

КИМЁ

1. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (224244)
Кислород ва водород олиш мақсадида сув электролиз қилинганда, эритманинг электр ўтказувчанлигини ошириш учун қайси моддани сувга қўшиш керак?
А) натрий хлорид В) мис сульфат
С) калий гидроксид D) глюкоза
2. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (224342)
Изобарлар тушунчасининг тўғри ифодасини топинг.
А) протонлар сони бир хил, лекин ядродаги нейтронлар сони ҳар хил бўлган атомлар
В) нейтронлар сони бир хил, лекин протонлар сони ҳар хил бўлган атомлар
С) протонлар ва нейтронлар сони бир хил бўлган атомлар
D) протонлар ва нейтронлар сони ҳар хил, лекин уларнинг массалари йиғиндиси бир хил бўлган атомлар
3. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (224343)
Изотоплар тушунчасининг тўғри ифодасини топинг.
А) протонлар сони бир хил, лекин ядродаги нейтронлар сони ҳар хил бўлган атомлар
В) нейтронлар сони бир хил, лекин протонлар сони ҳар хил бўлган атомлар
С) протонлар ва нейтронлар сони бир хил бўлган атомлар
D) протонлар ва нейтронлар сони ҳар хил, лекин уларнинг массалари йиғиндиси бир хил бўлган атомлар
4. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (224344)
Моддага тегишли бўлган хоссаларни аниқланг.
1) зичлик; 2) ядро заряди; 3) электрон қаватлар; 4) қайнаш ва суюқланиш температуралари; 5) изотоплар; 6) ранг; 7) атом масса; 8) агрегат ҳолат
А) 2, 3, 5, 7 В) 1, 4, 8 С) 3, 5, 7
D) 1, 4, 6, 8
5. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (224345)
Моддага тегишли бўлмаган хоссаларни аниқланг.
1) зичлик; 2) ядро заряди; 3) электрон қаватлар; 4) қайнаш ва суюқланиш температуралари; 5) изотоплар; 6) ранг; 7) атом масса; 8) агрегат ҳолат
А) 2, 3, 5, 7 В) 1, 4, 8 С) 3, 5, 7
D) 1, 4, 6, 8
6. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (224346)
Қайси ифода(лар)да кислород молекуласи ҳақида сўз боради?
1) калий перманганат парчаланганда кислород ажралади; 2) ҳаво таркибида 20% кислород бор; 3) газометрда кислород йиғилган бўлади; 4) кислород сувда ёмон эрийди; 5) малахит таркибида кислород бор
А) 3, 5 В) 1, 2, 3, 4 С) 1, 2, 5 D) 3, 4
7. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (224347)
Фараз қилайлик, тарози паллаларининг чап томонига $6,02 \cdot 10^{23}$ дона темир атомлари, ўнг томонига шунча кремний атомлари қўйилган. Тарози палларини мувозанатга келтириш учун нима қилиш керак?
А) чап томонига $6,02 \cdot 10^{23}$ дона темир атомларини қўйиш керак
В) чап томонига $12,04 \cdot 10^{23}$ дона темир атомларини қўйиш керак
С) ўнг томонига $12,04 \cdot 10^{23}$ дона кремний атомларини қўйиш керак
D) ўнг томонига $6,02 \cdot 10^{23}$ дона кремний атомларини қўйиш керак
8. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (224348)
Фараз қилайлик, тарози паллаларининг чап томонига $12,04 \cdot 10^{23}$ дона хром атомлари, ўнг томонига шунча олтингугурт атомлари қўйилган. Тарози палларини мувозанатга келтириш учун нима қилиш керак?
А) чап томонига $8,73 \cdot 10^{23}$ дона хром атомларини қўйиш керак
В) чап томонига $3,01 \cdot 10^{23}$ дона хром атомларини қўйиш керак
С) ўнг томонига $7,525 \cdot 10^{23}$ дона олтингугурт атомларини қўйиш керак
D) ўнг томонига $6,02 \cdot 10^{23}$ дона олтингугурт атомларини қўйиш керак
9. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (224349)
Қуйида берилганлардан оддий моддаларни танланг.
1) глюкоза; 2) графит; 3) мис купороси; 4) кислород; 5) силвинит; 6) азот; 7) аммиак; 8) қора фосфор
А) 1, 3, 5, 7 В) 2, 4, 6, 8 С) 2, 3, 5, 8
D) 1, 4, 6, 7
10. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (224350)
Қуйида берилганлардан мураккаб моддаларни танланг.
1) глюкоза; 2) графит; 3) мис купороси; 4) кислород; 5) силвинит; 6) азот; 7) аммиак; 8) қора фосфор
А) 1, 3, 5, 7 В) 2, 4, 6, 8 С) 2, 3, 5, 8
D) 1, 4, 6, 7

11. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (312001)
Izobarlilar tushunchasining to'g'ri ifodasini toping.
A) *protonlar soni bir xil, lekin yadrodagi neytronlar soni har xil bo'lgan atomlar*
B) *neytronlar soni bir xil, lekin protonlar soni har xil bo'lgan atomlar*
C) *protonlar va neytronlar soni bir xil bo'lgan atomlar*
D) **protonlar va neytronlar soni har xil, lekin ularning massalari yig'indisi bir xil bo'lgan atomlar**
12. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (312002)
Izotoplar tushunchasining to'g'ri ifodasini toping.
A) **protonlar soni bir xil, lekin yadrodagi neytronlar soni har xil bo'lgan atomlar**
B) *neytronlar soni bir xil, lekin protonlar soni har xil bo'lgan atomlar*
C) *protonlar va neytronlar soni bir xil bo'lgan atomlar*
D) *protonlar va neytronlar soni har xil, lekin ularning massalari yig'indisi bir xil bo'lgan atomlar*
13. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (312003)
Moddaga tegishli bo'lgan xossalarni aniqlang.
1) zichlik; 2) yadro zaryadi; 3) elektron qavatlar; 4) qaynash va suyuqlanish temperaturalari; 5) izotoplar; 6) rang; 7) atom massa; 8) agregat holat
A) 2, 3, 5, 7 B) 1, 4, 8 C) 3, 5, 7
D) 1, 4, 6, 8
14. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (312004)
Moddaga tegishli bo'lmagan xossalarni aniqlang.
1) zichlik; 2) yadro zaryadi; 3) elektron qavatlar; 4) qaynash va suyuqlanish temperaturalari; 5) izotoplar; 6) rang; 7) atom massa; 8) agregat holat
A) 2, 3, 5, 7 B) 1, 4, 8 C) 3, 5, 7
D) 1, 4, 6, 8
15. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (312005)
Qaysi ifoda(lar)da kislorod molekulasini haqida so'z boradi?
1) kaliy permanganat parchalanganda kislorod ajraladi; 2) havo tarkibida 20% kislorod bor; 3) gazometrda kislorod yig'ilgan bo'ladi; 4) kislorod suvda yomon eriydi; 5) malaxit tarkibida kislorod bor
A) 3, 5 B) 1, 2, 3, 4 C) 1, 2, 5 D) 3, 4
16. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (312006)
Faraz qilaylik, tarozi pallalarining chap tomoniga $6,02 \cdot 10^{23}$ dona temir atomlari, o'ng tomoniga shuncha kremniy atomlari qo'yilgan. Tarozi pallarini muvozanatga keltirish uchun nima qilish kerak?
A) *chap tomoniga $6,02 \cdot 10^{23}$ dona temir atomlarini qo'yish kerak*
B) *chap tomoniga $12,04 \cdot 10^{23}$ dona temir atomlarini qo'yish kerak*
C) *o'ng tomoniga $12,04 \cdot 10^{23}$ dona kremniy atomlarini qo'yish kerak*
D) **o'ng tomoniga $6,02 \cdot 10^{23}$ dona kremniy atomlarini qo'yish kerak**
17. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (312007)
Faraz qilaylik, tarozi pallalarining chap tomoniga $12,04 \cdot 10^{23}$ dona xrom atomlari, o'ng tomoniga shuncha oltingugurt atomlari qo'yilgan. Tarozi pallarini muvozanatga keltirish uchun nima qilish kerak?
A) *chap tomoniga $8,73 \cdot 10^{23}$ dona xrom atomlarini qo'yish kerak*
B) *chap tomoniga $3,01 \cdot 10^{23}$ dona xrom atomlarini qo'yish kerak*
C) **o'ng tomoniga $7,525 \cdot 10^{23}$ dona oltingugurt atomlarini qo'yish kerak**
D) *o'ng tomoniga $6,02 \cdot 10^{23}$ dona oltingugurt atomlarini qo'yish kerak*
18. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (312008)
Quyida berilganlardan oddiy moddalarni tanlang.
1) glyukoza; 2) grafit; 3) mis kuporosi; 4) kislorod; 5) silvinit; 6) azot; 7) ammiak; 8) qora fosfor
A) 1, 3, 5, 7 B) 2, 4, 6, 8 C) 2, 3, 5, 8
D) 1, 4, 6, 7
19. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (312009)
Quyida berilganlardan murakkab moddalarni tanlang.
1) glyukoza; 2) grafit; 3) mis kuporosi; 4) kislorod; 5) silvinit; 6) azot; 7) ammiak; 8) qora fosfor
A) 1, 3, 5, 7 B) 2, 4, 6, 8 C) 2, 3, 5, 8
D) 1, 4, 6, 7
20. 1.1-1 file-» 80 - 6 - - (312464)
Kislorod va vodorod olish maqsadida suv elektroliz qilinganda, eritmaning elektr o'tkazuvchanligini oshirish uchun qaysi moddani suvga qo'shish kerak?
A) *natriy xlorid* B) *mis sulfat*
C) *kaliy gidroksid* D) *glyukoza*

21. 1.1-1 file-» 80 - 20 - - (404085)
 Quyidagi iboralarning qaysilarida kislorod molekulasida haqida gap boradi?
 1) suv molekulasida tarkibida kislorod mavjud;
 2) baliq suvdagi kislorod bilan nafas oladi;
 3) kislorod ko'pdan-ko'p minerallar tarkibiga kiradi;
 4) ko'pchilik moddalar kislorodda yonadi;
 5) kislorod ikkita atomdan iborat;
 6) vodorod peroksid tarkibida kislorod bor.
 A) 1, 3, 4 B) 2, 3, 6 C) 2, 4, 5
 D) 1, 3, 6
22. 1.1-1 file-» 80 - 20 - - (404086)
 Organik moddalar tuzilishi nazariyasiga mos keluvchi javoblarni ko'rsating.
 1) molekuladagi atomlar valentliklariga mos ravishda ma'lum izchillikda bog'langan;
 2) moddaning xossasi faqat uning sifat va miqdoriy tarkibiga bog'liq;
 3) moddaning xossasi uning tarkibigagina emas, tuzilishiga ham bog'liq;
 4) molekuladagi atomlar bir-biriga o'zaro ta'sir ko'rsatadi;
 5) molekuladagi har bir atomning xossasi qo'shni atom tabiatiga bog'liq emas.
 A) 2, 5 B) 1, 4 C) 1, 3, 5 D) 1, 3, 4
23. 1.1-1 file-» 80 - 20 - - (404087)
 Siklobutanning yonishi natijasida qanday jarayon sodir bo'ladi?
 1) vodorod atomi qaytariladi;
 2) kislorod atomi qaytariladi;
 3) uglerod atomi qaytariladi;
 4) kislorod atomi oksidlanadi;
 5) uglerod atomi oksidlanadi;
 6) vodorod atomi oksidlanadi.
 A) 3, 6 B) 1, 2 C) 2, 5 D) 1, 4
24. 1.1-1 file-» 80 - 20 - - (404088)
 Alkanlarning gomologik qatorida uglerod bilan vodorodning foiz miqdori etandan geksanga o'tganda qanday o'zgaradi?
 A) vodorodning foiz miqdori uglerodnikiga nisbatan ortadi
 B) uglerodning foiz miqdori qancha oshsa, vodorodniki o'shancha kamayadi
 C) uglerodning foiz miqdori kamayib, vodorodniki ortib boradi
 D) vodorod va uglerodlarning foiz miqdorlari o'zaro teng bo'ladi
25. 1.1-1 file-» 80 - 20 - - (404089)
 Alkinlar molekulasida tuzilishiga ko'ra alkenlar molekulasidan qanday farq qiladi?
 A) ikkita π -bog' borligi va molekulaning tuzilishi tetraedrik shaklda bo'lishi bilan
 B) bitta π -bog' borligi va molekulaning tuzilishi yassi shaklda bo'lishligi bilan
 C) bitta π -bog' borligi va molekulaning tuzilishi burchakli bo'lishligi bilan
 D) ikkita π -bog' borligi va molekulaning tuzilishi chiziqli bo'lishligi bilan
26. 1.1-1 file-» 80 - 20 - - (404090)
 Alken molekulasidagi qo'sh bog' bilan bog'langan uglerod atomlari qanday gibridlanish holatida bo'ladi va π -bog' qaysi atom orbitallar hisobiga hosil bo'ladi?
 A) sp^2 , bitta p va ikkita s -elektron orbitallar hisobiga
 B) sp , ikkita s -elektron orbitallar hisobiga
 C) sp^2 , ikkita p -elektron orbitallar hisobiga
 D) sp , bitta s va bitta p -elektron orbitallar hisobiga
27. 1.1-1 file-» 80 - 20 - - (404091)
 Quyidagi holatlar orasidan birlamchi amin ta'rifini toping.
 A) tarkibida amino va gidroksil guruhlari tutgan birikma
 B) gidrozin molekulasining to'rtta vodorod atomidan bittasi uglevodorod radikali bilan almashgan birikma
 C) ammiak molekulasida uchta vodorod atomidan ikkitasi radikalga almashgan birikma
 D) ammiak molekulasining uchta vodorod atomining bittasi uglevodorod radikaliga almashgan birikma
28. 1.1-1 file-» 80 - 20 - - (404092)
 Organik moddalar tuzilishi nazariyasiga mos kelmaydigan javoblarni ko'rsating.
 1) molekuladagi atomlar valentliklariga mos ravishda ma'lum izchillikda bog'langan;
 2) moddaning xossasi faqat uning sifat va miqdoriy tarkibiga bog'liq;
 3) moddaning xossasi uning tarkibigagina emas, tuzilishiga ham bog'liq;
 4) molekuladagi atomlar o'zaro ta'sirlashuv holatida bo'ladi;
 5) molekuladagi har bir atomning xossasi qo'shni atom tabiatiga bog'liq emas.
 A) 2, 5 B) 1, 4 C) 1, 3, 5 D) 1, 3, 4

29. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711001)
Noma'lum modda eritmasiga havorang mis(II) gidroksid qo'shilganda, sariq rangli cho'kma hosil bo'lib, asta sekin qizil rangga o'ta boshladi. Noma'lum moddani aniqlang.
A) *metanol* B) *izopren* C) *alanin*
D) *etanal*
30. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711002)
Kaliy karbonat, kaliy xlorid va kaliy sulfid eritmalarini qaysi modda yordamida farqlash mumkin?
A) *xlorid kislota* B) *kumush nitrat*
C) *bariy xlorid* D) *kalsiy gidroksid*
31. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711003)
Temir(II), temir(III), mis(II), ammoniy va alyuminiy xloridlari bo'lgan beshta idishda eritmalar mavjud. Qaysi reaktiv yordamida ularni bir-biridan farqlash mumkin?
A) *nitrat kislota* B) *lakmus*
C) *sulfat kislota* D) *kaliy gidroksid*
32. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711004)
Xlorid, sulfat va nitrat kislota eritmaları bo'lgan uchta idish berilgan. Qaysi reaktiv yordamida xlorid kislota aniqlash mumkin?
A) *bariy xlorid* B) *natriy gidroksid*
C) *kumush nitrat* D) *kalsiy gidroksid*
33. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711005)
Natriy sulfid, magniy sulfat va kaliy nitrat eritmalarini qaysi reaktiv yordamida farqlash mumkin?
A) *ammoniy gidroksid* B) *fenolftalein*
C) *xlorid kislota* D) *lakmus*
34. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711006)
Murakkab moddalardan tashkil topgan qatorlarni aniqlang.
1) metan, ammiak, malaxit;
2) suv, fosfin, azot;
3) ozon, xlor, grafit;
4) azot, oq fosfor, marganes;
5) malaxit, marmar, suv.
A) 1, 2 B) 1, 5 C) 3, 4 D) 4, 5
35. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711007)
Molekulasida bitta uglerod atomi *sp*-gibridlangan moddani aniqlang.
A) CO_2 B) CH_3CHO C) CH_3CH_3
D) CH_3COOH
36. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711008)
Noma'lum modda eritmasiga kaliy gidroksid eritmasi qo'shilganda gaz ajraldi, ushbu eritmaga bariy gidroksid ta'sir ettirilganda esa xlorid kislota eriydigan cho'kma va gaz ajraldi. Noma'lum moddani formulasi aniqlang.
A) $(NH_4)_2SO_4$ B) $(NH_4)_2CO_3$
C) NH_4HCO_3 D) $SaSO_4$
37. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711009)
Teng hajmli idishlarda bir xil massali ($0^\circ C$) azot (1), vodorod (2), kislorod (3), karbonat angidrid (4) berilgan. Idishlardagi bosimning kamayib borish tartibini aniqlang.
A) 2, 3, 1, 4 B) 2, 1, 3, 4 C) 4, 3, 1, 2
D) 4, 1, 3, 2
38. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711010)
Gazlar aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi aralashmadagi har bir gazning ... yig'indisiga teng.
A) *molekulyar massalari*
B) *molekulyar massasining massa ulushiga ko'paytmalari*
C) *massalari*
D) *molekulyar massasining hajmiy ulushiga ko'paytmalari*
39. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711011)
Quyidagi fikrlarning qaysilari to'g'ri?
1) fizik jarayonlarda molekula ham, atomlar ham saqlanib qoladi;
2) fizik jarayonlarda molekula saqlanmaydi, atomlar saqlanadi;
3) kimyoviy jarayonlarda molekula saqlanmaydi, atomlar saqlanadi;
4) kimyoviy jarayonlarda molekula ham, atomlar ham saqlanmaydi.
A) 1, 4 B) 1, 3 C) 2, 3 D) 2, 4
40. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711012)
3 mol oltingugurt(VI) oksid va 2 mol karbonat angidridagi kislorod atomlari soni o'zaro qanday nisbatda bo'ladi?
A) 3:1 B) 1,5:1 C) 2,25:1 D) 2:1
41. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711013)
Biror element izotopining radioaktiv yemirilishida pozitron ajralib chiqsa, qanday jarayon sodir bo'ladi?
1) massasi deyarli o'zgarmaydi;
2) elektron yadroga qulaydi;
3) neytron protonga aylanadi;
4) proton neytronga aylanadi.
A) 1, 4 B) 1, 3 C) 2, 4 D) 2, 3

42. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711014)
 Biror element izotopining radioaktiv yemirilishida β -zarracha ajralib chiqsa, qanday jarayon kuzatiladi?
 1) massasi deyarli o'zgarmaydi;
 2) elektron yadroga qulaydi;
 3) neytron protonga aylanadi;
 4) proton neytronga aylanadi.
 A) 1, 4 B) 1, 3 C) 2, 4 D) 2, 3
43. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711015)
 Elektronning yadroga qulashi natijasida qanday o'zgarish kuzatiladi?
 1) neytron protonga aylanadi;
 2) proton neytronga aylanadi;
 3) yadro zaryadi ortadi;
 4) yadro zaryadi kamayadi.
 A) 1, 3 B) 1, 4 C) 2, 3 D) 2, 4
44. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711016)
 $Fe^{3+} + 3CO_3^{2-} + 3H_2O \rightarrow 2Fe(OH)_3 + 3CO_2$
 Ushbu jarayon qaysi moddalar ishtirokida sodir bo'ladi?
A) temir(III) sulfat va natriy karbonat
 B) temir(III) xlorid va karbonat kislota
 C) temir(II) nitrat va kaliy karbonat
 D) temir(III) gidroksid va karbonat kislota
45. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711017)
 Oddiy moddalardan tashkil topgan qatorlarni aniqlang.
 1) metan, ammiak, malaxit;
 2) suv, fosfin, azot;
 3) ozon, xlor, grafit;
 4) azot, oq fosfor, marganes;
 5) malaxit, marmar, suv.
 A) 1, 2 B) 1, 5 C) 3, 4 D) 4, 5
46. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711018)
 Qaysi qatorda faqat metallar keltirilgan?
 A) kislород, berilliy, kalsiy, kremniy
B) natriy, alyuminiy, kaliy, rux
 C) azot, oltingugurt, xlor, fosfor
 D) rubidiy, stronsiy, kobalt, azot
47. 1.1-1 file-» 80 - 52 - - 1 (711019)
 Qaysi qatorda faqat metalmaslar keltirilgan?
 A) kislород, berilliy, kalsiy, kremniy
 B) natriy, alyuminiy, kaliy, rux
C) azot, oltingugurt, xlor, fosfor
 D) rubidiy, stronsiy, kobalt, azot
48. 1.1-1 file-» 80 - 68 - - (725000)
 Quyidagi qatorlardan qaysi birida oddiy moddalar berilgan?
 A) mis, azot, is gazi
B) kislород, vodorod, oltingugurt
 C) fosfor, vodorod xlorid, oltin
 D) xlor, magniy, kaliy oksid
49. 1.1-1 file-» 80 - 68 - - (725001)
 Quyidagi jarayonlardan fizikaviy hodisalarni ajrating.
 1) temirning zanglashi; 2) oltingugurtning yonishi; 3) shakarining erishi; 4) shishani maydalash; 5) shakarining ko'mirlanishi.
 A) 1, 3, 4 B) 2, 4 C) 3, 4 D) 1, 2, 5
50. 1.1-1 file-» 80 - 68 - - (725002)
 Keltirilgan moddalardan murakkablarini aniqlang.
 1) oq fosfor; 2) fosfin; 3) kalsiy fosfid; 4) qizil fosfor; 5) fosfat kislota; 6) qora fosfor.
 A) 2, 4, 6 B) 1, 4, 6 C) 2, 3, 5
 D) 1, 2, 5
51. 1.1-1 file-» 80 - 68 - - (725003)
 Qaysi elementlar allotropik shakllarga ega?
 1) kislород; 2) vodorod; 3) fluor; 4) azot; 5) uglerod.
A) 1, 5 B) 1, 2 C) 2, 3 D) 2, 3, 4
52. 1.1-1 file-» 80 - 68 - - (725004)
 Kimyoviy hodisalarga kirmaydigan jarayonni ko'rsating.
 A) uzum sharbatining bijg'ishi
 B) benzinning yonishi
C) yog'ning sovuqda qotishi
 D) temirning zanglashi
53. 1.1-1 file-» 80 - 68 - - (725005)
 Faqat kimyoviy elementlar keltirilgan qatorni aniqlang.
 A) olmos, ozon, grafit, uglerod
 B) ozon, kislород, olmos, vodorod
 C) azot, ozon, vodorod, kislород
D) uglerod, kislород, vodorod, azot
54. 1.1-1 file-» 80 - 68 - - (725006)
 Uglerod elementi quyidagi qaysi moddalar tarkibiga kirmagan?
 1) karbid; 2) ohaktosh; 3) osh tuzi; 4) kaliy nitrat; 5) kaliy xlorat; 6) natriy gidrokarbonat.
 A) 1, 2, 6 B) 3, 4 C) 1, 2, 5
D) 3, 4, 5

55. 1.1-1 file-» 80 - 68 - - (725007)
 Quyidagi hodisalarning qaysi guruhi kimyoviy jarayonga taalluqli?
 A) *suvning qaynashi, simob oksidning parchalanishi*
 B) *suvning muzlashi, qo'rg'oshinning suyuqlanishi*
 C) **temirning xlorlanishi, kalsiy karbonatning parchalanishi**
 D) *kislotadan vodorodning siqib chiqarilishi, yodning sublimatlanishi*
56. 1.2-1 file-» 80 - 69 - - (725008)
 Necha gramm mis(II) sulfatdagi atomlar soni 24,5 g sulfat kislotadagi molekulalar soniga teng?
 A) 5 **B) 6,67** C) 40 D) 13,44
57. 1.2-1 file-» 80 - 69 - - (725009)
 Necha gramm temir(II) xloriddagi atomlar soni 19,6 g sulfat kislotadagi molekulalar soniga teng?
 A) 11,62 B) 34,72 **C) 8,47** D) 25,4
58. 1.2-1 file-» 80 - 69 - - (725010)
 Necha gramm glauber tuzidagi atomlar soni 63 g nitrat kislotadagi molekulalar soniga teng?
 A) 13,76 B) 21,8 **C) 8,7** D) 3,9
59. 1.2-1 file-» 80 - 69 - - (725011)
 Necha gramm natriy karbonatdagi atomlar soni 245 g Bertole tuzidagi molekulalar soniga teng?
 A) 22,44 **B) 35,3** C) 212 D) 12,25
60. 1.2-1 file-» 80 - 69 - - (725012)
 Necha gramm natriy sulfatdagi atomlar soni 29,4 g sulfat kislotadagi molekulalar soniga teng?
 A) 16,67 **B) 6,09** C) 42,6 D) 14,3
61. 1.2-1 file-» 80 - 69 - - (725013)
 Necha gramm mis(II) sulfatdagi atomlar soni 11,2 l (n.sh.) kisloroddagi molekulalar soniga teng?
 A) 18,7 **B) 13,3** C) 10,6 D) 24,6
62. 1.2-2 file-» 80 - 20 - - (404093)
 Quyidagi holatlarning qaysilari to'g'ri?
 1) fizik hodisalar kimyoviy hodisalardan farq qilib, fizik hodisalarda molekulalar saqlanib qolmaydi;
 2) molekulalar atomlardan tarkib topadi;
 3) kimyoviy hodisalarda molekulalar tarkibi o'zgaradi;
 4) kimyoviy reaksiyaga kirishgan moddalarning massasi hosil bo'lgan moddalarning massasiga teng bo'lmaydi;
 5) molekulalar orasida o'zaro tortilish va itarilish kuchlari mavjud;
 6) bir turdagi atomlar boshqa turdagi atomlardan massasi va xossalari bilan farq qilmaydi.
 A) 1, 4, 6 B) 1, 4, 5, 6 C) 2, 3, 4, 5
D) 2, 3, 5
63. 1.2-2 file-» 80 - 20 - - (404094)
 Kislorodning uchta izotopi mavjud deyilganda nima tushuniladi?
 1) tabiatdagi kislorod atomlari uch xil massaga ega ekanligi;
 2) proton va neytronlar yig'indisi bilan farq qiladigan uch xil kislorod atomlar bor ekanligi;
 3) neytronlar soni bilan farq qiladigan uchta kislorod atomlar bor ekanligi;
 4) protonlar soni bilan farq qiladigan uchta kislorod atomlar bor ekanligi;
 5) kislorodning har xil agregat holatda bo'lishi;
 6) proton va neytronlar yig'indisi bilan farq qilmaydigan uch xil kislorod atomlari bor ekanligi.
 A) 1, 2, 3, 5 **B) 1, 2, 3** C) 2, 3, 4, 6
 D) 4, 5, 6
64. 1.2-2 file-» 80 - 20 - - (404095)
 Quyidagilardan qaysi biri organik moddalarning kimyoviy tuzilish nazariyasidagi holatlariga xos emas?
 A) *organik moddalar molekulasini hosil qilgan hamma atomlar o'z valentliklariga muvofiq ravishda ma'lum izchillikda birikkan*
 B) *moddalarning xossalari molekulada atomlarning qanday tartibda birikkanligiga ham bog'liq bo'ladi*
 C) *berilgan moddaning xossalariga ko'ra uning molekula tuzilishini aniqlash, molekulasining tuzilishidan esa uning xossalarini oldindan aytish mumkin*
D) modda molekulasidagi atomlar va atomlar guruhi o'zaro bir-biriga ta'sir etmaydi, shuning uchun atomning xossalari qo'shni atom tabiatiga bog'liq emas

65. 1.2-2 file-» 80 - 20 - - (404096)
Alkenlarda geometrik izomerlar paydo bo'lishining sabablari qaysi javobda to'liq berilgan?
A) alken molekulasidagi qo'sh bog' orqali bog'langan uglerod atomlaridagi alkil radikallarning fazoviy holatini qo'sh bog'ni uzmasdan o'zgartirib bo'lmasligi tufayli
B) alken molekulasining nosimmetrik bo'lishi va uning konfiguratsiyasini qo'sh bog'ni uzmasdan o'zgartirib bo'lmasligi tufayli
C) alken molekulasidagi qo'sh bog' orqali bog'langan uglerod atomlarida har xil o'rinbosar atomlari (yoki guruhi) mavjudligi va alkendagi qo'sh bog'ni uzmasdan uning konfiguratsiyasini o'zgartirib bo'lmasligi tufayli
D) alken molekulasidagi qo'sh bog' orqali bog'langan uglerod atomlaridagi barcha o'rinbosar atomlari (yoki guruhi) bir xil bo'lishi va alkendagi qo'sh bog'ni uzmasdan uning konfiguratsiyasini o'zgartirib bo'lmasligi tufayli
66. 1.2-2 file-» 80 - 20 - - (404097)
Har xil uglevodorod sinfiga doir ikkita modda elementar analiz qilinganda, ularning foiz tarkibi bir xil ekanligi aniqlandi. Qaysi uglevodorodlar analiz qilingan?
1) etilen uglevodorodlari; 2) atsetilen uglevodorodlari; 3) aromatik uglevodorodlar; 4) parafinlar; 5) sikloparafinlar; 6) diyen uglevodorodlar
A) 1, 5 B) 2, 3 yoki 4, 5 C) 2, 6
D) 1, 5 yoki 2, 6
67. 1.2-2 file-» 80 - 20 - - (404098)
Aminosirka kislota va metilamin eritmalari lakmus qog'ozga qanday ta'sir ko'rsatadi?
A) lakmus aminosirka kislota eritmasida qizil rangga, metilamin eritmasida esa ko'k rangga bo'yaladi
B) lakmus aminosirka kislota eritmasida ko'k rangga, metilamin eritmasida esa qizil rangga kiradi
C) lakmus aminosirka kislota eritmasida o'z rangini o'zgartirmaydi, metilamin eritmasida esa ko'k rangga kiradi
D) lakmus aminosirka kislota eritmasida qizil rangga kiradi, metilamin eritmasida esa o'z rangini o'zgartirmaydi
68. 1.2-2 file-» 80 - 20 - - (404099)
Alyuminiy ftoriddan alyuminiy yodidga o'tganda galogenidlar turg'unligining kamayishi qanday tushuntiriladi?
A) alyuminiy yodid va bromidlar bug' holatida ham dimer holatda bo'ladi, ftoridi va xloridi esa monomer bo'ladi
B) alyuminiy yodiddan alyuminiy ftoridga tomon galogenidlar molyar massasi kamayib boradi
C) alyuminiy ftoriddan alyuminiy yodidga o'tganda Al-gal oraliq masofasi ortib boradi
D) alyuminiy ftorid va xlorid kovalent bog'li, bromid va yodid ion bog'li xususiyatga ega
69. 1.2-2 file-» 80 - 20 - - (404100)
Quyidagi iboralardan qaysilari to'g'ri?
1) Ishqoriy metallar karbonatlariga qaraganda ularning gidrokarbonatlari suvda kamroq eriydi;
2) Ishqoriy-yer metallar karbonatlari suvda deyarli erimaydi, gidrokarbonatlari yaxshi eriydi;
3) Ishqoriy metallar gidrokarbonatlariga qaraganda ularning karbonatlari suvda kamroq eriydi;
4) Ishqoriy-yer metallari gidrokarbonatlari suvda deyarli erimaydi, karbonatlari yaxshi eriydi
A) 1, 3 B) 2, 4 C) 1, 2 D) 3, 4
70. 1.2-2 file-» 80 - 20 - - (404101)
Mononukleotidlarning tarkibiga kiruvchi moddalar zanjiridagi bog'lanishning ketma-ketlik tartibini aniqlang.
A) ortofosfat kislota qoldig'i bilan geterosiklik asos qoldig'i, u esa uglevod molekulasida bog'langan
B) geterosiklik asos qoldig'i bilan uglevod qoldig'i, u esa ortofosfat kislota qoldig'i bilan bog'langan
C) uglevod qoldig'i bilan ortofosfat kislota qoldig'i, u bilan esa geterosiklik asos qoldig'i bog'langan
D) geterosiklik asos qoldig'i bilan bog'langan ikkita uglevod qoldig'i ortofosfat kislota qoldiqlari bilan bog'langan
71. 1.2-2 file-» 80 - 28 - - (404102)
Tabiiy suvdagi og'ir suvning miqdori 0,02% ni tashkil etsa, 1 kg shunday suvdagi og'ir suv molekullari sonini hisoblang.
A) $6,02 \cdot 10^{21}$ B) $3,01 \cdot 10^{21}$ C) $6,02 \cdot 10^{22}$
D) $3,01 \cdot 10^{22}$
72. 1.2-2 file-» 80 - 28 - - (404103)
Tabiiy suvdagi og'ir suvning miqdori 0,018% ni tashkil etsa, 1000 g shunday suvdagi og'ir suv molekullari sonini hisoblang.
A) $68,12 \cdot 10^{21}$ B) $54,18 \cdot 10^{20}$ C) $12,04 \cdot 10^{22}$
D) $90,3 \cdot 10^{22}$

73. 1.2-2 file-» 80 - 28 - - (404104)
 990 g suvdagi vodorod ionlari soni $3,01 \cdot 10^{17}$ ga teng. Ionlarga dissotsialangan suv molekulasining bittasiga nechta suv molekulasi to'g'ri kelishini hisoblang.
 A) $17,5 \cdot 10^7$ B) $5,5 \cdot 10^8$ **C) $11 \cdot 10^7$**
 D) $3,01 \cdot 10^7$
74. 1.2-2 file-» 80 - 28 - - (404105)
 0,9 l suvdagi vodorod ionlari soni $6,02 \cdot 10^{16}$ ga teng. Ionlarga dissotsialangan suv molekulasining bittasiga nechta suv molekulasi to'g'ri kelishini hisoblang.
 A) $4 \cdot 10^9$ B) $8 \cdot 10^8$ **C) $5 \cdot 10^8$** D) $6 \cdot 10^7$
75. 1.2-2 file-» 80 - 28 - - (404106)
 0,36 l suvdagi vodorod ionlari soni $3,01 \cdot 10^{15}$ ga teng. Ionlarga dissotsialangan suv molekulasining bittasiga nechta suv molekulasi to'g'ri kelishini hisoblang.
A) $4 \cdot 10^9$ B) $8 \cdot 10^8$ C) $5 \cdot 10^8$ D) $6 \cdot 10^7$
76. 1.2-2 file-» 80 - 28 - - (404107)
 Tarkibida $6,02 \cdot 10^{23}$ vodorod atomi tutgan metan molekulasini yoqish uchun qancha kislorod atomi kerak bo'ladi?
 A) $3,01 \cdot 10^{23}$ **B) $6,02 \cdot 10^{23}$** C) $12,04 \cdot 10^{23}$
 D) $1,2 \cdot 10^{23}$
77. 1.2-2 file-» 80 - 28 - - (404108)
 Tarkibida $3,01 \cdot 10^{23}$ vodorod atomi tutgan vinilatsetilen molekulasini yoqish uchun qancha kislorod atomi kerak bo'ladi?
 A) $3,76 \cdot 10^{23}$ B) $9,84 \cdot 10^{23}$ **C) $7,52 \cdot 10^{23}$**
 D) $8,42 \cdot 10^{23}$
78. 1.2-2 file-» 80 - 28 - - (404109)
 Tarkibida $24,08 \cdot 10^{23}$ vodorod atomi tutgan izopren molekulasini yoqish uchun qancha kislorod atomi kerak bo'ladi?
 A) $21,07 \cdot 10^{23}$ **B) $42,14 \cdot 10^{23}$** C) $7,52 \cdot 10^{23}$
 D) $15,04 \cdot 10^{23}$
79. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711020)
 Gazlar aralashmasining 10% ni azot molekulasi tashkil qiladi. Shunday aralashmaning 2,24 l (n.sh.) dagi azot molekular sonini hisoblang.
 A) $6,02 \cdot 10^{20}$ **B) $6,02 \cdot 10^{21}$**
 C) $12,04 \cdot 10^{20}$ D) $12,04 \cdot 10^{21}$
80. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711021)
 Agar kislorodning havodagi hajmiy ulushi 20% ga teng bo'lsa, 224 ml (n.sh.) havodagi kislorod atomlari sonini hisoblang.
A) $24,08 \cdot 10^{20}$ B) $18,06 \cdot 10^{20}$
 C) $12,04 \cdot 10^{20}$ D) $3,01 \cdot 10^{21}$
81. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711022)
 Qanday temperaturada (K) 7,1 g xlor 101,3 kPa bosimda 2,24 l hajmi egallaydi?
 A) 0 B) 847 **C) 273** D) 35
82. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711023)
 10 l (n.sh.) ammiak tarkibidagi vodorod atomlari sonini hisoblang.
 A) $9,03 \cdot 10^{23}$ **B) $8,06 \cdot 10^{23}$**
 C) $12,04 \cdot 10^{23}$ D) $6,02 \cdot 10^{23}$
83. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711024)
 $15,05 \cdot 10^{22}$ dona oltingugurt(VI) oksid molekulasi qanday massadagi (g) suvda eritilganda 20%-li sulfat kislotasi eritmasi hosil bo'ladi?
 A) 98 B) 122,5 **C) 102,5** D) 4,5
84. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711025)
 Gazlar aralashmasidagi bitta vodorod molekulasiga ikkita azot, uchta geliy va to'rtta kislorod molekulasi to'g'ri kelsa, ushbu gazlar aralashmasining zichligi (n.sh.) va undagi azotning massa ulushini (%) hisoblang.
 A) 0,646; 6 **B) 0,884; 28** C) 0,764; 64
 D) 0,982; 20
85. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711026)
 Azot(II) oksidi va ammiakdan iborat 11,2 l (n.sh.) gazlar aralashmasida $36,12 \cdot 10^{23}$ ta elektron bor bo'lsa, shu aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushini (%) hisoblang.
 A) 20; 30 **B) 40; 60** C) 33; 67
 D) 25; 75
86. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711027)
 Massalar nisbati 4:5 bo'lgan SO_2 va SO_3 dan tashkil topgan 22,4 l (n.sh.) aralashmadagi kislorod atomlari sonini hisoblang.
 A) $1,375 \cdot 10^{23}$ **B) $15,05 \cdot 10^{23}$**
 C) $6,02 \cdot 10^{23}$ D) $21,07 \cdot 10^{23}$
87. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711028)
 Azot oksidining kislorodga nisbatan zichligi 2,375 bo'lsa, uning 301 ta molekulasining og'irligini (g) hisoblang.
 A) $9,6 \cdot 10^{-21}$ B) $5,3 \cdot 10^{-21}$
C) $3,8 \cdot 10^{-20}$ D) $7,6 \cdot 10^{-20}$
88. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711029)
 Geliyga nisbatan zichligi 14,5 bo'lgan, azot(III) va azot(IV) oksidlaridan iborat aralashmadagi azot va kislorod atomlari sonining nisbatini aniqlang.
 A) 4:6 **B) 3,5:6** C) 3:6 D) 4,5:6

89. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711030)
Azot(II) oksid va ammiakdan iborat 11,2 l (n.sh.) gazlar aralashmasida $36,12 \cdot 10^{23}$ ta elektron bor bo'lsa, shu aralashmadagi gazlarning massa ulushini hisoblang.
A) 0,34; 0,66 B) 0,40; 0,60
C) 0,54; 0,46 D) 0,25; 0,75
90. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711031)
20 l (n.sh.) havoning $11,2 \cdot 10^{-11}$ ml (n.sh.)ni karbonat angidrid tashkil qilsa, qancha hajm (m^3 , n.sh.) havoda $18,06 \cdot 10^{12}$ dona karbonat angidrid molekulasi mavjud bo'ladi?
A) 120 B) 1,12 C) 112 D) 0,12
91. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711032)
25 l (n.sh) havoning $6,72 \cdot 10^{-6}$ ml (n.sh.)ni is gazi tashkil qilsa, qancha hajm (m^3 , n.sh.) havoda $54,18 \cdot 10^{16}$ dona uglerod(II) oksid molekulasi mavjud bo'ladi?
A) 50 B) 75 C) 100 D) 125
92. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711033)
Azot(II) va azot(IV) oksidlardan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 16,6 bo'lsa, ushbu aralashmadagi azot va kislorod atomlari soni qanday nisbatda bo'ladi?
A) 1:1 B) 1:1,5 C) 1:1,2 D) 1:2
93. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711034)
Tarkibida $18,06 \cdot 10^{23}$ dona kislorod atomlari bo'lgan ortofosfat kislotaning massasini (g) hisoblang.
A) 49 B) 196 C) 73,5 D) 68,6
94. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711035)
Elektronlar soni teng bo'lgan metan va neon aralashmasining $0^\circ C$ temperatura va 101,3 kPa bosimdagi zichligini (g/l) hisoblang.
A) 18 B) 1,2 C) 1,6 D) 0,8
95. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711036)
 $4,26$ g A_2B_5 modda tarkibida $36,12 \cdot 10^{21}$ dona A atomi bo'lsa, ushbu moddaning molekulyar massasini hisoblang.
A) 142 B) 54 C) 108 D) 135
96. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711037)
Vodorod va kislorod aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 2,75 ga teng bo'lsa, aralashmadagi gazlarning massa ulushlarini (%) aniqlang.
A) 21,4; 78,6 B) 12,7; 87,3 C) 70; 30
D) 14,5; 85,5
97. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711038)
Tarkibida $21,07 \cdot 10^{23}$ dona vodorod atomi bo'lgan temir kuporosining massasini (g) aniqlang.
A) 84,7 B) 69,5 C) 60,5 D) 139
98. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711039)
Azot(IV) va azot(III) oksidlari qanday (mol) nisbatda olinganda ulardagi atomlar soni 1,2:1 nisbatda bo'ladi?
A) 2:1 B) 3:1 C) 1:1 D) 1,5:1
99. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711040)
Azot(IV) oksid va alyuminiy gidroksid qanday (mol) nisbatda olinganda ulardagi kislorod atomlari soni 2:1 nisbatda bo'ladi?
A) 2:1 B) 3:1 C) 1:1 D) 4:1
100. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711041)
Temir(III) gidroksofosfatdagi temir va fosfor atomlarining massa nisbati qanday?
A) 2:1 B) 1,5:1 C) 2,7:1 D) 3,3:1
101. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711042)
Alyuminiy digidroksofosfat molekulasidagi alyuminiy va fosfor atomlari soni qanday nisbatda bo'ladi?
A) 3:1 B) 2:1 C) 1:1 D) 1:2
102. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711043)
Tarkibida 30% metan, 10% vodorod va 60% kislorod (hajm bo'yicha) bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molekulyar massasini hisoblang.
A) 24,2 B) 20,8 C) 32,4 D) 37,3
103. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711044)
 NO va NO_2 dan iborat 2,24 l (n.sh.) aralashmada 0,904 mg elektron mavjud bo'lsa, undagi gazlarning hajmiy ulushini hisoblang (elektronning massasi proton massasidan 1836 marta kichik).
A) 0,25; 0,75 B) 0,8; 0,2 C) 0,6; 0,4
D) 0,5; 0,5
104. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711045)
 CO_2 va CO dan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashmada 10,67 mg elektron mavjud bo'lsa, undagi gazlarning hajmiy ulushini (%) hisoblang (elektronning massasi proton massasidan 1836 marta kichik).
A) 80; 20 B) 60; 40 C) 70; 30
D) 50; 50

105. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711046)
Metan va etandan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashmada 8,06 mg elektron mavjud bo'lsa, undagi gazlarning hajmiy ulushini (%) hisoblang (elektronning massasi proton massasidan 1836 marta kichik).
A) 15; 85 B) 30; 70 C) 40; 60
D) 25; 75
106. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711047)
 CO_2 va CO dan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashmada 8,932 mg elektron mavjud bo'lsa, undagi gazlarning hajmiy ulushini (%) hisoblang (elektronning massasi proton massasidan 1836 marta kichik).
A) 85; 15 B) 60; 40 C) 30; 70
D) 55; 45
107. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711048)
Oltinugurt(IV) va oltinugurt(VI) oksidlaridan iborat 11,2 l (n.sh.) gazlar aralashmasida $115,584 \cdot 10^{23}$ ta elektron bor bo'lsa, shu aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushini hisoblang.
A) 0,34; 0,66 B) 0,40; 0,60 C) 0,25; 0,75 D) 0,20; 0,80
108. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711049)
Oltinugurt(IV) va oltinugurt(VI) oksidlaridan iborat 8,96 l (n.sh.) gazlar aralashmasida $81,87 \cdot 10^{23}$ ta elektron bor bo'lsa, shu aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushini hisoblang.
A) 0,34; 0,66 B) 0,40; 0,60 C) 0,75; 0,25
D) 0,20; 0,80
109. 1.2-2 file-» 80 - 53 - - 1 (711050)
Bir xil sharoitda olingan ammiak va metilamin hajmlari qanday nisbatda bo'lsa, ularning birinчисidagi elektronlar soni ikkinчисidan ikki marta ko'p bo'ladi?
A) 5,2:1 B) 2,4:1 C) 4,8:1 D) 3,6:1
110. 1.3-2 file-» 80 - 8 - - (225403)
Фосфорни оксидлаш учун 11,2 л (н.ш.) кислород сарфланди. Ҳосил бўлган фосфор ангидридиди 320 г 10% ли натрий ишқор эритмасида эритилди. Ҳосил бўлган тузнинг масса улушини (%) аниқланг.
A) 17,75 B) 13,5 C) 20,2 D) 16,3
111. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (227550)
Водороднинг ҳажмий улуши 60% бўлган, водород ва азотдан иборат 124 г аралашмадаги азот массасини (г) аниқланг.
A) 74,4 B) 49,6 C) 112 D) 12
112. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (227551)
Водороднинг ҳажмий улуши 70% бўлган, водород ва кислороддан иборат 110 г аралашмадаги кислород оғирлигини (г) ҳисобланг.
A) 33 B) 96 C) 77 D) 14
113. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (227552)
Водород ва кислороддан иборат 50 г аралашма портлатилгандан сўнг қайси газдан неча грамм ортиб қолди? Бошланғич аралашмадаги водороднинг ҳажмий улуши 80% га тенг.
A) водород, 38,75 B) кислород, 22,4 C) водород, 5 D) кислород, 10
114. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (227553)
Водород ва кислороддан иборат 10 г аралашма портлатилгандан сўнг қайси газдан неча литр (н.ш.) ортиб қолди? Бошланғич аралашмадаги кислороднинг ҳажмий улуши 20% га тенг.
A) водород; 1,75 B) кислород; 1,4 C) водород; 11,2 D) кислород; 5,6
115. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (227554)
Озон ва кислороддан иборат 80 г аралашма етарли миқдордаги калий йодид эритмаси орқали ўтказилганда неча грамм йод ажралади? Бошланғич аралашмадаги кислороднинг ҳажмий улуши 50% га тенг.
A) 254 B) 48 C) 63,5 D) 212
116. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (227555)
Кислород ва озондан иборат 20 г аралашма етарли миқдордаги калий йодид эритмаси орқали ўтказилганда неча грамм йод ажралади? Бошланғич аралашмадаги озоннинг ҳажмий улуши 50%.
A) 254 B) 53 C) 63,5 D) 127
117. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (227556)
Кислороднинг ҳажмий улуши 20% бўлган водород ва кислороддан иборат 200 г аралашма портлатилгандан сўнг қайси газдан қанча миқдорда (г) ортиб қолади?
A) водород; 155 B) водород; 20
C) кислород; 35 D) кислород; 120
118. 1.3-2 file-» 80 - 11 - - (228651)
160 г озон ва азотдан иборат аралашма етарли миқдордаги калий йодид эритмаси орқали ўтказилгандан сўнг 254 г чўкма тушди. Бошланғич аралашмадаги азотнинг ҳажмий улушини (%) ҳисобланг.
A) 70 B) 30 C) 80 D) 20

119. 1.3-2 file-» 80 - 11 - - (228652)
Озон ва азотдан иборат 112 л (н.ш.) аралашма етарли миқдордаги калий йодид эритмаси орқали ўтказилгандан сўнг газлар аралашмасининг массаси 48 грамга камайди. Бошланғич аралашмадаги озоннинг ҳажмий улушини (%) ҳисобланг.
A) 20 B) 30 C) 70 D) 80
120. 1.3-2 file-» 80 - 11 - - (228653)
Озон ва азотдан иборат 160 г аралашма етарли миқдордаги калий йодид эритмаси орқали ўтказилгандан сўнг қолган газнинг массаси 112 г бўлди. Бошланғич аралашмадаги озоннинг ҳажмий улушини (%) ҳисобланг.
A) 20 B) 30 C) 70 D) 80
121. 1.3-2 file-» 80 - 12 - - (231406)
Ҳаво ва кислород аралашмасидаги кислороднинг ҳажмий улуши 80% бўлиши учун ҳаво ва кислородни қандай ҳажмий нисбатда олиш керак? $\varphi(O_2) = 0,2$
A) 1:2 B) 1:4 C) 1:1 D) 1:3
122. 1.3-2 file-» 80 - 12 - - (231407)
Ҳаво ва азот аралашмасидаги азотнинг ҳажмий улуши 85% бўлиши учун ҳаво ва азотни қандай ҳажмий нисбатда олиш керак? $\varphi(N_2) = 0,75$
A) 2:1 B) 1,5:1 C) 1:1 D) 2,5:1
123. 1.3-2 file-» 80 - 14 - - (233370)
Озоннинг ҳажмий улуши 35% бўлган азот ва озондан иборат 32 л (н.ш.) аралашма етарли миқдордаги калий йодид эритмаси орқали ўтказилганда неча грамм йод ажраллади?
A) 127 B) 63,5 C) 254 D) 152,4
124. 1.3-2 file-» 80 - 14 - - (233389)
18,4 г доломит қиздирилганда унинг массаси 2,2 г га камайди. Реакцияга киришмаган доломит массаси (г) ва қолган аралашмадаги магний оксиднинг масса улушини (%) аниқланг.
A) 16,2; 2,4 B) 13,8; 6,2 C) 13,8; 5,4
D) 13,8; 1,0
125. 1.3-2 file-» 80 - 15 - - (233539)
8 г металл оксидини қайтариш учун 2,24 л (н.ш.) водород сарф бўлган. Оксиднинг формуласини топинг.
A) ZnO B) FeO C) CuO D) NiO
126. 1.3-2 file-» 80 - 8 - - (312012)
Fosforni oksidlash uchun 11,2 l (n.sh.) kislorod sarflandi. Hosil bo'lgan fosfor angidridini 320 g 10% li natriy ishqor eritmasida eritildi. Hosil bo'lgan tuzning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 17,75 B) 13,5 C) 20,2 D) 16,3
127. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (312013)
Vodorodning hajmiy ulushi 60% bo'lgan, vodorod va azotdan iborat 124 g aralashmadagi azot massasini (g) aniqlang.
A) 74,4 B) 49,6 C) 112 D) 12
128. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (312014)
Vodorodning hajmiy ulushi 70% bo'lgan, vodorod va kisloroddan iborat 110 g aralashmadagi kislorod og'irligini (g) hisoblang.
A) 33 B) 96 C) 77 D) 14
129. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (312015)
Vodorod va kisloroddan iborat 50 g aralashma portlatilgandan so'ng qaysi gazdan necha gramm ortib qoldi? Boshlang'ich aralashmadagi vodorodning hajmiy ulushi 80% ga teng.
A) vodorod, 38,75 B) kislorod, 22,4 C) vodorod, 5 D) kislorod, 10
130. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (312016)
Vodorod va kisloroddan iborat 10 g aralashma portlatilgandan so'ng qaysi gazdan necha litr (n.sh.) ortib qoldi? Boshlang'ich aralashmadagi kislorodning hajmiy ulushi 20% ga teng.
A) vodorod; 1,75 B) kislorod; 1,4 C) vodorod; 11,2 D) kislorod; 5,6
131. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (312017)
Ozon va kisloroddan iborat 80 g aralashma yetarli miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali o'tkazilganda necha gramm yod ajraladi? Boshlang'ich aralashmadagi kislorodning hajmiy ulushi 50% ga teng.
A) 254 B) 48 C) 63,5 D) 212
132. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (312018)
Kislorod va ozondan iborat 20 g aralashma yetarli miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali o'tkazilganda necha gramm yod ajraladi? Boshlang'ich aralashmadagi ozonning hajmiy ulushi 50%.
A) 254 B) 53 C) 63,5 D) 127
133. 1.3-2 file-» 80 - 10 - - (312019)
Kislorodning hajmiy ulushi 20% bo'lgan vodorod va kisloroddan iborat 200 g aralashma portlatilgandan so'ng qaysi gazdan qancha miqdorda (g) ortib qoladi?
A) vodorod; 155 B) vodorod; 20
C) kislorod; 35 D) kislorod; 120

134. 1.3-2 file-» 80 - 11 - - (312020)
160 g ozon va azotdan iborat aralashma yetarli miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali o'tkazilgandan so'ng 254 g cho'kma tushdi. Boshlang'ich aralashmadagi azotning hajmiy ulushini (%) hisoblang.
A) 70 B) 30 C) 80 D) 20
135. 1.3-2 file-» 80 - 11 - - (312021)
Ozon va azotdan iborat 112 l (n.sh.) aralashma yetarli miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali o'tkazilgandan so'ng gazlar aralashmasining massasi 48 gramga kamaydi. Boshlang'ich aralashmadagi ozonning hajmiy ulushini (%) hisoblang.
A) 20 B) 30 C) 70 D) 80
136. 1.3-2 file-» 80 - 11 - - (312022)
Ozon va azotdan iborat 160 g aralashma yetarli miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali o'tkazilgandan so'ng qolgan gazning massasi 112 g bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi ozonning hajmiy ulushini (%) hisoblang.
A) 20 B) 30 C) 70 D) 80
137. 1.3-2 file-» 80 - 12 - - (312023)
Havo va kislorod aralashmasidagi kislorodning hajmiy ulushi 80% bo'lishi uchun havo va kislorodni qanday hajmiy nisbatda olish kerak? $\varphi(O_2) = 0,2$
A) 1:2 B) 1:4 C) 1:1 D) 1:3
138. 1.3-2 file-» 80 - 12 - - (312024)
Havo va azot aralashmasidagi azotning hajmiy ulushi 85% bo'lishi uchun havo va azotni qanday hajmiy nisbatda olish kerak? $\varphi(N_2) = 0,75$
A) 2:1 B) 1,5:1 C) 1:1 D) 2,5:1
139. 1.3-2 file-» 80 - 14 - - (312025)
Ozonning hajmiy ulushi 35% bo'lgan azot va ozondan iborat 32 l (n.sh.) aralashma yetarli miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali o'tkazilganda necha gramm yod ajraladi?
A) 127 B) 63,5 C) 254 D) 152,4
140. 1.3-2 file-» 80 - 14 - - (312026)
18,4 g dolomit qizdirilganda uning massasi 2,2 g ga kamaydi. Reaksiyaga kirishmagan dolomit massasi (g) va qolgan aralashmadagi magniy oksidning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 16,2; 2,4 B) 13,8; 6,2 C) 13,8; 5,4 D) 13,8; 1,0
141. 1.3-2 file-» 80 - 15 - - (312027)
8 g metall oksidini qaytarish uchun 2,24 l (n.sh.) vodorod sarf bo'lgan. Oksidning formulasini toping.
A) ZnO B) FeO C) CuO D) NiO
142. 1.3-2 file-» 10 - 1 - - (404110)
Elektronlari soni o'zaro teng bo'lgan azot va vodorod aralashmasining geliyga nisbatan zichligini aniqlang.
A) 1,31 B) 1,79 C) 2,14 D) 1,92
143. 1.3-2 file-» 10 - 1 - - (404111)
Elektronlari soni o'zaro teng bo'lgan azot va kislorod aralashmasining havoga nisbatan zichligini aniqlang.
A) 0,42 B) 0,84 C) 1,59 D) 1,03
144. 1.3-2 file-» 10 - 1 - - (404112)
Elektronlari soni o'zaro teng bo'lgan metan va ammiak aralashmasining vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.
A) 13,44 B) 7,42 C) 9,73 D) 8,25
145. 1.3-2 file-» 10 - 1 - - (404113)
6,72 l (n.sh.) ammiakga qancha hajm (l, n.sh.) CO₂ qo'shilganda aralashmadagi elektronlar yig'indisi Avogadro sonidan 19,5 marta ko'p bo'ladi?
A) 11,2 B) 16,8 C) 20,16 D) 13,44
146. 1.3-2 file-» 10 - 1 - - (404114)
5,6 l (n.sh.) ammiakga qancha hajm (l, n.sh.) kislorod qo'shilganda aralashmadagi elektronlar yig'indisi Avogadro sonidan 5,5 marta ko'p bo'ladi?
A) 6,4 B) 3,8 C) 5,3 D) 4,2
147. 1.3-2 file-» 10 - 1 - - (404115)
11,2 l (n.sh.) metanga qancha hajm (l, n.sh.) uglerod(IV) oksid qo'shganimizda aralashmadagi elektronlar yig'indisi Avogadro sonidan 16 marta ko'p bo'ladi?
A) 6,72 B) 13,44 C) 5,6 D) 11,2
148. 1.3-2 file-» 10 - 1 - - (404116)
22,4 l (n.sh.) azotga necha gramm kislorod qo'shilganda aralashmadagi elektronlar yig'indisi Avogadro sonidan 22 marta ko'p bo'ladi?
A) 32 B) 7 C) 11,2 D) 16
149. 1.3-2 file-» 10 - 1 - - (404117)
11,2 l (n.sh.) metanga necha gramm uglerod(IV) oksid qo'shganimizda aralashmadagi elektronlar yig'indisi Avogadro sonidan 16 marta ko'p bo'ladi?
A) 44 B) 13,44 C) 22 D) 11,2
150. 1.3-2 file-» 10 - 1 - - (404118)
6,72 l (n.sh.) ammiakga necha gramm CO₂ qo'shilganda aralashmadagi elektronlar yig'indisi Avogadro sonidan 19,5 marta ko'p bo'ladi?
A) 11,2 B) 16,8 C) 33 D) 44

151. 1.3-2 file-» 80 - 17 - - (404119)
Tarkibida $18,06 \cdot 10^{23}$ ta kislorod atomi bo'lgan
61 g eritmadagi natriy sulfatning massa ulushini
hisoblang.
A) 0,10 B) 0,18 **C) 0,23** D) 0,34
152. 1.3-2 file-» 80 - 17 - - (404120)
Tarkibida $12,04 \cdot 10^{23}$ ta kislorod atomi bo'lgan
40,7 g eritmadagi kaliy nitratning massa ulushini
(%) hisoblang.
A) 11,3 B) 47,6 **C) 24,8** D) 32,4
153. 1.3-2 file-» 80 - 17 - - (404121)
Tarkibida $6,02 \cdot 10^{23}$ ta kislorod atomi bo'lgan
21,8 g eritmadagi kaliy gidroksidning massa
ulushini (%) hisoblang.
A) 18,3 B) 43,2 **C) 25,7** D) 32,4
154. 1.3-2 file-» 80 - 17 - - (404122)
110 ml suvda 15 g natriy nitrat eritilib, elektroliz
qilingandan so'ng 20% li eritma olindi. Elektroliz
natijasida olingan kislorod hajmini (l, 0°C ,
101,3 kPa) hisoblang.
A) 44,4 B) 40,4 **C) 31** D) 50
155. 1.3-2 file-» 80 - 17 - - (404123)
8,96 l (n.sh.) CO va CO_2 aralashmasida
 $38,5 \cdot 10^{23}$ elektron mavjud bo'lsa, ushbu
aralashmadagi uglerod(II) oksidning hajmiy
ulushini aniqlang.
A) 0,75 B) 0,25 C) 0,40 D) 0,60
156. 1.3-2 file-» 80 - 17 - - (404124)
8,96 l (n.sh.) CO va CO_2 aralashmasida
 $38,5 \cdot 10^{23}$ elektron mavjud bo'lsa, ushbu
aralashmadagi uglerod(IV) oksidning hajmiy
ulushini aniqlang.
A) 0,75 **B) 0,25** C) 0,40 D) 0,60
157. 1.3-2 file-» 80 - 17 - - (404125)
112 l (n.sh.) CO va CO_2 aralashmasida
 $614,04 \cdot 10^{23}$ elektron mavjud bo'lsa, ushbu
aralashmadagi uglerod(II) oksidning hajmiy
ulushini aniqlang.
A) 0,80 **B) 0,20** C) 0,35 D) 0,65
158. 1.3-2 file-» 80 - 17 - - (404126)
112 l (n.sh.) CO va CO_2 aralashmasida
 $614,04 \cdot 10^{23}$ elektron mavjud bo'lsa, ushbu
aralashmadagi uglerod(IV) oksidning hajmiy
ulushini aniqlang.
A) 0,80 B) 0,20 C) 0,35 D) 0,65
159. 1.3-2 file-» 80 - 17 - - (404127)
112 l (n.sh.) NO va NO_2 aralashmasida $596 \cdot 10^{23}$
elektron mavjud bo'lsa, ushbu aralashmadagi
azot(II) oksidning hajmiy ulushini aniqlang.
A) 0,75 **B) 0,40** C) 0,25 D) 0,60
160. 1.3-2 file-» 80 - 17 - - (404128)
22,4 l (n.sh.) CO va CO_2 aralashmasida
 $98,73 \cdot 10^{23}$ elektron mavjud bo'lsa, ushbu
aralashmadagi uglerod(IV) oksidning miqdorini
(mol) aniqlang.
A) 0,7 **B) 0,3** C) 0,4 D) 0,6
161. 1.3-2 file-» 80 - 18 - - (404129)
22,4 l (n.sh.) NO va NO_2 aralashmasida
 $104,75 \cdot 10^{23}$ elektron mavjud bo'lsa, ushbu
aralashmadagi azot(II) oksidning hajmiy ulushini
hisoblang.
A) 0,75 B) 0,30 C) 0,25 **D) 0,70**
162. 1.3-2 file-» 80 - 29 - - (404130)
4,4 g propanni to'la yoqish uchun tarkibida
kislorod va ozon bo'lgan 10 l (n.sh.) aralashma
sarflandi. Sarflangan aralashma tarkibidagi
kislorodning hajmiy ulushini (%) hisoblang.
A) 84 B) 72 C) 80 **D) 76**
163. 1.3-2 file-» 80 - 29 - - (404131)
3 g etanni to'la yoqish uchun tarkibida kislorod
va ozon bo'lgan 6,53 l (n.sh.) aralashma
sarflandi. Sarflangan aralashma tarkibidagi
ozonning hajmiy ulushini (%) hisoblang.
A) 20 B) 30 **C) 40** D) 50
164. 1.3-2 file-» 80 - 69 - - (725014)
1 t dolomitdan 80% unum bilan 96 kg magniy
ajratib olindi. Dolomit tarkibidagi magniy
karbonatning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 42 B) 33,6 C) 58 D) 12
165. 1.3-2 file-» 80 - 69 - - (725016)
650 g dolomitdan 85% unum bilan 68 g magniy
ajratib olindi. Dolomit tarkibidagi karbonat
ionlarining massa ulushini (%) aniqlang.
A) 38,8 B) 52,3 C) 47,7 **D) 61,5**
166. 1.3-2 file-» 80 - 69 - - (725017)
120 g malaxitdan 85% unum bilan 54,4 g mis
ajratib olindi. Malaxit tarkibidagi mis(II)
gidroksokarbonatning massa ulushini (%)
aniqlang.
A) 88,8 B) 78,6 **C) 92,5** D) 76,0
167. 1.3-2 file-» 80 - 69 - - (725018)
180 g malaxitdan 80% unum bilan 76,8 g mis
ajratib olindi. Malaxit tarkibidagi karbonat
ionlarining massa ulushini (%) aniqlang.
A) 20 **B) 25** C) 48 D) 75
168. 1.3-2 file-» 80 - 69 - - (725019)
700 g glauber tuzini eritib mo'l miqdorda bariy
nitrat qo'shilganda 80% unum bilan 372,8 g
cho'kma ajratib olindi. Glauber tuzi tarkibidagi
natriy sulfatning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 32,5 B) 92 **C) 40,6** D) 59,4

169. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233324)
Қуйидаги қаторда электрманфийлик қандай ўзгаради?
I; Br; Cl; F; O; N; C; B
A) камаяди B) ортади
C) аввалига камаяди, сўнгра ортади
D) аввалига ортади, сўнгра камаяди
170. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233325)
Қайси қаторда элементлар электрманфийлиги ортиб бориш тартибида жойлашган?
A) Li; Na; K; Rb; Cs B) C; Si; Ge; Pb; Sn
C) Na; Mg; Al; P; Cl D) I; Br; Cl; F; H
171. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233326)
Қайси қаторда элементлар электрманфийлиги камайиб бориш тартибида жойлашган?
A) Li; Na; K; Rb; Cs B) Pb; C; Si; Ge; Sn
C) Na; Mg; Al; P; Cl D) I; Br; Cl; F; H
172. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233327)
Қайси қаторда элементлар атомларининг радиуси ортиб бориши тартибида жойлашган?
1) олтингургурт; 2) алюминий; 3) магний;
4) фосфор; 5) кремний; 6) натрий
A) 6, 3, 2, 5, 4, 1 B) 1, 4, 5, 2, 3, 6
C) 1, 4, 3, 2, 5, 6 D) 6, 5, 4, 2, 3, 1
173. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233328)
Қайси қаторда элементлар атомларининг радиуси камайиб бориши тартибида жойлашган?
1) олтингургурт; 2) алюминий; 3) магний;
4) фосфор; 5) кремний; 6) натрий
A) 6, 3, 2, 5, 4, 1 B) 1, 4, 5, 2, 3, 6
C) 1, 4, 3, 2, 5, 6 D) 6, 5, 4, 2, 3, 1
174. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233329)
Элемент атомларининг давр бўйича (асосий гуруҳда) электрманфийлиги қандай ўзгаради?
1) ортади 2) камаяди 3) ўзгармайди
A) 1 B) 2 C) 3 D) 1, 2
175. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233330)
Қайси қаторда элементлар атомларининг радиуси ортиб бориши тартибда жойлашган?
A) C; B; Be; F B) O; S; Se; Te
C) Sn; Ge; Si; C D) Na; K; Rb; H
176. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233331)
Қайси қаторда элементлар атомларининг радиуси камайиб бориши тартибида жойлашган?
A) C; B; Be; F B) O; S; Se; Te
C) Sn; Ge; Si; C D) Na; K; Rb; H
177. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233332)
Қайси қаторда элементларнинг ионланиш потенциали камайиб боради?
A) Mg; Ca; Sr; Be B) Cs; Rb; K; Na
C) He; Ne; Ar; Kr D) Li; K; Na; H
178. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233333)
Қайси қаторда элементларнинг ионланиш потенциали ортиб боради?
A) Mg; Ca; Sr; Be B) Cs; Rb; K; Na
C) He; Ne; Ar; Kr D) Li; K; Na; H
179. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233334)
Элементларнинг қайси хусусиятлари тартиб рақами ортиб бориши билан тўхтовсиз ортади?
1) электрманфийлик; 2) атом массаси; 3) атом радиуси; 4) электронлар сони; 5) ионланиш потенциали; 6) ядро заряди
A) 1, 3, 5 B) 2, 4, 6 C) 4, 6 D) 1, 5
180. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233335)
Д.И. Менделеев элементлар даврий жадвалининг IА гуруҳида юқоридан пастга қараб тушганда қуйидаги хусусиятларнинг қайсилари сусайиб боради?
1) электрманфийлик; 2) атом радиуси;
3) металллик хоссаси; 4) ядро заряди;
5) ионланиш потенциали
A) 1, 4, 5 B) 1, 5 C) 2, 4 D) 2, 3, 4
181. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233336)
Д.И. Менделеев элементлар даврий жадвалидаги асосий гуруҳчасида тартиб рақами камайиши билан элемент хоссалари қандай ўзгаради?
A) атом радиуси ортади ва электрманфийлик камаяди
B) атом радиуси камаяди ва металллик хоссаси ортади
C) атом радиуси ортади ва металллик хоссаси камаяди
D) атом радиуси камаяди ва электрманфийлик ортади
182. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233338)
Элементларнинг атом радиуси камайиб бориш тартибида жойлашган қаторни танланг.
A) фосфор, кремний, алюминий, магний
B) натрий, магний, алюминий, кремний
C) алюминий, магний, кремний, фосфор
D) магний, фосфор, алюминий, кремний

183. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233339)
 Д.И. Менделеев элементлар даврий жадвалидаги атомлар электрманфийлигининг ўзгариши қайси жавобда тўғри ифодаланган?
 А) 2-даврдаги элементларда чапдан ўнгга камаяди
 В) ишқорий металлларда юқоридан пастга қараб ортади
 С) 3-даврдаги элементларда чапдан ўнгга камаяди
 Д) литийдан фторга ортади
184. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233340)
 Д.И. Менделеев элементлар даврий жадвалининг қайси қисмида нисбий электрманфийлиги кичик ва атом радиуси катта элементлар жойлашган?
 А) IA гуруҳда В) лантаноидлар гуруҳида
 С) VIIA гуруҳда
 Д) I ва VII гуруҳлар оралиғида
185. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233341)
 Д.И. Менделеев элементлар даврий жадвалининг асосий гуруҳида юқоридан пастга қараб элементларнинг атом радиуси ва ионланиш потенциали ўзгариш тартибини аниқланг.
 А) атомларнинг ионланиш потенциали ва радиуси ортади
 В) атомларнинг ионланиш потенциали ва радиуси камаяди
 С) атом радиуси ортади, ионланиш потенциали камаяди
 Д) атом радиуси камаяди, ионланиш потенциали ортади
186. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233342)
 Қуйидаги келтирилган қаторда элементлар атомининг радиуси қандай ўзгаради?
 Li; Na; K; I; Br; Cl; F
 А) ортади В) I гача камаяди, сўнгга ортади
 С) камаяди
 Д) I гача ортади, сўнгга камаяди
187. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233343)
 Д.И. Менделеев элементлар даврий жадвалида давр бўйлаб (асосий гуруҳида) тартиб рақам ортиб бориш билан қуйидаги қайси қонуният кузатилади?
 А) давр охирига қараб атом радиуси камаяди, атом массаси ортади
 В) атом массаси ортади, электронлар сони камаяди
 С) атом массаси ва жұфтлашмаган электронлар сони ортади
 Д) элементлар атом массаси камаяди, атом радиуси ўзгармайди
188. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233344)
 Металмаслар учун характерли бўлган хоссаларни кўрсатинг.
 1) s-элементлар; 2) d- элементлар;
 3) электрманфийлик қиймати юқори;
 4) кўпчилик металмаслар р-элементлар;
 5) ионланиш энергияси кичик; 6) f-элементлар
 А) 1, 2, 6 В) 1, 5 С) 3, 4 Д) 3, 4, 5
189. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233345)
 Учтинчи давр элементлари атомларида тартиб рақамининг ортиб бориши билан уларнинг қайси хусусиятлари ортиб боради?
 1) электрманфийлик; 2) металллик;
 3) ионланиш потенциали; 4) кислородли бирикмалардаги юқори валентлик;
 5) металмаслик; 6) атом радиуси
 А) 1, 4, 5, 6 В) 2, 4, 6 С) 2, 3, 5
Д) 1, 3, 4, 5
190. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233347)
 Элементлар тартиб рақами ортиши билан (асосий гуруҳда) қайси хоссалар даврий равишда ўзгариши кузатилади?
 1) атомнинг ядро заряди; 2) атом радиуси;
 3) нисбий атом масса; 4) ионланиш энергияси;
 5) электрманфийлик; 6) ташқи энергетик қаватдаги электронлар сони
 А) 2, 4, 5 В) 2, 4, 5, 6 С) 1, 3
 Д) 1, 3, 4, 6
191. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233348)
 Д.И. Менделеев элементлар даврий жадвалининг бир гуруҳчасида жойлашган элемент атомлари қандай хоссалари билан фарқ қилади?
 1) ташқи энергетик қаватдаги электронлар сони; 2) ядро заряд қиймати; 3) электрон қаватлар сони; 4) ионланиш энергияси;
 5) электрманфийлик
 А) 4, 5 В) 1, 2, 3, 4 С) 2, 3 Д) 2, 3, 4, 5
192. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233349)
 Д.И. Менделеев элементлар даврий жадвалидаги асосий гуруҳда жойлашган элемент атомларида тартиб рақам камайиши билан қайси хоссалар кузатилади?
 1) атом радиуси; 2) электрманфийлик;
 3) металллик; 4) металмаслик; 5) атом массаси
 А) 1, 3, 5 - ортади, 2, 4 - камаяди
 В) 1, 4 - камаяди, 2, 3, 5 - ортади
 С) **1, 3, 5 - камаяди, 2, 4 - ортади**
 Д) 2, 3, 5 - камаяди, 1, 4 - ортади

193. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (233350)
Биринчи гуруҳнинг асосий гуруҳида атом масса ортиши билан металллик, оксидловчилик хоссалари, атом радиуси ва ионланиш потенциали (берилган тартибда) қандай ўзгаради?
A) ортади, ортади, ортади, камаяди
B) камаяди, ортади, ортади, ортади
C) ортади, камаяди, ортади, ортади
D) ортади, камаяди, ортади, камаяди
194. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312028)
Quyidagi qatorda elektrmanfiylik qanday o'zgaradi?
I; Br; Cl; F; O; N; C; B
A) kamayadi B) ortadi
C) avvaliga kamayadi, so'ngra ortadi
D) avvaliga ortadi, so'ngra kamayadi
195. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312029)
Qaysi qatorda elementlar elektrmanfiyligi ortib borish tartibida joylashgan?
A) Li; Na; K; Rb; Cs B) C; Si; Ge; Pb; Sn
C) Na; Mg; Al; P; Cl D) I; Br; Cl; F; H
196. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312030)
Qaysi qatorda elementlar elektrmanfiyligi kamayib borish tartibida joylashgan?
A) Li; Na; K; Rb; Cs B) Pb; C; Si; Ge; Sn
C) Na; Mg; Al; P; Cl D) I; Br; Cl; F; H
197. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312031)
Qaysi qatorda elementlar atomlarining radiusi ortib borishi tartibida joylashgan?
1) oltingugurt; 2) alyuminiy; 3) magniy;
4) fosfor; 5) kremniy; 6) natriy
A) 6, 3, 2, 5, 4, 1 B) 1, 4, 5, 2, 3, 6
C) 1, 4, 3, 2, 5, 6 D) 6, 5, 4, 2, 3, 1
198. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312032)
Qaysi qatorda elementlar atomlarining radiusi kamayib borishi tartibida joylashgan?
1) oltingugurt; 2) alyuminiy; 3) magniy;
4) fosfor; 5) kremniy; 6) natriy
A) 6, 3, 2, 5, 4, 1 B) 1, 4, 5, 2, 3, 6
C) 1, 4, 3, 2, 5, 6 D) 6, 5, 4, 2, 3, 1
199. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312033)
Element atomlarining davr bo'yicha (asosiy guruhda) elektrmanfiyligi qanday o'zgaradi?
1) ortadi 2) kamayadi 3) o'zgarmaydi
A) 1 B) 2 C) 3 D) 1, 2
200. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312034)
Qaysi qatorda elementlar atomlarining radiusi ortib borishi tartibida joylashgan?
A) C; B; Be; F B) O; S; Se; Te
C) Sn; Ge; Si; C D) Na; K; Rb; H
201. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312035)
Qaysi qatorda elementlar atomlarining radiusi kamayib borishi tartibida joylashgan?
A) C; B; Be; F B) O; S; Se; Te
C) Sn; Ge; Si; C D) Na; K; Rb; H
202. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312036)
Qaysi qatorda elementlarning ionlanish potentsiali kamayib boradi?
A) Mg; Ca; Sr; Be B) Gs; Rb; K; Na
C) He; Ne; Ar; Kr D) Li; K; Na; H
203. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312037)
Qaysi qatorda elementlarning ionlanish potentsiali ortib boradi?
A) Mg; Ca; Sr; Be B) Gs; Rb; K; Na
C) He; Ne; Ar; Kr D) Li; K; Na; H
204. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312038)
Elementlarning qaysi xususiyatlari tartib raqami ortib borishi bilan to'xtovsiz ortadi?
1) elektrmanfiylik; 2) atom massasi; 3) atom radiusi; 4) elektronlar soni; 5) ionlanish potentsiali; 6) yadro zaryadi
A) 1, 3, 5 B) 2, 4, 6 C) 4, 6 D) 1, 5
205. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312039)
D.I. Mendeleev elementlar davriy jadvalining IA guruhida yuqoridan pastga qarab tushganda quyidagi xususiyatlarning qaysilari susayib boradi?
1) elektrmanfiylik; 2) atom radiusi; 3) metallik xossasi; 4) yadro zaryadi; 5) ionlanish potentsiali
A) 1, 4, 5 B) 1, 5 C) 2, 4 D) 2, 3, 4
206. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312040)
D.I. Mendeleev elementlar davriy jadvalidagi asosiy guruhchasida tartib raqami kamayishi bilan element xossalari qanday o'zgaradi?
A) atom radiusi ortadi va elektrmanfiylik kamayadi
B) atom radiusi kamayadi va metallik xossasi ortadi
C) atom radiusi ortadi va metallik xossasi kamayadi
D) atom radiusi kamayadi va elektrmanfiylik ortadi
207. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312041)
Elementlarning atom radiusi kamayib borish tartibida joylashgan qatorni tanlang.
A) fosfor, kremniy, alyuminiy, magniy
B) natriy, magniy, alyuminiy, kremniy
C) alyuminiy, magniy, kremniy, fosfor
D) magniy, fosfor, alyuminiy, kremniy

208. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312042)
 D.I. Mendeleev elementlar davriy jadvalidagi atomlar elektrmanfiylikining o'zgarishi qaysi javobda to'g'ri ifodalangan?
 A) 2-davrdagi elementlarda chapdan o'ngga kamayadi
 B) ishqoriy metallarda yuqoridan pastga qarab ortadi
 C) 3-davrdagi elementlarda chapdan o'ngga kamayadi
D) litiydan ftorga ortadi
209. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312043)
 D.I. Mendeleev elementlar davriy jadvalining qaysi qismida nisbiy elektrmanfiylik kichik va atom radiusi katta elementlar joylashgan?
 A) IA guruhda B) lantanoidlar guruhida
 C) VIIA guruhda
D) I va VII guruhlar oralig'ida
210. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312044)
 D.I. Mendeleev elementlar davriy jadvalining asosiy guruhida yuqoridan pastga qarab elementlarning atom radiusi va ionlanish potentsiali o'zgarish tartibini aniqlang.
 A) atomlarning ionlanish potentsiali va radiusi ortadi
 B) atomlarning ionlanish potentsiali va radiusi kamayadi
C) atom radiusi ortadi, ionlanish potentsiali kamayadi
 D) atom radiusi kamayadi, ionlanish potentsiali ortadi
211. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312045)
 Quyidagi keltirilgan qatorida elementlar atomining radiusi qanday o'zgaradi?
 Li; Na; K; I; Br; Cl; F
 A) ortadi
 B) I gacha kamayadi, so'ngra ortadi
 C) kamayadi
D) I gacha ortadi, so'ngra kamayadi
212. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312046)
 D.I. Mendeleev elementlar davriy jadvalida davr bo'ylab (asosiy guruhida) tartib raqam ortib borish bilan quyidagi qaysi qonuniyat kuzatiladi?
A) davr oxiriga qarab atom radiusi kamayadi, atom massasi ortadi
 B) atom massasi ortadi, elektronlar soni kamayadi
 C) atom massasi va juftlashmagan elektronlar soni ortadi
 D) elementlar atom massasi kamayadi, atom radiusi o'zgarmaydi
213. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312047)
 Metalmaslar uchun xarakterli bo'lgan xossalarni ko'rsating.
 1) s-elementlar; 2) d-elementlar;
 3) elektrmanfiylik qiymati yuqori; 4) ko'pchilik metalmaslar p-elementlar; 5) ionlanish energiyasi kichik; 6) f-elementlar
 A) 1, 2, 6 B) 1, 5 **C) 3, 4** D) 3, 4, 5
214. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312048)
 Uchinchi davr elementlari atomlarida tartib raqamining ortib borishi bilan ularning qaysi xususiyatlari ortib boradi?
 1) elektrmanfiylik; 2) metallik; 3) ionlanish potentsiali; 4) kislorodli birikmalardagi yuqori valentlik; 5) metalmaslik; 6) atom radiusi
 A) 1, 4, 5, 6 B) 2, 4, 6 C) 2, 3, 5
D) 1, 3, 4, 5
215. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312049)
 Elementlar tartib raqami ortishi bilan (asosiy guruhda) qaysi xossalari davriy ravishda o'zgarishi kuzatiladi?
 1) atomning yadro zaryadi; 2) atom radiusi;
 3) nisbiy atom massa; 4) ionlanish energiyasi;
 5) elektrmanfiylik; 6) tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni
 A) 2, 4, 5 **B) 2, 4, 5, 6** C) 1, 3
 D) 1, 3, 4, 6
216. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312050)
 D.I. Mendeleev elementlar davriy jadvalining bir guruhchasida joylashgan element atomlari qanday xossalari bilan farq qiladi?
 1) tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni;
 2) yadro zaryad qiymati; 3) elektron qavatlar soni; 4) ionlanish energiyasi; 5) elektrmanfiylik
 A) 4, 5 B) 1, 2, 3, 4 C) 2, 3
D) 2, 3, 4, 5
217. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312051)
 D.I. Mendeleev elementlar davriy jadvalidagi asosiy guruhda joylashgan element atomlarida tartib raqam kamayishi bilan qaysi xossalari kuzatiladi?
 1) atom radiusi; 2) elektrmanfiylik; 3) metallik;
 4) metalmaslik; 5) atom massasi
 A) 1, 3, 5 - ortadi, 2, 4 - kamayadi
 B) 1, 4 - kamayadi, 2, 3, 5 - ortadi
C) 1, 3, 5 - kamayadi, 2, 4 - ortadi
 D) 2, 3, 5 - kamayadi, 1, 4 - ortadi

218. 1.4-1 file-» 80 - 14 - - (312052)
 Birinchi guruhning asosiy guruhida atom massa ortishi bilan metallik, oksidlovchilik xossalari, atom radiusi va ionlanish potentsiali (berilgan tartibda) qanday o'zgaradi?
 A) *ortadi, ortadi, ortadi, kamayadi*
 B) *kamayadi, ortadi, ortadi, ortadi*
 C) *ortadi, kamayadi, ortadi, ortadi*
D) *ortadi, kamayadi, ortadi, kamayadi*
219. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404132)
 Quyidagi qatorda elektrmanfiylik qanday o'zgaradi?
O, N, C, B, Be, I, Br, Cl, F
 A) *kamayadi* B) *ortadi*
C) *avval kamayadi, so'ngra ortadi*
D) *avval ortadi, so'ngra kamayadi*
220. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404133)
 Quyidagi qatorda elektrmanfiylik qanday o'zgaradi?
K, Ca, Sc, Ti, V, Cr, Fe
 A) *kamayadi* **B) *ortadi***
 C) *avval kamayadi, so'ngra ortadi*
 D) *avval ortadi, so'ngra kamayadi*
221. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404134)
 Qaysi qatordagi elementlar elektrmanfiyligi ortib borishi tartibida joylashgan?
A) *K, Ca, Sc, Ti, V* B) *K, Ca, V, Ti, Sc*
 C) *I, Br, Cl, F, N* D) *Nb, Zr, Y, Sr, Rb*
222. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404135)
 Qaysi qatordagi elementlar elektrmanfiyligi kamayib borishi tartibida joylashgan?
 A) *K, Ca, Sc, Ti, V* B) *K, Ca, V, Ti, Sc*
 C) *I, Br, Cl, F, N* **D) *Nb, Zr, Y, Sr, Rb***
223. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404136)
 Qaysi qatorda elementlar atom radiusi ortib borishi tartibida joylashtirilgan?
 1) fluor; 2) berilliy; 3) azot; 4) kislorod; 5) bor; 6) uglerod
 A) *2, 6, 3, 5, 4, 1* B) *2, 5, 6, 3, 4, 1*
 C) *1, 4, 5, 3, 6, 2* **D) *1, 4, 3, 6, 5, 2***
224. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404137)
 Qaysi qatorda elementlar atom radiusi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan?
 1) fluor; 2) berilliy; 3) azot; 4) kislorod; 5) bor; 6) uglerod
 A) *2, 6, 3, 5, 4, 1* **B) *2, 5, 6, 3, 4, 1***
 C) *1, 4, 5, 3, 6, 2* **D) *1, 4, 3, 6, 5, 3***
225. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404138)
 Qaysi qatorda elementlar atom radiusi ortib borishi tartibida joylashtirilgan?
 1) selen; 2) kislorod; 3) tellur; 4) oltingugurt; 5) poloniy
A) *2, 4, 1, 3, 5* B) *5, 3, 1, 4, 2*
 C) *2, 3, 4, 1, 5* D) *5, 1, 4, 3, 2*
226. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404139)
 Qaysi qatorda elementlar atom radiusi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan?
 1) selen; 2) kislorod; 3) tellur; 4) oltingugurt; 5) poloniy
 A) *2, 4, 1, 3, 5* **B) *5, 3, 1, 4, 2***
 C) *2, 3, 4, 1, 5* **D) *5, 1, 4, 3, 2***
227. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404140)
 Qaysi qatorda elementlarning ionlanish potentsiali kamayib boradi?
 A) *B, C, N, O, F* B) *Ba, Sr, Ca, Mg Be*
 C) *Cl, S, Si, P, Al* **D) *Li, Na, K, Cs, Fr***
228. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404141)
 Qaysi qatorda elementlarning ionlanish potentsiali ortib boradi?
 A) *B, F, N, O, C* **B) *Ba, Sr, Ca, Mg Be***
 C) *Cl, S, Si, P, Al* D) *Li, Na, K, Fr, Cs*
229. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404142)
 Elementlarning qaysi xususiyat(lar)i tartib raqami ortib borishi bilan to'xtovsiz ortadi?
 1) tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni; 2) atom massasi; 3) atom radiusi; 4) protonlar soni; 5) ionlanish potentsiali
 A) *1, 4, 5* B) *5* **C) *4*** D) *2, 3, 4*
230. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404143)
 D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalining IA guruhida yuqoridan pastga qarab quyidagi xususiyatlarning qaysilari ortib boradi?
 1) elektrmanfiylik; 2) atom radiusi; 3) metallik xossasi; 4) yadro zaryadi; 5) ionlanish potentsiali
 A) *1, 4, 5* B) *1, 5* C) *2, 4* **D) *2, 3, 4***
231. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404144)
 D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalidagi IA guruhda tartib raqam ortishi bilan elementlar xossalari qanday o'zgaradi?
A) *atom radiusi ortadi va elektrmanfiylik kamayadi*
 B) *atom radiusi kamayadi va metallik xossasi ortadi*
 C) *atom radiusi ortadi va metallik xossasi kamayadi*
 D) *atom radiusi kamayadi va elektrmanfiylik ortadi*

232. 1.4-1 file→ 80 - 23 - - (404145)
 D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalidagi atomlar elektromanfiyligining o'zgarishi (asosiy guruhda) qaysi javobda noto'g'ri ifodalangan?
 A) 2-davr elementlarida chapdan o'ngga ortadi
B) ishqoriy metallarda yuqoridan pastga ortadi
 C) IIA guruh elementlarida pastdan yuqoriga ortadi
 D) 3-davr elementlarida o'ngdan chapga kamayadi
233. 1.4-1 file→ 80 - 23 - - (404146)
 D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalidagi atomlar ionlanish potensialining o'zgarishi (asosiy guruhda) qaysi javobda to'g'ri ifodalangan?
 A) 2-davr elementlarida chapdan o'ngga kamayadi
 B) ishqoriy metallarda yuqoridan pastga ortadi
 C) IIA guruh elementlarida pastdan yuqoriga kamayadi
D) 3-davr elementlarida o'ngdan chapga kamayadi
234. 1.4-1 file→ 80 - 23 - - (404147)
 D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalidagi atomlar ionlanish potensialining o'zgarishi (asosiy guruhda) qaysi javobda noto'g'ri ifodalangan?
 A) 2-davr elementlarida chapdan o'ngga ortadi
B) ishqoriy metallarda yuqoridan pastga ortadi
 C) IIA guruh elementlarida pastdan yuqoriga ortadi
 D) 3-davr elementlarida o'ngdan chapga kamayadi
235. 1.4-1 file→ 80 - 23 - - (404148)
 D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalining qaysi qismida nisbiy elektrmanfiylik katta va atom radiusi kichik elementlar joylashgan?
 A) IA guruhida B) lantanoidlar guruhida
 C) VIIA guruhida
 D) I va VII guruhlar oralig'ida
236. 1.4-1 file→ 80 - 23 - - (404149)
 D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalida pastdan yuqoriga qarab elementlarning (asosiy guruhda) atom radiusi va ionlanish potensialining o'zgarishi qaysi javobda to'g'ri ifodalangan?
 A) atom radiusi va ionlanish potentsiali ortadi
 B) atom radiusi va ionlanish potentsiali kamayadi
 C) atom radiusi ortadi va ionlanish potentsiali kamayadi
D) atom radiusi kamayadi va ionlanish potentsiali ortadi
237. 1.4-1 file→ 80 - 23 - - (404150)
 D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalida pastdan yuqoriga qarab elementlarning (asosiy guruhda) atom radiusi va elektrmanfiyligining o'zgarishi qaysi javobda to'g'ri ifodalangan?
 A) atom radiusi va elektrmanfiyligi ortadi
B) atom radiusi kamayadi va elektrmanfiyligi ortadi
 C) atom radiusi ortadi va elektrmanfiyligi kamayadi
 D) atom radiusi va elektrmanfiyligi kamayadi
238. 1.4-1 file→ 80 - 23 - - (404151)
 D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalida yuqoridan pastga qarab elementlarning (asosiy guruhda) atom radiusi va elektrmanfiyligi ning o'zgarishi qaysi javobda to'g'ri ifodalangan?
A) atom radiusi ortadi va elektrmanfiyligi kamayadi
 B) atom radiusi va elektrmanfiyligi kamayadi
 C) atom radiusi va elektrmanfiyligi ortadi
 D) atom radiusi kamayadi va elektrmanfiyligi ortadi
239. 1.4-1 file→ 80 - 23 - - (404152)
 D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalining asosiy guruhida tartib raqami ortib borishi bilan quyidagi qaysi qonuniyat kuzatiladi?
 A) atom radiusi kamayadi, atom massasi ortadi
 B) elektrmanfiylik ortadi, protonlar soni kamayadi
C) atom radiusi ortadi, elektrmanfiylik kamayadi
 D) ionlanish potentsiali ortadi, elektrmanfiylik kamayadi
240. 1.4-1 file→ 80 - 23 - - (404153)
 D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalining asosiy guruhida tartib raqami kamayib borishi bilan quyidagi qaysi qonuniyat kuzatiladi?
 A) atom radiusi kamayadi, atom massasi ortadi
B) elektrmanfiylik ortadi, protonlar soni kamayadi
 C) atom radiusi ortadi, elektrmanfiylik kamayadi
 D) ionlanish potentsiali ortadi, elektrmanfiylik kamayadi
241. 1.4-1 file→ 80 - 23 - - (404154)
 Uchinchi davr elementlari atomlarida tartib raqami ortib borishi bilan ularning qaysi xususiyatlari susayib boradi?
 1) elektrmanfiylik; 2) metallik; 3) ionlanish potentsiali; 4) tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni; 5) metalmaslik; 6) atom radiusi
 A) 1, 3, 4, 5 B) 3, 5 C) 2, 4, 6 **D) 2, 6**

242. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404155)
Ikkinchi davr elementlari atomlarida tartib raqami kamayib borishi bilan ularning qaysi xususiyatlari susayib boradi?
1) elektrmanfiylik; 2) metallik; 3) ionlanish potentsiali; 4) tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni; 5) metalmaslik; 6) atom radiusi
A) 1, 3, 4, 5 B) 3, 5 C) 2, 4, 6 D) 2, 6
243. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404156)
Qaysi xususiyatlar tartib raqami ortishi bilan davriy o'zgaradi?
1) elektronga moyillik; 2) atom radiusi; 3) yadro zaryadi; 4) ionlanish energiyasi; 5) elektronlar soni; 6) elektrmanfiylik
A) 1, 3, 5 **B) 1, 2, 4, 6** C) 3, 5 D) 2, 4, 6
244. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404157)
Qaysi xususiyatlar tartib raqami ortishi bilan davriy o'zgarmaydi?
1) elektronga moyillik; 2) atom radiusi; 3) yadro zaryadi; 4) ionlanish energiyasi; 5) elektronlar soni; 6) elektrmanfiylik
A) 1, 3, 5 B) 1, 2, 4, 6 **C) 3, 5** D) 2, 4, 6
245. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404158)
D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalidagi IA guruhda joylashgan elementlar atomlari qanday xossalari bilan farq qiladi?
1) atom radiusi; 2) yadrodagi protonlar soni; 3) tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni; 4) elektrmanfiylik; 5) ionlanish energiyasi
A) 3, 4, 5 **B) 1, 2, 4, 5** C) 1, 2, 3 D) 2, 3, 4, 5
246. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404159)
Metalmaslarga xos bo'lgan xususiyatlarni aniqlang.
1) elektrmanfiyligi nisbatan past bo'ladi;
2) ionlanish energiyasi nisbatan kichik bo'ladi;
3) elektrmanfiyligi nisbatan yuqori bo'ladi;
4) atom radiusi nisbatan kichik bo'ladi;
5) ionlanish energiyasi nisbatan yuqori bo'ladi;
6) atom radiusi nisbatan katta bo'ladi
A) 1, 2, 6 B) 1, 5, 6 **C) 3, 4, 5** D) 2, 3, 4
247. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404160)
Metallarga xos bo'lgan xususiyatlarni aniqlang.
1) elektrmanfiyligi nisbatan past bo'ladi;
2) ionlanish energiyasi nisbatan kichik bo'ladi;
3) elektrmanfiyligi nisbatan yuqori bo'ladi;
4) atom radiusi nisbatan kichik bo'ladi;
5) ionlanish energiyasi nisbatan yuqori bo'ladi;
6) atom radiusi nisbatan katta bo'ladi
A) 1, 2, 6 B) 1, 5, 6 C) 3, 4, 5 D) 2, 3, 4
248. 1.4-1 file-» 80 - 23 - - (404161)
Birinchi guruhning asosiy guruhchasida tartib raqamning kamayishi bilan metallik, oksidlovchilik, atom radiusi va ionlanish potentsiali (mos ravishda) qanday o'zgaradi?
A) ortadi, ortadi, ortadi, kamayadi
B) kamayadi, ortadi, kamayadi, ortadi
C) kamayadi, ortadi, ortadi, kamayadi
D) ortadi, kamayadi, ortadi, kamayadi
249. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711051)
Quyidagi qatorda elektrmanfiylik qanday o'zgaradi?
yod; brom; xlor; ftor; kislorod; azot; uglerod; bor.
A) kamayadi B) ortadi
C) avvaliga kamayadi, so'ngra ortadi
D) avvaliga ortadi, so'ngra kamayadi
250. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711052)
Qaysi qatorda elementlar elektrmanfiyligi ortib borish tartibida joylashgan?
A) litiy, natriy, kaliy, rubidiy, seziiy
B) uglerod, kremniy, germaniy, qo'rg'oshin, qalay
C) natriy, magniy, alyuminiy, fosfor, xlor
D) yod, brom, xlor, ftor, vodorod
251. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711053)
Qaysi qatorda elementlar elektrmanfiyligi kamayib borishi tartibida joylashgan?
A) litiy, natriy, kaliy, rubidiy, seziiy
B) uglerod, kremniy, germaniy, qo'rg'oshin, qalay
C) natriy, magniy, alyuminiy, fosfor, xlor
D) yod, brom, xlor, ftor, vodorod
252. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711054)
Qaysi qatorda elementlar atomlari radiusi ortib borishi tartibida joylashgan?
A) uglerod, bor, berilliy, ftor
B) kislorod, oltingugurt, selen, tellur
C) qalay, germaniy, kremniy, uglerod
D) natriy, kaliy, rubidiy, vodorod
253. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711055)
Qaysi qatorda elementlar atomlari radiusi kamayib borishi tartibida joylashgan?
A) uglerod, bor, berilliy, ftor
B) kislorod, oltingugurt, selen, tellur
C) qalay, germaniy, kremniy, uglerod
D) natriy, kaliy, rubidiy, vodorod

254. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711056)
 Qaysi qatorda elementlarning ionlanish potentsiali kamayib boradi?
 A) *magniy, kalsiy, stronsiy, berilliy*
 B) *seziy, rubidiy, kaliy, natriy*
C) geliy, neon, argon, kripton
 D) *litiiy, kaliy, natriy, vodorod*
255. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711057)
 Qaysi qatorda elementlarning ionlanish potentsiali ortib boradi?
 A) *magniy, kalsiy, stronsiy, berilliy*
B) seziy, rubidiy, kaliy, natriy
 C) *geliy, neon, argon, kripton*
 D) *litiiy, kaliy, natriy, vodorod*
256. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711058)
 D.I.Medeleyev elementlar davriy jadvalining IA guruhida yuqoridan pastga qarab tushganda quyidagi xususiyatlarning qaysilari ortib boradi?
 1) elektrmanfiylik; 2) atom radiusi; 3) metallik xossasi; 4) yadro zaryadi; 5) ionlanish potentsiali.
 A) 1, 4, 5 B) 1, 5 C) 2, 4 **D) 2, 3, 4**
257. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711059)
 D.I.Medeleyev elementlar davriy jadvalining IA guruhida pastdan yuqoriga qarab chiqqanda quyidagi xususiyatlarning qaysilari ortib boradi?
 1) elektrmanfiylik; 2) atom radiusi; 3) metallik xossasi; 4) yadro zaryadi; 5) ionlanish potentsiali.
 A) 1, 4, 5 **B) 1, 5** C) 2, 4 D) 2, 3, 4
258. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711060)
 D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalidagi atomlar elektrmanfiyligining o'zgarishi qaysi javobda to'g'ri ifodalangan?
 A) *2-davrdagi elementlarda chapdan o'ngga kamayadi*
B) ishqoriy metallarda pastdan yuqoriga qarab ortadi
 C) *3-davrdagi elementlarda chapdan o'ngga kamayadi*
 D) *ishqoriy-yer metallarda yuqoridan pastga qarab ortadi*
259. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711061)
 D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalining IIA guruhida yuqoridan pastga qarab elementlarning atom radiusi va ionlanish potentsiali o'zgarish tartibini aniqlang.
 A) *atomlarning ionlanish potentsiali va radiusi ortadi*
 B) *atomlarning ionlanish potentsiali va radiusi kamayadi*
C) atom radiusi ortadi, ionlanish potentsiali kamayadi
 D) *atom radiusi kamayadi, ionlanish potentsiali ortadi*
260. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711062)
 Ikkinchi davr elementlari atomlarida tartib raqamining ortib borishi bilan ularning qaysi xususiyatlari susayib boradi?
 1) elektrmanfiylik; 2) metallik; 3) ionlanish potentsiali; 4) tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni; 5) metalmaslik; 6) atom radiusi.
 A) 1, 3, 5 **B) 2, 6** C) 2, 4, 6
 D) 1, 3, 4, 5
261. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711063)
 Qaysi qatordagi elementlar elektrmanfiyligi ortib borishi tartibida joylashgan?
A) kaliy, kalsiy, skandiy, titan, vanadiy
 B) *kaliy, kalsiy, vanadiy, titan, skandiy*
 C) *yod, brom, xlor, ftor, azot*
 D) *niobiy, sirkoniy, ittriy, stronsiy, rubidiy*
262. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711064)
 Qaysi qatordagi elementlar elektrmanfiyligi kamayib borishi tartibida joylashgan?
 A) *kaliy, kalsiy, skandiy, titan, vanadiy*
 B) *kaliy, kalsiy, vanadiy, titan, skandiy*
 C) *yod, brom, xlor, ftor, azot*
D) niobiy, sirkoniy, ittriy, stronsiy, rubidiy
263. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711065)
 Uchinchi guruhning asosiy guruhida elementlar atom massasi ortishi bilan ularning metalmaslik xossasi, elektrmanfiyligi, atom radiusi va ionlanish potentsiali (berilgan tartibda) qanday o'zgaradi?
 A) *ortadi, ortadi, ortadi, kamayadi*
 B) *kamayadi, ortadi, ortadi, ortadi*
 C) *ortadi, ortadi, kamayadi, ortadi*
D) kamayadi, kamayadi, ortadi, kamayadi

264. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711066)
Ikkinchi davr elementlarida tartib raqami ortib borishi bilan ularning qaysi xususiyatlari ortib boradi?
1) elektrmanfiylik; 2) metallik; 3) ionlanish potentsiali; 4) tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni; 5) metalmaslik; 6) atom radiusi.
A) 1, 3, 4, 5 B) 3, 5 C) 2, 4, 6
D) 2, 6
265. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711067)
Qaysi qatorda elementlar atom radiusi ortib borishi tartibida joylashtirilgan?
A) kislorod, oltingugurt, selen, tellur, poloniy
B) poloniy, tellur, selen, oltingugurt, kislorod
C) kislorod, tellur, oltingugurt, selen, poloniy
D) poloniy, selen, oltingugurt, tellur, kislorod
266. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711068)
Qaysi qatorda elementlar atom radiusi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan?
A) kislorod, oltingugurt, selen, tellur, poloniy
B) poloniy, tellur, selen, oltingugurt, kislorod
C) kislorod, tellur, oltingugurt, selen, poloniy
D) poloniy, selen, oltingugurt, tellur, kislorod
267. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711069)
D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalining asosiy guruhida tartib raqami ortib borishi bilan quyidagi qaysi qonuniyat kuzatiladi?
A) atom radiusi va protonlar soni kamayadi
B) elektrmanfiylik va ionlanish potentsiali kamayadi
C) atom radiusi va elektrmanfiylik ortadi
D) atomlarning ionlanish potentsiali va elektrmanfiylik ortadi
268. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711070)
D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalining VIIA guruhida tartib raqami kamayib borishi bilan quyidagi qaysi qonuniyat kuzatiladi?
A) atom radiusi ortadi, atom massasi kamayadi
B) elektrmanfiylik kamayadi, elektronlar soni ortadi
C) atom radiusi va elektrmanfiylik kamayadi
D) ionlanish potentsiali va elektrmanfiylik ortadi
269. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711071)
D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalidagi IA guruhda joylashgan element atomlarida tartib raqami kamayishi bilan quyidagi xususiyatlar qanday o'zgaradi?
1) atom radiusi; 2) elektrmanfiylik; 3) ionlanish energiyasi; 4) elektronga moyillik; 5) tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni.
A) 1-ortadi; 2, 3, 4-kamayadi; 5-o'zgarmaydi
B) 1-kamayadi; 2, 3, 4-ortadi; 5-o'zgarmaydi
C) 1, 3, 4-ortadi; 2, 5-kamayadi
D) 1, 2-ortadi; 3, 4, 5-o'zgarmaydi
270. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711072)
D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalining bitta guruhchasida (asosiy) joylashgan element atomlarining qanday xususiyatlari umumiy bo'ladi?
1) tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni; 2) valentlik; 3) elektron qavatlar soni; 4) oksidlarning formulasi; 5) elektrmanfiylik.
A) 3, 5 **B) 1, 2, 4** C) 1, 2, 3, 4
D) 2, 3, 5
271. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711073)
Elementlarning qaysi xususiyat(lar)i tartib raqami ortib borishi bilan to'xtovsiz ortadi?
1) tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni; 2) elektron qavatlar soni; 3) atom radiusi; 4) protonlar soni; 5) ionlanish potentsiali; 6) yadro zaryadi.
A) 1, 2, 5, 6 **B) 4, 6** C) 4
D) 1, 2, 3, 5
272. 1.4-1 file-» 80 - 54 - - 1 (711074)
D.I.Mendeleyev elementlar davriy jadvalidagi IIA guruhda joylashgan element atomlarida tartib raqam kamayishi bilan quyidagi xususiyatlar qanday o'zgaradi?
1) tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni; 2) elektron qavatlar soni; 3) atom radiusi; 4) protonlar soni; 5) ionlanish potentsiali.
A) 1- o'zgarmaydi; 2, 3, 4- kamayadi; 5- ortadi
B) 1- kamayadi; 2, 4- ortadi; 3, 5- o'zgarmaydi
C) 1, 3, 5- ortadi; 2, 4- kamayadi
D) 1- o'zgarmaydi; 2, 4- ortadi; 3,5- kamayadi
273. 1.4-1 file-» 80 - 69 - - (725020)
Qaysi qatorda elementlar ionlanish potentsiali ortib borishi tartibida joylashgan?
A) Li; Na; K; Rb; Cs **B) Na; Mg; Al; P; Cl**
C) C; Si; Ge; Pb; Sn **D) I; Br; Cl; F; H**

274. 1.4-1 file-» 80 - 69 - - (725021)
Qaysi qatorda elementlar atomlarining radiusi ortib borishi tartibida joylashgan?
1) azot; 2) qalay; 3) uglerod; 4) kislorod; 5) germaniy; 6) kremniy
A) 3, 6, 5, 2, 1, 4 B) 4, 1, 2, 5, 6, 3
C) 4, 1, 3, 6, 5, 2 D) 2, 5, 6, 3, 1, 4
275. 1.4-1 file-» 80 - 69 - - (725022)
Qaysi qatorda elementlar atomlarining radiusi kamayib borishi tartibida joylashgan?
1) azot; 2) qalay; 3) uglerod; 4) kislorod; 5) germaniy; 6) kremniy
A) 3, 6, 5, 2, 1, 4 B) 4, 1, 2, 5, 6, 3
C) 4, 1, 3, 6, 5, 2 D) 2, 5, 6, 3, 1, 4
276. 1.4-1 file-» 80 - 69 - - (725023)
Qaysi qatorda elementlar atomlarining radiusi ortib borishi tartibida joylashgan?
A) F; Cl; Br; I B) C; B; Be; F
C) Sn; Ge; Si; C D) Na; K; Rb; H
277. 1.4-1 file-» 80 - 69 - - (725024)
Qaysi qatorda elementlar atomlarining radiusi kamayib borishi tartibida joylashgan?
A) C; B; Be; F B) Sn; Ge; Si; C
C) O; S; Se; Te D) Na; K; Rb; H
278. 1.4-1 file-» 80 - 69 - - (725025)
Qaysi qatorda elementlarning ionlanish potentsiali kamayib boradi?
A) Mg; Ca; Sr; Be B) Cs; Rb; K; Na
C) Li; K; Na; H D) He; Ne; Ar; Kr
279. 1.4-1 file-» 80 - 69 - - (725026)
Qaysi qatorda elementlarning ionlanish potentsiali ortib boradi?
A) Mg; Ca; Sr; Be B) He; Ne; Ar; Kr
C) Cs; Rb; K; Na D) Li; K; Na; H
280. 1.5-1 file-» 80 - 6 - - (224235)
Глицерин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражалари йиғиндисини топинг.
A) -5 B) -3 C) -2 D) -4
281. 1.5-1 file-» 80 - 6 - - (224238)
Этиленгликол молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражалари йиғиндисини топинг.
A) -4 B) -3 C) -2 D) 0
282. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (225414)
Глюкон кислота молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) -6 B) 0 C) +1 D) +2
283. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (225423)
 $HBrO_3$, Br_2 , KBr , $KBrO_4$ бирикмаларидаги бромнинг эквивалентлиги тўғри келтирилган қаторни белгиланг.
A) 80; 80; 80; 80 B) 16; 80; 80; 11,42
C) 80; 160; 240; 80 D) 5; 1; 1; 7
284. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (225434)
 $[Pt(NH_3)_5Cl]Cl_3$; $H[PF_6]$ бирикмаларидаги марказий атомнинг оксидланиш даражаси ва координацион сон қийматини аниқланг.
A) +4, 6; +6, 6 B) +4, 5; +5, 5
C) +6, 6; +6, 5 D) +4, 6; +5, 6
285. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (225435)
 $[Pt(NH_3)_4Cl_2]Cl_2$; $H_2[BeF_4]$ бирикмаларидаги марказий атомнинг оксидланиш даражаси ва координацион сон қийматини аниқланг.
A) +4, 6; +4, 4 B) +4, 6; +2, 4
C) +6, 6; +4, 5 D) +2, 6; +4, 4
286. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (225436)
 $[Pt(NH_3)_3Cl_3]Cl$; $H_2[SiF_6]$ бирикмаларидаги марказий атомнинг оксидланиш даражаси ва координацион сон қийматини аниқланг.
A) +4, 6; +4, 6 B) +3, 5; +2, 4
C) +5, 5; +4, 6 D) +4, 6; +6, 6
287. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (225437)
 $[Pt(NH_3)_2Cl_4]$; $K_4[Fe(CN)_6]$ бирикмаларидаги марказий атомнинг оксидланиш даражаси ва координацион сон қийматини аниқланг.
A) +4, 6; +2, 6 B) +2, 4; +3, 5
C) +4, 5; +4, 6 D) +6, 6; +3, 6
288. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (225438)
 $[Cr(H_2O)_5Cl]Cl_2$; $K_3[Fe(CN)_6]$ бирикмаларидаги марказий атомнинг оксидланиш даражаси ва координацион сон қийматини аниқланг.
A) +3, 6; +2, 6 B) +3, 6; +3, 6
C) +5, 6; +6, 6 D) +1, 5; +4, 6
289. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (225439)
 $[Cr(H_2O)_4Cl_2]Cl$; $Fe_3[Fe(CN)_6]_2$ бирикмаларидаги марказий атомнинг оксидланиш даражаси ва координацион сон қийматини аниқланг.
A) +1, 6; +2, 6 B) +3, 6; +2, 6
C) +3, 6; +3, 6 D) +4, 6; +4, 6

290. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (237271)
Қуйидаги бирикмалардан таркибидаги азотнинг оксидланиш даражаси ва валентлиги бир хил (абсолют қиймати) бўлмаганларини танланг.
1) аммоний нитрат; 2) аммоний гидроксид; 3) мочевино; 4) гидразин; 5) кальций нитрид; 6) нитрит кислота.
A) 3, 5, 6 B) 3, 5 C) 1, 2, 4 D) 1, 4
291. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (237273)
Глюкоза молекуласидаги олтинчи углерод атомининг оксидланиш даражасини топинг.
A) -1 B) -2 C) +1 D) +2
292. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (237276)
Изобутилспирт молекуласидаги иккинчи углерод атомининг оксидланиш даражасини топинг.
A) -1 B) -2 C) 0 D) -3
293. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (237277)
Пара-крезол молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) -8 B) -6 C) -9 D) -5
294. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (237278)
Гидрохинон молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) -2 B) -4 C) -6 D) -1
295. 1.5-1 file-» 80 - 6 - - (312053)
Глицерин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражалари йиғиндисини топинг.
A) -5 B) -3 C) -2 D) -4
296. 1.5-1 file-» 80 - 6 - - (312054)
Сут кислота молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражалари йиғиндисини топинг.
A) -1 B) 0 C) -3 D) -2
297. 1.5-1 file-» 80 - 6 - - (312055)
Анилин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражалари йиғиндисини топинг.
A) -5 B) -3 C) -6 D) -4
298. 1.5-1 file-» 80 - 6 - - (312056)
Этилглицерин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражалари йиғиндисини топинг.
A) -4 B) -3 C) -2 D) 0
299. 1.5-1 file-» 80 - 6 - - (312057)
Пиридин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражалари йиғиндисини топинг.
A) -4 B) -3 C) -5 D) -2
300. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312058)
Пиримидин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) -4 B) +2 C) +3 D) -2
301. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312059)
Пурин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) +5 B) +2 C) +8 D) +12
302. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312060)
Гликолик кислота молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) -6 B) 0 C) +1 D) +2
303. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312061)
Уратил молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) +6 B) +5 C) +4 D) +7
304. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312062)
Тимин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) +6 B) +5 C) +4 D) +7
305. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312063)
Аденин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) +10 B) -15 C) +9 D) +5
306. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312064)
Ситозин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) +6 B) +5 C) +4 D) +7
307. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312065)
 $HBrO_3$, Br_2 , KBr , $KBrO_4$ бирикмаларидаги bromning эквивалентлиги то'ғ'ри келтирилган қаторни белгиланг.
A) 80; 80; 80; 80 B) 16; 80; 80; 11,42
C) 80; 160; 240; 80 D) 5; 1; 1; 7
308. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312066)
 $[Pt(NH_3)_5Cl]Cl_3$; $H[PF_6]$ бирикмаларидаги марказий атомнинг оксидланиш даражаси ва координацион сон қийматини аниқланг.
A) +4, 6; +6, 6 B) +4, 5; +5, 5
C) +6, 6; +6, 5 D) +4, 6; +5, 6
309. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312067)
 $[Pt(NH_3)_4Cl_2]Cl_2$; $H_2[BeF_4]$ бирикмаларидаги марказий атомнинг оксидланиш даражаси ва координацион сон қийматини аниқланг.
A) +4, 6; +4, 4 B) +4, 6; +2, 4
C) +6, 6; +4, 5 D) +2, 6; +4, 4

310. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312068)
 $[Pt(NH_3)_3Cl_3]Cl$; $H_2[SiF_6]$ birikmalaridagi markaziy atomning oksidlanish darajasi va koordinatsion son qiymatini aniqlang.
A) $+4, 6; +4, 6$ **B)** $+3, 5; +2, 4$
C) $+5, 5; +4, 6$ **D)** $+4, 6; +6, 6$
311. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312069)
 $[Pt(NH_3)_2Cl_4]$; $K_4[Fe(CN)_6]$ birikmalaridagi markaziy atomning oksidlanish darajasi va koordinatsion son qiymatini aniqlang.
A) $+4, 6; +2, 6$ **B)** $+2, 4; +3, 5$
C) $+4, 5; +4, 6$ **D)** $+6, 6; +3, 6$
312. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312070)
 $[Cr(H_2O)_5Cl]Cl_2$; $K_3[Fe(CN)_6]$ birikmalaridagi markaziy atomning oksidlanish darajasi va koordinatsion son qiymatini aniqlang.
A) $+3, 6; +2, 6$ **B)** $+3, 6; +3, 6$
C) $+5, 6; +6, 6$ **D)** $+1, 5; +4, 6$
313. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (312071)
 $[Cr(H_2O)_4Cl_2]Cl$; $Fe_3[Fe(CN)_6]_2$ birikmalaridagi markaziy atomning oksidlanish darajasi va koordinatsion son qiymatini aniqlang.
A) $+1, 6; +2, 6$ **B)** $+3, 6; +2, 6$
C) $+3, 6; +3, 6$ **D)** $+4, 6; +4, 6$
314. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (312072)
 Fenoksisirka kislotasi molekulasiidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini toping.
A) -5 **B)** -1 **C)** -2 **D)** -3
315. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (312073)
 2,4-dixlorfenoksisirka kislotasi molekulasiidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini toping.
A) $+3$ **B)** $+4$ **C)** $+1$ **D)** $+2$
316. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (312074)
 Metilformiat molekulasiidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini toping.
A) $+2$ **B)** 0 **C)** -3 **D)** -1
317. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (312075)
 Quyidagi birikmalardan tarkibidagi azotning oksidlanish darajasi va valentligi bir xil (absolut qiymati) bo'lmaganlarini tanlang.
 1) ammoniy nitrat; 2) ammoniy gidroksid;
 3) mochevina; 4) gidrazin; 5) kalsiy nitrid;
 6) nitrit kislotasi.
A) $3, 5, 6$ **B)** $3, 5$ **C)** $1, 2, 4$ **D)** $1, 4$
318. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (312076)
 Metilmetakrilat molekulasiidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini toping.
A) -3 **B)** -6 **C)** -4 **D)** -5
319. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (312077)
 Glyukoza molekulasiidagi oltinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini toping.
A) -1 **B)** -2 **C)** $+1$ **D)** $+2$
320. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (312078)
 Halqali dezoksiriboza molekulasiidagi ikkinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini toping.
A) $+1$ **B)** $+2$ **C)** 0 **D)** -2
321. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (312079)
 Halqali riboza molekulasiidagi ikkinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini toping.
A) $+1$ **B)** -1 **C)** 0 **D)** -2
322. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (312080)
 Izobutilspirt molekulasiidagi ikkinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini toping.
A) -1 **B)** -2 **C)** 0 **D)** -3
323. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (312081)
 Para-krezol molekulasiidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini toping.
A) -8 **B)** -6 **C)** -9 **D)** -5
324. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (312082)
 Gidroxinon molekulasiidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini toping.
A) -2 **B)** -4 **C)** -6 **D)** -1
325. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404162)
 Kaprolaktam molekulasiidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasining yig'indisini aniqlang.
A) -4 **B)** -6 **C)** -7 **D)** -5
326. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404163)
 Ammoniy gidroksid molekulasiidagi azotning oksidlanish darajasi va valentligini aniqlang.
A) $-3, IV$ **B)** $-3, III$ **C)** $-4, IV$ **D)** $-4, III$
327. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404164)
 $Fe_3[Fe(CN)_6]_2$ molekulasiidagi markaziy atomning oksidlanish darajasi va koordinatsion son qiymatini aniqlang.
A) $+3; 6$ **B)** $+2; 6$ **C)** $+5; 6$ **D)** $+4; 6$
328. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404165)
 Qizil qon tuzidagi ($K_3[Fe(CN)_6]$) markaziy atomning oksidlanish darajasi va koordinatsion son qiymatini aniqlang.
A) $+3; 5$ **B)** $+3; 4$ **C)** $+2; 6$ **D)** $+3; 6$
329. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404166)
 Sariq qon tuzidagi ($K_4[Fe(CN)_6]$) markaziy atomning oksidlanish darajasi va koordinatsion son qiymatini aniqlang.
A) $+3; 5$ **B)** $+3; 4$ **C)** $+2; 6$ **D)** $+3; 6$

330. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404167)
Vinilsirka kislotasi molekulasidagi ikkinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini aniqlang.
A) -2 B) -3 C) -1 D) +3
331. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404168)
Kroton kislotasi molekulasidagi uchinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini aniqlang.
A) -2 B) -3 C) -1 D) +3
332. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404169)
Serin molekulasidagi uchinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini aniqlang.
A) -2 B) -3 C) +3 D) -1
333. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404170)
Metilakrilat molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) -4 B) -3 C) -6 D) -2
334. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404171)
Metilmetakrilat molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) -4 B) -3 C) -6 D) -5
335. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404172)
Glyukon kislotasi molekulasidagi birinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini aniqlang.
A) -2 B) -3 C) +3 D) -1
336. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404173)
Halqali dezoksiriboza molekulasidagi beshinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini aniqlang.
A) +1 B) -1 C) 0 D) -2
337. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404174)
Halqali riboza molekulasidagi beshinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini aniqlang.
A) +1 B) -1 C) 0 D) -2
338. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404175)
Toluol molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) -9 B) -8 C) -6 D) -5
339. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404176)
Etilformiat molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) -3 B) -1 C) +1 D) -2
340. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404177)
Dietilfir molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) -8 B) -10 C) -9 D) -7
341. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404178)
Benzil spirt molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) -8 B) -5 C) -6 D) -7
342. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404179)
Alanin molekulasidagi uchinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini aniqlang.
A) -2 B) -3 C) +3 D) -1
343. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404180)
Valin molekulasidagi uchinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini aniqlang.
A) -2 B) -3 C) +3 D) -1
344. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404181)
Vinilformiat molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) -2 B) 0 C) +1 D) -1
345. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404182)
Izopropilformiat molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) -4 B) -3 C) -6 D) -5
346. 1.5-1 file-» 80 - 32 - - (404183)
Fenilatsetat molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) -4 B) -5 C) -6 D) -3
347. 1.5-1 file-» 80 - 6 - - (404687)
Sut kislotasi molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini toping.
A) -1 B) 0 C) -3 D) -2
348. 1.5-1 file-» 80 - 6 - - (404688)
Anilin molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini toping.
A) -5 B) -3 C) -6 D) -4
349. 1.5-1 file-» 80 - 6 - - (404689)
Piridin molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini toping.
A) -4 B) -3 C) -5 D) -2
350. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (404690)
Purin molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini toping.
A) +5 B) +2 C) +8 D) +12
351. 1.5-1 file-» 80 - 8 - - (404691)
Adenin molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini toping.
A) +10 B) -15 C) +9 D) +5

352. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (404692)
Fenoksisirka kislota molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini toping.
A) -5 B) -1 **C) -2** D) -3
353. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (404693)
2,4-dixlorfenoksisirka kislota molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini toping.
A) $+3$ B) $+4$ C) $+1$ **D) $+2$**
354. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (404694)
Metilformiat molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini toping.
A) $+2$ **B) 0** C) -3 D) -1
355. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (404695)
Metilmetakrilat molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini toping.
A) -3 B) -6 **C) -4** D) -5
356. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (404696)
Halqali dezoksiriboza molekulasidagi ikkinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini toping.
A) $+1$ B) $+2$ C) 0 **D) -2**
357. 1.5-1 file-» 80 - 16 - - (404697)
Halqali riboza molekulasidagi ikkinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini toping.
A) $+1$ B) -1 **C) 0** D) -2
358. 1.5-1 file-» 80 - 69 - - (725027)
 $Na[Al(OH)_4(H_2O)_2]$ dagi markaziy atomning koordinatsion sonini va oksidlanish darajasini aniqlang.
A) $6; +3$ B) $6; +2$ C) $6; +4$ D) $4; +3$
359. 1.5-1 file-» 80 - 69 - - (725028)
 $[Ag(NH_3)_2]OH$ dagi markaziy atomning koordinatsion sonini va oksidlanish darajasini aniqlang.
A) $2; +1$ B) $4; +1$ C) $1; -1$ D) $2; +2$
360. 1.5-1 file-» 80 - 69 - - (725029)
 $[Cr(H_2O)_5Cl]Cl_2$ dagi markaziy atomning koordinatsion sonini va oksidlanish darajasini aniqlang.
A) $6; +3$ B) $6; +2$ C) $5; +3$ D) $6; +4$
361. 1.5-1 file-» 80 - 69 - - (725030)
 $[Co(NH_3)_4(H_2O)_2]Cl_3$ dagi markaziy atomning koordinatsion sonini va oksidlanish darajasini aniqlang.
A) $4; +3$ **B) $6; +3$** C) $6; +2$ D) $4; +2$
362. 1.5-1 file-» 80 - 69 - - (725031)
 $[NH_4]Cl$ dagi markaziy atomning koordinatsion soni, oksidlanish darajasi va valent elektronlarining gibridlanish turini aniqlang.
A) $4; -3; sp^3$ B) $4; -4; sp^3$ C) $4; -2; sp^2$
D) $4; -3; sp^2$
363. 1.5-1 file-» 80 - 69 - - (725032)
 $Na_2[SiF_6]$ dagi markaziy atomning koordinatsion soni, oksidlanish darajasi va valent elektronlarining gibridlanish turini aniqlang.
A) $6; +4; sp^3d^2$ B) $6; +6; sp^3d^2$
C) $6; +6; sp^3$ D) $6; +4; sp^3$
364. 1.5-2 file-» 80 - 6 - - (224236)
Сут кислота молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражалари йиғиндисини топинг.
A) -1 **B) 0** C) -3 D) -2
365. 1.5-2 file-» 80 - 6 - - (224237)
Анилин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражалари йиғиндисини топинг.
A) -5 B) -3 C) -6 **D) -4**
366. 1.5-2 file-» 80 - 6 - - (224239)
Пиридин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражалари йиғиндисини топинг.
A) -4 B) -3 C) -5 **D) -2**
367. 1.5-2 file-» 80 - 8 - - (225412)
Пиримидин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) -4 **B) $+2$** C) $+3$ D) -2
368. 1.5-2 file-» 80 - 8 - - (225413)
Пурин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) $+5$ B) $+2$ **C) $+8$** D) $+12$
369. 1.5-2 file-» 80 - 8 - - (225415)
Урацил молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) $+6$ B) $+5$ C) $+4$ D) $+7$
370. 1.5-2 file-» 80 - 8 - - (225416)
Тимин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) $+6$ B) $+5$ **C) $+4$** D) $+7$
371. 1.5-2 file-» 80 - 8 - - (225417)
Аденин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) $+10$ B) -15 C) $+9$ D) $+5$

372. 1.5-2 file-» 80 - 8 - - (225418)
Цитозин молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) +6 B) +5 C) +4 D) +7
373. 1.5-2 file-» 80 - 16 - - (237268)
Феноксисирка кислота молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) -5 B) -1 C) -2 D) -3
374. 1.5-2 file-» 80 - 16 - - (237269)
2,4-дихлорфеноксисирка кислота молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) +3 B) +4 C) +1 D) +2
375. 1.5-2 file-» 80 - 16 - - (237270)
Метилформиат молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) +2 B) 0 C) -3 D) -1
376. 1.5-2 file-» 80 - 16 - - (237272)
Метилметакрилат молекуласидаги углерод атомларининг оксидланиш даражаси йиғиндисини топинг.
A) -3 B) -6 C) -4 D) -5
377. 1.5-2 file-» 80 - 16 - - (237274)
Ҳалқали дезоксирибоза молекуласидаги иккинчи углерод атомининг оксидланиш даражасини топинг.
A) +1 B) +2 C) 0 D) -2
378. 1.5-2 file-» 80 - 16 - - (237275)
Ҳалқали рибоза молекуласидаги иккинчи углерод атомининг оксидланиш даражасини топинг.
A) +1 B) -1 C) 0 D) -2
379. 1.5-2 file-» 80 - 69 - - (725033)
Piridin molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang.
A) -4 B) -3 C) -5 D) -2
380. 1.5-2 file-» 80 - 69 - - (725034)
Purin molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) +5 B) +2 C) +8 D) +12
381. 1.5-2 file-» 80 - 69 - - (725035)
Adenin molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) +10 B) -15 C) +9 D) +5
382. 1.5-2 file-» 80 - 69 - - (725036)
Trixlorsirka kislota molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) +6 B) 0 C) -2 D) +3
383. 1.5-2 file-» 80 - 69 - - (725037)
Propanol molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) -3 B) -4 C) -6 D) +2
384. 1.5-2 file-» 80 - 69 - - (725038)
Etilformiat molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang.
A) +2 B) 0 C) -2 D) -1
385. 1.5-2 file-» 80 - 69 - - (725039)
Xloroform molekulasidagi uglerod atomining oksidlanish darajasini aniqlang.
A) -3 B) +3 C) +2 D) -2
386. 1.5-2 file-» 80 - 69 - - (725040)
2-aminopropan kislota molekulasidagi birinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini aniqlang.
A) +3 B) -3 C) 0 D) -2
387. 1.5-2 file-» 80 - 69 - - (725041)
Sut kislota molekulasidagi uchinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini aniqlang.
A) +3 B) -3 C) 0 D) -2
388. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (224286)
Хром атомидаги s - ва d - электронлар сонини ҳисобланг.
A) 8; 4 B) 6; 3 C) 7; 5 D) 8; 5
389. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (224287)
Молибден атомидаги s - ва d - электронлар сонини ҳисобланг.
A) 10; 14 B) 9; 15 C) 11; 13 D) 10; 15
390. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (224288)
Мис атомидаги s - ва d - электронлар сонини ҳисобланг.
A) 7; 10 B) 9; 10 C) 8; 9 D) 7; 11
391. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (224289)
Темир(III) ионидаги s - ва d - электронлар сонини ҳисобланг.
A) 8; 3 B) 8; 6 C) 6; 5 D) 7; 8
392. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (224291)
Палладий атомидаги s - ва d - электронлар сонини ҳисобланг.
A) 10; 18 B) 11; 19 C) 9; 20 D) 8; 20

393. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (227557)
Хром атомининг электрон конфигурациясини белгиланг.
A) $\dots 3s^2 3p^6 4s^2 3d^4$ B) $\dots 4s^2 3d^6$
C) $\dots 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$ D) $\dots 4s^1 3d^5$
394. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (227558)
Молибден атомининг электрон конфигурациясини белгиланг.
A) $\dots 5s^2 4d^4$ B) $\dots 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^4$
C) $\dots 5s^2 4d^6$ D) $\dots 4p^6 4d^5 5s^1$
395. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (227559)
Ниобий атомининг электрон конфигурациясини белгиланг.
A) $\dots 5s^2 4d^3$ B) $\dots 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1 4d^5$
C) $\dots 4s^2 4p^6 4d^4 5s^1$ D) $\dots 5s^2 4d^4$
396. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (227560)
Кумуш атомининг электрон конфигурациясини белгиланг.
A) $\dots 5s^2 4d^9$ B) $\dots 4p^6 4d^{10} 5s^1$
C) $\dots 4s^2 4p^6 4d^{10} 5s^2$ D) $\dots 5s^1 4d^9$
397. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (227561)
Рутений атомининг электрон конфигурациясини белгиланг.
A) $\dots 5s^2 4d^6$ B) $\dots 4d^6 5s^0$ C) $\dots 4s^2 4p^6 4d^7 5s^1$
D) $\dots 4s^2 4p^6 4d^5 5s^2$
398. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (227562)
Родий атомининг электрон конфигурациясини белгиланг.
A) $\dots 5s^2 4d^7$ B) $\dots 5s^2 4d^{10}$ C) $\dots 4s^2 4p^6 4d^8 5s^2$
D) $\dots 4s^2 4p^6 4d^8 5s^1$
399. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (227563)
Палладий атомининг электрон конфигурациясини белгиланг.
A) $\dots 5s^2 4d^8$ B) $\dots 5s^1 4d^9$ C) $\dots 4s^2 4p^6 4d^{10} 5s^0$
D) $\dots 4p^6 4d^9 5s^2$
400. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (227564)
Платина атомининг электрон конфигурациясини белгиланг.
A) $\dots 6s^2 5d^8$ B) $\dots 6s^0 5d^{10}$ C) $\dots 5d^9 6s^1$
D) $\dots 5p^6 5d^9 6s^2$
401. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (227565)
Темир (III) ионининг электрон конфигурациясини белгиланг.
A) $\dots 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$ B) $\dots 4s^0 3d^6$ C) $\dots 4s^2 3d^3$
D) $\dots 3s^2 3p^6 3d^5$
402. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (227566)
Кобальт (III) ионининг электрон конфигурациясини белгиланг.
A) $\dots 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$ B) $\dots 4s^2 3d^{10}$ C) $\dots 4s^2 3d^4$
D) $\dots 3s^2 3p^6 3d^6$
403. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (227567)
Хром(III) ионининг электрон конфигурациясини белгиланг.
A) $\dots 3s^2 3p^6 4s^2 3d^4$ B) $\dots 3p^6 4s^1 3d^5$
C) $\dots 3s^2 3p^6 3d^3$ D) $\dots 3p^6 4s^1 3d^2$
404. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312083)
Xrom atomidagi $s-$ va $d-$ elektronlar sonini hisoblang.
A) 8; 4 B) 6; 3 C) 7; 5 D) 8; 5
405. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312084)
Molibden atomidagi $s-$ va $d-$ elektronlar sonini hisoblang.
A) 10; 14 B) 9; 15 C) 11; 13 D) 10; 15
406. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312085)
Mis atomidagi $s-$ va $d-$ elektronlar sonini hisoblang.
A) 7; 10 B) 9; 10 C) 8; 9 D) 7; 11
407. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312086)
Temir(III) ionidagi $s-$ va $d-$ elektronlar sonini hisoblang.
A) 8; 3 B) 8; 6 C) 6; 5 D) 7; 8
408. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312087)
Oltin atomidagi $s-$ va $d-$ elektronlar sonini hisoblang.
A) 12; 29 B) 11; 30 C) 12; 30
D) 11; 28
409. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312088)
Palladiy atomidagi s va d elektronlar sonini hisoblang.
A) 10; 18 B) 11; 19 C) 9; 20 D) 8; 20
410. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312089)
 Fe , Fe^{+2} , Fe^{+3} larning $3d$ pog'onachasidagi elektronlar sonini aniqlang.
A) 6, 4, 3 B) 6, 4, 4 C) 6, 6, 5
D) 6, 5, 4
411. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312090)
 Mn , Mn^{+2} , Mn^{+4} larning $3d$ pog'onachasidagi elektronlar sonini aniqlang.
A) 5, 4, 3 B) 5, 4, 4 C) 5, 5, 5
D) 5, 5, 3
412. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312091)
 Co , Co^{+2} , Co^{+3} larning $3d$ pog'onachasidagi elektronlar sonini aniqlang.
A) 7, 5, 4 B) 7, 6, 6 C) 7, 7, 6
D) 7, 5, 5

413. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312092)
 ... ns pog'onachadan $(n - 1)d$ ga bitta elektron o'tishi ro'y beradi.
 A) *xrom, marganes va niobiyda*
B) mis, oltin va ruteniyda
 C) *molibden, kumush va palladiyda*
 D) *texnetsiy, platina va kobaltda*
414. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312093)
 Atomlarida ns pog'onachadan elektronlar ko'chishi hisobiga $(n - 1)d$ pog'onachada to'la to'lish kuzatiladigan elementlarni tanlang.
 A) *texnetsiy, mis, xrom, molibden*
 B) *mis, niobiy, rodiy, molibden*
 C) *platina, oltin, kumush, ruteniy*
D) kumush, oltin, palladiy, mis
415. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312094)
 Atomlarida ns pog'onachadan elektronlar ko'chishi hisobiga $(n - 1)d$ pog'onachada yarim to'lish kuzatiladigan elementlarni tanlang.
 A) *texnetsiy, molibden* B) *mis, kobalt*
C) xrom, molibden D) *kumush, palladiy*
416. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312095)
 Atomlarida elektron ko'chish kuzatilmaydigan elementlar qatorini belgilang.
A) texnetsiy, volfram B) *mis, niobiy*
 C) *xrom, molibden* D) *oltin, palladiy*
417. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (312096)
 Qaysi elementlar atomlarida ns pog'onachadan $(n - 1)d$ pog'onachaga bitta elektron ko'chishi kuzatiladi?
 A) *temir, kobalt, nikel*
 B) *ruteniy, rodiy, palladiy*
 C) *osmiy, iridiy, platina*
D) mis, molibden, xrom
418. 2.1-1 file-» 80 - 8 - - (312097)
 Quyida keltirilgan molekullarni ularning tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtiring.
 1) $H_2^{18}O$; 2) $^{15}NH_3$; 3) ^{13}CO ; 4) $^{15}N_2$
A) 2, 1, 3, 4 B) *4, 3, 1, 2* C) *1, 3, 4, 2*
 D) *2, 3, 1, 4*
419. 2.1-1 file-» 80 - 8 - - (312098)
 Quyida keltirilgan molekullarni ularning tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtiring.
 1) $H_2^{18}O$; 2) $^{15}NH_3$; 3) ^{13}CO ; 4) $^{15}N_2$
 A) *2, 1, 3, 4* **B) 4, 3, 1, 2** C) *4, 1, 3, 2*
 D) *2, 4, 1, 3*
420. 2.1-1 file-» 80 - 8 - - (312099)
 Quyida keltirilgan molekullarni ularning tarkibidagi neytronlar soni kamayib borishi tartibida joylashtiring.
 1) $^{15}N_2$; 2) ^{13}CO ; 3) $^{15}NH_3$; 4) $H_2^{18}O$
A) 1, 2, 4, 3 B) *3, 4, 2, 1* C) *1, 4, 2, 3*
 D) *4, 1, 3, 2*
421. 2.1-1 file-» 80 - 8 - - (312100)
 Quyida keltirilgan molekullardan ularning tarkibidagi neytronning protonga nisbati birdan katta bo'lganlarini tanlang.
 1) $H_2^{18}O$; 2) $^{15}NH_3$; 3) ^{13}CO ; 4) $^{15}N_2$
 A) *2, 4* B) *2, 1* **C) 3, 4** D) *1, 3*
422. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (312101)
 Xrom atomining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
 A) $...3s^23p^64s^23d^4$ B) $...4s^23d^6$
 C) $...3s^23p^64s^23d^5$ **D) ...4s^13d^5**
423. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (312102)
 Molibden atomining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
 A) $...5s^24d^4$ B) $...4s^23d^{10}4p^65s^24d^4$
 C) $...5s^24d^6$ **D) ...4p^64d^55s^1**
424. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (312103)
 Niobiy atomining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
 A) $...5s^24d^3$ B) $...4s^23d^{10}4p^65s^14d^5$
C) ...4s^24p^64d^45s^1 D) $...5s^24d^4$
425. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (312104)
 Kumush atomining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
 A) $...5s^24d^9$ **B) ...4p^64d^{10}5s^1**
 C) $...4s^24p^64d^{10}5s^2$ D) $...5s^14d^9$
426. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (312105)
 Ruteniy atomining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
 A) $...5s^24d^6$ B) $...4d^65s^0$
C) ...4s^24p^64d^75s^1 D) $...4s^24p^64d^55s^2$
427. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (312106)
 Rodiy atomining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
 A) $...5s^24d^7$ B) $...5s^24d^{10}$
 C) $...4s^24p^64d^85s^2$ **D) ...4s^24p^64d^85s^1**
428. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (312107)
 Palladiy atomining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
 A) $...5s^24d^8$ B) $...5s^14d^9$
C) ...4s^24p^64d^{10}5s^0 D) $...4p^64d^95s^2$

429. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (312108)
Platina atomining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
A) $\dots 6s^2 5d^8$ B) $\dots 6s^0 5d^{10}$ C) $\dots 5d^9 6s^1$
D) $\dots 5p^6 5d^9 6s^2$
430. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (312109)
Temir (III) ionining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
A) $\dots 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$ B) $\dots 4s^0 3d^6$
C) $\dots 4s^2 3d^3$ D) $\dots 3s^2 3p^6 3d^5$
431. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (312110)
Kobalt (III) ionining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
A) $\dots 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$ B) $\dots 4s^2 3d^{10}$
C) $\dots 4s^2 3d^4$ D) $\dots 3s^2 3p^6 3d^6$
432. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (312111)
Xrom(III) ionining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
A) $\dots 3s^2 3p^6 4s^2 3d^4$ B) $\dots 3p^6 4s^1 3d^5$
C) $\dots 3s^2 3p^6 3d^3$ D) $\dots 3p^6 4s^1 3d^2$
433. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (312112)
Tartib raqami 44 bo'lgan elementda nechtdan s - va d - elektronlar bo'ladi?
A) 10; 16 B) 9; 17 C) 10; 18 D) 9; 18
434. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (312113)
Tartib raqami 45 bo'lgan elementda nechtdan s - va d - elektronlar bo'ladi?
A) 10; 16 B) 9; 17 C) 10; 17 D) 9; 18
435. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404184)
Quyida keltirilgan molekula va ionlar tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) N^{3-} ; 2) H_2O ; 3) F^- ; 4) D_2O ; 5) OH^-
A) 1, 3, 2, 5, 4 B) 4, 3, 2, 5, 1
C) 4, 2, 5, 3, 1 D) 1, 5, 2, 3, 4
436. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404185)
Quyida keltirilgan molekula va ionlar tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) N^{3-} ; 2) H_2O ; 3) F^- ; 4) D_2O ; 5) OH^-
A) 1, 3, 2, 5, 4 B) 4, 3, 2, 5, 1
C) 4, 2, 5, 3, 1 D) 1, 5, 2, 3, 4
437. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404186)
Quyida keltirilgan molekula va ionlar tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) H_3O^+ ; 2) CH_4 ; 3) HF ; 4) NH_4^+ ; 5) H_2O
A) 2, 5, 1, 4, 3 B) 3, 1, 4, 5, 2
C) 2, 4, 5, 1, 3 D) 3, 4, 1, 5, 2
438. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404187)
Quyida keltirilgan molekula va ionlar tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) H_3O^+ ; 2) CH_4 ; 3) HF ; 4) NH_4^+ ; 5) H_2O
A) 2, 5, 1, 4, 3 B) 3, 1, 4, 5, 2
C) 2, 4, 5, 1, 3 D) 3, 4, 1, 5, 2
439. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404188)
Quyida keltirilgan molekular tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) CO ; 2) NO ; 3) Li_2O ; 4) BeO ; 5) T_2O
A) 5, 3, 4, 1, 2 B) 5, 4, 1, 3, 2
C) 2, 4, 3, 1, 5 D) 2, 3, 1, 4, 5
440. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404189)
Quyida keltirilgan molekular tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) CO ; 2) NO ; 3) Li_2O ; 4) BeO ; 5) T_2O
A) 5, 3, 4, 1, 2 B) 5, 4, 1, 3, 2
C) 2, 4, 3, 1, 5 D) 2, 3, 1, 4, 5
441. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404190)
Quyida keltirilgan molekular tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) NH_3 ; 2) NO ; 3) N_2H_4 ; 4) HN_3 ; 5) CH_3NH_2
A) 4, 2, 5, 3, 1 B) 1, 2, 5, 3, 4
C) 4, 3, 5, 2, 1 D) 1, 3, 5, 2, 4
442. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404191)
Quyida keltirilgan molekular tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) NH_3 ; 2) NO ; 3) N_2H_4 ; 4) HN_3 ; 5) CH_3NH_2
A) 4, 2, 5, 3, 1 B) 1, 2, 5, 3, 4
C) 4, 3, 5, 2, 1 D) 1, 3, 5, 2, 4
443. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404192)
Quyida keltirilgan molekular tarkibidagi protonning neytronga nisbati birga teng bo'lganlarini tanlang.
1) LiH ; 2) SiH_4 ; 3) HF ; 4) H_2O ; 5) CH_4
A) 1, 2, 5 B) 2, 4, 5 C) 1, 3 D) 2, 4
444. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404193)
Quyida keltirilgan molekula va ionlar tarkibidagi neytronlarga nisbatan elektronlar soni ko'p bo'lganlarini tanlang.
1) LiH ; 2) SiH_4 ; 3) HF ; 4) H_2O ; 5) CH_4
A) 1, 2, 5 B) 2, 4, 5 C) 1, 3 D) 2, 4

445. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404194)
 Quyida keltirilgan molekula va ionlar tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
 1) H_3O^+ ; 2) H_2O ; 3) OH^- ; 4) O^{2-} ; 5) O^{1-}
 A) 5, 4, 3, 2, 1 B) 1, 2, 3, 4, 5
 C) 2, 4, 1, 5, 3 D) 1, 5, 3, 4, 2
446. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404195)
 Quyida keltirilgan molekula va ionlar tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
 1) H_3O^+ ; 2) H_2O ; 3) OH^- ; 4) O^{2-} ; 5) O^{1-}
 A) 5, 4, 3, 2, 1 B) 1, 2, 3, 4, 5
 C) 2, 4, 1, 5, 3 D) 1, 5, 3, 4, 2
447. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404196)
 Quyida keltirilgan molekula va ionlar tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
 1) Be ; 2) Be^{2+} ; 3) Li ; 4) Li^+
 A) 4, 2, 3, 1 B) 1, 2, 3, 4 C) 4, 3, 2, 1
 D) 1, 3, 4, 2
448. 2.1-1 file-» 80 - 17 - - (404197)
 Quyida keltirilgan molekula va ionlar tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
 1) Be ; 2) Be^{2+} ; 3) Li ; 4) Li^+
 A) 4, 2, 3, 1 B) 1, 2, 3, 4 C) 4, 3, 2, 1
 D) 1, 3, 4, 2
449. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (404698)
 Oltin atomidagi s - va d - elektronlar sonini hisoblang.
 A) 12; 29 B) 11; 30 C) 12; 30
 D) 11; 28
450. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (404699)
 Fe , Fe^{+2} , Fe^{+3} larning $3d$ pog'onachasidagi elektronlar sonini aniqlang.
 A) 6, 4, 3 B) 6, 4, 4 C) 6, 6, 5
 D) 6, 5, 4
451. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (404700)
 Mn , Mn^{+2} , Mn^{+4} larning $3d$ pog'onachasidagi elektronlar sonini aniqlang.
 A) 5, 4, 3 B) 5, 4, 4 C) 5, 5, 5
 D) 5, 5, 3
452. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (404701)
 Co , Co^{+2} , Co^{+3} larning $3d$ pog'onachasidagi elektronlar sonini aniqlang.
 A) 7, 5, 4 B) 7, 6, 6 C) 7, 7, 6
 D) 7, 5, 5
453. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (404702)
 ... ns pog'onachadan $(n - 1)d$ ga bitta elektron o'tishi ro'y beradi.
 A) Xrom, marganes va niobiyda
 B) Mis, oltin va ruteniyda
 C) Molibden, kumush va palladiyda
 D) Texnetsiy, platina va kobaltda
454. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (404703)
 Atomlarida ns pog'onachadan elektronlar ko'chishi hisobiga $(n - 1)d$ pog'onachada to'la to'lish kuzatiladigan elementlarni tanlang.
 A) texnetsiy, mis, xrom, molibden
 B) mis, niobiy, rodiy, molibden
 C) platina, oltin, kumush, ruteniy
 D) kumush, oltin, palladiy, mis
455. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (404704)
 Atomlarida ns pog'onachadan elektronlar ko'chishi hisobiga $(n - 1)d$ pog'onachada yarim to'lish kuzatiladigan elementlarni tanlang.
 A) texnetsiy, molibden B) mis, kobalt
 C) xrom, molibden D) kumush, palladiy
456. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (404705)
 Atomlarida elektron ko'chish kuzatilmaydigan elementlar qatorini belgilang.
 A) texnetsiy, volfram B) mis, niobiy
 C) xrom, molibden D) oltin, palladiy
457. 2.1-1 file-» 80 - 6 - - (404706)
 Qaysi elementlar atomlarida ns pog'onachadan $(n - 1)d$ pog'onachaga bitta elektron ko'chishi kuzatiladi?
 A) temir, kobalt, nikel
 B) ruteniy, rodiy, palladiy
 C) osmiy, iridiy, platina
 D) mis, molibden, xrom
458. 2.1-1 file-» 80 - 8 - - (404707)
 Quyida keltirilgan molekullarni ularning tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtiring.
 1) $H_2^{18}O$; 2) $^{15}NH_3$; 3) ^{13}CO ; 4) $^{15}N_2$
 A) 2, 1, 3, 4 B) 4, 3, 1, 2 C) 1, 3, 4, 2
 D) 2, 3, 1, 4
459. 2.1-1 file-» 80 - 8 - - (404708)
 Quyida keltirilgan molekullarni ularning tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtiring.
 1) $H_2^{18}O$; 2) $^{15}NH_3$; 3) ^{13}CO ; 4) $^{15}N_2$
 A) 2, 1, 3, 4 B) 4, 3, 1, 2 C) 4, 1, 3, 2
 D) 2, 4, 1, 3

460. 2.1-1 file-» 80 - 8 - - (404709)
 Quyida keltirilgan molekullarni ularning tarkibidagi neytronlar soni kamayib borishi tartibida joylashtiring.
 1) $^{15}\text{N}_2$; 2) ^{13}CO ; 3) $^{15}\text{NH}_3$; 4) H_2^{18}O
A) 1, 2, 4, 3 B) 3, 4, 2, 1 C) 1, 4, 2, 3
 D) 4, 1, 3, 2
461. 2.1-1 file-» 80 - 8 - - (404710)
 Quyida keltirilgan molekullardan ularning tarkibidagi neytronning protonga nisbati birdan katta bo'lganlarini tanlang.
 1) H_2^{18}O ; 2) $^{15}\text{NH}_3$; 3) ^{13}CO ; 4) $^{15}\text{N}_2$
 A) 2, 4 B) 2, 1 C) 3, 4 D) 1, 3
462. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (404711)
 Tartib raqami 44 bo'lgan elementda nechtdan s - va d - elektronlar bo'ladi?
 A) 10; 16 B) 9; 17 C) 10; 18 D) 9; 18
463. 2.1-1 file-» 80 - 10 - - (404712)
 Tartib raqami 45 bo'lgan elementda nechtdan s - va d - elektronlar bo'ladi?
 A) 10; 16 B) 9; 17 C) 10; 17 D) 9; 18
464. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711075)
 Xrom (II) ionidagi s - va d -elektronlar sonini hisoblang.
A) 6; 4 B) 6; 3 C) 7; 5 D) 8; 2
465. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711076)
 Cu , Cu^{+1} va Cu^{+2} larning $3d$ pog'onachasidagi elektronlar sonini aniqlang.
 A) 10, 9, 8 B) 10, 10, 9 C) 9, 9, 9
 D) 9, 9, 8
466. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711077)
 Ruteniy atomidagi s - va d -elektronlar sonini hisoblang.
 A) 10; 16 B) 9; 17 C) 10; 18 D) 9; 18
467. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711078)
 Rodiy atomidagi s - va d -elektronlar sonini hisoblang.
 A) 10; 16 B) 9; 17 C) 10; 17 D) 9; 18
468. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711079)
 Mis (II) ionidagi s - va d -elektronlar sonini hisoblang.
A) 6; 9 B) 9; 10 C) 8; 9 D) 7; 8
469. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711080)
 Xrom (II) ionining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
 A) ... $3s^2 3p^6 4s^0 3d^3$ B) ... $3r^6 4s^1 3d^3$
C) ... $3s^2 3p^6 4s^0 3d^4$ D) ... $3r^6 4s^2 3d^2$
470. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711081)
 Temir (II) ionining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
 A) ... $3s^2 3p^6 4s^2 3d^4$ B) ... $4s^0 3d^6$
 C) ... $4s^2 3d^4$ D) ... $3s^2 3p^6 3d^5$
471. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711082)
 Kumush (I) ionining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
 A) ... $5s^2 4d^9$ B) ... $4p^6 4d^{10} 5s^1$
C) ... $4s^2 4p^6 4d^{10}$ D) ... $5s^2 4d^8$
472. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711083)
 Mn va Mn^{+2} larning $3d$ pog'onachasidagi elektronlar sonini aniqlang.
 A) 5, 4 B) 5, 6 C) 5, 3 D) 5, 5
473. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711084)
 Rodiy atomining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
 A) ... $5s^2 4d^7$ B) ... $5s^2 4d^{10}$
 C) ... $4d^8 5s^2$ D) ... $5s^1 4d^8$
474. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711085)
 Co^{+2} , Co^{+3} ionlarning $3d$ pog'onachasidagi elektronlar sonini aniqlang.
 A) 7, 4 B) 7, 6 C) 7, 7 D) 7, 5
475. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711086)
 Ruteniy atomining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
 A) ... $4p^6 5s^2 4d^6$ B) ... $4s^2 4p^6 4d^6$
C) ... $4s^2 4p^6 4d^7 5s^1$ D) ... $4s^2 4p^6 4d^7 5s^2$
476. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711087)
 Palladiy atomining elektron konfiguratsiyasini belgilang.
 A) ... $4p^6 5s^2 4d^8$ B) ... $5s^1 4d^9$
C) ... $4s^2 4p^6 4d^{10}$ D) ... $4p^6 4d^9 5s^2$
477. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711088)
 Qaysi elementlar atomlarida ns pog'onachadan $(n - 1)d$ pog'onachaga bitta elektron ko'chishi kuzatiladi?
 1) xrom; 2) marganes; 3) kobalt; 4) mis;
 5) texnetsiy; 6) ruteniy; 7) volfram; 8) kumush;
 9) palladiy.
A) 1, 4, 6, 8 B) 1, 4, 6, 8, 9 C) 2, 3, 5, 7
 D) 2, 3, 5, 7, 9
478. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711089)
 Atomlarida ns pog'onachadan elektronlar ko'chishi hisobiga $(n - 1)d$ pog'onachada to'la to'lish kuzatiladigan elementlarni tanlang.
 1) texnetsiy; 2) mis; 3) xrom; 4) palladiy;
 5) molibden; 6) volfram; 7) platina; 8) oltin;
 9) kumush.
 A) 4, 7 B) 3, 5 C) 2, 4, 8, 9 D) 1, 6

479. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711090)
 Atomlarida ns pog'onachadan elektronlar ko'chishi hisobiga $(n - 1)d$ pog'onachada yarim to'lish kuzatiladigan elementlarni tanlang.
 1) texnetsiy; 2) mis; 3) xrom; 4) palladiy; 5) molibden; 6) volfram; 7) platina; 8) oltin; 9) kumush.
 A) 4, 7 **B) 3, 5** C) 2, 4, 8, 9 D) 1, 6
480. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711091)
 Atomlarida elektron ko'chish kuzatilmaydigan elementlarni belgilang.
 1) texnetsiy; 2) mis; 3) xrom; 4) palladiy; 5) molibden; 6) volfram; 7) platina; 8) oltin; 9) kumush.
 A) 4, 7 B) 3, 5 C) 2, 4, 8, 9 **D) 1, 6**
481. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711092)
 Qaysi elementlar atomlarida ns pog'onachadan $(n - 1)d$ pog'onachaga bitta elektron ko'chishi kuzatiladi?
 1) xrom; 2) texnetsiy; 3) volfram; 4) ruteniy; 5) platina; 6) palladiy.
 A) 1, 4, 5, 6 B) 2, 3 **C) 1, 4, 5**
 D) 2, 3, 6
482. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711093)
 Qaysi elementlar atomlarida ns pog'onachadan $(n - 1)d$ pog'onachaga elektron ko'chishi kuzatilmaydi?
 1) xrom; 2) texnetsiy; 3) volfram; 4) ruteniy; 5) platina; 6) palladiy.
 A) 1, 4, 5, 6 **B) 2, 3** C) 1, 4, 5
 D) 2, 3, 6
483. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711094)
 Quyida keltirilgan molekullarni ularning tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtiring.
 1) N_2O ; 2) NO ; 3) N_2O_3 ; 4) NO_2 ; 5) N_2O_5
 A) 5, 1, 4, 3, 2 B) 2, 3, 1, 4, 5
 C) 5, 3, 4, 1, 2 **D) 2, 1, 4, 3, 5**
484. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711095)
 Quyida keltirilgan molekullarni ularning tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtiring.
 1) N_2O ; 2) NO ; 3) N_2O_3 ; 4) NO_2 ; 5) N_2O_5
 A) 5, 1, 4, 3, 2 B) 2, 3, 1, 4, 5
C) 5, 3, 4, 1, 2 D) 2, 1, 4, 3, 5
485. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711096)
 Quyida berilgan ionlarni tarkibidagi uchinchi elektron pog'onada elektronlar soni kamayib borishi tartibida joylashtiring.
 1) brom anioni; 2) kobalt(III) kationi; 3) temir(III) kationi; 4) nikel(II) kationi; 5) xrom(II) kationi.
 A) 5, 3, 2, 4, 1 **B) 1, 4, 2, 3, 5**
 C) 1, 2, 4, 3, 5 **D) 5, 2, 4, 3, 1**
486. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711097)
 Quyida berilgan ionlarni tarkibidagi uchinchi elektron pog'onada elektronlar soni ortib borishi tartibida joylashtirilgan javobni belgilang.
 1) brom anioni; 2) kobalt(III) kationi; 3) temir(III) kationi; 4) nikel(II) kationi; 5) xrom(II) kationi.
A) 5, 3, 2, 4, 1 B) 1, 4, 2, 3, 5
 C) 1, 2, 4, 3, 5 **D) 5, 2, 4, 3, 1**
487. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711098)
 Uchinchi elektron pog'onada 14 ta elektroni bo'lgan atom va ionlarni tanlang.
 1) kobalt(III) kationi; 2) xrom; 3) temir(II) kationi; 4) nikel(III) kationi; 5) temir.
 A) 2, 4 **B) 1, 3, 5** C) 1, 3 D) 2, 4, 5
488. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711099)
 Uchinchi elektron pog'onada 14 ta elektroni bo'lmagan atom va ionlarni tanlang.
 1) kobalt(III) kationi; 2) xrom; 3) temir(II) kationi; 4) nikel(III) kationi; 5) temir.
A) 2, 4 B) 1, 3, 5 C) 1, 3, 4 D) 2, 4, 5
489. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711100)
 Quyida berilgan atom va ionlar tarkibidagi toq elektronlar soni ortib borishi tartibida joylashtirilgan javobni belgilang.
 1) kobalt; 2) marganes(II) kationi; 3) temir(III) kationi; 4) nikel; 5) kobalt(III) kationi.
 A) 3, 2, 1, 5, 4 **B) 4, 1, 5, 2, 3**
 C) 2, 3, 5, 1, 4 **D) 4, 1, 2, 5, 3**
490. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711101)
 Quyida berilgan atom va ionlar tarkibidagi toq elektronlar soni kamayib borishi tartibida joylashtirilgan javobni belgilang.
 1) kobalt; 2) marganes(II) kationi; 3) temir(III) kationi; 4) nikel; 5) kobalt(III) kationi.
 A) 3, 2, 1, 5, 4 B) 4, 1, 5, 2, 3
C) 2, 3, 5, 1, 4 D) 4, 1, 2, 5, 3

491. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711102)
Quyida keltirilgan molekullarni ularning tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtiring.
1) deuterometan; 2) suv; 3) og'ir suv (D_2O);
4) ammiak; 5) o'ta og'ir suv (T_2O).
A) 4, 3, 1, 2, 5 B) 5, 1, 3, 2, 4
C) 5, 3, 2, 1, 4 **D) 4, 2, 1, 3, 5**
492. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711103)
Quyida keltirilgan molekullarni ularning tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtiring.
1) deuterometan; 2) suv; 3) og'ir suv (D_2O);
4) ammiak; 5) o'ta og'ir suv (T_2O).
A) 4, 3, 1, 2, 5 **B) 5, 1, 3, 2, 4**
C) 5, 3, 2, 1, 4 **D) 4, 2, 1, 3, 5**
493. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711104)
Quyida keltirilgan molekullarni ularning tarkibidagi neytronlar soni ortib borishi tartibida joylashtiring.
1) suv; 2) deuterometan; 3) ammiak; 4) metan;
5) o'ta og'ir suv (T_2O).
A) 4, 3, 1, 2, 5 B) 5, 1, 3, 2, 4
C) 5, 2, 1, 3, 4 D) 4, 2, 1, 3, 5
494. 2.1-1 file-» 80 - 39 - - 1 (711105)
Quyida keltirilgan molekullarni ularning tarkibidagi neytronlar soni kamayib borishi tartibida joylashtiring.
1) suv; 2) deuterometan; 3) ammiak; 4) metan;
5) o'ta og'ir suv (T_2O).
A) 4, 3, 1, 2, 5 B) 5, 1, 3, 2, 4
C) 5, 2, 1, 3, 4 D) 4, 2, 1, 3, 5
495. 2.1-1 file-» 80 - 69 - - (725042)
Xrom atomidagi s - va d - elektronlar sonini hisoblang.
A) 7; 5 B) 6; 3 C) 8; 4 D) 8; 5
496. 2.1-1 file-» 80 - 69 - - (725043)
Molibden atomidagi s - va d - elektronlar sonini hisoblang.
A) 10; 14 B) 10; 15 C) 11; 13
D) 9; 15
497. 2.1-1 file-» 80 - 69 - - (725044)
Mis(II) ionidagi s - va d - elektronlar sonini hisoblang.
A) 7; 10 B) 5; 10 C) 8; 9 **D) 6; 9**
498. 2.1-1 file-» 80 - 69 - - (725045)
Xrom(III) ionidagi s - va d - elektronlar sonini hisoblang.
A) 7; 5 B) 8; 6 **C) 6; 3** D) 8; 1
499. 2.1-1 file-» 80 - 69 - - (725046)
Rodiy atomidagi s - va d - elektronlar sonini hisoblang.
A) 10; 17 B) 11; 19 **C) 9; 18** D) 8; 20
500. 2.1-2 file-» 80 - 6 - - (224290)
Oltin atomidagi s - va d - elektronlar sonini hisoblang.
A) 12; 29 **B) 11; 30** C) 12; 30 D) 11; 28
501. 2.1-2 file-» 80 - 6 - - (224292)
 Fe , Fe^{+2} , Fe^{+3} larning $3d$ poғonachasidagi elektronlar sonini aniqlang.
A) 6, 4, 3 B) 6, 4, 4 **C) 6, 6, 5** D) 6, 5, 4
502. 2.1-2 file-» 80 - 6 - - (224293)
 Mn , Mn^{+2} , Mn^{+4} larning $3d$ poғonachasidagi elektronlar sonini aniqlang.
A) 5, 4, 3 B) 5, 4, 4 C) 5, 5, 5 **D) 5, 5, 3**
503. 2.1-2 file-» 80 - 6 - - (224294)
 Co , Co^{+2} , Co^{+3} larning $3d$ poғonachasidagi elektronlar sonini aniqlang.
A) 7, 5, 4 B) 7, 6, 6 **C) 7, 7, 6** D) 7, 5, 5
504. 2.1-2 file-» 80 - 6 - - (224295)
... ns poғonachadan $(n-1)d$ ga bitta elektron ўtishi rўй беради.
A) хром, марганец ва ниобийда
B) мис, олтін ва рутенийда
C) молибден, қумуш ва палладийда
D) технеций, платина ва кобальтда
505. 2.1-2 file-» 80 - 6 - - (224296)
Атомларида ns poғonachadan электронлар кўчиши ҳисобига $(n-1)d$ poғonachaда тўла тўлиш кузатиладиган элементларни танланг.
A) технеций, мис, хром, молибден
B) мис, ниобий, родий, молибден
C) платина, олтін, қумуш, рутений
D) қумуш, олтін, палладий, мис
506. 2.1-2 file-» 80 - 6 - - (224297)
Атомларида ns poғonachadan электронлар кўчиши ҳисобига $(n-1)d$ poғonachaда ярим тўлиш кузатиладиган элементларни танланг.
A) технеций, молибден B) мис, кобальт
C) хром, молибден D) қумуш, палладий
507. 2.1-2 file-» 80 - 6 - - (224298)
Атомларида электрон кўчиш кузатилмайдиган элементлар қаторини белгиланг.
A) технеций, вольфрам B) мис, ниобий
C) хром, молибден **D) олтін, палладий**

508. 2.1-2 file-» 80 - 6 - - (224299)
Қайси элементлар атомларида ns поғоначадан $(n - 1)d$ поғоначага битта электрон кўчиши кузатилади?
А) темир, кобальт, никель
В) рутений, родий, палладий
С) осмий, иридий, платина
D) мис, молибден, хром
509. 2.1-2 file-» 80 - 8 - - (225419)
Қуйида келтирилган молекулаларни уларнинг таркибидagi протон, нейтрон ва электронлар йиғиндиси ортиб бориши тартибидa жойлаштиринг.
1) $H_2^{18}O$; 2) $^{15}NH_3$; 3) ^{13}CO ; 4) $^{15}N_2$
A) 2, 1, 3, 4 B) 4, 3, 1, 2 C) 1, 3, 4, 2
D) 2, 3, 1, 4
510. 2.1-2 file-» 80 - 8 - - (225420)
Қуйида келтирилган молекулаларни уларнинг таркибидagi протон, нейтрон ва электронлар йиғиндиси камайиб бориши тартибидa жойлаштиринг.
1) $H_2^{18}O$; 2) $^{15}NH_3$; 3) ^{13}CO ; 4) $^{15}N_2$
A) 2, 1, 3, 4 B) 4, 3, 1, 2 C) 4, 1, 3, 2
D) 2, 4, 1, 3
511. 2.1-2 file-» 80 - 8 - - (225421)
Қуйида келтирилган молекулаларни уларнинг таркибидagi нейтронлар сони камайиб бориши тартибидa жойлаштиринг.
1) $^{15}N_2$; 2) ^{13}CO ; 3) $^{15}NH_3$; 4) $H_2^{18}O$
A) 1, 2, 4, 3 B) 3, 4, 2, 1 C) 1, 4, 2, 3
D) 4, 1, 3, 2
512. 2.1-2 file-» 80 - 8 - - (225422)
Қуйида келтирилган молекулалардан уларнинг таркибидagi нейтроннинг протонга нисбати бирдан катта бўлганларини танланг.
1) $H_2^{18}O$; 2) $^{15}NH_3$; 3) ^{13}CO ; 4) $^{15}N_2$
A) 2, 4 B) 2, 1 C) 3, 4 D) 1, 3
513. 2.1-2 file-» 80 - 10 - - (227568)
Тартиб рақами 44 бўлган элементда нечтадан s - ва d - электронлар бўлади?
A) 10; 16 B) 9; 17 C) 10; 18 D) 9; 18
514. 2.1-2 file-» 80 - 10 - - (227569)
Тартиб рақами 45 бўлган элементда нечтадан s - ва d - электронлар бўлади?
A) 10; 16 B) 9; 17 C) 10; 17 D) 9; 18
515. 2.1-3 file-» 80 - 69 - - (725047)
Quyida keltirilgan molekular tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) CD_4 ; 2) H_2O ; 3) NH_3 ; 4) BH_3 ; 5) CH_4
A) 4, 5, 1, 3, 2 B) 4, 5, 3, 2, 1
C) 2, 3, 1, 5, 4 D) 1, 2, 3, 5, 4
516. 2.1-3 file-» 80 - 69 - - (725048)
Quyida keltirilgan molekular tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) CD_4 ; 2) H_2O ; 3) NH_3 ; 4) BH_3 ; 5) CH_4
A) 4, 5, 1, 3, 2 B) 4, 5, 3, 2, 1
C) 2, 3, 1, 5, 4 D) 1, 2, 3, 5, 4
517. 2.1-3 file-» 80 - 69 - - (725049)
Quyida keltirilgan molekular tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) CO_2 ; 2) PH_3 ; 3) CO ; 4) O_2 ; 5) NO
A) 1, 2, 4, 5, 3 B) 4, 3, 5, 2, 1
C) 3, 5, 4, 2, 1 D) 1, 2, 5, 3, 4
518. 2.1-3 file-» 80 - 69 - - (725050)
Quyida keltirilgan molekular tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) CO_2 ; 2) PH_3 ; 3) CO ; 4) O_2 ; 5) NO
A) 1, 2, 4, 5, 3 B) 4, 3, 5, 2, 1
C) 3, 5, 4, 2, 1 D) 1, 2, 5, 3, 4
519. 2.1-3 file-» 80 - 69 - - (725051)
Quyida keltirilgan molekular tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) NO ; 2) N_2 ; 3) H_2S ; 4) NH_3 ; 5) HF
A) 5, 3, 4, 2, 1 B) 3, 1, 2, 5, 4
C) 1, 2, 4, 3, 5 D) 4, 5, 2, 1, 3
520. 2.1-3 file-» 80 - 69 - - (725052)
Quyida keltirilgan molekular tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni aniqlang.
1) NO ; 2) N_2 ; 3) H_2S ; 4) NH_3 ; 5) HF
A) 5, 3, 4, 2, 1 B) 3, 1, 2, 5, 4
C) 1, 2, 4, 3, 5 D) 4, 5, 2, 1, 3
521. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (227601)
 $^{253}_{100}Fm \rightarrow Bk + x_2^4\alpha + y_{-}\beta$
15,18 мг фермий емирилганда $36,12 \cdot 10^{18}$ та электрон ҳосил бўлса, берклий изотопининг нисбий атом массасини аниқланг.
A) 241 B) 247 C) 245 D) 249
522. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (227604)
 $^{252}_{99}Es \rightarrow Pu + x_2^4\alpha + y_{-}\beta$
Ушбу ядро реакциясида 15,12 мг эйнштейний емирилишидан $108,36 \cdot 10^{18}$ дона электрон ажралган бўлса, плутоний изотопининг нисбий атом массасини аниқланг.
A) 230 B) 244 C) 236 D) 240

523. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (227606)
 $Md + 2^4_2\alpha \rightarrow ^{261}_{103}Lr + x_+\beta + y_0^1n$
 Ушбу ядро реакциясида 13,05 мг лоуренций ва $21,07 \cdot 10^{19}$ дона нейтрон ҳосил бўлса, емирилган менделеевий изотопининг нисбий атом массасини аниқланг.
 A) 260 B) 264 C) 248 D) 256
524. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (227607)
 $^{239}_{94}Pu \rightarrow x^4_2\alpha + y_+\beta + ^{214}_{83}Bi + 9^1_0n$
 Ушбу ядро реакциясида $54,18 \cdot 10^{19}$ дона позитрон ҳосил бўлса, реакцияда парчаланган плутоний микдорини (мг) ҳисобланг.
 A) 53,6 B) 42,5 C) 71,7 D) 67,4
525. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (227610)
 $^{254}_{102}No \rightarrow x^4_2\alpha + y_-\beta + ^{238}_{96}Cm$
 Ушбу ядро реакцияси асосида 12,7 мг нобелий емирилишидан ҳосил бўлган электронлар сонини ҳисобланг.
 A) $6,02 \cdot 10^{19}$ B) $12,04 \cdot 10^{19}$
 C) $18,06 \cdot 10^{20}$ D) $36,12 \cdot 10^{19}$
526. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (227612)
 $^{241}_{96}Cm + 2^4_2\alpha \rightarrow x_-\beta + y^1_1p + Np$
 Ушбу ядро реакцияси асосида 48,2 мг кюрий емирилганда $24,08 \cdot 10^{19}$ дона электрон ажралса, ҳосил бўлган нептуний изотопидаги нейтронлар сонини ҳисобланг.
 A) 152 B) 147 C) 144 D) 240
527. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (227614)
 $^{252}_{99}Es \rightarrow ^{231}_{92}U + x^4_2\alpha + y_-\beta + 5^1_0n$
 Ушбу ядро реакцияси асосида 12,6 мг эйнштейний емирилишидан ҳосил бўлган электронлар сонини ҳисобланг.
 A) $6,02 \cdot 10^{18}$ B) $12,04 \cdot 10^{19}$ C) $3,01 \cdot 10^{19}$
 D) $18,06 \cdot 10^{18}$
528. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (227615)
 $^{253}_{98}Cf \rightarrow x^4_2\alpha + y_-\beta + Cm$
 63,25 мг калифорний емирилишидан $6,02 \cdot 10^{20}$ дона электрон ажралган бўлса, реакция натижасида ҳосил бўлган кюрий изотопининг нисбий атом массасини аниқланг.
 A) 247 B) 234 C) 238 D) 241
529. 2.2-1 file-» 80 - 16 - - (237280)
 10,9 мг франций парчаланганда $(^{218}_{87}Fr \rightarrow Tl + x\alpha + y_-\beta + 2^1_0n)$ $12,04 \cdot 10^{19}$ дона электрон ҳосил бўлса, реакция натижасида олинган таллий изотопининг нисбий атом массасини топинг.
 A) 204 B) 196 C) 200 D) 194
530. 2.2-1 file-» 80 - 16 - - (237282)
 11,2 мг радон парчаланганда $(^{224}_{86}Rn \rightarrow Bi + x\alpha + y_-\beta + 2^1_0n)$ $15,05 \cdot 10^{19}$ дона электрон ҳосил бўлса, реакция натижасида олинган висмут изотопидаги нейтронлар сонини аниқланг.
 A) 110 B) 114 C) 123 D) 206
531. 2.2-1 file-» 80 - 16 - - (237284)
 70,5 мг плутоний парчаланганда $(^{235}_{94}Pu \rightarrow Th + x\alpha + y^1_0n)$ $36,12 \cdot 10^{19}$ дона нейтрон ҳосил бўлса, реакция натижасида олинган торий изотопидаги нейтронлар сонини аниқланг.
 A) 140 B) 135 C) 230 D) 225
532. 2.2-1 file-» 80 - 16 - - (237287)
 75,9 мг калифорний парчаланганда $(^{253}_{98}Cf \rightarrow x\alpha + y_-\beta + 6\gamma + Cm)$ $72,24 \cdot 10^{19}$ дона электрон ҳосил бўлса, реакция натижасида олинган кюрий изотопининг нисбий атом массасини топинг.
 A) 241 B) 245 C) 238 D) 247
533. 2.2-1 file-» 80 - 16 - - (237289)
 Радий изотопи парчаланганда $(Ra \rightarrow ^{214}_{84}Po + x\alpha + y^1_0n)$ 64,2 мг полоний ва $54,18 \cdot 10^{19}$ дона нейтрон ҳосил бўлди. Реакцияга қатнашган радий изотопининг нисбий атом массасини аниқланг.
 A) 225 B) 217 C) 230 D) 235
534. 2.2-1 file-» 80 - 16 - - (237290)
 Радий изотопи парчаланганда $(Ra \rightarrow ^{214}_{84}Po + x\alpha + y^1_0n)$ 64,2 мг полоний ва $54,18 \cdot 10^{19}$ дона нейтрон ҳосил бўлди. Реакцияга қатнашган радий изотопи ядросидаги нейтронлар сонини аниқланг.
 A) 133 B) 137 C) 141 D) 225
535. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (312115)
 $^{253}_{100}Fm \rightarrow Bk + x^4_2\alpha + y_-\beta$
 15,18 мг fermiy yemirilganda $36,12 \cdot 10^{18}$ ta elektron hosil bo'lsa, berkliy izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 241 B) 247 C) 245 D) 249
536. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (312118)
 $^{252}_{99}Es \rightarrow Pu + x^4_2\alpha + y_-\beta$
 Ushbu yadro reaksiyasida 15,12 mg eynshteyniy yemirilishidan $108,36 \cdot 10^{18}$ dona elektron ajralgan bo'lsa, plutoni y izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 230 B) 244 C) 236 D) 240

537. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (312120)
 $Md + 2_2^4\alpha \rightarrow {}_{103}^{261}Lr + x_+\beta + y_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasida 13,05 mg lourensiy va $21,07 \cdot 10^{19}$ dona neytron hosil bo'lsa, yemirilgan mendeleyeviy izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 260 B) 264 C) 248 D) 256
538. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (312121)
 ${}_{94}^{239}Pu \rightarrow x_2^4\alpha + y_+\beta + {}_{83}^{214}Bi + 9_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasida $54,18 \cdot 10^{19}$ dona pozitron hosil bo'lsa, reaksiyada parchalangan plutoniy miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 53,6 B) 42,5 C) 71,7 D) 67,4
539. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (312124)
 ${}_{102}^{254}No \rightarrow x_2^4\alpha + y_-\beta + {}_{96}^{238}Cm$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 12,7 mg nobeliy yemirilishidan hosil bo'lgan elektronlar sonini hisoblang.
 A) $6,02 \cdot 10^{19}$ B) $12,04 \cdot 10^{19}$
 C) $18,06 \cdot 10^{20}$ D) $36,12 \cdot 10^{19}$
540. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (312126)
 ${}_{94}^{241}Cm + 2_2^4\alpha \rightarrow x_-\beta + y_1^1p + Np$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 48,2 mg kyuriy yemirilganda $24,08 \cdot 10^{19}$ dona elektron ajralsa, hosil bo'lgan neptuniy izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.
 A) 152 B) 147 C) 144 D) 240
541. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (312128)
 ${}_{99}^{252}Es \rightarrow {}_{92}^{231}U + x_2^4\alpha + y_-\beta + 5_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 12,6 mg eynshteyniy yemirilishidan hosil bo'lgan elektronlar sonini hisoblang.
 A) $6,02 \cdot 10^{18}$ B) $12,04 \cdot 10^{19}$
 C) $3,01 \cdot 10^{19}$ D) $18,06 \cdot 10^{18}$
542. 2.2-1 file-» 80 - 10 - - (312129)
 ${}_{98}^{253}Cf \rightarrow x_2^4\alpha + y_-\beta + Cm$
 63,25 mg kaliforniy yemirilishidan $6,02 \cdot 10^{20}$ dona elektron ajralgan bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan kyuriy izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 247 B) 234 C) 238 D) 241
543. 2.2-1 file-» 80 - 16 - - (312133)
 10,9 mg fransiy parchalanganda $({}_{87}^{218}Fr \rightarrow Tl + x\alpha + y_-\beta + 2_0^1n)$ $12,04 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan talliy izotopining nisbiy atom massasini toping.
 A) 204 B) 196 C) 200 D) 194
544. 2.2-1 file-» 80 - 16 - - (312135)
 11,2 mg radon parchalanganda $({}_{86}^{224}Rn \rightarrow Bi + x\alpha + y_-\beta + 2_0^1n)$ $15,05 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan vismut izotopidagi neytronlar sonini aniqlang.
 A) 110 B) 114 C) 123 D) 206
545. 2.2-1 file-» 80 - 16 - - (312137)
 70,5 mg plutoniy parchalanganda $({}_{94}^{235}Pu \rightarrow Th + x\alpha + y_0^1n)$ $36,12 \cdot 10^{19}$ dona neytron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan toriy izotopidagi neytronlar sonini aniqlang.
 A) 140 B) 135 C) 230 D) 225
546. 2.2-1 file-» 80 - 16 - - (312140)
 75,9 mg kaliforniy parchalanganda $({}_{98}^{253}Cf \rightarrow x\alpha + y_-\beta + 6\gamma + Cm)$ $72,24 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan kyuriy izotopining nisbiy atom massasini toping.
 A) 241 B) 245 C) 238 D) 247
547. 2.2-1 file-» 80 - 16 - - (312142)
 Radiy izotopi parchalanganda $(Ra \rightarrow {}_{84}^{214}Po + x\alpha + y_0^1n)$ 64,2 mg poloniy va $54,18 \cdot 10^{19}$ dona neytron hosil bo'ldi. Reaksiyaga qatnashgan radiy izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 225 B) 217 C) 230 D) 235
548. 2.2-1 file-» 80 - 16 - - (312143)
 Radiy izotopi parchalanganda $(Ra \rightarrow {}_{84}^{214}Po + x\alpha + y_0^1n)$ 64,2 mg poloniy va $54,18 \cdot 10^{19}$ dona neytron hosil bo'ldi. Reaksiyaga qatnashgan radiy izotopi yadrosidagi neytronlar sonini aniqlang.
 A) 133 B) 137 C) 141 D) 225
549. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (227600)
 ${}_{94}^{242}Pu \rightarrow {}_{90}^{230}Th + x_2^4\alpha + y_-\beta$
 Ушбу ядро реакциясида 72,6 мг плутоний емирилиши натижасида ҳосил бўлган электронлар сонини ҳисобланг.
 A) $9,63 \cdot 10^{19}$ B) $12,04 \cdot 10^{19}$
 C) $36,12 \cdot 10^{19}$ D) $3,01 \cdot 10^{19}$
550. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (227602)
 ${}_{94}^{243}Pu \rightarrow {}_{89}^{224}Ac + x_2^4\alpha + y_-\beta + 3_0^1n$
 Ушбу ядро реакциясида $54,18 \cdot 10^{18}$ та электрон ажралган бўлса, ҳосил бўлган актиний-224 миқдорини (мг) ҳисобланг.
 A) 2,24 B) 6,72 C) 8,96 D) 11,2

551. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (227603)
 ${}_{86}^{220}Rn \rightarrow {}_{83}A + x_2^4\alpha + y_-\beta + 7_0^1n$
 Ушбу ядро реакциясида 15,4 мг радон емирилишидан 21,07 · 10¹⁹ дона электрон ажралган бўлса, ҳосил бўлган А изотопдаги нейтронлар сонини ҳисобланг.
 A) 121 B) 118 C) 114 D) 197
552. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (227605)
 ${}_{99}^{252}Es \rightarrow Pu + x_2^4\alpha + y_-\beta$
 Ушбу ядро реакциясида 75,6 мг эйнштейний емирилишидан 54,18 · 10¹⁹ дона электрон ажралган бўлса, ҳосил бўлган плутоний изотопидаги нейтронлар сонини ҳисобланг.
A) 142 B) 236 C) 146 D) 150
553. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (227608)
 ${}_{94}^{239}Pu \rightarrow x_2^4\alpha + y_+\beta + Bi + 9_0^1n$
 Ушбу ядро реакцияси асосида 95,6 мг плутоний изотопи парчаланганидан 72,24 · 10¹⁹ дона позитрон ҳосил бўлса, висмут изотопининг нисбий атом массасини аниқланг.
 A) 210 B) 230 C) 214 D) 223
554. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (227609)
 ${}_{102}^{254}No \rightarrow x_2^4\alpha + y_-\beta + {}_{96}^{238}Cm$
 Ушбу ядро реакцияси асосида 76,2 мг нобелий емирилишидан ҳосил бўлган электронлар сонини ҳисобланг.
 A) 6,02 · 10¹⁹ B) 12,04 · 10¹⁹ C) 18,06 · 10²⁰
D) 36,12 · 10¹⁹
555. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (227611)
 ${}_{96}^{241}Cm + 2_2^4\alpha \rightarrow x_-\beta + y_1^1p + {}_{93}^{240}Np$
 Ушбу ядро реакциясида 216,72 · 10¹⁹ дона протон ажралган бўлса, реакцияда емирилган кюри изотопининг миқдорини (мг) ҳисобланг.
 A) 85,3 B) 62,5 C) 96,4 D) 76,7
556. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (227613)
 ${}_{99}^{252}Es \rightarrow {}_{92}^{231}U + x_2^4\alpha + y_-\beta + 5_0^1n$
 Ушбу ядро реакциясида 42,14 · 10¹⁸ электрон ҳосил бўлса, реакцияда емирилган эйнштейний изотопининг миқдорини (мг) ҳисобланг.
A) 17,64 B) 24,78 C) 8,34 D) 31,56
557. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (227616)
 ${}_{98}^{253}Cf \rightarrow x_2^4\alpha + y_-\beta + Cm$
 Ушбу ядро реакциясида 10,12 мг калифорний емирилишидан 96,32 · 10¹⁸ дона электрон ажралган бўлса, реакция натижасида ҳосил бўлган кюри изотопидаги нейтронлар сонини ҳисобланг.
 A) 151 B) 145 C) 141 D) 241
558. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (227617)
 Қуйида берилган ядро реакцияси асосида 15,68 мг франций емирилишидан 84,28 · 10¹⁸ электрон ажралган бўлса, ҳосил бўлган таллий изотопидаги нейтрон сонини ҳисобланг.
 ${}_{87}^{224}Fr \rightarrow Tl + x_2^4\alpha + y_-\beta$
 A) 131 B) 127 C) 122 D) 208
559. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (237279)
 9,28 мг протактиний парчаланганда (${}_{91}^{232}Pa \rightarrow Pb + x\alpha + y_-\beta$) 16,856 · 10¹⁹ дона электрон ҳосил бўлса, реакция натижасида олинган қўрғошин изотопининг нисбий атом массасини топинг.
 A) 210 B) 197 C) 207 D) 200
560. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (237281)
 9,36 мг плутоний парчаланганда (${}_{94}^{234}Pu \rightarrow Ac + x\alpha + y_-\beta$) 24,08 · 10¹⁸ дона электрон ҳосил бўлса, реакция натижасида олинган актиний изотопининг нисбий атом массасини топинг.
 A) 224 B) 228 C) 222 D) 220
561. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (237283)
 75 мг эйнштейний парчаланганда (${}_{99}^{250}Es \rightarrow U + x\alpha + y_-\beta + 3_0^1n$) 18,06 · 10¹⁹ дона электрон ҳосил бўлса, реакция натижасида олинган уран изотопидаги нейтронлар сонини аниқланг.
A) 139 B) 146 C) 142 D) 231
562. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (237285)
 12,55 мг эйнштейний парчаланганда (${}_{99}^{251}Es + 2\alpha \rightarrow x_0^1n + y_+\beta + Md$) 27,09 · 10¹⁹ дона нейтрон ҳосил бўлса, реакция натижасида олинган менделеевий изотопидаги нейтронлар сонини аниқланг.
 A) 147 B) 149 C) 154 D) 250
563. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (237286)
 47,2 мг кюри парчаланганда (${}_{96}^{236}Cm + 2\alpha \rightarrow x_-\beta + y_1^1H + Np$) 36,12 · 10¹⁹ дона электрон ҳосил бўлса, реакция натижасида олинган нептуний изотопининг нисбий атом массасини топинг.
 A) 231 B) 232 C) 236 D) 234
564. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (237288)
 Протактиний изотопи парчаланганда ($Pa \rightarrow {}_{82}^{200}Pb + x\alpha + y_-\beta + 6_0^1n$) 60 мг қўрғошин ва 54,18 · 10¹⁹ дона электрон ҳосил бўлди. Реакцияга қатнашган протактиний изотопининг нисбий атом массасини аниқланг.
 A) 232 B) 230 C) 236 D) 228

565. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (312114)
 ${}_{94}^{242}Pu \rightarrow {}_{90}^{230}Th + x_2^4\alpha + y_-\beta$
 Ushbu yadro reaksiyasida 72,6 mg plutoniy yemirilishi natijasida hosil bo'lgan elektronlar sonini hisoblang.
 A) $9,63 \cdot 10^{19}$ B) $12,04 \cdot 10^{19}$
C) $36,12 \cdot 10^{19}$ D) $3,01 \cdot 10^{19}$
566. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (312116)
 ${}_{94}^{243}Pu \rightarrow {}_{89}^{224}Ac + x_2^4\alpha + y_-\beta + 3_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasida 54,18 · 10¹⁸ ta elektron ajralgan bo'lsa, hosil bo'lgan aktiniy-224 miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 2,24 B) 6,72 C) 8,96 D) 11,2
567. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (312117)
 ${}_{86}^{220}Rn \rightarrow {}_{83}A + x_2^4\alpha + y_-\beta + 7_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasida 15,4 mg radon yemirilishidan 21,07 · 10¹⁹ dona elektron ajralgan bo'lsa, hosil bo'lgan A izotopdagi neytronlar sonini hisoblang.
 A) 121 B) 118 C) 114 D) 197
568. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (312119)
 ${}_{99}^{252}Es \rightarrow Pu + x_2^4\alpha + y_-\beta$
 Ushbu yadro reaksiyasida 75,6 mg eynshteyniy yemirilishidan 54,18 · 10¹⁹ dona elektron ajralgan bo'lsa, hosil bo'lgan plutoniy izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.
A) 142 B) 236 C) 146 D) 150
569. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (312122)
 ${}_{94}^{239}Pu \rightarrow x_2^4\alpha + y_+\beta + Bi + 9_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 95,6 mg plutoniy izotopi parchalanishidan 72,24 · 10¹⁹ dona pozitron hosil bo'lsa, vismut izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 210 B) 230 C) 214 D) 223
570. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (312123)
 ${}_{102}^{254}No \rightarrow x_2^4\alpha + y_-\beta + {}_{96}^{238}Cm$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 76,2 mg nobeliy yemirilishidan hosil bo'lgan elektronlar sonini hisoblang.
 A) $6,02 \cdot 10^{19}$ B) $12,04 \cdot 10^{19}$
 C) $18,06 \cdot 10^{20}$ D) $36,12 \cdot 10^{19}$
571. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (312125)
 ${}_{96}^{241}Cm + 2_2^4\alpha \rightarrow x_-\beta + y_1^1p + {}_{93}^{240}Np$
 Ushbu yadro reaksiyasida 216,72 · 10¹⁹ dona proton ajralgan bo'lsa, reaksiyada yemirilgan kyuriy izotopining miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 85,3 B) 62,5 C) 96,4 D) 76,7
572. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (312127)
 ${}_{99}^{252}Es \rightarrow {}_{92}^{231}U + x_2^4\alpha + y_-\beta + 5_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasida 42,14 · 10¹⁸ elektron hosil bo'lsa, reaksiyada yemirilgan eynshteyniy izotopining miqdorini (mg) hisoblang.
A) 17,64 B) 24,78 C) 8,34 D) 31,56
573. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (312130)
 ${}_{98}^{253}Cf \rightarrow x_2^4\alpha + y_-\beta + Cm$
 Ushbu yadro reaksiyasida 10,12 mg kaliforniy yemirilishidan 96,32 · 10¹⁸ dona elektron ajralgan bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan kyuriy izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.
 A) 151 B) 145 C) 141 D) 241
574. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (312131)
 Quyida berilgan yadro reaksiyasi asosida 15,68 mg fransiy yemirilishidan 84,28 · 10¹⁸ elektron ajralgan bo'lsa, hosil bo'lgan talliy izotopidagi neytron sonini hisoblang.
 ${}_{87}^{224}Fr \rightarrow Tl + x_2^4\alpha + y_-\beta$
 A) 131 B) 127 C) 122 D) 208
575. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (312132)
 9,28 mg protaktiniy parchalanganda (${}_{91}^{232}Pa \rightarrow Pb + x\alpha + y_-\beta$) 16,856 · 10¹⁹ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan qo'rg'oshin izotopining nisbiy atom massasini toping.
 A) 210 B) 197 C) 207 D) 200
576. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (312134)
 9,36 mg plutoniy parchalanganda (${}_{94}^{234}Pu \rightarrow Ac + x\alpha + y_-\beta$) 24,08 · 10¹⁸ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan aktiniy izotopining nisbiy atom massasini toping.
 A) 224 B) 228 C) 222 D) 220
577. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (312136)
 75 mg eynshteyniy parchalanganda (${}_{99}^{250}Es \rightarrow U + x\alpha + y_-\beta + 3_0^1n$) 18,06 · 10¹⁹ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan uran izotopidagi neytronlar sonini aniqlang.
A) 139 B) 146 C) 142 D) 231
578. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (312138)
 12,55 mg eynshteyniy parchalanganda (${}_{99}^{251}Es + 2\alpha \rightarrow x_0^1n + y_+\beta + Md$) 27,09 · 10¹⁹ dona neytron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan mendeleyeviy izotopidagi neytronlar sonini aniqlang.
 A) 147 B) 149 C) 154 D) 250

579. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (312139)
 47,2 mg kyuriy parchalanganda
 $({}_{96}^{236}Cm + 2\alpha \rightarrow x_{-}\beta + y_{1}^{1}H + Np)$ $36,12 \cdot 10^{19}$
 dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida
 olingan neptuniy izotopining nisbiy atom
 massasini toping.
 A) 231 B) 232 C) 236 D) 234
580. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (312141)
 Protaktiniy izotopi parchalanganda
 $(Pa \rightarrow {}_{82}^{200}Pb + x\alpha + y_{-}\beta + 6{}_{0}^{1}n)$ 60 mg
 qo'rg'oshin va $54,18 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil
 bo'ldi. Reaksiyaga qatnashgan protaktiniy
 izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 232 B) 230 C) 236 D) 228
581. 2.2-2 file-» 80 - 17 - - (404198)
 ${}_{90}^{225}Th \rightarrow Pb + x_{2}^{4}\alpha + y_{-1}^{0}e + 5{}_{0}^{1}n$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 11,25 mg toriy
 yemirilishidan $12,04 \cdot 10^{19}$ elektron ajralgan
 bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan
 qo'rg'oshin izotopidagi neytron sonini hisoblang.
 A) 196 B) 114 C) 200 D) 112
582. 2.2-2 file-» 80 - 17 - - (404199)
 ${}_{90}^{225}Th \rightarrow Pb + x_{2}^{4}\alpha + y_{-1}^{0}e + 5{}_{0}^{1}n$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 11,25 mg toriy
 yemirilishidan $12,04 \cdot 10^{19}$ elektron ajralgan
 bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan
 qo'rg'oshin izotopining nisbiy atom massasini
 hisoblang.
A) 196 B) 114 C) 200 D) 112
583. 2.2-2 file-» 80 - 17 - - (404200)
 ${}_{91}^{228}Pa \rightarrow Rn + x_{2}^{4}\alpha + y_{-1}^{0}e + 2{}_{0}^{1}n$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 11,4 mg
 protaktiniy yemirilishidan $9,03 \cdot 10^{19}$ elektron
 ajralgan bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan
 radon izotopining nisbiy atom massasini
 hisoblang.
 A) 124 B) 211 C) 210 D) 120
584. 2.2-2 file-» 80 - 17 - - (404201)
 ${}_{91}^{228}Pa \rightarrow Rn + x_{2}^{4}\alpha + y_{-1}^{0}e + 2{}_{0}^{1}n$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 11,4 mg
 protaktiniy yemirilishidan $9,03 \cdot 10^{19}$ elektron
 ajralgan bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan
 radon izotopidagi neytron sonini hisoblang.
A) 124 B) 211 C) 210 D) 120
585. 2.2-2 file-» 80 - 17 - - (404202)
 ${}_{94}^{246}Pu \rightarrow Th + x_{2}^{4}\alpha + y_{-1}^{0}e + 2{}_{0}^{1}n$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 9,84 mg plutoniy
 yemirilishidan $48,16 \cdot 10^{18}$ elektron ajralgan
 bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan toriy
 izotopidagi neytron sonini hisoblang.
 A) 232 B) 235 C) 139 D) 142
586. 2.2-2 file-» 80 - 17 - - (404203)
 ${}_{94}^{246}Pu \rightarrow Th + x_{2}^{4}\alpha + y_{-1}^{0}e + 2{}_{0}^{1}n$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 9,84 mg plutoniy
 yemirilishidan $48,16 \cdot 10^{18}$ elektron ajralgan
 bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan toriy
 izotopining nisbiy atom massasini hisoblang.
A) 232 B) 235 C) 139 D) 142
587. 2.2-2 file-» 80 - 17 - - (404204)
 ${}_{92}^{238}U + x_{0}^{1}n \rightarrow y_{-1}^{0}e + 4\gamma + {}_{95}^{243}Am$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 9,52 mg uran
 yemirilishidan necha dona elektron hosil bo'ladi?
A) 72,24· 10^{18} B) 36,12· 10^{18} C) 18,06· 10^{18}
 D) 0,03· 10^{18}
588. 2.2-2 file-» 80 - 17 - - (404205)
 ${}_{92}^{238}U + x_{0}^{1}n \rightarrow y_{-1}^{0}e + 6\gamma + {}_{96}^{244}Cm$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 11,9 mg uran
 yemirilishidan necha dona elektron hosil bo'ladi?
A) 12,04· 10^{19} B) 6,02· 10^{18} C) 1,02· 10^{18}
 D) 18,06· 10^{18}
589. 2.2-2 file-» 80 - 17 - - (404206)
 ${}_{93}^{234}Np + 3{}_{2}^{4}\alpha \rightarrow Cm + x_{1}^{1}p + y_{-1}^{0}e$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 9,36 mg neptuniy
 yemirilishidan $12,04 \cdot 10^{19}$ elektron ajralgan
 bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan kyuriy
 izotopining nisbiy atom massasini hisoblang.
 A) 232 B) 238 C) 139 D) 142
590. 2.2-2 file-» 80 - 17 - - (404207)
 ${}_{93}^{234}Np + 3{}_{2}^{4}\alpha \rightarrow Cm + x_{1}^{1}p + y_{-1}^{0}e$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 9,36 mg neptuniy
 yemirilishidan $12,04 \cdot 10^{19}$ elektron ajralgan
 bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan kyuriy
 izotopidagi neytron sonini hisoblang.
 A) 232 B) 238 C) 139 D) 142
591. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404208)
 ${}_{94}^{246}Pu \rightarrow {}_{90}^{230}Th + x_{2}^{4}\alpha + y_{-1}^{0}e$
 Ushbu yadro reaksiyasida 98,4 mg plutoniy
 yemirilishi natijasida hosil bo'lgan elektronlar
 sonini hisoblang.
A) 96,32· 10^{19} B) 12,04· 10^{19} C) 36,12· 10^{19}
 D) 88,32· 10^{19}
592. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404209)
 ${}_{94}^{243}Pu \rightarrow {}_{89}^{224}Ac + x_{2}^{4}\alpha + y_{-1}^{0}e + 7{}_{0}^{1}n$
 Ushbu yadro reaksiyasida $3,01 \cdot 10^{19}$ dona elektron
 ajralgan bo'lsa, reaksiyada hosil bo'lgan aktiniy
 miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 12,15 B) 6,72 C) 8,96 D) 11,2

593. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404210)
 ${}_{86}^{220}Rn \rightarrow {}_{83}Bi + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 3_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiya asosida 5,5 mg radon yemirilishidan $75,25 \cdot 10^{18}$ dona elektron ajralgan bo'lsa, vismut izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.
 A) 201 B) 118 C) 114 D) 197
594. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404211)
 ${}_{94}^{245}Pu \rightarrow {}_{83}^{214}Bi + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 3_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyada $9,03 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiyada parchalangan plutoniy miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 61,25 B) 12,25 C) 24,5 D) 36,65
595. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404212)
 ${}_{102}^{254}No \rightarrow {}_{96}^{234}Cm + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 12\gamma$
 Ushbu yadro reaksiya asosida 12,7 mg nobeliy yemirilishidan hosil bo'lgan elektronlar sonini hisoblang.
 A) $6,02 \cdot 10^{19}$ B) $12,04 \cdot 10^{19}$ C) $18,06 \cdot 10^{20}$
 D) $36,12 \cdot 10^{20}$
596. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404213)
 ${}_{99}^{252}Es \rightarrow {}_{92}^{230}U + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 2_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyada $72,24 \cdot 10^{18}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiyaga kirishgan eynshteyniy izotopining miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 15,12 B) 7,76 C) 12,6 D) 10,08
597. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404214)
 ${}_{99}^{252}Es \rightarrow {}_{92}^{230}U + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 2_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiya asosida 12,6 mg eynshteyniy yemirilishidan hosil bo'lgan elektronlar sonini hisoblang.
 A) $9,03 \cdot 10^{19}$ B) $12,04 \cdot 10^{19}$ C) $3,01 \cdot 10^{19}$
 D) $18,06 \cdot 10^{18}$
598. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404215)
 ${}_{102}^{254}No \rightarrow {}_{96}Cm + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 12_0^0\gamma$
 Ushbu yadro reaksiyada 20,32 mg nobeliy yemirilishidan $192,64 \cdot 10^{18}$ dona elektron ajralgan bo'lsa, kyuriy izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 234 B) 244 C) 236 D) 241
599. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404216)
 $21,8 \text{ g fransiy parchalanganda } 4,816 \cdot 10^{23} \text{ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan talliy izotopining nisbiy atom massasini toping.}$
 ${}_{87}^{218}Fr \rightarrow {}_{81}Tl + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 2_0^0\gamma$
 A) 198 B) 196 C) 190 D) 194
600. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404217)
 $21,8 \text{ g fransiy parchalanganda } 4,816 \cdot 10^{23} \text{ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan talliy izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.}$
 ${}_{87}^{218}Fr \rightarrow {}_{81}Tl + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 2_0^0\gamma$
 A) 107 B) 115 C) 109 D) 190
601. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404218)
 $11,9 \text{ mg plutoniy parchalanganda } 3,01 \cdot 10^{19} \text{ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan aktiniy izotopining nisbiy atom massasini toping.}$
 ${}_{94}^{238}Pu \rightarrow {}_{89}Ac + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 6_0^0\gamma$
 A) 226 B) 124 C) 222 D) 137
602. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404219)
 $11,9 \text{ mg plutoniy parchalanganda } 3,01 \cdot 10^{19} \text{ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan aktiniy izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.}$
 ${}_{94}^{238}Pu \rightarrow {}_{89}Ac + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 6_0^0\gamma$
 A) 226 B) 124 C) 222 D) 137
603. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404220)
 ${}_{96}^{241}Cm + 2_2^4\alpha \rightarrow {}_{93}^{240}Np + x_{-1}^0e + y_1^1p$
 Ushbu yadro reaksiyasida $5,418 \cdot 10^{23}$ dona proton ajralgan bo'lsa, reaksiyada yemirilgan kyuriy izotopining miqdorini (g) hisoblang.
 A) 24,1 B) 72,3 C) 96,4 D) 48,2
604. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404221)
 ${}_{96}^{241}Cm + 2_2^4\alpha \rightarrow {}_{93}^{240}Np + x_{-1}^0e + y_1^1p$
 Ushbu yadro reaksiyasida $48,16 \cdot 10^{21}$ dona elektron ajralgan bo'lsa, reaksiyada yemirilgan kyuriy izotopining miqdorini (g) hisoblang.
 A) 2,41 B) 7,23 C) 9,64 D) 12,05
605. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404222)
 ${}_{99}^{251}Es + 2_2^4\alpha \rightarrow {}_{101}Md + x_{+1}^0e + y_0^1n$
 $15,06 \text{ g eynshteyniy parchalanganda } 108,36 \cdot 10^{21} \text{ dona neytron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan mendeleveviy izotopidagi neytronlar sonini aniqlang.}$
 A) 250 B) 149 C) 155 D) 256
606. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404223)
 ${}_{99}^{251}Es + 2_2^4\alpha \rightarrow {}_{101}Md + x_{+1}^0e + y_0^1n$
 $50,2 \text{ g eynshteyniy parchalanganda } 36,12 \cdot 10^{22} \text{ dona neytron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan mendeleveviy izotopining nisbiy atom massasini toping.}$
 A) 250 B) 149 C) 155 D) 256
607. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404224)
 ${}_{100}^{253}Fm \rightarrow {}_{97}Bk + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 4\gamma$
 $50,6 \text{ g fermiy yemirilganda } 36,12 \cdot 10^{22} \text{ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan berkliy izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.}$
 A) 241 B) 247 C) 245 D) 261
608. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404225)
 ${}_{100}^{253}Fm \rightarrow {}_{97}Bk + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 4\gamma$
 $50,6 \text{ g fermiy yemirilganda } 36,12 \cdot 10^{22} \text{ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan berkliy izotopidagi neytronlar sonini aniqlang.}$
 A) 241 B) 148 C) 245 D) 144

609. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404226)
 ${}_{98}^{257}Cf \rightarrow {}_{96}^{245}Cm + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 5\gamma$
 51,4 g kaliforniy parchalanganda $48,16 \cdot 10^{22}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan kyuriy izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 241 B) 245 C) 238 D) 247
610. 2.2-2 file-» 80 - 31 - - (404227)
 ${}_{98}^{257}Cf \rightarrow {}_{96}^{245}Cm + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 5\gamma$
 51,4 g kaliforniy parchalanganda $48,16 \cdot 10^{22}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan kyuriy izotopidagi neytronlar sonini aniqlang.
 A) 149 B) 145 C) 138 D) 152
611. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (404713)
 ${}_{94}^{242}Pu \rightarrow {}_{90}^{230}Th + x_2^4\alpha + y_{-}\beta$
 Ushbu yadro reaksiyasida 72,6 mg plutoniy yemirilishi natijasida hosil bo'lgan elektronlar sonini hisoblang.
 A) $9,63 \cdot 10^{19}$ B) $12,04 \cdot 10^{19}$
 C) $36,12 \cdot 10^{19}$ D) $3,01 \cdot 10^{19}$
612. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (404714)
 ${}_{94}^{243}Pu \rightarrow {}_{89}^{224}Ac + x_2^4\alpha + y_{-}\beta + 3_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasida $54,18 \cdot 10^{18}$ ta elektron ajralgan bo'lsa, hosil bo'lgan aktiniy-224 miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 2,24 B) 6,72 C) 8,96 D) 11,2
613. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (404715)
 ${}_{86}^{220}Rn \rightarrow {}_{83}A + x_2^4\alpha + y_{-}\beta + 7_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasida 15,4 mg radon yemirilishidan $21,07 \cdot 10^{19}$ dona elektron ajralgan bo'lsa, hosil bo'lgan A izotopdagi neytronlar sonini hisoblang.
 A) 121 B) 118 C) 114 D) 197
614. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (404716)
 ${}_{99}^{252}Es \rightarrow Pu + x_2^4\alpha + y_{-}\beta$
 Ushbu yadro reaksiyasida 75,6 mg eynshteyniy yemirilishidan $54,18 \cdot 10^{19}$ dona elektron ajralgan bo'lsa, hosil bo'lgan plutoniy izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.
 A) 142 B) 236 C) 146 D) 150
615. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (404717)
 ${}_{94}^{239}Pu \rightarrow x_2^4\alpha + y_{+}\beta + Bi + 9_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 95,6 mg plutoniy izotopi parchalanishidan $72,24 \cdot 10^{19}$ dona pozitron hosil bo'lsa, vismut izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 210 B) 230 C) 214 D) 223
616. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (404718)
 ${}_{102}^{254}No \rightarrow x_2^4\alpha + y_{-}\beta + {}_{96}^{238}Cm$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 76,2 mg nobeliy yemirilishidan hosil bo'lgan elektronlar sonini hisoblang.
 A) $6,02 \cdot 10^{19}$ B) $12,04 \cdot 10^{19}$
 C) $18,06 \cdot 10^{20}$ D) $36,12 \cdot 10^{19}$
617. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (404719)
 ${}_{96}^{241}Cm + 2_2^4\alpha \rightarrow x_{-}\beta + y_1^1p + {}_{93}^{240}Np$
 Ushbu yadro reaksiyasida $216,72 \cdot 10^{19}$ dona proton ajralgan bo'lsa, reaksiyada yemirilgan kyuriy izotopining miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 85,3 B) 62,5 C) 96,4 D) 76,7
618. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (404720)
 ${}_{99}^{252}Es \rightarrow {}_{92}^{231}U + x_2^4\alpha + y_{-}\beta + 5_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasida $42,14 \cdot 10^{18}$ elektron hosil bo'lsa, reaksiyada yemirilgan eynshteyniy izotopining miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 17,64 B) 24,78 C) 8,34 D) 31,56
619. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (404721)
 ${}_{98}^{253}Cf \rightarrow x_2^4\alpha + y_{-}\beta + Cm$
 Ushbu yadro reaksiyasida 10,12 mg kaliforniy yemirilishidan $96,32 \cdot 10^{18}$ dona elektron ajralgan bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan kyuriy izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.
 A) 151 B) 145 C) 141 D) 241
620. 2.2-2 file-» 80 - 10 - - (404722)
 Quyida berilgan yadro reaksiyasi asosida 15,68 mg fransiy yemirilishidan $84,28 \cdot 10^{18}$ elektron ajralgan bo'lsa, hosil bo'lgan talliy izotopidagi neytron sonini hisoblang.
 ${}_{87}^{224}Fr \rightarrow Tl + x_2^4\alpha + y_{-}\beta$
 A) 131 B) 127 C) 122 D) 208
621. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (404723)
 9,28 mg protaktiniy parchalanganda (${}_{91}^{232}Pa \rightarrow Pb + x\alpha + y_{-}\beta$) $16,856 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan qo'rg'oshin izotopining nisbiy atom massasini toping.
 A) 210 B) 197 C) 207 D) 200
622. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (404724)
 9,36 mg plutoniy parchalanganda (${}_{94}^{234}Pu \rightarrow Ac + x\alpha + y_{-}\beta$) $24,08 \cdot 10^{18}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan aktiniy izotopining nisbiy atom massasini toping.
 A) 224 B) 228 C) 222 D) 220
623. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (404725)
 75 mg eynshteyniy parchalanganda (${}_{99}^{250}Es \rightarrow U + x\alpha + y_{-}\beta + 3_0^1n$) $18,06 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan uran izotopidagi neytronlar sonini aniqlang.
 A) 139 B) 146 C) 142 D) 231

624. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (404726)
 12,55 mg eynshteyniy parchalanganda
 $({}_{99}^{251}Es + 2\alpha \rightarrow x_0^1n + y_{+\beta} + Md)$ $27,09 \cdot 10^{19}$
 dona neytron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida
 olingan mendeleyeviy izotopidagi neytronlar
 sonini aniqlang.
 A) 147 B) 149 C) 154 D) 250
625. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (404727)
 47,2 mg kyuriy parchalanganda
 $({}_{96}^{236}Cm + 2\alpha \rightarrow x_{-\beta} + y_1^1H + Np)$ $36,12 \cdot 10^{19}$
 dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida
 olingan neptuniy izotopining nisbiy atom
 massasini toping.
 A) 231 B) 232 C) 236 D) 234
626. 2.2-2 file-» 80 - 16 - - (404728)
 Protaktiniy izotopi parchalanganda
 $(Pa \rightarrow {}_{82}^{200}Pb + x\alpha + y_{-\beta} + 6_0^1n)$ 60 mg
 qo'rg'oshin va $54,18 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil
 bo'ldi. Reaksiyaga qatnashgan protaktiniy
 izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 232 B) 230 C) 236 D) 228
627. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711106)
 ${}_{90}^{224}Th \rightarrow Pb + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 2_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 11,2 mg toriy
 yemirilishidan $12,04 \cdot 10^{19}$ elektron ajralgan
 bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan
 qo'rg'oshin izotopidagi neytronlar sonini
 hisoblang.
 A) 196 B) 114 C) 198 D) 116
628. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711107)
 ${}_{90}^{224}Th \rightarrow Pb + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 2_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 11,2 mg toriy
 yemirilishidan $12,04 \cdot 10^{19}$ elektron ajralgan
 bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan
 qo'rg'oshin izotopining nisbiy atom massasini
 hisoblang.
 A) 196 B) 114 C) 198 D) 116
629. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711108)
 ${}_{91}^{227}Pa \rightarrow Rn + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 6,81 mg
 protaktiniy yemirilishidan $54,18 \cdot 10^{18}$ elektron
 ajralgan bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan
 radon izotopining nisbiy atom massasini
 hisoblang.
 A) 124 B) 211 C) 210 D) 120
630. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711109)
 ${}_{91}^{227}Pa \rightarrow Rn + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 6,81 mg
 protaktiniy yemirilishidan $54,18 \cdot 10^{18}$ elektron
 ajralgan bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan
 radon izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.
 A) 124 B) 211 C) 210 D) 125
631. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711110)
 ${}_{94}^{246}Pu \rightarrow Th + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 7,38 mg plutoniy
 yemirilishidan $36,12 \cdot 10^{18}$ elektron ajralgan
 bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan toriy
 izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.
 A) 232 B) 234 C) 142 D) 144
632. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711111)
 ${}_{94}^{246}Pu \rightarrow Th + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 7,38 mg plutoniy
 yemirilishidan $36,12 \cdot 10^{18}$ elektron ajralgan
 bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan toriy
 izotopining nisbiy atom massasini hisoblang.
 A) 232 B) 234 C) 142 D) 144
633. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711112)
 ${}_{92}^{238}U + x_0^1n \rightarrow y_{-1}^0e + {}_{95}^{243}Am$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 7,14 mg uran
 yemirilishidan necha dona elektron hosil bo'ladi?
 A) $72,24 \cdot 10^{18}$ B) $36,18 \cdot 10^{18}$
 C) $18,06 \cdot 10^{18}$ D) $54,18 \cdot 10^{18}$
634. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711113)
 ${}_{92}^{238}U + x_0^1n \rightarrow y_{-1}^0e + {}_{96}^{244}Cm$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 9,52 mg uran
 yemirilishidan necha dona elektron hosil bo'ladi?
 A) $12,04 \cdot 10^{19}$ B) $38,73 \cdot 10^{18}$
 C) $96,32 \cdot 10^{18}$ D) $18,06 \cdot 10^{18}$
635. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711114)
 ${}_{93}^{228}Np \rightarrow Cm + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 9,12 mg neptuniy
 yemirilishidan $12,04 \cdot 10^{19}$ elektron ajralgan
 bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan kyuriy
 izotopining nisbiy atom massasini hisoblang.
 A) 224 B) 238 C) 128 D) 142
636. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711115)
 ${}_{93}^{228}Np \rightarrow Cm + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 9,12 mg neptuniy
 yemirilishidan $12,04 \cdot 10^{19}$ elektron ajralgan
 bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan kyuriy
 izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.
 A) 224 B) 238 C) 128 D) 142
637. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711116)
 ${}_{94}^{246}Pu \rightarrow {}_{90}^{230}Th + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 Ushbu yadro reaksiyasida 7,38 mg plutoniy
 yemirilishi natijasida hosil bo'lgan elektronlar
 sonini hisoblang.
 A) $96,32 \cdot 10^{19}$ B) $12,04 \cdot 10^{18}$
 C) $72,24 \cdot 10^{18}$ D) $46,21 \cdot 10^{19}$

638. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711117)
 ${}_{94}^{236}\text{Pu} \rightarrow {}_{89}^{224}\text{Ac} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 Ushbu yadro reaksiyasida $36,12 \cdot 10^{18}$ dona elektron ajralgan bo'lsa, reaksiyada hosil bo'lgan aktiniy miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 14,16 B) 13,44 C) 8,96 D) 22,4
639. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711118)
 ${}_{86}^{217}\text{Rn} \rightarrow \text{Bi} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 3_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 6,51 mg radon yemirilishidan $9,03 \cdot 10^{19}$ dona elektron ajralgan bo'lsa, vismut izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.
 A) 201 B) 118 C) 115 D) 198
640. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711119)
 ${}_{94}^{245}\text{Pu} \rightarrow {}_{83}^{214}\text{Bi} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 3_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasida $72,24 \cdot 10^{18}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiyada parchalangan plutoniy miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 7,35 B) 8,56 C) 14,8 D) 9,8
641. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711120)
 ${}_{102}^{254}\text{No} \rightarrow {}_{96}^{234}\text{Cm} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 10,16 mg nobeliy yemirilishidan hosil bo'lgan elektronlar sonini hisoblang.
 A) $18,06 \cdot 10^{18}$ B) $12,04 \cdot 10^{18}$
 C) $96,32 \cdot 10^{18}$ D) $36,12 \cdot 10^{18}$
642. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711121)
 ${}_{99}^{250}\text{Es} \rightarrow {}_{92}^{230}\text{U} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 Ushbu yadro reaksiyasi natijasida $54,18 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiyaga kirishgan eynshteyniy izotopining miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 69 B) 50 C) 75 D) 100
643. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711122)
 ${}_{99}^{250}\text{Es} \rightarrow {}_{92}^{230}\text{U} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 50 mg eynshteyniy yemirilishidan hosil bo'lgan elektronlar sonini hisoblang.
 A) $9,03 \cdot 10^{19}$ B) $54,18 \cdot 10^{19}$
 C) $6,02 \cdot 10^{19}$ D) $36,12 \cdot 10^{19}$
644. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711123)
 ${}_{102}^{250}\text{No} \rightarrow \text{Cm} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 Ushbu yadro reaksiyasida 12,5 mg nobeliy yemirilishidan $12,04 \cdot 10^{19}$ dona elektron ajralgan bo'lsa, kyuriy izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 234 B) 244 C) 230 D) 242
645. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711124)
 2,14 mg fransiy yadro reaksiyasi asosida parchalanganda $48,16 \cdot 10^{18}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan talliy izotopining nisbiy atom massasini toping.
 ${}_{87}^{214}\text{Fr} \rightarrow \text{Tl} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 A) 105 B) 109 C) 190 D) 186
646. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711125)
 2,14 mg fransiy parchalanganda $48,16 \cdot 10^{18}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan talliy izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.
 ${}_{87}^{214}\text{Fr} \rightarrow \text{Tl} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 A) 105 B) 109 C) 190 D) 186
647. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711126)
 72,6 mg plutoniy parchalanganda $54,18 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan aktiniy izotopining nisbiy atom massasini toping.
 ${}_{94}^{242}\text{Pu} \rightarrow \text{Ac} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 A) 226 B) 124 C) 222 D) 137
648. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711127)
 72,6 mg plutoniy parchalanganda $54,18 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan aktiniy izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.
 ${}_{94}^{242}\text{Pu} \rightarrow \text{Ac} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 A) 226 B) 124 C) 222 D) 137
649. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711128)
 ${}_{100}^{256}\text{Fm} \rightarrow \text{Bk} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 12,8 mg fermiy yemirilganda $9,03 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan berkliy izotopidagi neytronlar sonini aniqlang.
 A) 244 B) 147 C) 245 D) 144
650. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711129)
 ${}_{100}^{256}\text{Fm} \rightarrow \text{Bk} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 12,8 mg fermiy yemirilganda $9,03 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan berkliy izotopining nisbiy atom massasini toping.
 A) 244 B) 147 C) 245 D) 144
651. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711130)
 ${}_{98}^{254}\text{Cf} \rightarrow \text{Cm} + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 12,7 mg kaliforniy parchalanganda $12,04 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan kyuriy izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 242 B) 146 C) 245 D) 149

652. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711131)
 ${}_{98}^{254}Cf \rightarrow Cm + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 12,7 mg kaliforniy parchalanganda $12,04 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida olingan kyuriy izotopidagi neytronlar sonini aniqlang.
 A) 242 B) 146 C) 245 D) 149
653. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711132)
 ${}_{99}^{256}Es \rightarrow {}_{92}^{234}U + x_2^4\alpha + y_{-}\beta + 2_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasida $54,18 \cdot 10^{19}$ elektron hosil bo'lsa, reaksiyada yemirilgan eynshteyniy izotopining miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 10,24 B) 12,80 C) 25,6 D) 76,8
654. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711133)
 ${}_{99}^{256}Es \rightarrow {}_{92}^{234}U + x_2^4\alpha + y_{-}\beta + 2_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasida $6,02 \cdot 10^{23}$ elektron hosil bo'lsa, reaksiyada yemirilgan eynshteyniy izotopining miqdorini (g) hisoblang.
 A) 85,3 B) 95,8 C) 55,6 D) 76,8
655. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711134)
 ${}_{94}^{245}Pu \rightarrow {}_{83}^{214}Bi + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e + 3_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasida $72,24 \cdot 10^{18}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan vismut miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 7,35 B) 8,56 C) 14,8 D) 9,8
656. 2.2-2 file-» 80 - 35 - - 1 (711135)
 ${}_{99}^{250}Es \rightarrow {}_{92}^{230}U + x_2^4\alpha + y_{-1}^0e$
 Ushbu yadro reaksiyada $54,18 \cdot 10^{19}$ dona elektron hosil bo'lsa, reaksiya natijasida hosil bo'lgan uran miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 69 B) 50 C) 75 D) 100
657. 2.2-2 file-» 80 - 69 - - (725053)
 ${}_{94}^{242}Pu \rightarrow {}_{90}^{226}Th + x_2^4\alpha + y_{-}\beta$
 Ushbu yadro reaksiyasida 48,4 mg plutoniy yemirilishi natijasida hosil bo'lgan elektronlar sonini hisoblang.
 A) $9,63 \cdot 10^{19}$ B) $12,04 \cdot 10^{19}$
 C) $36,12 \cdot 10^{19}$ D) $48,16 \cdot 10^{19}$
658. 2.2-2 file-» 80 - 69 - - (725054)
 ${}_{94}^{238}Pu \rightarrow {}_{89}^{223}Ac + x_2^4\alpha + y_{-}\beta + 3_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyada $48,16 \cdot 10^{18}$ ta elektron ajralgan bo'lsa, hosil bo'lgan aktiniy miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 17,84 B) 6,72 C) 8,96 D) 21,4
659. 2.2-2 file-» 80 - 69 - - (725055)
 ${}_{86}^{222}Rn \rightarrow {}_{83}A + x_2^4\alpha + y_{-}\beta + 4_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasida 14,271 mg radon yemirilishidan $27,09 \cdot 10^{19}$ dona elektron ajralgan bo'lsa, A izotopdagi neytronlar sonini hisoblang.
 A) 136 B) 115 C) 114 D) 198
660. 2.2-2 file-» 80 - 69 - - (725056)
 ${}_{99}^{255}Es \rightarrow Pu + x_2^4\alpha + y_{-}\beta$
 Ushbu yadro reaksiyasida 20,4 mg eynshteyniy yemirilishidan $24,08 \cdot 10^{19}$ dona elektron ajralgan bo'lsa, hosil bo'lgan plutoniy izotopidagi neytronlar sonini hisoblang.
 A) 142 B) 136 C) 235 D) 141
661. 2.2-2 file-» 80 - 69 - - (725057)
 ${}_{94}^{234}Pu \rightarrow x_2^4\alpha + y_{+}\beta + Bi + 9_0^1n$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 46,8 mg plutoniy izotopi parchalanishidan $60,2 \cdot 10^{19}$ dona pozitron hosil bo'lsa, vismut izotopining nisbiy atom massasini aniqlang.
 A) 130 B) 213 C) 214 D) 234
662. 2.2-2 file-» 80 - 69 - - (725058)
 ${}_{100}^{254}Fm \rightarrow x_2^4\alpha + y_{-}\beta + {}_{96}^{242}Cm$
 Ushbu yadro reaksiyasi asosida 38,1 mg fermiy yemirilishidan hosil bo'lgan elektronlar sonini hisoblang.
 A) $6,02 \cdot 10^{19}$ B) $12,04 \cdot 10^{19}$
 C) $18,06 \cdot 10^{19}$ D) $36,12 \cdot 10^{19}$
663. 2.2-2 file-» 80 - 69 - - (725059)
 ${}_{96}^{240}Cm + \frac{4}{2}\alpha \rightarrow x_{-}\beta + y_1^1p + {}_{93}^{237}Np$
 Ushbu yadro reaksiyasida $722,4 \cdot 10^{19}$ dona proton ajralgan bo'lsa, reaksiyada yemirilgan kyuriy izotopining miqdorini (mg) hisoblang.
 A) 411,43 B) 205,7 C) 240 D) 76,7
664. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233494)
 $Cl(OH); ClO(OH); ClO_2(OH)$
 Ушбу қаторда бирикмаларнинг кислоталик хоссаси қандай ўзгаради?
 A) камаяди B) ортади
 C) олдинига ортади, сўнгра камаяди
 D) олдинига камаяди, сўнгра ортади
665. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233495)
 $Cl(OH); Br(OH); I(OH)$
 Ушбу қаторда бирикмаларнинг кислоталик хоссаси қандай ўзгаради?
 A) камаяди B) ортади
 C) олдинига ортади, сўнгра камаяди
 D) олдинига камаяди, сўнгра ортади
666. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233496)
 $ClO_2(OH); BrO_2(OH); IO_2(OH)$
 Ушбу қаторда бирикмаларнинг кислоталик хоссаси қандай ўзгаради?
 A) камаяди B) ортади
 C) олдинига ортади, сўнгра камаяди
 D) олдинига камаяди, сўнгра ортади

667. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233497)
 $SO(OH)_2$; $SeO(OH)_2$; $TeO(OH)_2$
 Ушбу қаторда бирикмаларнинг кислоталик хоссаси қандай ўзгаради?
 А) камаяди
 В) ортади
 С) олдинига ортади, сўнгра деярли ўзгармайди
 Д) олдинига камаяди, сўнгра деярли ўзгармайди
668. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233498)
 $B(OH)_3$; $CO(OH)_2$; $NO(OH)$; $NO_2(OH)$
 Ушбу қаторда бирикмаларнинг кислоталик хоссаси қандай ўзгаради?
 А) камаяди В) ортади
 С) олдинига ортади, сўнгра камаяди
 Д) олдинига камаяди, сўнгра ортади
669. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233499)
 SO_3 ва SO_2 молекулалар учун қуйидаги қайси хусусият(лар) умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) марказий атомнинг валентлиги;
 3) молекуланинг фазовий структураси;
 4) боғ қутбли, молекула қутбсиз бўлиши
 А) 2, 3 В) 1 С) 3 Д) 1, 4
670. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233500)
 $[NH_4]^+$ ва $[H_3O]^+$ ионлар учун қуйидаги қайси хусусият(лар) умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) донор-акцептор боғнинг мавжудлиги;
 3) ионнинг фазовий структураси;
 4) марказий атомнинг оксидланиш даражаси
 А) 1 В) 2, 3 С) 2, 3, 4 Д) 1, 2
671. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233501)
 CH_4 , NH_3 , H_2O молекулалар учун қуйидаги қайси хусусият(лар) умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) марказий атомнинг валентлиги;
 3) молекуланинг фазовий структураси;
 4) валент бурчак қиймати
 А) 2, 3 В) 1 С) 4 Д) 1, 2, 3, 4
672. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233502)
 $BeCl_2$, BeF_2 , CO_2 молекулалари учун қуйидаги қайси хусусиятлар умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) марказий атомнинг валентлиги;
 3) молекуланинг фазовий структураси;
 4) боғ қутбли, молекула қутбсиз бўлиши
 А) 1, 3, 4 В) 1, 2 С) 3, 4 Д) 1, 2, 3, 4
673. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233503)
 BF_3 , BCl_3 , SO_3 молекулалари учун қуйидаги қайси хусусиятлар умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) марказий атомнинг валентлиги;
 3) молекуланинг фазовий структураси;
 4) боғ қутбли, молекула қутбсиз бўлиши
 А) 1, 2, 3, 4 В) 1, 2 С) 3, 4 Д) 1, 3, 4
674. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233504)
 ClO_2^- , ClO_3^- , ClO_4^- ионлар учун қуйидаги қайси хусусият(лар) умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) марказий атомнинг эквивалентлиги;
 3) марказий атомнинг оксидланиш даражаси
 А) 1, 3 В) 1 С) 2 Д) 3
675. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233505)
 SO_2 ва CO_2 молекулалар учун қуйидаги қайси хусусиятлар умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) марказий атомнинг валентлиги;
 3) молекуланинг фазовий структураси;
 4) марказий атомнинг оксидланиш даражаси
 А) 1, 3 В) 1, 2 С) 2, 3, 4 Д) 2, 4
676. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233506)
 H_2O ва $HClO$ молекулалар учун қуйидаги қайси хусусият(лар) умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) марказий атомнинг валентлиги;
 3) марказий атомнинг оксидланиш даражаси
 А) 1, 3 В) 1 С) 2 Д) 1, 2, 3
677. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233507)
 SO_2 , CO_2 , SiO_2 молекулалар учун қуйидаги қайси хусусиятлар умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) марказий атомнинг валентлиги;
 3) молекуланинг фазовий структураси;
 4) марказий атомнинг оксидланиш даражаси
 А) 1, 2, 3, 4 В) 2, 3, 4 С) 2, 4 Д) 1, 2
678. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233508)
 $[NH_4]^+$, $[H_3O]^+$, $[BF_4]^-$ ионлар учун қуйидаги қайси хусусиятлар умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) марказий атомнинг валентлиги;
 3) донор-акцептор боғнинг мавжудлиги;
 4) марказий атомнинг оксидланиш даражаси
 А) 1, 3 В) 1, 2, 3 С) 3, 4 Д) 2, 4

679. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233509)
 H_2O ва $[H_3O]^+$ лар учун қуйидаги қайси хусусият(лар) умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) марказий атомнинг оксидланиш даражаси;
 3) фазовий структураси; 4) марказий атомнинг валентлиги
A) 1, 2 B) 3, 4 C) 1 D) 2, 3, 4
680. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233510)
 CO_2 ва CO_3^{2-} лар учун қуйидаги қайси хусусиятлар умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) марказий атомнинг валентлиги; 3) фазовий структураси; 4) марказий атомнинг оксидланиш даражаси
 A) 1, 3 B) 1, 2 C) 3, 4 **D) 2, 4**
681. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233511)
 $[NH_4]^+$ ва NH_3 ионлар учун қуйидаги қайси хусусиятлар умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) марказий атомнинг валентлиги; 3) фазовий структураси; 4) марказий атомнинг оксидланиш даражаси
A) 1, 4 B) 2, 3 C) 2, 3, 4 D) 1, 2
682. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233512)
 Қуйидаги қайси хусусиятлар кремний(IV) оксидига тегишли?
 1) марказий атомнинг гибридланиши:
 а) sp^3 ; б) sp ;
 2) агрегат ҳолати ($t=25^\circ C$): а) газ; б) қаттиқ;
 3) суюқланиш температураси:
 а) $-56,6^\circ C$; б) $1610^\circ C$;
 4) молекуланing фазовий тузилиши:
 а) тетраэдр; б) чизиқли;
A) 1a, 2b, 3b, 4a B) 1b, 2a, 3a, 4b
 C) 1a, 2b, 3a, 4a D) 1b, 2a, 3b, 4a
683. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233513)
 Қуйидаги қайси хусусиятлар углерод(IV) оксидига тегишли?
 1) марказий атомнинг гибридланиши:
 а) sp^3 ; б) sp ;
 2) агрегат ҳолати ($t=25^\circ C$):
 а) газ; б) қаттиқ;
 3) суюқланиш температураси:
 а) $-56,6^\circ C$; б) $1610^\circ C$;
 4) молекуланing фазовий тузилиши:
 а) тетраэдр; б) чизиқли
 A) 1a, 2b, 3b, 4a **B) 1b, 2a, 3a, 4b**
 C) 1a, 2b, 3a, 4a D) 1b, 2a, 3b, 4a
684. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (233514)
 HCN ва BeF_2 молекулалар учун қуйидаги қайси хусусиятлар умумий?
 1) марказий атомнинг гибридланиши;
 2) марказий атомнинг валентлиги;
 3) молекуланing фазовий тузилиши;
 4) марказий атомнинг оксидланиш даражаси
A) 1, 3, 4 B) 2, 4 C) 1, 3 D) 2, 3, 4
685. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312144)
 $Cl(OH)$; $ClO(OH)$; $ClO_2(OH)$
 Ushbu qatorda birikmalarning kislotalik xossasi qanday o'zgaradi?
 A) kamayadi **B) ortadi**
 C) oldiniga ortadi, so'ngra kamayadi
 D) oldiniga kamayadi, so'ngra ortadi
686. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312145)
 $Cl(OH)$; $Br(OH)$; $I(OH)$
 Ushbu qatorda birikmalarning kislotalik xossasi qanday o'zgaradi?
A) kamayadi B) ortadi
 C) oldiniga ortadi, so'ngra kamayadi
 D) oldiniga kamayadi, so'ngra ortadi
687. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312146)
 $ClO_2(OH)$; $BrO_2(OH)$; $IO_2(OH)$
 Ushbu qatorda birikmalarning kislotalik xossasi qanday o'zgaradi?
A) kamayadi B) ortadi
 C) oldiniga ortadi, so'ngra kamayadi
 D) oldiniga kamayadi, so'ngra ortadi
688. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312147)
 $SO(OH)_2$; $SeO(OH)_2$; $TeO(OH)_2$
 Ushbu qatorda birikmalarning kislotalik xossasi qanday o'zgaradi?
 A) kamayadi
 B) ortadi
 C) oldiniga ortadi, so'ngra deyarli o'zgarmaydi
D) oldiniga kamayadi, so'ngra deyarli o'zgarmaydi
689. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312148)
 $B(OH)_3$; $CO(OH)_2$; $NO(OH)$; $NO_2(OH)$
 Ushbu qatorda birikmalarning kislotalik xossasi qanday o'zgaradi?
 A) kamayadi **B) ortadi**
 C) oldiniga ortadi, so'ngra kamayadi
 D) oldiniga kamayadi, so'ngra ortadi
690. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312149)
 SO_3 va SO_2 molekularalar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy strukturasi;
 4) bog' qutbli, molekula qutbsiz bo'lishi
 A) 2, 3 **B) 1** C) 3 D) 1, 4

691. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312150)
 $[NH_4]^+$ va $[H_3O]^+$ ionlar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) donor-akseptor bog'ning mavjudligi;
 3) ionning fazoviy strukturasi;
 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
 A) 1 B) 2, 3 C) 2, 3, 4 **D) 1, 2**
692. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312151)
 CH_4 , NH_3 , H_2O molekularlar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy strukturasi;
 4) valent burchak qiymati
 A) 2, 3 **B) 1** C) 4 D) 1, 2, 3, 4
693. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312152)
 $BeCl_2$, BeF_2 , CO_2 molekularlari uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy strukturasi;
 4) bog' qutbli, molekula qutbsiz bo'lishi
A) 1, 3, 4 B) 1, 2 C) 3, 4 D) 1, 2, 3, 4
694. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312153)
 BF_3 , BCl_3 , SO_3 molekularlari uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy strukturasi;
 4) bog' qutbli, molekula qutbsiz bo'lishi
 A) 1, 2, 3, 4 B) 1, 2 C) 3, 4 **D) 1, 3, 4**
695. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312154)
 ClO_2^{-1} , ClO_3^{-1} , ClO_4^{-1} ionlar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning ekvivalentligi;
 3) markaziy atomning oksidlanish darajasi
 A) 1, 3 **B) 1** C) 2 D) 3
696. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312155)
 SO_2 va CO_2 molekularlar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi; 2) markaziy atomning valentligi; 3) molekulaning fazoviy strukturasi; 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
 A) 1, 3 B) 1, 2 C) 2, 3, 4 **D) 2, 4**
697. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312156)
 H_2O va $HClO$ molekularlar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi; 2) markaziy atomning valentligi; 3) markaziy atomning oksidlanish darajasi
 A) 1, 3 B) 1 C) 2 **D) 1, 2, 3**
698. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312157)
 SO_2 , CO_2 , SiO_2 molekularlar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi; 2) markaziy atomning valentligi; 3) molekulaning fazoviy strukturasi; 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
 A) 1, 2, 3, 4 B) 2, 3, 4 **C) 2, 4** D) 1, 2
699. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312158)
 $[NH_4]^+$, $[H_3O]^+$, $[BF_4]^{-1}$ ionlar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi; 2) markaziy atomning valentligi; 3) donor-akseptor bog'ning mavjudligi; 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
A) 1, 3 B) 1, 2, 3 C) 3, 4 D) 2, 4
700. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312159)
 H_2O va $[H_3O]^+$ lar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi; 2) markaziy atomning oksidlanish darajasi; 3) fazoviy strukturasi; 4) markaziy atomning valentligi
A) 1, 2 B) 3, 4 C) 1 D) 2, 3, 4
701. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312160)
 CO_2 va CO_3^{-2} lar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi; 2) markaziy atomning valentligi; 3) fazoviy strukturasi; 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
 A) 1, 3 B) 1, 2 C) 3, 4 **D) 2, 4**
702. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312161)
 $[NH_4]^+$ va NH_3 ionlar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi; 2) markaziy atomning valentligi; 3) fazoviy strukturasi; 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
A) 1, 4 B) 2, 3 C) 2, 3, 4 D) 1, 2

703. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312162)
 Quyidagi qaysi xususiyatlar kremniy(IV) oksidiga tegishli?
 1) markaziy atomning gibridlanishi:
 a) sp^3 ; b) sp ;
 2) agregat holati ($t=25^\circ\text{C}$): a) gaz; b) qattiq;
 3) suyuqlanish temperaturasi:
 a) $-56,6^\circ\text{C}$; b) 1610°C ;
 4) molekulaning fazoviy tuzilishi:
 a) tetraedr; b) chiziqli;
A) 1a, 2b, 3b, 4a B) 1b, 2a, 3a, 4b
 C) 1a, 2b, 3a, 4a D) 1b, 2a, 3b, 4a

704. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312163)
 Quyidagi qaysi xususiyatlar uglerod(IV) oksidiga tegishli?
 1) markaziy atomning gibridlanishi:
 a) sp^3 ; b) sp ;
 2) agregat holati ($t=25^\circ\text{C}$): a) gaz; b) qattiq;
 3) suyuqlanish temperaturasi:
 a) $-56,6^\circ\text{C}$; b) 1610°C ;
 4) molekulaning fazoviy tuzilishi:
 a) tetraedr; b) chiziqli
A) 1a, 2b, 3b, 4a B) 1b, 2a, 3a, 4b
 C) 1a, 2b, 3a, 4a D) 1b, 2a, 3b, 4a

705. 2.3-2 file-» 80 - 15 - - (312164)
HCN va *BeF₂* molekulalar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi; 2) markaziy atomning valentligi; 3) molekulaning fazoviy tuzilishi; 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
A) 1, 3, 4 B) 2, 4 C) 1, 3 D) 2, 3, 4

706. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404228)
SO₃ va *SO₂* molekulalar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy emas?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy strukturasi;
 4) bog' qutbli, molekula qutbsiz bo'lishi
A) 2, 3, 4 B) 1 C) 3 D) 1, 2, 4

707. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404229)
SO₃ va *SO₂* molekulalar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy?
 1) markaziy atomning valentligi;
 2) markaziy atomning gibridlanishi;
 3) bog' qutbli, molekula qutbsiz bo'lishi;
 4) molekulaning fazoviy strukturasi
A) 2, 3, 4 B) 1 C) 2 D) 1, 2, 4

708. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404230)
[NH₄]⁺ va *[H₃O]⁺* ionlar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy emas?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) donor-akseptor bog'ning mavjudligi;
 3) ionning fazoviy strukturasi;
 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
A) 1 B) 3, 4 C) 1, 2, 3, 4 D) 1, 2

709. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404231)
[NH₄]⁺ va *[H₃O]⁺* ionlar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy?
 1) markaziy atomning oksidlanish darajasi;
 2) donor-akseptor bog'ning mavjudligi;
 3) markaziy atomning gibridlanishi;
 4) ionning fazoviy strukturasi
A) 1 B) 2, 3 C) 1, 2, 3, 4 D) 1, 2

710. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404232)
CH₄, *NH₃* va *H₂O* molekulalar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy emas?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy strukturasi;
 4) valent burchak qiymati
A) 2, 3 B) 1 C) 4 D) 2, 3, 4

711. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404233)
CH₄, *NH₃* va *H₂O* molekulalar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy?
 1) molekulaning fazoviy strukturasi;
 2) markaziy atom valentligi;
 3) valent burchak qiymati;
 4) markaziy atomning gibridlanishi
A) 2, 3 B) 1 C) 4 D) 2, 3, 4

712. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404234)
BeCl₂, *BeF₂* va *CO₂* molekulalar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy emas?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy strukturasi;
 4) bog' qutbli, molekula qutbsiz bo'lishi;
 5) valent burchak qiymati
A) 1, 3, 4, 5 B) 2 C) 5 D) 1, 2, 4

713. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404235)
BeCl₂, *BeF₂* va *CO₂* molekulalar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy strukturasi;
 4) bog' qutbli, molekula qutbsiz bo'lishi;
 5) valent burchak qiymati
A) 1, 3, 4, 5 B) 2, 3, 5 C) 4, 5
 D) 1, 2, 4

714. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404236)
 BF_3 , BCl_3 va SO_3 molekularar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy emas?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy strukturasi;
 4) bog‘ qutbli, molekula qutbsiz bo‘lishi
 A) 1, 2, 3, 4 **B) 2** C) 4 D) 1, 3, 4
715. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404237)
 BF_3 , BCl_3 va SO_3 molekularar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy strukturasi;
 4) bog‘ qutbli, molekula qutbsiz bo‘lishi;
 5) valent burchak qiymati
 A) 1, 2, 3, 4 B) 2 C) 4 **D) 1, 3, 4, 5**
716. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404238)
 ClO_2^{-1} , ClO_3^{-1} va ClO_4^{-1} ionlar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy?
 1) markaziy atomning ekvivalentligi;
 2) markaziy atomning gibridlanishi;
 3) markaziy atomning oksidlanish darajasi
 A) 1, 3 B) 1 **C) 2** D) 3
717. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404239)
 ClO_2^{-1} , ClO_3^{-1} va ClO_4^{-1} ionlar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy emas?
 1) markaziy atomning ekvivalentligi;
 2) markaziy atomning gibridlanishi;
 3) markaziy atomning oksidlanish darajasi
 A) 2, 3 B) 1 C) 2 **D) 1, 3**
718. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404240)
 SO_2 va CO_2 molekularar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy tuzilishi;
 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi;
 5) valent burchak qiymati
 A) 1, 3, 5 B) 1, 5 C) 3, 4 **D) 2, 4**
719. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404241)
 SO_2 va CO_2 molekularar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy emas?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy tuzilishi;
 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi;
 5) valent burchak qiymati
A) 1, 3, 5 B) 1, 5 C) 2, 3, 4 D) 2, 4
720. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404242)
 H_2O va $HClO$ molekularar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) markaziy atomning oksidlanish darajasi;
 4) markaziy atomning kislorod ekanligi
A) 1, 2, 3, 4 B) 1, 2 C) 3, 4 D) 1, 2, 3
721. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404243)
 SO_2 , CO_2 va SiO_2 molekularar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy emas?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy strukturasi;
 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
A) 1, 3 B) 2, 3, 4 C) 2, 4 D) 1, 2, 3
722. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404244)
 CO_2 va SO_2 molekularar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) markaziy atomning oksidlanish darajasi;
 4) molekulaning fazoviy strukturasi
 A) 1, 2, 3, 4 **B) 2, 3** C) 2, 4 D) 1, 2
723. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404245)
 $[NH_4]^+$, $[H_3O]^+$ ionlar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning valentligi;
 2) markaziy atomning gibridlanishi;
 3) donor-akseptor bog‘ning mavjudligi;
 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
 A) 1, 3 B) 1, 2, 3 C) 1, 4 **D) 2, 3**
724. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404246)
 $[NH_4]^+$, $[H_3O]^+$ ionlar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy emas?
 1) markaziy atomning valentligi;
 2) markaziy atomning gibridlanishi;
 3) donor-akseptor bog‘ning mavjudligi;
 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
 A) 1, 3 B) 1, 2, 3 **C) 1, 4** D) 2, 3
725. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404247)
 H_2O va $[H_3O]^+$ lar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning oksidlanish darajasi;
 3) molekula(ion)ning fazoviy tuzilishi;
 4) markaziy atomning valentligi;
 5) markaziy atomning kislorod ekanligi
A) 1, 2, 5 B) 3, 4 C) 1, 5 D) 2, 3, 4

726. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404248)
 H_2O va $[H_3O]^+$ lar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy emas?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning oksidlanish darajasi;
 3) molekula(ion)ning fazoviy tuzilishi;
 4) markaziy atomning valentligi;
 5) markaziy atomning kislorod ekanligi
 A) 1, 2, 5 **B) 3, 4** C) 1, 5 D) 2, 3, 4
727. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404249)
 CO_2 va CO_3^{2-} lar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekula(ion)ning fazoviy tuzilishi;
 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi;
 5) markaziy atomning uglerod ekanligi
 A) 1, 3 B) 1, 2 C) 3, 4 **D) 2, 4, 5**
728. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404250)
 CO_2 va CO_3^{2-} lar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy emas?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekula(ion)ning fazoviy tuzilishi;
 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi;
 5) markaziy atomning uglerod ekanligi
A) 1, 3 B) 1, 2 C) 3, 4 D) 2, 4, 5
729. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404251)
 $[NH_4]^+$ va NH_3 lar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy emas?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekula(ion)ning fazoviy tuzilishi;
 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
 A) 1, 4 **B) 2, 3** C) 2, 3, 4 D) 1, 2
730. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404252)
 HCN va BeF_2 molekullar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy emas?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy tuzilishi;
 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
 A) 1, 3, 4 **B) 2** C) 3 D) 2, 3, 4
731. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404253)
 HCN va BeF_2 molekullar uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekulaning fazoviy tuzilishi;
 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi
A) 1, 3, 4 B) 2 C) 3 D) 2, 3, 4
732. 2.3-2 file-» 80 - 24 - - (404254)
 $[NH_4]^+$ va NH_3 lar uchun quyidagi qaysi xususiyatlar umumiy?
 1) markaziy atomning gibridlanishi;
 2) markaziy atomning valentligi;
 3) molekula(ion)ning fazoviy tuzilishi;
 4) markaziy atomning oksidlanish darajasi;
 5) markaziy atomning azot ekanligi
A) 1, 4, 5 B) 2, 3 C) 2, 3, 4 D) 1, 5
733. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227570)
 Алюминий дигидрофосфат молекуласида нечтадан σ - ва π -боғлар бўлади?
 A) 7; 1 **B) 21; 3** C) 14; 2 D) 28; 4
734. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227571)
 Алюминий сульфат молекуласида нечтадан σ - ва π -боғлар бўлади?
 A) 12; 4 B) 6; 2 **C) 18; 6** D) 24; 8
735. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227572)
 Кальций фосфат молекуласида нечтадан σ - ва π -боғлар бўлади?
 A) 7; 1 B) 21; 3 **C) 14; 2** D) 28; 4
736. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227573)
 Барий гидрокарбонат молекуласида нечтадан σ - ва π -боғлар бўлади?
 A) 5; 1 **B) 10; 2** C) 15; 3 D) 5; 2
737. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227574)
 Калий хлорат молекуласида нечтадан σ - ва π -боғлар бўлади?
A) 4; 2 B) 8; 4 C) 5; 2 D) 10; 4
738. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227575)
 Кальций гидросульфат молекуласида нечта σ -боғ бўлади?
 A) 8 **B) 10** C) 6 D) 12
739. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227576)
 Алюминий дигидрооксохромат молекуласида нечта σ -боғ бўлади?
 A) 18 B) 12 C) 16 **D) 14**
740. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227577)
 Магний гидросокарбонат молекуласида нечта σ -боғ бўлади?
 A) 7 B) 10 C) 8 **D) 9**
741. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227578)
 Стронций гидроксофосфат молекуласида нечта σ -боғ бўлади?
A) 13 B) 10 C) 14 D) 7
742. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227579)
 Кальций гидроксоманганат молекуласида нечтадан σ - ва π -боғлар бўлади?
 A) 8; 2 B) 9; 2 **C) 10; 2** D) 11; 3

743. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227580)
Калий перманганат молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 5; 3 B) 4; 3 C) 6; 2 D) 5; 2
744. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227581)
Кобальт (III) гидрофосфат молекуласида нечта σ -боғ бўлади?
A) 7 B) 21 C) 14 D) 28
745. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227582)
Темир (II) фосфат молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 7; 1 B) 21; 3 C) 14; 2 D) 28; 4
746. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227583)
Темир (III) пиррофосфат молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 12; 2 B) 18; 3 C) 48; 8 D) 36; 6
747. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227584)
Алюминий дигидроксохромат молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 12; 2 B) 6; 2 C) 14; 2 D) 7; 1
748. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227585)
Темир (II) гидроксоарсенат молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 7; 1 B) 13; 1 C) 10; 1 D) 16; 1
749. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227586)
Калий цианид молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 2; 2 B) 1; 3 C) 4; 1 D) 1; 1
750. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227587)
Водород пероксид молекуласида нечта σ -боғ бўлади?
A) 4 B) 3 C) 5 D) 2
751. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227588)
Перхлорат кислота молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 10; 6 B) 5; 3 C) 4; 2 D) 8; 4
752. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227589)
Калий перманганат молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 10; 6 B) 5; 3 C) 4; 2 D) 8; 4
753. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227590)
Стронций фосфат молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 21; 3 B) 7; 1 C) 14; 2 D) 28; 4
754. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227591)
Қуйидаги молекулаларнинг қайси бирида 4 та σ -боғ бўлади?
A) $HClO_4$ B) $HClO_3$ C) $HClO_2$
D) $HClO$
755. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227592)
Қуйидаги молекула(лар)дан таркибида π -ва σ -боғлар йиғиндиси 4 га тенг бўлганларини танланг.
1) KCN ; 2) K_2SO_4 ; 3) $KClO_2$; 4) K_3PO_4
A) 2; 4 B) 4 C) 1 D) 1; 3
756. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227593)
Таркибида битта π -боғ бўлган молекулани танланг.
A) Na_2SO_4 B) Na_2CrO_4 C) $Na_2Cr_2O_7$
D) Na_2SO_3
757. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227594)
Таркибида σ -ва π -боғлар йиғиндиси 16 бўлган молекулани танланг.
A) $SrSO_4$ B) $Sr_3(PO_4)_2$ C) $Sr(HCO_3)_2$
D) $(Sr(OH))_2SO_4$
758. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227595)
Калий роданид молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 3; 2 B) 4; 2 C) 4; 1 D) 3; 1
759. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227596)
Барий гидроксофосфат молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 7; 1 B) 13; 1 C) 10; 1 D) 14; 1
760. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227597)
Алюминий пиррофосфат молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 12; 2 B) 18; 3 C) 48; 8 D) 36; 6
761. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227598)
Кадмий гидроксоцианид молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 5; 1 B) 4; 2 C) 3; 2 D) 4; 3
762. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (227599)
Магний гидроксоперхлорат молекуласида нечтадан σ -ва π -боғлар бўлади?
A) 6; 3 B) 6; 2 C) 7; 3 D) 7; 1
763. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312174)
Alyuminiy digidrofostat molekulasida nechtdan σ -va π -bog'lar bo'ladi?
A) 7; 1 B) 21; 3 C) 14; 2 D) 28; 4
764. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312175)
Alyuminiy sulfat molekulasida nechtdan σ -va π -bog'lar bo'ladi?
A) 12; 4 B) 6; 2 C) 18; 6 D) 24; 8

765. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312176)
Kalsiy fosfat molekulasida nechtadan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 7; 1 B) 21; 3 C) 14; 2 D) 28; 4
766. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312177)
Bariy gidrokarbonat molekulasida nechtadan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 5; 1 B) 10; 2 C) 15; 3 D) 5; 2
767. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312178)
Kaliy xlorat molekulasida nechtadan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 4; 2 B) 8; 4 C) 5; 2 D) 10; 4
768. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312179)
Kalsiy gidrososulfat molekulasida nechta σ -bog' bo'ladi?
A) 8 B) 10 C) 6 D) 12
769. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312180)
Alyuminiy digidroksoxromat molekulasida nechta σ -bog' bo'ladi?
A) 18 B) 12 C) 16 D) 14
770. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312181)
Magniy gidroksokarbonat molekulasida nechta σ -bog' bo'ladi?
A) 7 B) 10 C) 8 D) 9
771. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312182)
Stronsiy gidroksofosfat molekulasida nechta σ -bog' bo'ladi?
A) 13 B) 10 C) 14 D) 7
772. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312183)
Kalsiy gidroksomanganat molekulasida nechtadan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 8; 2 B) 9; 2 C) 10; 2 D) 11; 3
773. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312184)
Kaliy permanganat molekulasida nechtadan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 5; 3 B) 4; 3 C) 6; 2 D) 5; 2
774. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312185)
Kobalt (III) gidrofosfat molekulasida nechta σ -bog' bo'ladi?
A) 7 B) 21 C) 14 D) 28
775. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312186)
Temir (II) fosfat molekulasida nechtadan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 7; 1 B) 21; 3 C) 14; 2 D) 28; 4
776. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312187)
Temir (III) pirofosfat molekulasida nechtadan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 12; 2 B) 18; 3 C) 48; 8 D) 36; 6
777. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312188)
Alyuminiy digidroksoxromat molekulasida nechtadan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 12; 2 B) 6; 2 C) 14; 2 D) 7; 1
778. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312189)
Temir (II) gidroksoarsenat molekulasida nechtadan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 7; 1 B) 13; 1 C) 10; 1 D) 16; 1
779. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312190)
Kaliy sianid molekulasida nechtadan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 2; 2 B) 1; 3 C) 4; 1 D) 1; 1
780. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312191)
Vodorod peroksid molekulasida nechta σ -bog' bo'ladi?
A) 4 B) 3 C) 5 D) 2
781. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312192)
Perxlorat kislotasi molekulasida nechtadan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 10; 6 B) 5; 3 C) 4; 2 D) 8; 4
782. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312193)
Kaliy permanganat molekulasida nechtadan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 10; 6 B) 5; 3 C) 4; 2 D) 8; 4
783. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312194)
Stronsiy fosfat molekulasida nechtadan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 21; 3 B) 7; 1 C) 14; 2 D) 28; 4
784. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312195)
Quyidagi molekularning qaysi birida 4 ta σ -bog' bo'ladi?
A) $HClO_4$ B) $HClO_3$ C) $HClO_2$
D) $HClO$
785. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312196)
Quyidagi molekula(lar)dan tarkibida π - va σ -bog'lar yig'indisi 4 ga teng bo'lganlarini tanlang.
1) KCN ; 2) K_2SO_4 ; 3) $KClO_2$; 4) K_3PO_4
A) 2; 4 B) 4 C) 1 D) 1; 3
786. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312197)
Tarkibida bitta π -bog' bo'lgan molekularni tanlang.
A) Na_2SO_4 B) Na_2CrO_4 C) $Na_2Cr_2O_7$
D) Na_2SO_3
787. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312198)
Tarkibida σ - va π -bog'lar yig'indisi 16 bo'lgan molekularni tanlang.
A) $SrSO_4$ B) $Sr_3(PO_4)_2$ C) $Sr(HCO_3)_2$
D) $(Sr(OH))_2SO_4$

788. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312199)
 Kaliy rodanid molekulasida nechtdan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
A) 3; 2 B) 4; 2 C) 4; 1 D) 3; 1
789. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312200)
 Bariy gidroksofosfat molekulasida nechtdan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
 A) 7; 1 **B) 13; 1** C) 10; 1 D) 14; 1
790. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312201)
 Alyuminiy pirofosfat molekulasida nechtdan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
 A) 12; 2 B) 18; 3 C) 48; 8 **D) 36; 6**
791. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312202)
 Kadmiy gidroksosianid molekulasida nechtdan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
 A) 5; 1 **B) 4; 2** C) 3; 2 D) 4; 3
792. 2.5-1 file-» 80 - 10 - - (312203)
 Magniy gidroksoperxlorat molekulasida nechtdan σ - va π -bog'lar bo'ladi?
 A) 6; 3 B) 6; 2 **C) 7; 3** D) 7; 1
793. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711136)
 Tarkibida π - va σ -bog'lar yig'indisi 8 ga teng bo'lgan molekullarni aniqlang.
 1) kaliy sianid; 2) kaliy sulfid; 3) kaliy perxlorat; 4) kaliy fosfat.
 A) 2, 3, 4 B) 1, 2, 3, 4 C) 2, 4 **D) 3, 4**
794. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711137)
 Molekulalarni tarkibidagi π - va σ -bog'lar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtiring.
 1) alyuminiy gidroksosulfat; 2) alyuminiy gidrokarbonat; 3) alyuminiy sulfat; 4) alyuminiy fosfat.
 A) 4, 2, 1, 3 **B) 4, 1, 2, 3** C) 2, 4, 3, 1 D) 2, 3, 1, 4
795. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711138)
 Molekulalarni tarkibidagi π - va σ -bog'lar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtiring.
 1) temir(III) karbonat; 2) temir(III) sulfid; 3) temir(III) gidrofosfat; 4) temir(III) sianid.
 A) 2, 1, 4, 3 B) 3, 1, 4, 2 **C) 2, 4, 1, 3** D) 3, 4, 1, 2
796. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711139)
 Molekulalarni tarkibidagi σ -bog'lar soni ortib borishi tartibida joylashtiring.
 1) kaliy sianid; 2) natriy karbonat; 3) metan; 4) vodorod peroksid.
 A) 1, 3, 4, 2 **B) 1, 4, 3, 2** C) 2, 4, 3, 1 D) 2, 3, 4, 1
797. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711140)
 Molekulalarni tarkibidagi σ -bog'lar soni kamayib borishi tartibida joylashtiring.
 1) kaliy sianid; 2) natriy karbonat; 3) metan; 4) vodorod peroksid.
 A) 1, 3, 4, 2 B) 1, 4, 3, 2 C) 2, 4, 3, 1 **D) 2, 3, 4, 1**
798. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711141)
 Molekulalardan tarkibida π - va σ -bog'lar yig'indisi 8 ga teng bo'lganlarini aniqlang.
 1) kaliy permanganat; 2) kaliy manganat; 3) kaliy xlorat; 4) kaliy dixromat.
A) 1, 2 B) 2, 4 C) 2, 3, 4 D) 1, 2, 3
799. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711142)
 Molekulalarni tarkibidagi σ -bog'lar soni ortib borishi tartibida joylashtiring.
 1) kaliy permanganat; 2) kaliy manganat; 3) kaliy xlorat; 4) kaliy dixromat.
 A) 3, 2, 1, 4 **B) 3, 1, 2, 4** C) 4, 1, 2, 3 D) 4, 2, 1, 3
800. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711143)
 Molekulalarni tarkibidagi σ -bog'lar soni ortib borishi tartibida joylashtiring.
 1) azot; 2) metan; 3) oltingugurt(VI) oksid; 4) karbonat angidrid.
 A) 1, 3, 4, 2 B) 2, 4, 3, 1 **C) 1, 4, 3, 2** D) 2, 3, 4, 1
801. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711144)
 Molekulalarni tarkibidagi σ -bog'lar soni ortib borishi tartibida joylashtiring.
 1) karbonat angidrid; 2) azot; 3) etilen; 4) oltingugurt(IV) oksid; 5) atsetilen.
A) 2, 1, 4, 5, 3 B) 3, 5, 1, 4, 2 **C) 2, 3, 4, 1, 3** D) 3, 4, 1, 5, 2
802. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711145)
 Molekulalarni tarkibidagi σ -bog'lar soni kamayib borishi tartibida joylashtiring.
 1) karbonat angidrid; 2) azot; 3) etilen; 4) oltingugurt(IV) oksid; 5) atsetilen.
 A) 2, 1, 4, 5, 3 **B) 3, 5, 1, 4, 2** C) 2, 5, 4, 1, 3 **D) 3, 4, 1, 5, 2**
803. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711146)
 Molekulalarni tarkibidagi π - va σ -bog'lar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtiring.
 1) karbonat angidrid; 2) azot; 3) etilen; 4) oltingugurt(VI) oksid; 5) atsetilen.
A) 2, 1, 5, 3, 4 B) 4, 5, 3, 1, 2 **C) 2, 5, 3, 1, 4** D) 4, 1, 3, 5, 2

804. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711147)
 Molekulalarni tarkibidagi σ -bog'lar soni kamayib borishi tartibida joylashtiring.
 1) azot; 2) metan; 3) oltingugurt(VI) oksid; 4) karbonat angidrid.
 A) 1, 3, 4, 2 B) 2, 4, 3, 1 C) 1, 4, 3, 2
D) 2, 3, 4, 1
805. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711148)
 Tarkibida 2 ta π -bog' bo'lgan molekulalarni aniqlang.
 1) azot; 2) kislorod; 3) metan; 4) oltingugurt(VI) oksid; 5) atsetilen; 6) karbonat angidrid.
 A) 1, 6 B) 3, 4 C) 2, 3, 4 **D) 1, 5, 6**
806. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711149)
 Tarkibida 6 ta σ -bog' bo'lgan molekulalarni aniqlang.
 1) metilamin; 2) metanol; 3) metilformiat; 4) metilatsetilen; 5) etilen.
 A) 3, 4 **B) 1, 4** C) 2, 5 D) 3, 5
807. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711150)
 Tarkibida 5 ta σ -bog' bo'lgan molekulalarni aniqlang.
 1) metilamin; 2) metanol; 3) metilformiat; 4) metilatsetilen; 5) etilen.
 A) 3, 4 B) 1, 4 **C) 2, 5** D) 3, 5
808. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711151)
 Tarkibida 1 ta π -bog' bo'lgan molekulalarni aniqlang.
 1) metilamin; 2) metanol; 3) metilformiat; 4) metilatsetilen; 5) etilen.
 A) 3, 4 B) 1, 4 C) 2, 5 **D) 3, 5**
809. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711152)
 Tarkibidagi π - va σ -bog'lar yig'indisi 8 ga teng bo'lgan molekulalarni aniqlang.
 1) metilamin; 2) metanol; 3) metilformiat; 4) metilatsetilen; 5) etilen.
A) 3, 4 B) 1, 4 C) 2, 5 D) 3, 5
810. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711153)
 Tarkibida 3 ta σ -bog' bo'lgan molekulalarni aniqlang.
 1) oltingugurt(VI) oksid; 2) metanal; 3) vodorod peroksid; 4) chumoli kislota; 5) gipoxlorit kislota.
A) 1, 2, 3 B) 2, 4 C) 1, 2, 5 D) 3, 5
811. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711154)
 Tarkibida 1 ta π -bog' bo'lgan molekulalarni aniqlang.
 1) oltingugurt(VI) oksid; 2) metanal; 3) vodorod peroksid; 4) chumoli kislota; 5) gipoxlorit kislota.
 A) 1, 2, 3 **B) 2, 4** C) 1, 2, 5 D) 3, 5
812. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711155)
 Molekulalarni tarkibidagi π - va σ -bog'lar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtiring.
 1) oltingugurt(VI) oksid; 2) metanal; 3) vodorod peroksid; 4) chumoli kislota; 5) gipoxlorit kislota.
 A) 1, 4, 2, 3, 5 B) 1, 2, 3, 4, 5
 C) 5, 2, 4, 3, 1 **D) 5, 3, 2, 4, 1**
813. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711156)
 Molekulalarni tarkibidagi π - va σ -bog'lar yig'indisi kamayib borishi tartibida joylashtiring.
 1) oltingugurt(VI) oksid; 2) metanal; 3) vodorod peroksid; 4) chumoli kislota; 5) gipoxlorit kislota.
A) 1, 4, 2, 3, 5 B) 1, 2, 3, 4, 5
 C) 5, 2, 4, 3, 1 D) 5, 3, 2, 4, 1
814. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711157)
 Molekulalardan tarkibida π - va σ -bog'lar yig'indisi 6 ga teng bo'lganlarini tanlang.
 1) natriy sianid; 2) natriy sulfit; 3) natriy xlorat; 4) natriy perxlorat.
 A) 1, 3 B) 2, 4 **C) 2, 3** D) 1, 4
815. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711158)
 Tarkibida 2 ta π -bog' bo'lgan molekulalarni aniqlang.
 1) natriy sianid; 2) natriy sulfit; 3) natriy xlorat; 4) natriy perxlorat.
A) 1, 3 B) 2, 4 C) 2, 3 D) 1, 4
816. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711159)
 Tarkibida 5 ta σ -bog' bo'lgan molekulalarni aniqlang.
 1) natriy sianid; 2) natriy sulfit; 3) natriy xlorat; 4) natriy perxlorat.
 A) 1, 3 **B) 2, 4** C) 2, 3 D) 1, 4
817. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711160)
 Molekulalarni tarkibidagi π -bog'lar soni ortib borishi tartibida joylashtiring.
 1) xlorat kislota; 2) gipoxlorit kislota; 3) perxlorat kislota; 4) xlorit kislota.
 A) 3, 1, 4, 2 B) 2, 1, 4, 3 **C) 2, 4, 1, 3**
 D) 3, 4, 1, 2
818. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711161)
 Molekulalarni tarkibidagi σ -bog'lar soni kamayib borishi tartibida joylashtiring.
 1) xlorat kislota; 2) gipoxlorit kislota; 3) perxlorat kislota; 4) xlorit kislota.
A) 3, 1, 4, 2 B) 2, 1, 4, 3 C) 2, 4, 1, 3
 D) 3, 4, 1, 2
819. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711162)
 Tarkibida 3 ta π -bog' bo'lgan molekulalarni aniqlang.
 1) alyuminiy sulfat; 2) alyuminiy karbonat; 3) alyuminiy digidrofosfat; 4) kalsiy fosfat.
A) 2, 3 B) 1, 4 C) 2, 4 D) 1, 3

820. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711163)
Molekulalardan tarkibida π - va σ -bog'lar yig'indisi 24 ga teng bo'lganlarini tanlang.
1) alyuminiy sulfat; 2) alyuminiy karbonat;
3) alyuminiy digidrofosfat; 4) kalsiy fosfat.
A) 2, 3 B) 1, 4 C) 2, 4 **D) 1, 3**
821. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711164)
Tarkibida 2 ta π -bog' bo'lgan molekulalarni aniqlang.
1) kalsiy digidrofosfat; 2) kalsiy gidrofosfat;
3) kalsiy fosfat; 4) kalsiy karbonat.
A) 2, 3 B) 1, 4 C) 2, 4 **D) 1, 3**
822. 2.5-1 file-» 80 - 36 - - 1 (711165)
Molekulalarni tarkibidagi π - va σ -bog'lar yig'indisi ortib borishi tartibida joylashtiring.
1) kalsiy gidrokarbonat; 2) kalsiy gidrofosfat;
3) kalsiy fosfat; 4) kalsiy karbonat.
A) 4, 2, 1, 3 B) 3, 2, 1, 4 C) 3, 1, 2, 4
D) 4, 1, 2, 3
823. 2.5-1 file-» 80 - 69 - - (725060)
Aluminiy digidroksosulfat molekulasida nechtadan σ - va π - bog'lar bo'ladi?
A) 7; 1 B) 21; 3 C) 14; 2 **D) 19; 1**
824. 2.5-1 file-» 80 - 69 - - (725062)
Kalsiy gidroksosulfat molekulasida nechtadan σ - va π - bog'lar bo'ladi?
A) 7; 1 B) 21; 3 **C) 13; 1** D) 28; 4
825. 2.5-1 file-» 80 - 69 - - (725063)
Mis(II) gidrokarbonat molekulasida nechtadan σ - va π - bog'lar bo'ladi?
A) 5; 1 B) 5; 2 C) 15; 3 **D) 10; 2**
826. 2.5-1 file-» 80 - 69 - - (725064)
Aluminiy gidroksosulfat molekulasida nechta σ - bog' bo'ladi?
A) 8 B) 10 C) 6 D) 2
827. 2.5-1 file-» 80 - 69 - - (725065)
Temir(II) gidroksokarbonat molekulasida nechta σ - bog' bo'ladi?
A) 9 B) 10 C) 8 D) 6
828. 2.5-1 file-» 80 - 69 - - (725066)
Kalsiy gidroksopermanganat molekulasida nechtadan σ - va π - bog'lar bo'ladi?
A) 8; 2 **B) 7; 3** C) 10; 2 D) 11; 3
829. 2.5-1 file-» 80 - 69 - - (725067)
Natriy sulfat molekulasida nechtadan σ - va π - bog'lar bo'ladi?
A) 5; 3 B) 4; 3 **C) 6; 2** D) 5; 2
830. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711166)
Natriy nitratning 80°C dagi 750 g to'yingan eritmasini 20°C gacha sovutilganda cho'kmaga tushgan tuzning massasi (g) va eritmadagi qolgan tuzning massa ulushini (%) hisoblang.
 $S(20^{\circ}\text{C}) = 90$; $S(80^{\circ}\text{C}) = 150$
A) 270; 34,6 **B) 180; 47,3** C) 294; 47,3
D) 180; 29,5
831. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711167)
Tarkibida 200 g suv bo'lgan ammoniy xloridning 100°C dagi to'yingan eritmasini 0°C gacha sovutilganda necha gramm tuz cho'kmaga tushadi?
 $S(0^{\circ}\text{C}) = 40$; $S(100^{\circ}\text{C}) = 80$
A) 360 **B) 80** C) 160 D) 40
832. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711168)
Kumush nitratning 70°C dagi to'yingan eritmasi 20°C gacha sovutilganda 30 g tuz cho'kmaga tushgan bo'lsa, ushbu to'yingan eritmani (70°C da) tayyorlash uchun zarur bo'lgan kumush nitrat va suvning massasini (g) hisoblang.
 $S(20^{\circ}\text{C}) = 200$; $S(70^{\circ}\text{C}) = 500$
A) 50; 10 B) 45; 15 C) 55; 5 D) 40; 20
833. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711169)
Kaliy bromidning 90°C dagi to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutilganda, 120 g tuz cho'kmaga tushgan bo'lsa, ushbu to'yingan eritmani (90°C da) tayyorlash uchun zarur bo'lgan kaliy bromid va suvning massasini (g) aniqlang.
 $S(30^{\circ}\text{C}) = 70$; $S(90^{\circ}\text{C}) = 100$
A) 400; 400 B) 555; 245 C) 380; 630
D) 450; 350
834. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711170)
Kaliy dixromatning 80°C dagi 290 g to'yingan eritmasi 20°C gacha sovutilganda cho'kmaga tushgan tuzning massasini (g) hisoblang.
 $S(20^{\circ}\text{C}) = 12$; $S(80^{\circ}\text{C}) = 45$
A) 24 **B) 66** C) 80 D) 45
835. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711171)
Kaliy karbonatning 30°C dagi eruvchanligi 120 ga teng bo'lsa, ushbu eritmaning ($\rho = 1,6$ g/ml) molyar konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
A) 12 B) 4,6 C) 3,4 **D) 6,3**
836. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711172)
Kalsiy xloridning 320 g 40%-li to'yingan eritmasi sovutilganda 87,6 g kristallogidrat ($\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) cho'kmaga tushgan bo'lsa, eritmada qolgan tuzning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 30 B) 29 **C) 36** D) 17

837. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711173)
 Natriy sulfatning to'yingan (120°C da) eritmasi 25°C gacha sovutilganda 200 g tuz cho'kmaga tushgan bo'lsa, ushbu to'yingan (120°C da) eritmaning va uning tarkibidagi natriy sulfat massalarini (g) hisoblang.
 $S(25^{\circ}\text{C}) = 10$; $S(120^{\circ}\text{C}) = 50$
 A) 600; 200 B) 750; 250 C) 500; 167
 D) 450; 150
838. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711174)
 100 g suvda 110°C da 160 g, 0°C da esa 110 g kaliy karbonat eridi. Kaliy karbonatning 1040 g to'yingan (110°C da) eritmasi 0°C gacha sovutilganda cho'kmaga tushadigan kaliy karbonatning massasini (g) hisoblang.
 A) 200 B) 150 C) 160 D) 250
839. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711175)
 72,6 g ikki valentli metall nitratining kristallogidratini uzoq vaqt davomida qizdirilganda 56,4 g suvsiz tuz hosil bo'ldi, qizdirish davom ettirilganda 24 g qoldiq qoldi.
 Kristallogidratning tarkibini aniqlang.
 A) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
 B) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
 C) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$
 D) $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
840. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711176)
 29,7 g ikki valentli metall nitratining kristallogidratini uzoq vaqt davomida qizdirilganda 18,9 g suvsiz tuz hosil bo'ldi, qizdirish davom ettirilganda 8,1 g qoldiq qoldi.
 Kristallogidratning tarkibini aniqlang.
 A) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
 B) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
 C) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$
 D) $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
841. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711177)
 Kalsiy bromidning 80 g (60%-li) to'yingan eritmasi qizdirildi va unda 20 g kalsiy bromid eritildi. So'ngra eritma sovutilib, oldingi holatga keltirilganda 42 g kristallogidrat cho'kmaga tushdi. Kristallogidratning formulasini aniqlang.
 A) $2\text{CaBr}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ B) $2\text{CaBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
 C) $\text{CaBr}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ D) $\text{CaBr}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$
842. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711178)
 Natriy sulfatning 60 g to'yingan (34%-li) eritmasi qizdirildi va unda 10 g natriy sulfat eritildi. So'ngra eritma oldingi holatigacha sovutilganda 35 g kristallogidrat cho'kmaga tushdi. Kristallogidratning formulasini aniqlang.
 A) $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ B) $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
 C) $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ D) $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$
843. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711179)
 42%-li 100 g temir(III) nitrat eritmasi sovutilganda 28 g kristallogidrat cho'kmaga tushdi va eritmadagi tuzning massa ulushi 35% gacha kamaydi. Kristallogidratning formulasini aniqlang.
 A) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ B) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$
 C) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ D) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$
844. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711180)
 Natriy nitratning 1440 g to'yingan (70°C dagi) eritmasi 15°C gacha sovutilganda cho'kmaga tushadigan tuzning massasi (g) va eritmada qolgan tuzning massa ulushini (%) hisoblang.
 $S(15^{\circ}\text{C}) = 80$; $S(70^{\circ}\text{C}) = 140$
 A) 380; 80 B) 180; 47,3 C) 294; 44
 D) 360; 44
845. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711181)
 Tarkibida 400 g suv bo'lgan ammoniy xloridning to'yingan (100°C dagi) eritmasi 0°C gacha sovutilganda necha gramm cho'kma tushadi?
 $S(0^{\circ}\text{C}) = 40$; $S(100^{\circ}\text{C}) = 80$
 A) 360 B) 80 C) 160 D) 40
846. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711182)
 Kumush nitratning 80°C dagi to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutilganda 60 g cho'kma tushgan bo'lsa, ushbu to'yingan (80°C da) eritmani tayyorlash uchun zarur bo'lgan kumush nitrat va suvning massasini (g) hisoblang.
 $S(30^{\circ}\text{C}) = 220$; $S(80^{\circ}\text{C}) = 520$
 A) 100; 24 B) 104; 20 C) 95; 29
 D) 52; 10
847. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711183)
 Kaliy bromidning 80°C dagi to'yingan eritmasi 20°C gacha sovutilganda 90 g cho'kma tushgan bo'lsa, ushbu to'yingan eritmani (80°C da) tayyorlash uchun zarur bo'lgan kaliy bromid va suvning massasini (g) hisoblang.
 $S(20^{\circ}\text{C}) = 60$; $S(80^{\circ}\text{C}) = 90$
 A) 200; 370 B) 270; 300 C) 190; 380
 D) 250; 320
848. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711184)
 Natriy nitratning 1520 g to'yingan (70°C dagi) eritmasi 15°C gacha sovutilganda cho'kmaga tushgan tuzning massasi (g) va eritmada qolgan tuzning massa ulushini (%) hisoblang.
 $S(15^{\circ}\text{C}) = 80$; $S(70^{\circ}\text{C}) = 140$
 A) 380; 44 B) 180; 47,3 C) 294; 34
 D) 360; 44

849. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711185)
 Kaliy bromidning 80°C dagi to'yingan eritmasi 20°C gacha sovutilganda, 45 g cho'kma tushgan bo'lsa, ushbu to'yingan eritmani (80°C da) tayyorlash uchun zarur bo'lgan kaliy bromid va suvning massasini (g) hisoblang.
 $S(20^{\circ}\text{C}) = 60$; $S(80^{\circ}\text{C}) = 90$
 A) 85; 200 **B) 135; 150** C) 120; 165
 D) 90; 195
850. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711186)
 Ammoniy xloridning 100°C dagi to'yingan eritmasi tarkibida 400 g suv mavjud. Ushbu eritma 0°C gacha sovutilganda, necha gramm tuz cho'kmaga tushadi?
 $S(0^{\circ}\text{C}) = 40$; $S(100^{\circ}\text{C}) = 80$
 A) 360 B) 80 **C) 160** D) 40
851. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711187)
 Kaliy dixromatning 80°C dagi 200 g to'yingan eritmasi 20°C gacha sovutilganda cho'kmaga tushgan tuzning massasini (g) hisoblang.
 $S(20^{\circ}\text{C}) = 12$; $S(80^{\circ}\text{C}) = 45$
 A) 32,5 B) 56 C) 29,6 **D) 45,5**
852. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711188)
 Natriy sulfatning to'yingan (120°C dagi) eritmasi 25°C gacha sovutilganda 150 g tuz cho'kmaga tushgan bo'lsa, ushbu to'yingan (120°C da) eritma va uning tarkibidagi natriy sulfat massalarini (g) hisoblang.
 $S(25^{\circ}\text{C}) = 10$; $S(120^{\circ}\text{C}) = 50$
 A) 600; 200 B) 750; 250 C) 513; 154
D) 562,5; 187,5
853. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711189)
 100 g suvda 110°C da 160 g, 0°C da esa 110 g kaliy karbonat eridi. Kaliy karbonatning 390 g to'yingan (110°C da) eritmasi 0°C gacha sovutilganda cho'kmaga tushadigan kaliy karbonatning massasini (g) hisoblang.
 A) 49 B) 84 **C) 75** D) 56
854. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711190)
 Kaliy karbonatning 40°C dagi eruvchanligi 130 ga teng bo'lsa, ushbu eritmaning ($\rho = 1,62$ g/ml) molyar konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
 A) 8,2 B) 4,6 C) 3,4 **D) 6,6**
855. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711191)
 100 g suvda 80°C da 520 g, 30°C da esa 220 g kumush nitrat eridi. Kumush nitratning 80°C dagi 930 g to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutilganda cho'kmaga tushadigan kumush nitratning massasini (g) hisoblang.
 A) 300 **B) 450** C) 600 D) 256
856. 3.1-1 file-» 80 - 37 - - 1 (711192)
 100 g suvda 80°C da 520 g, 30°C da esa 220 g kumush nitrat eridi. Kumush nitratning 80°C dagi 1240 g to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutilganda cho'kmaga tushadigan kumush nitratning massasini (g) hisoblang.
 A) 300 B) 450 **C) 600** D) 256
857. 3.1-1 file-» 80 - 69 - - (725068)
 Vodородning hajmiy ulushi 80% bo'lgan, vodorod va azotdan iborat 144 g aralashmadagi azot massasini (g) aniqlang.
A) 112 B) 174 C) 156 D) 26
858. 3.1-1 file-» 80 - 69 - - (725069)
 Vodород va kisloroddan iborat 170 g aralashma portlatilgandan so'ng qaysi gazdan necha gramm ortib qoladi? Boshlang'ich aralashmadagi vodorodning hajmiy ulushi 50% ga teng.
 A) vodorod; 10 **B) kislorod; 80**
 C) vodorod; 6 **D) kislorod; 8**
859. 3.1-1 file-» 80 - 69 - - (725070)
 Vodород va kisloroddan iborat 50 g aralashma portlatilgandan so'ng qaysi gazdan necha litr (n.sh.) ortib qoladi? Boshlang'ich aralashmadagi kislorodning hajmiy ulushi 10% ga teng.
A) vodorod; 156,8 B) kislorod; 22,4
 C) vodorod; 14 **D) kislorod; 32**
860. 3.1-1 file-» 80 - 69 - - (725071)
 Ozon va kisloroddan iborat 96 g aralashma yetarli miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali o'tkazilganda necha gramm yod ajraladi? Boshlang'ich aralashmadagi kislorodning hajmiy ulushi 60% ga teng.
 A) 63,5 B) 48 **C) 254** D) 212
861. 3.1-1 file-» 80 - 69 - - (725072)
 Kislorodning hajmiy ulushi 30% bo'lgan vodorod bilan kisloroddan iborat 110 g aralashma portlatilgandan so'ng qaysi gazdan qancha miqdorda (g) ortib qoladi?
A) vodorod; 2 B) vodorod; 73
 C) kislorod; 35 **D) kislorod; 120**
862. 3.1-1 file-» 80 - 69 - - (725073)
 80 g ozon va azotdan iborat aralashma yetarli miqdordagi kaliy yodid eritmasi orqali o'tkazilgandan so'ng 127 g cho'kma tushdi. Boshlang'ich aralashmadagi azotning hajmiy ulushini (%) hisoblang?
 A) 70 B) 30 C) 20 **D) 80**

863. 3.1-2 file-» 80 - 6 - - (224300)
Силан ва метандан иборат 11,2 л (н.ш.) газлар аралашмаси ёндирилганда 6 г қаттиқ модда ажралди. Бошланғич аралашмадаги метаннинг ҳажмий улушини (%) аниқланг.
A) 20 B) 60 C) 80 D) 40
864. 3.1-2 file-» 80 - 6 - - (224301)
4 молярли ($\rho=1,12$ г/мл) калий ишқор эритмасини тайёрлаш учун 500 г сувга неча грамм калий қўшиш керак?
A) 76 B) 91 C) 81 D) 67
865. 3.1-2 file-» 80 - 6 - - (224302)
1 кг сувга неча грамм кальций қўшилса 0,5% ли кальций гидроксид эритмаси ҳосил бўлади?
A) 5,0 B) 2,7 C) 6,8 D) 1,3
866. 3.1-2 file-» 80 - 6 - - (224303)
2% ли натрий гидроксид эритмасини тайёрлаш учун 200 г сувга қанча (г) натрий гидрид қўшиш керак?
A) 4,28 B) 1,67 C) 3,84 D) 2,42
867. 3.1-2 file-» 80 - 6 - - (224304)
25,2 г темир қуқуни қиздирилиб етарли миқдорда сув буғи юборилганда 1,2 г водород ажралса, ҳосил бўлган маҳсулотнинг кимёвий формуласини аниқланг.
A) FeO B) Fe_2O_3 C) Fe_3O_4 D) FeO_4
868. 3.1-2 file-» 80 - 6 - - (224306)
 CO , CO_2 ва N_2 дан иборат аралашма етарли миқдордаги кислородда ёндирилиб, сўнг $Ca(OH)_2$ эритмаси орқали ўтказилганда 20 г чўкма тушди ва 11,2 л (н.ш.) оддий модда ортиб қолди. Бошланғич аралашма ҳажмини (л, н.ш.) топинг.
A) 13,44 B) 15,68 C) 6,72 D) 17,92
869. 3.1-2 file-» 80 - 6 - - (224307)
 CO , CO_2 ва N_2 дан иборат аралашмани тўла ёндириш учун 1,12 л (н.ш.) кислород сарфланди. Ҳосил бўлган газлар аралашмаси $Ca(OH)_2$ эритмаси орқали ўтказилганда 25 г чўкма тушди ва 1,12 л (н.ш.) оддий модда ортиб қолди. Бошланғич аралашмадаги газларнинг ҳажмий улушини (%) аниқланг.
A) 33; 50; 17 B) 25; 25; 50 C) 26; 61; 13 D) 29; 42; 29
870. 3.1-2 file-» 80 - 13 - - (232711)
20 л (н.ш.) аммиак темир катализатори устидан ўтказилганда ($t=350^\circ C$), ҳажми 25 л (н.ш.) бўлган газлар аралашмаси ҳосил бўлди. Ушбу аралашмадаги N_2 , NH_3 ва H_2 ларнинг ҳажмий улушини (берилган тартибда) ҳисобланг.
A) 0,20; 0,30; 0,50 B) 0,15; 0,55; 0,30 C) 0,10; 0,60; 0,30 D) 0,25; 0,50; 0,25
871. 3.1-2 file-» 80 - 13 - - (232712)
30 л (н.ш.) аммиак темир катализатори устидан ўтказилганда ($t=350^\circ C$), ҳажми 40 л (н.ш.) бўлган газлар аралашмаси ҳосил бўлди. Ушбу аралашмадаги N_2 , NH_3 ва H_2 ларнинг ҳажмий улушини (берилган тартибда) ҳисобланг.
A) 0,10; 0,60; 0,30 B) 0,125; 0,50; 0,375 C) 0,125; 0,125; 0,50 D) 0,25; 0,50; 0,25
872. 3.1-2 file-» 80 - 16 - - (237354)
Қайси модданинг 1 кг миқдорда 0,2743 г электрон мавжуд (электроннинг массаси $9,1 \cdot 10^{-31}$ кг)?
A) NH_3 B) D_2O C) CH_4 D) H_2S
873. 3.1-2 file-» 80 - 16 - - (237355)
Қайси модданинг 1 кг миқдорда 0,2743 г электрон мавжуд (электроннинг массаси $9,1 \cdot 10^{-31}$ кг)?
A) CD_4 B) C_2H_2 C) CH_4 D) H_2O
874. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711193)
43,8 ml 20%-li xlorid kisloata eritmasi ($\rho=1,25$ g/ml) bilan 159 g 10%-li natriy karbonat eritmasi aralashirilganda hosil bo'lgan eritmadagi moddanning massa ulushini aniqlang.
A) 0,031 B) 0,16 C) 0,085 D) 0,25
875. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711194)
Kalsiy digidrofosfat va kalsiy gidrofosfat o'zaro qanday nisbatda (massa) bo'lganda aralashmadagi kalsiyning massa ulushi 23,2% bo'ladi?
A) 1:1 B) 1:1,7 C) 1:2,3 D) 1:3,8
876. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711195)
Natriy karbonat va natriy gidrokarbonat o'zaro qanday nisbatda (massa) bo'lganda aralashmadagi natriyning massa ulushi 35,4% bo'ladi?
A) 1:1 B) 1:1,7 C) 1:2,3 D) 1:3,8
877. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711196)
Kristalik sodani to'la neytrallash uchun 100 g 19,6%-li sulfat kisloata eritmasi sarflansa, hosil bo'lgan eritmaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 18 B) 7,2 C) 19 D) 8,4

878. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711197)
 CO_2 , O_2 va N_2 dan iborat 224 l (n.sh.) gazlar aralashmasi berilgan. Ushbu aralashmada karbonat angidridning miqdori (mol) azotnikidan 6 marta, kislorodnikidan 2 marta ko'p bo'lsa, aralashmadagi gazlarning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 68; 24,8; 7,2 B) 68; 30; 10
 C) 48; 38,2; 13,8 D) 68; 45; 20
879. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711198)
 Gazlar aralashmasidagi metan, kislorod va vodorodning hajmiy ulushlari mos ravishda 40; 40 va 20 bo'lsa, ushbu aralashmadagi metan va vodorodning massa ulushini (%) hisoblang.
 A) 40; 20 B) 32,6; 2 C) 45; 2 D) 43; 1
880. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711199)
 18 g suvning bug' holatidagi (n.sh.) hajmi uning suyuq holatdagi ($\rho = 1$ g/ml) hajmidan necha marta katta bo'ladi?
 A) 4400 B) 1244,4 C) 1632,8 D) 2569
881. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711200)
 Konsentrlangan (100 g 90%-li) nitrat kislota kumush eritilganda kislota massa ulushi 44% gacha kamaydi. Hosil bo'lgan eritmadagi kislota massa ulushini (g) hisoblang.
 A) 37,8 B) 32,4 C) 52,2 D) 51
882. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711201)
 200 g 3,19%-li rux yodid eritmasiga cho'kma to'la tushguncha ishqor eritmasi qo'shildi. Cho'kmani to'la eritish uchun 2 molyarli natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (ml) kerak bo'ladi (reaksiyada $Na_2[Zn(OH)_4]$ hosil bo'ladi)?
A) 20 B) 25 C) 30 D) 15
883. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711202)
 0,3 mol natriy xlorid va kalsiy xloriddan iborat aralashmadagi xlor ionini to'la cho'ktirish uchun 500 ml 0,8 molyarli kumush nitrat eritmasi sarflandi. Xloridlar aralashmasining massa tarkibini (g) aniqlang.
 A) 5,85; 22,2 B) 8,77; 16,65 C) 11,7; 11,1
 D) 2,9; 19,9
884. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711203)
 Hajmiy ulushlari teng bo'lgan metan, etan, kislorod va vodoroddan iborat aralashmaning o'rtacha molyar massasi, zichligi (n.sh.) va undagi kislorodning massa ulushini (%) aniqlang.
 A) 20; 0,96; 25 B) 20; 0,89; 40
 C) 40; 1,12; 20 D) 80; 3,57; 40
885. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711204)
 Hajmiy nisbatlari 1:3:4 bo'lgan etilen, azot va is gazidan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi, zichligi (n.sh.) va undagi azotning massa ulushini (%) hisoblang.
 A) 56; 1,20; 37,5 B) 28; 1,25; 37,5
 C) 28; 3,75; 12,5 D) 28; 1,14; 50
886. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711205)
 Massa nisbatlari 1:3:6 bo'lgan vodorod, azot(II) oksid va etandan iborat 200 g gazlar aralashmasining hajmini (l, n.sh.) va undagi vodorodning hajmiy ulushini (%) hisoblang.
 A) 224; 12,5 B) 179,2; 25 C) 358,4; 62,5
 D) 164,7; 10
887. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711206)
 Butan va etilamin aralashmasi yetarli miqdordagi kislorodda yondirilganda ajralgan suv bug'lari kondensatsiyalanganidan so'ng azotning hajmiy ulushi 5% bo'lgan 448 l (n.sh.) gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmaning massasini (g) hisoblang.
 A) 90 B) 307,5 C) 217,5 D) 128,8
888. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711207)
 Rux va rux nitratdan iborat aralashma ochiq havoda yuqori haroratda kuydirilgandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning massasi boshlang'ich aralashmaning massasiga teng bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi $Zn(NO_3)_2$ ning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 30 B) 40 C) 60 D) 70
889. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711208)
 Magniy va magniy karbonatdan iborat aralashma ochiq havoda yuqori haroratda qizdirilgandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning massasi boshlang'ich aralashmaning massasiga teng bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi magniy karbonat massa ulushini (%) hisoblang.
 A) 72 B) 56 C) 28 D) 44
890. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711209)
 Kaliy, natriy va kalsiydan iborat 0,7 mol aralashma suv bilan ta'sirlashganda 8,96 l (n.sh.) vodorod ajralib, eritmada 11,2 g kaliy gidroksid hosil bo'lsa, eritmada hosil bo'lgan natriy gidroksidning massasini (g) hisoblang.
 A) 9,2 B) 8 C) 16 D) 20
891. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711210)
 Agar dastlabki eritmalardagi xlorid kislota miqdori (mol) kaliy karbonat miqdoridan ikki marta ko'p bo'lsa, teng massali kaliy karbonat va 10%-li xlorid kislota eritmalarini aralastirilishidan hosil bo'lgan moddaning massa ulushini (%) hisoblang.
 A) 27,5 B) 21,1 C) 10,5 D) 36,5

892. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711211)
Massalari teng bo'lgan 4,14%-li kaliy karbonat va alyuminiy nitrat eritmalari aralashtirilganda reaksiya to'liq sodir bo'ldi. Hosil bo'lgan eritmadagi moddaning massa ulushini (%) va alyuminiy nitratning dastlabki konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 5,2; 6,06 B) 3,07; 4,26 C) 6,2; 8,5 D) 3; 6,06
893. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711212)
Konsentrlangan (100 g 90%-li) nitrat kislotada kumush eritilganda kislotaning massa ulushi 44% gacha kamaydi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning massasini (g) hisoblang.
A) 37,8 B) 32,4 C) 52,2 D) 51
894. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711213)
Azot(I), azot(II) va azot(IV) oksidlaridan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 20,9 ga teng. Agar aralashmadagi azot(II) oksidning hajmiy ulushi 20% bo'lsa, undagi NO_2 ning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 52,6 B) 33 C) 30 D) 14,4
895. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711214)
Natriyning massa ulushi 33,6% bo'lgan aralashmadagi natriy karbonat va natriy gidrokarbonatlar o'zaro qanday nisbatda (mol) bo'ladi?
A) 1:1 B) 1:2 C) 1:3 D) 1:4
896. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711215)
1 mol kaliy, natriy va kalsiydan iborat aralashmaning og'irligi 36,3 g bo'lib, suv bilan reaksiyaga kirishganda 1,5 g vodorod ajralib chiqdi. Eritmadagi kaliy gidroksidning massasini (g) hisoblang.
A) 37 B) 8 C) 11,2 D) 16,8
897. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711216)
0,6 mol kaliy, natriy va kalsiydan iborat aralashmaning og'irligi 22,1 g bo'lib, suv bilan reaksiyaga kirishganda 0,9 g vodorod ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashmadagi natriyning massasini (g) hisoblang.
A) 3,45 B) 2,3 C) 5,75 D) 4,6
898. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711217)
200 ml 14,6%-li xlorid kislotasi eritmasi ($\rho = 1,25$ g/ml) bilan 250 g 21,2%-li natriy karbonat eritmasi aralashtirilganda hosil bo'lgan eritmadagi moddaning massa ulushini aniqlang.
A) 0,122 B) 0,292 C) 0,585 D) 0,117
899. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711218)
1 mol natriy bromid va kalsiy bromiddan iborat aralashmadagi brom ionini to'la cho'ktirish uchun 1,75 l 0,8 molyarli kumush nitrat eritmasi sarflandi. Bromidlar aralashmasining massa tarkibini (g) aniqlang.
A) 61,8; 80 B) 41,2; 120 C) 36,5; 80 D) 51,5; 100
900. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711219)
Azot(I), azot(II) va azot(IV) oksidlaridan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 19,4 ga teng. Agar aralashmadagi azot(I) oksidning hajmiy ulushi 40% bo'lsa, undagi azot(II) oksidning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 52,6 B) 45,4 C) 30,9 D) 23,7
901. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711220)
1 mol natriy bromid va kalsiy bromiddan iborat aralashmadagi brom ionini to'la cho'ktirish uchun 3,2 l 0,5 molyarli kumush nitrat eritmasi sarflandi. Bromidlar aralashmasining massa tarkibini (g) aniqlang.
A) 61,8; 80 B) 41,2; 120 C) 36,5; 80 D) 51,5; 120
902. 3.1-2 file-» 80 - 38 - - 1 (711221)
Natriy karbonatni to'la neytrallashtirish uchun 200 g 19,6%-li sulfat kislotasi eritmasi sarflansa, hosil bo'lgan eritmaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 9,8 B) 7,2 C) 19 D) 25
903. 3.1-3 file-» 80 - 12 - - (231404)
183 г 1% ли кальций гидроксид эритмасидан қанча ҳажм (мл.н.ш.) карбонат ангидрид ўтказилганда ҳосил бўлган модданинг масса улуши бошланғич эритмадаги кальций гидроксид масса улушига тенг бўлади?
A) 509 B) 411 C) 809 D) 1000
904. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (232707)
 CH_4 , C_2H_6 va CO лардан иборат 33,6 л (н.ш.) аралашма ёндирилганда 44,8 л (н.ш.) CO_2 ва 48,6 г H_2O ҳосил бўлди. Дастлабки аралашмадаги моддалар (берилган тартибда) ҳажмини (л, н.ш.) ҳисобланг.
A) 10,08; 13,44; 10,08 B) 6,72; 15,68; 11,2 C) 13,44; 11,2; 8,96 D) 7,84; 11,2; 14,58
905. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (232708)
Ис газы, ацетилен ва метандан иборат 13,44 л (н.ш.) аралашма ёндирилганда 20,16 л (н.ш.) CO_2 ва 14,4 г H_2O ҳосил бўлди. Дастлабки аралашмадаги моддалар (берилган тартибда) ҳажмини (л, н.ш.) ҳисобланг.
A) 1,68; 5,6; 6,16 B) 1,12; 6,72; 5,6 C) 2,24; 6,72; 4,48 D) 3,36; 2,24; 7,84

906. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (232709)
Этан, метан ва ис газидан иборат 22,4 л (н.ш.) аралашма ёндирилганда 28 л (н.ш.) CO_2 ва 27,9 г H_2O ҳосил бўлди. Дастлабки аралашмадаги моддалар (берилган тартибда) миқдорини (моль) ҳисобланг.
A) 0,25; 0,33; 0,42 B) 0,15; 0,55; 0,30
C) 0,25; 0,40; 0,35 D) 0,30; 0,35; 0,35
907. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (232710)
 CH_4 , CO ва C_2H_2 лардан иборат 16,8 л (н.ш.) аралашма ёндирилганда 24,64 л (н.ш.) CO_2 ва 11,7 г H_2O ҳосил бўлди. Дастлабки аралашмадаги моддалар (берилган тартибда) ҳажмини (л, н.ш.) ҳисобланг.
A) 2,24; 4,48; 10,08 B) 3,36; 5,6; 7,84
C) 2,24; 6,72; 7,84 D) 4,48; 10,08; 5,6
908. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (233062)
 CH_4 , C_3H_8 ва CO лардан иборат 16,6 л (н.ш.) аралашма ёндирилганда 55 г CO_2 ва 27 г H_2O ҳосил бўлди. Дастлабки аралашма таркибидаги моддалар (берилган тартибда) моль нисбатини аниқланг.
A) 1:2:1 B) 1:1:1 C) 4:1:2 D) 1:2:3
909. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (233063)
Ис гази, пропан ва метандан иборат 15,68 л (н.ш.) аралашма ёндирилганда 44 г CO_2 ва 21,6 г H_2O ҳосил бўлди. Дастлабки аралашмадаги моддалар (берилган тартибда) ҳажмини (л, н.ш.) ҳисобланг.
A) 8,96; 2,24; 3,36 B) 7,84; 5,6; 2,24
C) 5,6; 3,36; 6,72 D) 6,72; 4,48; 4,48
910. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (233074)
Пропан, метан ва ис газидан иборат 11,2 л (н.ш.) аралашма ёндирилганда 30,8 г CO_2 ва 16,2 г H_2O ҳосил бўлди. Дастлабки аралашмадаги моддалар (берилган тартибда) ҳажмини (л, н.ш.) ҳисобланг.
A) 2,8; 4,48; 3,92 B) 3,36; 6,72; 1,12
C) 1,12; 2,24; 7,84 D) 2,24; 5,6; 3,36
911. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (233075)
 CH_4 , CO ва C_3H_8 лардан иборат 15,68 л (н.ш.) аралашма ёндирилганда 48,4 г CO_2 ва 28,8 г H_2O ҳосил бўлди. Дастлабки аралашма таркибидаги моддалар (берилган тартибда) моль нисбатини аниқланг.
A) 1:2:1 B) 1:1:1 C) 4:1:2 D) 1:2:3
912. 3.1-3 file-» 80 - 15 - - (233584)
100 г 2% ли барий гидроксид эритмасидан қанча ҳажм (мл, н.ш.) карбонат ангидрид ўтказилганда ҳосил бўлган модданинг масса улуши бошланғич эритмадаги барий гидроксид масса улушига тенг бўлади?
A) 226 B) 348 C) 589 D) 685
913. 3.1-3 file-» 80 - 16 - - (237351)
Формальдегид ва водород аралашмасининг гелийга нисбатан зичлиги 6,1 бўлиб, у қиздирилган никель катализатори устидан ўтказилганда водороднинг барчаси сарфланса, ҳосил бўлган газлар аралашмасининг ҳавога нисбатан зичлигини аниқланг.
A) 3,58 B) 4,66 C) 1,05 D) 0,37
914. 3.1-3 file-» 80 - 16 - - (237352)
Формальдегид ва водород аралашмасининг гелийга нисбатан зичлиги 3,3 бўлиб, у қиздирилган никель катализатори устидан ўтказилганда альдегиднинг 50% и сарфланса, ҳосил бўлган газлар аралашмасининг пропанга нисбатан зичлигини аниқланг.
A) 0,518 B) 0,466 C) 0,105 D) 0,375
915. 3.1-3 file-» 80 - 6 - - (312204)
Silan va metandan iborat 11,2 l (n.sh.) gazlar aralashmasi yondirilganda 6 g qattiq modda ajraldi. Boshlang'ich aralashmadagi metanning hajmiy ulushini (%) aniqlang.
A) 20 B) 60 C) 80 D) 40
916. 3.1-3 file-» 80 - 6 - - (312205)
4 molyarli ($\rho=1,12$ g/ml) kaliy ishqor eritmasini tayyorlash uchun 500 g suvga necha gramm kaliy qo'shish kerak?
A) 76 B) 91 C) 81 D) 67
917. 3.1-3 file-» 80 - 6 - - (312206)
1 kg suvga necha gramm kalsiy qo'shilsa 0,5% li kalsiy gidroksid eritmasi hosil bo'ladi?
A) 5,0 B) 2,7 C) 6,8 D) 1,3
918. 3.1-3 file-» 80 - 6 - - (312207)
2% li natriy gidroksid eritmasini tayyorlash uchun 200 g suvga qancha (g) natriy gidrid qo'shish kerak?
A) 4,28 B) 1,67 C) 3,84 D) 2,42
919. 3.1-3 file-» 80 - 6 - - (312208)
25,2 g temir kukuni qizdirilib yetarli miqdorda suv bug'i yuborilganda 1,2 g vodorod ajralsa, hosil bo'lgan mahsulotning kimyoviy formulasini aniqlang.
A) FeO B) Fe_2O_3 C) Fe_3O_4 D) FeO_4
920. 3.1-3 file-» 80 - 6 - - (312209)
 CO , CO_2 va N_2 dan iborat aralashma yetarli miqdordagi kislorodda yondirilib, so'ng $Ca(OH)_2$ eritmasi orqali o'tkazilganda 20 g cho'kma tushdi va 11,2 l (n.sh.) oddiy modda ortib qoldi. Boshlang'ich aralashma hajmini (l, n.sh.) toping.
A) 13,44 B) 15,68 C) 6,72 D) 17,92

921. 3.1-3 file-» 80 - 6 - - (312210)
 CO , CO_2 va N_2 dan iborat aralashmani to'la yondirish uchun 1,12 l (n.sh.) kislorod sarflandi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi $Ca(OH)_2$ eritmasi orqali o'tkazilganda 25 g cho'kma tushdi va 1,12 l (n.sh.) oddiy modda ortib qoldi. Boshlang'ich aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushini (%) aniqlang.
A) 33; 50; 17 B) 25; 25; 50 C) 26; 61; 13
 D) 29; 42; 29
922. 3.1-3 file-» 80 - 12 - - (312211)
 183 g 1% li kalsiy gidroksid eritmasidan qancha hajm (ml.n.sh.) karbonat angidrid o'tkazilganda hosil bo'lgan moddaning massa ulushi boshlang'ich eritmadagi kalsiy gidroksid massa ulushiga teng bo'ladi?
A) 509 B) 411 C) 809 D) 1000
923. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (312212)
 CH_4 , C_2H_6 va CO lardan iborat 33,6 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 44,8 l (n.sh.) CO_2 va 48,6 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 10,08; 13,44; 10,08 B) 6,72; 15,68; 11,2
 C) 13,44; 11,2; 8,96 D) 7,84; 11,2; 14,58
924. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (312213)
 Is gazi, atsetilen va metandan iborat 13,44 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 20,16 l (n.sh.) CO_2 va 14,4 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 1,68; 5,6; 6,16 B) 1,12; 6,72; 5,6
 C) 2,24; 6,72; 4,48 D) 3,36; 2,24; 7,84
925. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (312214)
 Etan, metan va is gazidan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 28 l (n.sh.) CO_2 va 27,9 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) miqdorini (mol) hisoblang.
A) 0,25; 0,33; 0,42 B) 0,15; 0,55; 0,30
C) 0,25; 0,40; 0,35 D) 0,30; 0,35; 0,35
926. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (312215)
 CH_4 , CO va C_2H_2 lardan iborat 16,8 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 24,64 l (n.sh.) CO_2 va 11,7 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 2,24; 4,48; 10,08 B) 3,36; 5,6; 7,84
 C) 2,24; 6,72; 7,84 D) 4,48; 10,08; 5,6
927. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (312216)
 20 l (n.sh.) ammiak temir katalizatori ustidan o'tkazilganda ($t=350^\circ C$), hajmi 25 l (n.sh.) bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu aralashmadagi N_2 , NH_3 va H_2 larning hajmiy ulushini (berilgan tartibda) hisoblang.
 A) 0,20; 0,30; 0,50 B) 0,15; 0,55; 0,30
C) 0,10; 0,60; 0,30 D) 0,25; 0,50; 0,25
928. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (312217)
 30 l (n.sh.) ammiak temir katalizatori ustidan o'tkazilganda ($t=350^\circ C$), hajmi 40 l (n.sh.) bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu aralashmadagi N_2 , NH_3 va H_2 larning hajmiy ulushini (berilgan tartibda) hisoblang.
 A) 0,10; 0,60; 0,30 B) 0,125; 0,50; 0,375
C) 0,125; 0,125; 0,50 D) 0,25; 0,50; 0,25
929. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (312218)
 CH_4 , C_3H_8 va CO lardan iborat 16,6 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 55 g CO_2 va 27 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi moddalar (berilgan tartibda) mol nisbatini aniqlang.
 A) 1:2:1 B) 1:1:1 C) 4:1:2 D) 1:2:3
930. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (312219)
 Is gazi, propan va metandan iborat 15,68 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 44 g CO_2 va 21,6 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
 A) 8,96; 2,24; 3,36 B) 7,84; 5,6; 2,24
C) 5,6; 3,36; 6,72 D) 6,72; 4,48; 4,48
931. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (312220)
 Propan, metan va is gazidan iborat 11,2 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 30,8 g CO_2 va 16,2 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
 A) 2,8; 4,48; 3,92 B) 3,36; 6,72; 1,12
C) 1,12; 2,24; 7,84 D) 2,24; 5,6; 3,36
932. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (312221)
 CH_4 , CO va C_3H_8 lardan iborat 15,68 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 48,4 g CO_2 va 28,8 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi moddalar (berilgan tartibda) mol nisbatini aniqlang.
 A) 1:2:1 B) 1:1:1 C) 4:1:2 D) 1:2:3
933. 3.1-3 file-» 80 - 15 - - (312222)
 100 g 2% li bariy gidroksid eritmasidan qancha hajm (ml, n.sh.) karbonat angidrid o'tkazilganda hosil bo'lgan moddaning massa ulushi boshlang'ich eritmadagi bariy gidroksid massa ulushiga teng bo'ladi?
 A) 226 B) 348 C) 589 D) 685

934. 3.1-3 file-» 80 - 16 - - (312223)
 Formaldegid va vodorod aralashmasining gelyga nisbatan zichligi 6,1 bo'lib, u qizdirilgan nikel katalizatori ustidan o'tkazilganda vodorodning barchasi sarflansa, hosil bo'lgan gazlar aralashmasining havoga nisbatan zichligini aniqlang.
 A) 3,58 B) 4,66 C) 1,05 D) 0,37
935. 3.1-3 file-» 80 - 16 - - (312224)
 Formaldegid va vodorod aralashmasining gelyga nisbatan zichligi 3,3 bo'lib, u qizdirilgan nikel katalizatori ustidan o'tkazilganda aldegidning 50% i sarflansa, hosil bo'lgan gazlar aralashmasining propanga nisbatan zichligini aniqlang.
 A) 0,518 B) 0,466 C) 0,105 D) 0,375
936. 3.1-3 file-» 80 - 16 - - (312225)
 Qaysi moddaning 1 kg miqdorida 0,2743 g elektron mavjud (elektronning massasi $9,1 \cdot 10^{-31}$ kg)?
 A) NH_3 B) D_2O C) CH_4 D) H_2S
937. 3.1-3 file-» 80 - 16 - - (312226)
 Qaysi moddaning 1 kg miqdorida 0,2743 g elektron mavjud (elektronning massasi $9,1 \cdot 10^{-31}$ kg)?
 A) CD_4 B) C_2H_2 C) CH_4 D) H_2O
938. 3.1-3 file-» 80 - 18 - - (404255)
 Metilamin, etilamin va metandan iborat 17,92 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 22,4 l (n.sh.) karbonat angidrid va 6,72 l (n.sh.) azot hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
 A) 2,24; 6,72; 8,96 B) 11,2; 2,24; 4,48
 C) 6,72; 6,72; 4,48 D) 8,96; 4,48; 4,48
939. 3.1-3 file-» 80 - 18 - - (404256)
 Metilamin, etilamin va metandan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 31,36 l (n.sh.) karbonat angidrid va 7,84 l (n.sh.) azot hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
 A) 2,24; 6,72; 13,44 B) 11,2; 5,6; 5,6
 C) 6,72; 8,96; 6,72 D) 4,48; 6,72; 11,2
940. 3.1-3 file-» 80 - 18 - - (404257)
 CH_4 , C_2H_2 va CO lardan iborat 13,44 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 17,92 l (n.sh.) CO_2 va 7,2 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l.n.sh.) hisoblang.
 A) 3,36; 2,24; 7,84 B) 8,96; 2,24; 2,24
 C) 4,48; 4,48; 4,48 D) 2,24; 4,48; 6,72
941. 3.1-3 file-» 80 - 18 - - (404258)
 Is gazi, metan va atsetilendan iborat 40,32 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 53,76 l (n.sh.) CO_2 va 43,2 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l.n.sh.) hisoblang.
 A) 8,96; 17,92; 13,44 B) 11,2; 20,16; 8,96
 C) 6,72; 20,16; 13,44 D) 8,96; 22,4; 8,96
942. 3.1-3 file-» 80 - 18 - - (404259)
 Metan, is gazi va etilendan iborat 31,36 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 38,08 l (n.sh.) CO_2 va 25,2 g suv hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 0,5; 0,5; 0,4 B) 0,4; 0,7; 0,3
 C) 0,8; 0,4; 0,2 D) 0,3; 0,6; 0,5
943. 3.1-3 file-» 80 - 18 - - (404260)
 CO , C_2H_2 va CH_4 dan iborat 15,68 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 39,6 g karbonat angidrid va 18 g suv hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l.n.sh.) hisoblang.
 A) 2,24; 2,24; 2,24 B) 1,12; 6,72; 7,84
 C) 2,24; 4,48; 8,96 D) 4,48; 1,12; 5,6
944. 3.1-3 file-» 80 - 18 - - (404261)
 CH_4 , CO va C_3H_8 dan iborat 33,6 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 96,8 g CO_2 va 50,4 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 0,7; 0,45; 0,35 B) 0,3; 0,6; 0,6
 C) 0,8; 0,4; 0,3 D) 0,9; 0,5; 0,1
945. 3.1-3 file-» 80 - 18 - - (404262)
 Is gazi, propan va metandan iborat 40,32 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 105,6 g karbonat angidrid va 46,8 g suv hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 0,9; 0,4; 0,5 B) 0,8; 0,3; 0,7
 C) 1,1; 0,6; 0,1 D) 1,1; 0,5; 0,2
946. 3.1-3 file-» 80 - 18 - - (404263)
 Propan, metan va is gazidan iborat 26,88 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 79,2 g karbonat angidrid va 39,6 g suv hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l.n.sh.) hisoblang.
 A) 6,72; 11,2; 8,96 B) 11,2; 1,12; 14,56
 C) 4,48; 15,68; 6,72 D) 8,96; 8,96; 8,96

947. 3.1-3 file-» 80 - 20 - - (404264)
Vodorod, is gazi va metandan iborat
15,68 l (n.sh.) aralashmaning to'la yonishi uchun
89,6 l (n.sh.) havo ($\varphi_{O_2} = 0,2$) sarflandi va
13,5 g suv hosil bo'ldi. Boshlang'ich
aralashmadagi vodorod miqdorini (mol)
hisoblang.
A) 0,15 B) 0,25 C) 0,30 D) 0,45
948. 3.1-3 file-» 80 - 20 - - (404265)
Vodorod, is gazi va metandan iborat
15,68 l (n.sh.) aralashmaning to'la yonishi uchun
12,88 l (n.sh.) kislorod sarflandi va 9,9 g suv
hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi is
gazining miqdorini (mol) hisoblang.
A) 0,35 B) 0,25 C) 0,30 D) 0,15
949. 3.1-3 file-» 80 - 20 - - (404266)
Is gazi, vodorod va metandan iborat
20,16 l (n.sh.) aralashmaning to'la yonishi uchun
23,52 l (n.sh.) kislorod sarflandi va 19,8 g suv
hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi
vodorodning hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 4,48 B) 6,72 C) 8,96 D) 11,2
950. 3.1-3 file-» 80 - 20 - - (404267)
Natriy, kaliy va kalsiydan iborat 0,7 mol
aralashma suvda eritilganda 10,08 l (n.sh.) gaz
ajraldi. Boshlang'ich aralashmadagi kaliyning
miqdori (mol) natriynikidan 1,5 marta ko'p
bo'lsa, hosil bo'lgan natriy gidroksidning
massasini (g) hisoblang.
A) 4 B) 8 C) 10 D) 12
951. 3.1-3 file-» 80 - 20 - - (404268)
Natriy, kaliy va kalsiydan iborat 0,7 mol
aralashma suvda eritilganda 10,08 l (n.sh.) gaz
ajraldi. Boshlang'ich aralashmadagi kaliyning
miqdori (mol) natriynikidan 2 marta ko'p bo'lsa,
hosil bo'lgan natriy gidroksidning massasini (g)
hisoblang.
A) 6,68 B) 33,6 C) 22,4 D) 28
952. 3.1-3 file-» 80 - 20 - - (404269)
Nitrat kislotaning necha foizli eritmasida
vodorod va kislorod atomlari soni teng bo'ladi?
A) 85 B) 47 C) 38 D) 63
953. 3.1-3 file-» 80 - 20 - - (404270)
Vodorod, is gazi va metandan iborat
15,68 l (n.sh.) aralashmani to'la yonishi uchun
12,88 l (n.sh.) kislorod sarflandi va 9,9 g suv
hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi
metanning miqdorini (mol) hisoblang.
A) 0,35 B) 0,25 C) 0,30 D) 0,15
954. 3.1-3 file-» 80 - 29 - - (404271)
Natriy karbonatning 10% li 300 g eritmasiga
necha gramm $CaCl_2 \cdot 6H_2O$ qo'shilsa, natriy
karbonatning massa ulushi 6,2% ga teng bo'ladi?
A) 10,6 B) 21,9 C) 31,7 D) 9,8
955. 3.1-3 file-» 80 - 29 - - (404272)
Natriy karbonatning 15% li 400 g eritmasiga
necha gramm $CaCl_2 \cdot 6H_2O$ qo'shilsa, natriy
karbonatning massa ulushi 6,5% ga teng bo'ladi?
A) 56,8 B) 65,7 C) 73,6 D) 45,3
956. 3.1-3 file-» 80 - 29 - - (404273)
Kalsiy xloridning 10% li 500 g eritmasiga qanday
massadagi (g) kristall soda qo'shilsa, kalsiy
xloridning massa ulushi 7,5% ga teng bo'ladi?
A) 11,1 B) 38,9 C) 28,6 D) 43,5
957. 3.1-3 file-» 80 - 31 - - (404274)
Buten, propan va butandan iborat 17,92 l (n.sh.)
gazlar aralashmasi 16 g brom bilan reaksiyaga
kirishdi. Gazlar aralashmasining vodorodga
nisbatan zichligi 26,25 ga teng. Boshlang'ich
aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushini (%)
aniqlang.
A) 60; 10; 30 B) 12,5; 37,5; 50
C) 25; 12,5; 62,5 D) 50; 30; 20
958. 3.1-3 file-» 80 - 31 - - (404275)
Propen, propan va etandan iborat 22,4 l (n.sh.)
gazlar aralashmasi 32 g brom bilan reaksiyaga
kirishdi. Gazlar aralashmasining vodorodga
nisbatan zichligi 19,7 ga teng. Boshlang'ich
aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushini (%)
aniqlang.
A) 60; 10; 30 B) 12,5; 37,5; 50
C) 25; 12,5; 62,5 D) 20; 50; 30
959. 3.1-3 file-» 80 - 31 - - (404276)
Propan, propen va etandan iborat 22,4 l (n.sh.)
gazlar aralashmasi 48 g brom bilan reaksiyaga
kirishdi. Gazlar aralashmasining vodorodga
nisbatan zichligi 17,5 ga teng. Boshlang'ich
aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushini (%)
aniqlang.
A) 10; 30; 60 B) 12,5; 37,5; 50
C) 25; 12,5; 62,5 D) 20; 50; 30
960. 3.1-3 file-» 80 - 12 - - (404729)
183 g 1% li kalsiy gidroksid eritmasidan qancha
hajm (ml.n.sh.) karbonat angidrid o'tkazilganda
hosil bo'lgan moddaning massa ulushi
boshlang'ich eritmadagi kalsiy gidroksid massa
ulushiga teng bo'ladi?
A) 509 B) 411 C) 809 D) 1000

961. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (404730)
 CH_4 , C_2H_6 va CO lardan iborat 33,6 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 44,8 l (n.sh.) CO_2 va 48,6 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
 A) 10,08; 13,44; 10,08 B) 6,72; 15,68; 11,2
C) 13,44; 11,2; 8,96 D) 7,84; 11,2; 14,58
962. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (404731)
 Is gazi, atsetilen va metandan iborat 13,44 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 20,16 l (n.sh.) CO_2 va 14,4 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
 A) 1,68; 5,6; 6,16 B) 1,12; 6,72; 5,6
 C) 2,24; 6,72; 4,48 D) 3,36; 2,24; 7,84
963. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (404732)
 Etan, metan va is gazidan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 28 l (n.sh.) CO_2 va 27,9 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 0,25; 0,33; 0,42 B) 0,15; 0,55; 0,30
C) 0,25; 0,40; 0,35 D) 0,30; 0,35; 0,35
964. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (404733)
 CH_4 , CO va C_2H_2 lardan iborat 16,8 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 24,64 l (n.sh.) CO_2 va 11,7 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
 A) 2,24; 4,48; 10,08 B) 3,36; 5,6; 7,84
 C) 2,24; 6,72; 7,84 D) 4,48; 10,08; 5,6
965. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (404734)
 CH_4 , C_3H_8 va CO lardan iborat 16,8 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 55 g CO_2 va 27 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi moddalar (berilgan tartibda) mol nisbatini aniqlang.
 A) 1:2:1 B) 1:1:1 C) 4:1:2 D) 1:2:3
966. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (404735)
 Is gazi, propan va metandan iborat 15,68 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 44 g CO_2 va 21,6 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
 A) 8,96; 2,24; 3,36 B) 7,84; 5,6; 2,24
C) 5,6; 3,36; 6,72 D) 6,72; 4,48; 4,48
967. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (404736)
 Propan, metan va is gazidan iborat 11,2 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 30,8 g CO_2 va 16,2 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi moddalar (berilgan tartibda) hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
 A) 2,8; 4,48; 3,92 B) 3,36; 6,72; 1,12
 C) 1,12; 2,24; 7,84 D) 2,24; 5,6; 3,36
968. 3.1-3 file-» 80 - 13 - - (404737)
 CH_4 , CO va C_3H_8 lardan iborat 15,68 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 48,4 g CO_2 va 28,8 g H_2O hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi moddalar (berilgan tartibda) mol nisbatini aniqlang.
 A) 1:2:1 B) 1:1:1 C) 4:1:2 D) 1:2:3
969. 3.1-3 file-» 80 - 15 - - (404738)
 293 g 1% li bariy gidroksid eritmasidan qancha hajm (ml, n.sh.) karbonat anhidrid o'tkazilganda hosil bo'lgan moddaning massa ulushi boshlang'ich eritmadagi bariy gidroksid massa ulushiga teng bo'ladi?
 A) 226 B) 348 C) 509 D) 1000
970. 3.1-3 file-» 80 - 16 - - (404739)
 Formaldegid va vodorod aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 6,1 bo'lib, u qizdirilgan nikel katalizatori ustidan o'tkazilganda vodorodning barchasi sarflansa, hosil bo'lgan gazlar aralashmasining havoga nisbatan zichligini aniqlang.
 A) 3,58 B) 4,66 C) 1,05 D) 0,37
971. 3.1-3 file-» 80 - 16 - - (404740)
 Formaldegid va vodorod aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 3,3 bo'lib, u qizdirilgan nikel katalizatori ustidan o'tkazilganda aldegidning 50% i sarflansa, hosil bo'lgan gazlar aralashmasining propanga nisbatan zichligini aniqlang.
 A) 0,518 B) 0,466 C) 0,105 D) 0,375
972. 3.1-3 file-» 80 - 69 - - (725075)
 Atsetaldegid, sirka va chumoli kislotalardan iborat 1 mol aralashmani neytrallash uchun 160 g 20%-li natriy gidroksid eritmasi sarflandi. Shunday miqdordagi aralashma ortiqcha miqdordagi kumush oksidining ammiakli eritmasi bilan ta'sirlashganda 108 g cho'kma tushdi. Dastlabki aralashma massasini (g) hisoblang.
 A) 45,8 B) 52,6 C) 67,4 D) 49,6

973. 3.1-3 file-» 80 - 69 - - (725076)
 Atsetaldegid, sirka va chumoli kislotalardan iborat 1,5 mol aralashmani neytrallash uchun 260 g 20%-li natriy gidroksid eritmasi sarflandi. Ushbu aralashma mo'l miqdordagi kumush oksidining ammiakli eritmasi bilan ta'sirlashganda 216 g cho'kma hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi aldegidning massasini (g) aniqlang.
 A) 4,4 B) 22 C) 8,8 D) 13,2
974. 3.1-3 file-» 80 - 69 - - (725077)
 Atsetaldegid, sirka va chumoli kislotalardan iborat 1 mol aralashmani neytrallash uchun 160 g 20%-li natriy gidroksid eritmasi sarflandi. Shunday miqdordagi aralashmani ortiqcha miqdordagi kumush oksidining ammiakli eritmasi bilan ta'sirlashganda 108 g cho'kma tushdi. Dastlabki aralashmadagi moddalarning nisbatlarini (mol) aniqlang.
 A) 1:3:1 B) 1:2,5:1,5 C) 1:5:1,5
 D) 1:5:3
975. 3.1-3 file-» 80 - 69 - - (725078)
 Atsetaldegid, sirka va chumoli kislotalardan iborat 1,5 mol aralashmani neytrallash uchun 260 g 20%-li natriy gidroksid eritmasi sarflandi. Ushbu aralashma mo'l miqdordagi kumush oksidining ammiakli eritmasi bilan ta'sirlashganda 216 g cho'kma hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma massasini (g) hisoblang.
 A) 63,4 B) 36,2 C) 47,5 D) 75,6
976. 3.1-3 file-» 80 - 69 - - (725079)
 Atsetaldegid, chumoli kislota va etilatsetatdan iborat 1 mol aralashma 96 g 25% natriy gidroksid bilan reaksiyaga kirishdi. Shuncha miqdordagi aralashma mo'l miqdordagi kumush oksidining ammiakli eritmasi bilan ta'sirlashganda 151,2 g cho'kma hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma massasini (g) hisoblang.
A) 57,8 B) 49,3 C) 61,4 D) 35,9
977. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711222)
 Atsetilenning gidrogenlanish reaksiyasida umumiy massasi 224 g bo'lgan teng hajmli etan va etin aralashmasi hosil bo'lsa, reaksiya uchun olingan atsetilen va vodorodning massalarini (g) aniqlang.
 A) 104; 16 B) 208; 16 C) 120; 12
 D) 156; 8
978. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711223)
 Atsetilenning gidrogenlanish reaksiyasida umumiy massasi 224 g bo'lgan teng hajmli etan va etin aralashmasi hosil bo'lsa, reaksiyaga kirishgan atsetilen va vodorodning massalarini (g) aniqlang.
A) 104; 16 B) 208; 16 C) 120; 12
 D) 156; 8
979. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711224)
 Izoprenning gidrogenlanish reaksiyasida umumiy massasi 42 g bo'lgan teng hajmli 2-metilbuten-1, 2-metilbuten-2 va 3-metilbuten-1 aralashmasi hosil bo'lsa, reaksiyaga kirishgan 2-metilbutadiyen-1,3 va vodorodning massalarini (g) aniqlang.
A) 40,8; 1,2 B) 28,2; 0,6 C) 34,6; 1,0
 D) 4,2; 1,2
980. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711225)
 Benzol, siklogeksen va siklogeksandan iborat aralashma katalitik degidrogenlanish natijasida 46,8 g benzol va 2,6 g vodorod hosil bo'ldi. Agar boshlang'ich aralashma 32 g bromni biriktirishi ma'lum bo'lsa, undagi siklogeksanning massasini (g) aniqlang.
 A) 16,4 B) 32,7 C) 25,2 D) 12,3
981. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711226)
 Metilamin, etilamin va etandan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 1,9 mol karbonat angidrid va 4,48 l (n.sh.) azot hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi etilaminning massasini (g) hisoblang.
A) 13,5 B) 45 C) 9 D) 2,25
982. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711227)
 Alkylxloridga kaliy gidroksidning spirtli eritmasi ta'sir ettirilishidan olingan mahsulot avval vodorod bromid, so'ngra natriy metali bilan ta'sirlashganda 3,4-dimetilgeksan hosil bo'ldi. Alkylxlorid(lar)ning strukturasi aniqlang.
 1) 1-xlorbutan; 2) 2-xlorbutan;
 3) 2-metil-1-xlorpropan; 4) 2-metil-2-xlorpropan.
 A) 3, 4 B) 4 C) 1, 2 D) 2
983. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711228)
 Alkylxloridga kaliy gidroksidning spirtli eritmasi ta'sir ettirilishidan olingan mahsulot avval vodorod bromid, so'ngra natriy metali bilan ta'sirlashganda 2,2,3,3-tetrametilbutan hosil bo'ldi. Alkylxlorid(lar)ning strukturasi aniqlang.
 1) 1-xlorbutan; 2) 2-xlorbutan;
 3) 2-metil-1-xlorpropan; 4) 2-metil-2-xlorpropan.
A) 3, 4 B) 4 C) 1, 2 D) 3

984. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711229)
Alkilxloridga kaliy gidroksidning spirtli eritmasi ta'sir ettirilishidan olingan mahsulot avval vodorod bromid, so'ngra natriy metali bilan ta'sirlashganda 3,4-dimetilgeksan va 2,2,3,3-tetrametilbutan hosil bo'ldi. Alkilxloridlarning strukturasi aniqlang.
1) 1-xlorbutan; 2) 2-xlorbutan;
3) 2-metil-1-xlorpropan; 4) 2-metil-2-xlorpropan.
A) 3, 4 B) 1, 3, 4 C) 1, 2
D) 1, 2, 3, 4
985. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711230)
Benzol, siklogeksen va siklogeksandan iborat aralashma katalitik degidrogenlanish natijasida 46,8 g benzol va 2,6 g vodorod hosil bo'ldi. Agar boshlang'ich aralashma 32 g bromni biriktirishi ma'lum bo'lsa, undagi benzolning massasini (g) aniqlang.
A) 46,8 B) 15,6 C) 23,4 D) 7,8
986. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711231)
Titan 50%-li sulfat kislotada eritilgandan so'ng umumiy massasi 52,8 g bo'lgan teng miqdordagi (mol) titan(II) va titan(III) sulfatlar hosil bo'lsa, reaksiyada ajralgan vodorod hajmini (l, n.sh.) aniqlang.
A) 4,48 B) 8,96 C) 11,2 D) 16,8
987. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711232)
43,2 g titan sulfat kislotada eritilgandan so'ng teng miqdordagi (mol) titan(II) va titan(III) sulfatlar hosil bo'lsa, reaksiyada ajralgan vodorod hajmini (l, n.sh.) aniqlang.
A) 20,16 B) 26,88 C) 13,44 D) 25,2
988. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711233)
Etilamin, formaldegid va atsetilendan iborat 22,4 l (n.sh.) gazlar aralashmasi yondirilganda 1,65 mol karbonat angidrid va 2,8 l (n.sh.) azot hosil bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi moddalarning (berilgan tartibda) hajmiy ulushlarini aniqlang.
A) 0,30; 0,40; 0,30 B) 0,25; 0,45; 0,30
C) 0,25; 0,35; 0,40 D) 0,15; 0,35; 0,50
989. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711234)
Tarkibida 0,73% xlorid kislotada va 0,272% rux xlorid bo'lgan 50 g eritmaga tegishli miqdorda (mol) rux karbonat qo'shilganda eritmadagi rux xloridning miqdori (mol) ikki marta ko'paygan bo'lsa, hosil bo'lgan eritmadagi xlorid kislotada miqdorini (mol) aniqlang.
A) 0,008 B) 0,009 C) 0,01 D) 0,001
990. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711235)
0,73% xlorid kislotada, 0,272% rux xlorid tutgan 50 g eritmaga tegishli massada (g) rux karbonat qo'shilganda eritmadagi rux xloridning massa ulushi ikki marta ko'paygan bo'lsa, hosil bo'lgan eritmadagi xlorid kislotaning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 0,82 B) 0,58 C) 0,35 D) 0,47
991. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711236)
Temir(III) oksid va mis(II) oksiddan iborat 120 g aralashma vodorod oqimida to'la qaytarildi. Qaytarilish mahsulotlariga ortiqcha miqdordagi xlorid kislotada ta'sir ettirilganda 22,4 l (n.sh.) gaz ajralib chiqsa, boshlang'ich aralashmadagi oksidlarning mol nisbatini aniqlang.
A) 1:0,5 B) 1:1 C) 1:0,25 D) 1:0,75
992. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711237)
Temir(III) oksid va mis(II) oksiddan iborat 120 g aralashma vodorod oqimida qaytarildi. Qaytarilish mahsulotlariga ortiqcha miqdordagi xlorid kislotada ta'sir ettirilganda 22,4 l (n.sh.) gaz ajralib chiqsa, boshlang'ich aralashmadagi oksidlarning massa nisbatini aniqlang.
A) 1:0,5 B) 1:1 C) 1: 0,25 D) 1:0,75
993. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711238)
Kaliy xlorid, kaliy nitrat va kaliy permanganatdan iborat 86,9 g aralashma qizdirilganda 6,72 l (n.sh.) gaz, shuncha miqdordagi aralashmaga konsentrlangan xlorid kislotada qo'shilganda 11,2 l (n.sh.) gaz ajralsa, ushbu aralashmadagi kaliy ionining miqdorini (mol) aniqlang.
A) 1,2 B) 1,0 C) 0, 6 D) 0,8
994. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711239)
Kaliy permanganat termik parchalanishidan olingan kislorod ozonga aylantirildi va kaliy yodid eritmasi orqali o'tkazilganda 50,8 g yod olindi. Reaksiyaning birinchi va ikkinchi bosqichlarida unum 40%, uchinchisida esa 50% bo'lsa, reaksiya uchun olingan kaliy permanganat miqdorini (mol) aniqlang.
A) 0,6 B) 7,5 C) 1,0 D) 5,6
995. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711240)
Tarkibida 20% begona modda bo'lgan 59,25 g kaliy permanganat termik parchalanishidan olingan kislorod ozonga aylantirilib, kaliy yodid eritmasi orqali o'tkazilganda qancha miqdorda (mol) erkin yod olish mumkin? Reaksiyaning birinchi va ikkinchi bosqichlarida unum 50%, uchinchisida esa 100%.
A) 0,1 B) 0,05 C) 0,025 D) 0,0125

996. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711241)
 Калий bromid va kaliy yodid aralashmasi suvda eritildi va ushbu eritma orqali yetarli miqdorda brom o'tkazilgandan so'ng eritma bug'latilib, quritilganda massasi 9,4 g ga kamaydi. Qoldiqni suvda eritib undan yetarli miqdorda xlor o'tkazilib, eritma yana bug'latilib quritilganda uning massasi yana 17,8 g ga kamaydi. Boshlang'ich aralashmadagi tuzlarning mol nisbatini aniqlang.
 A) 1:2 B) 1:3 C) 1:4 **D) 1:1**
997. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711242)
 Калий bromid va kaliy yodid aralashmasi suvda eritildi va ushbu eritma orqali yetarli miqdorda brom o'tkazilgandan so'ng eritma bug'latilib, quritilganda massasi 4,7 g ga kamaydi. Qoldiqni suvda eritib undan yetarli miqdorda xlor o'tkazilib, eritma yana bug'latilib quritilganda uning massasi yana 17,8 g ga kamaydi. Boshlang'ich aralashmadagi tuzlarning mol nisbatini aniqlang.
 A) 1:2 **B) 1:3** C) 1:4 D) 1:1
998. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711243)
 Etilen, formaldegid va atsetilendan iborat 33,6 l (n.sh.) gazlar aralashmasi yondirilganda 88 g karbonat angidrid hosil bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi aldegidning hajmiy ulushini (%) hisoblang.
 A) 52,88 **B) 66,67** C) 47,12 D) 33,33
999. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711244)
 Metan, metilamin va atsetilendan iborat 22,4 l (n.sh.) gazlar aralashmasi yondirilganda 29,12 l (n.sh.) karbonat angidrid va 2,24 l (n.sh.) azot hosil bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi moddalarning (berilgan tartibda) hajmiy ulushlarini aniqlang.
A) 0,5; 0,2; 0,3 B) 0,7; 0,2; 0,1
 C) 0,25; 0,45; 0,3 D) 0,4; 0,3; 0,3
1000. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711245)
 Temir, temir(II) oksid va temir(III) oksiddan iborat 0,4 mol aralashmaga xlorid kislotaga ta'sir ettirilganda 2,24 l (n.sh.) gaz ajraldi. Shunday miqdordagi aralashma vodorod bilan to'la qaytarilganda, 9 g suv hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi temir(II) oksidning massa ulushini (%) aniqlang.
 A) 15,6 **B) 40** C) 60 D) 44,4
1001. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711246)
 Metilamin, etilamin va etandan iborat 22,4 l (n.sh.) gazlar aralashmasi yondirilganda 1,9 mol karbonat angidrid va 4,48 l (n.sh.) azot hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi etanning massasini (g) hisoblang.
 A) 34,6 **B) 18** C) 3,1 D) 13,5
1002. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711247)
 Metilamin, etilamin va metandan iborat 22,4 l (n.sh.) gazlar aralashmasi yondirilganda 1,4 mol karbonat angidrid va 7,84 l (n.sh.) azot hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi metanning massasini (g) hisoblang.
 A) 6,4 B) 3,2 **C) 4,8** D) 1,6
1003. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711248)
 Buten, propan va butandan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashma 32 g bromni biriktiradi. Gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 25,3 ga teng bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi propanning massasini (g) hisoblang.
 A) 11 B) 6,6 C) 44 **D) 22**
1004. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711249)
 Propen, propan va butandan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashma 32 g bromni biriktiradi. Gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 25,3 ga teng bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi butanning massasini (g) hisoblang.
 A) 13,2 **B) 29** C) 42,3 D) 50
1005. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711250)
 Propan, propen va etandan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashma 40 g bromni biriktiradi. Gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 18,95 ga teng bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi etanning og'irligini (g) hisoblang.
A) 12 B) 10,5 C) 15,4 D) 6,2
1006. 3.1-4 file-» 80 - 55 - - 1 (711251)
 Propan, propen va etandan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashma 40 g bromni biriktiradi. Gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 18,95 ga teng bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi propanning og'irligini (g) hisoblang.
 A) 12 B) 10,5 **C) 15,4** D) 6,2
1007. 3.2-1 file-» 80 - 13 - - (233058)
 Эритмалардаги моддаларнинг ҳар биридан 1 моль олинган бўлса, ионлар миқдори (моль) ортиб борадиган моддалар қаторини танланг ($\alpha = 100\%$).
 A) кальций хлорид; алюминий сульфат; натрий гидроксид; мис(II) сульфат
 B) натрий нитрат; калий фосфат; калий карбонат; магний хлорид
 C) алюминий сульфат; темир(III) хлорид; кальций хлорид; литий гидроксид
D) натрий хлорид; барий нитрат; алюминий нитрат; алюминий сульфат

1008. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233294)
Концентрациялари (моль/л) бир хил бўлган қайси моддалар эритмаларида ионлар миқдори (моль) юқори бўлади ($\alpha = 100\%$)?
A) калий нитрат; натрий карбонат
B) натрий фосфат; литий карбонат
C) магний сульфат; калий сульфат
D) темир(III) сульфат; алюминий сульфат
1009. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233295)
Қайси қаторда фақат кучли электролитлар келтирилган?
A) калий нитрат, нитрит кислота, водород сульфид, натрий гидроксид
B) темир(II) гидроксид, нитрат кислота, сульфит кислота, натрий хлорид
C) литий гидроксид, перхлорат кислота, сульфат кислота, натрий сульфат
D) алюминий гидроксид, карбонат кислота, чумоли кислота, натрий хлорид
1010. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233296)
Қандай ҳол(лар)да электролитлар орасидаги реакция охиригача боради?
1) кучли электролит ҳосил бўлса; 2) кам эрийдиган модда ҳосил бўлса; 3) кучсиз электролит ҳосил бўлса; 4) газ ҳосил бўлса
A) 1 B) 2, 3 C) 1, 4 D) 2, 3, 4
1011. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233297)
Қайси қаторда фақат кучли электролитлар келтирилган?
A) темир(III) гидроксид, сирка кислота, сульфит кислота, хром(III) гидроксид
B) натрий хлорид, сирка кислота, сульфат кислота, кобальт(II) гидроксид
C) аммоний гидроксид, калий нитрат, водород сульфид, аммоний хлорид
D) аммоний хлорид, перхлорат кислота, калий нитрат, литий гидроксид
1012. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233298)
Кучсиз электролитлар жойлашган қаторни аниқланг.
A) аммоний гидроксид, водород сульфид, карбонат кислота, сирка кислота
B) сирка кислота, натрий ацетат, сульфит кислота, сульфат кислота
C) натрий гидроксид, натрий хлорид, нитрат кислота, сирка кислота
D) калий гидроксид, кальций гидроксид, мис(II) гидроксид, темир(II) гидроксид
1013. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233299)
Қуйидаги қаторлардан қайси бири иккита кучли ва битта кучсиз электролитдан иборат?
A) Na_2SO_4 ; NH_4NO_3 ; $CaCl_2$
B) H_2SO_3 ; H_2CO_3 ; CH_3COOH
C) $BaCl_2$; NH_4OH ; Li_2SO_4
D) CH_3COOH ; $NaOH$; NH_4OH
1014. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233300)
Молярлиги бир хил бўлган қайси кислота эритмасида ионлар миқдори (моль) кам бўлади?
A) H_2SO_4 B) HCl C) $HClO_4$ D) H_2S
1015. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233301)
Кучли электролитлар қаторини танланг.
A) ош тузи, шакар, поташ
B) глюкоза, мальтоза, сульфат кислота
C) ичимлик содаси, ош тузи, мис купороси
D) сув, ош тузи, сода
1016. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233302)
Кучли электролитлар келтирилган қаторни танланг.
A) карбонат кислота, перхлорат кислота, нитрат кислота
B) аммоний ацетат, водород сульфид, нитрит кислота
C) сульфат кислота, нитрат кислота, натрий ацетат
D) кремний кислота, сирка кислота, нитрат кислота
1017. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233303)
Кальций карбонат суспензияси орқали етарли миқдорда углерод(IV) оксид узоқ вақт давомида ўтказилганда, эритманинг электр ўтказувчанлиги қандай ўзгаради?
A) ўзгармайди B) камаяди C) ортади
D) аввал камаяди, сўнг ортади
1018. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233304)
Қайси моддалар жуфти сувли эритмада биргаликда ион ҳолида мавжуд бўла олади (гидролиз ҳисобга олинмасин)?
A) барий хлорид; натрий сульфат
B) калий фторид; қумуш нитрат
C) қумуш нитрат; калий фосфат
D) кальций хлорид; калий фосфат

1019. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233305)
Электродитларнинг диссоциаланиш даражаси ортиб бориш тартибида жойлашган қаторни аниқланг.
1) этил спирти; 2) сирка кислота; 3) хлорсирка кислота; 4) дифторсирка кислота; 5) фенол; 6) трифторсирка кислота.
A) 6, 4, 3, 2, 5, 1 B) 1, 4, 3, 5, 2, 6
C) 1, 5, 2, 3, 4, 6 D) 6, 5, 2, 4, 3, 1
1020. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233306)
Қуйидаги моддалардан қайсилари ионларга диссоциаланмайди?
1) рух гидроксид; 2) стронций нитрат; 3) мис(II) сульфат; 4) аммоний хлорид; 5) кальций карбонат; 6) калий сульфид
A) 1, 4 B) 2, 4 C) 1, 5 D) 3, 6
1021. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233307)
Қайси қаторларда фақат кучли электродитлар келтирилган?
1) калий сульфат, алюминий хлорид, сульфат кислота;
2) аммоний гидроксид, сирка кислота, нитрит кислота;
3) алюминий гидроксид, аммоний гидроксид, натрий гидрид;
4) водород сульфид, аммоний гидроксид, карбонат кислота;
5) рух хлорид, нитрат кислота, мис(II) сульфат;
6) натрий гидроксид, водород фторид, рух гидроксид
A) 2, 4 B) 1, 5 C) 3, 4 D) 1, 6
1022. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233308)
Диссоциаланиш даражаси камайиб борган электродитлар қаторини топинг.
1) карбол кислота; 2) этанол; 3) 2,4-динитрофенол; 4) пикрин кислота; 5) паранитрофенол
A) 4, 3, 1, 5, 2 B) 4, 5, 1, 3, 2
C) 4, 3, 5, 1, 2 D) 4, 1, 5, 3, 2
1023. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233309)
Қайси моддалар кучли электродит ҳисобланади?
1) кальций хлорид; 2) калий гидроксид; 3) аммоний гидроксид; 4) сирка кислота; 5) натрий гидрокарбонат; 6) сульфит кислота
A) 3, 4, 6 B) 1, 5 C) 4, 6 D) 1, 2, 5
1024. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233310)
Қайси моддалар кучсиз электродит ҳисобланади?
1) водород фторид; 2) нитрит кислота; 3) калий карбонат; 4) натрий гидрокарбонат; 5) аммоний гидроксид; 6) аммоний сульфат
A) 3, 4, 6 B) 2, 3 C) 1, 5 D) 1, 2, 5
1025. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233311)
Қайси моддалар кучли электродит ҳисобланади?
1) калий сульфид; 2) натрий сульфат; 3) аммоний гидроксид; 4) сирка кислота; 5) магний гидроксид; 6) алюминий хлорид
A) 2, 4, 5 B) 1, 2, 6 C) 3, 4, 6 D) 2, 5, 6
1026. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233312)
Қайси моддалар кучли электродит ҳисобланади?
1) алюминий нитрат; 2) кремний кислота; 3) мис(II) сульфат; 4) темир(II) нитрат; 5) сирка кислота; 6) натрий ацетат
A) 2, 3, 5, 6 B) 2, 5 C) 1, 3, 4, 6 D) 4, 6
1027. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233313)
Қайси қаторда кучли электродитлар жойлашган?
1) алюминий нитрат; 2) магний гидроксид; 3) натрий сульфат; 4) калий ацетат; 5) сирка кислота; 6) кальций карбонат
A) 1, 3, 4 B) 2, 5, 6 C) 1, 4 D) 5, 6
1028. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233314)
Қайси қаторларда фақат кучсиз электродитлар келтирилган?
1) калий сульфат, алюминий хлорид, сульфат кислота;
2) аммоний гидроксид, сирка кислота, нитрит кислота;
3) алюминий гидроксид, аммоний гидроксид, натрий гидрид;
4) водород сульфид, аммоний гидроксид, карбонат кислота;
5) рух хлорид, нитрат кислота, мис(II) сульфат;
6) натрий гидроксид, водород фторид, рух гидроксид
A) 2, 4 B) 1, 5 C) 3, 4 D) 1, 6
1029. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233315)
Кучли электродитлар берилган жавобни танланг.
1) сульфат кислота, хлорид кислота, қумуш хлорид;
2) калий нитрат, нитрат кислота, хлорид кислота;
3) аммоний хлорид, натрий ацетат, кальций карбонат;
4) калий сульфат, аммоний хлорид, натрий нитрат
A) 2, 4 B) 1, 3 C) 1, 2 D) 3, 4

1030. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233316)
1 моль электролит диссоциаланишидан ҳосил бўлган ионлар миқдори (моль) ортиб бориши тартибда жойлашган электролитлар қаторини танланг ($\alpha=100\%$).
A) калий сульфат; мис(II) сульфат; алюминий сульфат
B) натрий хлорид; кальций хлорид; алюминий хлорид
C) барий нитрат; литий нитрат; алюминий нитрат
D) натрий карбонат; калий карбонат; литий карбонат
1031. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233317)
Қуйида келтирилган қайси моддалар кетма-кетлигидан фойдаланиб кумуш, темир(II) ва барий нитратлар аралашмасидаги катионларни тегишли бирикма ҳолида ажратиш олиш мумкин?
A) натрий гидроксид; натрий сульфат; натрий хлорид
B) натрий сульфат; натрий гидроксид; натрий хлорид
C) натрий хлорид; натрий сульфат; натрий гидроксид
D) натрий хлорид; натрий гидроксид; натрий сульфат
1032. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233318)
0,01 молярли эритмалардаги моддаларни ионлар миқдори (моль) камайиб бориш тартибда жойлаштиринг ($\alpha=100\%$).
1) барий хлорид; 2) хлорсирка кислота; 3) натрий фосфат; 4) алюминий сульфат
A) 4, 3, 1, 2 B) 2, 1, 3, 4 C) 2, 3, 1, 4 D) 4, 1, 3, 2
1033. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233319)
Кучли электролитларни танланг.
1) аммоний гидроксид; 2) калий нитрат; 3) рух гидроксид; 4) водород сульфид; 5) кальций хлорид; 6) литий сульфат
A) 1, 3, 4 B) 2, 5, 6 C) 2, 5 D) 1, 3, 4, 6
1034. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233320)
Нитрат кислота ва калий ишқор эритмалари тенг миқдорда (моль) олиниб аралаштирилганда қуйидаги хоссалардан қайси бири сақланиб қолади?
A) кислоталик B) асослик
C) электр ўтказувчанлик
D) кислоталик ва асослик
1035. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233321)
Қайси вариантларда электролит ионларининг эритмадаги ҳолати тўғри ифодаланган?
1) ионлар эркин ҳолатда бўлади; 2) ионлар билан эритувчи молекулалари ўзаро таъсирлашмайди; 3) ионлар билан эритувчи молекулалари ўзаро таъсирлашиб гидратлар ёки сольватлар ҳосил қилади; 4) ионлар билан эритувчи молекулалар ўзаро таъсирлашади
A) 1, 2 B) 1, 3 C) 1, 4 D) 3, 4
1036. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233322)
Қайси қаторда фақат кучсиз электролитлар жойлашган?
A) барий хлорид, аммоний ацетат, калий гидроксид, стронций нитрат
B) калий нитрат, водород хлорид, кальций карбонат, литий гидроксид
C) никель(II) гидроксид, сульфат кислота, аммоний хлорид, ош тузи
D) сирка кислота, карбонат кислота, сульфит кислота, аммоний гидроксид
1037. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (233323)
Қайси қаторда фақат кучли электролитлар жойлашган?
A) барий хлорид, аммоний ацетат, калий гидроксид, стронций нитрат
B) калий нитрат, водород хлорид, кальций карбонат, литий гидроксид
C) никель(II) гидроксид, сульфат кислота, аммоний хлорид, ош тузи
D) сирка кислота, карбонат кислота, алюминий гидроксид, рух гидроксид
1038. 3.2-1 file-» 80 - 13 - - (312227)
Eritmalardagi moddalarning har biridan 1 mol olingan bo'lsa, ionlar miqdori (mol) ortib boradigan moddalar qatorini tanlang ($\alpha = 100\%$).
A) kalsiy xlorid; aluminiiy sulfat; natriy gidroksid; mis(II) sulfat
B) natriy nitrat; kaliy fosfat; kaliy karbonat; magniiy xlorid
C) alyuminiy sulfat; temir(III) xlorid; kalsiy xlorid; litiy gidroksid
D) natriy xlorid; bariy nitrat; alyuminiy nitrat; alyuminiy sulfat
1039. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312228)
Konsentratsiyalari (mol/l) bir xil bo'lgan qaysi moddalar eritmalarida ionlar miqdori (mol) yuqori bo'ladi ($\alpha = 100\%$)?
A) kaliy nitrat; natriy karbonat
B) natriy fosfat; litiy karbonat
C) magniiy sulfat; kaliy sulfat
D) temir(III)sulfat; alyuminiy sulfat

1040. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312229)
Qaysi qatorda faqat kuchli elektrolitlar keltirilgan?
A) *kaliy nitrat, nitrit kislota, vodorod sulfid, natriy gidroksid*
B) *temir(II) gidroksid, nitrat kislota, sulfat kislota, natriy xlorid*
C) litiy gidroksid, perxlorat kislota, sulfat kislota, natriy sulfat
D) *alyuminiy gidroksid, karbonat kislota, chumoli kislota, natriy xlorid*
1041. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312230)
Qanday hol(lar)da elektrolitlar orasidagi reaksiya oxirigacha boradi?
1) kuchli elektrolit hosil bo'lsa; 2) kam eriydigan modda hosil bo'lsa; 3) kuchsiz elektrolit hosil bo'lsa; 4) gaz hosil bo'lsa
A) 1 B) 2, 3 C) 1, 4 **D) 2, 3, 4**
1042. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312231)
Qaysi qatorda faqat kuchli elektrolitlar keltirilgan?
A) *temir(III) gidroksid, sirka kislota, sulfat kislota, xrom(III) gidroksid*
B) *natriy xlorid, sirka kislota, sulfat kislota, kobalt(II) gidroksid*
C) *ammoniy gidroksid, kaliy nitrat, vodorod sulfid, ammoniy xlorid*
D) ammoniy xlorid, perxlorat kislota, kaliy nitrat, litiy gidroksid
1043. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312232)
Kuchsiz elektrolitlar joylashgan qatorni aniqlang.
A) ammoniy gidroksid, vodorod sulfid, karbonat kislota, sirka kislota
B) *sirka kislota, natriy atsetat, sulfat kislota, sulfat kislota*
C) *natriy gidroksid, natriy xlorid, nitrat kislota, sirka kislota*
D) *kaliy gidroksid, kalsiy gidroksid, mis(II) gidroksid, temir(II) gidroksid*
1044. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312233)
Quyidagi qatorlardan qaysi biri ikkita kuchli va bitta kuchsiz elektrolitdan iborat?
A) Na_2SO_4 ; NH_4NO_3 ; $CaCl_2$
B) H_2SO_3 ; H_2CO_3 ; CH_3COOH
C) $BaCl_2$; NH_4OH ; Li_2SO_4
D) CH_3COOH ; $NaOH$; NH_4OH
1045. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312234)
Molyarligi bir xil bo'lgan qaysi kislota eritmasida ionlar miqdori (mol) kam bo'ladi?
A) H_2SO_4 B) HCl C) $HClO_4$
D) H_2S
1046. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312235)
Kuchli elektrolitlar qatorini tanlang.
A) *osh tuzi, shakar, potash*
B) *glyukoza, maltoza, sulfat kislota*
C) ichimlik sodasi, osh tuzi, mis kuporosi
D) *suv, osh tuzi, soda*
1047. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312236)
Kuchli elektrolitlar keltirilgan qatorni tanlang.
A) *karbonat kislota, perxlorat kislota, nitrat kislota*
B) *ammoniy atsetat, vodorod sulfid, nitrit kislota*
C) sulfat kislota, nitrat kislota, natriy atsetat
D) *kremniy kislota, sirka kislota, nitrat kislota*
1048. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312237)
Kalsiy karbonat suspenziyasi orqali yetarli miqdorda uglerod(IV) oksid uzoq vaqt davomida o'tkazilganda, eritmaning elektr o'tkazuvchanligi qanday o'zgaradi?
A) *o'zgarmaydi* B) *kamayadi* **C) ortadi**
D) *avval kamayadi, so'ng ortadi*
1049. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312238)
Qaysi moddalar jufti suvli eritmada birgalikda ion holida mavjud bo'la oladi (gidroliz hisobga olinmasin)?
A) *bariy xlorid; natriy sulfat*
B) kaliy ftorid; kumush nitrat
C) *kumush nitrat; kaliy fosfat*
D) *kalsiy xlorid; kaliy fosfat*
1050. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312239)
Elektrolitlarning dissotsialanish darajasi ortib borish tartibida joylashgan qatorni aniqlang.
1) etil spirti; 2) sirka kislota; 3) xlorisirka kislota; 4) diftorsirka kislota; 5) fenol; 6) triftorsirka kislota.
A) 6, 4, 3, 2, 5, 1 B) 1, 4, 3, 5, 2, 6
C) 1, 5, 2, 3, 4, 6 D) 6, 5, 2, 4, 3, 1
1051. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312240)
Quyidagi moddalardan qaysilari ionlarga dissotsialanmaydi?
1) rux gidroksid; 2) stronsiy nitrat; 3) mis(II) sulfat; 4) ammoniy xlorid; 5) kalsiy karbonat; 6) kaliy sulfid
A) 1, 4 B) 2, 4 **C) 1, 5** D) 3, 6

1052. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312241)
 Qaysi qatorlarda faqat kuchli elektrolitlar keltirilgan?
 1)kaliy sulfat, alyuminiy xlorid, sulfat kislota;
 2)ammoniy gidroksid, sirka kislota, nitrit kislota;
 3)alyuminiy gidroksid, ammoniy gidroksid, natriy gidrid;
 4)vodorod sulfid, ammoniy gidroksid, karbonat kislota;
 5)rux xlorid, nitrat kislota, mis(II) sulfat;
 6)natriy gidroksid, vodorod ftorid, rux gidroksid
 A) 2, 4 **B) 1, 5** C) 3, 4 D) 1, 6
1053. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312242)
 Dissotsialanish darajasi kamayib borgan elektrolitlar qatorini toping.
 1) karbol kislota; 2) etanol; 3) 2,4-dinitrofenol;
 4) pikrin kislota; 5) paranitrofenol
 A) 4, 3, 1, 5, 2 B) 4, 5, 1, 3, 2
C) 4, 3, 5, 1, 2 D) 4, 1, 5, 3, 2
1054. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312243)
 Qaysi moddalar kuchli elektrolit hisoblanadi?
 1) kalsiy xlorid; 2) kaliy gidroksid; 3) ammoniy gidroksid; 4) sirka kislota; 5) natriy gidrokarbonat; 6) sulfit kislota
 A) 3, 4, 6 B) 1, 5 C) 4, 6 **D) 1, 2, 5**
1055. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312244)
 Qaysi moddalar kuchsiz elektrolit hisoblanadi?
 1) vodorod ftorid; 2) nitrit kislota; 3) kaliy karbonat; 4) natriy gidrokarbonat; 5) ammoniy gidroksid; 6) ammoniy sulfat
 A) 3, 4, 6 B) 2, 3 C) 1, 5 **D) 1, 2, 5**
1056. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312245)
 Qaysi moddalar kuchli elektrolit hisoblanadi?
 1) kaliy sulfid; 2) natriy sulfat; 3) ammoniy gidroksid; 4) sirka kislota; 5) magniy gidroksid; 6) alyuminiy xlorid
 A) 2, 4, 5 **B) 1, 2, 6** C) 3, 4, 6
 D) 2, 5, 6
1057. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312246)
 Qaysi moddalar kuchli elektrolit hisoblanadi?
 1) alyuminiy nitrat; 2) kremniy kislota;
 3) mis(II) sulfat; 4) temir(II) nitrat; 5) sirka kislota; 6) natriy atsetat
 A) 2, 3, 5, 6 B) 2, 5 **C) 1, 3, 4, 6**
 D) 4, 6
1058. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312247)
 Qaysi qatorda kuchli elektrodlar joylashgan?
 1) alyuminiy nitrat; 2) magniy gidroksid;
 3) natriy sulfat; 4) kaliy atsetat; 5) sirka kislota;
 6) kalsiy karbonat
A) 1, 3, 4 B) 2, 5, 6 C) 1, 4 D) 5, 6
1059. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312248)
 Qaysi qatorlarda faqat kuchsiz elektrolitlar keltirilgan?
 1)kaliy sulfat, alyuminiy xlorid, sulfat kislota;
 2)ammoniy gidroksid, sirka kislota, nitrit kislota;
 3)alyuminiy gidroksid, ammoniy gidroksid, natriy gidrid;
 4)vodorod sulfid, ammoniy gidroksid, karbonat kislota;
 5)rux xlorid, nitrat kislota, mis(II) sulfat;
 6)natriy gidroksid, vodorod ftorid, rux gidroksid
A) 2, 4 B) 1, 5 C) 3, 4 D) 1, 6
1060. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312249)
 Kuchli elektrolitlar berilgan javobni tanlang.
 1)sulfat kislota, xlorid kislota, kumush xlorid;
 2)kaliy nitrat, nitrat kislota, xlorid kislota;
 3)ammoniy xlorid, natriy atsetat, kalsiy karbonat;
 4)kaliy sulfat, ammoniy xlorid, natriy nitrat
A) 2, 4 B) 1, 3 C) 1, 2 D) 3, 4
1061. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312250)
 1 mol elektrolit dissotsialanishidan hosil bo'lgan ionlar miqdori (mol) ortib borishi tartibida joylashgan elektrolitlar qatorini tanlang ($\alpha=100\%$).
 A) *kaliy sulfat; mis(II) sulfat; alyuminiy sulfat*
B) natriy xlorid; kalsiy xlorid; alyuminiy xlorid
 C) *bariy nitrat; litiy nitrat; alyuminiy nitrat*
 D) *natriy karbonat; kaliy karbonat; litiy karbonat*
1062. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312251)
 Quyida keltirilgan qaysi moddalar ketma-ketligidan foydalanib kumush, temir(II) va bariy nitratlar aralashmasidagi kationlarni tegishli birikma holda ajratib olish mumkin?
 A) *natriy gidroksid; natriy sulfat; natriy xlorid*
 B) *natriy sulfat; natriy gidroksid; natriy xlorid*
 C) *natriy xlorid; natriy sulfat; natriy gidroksid*
D) natriy xlorid; natriy gidroksid; natriy sulfat
1063. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312252)
 0,01 molyarli eritmalaridagi moddalarni ionlar miqdori (mol) kamayib borish tartibida joylashtiring ($\alpha=100\%$).
 1) bariy xlorid; 2) xlorisirka kislota; 3) natriy fosfat; 4) alyuminiy sulfat
A) 4, 3, 1, 2 B) 2, 1, 3, 4 C) 2, 3, 1, 4
 D) 4, 1, 3, 2

1064. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312253)
Kuchli elektrolitlarni tanlang.
1) ammoniy gidroksid; 2) kaliy nitrat; 3) rux gidroksid; 4) vodorod sulfid; 5) kalsiy xlorid; 6) litiy sulfat
A) 1, 3, 4 **B) 2, 5, 6** C) 2, 5
D) 1, 3, 4, 6
1065. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312254)
Nitrat kislota va kaliy ishqor eritmalari teng miqdorda (mol) olinib aralashtirilganda quyidagi xossalardan qaysi biri saqlanib qoladi?
A) *kislotalik* B) *asoslik*
C) *elektr o'tkazuvchanlik*
D) *kislotalik va asoslik*
1066. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312255)
Qaysi variantlarda elektrolit ionlarining eritmadagi holati to'g'ri ifodalangan?
1) ionlar erkin holatda bo'ladi; 2) ionlar bilan erituvchi molekullari o'zaro ta'sirlashmaydi; 3) ionlar bilan erituvchi molekullari o'zaro ta'sirlashib gidratlar yoki solvatlar hosil qiladi; 4) ionlar bilan erituvchi molekullar o'zaro ta'sirlashadi
A) 1, 2 B) 1, 3 C) 1, 4 **D) 3, 4**
1067. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312256)
Qaysi qatorda faqat kuchsiz elektrolitlar joylashgan?
A) *bariy xlorid, ammoniy atsetat, kaliy gidroksid, stronsiy nitrat*
B) *kaliy nitrat, vodorod xlorid, kalsiy karbonat, litiy gidroksid*
C) *nikel(II) gidroksid, sulfat kislota, ammoniy xlorid, osh tuzi*
D) *sirka kislota, karbonat kislota, sulfit kislota, ammoniy gidroksid*
1068. 3.2-1 file-» 80 - 14 - - (312257)
Qaysi qatorda faqat kuchli elektrolitlar joylashgan?
A) *bariy xlorid, ammoniy atsetat, kaliy gidroksid, stronsiy nitrat*
B) *kaliy nitrat, vodorod xlorid, kalsiy karbonat, litiy gidroksid*
C) *nikel(II) gidroksid, sulfat kislota, ammoniy xlorid, osh tuzi*
D) *sirka kislota, karbonat kislota, aluminiy gidroksid, rux gidroksid*
1069. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711260)
Natriy fosfat eritmasida 960 dona ion mavjud bo'lsa, eritmadagi dissotsialanmagan natriy fosfat molekullari sonini hisoblang ($\alpha = 80\%$).
A) 768 **B) 60** C) 300 D) 240
1070. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711261)
alyuminiy xlorid eritmasida 600 dona ion mavjud bo'lsa, eritmadagi dissotsialanmagan alyuminiy xlorid molekullari sonini hisoblang ($\alpha = 75\%$).
A) 200 B) 800 C) 150 **D) 50**
1071. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711262)
alyuminiy sulfat eritmasida dissotsialanmagan molekullar soni 50 ta bo'lsa, eritmadagi ionlar sonini hisoblang ($\alpha = 75\%$).
A) 150 **B) 750** C) 75 D) 200
1072. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711263)
Kalsiy xlorid eritmasida dissotsialanmagan molekullar soni 60 ta bo'lsa, eritmadagi xlor ionlari sonini hisoblang ($\alpha = 90\%$).
A) 540 B) 1620 **C) 1080** D) 1200
1073. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711264)
alyuminiy sulfat eritmasida dissotsialanmagan molekullar soni 40 ta bo'lsa, eritmadagi sulfat ionlari sonini hisoblang ($\alpha = 80\%$).
A) 160 B) 800 C) 320 **D) 480**
1074. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711265)
alyuminiy sulfat eritmasida dissotsialanmagan molekullar soni 25 ta bo'lsa, eritmadagi alyuminiy ionlari sonini hisoblang ($\alpha = 80\%$).
A) 100 B) 500 **C) 200** D) 300
1075. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711266)
0,25 molyarli 0,2 l ammoniy gidroksid eritmasidagi ammoniy ionining miqdorini (mol) hisoblang ($\alpha = 2\%$).
A) 0,2 B) 0,05 **C) 0,001** D) 0,025
1076. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711267)
2,5 l 0,4 molyarli ammoniy gidroksid eritmasidagi ($\alpha = 5\%$) dissotsialanmagan ammoniy gidroksid molekullari sonini hisoblang.
A) $6,02 \cdot 10^{23}$ B) $3,01 \cdot 10^{22}$ **C) $5,7 \cdot 10^{23}$**
D) $8,9 \cdot 10^{23}$
1077. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711268)
Bir xil konsentratsiyali (mol/l) qaysi birikma(lar) eritmasida ionlar miqdori (mol) kam bo'ladi?
1) H_2CO_3 ; 2) H_2SO_4 ; 3) HNO_3 ; 4) HCl
A) 1 B) 3, 4 C) 2 D) 4
1078. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711269)
Bir xil konsentratsiyali (mol/l) qaysi birikma(lar) eritmasida ionlar miqdori (mol) kam bo'ladi?
1) HCl ; 2) HNO_3 ; 3) HNO_2 ; 4) HCN
A) 2 B) 1, 2 **C) 3, 4** D) 3

1079. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711270)
 Bir xil konsentratsiyali (mol/l) qaysi birikma(lar) eritmasida ionlar miqdori (mol) ko'p bo'ladi?
 1) NH_4OH ; 2) CH_3COOH ; 3) HCl ; 4) HNO_2 ;
 5) HNO_3
 A) 1, 2, 4 **B) 3, 5** C) 2 D) 5
1080. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711271)
 Bir xil konsentratsiyali (mol/l) qaysi birikmalar eritmalarida ionlar miqdori (mol) kam bo'ladi?
 1) $(NH_4)_2SO_4$; 2) H_2SO_3 ; 3) NH_4Cl ;
 4) NH_4OH ; 5) H_2SO_4 ; 6) H_2CO_3 ; 7) NH_4NO_3
 A) 1, 2, 5, 6 B) 3, 4, 7 **C) 2, 4, 6**
 D) 1, 3, 5
1081. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711273)
 Konsentratsiyalari (mol/l) bir xil bo'lgan qaysi moddalar eritmalarida ionlar miqdori (mol) yuqori bo'ladi? ($\alpha = 100\%$)
 A) natriy sulfat; natriy karbonat
 B) litiy fosfat; litiy karbonat
C) alyuminiy xlorid; alyuminiy sulfat
 D) magniy sulfat; magniy xlorid
1082. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711274)
 Bir mol elektrolit dissotsialanishidan hosil bo'lgan ionlar miqdori (mol) ortib borishi tartibida joylashgan elektrolitlar qatorini tanlang ($\alpha = 100\%$).
 1) alyuminiy sulfat; 2) natriy xlorid; 3) kalsiy xlorid; 4) litiy nitrat; 5) bariy nitrat;
 6) alyuminiy xlorid.
A) 2, 4, 3, 5, 6, 1 B) 1, 6, 2, 5, 3, 4
 C) 2, 4, 5, 6, 3, 1 D) 1, 6, 3, 5, 2, 4
1083. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711275)
 Bir mol elektrolit dissotsialanishidan hosil bo'lgan ionlar miqdori (mol) kamayib borishi tartibida joylashgan elektrolitlar qatorini tanlang ($\alpha = 100\%$).
 1) alyuminiy sulfat; 2) natriy xlorid; 3) kalsiy xlorid; 4) litiy nitrat; 5) bariy nitrat;
 6) alyuminiy xlorid.
 A) 2, 4, 3, 5, 6, 1 B) 1, 6, 2, 5, 3, 4
C) 2, 4, 5, 6, 3, 1 D) 1, 6, 3, 5, 2, 4
1084. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711276)
 Qaysi qatorida faqat kuchli elektrolitlar keltirilgan?
 1) nitrit kislota; 2) natriy sulfat; 3) sulfit kislota;
 4) litiy gidroksid; 5) karbonat kislota;
 6) ammoniy gidroksid; 7) alyuminiy xlorid;
 8) perxlorat kislota.
A) 1, 3, 5, 6 B) 1, 4, 7, 6 C) 2, 3, 5, 8
D) 2, 4, 7, 8
1085. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711277)
 Qaysi qatorida faqat kuchsiz elektrolitlar keltirilgan?
 1) nitrit kislota; 2) natriy sulfat; 3) sulfit kislota;
 4) litiy gidroksid; 5) karbonat kislota;
 6) ammoniy gidroksid; 7) alyuminiy xlorid;
 8) perxlorat kislota.
A) 1, 3, 5, 6 B) 1, 4, 7, 6 C) 2, 3, 5, 8
 D) 2, 4, 7, 8
1086. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711278)
 Qaysi qatorlarda faqat kuchsiz elektrolitlar keltirilgan?
 1) CH_3COOH , NH_4OH , HNO_2 ;
 2) Na_2SO_4 , $AlCl_3$, H_2SO_4 ;
 3) $Al(OH)_3$, NH_4OH , $NaOH$;
 4) $NaCl$, HF , $Zn(OH)_2$;
 5) H_2SO_3 , NH_4OH , H_2CO_3 ;
 6) $CaCl_2$, HNO_3 , $CuSO_4$.
A) 1, 3, 5 B) 1, 5 C) 2, 4, 6 D) 2, 6
1087. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711279)
 Qaysi qatorlarda faqat kuchli elektrolitlar keltirilgan?
 1) CH_3COOH , NH_4OH , HNO_2 ;
 2) Na_2SO_4 , $AlCl_3$, H_2SO_4 ;
 3) $Al(OH)_3$, NH_4OH , $NaOH$;
 4) $NaCl$, HF , $Zn(OH)_2$;
 5) H_2SO_3 , NH_4OH , H_2CO_3 ;
 6) $CaCl_2$, HNO_3 , $CuSO_4$.
A) 1, 3, 5 B) 1, 5 C) 2, 4, 6 **D) 2, 6**
1088. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711280)
 Sulfat kislota va natriy gidroksid miqdorlari (mol) teng bo'lgan eritmalar aralashtirilganda quyidagi xususiyatlardan qaysisi(lari) saqlanib qoladi?
 1) kislotalik; 2) asoslik; 3) elektr o'tkazuvchanlik.
A) 1 B) 3 C) 2, 3 D) 1, 3
1089. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711281)
 Xlorid kislota va natriy gidroksid miqdorlari (mol) teng bo'lgan eritmalar aralashtirilganda quyidagi xususiyatlardan qaysisi(lari) saqlanib qoladi?
 1) kislotalik; 2) asoslik; 3) elektr o'tkazuvchanlik.
A) 1 B) 3 C) 2, 3 D) 1, 3
1090. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711282)
 Tarkibida bir mol kalsiy gidroksid bo'lgan eritma orqali 22,4 l (n.sh.) uglerod(IV) oksid o'tkazilganda, eritmaning elektr o'tkazuvchanligi qanday o'zgaradi?
A) o'zgarmaydi B) kamayadi C) ortadi
 D) avval kamayadi, so'ng ortadi

1091. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711283)
Qaysi qatorda faqat kuchsiz elektrolitlar joylashgan?
A) $KCl, Na_2SO_4, KOH, Ca(NO_3)_2$
B) $KNO_3, HCl, CaCO_3, LiOH$
C) $Ni(OH)_2, HClO_4, NH_4OH, H_2CO_3$
D) $CH_3COOH, H_2CO_3, H_2SO_3, NH_4OH$
1092. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711284)
Qaysi qatorda faqat kuchli elektrolitlar joylashgan?
A) $KCl, Na_2SO_4, KOH, Ca(NO_3)_2$
B) $KNO_3, HCl, CaCO_3, LiOH$
C) $Ni(OH)_2, HClO_4, NH_4OH, H_2CO_3$
D) $CH_3COOH, H_2CO_3, H_2SO_3, NH_4OH$
1093. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711285)
Elektrolitlarning dissotsialanish darajasi ortib borish tartibida joylashgan javobni toping.
1) karbinol; 2) sirka kislotasi; 3) karbol kislotasi; 4) diftorsirka kislotasi.
A) 1, 3, 2, 4 B) 4, 3, 2, 1 C) 1, 2, 3, 4
D) 4, 2, 3, 1
1094. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711286)
Elektrolitlarning dissotsialanish darajasi kamayib borish tartibida joylashgan javobni toping.
1) karbinol; 2) sirka kislotasi; 3) karbol kislotasi; 4) diftorsirka kislotasi.
A) 1, 3, 2, 4 B) 4, 3, 2, 1 C) 1, 2, 3, 4
D) 4, 2, 3, 1
1095. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711287)
Qaysi qatorda faqat kuchli elektrolitlar joylashgan?
A) $Fe(OH)_3, CH_3COOH, H_2SO_4, Cr(OH)_3$
B) $NaCl, CH_3COOH, H_2SO_4, Ni(OH)_3$
C) $NH_4OH, KNO_3, H_2S, NH_4Cl$
D) $NH_4Cl, HClO_4, KNO_3, LiOH$
1096. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711288)
Qaysi qatorda faqat kuchsiz elektrolitlar joylashgan?
A) $NH_4OH, H_2S, H_2CO_3, CH_3COOH$
B) $CH_3COOH, CH_3COONa, H_2SO_3, Na_2SO_3$
C) $NaOH, NaCl, HNO_3, CH_3COOH$
D) $NH_4OH, Na_2S, HCN, H_2SO_3$
1097. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711289)
Tarkibida ikki mol kalsiy karbonat bo'lgan suspenziya orqali 44,8 l (n.sh.) uglerod(IV) oksid o'tkazilganda, eritmaning elektr o'tkazuvchanligi qanday o'zgaradi?
A) o'zgarmaydi B) kamayadi C) ortadi
D) avval kamayadi, so'ng ortadi
1098. 3.2-1 file-» 80 - 40 - - 1 (711290)
Tarkibida bir mol kalsiy gidroksid bo'lgan eritma orqali 44,8 l (n.sh.) uglerod(IV) oksid o'tkazilganda, eritmaning elektr o'tkazuvchanligi qanday o'zgaradi?
A) o'zgarmaydi B) kamayadi C) ortadi
D) avval kamayadi, so'ng ortadi
1099. 3.2-1 file-» 80 - 69 - - (725080)
Quyidagi moddalardan qaysilari ionlarga dissotsialanmaydi?
1) mis(II) gidroksid; 2) bariy nitrat; 3) mis(II) sulfat; 4) ammoniy xlorid; 5) qo'rg'oshin(II) sulfid 6) kaliy sulfid.
A) 1,4 B) 2,4 C) 3,6 D) 1,5
1100. 3.2-1 file-» 80 - 69 - - (725081)
Dissotsialanish darajasi kamayib borgan elektrolitlar qatorini toping.
1) fenol; 2) paranitrofenol; 3) pikrin kislotasi; 4) 2,4-dinitrofenol.
A) 1, 2, 4, 3 B) 1, 4, 2, 3 C) 3, 2, 4, 1
D) 3, 4, 2, 1
1101. 3.2-1 file-» 80 - 69 - - (725082)
Qaysi moddalar kuchli elektrolit hisoblanadi?
1) natriy atsetat; 2) litiy gidroksid; 3) mis(II) gidroksid; 4) sirka kislotasi; 5) kaliy gidrokarbonat; 6) nitrit kislotasi.
A) 3, 4, 6 B) 1, 2, 5 C) 4, 6 D) 1, 2
1102. 3.2-1 file-» 80 - 69 - - (725083)
Qaysi moddalar kuchsiz elektrolit hisoblanadi?
1) vodorod ftorid; 2) gipoxlorit kislotasi; 3) kaliy karbonat; 4) natriy gidrokarbonat; 5) triflor sirka kislotasi; 6) ammoniy sulfat.
A) 3, 4, 6 B) 2, 3 C) 1, 2 D) 1, 2, 5
1103. 3.2-1 file-» 80 - 69 - - (725084)
Qaysi moddalar kuchli elektrolit hisoblanadi?
1) kaliy sulfid; 2) temir(III) sulfat; 3) ammoniy gidroksid; 4) sirka kislotasi; 5) magniy gidroksid; 6) mis(II) xlorid.
A) 2, 4, 5 B) 1,6 C) 2, 4 D) 1, 2, 6
1104. 3.2-1 file-» 80 - 69 - - (725085)
Qaysi moddalar kuchli elektrolit hisoblanadi?
1) magniy nitrat; 2) karbonat kislotasi; 3) mis(II) sulfat; 4) rux nitrat; 5) sirka kislotasi; 6) natriy atsetat.
A) 2, 3, 5, 6 B) 2, 5 C) 1, 3, 4, 6
D) 1, 4, 6
1105. 3.2-4 file-» 80 - 34 - - 1 (711252)
2,61 g $SnCl_4$ gidrolizidan olingan SnO_2 ni $K_2[Sn(OH)_6]$ holatga o'tkazish uchun necha gramm 20%-li kaliy gidroksid eritmasi zarur bo'ladi?
A) 1,12 B) 5,6 C) 3,2 D) 11,2

1106. 3.2-4 file-» 80 - 34 - - 1 (711253)
Titan(II) oksid va xlorid kislotasi o'zaro ta'sirlashuvda 2,24 l (n.sh.) vodorod ajralib, eritma binafsha rangga o'tgan bo'lsa, reaksiya uchun olingan titan(II) oksidining massasini (g) hisoblang.
A) 18,5 **B) 12,8** C) 6,4 D) 19,2
1107. 3.2-4 file-» 80 - 34 - - 1 (711254)
100 g 36% li xlorid kislotaning 47,8 g qo'rg'oshin(IV) oksid bilan reaksiyasida ajralgan gazning hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 2,24 **B) 4,48** C) 8,96 D) 6,72
1108. 3.2-4 file-» 80 - 34 - - 1 (711255)
Mo'l miqdorda olingan konsentrlangan nitrat kislotaning 23,8 g qalay bilan reaksiyasida necha gramm β -qalay kislotasi hosil bo'ladi?
A) 16,9 B) 67,6 **C) 33,8** D) 47,5
1109. 3.2-4 file-» 80 - 34 - - 1 (711256)
156,6 g qalay(IV) xlorid ortiqcha miqdorda olingan ammoniy gidroksid bilan reaksiyaga kirishganda necha gramm α -qalay kislotasi hosil bo'ladi?
A) 101,4 B) 67,6 C) 169 D) 84,5
1110. 3.2-4 file-» 80 - 34 - - 1 (711257)
2 l 0,005 mol/l li natriy tiosulfat va yetarli miqdorda olingan suyultirilgan sulfat kislotasi aralashtirildi. Reaksiyada hosil bo'lgan (ma'lum vaqt o'tgandan so'ng) gaz va cho'kmaning massasini (g) hisoblang.
A) 1,28; 3,2 B) 0,32; 0,16 **C) 0,64; 0,32**
D) 0,80; 0,32
1111. 3.2-4 file-» 80 - 34 - - 1 (711258)
Konsentrlangan sulfat kislotasi bilan qalay reaksiyaga kirishganda 22,4 l (n.sh.) gaz ajralgan bo'lsa, reaksiya uchun olingan qalayning massasini (g) hisoblang.
A) 119 **B) 59,5** C) 71,4 D) 95,2
1112. 3.2-4 file-» 80 - 34 - - 1 (711259)
49 g bertolle tuzini (katalizatorsiz) yuqori temperaturada qizdirish natijasida olingan mahsulotdan kaliy xlorid ajratib olindi. Mahsulotning qolgan qismiga konsentrlangan sulfat kislotasi ta'sir etganda hosil bo'lgan (havoda tutaydigan) suyuq moddaning massasini (g) toping.
A) 40,2 B) 60,3 **C) 30,15** D) 58,3
1113. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (232716)
Qaysi tuzlar faqat kation b'uyicha gidrolizga uchraydi?
A) $CaCO_3$; $CaSO_3$; $Ca(CH_3COO)_2$
B) K_2CO_3 ; KCN ; $KHCO_3$
C) NH_4Cl ; $(NH_4)_2SO_4$; NH_4CH_3COO
D) $ZnCl_2$; $Zn(NO_3)_2$; $ZnSO_4$
1114. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (232717)
Qaysi tuzlar faqat anion b'uyicha gidrolizga uchraydi?
A) $CaCO_3$; $CaSO_3$; $Ca(CH_3COO)_2$
B) K_2CO_3 ; KCN ; K_2SO_3
C) NH_4Cl ; $(NH_4)_2SO_4$; NH_4CH_3COO
D) $ZnCl_2$; $Zn(NO_3)_2$; $ZnSO_4$
1115. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (232718)
Quyidagi tuzlardan qaysilari gidrolizga uchramaydi?
1) $MgCl_2$; 2) $NaClO_4$; 3) $KHCO_3$; 4) $AlCl_3$;
5) $NaCl$; 6) KCN ; 7) $Al_2(SO_4)_3$; 8) Na_2SO_4
A) 2, 5, 8 B) 1, 7 C) 3, 4, 6 D) 3, 6
1116. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (232719)
Quyidagi tuzlardan qaysilari kation b'uyicha gidrolizga uchraydi?
1) $MgCl_2$; 2) $NaClO_4$; 3) $KHCO_3$; 4) $AlCl_3$;
5) $NaCl$; 6) $Zn(NO_3)_2$; 7) $(NH_4)_2SO_4$
A) 2, 3, 5 **B) 1, 4, 6, 7** C) 1, 3, 4, 6
D) 2, 5, 7
1117. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (232723)
Qaysi kislotalarning natriy gidroksid bilan hosil qilgan tuzlari gidrolizga uchraydi?
1) HCl ; 2) CH_3COOH ; 3) HNO_2 ; 4) $HClO_4$;
5) H_2SO_4 ; 6) $HClO$.
A) 1, 4, 5 **B) 2, 3, 6** C) 2, 4, 5 D) 1, 3, 6
1118. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (232725)
Fosforning qaysi birkoma(lar)i gidrolizga uchraydi?
1) kalsiy fosfat; 2) fosfit kislotasi;
3) kalsiy fosfid; 4) fosfin
A) 1, 3 **B) 3** C) 2, 4 D) 4
1119. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (232726)
Gidrolizga uchraydigan tuzlar qatorini tanlang.
A) Na_2CO_3 ; $CuSO_4$; CH_3COOK ; Li_2SO_4
B) $(NH_4)_2SO_4$; $BaCl_2$; $Al(NO_3)_3$; $NaCN$
C) NH_4Cl ; $(NH_4)_2CO_3$; $Ca(CH_3COO)_2$;
 Na_2SO_3
D) $ZnCl_2$; $Zn(NO_3)_2$; K_2SO_4 ; K_2S

1120. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (232729)
Қуйидаги тузларнинг қайсилари гидролизга учрайди?
1) натрий сульфид; 2) литий нитрат;
3) аммоний сульфат; 4) калий карбонат;
5) кальций хлорид
A) 1, 2, 5 B) 2, 5 C) 3, 4 **D) 1, 3, 4**
1121. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (232730)
Қуйидаги тузлардан қайсилари гидролизга учрамайди?
1) калий нитрит; 2) натрий нитрат;
3) литий сульфат; 4) мис(II) хлорид;
5) калий цианид.
A) 2, 3 B) 3, 4 C) 1, 4, 5 D) 1, 2, 5
1122. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (232731)
Қуйидаги тузлардан қайсилари гидролизга учрамайди?
1) литий хлорид; 2) аммоний сульфат;
3) аммоний карбонат; 4) алюминий хлорид;
5) натрий сульфат
A) 2, 3 **B) 1, 5** C) 2, 3, 4 D) 1, 4, 5
1123. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (232733)
Қуйидаги тузларнинг қайсилари гидролизга учрайди?
1) натрий сульфат; 2) натрий сульфит;
3) натрий карбонат; 4) калий ацетат; 5) калий сульфид; 6) кальций нитрат
A) 2, 3, 4, 5 B) 5, 6 C) 1, 2, 3, 4 D) 1, 6
1124. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (233076)
Қуйидаги моддалардан қайсилари гидролизга учрайди?
1) натрий гидрид; 2) аммиак; 3) этилацетат;
4) кальций фосфат; 5) нуклеотид
A) 1, 2, 3, 4 B) 1, 3, 4, 5 C) 1, 2, 5
D) 1, 3, 5
1125. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (233078)
Тупроқнинг кислоталилигини йўқотиш учун қайси модда ишлатилади?
A) калий нитрат B) натрий нитрат
C) кальций карбонат D) кальций хлорид
1126. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (233079)
Қайси модда тупроқнинг кислоталилигини оширади?
A) натрий нитрат B) поташ
C) аммоний нитрат D) натрий хлорид
1127. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (233080)
Қайси тузлар фақат катион бўйича гидролизга учрайди?
A) кальций карбонат; магний хлорид
B) натрий ацетат; алюминий хлорид
C) аммоний хлорид; рух нитрат
D) барий нитрат; калий сульфат
1128. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (233083)
Қумуш нитрат эритмасига қўшилганда чўкма ҳосил бўладиган моддаларни танланг.
1) калий бромид; 2) натрий хлорат; 3) литий йодид; 4) калий перхлорат; 5) калий фторид;
6) натрий сульфат
A) 1, 3, 5 B) 2, 4, 6 C) 2, 4 **D) 1, 3**
1129. 3.3-1 file-» 80 - 6 - - (312258)
Qaysi tuzning 0,01 molyarli eritmasida H^+ ionning konsentratsiyasi yuqori bo'ladi?
A) Na_2SO_4 B) $NaCl$ C) Na_2SO_3
D) $ZnCl_2$
1130. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312259)
Qaysi tuzlar faqat kation bo'yicha gidrolizga uchraydi?
A) $CaCO_3$; $CaSO_3$; $Ca(CH_3COO)_2$
B) K_2CO_3 ; KCN ; $KHCO_3$
C) NH_4Cl ; $(NH_4)_2SO_4$; NH_4CH_3COO
D) $ZnCl_2$; $Zn(NO_3)_2$; $ZnSO_4$
1131. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312260)
Qaysi tuzlar faqat anion bo'yicha gidrolizga uchraydi?
A) $CaCO_3$; $CaSO_3$; $Ca(CH_3COO)_2$
B) K_2CO_3 ; KCN ; K_2SO_3
C) NH_4Cl ; $(NH_4)_2SO_4$; NH_4CH_3COO
D) $ZnCl_2$; $Zn(NO_3)_2$; $ZnSO_4$
1132. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312261)
Quyidagi tuzlardan qaysilari gidrolizga uchramaydi?
1) $MgCl_2$; 2) $NaClO_4$; 3) $KHCO_3$; 4) $AlCl_3$;
5) $NaCl$; 6) KCN ; 7) $Al_2(SO_4)_3$; 8) Na_2SO_4
A) 2, 5, 8 B) 1, 7 C) 3, 4, 6 D) 3, 6
1133. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312262)
Quyidagi tuzlardan qaysilari kation bo'yicha gidrolizga uchraydi?
1) $MgCl_2$; 2) $NaClO_4$; 3) $KHCO_3$; 4) $AlCl_3$;
5) $NaCl$; 6) $Zn(NO_3)_2$; 7) $(NH_4)_2SO_4$
A) 2, 3, 5 **B) 1, 4, 6, 7** C) 1, 3, 4, 6
D) 2, 5, 7
1134. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312263)
Quyidagi moddalardan qaysilari gidrolizga uchraydi?
1) nuklein kislota; 2) metilmetakrilat; 3) riboza;
4) nukleotid; 5) kraxmal; 6) fruktoza
A) 1, 5 B) 3, 6 **C) 1, 2, 4, 5**
D) 2, 3, 4, 6

1135. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312264)
Kumush nitrat eritmasi qo‘shilganda cho‘kma hosil qiluvchi moddalarni tanlang.
1) kaliy bromid; 2) natriy xlorat; 3) litiy yodid; 4) kaliy perxlorat; 5) kalsiy xlorid; 6) kaliy fluorid; 7) natriy ortofosfat
A) 1, 3, 5, 6 B) 2, 4, 6 C) 2, 4, 7
D) 1, 3, 5, 7
1136. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312265)
Tarkibida xrom(III) sulfat va natriy karbonat 1:3 mol nisbatda bo‘lgan eritmalar aralastirildi. Hosil bo‘lgan eritmada qaysi ionlar miqdori (mol) yuqori bo‘ladi?
1) Cr^{3+} ; 2) Na^{1+} ; 3) SO_4^{2-} ; 4) CO_3^{2-} ; 5) OH^{1-} .
A) 1, 4 B) 2, 3 C) 1, 2, 3, 4 D) 1, 2, 5
1137. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312266)
Qaysi kislotalarning natriy gidroksid bilan hosil qilgan tuzlari gidrolizga uchraydi?
1) HCl ; 2) CH_3COOH ; 3) HNO_2 ; 4) $HClO_4$; 5) H_2SO_4 ; 6) $HClO$.
A) 1, 4, 5 B) 2, 3, 6 C) 2, 4, 5
D) 1, 3, 6
1138. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312267)
Tarkibida temir(III) nitrat va natriy sulfid 1:1,5 mol nisbatda bo‘lgan eritmalar aralastirildi. Hosil bo‘lgan eritmada qaysi ionlar miqdori (mol) yuqori bo‘ladi?
1) Fe^{3+} ; 2) Na^{1+} ; 3) S^{2-} ; 4) NO_3^{1-} ; 5) OH^{1-} .
A) 1, 2, 3, 4 B) 1, 3 C) 2, 4 D) 1, 2, 5
1139. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312268)
Fosforning qaysi birikma(lar)i gidrolizga uchraydi?
1) kalsiy fosfat; 2) fosfit kislotasi; 3) kalsiy fosfid; 4) fosfin
A) 1, 3 B) 3 C) 2, 4 D) 4
1140. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312269)
Gidrolizga uchraydigan tuzlar qatorini tanlang.
A) Na_2CO_3 ; $CuSO_4$; CH_3COOK ; Li_2SO_4
B) $(NH_4)_2SO_4$; $BaCl_2$; $Al(NO_3)_3$; $NaCN$
C) NH_4Cl ; $(NH_4)_2CO_3$; $Ca(CH_3COO)_2$; Na_2SO_3
D) $ZnCl_2$; $Zn(NO_3)_2$; K_2SO_4 ; K_2S
1141. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312270)
Quyidagi tuzlarning qaysilari gidrolizga uchraydi?
1) natriy sulfid; 2) litiy nitrat; 3) ammoniy sulfat; 4) kaliy karbonat; 5) kalsiy xlorid
A) 1, 2, 5 B) 2, 5 C) 3, 4 D) 1, 3, 4
1142. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312271)
Quyidagi tuzlardan qaysilari gidrolizga uchramaydi?
1) kaliy nitrit; 2) natriy nitrat; 3) litiy sulfat; 4) mis(II) xlorid; 5) kaliy sianid.
A) 2, 3 B) 3, 4 C) 1, 4, 5 D) 1, 2, 5
1143. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312272)
Quyidagi tuzlardan qaysilari gidrolizga uchramaydi?
1) litiy xlorid; 2) ammoniy sulfat; 3) ammoniy karbonat; 4) alyuminiy xlorid; 5) natriy sulfat
A) 2, 3 B) 1, 5 C) 2, 3, 4 D) 1, 4, 5
1144. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312273)
Quyidagi tuzlardan qaysilari gidrolizlanganda eritma muhiti ishqoriy bo‘ladi?
1) natriy karbonat; 2) stronsiy nitrat; 3) kaliy atsetat; 4) litiy sulfat; 5) alyuminiy xlorid; 6) kalsiy karbonat
A) 1, 3 B) 2, 4, 5 C) 2, 4 D) 1, 3, 6
1145. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312274)
Quyidagi tuzlarning qaysilari gidrolizga uchraydi?
1) natriy sulfat; 2) natriy sulfid; 3) natriy karbonat; 4) kaliy atsetat; 5) kaliy sulfid; 6) kalsiy nitrat
A) 2, 3, 4, 5 B) 5, 6 C) 1, 2, 3, 4
D) 1, 6
1146. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312275)
Quyidagi tuzlardan qaysilari gidrolizga uchraganda, eritma ishqoriy muhitga ega bo‘ladi?
1) natriy sulfid; 2) natriy sulfat; 3) temir(II) sulfat; 4) kaliy karbonat; 5) kaliy sulfid; 6) litiy nitrat
A) 1, 4 B) 2, 3, 6 C) 2, 6 D) 1, 4, 5
1147. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312276)
Natriy atsetat eritmasida ($t = 20^\circ C$) sodir bo‘lgan muvozanatni o‘ng tomonga siljitish uchun quyidagi omillarning qaysilaridan foydalanish mumkin?
1) xlorid kislotasi eritmasidan qo‘shish; 2) eritmani qizdirish; 3) eritmani sovutish; 4) ishqor eritmasidan qo‘shish
A) 1, 2, 4 B) 3, 4 C) 1, 2 D) 2, 3
1148. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312277)
Quyidagi moddalarning qaysilari gidrolizga uchramaydi?
1) natriy sulfat; 2) ammoniy atsetat; 3) etilenglikol; 4) stearin kislotasi glitseridi; 5) fruktoza; 6) natriy gidrid.
A) 1, 2, 4 B) 2, 4, 6 C) 1, 3, 5
D) 3, 5, 6

1149. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312278)
 Quyida ko'rsatilgan kislotalardan qaysilarining ishqorlar bilan hosil qilgan tuzlari gidrolizga uchraydi?
 1) xlorid kislota; 2) gipoxlorit kislota; 3) nitrat kislota; 4) nitrit kislota; 5) sulfat kislota; 6) vodorod sulfid; 7) sulfit kislota; 8) sirka kislota
 A) 1, 3, 5, 6, 8 B) 2, 4, 6, 7, 8 C) 1, 2, 3 D) 4, 5, 7
1150. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312279)
 Tarkibida natriy sulfid va alyuminiy yodid 3:2 mol nisbatda bo'lgan eritmalar aralashtirildi. Hosil bo'lgan eritmada qaysi ionlar miqdori (mol) yuqori bo'ladi?
 1) Al^{+3} ; 2) Na^{+1} ; 3) H^{+1} ; 4) S^{-2} ; 5) I^{-1} ; 6) OH^{-1} .
 A) 1, 2, 4, 5 B) 1, 2, 3, 4, 5, 6 C) 2, 5 D) 1, 4
1151. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312280)
 Tarkibida alyuminiy sulfat va natriy karbonat 1:3 mol nisbatda bo'lgan eritmalar aralashtirildi. Hosil bo'lgan eritmada qaysi ionlar miqdori (mol) yuqori bo'ladi?
 1) Al^{+3} ; 2) Na^{+1} ; 3) SO_4^{-2} ; 4) CO_3^{-2} ; 5) OH^{-1} .
 A) 1, 2, 3, 4 B) 2, 3 C) 1, 4 D) 1, 2, 3, 4, 5
1152. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312281)
 Tarkibida natriy karbonat va alyuminiy xlorid 3:2 mol nisbatda bo'lgan eritmalar aralashtirildi. Hosil bo'lgan eritmada qaysi ionlar miqdori (mol) yuqori bo'ladi?
 1) Al^{+3} ; 2) Na^{+1} ; 3) H^{+1} ; 4) CO_3^{-2} ; 5) Cl^{-1} ; 6) OH^{-1} .
 A) 1, 2, 3, 4, 5, 6 B) 2, 5 C) 1, 6 D) 1, 2, 4, 5
1153. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312282)
 Quyidagi moddalardan qaysilari gidrolizga uchraydi?
 1) natriy gidrid; 2) ammiak; 3) etilatsetat; 4) kalsiy fosfat; 5) nukleotid
 A) 1, 2, 3, 4 B) 1, 3, 4, 5 C) 1, 2, 5 D) 1, 3, 5
1154. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312283)
 Kumush nitrat eritmasiga qo'shilganda cho'kma hosil bo'lmaydigan moddalarni tanlang.
 1) kaliy bromid; 2) natriy xlorat; 3) litiy yodid; 4) kaliy perxlorat; 5) kaliy ftorid; 6) natriy ortofosfat
 A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 2, 4 D) 1, 3
1155. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312284)
 Tuproqning kislotaliligini yo'qotish uchun qaysi modda ishlatiladi?
 A) kaliy nitrat B) natriy nitrat
 C) kalsiy karbonat D) kalsiy xlorid
1156. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312285)
 Qaysi modda tuproqning kislotaliligini oshiradi?
 A) natriy nitrat B) potash
 C) ammoniy nitrat D) natriy xlorid
1157. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312286)
 Qaysi tuzlar faqat kation bo'yicha gidrolizga uchraydi?
 A) kalsiy karbonat; magniy xlorid
 B) natriy atsetat; alyuminiy xlorid
 C) ammoniy xlorid; rux nitrat
 D) bariy nitrat; kaliy sulfat
1158. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312287)
 Quyidagi moddalardan qaysilari gidrolizga uchraydi?
 1) DNK; 2) natriy perxlorat; 3) nukleotid; 4) litiy sulfat; 5) maltoza; 6) nukleozid
 A) 1, 3, 5, 6 B) 1, 5 C) 2, 4 D) 2, 3, 4, 5
1159. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312288)
 Tarkibida kalsiy nitrat va natriy ortofosfat 2:1 mol nisbatda bo'lgan eritmalar aralashtirildi. Hosil bo'lgan eritmada qanday ionlar mavjud bo'ladi?
 1) Ca^{2+} ; 2) Na^{+1} ; 3) PO_4^{3-} ; 4) NO_3^{-1}
 A) 2, 4 B) 1, 2, 3, 4 C) 1, 3 D) 1, 2, 4
1160. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (312289)
 Kumush nitrat eritmasiga qo'shilganda cho'kma hosil bo'ladigan moddalarni tanlang.
 1) kaliy bromid; 2) natriy xlorat; 3) litiy yodid; 4) kaliy perxlorat; 5) kaliy ftorid; 6) natriy sulfat
 A) 1, 3, 5 B) 2, 4, 6 C) 2, 4 D) 1, 3
1161. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404277)
 Qaysi tuzlar faqat kation bo'yicha gidrolizga uchraydi?
 1) Na_2CO_3 ; 2) $AlCl_3$; 3) CH_3COONH_4 ; 4) $ZnCl_2$; 5) $(NH_4)_2SO_4$; 6) CH_3COOK ; 7) $Zn(NO_3)_2$; 8) $NaCN$
 A) 1, 6, 8 B) 2, 4, 5, 7 C) 3, 8 D) 2, 3, 4, 7
1162. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404278)
 Qaysi tuzlar faqat anion bo'yicha gidrolizga uchraydi?
 1) Na_2CO_3 ; 2) $AlCl_3$; 3) CH_3COONH_4 ; 4) $ZnCl_2$; 5) $(NH_4)_2SO_4$; 6) CH_3COOK ; 7) $Zn(NO_3)_2$; 8) $NaCN$
 A) 1, 6, 8 B) 2, 4, 5, 7 C) 3, 8 D) 2, 3, 4, 7

1163. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404279)
 Qaysi tuzlar faqat anion bo'yicha gidrolizga uchraydi?
 1) $ZnCl_2$; 2) $Ca(CH_3COO)_2$; 3) $(NH_4)_2SO_4$;
 4) KCN ; 5) K_2SO_3 ; 6) NH_4Cl ; 7) $Zn(NO_3)_2$
 A) 2, 4, 5 B) 1, 3, 6, 7 C) 2, 4, 5, 6
 D) 1, 3, 7
1164. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404280)
 Qaysi tuzlar faqat kation bo'yicha gidrolizga uchraydi?
 1) $ZnCl_2$; 2) $Ca(CH_3COO)_2$; 3) $(NH_4)_2SO_4$;
 4) KCN ; 5) K_2SO_3 ; 6) NH_4Cl ; 7) $Zn(NO_3)_2$
 A) 2, 4, 5 B) 1, 3, 6, 7 C) 2, 4, 5, 6
 D) 1, 3, 7
1165. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404281)
 Qaysi tuzlar gidrolizga uchramaydi?
 1) $MgCl_2$; 2) $NaNO_3$; 3) K_2CO_3 ; 4) $ZnCl_2$;
 5) $NaCl$; 6) KCN ; 7) $Al_2(SO_4)_3$; 8) Na_2SO_4
 A) 2, 5, 8 B) 1, 4, 7 C) 2, 6 D) 2, 3, 8
1166. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404282)
 Qaysi tuzlar faqat kation bo'yicha gidrolizga uchraydi?
 1) $MgCl_2$; 2) $NaNO_3$; 3) K_2CO_3 ; 4) $ZnCl_2$;
 5) $NaCl$; 6) KCN ; 7) $Al_2(SO_4)_3$; 8) Na_2SO_4
 A) 2, 5, 8 B) 1, 4, 7 C) 2, 6 D) 1, 3, 8
1167. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404283)
 Qaysi tuzlar faqat anion bo'yicha gidrolizga uchraydi?
 1) $MgCl_2$; 2) $NaNO_3$; 3) K_2CO_3 ; 4) $ZnCl_2$;
 5) $NaCl$; 6) KCN ; 7) $Al_2(SO_4)_3$; 8) Na_2SO_4
 A) 2, 5, 8 B) 1, 4, 7 C) 3, 6 D) 2, 8
1168. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404284)
 Quyidagi moddalardan qaysilari gidrolizga uchraydi?
 1) nuklein kislota; 2) metakril kislota;
 3) nukleozid; 4) nukleotid; 5) kraxmal;
 6) fruktoza
 A) 1, 3, 4 B) 2, 6 C) 1, 3, 4, 5
 D) 2, 3, 6
1169. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404285)
 Quyidagi moddalardan qaysilari gidrolizga uchramaydi?
 1) nuklein kislota; 2) metakril kislota;
 3) nukleozid; 4) nukleotid; 5) kraxmal;
 6) fruktoza
 A) 1, 3, 4 B) 2, 6 C) 1, 3, 4, 5
 D) 2, 3, 6
1170. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404286)
 Kumush nitrat eritmasi qo'shilganda cho'kma hosil qiladigan moddalarni aniqlang.
 1) KBr ; 2) $NaClO_3$; 3) LiI ; 4) $KClO_4$;
 5) $CaCl_2$; 6) KF ; 7) Na_3PO_4
 A) 1, 3, 5, 6 B) 2, 4, 6 C) 1, 2, 3, 5, 6
 D) 1, 3, 5, 7
1171. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404287)
 Kumush nitrat eritmasi qo'shilganda cho'kma hosil qilmaydigan moddalarni aniqlang.
 1) KBr ; 2) $NaClO_3$; 3) LiI ; 4) $KClO_4$;
 5) $CaCl_2$; 6) KF ; 7) Na_3PO_4
 A) 1, 3, 5, 6 B) 2, 4, 6 C) 1, 2, 3, 5, 6
 D) 1, 3, 5, 7
1172. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404288)
 Tarkibida kumush nitrat va natriy fosfat 3:1 mol nisbatda bo'lgan suvli eritmalar aralastirildi. Hosil bo'lgan eritmada qaysi ionlar miqdori (mol) yuqori bo'ladi?
 1) Ag^+ ; 2) Na^+ ; 3) NO_3^- ; 4) PO_4^{3-}
 A) 1, 3 B) 2, 4 C) 1, 2, 3, 4 D) 2, 3
1173. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404289)
 Eritmalardagi tuzlarning har biri 1 moldan olingan bo'lsa, ionlar miqdori ortib boradigan qatorni tanlang. ($\alpha=100\%$)
 A) $CaCl_2$; $Al_2(SO_4)_3$; $NaOH$; $CuSO_4$
 B) $NaNO_3$; K_3PO_4 ; K_2CO_3 ; $MgCl_2$
 C) $Al_2(SO_4)_3$; $FeCl_3$; $CaCl_2$; $LiOH$
 D) $NaCl$; $BaCl_2$; $Al(NO_3)_3$; $Fe_2(SO_4)_3$
1174. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404290)
 Eritmalardagi tuzlarning har biri 1 moldan olingan bo'lsa, ionlar miqdori kamayib boradigan qatorni tanlang. ($\alpha=100\%$)
 A) $CaCl_2$; $Al_2(SO_4)_3$; $NaOH$; $CuSO_4$
 B) $NaNO_3$; K_3PO_4 ; K_2CO_3 ; $MgCl_2$
 C) $Al_2(SO_4)_3$; $FeCl_3$; $CaCl_2$; $LiOH$
 D) $NaCl$; $BaCl_2$; $Al(NO_3)_3$; $Fe_2(SO_4)_3$
1175. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404291)
 Quyidagi kislotalardan qaysilarining ishqorlar bilan hosil qilgan tuzlari gidrolizga uchraydi?
 1) xlorid kislota; 2) gipoxlorit kislota; 3) nitrat kislota; 4) nitrit kislota; 5) sulfat kislota;
 6) vodorod sulfid
 A) 1, 3, 5 B) 2, 4, 6 C) 1, 4, 6
 D) 2, 3, 5
1176. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404292)
 Quyidagi kislotalardan qaysilarining ishqorlar bilan hosil qilgan tuzlari gidrolizga uchramaydi?
 1) xlorid kislota; 2) gipoxlorit kislota; 3) nitrat kislota; 4) nitrit kislota; 5) sulfat kislota;
 6) vodorod sulfid
 A) 1, 3, 5 B) 2, 4, 6 C) 1, 4, 6
 D) 2, 3, 5

1177. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404293)
 Quyidagi kislotalardan qaysilarining ishqorlar bilan hosil qilgan tuzlari gidrolizga uchraydi?
 1) sulfit kislota; 2) xlorid kislota; 3) nitrat kislota; 4) sulfat kislota; 5) nitrit kislota; 6) sirka kislota
A) 1, 5, 6 B) 2, 3, 4 C) 1, 4, 6
 D) 2, 3, 5
1178. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404294)
 Quyidagi kislotalardan qaysilarining ishqorlar bilan hosil qilgan tuzlari gidrolizga uchramaydi?
 1) sulfit kislota; 2) xlorid kislota; 3) nitrat kislota; 4) sulfat kislota; 5) nitrit kislota; 6) sirka kislota
 A) 1, 5, 6 B) 2, 3, 4 C) 1, 4, 6
 D) 2, 3, 5
1179. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404295)
 Qaysi tuzlar faqat kation bo'yicha gidrolizga uchraydi?
 1) Na_2CO_3 ; 2) $Al(NO_3)_3$; 3) CH_3COOK ; 4) $(NH_4)_2SO_4$; 5) K_2S ; 6) $Zn(NO_3)_2$; 7) NH_4Cl ; 8) $NaCN$
A) 2, 4, 6, 7 B) 1, 3, 5, 8 C) 2, 4, 7
 D) 1, 3, 8
1180. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404296)
 Qaysi tuzlar faqat anion bo'yicha gidrolizga uchraydi?
 1) Na_2CO_3 ; 2) $Al(NO_3)_3$; 3) CH_3COOK ; 4) $(NH_4)_2SO_4$; 5) K_2S ; 6) $Zn(NO_3)_2$; 7) NH_4Cl ; 8) $NaCN$
 A) 2, 4, 6, 7 B) 1, 3, 5, 8 C) 2, 4, 7
 D) 1, 3, 8
1181. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404297)
 Quyidagi moddalardan qaysilari gidrolizga uchraydi?
 1) RNK; 2) nuklein kislota; 3) glyukon kislota; 4) riboza; 5) nukleotid; 6) etilatsetat
A) 1, 2, 5, 6 B) 3, 4 C) 1, 2, 3, 5, 6
 D) 2, 3, 4
1182. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404298)
 Quyidagi birikmalardan ham kation, ham anion bo'yicha gidrolizga uchraydiganlarini aniqlang.
 1) Li_2SO_4 ; 2) $(NH_4)_2CO_3$; 3) K_2SO_4 ; 4) Al_2S_3 ; 5) $Ca(NO_3)_2$; 6) CH_3COONH_4
 A) 2, 6 B) 1, 4 C) 1, 3, 5 D) 2, 4, 6
1183. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404299)
 Qaysi birikmalar suvda eritilganda ishqoriy muhit hosil bo'ladi?
 1) kaliy peroksid; 2) natriy nitrat; 3) kalsiy xlorid; 4) litiy sulfat; 5) natriy gidrokarbonat; 6) natriy gidrid
 A) 2, 3, 4 B) 1, 5, 6 C) 1, 3, 5
 D) 2, 4, 6
1184. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404300)
 Qaysi birikmalar suvda eritilganda neytral muhit hosil bo'ladi?
 1) kaliy peroksid; 2) natriy nitrat; 3) kalsiy xlorid; 4) litiy sulfat; 5) natriy gidrokarbonat; 6) natriy gidrid
A) 2, 3, 4 B) 1, 5, 6 C) 1, 3, 5
 D) 2, 4, 6
1185. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404301)
 Faqat anion bo'yicha gidrolizga uchraydigan tuzlarni aniqlang.
 1) alyuminiy nitrat; 2) ammoniy karbonat; 3) litiy nitrat; 4) seziy sulfat; 5) natriy sianid; 6) kaliy sulfid
 A) 1, 3 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 6 D) 5, 6
1186. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404302)
 Quyidagi moddalardan qaysilari gidrolizga uchramaydi?
 1) RNK; 2) nuklein kislota; 3) glyukon kislota; 4) riboza; 5) nukleotid; 6) etilatsetat
 A) 1, 2, 5, 6 B) 3, 4 C) 1, 2, 3, 5, 6
 D) 2, 3, 4
1187. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404303)
 RNK gidrolizida qaysi modda hosil bo'lmaydi?
 A) fosfat kislota B) uratsil C) riboza
D) timin
1188. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404304)
 DNK gidrolizida qaysi modda hosil bo'lmaydi?
 A) fosfat kislota B) uratsil
 C) dezoksiriboza D) timin
1189. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404305)
 Quyidagi tuzlardan qaysilari gidrolizlanganda eritma muhiti ishqoriy bo'ladi?
 1) kaliy karbonat; 2) bariy nitrat; 3) kaliy atsetat; 4) litiy sulfat; 5) natriy xlorid; 6) kaliy sulfid
 A) 1, 3 B) 2, 4, 5 C) 2, 4 D) 1, 3, 6
1190. 3.3-1 file-» 80 - 30 - - (404306)
 Quyidagi tuzlardan qaysilari gidrolizlanganda eritma muhiti neytral bo'ladi?
 1) kaliy karbonat; 2) bariy nitrat; 3) kaliy atsetat; 4) litiy sulfat; 5) natriy xlorid; 6) kaliy sulfid
 A) 1, 3 B) 2, 4, 5 C) 2, 4 D) 1, 3, 6
1191. 3.3-1 file-» 80 - 6 - - (404741)
 Qaysi tuzning 0,01 molyarli eritmasida H^+ ionning konsentratsiyasi yuqori bo'ladi?
 A) Na_2SO_4 B) $NaCl$ C) Na_2SO_3
D) $ZnCl_2$

1192. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (404742)
 Quyidagi moddalardan qaysilari gidrolizga uchraydi?
 1) nuklein kislotasi; 2) metilmetakrilat; 3) riboza;
 4) nukleotid; 5) kraxmal; 6) fruktoza
 A) 1, 5 B) 3, 6 C) 1, 2, 4, 5
 D) 2, 3, 4, 6
1193. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (404743)
 Kumush nitrat eritmasi qo'shilganda cho'kma hosil qiluvchi moddalarni tanlang.
 1) kaliy bromid; 2) natriy xlorat; 3) litiy yodid;
 4) kaliy perxlorat; 5) kalsiy xlorid; 6) kaliy ftorid;
 7) natriy ortofosfat
 A) 1, 3, 5, 6 B) 2, 4, 6 C) 2, 4, 7
D) 1, 3, 5, 7
1194. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (404744)
 Tarkibida xrom(III) sulfat va natriy karbonat 1:3 mol nisbatda bo'lgan eritmalar aralashtirildi.
 Hosil bo'lgan eritmada qaysi ionlar miqdori (mol) yuqori bo'ladi?
 1) Cr^{3+} ; 2) Na^{+} ; 3) SO_4^{2-} ; 4) CO_3^{2-} ; 5) OH^{1-} .
 A) 1, 4 B) 2, 3 C) 1, 2, 3, 4 D) 1, 2, 5
1195. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (404745)
 Tarkibida temir(III) nitrat va natriy sulfid 1:1,5 mol nisbatda bo'lgan eritmalar aralashtirildi.
 Hosil bo'lgan eritmada qaysi ionlar miqdori (mol) yuqori bo'ladi?
 1) Fe^{3+} ; 2) Na^{+} ; 3) S^{2-} ; 4) NO_3^{1-} ; 5) OH^{1-} .
 A) 1, 2, 3, 4 B) 1, 3 C) 2, 4 D) 1, 2, 5
1196. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (404746)
 Quyidagi tuzlardan qaysilari gidrolizlanganda eritma muhiti ishqoriy bo'ladi?
 1) natriy karbonat; 2) stronsiy nitrat; 3) kaliy atsetat; 4) litiy sulfat; 5) alyuminiy xlorid;
 6) kalsiy karbonat
A) 1, 3 B) 2, 4, 5 C) 2, 4 D) 1, 3, 6
1197. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (404747)
 Quyidagi tuzlardan qaysilari gidrolizga uchraganda, eritma ishqoriy muhitga ega bo'ladi?
 1) natriy sulfid; 2) natriy sulfat; 3) temir(II) sulfat; 4) kaliy karbonat; 5) kaliy sulfid; 6) litiy nitrat
 A) 1, 4 B) 2, 3, 6 C) 2, 6 D) 1, 4, 5
1198. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (404748)
 Quyidagi moddalarning qaysilari gidrolizga uchramaydi?
 1) natriy sulfat; 2) ammoniy atsetat;
 3) etilenglikol; 4) stearin kislotasi glitseridi;
 5) fruktoza; 6) natriy gidrid.
 A) 1, 2, 4 B) 2, 4, 6 C) 1, 3, 5
 D) 3, 5, 6
1199. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (404749)
 Tarkibida natriy sulfid va alyuminiy yodid 3:2 mol nisbatda bo'lgan eritmalar aralashtirildi.
 Hosil bo'lgan eritmada qaysi ionlar miqdori (mol) yuqori bo'ladi?
 1) Al^{+3} ; 2) Na^{+} ; 3) H^{+} ; 4) S^{-2} ; 5) I^{-} ;
 6) OH^{-} .
 A) 1, 2, 4, 5 B) 1, 2, 3, 4, 5, 6 C) 2, 5
 D) 1, 4
1200. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (404750)
 Tarkibida alyuminiy sulfat va natriy karbonat 1:3 mol nisbatda bo'lgan eritmalar aralashtirildi.
 Hosil bo'lgan eritmada qaysi ionlar miqdori (mol) yuqori bo'ladi?
 1) Al^{+3} ; 2) Na^{+} ; 3) SO_4^{2-} ; 4) CO_3^{2-} ; 5) OH^{-} .
 A) 1, 2, 3, 4 B) 2, 3 C) 1, 4
 D) 1, 2, 3, 4, 5
1201. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (404751)
 Tarkibida natriy karbonat va alyuminiy xlorid 3:2 mol nisbatda bo'lgan eritmalar aralashtirildi.
 Hosil bo'lgan eritmada qaysi ionlar miqdori (mol) yuqori bo'ladi?
 1) Al^{+3} ; 2) Na^{+} ; 3) H^{+} ; 4) CO_3^{2-} ; 5) Cl^{-} ;
 6) OH^{-} .
 A) 1, 2, 3, 4, 5, 6 B) 2, 5 C) 1, 6
 D) 1, 2, 4, 5
1202. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (404752)
 Kumush nitrat eritmasiga qo'shilganda cho'kma hosil bo'lmaydigan moddalarni tanlang.
 1) kaliy bromid; 2) natriy xlorat; 3) litiy yodid;
 4) kaliy perxlorat; 5) kaliy ftorid; 6) natriy ortofosfat
 A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 2, 4 D) 1, 3
1203. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (404753)
 Quyidagi moddalardan qaysilari gidrolizga uchraydi?
 1) DNK; 2) natriy perxlorat; 3) nukleotid;
 4) litiy sulfat; 5) maltoza; 6) nukleozid
A) 1, 3, 5, 6 B) 1, 5 C) 2, 4
D) 2, 3, 4, 5
1204. 3.3-1 file-» 80 - 13 - - (404754)
 Tarkibida kalsiy nitrat va natriy ortofosfat 2:1 mol nisbatda bo'lgan eritmalar aralashtirildi.
 Hosil bo'lgan eritmada qanday ionlar mavjud bo'ladi?
 1) Ca^{2+} ; 2) Na^{+} ; 3) PO_4^{3-} ; 4) NO_3^{1-}
 A) 2, 4 B) 1, 2, 3, 4 C) 1, 3 D) 1, 2, 4

1205. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711291)
Qaysi tuzlar faqat kation bo'yicha gidrolizga uchraydi?
1) alyuminiy nitrat; 2) natriy karbonat;
3) ammoniy atsetat; 4) rux sulfat; 5) ammoniy sulfat; 6) kaliy karbonat; 7) natriy sianid;
8) magniy nitrat.
A) 1, 4, 8 B) 2, 6, 7 C) 2, 3, 6, 7
D) 1, 4, 5, 8
1206. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711292)
Qaysi tuzlar faqat anion bo'yicha gidrolizga uchraydi?
1) alyuminiy nitrat; 2) natriy karbonat;
3) ammoniy atsetat; 4) rux sulfat; 5) ammoniy sulfat; 6) kaliy karbonat; 7) natriy sianid;
8) magniy nitrat.
A) 1, 4, 8 **B) 2, 6, 7** C) 2, 3, 6, 7
D) 1, 4, 5, 8
1207. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711293)
Qaysi tuzlar faqat anion bo'yicha gidrolizga uchraydi?
1) magniy xlorid; 2) kaliy atsetat; 3) ammoniy atsetat; 4) kaliy sianid; 5) natriy nitrit;
6) ammoniy sulfat; 7) alyuminiy nitrat.
A) 1, 3, 6, 7 B) 2, 3, 4, 5 **C) 2, 4, 5**
D) 1, 6, 7
1208. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711294)
Qaysi tuzlar faqat kation bo'yicha gidrolizga uchraydi?
1) magniy xlorid; 2) kaliy atsetat; 3) ammoniy atsetat; 4) kaliy sianid; 5) natriy nitrit;
6) ammoniy sulfat; 7) alyuminiy nitrat.
A) 1, 3, 6, 7 B) 2, 3, 4, 5 C) 2, 4, 5
D) 1, 6, 7
1209. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711295)
Qaysi moddalar gidrolizga uchramaydi?
1) oqsil; 2) kaliy sulfat; 3) natriy gidrokarbonat;
4) natriy xlorid; 5) kraxmal; 6) fruktoza;
7) nuklein kislotasi; 8) natriy nitrat.
A) 1, 3, 5, 7 B) 1, 3, 7 C) 2, 4, 8
D) 2, 4, 6, 8
1210. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711296)
Qaysi moddalar gidrolizga uchraydi?
1) oqsil; 2) kaliy sulfat; 3) natriy gidrokarbonat;
4) natriy xlorid; 5) kraxmal; 6) fruktoza;
7) nuklein kislotasi; 8) natriy nitrat.
A) 1, 3, 5, 7 B) 1, 3, 7 C) 2, 4, 8
D) 2, 4, 6, 8
1211. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711297)
Quyidagi moddalardan qaysilari gidrolizga uchraydi?
1) DNK; 2) metakril kislotasi; 3) nukleozid;
4) glukozasi; 5) selluloza; 6) metilmetakrilat.
A) 1, 4, 5, 6 B) 2, 4, 6 C) 2, 4
D) 1, 3, 5, 6
1212. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711298)
Quyidagi birikmalardan ham kation, ham anion bo'yicha gidrolizga uchraydiganlarini aniqlang.
1) natriy sulfat; 2) ammoniy atsetat; 3) litiy nitrat; 4) alyuminiy karbonat; 5) kaliy xlorid.
A) 4, 5 B) 1, 3, 5 C) 1, 2, 5 **D) 2, 4**
1213. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711299)
Quyidagi tuzlarning qaysilari gidrolizga uchramaydi?
1) natriy sulfat; 2) ammoniy nitrit; 3) litiy nitrat; 4) alyuminiy karbonat; 5) kaliy xlorid;
6) ammoniy atsetat.
A) 4, 5, 6 B) 1, 3, 5, 6 **C) 1, 3, 5**
D) 2, 4, 6
1214. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711300)
Qaysi birikmalar suvda eritilganda ishqoriy muhit hosil bo'ladi?
1) natriy peroksid; 2) alyuminiy nitrat;
3) magniy xlorid; 4) kaliy gidrid; 5) natriy gidrokarbonat; 6) rux sulfat.
A) 2, 3 B) 2, 3, 6 **C) 1, 4, 5** D) 1, 5
1215. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711301)
Qaysi birikmalar suvda eritilganda kislotali muhit hosil bo'ladi?
1) natriy peroksid; 2) alyuminiy nitrat;
3) magniy xlorid; 4) kaliy gidrid; 5) natriy gidrokarbonat; 6) rux sulfat.
A) 2, 3 **B) 2, 3, 6** C) 1, 4, 5 D) 1, 5
1216. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711302)
Qaysi birikmalar suvda eritilganda neytral muhit hosil bo'ladi?
1) alyuminiy karbonat; 2) natriy sulfat;
3) magniy xlorid; 4) litiy sulfat; 5) natriy gidrokarbonat; 6) natriy gidrid.
A) 1, 2, 4 B) 2, 4 C) 3, 5, 6 D) 5, 6
1217. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711303)
Natriy gidrokarbonat, alyuminiy nitrat va natriy sulfat eritmalariga lakmus qo'shilganda ularning rangi (berilgan tartibda) qanday o'zgaradi?
1) rangi o'zgarmaydi; 2) ko'k rangga kiradi;
3) qizil rangga kiradi; 4) sariq rangga kiradi.
A) 3, 1, 1 **B) 2, 3, 1** C) 4, 2, 1
D) 2, 2, 4

1218. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711304)
 Natriy gidrokarbonat, alyuminiy nitrat va natriy sulfat eritmalariga fenolftalein qo‘shilganda ularning rangi (berilgan tartibda) qanday o‘zgaradi?
 1) rangi o‘zgarmaydi; 2) ko‘k rangga kiradi;
 3) to‘q qizil rangga kiradi; 4) sariq rangga kiradi.
 A) 3, 2, 1 B) 2, 3, 1 C) 4, 2, 1
D) 3, 1, 1
1219. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711305)
 Natriy gidroksid, sirka kislotasi va natriy peroksid eritmalariga lakmus qo‘shilganda ularning rangi (berilgan tartibda) qanday o‘zgaradi?
 1) rangi o‘zgarmaydi; 2) ko‘k rangga kiradi;
 3) qizil rangga kiradi; 4) sariq rangga kiradi.
 A) 1, 2, 3 B) 2, 3, 1 C) 4, 2, 1
D) 2, 3, 2
1220. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711306)
 Qaysi qatoridagi tuzlarning barchasi gidrolizga uchraydi?
 A) natriy karbonat, mis(II) sulfat, kaliy atsetat, litiy sulfat
 B) ammoniy sulfat, natriy xlorid, alyuminiy nitrat, kaliy sianid
C) ammoniy xlorid, ammoniy karbonat, kalsiy atsetat, natriy sulfit
 D) rux xlorid, rux nitrat, natriy sulfat, kaliy sulfid
1221. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711307)
 Qaysi qatorida faqat kation bo‘yicha gidrolizga uchraydigan tuzlar keltirilgan?
 A) kalsiy karbonat, kalsiy sulfit, kalsiy atsetat
 B) kaliy karbonat, kaliy sianid, kaliy gidrokarbonat
 C) ammoniy xlorid, ammoniy sulfat, ammoniy atsetat
D) rux xlorid, rux nitrat, rux sulfat
1222. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711308)
 Qaysi qatorida faqat anion bo‘yicha gidrolizga uchraydigan tuzlar keltirilgan?
 A) kalsiy karbonat, kalsiy sulfit, kalsiy atsetat
B) kaliy karbonat, kaliy sianid, kaliy gidrokarbonat
 C) ammoniy xlorid, ammoniy sulfat, ammoniy atsetat
 D) rux xlorid, rux nitrat, rux sulfat
1223. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711309)
 Qaysi birikmalar suvda eritilganda neytral muhit hosil bo‘ladi?
 1) natriy sulfat; 2) natriy sulfit; 3) natriy karbonat; 4) natriy atsetat; 5) natriy xlorid; 6) natriy nitrat.
 A) 3, 5 **B) 1, 5, 6** C) 2, 3, 4 D) 1, 6
1224. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711310)
 Qaysi birikmalar suvda eritilganda ishqoriy muhit hosil bo‘ladi?
 1) natriy sulfat; 2) natriy sulfit; 3) natriy karbonat; 4) natriy atsetat; 5) natriy xlorid; 6) natriy nitrat.
 A) 3, 5 B) 1, 5, 6 **C) 2, 3, 4** D) 1, 6
1225. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711311)
 Quyida berilgan birikmalardan faqat kation bo‘yicha gidrolizga uchraydiganlarini belgilang.
 1) natriy karbonat; 2) magniy sulfat; 3) kaliy sulfit; 4) ammoniy nitrat; 5) litiy xlorid; 6) rux xlorid.
 A) 1, 3 B) 2, 5 C) 1, 3, 5 **D) 2, 4, 6**
1226. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711312)
 Quyida berilgan birikmalardan faqat anion bo‘yicha gidrolizga uchraydiganlarini tanlang.
 1) natriy karbonat; 2) magniy sulfat; 3) kaliy sulfit; 4) ammoniy nitrat; 5) litiy xlorid; 6) rux xlorid.
A) 1, 3 B) 2, 5 C) 1, 3, 5 D) 2, 4, 6
1227. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711313)
 Quyida berilgan birikmalardan faqat kation bo‘yicha gidrolizga uchraydiganlarini belgilang.
 1) ammoniy atsetat; 2) magniy xlorid; 3) kaliy karbonat; 4) ammoniy nitrat; 5) alyuminiy karbonat; 6) ammoniy sulfat.
 A) 1, 3, 5 B) 1, 5 **C) 2, 4, 6**
 D) 1, 2, 4, 5, 6
1228. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711314)
 Quyida berilgan birikmalardan ham kation, ham anion bo‘yicha gidrolizga uchraydiganlarini belgilang.
 1) ammoniy atsetat; 2) magniy xlorid; 3) kaliy karbonat; 4) ammoniy nitrat; 5) alyuminiy karbonat; 6) ammoniy sulfat.
 A) 1, 3, 5 **B) 1, 5** C) 2, 4, 6
 D) 1, 2, 4, 5, 6
1229. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711315)
 Quyidagi birikmalardan ham kation, ham anion bo‘yicha gidrolizga uchraydiganlarini tanlang.
 1) natriy nitrat; 2) ammoniy karbonat; 3) kaliy sulfat; 4) alyuminiy sulfid; 5) litiy xlorid; 6) ammoniy atsetat.
 A) 2, 6 **B) 2, 4, 6** C) 1, 3, 5 D) 3, 6

1230. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711316)
Qaysi birikmalar suvda eritilganda neytral muhit hosil bo'ladi?
1) natriy nitrat; 2) ammoniy nitrat; 3) kaliy sulfat; 4) alyuminiy sulfat; 5) litiy xlorid; 6) ammoniy xlorid.
A) 2, 6 B) 2, 4, 6 C) 1, 3, 5 D) 3, 6
1231. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711317)
Qaysi birikmalar suvda eritilganda ishqoriy muhit hosil qiladi?
1) natriy; 2) natriy nitrat; 3) kaliy peroksid; 4) litiy xlorid; 5) kaliy sulfat; 6) natriy gidrokarbonat.
A) 2, 4, 5 B) 1, 4, 5 C) 1, 3, 6 D) 2, 3, 6
1232. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711318)
Quyidagi moddalardan qaysilari gidrolizga uchramaydi?
1) DNK; 2) metakril kislotasi; 3) nukleozid; 4) glukozasi; 5) selluloza; 6) metilmetakrilat.
A) 1, 4, 5, 6 B) 2, 4, 6 C) 2, 4 D) 1, 3, 5, 6
1233. 3.3-1 file-» 80 - 41 - - 1 (711319)
Qaysi birikmalar suvda eritilganda neytral muhit hosil bo'ladi?
1) natriy; 2) natriy nitrat; 3) kaliy peroksid; 4) litiy xlorid; 5) kaliy sulfat; 6) natriy gidrokarbonat.
A) 2, 4, 5 B) 1, 4, 5 C) 1, 3, 6 D) 2, 3, 6
1234. 3.3-1 file-» 80 - 69 - - (725086)
Nitrit kislotasi eritmasining vodorod ko'rsatkichi (pH) 2 ga teng bo'lsa, 80 ml eritmadagi kislotaning umumiy massasini (g) hisoblang ($\alpha = 0,2\%$).
A) 18,8 B) 37,6 C) 9,4 D) 6,3
1235. 3.3-1 file-» 80 - 69 - - (725087)
Sirka kislotasi eritmasining vodorod ko'rsatkichi (pH) 3 ga teng bo'lsa, 200 ml eritmadagi kislotaning umumiy massasini (g) aniqlang ($\alpha = 2\%$).
A) 0,8 B) 1,6 C) 1,2 D) 0,6
1236. 3.3-1 file-» 80 - 69 - - (725088)
Quyidagi eritmalarni (molyar konsentratsiyasi bir xil) pH qiymati kamayib borishi tartibida joylashtiring.
1) HNO_2 ; 2) KCl ; 3) KNO_2 ; 4) HCl
A) 3, 2, 1, 4 B) 4, 1, 2, 3 C) 2, 3, 4, 1 D) 3, 1, 2, 4
1237. 3.3-1 file-» 80 - 69 - - (725089)
Quyidagi moddalarni pH qiymati ortib borishi tartibida joylashtiring (molyar konsentratsiyasi bir xil).
1) H_2SO_3 ; 2) K_2SO_4 ; 3) K_2SO_3 ; 4) H_2SO_4
A) 3, 2, 1, 4 B) 4, 1, 2, 3 C) 2, 3, 4, 1 D) 3, 1, 2, 4
1238. 3.3-1 file-» 80 - 69 - - (725090)
Ammoniy gidroksid eritmasining vodorod ko'rsatkichi (pH) 11 ga teng bo'lgan 500 ml eritmasidagi ammoniy gidroksid massasini (g) hisoblang ($\alpha = 5\%$).
A) 0,224 B) 0,70 C) 0,35 D) 0,17
1239. 3.3-1 file-» 80 - 69 - - (725091)
Xlorid kislotasi eritmasining vodorod ko'rsatkichi (pH) 3 ga teng bo'lsa, 1 l eritmada eritilgan vodorod xloridning hajmini (l. n.sh.) hisoblang ($\alpha = 0,1\%$).
A) 1,12 B) 11,2 C) 22,4 D) 5,6
1240. 3.3-1 file-» 80 - 69 - - (725092)
Gidrolizga uchraydigan tuzlar qatorini tanlang.
A) Na_2CO_3 ; $CuSO_4$; CH_3COOK ; $LiNO_3$
B) $(NH_4)_2SO_4$; KCl ; $Al(NO_3)_3$; $NaCN$
C) $ZnCl_2$; $Zn(NO_3)_2$; K_2SO_4 ; K_2S
D) NH_4Cl ; $(NH_4)_2CO_3$; $Ca(CH_3COO)_2$; Na_2SO_3
1241. 3.3-1 file-» 80 - 69 - - (725093)
Quyidagi tuzlarning qaysilari gidrolizga uchraydi?
1) kaliy sulfid; 2) bariy xlorid; 3) natriy formiat; 4) kaliy yodid; 5) bariy nitrat.
A) 1, 2, 5 B) 2, 5 C) 1, 3, 4 D) 1, 3
1242. 3.3-1 file-» 80 - 69 - - (725094)
Quyidagi tuzlardan qaysilari gidrolizga uchramaydi?
1) litiy sulfid; 2) natriy yodid; 3) seziiy nitrat; 4) qo'rg'oshin(II) atsetat; 5) kaliy rodanid.
A) 3, 4 B) 2, 3 C) 1, 4, 5 D) 1, 2, 5
1243. 3.3-1 file-» 80 - 69 - - (725095)
Quyidagi tuzlardan qaysilari gidrolizga uchramaydi?
1) bariy xlorid; 2) ammoniy xlorid; 3) ammoniy sulfid; 4) magniy xlorid; 5) litiy sulfat.
A) 2, 3 B) 1, 4, 5 C) 2, 3, 4 D) 1, 5

1244. 3.3-1 file-» 80 - 69 - - (725096)
 Quyidagi tuzlarning qaysilari gidrolizga uchraydi?
 1) magniy xlorid; 2) bariy xlorid; 3) ammoniy xlorid; 4) temir(III) xlorid; 5) natriy nitrat; 6) natriy nitrit.
 A) 1, 3, 4, 5 B) 2, 6 C) 1, 3, 4, 6 D) 2, 5
1245. 3.3-1 file-» 80 - 69 - - (725097)
 Quyidagi moddalardan qaysilari gidrolizga uchraydi?
 1) natriy gidrid; 2) natriy xlorid; 3) etilatsetat; 4) kalsiy fosfat; 5) nukleotid.
 A) 1, 3, 5 B) 3, 5 C) 1, 2, 4 D) 2, 4
1246. 3.3-2 file-» 80 - 6 - - (224240)
 Қайси тузнинг 0,01 молярли эритмасида H^+ ионнинг концентрацияси юқори бўлади?
 A) Na_2SO_4 B) $NaCl$ C) Na_2SO_3 D) $ZnCl_2$
1247. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (232720)
 Қуйидаги моддалардан қайсилари гидролизга учрайди?
 1) нуклеин кислота; 2) метилметакрилат; 3) рибоза; 4) нуклеотид; 5) крахмал; 6) фруктоза
 A) 1, 5 B) 3, 6 C) 1, 2, 4, 5 D) 2, 3, 4, 6
1248. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (232721)
 Кумуш нитрат эритмаси қўшилганда чўкма ҳосил қилувчи моддаларни танланг.
 1) калий бромид; 2) натрий хлорат; 3) литий йодид; 4) калий перхлорат; 5) кальций хлорид; 6) калий фторид; 7) натрий ортофосфат
 A) 1, 3, 5, 6 B) 2, 4, 6 C) 2, 4, 7 D) 1, 3, 5, 7
1249. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (232722)
 Таркибида хром(III) сульфат ва натрий карбонат 1:3 моль нисбатда бўлган эритмалар аралаштирилди. Ҳосил бўлган эритмада қайси ионлар миқдори (моль) юқори бўлади?
 1) Cr^{3+} ; 2) Na^{1+} ; 3) SO_4^{2-} ; 4) CO_3^{2-} ; 5) OH^{1-} .
 A) 1, 4 B) 2, 3 C) 1, 2, 3, 4 D) 1, 2, 5
1250. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (232724)
 Таркибида темир(III) нитрат ва натрий сульфид 1:1,5 моль нисбатда бўлган эритмалар аралаштирилди. Ҳосил бўлган эритмада қайси ионлар миқдори (моль) юқори бўлади?
 1) Fe^{3+} ; 2) Na^{1+} ; 3) S^{2-} ; 4) NO_3^{1-} ; 5) OH^{1-} .
 A) 1, 2, 3, 4 B) 1, 3 C) 2, 4 D) 1, 2, 5
1251. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (232732)
 Қуйидаги тузлардан қайсилари гидролизланганда эритма муҳити ишқорий бўлади?
 1) натрий карбонат; 2) стронций нитрат; 3) калий ацетат; 4) литий сульфат; 5) алюминий хлорид; 6) кальций карбонат
 A) 1, 3 B) 2, 4, 5 C) 2, 4 D) 1, 3, 6
1252. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (232734)
 Қуйидаги тузлардан қайсилари гидролизга учраганда, эритма ишқорий муҳитга эга бўлади?
 1) натрий сульфид; 2) натрий сульфат; 3) темир(II) сульфат; 4) калий карбонат; 5) калий сульфид; 6) литий нитрат
 A) 1, 4 B) 2, 3, 6 C) 2, 6 D) 1, 4, 5
1253. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (233054)
 Натрий ацетат эритмасида ($t = 20^\circ C$) содир бўлган мувозанатни ўнг томонга силжитиш учун қуйидаги омилларнинг қайсиларидан фойдаланиш мумкин?
 1) хлорид кислота эритмасидан қўшиш; 2) эритмани қиздириш; 3) эритмани совутиш; 4) ишқор эритмасидан қўшиш
 A) 1, 2, 4 B) 3, 4 C) 1, 2 D) 2, 3
1254. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (233055)
 Қуйидаги моддаларнинг қайсилари гидролизга учрамайди?
 1) натрий сульфат; 2) аммоний ацетат; 3) этиленгликоль; 4) стеарин кислота глицериди; 5) фруктоза; 6) натрий гидрид.
 A) 1, 2, 4 B) 2, 4, 6 C) 1, 3, 5 D) 3, 5, 6
1255. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (233056)
 Қуйида кўрсатилган кислоталардан қайсиларининг ишқорлар билан ҳосил қилган тузлари гидролизга учрайди?
 1) хлорид кислота; 2) гипохлорит кислота; 3) нитрат кислота; 4) нитрит кислота; 5) сульфат кислота; 6) водород сульфид; 7) сульфит кислота; 8) сирка кислота
 A) 1, 3, 5, 6, 8 B) 2, 4, 6, 7, 8 C) 1, 2, 3 D) 4, 5, 7
1256. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (233059)
 Таркибида натрий сульфид ва алюминий йодид 3:2 моль нисбатда бўлган эритмалар аралаштирилди. Ҳосил бўлган эритмада қайси ионлар миқдори (моль) юқори бўлади?
 1) Al^{+3} ; 2) Na^{+1} ; 3) H^{+1} ; 4) S^{-2} ; 5) I^{-1} ; 6) OH^{-1} .
 A) 1, 2, 4, 5 B) 1, 2, 3, 4, 5, 6 C) 2, 5 D) 1, 4

1257. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (233060)
Таркибида алюминий сульфат ва натрий карбонат 1:3 моль нисбатда бўлган эритмалар аралаштирилди. Ҳосил бўлган эритмада қайси ионлар миқдори (моль) юқори бўлади?
1) Al^{+3} ; 2) Na^{+1} ; 3) SO_4^{-2} ; 4) CO_3^{-2} ; 5) OH^{-1} .
A) 1, 2, 3, 4 **B) 2, 3** C) 1, 4
D) 1, 2, 3, 4, 5
1258. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (233061)
Таркибида натрий карбонат ва алюминий хлорид 3:2 моль нисбатда бўлган эритмалар аралаштирилди. Ҳосил бўлган эритмада қайси ионлар миқдори (моль) юқори бўлади?
1) Al^{+3} ; 2) Na^{+1} ; 3) H^{+1} ; 4) CO_3^{-2} ; 5) Cl^{-1} ; 6) OH^{-1} .
A) 1, 2, 3, 4, 5, 6 **B) 2, 5** C) 1, 6
D) 1, 2, 4, 5
1259. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (233077)
Кумуш нитрат эритмасига қўшилганда чўкма ҳосил бўлмайдиган моддаларни танланг.
1) калий бромид; 2) натрий хлорат; 3) литий йодид; 4) калий перхлорат; 5) калий фторид; 6) натрий ортофосфат
A) 1, 3, 6 **B) 2, 4, 5** C) 2, 4 D) 1, 3
1260. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (233081)
Қуйидаги моддалардан қайсилари гидролизга учрайди?
1) ДНК; 2) натрий перхлорат; 3) нуклеотид; 4) литий сульфат; 5) мальтоза; 6) нуклеозид
A) 1, 3, 5, 6 B) 1, 5 C) 2, 4 D) 2, 3, 4, 5
1261. 3.3-2 file-» 80 - 13 - - (233082)
Таркибида кальций нитрат ва натрий ортофосфат 2:1 моль нисбатда бўлган эритмалар аралаштирилди. Ҳосил бўлган эритмада қандай ионлар мавжуд бўлади?
1) Ca^{2+} ; 2) Na^{+1} ; 3) PO_4^{3-} ; 4) NO_3^{1-}
A) 2, 4 B) 1, 2, 3, 4 C) 1, 3 **D) 1, 2, 4**
1262. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (221026)
 $CO + Cl_2 \rightleftharpoons COCl_2$ реакцияда CO концентрациясини 0,4 дан 1,2 моль/л гача, Cl_2 концентрациясини 0,5 дан 1,5 моль/л гача ўзгартирилганда реакция тезлиги неча марта ортади?
A) 9 B) 2 C) 10 D) 12
1263. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (221027)
Ҳажми $0,005 \text{ м}^3$ бўлган реакторда реакция бориши натижасида 0,25 минут давомида модданинг миқдори 8,4 молдан 5,9 молгача камайса, шу реакция тезлигини (моль/(л·сек)) ҳисобланг.
A) 2 **B) 0,033** C) 10 D) 0,167
1264. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (221028)
 20°C да тезликлари тенг, коэффициентлари 3 ва 4 бўлган иккита реакция температураси 50°C гача кўтарилганда ушбу реакциялар тезликлари неча марта фарқ қилади?
A) 2,37 B) 1,33 C) 1,78 D) 11,4
1265. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (221030)
Реакциянинг тезлигини 32 марта ошириш учун температурани 30°C дан неча $^\circ\text{C}$ га кўтариш керак ($\gamma = 2$)?
A) 60 B) 70 **C) 80** D) 90
1266. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (221033)
Реакциянинг тезлигини 243 марта ошириш учун температурани неча $^\circ\text{C}$ га кўтариш керак ($\gamma = 3$)?
A) 40 B) 60 C) 80 **D) 50**
1267. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (221034)
Температура коэффициенти 3 бўлган реакция ($2A_{(г)} + B_{D(г)} \rightleftharpoons \dots$) нинг 27°C даги тезлиги 1 га тенг. Системада ҳажм 3 марта орттирилди. Шу шароитда реакция тезлиги 1 га тенг бўлиши учун системанинг температурасини неча градусгача ошириш керак?
A) 46 B) 36 **C) 57** D) 27
1268. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (221035)
Тенгламаси
 $CO_2 + H_2 \rightleftharpoons CO + H_2O$
бўлган реакция бошлангандан 90 секунд вақт ўтганда ис газининг концентрацияси 0,646 моль/л бўлган, шундан кейин яна 81 секунд ўтгандан кейин эса 1,425 моль/л ни ташкил қилган. Реакциянинг ўртача тезлигини (моль/(л·мин)) ҳисобланг.
A) 0,90 B) 0,34 C) 0,0083 **D) 0,50**
1269. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (221036)
Бошланғич температурада реакция 15 минут давомида тугайди. Шу реакция температураси 40°C гача оширилганда 100 секунд давомида тугайди. Бошланғич температурани ($^\circ\text{C}$) аниқланг ($\gamma = 3$).
A) 10 B) 15 **C) 20** D) 30
1270. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (221037)
 40°C да иккита реакциянинг тезлиги бир хил бўлиб, уларнинг бири учун температура коэффициенти 2 га, иккинчиси учун эса 4 га тенг. Қандай температурада ($^\circ\text{C}$) уларнинг тезликлари саккиз марта фарқ қилади?
A) 70 B) 50 C) 80 D) 60

1271. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (221038)
 А нинг концентрацияси 3 марта ва В нинг концентрацияси 2 марта орттирилганда, реакция тезлиги 108 марта ошса, қайси реакция тенгламаси шу шартни қаноатлантиради?
 А) $A_{(z)} + B_{(z)} \rightarrow A_3B_{2(z)}$
 В) $A_{(z)} + B_{(z)} \rightarrow A_2B_{3(z)}$
 С) $A_{(z)} + B_{(z)} \rightarrow A_4B_{2(z)}$
 Д) $A_{(z)} + B_{(z)} \rightarrow A_2B_{4(z)}$
1272. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (224308)
 Ҳажми 4 л бўлган идиш 6 моль А газ билан тўлдирилди. 30 с дан сўнг идишда А газдан 3 моль қолди. Реакциянинг ўртача тезлигини (моль/л·мин) аниқланг.
 А) 0,025 В) 0,75 **С) 1,5** Д) 0,1
1273. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (224309)
 $A_2B_{(z)} + B_{2(z)} = A_2B_{2(z)}$ реакцияда тезлик константаси 0,015 бўлиб, $[A_2B]=0,2$ моль/л, $[B_2]=0,4$ моль/л бўлса, реакциянинг тезлигини ҳисобланг.
 А) $1,92 \cdot 10^{-5}$ В) $1,2 \cdot 10^{-3}$ С) $0,80 \cdot 10^{-3}$
Д) $2,4 \cdot 10^{-4}$
1274. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (224310)
 $NH_{3(z)} + O_{2(z)} = NO_{(z)} + H_2O_{(z)}$ системанинг босими икки марта оширилса, тўғри реакция тезлиги неча марта ортади?
 А) 32 **В) 512** С) 256 Д) 64
1275. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (224311)
 Ҳажми 10 л бўлган идиш 8 моль А газ билан тўлдирилди. 0,5 минутдан сўнг идишда А газдан 2 моль қолди. Реакциянинг ўртача тезлигини (моль/л·с) аниқланг.
А) 0,02 В) 0,2 С) 1,2 Д) 12
1276. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (224312)
 $A_{(z)} + B_{(к)} = A_3B_{2(z)}$ системанинг босими икки марта оширилса, тўғри реакция тезлиги неча марта ортади?
 А) 32 **В) 8** С) 16 Д) 4
1277. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (224313)
 $A_{(z)} + B_{(z)} + C_{(к)} = A_4B_2C_{3(z)}$ системанинг босими икки марта оширилса, тўғри реакция тезлиги неча марта ортади?
 А) 512 В) 32 **С) 64** Д) 256
1278. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (224314)
 $AB_{2(z)} + B_{2(z)} \rightarrow AB_{3(z)}$ реакцияда AB_2 нинг концентрацияси 2 марта оширилса, B_2 нинг концентрацияси 5 марта камайтирилса, тўғри реакция тезлиги неча марта ортади?
 А) 0,2 В) 20 **С) 0,8** Д) 0,4
1279. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236544)
 Реакциянинг тезлигини 64 марта ошириш учун температурани қанчага ($^{\circ}C$) кўтариш керак ($\gamma = 2$)?
 А) 30 **В) 60** С) 20 Д) 70
1280. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236545)
 Реакция $20^{\circ}C$ да 13,5 минутда тугади. Реакцияни 90 секундда тугатиш учун температурани неча градусгача кўтариш керак ($\gamma = 3$)?
 А) 30 В) 50 С) 70 **Д) 40**
1281. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236547)
 $A_{(z)} + B_{(z)} \rightarrow A_2B_{3(z)}$ реакцияда А модда концентрацияси 4 марта оширилса, В модда концентрацияси 4 марта камайтирилса тўғри реакция тезлиги қандай ўзгаради?
 А) 4 марта ортади **В) 4 марта камаяди**
 С) 1024 марта камаяди
 Д) 1024 марта ортади
1282. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236549)
 Аммиакни оксидлаш реакциясида (Pt катализатор) унинг концентрацияси 5 марта оширилса, кислород концентрацияси 5 марта камайтирилса тўғри реакция тезлиги қандай ўзгаради?
 А) 5 марта ортади **В) 5 марта камаяди**
 С) 25 марта ортади Д) 25 марта камаяди
1283. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236550)
 Аммиакни оксидлаш реакциясида (катализаторсиз) унинг концентрацияси 5 марта оширилса, кислород концентрацияси 5 марта камайтирилса тўғри реакция тезлиги қандай ўзгаради?
А) 5 марта ортади В) 5 марта камаяди
 С) 25 марта ортади Д) 25 марта камаяди
1284. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236551)
 $50^{\circ}C$ да иккита реакциянинг тезлиги бир хил бўлиб, уларнинг бири учун температура коэффициентини 2 га, иккинчиси учун эса 4 га тенг. Қандай температурада ($^{\circ}C$) уларнинг тезликлари 16 марта фарқ қилади?
 А) 70 **В) 90** С) 80 Д) 60
1285. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236552)
 $30^{\circ}C$ да тезликлари тенг бўлган, коэффициентлари 3 ва 5 бўлган иккита реакция температураси $50^{\circ}C$ гача кўтарилганда, ушбу реакциялар тезликлари неча марта фарқ қилади?
 А) 4,63 В) 1,12 **С) 2,78** Д) 1,83

1286. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236553)
Тенгламаси
 $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$
Бўлган реакция бошлангандан 120 секунд вақт ўтганда аммиакнинг концентрацияси 0,38 моль/л бўлган, шундан кейин яна 3 минут ўтгандан кейин эса 0,84 моль/л ни ташкил этган. Реакциянинг ўртача тезлигини (моль/(л·мин)) ҳисобланг.
A) 0,0028 B) 0,168 C) 0,042 D) 0,374
1287. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236554)
Тенгламаси
 $CO_2 + H_2 \rightarrow CO + H_2O$
Бўлган реакция бошлангандан 1 минут 40 секунд вақт ўтганда сувнинг концентрацияси 0,12 моль/л бўлган, шундан кейин яна 1,35 минут ўтгандан кейин эса 0,48 моль/л ни ташкил этган. Реакциянинг ўртача тезлигини (моль/(л·сек)) ҳисобланг.
A) $1,6 \cdot 10^{-1}$ B) $2,67 \cdot 10^{-1}$ C) $2,65 \cdot 10^{-3}$
D) $4,44 \cdot 10^{-3}$
1288. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236555)
 $CO + Cl_2 \rightleftharpoons COCl_2$ реакцияда CO концентрациясини 0,6 дан 2,4 моль/л гача, Cl_2 концентрациясини 1,8 дан 3,15 моль/л гача ўзгартирилганда реакция тезлиги неча марта ортади?
A) 9 B) 7 C) 10 D) 5
1289. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236556)
Ҳажми $0,01 \text{ м}^3$ бўлган реакторда реакция бориши натижасида 1,35 минут давомида модданинг миқдори 12,4 молдан 3,7 молгача камайса, шу реакция тезлигини (моль/(л·сек)) ҳисобланг.
A) 0,64 B) 0,01 C) 6,44 D) 0,10
1290. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236557)
Реакциянинг тезлигини 81 марта ошириш учун температурани 80°C дан неча градусгача кўтариш керак ($\gamma = 3$)?
A) 80 B) 100 C) 120 D) 160
1291. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236558)
A нинг концентрацияси 3 марта ва B нинг концентрацияси 2 марта орттирилганда реакция тезлиги 72 марта ошса, қайси реакция тенгламаси шу шартни қаноатлантиради?
A) $A_{(z)} + B_{(z)} \rightarrow A_3B_{2(z)}$
B) $A_{(z)} + B_{(z)} \rightarrow A_2B_{3(z)}$
C) $A_{(z)} + B_{(z)} \rightarrow A_4B_{2(z)}$
D) $A_{(z)} + B_{(z)} \rightarrow A_2B_{4(z)}$
1292. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236559)
Реакциянинг тезлигини 128 марта ошириш учун температурани неча $^\circ\text{C}$ га кўтариш керак ($\gamma = 2$)?
A) 40 B) 60 C) 50 D) 70
1293. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236560)
Бошланғич температурада реакция 2430 секунд давомида тугайди. Шу реакция температураси 80°C гача оширилганда, 30 секунд давомида тугайди. Бошланғич температурани ($^\circ\text{C}$) аниқланг ($\gamma = 3$).
A) 50 B) 40 C) 20 D) 30
1294. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236561)
Бошланғич температурада реакция 13 минут 20 секунд давомида тугайди. Шу реакция температураси 70°C гача оширилганда, 100 секунд давомида тугайди. Бошланғич температурани ($^\circ\text{C}$) аниқланг ($\gamma = 2$).
A) 50 B) 40 C) 20 D) 30
1295. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (236562)
Реакциянинг тезлигини 1024 марта ошириш учун температурани неча $^\circ\text{C}$ га кўтариш керак ($\gamma = 4$)?
A) 40 B) 60 C) 80 D) 50
1296. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312290)
 $CO + Cl_2 \rightleftharpoons COCl_2$ reaksiyada CO konsentratsiyasini 0,4 dan 1,2 mol/l gacha, Cl_2 konsentratsiyasini 0,5 dan 1,5 mol/l gacha o'zgartirilganda reaksiya tezligi necha marta ortadi?
A) 9 B) 2 C) 10 D) 12
1297. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312291)
Hajmi $0,005 \text{ м}^3$ bo'lgan reaktorda reaksiya borishi natijasida 0,25 minut davomida moddaning miqdori 8,4 moldan 5,9 molgacha kamaysa, shu reaksiya tezligini (mol/(l·sek)) hisoblang.
A) 2 B) 0,033 C) 10 D) 0,167
1298. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312292)
 20°C da tezliklari teng, koeffitsiyentlari 3 va 4 bo'lgan ikkita reaksiya temperaturasi 50°C gacha ko'tarilganda ushbu reaksiyalar tezliklari necha marta farq qiladi?
A) 2,37 B) 1,33 C) 1,78 D) 11,4
1299. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312293)
Reaksiyaning tezligini 32 marta oshirish uchun temperaturani 30°C dan necha $^\circ\text{C}$ ga ko'tarish kerak ($\gamma = 2$)?
A) 60 B) 70 C) 80 D) 90

1300. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312294)
 Reaksiyaning tezligini 243 marta oshirish uchun temperaturani necha °C ga ko'tarish kerak ($\gamma = 3$)?
 A) 40 B) 60 C) 80 **D) 50**
1301. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312295)
 Temperatura koeffitsiyenti 3 bo'lgan reaksiya ($2A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons \dots$) ning 27°C dagi tezligi 1 ga teng. Sistemada hajm 3 marta orttirildi. Shu sharoitda reaksiya tezligi 1 ga teng bo'lishi uchun sistemaning temperaturasini necha gradusgacha oshirish kerak?
 A) 46 B) 36 **C) 57** D) 27
1302. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312296)
 Tenglamasi
 $CO_2 + H_2 \rightleftharpoons CO + H_2O$
 bo'lgan reaksiya boshlangandan 90 sekund vaqt o'tganda is gazining konsentratsiyasi 0,646 mol/l bo'lgan, shundan keyin yana 81 sekund o'tgandan keyin esa 1,425 mol/l ni tashkil qilgan. Reaksiyaning o'rtacha tezligini (mol/(l·min)) hisoblang.
 A) 0,90 B) 0,34 C) 0,0083 **D) 0,50**
1303. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312297)
 Boshlang'ich temperaturada reaksiya 15 minut davomida tugaydi. Shu reaksiya temperaturasi 40°C gacha oshirilganda 100 sekund davomida tugaydi. Boshlang'ich temperaturani (°C) aniqlang ($\gamma = 3$).
 A) 10 B) 15 **C) 20** D) 30
1304. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312298)
 40°C da ikkita reaksiyaning tezligi bir xil bo'lib, ularning biri uchun temperatura koeffitsiyenti 2 ga, ikkinchisi uchun esa 4 ga teng. Qanday temperaturada (°C) ularning tezliklari sakkiz marta farq qiladi?
A) 70 B) 50 C) 80 D) 60
1305. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312299)
 A ning konsentratsiyasi 3 marta va B ning konsentratsiyasi 2 marta orttirilganda, reaksiya tezligi 108 marta oshsa, qaysi reaksiya tenglamasi shu shartni qanoatlantiradi?
A) $A_{(g)} + B_{(g)} \rightarrow A_3B_{2(g)}$
 B) $A_{(g)} + B_{(g)} \rightarrow A_2B_{3(g)}$
 C) $A_{(g)} + B_{(g)} \rightarrow A_4B_{2(g)}$
 D) $A_{(g)} + B_{(g)} \rightarrow A_2B_{4(g)}$
1306. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (312300)
 Hajmi 4 l bo'lgan idish 6 mol A gaz bilan to'ldirildi. 30 sekund dan so'ng idishda A gazdan 3 mol qoldi. Reaksiyaning o'rtacha tezligini (mol/l·min) aniqlang.
 A) 0,025 B) 0,75 **C) 1,5** D) 0,1
1307. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (312301)
 $A_2B_{(g)} + B_{2(g)} = A_2B_{2(g)}$ reaksiyada tezlik konstantasi 0,015 bo'lib, $[A_2B] = 0,2$ mol/l, $[B_2] = 0,4$ mol/l bo'lsa, reaksiyaning tezligini hisoblang.
 A) $1,92 \cdot 10^{-5}$ B) $1,2 \cdot 10^{-3}$
 C) $0,80 \cdot 10^{-3}$ **D) $2,4 \cdot 10^{-4}$**
1308. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (312302)
 $NH_{3(g)} + O_{2(g)} = NO_{(g)} + H_2O_{(g)}$ sistemaning bosimi ikki marta oshirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 32 **B) 512** C) 256 D) 64
1309. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (312303)
 Hajmi 10 l bo'lgan idish 8 mol A gaz bilan to'ldirildi. 0,5 minutdan so'ng idishda A gazdan 2 mol qoldi. Reaksiyaning o'rtacha tezligini (mol/l·s) aniqlang.
A) 0,02 B) 0,2 C) 1,2 D) 12
1310. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (312304)
 $A_{(g)} + B_{(g)} = A_3B_{2(g)}$ sistemaning bosimi ikki marta oshirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 32 **B) 8** C) 16 D) 4
1311. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (312305)
 $A_{(g)} + B_{(g)} + C_{(g)} = A_4B_2C_{3(g)}$ sistemaning bosimi ikki marta oshirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 512 B) 32 **C) 64** D) 256
1312. 3.4-2 file-» 80 - 6 - - (312306)
 $AB_{2(g)} + B_{2(g)} \rightarrow AB_{3(g)}$ reaksiyada AB_2 ning konsentratsiyasi 2 marta oshirilsa, B_2 ning konsentratsiyasi 5 marta kamaytirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 0,2 B) 20 **C) 0,8** D) 0,4
1313. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312307)
 Reaksiyaning tezligini 64 marta oshirish uchun temperaturani qanchaga (°C) ko'tarish kerak ($\gamma = 2$)?
 A) 30 **B) 60** C) 20 D) 70
1314. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312308)
 Reaksiya 20°C da 13,5 minutda tugadi. Reaksiyani 90 sekundda tugatish uchun temperaturani necha gradusgacha ko'tarish kerak ($\gamma = 3$)?
 A) 30 B) 50 C) 70 **D) 40**

1315. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312309)
 $A_{(g)} + B_{(g)} \rightarrow A_2B_{3(g)}$ reaksiyada A modda konsentratsiyasi 4 marta oshirilsa, B modda konsentratsiyasi 4 marta kamaytirilsa to'g'ri reaksiya tezligi qanday o'zgaradi?
 A) 4 marta ortadi **B) 4 marta kamayadi**
 C) 1024 marta kamayadi
 D) 1024 marta ortadi
1316. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312310)
 Ammiakni oksidlash reaksiyasida (Pt katalizator) uning konsentratsiyasi 5 marta oshirilsa, kislorod konsentratsiyasi 5 marta kamaytirilsa to'g'ri reaksiya tezligi qanday o'zgaradi?
 A) 5 marta ortadi **B) 5 marta kamayadi**
 C) 25 marta ortadi **D) 25 marta kamayadi**
1317. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312311)
 Ammiakni oksidlash reaksiyasida (katalizatorsiz) uning konsentratsiyasi 5 marta oshirilsa, kislorod konsentratsiyasi 5 marta kamaytirilsa to'g'ri reaksiya tezligi qanday o'zgaradi?
A) 5 marta ortadi B) 5 marta kamayadi
 C) 25 marta ortadi D) 25 marta kamayadi
1318. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312312)
 50°C da ikkita reaksiyaning tezligi bir xil bo'lib, ularning biri uchun temperatura koeffitsiyenti 2 ga, ikkinchisi uchun esa 4 ga teng. Qanday temperaturada (°C) ularning tezliklari 16 marta farq qiladi?
 A) 70 **B) 90** C) 80 D) 60
1319. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312313)
 30°C da tezliklari teng bo'lgan, koeffitsiyentlari 3 va 5 bo'lgan ikkita reaksiya temperaturasi 50°C gacha ko'tarilganda, ushbu reaksiyalar tezliklari necha marta farq qiladi?
 A) 4,63 B) 1,12 **C) 2,78** D) 1,83
1320. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312314)
 Tenglamasi
 $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$
 bo'lgan reaksiya boshlangandan 120 sekund vaqt o'tganda ammiakning konsentratsiyasi 0,38 mol/l bo'lgan, shundan keyin yana 3 minut o'tgandan keyin esa 0,84 mol/l ni tashkil etgan. Reaksiyaning o'rtacha tezligini (mol/(l·min)) hisoblang.
 A) 0,0028 **B) 0,168** C) 0,042 D) 0,374
1321. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312315)
 Tenglamasi
 $CO_2 + H_2 \rightarrow CO + H_2O$
 bo'lgan reaksiya boshlangandan 1 minut 40 sekund vaqt o'tganda suvning konsentratsiyasi 0,12 mol/l bo'lgan, shundan keyin yana 1,35 minut o'tgandan keyin esa 0,48 mol/l ni tashkil etgan. Reaksiyaning o'rtacha tezligini (mol/(l·sek)) hisoblang.
 A) $1,6 \cdot 10^{-1}$ B) $2,67 \cdot 10^{-1}$
C) $2,65 \cdot 10^{-3}$ D) $4,44 \cdot 10^{-3}$
1322. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312316)
 $CO + Cl_2 \rightleftharpoons COCl_2$ reaksiyada CO konsentratsiyasini 0,6 dan 2,4 mol/l gacha, Cl₂ konsentratsiyasini 1,8 dan 3,15 mol/l gacha o'zgartirilganda reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 9 **B) 7** C) 10 D) 5
1323. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312317)
 Hajmi 0,01 m³ bo'lgan reaktorda reaksiya borishi natijasida 1,35 minut davomida moddaning miqdori 12,4 moldan 3,7 molgacha kamaysa, shu reaksiya tezligini (mol/(l·sek)) hisoblang.
 A) 0,64 **B) 0,01** C) 6,44 D) 0,10
1324. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312318)
 Reaksiyaning tezligini 81 marta oshirish uchun temperaturani 80°C dan necha gradusgacha ko'tarish kerak ($\gamma = 3$)?
 A) 80 B) 100 **C) 120** D) 160
1325. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312319)
 A ning konsentratsiyasi 3 marta va B ning konsentratsiyasi 2 marta orttirilganda reaksiya tezligi 72 marta oshsa, qaysi reaksiya tenglamasi shu shartni qanoatlantiradi?
 A) $A_{(g)} + B_{(g)} \rightarrow A_3B_{2(g)}$
B) $A_{(g)} + B_{(g)} \rightarrow A_2B_{3(g)}$
 C) $A_{(g)} + B_{(g)} \rightarrow A_4B_{2(g)}$
 D) $A_{(g)} + B_{(g)} \rightarrow A_2B_{4(g)}$
1326. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312320)
 Reaksiyaning tezligini 128 marta oshirish uchun temperaturani necha °C ga ko'tarish kerak ($\gamma = 2$)?
 A) 40 B) 60 C) 50 **D) 70**
1327. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312321)
 Boshlang'ich temperaturada reaksiya 2430 sekund davomida tugaydi. Shu reaksiya temperaturasi 80°C gacha oshirilganda, 30 sekund davomida tugaydi. Boshlang'ich temperaturani (°C) aniqlang ($\gamma = 3$).
 A) 50 **B) 40** C) 20 D) 30

1328. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312322)
 Boshlang'ich temperaturada reaksiya 13 minut 20 sekund davomida tugaydi. Shu reaksiya temperaturasi 70°C gacha oshirilganda, 100 sekund davomida tugaydi. Boshlang'ich temperaturani (°C) aniqlang ($\gamma = 2$).
 A) 50 B) 40 C) 20 D) 30
1329. 3.4-2 file-» 80 - 9 - - (312323)
 Reaksiyaning tezligini 1024 marta oshirish uchun temperaturani necha °C ga ko'tarish kerak ($\gamma = 4$)?
 A) 40 B) 60 C) 80 D) 50
1330. 3.4-2 file-» 80 - 17 - - (404307)
 Vodorod va metandan iborat 11,2 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 290 kJ issiqlik ajralgan. Termokimyoviy tenglamalar asosida aralashmadagi metanning miqdorini (mol) hisoblang.
 $2H_2 + O_2 = 2H_2O + 500 \text{ kJ}$,
 $CH_4 + 2O_2 = CO_2 + 2H_2O + 800 \text{ kJ}$
 A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4
1331. 3.4-2 file-» 80 - 17 - - (404308)
 CH_4 va H_2 dan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 580 kJ issiqlik ajralgan. Termokimyoviy tenglamalar asosida aralashmadagi vodorodning hajmiy ulushini (%) hisoblang.
 $2H_2 + O_2 = 2H_2O + 500 \text{ kJ}$,
 $CH_4 + 2O_2 = CO_2 + 2H_2O + 800 \text{ kJ}$
 A) 25 B) 40 C) 60 D) 75
1332. 3.4-2 file-» 80 - 17 - - (404309)
 Metan va vodoroddan iborat 44,8 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 1160 kJ issiqlik ajralgan. Termokimyoviy tenglamalar asosida boshlang'ich aralashmadagi gazlarning mol nisbatini hisoblang.
 $2H_2 + O_2 = 2H_2O + 500 \text{ kJ}$,
 $CH_4 + 2O_2 = CO_2 + 2H_2O + 800 \text{ kJ}$
A) 1:1,5 B) 1:3 C) 1:4 D) 1:2,5
1333. 3.4-2 file-» 80 - 17 - - (404310)
 Etin va etendan iborat 17,92 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 1100 kJ issiqlik ajralgan. Termokimyoviy tenglamalar asosida boshlang'ich aralashmadagi atsetilenning miqdorini (mol) hisoblang.
 $C_2H_2 + 2,5O_2 = 2CO_2 + H_2O + 1300 \text{ kJ}$,
 $C_2H_4 + 3O_2 = 2CO_2 + 2H_2O + 1400 \text{ kJ}$
 A) 0,4 B) 0,1 C) 0,2 D) 0,6
1334. 3.4-2 file-» 80 - 17 - - (404311)
 Etilen va etindan iborat 26,88 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 1640 kJ issiqlik ajralgan. Termokimyoviy tenglamalar asosida boshlang'ich aralashmadagi gazlarning hajmiy nisbatini hisoblang.
 $C_2H_2 + 2,5O_2 = 2CO_2 + H_2O + 1300 \text{ kJ}$,
 $C_2H_4 + 3O_2 = 2CO_2 + 2H_2O + 1400 \text{ kJ}$
A) 1:2 B) 1:4 C) 1:1 D) 1:3
1335. 3.4-2 file-» 80 - 17 - - (404312)
 Reaksiyaning issiqlik effekti tenglamasi asosida 0,5 mol propanolning to'la yonishidan hosil bo'lgan issiqlik hisobiga necha gramm qaynash temperaturasida turgan suvni bug'latish mumkin?
 $CH_3CH_2CH_2OH_{(s)} + 4,5O_{2(g)} = 3CO_{2(g)} + 4H_2O_{(s)} + 2000 \text{ kJ}$,
 $H_2O_{(s)} = H_2O_{(g)} - 40 \text{ kJ/mol}$.
 A) 25 B) 450 C) 1000 D) 18
1336. 3.4-2 file-» 80 - 17 - - (404313)
 Reaksiyaning issiqlik effekti tenglamasi asosida 90 g izopropanolning to'la yonishidan hosil bo'lgan issiqlik hisobiga necha mol qaynash temperaturasida turgan suvni bug'latish mumkin?
 $CH_3CH(OH)CH_3_{(s)} + 4,5O_{2(g)} = 3CO_{2(g)} + 4H_2O_{(s)} + 2000 \text{ kJ}$,
 $H_2O_{(s)} = H_2O_{(g)} - 40 \text{ kJ/mol}$.
 A) 1350 B) 75 C) 18 D) 3000
1337. 3.4-2 file-» 80 - 17 - - (404314)
 Reaksiyaning issiqlik effekti tenglamasi asosida 64 g metanning to'la yonishidan hosil bo'lgan issiqlik hisobiga necha gramm qaynash temperaturasida turgan suvni bug'latish mumkin?
 $CH_4 + 2O_2 = CO_2 + 2H_2O + 800 \text{ kJ}$,
 $H_2O_{(s)} = H_2O_{(g)} - 40 \text{ kJ/mol}$.
 A) 80 B) 3200 C) 1440 D) 18
1338. 3.4-2 file-» 80 - 23 - - (404315)
 Tiosulfat kislotaning parchalanish reaksiyasi ($H_2S_2O_3 = SO_2 + S + H_2O$) 40°C da 80 sekundda tugaydi. Xuddi shu reaksiya 80°C da necha sekundda tugaydi? ($\gamma=2$)
 A) 10 B) 5 C) 4 D) 2
1339. 3.4-2 file-» 80 - 23 - - (404316)
 Tiosulfat kislotaning parchalanish reaksiyasi ($H_2S_2O_3 = SO_2 + S + H_2O$) 50°C da 0,45 minutda tugaydi. Xuddi shu reaksiya 70°C da necha sekundda tugaydi? ($\gamma=3$)
 A) 9 B) 3 C) 27 D) 7,5

1340. 3.4-2 file-» 80 - 23 - - (404317)
 Reaksiya 90°C da 8 sekund, 60°C da esa 512 sekund davom etsa, reaksiyaning temperatura koeffitsiyentini aniqlang.
 A) 2,5 B) 3,0 C) 4,0 D) 1,5
1341. 3.4-2 file-» 80 - 23 - - (404318)
 Reaksiya 70°C da 128 sekund, 100°C da esa 16 sekundda tugasa, reaksiyaning temperatura koeffitsiyentini aniqlang.
A) 2,0 B) 3,0 C) 4,0 D) 1,5
1342. 3.4-2 file-» 80 - 23 - - (404319)
 Hajmi 0,006 m³ bo'lgan idish 9 mol gaz bilan to'ldirildi. 0,5 minutdan so'ng idishda shu gazdan 6 mol qoldi. Reaksiyaning o'rtacha tezligini (mol/l-sek) aniqlang.
 A) 1/2 B) 1 C) 1/60 D) 1/40
1343. 3.4-2 file-» 80 - 23 - - (404320)
 $N_2 + H_2 = NH_3$ reaksiyada tezlik konstantasi 0,05 bo'lib, $[N_2]=0,1$ mol/l, $[H_2]=0,2$ mol/l bo'lsa, to'g'ri reaksiyaning tezligini hisoblang.
 A) $1,0 \cdot 10^{-2}$ B) $0,4 \cdot 10^{-4}$ C) $8,0 \cdot 10^{-4}$
 D) $2,4 \cdot 10^{-4}$
1344. 3.4-2 file-» 80 - 23 - - (404321)
 $NH_{3(g)} + O_{2(g)} = NO_{(g)} + H_2O_{(g)}$ sistemaning bosimi ikki marta oshirilsa, teskari reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 128 B) 512 C) 256 D) 1024
1345. 3.4-2 file-» 80 - 23 - - (404322)
 Hajmi 0,01 m³ bo'lgan idish 12 mol gaz bilan to'ldirildi. 1,5 minutdan so'ng idishda shu gazdan 9 mol qoldi. Reaksiyaning o'rtacha tezligini (mol/l-sek) aniqlang.
 A) 1/5 B) 1/300 C) 1/90 D) 1/3
1346. 3.4-2 file-» 80 - 23 - - (404323)
 $A_{(g)} + B_{(g)} = A_4B_{3(g)}$ sistemaning bosimi ikki marta oshirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 32 B) 8 C) 16 D) 256
1347. 3.4-2 file-» 80 - 23 - - (404324)
 $A_{(g)} + B_{(g)} + C_{(g)} = A_2B_3C_{4(g)}$ sistemaning bosimi ikki marta oshirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 512 B) 32 C) 64 D) 128
1348. 3.4-2 file-» 80 - 23 - - (404325)
 $AB_{2(g)} + B_{2(g)} \rightarrow AB_{3(g)}$ reaksiyada AB_2 ning konsentratsiyasi 5 marta oshirilsa, B_2 ning konsentratsiyasi 2 marta kamaytirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 25 B) 12,5 C) 50 D) 5
1349. 3.4-2 file-» 80 - 23 - - (404326)
 Ammiak kislorod yordamida oksidlanganda (*Pt* katalizator) ammiakning konsentratsiyasi uch marta oshirilib, kislorodning konsentratsiyasi ikki marta kamaytirilsa, to'g'ri reaksiyaning tezligi necha marta ortadi?
 A) 10,12 B) 1,86 C) 2,53 D) 5,87
1350. 3.4-2 file-» 80 - 23 - - (404327)
 Ammiak kislorod yordamida oksidlanganda (katalizatorsiz) ammiakning konsentratsiyasi uch marta oshirilib, kislorodning konsentratsiyasi ikki marta kamaytirilsa, to'g'ri reaksiyaning tezligi necha marta ortadi?
A) 10,12 B) 1,86 C) 2,53 D) 5,87
1351. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711320)
 Temperatura koeffitsiyenti 1,2 ga teng bo'lgan reaksiya 35°C da 1,8 minutda yakunlandi. Ushbu reaksiyani 75 sekundda tugatish uchun temperaturani necha gradusgacha (°C) ko'tarish kerak?
 A) 45 B) 55 C) 65 D) 75
1352. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711321)
 Temperatura koeffitsiyentlari 5/3 va 7/3 bo'lgan ikkita reaksiyaning 59°C dagi tezligi bir xil. Temperatura 79°C gacha ko'tarilganda, ikkinchi reaksiya tezligi birinchi reaksiya tezligidan necha marta katta bo'ladi?
 A) 1,24 B) 0,51 C) 1,58 D) 1,96
1353. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711322)
 Temperatura koeffitsiyentlari 3/2 va 5/2 bo'lgan ikkita reaksiyaning 23°C dagi tezligi bir xil. Temperatura 53°C gacha ko'tarilganda, ikkinchi reaksiya tezligi birinchi reaksiya tezligidan necha marta katta bo'ladi?
 A) 3,3 B) 4,6 C) 5,8 D) 1,4
1354. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711323)
 Boshlang'ich temperaturada reaksiya 18 minutda tugaydi. Temperatura 87°C gacha oshirilganda reaksiya 2,25 minutda tugasa, boshlang'ich temperaturani (°C) aniqlang ($\gamma = 2$).
 A) 37 B) 47 C) 57 D) 67
1355. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711324)
 Sistemaning temperaturasi 10°C ga ko'tarilganda reaksiya tezligi 4 marta oshdi. Agar temperaturani 132°C dan 92°C ga tushirsak reaksiya tezligi necha marta kamayadi?
A) 256 B) 128 C) 81 D) 243

1356. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711326)
 Temperatura koeffitsiyenti 2 bo'lgan reaksiyada $A_{2(g)} + B_{(g)} = AB_{2(g)}$ boshlang'ich moddalarning konsentratsiyasi ikki marta oshirilsa va temperatura $40^{\circ}C$ ga pasaytirilsa, reaksiyaning tezligi qanday o'zgaradi?
 A) 2 marta ortadi B) 4 marta kamayadi
 C) o'zgarmaydi D) 4 marta ortadi
1357. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711327)
 Temperatura koeffitsiyenti $5/2$ bo'lgan reaksiyaning tezligini $6,25$ marta oshirish uchun reaksiyon aralashmaning temperaturasini necha gradusga ($^{\circ}C$) ko'tarish kerak bo'ladi?
 A) 5 B) 10 C) 15 D) 20
1358. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711328)
 $H_2S + O_2 \rightarrow SO_2 + H_2O$ ushbu reaksiyadagi vodorod sulfidning konsentratsiyasi to'rt marta oshirilib, kislorodning konsentratsiyasi ikki marta kamaytirilsa, to'g'ri reaksiyaning tezligi necha marta ortadi?
 A) 3 B) 2 C) 4 D) 8
1359. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711329)
 $H_2S + O_2 \rightarrow S + H_2O$ ushbu reaksiyadagi vodorod sulfidning konsentratsiyasi to'rt marta oshirilib, kislorodning konsentratsiyasi ikki marta kamaytirilsa, to'g'ri reaksiyaning tezligi necha marta ortadi?
 A) 3 B) 2 C) 4 D) 8
1360. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711330)
 $(Fe + Cl_2 \rightarrow \dots)$ sistemaning bosimi ikki marta oshirilsa, to'g'ri reaksiyaning tezligi necha marta ortadi?
 A) 2 B) 20 C) 8 D) 16
1361. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711331)
 $(NH_3 + O_2 \xrightarrow{kat} \dots)$ sistemaning temperatura koeffitsiyenti 2 ga teng. Boshlang'ich moddalarning konsentratsiyasi ikki marta oshirilsa va temperatura $70^{\circ}C$ ga kamaytirilsa reaksiyaning tezligi qanday o'zgaradi?
 A) 2 marta ortadi B) 4 marta kamayadi
 C) o'zgarmaydi D) 4 marta ortadi
1362. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711333)
 $CO_{2(g)} + NH_{3(g)} \xrightarrow{P} \dots$ reaksiyada CO_2 ning konsentratsiyasi besh marta oshirilsa, NH_3 ning konsentratsiyasi ikki marta kamaytirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 1,25 B) 2,5 C) 1,0 D) 1,4
1363. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711334)
 Temperatura koeffitsiyenti 2 ga teng bo'lgan reaksiya $173^{\circ}C$ da 200 sekundda yakunlandi. Ushbu reaksiyani 25 sekundda tugatish uchun temperaturani necha gradusgacha ($^{\circ}C$) ko'tarish kerak?
 A) 183 B) 203 C) 193 D) 223
1364. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711335)
 Reaksiya boshlanganidan keyin 90 sekund o'tgach kislorod konsentratsiyasi $0,2$ mol/l ni, yana 4,5 minut o'tgandan so'ng esa $19,2$ g/l ni tashkil qildi. Reaksiyaning o'rtacha tezligini ($mol \cdot l^{-1} \cdot min^{-1}$) hisoblang.
 A) 3,2 B) $1/600$ C) $0,053$ D) $1/10$
1365. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711336)
 Reaksiya boshlanganidan keyin 6,25 minut o'tgach hosil bo'lgan azot konsentratsiyasi 21 g/l ni tashkil qilsa, reaksiyaning o'rtacha tezligini ($mol \cdot l^{-1} \cdot sek^{-1}$) hisoblang.
 A) 0,12 B) 0,002 C) 0,056 D) 3,36
1366. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711337)
 Temperatura koeffitsiyenti 3 va 9 bo'lgan ikkita reaksiyaning boshlang'ich temperaturalari tegishli ravishda $40^{\circ}C$ va $50^{\circ}C$ ga teng. Qanday temperaturada ($^{\circ}C$) reaksiyalarning tezliklari tenglashadi?
 A) 110 B) 50 C) 60 D) 100
1367. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711338)
 Hajmi 10 l bo'lgan idishda 6 g vodorod va 142 g xlor o'zaro reaksiyaga kirishdi. Reaksiya tezligi $0,5$ mol/(l·min)ga teng bo'lsa, qancha vaqtdan (minut) so'ng idishdagi xlorning miqdori 35,5 g ni tashkil etadi?
 A) 0,15 B) 0,3 C) 18 D) 3
1368. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711339)
 Temperatura koeffitsiyenti 2 va 4 bo'lgan ikkita reaksiyaning boshlang'ich temperaturalari tegishli ravishda $30^{\circ}C$ va $40^{\circ}C$ ga teng. Qanday temperaturada ($^{\circ}C$) ikkinchi reaksiyaning tezligi birichisidan ikki marta katta bo'ladi?
 A) 50 B) 60 C) 70 D) 80
1369. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711340)
 $HCl_{(g)} + O_{2(g)} \rightarrow Cl_{2(g)} + H_2O_{(g)}$ reaksiyada kislorodning konsentratsiyasi to'rt marta oshirilsa, HCl ning konsentratsiyasi ikki marta kamaytirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) $5/2$ B) $1/4$ C) $1/8$ D) $1/5$

1370. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711341)
 Reaksiyadagi A va B moddalarning konsentratsiyalarini tegishli ravishda 2 va 3 marta oshirilganda to'g'ri reaksiyaning tezligi 54 marta o'zgardi. Quyidagi reaksiya tenglamasining qaysi biri yuqoridagi shartlarni qanoatlantiradi?
 A) $A_{2(g)} + B_{(g)} = A_3B_{2(g)}$
 B) $A_{(g)} + B_{(g)} = AB_{3(g)}$
 C) $A_{2(g)} + B_{2(g)} = A_2B_{(g)}$
 D) $A_{(g)} + B_{(g)} = A_3B_{4(g)}$
1371. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711342)
 Azot(V) oksidining $39^\circ C$ va $69^\circ C$ dagi parchalanish reaksiyalarining tezlik konstantasi tegishli ravishda $3,6 \cdot 10^{-4} s^{-1}$ va $28,8 \cdot 10^{-4} s^{-1}$ ga teng bo'lsa, reaksiyaning temperatura koeffitsiyentini aniqlang.
 A) 3 B) 8 C) 2 D) 4
1372. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711343)
 Reaksiyaning $22^\circ C$ va $42^\circ C$ dagi tezlik konstantalari tegishli ravishda $7,4 \cdot 10^{-3} s^{-1}$ va $11,84 \cdot 10^{-2} s^{-1}$ ma'lum bo'lsa, temperatura koeffitsiyentini hisoblang.
 A) 3 B) 8 C) 2 D) 4
1373. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711344)
 Reaksiyaning temperaturasi $10^\circ C$ ga ko'tarilganda uning tezligi 4 marta oshdi. Ushbu reaksiya temperaturasini $74^\circ C$ dan $34^\circ C$ gacha sovutilganda reaksiyaning tezligi qanday o'zgaradi?
 A) 256 marta ortadi B) 256 marta kamayadi
 C) 128 marta kamayadi D) 128 marta ortadi
1374. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711345)
 Azot(II) oksidning kislorod ishtirokida azot(IV) oksidga oksidlanishida to'g'ri reaksiyaning tezligini 512 marta oshirish uchun sistemaning bosimini necha marta oshirish kerak?
 A) 8 B) 4 C) 16 D) 2
1375. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711346)
 Hajmi 20 l bo'lgan idishda 4 g vodorod va 213 g xlor o'zaro reaksiyaga kirishdi. 5 minutdan so'ng idishda 1,6 g vodorod qoldi. Reaksiya o'rtacha tezligini (mol/(l·sek)) aniqlang.
 A) 0,25 B) 0,04 C) 0,0002 D) 0,0012
1376. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711347)
 Hajmi 10 l bo'lgan idishda 336 g azot va 70 g vodorod o'zaro reaksiyaga kirishdi. Reaksiya tezligi 0,6 mol/(l·min) ga teng bo'lsa, qancha vaqtdan (sekund) so'ng idishdagi azotning miqdori 224 g.ni tashkil etadi?
 A) 30 B) 0,333 C) 0,667 D) 40
1377. 3.4-2 file-» 80 - 42 - - 1 (711348)
 Hajmi 10 l bo'lgan idishda 6 g vodorod va 142 g xlor o'zaro reaksiyaga kirishdi. Reaksiya tezligi 0,5 mol/(l·min) ga teng bo'lsa, qancha vaqtdan (sekund) so'ng idishdagi xlarning miqdori 35,5 g.ni tashkil etadi?
 A) 0,15 B) 0,3 C) 18 D) 3
1378. 3.4-2 file-» 80 - 69 - - (725098)
 Hajmi 10 l bo'lgan idish 6 mol A gaz bilan to'ldirildi. 45 s dan so'ng idishda A gazdan 4,5 mol qoldi. Reaksiyaning o'rtacha tezligini (mol/l·min) aniqlang.
 A) 0,025 B) 0,033 C) 1,5 D) 0,2
1379. 3.4-2 file-» 80 - 69 - - (725099)
 $A_2B_{(g)} + B_{2(g)} = AB_{3(g)}$ reaksiyada tezlik konstantasi 0,25 bo'lib, $[A_2B] = 0,3$ mol/l, $[B_2] = 0,2$ mol/l bo'lsa, reaksiyaning tezligini hisoblang.
 A) $7,2 \cdot 10^{-6}$ B) $1,2 \cdot 10^{-3}$ C) $1,5 \cdot 10^{-2}$
 D) $2,4 \cdot 10^{-4}$
1380. 3.4-2 file-» 80 - 69 - - (725100)
 $NH_{3(g)} + O_{2(g)} = N_{2(g)} + H_2O_{(g)}$ sistemaning bosimi ikki marta oshirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 32 B) 512 C) 256 D) 128
1381. 3.4-2 file-» 80 - 69 - - (725101)
 Hajmi 8 l bo'lgan idish 7 mol A gaz bilan to'ldirildi. 0,5 minutdan so'ng idishda A gazdan 4,6 mol qoldi. Reaksiyaning o'rtacha tezligini (mol/l·sek) aniqlang.
 A) 0,02 B) 0,2 C) 1,2 D) 0,01
1382. 3.4-2 file-» 80 - 69 - - (725102)
 $A_{(g)} + B_{(g)} = AB_{2(g)}$ sistemaning bosimi to'rt marta oshirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 32 B) 8 C) 64 D) 16
1383. 3.4-2 file-» 80 - 69 - - (725103)
 $A_{(g)} + B_{2(g)} + C_{(g)} = A_4B_2C_{3(g)}$ sistemaning bosimi to'rt marta oshirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 512 B) 1024 C) 4096 D) 256
1384. 3.4-2 file-» 80 - 69 - - (725104)
 $AB_{2(g)} + B_{2(g)} \rightarrow A_2B_{5(g)}$ reaksiyada AB_2 ning konsentratsiyasi 3 marta oshirilsa, B_2 ning konsentratsiyasi 3 marta kamaytirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?
 A) 3 B) 27 C) 81 D) 243

1385. 3.5-17e- 80 - 8 - - (225430)
 $A_{(g)} + B_{(g)} = AB_{(g)}$ REAKCIQDA NING
 BO[LANGI[^] KONCENTRACIQA[^] MOLXL BULIB,
 AB DAN 0,15 MOLXL HOSIL BULGANDA MUWOZANAT
 KAROR TOPILIM (=1). bAR^A MODDALARNING
 MUWOZANATDAGI KONCENTRACIQLARI
 (MOLXL) JI GINDISINI HISOBLANG
 A) 1,00 B) 0,75 C) 1,15 D) 0,60

1386. 3.5-17e- 80 - 8 - - (225431)
 $SO_2 + O_2 = SO_3$ REAKCIQDA SO₃ NING
 KONCENTRACIQA[^] MOLXL BULGANDA KIM<WIJ
 MUWOZANATDAGI TOPILIM (=1). SO₂ NING
 BO[LANGI[^] KONCENTRACIQA[^] MOLXL BULSA

1444. 3.5-2 file-» 80 - 16 - - (312353)
 $NH_{3(g)} + Cl_{2(g)} = N_{2(g)} + HCl_{(g)}$ reaksiya hajmi 0,004 m³ bo'lgan idishda olib borildi. Kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalarning konsentratsiyasi $[NH_3]=0,8$; $[Cl_2]=0,7$; $[N_2]=0,3$ mol/l bo'lsa, sarflangan moddalarning miqdorini (mol) toping.
 A) 1,4; 1,6 B) 0,6; 0,9 **C) 2,4; 3,6**
 D) 5,6; 6,4
1445. 3.5-2 file-» 80 - 20 - - (404328)
 $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + D_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 6, 4, 3, 8 ga teng. Muvozanat holatdagi sistemadan 3 mol C modda chiqarib yuborildi. B va D moddalarning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
A) 2,67; 9,33 B) 6,96; 13,04 C) 4,67; 1,67
 D) 3,87; 10,13
1446. 3.5-2 file-» 80 - 20 - - (404329)
 $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + D_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 8, 6, 4 va 12 ga teng. Sistemaga B moddadan 2 mol qo'shilgandan so'ng, B va D moddalarning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 3,5; 4,5 **B) 7,5; 12,5** C) 5,5; 12,5
 D) 7,5; 11,5
1447. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404330)
 $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + D_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 4, 3, 2, 6 ga teng. Muvozanat holatdagi sistemadan 2 mol C modda chiqarib yuborildi. B va D moddalarning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 2,67; 6,33 **B) 2,08; 6,92** C) 3,08; 6,92
 D) 3,67; 7,33
1448. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404331)
 $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + D_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 4, 3, 2, 6 ga teng. Muvozanat holatdagi sistemadan 2 mol C modda chiqarib yuborildi. A va D moddalarning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 2,67; 6,33 B) 2,08; 6,92 **C) 3,08; 6,92**
 D) 3,67; 7,33
1449. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404332)
 $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + D_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 7, 4, 2, 14 ga teng. Muvozanat holatdagi sistemadan 2 mol C modda chiqarib yuborildi. B va D moddalarning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 6,24; 15,64 B) 2,75; 15,75
C) 5,85; 13,48 D) 2,88; 15,12
1450. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404333)
 $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + D_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 7, 4, 2, 14 ga teng. Muvozanat holatdagi sistemadan 2 mol C modda chiqarib yuborildi. A va D moddalarning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 4,85; 16,45 B) 2,25; 16,75
C) 5,88; 15,12 D) 3,67; 15,33
1451. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404334)
 $CO_{(g)} + H_2O_{(g)} \rightleftharpoons CO_{2(g)} + H_{2(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 6, 3, 2, 9 ga teng. Muvozanat holatdagi sistemadan 2 mol CO_2 chiqarib yuborildi. CO va H_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 4; 11 B) 2; 8 C) 4,5; 7,5 **D) 5; 10**
1452. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404335)
 $CO_{(g)} + H_2O_{(g)} \rightleftharpoons CO_{2(g)} + H_{2(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 6, 3, 2, 9 ga teng. Muvozanat holatdagi sistemadan 2 mol CO_2 chiqarib yuborildi. H_2O va H_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 4; 11 **B) 2; 10** C) 4,5; 7,5 D) 6; 11
1453. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404336)
 $SO_{2(g)} + NO_{2(g)} \rightleftharpoons SO_{3(g)} + NO_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 6; 5; 4; 7,5 ga teng. Muvozanat holatdagi sistemadan 4 mol SO_3 chiqarib yuborildi. SO_2 va NO larning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
A) 4,38; 9,12 B) 7,48; 8,67 C) 6,56; 7,62
 D) 5,34; 8,16

1454. 3.5-2 file→ 80 - 25 - - (404337)
 $SO_{2(g)} + NO_{2(g)} \rightleftharpoons SO_{3(g)} + NO_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 6; 5; 4; 7,5 ga teng. Muvozanat holatdagi sistemadan 4 mol SO_3 chiqarib yuborildi. NO_2 va NO larning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 3,59; 8,91 B) 3,38; 9,12 C) 4,56; 6,48 D) 5,84; 8,78
1455. 3.5-2 file→ 80 - 25 - - (404338)
 $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + D_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 6, 4, 3, 8 ga teng. Sistemaga B moddadan 2 mol qo'shilgandan keyin, B va C moddalarning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 6,74; 8,74 B) 3,48; 8,52 C) 5,48; 3,52 D) 6,04; 3,04
1456. 3.5-2 file→ 80 - 25 - - (404339)
 $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + D_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 6, 4, 3, 8 ga teng. Sistemaga B moddadan 2 mol qo'shilgandan keyin, B va D moddalarning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 4,68; 7,78 B) 3,48; 8,52 C) 5,48; 8,52 D) 6,44; 8,64
1457. 3.5-2 file→ 80 - 25 - - (404340)
 $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + D_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 6, 3, 2, 9 ga teng. Sistemaga B moddadan 3 mol qo'shilgandan keyin, B va D moddalarning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 5,22; 9,78 B) 2,22; 2,78 C) 6,45; 9,45 D) 4,36; 8,54
1458. 3.5-2 file→ 80 - 25 - - (404341)
 $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + D_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 6, 3, 2, 9 ga teng. Sistemaga B moddadan 3 mol qo'shilgandan keyin, A va C moddalarning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 4,87; 9,78 B) 2,78; 2,64 C) 5,22; 2,78 D) 4,36; 8,54
1459. 3.5-2 file→ 80 - 25 - - (404342)
 $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + D_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 4, 3, 2, 6 ga teng. Sistemaga B moddadan 1 mol qo'shilgandan keyin, B va D moddalarning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 2,75; 2,25 B) 4,75; 6,75 C) 5,25; 7,75 D) 3,75; 6,25
1460. 3.5-2 file→ 80 - 25 - - (404343)
 $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + D_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) tenglamaga mos ravishda 4, 3, 2, 6 ga teng. Sistemaga B moddadan 1 mol qo'shilgandan keyin, A va C moddalarning yangi muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang (reaksiya hajmi 1 l bo'lgan idishda olib borildi).
 A) 2,75; 2,25 B) 3,75; 2,25 C) 5,25; 7,75 D) 3,75; 6,25
1461. 3.5-2 file→ 80 - 25 - - (404344)
 $CO_{(g)} + H_2O_{(g)} \rightleftharpoons CO_{2(g)} + H_{2(g)}$ reaksiyaning muvozanat konstantasi $850^\circ C$ da 1 ga teng. CO va H_2O ning boshlang'ich konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 3 va 2 bo'lsa, barcha moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) yig'indisini toping.
 A) 3 B) 4 C) 5 D) 6
1462. 3.5-2 file→ 80 - 25 - - (404345)
 $NH_{3(g)} + Cl_{2(g)} \rightleftharpoons N_{2(g)} + HCl_{(g)}$ reaksiya hajmi 6 l bo'lgan idishda olib borildi. Kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalarning konsentratsiyasi $[NH_3]=0,4$; $[Cl_2]=0,5$; $[N_2]=0,2$ mol/l bo'lsa, reaksiya uchun olingan NH_3 va Cl_2 larning dastlabki miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 0,4; 0,6 B) 0,8; 1,1 C) 4,8; 6,6 D) 2,4; 3,6
1463. 3.5-2 file→ 80 - 25 - - (404346)
 $NH_{3(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons N_{2(g)} + H_2O_{(g)}$ reaksiyada kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalar konsentratsiyasi (mol/l) $[NH_3]=0,4$; $[O_2]=0,6$; $[N_2]=0,2$ ni tashkil qildi. Reaksiya hajmi 9 l bo'lgan idishda olib borilgan bo'lsa, reaksiya uchun olingan NH_3 va O_2 larning dastlabki miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 0,4; 0,3 B) 0,8; 0,9 C) 7,2; 8,1 D) 3,6; 2,7

1464. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404347)
 $NH_3(g) + O_2(g) \rightleftharpoons NO(g) + H_2O(g)$ reaksiya hajmi 5 l bo'lgan idishda olib borildi. NH_3 va O_2 larning dastlabki miqdori mos ravishda 6 va 8 mol bo'lib, ammiakning 30% i sarflanganda muvozanat qaror topdi. NO va H_2O larning muvozanat konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
 A) 0,84; 1,15 B) 1,8; 2,7 C) 0,36; 0,54 D) 4,2; 5,75
1465. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404348)
 $NH_3(g) + O_2(g) \rightleftharpoons NO(g) + H_2O(g)$ reaksiya hajmi 5 l bo'lgan idishda olib borildi. NH_3 va O_2 larning dastlabki miqdori mos ravishda 6 va 8 mol bo'lib, ammiakning 30% i sarflanganda muvozanat qaror topdi. NO va H_2O larning muvozanat holdagi miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 0,84; 1,15 B) 1,8; 2,7 C) 0,36; 0,54 D) 4,2; 5,75
1466. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404349)
 $HCl(g) + O_2(g) \rightleftharpoons Cl_2(g) + H_2O(g)$ reaksiyada kislorodning 25% i sarflanganda kimyoviy muvozanat qaror topdi. HCl va O_2 larning dastlabki konsentratsiyasi mos ravishda 0,9 va 0,4 mol/l bo'lsa, O_2 va Cl_2 larning muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang.
 A) 0,4; 0,1 B) 0,5; 0,3 C) 0,3; 0,2 D) 0,8; 0,3
1467. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404350)
 $HCl(g) + O_2(g) \rightleftharpoons Cl_2(g) + H_2O(g)$ reaksiyada kislorodning 25% i sarflanganda kimyoviy muvozanat qaror topdi. HCl va O_2 larning dastlabki konsentratsiyasi mos ravishda 0,9 va 0,4 mol/l bo'lsa, barcha moddalarning muvozanat konsentratsiyalari (mol/l) yig'indisini hisoblang.
 A) 1,2 B) 0,8 C) 0,9 D) 1,4
1468. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404351)
 $NH_3(g) + Cl_2(g) \rightleftharpoons N_2(g) + HCl(g)$ reaksiya hajmi 12 l bo'lgan idishda olib borildi. Kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalar konsentratsiyalari $[NH_3]=0,5$; $[Cl_2]=0,6$; $[HCl]=1,2$ mol/l bo'lsa, boshlang'ich moddalar miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 0,9; 1,2 B) 10,8; 14,4 C) 0,4; 0,6 D) 4,8; 7,2
1469. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404352)
 $CO_2(g) + H_2(g) \rightleftharpoons CO(g) + H_2O(g)$ reaksiya hajmi 10 l bo'lgan idishda olib borildi. Reaksiya uchun CO_2 va H_2 dan mos ravishda 9 va 6 mol olingan bo'lsa, ularning muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang. ($K_M=1$)
 A) 0,54; 0,24 B) 0,36; 1,28 C) 5,4; 2,4 D) 3,6; 2,4
1470. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404353)
 $CO_2(g) + H_2(g) \rightleftharpoons CO(g) + H_2O(g)$ reaksiya hajmi 18 l bo'lgan idishda olib borildi. Reaksiya uchun CO_2 va H_2 dan mos ravishda 9 va 7,2 mol olingan bo'lsa, ularning muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang. ($K_M=1$)
 A) 0,28; 0,18 B) 0,78; 0,44 C) 5,04; 3,24 D) 4,8; 8,6
1471. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404354)
 $NH_3(g) + Cl_2(g) \rightleftharpoons N_2(g) + HCl(g)$ reaksiya hajmi 12 l bo'lgan idishda olib borildi. Kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalar konsentratsiyalari $[NH_3]=8,5$; $[Cl_2]=5,4$; $[HCl]=1,8$ mol/l bo'lsa, sarflangan moddalarning miqdorini (mol) toping.
 A) 7,9; 4,5 B) 7,2; 10,8 C) 0,6; 0,9 D) 0,68; 0,91
1472. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404355)
 $CO_2(g) + H_2(g) \rightleftharpoons CO(g) + H_2O(g)$ reaksiya hajmi 6 l bo'lgan idishda olib borildi. Reaksiya uchun CO_2 va H_2 dan mos ravishda 9 va 6 mol olingan bo'lsa, ularning muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) hisoblang. ($K_M=1$)
 A) 1,5; 1,0 B) 0,9; 0,4 C) 8,1; 3,6 D) 1,6; 3,6
1473. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404356)
 $HCl(g) + O_2(g) \rightleftharpoons Cl_2(g) + H_2O(g)$ reaksiya hajmi 7 l bo'lgan idishda olib borildi. Kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalar konsentratsiyalari $[HCl]=0,68$; $[O_2]=0,74$ va $[H_2O]=0,3$ mol/l ni tashkil qildi. Boshlang'ich moddalar miqdorini (mol) hisolng.
 A) 1,28; 0,89 B) 0,6; 0,15 C) 8,96; 6,23 D) 4,24; 10,6
1474. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404357)
 $NH_3(g) + O_2(g) \rightleftharpoons N_2(g) + H_2O(g)$ reaksiyada kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalar konsentratsiyasi (mol/l) $[NH_3]=1,2$; $[O_2]=0,9$; $[H_2O]=1,2$ ni tashkil qildi. Reaksiya hajmi 15 l bo'lgan idishda olib borilgan bo'lsa, reaksiya uchun olingan NH_3 va O_2 larning dastlabki miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 0,8; 0,6 B) 2,0; 1,5 C) 30,0; 22,5 D) 12; 9
1475. 3.5-2 file-» 80 - 25 - - (404358)
 $NH_3(g) + O_2(g) \rightleftharpoons NO(g) + H_2O(g)$ reaksiya hajmi 12 l bo'lgan idishda olib borildi. NH_3 va O_2 larning dastlabki miqdori mos ravishda 15 va 9 mol bo'lib, kislorodning 20% i sarflanganda muvozanat qaror topdi. NO va H_2O larning muvozanat konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
 A) 1,25; 0,75 B) 1,13; 0,6 C) 0,12; 0,18 D) 1,8; 2,16

1476. 3.5-2 file→ 80 - 25 - - (404359)
 $NH_{3(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons NO_{(g)} + H_2O_{(g)}$ reaksiya hajmi 12 l bo'lgan idishda olib borildi. NH_3 va O_2 larning dastlabki miqdori mos ravishda 15 va 9 mol bo'lib, kislorodning 20% i sarflanganda muvozanat qaror topdi. NH_3 va O_2 larning muvozanat konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
 A) 1,25; 0,75 B) 1,13; 0,6 C) 0,15; 0,18 D) 1,8; 2,16
1477. 3.5-2 file→ 80 - 8 - - (404755)
 $CO_{(g)} + H_2O_{(g)} = CO_{2(g)} + H_2_{(g)}$ reaksiyaning muvozanat konstantasi 850°C da 1 ga teng. CO va H_2O ning boshlang'ich konsentratsiyalari mos ravishda 4 va 5 mol/l bo'lsa, H_2O ning muvozanat holatdagi konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.
 A) 1,8 B) 2,8 C) 2,2 D) 1,2
1478. 3.5-2 file→ 80 - 8 - - (404756)
 $NH_{3(g)} + O_{2(g)} = NO_{(g)} + H_2O_{(g)}$ reaksiya hajmi 5 l bo'lgan idishda olib borildi. NH_3 va O_2 larning dastlabki miqdori mos ravishda 8 va 6 mol bo'lib, ammiakning 25% i sarflanganda muvozanat qaror topdi. NO va H_2O larning muvozanat konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
 A) 6; 3,5 B) 2; 3 C) 0,4; 0,6 D) 1,2; 0,7
1479. 3.5-2 file→ 80 - 8 - - (404757)
 $NH_{3(g)} + O_{2(g)} = NO_{(g)} + H_2O_{(g)}$ reaksiyada NH_3 va O_2 larning dastlabki konsentratsiyasi mos ravishda 4 va 5 mol/l bo'lib, ammiakning 40% i sarflanganda muvozanat qaror topdi. NO va H_2O larning muvozanat konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
 A) 2,4; 3,0 B) 1,6; 2,4 C) 4,0; 6,0 D) 1,6; 2,0
1480. 3.5-2 file→ 80 - 11 - - (404758)
 $CH_{4(g)} + H_2O_{(g)} = CO_{(g)} + H_{2(g)}$ reaksiyada CH_4 ning 60% i sarflanganda muvozanat qaror topdi. Reaksiya uchun olingan CH_4 va H_2O larning konsentratsiyalari mos ravishda 0,7 va 0,9 mol/l bo'lsa, CO va H_2 lar muvozanat konsentratsiyalarining (mol/l) yig'indisini aniqlang.
 A) 2,44 B) 0,42 C) 1,68 D) 0,84
1481. 3.5-2 file→ 80 - 11 - - (404759)
 $CH_{4(g)} + H_2O_{(g)} = CO_{(g)} + H_{2(g)}$ reaksiya hajmi 20 l bo'lgan idishda olib borildi. CH_4 ning 50% i sarflanganda muvozanat qaror topdi. Reaksiya uchun CH_4 va H_2O dan mos ravishda 5 va 8 mol olingan bo'lsa, barcha moddalar muvozanat konsentratsiyalarining (mol/l) yig'indisini aniqlang.
 A) 18 B) 0,9 C) 0,7 D) 16
1482. 3.5-2 file→ 80 - 11 - - (404760)
 $CH_{4(g)} + H_2O_{(g)} = CO_{(g)} + H_{2(g)}$ reaksiyada CH_4 ning 30% i sarflanganda muvozanat qaror topdi. CH_4 va H_2O larning dastlabki konsentratsiyasi mos ravishda 0,6; 0,4 mol/l bo'lsa, CO va H_2 lar muvozanat konsentratsiyalarining (mol/l) yig'indisini aniqlang.
 A) 0,64 B) 0,72 C) 1,36 D) 0,36
1483. 3.5-2 file→ 80 - 11 - - (404761)
 $HCl_{(g)} + O_{2(g)} = Cl_{2(g)} + H_2O_{(g)}$ reaksiyada O_2 ning 40% i sarflanganda kimyoviy muvozanat qaror topdi. HCl va O_2 larning dastlabki konsentratsiyasi mos ravishda 0,6; 0,2 mol/l bo'lsa, Cl_2 va H_2O lar muvozanat konsentratsiyalarining (mol/l) yig'indisini aniqlang.
 A) 0,40 B) 0,72 C) 0,12 D) 0,32
1484. 3.5-2 file→ 80 - 11 - - (404762)
 $HCl_{(g)} + O_{2(g)} = Cl_{2(g)} + H_2O_{(g)}$ reaksiya hajmi 20 l bo'lgan idishda olib borildi. HCl ning 80% i sarflanganda muvozanat qaror topdi. Reaksiya uchun HCl va O_2 dan mos ravishda 4 va 6 mol olingan bo'lsa, barcha moddalar muvozanat konsentratsiyalarining (mol/l) yig'indisini aniqlang.
 A) 9,2 B) 0,16 C) 0,46 D) 3,2
1485. 3.5-2 file→ 80 - 12 - - (404763)
 $NH_{3(g)} + O_{2(g)} = H_2O_{(g)} + N_{2(g)}$ reaksiyada kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalar konsentratsiyalari $[NH_3] = 0,4$; $[O_2] = 0,65$; $[H_2O] = 0,3$ mol/l ni tashkil qiladi. Reaksiya hajmi 0,005 m³ bo'lgan idishda olib borilgan bo'lsa, dastlabki moddalar miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 0,6; 0,8 B) 1,0; 0,75 C) 3,0; 4,0 D) 0,2; 0,15
1486. 3.5-2 file→ 80 - 12 - - (404764)
 $HCl_{(g)} + O_{2(g)} = Cl_{2(g)} + H_2O_{(g)}$ reaksiya hajmi 6 l bo'lgan idishda olib borildi. Kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalar konsentratsiyalari $[HCl] = 0,3$, $[O_2] = 0,4$ va $[Cl_2] = 0,2$ mol/l ni tashkil qildi. Boshlang'ich moddalar miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 0,4; 0,1 B) 2,4; 0,6 C) 4,2; 3,0 D) 0,7; 0,5
1487. 3.5-2 file→ 80 - 12 - - (404765)
 $CH_{4(g)} + H_2O_{(g)} = CO_{(g)} + H_{2(g)}$ reaksiya hajmi 0,009 m³ bo'lgan idishda olib borildi. Kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalar konsentratsiyalari $[CH_4] = 0,5$; $[H_2O] = 0,3$; $[H_2] = 0,6$ mol/l bo'lsa, boshlang'ich moddalar miqdori (mol) yig'indisini hisoblang.
 A) 1,2 B) 10,8 C) 0,8 D) 7,2

1488. 3.5-2 file-» 80 - 12 - - (404766)
 $NH_3(g) + Cl_2(g) = N_2(g) + HCl(g)$ reaksiya hajmi $0,006 \text{ m}^3$ bo'lgan idishda olib borildi. Kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalar konsentratsiyalari $[NH_3] = 0,4$; $[Cl_2] = 0,35$; $[HCl] = 0,6 \text{ mol/l}$ bo'lsa, boshlang'ich moddalar miqdori (mol) yig'indisini hisoblang.
 A) 1,25 B) 9,0 C) 7,5 D) 4,5
1489. 3.5-2 file-» 80 - 12 - - (404767)
 $CO_2(g) + H_2(g) = CO(g) + H_2O(g)$ reaksiya hajmi $0,002 \text{ m}^3$ bo'lgan idishda olib borildi. Reaksiya uchun CO_2 va H_2 dan mos ravishda 6 va 12 mol olingan bo'lsa, barcha moddalarning muvozanat konsentratsiyalari (mol/l) yig'indisini hisoblang. ($K_m = 1$)
 A) 9 B) 8 C) 16 D) 18
1490. 3.5-2 file-» 80 - 16 - - (404768)
 $CO_2(g) + H_2(g) = CO(g) + H_2O(g)$ reaksiya hajmi $0,005 \text{ m}^3$ bo'lgan idishda olib borildi. Reaksiya uchun CO_2 va H_2 dan mos ravishda 3 va 5 mol olingan bo'lsa, ularning muvozanat konsentratsiyalarini (mol/l) aniqlang ($K_M=1$).
 A) 1,125; 3,125 B) 0,375; 0,225
 C) 0,225; 0,625 D) 3,125; 0,625
1491. 3.5-2 file-» 80 - 16 - - (404769)
 $NH_3(g) + Cl_2(g) = N_2(g) + HCl(g)$ reaksiya hajmi $0,004 \text{ m}^3$ bo'lgan idishda olib borildi. Kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalarning konsentratsiyasi $[NH_3]=0,8$; $[Cl_2]=0,7$; $[N_2]=0,3 \text{ mol/l}$ bo'lsa, sarflangan moddalarning miqdorini (mol) toping.
 A) 1,4; 1,6 B) 0,6; 0,9 C) 2,4; 3,6
 D) 5,6; 6,4
1492. 3.5-2 file-» 80 - 69 - - (725105)
 Geliyga nisbatan zichligi 12 bo'lgan oltingugurt(IV) oksid va kisloroddan iborat 4 mol aralashma hajmi 10 l idishda reaksiyaga kirishdi. Kislorodning 25% reaksiyaga kirishganda muvozanat qaror topsa, kimyoviy muvozanat konstantasini hisoblang.
 A) 6,67 B) 15 C) 13,3 D) 40
1493. 3.5-2 file-» 80 - 69 - - (725106)
 Geliyga nisbatan zichligi 7,75 bo'lgan azot(II) oksidi va kisloroddan iborat 4 mol aralashma hajmi 10 l idishda reaksiyaga kirishdi. Kislorodning 30% reaksiyaga kirishganda muvozanat qaror topsa, kimyoviy muvozanat konstantasini hisoblang.
 A) 13,3 B) 6,67 C) 16 D) 2,4
1494. 3.5-2 file-» 80 - 69 - - (725107)
 Vodorodga nisbatan zichligi 27,5 bo'lgan oltingugurt(IV) va azot(IV) oksidlaridan iborat 8 mol aralashma hajmi 10 l idishda reaksiyaga kirishib oltingugurt(VI) va azot(II) oksidlari hosil bo'ldi. Azot(IV) oksidning 25% reaksiyaga kirishganda muvozanat qaror topsa, kimyoviy muvozanat konstantasini hisoblang.
 A) 0,24 B) 0,48 C) 0,11 D) 0,68
1495. 3.5-2 file-» 80 - 69 - - (725108)
 Geliyga nisbatan zichligi 7,7 bo'lgan azot(II) oksidi va kisloroddan iborat 4 mol aralashma hajmi 5 l idishda reaksiyaga kirishdi. Kislorodning 50% reaksiyaga kirishganda muvozanat qaror topsa, kimyoviy muvozanat konstantasini hisoblang.
 A) 50 B) 12,5 C) 25 D) 5,6
1496. 3.5-2 file-» 80 - 69 - - (725109)
 2,24 l (n.sh.) vodorod sulfid kaliy permanganat bilan sulfat kislotaga ishtirokida SO_2 gacha oksidlandi. Reaksiyada qatnashgan kaliy permanganat va sulfat kislotaga miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 18,96; 17,64 B) 0,1; 0,6 C) 0,6; 0,9
 D) 0,12; 0,18
1497. 3.5-2 file-» 80 - 69 - - (725110)
 $SO_2 + O_2 = SO_3$ reaksiyada SO_3 ning konsentratsiyasi 0,4 mol/l bo'lganda kimyoviy muvozanat qaror topdi ($K_M=1$). SO_2 ning boshlang'ich konsentratsiyasi 1,2 mol/l bo'lsa, kislorodning dastlabki konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
 A) 0,25 B) 0,45 C) 0,20 D) 0,05
1498. 3.5-2 file-» 80 - 69 - - (725111)
 $NH_3(g) + Cl_2(g) = N_2(g) + HCl(g)$ reaksiya hajmi 5 l bo'lgan idishda olib borildi. Kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalarning konsentratsiyasi $[NH_3] = 0,7$; $[Cl_2] = 0,6$; $[HCl] = 1,2 \text{ mol/l}$ bo'lsa, reaksiya uchun olingan NH_3 va Cl_2 lar miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 0,7; 0,6 B) 1,1; 1,2 C) 5,5; 6,0
 D) 2,4; 4,8
1499. 3.5-2 file-» 80 - 69 - - (725112)
 $NH_3(g) + O_2(g) = N_2(g) + H_2O(g)$ reaksiyada kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalar konsentratsiyasi (mol/l) $[NH_3] = 1,2$; $[O_2] = 0,7$; $[N_2] = 0,6$ ni tashkil qildi. Reaksiya hajmi 3 l bo'lgan idishda olib borilgan bo'lsa, reaksiya uchun olingan NH_3 va O_2 larning dastlabki miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 1,2; 0,7 B) 2,4; 1,6 C) 1,2; 0,9
 D) 7,2; 4,8

1500. 3.5-2 file-» 80 - 69 - - (725113)
 $NH_{3(g)} + O_{2(g)} = NO_{(g)} + H_2O_{(g)}$ reaksiya hajmi 8 l bo'lgan idishda olib borildi. NH_3 va O_2 larning dastlabki miqdori mos ravishda 0,8 va 0,7 mol bo'lib, ammiakning 50% i sarflanganda muvozanat qaror topdi. NO va H_2O larning muvozanat konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang?
A) 0,05; 0,075 B) 0,4; 0,2 C) 0,4; 0,6
 D) 0,4; 0,5
1501. 3.5-2 file-» 80 - 69 - - (725114)
 $A_{(g)} + B_{(g)} = AB_{(g)}$ reaksiyada A ning boshlang'ich konsentratsiyasi 1,0 mol/l bo'lib, AB dan 0,20 mol/l hosil bo'lganda muvozanat qaror topdi ($K_M = 1$). Barcha moddalarning muvozanat holatdagi konsentratsiyalari (mol/l) yig'indisini hisoblang.
 A) 1,00 B) 0,45 C) 1,45 D) 1,25
1502. 3.5-2 file-» 80 - 69 - - (725115)
 $CH_{4(g)} + H_2O_{(g)} = CO_{(g)} + H_{2(g)}$ reaksiyada CH_4 ning 50% sarflanganda muvozanat qaror topdi. Reaksiya uchun olingan CH_4 va H_2O konsentratsiyalari mos ravishda 1,7 va 2,3 mol/l bo'lsa, CO va H_2 lar muvozanat konsentratsiyalarining (mol/l) yig'indisini aniqlang.
 A) 1,2 B) 0,4 C) 3,4 D) 1,6
1503. 3.5-2 file-» 80 - 69 - - (725116)
 $NH_{3(g)} + Cl_{2(g)} = N_{2(g)} + HCl_{(g)}$ reaksiya hajmi 0,005 m³ bo'lgan idishda olib borildi. Kimyoviy muvozanat qaror topganda moddalar konsentratsiyalari $[NH_3] = 0,6$; $[Cl_2] = 0,5$; $[HCl] = 0,3$ mol/l bo'lsa, boshlang'ich moddalar miqdorini (mol) hisoblang.
 A) 0,1; 0,15 B) 0,6; 0,5 C) 0,7; 0,65
D) 3,5; 3,25
1504. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404360)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5CH_2Cl$;
 2) $CH_2C(CH_3)COOH \rightarrow CH_3CH(CH_3)COOH$;
 3) $CH_3CH(OH)CH_3 \rightarrow CH_3C(O)CH_3$;
 4) $CH_3CH(Cl)COOH \rightarrow CH_3CH(NH_2)COOH$;
 5) $HCHO \rightarrow HCOOH$;
 6) $C_2H_2 \rightarrow C_2H_6$.
A) 1, 3, 5 B) 2, 6 C) 2, 4, 6 D) 1, 5
1505. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404361)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5CH_2Cl$;
 2) $CH_2C(CH_3)COOH \rightarrow CH_3CH(CH_3)COOH$;
 3) $CH_3CH(OH)CH_3 \rightarrow CH_3C(O)CH_3$;
 4) $CH_3CH(Cl)COOH \rightarrow CH_3CH(NH_2)COOH$;
 5) $HCHO \rightarrow HCOOH$;
 6) $C_2H_2 \rightarrow C_2H_6$.
 A) 1, 3, 5 B) 2, 6 C) 2, 4, 6 D) 1, 5
1506. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404362)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) $CH_3CHO \rightarrow CH_3CH_2OH$;
 2) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5COOH$;
 3) $CH_3CH(OH)CHO \rightarrow CH_3CH(OH)COOH$;
 4) $CH_2CHCOOH \rightarrow CH_3CH_2COOH$;
 5) $CH_3CH(NO_2)CH_3 \rightarrow CH_3CH(NH_2)CH_3$;
 6) $CH_2C(CH_3)COOH \rightarrow CH_3CH(CH_3)COOH$.
 A) 1, 4, 6 B) 2, 3, 6 C) 1, 4, 5, 6
D) 2, 3
1507. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404363)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $CH_3CHO \rightarrow CH_3CH_2OH$;
 2) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5COOH$;
 3) $CH_3CH(OH)CHO \rightarrow CH_3CH(OH)COOH$;
 4) $CH_2CHCOOH \rightarrow CH_3CH_2COOH$;
 5) $CH_3CH(NO_2)CH_3 \rightarrow CH_3CH(NH_2)CH_3$;
 6) $CH_2C(CH_3)COOH \rightarrow CH_3CH(CH_3)COOH$.
A) 1, 4, 6 B) 2, 3, 6 C) 1, 4, 5, 6
 D) 2, 3
1508. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404364)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) $C_6H_{12}O_6 \rightarrow C_6H_{12}O_7$;
 2) $C_2H_5CHO \rightarrow C_3H_7OH$;
 3) $(CH_3)_2CHCHO \rightarrow (CH_3)_2CHCOOH$;
 4) $CH_2CHCOOH \rightarrow CH_3CH_2COOH$;
 5) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5CH_2(OH)$;
 6) $C_2H_2 \rightarrow HOCCOOH$.
 A) 2, 4 B) 1, 5, 6 C) 1, 3, 5, 6
 D) 2, 3, 4

1509. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404365)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $C_6H_{12}O_6 \rightarrow C_6H_{12}O_7$;
 2) $C_2H_5CHO \rightarrow C_3H_7OH$;
 3) $(CH_3)_2CHCHO \rightarrow (CH_3)_2CHCOOH$;
 4) $CH_2CHCOOH \rightarrow CH_3CH_2COOH$;
 5) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5CH_2(OH)$;
 6) $C_2H_2 \rightarrow HOCCOOH$.
A) 2, 4 B) 1, 5, 6 C) 1, 3, 5, 6 D) 2, 3, 4

1510. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404366)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) $C_6H_6 \rightarrow C_6H_5OH$;
 2) $CH_2CHCl \rightarrow CH_3CH_2Cl$;
 3) $CH_2(Cl)CH_2(Cl) \rightarrow CH_2(OH)CH_2(OH)$;
 4) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5COOH$;
 5) $C_6H_5CHCH_2 \rightarrow C_6H_5C_2H_5$;
 6) $C_2H_5(OH) \rightarrow C_2H_5Cl$.
A) 1, 4 B) 3, 6 C) 2, 5 D) 4, 6

1511. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404367)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $C_6H_6 \rightarrow C_6H_5OH$;
 2) $CH_2CHCl \rightarrow CH_3CH_2Cl$;
 3) $CH_2(Cl)CH_2(Cl) \rightarrow CH_2(OH)CH_2(OH)$;
 4) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5COOH$;
 5) $C_6H_5CHCH_2 \rightarrow C_6H_5C_2H_5$;
 6) $C_2H_5(OH) \rightarrow C_2H_5Cl$.
A) 1, 4 B) 3, 6 C) 2, 5 D) 4, 6

1512. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404368)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod atomining oksidlanish darajasi o'zgarmaydi?
 1) $C_6H_6 \rightarrow C_6H_5OH$;
 2) $CH_2CHCl \rightarrow CH_3CH_2Cl$;
 3) $CH_2(Cl)CH_2(Cl) \rightarrow CH_2(OH)CH_2(OH)$;
 4) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5COOH$;
 5) $C_6H_5CHCH_2 \rightarrow C_6H_5C_2H_5$;
 6) $C_2H_5(OH) \rightarrow C_2H_5Cl$.
A) 1, 4 B) 3, 6 C) 2, 5 D) 4, 6

1513. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404369)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) $CH_3COOH \rightarrow CH_3CHO$;
 2) $C_6H_5OH \rightarrow C_6H_2(OH)(NO_2)_3$;
 3) $C_6H_{12}O_6 \rightarrow C_6H_{12}O_7$;
 4) $CH_2CHCl \rightarrow CH_3CH_2Cl$;
 5) $C_2H_2 \rightarrow HOCCOOH$;
 6) $CH_2(Cl)COOH \rightarrow CH_2(OH)COOH$.
A) 2, 3, 5 B) 1, 4, 6 C) 1, 4 D) 2, 5

1514. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404370)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $CH_3COOH \rightarrow CH_3CHO$;
 2) $C_6H_5OH \rightarrow C_6H_2(OH)(NO_2)_3$;
 3) $C_6H_{12}O_6 \rightarrow C_6H_{12}O_7$;
 4) $CH_2CHCl \rightarrow CH_3CH_2Cl$;
 5) $C_2H_2 \rightarrow HOCCOOH$;
 6) $CH_2(Cl)COOH \rightarrow CH_2(OH)COOH$.
A) 2, 3, 5 B) 1, 4, 6 C) 1, 4 D) 2, 5

1515. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404371)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) $C_2H_5CHO \rightarrow C_2H_5CH_2OH$;
 2) $C_2H_2 \rightarrow CH(Cl)_2CH(Cl)_2$;
 3) $C_6H_5Cl \rightarrow C_6H_5OH$;
 4) $CH_3OH \rightarrow HCHO$;
 5) $CH_3COOH \rightarrow CH_3CHO$;
 6) $C_2H_2 \rightarrow CH_2(OH)CH_2(OH)$.
A) 1, 5 B) 2, 4 C) 3, 6 D) 3, 4

1516. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404372)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $C_2H_5CHO \rightarrow C_3H_7OH$;
 2) $C_2H_2 \rightarrow CH(Cl)_2CH(Cl)_2$;
 3) $C_6H_5Cl \rightarrow C_6H_5OH$;
 4) $CH_3OH \rightarrow HCHO$;
 5) $CH_3COOH \rightarrow CH_3CHO$;
 6) $C_2H_2 \rightarrow CH_2(OH)CH_2(OH)$.
A) 1, 5 B) 2, 4 C) 3, 6 D) 3, 4

1517. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404373)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod atomining oksidlanish darajasi o'zgarmaydi?
 1) $C_2H_5CHO \rightarrow C_3H_7OH$;
 2) $C_2H_2 \rightarrow CH(Cl)_2CH(Cl)_2$;
 3) $C_6H_5Cl \rightarrow C_6H_5OH$;
 4) $CH_3OH \rightarrow HCHO$;
 5) $CH_3COOH \rightarrow CH_3CHO$;
 6) $C_2H_2 \rightarrow CH_2(OH)CH_2(OH)$.
A) 1, 5 B) 2, 4 C) 3, 6 D) 3, 4

1518. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404374)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) $C_3H_6 \rightarrow CH_3CH(OH)CH_2(OH)$;
 2) $CH_2C(CH_3)CHCH_2 \rightarrow CH_3CH_2CH(CH_3)_2$;
 3) $CH_2(OH)CH_2(OH) \rightarrow HOCCOOH$;
 4) $CH_2CHCOOCH_3 \rightarrow CH_3CH_2COOCH_3$;
 5) $C_2H_5OH \rightarrow C_2H_5OC_2H_5$;
 6) $C_6H_5ONa \rightarrow C_6H_5OH$.
A) 1, 5 B) 5, 6 C) 1, 3 D) 2, 4

1519. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404375)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $C_3H_6 \rightarrow CH_3CH(OH)CH_2(OH)$;
 2) $CH_2C(CH_3)CHCH_2 \rightarrow CH_3CH_2CH(CH_3)_2$;
 3) $CH_2(OH)CH_2(OH) \rightarrow HOCCOOH$;
 4) $CH_2CHCOOCH_3 \rightarrow CH_3CH_2COOCH_3$;
 5) $C_2H_5OH \rightarrow C_2H_5OC_2H_5$;
 6) $C_6H_5ONa \rightarrow C_6H_5OH$.
 A) 1, 5 B) 5, 6 C) 1, 3 **D) 2, 4**
1520. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404376)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod atomining oksidlanish darajasi o'zgarmaydi?
 1) $C_3H_6 \rightarrow CH_3CH(OH)CH_2(OH)$;
 2) $CH_2C(CH_3)CHCH_2 \rightarrow CH_3CH_2CH(CH_3)_2$;
 3) $CH_2(OH)CH_2(OH) \rightarrow HOCCOOH$;
 4) $CH_2CHCOOCH_3 \rightarrow CH_3CH_2COOCH_3$;
 5) $C_2H_5OH \rightarrow C_2H_5OC_2H_5$;
 6) $C_6H_5ONa \rightarrow C_6H_5OH$.
 A) 1, 5 **B) 5, 6** C) 1, 3 D) 2, 4
1521. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404377)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) $CH_2(OH)CH_2(OH) \rightarrow HOCCOOH$;
 2) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5COOH$;
 3) $CH_3CHO \rightarrow CH_3CH_2OH$;
 4) $CH_3CH(OH)CH_3 \rightarrow CH_3C(O)CH_3$;
 5) $CH_2CHCOOH \rightarrow CH_3CH_2COOH$;
 6) $CH_2CHCH_2OH \rightarrow CH_3CH_2CH_2OH$.
 A) 3, 5, 6 **B) 1, 2, 4** C) 3, 6 D) 1, 2
1522. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404378)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $CH_2(OH)CH_2(OH) \rightarrow HOCCOOH$;
 2) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5COOH$;
 3) $CH_3CHO \rightarrow CH_3CH_2OH$;
 4) $CH_3CH(OH)CH_3 \rightarrow CH_3C(O)CH_3$;
 5) $CH_2CHCOOH \rightarrow CH_3CH_2COOH$;
 6) $CH_2CHCH_2OH \rightarrow CH_3CH_2CH_2OH$.
A) 3, 5, 6 B) 1, 2, 4 C) 3, 6 D) 1, 2
1523. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404379)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) $CH_3OH \rightarrow HCHO$;
 2) $CH_3CHO \rightarrow CH_3CH_2OH$;
 3) $CH_3CH_2OH \rightarrow (C_2H_5)_2O$;
 4) $CH_3CH_2OH \rightarrow CH_3CH_3$;
 5) $CH_2CHCH_3 \rightarrow CH_2(OH)CH(OH)CH_3$;
 6) $CH_3CH_2CH(Cl)_2 \rightarrow CH_3CH_2CHO$.
 A) 2, 4 **B) 1, 5** C) 1, 2 D) 3, 6
1524. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404380)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $CH_3OH \rightarrow HCHO$;
 2) $CH_3CHO \rightarrow CH_3CH_2OH$;
 3) $CH_3CH_2OH \rightarrow (C_2H_5)_2O$;
 4) $CH_3CH_2OH \rightarrow CH_3CH_3$;
 5) $CH_2CHCH_3 \rightarrow CH_2(OH)CH(OH)CH_3$;
 6) $CH_3CH_2CH(Cl)_2 \rightarrow CH_3CH_2CHO$.
A) 2, 4 B) 1, 5 C) 1, 2 D) 3, 6
1525. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404381)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod atomining oksidlanish darajasi o'zgarmaydi?
 1) $CH_3OH \rightarrow HCHO$;
 2) $CH_3CHO \rightarrow CH_3CH_2OH$;
 3) $CH_3CH_2OH \rightarrow (C_2H_5)_2O$;
 4) $CH_3CH_2OH \rightarrow CH_3CH_3$;
 5) $CH_2CHCH_3 \rightarrow CH_2(OH)CH(OH)CH_3$;
 6) $CH_3CH_2CH(Cl)_2 \rightarrow CH_3CH_2CHO$.
 A) 2, 4 B) 1, 5 C) 1, 2 **D) 3, 6**
1526. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404382)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) $CH_2CHCH_2COOH \rightarrow CH_3CH_2CH_2COOH$;
 2) $CH_2(Cl)COOH \rightarrow CH_2(NH_2)COOH$;
 3) $CH_3CHO \rightarrow CH_3COOH$;
 4) $CH_3CHCHCOOH \rightarrow CH_3CH(OH)CH(OH)COOH$;
 5) $CH_2(Cl)CH_2(Cl) \rightarrow CHCH$;
 6) $CH_2C(CH_3)CHCH_2 \rightarrow CH_3CH(CH_3)CH_2CH_3$.
 A) 1, 6 **B) 3, 4** C) 2, 5 D) 1, 5, 6
1527. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404383)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $CH_2CHCH_2COOH \rightarrow CH_3CH_2CH_2COOH$;
 2) $CH_2(Cl)COOH \rightarrow CH_2(NH_2)COOH$;
 3) $CH_3CHO \rightarrow CH_3COOH$;
 4) $CH_3CHCHCOOH \rightarrow CH_3CH(OH)CH(OH)COOH$;
 5) $CH_2(Cl)CH_2(Cl) \rightarrow CHCH$;
 6) $CH_2C(CH_3)CHCH_2 \rightarrow CH_3CH(CH_3)CH_2CH_3$.
A) 1, 6 B) 3, 4 C) 2, 5 D) 1, 5, 6

1528. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404384)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod atomining oksidlanish darajasi o'zgaraydi?
 1) $CH_2CHCH_2COOH \rightarrow CH_3CH_2CH_2COOH$;
 2) $CH_2(Cl)COOH \rightarrow CH_2(NH_2)COOH$;
 3) $CH_3CHO \rightarrow CH_3COOH$;
 4) $CH_3CHCHCOOH \rightarrow CH_3CH(OH)CH(OH)COOH$;
 5) $CH_2(Cl)CH_2(Cl) \rightarrow CHCH$;
 6) $CH_2C(CH_3)CHCH_2 \rightarrow CH_3CH(CH_3)CH_2CH_3$.
 A) 1, 6 B) 3, 4 C) 2, 5 D) 1, 5, 6
1529. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404385)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5COOH$;
 2) $CH_2(Br)CH_2(Br) \rightarrow CH_2CH_2$;
 3) $CH_3CH(OH)CHO \rightarrow CH_3CH(OH)COOH$;
 4) $CH_3CHO \rightarrow CH_3CH_2OH$;
 5) $C_2H_2 \rightarrow C_2H_6$;
 6) $CH_2(OH)CH_2(OH) \rightarrow HOOCCHOH$.
 A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 2, 5, 6 D) 1, 3, 4
1530. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404386)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5COOH$;
 2) $CH_2(Br)CH_2(Br) \rightarrow CH_2CH_2$;
 3) $CH_3CH(OH)CHO \rightarrow CH_3CH(OH)COOH$;
 4) $CH_3CHO \rightarrow CH_3CH_2OH$;
 5) $C_2H_2 \rightarrow C_2H_6$;
 6) $CH_2(OH)CH_2(OH) \rightarrow HOOCCHOH$.
 A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 2, 5, 6 D) 1, 3, 4
1531. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404387)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) $CH_2(Br)CH_2(Br) \rightarrow CH_2CH_2$;
 2) $CH_3CH_2OH \rightarrow CH_3CHO$;
 3) $HCOOH \rightarrow CO_2$;
 4) $HCHO \rightarrow CH_3OH$;
 5) $HCO_3^{-1} \rightarrow CO_3^{-2}$;
 6) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5CHO$.
 A) 1, 4, 5 B) 2, 3, 6 C) 1, 4 D) 2, 5
1532. 4.1-1 file-» 80 - 22 - - (404388)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $CH_2(Br)CH_2(Br) \rightarrow CH_2CH_2$;
 2) $CH_3CH_2OH \rightarrow CH_3CHO$;
 3) $HCOOH \rightarrow CO_2$;
 4) $HCHO \rightarrow CH_3OH$;
 5) $HCO_3^{-1} \rightarrow CO_3^{-2}$;
 6) $C_6H_5CH_3 \rightarrow C_6H_5CHO$.
 A) 1, 4, 5 B) 2, 3, 6 C) 1, 4 D) 2, 5
1533. 4.1-2 file-» 80 - 8 - - (225452)
 Quyidagi qaysi ўzgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) 2-гидроксипропаналь → сугт кислота;
 2) бутанол → бутан;
 3) толуол → бензил спирт;
 4) этаналь → этанол;
 5) 2-хлорпропаналь → аланин;
 6) 1,1-дибромпропан → пропаналь
 A) 1, 3 B) 2, 4, 6 C) 1, 3, 5 D) 2, 4
1534. 4.1-2 file-» 80 - 8 - - (225453)
 Қайси ўзгаришларда molekula tarkibidagi uglerod қайтарилadi?
 1) 2-гидроксипропаналь → сугт кислота;
 2) бутанол → бутан;
 3) толуол → бензил спирт;
 4) этаналь → этанол;
 5) 2-хлорпропаналь → аланин;
 6) 1,1-дибромпропан → пропаналь
 A) 1, 3 B) 2, 4, 6 C) 1, 3, 5 D) 2, 4
1535. 4.1-2 file-» 80 - 8 - - (225454)
 Қайси ўзгаришларда molekula tarkibidagi uglerod atomining oksidlanish darajasi ўzgaraydi?
 1) о-ксиллол → фтал кислота;
 2) этил спирт → диэтилэфир;
 3) изопрен → изопентан;
 4) ацетилен → оксалат кислота;
 5) винилсирка кислота → бутан кислота;
 6) нитробензол → анилин
 A) 1, 4 B) 3, 5 C) 2, 6 D) 1, 5
1536. 4.1-2 file-» 80 - 8 - - (225455)
 Қуйидаги қайси ўзгаришларда molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) о-ксиллол → фтал кислота;
 2) этил спирт → диэтилэфир;
 3) изопрен → изопентан;
 4) ацетилен → оксалат кислота;
 5) винилсирка кислота → бутан кислота;
 6) нитробензол → анилин
 A) 1, 4 B) 3, 5 C) 2, 6 D) 1, 5
1537. 4.1-2 file-» 80 - 8 - - (225456)
 Қайси ўзгаришларда molekula tarkibidagi uglerod қайтарилadi?
 1) о-ксиллол → фтал кислота;
 2) этил спирт → диэтилэфир;
 3) изопрен → изопентан;
 4) ацетилен → оксалат кислота;
 5) винилсирка кислота → бутан кислота;
 6) нитробензол → анилин
 A) 1, 4 B) 3, 5 C) 1, 2, 6 D) 3, 5, 6

1538. 4.1-2 file-» 80 - 8 - - (225457)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод қайтарилади?
1) акрил кислота→пропан кислота;
2) п-ксилол→терефталь кислота;
3) ацетилен→этилен;
4) метилбензол→бензой кислота;
5) 2-нитропропан→изопропиламин;
6) 1,3-дибромбутан→метилциклопропан
A) 1, 3, 6 B) 2, 4 C) 1, 3 D) 2, 4, 5
1539. 4.1-2 file-» 80 - 8 - - (225458)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод оксидланади?
1) акрил кислота→пропан кислота;
2) п-ксилол→терефталь кислота;
3) ацетилен→этилен;
4) метилбензол→бензой кислота;
5) 2-нитропропан→изопропиламин;
6) 1,3-дибромбутан→метилциклопропан
A) 1, 3, 6 B) 2, 4 C) 1, 3 D) 2, 4, 5
1540. 4.1-2 file-» 80 - 8 - - (225459)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод қайтарилади?
1) 1,3-дибромбутан→метилциклопропан;
2) метакрил кислота→изомой кислота;
3) 2-хлорпропан кислота→аланин;
4) хлорметан→хлороформ;
5) ацетилен→этан;
6) фенол→пикрин кислота
A) 2, 5 B) 4, 6 C) 3, 4, 6 D) 1, 2, 5
1541. 4.1-2 file-» 80 - 8 - - (225460)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод оксидланади?
1) 1,3-дибромбутан→метилциклопропан;
2) метакрил кислота→изомой кислота;
3) 2-хлорпропан кислота→аланин;
4) хлорметан→хлороформ;
5) ацетилен→этан;
6) фенол→пикрин кислота
A) 2, 5 B) 4, 6 C) 3, 4, 6 D) 1, 2, 5
1542. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231436)
Қуйидаги қайси ўзгариш(лар)да молекула таркибидаги углерод атомининг оксидланиш даражаси ўзгармайди?
1) бензол→хлорбензол;
2) метилбензол→бензил спирт;
3) 2-нитропропан→изопропиламин;
4) этин→этилен;
5) 1,2-дихлорэтан→этиленгликоль;
6) 2-метилпропаналь→изомой кислота
A) 1, 2, 6 B) 4 C) 3, 5 D) 2, 6
1543. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231437)
Қайси ўзгариш(лар)да молекула таркибидаги углерод оксидланади?
1) бензол→карбол кислота;
2) толуол→бензил спирт;
3) винилбензол→этилбензол;
4) глицерин→нитроглицерин;
5) метанол→метаналь;
6) натрий фенолят→фенол
A) 3 B) 1, 2, 5 C) 3, 4, 6 D) 2, 5
1544. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231438)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод қайтарилади?
1) хлорбензол→карбол кислота;
2) ацетилен→этилен;
3) этилен→этиленгликоль;
4) этилбромид→бутан;
5) этаналь→сирка кислота;
6) акрил кислота→пропан кислота
A) 2, 4 B) 3, 5 C) 2, 4, 6 D) 1, 3, 5
1545. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231439)
Қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод оксидланади?
1) метилбензол→бензой кислота;
2) этилен→этан;
3) пропилен→пропандиол-1,2;
4) изопрен→2-метилбутан;
5) хлорсирка кислота→гликоколь;
6) этиленгликоль→оксалат кислота
A) 1, 3, 6 B) 2, 4 C) 2, 4, 5 D) 1, 3
1546. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231440)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод қайтарилади?
1) метилакрилат→метилпропионат;
2) этилен→ацетилен;
3) ацетилен→оксалат кислота;
4) метакрил кислота→изомой кислота;
5) 1,3-дибромпропан→циклопропан;
6) толуол→бензил спирт
A) 1, 4, 5 B) 2, 3 C) 4, 5 D) 2, 3, 6
1547. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231441)
Қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод қайтарилади?
1) метакрил кислота→изомой кислота;
2) ацетилен→этан;
3) этин→оксалат кислота;
4) 2,3-дибромбутан→бутен-2;
5) метилциклогексан→толуол;
6) метаналь→метанол
A) 3, 5 B) 1, 2, 4, 6 C) 1, 2, 6 D) 1, 2, 3, 5

1548. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231442)
Қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод оксидланади?
1) метилакрил кислота→изомой кислота;
2) ацетилен→этан;
3) этин→оксалат кислота;
4) 2,3-дибромбутан→бутен-2;
5) метилциклогексан→толуол;
6) метаналь→метанол
A) 3, 5 B) 1, 2, 4, 6 C) 1, 2, 6
D) 1, 2, 3, 5
1549. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231443)
Қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод оксидланади?
1) хлорбензол→карбол кислота;
2) ацетилен→этилен;
3) этилен→этиленгликоль;
4) этилбромид→бутан;
5) этаналь→сирка кислота;
6) акрил кислота→пропан кислота
A) 2, 4 B) 3, 5 C) 2, 4, 6 D) 1, 3, 5
1550. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231444)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод қайтариледи?
1) глюкоза→глюкон кислота;
2) ацетилен→оксалат кислота;
3) винилхлорид→этилхлорид;
4) хлорсирка кислота→гликоколь;
5) пропаналь→пропанол;
6) ацетилен→1,1,2,2-тетрабромэтан
A) 3, 4, 5 B) 1, 2, 6 C) 3, 5 D) 1, 2
1551. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231445)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод оксидланади?
1) глюкоза→глюкон кислота;
2) ацетилен→оксалат кислота;
3) винилхлорид→этилхлорид;
4) хлорсирка кислота→гликоколь;
5) пропаналь→пропанол;
6) ацетилен→1,1,2,2-тетрабромэтан
A) 3, 4, 5 B) 1, 2, 6 C) 3, 5 D) 1, 2
1552. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231446)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод қайтариледи?
1) метакрил кислота→изомой кислота;
2) этан→нитроэтан;
3) этанол→этилхлорид;
4) метилбензол→бензил спирт;
5) пропаналь→пропил спирт;
6) хлорбензол→карбол кислота
A) 1, 5 B) 2, 4 C) 3, 6 D) 2, 3
1553. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231447)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод оксидланади?
1) метакрил кислота→изомой кислота;
2) этан→нитроэтан;
3) этанол→этилхлорид;
4) метилбензол→бензил спирт;
5) пропаналь→пропил спирт;
6) хлорбензол→карбол кислота
A) 1, 5 B) 2, 4 C) 3, 6 D) 2, 3
1554. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231448)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод атомининг оксидланиш даражаси ўзгармайди?
1) метакрил кислота→изомой кислота;
2) этан→нитроэтан;
3) этанол→этилхлорид;
4) метилбензол→бензил спирт;
5) пропаналь→пропил спирт;
6) хлорбензол→карбол кислота
A) 1, 5 B) 2, 4 C) 3, 6 D) 2, 3
1555. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231449)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод оксидланади?
1) бензол→циклогексан;
2) метилциклопропан→бутан;
3) изобутанол→2-метилпропаналь;
4) бутан→бутадиен-1,3;
5) олиен кислота→стеарин кислота;
6) глюкоза→глюкон кислота
A) 1, 2, 5 B) 3, 6 C) 1, 5 D) 3, 4, 6
1556. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231450)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод қайтариледи?
1) бензол→циклогексан;
2) метилциклопропан→бутан;
3) изобутанол→2-метилпропаналь;
4) бутан→бутадиен-1,3;
5) олиен кислота→стеарин кислота;
6) глюкоза→глюкон кислота
A) 1, 2, 5 B) 3, 6 C) 1, 5 D) 4, 3, 6
1557. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (231451)
Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод қайтариледи?
1) п-кислорол→терефтал кислота;
2) изопрен→2-метилбутан;
3) циклопентан→пентан;
4) бутан→бутадиен-1,3;
5) 2-метилпропаналь→изобутанол;
6) глюкоза→глюкон кислота
A) 1, 4, 6 B) 2, 3, 5 C) 1, 6 D) 2, 5

1558. 4.1-2 file→ 80 - 12 - - (231452)
 Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод оксидланади?
 1) n-ксилол→терефталь кислота;
 2) изопрен→2-метилбутан;
 3) циклопентан→пентан;
 4) бутан→бутадиен-1,3;
 5) 2-метилпропаналь→изобутанол;
 6) глюкоза→глюкон кислота
A) 1, 4, 6 B) 2, 3, 5 C) 1, 6 D) 2, 5
1559. 4.1-2 file→ 80 - 12 - - (231453)
 Қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод қайтарилади?
 1) ацетилен→бензол;
 2) ацетилен→этан;
 3) ацетилен→оксалат кислота;
 4) ацетилен→этилен;
 5) ацетилен→1,2-дихлорэтен;
 6) ацетилен→1,1,2,2-тетрабромэтан
A) 2, 4 B) 3, 5, 6 C) 5, 6 D) 1, 2, 4
1560. 4.1-2 file→ 80 - 12 - - (231454)
 Қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод оксидланади?
 1) ацетилен→бензол;
 2) ацетилен→этан;
 3) ацетилен→оксалат кислота;
 4) ацетилен→этилен;
 5) ацетилен→1,2-дихлорэтен;
 6) ацетилен→1,1,2,2-тетрабромэтан
A) 2, 4 B) 3, 5, 6 C) 5, 6 D) 1, 2, 4
1561. 4.1-2 file→ 80 - 16 - - (237260)
 Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод қайтарилади?
 1) 1,3-дибромбутан→метилциклопропан;
 2) толуол→бензил хлорид;
 3) метакрилкислота→изомой кислота;
 4) ацетилен→этан;
 5) метаналь→метан кислота;
 6) пропанол-2→ацетон.
A) 2, 5, 6 B) 1, 3, 4 C) 3, 4 D) 5, 6
1562. 4.1-2 file→ 80 - 16 - - (237261)
 Қуйидаги қайси ўзгаришларда молекула таркибидаги углерод оксидланади?
 1) 1,3-дибромбутан→метилциклопропан;
 2) толуол→бензил хлорид;
 3) метакрилкислота→изомой кислота;
 4) ацетилен→этан;
 5) метаналь→метан кислота;
 6) пропанол-2→ацетон.
A) 2, 5, 6 B) 1, 3, 4 C) 3, 4 D) 5, 6
1563. 4.1-2 file→ 80 - 8 - - (312354)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) 2-gidroksipropanal→sut kislota;
 2) butanol→butan;
 3) toluol→benzil spirt;
 4) etanal→etanol;
 5) 2-xloropropanal→alanin;
 6) 1,1-dibrompropan→propanal
A) 1, 3 B) 2, 4, 6 C) 1, 3, 5 D) 2, 4
1564. 4.1-2 file→ 80 - 8 - - (312355)
 Qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) 2-gidroksipropanal→sut kislota;
 2) butanol→butan;
 3) toluol→benzil spirt;
 4) etanal→etanol;
 5) 2-xloropropanal→alanin;
 6) 1,1-dibrompropan→propanal
A) 1, 3 B) 2, 4, 6 C) 1, 3, 5 D) 2, 4
1565. 4.1-2 file→ 80 - 8 - - (312356)
 Qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod atomining oksidlanish darajasi o'zgaraydi?
 1) o-ksilol→ftal kislota;
 2) etil spirt→dietilefir;
 3) izopren→izopentan;
 4) atsetilen→oksalat kislota;
 5) vinilsirka kislota→butan kislota;
 6) nitrobenzol→anilin
A) 1, 4 B) 3, 5 C) 2, 6 D) 1, 5
1566. 4.1-2 file→ 80 - 8 - - (312357)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) o-ksilol→ftal kislota;
 2) etil spirt→dietilefir;
 3) izopren→izopentan;
 4) atsetilen→oksalat kislota;
 5) vinilsirka kislota→butan kislota;
 6) nitrobenzol→anilin
A) 1, 4 B) 3, 5 C) 2, 6 D) 1, 5
1567. 4.1-2 file→ 80 - 8 - - (312358)
 Qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) o-ksilol→ftal kislota;
 2) etil spirt→dietilefir;
 3) izopren→izopentan;
 4) atsetilen→oksalat kislota;
 5) vinilsirka kislota→butan kislota;
 6) nitrobenzol→anilin
A) 1, 4 B) 3, 5 C) 1, 2, 6 D) 3, 5, 6

1568. 4.1-2 file-» 80 - 8 - - (312359)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) akril kislota→propan kislota;
 2) p-ksilol→tereftal kislota;
 3) atsetilen→etilen;
 4) metilbenzol→benzoy kislota;
 5) 2-nitropropan→izopropilamin;
 6) 1,3-dibrombutan→metilsiklopropan
A) 1, 3, 6 B) 2, 4 C) 1, 3 D) 2, 4, 5
1569. 4.1-2 file-» 80 - 8 - - (312360)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) akril kislota→propan kislota;
 2) p-ksilol→tereftal kislota;
 3) atsetilen→etilen;
 4) metilbenzol→benzoy kislota;
 5) 2-nitropropan→izopropilamin;
 6) 1,3-dibrombutan→metilsiklopropan
A) 1, 3, 6 B) 2, 4 C) 1, 3 D) 2, 4, 5
1570. 4.1-2 file-» 80 - 8 - - (312361)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) 1,3-dibrombutan→metilsiklopropan;
 2) metakril kislota→izomoy kislota;
 3) 2-xlorpropan kislota→alanin;
 4) xlormetan→xloroform;
 5) atsetilen→etan;
 6) fenol→pikrin kislota
A) 2, 5 B) 4, 6 C) 3, 4, 6 D) 1, 2, 5
1571. 4.1-2 file-» 80 - 8 - - (312362)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) 1,3-dibrombutan→metilsiklopropan;
 2) metakril kislota→izomoy kislota;
 3) 2-xlorpropan kislota→alanin;
 4) xlormetan→xloroform;
 5) atsetilen→etan;
 6) fenol→pikrin kislota
A) 2, 5 B) 4, 6 C) 3, 4, 6 D) 1, 2, 5
1572. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312363)
 Quyidagi qaysi o'zgarish(lar)da molekula tarkibidagi uglerod atomining oksidlanish darajasi o'zgaraydi?
 1) benzol→xlorbenzol;
 2) metilbenzol→benzil spirt;
 3) 2-nitropropan→izopropilamin;
 4) etin→etilen;
 5) 1,2-dixloroetan→etilenglikol;
 6) 2-metilpropanal→izomoy kislota
A) 1, 2, 6 B) 4 C) 3, 5 D) 2, 6
1573. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312364)
 Qaysi o'zgarish(lar)da molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) benzol→karbol kislota;
 2) toluol→benzil spirt;
 3) vinilbenzol→etilbenzol;
 4) glitserin→nitroglitserin;
 5) metanol→metanal;
 6) natriy fenolyat→fenol
A) 3 B) 1, 2, 5 C) 3, 4, 6 D) 2, 5
1574. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312365)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) xlorbenzol→karbol kislota;
 2) atsetilen→etilen;
 3) etilen→etilenglikol;
 4) etilbromid→butan;
 5) etanal→sirka kislota;
 6) akril kislota→propan kislota
A) 2, 4 B) 3, 5 C) 2, 4, 6 D) 1, 3, 5
1575. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312366)
 Qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) metilbenzol→benzoy kislota;
 2) etilen→etan;
 3) propilen→propandiol-1,2;
 4) izopren→2-metilbutan;
 5) xlorosirka kislota→glikokol;
 6) etilenglikol→oksalat kislota
A) 1, 3, 6 B) 2, 4 C) 2, 4, 5 D) 1, 3
1576. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312367)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) metilakrilat→metilpropionat;
 2) etilen→atsetilen;
 3) atsetilen→oksalat kislota;
 4) metakril kislota→izomoy kislota;
 5) 1,3-dibrompropan→siklopropan;
 6) toluol→benzil spirt
A) 1, 4, 5 B) 2, 3 C) 4, 5 D) 2, 3, 6
1577. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312368)
 Qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) metakril kislota→izomoy kislota;
 2) atsetilen→etan;
 3) etin→oksalat kislota;
 4) 2,3-dibrombutan→buten-2;
 5) metilsiklogeksan→toluol;
 6) metanal→metanol
A) 3, 5 B) 1, 2, 4, 6 C) 1, 2, 6 D) 1, 2, 3, 5

1578. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312369)
 Qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) metilakril kislota→izomoy kislota;
 2) atsetilen→etan;
 3) etin→oksalat kislota;
 4) 2,3-dibrombutan→buten-2;
 5) metilsiklogeksan→toluol;
 6) metanal→metanol
A) 3, 5 B) 1, 2, 4, 6 C) 1, 2, 6
D) 1, 2, 3, 5
1579. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312370)
 Qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) xlorbenzol→karbol kislota;
 2) atsetilen→etilen;
 3) etilen→etilenglikol;
 4) etilbromid→butan;
 5) etanal→sirka kislota;
 6) akril kislota→propan kislota
A) 2, 4 B) 3, 5 C) 2, 4, 6 D) 1, 3, 5
1580. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312371)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) glukoza→glyukon kislota;
 2) atsetilen→oksalat kislota;
 3) vinilxlorid→etilxlorid;
 4) xlorsirka kislota→glikokol;
 5) propanal→propanol;
 6) atsetilen→1,1,2,2-tetrabrometan
A) 3, 4, 5 B) 1, 2, 6 C) 3, 5 D) 1, 2
1581. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312372)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) glukoza→glyukon kislota;
 2) atsetilen→oksalat kislota;
 3) vinilxlorid→etilxlorid;
 4) xlorsirka kislota→glikokol;
 5) propanal→propanol;
 6) atsetilen→1,1,2,2-tetrabrometan
A) 3, 4, 5 B) 1, 2, 6 C) 3, 5 D) 1, 2
1582. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312373)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) metakril kislota→izomoy kislota;
 2) etan→nitroetan;
 3) etanol→etilxlorid;
 4) metilbenzol→benzil spirt;
 5) propanal→propil spirt;
 6) xlorbenzol→karbol kislota
A) 1, 5 B) 2, 4 C) 3, 6 D) 2, 3
1583. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312374)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) metakril kislota→izomoy kislota;
 2) etan→nitroetan;
 3) etanol→etilxlorid;
 4) metilbenzol→benzil spirt;
 5) propanal→propil spirt;
 6) xlorbenzol→karbol kislota
A) 1, 5 B) 2, 4 C) 3, 6 D) 2, 3
1584. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312375)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod atomining oksidlanish darajasi o'zgaraydi?
 1) metakril kislota→izomoy kislota;
 2) etan→nitroetan;
 3) etanol→etilxlorid;
 4) metilbenzol→benzil spirt;
 5) propanal→propil spirt;
 6) xlorbenzol→karbol kislota
A) 1, 5 B) 2, 4 C) 3, 6 D) 2, 3
1585. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312376)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) benzol→siklogeksan;
 2) metilsiklopropan→butan;
 3) izobutanol→2-metilpropanal;
 4) butan→butadiyen-1,3;
 5) oliyen kislota→stearin kislota;
 6) glukoza→glyukon kislota
A) 1, 2, 5 B) 3, 6 C) 1, 5 D) 3, 4, 6
1586. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312377)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) benzol→siklogeksan;
 2) metilsiklopropan→butan;
 3) izobutanol→2-metilpropanal;
 4) butan→butadiyen-1,3;
 5) oliyen kislota→stearin kislota;
 6) glukoza→glyukon kislota
A) 1, 2, 5 B) 3, 6 C) 1, 5 D) 4, 3, 6
1587. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312378)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) n-ksilol→tereftal kislota;
 2) izopren→2-metilbutan;
 3) siklopentan→pentan;
 4) butan→butadiyen-1,3;
 5) 2-metilpropanal→izobutanol;
 6) glukoza→glyukon kislota
A) 1, 4, 6 B) 2, 3, 5 C) 1, 6 D) 2, 5

1588. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312379)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) n-ksilol→tereftal kislota;
 2) izopren→2-metilbutan;
 3) siklopentan→pentan;
 4) butan→butadiyen-1,3;
 5) 2-metilpropanal→izobutanol;
 6) glukoza→glyukon kislota
A) 1, 4, 6 B) 2, 3, 5 C) 1, 6 D) 2, 5
1589. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312380)
 Qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) atsetilen→benzol;
 2) atsetilen→etan;
 3) atsetilen→oksalat kislota;
 4) atsetilen→etilen;
 5) atsetilen→1,2-dixloreten;
 6) atsetilen→1,1,2,2-tetrabrometan
A) 2, 4 B) 3, 5, 6 C) 5, 6 D) 1, 2, 4
1590. 4.1-2 file-» 80 - 12 - - (312381)
 Qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) atsetilen→benzol;
 2) atsetilen→etan;
 3) atsetilen→oksalat kislota;
 4) atsetilen→etilen;
 5) atsetilen→1,2-dixloreten;
 6) atsetilen→1,1,2,2-tetrabrometan
 A) 2, 4 **B) 3, 5, 6** C) 5, 6 D) 1, 2, 4
1591. 4.1-2 file-» 80 - 16 - - (312382)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) 1,3-dibrombutan→metilsiklopropan;
 2) toluol→benzil xlorid;
 3) metakrilkislota→izomoy kislota;
 4) atsetilen→etan;
 5) metanal→metan kislota;
 6) propanol-2→atseton.
 A) 2, 5, 6 **B) 1, 3, 4** C) 3, 4 D) 5, 6
1592. 4.1-2 file-» 80 - 16 - - (312383)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
 1) 1,3-dibrombutan→metilsiklopropan;
 2) toluol→benzil xlorid;
 3) metakrilkislota→izomoy kislota;
 4) atsetilen→etan;
 5) metanal→metan kislota;
 6) propanol-2→atseton.
A) 2, 5, 6 B) 1, 3, 4 C) 3, 4 D) 5, 6
1593. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711366)
 Ishqoriy metallarning qaysi biri havodagi azot bilan to'g'ridan-to'g'ri reaksiyaga kirishib nitrid hosil qiladi?
 A) *natriy* B) *seziy* **C) litiiy**
 D) *alyuminiy*
1594. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711367)
 Ishqoriy-yer metallarining qaysi biri havodagi azot bilan to'g'ridan-to'g'ri reaksiyaga kirishib nitrid hosil qiladi?
A) magniy B) *rux* C) *bariy*
 D) *stronsiy*
1595. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711374)
 Etilen quyida keltirilgan moddalardan qaysilari bilan reaksiyaga kirishmaydi?
 1) suv; 2) kumush(I) oksidning ammiakli eritmasi; 3) brom; 4) vodorod (t° , nikel); 5) mis(II) gidroksid.
A) 2, 5 B) 2, 3, 5 C) 1, 3 D) 1, 3, 4
1596. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711379)
 Etilen quyida keltirilgan moddalardan qaysilari bilan reaksiyaga kirishadi?
 1) suv; 2) kumush(I) oksidning ammiakli eritmasi; 3) brom; 4) vodorod (t° , nikel); 5) mis(II) gidroksid.
 A) 2, 5 B) 2, 3, 5 C) 1, 3 **D) 1, 3, 4**
1597. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711380)
 Berilgan moddalarning qaysilari atsetilen bilan reaksiyaga kirishadi?
 1) vodorod oksid (simob(II) sulfat ishtirokida);
 2) vodorod oksid (kadmiy(II) gidroksid ishtirokida);
 3) bromli suv;
 4) kaliy permanganat (neytral sharoitda);
 5) vodorod (nikel(III) gidroksid ishtirokida);
 6) kumush(I) oksidning ammiakli eritmasi.
 A) 2, 5 **B) 1, 3, 4, 6** C) 2, 5, 6
 D) 1, 3, 4
1598. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711381)
 Berilgan moddalarning qaysilari benzol bilan reaksiyaga kirishadi?
 1) brom (temir(III) xlorid ishtirokida);
 2) xlor (nikel yoki platina ishtirokida);
 3) nitrat kislota (sulfat kislota ishtirokida);
 4) vodorod ($t = 25^\circ C$, alyuminiy xlorid ishtirokida);
 5) kaliy permanganat (sulfat kislota ishtirokida);
 6) sulfat kislota.
 A) 2, 4, 5, 6 B) 1, 3 C) 2, 4, 5
D) 1, 3, 6

1599. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711382)
Berilgan moddalarning qaysilari etanol bilan reaksiyaga kirishadi?
1) etanol ($t < 140^{\circ}C$, sulfat kislota ishtirokida);
2) natriy karbonat;
3) natriy metalli;
4) etil spirt ($t > 140^{\circ}C$, sulfat kislota ishtirokida);
5) kaliy permanganat (sulfat kislota ishtirokida);
6) sulfat kislota.
A) 2, 4 **B) 1, 3, 5, 6** C) 1, 3, 5
D) 2, 4, 6
1600. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711383)
Berilgan moddalarning qaysilari fenol bilan reaksiyaga kirishadi?
1) propilen; 2) xlorid kislota; 3) bromli suv;
4) natriy karbonat; 5) metanal; 6) natriy gidroksid.
A) 1, 2 B) 1, 3, 4, 5, 6 **C) 3, 4, 5, 6**
D) 1, 2, 4
1601. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711384)
Berilgan moddalarning qaysilari sirka kislota bilan reaksiyaga kirishadi?
1) xlor; 2) fenol; 3) magniy; 4) kalsiy oksid;
5) xlorid kislota; 6) karbinol (sulfat kislota ishtirokida).
A) 2, 5 B) 1, 3, 4 **C) 1, 3, 4, 6**
D) 1, 2, 5
1602. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711385)
Berilgan moddalarning qaysilari fenol bilan reaksiyaga kirishmaydi?
1) propilen; 2) xlorid kislota; 3) bromli suv;
4) natriy karbonat; 5) metanal; 6) natriy gidroksid.
A) 1, 2 B) 1, 3, 4, 5, 6 C) 3, 4, 5, 6
D) 1, 2, 4.
1603. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711386)
Berilgan moddalarning qaysilari etanol bilan reaksiyaga kirishmaydi?
1) etanol ($t < 140^{\circ}C$, sulfat kislota ishtirokida);
2) natriy karbonat;
3) natriy metalli;
4) etil spirt ($t > 140^{\circ}C$, sulfat kislota ishtirokida);
5) kaliy permanganat (sulfat kislota ishtirokida);
6) sulfat kislota.
A) 2, 4 B) 1, 3, 5, 6 C) 1, 3, 5
D) 2, 4, 6
1604. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711387)
Berilgan moddalarning qaysilari sirka kislota bilan reaksiyaga kirishmaydi?
1) xlor; 2) fenol; 3) magniy; 4) kalsiy oksid;
5) xlorid kislota; 6) karbinol (sulfat kislota ishtirokida).
A) 2, 5 B) 1, 3, 4 C) 1, 3, 4, 6
D) 1, 2, 5
1605. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711388)
Berilgan moddalarning qaysilari benzol bilan reaksiyaga kirishmaydi?
1) brom (temir(III) xlorid ishtirokida);
2) xlor (nikel yoki platina ishtirokida);
3) nitrat kislota (sulfat kislota ishtirokida);
4) vodorod ($t = 25^{\circ}C$, alyuminiy xlorid ishtirokida);
5) kaliy permanganat (sulfat kislota ishtirokida);
6) sulfat kislota.
A) 2, 4, 5, 6 B) 1, 3 **C) 2, 4, 5**
D) 1, 3, 6
1606. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711389)
Berilgan moddalarning qaysilari atsetilen bilan reaksiyaga kirishmaydi?
1) vodorod oksid (simob(II) sulfat ishtirokida);
2) vodorod oksid (kadmiy(II) gidroksid ishtirokida);
3) bromli suv;
4) kaliy permanganat (neytral sharoitda);
5) vodorod (nikel(III) gidroksid ishtirokida);
6) kumush(I) oksidning ammiakli eritmasi.
A) 2, 5 B) 1, 3, 4, 6 C) 2, 5, 6
D) 1, 3, 4
1607. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711390)
Mis(II) sulfat qaysi moddalar bilan reaksiyaga kirishadi?
1) SiO_2 ; 2) KNO_3 ; 3) $Ba(NO_3)_2$; 4) Fe ; 5) H_2 ;
6) KOH
A) 1, 3, 4 B) 2, 3, 6 **C) 3, 4, 6**
D) 4, 5, 6
1608. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711391)
Berilgan moddalarning qaysilari xlorid kislota bilan reaksiyaga kirishadi?
1) $NaCl$; 2) $Zn(OH)_2$; 3) CaO ; 4) $AgNO_3$;
5) H_3PO_4 ; 6) H_2SO_4 ; 7) K_2CO_3
A) 1, 2, 3 B) 2, 4, 5, 6 **C) 2, 3, 4, 7**
D) 1, 4, 6
1609. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711392)
Kaliy gidroksidi berilgan moddalarning qaysilari bilan reaksiyaga kirishadi?
1) sulfat kislota; 2) kaliy oksid; 3) natriy gidroksid; 4) temir(II) gidroksid; 5) alyuminiy oksid; 6) kislorod; 7) nitrat kislota.
A) 1, 2, 3, 7 B) 1, 4, 7 C) 1, 4, 5, 6
D) 1, 5, 7
1610. 4.1-2 file-» 80 - 57 - - 1 (711393)
Qaysi moddalar eritmasi bilan uglerod(IV) oksid reaksiyaga kirishadi?
1) potash; 2) kaliy xlorid; 3) sulfat kislota;
4) natriy gidroksid.
A) 1, 2, 4 **B) 1, 4** C) 3 D) 1, 3

1611. 4.1-2 file-» 80 - 69 - - (725117)
Azot atomining oksidlanish darajasi faqat +2 ga qaytarilganlarini tanlang.
1) $NO_2 = NO + O_2$;
2) $NO_2 + O_2 + N_2O = HNO_3$;
3) $NO_2 + H_2O = HNO_3 + NO$;
4) $NO_2 + HI = NO + I_2 + H_2O$;
5) $NO_2 + NaOH = NaNO_3 + NaNO_2 + H_2O$;
6) $NO_2 + H_2O + SO_2 = H_2SO_4 + NO$
A) 1, 4, 6 B) 2, 5 C) 3, 5, 6
D) 1, 3, 4, 6
1612. 4.1-2 file-» 80 - 69 - - (725118)
Azot atomining oksidlanish darajasi faqat +5 ga oksidlanganlarini tanlang.
1) $NO_2 + O_2 + KOH = KNO_3 + H_2O$;
2) $NO_2 + H_2O = HNO_3 + NO$;
3) $NO_2 + NaOH = NaNO_3 + NaNO_2 + H_2O$;
4) $NO_2 + HI = NO + I_2 + H_2O$;
5) $NO_2 = NO + O_2$
6) $NO_2 + O_2 + H_2O = HNO_3$
A) 1, 2, 3, 6 B) 2, 6 C) 1, 6 D) 4, 5, 6
1613. 4.1-2 file-» 80 - 69 - - (725119)
Disproporsiyalanish reaksiyalarini tanlang.
1) $NO_2 + HI = NO + I_2 + H_2O$;
2) $NO_2 + H_2O = HNO_3 + NO$;
3) $NO_2 + O_2 + KOH = KNO_3 + H_2O$;
4) $NO_2 + NaOH = NaNO_3 + NaNO_2 + H_2O$;
5) $NO_2 + H_2O + SO_2 = H_2SO_4 + NO$;
6) $NO_2 + H_2 = NH_3 + H_2O$
A) 1, 3, 5 B) 1, 5 C) 2, 4 D) 1, 2, 5, 6
1614. 4.1-2 file-» 80 - 69 - - (725120)
Disproporsiyalanishga mansub bo'lmagan reaksiyalarni tanlang.
1) $NO_2 + KOH = KNO_3 + KNO_2 + H_2O$;
2) $NO_2 + O_2 + H_2O = HNO_3$;
3) $NO_2 + O_2 + KOH = KNO_3 + H_2O$;
4) $NO_2 + H_2O = HNO_3 + NO$;
5) $NO_2 + H_2O + SO_2 = H_2SO_4 + NO$;
6) $NO_2 + H_2 = NH_3 + H_2O$
A) 1, 4 B) 1, 2, 6 C) 5, 6 D) 2, 3, 5, 6
1615. 4.1-2 file-» 80 - 69 - - (725121)
Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarini tanlang.
1) $Al_2S_3 + H_2O = Al(OH)_3 + H_2S$;
2) $Al_2S_3 + HNO_3 = Al_2(SO_4)_3 + NO_2 + H_2O$;
3) $Al_2S_3 + HCl = AlCl_3 + H_2S$;
4) $Al_2S_3 + O_2 = Al_2O_3 + SO_2$;
5) $Al_2S_3 + Na_2CO_3 + H_2O = Al(OH)_3 + CO_2 + Na_2S$.
A) 1, 3, 5 B) 1, 3 C) 2, 4 D) 5
1616. 4.1-2 file-» 80 - 69 - - (725122)
Oksidlanish-qaytarilishga mansub bo'lmagan reaksiya(lar)ni tanlang.
1) $Al_2S_3 + Na_2CO_3 + H_2O = Al(OH)_3 + CO_2 + Na_2S$;
2) $Al_2S_3 + O_2 = Al_2O_3 + SO_2$;
3) $Al_2S_3 + H_2O = Al(OH)_3 + H_2S$;
4) $Al_2S_3 + HCl = AlCl_3 + H_2S$;
5) $Al_2S_3 + HNO_3 = Al_2(SO_4)_3 + NO_2 + H_2O$
A) 2, 5 B) 1, 4, 5 C) 1, 3, 4 D) 5
1617. 4.1-2 file-» 80 - 69 - - (725123)
Oksidlanish-qaytarilishga mansub bo'lmagan reaksiya(lar)ni tanlang.
1) $FeS + H_2SO_4 = Fe_2(SO_4)_3 + SO_2 + H_2O$;
2) $FeS + CH_3COOH = Fe(CH_3COO)_2 + H_2S$;
3) $FeS + O_2 = Fe_2O_3 + SO_2$;
4) $FeS + HNO_3 = Fe(NO_3)_2 + NO_2 + H_2O + H_2SO_4$;
5) $FeS + HCl = FeCl_2 + H_2S$
A) 1, 3, 4 B) 2, 5 C) 1, 4 D) 3
1618. 4.1-2 file-» 80 - 69 - - (725124)
Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarini tanlang.
1) $FeS + HCl = FeCl_2 + H_2S$;
2) $FeS + O_2 = Fe_2O_3 + SO_2$;
3) $FeS + HNO_3 = Fe(NO_3)_2 + NO_2 + H_2O + H_2SO_4$;
4) $FeS + CH_3COOH = Fe(CH_3COO)_2 + H_2S$;
5) $FeS + H_2SO_4 = Fe_2(SO_4)_3 + SO_2 + H_2O$
A) 1, 4 B) 2, 4 C) 2, 3, 5 D) 3, 5
1619. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711349)
Oltin(III) xlorid vodorod peroksid bilan natriy gidroksid ishtirokida reaksiyaga kirishganda 0,2 mol oltin hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan natriy gidroksid va ajralgan gaz miqdorlarini (mol) hisoblang.
A) 0,6; 0,3 B) 0,4; 0,1 C) 0,5; 0,2
D) 0,6; 0,2
1620. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711350)
250 ml 0,2 molyarli vodorod peroksid eritmasini kislotali muhitda oksidlash uchun 0,1 normalli kaliy permanganat eritmasidan necha litr zarur bo'ladi?
A) 1 B) 3 C) 2 D) 4
1621. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711351)
Konsentrlangan nitrat kislotasi quyidagi moddalarning qaysilari bilan reaksiyaga kirishganda oksidlovchi xossa namoyon qiladi?
1) fosfor(V) oksid; 2) sulfat kislotasi;
3) uglerod(IV) oksid; 4) vodorod yodid; 5) kalsiy oksid; 6) mis; 7) fosfor.
A) 1, 2, 3, 5 B) 4, 6, 7 C) 4, 7
D) 2, 3, 5

1622. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711352)
 Kaliy bixromat sulfat kislota ishtirokida metanol bilan reaksiyaga kirishganda 4,14 g chumoli kislota hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) hisoblang.
 A) 3,2 B) 19,6 C) 21,4 D) 17,6
1623. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711353)
 Metanol sulfat kislota ishtirokida kaliy bixromat bilan oksidlandi. 73,5 g oksidlovchi reaksiyaga kirishganligi ma'lum bo'lsa, hosil bo'lgan chumoli kislota massasini (g) hisoblang.
 A) 13,8 B) 19,3 C) 17,25 D) 10,6
1624. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711354)
 Qo'rg'oshin(IV) oksid sirka kislota ishtirokida vodorod peroksid bilan reaksiyaga kirishganda 16 g gaz modda ajralgan. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) hisoblang.
 A) 98,7 B) 127,4 C) 113,4 D) 119,5
1625. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711355)
 Ishqoriy sharoitda oltin(III) xlorid vodorod peroksid bilan reaksiyaga kirishganda 13,44 l (n.sh.) gaz ajraldi. Reaksiyada hosil bo'lgan oltinning miqdorini (g) hisoblang.
 A) 128 B) 85,3 C) 76,6 D) 78,8
1626. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711356)
 Oltin(III) xlorid natriy gidroksid ishtirokida vodorod peroksid bilan reaksiyaga kirishganda 98,5 g oltin hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan gazning massasini (g) hisoblang.
 A) 6,72 B) 19,6 C) 24 D) 17,3
1627. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711357)
 5%-li 204 g vodorod peroksid eritmasining ishqoriy sharoitda oltin(III) xlorid bilan reaksiyasida hosil bo'lgan oltinning massasini (g) hisoblang.
 A) 35,6 B) 32 C) 39,4 D) 21
1628. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711358)
 Kaliy permanganat sulfat kislota ishtirokida natriy oksalat bilan reaksiyaga kirishganda 22 g karbonat angidrid hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) hisoblang.
 A) 5,7 B) 15,8 C) 3,16 D) 1,96
1629. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711359)
 10,2 g vodorod peroksidni neytral sharoitda kislorodgacha oksidlash uchun zarur bo'lgan kaliy permanganatning massasini (g) hisoblang.
A) 31,6 B) 94,8 C) 23,7 D) 47,4
1630. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711360)
 Chumoli aldegid ishqoriy sharoitda oltin(III) xlorid bilan reaksiyaga kirishganda 20,4 g natriy formiat hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida olingan oltinning massasini (g) hisoblang.
 A) 49,2 B) 59,1 C) 27,7 D) 39,4
1631. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711361)
 Oltin shoh arog'i bilan oksidlanganda 30,35 g oltin(III) xlorid hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan azot(II) oksidning hajmini (l, n.sh.) toping.
A) 2,24 B) 4,48 C) 3,36 D) 6,72
1632. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711362)
 Oltin shoh arog'ida eritilganda 3,36 l (n.sh.) azot(II) oksid hosil bo'lgan. Reaksiya natijasida olingan oltin(III) xloridning massasini (g) hisoblang.
 A) 59,2 B) 64,3 C) 45,5 D) 48,4
1633. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711363)
 Kaliy yodid sulfat kislota ishtirokida natriy peroksid bilan reaksiyaga kirishganda 7,62 g kristall modda ajraldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) hisoblang.
A) 2,34 B) 3,18 C) 1,02 D) 3,74
1634. 4.1-3 file-» 80 - 56 - - 1 (711364)
 Kaliy permanganatning sulfat kislota ishtirokidagi natriy peroksid bilan reaksiyasida 5,6 l (n.sh.) gaz ajraldi. Reaksiya natijasida qaytarilgan moddaning massasini (g) hisoblang.
 A) 24,2 B) 15,1 C) 62,4 D) 50,6
1635. 4.1-4 file-» 80 - 68 - - (725125)
 $KI + H_2SO_4 + Na_2O_2 = I_2 + K_2SO_4 + Na_2SO_4 + H_2O$
 Reaksiya tenglamasidagi oksidlovchi va qaytaruvchilar koeffitsiyentlari nisbatini aniqlang.
A) 1:2 B) 1:3 C) 1:1 D) 1:4
1636. 4.1-4 file-» 80 - 68 - - (725126)
 Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 1 mol oksidlovchi bilan necha mol qaytaruvchi reaksiyaga kirishadi?
 $K_2Cr_2O_7 + FeSO_4 + H_2SO_4 =$
 A) 2 B) 6 C) 3 D) 12
1637. 4.2-2 file-» 80 - 8 - - (225395)
 Таркибида 27,65 г калий перманганат бўлган эритма орқали сульфат кислота иштирокида 17,92 л (н.ш.) водород сульфид ўтказилганда ҳосил бўлган олтингугуртнинг массасини (г) топинг.
 A) 25,6 B) 8 C) 20 D) 14

1638. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (232675)
800 г 5% ли мис(II) сульфат эритмасининг массаси 23,6 г га камайгунча электролиз қилинди. Инерт электродларда ажралган моддалар массасини (г) аниқланг.
1) катодда 16 г мис; 2) катодда 0,4 г водород; 3) катодда 6,4 г мис; 4) анодда 4 г кислород; 5) анодда 3,6 г кислород; 6) анодда 7,2 г кислород
A) 1, 4 **B) 1, 2, 6** C) 1, 4, 5 D) 3, 6
1639. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (232679)
2,34% ли 500 г натрий хлорид эритмасини 48250 с давомида 2 А ток кучи билан электролиз қилинди. Анодда (инерт электрод) ажралган хлор массасини (г) аниқланг.
A) 35,5 **B) 7,1** C) 14,2 D) 3,55
1640. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (232680)
19300 секунд давомида 2 А ток кучи билан 250 мл 0,4 молярли кадмий сульфат эритмаси электролиз қилинганда, катодда (инерт электрод) ажралган кадмий массасини (г) ҳисобланг. (водороднинг ажралиши ҳисобга олинмасин)
A) 104 B) 22,4 C) 52 **D) 11,2**
1641. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (232681)
Мис(II) сульфатнинг 500 мл 0,1 молярли эритмасидан 19300 Кл электр миқдори ўтказилганда, катодда (инерт электрод) неча грамм мис ажраллади?
A) 6,4 **B) 3,2** C) 12,8 D) 1,6
1642. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (232683)
Мис(II) сульфатнинг 800 г 10% ли эритмаси электролиз қилинганда анодда (инерт электрод) 22,4 л (н.ш.) газ ажралди. Электролиздан сўнг эритмадаги модданинг масса улушини (%) аниқланг.
A) 30,6 **B) 6,7** C) 4,9 D) 24,5
1643. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (232684)
Биринчи электролизерда 1,5 моль, иккинчисида 2,5 моль мис(II) сульфат бўлган эритмалар орқали 5 фарадей ток ўтганда катодларда ажралиб чиққан моддалар массаларини (г) аниқланг.
A) 160; 160 B) 96; 160 C) 64; 64 **D) 98; 160**
1644. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (232693)
Биринчи электролизерда 1 моль, иккинчисида 2 моль мис(II) сульфат бўлган эритмалар орқали 4 фарадей ток ўтганда катодларда ҳосил бўлган моддалар массаларини (г) аниқланг.
A) 128; 128 **B) 66; 128** C) 64; 128 D) 64; 64
1645. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (232697)
Кумуш нитратнинг 500 г 6,8% ли эритмаси электролиз қилинганда анодда (инерт электрод) 22,4 л (н.ш.) газ ажралди. Электролиздан сўнг эритмадаги модданинг масса улушини (%) аниқланг.
A) 3,6 B) 4,7 C) 1,9 **D) 2,8**
1646. 4.2-2 file-» 80 - 16 - - (237262)
500 г 8% ли $CuSO_4$ эритмаси электролиз қилинганда анодда (инерт электрод) 25,2 л (н.ш.) газ ажралди. Электролиздан сўнг эритмадаги модданинг масса улушини (%) аниқланг.
A) 5,5 B) 6,7 C) 4,9 D) 7,4
1647. 4.2-2 file-» 80 - 8 - - (312384)
Tarkibida 27,65 g kaliy permanganat bo'lgan eritma orqali sulfat kislotasi ishtirokida 17,92 l (n.sh.) vodorod sulfid o'tkazilganda hosil bo'lgan oltingugurtning massasini (g) toping.
A) 25,6 B) 8 C) 20 **D) 14**
1648. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (312385)
800 g 5% li mis(II) sulfat eritmasining massasi 23,6 g ga kamayguncha elektroliz qilindi. Inert elektrodalarda ajralgan moddalar massasini (g) aniqlang.
1) katodda 16 g mis; 2) katodda 0,4 g vodorod; 3) katodda 6,4 g mis; 4) anodda 4 g kislorod; 5) anodda 3,6 g kislorod; 6) anodda 7,2 g kislorod
A) 1, 4 **B) 1, 2, 6** C) 1, 4, 5 D) 3, 6
1649. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (312386)
2,34% li 500 g natriy xlorid eritmasini 48250 sekund davomida 2 A tok kuchi bilan elektroliz qilindi. Anodda (inert elektrod) ajralgan xlor massasini (g) aniqlang.
A) 35,5 **B) 7,1** C) 14,2 D) 3,55
1650. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (312387)
19300 sekund davomida 2 A tok kuchi bilan 250 ml 0,4 molyarli kadmiy sulfat eritmasi elektroliz qilinganda, katodda (inert elektrod) ajralgan kadmiy massasini (g) hisoblang. (vodorodning ajralishi hisobga olinmasin)
A) 104 B) 22,4 C) 52 **D) 11,2**
1651. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (312388)
Mis(II) sulfatning 500 ml 0,1 molyarli eritmasidan 19300 Kl elektr miqdori o'tkazilganda, katodda (inert elektrod) necha gramm mis ajraladi?
A) 6,4 **B) 3,2** C) 12,8 D) 1,6

1652. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (312389)
 Mis(II) sulfatning 800 g 10% li eritmasi elektroliz qilinganda anodda (inert elektrod) 22,4 l (n.sh.) gaz ajraldi. Elektrolizdan so'ng eritmadagi moddaning massa ulushini (%) aniqlang.
 A) 30,6 B) 6,7 C) 4,9 D) 24,5
1653. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (312390)
 Birinchi elektrolizerda 1,5 mol, ikkinchisida 2,5 mol mis(II) sulfat bo'lgan eritmalar orqali 5 faradey tok o'tganda katodlarda ajralib chiqqan moddalar massalarini (g) aniqlang.
 A) 160; 160 B) 96; 160 C) 64; 64 D) 98; 160
1654. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (312391)
 Birinchi elektrolizerda 1 mol, ikkinchisida 2 mol mis(II) sulfat bo'lgan eritmalar orqali 4 faradey tok o'tganda katodlarda hosil bo'lgan moddalar massalarini (g) aniqlang.
 A) 128; 128 B) 66; 128 C) 64; 128 D) 64; 64
1655. 4.2-2 file-» 80 - 13 - - (312392)
 Kumush nitratning 500 g 6,8% li eritmasi elektroliz qilinganda anodda (inert elektrod) 22,4 l (n.sh.) gaz ajraldi. Elektrolizdan so'ng eritmadagi moddaning massa ulushini (%) aniqlang.
 A) 3,6 B) 4,7 C) 1,9 D) 2,8
1656. 4.2-2 file-» 80 - 16 - - (312393)
 500 g 8% li $CuSO_4$ eritmasi elektroliz qilinganda anodda (inert elektrod) 25,2 l (n.sh.) gaz ajraldi. Elektrolizdan so'ng eritmadagi moddaning massa ulushini (%) aniqlang.
 A) 5,5 B) 6,7 C) 4,9 D) 7,4
1657. 4.2-2 file-» 80 - 18 - - (404389)
 400 g 20% li mis(II) sulfat eritmasining massasi 76 g ga kamayguncha elektroliz qilindi. Inert elektrodlarda ajralgan moddalar massasini (g) aniqlang.
 1) katodda 32 g mis; 2) katodda 8 g mis;
 3) katodda 4 g vodorod; 4) anodda 40 g kislorod;
 5) anodda 32 g kislorod; 6) anodda 8 g kislorod
 A) 1, 6 B) 3, 5 C) 1, 3, 4 D) 2, 3, 6
1658. 4.2-2 file-» 80 - 18 - - (404390)
 800 g 8,5% li kumush nitrat eritmasining massasi 50 g ga kamayguncha elektroliz qilindi. Inert elektrodlarda ajralgan moddalar massasini (g) aniqlang.
 1) katodda 43,2 g kumush; 2) katodda 46,6 g kumush; 3) katodda 0,2 g vodorod; 4) katodda 0,4 g vodorod; 5) anodda 6,4 g kislorod; 6) anodda 3,5 g kislorod
 A) 1, 4 B) 1, 4, 5 C) 1, 6 D) 2, 3, 6
1659. 4.2-2 file-» 80 - 18 - - (404391)
 1500 g 8% li $CuSO_4$ ning eritmasi elektroliz qilinganda anodda (inert elektrod) 30,8 l (n.sh.) gaz ajraldi. Elektrolizdan so'ng hosil bo'lgan moddaning massa ulushini (%) hisoblang.
 A) 5,2 B) 17,9 C) 4,9 D) 19,2
1660. 4.2-2 file-» 80 - 18 - - (404392)
 7,8% li 300 g natriy xlorid eritmasini 48250 sekund davomida 2 A tok kuchi bilan elektroliz qilindi. Anodda (inert elektrod) ajralgan xlor massasini (g) hisoblang.
 A) 35,5 B) 7,1 C) 14,2 D) 4,48
1661. 4.2-2 file-» 80 - 18 - - (404393)
 19300 sekund davomida 2 A tok kuchi bilan 700 ml 0,1 molyarli kumush nitrat eritmasi elektroliz qilinganda, katodda (inert elektrod) ajralgan kumush massasini (g) hisoblang.
 A) 43,2 B) 7,56 C) 4,41 D) 11,2
1662. 4.2-2 file-» 80 - 18 - - (404394)
 Birinchi elektrolizerda 2 mol, ikkinchisida 3 mol mis(II) sulfat bo'lgan eritmalar orqali 6 faradey tok o'tganda katodlarda (inert elektrod) ajralib chiqqan moddalar massalarini (g) hisoblang.
 A) 192, 192 B) 128, 192 C) 128, 128 D) 130, 192
1663. 4.2-2 file-» 80 - 18 - - (404395)
 Birinchi elektrolizerda 1 mol, ikkinchisida 2 mol kumush nitrat bo'lgan eritmalar orqali 4 faradey tok o'tganda katodlarda (inert elektrod) ajralib chiqqan moddalar massalarini (g) hisoblang.
 A) 108, 216 B) 432, 432 C) 111, 218 D) 216, 216
1664. 4.2-2 file-» 80 - 18 - - (404396)
 Birinchi elektrolizerda 2 mol, ikkinchisida 4 mol natriy xlorid bo'lgan eritmalar orqali 4 faradey tok o'tganda anodlarda (inert elektrod) ajralib chiqqan moddalar massalarini (g) hisoblang.
 A) 71, 142 B) 142, 142 C) 71, 71 D) 87, 142
1665. 4.2-2 file-» 80 - 18 - - (404397)
 607 g 10% li oltin(III) xlorid eritmasining massasi 96,7 g ga kamayguncha elektroliz qilindi. Inert elektrodlarda ajralgan moddalar massasini (g) aniqlang.
 1) katodda 39,4 g oltin; 2) katodda 4 g vodorod; 3) katodda 19,7 g oltin; 4) anodda 10,65 g xlor; 5) anodda 32 g kislorod; 6) anodda 21,3 g xlor
 A) 1, 6 B) 2, 5 C) 1, 2, 5, 6 D) 2, 3, 4, 5

1666. 4.2-2 file-» 80 - 18 - - (404398)
Kumush nitratning 800 g 4,25% li eritmasi elektroliz qilinganda anodda (inert elektrod) 11,2 l (n.sh.) gaz ajraldi. Elektrolizdan keyingi eritmaning ($\rho = 1$ g/ml) molyarligini (mol/l) hisoblang.
A) 1,68 **B) 0,26** C) 0,18 D) 0,84
1667. 4.2-2 file-» 80 - 18 - - (404399)
400 g 16% li $CuSO_4$ eritmasi elektroliz qilinganda anodda (inert elektrod) 26,88 l (n.sh.) gaz ajraldi. Elektrolizdan keyingi eritmaning ($\rho = 1$ g/ml) molyarligini (mol/l) hisoblang.
A) 11,8 B) 0,4 C) 5,3 **D) 1,2**
1668. 4.2-2 file-» 80 - 18 - - (404401)
7,8% li 300 g natriy xlorid eritmasini 48250 sekund davomida 2 A tok kuchi bilan elektroliz qilindi. Anodda (inert elektrod) ajralgan moddalar massasini (g) hisoblang.
A) 35,5 **B) 19,0** C) 14,2 D) 4,48
1669. 4.2-2 file-» 80 - 32 - - (404402)
4825 sekund davomida 4 A tok kuchi bilan 500 ml 0,2 molyarli kumush nitrat eritmasi elektroliz qilinganda, katodda (inert elektrod) ajralgan kumush massasini (g) hisoblang.
A) 10,8 B) 1,6 C) 21,6 D) 0,8
1670. 4.2-2 file-» 80 - 32 - - (404403)
500 g 8% li $CuSO_4$ ning eritmasi elektroliz qilinganda anodda (inert elektrod) 22,4 l (n.sh.) gaz ajraldi. Elektrolizdan so'ng hosil bo'lgan moddaning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 57,64 B) 8,71 C) 3,64 **D) 5,46**
1671. 4.2-2 file-» 80 - 32 - - (404404)
Kumush nitratning 510 g 10% li eritmasi elektroliz qilinganda anodda (inert elektrod) 11,2 l (n.sh.) gaz ajraldi. Elektrolizdan keyingi eritmaning ($\rho=1,0$ g/ml) molyarligini (mol/l) hisoblang.
A) 1,82 B) 0,26 C) 0,97 **D) 0,65**
1672. 4.2-2 file-» 80 - 32 - - (404405)
1000 g 12% li $CuSO_4$ ning eritmasi elektroliz qilinganda anodda (inert elektrod) 22,4 l (n.sh.) gaz ajraldi. Elektrolizdan keyingi eritmaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 8 B) 1,4 C) 5 D) 12
1673. 4.2-2 file-» 80 - 32 - - (404406)
500 ml 0,1 molyarli $Cu(NO_3)_2$ va 400 ml 0,2 molyarli $AgNO_3$ eritmalarining aralashmasi 5 A tok kuchi bilan 1930 sekund davomida elektroliz qilindi. Elektroliz tugagandan keyin eritmadagi tuzning massasini (g) hisoblang.
A) 1,88 B) 3,76 C) 5,64 **D) 7,52**
1674. 4.2-2 file-» 80 - 32 - - (404407)
500 g suvda 60,4 g Na_2SO_4 va $CuSO_4$ aralashmasi eritildi. Misni batamom ajratib olish uchun eritmadan 4 A kuchga ega bo'lgan tok 9650 sekund davomida o'tkazilgan bo'lsa, boshlang'ich aralashma tarkibidagi tuzlarning massasini (g) hisoblang.
A) 21,3; 39,1 B) 42,6; 33,8 C) 35,5; 24,9 **D) 28,4; 32**
1675. 4.2-2 file-» 80 - 32 - - (404408)
500 g suvda 60,4 g Na_2SO_4 va $CuSO_4$ aralashmasi eritildi. Misni batamom ajratib olish uchun eritmadan 4 A kuchga ega bo'lgan tok 9650 sekund davomida o'tkazilgan bo'lsa, eritmada qolgan tuzning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 2,91 **B) 5,86** C) 3,54 D) 8,43
1676. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711394)
1,25 molyarli sulfat kislotasi eritmasi olish uchun 1 l 0,8 molyarli sulfat kislotasi eritmasidan 40 A tokni qancha vaqt (sekund) davomida o'tkazish lozim?
A) 96500 B) 19300 C) 38600 D) 28950
1677. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711395)
Natriy gidroksidning suvli eritmasi 60 A tok kuchi bilan 96500 sekund davomida elektroliz qilindi. Elektroliz tugagandan so'ng 600 ml ($\rho = 1,5$ g/ml) 40%-li natriy gidroksid qoldi. Eritmaning dastlabki konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 15 B) 20 **C) 25** D) 30
1678. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711396)
 $KMnO_4 + H_2O_2 + H_2SO_4 \rightarrow$
Ushbu reaksiyaning chap tomonidagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.
A) 16 B) 8 C) 18 **D) 10**
1679. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711397)
Natriy xlorid va natriy yodid eritmalarini solingan parallel ulangan elektrolizer orqali doimiy elektr toki o'tkazilganda ikkinchi eritmadan 38,1 g yod ajraldi. Birinchi elektrolizerdagi katod va anodda hosil bo'lgan mahsulotlar massalari yig'indisini (g) hisoblang.
A) 10,95 B) 21,9 C) 7,4 D) 5,47
1680. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711398)
195 g 6%-li natriy xlorid va 500 g 9%-li natriy yodid eritmalar bo'lgan, parallel ulangan elektrolizerlar orqali doimiy elektr toki o'tkazilganda, ikkinchi eritmadan 38,1 g yod ajraldi. Birinchi elektrolizerdagi katod va anodda hosil bo'lgan mahsulotlar massalari yig'indisini (g) hisoblang.
A) 10,95 **B) 8,2** C) 7,4 D) 11,25

1681. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711399)
Kadmiy sulfatning 16%-li 500 g eritmasiga og'irligi 20 g bo'lgan rux plastinka tushirildi. Bir oz vaqtdan so'ng plastinkani eritmadan chiqarib, quritilib tortilganda uning massasi 21,88 g ni tashkil qildi. Plastinkadagi ruxning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 20,5 B) 91,4 C) 29,4 **D) 79,5**
1682. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711400)
 $Au + HCl + HNO_3 \rightarrow H[AuCl_4] + NO + H_2O$
Ushbu reaksiyaning o'ng tomonidagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.
A) 6 **B) 4** C) 5 D) 10
1683. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711401)
 $Pt + HCl + HNO_3 \rightarrow H_2[PtCl_6] + NO + H_2O$
Ushbu reaksiyaning chap tomonidagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.
A) 25 B) 15 C) 7 D) 40
1684. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711402)
 $Au + HCl + HNO_3 \rightarrow H[AuCl_4] + NO + H_2O$
Ushbu reaksiyaning chap tomonidagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.
A) 6 B) 4 C) 5 D) 10
1685. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711403)
 $Pt + HCl + HNO_3 \rightarrow H_2[PtCl_6] + NO + H_2O$
Ushbu reaksiyaning o'ng tomonidagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.
A) 25 **B) 15** C) 7 D) 40
1686. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711404)
Kislotali sharoitda (H_2SO_4) yetarli miqdorda olingan kaliy bixromatning 1200 g 8,3%-li kaliy yodid eritmasi bilan reaksiyaga kirishishi natijasida erkin yod ajraldi. Ushbu yodni to'la eritish uchun 800 g kaliy yodid eritmasi sarflandi. Hosil bo'lgan eritmadagi kaliy triyodidning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 15,7 B) 16 C) 8,7 **D) 14,4**
1687. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711405)
Kislotali sharoitda (H_2SO_4) yetarli miqdorda olingan kaliy bixromatning 200 g 8,3%-li kaliy yodid eritmasi bilan reaksiyaga kirishishi natijasida erkin yod ajraldi. Ushbu yodni to'la eritish uchun 600 g kaliy yodid eritmasi sarflandi. Hosil bo'lgan eritmadagi kaliy triyodidning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 3,42 B) 1,35 C) 25,4 D) 6,71
1688. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711406)
Kaliy va kaliy oksiddan iborat 0,35 mol aralashma suv bilan reaksiyaga kirishganda 22,4 g kaliy gidroksid hosil bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi kaliy oksidning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 78,33 B) 21,67 **C) 28,66** D) 71,34
1689. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711407)
Kaliy va kaliy oksiddan iborat 0,35 mol aralashma suv bilan reaksiyaga kirishganda 22,4 g kaliy gidroksid hosil bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi kaliyning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 78,33 B) 21,67 C) 28,66 **D) 71,34**
1690. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711408)
400 g 15,6%-li kadmiy sulfat eritmasiga rux plastinka tushirildi. Plastinka massasi 9,4 g ga ortganda chiqarib olingan bo'lsa, eritmadagi rux sulfatning massasini (g) aniqlang.
A) 62,4 **B) 32,2** C) 41,6 D) 20,8
1691. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711409)
400 g 15,6%-li kadmiy sulfat eritmasiga rux plastinka tushirildi. Plastinka massasi 9,4 g ga ortganda chiqarib olingan bo'lsa, eritmada qolgan kadmiy sulfatning massasini (g) aniqlang.
A) 62,4 B) 32,2 C) 41,6 **D) 20,8**
1692. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711410)
300 g 10,4%-li kadmiy sulfat eritmasiga 10 g rux plastinka tushirildi. Bir oz vaqtdan so'ng plastinkaning massasi 14,7 g ni tashkil qilsa, undagi ruxning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 23,8 B) 35,6 C) 44,2 D) 11,2
1693. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711411)
160 ml 11,9%-li kumush nitrat eritmasiga ($\rho = 1,25$ g/ml) massasi 10 g bo'lgan mis plastinka tushirildi. Plastinkaning massasi 17,6 g bo'lganda eritmadan chiqarib olindi. Eritmada qolgan kumush nitratning massasini (g) aniqlang.
A) 15,2 B) 17 C) 17,6 **D) 6,8**
1694. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711412)
200 ml 0,5 molyarli kumush nitrat eritmasiga og'irligi 10 g bo'lgan mis plastinka tushirildi. Ma'lum vaqtdan so'ng eritmadagi kumush nitratning massasi 2 marta kamaygan bo'lsa, plastinka massasi qanday o'zgargan?
A) 3,8 g.ga kamaygan B) 7,6 g.ga kamaygan **C) 3,8 g.ga ortgan** D) 7,6 g.ga ortgan

1695. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711413)
1,6 molyarli 150 g kumush nitrat eritmasiga og'irligi 20 g bo'lgan mis plastinka tushirildi. Eritmadagi kumush nitratning barchasi reaksiyaga kirishgandan so'ng plastinka massasi 35,2 g bo'lganligi ma'lum bo'lsa, kumush nitrat eritmasining zichligini (g/ml) toping.
A) 0,8 B) 1,0 C) 1,4 **D) 1,2**
1696. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711414)
20%-li 340 g kumush nitrat eritmasiga 40 g temir plastinka tushirildi. Plastinka massasi 56 g bo'lganda eritmadan chiqarildi. Eritmada qolgan moddalarning miqdorini (mol) aniqlang.
A) 0,8; 0,4 B) 0,2; 0,1 C) 0,6; 0,5 D) 0,4; 0,1
1697. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711415)
Kadmiy sulfatning 400 g 20%-li eritmasiga rux plastinka tushirildi. Plastinka massasi 4,7 g.ga ortganda eritmadan chiqarib olindi. Qolgan eritmadagi rux sulfatning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 8,05 B) 16,1 C) 9,4 **D) 4,07**
1698. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711416)
Kadmiy sulfatning 16%-li 500 g eritmasiga og'irligi 20 g bo'lgan rux plastinka tushirildi. Bir oz vaqtdan so'ng plastinkani eritmadan chiqarib, quritilib tortilganda uning massasi 21,88 g ni tashkil qildi. Plastinkadagi kadmiyning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 20,5 B) 35,6 C) 29,4 D) 79,5
1699. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711417)
Kumush nitratning 136 ml ($\rho = 1,25$ g/ml) 10%-li eritmasiga 10 g mis plastinka tushirildi. Plastinkaning massasi 12,28 g bo'lganda eritmadan chiqarib olinsa, qolgan eritmadagi kumush nitratning massasini (g) hisoblang.
A) 17 B) 5,1 **C) 11,9 D) 3,21**
1700. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711418)
17%-li 400 ml ($\rho = 1,25$ g/ml) kumush nitrat eritmasiga og'irligi 20 g bo'lgan temir plastinka tushirildi. Plastinka massasi 36 g bo'lganda eritmadan chiqarildi. Qolgan eritmadagi moddalarning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 3,7; 10,5 B) 7,6; 9,8 C) 4,5; 14,6 D) 5,6; 10,3
1701. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711419)
500 g 7,45%-li kaliy xlorid va 1000 g 11,62%-li kaliy yodid eritmalar bo'lgan, parallel ulangan elektrolizerlar orqali doimiy elektr toki o'tkazilganda, ikkinchi eritmadan 88,9 g yod ajraldi. Birinchi elektrolizerdagi katod va anodda hosil bo'lgan mahsulotlar massalari yig'indisini (g) hisoblang.
A) 18,25 B) 8,2 C) 25,55 **D) 20,05**
1702. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711420)
 $KMnO_4 + H_2O_2 + KOH \rightarrow$
Ushbu reaksiyaning chap tomonidagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.
A) 5 B) 10 C) 7 D) 6
1703. 4.2-2 file-» 80 - 43 - - 1 (711421)
 $KMnO_4 + H_2O_2 + H_2SO_4 \rightarrow$
Ushbu reaksiyaning o'ng tomonidagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.
A) 16 B) 8 C) 18 D) 10
1704. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232676)
458,7 г сувда 73,3 г Na_2SO_4 ва $CdSO_4$ аралашмаси эритилди. Кадмийни батамом ажратиб олиш учун эритмадан 2 А кучга эга бўлган ток 24125 с давомда ўтказилган бўлса, электролиздан сўнг эритмадаги ($\rho = 1,25$ г/мл) сульфат ионининг концентрациясини (моль/л) ҳисобланг.
A) 0,4 **B) 1,0 C) 3,8 D) 7,68**
1705. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232677)
Мис(II) нитрат ва қумуш нитратларнинг 0,1 молярли эритмаларидан 400 мл дан аралаштирилиб, сўнгга 2 А ток кучи билан 1930 с электролиз қилинди. Электролиз тугагандан кейин эритмада қолган тузнинг массасини (г) топинг.
A) 3,76 B) 11,28 **C) 7,52 D) 3,4**
1706. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232678)
400 мл 0,2 М мис(II) нитрат ва 200 мл 0,2 М қумуш нитрат эритмаларининг аралашмаси 5 А ток кучи билан 3860 с давомда электролиз қилинди. Электролиз тугагандан кейин эритмадаги модда массасини (г) топинг.
A) 6,3 B) 2,52 **C) 12,6 D) 18,9**
1707. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232682)
Таркибида мис(II) нитрат ва қумуш нитрат бўлган 500 мл эритма орқали 3860 Кл электр миқдори ўтказилди. Катодда ҳар икки металдан ҳаммаси бўлиб, 2,04 г ажралиб чиқди. Бошланғич эритмадаги тузларнинг концентрациясини (моль/л) ҳисобланг.
A) 0,015; 0,01 **B) 0,03; 0,02 C) 0,04; 0,03 D) 0,02; 0,01**

1708. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232685)
Таркибида 0,1 моль симоб(II) хлорид ва 0,2 моль мис(II) хлорид бўлган эритма орқали 4825 с давомида 10 А ток ўтказилганда анодда (инерт электрод) ажралиб чиққан модда ҳажмини (л, н.ш.) аниқланг.
А) 6,72 В) 17,75 С) 5,6 D) 21,3
1709. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232686)
Мис(II) сульфат билан кадмий сульфатдан иборат 1,72 г аралашма сувда эритилди. Мис билан кадмийни батамом ажратиб олиш учун эритма 386 с давомида 5 А ток кучи билан электролиз қилинди. Бошланғич аралашма таркибини (г) аниқланг.
А) 0,4; 1,32 В) 0,8; 0,92 С) 1,08; 0,64 D) 1,2; 0,52
1710. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232687)
Таркибида мис(II) нитрат ва қумуш нитрат бўлган 100 мл эритмани 4825 с давомида 0,8 А ток кучи билан электролиз қилинганда, катодда ҳар икки металдан ҳаммаси бўлиб 2,04 г ажралиб чиқди. Бошланғич эритмадаги тузларнинг концентрациясини (моль/л) ҳисобланг.
А) 0,2; 0,1 В) 0,1; 0,1 С) 0,1; 0,15
D) 0,01; 0,03
1711. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232688)
200 мл 0,1 М мис(II) нитрат ва 300 мл 0,1 М қумуш нитрат эритмаларининг аралашмаси 4 А ток кучи билан 965 с давомида электролиз қилинди. Электролиз тугагандан кейин эритмадаги тузнинг массасини (г) топинг.
А) 5,1 В) 3,76 С) 0,96 D) 2,82
1712. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232689)
458,7 г сувда 73,3 г Na_2SO_4 ва $CdSO_4$ аралашмаси эритилди. Кадмийни батамом ажратиб олиш учун эритмадан 2 А кучга эга бўлган ток 24125 с давомида ўтказилган бўлса, электролиздан сўнг эритмадаги сульфат анионининг концентрациясини (%) ҳисобланг.
А) 10,4 B) 7,68 С) 3,8 D) 4,26
1713. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232690)
458,7 г сувда 73,3 г Na_2SO_4 ва $CdSO_4$ аралашмаси эритилди. Кадмийни батамом ажратиб олиш учун эритмадан 2 А кучга эга бўлган ток 24125 с давомида ўтказилган бўлса, электролиздан сўнг эритмадаги сульфат кислотанинг концентрациясини (%) ҳисобланг.
A) 4,9 В) 7,68 С) 3,8 D) 4,26
1714. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232691)
Мис(II) нитрат ва қумуш нитратларнинг 0,1 молярли эритмаларидан 400 мл дан аралаштирилиб, сўнгра 4 А ток кучи билан 1930 с давомида электролиз қилинди. Электролиз тугагандан кейин эритмада қолган тузнинг массасини (г) топинг.
A) 3,76 В) 11,28 С) 7,52 D) 3,4
1715. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232692)
300 мл 0,1 М рух нитрат ва 200 мл 0,2 М қумуш нитрат эритмаларининг аралашмаси 4 А ток куч билан 965 с давомида электролиз қилинди. Электролиз тугагандан кейин эритмадаги тузнинг массасини (г) топинг.
А) 18,9 В) 3,78 С) 1,89 D) 5,67
1716. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232694)
Таркибида 0,2 моль рух хлорид ва 0,1 моль мис(II) хлорид бўлган эритма орқали 5790 с давомида 5 А ток ўтказилганда анодда (инерт электрод) ажралиб чиққан модда ҳажми (л, н.ш.) аниқланг.
А) 6,72 B) 3,36 С) 2,24 D) 4,48
1717. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232695)
Таркибида мис(II) сульфат ва кадмий сульфат бўлган 400 мл эритмани 1158 с давомида 5 А ток кучи билан электролиз қилинганда, катодда ҳар икки металдан ҳаммаси бўлиб 2,4 г ажралиб чиқди. Бошланғич эритмадаги сульфат ионининг концентрациясини (моль/л) топинг.
А) 0,03 В) 0,100 С) 0,050 D) 0,075
1718. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232696)
Мис(II) сульфат билан кадмий сульфатдан иборат 7,36 г аралашма сувда эритилди. Мис билан кадмийни батамом ажратиб олиш учун эритма 1544 с давомида 5 А ток кучи билан электролиз қилинди. Бошланғич аралашмадаги моддаларнинг массасини (г) аниқланг.
А) 2,8; 4,56 B) 3,2; 4,16 С) 3,68; 3,68
D) 1,86; 5,5
1719. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232698)
Мис(II) сульфатнинг 1000 г 8% ли эритмаси электролиз қилинганда анодда (инерт электрод) 28 л (н.ш.) газ ажралди. Электролиздан сўнг эритмадаги модданинг масса улушини (%) аниқланг.
А) 6,12 В) 4,8 C) 5,3 D) 24,5

1720. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232699)
Таркибида 0,6 моль $AgNO_3$, 0,2 моль $CuSO_4$ ва 0,15 моль $AuCl_3$ бўлган эритмалар ток манбаига кетма-кет уланган. Эритмалар орқали 48250 Кл ток миқдори ўтказилганда катодларда (инерт электрод) ажралган моддалар (берилган тартибда) массасини (г) аниқланг.
A) 64,8; 12,8; 29,55 B) 54; 16; 32,83
C) 108; 64; 197 D) 54; 12,9; 29,6
1721. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232700)
Таркибида $MnSO_4$ бўлган 96,4 г кристаллогидрат сувда эритилди. Агар марганецни батамом ажратиш олиш учун эритмадан 5 А ток кучи 15440 с давомида ўтказилган бўлса, электролиз учун олинган кристаллогидратнинг формуласини топинг.
A) $MnSO_4 \cdot 2H_2O$ B) $MnSO_4 \cdot 5H_2O$
C) $MnSO_4 \cdot 4H_2O$ D) $MnSO_4 \cdot H_2O$
1722. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232727)
Мис(II) сульфат ва кадмий сульфатдан иборат 5,28 г аралашма сувда эритилди. Мис билан кадмийни батамом ажратиш олиш учун эритма 193 минут давомида 0,5 А ток кучи билан электролиз қилинди. Бошланғич аралашма таркибидаги тузларнинг массасини (г) аниқланг.
A) 0,8; 4,48 B) 1,6; 3,68 C) 3,2; 2,08
D) 2,64; 2,64
1723. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (232728)
Таркибида мис(II) нитрат ва кумуш нитрат бўлган 250 мл эритмани 9650 с давомида 0,5 А ток кучи билан электролиз қилинганда, катодда ҳар икки металдан ҳаммаси бўлиб 3,12 г ажралиб чиқди. Бошланғич эритмадаги нитрат ионининг моляр концентрациясини топинг.
A) 0,20 B) 0,035 C) 0,14 D) 0,015
1724. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312394)
458,7 г сувда 73,3 г Na_2SO_4 ва $CdSO_4$ аралашмаси эритildi. Кадмийни батамом ажратиб олиш учун эритмадан 2 А кучга ега бўлган ток 24125 секунд давомида ўтказилган бўлса, электролиздан со'нг эритмадаги ($\rho=1,25$ г/мл) сульфат ионининг консентратсиясини (mol/l) hisoblang.
A) 0,4 B) 1,0 C) 3,8 D) 7,68
1725. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312395)
Mis(II) nitrat va kumush nitratlarning 0,1 molyarli eritmalaridan 400 ml dan aralashtirilib, so'ngra 2 A tok kuchi bilan 1930 sekund elektroliz qilindi. Elektroliz tugagandan keyin eritmada qolgan tuzning massasini (g) toping.
A) 3,76 B) 11,28 C) 7,52 D) 3,4
1726. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312396)
400 ml 0,2 M mis(II) nitrat va 200 ml 0,2 M kumush nitrat eritmalarining aralashmasi 5 A tok kuchi bilan 3860 sekund davomida elektroliz qilindi. Elektroliz tugagandan keyin eritmadagi modda massasini (g) toping.
A) 6,3 B) 2,52 C) 12,6 D) 18,9
1727. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312397)
Tarkibida mis(II) nitrat va kumush nitrat bo'lgan 500 ml eritma orqali 3860 Kl elektr miqdori o'tkazildi. Katodda har ikki metaldan hammasi bo'lib, 2,04 g ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmadagi tuzlarning konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
A) 0,015; 0,01 B) 0,03; 0,02 C) 0,04; 0,03
D) 0,02; 0,01
1728. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312398)
Tarkibida 0,1 mol simob(II) xlorid va 0,2 mol mis(II) xlorid bo'lgan eritma orqali 4825 sekund davomida 10 A tok o'tkazilganda anodda (inert elektrod) ajralib chiqqan modda hajmini (l, n.sh.) aniqlang.
A) 6,72 B) 17,75 C) 5,6 D) 21,3
1729. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312399)
Mis(II) sulfat bilan kadmiy sulfatdan iborat 1,72 g aralashma suvda eritildi. Mis bilan kadmiyini batamom ajratib olish uchun eritma 386 s davomida 5 A tok kuchi bilan elektroliz qilindi. Boshlang'ich aralashma tarkibini (g) aniqlang.
A) 0,4; 1,32 B) 0,8; 0,92 C) 1,08; 0,64
D) 1,2; 0,52
1730. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312400)
Tarkibida mis(II) nitrat va kumush nitrat bo'lgan 100 ml eritmani 4825 sekund davomida 0,8 A tok kuchi bilan elektroliz qilinganda, katodda har ikki metaldan hammasi bo'lib 2,04 g ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmadagi tuzlarning konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
A) 0,2; 0,1 B) 0,1; 0,1 C) 0,1; 0,15
D) 0,01; 0,03
1731. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312401)
200 ml 0,1 M mis(II) nitrat va 300 ml 0,1 M kumush nitrat eritmalarining aralashmasi 4 A tok kuchi bilan 965 sekund davomida elektroliz qilindi. Elektroliz tugagandan keyin eritmadagi tuzning massasini (g) toping.
A) 5,1 B) 3,76 C) 0,96 D) 2,82

1732. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312402)
458,7 g suvda 73,3 g Na_2SO_4 va $CdSO_4$ aralashmasi eritildi. Kadmiyni batamom ajratib olish uchun eritmadan 2 A kuchga ega bo'lgan tok 24125 sekund davomida o'tkazilgan bo'lsa, elektrolizdan so'ng eritmadagi sulfat anionining konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 10,4 B) 7,68 C) 3,8 D) 4,26
1733. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312403)
458,7 g suvda 73,3 g Na_2SO_4 va $CdSO_4$ aralashmasi eritildi. Kadmiyni batamom ajratib olish uchun eritmadan 2 A kuchga ega bo'lgan tok 24125 sekund davomida o'tkazilgan bo'lsa, elektrolizdan so'ng eritmadagi sulfat kislotaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 4,9 B) 7,68 C) 3,8 D) 4,26
1734. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312404)
Mis(II) nitrat va kumush nitratlarning 0,1 molyarli eritmalaridan 400 ml dan aralashtirilib, so'ngra 4 A tok kuchi bilan 1930 sekund davomida elektroliz qilindi. Elektroliz tugagandan keyin eritmada qolgan tuzning massasini (g) toping.
A) 3,76 B) 11,28 C) 7,52 D) 3,4
1735. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312405)
300 ml 0,1 M rux nitrat va 200 ml 0,2 M kumush nitrat eritmalarining aralashmasi 4 A tok kuch bilan 965 sekund davomida elektroliz qilindi. Elektroliz tugagandan keyin eritmadagi tuzning massasini (g) toping.
A) 18,9 B) 3,78 C) 1,89 D) 5,67
1736. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312406)
Tarkibida 0,2 mol rux xlorid va 0,1 mol mis(II) xlorid bo'lgan eritma orqali 5790 sekund davomida 5 A tok o'tkazilganda anodda (inert elektrod) ajralib chiqqan modda hajmi (l, n.sh.) aniqlang.
A) 6,72 B) 3,36 C) 2,24 D) 4,48
1737. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312407)
Tarkibida mis(II) sulfat va kadmiy sulfat bo'lgan 400 ml eritmani 1158 sekund davomida 5 A tok kuchi bilan elektroliz qilinganda, katodda har ikki metaldan hammasi bo'lib 2,4 g ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmadagi sulfat ionining konsentratsiyasini (mol/l) toping.
A) 0,03 B) 0,100 C) 0,050 D) 0,075
1738. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312408)
Mis(II) sulfat bilan kadmiy sulfatdan iborat 7,36 g aralashma suvda eritildi. Mis bilan kadmiyni batamom ajratib olish uchun eritma 1544 sekund davomida 5 A tok kuchi bilan elektroliz qilindi. Boshlang'ich aralashmadagi moddalarning massasini (g) aniqlang.
A) 2,8; 4,56 B) 3,2; 4,16 C) 3,68; 3,68 D) 1,86; 5,5
1739. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312409)
Mis(II) sulfatning 1000 g 8% li eritmasi elektroliz qilinganda anodda (inert elektrod) 28 l (n.sh.) gaz ajraldi. Elektrolizdan so'ng eritmadagi moddaning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 6,12 B) 4,8 C) 5,3 D) 24,5
1740. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312410)
Tarkibida 0,6 mol $AgNO_3$, 0,2 mol $CuSO_4$ va 0,15 mol $AuCl_3$ bo'lgan eritmalar tok manbaiga ketma-ket ulangan. Eritmalar orqali 48250 Kl tok miqdori o'tkazilganda katodlarda (inert elektrod) ajralgan moddalar (berilgan tartibda) massasini (g) aniqlang.
A) 64,8; 12,8; 29,55 B) 54; 16; 32,83 C) 108; 64; 197 D) 54; 12,9; 29,6
1741. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312411)
Tarkibida $MnSO_4$ bo'lgan 96,4 g kristallogidrat suvda eritildi. Agar marganetsni batamom ajratib olish uchun eritmadan 5 A tok kuchi 15440 sekund davomida o'tkazilgan bo'lsa, elektroliz uchun olingan kristallogidratning formulasini toping.
A) $MnSO_4 \cdot 2H_2O$ B) $MnSO_4 \cdot 5H_2O$ C) $MnSO_4 \cdot 4H_2O$ D) $MnSO_4 \cdot H_2O$
1742. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312412)
Mis(II) sulfat va kadmiy sulfatdan iborat 5,28 g aralashma suvda eritildi. Mis bilan kadmiyni batamom ajratib olish uchun eritma 193 minut davomida 0,5 A tok kuchi bilan elektroliz qilindi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi tuzlarning massasini (g) aniqlang.
A) 0,8; 4,48 B) 1,6; 3,68 C) 3,2; 2,08 D) 2,64; 2,64
1743. 4.2-3 file-» 80 - 13 - - (312413)
Tarkibida mis(II) nitrat va kumush nitrat bo'lgan 250 ml eritmani 9650 sekund davomida 0,5 A tok kuchi bilan elektroliz qilinganda, katodda har ikki metaldan hammasi bo'lib 3,12 g ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmadagi nitrat ionining molyar konsentratsiyasini toping.
A) 0,20 B) 0,035 C) 0,14 D) 0,015

1744. 4.2-3 file-» 80 - 18 - - (404400)
 Mis(II) nitrat va kumush nitratlarning 0,2 molyarli eritmalaridan 200 ml dan aralashtirilib, so'ngra 2 A tok kuchi bilan 2895 sekund elektroliz qilindi. Elektroliz tugaganidan keyin eritmada qolgan nitrat kislotaning massasini (g) hisoblang.
 A) 5,04 B) 2,52 C) 7,56 D) 3,78
1745. 4.2-3 file-» 80 - 18 - - (404409)
 447,6 g suvda 90,8 g Na_2SO_4 va $CdSO_4$ aralashmasi eritildi. Kadmiyni batamom ajratib olish uchun eritmadan 2 A kuchga ega bo'lgan tok 28950 sekund davomida o'tkazilgan bo'lsa, hosil bo'lgan eritmada ($\rho = 1,25 \text{ g/ml}$) sulfat ionining konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
 A) 9,8 B) 1,0 C) 0,75 D) 1,25
1746. 4.2-3 file-» 80 - 18 - - (404410)
 Mis(II) nitrat va kumush nitratlarning 0,2 molyarli eritmalaridan 200 ml dan aralashtirilib, so'ngra 2 A tok kuchi bilan 965 sekund davomida elektroliz qilindi. Elektroliz tugaganidan keyin eritmada qolgan tuz(lar)ning massasini (g) hisoblang.
 A) 5,64 B) 10,92 C) 7,52 D) 3,7
1747. 4.2-3 file-» 80 - 18 - - (404411)
 500 ml 0,1 M mis(II) nitrat va 300 ml 0,2 M kumush nitrat eritmalarining aralashmasi 5 A tok kuchi bilan 1930 sekund davomida elektroliz qilindi. Elektroliz tugaganidan keyin eritmada qolgan tuzning massasini (g) hisoblang.
A) 5,64 B) 3,76 C) 7,52 D) 9,40
1748. 4.2-3 file-» 80 - 18 - - (404412)
 Tarkibida mis(II) nitrat va kumush nitrat bo'lgan 400 ml eritma orqali 3860 Kl elektr o'tkazildi. Katodda har ikki metaldan hammasi bo'lib, 2,8 g ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmada tuzlarning konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
A) 0,025; 0,050 B) 0,01; 0,02
 C) 0,02; 0,02 D) 0,025; 0,075
1749. 4.2-3 file-» 80 - 18 - - (404413)
 Tarkibida 0,2 mol $AuCl_3$ va 0,3 mol $CuCl_2$ bo'lgan eritma orqali 965 sekund davomida 8 A tok o'tkazilganda anodda (inert elektrod) ajralib chiqqan modda hajmini (ml, n.sh.) hisoblang.
 A) 168 B) 1344 C) 896 D) 112
1750. 4.2-3 file-» 80 - 18 - - (404414)
 $CuSO_4$ va $CdSO_4$ dan iborat 9,44 g aralashma suvda eritildi. Mis bilan kadmiyni batamom ajratib olish uchun eritma 1930 sekund davomida 5 A tok kuchi bilan elektroliz qilindi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi tuzlarning massasini (g) hisoblang.
A) 3,2; 6,24 B) 6,4; 3,04 C) 4,8; 4,64
 D) 2,4; 7,04
1751. 4.2-3 file-» 80 - 18 - - (404415)
 Tarkibida $Cu(NO_3)_2$ va $AgNO_3$ bo'lgan 500 ml eritmani 3860 sekund davomida 10 A tok kuchi bilan elektroliz qilinganda, katodda har ikki metaldan hammasi bo'lib 28 g ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmada tuzlarning konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
 A) 0,1; 0,2 B) 0,2; 0,2 C) 0,1; 0,3
D) 0,2; 0,4
1752. 4.2-3 file-» 80 - 18 - - (404416)
 400 ml 0,2 molyarli $Cu(NO_3)_2$ va 200 ml 0,3 molyarli $AgNO_3$ eritmalarining aralashmasi 5 A tok kuchi bilan 3860 sekund davomida elektroliz qilindi. Elektroliz tugaganidan keyin eritmada tuzning massasini (g) hisoblang.
A) 1,88 B) 3,76 C) 5,64 D) 7,52
1753. 4.2-3 file-» 80 - 18 - - (404417)
 747,6 g suvda 76,4 g Na_2SO_4 va $CuSO_4$ aralashmasi eritildi. Misni batamom ajratib olish uchun eritmadan 5 A kuchga ega bo'lgan tok 11580 sekund davomida o'tkazilgan bo'lsa, boshlang'ich aralashma tarkibidagi tuzlarning massasini (g) hisoblang.
A) 28,4; 48 B) 42,6; 33,8 C) 14,2; 62,2
 D) 21,3; 55,1
1754. 4.2-3 file-» 80 - 18 - - (404418)
 747,6 g suvda 76,4 g Na_2SO_4 va $CuSO_4$ aralashmasi eritildi. Misni batamom ajratib olish uchun eritmadan 5 A kuchga ega bo'lgan tok 11580 sekund davomida o'tkazilgan bo'lsa, hosil bo'lgan eritmada ($\rho = 1,25 \text{ g/ml}$) natriy sulfatning molyarligini hisoblang.
 A) 0,1 B) 0,2 C) 0,4 D) 0,3
1755. 4.3-1 file-» 80 - 6 - - (224241)
 Калий гидрокарбонат эритмасидаги қўшимча калий карбонатни йўқотиш учун қайси модда ишлатилади?
 A) кальций гидроксид B) барий карбонат
 C) водород хлорид D) карбонат ангидрид

1756. 4.3-1 file-» 80 - 6 - - (224242)
Қайси қаторда берилган моддалар концентрланган натрий гидроксид эритмаси билан реакцияга киришади?
A) кремний(IV) оксид, нитрат кислота, темир(III) гидроксид
B) углерод(IV) оксид, водород хлорид, магний
C) олтингугурт(IV) оксид, сульфат кислота, темир(II) гидроксид
D) алюминий оксид, сирка кислота, барий гидроксид
1757. 4.3-1 file-» 80 - 6 - - (224243)
Ишқорий элементлар ...-элементлар оиласига мансуб.
A) s B) p C) d D) f
1758. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (233371)
Қуйида берилган металллардан 1 моль дан олиб сувга ташланса, қайси бири сувдан кўпроқ микдорда (моль) водородни сиқиб чиқаради?
A) натрий B) калий **C) алюминий**
D) литий
1759. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (233372)
Қуйида берилган металл оксидларидан 1 грамдан олиб, ҳар бири 1000 г сувда эритилса, қайси эритмада катионнинг моляр концентрацияси камроқ бўлади?
A) натрийли B) калийли **C) барийли**
D) литийли
1760. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (233373)
Металл сув билан таъсирлашиши натижасида газ ажралиб чиқди ва шу эритмага фенолфталеин қўшилганда у тўқ пушти (малина) рангга кирди. Бу қайси металл?
A) алюминий B) темир **C) натрий**
D) бериллий
1761. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (233374)
Қайси металл хона ҳароратида суюлтирилган сульфат кислотада водородни сиқиб чиқаради?
A) оltин **B) рух** C) мис D) кумуш
1762. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (233375)
Қайси металл суюлтирилган хлорид кислотада водородни сиқиб чиқара олмайди?
A) рух B) литий C) калий **D) мис**
1763. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (233376)
Қайси металл концентрланган нитрат кислота билан хона ҳароратида реакцияга киришмайди?
A) рух B) кальций **C) платина** D) мис
1764. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (233377)
Кислота ва ишқор билан реакцияга киришадиган оксидларни аниқланг.
1) Al_2O_3 ; 2) Na_2O ; 3) BeO ; 4) SO_2 ; 5) Cr_2O_3 ; 6) CaO .
A) 1, 3, 5 B) 2, 4, 6 C) 2, 6 D) 1, 3
1765. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (233378)
Фақат кислота билан реакцияга киришадиган оксидларни танланг.
1) Al_2O_3 ; 2) Na_2O ; 3) BeO ; 4) SO_2 ; 5) Cr_2O_3 ; 6) CaO ; 7) NO_2 .
A) 1, 3, 5 B) 4, 7 **C) 2, 6** D) 3, 4, 7
1766. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (233379)
Фақат ишқор билан реакцияга киришадиган оксидларни танланг.
1) Al_2O_3 ; 2) Na_2O ; 3) BeO ; 4) SO_2 ; 5) Cr_2O_3 ; 6) CaO ; 7) NO_2 .
A) 1, 3, 5 **B) 4, 7** C) 2, 6 D) 3, 4, 7
1767. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (233380)
Амфотер хоссага эга бўлган асосларни танланг.
1) FeO ; 2) Al_2O_3 ; 3) CrO ; 4) Cr_2O_3 ; 5) ZnO ; 6) BeO .
A) 2, 4, 5, 6 B) 1, 3, 4, 5 C) 1, 2, 3
D) 3, 5, 6
1768. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (233531)
Қуйидаги қайси нитратлар термик парчаланиши натижасида металллар ҳосил бўлади?
A) симоб(II) ва кумуш нитратлар
B) мис ва аммоний нитратлар
C) темир(III) ва натрий нитратлар
D) кальций ва калий нитратлар
1769. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (233575)
Қайси модда ёрдамида алюминий гидроксидни барий гидроксиддан фарқлаш мумкин?
A) калий гидроксид
B) суюлтирилган нитрат кислота
C) концентрланган хлорид кислота
D) натрий хлорид
1770. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (233576)
Қайси реактив ёрдамида рух гидроксидни магний гидроксиддан фарқлаш мумкин?
A) калий сульфит B) алюминий гидроксид
C) концентрланган хлорид кислота
D) натрий гидроксид
1771. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (233577)
Қуйидаги моддаларнинг қайси бири кучли қиздирилганда кислород ҳосил қилади?
A) аммоний нитрат B) малахит
C) аммоний дихромат **D) калий нитрат**

1772. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (233578)
Қайси модда ёрдамида суюлтирилган хлорид ва сульфат кислоталарни бир- биридан фарқлаш мумкин?
А) кумуш В) натрий хлорид
С) барий хлорид D) рух
1773. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (233579)
Аммиак қайси моддалар билан реакцияга киришади?
А) кальций гидроксид, нитрат кислота
В) мис(II) гидроксид, аммоний гидросульфат
С) аммоний хлорид, сульфат кислота
D) хлорид кислота, магний гидроксид
1774. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (233580)
Рух сульфидга хлорид кислота таъсир эттирилганда ажралиб чиққан газ мўл миқдорда олинган натрий гидроксид эритмасига шимдирилганда қандай модда ҳосил бўлади?
А) натрий сульфид В) калий хлорид
С) рух гидроксид D) натрий гидросульфид
1775. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (233581)
Натрий гидроксид эритмаси қайси моддалар билан реакцияга киришади?
А) нитрат кислота, натрий хлорид
В) мис, мис(II) гидроксид
С) кумуш, кумуш(I) оксид
D) алюминий, алюминий гидроксид
1776. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (233582)
Темир(III) сульфат эритмасига қўшганда чўкма ҳосил бўладиган моддани аниқланг.
А) натрий нитрат В) натрий хлорид
С) натрий сульфат D) натрий ацетат
1777. 4.3-1 file-» 80 - 6 - - (312414)
Калий гидрокарбонат эритмасидagi қо‘шимча калий карбонатни yo‘qotish uchun qaysi modda ishlatiladi?
А) kalsiy gidroksid В) bariy karbonat
С) vodorod xlorid D) karbonat anhidrid
1778. 4.3-1 file-» 80 - 6 - - (312415)
Qaysi qatorda berilgan moddalar konsentrlangan natriy gidroksid eritmasi bilan reaksiyaga kirishadi?
А) kremniy(IV) oksid, nitrat kislota, temir(III) gidroksid
В) uglerod(IV) oksid, vodorod xlorid, magniy
С) oltingugurt(IV) oksid, sulfat kislota, temir(II) gidroksid
D) alyuminiy oksid, sirka kislota, bariy gidroksid
1779. 4.3-1 file-» 80 - 6 - - (312416)
Ishqoriy elementlar ...-elementlar oilasiga mansub.
А) s В) p С) d D) f
1780. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (312417)
Quyida berilgan metallardan 1 mol dan olib suvga tashlansa, qaysi biri suvdan ko‘proq miqdorda (mol) vodorodni siqib chiqaradi?
А) natriy В) kaliy C) alyuminiy
D) litiy
1781. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (312418)
Quyida berilgan metall oksidlaridan 1 gramdan olib, har biri 1000 g suvda eritilsa, qaysi eritmada kationning molyar konsentratsiyasi kamroq bo‘ladi?
А) natriyli В) kaliyli C) bariyli
D) litiyli
1782. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (312419)
Metall suv bilan ta’sirlashishi natijasida gaz ajralib chiqdi va shu eritmaga fenoltalein qo‘shilganda u to‘q pushti (malina) rangga kirdi. Bu qaysi metall?
А) alyuminiy В) temir C) natriy
D) berilliy
1783. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (312420)
Qaysi metall xona haroratida suyultirilgan sulfat kislotadan vodorodni siqib chiqaradi?
А) oltin B) rux C) mis D) kumush
1784. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (312421)
Qaysi metall suyultirilgan xlorid kislotadan vodorodni siqib chiqara olmaydi?
А) rux В) litiy С) kaliy D) mis
1785. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (312422)
Qaysi metall konsentrlangan nitrat kislota bilan xona haroratida reaksiyaga kirishmaydi?
А) rux В) kalsiy C) platina D) mis
1786. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (312423)
Kislota va ishqor bilan reaksiyaga kirishadigan oksidlarni aniqlang.
1) Al_2O_3 ; 2) Na_2O ; 3) BeO ; 4) SO_2 ; 5) Cr_2O_3 ; 6) CaO .
А) 1, 3, 5 В) 2, 4, 6 С) 2, 6 D) 1, 3
1787. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (312424)
Faqat kislota bilan reaksiyaga kirishadigan oksidlarni tanlang.
1) Al_2O_3 ; 2) Na_2O ; 3) BeO ; 4) SO_2 ; 5) Cr_2O_3 ; 6) CaO ; 7) NO_2 .
А) 1, 3, 5 В) 4, 7 C) 2, 6 D) 3, 4, 7

1788. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (312425)
 Faqat ishqor bilan reaksiyaga kirishadigan oksidlarni tanlang.
 1) Al_2O_3 ; 2) Na_2O ; 3) BeO ; 4) SO_2 ; 5) Cr_2O_3 ; 6) CaO ; 7) NO_2 .
 A) 1, 3, 5 B) 4, 7 C) 2, 6 D) 3, 4, 7
1789. 4.3-1 file-» 80 - 14 - - (312426)
 Amfoter xossaga ega bo'lgan asoslarni tanlang.
 1) FeO ; 2) Al_2O_3 ; 3) CrO ; 4) Cr_2O_3 ; 5) ZnO ; 6) BeO .
 A) 2, 4, 5, 6 B) 1, 3, 4, 5 C) 1, 2, 3
 D) 3, 5, 6
1790. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (312427)
 Quyidagi qaysi nitratlar termik parchalanishi natijasida metallar hosil bo'ladi?
 A) simob(II) va kumush nitratlar
 B) mis va ammoniy nitratlar
 C) temir(III) va natriy nitratlar
 D) kalsiy va kaliy nitratlar
1791. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (312428)
 Qaysi modda yordamida alyuminiy gidroksidni bariy gidroksiddan farqlash mumkin?
 A) kaliy gidroksid
 B) suyultirilgan nitrat kislotasi
 C) konsentrlangan xlorid kislotasi
 D) natriy xlorid
1792. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (312429)
 Qaysi reaktiv yordamida rux gidroksidni magniy gidroksiddan farqlash mumkin?
 A) kaliy sulfid B) alyuminiy gidroksid
 C) konsentrlangan xlorid kislotasi
 D) natriy gidroksid
1793. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (312430)
 Quyidagi moddalarning qaysi biri kuchli qizdirilganda kislorod hosil qiladi?
 A) ammoniy nitrat B) malaxit
 C) ammoniy dixromat D) kaliy nitrat
1794. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (312431)
 Qaysi modda yordamida suyultirilgan xlorid va sulfat kislotalarni bir-biridan farqlash mumkin?
 A) kumush B) natriy xlorid
 C) bariy xlorid D) rux
1795. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (312432)
 Ammiak qaysi moddalar bilan reaksiyaga kirishadi?
 A) kalsiy gidroksid, nitrat kislotasi
 B) **mis(II) gidroksid, ammoniy gidrosulfat**
 C) ammoniy xlorid, sulfat kislotasi
 D) xlorid kislotasi, magniy gidroksid
1796. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (312433)
 Rux sulfidga xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajralib chiqqan gaz mo'l miqdorda olingan natriy gidroksid eritmasiga shimdirilganda qanday modda hosil bo'ladi?
 A) natriy sulfid B) kaliy xlorid
 C) rux gidroksid D) natriy gidrosulfid
1797. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (312434)
 Natriy gidroksid eritmasi qaysi moddalar bilan reaksiyaga kirishadi?
 A) nitrat kislotasi, natriy xlorid
 B) mis, mis(II) gidroksid
 C) kumush, kumush(I) oksid
 D) alyuminiy, alyuminiy gidroksid
1798. 4.3-1 file-» 80 - 15 - - (312435)
 Temir(III) sulfat eritmasiga qo'shganda cho'kma hosil bo'ladigan moddani aniqlang.
 A) natriy nitrat B) natriy xlorid
 C) natriy sulfat D) natriy atsetat
1799. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711422)
 Temir(II) sulfat va mis(II) sulfat aralashmasidan toza temir(II) sulfatni ajratib olish uchun qaysi reaktivdan foydalanish lozim?
 A) natriy gidroksid B) temir
 C) alyuminiy D) sulfat kislotasi
1800. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711423)
 19,6 g metall suyultirilgan xlorid kislotada eritilganda 7,84 l (n.sh.) vodorod ajralsa, metallni aniqlang.
 A) kremniy B) rux C) temir
 D) ittriy
1801. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711424)
 Xlorid va sulfat kislotalarni qaysi modda(lar) yordamida bir-biridan farqlash mumkin?
 1) kumush; 2) bariy nitrat; 3) kalsiy xlorid; 4) rux.
 A) 2, 3 B) 2 C) 1, 4 D) 4
1802. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711425)
 Qaysi modda termik parchalanganda kislorod ajraladi?
 A) ammoniy nitrat B) malaxit
 C) ammoniy dixromat D) kaliy nitrat
1803. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711426)
 24,3 g metall oksidi vodorod oqimida qaytarilganda 5,4 g suv bug'i hosil bo'lsa metall oksidini aniqlang.
 A) Li_2O B) ZnO C) CuO
 D) Fe_2O_3

1804. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711427)
2 mol kalsiy gidroksid bilan 1 mol kalsiy digidrofosfat orasidagi reaksiya natijasida qanday tuz hosil bo'ladi?
A) kalsiy fosfat B) kalsiy gidrofosfat
C) kalsiy gidroksofosfat
D) kalsiy digidrofosfat
1805. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711428)
1 mol kalsiy gidroksid bilan 2 mol kalsiy gidrofosfat orasidagi reaksiya natijasida qanday tuz hosil bo'ladi?
A) kalsiy fosfat B) kalsiy gidrofosfat
C) kalsiy gidroksofosfat
D) kalsiy digidrofosfat
1806. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711429)
Oltinugurt mo'l miqdordagi kislorodda yondirilganda hosil bo'lgan gazlar aralashmasi oldin katalizatoridan, so'ngra bariy gidroksid eritmasidan o'tkazilsa qanday modda hosil bo'ladi?
A) bariy sulfid B) bariy sulfat
C) bariy sulfit D) bariy gidrosulfid
1807. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711430)
Oksidida metalning ekvivalent massasi kislorodning ekvivalent massasidan bir yarim marta katta. Ushbu oksidni aniqlang.
A) titan(IV) oksid B) niobiy(VI) oksid
C) marganes(III) oksid D) xrom(II) oksid
1808. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711431)
Kaliy gidropirofosfat hosil qilish uchun kaliy gidroksid va pirofosfat kislota qanday (mol) nisbatda reaksiyaga kirishishi kerak?
A) 4:1 B) 3:1 C) 2:1 D) 1:1
1809. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711432)
Natriy digidropirofosfat hosil qilish uchun natriy gidroksid va pirofosfat kislota qanday (mol) nisbatda reaksiyaga kirishish lozim?
A) 4:1 B) 3:1 C) 2:1 D) 1,5:1
1810. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711433)
Vodorod, uglerod, azot, oltinugurt qanday birikmalarda manfiy oksidlanish darajasiga ega?
A) gidrid, karbonat, nitrat, sulfat
B) gidrid, karbid, nitrid, sulfid
C) gidrid, karbid, nitrid, sulfit
D) gidrat, karbonat, nitrid, sulfid
1811. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711434)
Qaysi modda(lar) qizdirilganda asosli va kislotali oksidlar hosil bo'ladi?
1) kaliy nitrat; 2) alyuminiy gidroksid; 3) kalsiy karbonat; 4) mis(II) nitrat.
A) 3, 4 B) 3 C) 1, 2 D) 2
1812. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711435)
Quyidagi qaysi oksid(lar)da kislorodning massa ulushi 53,33% ga teng?
1) azot(II) oksid; 2) azot(IV) oksid;
3) kremniy(IV) oksid; 4) kalsiy oksid.
A) 1 B) 2, 4 C) 2 D) 1,3
1813. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711436)
86 g $CaSO_4 \cdot xH_2O$ kuydirilganda 68 g tuz hosil bo'lsa, x ning qiymatini aniqlang.
A) 2 B) 6 C) 4 D) 0,5
1814. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711437)
Mis va qalay qotishmasida har uch atom misga ikki atom qalay to'g'ri kelishi uchun shu qotishmada necha foiz mis bo'lishi kerak?
A) 73,6 B) 55,4 C) 44,6 D) 26,4
1815. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711440)
Ushbu reaksiya tenglamasi qaysi tipga mansub?
 $Ca(HCO_3)_2 + Ca(OH)_2 \rightarrow$
A) oksidlanish-qaytarilish
B) parchalanish
C) neytrallanish
D) birikish
1816. 4.3-1 file-» 80 - 58 - - 1 (711441)
Massalari bir xil bo'lgan quyida keltirilgan moddalarning qaysi biridan eng ko'p miqdorda kislorod olish mumkin?
A) $KMnO_4$ B) HgO C) KNO_3
D) $KClO_3$
1817. 4.3-1 file-» 80 - 69 - - (725127)
Metall suv bilan ta'sirlashishi natijasida gaz ajralib chiqdi va shu eritmaga fenoltalein qo'shilganda u to'q pushti (malina) rangga kirdi. Bu qaysi metall?
A) aluminium B) kaliy C) azot
D) berilliy
1818. 4.3-1 file-» 80 - 69 - - (725128)
Qaysi metall xona temperaturasida suyultirilgan sulfat kislotadan vodorodni siqib chiqaradi?
A) oltin B) simob C) temir
D) kumush
1819. 4.3-1 file-» 80 - 69 - - (725129)
Qaysi metall suyultirilgan xlorid kislotadan vodorodni siqib chiqara olmaydi?
A) rux B) kumush C) kaliy
D) aluminium
1820. 4.3-1 file-» 80 - 69 - - (725130)
Qaysi metall konsentrlangan nitrat kislota bilan xona haroratida reaksiyaga kirishmaydi?
A) palladiy B) kalsiy C) kumush
D) mis

1821. 4.3-1 file→ 80 - 69 - - (725131)
Ham kislotaga, ham ishqor bilan reaksiyaga kirishadigan oksidlarni aniqlang.
1) MgO 2) ZnO ; 3) BeO ; 4) BaO ; 5) P_2O_5 ;
6) Cr_2O_3
A) 1, 4, 5 B) 2, 3 C) 2, 3, 6
D) 1, 4, 6
1822. 4.3-1 file→ 80 - 69 - - (725132)
Faqat kislotaga bilan reaksiyaga kirishadigan oksidlarni tanlang.
1) Al_2O_3 ; 2) Na_2O ; 3) BeO ; 4) SO_2 ; 5) Cr_2O_3 ;
6) CaO ; 7) NO_2
A) 1, 3, 5 B) 2, 6 C) 2, 3, 6
D) 3, 4, 7
1823. 4.3-1 file→ 80 - 69 - - (725133)
Faqat ishqor bilan reaksiyaga kirishadigan oksidlarni tanlang.
1) Al_2O_3 ; 2) Na_2O ; 3) BeO ; 4) SO_3 ; 5) Cr_2O_3 ;
6) CaO ; 7) P_2O_5
A) 1, 3, 5 B) 3, 4, 7 C) 2, 6 D) 4, 7
1824. 4.3-2 file→ 80 - 28 - - (404419)
Kaliy bixromat sulfat kislotaga ishtirokida metanol bilan reaksiyaga kirishganda 27,6 g chumoli kislotaga hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) hisoblang.
A) 88,2 B) 58,8 C) 117,6 D) 64,3
1825. 4.3-2 file→ 80 - 28 - - (404420)
Metanol sulfat kislotaga ishtirokida kaliy bixromat bilan oksidlandi. Reaksiyaga 0,8 mol oksidlovchi kirishganligi ma'lum bo'lsa, hosil bo'lgan chumoli kislotaga miqdorini (mol) hisoblang.
A) 1,0 B) 1,2 C) 1,5 D) 0,9
1826. 4.3-2 file→ 80 - 28 - - (404421)
Qo'rg'oshin (IV) oksid sirka kislotaga ishtirokida vodorod peroksid bilan ta'sirlashganda 1,12 l (n.sh.) gaz modda ajralgan. Reaksiyada qatnashgan kislotaning massasini (g) hisoblang.
A) 3,0 B) 11,95 C) 6,0 D) 1,7
1827. 4.3-2 file→ 80 - 28 - - (404422)
Ishqoriy sharoitda oltin (III) xlorid vodorod peroksid bilan reaksiyaga kirishganda 13,44 l (n.sh.) gaz ajraldi. Reaksiyada hosil bo'lgan oltinning massasini (g) hisoblang.
A) 59,1 B) 78,8 C) 46,6 D) 39,4
1828. 4.3-2 file→ 80 - 28 - - (404423)
Kaliy permanganat sulfat kislotaga ishtirokida natriy oksalat bilan reaksiyaga kirishganda 5,6 l (n.sh.) karbonat angidrid hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) hisoblang.
A) 7,9 B) 15,8 C) 3,16 D) 39,5
1829. 4.3-2 file→ 80 - 28 - - (404424)
Natriy oksalat sulfat kislotaga ishtirokida kaliy permanganat bilan ta'sirlashganda 63,2 g oksidlovchi qatnashganligi ma'lum bo'lsa, reaksiya natijasida qancha hajm (l. n.sh.) karbonat angidrid hosil bo'ladi?
A) 22,4 B) 44,8 C) 33,6 D) 89,6
1830. 4.3-2 file→ 80 - 28 - - (404425)
Kaliy permanganatning sulfat kislotaga ishtirokidagi natriy peroksid bilan ta'sirlashishi natijasida 33,6 l (n.sh.) gaz ajraldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) hisoblang.
A) 94,8 B) 86,4 C) 58,3 D) 79,6
1831. 4.3-2 file→ 80 - 28 - - (404426)
Oltin (III) xlorid natriy gidroksid ishtirokida metanal bilan reaksiyaga kirishganda 118,2 g oltin hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida olingan natriy formiatning massasini (g) hisoblang.
A) 61,2 B) 34,2 C) 59,2 D) 47,6
1832. 4.3-2 file→ 80 - 28 - - (404427)
Chumoli aldegid ishqoriy sharoitda oltin (III) xlorid bilan reaksiyaga kirishganda 81,6 g natriy formiat hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida olingan oltinning massasini (g) hisoblang.
A) 118,2 B) 157,6 C) 177,3 D) 169,4
1833. 4.3-2 file→ 80 - 28 - - (404428)
Oltin shoh arog'i bilan oksidlanganda 121,4 g oltin (III) xlorid hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida olingan azot (II) oksidning hajmini (l. n.sh.) hisoblang.
A) 4,48 B) 11,2 C) 8,96 D) 6,72
1834. 4.3-2 file→ 80 - 28 - - (404429)
Oltin shoh arog'ida eritilganda 42 g azot (II) oksid hosil bo'lgan. Reaksiya natijasida olingan oltin (III) xloridning massasini (g) hisoblang.
A) 424,9 B) 303,5 C) 275,6 D) 548,4
1835. 4.3-2 file→ 80 - 28 - - (404430)
Kaliy yodid sulfat kislotaga ishtirokida natriy peroksid bilan reaksiyaga kirishganda 381 g kristall modda ajraldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) hisoblang.
A) 78 B) 117 C) 140,4 D) 107,3
1836. 4.3-2 file→ 80 - 28 - - (404431)
Kaliy permanganat kaliy gidroksid ishtirokida vodorod peroksid bilan ta'sirlashganda 2,24 l (n.sh.) gaz ajraldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) hisoblang.
A) 31,6 B) 6,32 C) 5,83 D) 15,8

1837. 4.3-2 file-» 80 - 28 - - (404432)
Xrom (III) sulfat kaliy gidroksid ishtirokida vodorod peroksid bilan ta'sirlashganda 19,4 g kaliy xromat hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) hisoblang.
A) 5,1 B) 13,6 C) 10,2 D) 6,8
1838. 4.3-2 file-» 80 - 28 - - (404433)
250 ml temir (II) sulfat eritmasini oksidlash uchun (H_2SO_4 ishtirokida) kaliy permanganatning 0,1 molyarli eritmasidan 500 ml sarf bo'ldi. Temir (II) sulfatning molyar konsentratsiyasini hisoblang.
A) 1 B) 2 C) 3 D) 4
1839. 4.3-2 file-» 80 - 28 - - (404434)
5,1% li 200 g vodorod peroksid eritmasini KOH ishtirokida qaytarish uchun 0,25 molyarli xrom (III) sulfat eritmasidan qancha hajm (ml) zarurligini hisoblang.
A) 150 B) 300 C) 280 D) 400
1840. 4.3-2 file-» 80 - 28 - - (404435)
500 ml temir (II) sulfat eritmasini oksidlash uchun (H_2SO_4 ishtirokida) kaliy permanganatning 0,2 molyarli eritmasidan 400 ml sarf bo'ldi. Temir (II) sulfatning molyar konsentratsiyasini hisoblang.
A) 0,1 B) 0,3 C) 0,6 D) 0,8
1841. 4.3-2 file-» 80 - 28 - - (404436)
Sulfat kislota ishtirokida temir (II) sulfatni oksidlash uchun 31,6 g kaliy permanganat sarflandi. Reaksiyada qatnashgan temir (II) sulfatning massasini (g) hisoblang.
A) 30,4 B) 158 C) 152 D) 228
1842. 4.3-2 file-» 80 - 28 - - (404437)
400 ml 0,3 molyarli kaliy sulfit eritmasini H_2SO_4 ishtirokida oksidlash uchun 0,25 molyarli kaliy permanganat eritmasidan qancha hajm (ml) zarurligini hisoblang.
A) 192 B) 38 C) 157 D) 48
1843. 4.3-2 file-» 80 - 28 - - (404438)
3,4 g vodorod peroksid eritmasini KOH ishtirokida oksidlash uchun 0,8 molyarli kaliy permanganat eritmasidan qancha hajm (ml) zarurligini hisoblang.
A) 125 B) 250 C) 560 D) 158
1844. 4.3-2 file-» 80 - 28 - - (404439)
10 ml vodorod peroksid eritmasini oksidlash uchun (H_2SO_4 ishtirokida) kaliy permanganatning 0,15 molyarli eritmasidan 40 ml sarf bo'ldi. Vodorod peroksidning molyar konsentratsiyasini hisoblang.
A) 1,25 B) 1,5 C) 1,8 D) 0,9
1845. 4.3-2 file-» 80 - 28 - - (404440)
Chumoli aldegid ishqoriy sharoitda oltin (III) xlorid bilan reaksiyaga kirishganda 20,4 g natriy formiat hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida olingan oltinning massasini (g) hisoblang.
A) 19,7 B) 59,1 C) 39,4 D) 78,8
1846. 4.3-2 file-» 80 - 69 - - (725134)
17 g vodorod peroksid kaliy permanganat bilan sulfat kislota ishtirokida oksidlandi. Reaksiyada qatnashgan kaliy permanganat va hosil bo'lgan gazning miqdorini (mol) hisoblang.
A) 0,3; 0,5 B) 0,2; 0,5 C) 0,4; 0,7 D) 0,4; 0,9
1847. 4.3-2 file-» 80 - 69 - - (725135)
34 g vodorod peroksid kaliy permanganat bilan kaliy gidroksid ishtirokida oksidlandi. Reaksiyada qatnashgan kaliy permanganat va hosil bo'lgan gazning massalarini (g) hisoblang.
A) 316; 22,4 B) 158; 64 C) 316; 32 D) 316; 128
1848. 4.3-2 file-» 80 - 69 - - (725136)
3,78 g natriy sulfit kaliy dixromat bilan sulfat kislota ishtirokida oksidlandi. Reaksiyada qatnashgan kaliy dixromat va sulfat kislota massalarini (g) hisoblang.
A) 1,47; 1,96 B) 1,47; 0,98 C) 2,94; 3,92 D) 5,88; 7,84
1849. 4.3-2 file-» 80 - 69 - - (725137)
200 g 36,5%-li xlorid kislota eritmasi kaliy permanganat bilan oksidlandi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchi va hosil bo'lgan gazning miqdorini (mol) hisoblang.
A) 0,2; 0,5 B) 2; 5 C) 0,25; 0,625 D) 39,5; 44,38
1850. 4.3-2 file-» 80 - 69 - - (725138)
5,1 g vodorod peroksid xrom(III) sulfat bilan kaliy gidroksid ishtirokida qaytarildi. Reaksiyada qatnashgan xrom(III) sulfat va kaliy gidroksid massalarini (g) hisoblang.
A) 19,6; 14 B) 39,2; 56 C) 19,6; 28 D) 69,8; 14
1851. 4.4-1 file-» 80 - 12 - - (231410)
Мис купороси ва кристалл сода аралашмаси таркибида 38% сув бўлса, аралашма таркибидаги мис купоросининг масса улушини (%) ҳисобланг.
A) 92,6 B) 59,2 C) 7,4 D) 2,7

1852. 4.4-1 file-» 80 - 12 - - (231411)
 $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ ва $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$ аралашмаси таркибида 41,4% сув бўлса, аралашма таркибидаги мис сульфатнинг масса улушини (%) ҳисобланг.
 A) 80 B) 7,4 C) 20 D) 51,2
1853. 4.4-1 file-» 80 - 12 - - (231412)
 Мис купороси ва кристалл сода аралашмаси таркибида 38% сув бўлса, аралашма таркибидаги натрий карбонатнинг масса улушини (%) ҳисобланг.
 A) 92,6 B) 59,2 C) 7,4 D) 2,7
1854. 4.4-1 file-» 80 - 12 - - (231413)
 Мис купороси ва кристалл сода аралашмаси таркибида 46,8% сув бўлса, аралашма таркибидаги кристалл соданинг масса улушини (%) ҳисобланг.
 A) 60 B) 14,8 C) 38,4 D) 40
1855. 4.4-1 file-» 80 - 12 - - (231414)
 Мис купороси ва кристалл сода аралашмаси таркибида 41,4% сув бўлса, аралашма таркибидаги сульфат ионининг масса улушини (%) ҳисобланг.
 A) 80 B) 30,7 C) 20 D) 51,2
1856. 4.4-1 file-» 80 - 12 - - (231415)
 Мис купороси ва кристалл сода аралашмаси таркибида 46,8% сув бўлса, аралашма таркибидаги натрий карбонатнинг масса улушини (%) ҳисобланг.
 A) 60 B) 14,8 C) 38,4 D) 40
1857. 4.4-1 file-» 80 - 12 - - (231416)
 $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ ва $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$ аралашмаси таркибида 54,8% сув бўлса, аралашма таркибидаги натрий карбонатнинг масса улушини (%) ҳисобланг.
 A) 30 B) 19,2 C) 26 D) 70
1858. 4.4-1 file-» 80 - 12 - - (231417)
 Темир ва мис купорослари аралашмаси таркибида 39,2% сув бўлса, аралашма таркибидаги темир(II) сульфатнинг масса улушини (%) ҳисобланг.
 A) 35,6 B) 19,4 C) 64,4 D) 41,2
1859. 4.4-1 file-» 80 - 12 - - (231418)
 Темир ва мис купорослари аралашмаси таркибида 39,2% сув бўлса, аралашма таркибидаги мис купоросининг масса улушини (%) ҳисобланг.
 A) 35,6 B) 19,4 C) 64,4 D) 41,2
1860. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (224305)
 Кремний ва кўмирдан иборат 4 г аралашмага концентрланган сульфат кислота билан ишлов берилди. Олинган газлар аралашмаси $NaOH$ эритмасига шимдирилганда эритманинг массаси 17,2 г га ортди. Бошланғич аралашмадаги моддалар нисбатини (моль) аниқланг.
A) 1:1 B) 1:2 C) 1:3 D) 1:4
1861. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (224315)
 Na ва Ca дан иборат 0,3 моль аралашма сув билан таъсирлашганда 4,48 л (н.ш.) газ ажралди. Бошланғич аралашмадаги кальций массасини (г) аниқланг.
 A) 8 B) 2 C) 4 D) 12
1862. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (224316)
 Na ва Ca дан иборат 0,3 моль аралашма сув билан таъсирлашганда 4,48 л (н.ш.) газ ажралган. Эритмадаги $NaOH$ массасини (г) аниқланг.
A) 8 B) 2 C) 4,6 D) 6
1863. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (224317)
 Таркибида $Ca(OH)_2$ ва KOH бўлган аралашмани нейтраллаш учун 0,26 моль сирка кислота сарфланди. Эритмада 9,8 г калий ацетат ҳосил бўлса, бошланғич аралашманинг массасини (г) аниқланг.
 A) 17,4 B) 21,6 C) 5,92 D) 11,52
1864. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (224318)
 FeO ва Fe_2O_3 дан иборат 1 моль аралашмани тўла қайтариш учун 4,4 г водород сарфланди. Бошланғич аралашмадаги оксидлар (моль) нисбатини аниқланг.
 A) 1:2 B) 1:1,5 C) 1:3 D) 1:1
1865. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (224319)
 Темир(II) ва темир(III) оксидларидан иборат 0,5 моль аралашма водород билан тўла қайтарилганда 21,6 г сув ҳосил бўлди. Бошланғич аралашмадаги FeO нинг масса улушини (%) аниқланг.
 A) 84 B) 34 C) 16 D) 66
1866. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (224321)
 Магний ва магний фосфиддан иборат 0,4 моль аралашмага мўл миқдорда хлорид кислота таъсир эттирилганда 11,2 л (н.ш.) газлар аралашмаси ҳосил бўлди. Бошланғич аралашмадаги магний фосфиднинг массасини (г) аниқланг.
 A) 4,8 B) 26,8 C) 7,2 D) 13,4

1867. 4.4-2 file-» 80 - 8 - - (225394)
35,8 г натрийнинг карбонат ва гидрокарбонат тузлари куйдирилиб доимий массага келтирилганда 26,5 г ни ташкил қилди. Бошланғич тузлар қандай нисбатда (моль) олинган?
A) 1:1 B) 1:2 C) 1:3 D) 1:4
1868. 4.4-2 file-» 80 - 8 - - (225397)
Таркибида 25% қўшимча модда бўлган 200 г мрамарнинг термик парчаланишидан олинган газ чўғланган кўмир устидан ўтказилганда қанча ҳажм (л, н.ш.) газ олинади?
A) 44,8 B) 67,2 C) 38,08 D) 33,6
1869. 4.4-2 file-» 80 - 8 - - (225398)
Кремний, графит ва кальций карбонатдан иборат 30 г аралашманинг натрий гидроксид эритмаси билан реакциясида 11,2 л (н.ш.) газ ажралди. Шунча миқдордаги аралашма хлорид кислота эритмаси билан реакция киришганда 2,24 л (н.ш.) газ ажралди. Аралашмадаги графитнинг массасини (г) топинг.
A) 7 B) 10 C) 3 D) 13
1870. 4.4-2 file-» 80 - 8 - - (225402)
20 г метиламин эритмасини нейтраллаш учун 1,0 молярли HCl эритмасидан 100 мл ($\rho=1,2$ г/мл) сарфланди. Эритмадаги тузнинг масса улушини (%) топинг.
A) 5,6 B) 14,3 C) 6,75 D) 4,8
1871. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (231405)
300 г рух сульфат эритмасига оғирлиги 20 г бўлган магний пластинка солинди. Маълум вақтдан сўнг пластинкани олиниб қурилганда у 28,2 г ни ташкил қилди. Эритмадаги магний сульфатнинг масса улушини (%) аниқланг.
A) 9,6 B) 8,2 C) 7,6 D) 6,7
1872. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (231419)
30 г глаубер тузи $90^\circ C$ ли 100 г сувда тўла эритилди. Ушбу эритманинг $15^\circ C$ гача совутилгандаги концентрациясини (%) ҳисобланг. Глаубер тузининг $90^\circ C$ да эрувчанлиги 30 га, $15^\circ C$ да эса 12 га тенг.
A) 4,3 B) 10,7 C) 1,9 D) 4,7
1873. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (231420)
86 г мис купороси ($100^\circ C$) 200 г сувда тўла эритилди. Ушбу эритма $30^\circ C$ гача совитилганда ҳосил бўлган эритманинг концентрациясини (%) ҳисобланг. Мис купоросининг $100^\circ C$ даги эрувчанлиги 43 га, $30^\circ C$ да эса 20 га тенг.
A) 11,5 B) 10,7 C) 7,36 D) 16,7
1874. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (231424)
Кремний, графит ва кальций карбонатдан иборат 40 г аралашманинг натрий ишқор эритмаси билан реакциясида 4,48 л (н.ш.) газ ажралди. Шунча миқдордаги аралашма хлорид кислота эритмаси билан реакцияга киришганда 3,36 л (н.ш.) газ ажралди. Бошланғич аралашма таркибидаги графит массасини (г) топинг.
A) 2,8 B) 22,2 C) 26,4 D) 15
1875. 4.4-2 file-» 80 - 15 - - (233541)
1,5 моль чумоли кислота, 114,5 г пикрин кислота ва 235 г фенол аралашмасини нейтраллаш учун 5% ли натрий гидроксид эритмасидан неча килограмм талаб этилади?
A) 1,2 B) 1,8 C) 3,6 D) 4,2
1876. 4.4-2 file-» 80 - 16 - - (237311)
11,7 г ишқорий металл сувда эритилганда 3,36 л (н.ш.) газ ажралиб 15% ли эритма ҳосил бўлса, реакция учун неча грамм сув олинган?
A) 117,4 B) 95,2 C) 112 D) 100,6
1877. 4.4-2 file-» 80 - 16 - - (237312)
5,75 г ишқорий металл сувда эритилганда 2,8 л (н.ш.) газ ажралиб 20% ли эритма ҳосил бўлса, реакция учун неча грамм сув олинган?
A) 44,5 B) 40 C) 54,5 D) 50
1878. 4.4-2 file-» 80 - 16 - - (237313)
2,8 г ишқорий металл сувда эритилганда 4,48 л (н.ш.) газ ажралиб 10% ли эритма ҳосил бўлса, реакция учун неча грамм сув олинган?
A) 86,4 B) 103,2 C) 93,6 D) 7,2
1879. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (312436)
Mis kuporosi va kristall soda aralashmasi tarkibida 38% suv bo'lsa, aralashma tarkibidagi mis kuporosining massa ulushini (%) hisoblang.
A) 92,6 B) 59,2 C) 7,4 D) 2,7
1880. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (312437)
 $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ va $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$ aralashmasi tarkibida 41,4% suv bo'lsa, aralashma tarkibidagi mis sulfatning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 80 B) 7,4 C) 20 D) 51,2
1881. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (312438)
Mis kuporosi va kristall soda aralashmasi tarkibida 38% suv bo'lsa, aralashma tarkibidagi natriy karbonatning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 92,6 B) 59,2 C) 7,4 D) 2,7

1882. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (312439)
 Mis kuporosi va kristall soda aralashmasi tarkibida 46,8% suv bo'lsa, aralashma tarkibidagi kristall sodaning massa ulushini (%) hisoblang.
 A) 60 B) 14,8 C) 38,4 **D) 40**
1883. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (312440)
 Mis kuporosi va kristall soda aralashmasi tarkibida 41,4% suv bo'lsa, aralashma tarkibidagi sulfat ionining massa ulushini (%) hisoblang.
 A) 80 **B) 30,7** C) 20 D) 51,2
1884. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (312441)
 Mis kuporosi va kristall soda aralashmasi tarkibida 46,8% suv bo'lsa, aralashma tarkibidagi natriy karbonatning massa ulushini (%) hisoblang.
 A) 60 **B) 14,8** C) 38,4 D) 40
1885. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (312442)
 $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ va $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$ aralashmasi tarkibida 54,8% suv bo'lsa, aralashma tarkibidagi natriy karbonatning massa ulushini (%) hisoblang.
 A) 30 B) 19,2 **C) 26** D) 70
1886. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (312443)
 Temir va mis kuporoslari aralashmasi tarkibida 39,2% suv bo'lsa, aralashma tarkibidagi temir(II) sulfatning massa ulushini (%) hisoblang.
 A) 35,6 **B) 19,4** C) 64,4 D) 41,2
1887. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (312444)
 Temir va mis kuporoslari aralashmasi tarkibida 39,2% suv bo'lsa, aralashma tarkibidagi mis kuporosining massa ulushini (%) hisoblang.
 A) 35,6 B) 19,4 **C) 64,4** D) 41,2
1888. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (312445)
 Kremniy va ko'mirdan iborat 4 g aralashmaga konsentrlangan sulfat kislotasi bilan ishlov berildi. Olingan gazlar aralashmasi $NaOH$ eritmasiga shimdirilganda eritmaning massasi 17,2 g ga ortdi. Boshlang'ich aralashmadagi moddalar nisbatini (mol) aniqlang.
A) 1:1 B) 1:2 C) 1:3 D) 1:4
1889. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (312446)
 Na va Ca dan iborat 0,3 mol aralashma suv bilan ta'sirlashganda 4,48 l (n.sh.) gaz ajraldi. Boshlang'ich aralashmadagi kalsiy massasini (g) aniqlang.
 A) 8 B) 2 **C) 4** D) 12
1890. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (312447)
 Na va Ca dan iborat 0,3 mol aralashma suv bilan ta'sirlashganda 4,48 l (n.sh.) gaz ajralgan. Eritmadagi $NaOH$ massasini (g) aniqlang.
A) 8 B) 2 C) 4,6 D) 6
1891. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (312448)
 Tarkibida $Ca(OH)_2$ va KOH bo'lgan aralashmani neytrallashtirish uchun 0,26 mol sirka kislotasi sarflandi. Eritmada 9,8 g kaliy atsetat hosil bo'lsa, boshlang'ich aralashmaning massasini (g) aniqlang.
 A) 17,4 B) 21,6 C) 5,92 **D) 11,52**
1892. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (312449)
 FeO va Fe_2O_3 dan iborat 1 mol aralashmani to'la qaytarish uchun 4,4 g vodorod sarflandi. Boshlang'ich aralashmadagi oksidlar (mol) nisbatini aniqlang.
 A) 1:2 **B) 1:1,5** C) 1:3 D) 1:1
1893. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (312450)
 Temir(II) va temir(III) oksidlaridan iborat 0,5 mol aralashma vodorod bilan to'la qaytarilganda 21,6 g suv hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi FeO ning massa ulushini (%) aniqlang.
 A) 84 B) 34 **C) 16** D) 66
1894. 4.4-2 file-» 80 - 6 - - (312451)
 Magniy va magniy fosfidan iborat 0,4 mol aralashmaga mo'l miqdorda xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda 11,2 l (n.sh.) gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi magniy fosfidning massasini (g) aniqlang.
 A) 4,8 B) 26,8 C) 7,2 **D) 13,4**
1895. 4.4-2 file-» 80 - 8 - - (312452)
 35,8 g natriyning karbonat va gidrokarbonat tuzlari kuydirilib doimiy massaga keltirilganda 26,5 g ni tashkil qildi. Boshlang'ich tuzlar qanday nisbatda (mol) olingan?
 A) 1:1 B) 1:2 **C) 1:3** D) 1:4
1896. 4.4-2 file-» 80 - 8 - - (312453)
 Tarkibida 25% qo'shimcha modda bo'lgan 200 g marmarning termik parchalanishidan olingan gaz cho'g'langan ko'mir ustidan o'tkazilganda qancha hajm (l, n.sh.) gaz olinadi?
 A) 44,8 **B) 67,2** C) 38,08 D) 33,6

1897. 4.4-2 file-» 80 - 8 - - (312454)
Kremniy, grafit va kalsiy karbonatdan iborat 30 g aralashmaning natriy gidroksid eritmasi bilan reaksiyasida 11,2 l (n.sh.) gaz ajraldi. Shuncha miqdordagi aralashma xlorid kislotaga eritmasi bilan reaksiya kirishganda 2,24 l (n.sh.) gaz ajraldi. Aralashmadagi grafitning massasini (g) toping.
A) 7 B) 10 C) 3 D) 13
1898. 4.4-2 file-» 80 - 8 - - (312455)
20 g metilamin eritmasini neytrallash uchun 1,0 molyarli HCl eritmasidan 100 ml ($\rho=1,2$ g/ml) sarflandi. Eritmadagi tuzning massa ulushini (%) toping.
A) 5,6 B) 14,3 C) 6,75 D) 4,8
1899. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (312456)
300 g rux sulfat eritmasiga og'irligi 20 g bo'lgan magniy plastinka solindi. Ma'lum vaqtdan so'ng plastinkani olinib quritilganda u 28,2 g ni tashkil qildi. Eritmadagi magniy sulfatning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 9,6 B) 8,2 C) 7,6 D) 6,7
1900. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (312457)
30 g glauber tuzi 90°C li 100 g suvda to'la eritildi. Ushbu eritmaning 15°C gacha sovutilgandagi konsentratsiyasini (%) hisoblang. Glauber tuzining 90°C da eruvchanligi 30 ga, 15°C da esa 12 ga teng.
A) 4,3 B) 10,7 C) 1,9 D) 4,7
1901. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (312458)
86 g mis kuporosi (100°C) 200 g suvda to'la eritildi. Ushbu eritma 30°C gacha sovutilganda hosil bo'lgan eritmaning konsentratsiyasini (%) hisoblang. Mis kuporosining 100°C dagi eruvchanligi 43 ga, 30°C da esa 20 ga teng.
A) 11,5 B) 10,7 C) 7,36 D) 16,7
1902. 4.4-2 file-» 80 - 12 - - (312459)
Kremniy, grafit va kalsiy karbonatdan iborat 40 g aralashmaning natriy ishqor eritmasi bilan reaksiyasida 4,48 l (n.sh.) gaz ajraldi. Shuncha miqdordagi aralashma xlorid kislotaga eritmasi bilan reaksiyaga kirishganda 3,36 l (n.sh.) gaz ajraldi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi grafit massasini (g) toping.
A) 2,8 B) 22,2 C) 26,4 D) 15
1903. 4.4-2 file-» 80 - 15 - - (312460)
1,5 mol chumoli kislotaga, 114,5 g pikrin kislotaga va 235 g fenol aralashmasini neytrallash uchun 5% li natriy gidroksid eritmasidan necha kilogramm talab etiladi?
A) 1,2 B) 1,8 C) 3,6 D) 4,2
1904. 4.4-2 file-» 80 - 16 - - (312461)
11,7 g ishqoriy metall suvda eritilganda 3,36 l (n.sh.) gaz ajralib 15% li eritma hosil bo'lsa, reaksiya uchun necha gramm suv olingan?
A) 117,4 B) 95,2 C) 112 D) 100,6
1905. 4.4-2 file-» 80 - 16 - - (312462)
5,75 g ishqoriy metall suvda eritilganda 2,8 l (n.sh.) gaz ajralib 20% li eritma hosil bo'lsa, reaksiya uchun necha gramm suv olingan?
A) 44,5 B) 40 C) 54,5 D) 50
1906. 4.4-2 file-» 80 - 16 - - (312463)
2,8 g ishqoriy metall suvda eritilganda 4,48 l (n.sh.) gaz ajralib 10% li eritma hosil bo'lsa, reaksiya uchun necha gramm suv olingan?
A) 86,4 B) 103,2 C) 93,6 D) 7,2
1907. 4.4-2 file-» 80 - 17 - - (404441)
378 g suvda ishqoriy metall gidridi eritilganda 22,4 l (n.sh.) gaz ajralib, 10% li eritma hosil bo'ldi. Qaysi metall gidridi ishlatilgan?
A) Li B) Na C) Cs D) K
1908. 4.4-2 file-» 80 - 17 - - (404442)
162 g suvda ishqoriy metall gidridi eritilganda 2 g gaz modda ajralib, 28% li eritma hosil bo'ldi. Qaysi metall gidridi ishlatilgan?
A) K B) Na C) Li D) Cs
1909. 4.4-2 file-» 80 - 17 - - (404443)
194 g suvda ishqoriy metall gidridi eritilganda 22,4 l (n.sh.) gaz modda ajralib, 12% li eritma hosil bo'ldi. Qaysi metall gidridi ishlatilgan?
A) K B) Na C) Li D) Cs
1910. 4.4-2 file-» 80 - 17 - - (404444)
736,2 g suvda ikki valentli metall gidridi eritilganda 0,4 g gaz ajralib, 1% li eritma hosil bo'ldi. Qaysi metall gidridi ishlatilgan?
A) kalsiy B) bariy C) stronsiy
D) magniy
1911. 4.4-2 file-» 80 - 17 - - (404445)
841,5 g suvda ikki valentli metall gidridi eritilganda 4,48 l (n.sh.) gaz ajralib, 2% li eritma hosil bo'ldi. Qaysi metall gidridi ishlatilgan?
A) kalsiy B) bariy C) stronsiy
D) magniy
1912. 4.4-2 file-» 80 - 18 - - (404446)
Natriy gidrokarbonat va natriy karbonatdan iborat 0,8 mol aralashmani to'la neytrallash uchun 50% li sulfat kislotadan 117,6 g sarflandi. Hosil bo'lgan moddaning massa ulushini hisoblang.
A) 0,29 B) 0,30 C) 0,42 D) 0,53

1913. 4.4-2 file-» 80 - 18 - - (404447)
Natriy gidrokarbonat va natriy karbonatdan iborat 0,5 mol aralashmani to'la neytrallash uchun 20% li sulfat kislotadan 196 g sarflandi. Hosil bo'lgan moddaning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 25,5 B) 43,2 C) 32,4 D) 18,3
1914. 4.4-2 file-» 80 - 20 - - (404448)
Kaliy superoksid va natriy peroksidan iborat 47,2 g aralashma suvda eritilganda 10,08 l (n.sh.) gaz ajralgan bo'lsa, boshlang'ich aralashma tarkibini (g)mos ravishda aniqlang.
A) 24,6; 22,6 B) 31,4; 15,8 **C) 35,5; 11,7**
D) 40,5; 6,7
1915. 4.4-2 file-» 80 - 20 - - (404449)
 $NaHSO_3$ va $CaCO_3$ dan iborat 50,4 g aralashmaning xlorid kislotada eritilishida zichligi (n.sh.) 2,143 g/l bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu gazlar aralashmasi 800 g bromli suv bilan to'la reaksiyaga kirishgan bo'lsa, reaksiyada qatnashgan xlorid kislotasi miqdori (mol) va bromli suvning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A) 0,9; 2 B) 0,5; 4 C) 1,2; 3 D) 0,6; 2
1916. 4.4-2 file-» 80 - 20 - - (404450)
19,2% li 400 g sulfat kislotasi eritmasiga necha gramm bariy gidroksid qo'shilganda kislotaning massa ulushi 10% gacha kamayadi?
A) 367,2 B) 56,7 **C) 68,4** D) 79,8
1917. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404451)
Tarkibining 23% i natriy bo'lgan, natriy va kaliydan iborat necha gramm aralashma suvda eritilganda 11,2 l (n.sh.) gaz ajraladi?
A) 26,3 **B) 33,7** C) 42,8 D) 51,4
1918. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404452)
2 litr 0,28% li ($\rho=1,0$ g/ml) kaliy gidroksid eritmasini necha litr suv bilan suyultirilganda, hosil bo'lgan eritmaning pH qiymati 11 ga teng bo'ladi?
A) 98 B) 100 C) 560 D) 215
1919. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404453)
5 litr 0,08% li ($\rho=1,0$ g/ml) natriy gidroksid eritmasini necha litr suv bilan suyultirilganda, hosil bo'lgan eritmaning pH qiymati 11 ga teng bo'ladi?
A) 98 B) 100 C) 155 **D) 95**
1920. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404454)
24,5% li 0,4 l sulfat kislotasi ($\rho=1,25$ g/ml) eritmasining hajmi 250 l bo'lguncha suv bilan suyultirildi. Hosil bo'lgan eritmaning pOH qiymatini hisoblang ($\alpha = 100\%$).
A) 12 B) 6 C) 4 D) 2
1921. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404455)
Tarkibining 78% i kaliy bo'lgan, natriy va kaliydan iborat necha gramm aralashma suvda eritilganda 6,72 l (n.sh.) gaz ajraladi?
A) 19,6 B) 29,3 C) 33,7 **D) 20,2**
1922. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404456)
4 g metanni to'la yoqish uchun tarkibida kislorod va ozon bo'lgan 10,18 l (n.sh.) aralashma sarflandi. Sarflangan aralashma tarkibidagi ozonning hajmiy ulushini (%) hisoblang.
A) 25 **B) 20** C) 10 D) 15
1923. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404457)
3 ml 28% li eritmada 0,7 g etanol bo'lsa, shu eritmaning zichligini toping.
A) 0,95 B) 0,69 C) 0,74 **D) 0,83**
1924. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404458)
25,3% li 400 g osh tuzi eritmasiga necha gramm kumush nitrat qo'shilganda, eritmadagi osh tuzining massa ulushi 10% bo'ladi?
A) 158,5 **B) 170** C) 134,6 D) 108,8
1925. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404459)
Tarkibining 19,5% i kaliy bo'lgan, natriy va kaliydan iborat necha gramm aralashma suvda eritilganda 4,48 l (n.sh.) gaz ajraladi?
A) 16,2 B) 3,7 **C) 10,0** D) 5,4
1926. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404460)
Tarkibining 80,5% i natriy bo'lgan, natriy va kaliydan iborat necha gramm aralashma suvda eritilganda 2,24 l (n.sh.) gaz ajraladi?
A) 6,2 B) 8,7 C) 10 **D) 5**
1927. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404461)
Tarkibining 58,5% i kaliy bo'lgan, natriy va kaliydan iborat necha gramm aralashma suvda eritilganda 7,392 l (n.sh.) gaz ajraladi?
A) 11,7 B) 8,28 **C) 19,98** D) 9,99
1928. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404462)
0,49% li 4 l sulfat kislotasi ($\rho=1,0$ g/ml) eritmasining hajmi 36 l bo'lguncha suv bilan suyultirildi. Hosil bo'lgan eritmaning pOH qiymatini hisoblang ($\alpha = 100\%$).
A) 12 B) 6 C) 4 D) 2
1929. 4.4-2 file-» 80 - 29 - - (404463)
1 litr 0,02% li ($\rho=1,0$ g/ml) natriy gidroksid eritmasini necha litr suv bilan suyultirilganda, hosil bo'lgan eritmaning pH qiymati 10 ga teng bo'ladi?
A) 99 **B) 49** C) 50 D) 52

1930. 4.4-2 file-» 80 - 17 - - (404464)
Natriy gidrokarbonat va natriy karbonatdan iborat 0,3 mol aralashmani to'la neytrallash uchun 20% li ($\rho = 1,25$ g/ml) xlorid kislotadan 58,4 ml sarflandi. Hosil bo'lgan moddaning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 12,4 B) 19,4 C) 31,2 **D) 26,8**
1931. 4.4-2 file-» 80 - 17 - - (404465)
Natriy gidrokarbonat va natriy karbonatdan iborat 0,5 mol aralashmani to'la neytrallash uchun 20% li sulfat kislotadan 196 g sarflandi. Hosil bo'lgan moddaning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 25,5 B) 43,2 C) 32,4 D) 18,3
1932. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404466)
Metan va atsetilendan iborat 4,48 l (n.sh.) gazlar aralashmasi ($D_{(H_2)} = 11,75$) yondirilishidan hosil bo'lgan mahsulot 14% li 240 g kaliy gidroksid bilan to'la reaksiyaga kirishadi. Reaksiya mahsulot(lar)ining formulasi va massalarini (g) aniqlang.
A) K_2CO_3 , 41,4 B) K_2CO_3 , 48,3
C) $KHCO_3$, 25; K_2CO_3 , 13, 8
D) $KHCO_3$, 10; K_2CO_3 , 34, 5
1933. 4.4-2 file-» 80 - 21 - - (404467)
Atsetilen va is gazidan iborat 6,72 l (n.sh.) aralashma (zichligi 1,205 g/l) yondirilishidan hosil bo'lgan mahsulot 16% li 200 g natriy gidroksid bilan to'la reaksiyaga kirishadi. Reaksiya mahsulot(lar)ining formulasi va massalarini (g) aniqlang.
A) Na_2CO_3 , 41,4 B) Na_2CO_3 , 48,3
C) $NaHCO_3$, 8, 4; Na_2CO_3 , 37, 1
D) $NaHCO_3$, 29, 4; Na_2CO_3 , 10, 6
1934. 4.4-2 file-» 80 - 29 - - (404468)
 $NaHSO_3$ va $CaCO_3$ dan iborat 101,6 g aralashma xlorid kislotada eritilganda zichligi 2,32 g/l (n.sh.) bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu gazlar aralashmasi 1,28 kg bromli suv bilan to'la reaksiyaga kirishgan bo'lsa, reaksiyada qatnashgan xlorid kislotada miqdori (mol) va bromli suvning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A) 1,6; 5 B) 1,0; 4 C) 0,6; 3 D) 2,4; 2
1935. 4.4-2 file-» 80 - 29 - - (404469)
 $NaHSO_3$ va $CaCO_3$ dan iborat 101 g aralashma xlorid kislotada eritilganda zichligi 2,1875 g/l (n.sh.) bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu gazlar aralashmasi 2 kg bromli suv bilan to'la reaksiyaga kirishgan bo'lsa, reaksiyada qatnashgan xlorid kislotada miqdori (mol) va bromli suvning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A) 1,5; 4 **B) 1,75; 2** C) 1; 2 D) 1,25; 3
1936. 4.4-2 file-» 80 - 29 - - (404470)
Metan va etandan iborat 8,96 l (n.sh.) aralashma (zichligi 0,87 g/l) yondirilishidan hosil bo'lgan mahsulot 17% li 200 g natriy gidroksid bilan to'la reaksiyaga kirishadi. Reaksiya mahsulot(lar)ining formulasi va massalarini (g) aniqlang.
A) Na_2CO_3 , 53 B) $NaHCO_3$, 42
C) $NaHCO_3$, 29,4; Na_2CO_3 , 15,9
D) $NaHCO_3$, 12,6; Na_2CO_3 , 37,1
1937. 4.4-2 file-» 80 - 44 - - 1 (711442)
Tarkibida 32% mis bo'lgan 50 g oltin qotishmasini tozalash uchun 90%-li nitrat kislotadan ($\rho = 1,5$ g/ml) necha millilitr kerak bo'ladi?
A) 70 **B) 46,67** C) 63 D) 55,73
1938. 4.4-2 file-» 80 - 44 - - 1 (711443)
300 ml 0,5 molyarli natriy gidroksid eritmasiga kaliy metali tushirildi. Hosil bo'lgan eritmani neytrallash uchun 0,4 molyarli sulfat kislotada eritmasidan 500 ml sarflandi. Kaliy metalining massasini (g) hisoblang.
A) 3,9 B) 15,6 C) 19,5 **D) 9,75**
1939. 4.4-2 file-» 80 - 44 - - 1 (711444)
0,8 g metall gidridi suv bilan ta'sirlashganda 2,24 l (n.sh.) vodorod hosil bo'ldi. Bu moddani aniqlang.
A) litiy gidrid B) kaliy gidrid
C) rubidiy gidrid D) natriy gidrid
1940. 4.4-2 file-» 80 - 44 - - 1 (711445)
200 g 13,25%-li natriy karbonat va 150 g 14,6%-li xlorid kislotalarning o'zaro ta'sirlashuvidan olingan eritmadagi ($\rho = 1,13$ g/ml) moddalarning molyar konsentratsiyalarini aniqlang.
A) 1/2; 1/4 B) 1/4; 3/4 C) 1/3; 5/6
D) 1/3; 5/3
1941. 4.4-2 file-» 80 - 44 - - 1 (711446)
13,4 g kristall sodaga mo'l miqdorda xlorid kislotada ta'sir ettirilganda 1,12 l (n.sh.) gaz ajralib chiqsa, kristallogidrat formulasi aniqlang.
A) $Na_2CO_3 \cdot 7H_2O$ B) $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$
C) $Na_2CO_3 \cdot 8H_2O$ **D) $Na_2CO_3 \cdot 9H_2O$**
1942. 4.4-2 file-» 80 - 44 - - 1 (711447)
 $Na_2SO_4 \cdot nH_2O$ tarkibida kislorodning massa ulushi 67,13% bo'lsa, kristallogidrat tarkibida necha mol suv bor?
A) 10 **B) 8** C) 9 D) 7
1943. 4.4-2 file-» 80 - 44 - - 1 (711448)
13,8 g natriyning suv bilan o'zaro ta'siridan olingan vodoroddan necha litr (n.sh.) vodorod sulfid olish mumkin?
A) 4,48 B) 13,44 **C) 6,72** D) 10,2

1944. 4.4-2 file-» 80 - 44 - - 1 (711449)
Tarkibida 20% qo'shimcha moddalar bo'lgan 46 g dolomit parchalanganda hosil bo'lgan gaz necha gramm o'yuvchi natriy bilan reaksiyaga kirishib, o'rta tuz hosil qiladi?
A) 24 B) 40 C) 32 D) 48
1945. 4.4-2 file-» 80 - 44 - - 1 (711450)
Reaksiya unumi 75% bo'lsa, 32,8 g natriy atsetatdan qancha hajm (l, n.sh.) metan olish mumkin?
A) 8,96 B) 3,36 C) 6,72 D) 4,48
1946. 4.4-2 file-» 80 - 44 - - 1 (711451)
22,4 l (n.sh.) atsetilen olish uchun tarkibida 20% qo'shimcha moddalar bo'lgan kalsiy karbidning necha grammiga suv ta'sir ettirish kerak?
A) 64 B) 80 C) 46 D) 124
1947. 4.4-2 file-» 80 - 44 - - 1 (711452)
 $Fe_2(SO_4)_3 \cdot nH_2O$ kristallogidratdagi kislorodning massa ulushi 62,33% bo'lsa, n ning qiymatini aniqlang.
A) 12 B) 9 C) 10 D) 8
1948. 4.5-1 file-» 80 - 68 - - (725139)
Tarkibida 10% chet moddalari bo'lgan 400 kg temir kolchedanidan qancha (kg) 80%-li sulfat kislota olish mumkin?
A) 653 B) 816 C) 588 D) 735
1949. 4.5-1 file-» 80 - 68 - - (725140)
4,6 g natriyning kislorod bilan hosil qilgan natriy peroksid molekullari sonini hisoblang.
A) $6,02 \cdot 10^{22}$ B) $24,08 \cdot 10^{22}$
C) $3,01 \cdot 10^{23}$ D) $1 \cdot 10^{22}$
1950. 4.5-1 file-» 80 - 68 - - (725141)
11,2 g metall 6,72 l (n.sh.) xlor bilan to'la reaksiyaga kirishgan bo'lsa, metalning nomini va valentligini aniqlang.
A) temir; 3 B) xrom; 3 C) temir; 2
D) xrom; 2
1951. 4.5-1 file-» 80 - 68 - - (725142)
20,7 g natriy bilan 10,08 l (n.sh.) kislorod o'zaro reaksiyaga kirishganda hosil bo'lgan mahsulot massasini (g) hisoblang.
A) 26,2 B) 35,1 C) 18,6 D) 44,8
1952. 4.5-2 file-» 80 - 8 - - (225444)
20% li 710 g natriy sulfat eritmasiga 250 g mis kuporosi q'ushilganda hosil b'ulgan eritmadagi sulfat ionining massa ulushini hisoblang.
A) 0,31 B) 0,20 C) 0,26 D) 0,17
1953. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (232701)
Natriy gidroksid va natriy karbonat massa ulushi teгишли равишда 0,8 % ва 4,24 % b'ulgan 200 g эритма берилган. Шу эритмага 5,04 g natriy gidrokarbonat q'ushilgandan кейин эритмадаги гидрокарбонат ва карбонат анионларнинг нисбатини (моль) аниқланг ($\alpha = 100\%$).
A) 1:4 B) 1:3 C) 1:6 D) 1:2
1954. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (232702)
Таркибида 0,8% натрий гидроксид ва 1,06% натрий карбонат b'ulgan 200 g эритмага, натрий гидрокарбонатнинг 200 g эритмаси q'ushilganda натрий гидроксиднинг масса ulushi 0,2% гача камайган. Hosil b'ulgan эритмадаги карбонат анионининг масса ulushини (%) аниқланг ($\alpha = 100\%$).
A) 1,06 B) 0,6 C) 0,2 D) 0,8
1955. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (232703)
Хлорид ва сульфат кислота аралашмасида 8 g мис(II) оксид эритилди. Натжида мис(II) хлориднинг дигидрати ва мис(II) сульфатнинг пентагидрати аралашмасидан 23,42 g олинди. Реакцияда иштирок этган хлорид ва сульфат кислоталар массасини (g) аниқланг.
A) 0,73; 7,84 B) 3,65; 9,8 C) 1,46; 7,84
D) 2,92; 1,96
1956. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (232704)
19,2 g мисни эритиш учун унга олдин концентранган сульфат кислота ва с'унгра т'ула эригунча суюлтирилган нитрат кислота q'ushилди. Олинган мис тузини 200°C температурада массаси ўзгармай қолгунча қиздирилганда 32 g махсулот олинди. Махсулот таркибидаги моддалар масса нисбатини аниқланг.
A) 1:1,5 B) 1:2 C) 1:3 D) 1:1
1957. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (232705)
2,4 молярли 200 мл калий гидросульфит ва 100 мл калий сульфит эритмалари аралаштирилди. Ушбу эритмага 100 мл калий гидроксид эритмаси q'ushилганда, эритмадаги калий гидросульфит концентрацияси 1 моль/л гача камайди. Эритмага q'ushилган калий гидроксид эритмасининг концентрациясини (моль/л) ҳисобланг.
A) 0,8 B) 1,0 C) 1,2 D) 0,7

1958. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (232706)
Иккита натрий ишқори эритмаларининг моляр концентрациялари орасидаги нисбат 1:2 га тенг. Иккала эритманинг умумий ҳажми 30 л бўлса, паст концентрацияли эритманинг ҳажми неча литр бўлади (иккала эритмада бир хил массада $NaOH$ эритилган)?
A) 5 B) 10 C) 15 **D) 20**
1959. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (232713)
800 г 80% ли сирка кислота тайёрлаш учун сирка ангидриди ва 25% ли сирка кислотадан неча грамдан олиш зарур?
A) 450; 250 **B) 475; 325** C) 400; 400
D) 350; 450
1960. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (232714)
90% ли 300 г сульфат кислота тайёрлаш учун сульфат ангидрид ва 25% ли сульфат кислотадан неча грамдан олиш зарур?
A) 175; 125 B) 250; 50 **C) 200; 100**
D) 150; 150
1961. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (232715)
20 г мис(II) оксид етарли миқдордаги хлорид ва сульфат кислота аралашмасида эритилди. Натижада мис(II) хлориднинг дигидрати ва мис(II) сульфатнинг пентагидрати аралашмасидан 54,6 г олинди. Реакцияда иштирок этган хлорид ва сульфат кислоталар массасини (г) аниқланг.
A) 7,3; 14,7 B) 3,65; 14,7 C) 0,10; 0,15
D) 2,92; 1,96
1962. 4.5-2 file-» 80 - 15 - - (233542)
40,8 г алкилацетат гидролизи натижасида ҳосил бўлган кислотани нейтраллаш учун 800 мл 0,5 молярли калий гидроксид эритмаси сарфланса, мураккаб эфир(лар) номини аниқланг.
1) пропилацетат; 2) этилацетат;
3) метилацетат; 4) изопропилацетат
A) 1 B) 2, 3 C) 3 **D) 1, 4**
1963. 4.5-2 file-» 80 - 15 - - (233543)
6,4 г мис стержень кумуш нитрат эритмасига солиниб, бир оздан кейин олинганда унинг массаси 3,04 г га ортган. Ушбу стерженни бутунлай эритиш учун неча грамм 96% ли сульфат кислота сарф бўлади?
A) 16,3 **B) 20,4** C) 24,5 D) 19,6
1964. 4.5-2 file-» 80 - 15 - - (233544)
16,8 г темир қипиғининг 146 г 15% ли хлорид кислота эритмаси билан реакцияси натижасида қандай модда(лар) ҳосил бўлади?
1) темир(II) хлорид; 2) темир(III) хлорид;
3) темир(II) гидроксохлорид; 4) темир(III) гидроксохлорид
A) 1 B) 2, 4 C) 3 D) 1, 2
1965. 4.5-2 file-» 80 - 15 - - (233561)
5 г икки валентли номаълум металл карбонати нитрат кислота билан реакцияга киришиб 8,2 г металл нитрат ҳосил қилди. Металнинг нисбий атом массасини ҳисобланг.
A) 20 **B) 40** C) 64 D) 24
1966. 4.5-2 file-» 80 - 15 - - (233570)
16 г $CaCO_3$ парчаланганда 11,6 г қаттиқ қолдиқ ҳосил бўлди. $CaCO_3$ нинг неча фоизи парчаланганлигини ва қаттиқ қолдиқнинг таркибини аниқланг.
A) 52,6%; 4,4 г $CaCO_3$ ва 7,2 г $CaCO$
B) 59%; 5,6 г $CaCO_3$ ва 6 г $CaCO$
C) 100%; 8,96 г $CaCO_3$
D) 62,5%; 6 г $CaCO_3$ ва 5,6 г $CaCO$
1967. 4.5-2 file-» 80 - 15 - - (233573)
400 мл 0,5 молярли алюминий хлорид ва 300 мл 2 молярли натрий гидроксид эритмалари аралаштирилди. Аралашма орқали 3,36 л (н.ш.) водород хлорид ўтказилганда ҳосил бўлган чўкма массасини (г) топинг.
A) 15,6 B) 3,9 C) 5,4 **D) 11,7**
1968. 4.5-2 file-» 80 - 8 - - (312465)
20% li 710 g natriy sulfat eritmasiga 250 g mis kuporosi qo'shilganda hosil bo'lgan eritmadagi sulfat ionining massa ulushini hisoblang.
A) 0,31 **B) 0,20** C) 0,26 D) 0,17
1969. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (312466)
Natriy gidroksid va natriy karbonat massa ulushi tegishli ravishda 0,8 % va 4,24 % bo'lgan 200 g eritma berilgan. Shu eritmaga 5,04 g natriy gidrokarbonat qo'shilgandan keyin eritmadagi gidrokarbonat va karbonat anionlarning nisbatini (mol) aniqlang ($\alpha = 100\%$).
A) 1:4 B) 1:3 **C) 1:6** D) 1:2

1970. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (312467)
Tarkibida 0,8% natriy gidroksid va 1,06% natriy karbonat bo'lgan 200 g eritmaga, natriy gidrokarbonatning 200 g eritmasi qo'shilganda natriy gidroksidning massa ulushi 0,2% gacha kamaygan. Hosil bo'lgan eritmadagi karbonat anionining massa ulushini (%) aniqlang ($\alpha = 100\%$).
A) 1,06 B) 0,6 C) 0,2 D) 0,8
1971. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (312468)
Xlorid va sulfat kislota aralashmasida 8 g mis(II) oksid eritildi. Natijada mis(II) xloridning digidрати va mis(II) sulfatning pentagidрати aralashmasidan 23,42 g olindi. Reaksiyada ishtirok etgan xlorid va sulfat kislotalar massasini (g) aniqlang.
A) 0,73; 7,84 B) 3,65; 9,8 C) 1,46; 7,84
D) 2,92; 1,96
1972. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (312469)
19,2 g misni eritish uchun unga oldin konsentrlangan sulfat kislota va so'ngra to'la eriguncha suyultirilgan nitrat kislota qo'shildi. Olingan mis tuzini 200°C temperaturada massasi o'zgarmay qolguncha qizdirilganda 32 g mahsulot olindi. Mahsulot tarkibidagi moddalar massa nisbatini aniqlang.
A) 1:1,5 B) 1:2 C) 1:3 D) 1:1
1973. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (312470)
2,4 molyarli 200 ml kaliy gidrosulfit va 100 ml kaliy sulfit eritmaları aralashtirildi. Ushbu eritmaga 100 ml kaliy gidroksid eritmasi qo'shilganda, eritmadagi kaliy gidrosulfit konsentratsiyasi 1 mol/l gacha kamaydi. Eritmaga qo'shilgan kaliy gidroksid eritmasining konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
A) 0,8 B) 1,0 C) 1,2 D) 0,7
1974. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (312471)
Ikkita natriy ishqori eritmalarining molyar konsentratsiyalari orasidagi nisbat 1:2 ga teng. Ikkala eritmaning umumiy hajmi 30 l bo'lsa, past konsentratsiyali eritmaning hajmi necha litr bo'ladi (ikkala eritmada bir xil massada NaOH eritilgan)?
A) 5 B) 10 C) 15 D) 20
1975. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (312472)
800 g 80% li sirka kislota tayyorlash uchun sirka anhidridi va 25% li sirka kislotalardan necha gramdan olish zarur?
A) 450; 250 B) 475; 325 C) 400; 400
D) 350; 450
1976. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (312473)
90% li 300 g sulfat kislota tayyorlash uchun sulfat anhidrid va 25% li sulfat kislotalardan necha gramdan olish zarur?
A) 175; 125 B) 250; 50 C) 200; 100
D) 150; 150
1977. 4.5-2 file-» 80 - 13 - - (312474)
20 g mis(II) oksid yetarli miqdordagi xlorid va sulfat kislota aralashmasida eritildi. Natijada mis(II) xloridning digidрати va mis(II) sulfatning pentagidрати aralashmasidan 54,6 g olindi. Reaksiyada ishtirok etgan xlorid va sulfat kislotalar massasini (g) aniqlang.
A) 7,3; 14,7 B) 3,65; 14,7 C) 0,10; 0,15
D) 2,92; 1,96
1978. 4.5-2 file-» 80 - 15 - - (312475)
40,8 g alkilatsetat gidrolizi natijasida hosil bo'lgan kislotalarni neytrallash uchun 800 ml 0,5 molyarli kaliy gidroksid eritmasi sarflansa, murakkab efir(lar) nomini aniqlang.
1) propilatsetat; 2) etilatsetat; 3) metilatsetat; 4) izopropilatsetat
A) 1 B) 2, 3 C) 3 D) 1, 4
1979. 4.5-2 file-» 80 - 15 - - (312476)
6,4 g mis sterjen kumush nitrat eritmasiga solinib, bir ozdan keyin olinganda uning massasi 3,04 g ga ortgan. Ushbu sterjenni butunlay eritish uchun necha gramm 96% li sulfat kislota sarf bo'ladi?
A) 16,3 B) 20,4 C) 24,5 D) 19,6
1980. 4.5-2 file-» 80 - 15 - - (312477)
16,8 g temir qipig'ining 146 g 15% li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyasi natijasida qanday modda(lar) hosil bo'ladi?
1) temir(II) xlorid; 2) temir(III) xlorid; 3) temir(II) gidroksoxlorid; 4) temir(III) gidroksoxlorid
A) 1 B) 2, 4 C) 3 D) 1, 2
1981. 4.5-2 file-» 80 - 15 - - (312478)
5 g ikki valentli noma'lum metall karbonati nitrat kislota bilan reaksiyaga kirishib 8,2 g metall nitrat hosil qildi. Metalning nisbiy atom massasini hisoblang.
A) 20 B) 40 C) 64 D) 24

1982. 4.5-2 file-» 80 - 15 - - (312483)
 16 g $CaCO_3$ parchalanganda 11,6 g qattiq qoldiq hosil bo'ldi. $CaCO_3$ ning necha foizi parchalanganligini va qattiq qoldiqning tarkibini aniqlang.
 A) 52,6%; 4,4 g $CaCO_3$ va 7,2 g $CaCO$
 B) 59%; 5,6 g $CaCO_3$ va 6 g $CaCO$
 C) 100%; 8,96 g $CaCO_3$
D) 62,5%; 6 g $CaCO_3$ va 5,6 g $CaCO$
1983. 4.5-2 file-» 80 - 15 - - (312484)
 400 ml 0,5 molyarli alyuminiy xlorid va 300 ml 2 molyarli natriy gidroksid eritmalari aralashtirildi. Aralashma orqali 3,36 l (n.sh.) vodorod xlorid o'tkazilganda hosil bo'lgan cho'kma massasini (g) toping.
 A) 15,6 B) 3,9 C) 5,4 **D) 11,7**
1984. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404471)
 Hajmi 200 ml bo'lgan xlorid kislota va alyuminiy xlorid eritmasidan cho'kma hosil bo'lishi tugaguncha ammiakning 5 molyarli eritmasidan 44 ml sarflandi. Eritma bug'latildi va cho'kma massasi o'zgarmay qolguncha kuydirildi, qoldiq massasi 3,06 g. Boshlang'ich eritmadagi moddalarning molyar konsentratsiyalarini (berilgan tartibda) hisoblang.
 A) 0,04; 0,06 B) 0,10; 0,04 **C) 0,2; 0,3**
 D) 0,10 0,05
1985. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404472)
 Hajmi 400 ml bo'lgan xlorid kislota va alyuminiy xlorid eritmasidan cho'kma hosil bo'lishi tugaguncha ammoniy gidroksidning 2,5 molyarli eritmasidan 200 ml sarflandi. Eritma bug'latildi va cho'kma massasi o'zgarmay qolguncha kuydirildi, qoldiq massasi 5,1 g. Boshlang'ich eritmadagi moddalarning molyar konsentratsiyalarini (berilgan tartibda) hisoblang.
A) 0,50; 0,25 B) 0,2; 0,1 C) 0,2; 0,4
 D) 0,10 0,15
1986. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404473)
 Natriy gidroksid va natriy karbonatlarning massa ulushi tegishli ravishda 0,2% va 1,06% bo'lgan 400 g eritmaga 2,52 g natriy gidrokarbonat qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmadagi ($\rho = 1$ g/ml) gidrokarbonat va karbonat anionlarining molyarligini hisoblang.
A) 0,025; 0,15 B) 0,01; 0,07
 C) 0,075; 0,125 D) 0,03; 0,05
1987. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404474)
 Natriy gidroksid va natriy karbonatlarning konsentratsiyasi tegishli ravishda 0,2 mol/l va 0,3 mol/l bo'lgan 250 ml ($\rho = 1$ g/ml) eritmaga 5,88 g natriy gidrokarbonat qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmadagi ($\rho = 1$ g/ml) gidrokarbonat va karbonat anionlarining molyarligini hisoblang.
A) 0,08; 0,5 B) 0,02; 0,125 C) 0,07; 0,075
 D) 0,02; 0,03
1988. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404475)
 Tarkibida 0,32% natriy gidroksid va 2,12% natriy karbonat bo'lgan 500 g eritmaga natriy gidrokarbonatning 300 g eritmasi qo'shilganda, natriy gidroksidning massa ulushi 0,1% gacha kamaygan. Hosil bo'lgan eritmadagi ($\rho = 1$ g/ml) karbonat anionining ($\alpha = 100\%$) molyarligini hisoblang.
 A) 0,125 **B) 0,15** C) 0,08 D) 0,04
1989. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404476)
 Tarkibida 0,32% natriy gidroksid va 2,12% natriy karbonat bo'lgan 500 g eritmaga natriy gidrokarbonatning 300 g eritmasi qo'shilganda, natriy gidroksidning massa ulushi 0,1% gacha kamaygan. Eritmaga qo'shilgan natriy gidrokarbonat eritmasining konsentratsiyasini (%) hisoblang ($\alpha = 100\%$).
 A) 0,25 B) 0,10 **C) 0,56** D) 0,84
1990. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404477)
 400 ml 1,5 molyarli kaliy gidrosulfit va 200 ml kaliy sulfit eritmalari aralashtirildi. Ushbu eritmaga 200 ml kaliy gidroksid eritmasi qo'shilganda, eritmadagi kaliy gidrosulfit konsentratsiyasi 0,5 mol/l gacha kamaydi. Eritmaga qo'shilgan kaliy gidroksid eritmasining konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
 A) 0,8 **B) 1,0** C) 0,6 D) 0,4
1991. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404478)
 7,5% li 800 g kaliy gidrosulfit va 300 g kaliy sulfit eritmalari aralashtirildi. Ushbu eritmaga 400 g kaliy gidroksid eritmasi qo'shilganda, eritmadagi kaliy gidrosulfit konsentratsiyasi 1,6 % gacha kamaydi. Eritmaga qo'shilgan kaliy gidroksid eritmasining konsentratsiyasini (%) hisoblang.
 A) 2,8 **B) 4,2** C) 9,0 D) 0,75
1992. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404479)
 8 g mis(II) oksidning sulfat va xlorid kislotalar aralashmasida eritilishidan $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ va $CuCl_2 \cdot 2H_2O$ iborat 21,84 g aralashma hosil bo'lsa, reaksiyada ishtirok etgan sulfat va xlorid kislotalar massasini (g) hisoblang.
 A) 7,84; 1,46 B) 9,8; 3,65 C) 8,84; 2,46
D) 5,88; 2,92

1993. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404480)
32 g mis(II) oksidning xlorid va sulfat kislotalar aralashmasida eritilishidanmis(II) xloridning digidрати va mis(II) sulfatning pentagidratidan iborat 92,1 g aralashma hosil bo'lsa, reaksiyada ishtirok etgan xlorid va sulfat kislotalar massasini (g) hisoblang.
A) 7,3; 29,4 B) 10,95; 9,8 C) 14,6; 78,4
D) 3,65; 29,4
1994. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404481)
32 g misni eritish uchun unga oldin konsentrlangan sulfat kislota so'ngra to'la eriguncha suyultirilgan nitrat kislota qo'shildi. Olingan mis tuzini 200°C temperaturada massasi o'zgarmay qolguncha qizdirilganda 56 g mahsulot olindi. Reaksiyada ishtirok etgan sulfat va nitrat kislotalar miqdorini (mol) hisoblang.
A) 0,2; 0,3 B) 0,4; 0,8 C) 0,4; 0,6
D) 0,9; 1,2
1995. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404482)
70,4 g misni eritish uchun unga oldin konsentrlangan sulfat kislota so'ngra to'la eriguncha suyultirilgan nitrat kislota qo'shildi. Olingan mis tuzini 200°C temperaturada massasi o'zgarmay qolguncha qizdirilganda 152 g mahsulot olindi. Reaksiyada ishtirok etgan sulfat va nitrat kislotalar miqdorini (mol) hisoblang.
A) 0,8; 0,3 B) 1,8; 0,9 C) 1,6; 0,8
D) 0,9; 1,7
1996. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404483)
Hajmi 400 ml bo'lgan xlorid kislota va alyuminiy xlorid eritmasidan cho'kma hosil bo'lishi tugaguncha ammoniy gidroksidning 2,5 molyarli eritmasidan 200 ml sarflandi. Eritma bug'latildi va cho'kma massasi o'zgarmay qolguncha kuydirildi, qoldiq massasi 5,1 g. Boshlang'ich eritmadagi moddalar miqdorini (mol) hisoblang (berilgan tartibda).
A) 0,25; 0,50 B) 0,2; 0,1 C) 0,4; 0,2
D) 0,10 0,15
1997. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404484)
Xlorid kislota va alyuminiy xloriddan iborat 500 ml eritmada cho'kma hosil bo'lishi tugaguncha ammoniy gidroksidning 2 molyarli eritmasidan 750 ml sarflandi. Eritma bug'latildi va cho'kma massasi o'zgarmay qolguncha kuydirildi, qoldiq massasi 20,4 g. Boshlang'ich eritmadagi moddalarning molyar konsentratsiyalarini (berilgan tartibda) hisoblang.
A) 0,15; 0,30 B) 0,6; 0,8 C) 0,3; 0,4
D) 0,10; 0,15
1998. 4.5-2 file-» 80 - 18 - - (404485)
Xlorid kislota va alyuminiy xloriddan iborat 500 ml eritmada cho'kma hosil bo'lishi tugaguncha ammoniy gidroksidning 2 molyarli eritmasidan 750 ml sarflandi. Eritma bug'latildi va cho'kma massasi o'zgarmay qolguncha kuydirildi, qoldiq massasi 20,4 g. Boshlang'ich eritmadagi moddalar miqdorini (mol) hisoblang (berilgan tartibda).
A) 0,15; 0,30 B) 0,6; 0,8 C) 0,3; 0,4
D) 0,10; 0,15
1999. 4.5-2 file-» 80 - 20 - - (404486)
435 g 12% li noma'lum metall nitratining eritmasiga ekvimolyar nisbatda olingan, suvda yaxshi eriydigan sulfat kislota tuzining 355 g 8% li eritmasi qo'shilganda 46,6 g cho'kma tushdi. Hosil bo'lgan eritmadagi kationning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A) 4,5 B) 1,2 C) 2,3 D) 3,8
2000. 4.5-2 file-» 80 - 21 - - (404487)
12 g magniy oksidni sirka va sulfat kislotalar aralashmasida eritilganda magniy atsetat trigidрати va magniy sulfat geksagidratidan iborat 65,2 g aralashma hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan kislotalarning massalari yig'indisini (g) hisoblang.
A) 41,7 B) 19,6 C) 21,8 D) 31,6
2001. 4.5-2 file-» 80 - 29 - - (404488)
20 g magniy oksidini sirka va sulfat kislotalar aralashmasida eritilganda magniy atsetat trigidрати va magniy sulfat pentagidratidan iborat 102,2 g aralashma hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan kislotalarning massalari yig'indisini (g) hisoblang.
A) 41,4 B) 53,4 C) 62,7 D) 39,4
2002. 4.5-2 file-» 80 - 45 - - 1 (711453)
Alyuminiy xlorid (100 ml, 0,3 mol/l) va natriy gidroksid (600 ml, 0,2 mol/l) eritmaları aralastirildi va ushbu eritma orqali zichligi 2,085 g/l (n.sh.) bo'lgan vodrodbromid va kisloroddan iborat 2,24 l (n.sh.) aralashma o'tkazildi. So'nggi eritmadagi cho'kmaning massasini (g) hisoblang.
A) 2,34 B) 3,12 C) 1,56 D) 0,78
2003. 4.5-2 file-» 80 - 45 - - 1 (711454)
40,05 g alyuminiy xlorid tutgan eritmaga tarkibida 49,5 g kaliy sulfid bo'lgan eritma qo'shildi. Hosil bo'lgan cho'kmaning massasini (g) aniqlang.
A) 31,2 B) 23,4 C) 35,1 D) 15,6

2004. 4.5-2 file-» 80 - 45 - - 1 (711455)
28,4 g alyuminiy va xrom(III) gidroksidlardan iborat aralashmaning 50,7%i kisloroddan iborat bo'lsa, ushbu aralashmani to'la eritish uchun (reaksiyada $Na[Me(OH)_4]$ hosil bo'ladi) 3 molyarli natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (l) zarur bo'ladi?
A) 0,1 B) 0,08 C) 0,06 D) 1,4
2005. 4.5-2 file-» 80 - 45 - - 1 (711456)
135 g temir(II) gidroksidni suv ishtirokida to'la temir(III)ga o'tkazish uchun qanday hajm (l, n.sh.) havo (havodagi kislorodning hajmiy ulushi 0,2) zarur bo'ladi?
A) 8,4 **B) 42** C) 28 D) 11,2
2006. 4.5-2 file-» 80 - 45 - - 1 (711457)
267 g 5%-li alyuminiy xlorid eritmasidagi alyuminiy to'la natriy geksagidroksaluminatga o'tkazish uchun 20%-li ($\rho = 1,2$ g/ml) natriy gidroksid eritmasidan necha millilitr zarur bo'ladi?
A) 24 B) 120 C) 89 **D) 100**
2007. 4.5-2 file-» 80 - 45 - - 1 (711458)
Mis va mis(II) oksiddan iborat 40 g aralashma konsentrlangan sulfat kislotada qayta ishlanganda 5,6 l (n.sh.) gaz ajraldi. Boshlang'ich aralashmadagi mis va mis(II) oksidning mol nisbatini aniqlang.
A) 1:1,2 B) 1:1 C) 1:1,5 D) 1:1,8
2008. 4.5-2 file-» 80 - 45 - - 1 (711459)
8,4 l (n.sh.) metan olish uchun tarkibida 20% qo'shimcha modda bo'lgan alyuminiy karbidan necha gramm kerak bo'ladi (reaksiya unumi 50%)?
A) 16,8 **B) 45** C) 50,4 D) 36
2009. 4.5-2 file-» 80 - 45 - - 1 (711460)
alyuminiy va ruxdan iborat 0,2 mol aralashma xlorid kislotada eritilganda 5,6 l (n.sh.) vodorod ajralsa, aralashmadagi alyuminiyning massa ulushini hisoblang.
A) 0,71 B) 0,56 **C) 0,29** D) 0,44
2010. 4.5-2 file-» 80 - 45 - - 1 (711461)
Magniy va alyuminiydan iborat 0,3 mol aralashma xlorid kislotada eritilganda 8,96 l (n.sh.) vodorod ajralsa, aralashmadagi alyuminiyning massa ulushini hisoblang.
A) 0,18 B) 0,31 **C) 0,69** D) 0,82
2011. 4.5-2 file-» 80 - 45 - - 1 (711462)
Mis va mis(II) oksiddan iborat 40 g aralashma konsentrlangan sulfat kislotada qayta ishlanganda 5,6 l (n.sh.) gaz ajraldi. Boshlang'ich aralashmadagi mis va mis(II) oksidning massa nisbatini aniqlang.
A) 1:1,2 B) 1:1 **C) 1:1,5** D) 1:1,8
2012. 4.5-2 file-» 80 - 45 - - 1 (711463)
alyuminiy va ruxdan iborat 0,45 mol aralashma xlorid kislotada eritilganda 13,44 l (n.sh.) vodorod ajralsa, aralashmadagi alyuminiyning massa ulushini hisoblang.
A) 0,71 B) 0,56 C) 0,29 **D) 0,45**
2013. 4.5-2 file-» 80 - 45 - - 1 (711464)
Magniy va alyuminiydan iborat 0,5 mol aralashma xlorid kislotada eritilganda 14,56 l (n.sh.) vodorod ajralsa, aralashmadagi magniyning massa ulushini hisoblang.
A) 0,18 **B) 0,37** C) 0,69 D) 0,42
2014. 4.5-2 file-» 80 - 68 - - (725143)
Xrom (III) oksidi alyuminotermya usulida qaytarilganda $1,806 \cdot 10^{22}$ ta aluminiy oksidi molekulasi hosil bo'lsa, qaytarilgan xromning massasini (g) aniqlang.
A) 1,58 B) 4,56 C) 3,06 **D) 3,12**
2015. 4.5-2 file-» 80 - 68 - - (725144)
Xrom(III) oksidi alyuminotermya usulida qaytarilganda $2,408 \cdot 10^{22}$ ta aluminiy oksidi molekulasi hosil bo'lsa, qaytarilgan xromning massasini (g) aniqlang.
A) 4,16 B) 4,08 C) 2,08 D) 6,08
2016. 4.5-2 file-» 80 - 68 - - (725145)
40 g mis(II) oksidni eritish uchun 35%-li sulfat kislotada eritmasidan ($\rho = 1,25$ g/ml) qanday hajm (ml) zarur bo'ladi?
A) 140 B) 49 C) 98 **D) 112**
2017. 5.1-1 file-» 80 - 6 - - (224260)
Аммиакнинг мўл миқдордаги кислородда (платина иштирокида) ёқилишидан олинган маҳсулот ўз-ўзидан жигаррангга киради. Шу маҳсулотнинг кислород иштирокида сувда эритилишидан ҳосил бўлган модданинг молекуляр массасини топинг.
A) 98 **B) 63** C) 47 D) 17

2018. 5.1-1 file-» 80 - 6 - - (224351)
Қуйида берилган ифодалардан тўғриларини танланг.
1) кислород атоми; 2) сирка кислота атоми;
3) малахит атоми; 4) олмос углерод атомларидан ташкил топган; 5) водород пероксид (H_2O_2) водород ва кислород молекулаларидан ташкил топган; 6) ош тузи натрий ва хлор молекулаларидан таркиб топган; 7) сув молекуласи sp^3 гибридланган бўлиб, бурчакли-фазовий кўринишга эга
A) 1, 4, 5, 7 B) 1, 4, 7 C) 2, 3, 6 D) 2, 3, 5, 6
2019. 5.1-1 file-» 80 - 6 - - (224352)
Қуйида берилган ифодалардан нотўғриларини танланг.
1) кислород атоми; 2) сирка кислота атоми;
3) малахит атоми; 4) олмос - углерод атомларидан ташкил топган; 5) водород пероксид (H_2O_2) водород ва кислород молекулаларидан ташкил топган; 6) ош тузи натрий ва хлор молекулаларидан таркиб топган; 7) сув молекуласи sp^3 гибридланган бўлиб, бурчакли-фазовий кўринишга эга.
A) 1, 4, 5, 7 B) 1, 4, 7 C) 2, 3, 6 D) 2, 3, 5, 6
2020. 5.1-1 file-» 80 - 8 - - (225396)
Натрий силикат, натрий карбонат ва калий сульфид эритмаларини бир- биридан фарқлаш учун қайси эритмадан фойдаланилади?
A) натрий хлорид B) литий гидроксид
C) натрий гидроксид D) водород хлорид
2021. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (233554)
Буғининг водородга нисбатан зичлиги 39,25 га тенг бўлган бирикма(лар)ни аниқланг.
1) этилхлорид; 2) изопропилхлорид;
3) изобутилхлорид; 4) бутилхлорид
A) 1 B) 3, 4 C) 2 D) 2, 3
2022. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (233556)
Буғининг гелийга нисбатан зичлиги 21,5 га тенг бўлган углеводород молекуласидаги бирламчи, иккиламчи ва учламчи углерод атомларининг нисбати 3:2:1 бўлса, углеводород қандай номланади?
A) изобутан B) изогексан C) изопентан
D) изогептан
2023. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (233557)
Модда буғининг азотга нисбатан зичлиги 6 га тенг бўлиб, таркибида 84,5% хлор бўлса, унинг молекуляр формуласини аниқланг.
A) трихлорэтан B) тетрахлорэтан
C) гексахлорэтан D) дихлорэтан
2024. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (233559)
3,16 г калий перманганат қиздирилганда 2,24 л (н.ш.) кислород олинди. Реакция унумини ҳисобланг.
A) 0,90 B) 0,80 C) 0,73 D) 1,0
2025. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (233560)
Бир идишга ҳажмлари 22,4 л (н.ш.) дан бўлган аммиак, водород хлорид ва 746,5 г сув жойлаштирилди. Ҳосил бўлган эритманинг концентрациясини (%) аниқланг. (гидролиз жараёни ҳисобга олинмасин)
A) 3,6 B) 9,6 C) 6,7 D) 14,3
2026. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (233562)
Сувли эритмада содир бўладиган қайтар реакцияларни аниқланг.
1) калий хлорид + натрий нитрат;
2) темир(III) хлорид + калий гидроксид;
3) барий нитрат + натрий сульфат;
4) кумуш нитрат + натрий фторид;
5) мис(II) хлорид + хлорид кислота;
6) натрий фосфат + кальций хлорид
A) 1, 4, 5 B) 2, 3, 6 C) 2, 3, 4, 6 D) 1, 5
2027. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (233563)
Сувли эритмада содир бўладиган қайтмас реакцияларни аниқланг.
1) калий хлорид + натрий нитрат;
2) темир(III) хлорид + калий гидроксид;
3) барий нитрат + натрий сульфат;
4) кумуш нитрат + натрий фторид;
5) мис(II) хлорид + хлорид кислота;
6) натрий фосфат + кальций хлорид
A) 1, 4, 5 B) 2, 3, 6 C) 2, 3, 4, 6 D) 1, 5
2028. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (233564)
Сувли эритмада содир бўладиган қайтмас реакцияларни аниқланг.
1) темир(II) нитрат + натрий гидроксид;
2) рух хлорид + калий нитрат;
3) натрий фосфат + кумуш нитрат;
4) натрий гидрокарбонат + сульфат кислота;
5) натрий сульфат + калий гидроксид;
6) натрий карбонат + кальций хлорид
A) 1, 3, 4, 6 B) 2, 5 C) 4, 6 D) 1, 2, 3, 5
2029. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (233565)
Сувли эритмада содир бўладиган қайтар реакцияларни аниқланг.
1) темир(II) нитрат + натрий гидроксид;
2) рух хлорид + калий нитрат;
3) натрий фосфат + кумуш нитрат;
4) натрий гидрокарбонат + сульфат кислота;
5) натрий сульфат + калий гидроксид;
6) натрий карбонат + кальций хлорид
A) 1, 3, 4, 6 B) 2, 5 C) 4, 6 D) 1, 2, 3, 5

2030. 5.1-1 file-» 80 - 6 - - (312010)
 Quyida berilgan ifodalardan to'g'rilarini tanlang.
 1) kislorod atomi; 2) sirka kislota atomi;
 3) malaxit atomi; 4) olmos uglerod atomlaridan tashkil topgan; 5) vodorod peroksid (H_2O_2) vodorod va kislorod molekularidan tashkil topgan; 6) osh tuzi natriy va xlor molekularidan tarkib topgan; 7) suv molekulasida sp^3 gibridlangan bo'lib, burchakli-fazoviy ko'rinishga ega
 A) 1, 4, 5, 7 B) 1, 4, 7 C) 2, 3, 6
 D) 2, 3, 5, 6
2031. 5.1-1 file-» 80 - 6 - - (312011)
 Quyida berilgan ifodalardan noto'g'rilarini tanlang.
 1) kislorod atomi; 2) sirka kislota atomi;
 3) malaxit atomi; 4) olmos uglerod atomlaridan tashkil topgan; 5) vodorod peroksid (H_2O_2) vodorod va kislorod molekularidan tashkil topgan; 6) osh tuzi natriy va xlor molekularidan tarkib topgan; 7) suv molekulasida sp^3 gibridlangan bo'lib, burchakli-fazoviy ko'rinishga ega.
 A) 1, 4, 5, 7 B) 1, 4, 7 C) 2, 3, 6
 D) 2, 3, 5, 6
2032. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (312479)
 Suvli eritmada sodir bo'ladigan qaytar reaksiyalarni aniqlang.
 1) kaliy xlorid + natriy nitrat;
 2) temir(III) xlorid + kaliy gidroksid;
 3) bariy nitrat + natriy sulfat;
 4) kumush nitrat + natriy ftorid;
 5) mis(II) xlorid + xlorid kislota;
 6) natriy fosfat + kalsiy xlorid
 A) 1, 4, 5 B) 2, 3, 6 C) 2, 3, 4, 6
 D) 1, 5
2033. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (312480)
 Suvli eritmada sodir bo'ladigan qaytmas reaksiyalarni aniqlang.
 1) kaliy xlorid + natriy nitrat;
 2) temir(III) xlorid + kaliy gidroksid;
 3) bariy nitrat + natriy sulfat;
 4) kumush nitrat + natriy ftorid;
 5) mis(II) xlorid + xlorid kislota;
 6) natriy fosfat + kalsiy xlorid
 A) 1, 4, 5 B) 2, 3, 6 C) 2, 3, 4, 6
 D) 1, 5
2034. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (312481)
 Suvli eritmada sodir bo'ladigan qaytmas reaksiyalarni aniqlang.
 1) temir(II) nitrat + natriy gidroksid;
 2) rux xlorid + kaliy nitrat;
 3) natriy fosfat + kumush nitrat;
 4) natriy gidrokarbonat + sulfat kislota;
 5) natriy sulfat + kaliy gidroksid;
 6) natriy karbonat + kalsiy xlorid
 A) 1, 3, 4, 6 B) 2, 5 C) 4, 6
 D) 1, 2, 3, 5
2035. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (312482)
 Suvli eritmada sodir bo'ladigan qaytar reaksiyalarni aniqlang.
 1) temir(II) nitrat + natriy gidroksid;
 2) rux xlorid + kaliy nitrat;
 3) natriy fosfat + kumush nitrat;
 4) natriy gidrokarbonat + sulfat kislota;
 5) natriy sulfat + kaliy gidroksid;
 6) natriy karbonat + kalsiy xlorid
 A) 1, 3, 4, 6 B) 2, 5 C) 4, 6
 D) 1, 2, 3, 5
2036. 5.1-1 file-» 80 - 6 - - (312485)
 Ammiakning mo'l miqdordagi kislorodda (platina ishtirokida) yoqilishidan olingan mahsulot o'z-o'zidan jigarrangga kiradi. Shu mahsulotning kislorod ishtirokida suvda eritilishidan hosil bo'lgan moddaning molekulyar massasini toping.
 A) 98 B) 63 C) 47 D) 17
2037. 5.1-1 file-» 80 - 8 - - (312486)
 Natriy silikat, natriy karbonat va kaliy sulfid eritmalarini bir-biridan farqlash uchun qaysi eritmadan foydalaniladi?
 A) natriy xlorid B) litiy gidroksid
 C) natriy gidroksid D) vodorod xlorid
2038. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (312487)
 Bug'ining vodorodga nisbatan zichligi 39,25 ga teng bo'lgan birikma(lar)ni aniqlang.
 1) etilxlorid; 2) izopropilxlorid; 3) izobutilxlorid;
 4) butilxlorid
 A) 1 B) 3, 4 C) 2 D) 2, 3
2039. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (312488)
 Bug'ining geliyga nisbatan zichligi 21,5 ga teng bo'lgan uglevodorod molekulasidagi birlamchi, ikkilamchi va uchlamchi uglerod atomlarining nisbati 3:2:1 bo'lsa, uglevodorod qanday nomlanadi?
 A) izobutan B) izogeksan C) izopentan
 D) izogeptan

2040. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (312489)
Modda bug'ining azotga nisbatan zichligi 6 ga teng bo'lib, tarkibida 84,5% xlor bo'lsa, uning molekulyar formulasini aniqlang.
A) *trixlore*tan B) *tetraxlore*tan
C) *geksaxlore*tan D) *dixlore*tan
2041. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (312490)
3,16 g kaliy permanganat qizdirilganda 2,24 l (n.sh.) kislorod olindi. Reaksiya unumini hisoblang.
A) 0,90 B) 0,80 C) 0,73 D) 1,0
2042. 5.1-1 file-» 80 - 15 - - (312491)
Bir idishga hajmlari 22,4 l (n.sh.) dan bo'lgan ammiak, vodorod xlorid va 746,5 g suv joylashtirildi. Hosil bo'lgan eritmaning konsentratsiyasini (%) aniqlang. (gidroliz jarayoni hisobga olinmasin)
A) 3,6 B) 9,6 C) 6,7 D) 14,3
2043. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711465)
Kaliy permanganat bilan kaliy xloratdan iborat 0,4 mol aralashma termik parchalanganda 8,96 l (n.sh.) kislorod ajralib chiqdi. Reaksiya uchun olingan aralashmaning massa (g) tarkibini aniqlang.
A) 31,6; 24,50 B) 15,8; 36,75
C) 47,4; 12,25 D) 23,7; 30,6
2044. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711466)
Is gazi va metandan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashmani ($\rho = 0,875$ g/l) yondirish uchun qancha hajm (l, n.sh.) havo kerak bo'ladi ($\varphi(O_2) = 0,2$)?
A) 173,6 B) 34,72 C) 224 D) 112
2045. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711467)
5,2 l (n.sh.) metanni yoqish uchun tarkibida 8% (hajm bo'yicha) ozon bo'lgan kislorod va ozon aralashmasidan qancha hajm (l, n.sh.) zarur bo'ladi?
A) 3,8 B) 5,2 C) 10 D) 10,4
2046. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711468)
5 l (n.sh.) etanni yoqish uchun tarkibida 12% (hajm bo'yicha) ozon bo'lgan kislorod va ozon aralashmasidan qancha hajm (l, n.sh.) zarur bo'ladi?
A) 24,4 B) 17,5 C) 5,6 D) 16,5
2047. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711469)
Kislorod orqali elektr uchqunlari o'tkazilganda hajmi 2,5 l (n.sh.)ga kamaysa, uning boshlang'ich hajmini (l, n.sh.) aniqlang.
A) 16,5 B) 24,6 C) 31,5 D) 7,5
2048. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711470)
Yopiq idishda 2 mol is gazi 10 mol havoda yondirilishidan hosil bo'lgan aralashma tarkibidagi moddalarni va ularning miqdorini (mol) aniqlang ($\varphi(O_2) = 0,2$; $\varphi(N_2) = 0,8$).
A) CO_2 , 2; O_2 , 1; CO , 1
B) CO_2 , 1; O_2 , 2; N_2 , 8
C) CO_2 , 1; O_2 , 1; CO , 2
D) CO_2 , 2; O_2 , 1; N_2 , 8
2049. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711471)
Oltinchi guruh elementining eng yuqori oksidi tarkibida 60% kislorod bo'lsa, bu qaysi element ekanligini aniqlang.
A) *Se* B) *S* C) *Te* D) *Po*
2050. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711472)
4 g vodorod hosil qilish uchun necha gramm bariy gidrid kerak bo'ladi?
A) 139 B) 152,9 C) 166,8 D) 111,2
2051. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711473)
Uch valentli element oksidi tarkibida 30% kislorod bor. Shu elementning nisbiy atom massasini hisoblang.
A) 160 B) 56 C) 112 D) 48
2052. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711474)
Oksidi R_2O_3 formulaga ega bo'lgan elementning vodorodli birikmasi tarkibida 3,84 % vodorod bo'lsa, shu elementning nomini toping.
A) azot B) fosfor C) mishyak
D) surma
2053. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711475)
3,36 l (n.sh.) kislorod olish uchun necha gramm kaliy permanganatni termik parchalash kerak (reaksiya unumi 75%)?
A) 63,2 B) 94,8 C) 47,4 D) 31,6
2054. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711476)
20,4 g oksid olish uchun 6,72 l (n.sh.) kislorod sarf bo'lsa, shu metalni aniqlang.
A) *temir* B) *xrom* C) *alyuminiy*
D) *vismut*
2055. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711477)
Bir xil miqdordagi metall 0,36 g kislorodni yoki 3,6 g galogeni biriktirib olishi mumkin. Galogenning ekvivalentini aniqlang.
A) 19 B) 80 C) 35,5 D) 127
2056. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711478)
Quyidagi qaysi oksid(lar)da kislorodning massa ulushi 36,36% ga teng?
1) kremniy(II) oksid; 2) ftor(I) oksid;
3) uglerod(IV) oksid; 4) azot(I) oksid.
A) 1 B) 2, 3 C) 2 D) 1,4

2057. 5.1-1 file-» 80 - 59 - - 1 (711479)
Kaliy permanganat bilan kaliy xloratdan iborat 0,4 mol aralashma termik parchalanganda 11,2 l (n.sh.) kislorod ajralib chiqqan. Reaksiya uchun olingan moddalarning massasini (g) aniqlang.
A) 31,6; 24,50 B) 15,8; 36,75
C) 47,4; 12,25 D) 23,7; 30,6
2058. 5.1-2 file-» 80 - 68 - - (725147)
Tarkibida xlorid kislota va natriy xlorid bo'lgan eritmani neytrallash uchun 400 ml 0,5 molyarli natriy gidroksid eritmasi sarflandi. Hosil bo'lgan eritmadagi barcha xlor anionini to'la cho'ktirish uchun 1 l 0,5 molyarli kumush nitrat eritmasi sarflandi. Dastlabki eritmadagi moddalar massalarining yig'indisini hisoblang.
A) 22,65 B) 36,5 C) 24,85 D) 17,55
2059. 5.1-2 file-» 80 - 68 - - (725148)
6,4 g birikma havosiz sharoitda parchalanganda 3,6 g suv va 2,8 g kimyoviy jihatdan inert bo'lgan oddiy modda hosil bo'lgan. Boshlang'ich moddaning formulasini aniqlang.
A) *ammoniy gidroksid* B) *ammoniy nitrat*
C) *mochevina* D) *ammoniy nitrit*
2060. 5.1-2 file-» 80 - 68 - - (725149)
0,8 g vodorod bilan 8,96 l (n.sh.) xlor o'zaro reaksiyaga kirishganda olingan mahsulot 70,8 ml suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 14,6 B) 29,2 C) 18,7 D) 36,5
2061. 5.1-2 file-» 80 - 68 - - (725150)
Vodorod bilan kisloroddan iborat 60 l (n.sh.) aralashma portlatilgandan so'ng 9,6 l (n.sh.) kislorod ortib qoldi. Boshlang'ich aralashmadagi kislorodning hajmini (l, n.sh.) aniqlang.
A) 34,2 B) 16,8 C) 26,4 D) 33,6
2062. 5.1-2 file-» 80 - 68 - - (725151)
Kislorod va ozondan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 17,6 ga teng bo'lsa, ushbu aralashmadagi kislorod va ozonning hajmiy nisbatini aniqlang.
A) 1:1 B) 3:1 C) 5:1 D) 4:1
2063. 5.1-2 file-» 80 - 68 - - (725152)
36 g metall (II)oksidini qaytarish uchun 11,2 l (n.sh.) vodorod sarflansa, oksidning formulasini aniqlang.
A) *CrO* B) *NiO* C) *CoO* D) *FeO*
2064. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (233361)
152,4 g iod oliq uchun m'ul miqdorda olingan kaliy iodid eritmasiga qancha xajm (l, n.sh.) ozon shimdiriliши керак?
A) 6,72 B) 13,44 C) 8,96 D) 11,2
2065. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (233362)
Таркибида 33,2 г калий йодид тутган эритмага етарли миқдорда озон шимдирилишидан ҳосил бўлган газнинг ҳажмини (л, $t = 0^{\circ}\text{C}$, $P = 101,3 \text{ кПа}$) аниқланг.
A) 2,24 B) 1,12 C) 3,36 D) 8,96
2066. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (233363)
1 л сувда 2,24 л (н.ш) хлор эритилишидан ($\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCl} + \text{HClO}$) ҳосил бўлган эритмадаги хлорид кислотанинг концентрациясини (%) ҳисобланг.
A) 0,25 B) 0,71 C) 0,52 D) 0,36
2067. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (233364)
6,72 л (н.ш.) кислород озонаторга киритилишидан олинган газ м'ул миқдордаги калий йодид эритмасига шимдирилганда неча грамм йод олинади?
A) 2,54 B) 50,8 C) 76,2 D) 7,72
2068. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (233365)
Калий перманганат парчаланишидан олинган газ озонатор орқали ўтказилиб калий йодид эритмасига шимдирилганда 5,08 г йод ажралди. Реакцияда қатнашган калий перманганатнинг массасини (г) ҳисобланг.
A) 3,16 B) 1,58 C) 9,48 D) 6,32
2069. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (233366)
35% ли ($\rho = 1,2 \text{ г/мл}$) хлорид кислота билан калий перманганат реакциясида олинган газ калий йодид эритмасига шимдирилганда 12,7 г йод ажралди. Реакция учун қанча ҳажм (мл) кислота эритмаси сарфланган?
A) 16,7 B) 5,84 C) 13,9 D) 7,35
2070. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (233367)
Ишқор эритмасига хлор гази шимдирилганда эритмада ҳосил бўлган хлорид ва хлорат ионларининг масса фарқи 9,4 г ни ташкил қилса, реакцияга киришган газнинг ҳажмини (л, н.ш.) ҳисобланг.
A) 7,1 B) 6,72 C) 21,3 D) 14,3
2071. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (233368)
Ишқор эритмасига хлор шимдирилганда эритмада ҳосил бўлган хлорид ва гипохлорит ионларининг масса фарқи 0,8 г ни ташкил қилса, реакцияга киришган газ ҳажмини (л, н.ш.) ҳисобланг.
A) 3,55 B) 2,24 C) 1,12 D) 7,1
2072. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (233369)
Қайноқ ишқор эритмаси орқали хлор ўтказилганда, эритмада 8,35 г хлорат анионининг борлиги аниқланди. Реакцияга киришган газ массасини (г) ҳисобланг.
A) 6,72 B) 21,3 C) 4,5 D) 14,3

2073. 5.2-2 file-» 80 - 15 - - (233535)
Метаннинг хлорланиш реакцияси натижасида 15,4 г углевод тетрахлорид олинган бўлса, реакцияда иштирок этган хлор ҳажмини (л, н.ш.) аниқланг.
A) 2,24 B) 3,36 C) 8,96 D) 13,44
2074. 5.2-2 file-» 80 - 15 - - (233540)
Таркибида HCl ва $NaCl$ бўлган эритмани нейтраллаш учун 200 мл 0,5 М ли $NaOH$ эритмаси сарфланди. Ҳосил бўлган эритма таркибидаги барча Cl^- ионларини чўктириш учун эса 200 мл 2 молярли $AgNO_3$ эритмаси зарур бўлди. Дастлабки аралашма таркибидаги моддаларнинг моль нисбатини аниқланг.
A) 1:3 B) 1:1 C) 1:2 D) 1:4
2075. 5.2-2 file-» 80 - 15 - - (233566)
 KCl ва $MgCl_2$ дан иборат 0,4 моль аралашмадаги хлорид ионини тўла чўктириш учун қумуш нитратнинг 0,4 молярли эритмасидан 1,25 л сарфланса, бошланғич аралашмадаги хлоридларнинг (берилган тартибда) моль нисбатини аниқланг.
A) 3:1 B) 2:1 C) 3:2 D) 2:3
2076. 5.2-2 file-» 80 - 15 - - (233567)
Калий перманганат ва калий хлоратдан (MnO_2 иштирокида) иборат 0,5 моль аралашма қиздирилганда 12,32 л (н.ш.) кислород ажралди. Бошланғич аралашмадаги моддаларнинг моль нисбатини аниқланг.
A) 1:1 B) 1:1,5 C) 1:2 D) 1:3
2077. 5.2-2 file-» 80 - 15 - - (233568)
0,6 г H_2 билан 14,2 г Cl_2 аралашмаси ўзаро таъсирлашгандан кейин, реакция маҳсулоти 85,4 мл сувда эритилди. Ҳосил бўлган эритманинг ($\rho = 1,25$ г/мл) моляр концентрациясини ҳисобланг.
A) 7,5 B) 5 C) 4 D) 6
2078. 5.2-2 file-» 80 - 16 - - (237308)
24,3% ли 70 г қумуш нитрат эритмасига таркибида эквивалент миқдорда натрий галогенид бўлган 80 г эритма қўшилди. Чўкма ажратилгандан сўнг 6,48% ли эритма ҳосил бўлди. Реакцияда қайси тузнинг эритмаси ишлатилган?
A) $NaCl$ B) $NaBr$ C) NaI D) NaF
2079. 5.2-2 file-» 80 - 16 - - (237309)
255 г 20% ли қумуш нитрат эритмасига таркибида эквивалент миқдорда натрий галогенид бўлган 45 г эритма қўшилиб, сўнг чўкма ажратилгандан сўнг 9,92% ли эритма ҳосил бўлди. Реакцияда қайси тузнинг эритмаси ишлатилган?
A) $NaCl$ B) $NaBr$ C) NaI D) NaF
2080. 5.2-2 file-» 80 - 16 - - (237310)
85 г 20% ли қумуш нитрат эритмасига таркибида эквивалент миқдорда натрий галогенид бўлган 65 г эритма қўшилиб, сўнг чўкма ажратилгандан сўнг 6,72% ли эритма ҳосил бўлди. Реакцияда қайси тузнинг эритмаси ишлатилган?
A) $NaCl$ B) $NaBr$ C) NaI D) NaF
2081. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (312492)
152,4 г yod olish uchun mo'1 miqdorda olingan kaliy yodid eritmasiga qancha hajm (l, n.sh.) ozon shimdirilishi kerak?
A) 6,72 B) 13,44 C) 8,96 D) 11,2
2082. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (312493)
Tarkibida 33,2 g kaliy yodid tutgan eritmaga yetarli miqdorda ozon shimdirilishidan hosil bo'lgan gazning hajmini (l, $t = 0^\circ C$, $P = 101,3$ kPa) aniqlang.
A) 2,24 B) 1,12 C) 3,36 D) 8,96
2083. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (312494)
1 l suvda 2,24 l (n.sh) xlor eritilishidan ($Cl_2 + H_2O \rightarrow HCl + HClO$) hosil bo'lgan eritmadagi xlorid kislotaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 0,25 B) 0,71 C) 0,52 D) 0,36
2084. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (312495)
6,72 l (n.sh.) kislorod ozonatorga kiritilishidan olingan gaz mo'1 miqdordagi kaliy yodid eritmasiga shimdirilganda necha gramm yod olinadi?
A) 2,54 B) 50,8 C) 76,2 D) 7,72
2085. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (312496)
Kaliy permanganat parchalanishidan olingan gaz ozonator orqali o'tkazilib kaliy yodid eritmasiga shimdirilganda 5,08 g yod ajraldi. Reaksiyada qatnashgan kaliy permanganatning massasini (g) hisoblang.
A) 3,16 B) 1,58 C) 9,48 D) 6,32

2086. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (312497)
35% li ($\rho=1,2$ g/ml) xlorid kislotasi bilan kaliy permanganat reaksiyasida olingan gaz kaliy yodid eritmasiga shimdirilganda 12,7 g yod ajraldi. Reaksiya uchun qancha hajm (ml) kislotasi eritmasi sarflangan?
A) 16,7 B) 5,84 C) 13,9 D) 7,35
2087. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (312498)
Ishqor eritmasiga xlor gazi shimdirilganda eritmada hosil bo'lgan xlorid va xlorat ionlarining massa farqi 9,4 g ni tashkil qilsa, reaksiyaga kirishgan gazning hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 7,1 B) 6,72 C) 21,3 D) 14,3
2088. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (312499)
Ishqor eritmasiga xlor shimdirilganda eritmada hosil bo'lgan xlorid va gipoxlorit ionlarining massa farqi 0,8 g ni tashkil qilsa, reaksiyaga kirishgan gaz hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 3,55 B) 2,24 C) 1,12 D) 7,1
2089. 5.2-2 file-» 80 - 14 - - (312500)
Qaynoq ishqor eritmasi orqali xlor o'tkazilganda, eritmada 8,35 g xlorat anionining borligi aniqlandi. Reaksiyaga kirishgan gaz massasini (g) hisoblang.
A) 6,72 B) 21,3 C) 4,5 D) 14,3
2090. 5.2-2 file-» 80 - 15 - - (312501)
Metanning xlorlanish reaksiyasi natijasida 15,4 g uglerod tetraxlorid olingan bo'lsa, reaksiyada ishtirok etgan xlor hajmini (l, n.sh.) aniqlang.
A) 2,24 B) 3,36 C) 8,96 D) 13,44
2091. 5.2-2 file-» 80 - 15 - - (312502)
Tarkibida HCl va $NaCl$ bo'lgan eritmani neytrallashtirish uchun 200 ml 0,5 M li $NaOH$ eritmasi sarflandi. Hosil bo'lgan eritma tarkibidagi barcha Cl^- ionlarini cho'ktirish uchun esa 200 ml 2 molyarli $AgNO_3$ eritmasi zarur bo'ldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi moddalarning mol nisbatini aniqlang.
A) 1:3 B) 1:1 C) 1:2 D) 1:4
2092. 5.2-2 file-» 80 - 15 - - (312503)
 KCl va $MgCl_2$ dan iborat 0,4 mol aralashmadagi xlorid ionini to'la cho'ktirish uchun kumush nitratning 0,4 molyarli eritmasidan 1,25 l sarflansa, boshlang'ich aralashmadagi xloridlarning (berilgan tartibda) mol nisbatini aniqlang.
A) 3:1 B) 2:1 C) 3:2 D) 2:3
2093. 5.2-2 file-» 80 - 15 - - (312504)
Kaliy permanganat va kaliy xloratdan (MnO_2 ishtirokida) iborat 0,5 mol aralashma qizdirilganda 12,32 l (n.sh.) kislorod ajraldi. Boshlang'ich aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang.
A) 1:1 B) 1:1,5 C) 1:2 D) 1:3
2094. 5.2-2 file-» 80 - 15 - - (312505)
0,6 g H_2 bilan 14,2 g Cl_2 aralashmasi o'zaro ta'sirlashgandan keyin, reaksiya mahsuloti 85,4 ml suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaning ($\rho = 1,25$ g/ml) molyar konsentratsiyasini hisoblang.
A) 7,5 B) 5 C) 4 D) 6
2095. 5.2-2 file-» 80 - 16 - - (312506)
24,3% li 70 g kumush nitrat eritmasiga tarkibida ekvivalent miqdorda natriy galogenid bo'lgan 80 g eritma qo'shildi. Cho'kma ajratilgandan so'ng 6,48% li eritma hosil bo'ldi. Reaksiyada qaysi tuzning eritmasi ishlatilgan?
A) $NaCl$ B) $NaBr$ C) NaI D) NaF
2096. 5.2-2 file-» 80 - 16 - - (312507)
255 g 20% li kumush nitrat eritmasiga tarkibida ekvivalent miqdorda natriy galogenid bo'lgan 45 g eritma qo'shib, so'ng cho'kma ajratilgandan so'ng 9,92% li eritma hosil bo'ldi. Reaksiyada qaysi tuzning eritmasi ishlatilgan?
A) $NaCl$ B) $NaBr$ C) NaI D) NaF
2097. 5.2-2 file-» 80 - 16 - - (312508)
85 g 20% li kumush nitrat eritmasiga tarkibida ekvivalent miqdorda natriy galogenid bo'lgan 65 g eritma qo'shib, so'ng cho'kma ajratilgandan so'ng 6,72% li eritma hosil bo'ldi. Reaksiyada qaysi tuzning eritmasi ishlatilgan?
A) $NaCl$ B) $NaBr$ C) NaI D) NaF
2098. 5.2-2 file-» 80 - 20 - - (404489)
Vodorod va is gazidan iborat 60 ml aralashmaga 70 ml kislorod qo'shib portlatildi. Harorati tajribadan oldingi sharoitga keltirilganda hajm 100 ml gacha kamaygan. Suv bug'lari kondensatlangandan so'ng esa 80 ml ga teng bo'lib qolgan bo'lsa, undagi gazlarning hajmiy ulushlarini hisoblang.
A) 0,2; 0,8 B) 0,3; 0,7 C) 0,4; 0,6 D) 0,5; 0,5
2099. 5.2-2 file-» 80 - 29 - - (404490)
Kaliy permanganatning termik parchalanishidan olingan gaz ozonator orqali o'tkazilib kaliy yodid eritmasiga shimdirilganda, 203,2 g yod ajraldi. Reaksiyada qatnashgan kaliy permanganatning miqdorini (mol) hisoblang.
A) 1,2 B) 1,5 C) 0,8 D) 2,4

2100. 5.2-2 file-» 80 - 29 - - (404491)
 Konsentrlangan xlorid kislotasi bilan kaliy permanganat reaksiyasida olingan gaz kaliy yodid eritmasiga shimdirilganda 127 g yod ajraldi. Reaksiyada qatnashgan kislotaning massasini (g) hisoblang.
 A) 63,5 B) 58,4 C) 43,6 D) 37,2
2101. 5.2-2 file-» 80 - 29 - - (404492)
 20% li 850 g kumush nitrat eritmasiga tarkibida ekvivalent miqdorda kaliy galogenid bo'lgan 303,5 g eritma qo'shildi. Cho'kma ajratilgandan so'ng 10% li eritma hosil bo'ldi. Reaksiyada qaysi tuzning eritmasi ishlatilgan?
 A) kaliy xlorid B) kaliy bromid
 C) kaliy yodid D) kaliy fosfat
2102. 5.2-2 file-» 80 - 29 - - (404493)
 5% li 850 g kumush nitrat eritmasiga tarkibida ekvivalent miqdorda kaliy galogenid bo'lgan 75 g eritma qo'shildi. Cho'kma ajratilgandan so'ng 2,84% li eritma hosil bo'ldi. Reaksiyada qaysi tuzning eritmasi ishlatilgan?
 A) kaliy xlorid B) kaliy bromid
 C) kaliy yodid D) kaliy fosfat
2103. 5.2-2 file-» 80 - 29 - - (404494)
 8% li 255 g kumush nitrat eritmasiga tarkibida ekvivalent miqdorda kaliy galogenid bo'lgan 95,2 g eritma qo'shildi. Cho'kma ajratilgandan so'ng 3,7% li eritma hosil bo'ldi. Reaksiyada qaysi tuzning eritmasi ishlatilgan?
 A) kaliy xlorid B) kaliy bromid
 C) kaliy yodid D) kaliy fosfat
2104. 5.2-2 file-» 80 - 29 - - (404495)
 Vodorod va is gazidan iborat 100 ml aralashmaga 90 ml kislorod qo'shilib portlatildi. Harorati tajribadan oldingi sharoitga keltirilganda hajm 140 ml gacha kamaygan. Suv bug'lari kondensatlangandan so'ng esa 100 ml ga teng bo'lib qolgan bo'lsa, undagi gazlarning hajmiy ulushlarini hisoblang.
 A) 0,2; 0,8 B) 0,3; 0,7 C) 0,4; 0,6
 D) 0,5; 0,5
2105. 5.2-2 file-» 80 - 29 - - (404496)
 Vodorod va is gazidan iborat 100 ml aralashmaga 80 ml kislorod qo'shilib portlatildi. Harorati tajribadan oldingi sharoitga keltirilganda hajm 130 ml gacha kamaygan. Suv bug'lari kondensatlangandan so'ng esa 100 ml ga teng bo'lib qolgan bo'lsa, undagi gazlarning hajmiy ulushlarini hisoblang.
 A) 0,2; 0,8 B) 0,3; 0,7 C) 0,4; 0,6
 D) 0,5; 0,5
2106. 5.2-2 file-» 80 - 29 - - (404497)
 Vodorod va is gazidan iborat 100 ml aralashmaga 70 ml kislorod qo'shilib portlatildi. Harorati tajribadan oldingi sharoitga keltirilganda hajm 120 ml gacha kamaygan. Suv bug'lari kondensatlangandan so'ng esa 100 ml ga teng bo'lib qolgan bo'lsa, undagi gazlarning hajmiy ulushlarini hisoblang.
 A) 0,2; 0,8 B) 0,3; 0,7 C) 0,4; 0,6
 D) 0,5; 0,5
2107. 5.2-2 file-» 80 - 29 - - (404498)
 Kaliy xloratning termik parchalanishidan (400°C , MnO_2) olingan gaz ozonator orqali o'tkazilib kaliy yodid eritmasiga shimdirilganda 15,24 g yod ajraldi. Reaksiyada qatnashgan kaliy xloratning miqdorini (g) hisoblang.
 A) 6,12 B) 7,35 C) 4,90 D) 6,35
2108. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711480)
 200 g 10%-li xlorid kislotasi eritmasiga necha litr (n.sh.) vodorod xlorid yuttirilganda 20%-li eritmaga aylanadi?
 A) 25 B) 19 C) 15,3 D) 11,6
2109. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711481)
 6 molyarli 5 ml natriy gidroksid eritmasiga ($\rho = 1,2 \text{ g/ml}$) 448 ml (n.sh.) HCl yuttirilishidan hosil bo'lgan eritmada ishqorning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
 A) 7,3 B) 5,94 C) 3,36 D) 4,62
2110. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711482)
 250 ml 5,4 molyarli xlorid kislotasi eritmasida ($\rho = 1,08 \text{ g/ml}$) qancha hajm (l, n.sh.) vodorod xlorid eritilganda konsentratsiyasi 25%-li eritmaga aylanadi?
 A) 36,5 B) 14,9 C) 24,3 D) 18,25
2111. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711483)
 Xlorid kislotaning 18,25%-li eritmasiga yetarli miqdorda rux karbonat qo'shilganda hosil bo'lgan moddaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
 A) 32 B) 26,2 C) 34 D) 28,3
2112. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711484)
 Kumush nitratning 100 g 8,5%-li eritmasiga yetarli miqdorda kaliy bromid qo'shilganda hosil bo'lgan moddaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
 A) 4,7 B) 3,4 C) 8,9 D) 5,2
2113. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711485)
 Kumush nitratning 3,4%-li eritmasiga yetarli miqdorda natriy xlorid tuzi qo'shilishidan hosil bo'lgan eritmaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
 A) 5,85 B) 14,35 C) 1,73 D) 1,94

2114. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711486)
Qo'rg'oshin(II) nitratning 9,93%-li eritmasiga yetarli miqdorda vodorod sulfid yuttirilishidan hosil bo'lgan eritmaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 4 B) 2 C) 7 D) 1,02
2115. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711487)
Qo'rg'oshin(II) nitratning 13,24%-li eritmasiga yetarli miqdorda kaliy sulfid qo'shilganda hosil bo'lgan moddaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 7,7 B) 10,1 C) 8,5 D) 5,5
2116. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711488)
Vodorodga nisbatan zichligi 18,25 bo'lgan 22,4 l (n.sh.) gaz 163,5 ml suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaning ($\rho = 1,25$ g/ml) konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
A) 18,25 B) 6,25 C) 4,25 D) 4,85
2117. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711489)
14 g metall kislotaga bilan o'zaro ta'sirlashganda 5,6 l (n.sh.) vodorodni siqib chiqardi. 11,2 g ushbu metall 21,3 g metalmas bilan to'la reaksiyaga kirishdi. Metalmasning molyar massasini hisoblang.
A) 32 B) 71 C) 160 D) 254
2118. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711490)
400 g 16,5%-li xlorid kislotaga eritmasiga necha litr (n.sh.) vodorod xlorid yuttirilganda 36,5%-li eritmaga aylanadi?
A) 126 B) 119 C) 85,3 D) 77,3
2119. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711491)
400 g 16,5%-li xlorid kislotaga eritmasiga necha gramm vodorod xlorid yuttirilganda 36,5%-li eritmaga aylanadi?
A) 126 B) 119 C) 85,3 D) 77,3
2120. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711492)
6 molyarli 400 ml ($\rho = 1,2$ g/ml) natriy gidroksid eritmasiga 22,4 l (n.sh.) HCl yuttirilishidan hosil bo'lgan eritmadagi ishqorning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 10,8 B) 6,7 C) 7,3 D) 13,8
2121. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711493)
6 molyarli 400 ml ($\rho = 1,2$ g/ml) natriy gidroksid eritmasiga 36,5 g HCl yuttirilishidan hosil bo'lgan eritmadagi ishqorning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 10,8 B) 6,7 C) 7,3 D) 13,8
2122. 5.2-2 file-» 80 - 46 - - 1 (711494)
Kumush nitratning 100 g 8,5%-li eritmasiga yetarli miqdorda natriy xlorid qo'shilganda hosil bo'lgan moddaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 3,74 B) 4,43 C) 8,91 D) 5,23
2123. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (233351)
Сульфат кислотанинг 15% ли 300 г эритмасига неча литр (н.ш.) сульфат ангидрид шимдирилганда 50% ли сульфат кислота эритмаси ҳосил бўлади?
A) 145 B) 40,6 C) 124 D) 53,7
2124. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (233352)
400 г 25% ли сульфат кислота эритмасига неча литр (н.ш.) SO_3 шимдирилганда 70% ли сульфат кислота эритмаси ҳосил бўлади?
A) 96 B) 343 C) 87 D) 386
2125. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (233353)
Сульфат кислотанинг 5 моль/л ли 400 мл эритмасига ($\rho = 1,4$ г/мл) неча литр (н.ш.) SO_3 шимдирилганда 50% ли сульфат кислота эритмаси ҳосил бўлади?
A) 32,5 B) 48,3 C) 116 D) 49
2126. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (233354)
"Навшадил спирт" таркибидаги аммоний гидроксид концентрациясини аниқлаш учун, шу эритмадан 140 г олиб, уни 2% ли сульфат кислота билан титрланганда 490 г сарфланди. Аммоний гидроксиднинг концентрациясини (%) аниқланг.
A) 5 B) 7 C) 8 D) 12
2127. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (233355)
Темир билан реакцияга (қиздирилган) киришиш учун олинган 96% ли 50 г сульфат кислота эритмасининг 9 грами ортиб қолди. Реакция учун олинган темирнинг массасини (г) ҳисобланг.
A) 11,2 B) 16,8 C) 5,6 D) 7,47
2128. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (233356)
Сульфат кислотанинг 10% ли 400 г эритмасига неча грамм сульфат ангидрид шимдирилганда 30% ли эритма ҳосил бўлади?
A) 24,2 B) 49,6 C) 86,5 D) 62,4
2129. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (233357)
Сульфат кислотанинг 6 мольли 200 мл эритмасига ($\rho = 1,5$ г/мл) неча литр (н.ш.) SO_3 шимдирилганда 60% ли сульфат кислота эритмаси ҳосил бўлади?
A) 100 B) 28 C) 43,7 D) 117,6

2130. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (233358)
Темир билан реакцияга (қиздирилган) киришиш учун олинган 150 мл 15 молярли ($\rho=1,7$ г/мл) сульфат кислотадан 110 мл ортиб қолди. Реакция учун олинган темирнинг массасини (г) ҳисобланг.
A) 11,2 B) 16,8 C) 5,6 D) 1,68
2131. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (233359)
250 г 8% ли калий сульфат эритмасига 250 г мис купороси қўшилишидан ҳосил бўлган эритмадаги сульфат анионининг масса улушини (%) аниқланг.
A) 50 B) 36 C) 21,4 D) 38,4
2132. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (233360)
Сульфат кислотанинг 6 молярли 200 мл эритмасига ($\rho=1,5$ г/мл) неча грамм SO_3 шимдирилганда 60% ли сульфат кислота эритмаси ҳосил бўлади?
A) 100 B) 28 C) 43,7 D) 117,6
2133. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (233515)
100% ли сульфат кислотада эриган сульфат ангидриднинг 20% ли эритмасини ҳосил қилиш учун 500 г 94,6% ли сульфат кислотада қандай массадаги сульфат ангидридни эритиш керак?
A) 120 B) 155 C) 275 D) 240
2134. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (233516)
100% ли сульфат кислотада эриган сульфат ангидриднинг 20% ли эритмасини ҳосил қилиш учун 1000 г 94,6% ли сульфат кислотада қандай ҳажмдаги (л, н.ш.) сульфат ангидридни эритиш керак?
A) 240 B) 86,8 C) 550 D) 154
2135. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (233517)
100 г 46% ли сульфат кислота эритмасида 67,2 л (н.ш.) олтингугурт(VI) оксид эритилишидан ҳосил бўлган модданинг масса улушини (%) ҳисобланг.
A) 96 B) 68 C) 100 D) 80
2136. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (233518)
Мўл миқдорда олинган темирнинг 163 мл 98% ли ($\rho = 1,84$ г/мл) сульфат кислота билан реакцияси (қиздирилганда) натижасида ҳосил бўлган сульфит ангидрид ҳажмини (л, н.ш.) ҳисобланг.
A) 67,2 B) 33,6 C) 44,8 D) 89,6
2137. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (233519)
500 мл 90% ли ($\rho = 1,8$ г/мл) сульфат кислота эритмасига қандай ҳажмдаги (л, н.ш.) олтингугурт(VI) оксид юттирилганда эритмадаги кислотанинг масса улуши 95% га тенг бўлади?
A) 163,6 B) 142 C) 45,8 D) 56,8
2138. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (233526)
Фосфорни 90% ли ($\rho = 1,5$ г/мл) нитрат кислота билан оксидлаб олинган ортофосфат кислотадан ўрта туз ҳосил қилиш учун 240 г 5% ли натрий гидроксид сарфланди. Реакцияда қатнашган нитрат кислота ҳажмини (мл) ҳисобланг.
A) 35 B) 21,2 C) 23,3 D) 70
2139. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (233569)
100 г 98% ли сульфат кислота эритмаси тўла нейтраллангунча унга кристаллик сода солинди. Ҳосил бўлган эритманинг концентрациясини (%) ҳисобланг.
A) 36,8 B) 41,5 C) 49 D) 32,3
2140. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (312509)
Sulfat kislotaning 15% li 300 g eritmasiga necha litr (n.sh.) sulfat angidrid shimdirilganda 50% li sulfat kislota eritmasi hosil bo'ladi?
A) 145 B) 40,6 C) 124 D) 53,7
2141. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (312510)
400 g 25% li sulfat kislota eritmasiga necha litr (n.sh.) SO_3 shimdirilganda 70% li sulfat kislota eritmasi hosil bo'ladi?
A) 96 B) 343 C) 87 D) 386
2142. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (312511)
Sulfat kislotaning 5 mol/l li 400 ml eritmasiga ($\rho=1,4$ g/ml) necha litr (n.sh.) SO_3 shimdirilganda 50% li sulfat kislota eritmasi hosil bo'ladi?
A) 32,5 B) 48,3 C) 116 D) 49
2143. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (312512)
"Navshadil spirt" tarkibidagi ammoniy gidroksid konsentratsiyasini aniqlash uchun, shu eritmadan 140 g olib, uni 2% li sulfat kislota bilan titrlanganda 490 g sarflandi. Ammoniy gidroksidning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A) 5 B) 7 C) 8 D) 12
2144. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (312513)
Temir bilan reaksiyaga (qizdirilgan) kirishish uchun olingan 96% li 50 g sulfat kislota eritmasining 9 grammi ortib qoldi. Reaksiya uchun olingan temirning massasini (g) hisoblang.
A) 11,2 B) 16,8 C) 5,6 D) 7,47

2145. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (312514)
Sulfat kislotaning 10% li 400 g eritmasiga necha gramm sulfat angidrid shimdirilganda 30% li eritma hosil bo'ladi?
A) 24,2 B) 49,6 C) 86,5 D) 62,4
2146. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (312515)
Sulfat kislotaning 6 molyarli 200 ml eritmasiga ($\rho=1,5$ g/ml) necha litr (n.sh.) SO_3 shimdirilganda 60% li sulfat kislota eritmasi hosil bo'ladi?
A) 100 B) 28 C) 43,7 D) 117,6
2147. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (312516)
Temir bilan reaksiyaga (qizdirilgan) kirishish uchun olingan 150 ml 15 molyarli ($\rho=1,7$ g/ml) sulfat kislotadan 110 ml ortib qoldi. Reaksiya uchun olingan temirning massasini (g) hisoblang.
A) 11,2 B) 16,8 C) 5,6 D) 1,68
2148. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (312517)
250 g 8% li kaliy sulfat eritmasiga 250 g mis kuporosi qo'shilishidan hosil bo'lgan eritmadagi sulfat anionining massa ulushini (%) aniqlang.
A) 50 B) 36 C) 21,4 D) 38,4
2149. 5.3-2 file-» 80 - 14 - - (312518)
Sulfat kislotaning 6 molyarli 200 ml eritmasiga ($\rho=1,5$ g/ml) necha gramm SO_3 shimdirilganda 60% li sulfat kislota eritmasi hosil bo'ladi?
A) 100 B) 28 C) 43,7 D) 117,6
2150. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (312519)
100% li sulfat kislotada erigan sulfat angidridning 20% li eritmasini hosil qilish uchun 500 g 94,6% li sulfat kislotada qanday massadagi sulfat angidridni eritish kerak?
A) 120 B) 155 C) 275 D) 240
2151. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (312520)
100% li sulfat kislotada erigan sulfat angidridning 20% li eritmasini hosil qilish uchun 1000 g 94,6% li sulfat kislotada qanday hajmdagi (l, n.sh.) sulfat angidridni eritish kerak?
A) 240 B) 86,8 C) 550 D) 154
2152. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (312521)
100 g 46% li sulfat kislota eritmasida 67,2 l (n.sh.) oltingugurt(VI) oksid eritilishidan hosil bo'lgan moddaning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 96 B) 68 C) 100 D) 80
2153. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (312522)
Mo'l miqdorda olingan temirning 163 ml 98% li ($\rho=1,84$ g/ml) sulfat kislota bilan reaksiyasi (qizdirilganda) natijasida hosil bo'lgan sulfat angidrid hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 67,2 B) 33,6 C) 44,8 D) 89,6
2154. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (312523)
500 ml 90% li ($\rho=1,8$ g/ml) sulfat kislota eritmasiga qanday hajmdagi (l, n.sh.) oltingugurt(VI) oksid yuttirilganda eritmadagi kislotaning massa ulushi 95% ga teng bo'ladi?
A) 163,6 B) 142 C) 45,8 D) 56,8
2155. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (312524)
Fosforni 90% li ($\rho=1,5$ g/ml) nitrat kislota bilan oksidlab olingan ortofosfat kislotadan o'rta tuz hosil qilish uchun 240 g 5% li natriy gidroksid sarflandi. Reaksiyada qatnashgan nitrat kislota hajmini (ml) hisoblang.
A) 35 B) 21,2 C) 23,3 D) 70
2156. 5.3-2 file-» 80 - 15 - - (312526)
100 g 98% li sulfat kislota eritmasi to'la neytrallanguncha unga kristalik soda solindi. Hosil bo'lgan eritmaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 36,8 B) 41,5 C) 49 D) 32,3
2157. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404499)
Mol nisbatlari 1:2:4 bo'lgan Fe_2O_3 , Cu va C larning 33,6 g aralashmasini eritish uchun 98% li ($\rho=1,8$ g/ml) sulfat kislotaning qanday hajmi (ml) zarur bo'ladi?
A) 1,5 B) 147 C) 150 D) 83,3
2158. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404500)
Mol nisbatlari 1:3:4 bo'lgan Fe_2O_3 , C va Cu larning 90,4 g aralashmasini eritish uchun 98% li ($\rho=1,8$ g/ml) sulfat kislotaning qanday hajmi (ml) zarur bo'ladi?
A) 166,7 B) 333,2 C) 340 D) 188,9
2159. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404501)
Mol nisbatlari 1:3:2 bo'lgan Fe_2O_3 , C va Cu larning 16,2 g aralashmasini eritish uchun 98% li ($\rho=1,8$ g/ml) sulfat kislotaning qanday hajmi (ml) zarur bo'ladi?
A) 63,7 B) 65 C) 36,1 D) 62,4
2160. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404502)
Mol nisbatlari 1:3:2 bo'lgan Fe_2O_3 , C va Cu larning 3,24 g aralashmasini eritish uchun 98% li ($\rho=1,8$ g/ml) sulfat kislotaning qanday hajmi (ml) zarur bo'ladi?
A) 7,2 B) 12,74 C) 13 D) 9,8
2161. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404503)
Sulfat kislotaning 300 g 20% li eritmasiga necha litr (n.sh.) sulfat angidrid shimdirilganda 18,4 molyarli ($\rho=1,84$ g/ml) sulfat kislota eritmasi hosil bo'ladi?
A) 955,1 B) 406,5 C) 267,4 D) 537,3

2162. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404504)
Sulfat kislotaning 500 ml 8 mol/l li ($\rho=1,6$ g/ml) eritmasiga necha litr (n.sh.) SO_3 shimdirilganda 80% li sulfat kislota eritmasi hosil bo'ladi?
A) 696 B) 583,5 C) 163,4 D) 490
2163. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404505)
Sulfat kislotaning 500 ml 8 mol/l li ($\rho=1,6$ g/ml) eritmasiga necha gramm oltingugurt (VI) oksid shimdirilganda 80% li sulfat kislota eritmasi hosil bo'ladi?
A) 696 B) 583,5 C) 163,4 D) 490
2164. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404506)
Temir bilan reaksiyaga (qizdirib) kirishish uchun olingan 70 g 96% li sulfat kislota eritmasidan 8,75 g ortib qoldi. Reaksiya uchun olingan temirning massasini (g) hisoblang.
A) 11,2 B) 16,8 C) 5,6 D) 7,47
2165. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404507)
Massalari bir xil bo'lgan H_2S , SO_3 , CH_4 dan iborat gazlar aralashmasi konsentrlangan kaliy gidroksid eritmasidan o'tkazilganda aralashma og'irligi 20 g ga kamaydi. Vodorod sulfidning hajmini (l, n.sh.) aniqlang.
A) 2,8 B) 10 C) 6,6 D) 14
2166. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404508)
Massalari bir xil bo'lgan H_2S , SO_3 , CH_4 dan iborat gazlar aralashmasi konsentrlangan kaliy gidroksid eritmasidan o'tkazilganda aralashma og'irligi 20 g ga kamaydi. Sulfat angidridning hajmini (l, n.sh.) aniqlang.
A) 2,8 B) 10 C) 6,6 D) 14
2167. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404509)
Sulfat kislotaning 8 molyarli 300 ml eritmasiga ($\rho=1,6$ g/ml) necha gramm SO_3 shimdirilganda 18,4 molyarli sulfat kislota eritmasi ($\rho=1,84$ g/ml) hosil bo'ladi?
A) 960 B) 268,8 C) 470,4 D) 235,2
2168. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404510)
Sulfat kislotaning 8 molyarli 300 ml eritmasiga ($\rho=1,6$ g/ml) necha litr (n.sh.) SO_3 shimdirilganda 18,4 molyarli sulfat kislota eritmasi ($\rho=1,84$ g/ml) hosil bo'ladi?
A) 960 B) 268,8 C) 470,4 D) 235,2
2169. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404511)
Sulfat kislotaning 300 g 25% li eritmasiga necha gramm sulfat angidrid shimdirilganda 50% li eritma hosil bo'ladi?
A) 122,4 B) 117,36 C) 154,4 D) 103,5
2170. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404512)
Sulfat kislotaning 300 ml 49% li eritmasiga ($\rho=1,6$ g/ml) necha litr (n.sh.) SO_3 shimdirilganda 18,4 molyarli sulfat kislota eritmasi ($\rho=1,84$ g/ml) hosil bo'ladi?
A) 960 B) 268,8 C) 253,1 D) 470,4
2171. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404513)
Sulfat kislotaning 300 ml 49% li eritmasiga ($\rho=1,6$ g/ml) necha gramm SO_3 shimdirilganda 18,4 molyarli sulfat kislota eritmasi ($\rho=1,84$ g/ml) hosil bo'ladi?
A) 960 B) 268,8 C) 253,1 D) 470,4
2172. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404514)
Mol nisbatlari 1:3 bo'lgan Cu va C larning 10 g aralashmasini eritish uchun 98% li ($\rho=1,8$ g/ml) sulfat kislotaning qanday hajmi (ml) zarur bo'ladi?
A) 78,4 B) 80 C) 36,1 D) 44,4
2173. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404515)
Mol nisbatlari 1:2 bo'lgan Fe_2O_3 va Cu larning 28,8 g aralashmasini eritish uchun 98% li ($\rho=1,8$ g/ml) sulfat kislotaning qanday hajmi (ml) zarur bo'ladi?
A) 68,6 B) 70 C) 38,9 D) 98
2174. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404516)
Navshadil spirt tarkibidagi ammoniy gidroksid konsentratsiyasini aniqlash uchun shu eritmadan 87,5 g olinib titrlanganda, 61,25 g 8% li sulfat kislota sarflandi. Ammoniy gidroksidning konsentratsiyasi (%) qancha ekan?
A) 5 B) 7 C) 6 D) 4
2175. 5.3-2 file-» 80 - 20 - - (404517)
6,5 g oleumni neytrallash uchun 5,6 g natriy gidroksid sarflangan bo'lsa, oleum tarkibidagi sulfat kislota va sulfat angidridlarning mol nisbatini aniqlang.
A) 1:0,2 B) 1:0,3 C) 1:0,4 D) 1:0,5
2176. 5.3-2 file-» 80 - 21 - - (404518)
1 litr suvda 179,2 l (n.sh.) SO_3 eritilishidan hosil bo'lgan eritmaning ($\rho = 1,25$ g/ml) qanday hajmida (ml) 22,4 l (n.sh.) SO_3 eritilganda 65,9% sulfat kislota eritmasi hosil bo'ladi?
A) 200 B) 250 C) 160,3 D) 157,6
2177. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404519)
60% li sulfat kislota olish uchun 500 g suvga qo'shish lozim bo'lgan $H_2SO_4 \cdot SO_3$ tarkibli oleumning massasini (g) aniqlang.
A) 850 B) 600 C) 780 D) 984

2178. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404520)
50% li sulfat kislota olish uchun 400 g suvga qo'shish lozim bo'lgan $H_2SO_4 \cdot 2SO_3$ tarkibli oleumning massasini (g) aniqlang.
A) 980,6 B) 712,7 **C) 312,7** D) 543,6
2179. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404521)
50% li sulfat kislota olish uchun 400 g suvga qo'shish lozim bo'lgan $H_2SO_4 \cdot 0,5SO_3$ tarkibli oleumning massasini (g) aniqlang.
A) 354 B) 450 C) 572 D) 754
2180. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404522)
500 g suvda 134,4 l (n.sh.) oltingugurt (VI) oksid eritilishidan hosil bo'lgan eritmaning ($\rho=1,4$ g/ml) qanday hajmida (ml) 22,4 l (n.sh.) SO_3 ni eritib, 77,25% li sulfat kislota eritmasini olish mumkin?
A) 150 B) 98 C) 210 D) 360
2181. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404523)
500 g suvda 134,4 l (n.sh.) oltingugurt (VI) oksid eritilishidan hosil bo'lgan eritmaning ($\rho=1,4$ g/ml) qanday miqdorida (g) 22,4 l (n.sh.) SO_3 ni eritib, 77,25% li sulfat kislota eritmasini olish mumkin?
A) 150 B) 98 **C) 210** D) 360
2182. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404524)
1160 g suvda 224 l (n.sh.) oltingugurt (VI) oksid eritilishidan hosil bo'lgan eritmaning ($\rho=1,6$ g/ml) qanday hajmida (ml) 44,8 l (n.sh.) SO_3 ni eritib, 62% li sulfat kislota eritmasini olish mumkin?
A) 806,7 B) 620 C) 480,4 **D) 504**
2183. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404525)
1160 g suvda 224 l (n.sh.) oltingugurt (VI) oksid eritilishidan hosil bo'lgan eritmaning ($\rho=1,6$ g/ml) qanday miqdorida (g) 44,8 l (n.sh.) SO_3 ni eritib, 62% li sulfat kislota eritmasini olish mumkin?
A) 806,7 B) 620 C) 480,4 D) 504
2184. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404526)
4,64 g oleumni neytrallash uchun 4 g natriy gidroksid sarflangan bo'lsa, oleum tarkibidagi sulfat kislota va sulfat angidridlarning mol nisbatini aniqlang.
A) 1:0,2 B) 1:0,3 **C) 1:0,4** D) 1:0,5
2185. 5.3-2 file-» 80 - 26 - - (404527)
80% li sulfat kislota olish uchun 200 g 24,5% li sulfat kislota eritmasiga qo'shish lozim bo'lgan $H_2SO_4 \cdot SO_3$ tarkibli oleumning massasini (g) aniqlang.
A) 267 B) 187 C) 560 **D) 370**
2186. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711495)
Piritning kuydirilishidan olingan gaz suvda eritildi va unga brom rangsizlanguncha tomchilatib bromli suv qo'shildi. So'ngra ortiqcha miqdorda bariy xlorid eritmasi qo'shildi. Cho'kma filtrlanib quritilganda 93,2 g ni tashkil qildi. Reaksiyada qatnashgan piritning massasini (g) hisoblang.
A) 25,6 B) 32 **C) 24** D) 38,4
2187. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711496)
Tarkibida oltingugurt tutgan uglevodorod xlor bilan yondirilganda 29,2 g vodorod xlorid, 46,2 g uglerod tetraxlorid va 10,3 g oltingugurt dixlorid hosil bo'lsa, boshlang'ich moddaning tarkibini aniqlang.
A) CH_4S B) $C_4H_{10}S$ **C) C_3H_8S**
D) C_2H_6S
2188. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711497)
100 ml 10%-li sulfat kislota eritmasiga ($\rho=1,0$ g/ml) qancha millilitr 6,25 molyarli ($\rho=1,25$ g/ml) sulfat kislota qo'shilganda 30%-li eritma hosil bo'ladi?
A) 105,2 **B) 84,2** C) 58,4 D) 119,3
2189. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711498)
100 ml 10%-li sulfat kislota eritmasiga ($\rho=1,0$ g/ml) qancha gramm 6,25 molyarli ($\rho=1,25$ g/ml) sulfat kislota qo'shilganda 30%-li eritma hosil bo'ladi?
A) 105,2 B) 84,2 C) 58,4 D) 119,3
2190. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711499)
80%-li sulfat kislota va suvni qanday massalarda (g) aralashtirilganda 30%-li 200 ml sulfat kislota eritmasi ($\rho=1,25$ g/ml) hosil bo'ladi?
A) 75; 175 **B) 93,75; 156,25**
C) 62,5; 156,25 D) 93,75; 106,25
2191. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711500)
80%-li sulfat kislota ($\rho=1,50$ g/ml) va suvni qanday hajmda (ml) aralashtirilganda 30%-li 200 ml sulfat kislota eritmasi ($\rho=1,25$ g/ml) hosil bo'ladi?
A) 75; 175 B) 93,75; 156,25
C) 62,5; 156,25 D) 93,75; 106,25
2192. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711501)
9,8%-li sulfat kislota eritmasi bilan mo'l miqdorda olingan rux reaksiyaga kirishganda hosil bo'lgan tuzning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 15 B) 6,5 C) 26 D) 9,8

2193. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711502)
10 ml sulfat kislotasi va 0,1 molyarli 18 ml natriy gidroksid eritmalari aralashtirildi. Ushbu eritmani to'la neytrallashtirish uchun 4 ml 0,2 mol/l li xlorid kislotasi sarflandi. Sulfat kislotaning konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
A) 0,005 B) 0,001 C) 0,1 **D) 0,05**
2194. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711503)
9,8%-li sulfat kislotasi eritmasidagi oltingugurt(VI) oksidining massa ulushini (%) hisoblang.
A) 8 B) 4,9 C) 16 D) 9,8
2195. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711504)
Mo'l miqdorda olingan kislorod bilan vodorod sulfid o'zaro ta'sirlashishidan hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan keyin aralashma hajmi 6,72 l (n.sh.)ga kamaygan. Boshlang'ich aralashmadagi vodorod sulfid hajmini (l, n.sh.) aniqlang.
A) 4,48 B) 10,2 C) 2,24 D) 6,8
2196. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711505)
Mo'l miqdorda olingan kislorod bilan vodorod sulfid o'zaro ta'sirlashganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan keyin aralashma hajmi 6,72 l (n.sh.)ga kamaygan. Boshlang'ich aralashmadagi vodorod sulfid massasini (g) aniqlang.
A) 4,48 B) 10,2 C) 2,24 **D) 6,8**
2197. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711506)
6,72 l (n.sh.) vodorod sulfid mo'l miqdordagi kislorodda yondirilganda hosil bo'lgan gaz 80 ml 20%-li ($\rho = 1,25$ g/ml) natriy gidroksid bilan o'zaro ta'sirlashishi natijasida olingan tuz(lar)ni va u(lar)ning massasini (g) aniqlang.
A) Na_2SO_3 , 25,2; $NaHSO_3$, 10,4
B) Na_2SO_3 , 37,8
C) Na_2SO_3 , 12,6; $NaHSO_3$, 20,8
D) Na_2SO_4 , 28,4; $NaHSO_4$, 12
2198. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711507)
96 ml 20%-li ($\rho = 1,25$ g/ml) natriy gidroksid eritmasiga 11,2 l (n.sh.) vodorod sulfid shimdirilishidan hosil bo'lgan tuz(lar)ni va u(lar)ning massasini (g) aniqlang.
A) Na_2S , 7,8; $NaHS$, 22,4
B) $NaHS$, 16,8; Na_2S , 15,6 C) Na_2S , 19,5
D) Na_2S , 23,4; $NaHS$, 11,2
2199. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711508)
960 g suvda 40 g oltingugurt(VI) oksid eritilishidan olingan eritmaga 7000 g 1,44%-li kaliy gidroksid eritmasi qo'shildi. Eritmaning ($\rho = 1,0$ g/ml) pH qiymatini aniqlang.
A) 1 **B) 13** C) 1,25 D) 0,1
2200. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711509)
960 g suvda 40 g oltingugurt(VI) oksid eritilishidan olingan eritmaga 1,44%-li kaliy gidroksidning 7 kg eritmasi qo'shildi. Eritmadagi ($\rho = 1,0$ g/ml) vodorod ionining konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.
A) 1 **B) 10^{-13}** C) 10^{-1} D) 13
2201. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711510)
1960 g 5%-li sulfat kislotasi va 2040 g 4%-li natriy gidroksid eritmalari aralashtirilishidan hosil bo'lgan eritmaning ($\rho = 1,0$ g/ml) pH qiymatini aniqlang.
A) 2 **B) 12** C) 4 D) 5
2202. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711511)
56 l (n.sh.) vodorod sulfid mo'l miqdordagi kislorodda yondirilganda hosil bo'lgan gaz 600 g 30%-li natriy gidroksid eritmasiga shimdirilishidan hosil bo'lgan tuz(lar)ning formulasi va massa ulush(lar)ini (%) aniqlang.
1) Na_2SO_3 ; 2) $NaHSO_3$; 3) $NaHSO_4$; 4) $NaHS$;
a) 25,2; b) 33; c) 41,4; d) 6,8.
A) 1-b; 2-d B) 1-a; 2-c C) 1-c
D) 3-b; 4-b
2203. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711512)
195 g natriy peroksidning uglerod (IV) oksid bilan reaksiyasida olingan gaz qancha hajm (l, n.sh.) SO_2 ni oksidlashga (Pt , V_2O_5 ishtirokida) yetarli bo'ladi?
A) 28 **B) 56** C) 84 D) 112
2204. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711513)
1,94 g metall sulfidi kuydirilganda ajralib chiqqan gaz tarkibida 5,08 g yod bo'lgan eritmani rangsizlantirsa, metallni aniqlang.
A) kalsiy B) mis **C) rux** D) kadmiy
2205. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711514)
120 g 20%-li natriy gidroksid eritmasiga 8,96 l (n.sh.) vodorod sulfid shimdirilishidan hosil bo'lgan tuz(lar)ni va ularning massasini (g) aniqlang.
A) Na_2S , 7,8; $NaHS$, 22,4
B) $NaHS$, 11,2; Na_2S , 15,6 C) Na_2S , 19,5
D) Na_2S , 5,7; $NaHS$, 16,5
2206. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711515)
Oltingugurt(IV) va oltingugurt(VI) oksidlardan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashmaning og'irligi 73,6 g bo'lsa, har bir gazning massa ulushini hisoblang.
A) 0,40; 0,60 **B) 0,35; 0,65** C) 0,15; 0,85
D) 0,50; 0,50

2207. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711516)
300 g 9,8%-li H_2SO_4 eritmasini to'la neytrallash uchun geliyga nisbatan zichligi 2 ga teng bo'lgan NH_3 va H_2 iborat aralashmadan qancha hajm (l, n.sh.) kerak bo'ladi?
A) 26,4 B) 47,5 C) 33,6 D) 19,2
2208. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711517)
Mo'l miqdordagi kislorod va vodorod sulfid o'zaro ta'sirlashganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng aralashma massasi 7,2 g.ga kamaygan bo'lsa, reaksiyada qatnashgan vodorod sulfid massasini (g) hisoblang.
A) 8,96 B) 4,48 C) 17,4 D) 13,6
2209. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711518)
120 g piritni qizdirilganda hosil bo'lgan gaz 700 g 20%-li kaliy gidroksid eritmasiga yuttirildi. Hosil bo'lgan mahsulot(lar) va u(lar)ning massasini (g) toping.
A) K_2SO_3 , 316 B) $KHSO_3$, 180; K_2SO_3 , 79
C) $KHSO_3$, 240
D) $KHSO_3$, 60; K_2SO_3 , 237
2210. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711519)
Tarkibida 20% qo'shimcha modda bo'lgan 300 g piritdan (reaksiya unumi 50%) necha gramm 70%-li sulfat kislotaga olinadi?
A) 392 B) 196 C) 280 D) 490
2211. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711520)
Oltinugurt bug'i tarkibidagi bitta molekulaning (S_x) massasi $42,56 \cdot 10^{-26}$ kg ga teng bo'lsa x ning kiyamatini hisoblang (oltinugurt atomining massasi $5,32 \cdot 10^{-26}$ kg).
A) 8 B) 10 C) 9 D) 12
2212. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711521)
Ishlab chiqarishda oltinugurtning 20%i isrof bo'lsa, 784 g 50%-li sulfat kislotaga olish uchun tarkibida 50% oltinugurt bo'lgan temir kolchedanidan qancha (g) kerak bo'ladi?
A) 256 B) 320 C) 392 D) 128
2213. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711522)
200 g 19,6%-li H_2SO_4 eritmasini to'la neytrallash uchun geliyga nisbatan zichligi 4,2 ga teng bo'lgan ammiak va metandan iborat aralashmadan qancha hajm (l, n.sh.) kerak bo'ladi?
A) 17,92 B) 22,4 C) 33,6 D) 13,44
2214. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711523)
10 ml sulfat kislotaga va 0,1 molyarli 36 ml natriy gidroksid eritmalarini aralastirildi. Ushbu eritmani to'la neytrallash uchun 8 ml 0,2 mol/l li xlorid kislotaga sarflandi. Sulfat kislotaning konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
A) 0,005 B) 0,001 C) 0,1 D) 0,05
2215. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711524)
9,8%-li sulfat kislotaga eritmasidagi oltinugurtning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 8 B) 4,9 C) 3,2 D) 9,8
2216. 5.3-2 file-» 80 - 47 - - 1 (711525)
32,8 g fosfit kislotaga (H_3PO_3) va 112 g 25%-li kaliy gidroksid orasidagi reaksiya natijasida olingan mahsulot(lar) formulasi va massasini (g) aniqlang.
A) K_2HPO_3 , 15,8; KH_2PO_3 , 36
B) K_2HPO_3 , 78,4
C) KH_2PO_3 , 12; K_2HPO_3 , 47,4
D) K_2HPO_3 , 31,6; KH_2PO_3 , 24
2217. 5.3-2 file-» 80 - 68 - - (725153)
49%-li sulfat kislotaning ($\rho = 1,38$ g/sm³) molyar konsentratsiyasini aniqlang.
A) 13,8 B) 6,9 C) 0,5 D) 0,69
2218. 5.3-2 file-» 80 - 69 - - (725154)
Sulfat kislotaning 25%-li 500 g eritmasiga necha litr (n.sh.) sulfat angidrid shimdirilganda 60%-li sulfat kislotaga eritmasi hosil bo'ladi?
A) 145 B) 40,6 C) 78,4 D) 280
2219. 5.3-2 file-» 80 - 69 - - (725155)
300 g 25%-li sulfat kislotaga eritmasiga necha litr (n.sh.) SO_3 shimdirilganda 80%-li sulfat kislotaga eritmasi hosil bo'ladi?
A) 96 B) 108,7 C) 388,24 D) 386
2220. 5.3-2 file-» 80 - 69 - - (725156)
Sulfat kislotaning 5 mol/l li 300 ml eritmasiga ($\rho = 1,4$ g/ml) necha litr (n.sh.) SO_3 shimdirilganda 45%-li sulfat kislotaga eritmasi hosil bo'ladi?
A) 32,5 B) 48,3 C) 54,2 D) 15,2
2221. 5.3-2 file-» 80 - 69 - - (725157)
Sulfat kislotaning 20%-li 600 g eritmasiga necha gramm sulfat angidrid shimdirilganda 40%-li eritma hosil bo'ladi?
A) 145,5 B) 49,6 C) 86,5 D) 162,4
2222. 5.3-2 file-» 80 - 69 - - (725158)
Sulfat kislotaning 6 molyarli 500 ml eritmasiga ($\rho = 1,5$ g/ml) necha litr (n.sh.) SO_3 shimdirilganda 80%-li sulfat kislotaga eritmasi hosil bo'ladi?
A) 100 B) 720 C) 43,7 D) 201,6
2223. 5.3-2 file-» 80 - 69 - - (725159)
550 g 15%-li kaliy sulfat eritmasiga 250 g mis kuporosi qo'shilishidan hosil bo'lgan eritmadagi sulfat anionining massa ulushini (%) aniqlang.
A) 50 B) 17,7 C) 21,4 D) 22,3

2224. 5.3-2 file-» 80 - 69 - - (725160)
Sulfat kislotaning 6 molyarli 100 ml eritmasiga ($\rho = 1,5 \text{ g/ml}$) necha gramm SO_3 shimdirilganda 65%-li sulfat kislota eritmasi hosil bo'ladi?
A) 100 B) 44,87 C) 67,3 D) 117,6
2225. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711526)
Sulfat kislotaning 300 g 20%-li eritmasiga necha litr (n.sh.) sulfat angidrid shimdirilganda 60%-li sulfat kislota eritmasi hosil bo'ladi?
A) 192 B) 53,76 C) 235,2 D) 67,72
2226. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711527)
Sulfat kislotaning 300 g 20%-li eritmasida necha gramm $H_2SO_4 \cdot 0,5SO_3$ tarkibli oleum eritilganda 60%-li sulfat kislota eritmasi hosil bo'ladi?
A) 258 B) 138 C) 296 D) 174
2227. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711528)
Sulfat kislotaning 300 g 20%-li eritmasiga necha gramm sulfat angidrid shimdirilganda 60%-li sulfat kislota eritmasi hosil bo'ladi?
A) 192 B) 53,76 C) 235,2 D) 67,72
2228. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711529)
Natriy gidroksidning 400 g 20%-li eritmasiga necha gramm oltingugurt(VI) oksid shimdirilganda (reaksiyada o'rta tuz hosil bo'ladi) natriy gidroksid konsentratsiyasi 10%-ni tashkil etadi?
A) 36,4 B) 58,5 C) 27,5 D) 19,6
2229. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711530)
Natriy gidroksidning 200 g 20%-li eritmasiga necha litr (n.sh.) oltingugurt(VI) oksid shimdirilganda (reaksiyada o'rta tuz hosil bo'ladi) natriy gidroksid konsentratsiyasi 9,09%-ni tashkil etadi?
A) 20 B) 5,6 C) 40 D) 11,2
2230. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711531)
11,4 g oleumni neytrallash uchun 9,6 g natriy gidroksid sarflangan bo'lsa, oleum tarkibini aniqlang.
A) $H_2SO_4 \cdot 0,2SO_3$ B) $H_2SO_4 \cdot 0,3SO_3$
C) $H_2SO_4 \cdot 0,4SO_3$ D) $H_2SO_4 \cdot 0,5SO_3$
2231. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711532)
2,3 g oleumni neytrallash uchun 2 g natriy gidroksid sarflangan bo'lsa, oleum tarkibini aniqlang.
A) $H_2SO_4 \cdot 0,2SO_3$ B) $H_2SO_4 \cdot 0,3SO_3$
C) $H_2SO_4 \cdot 0,4SO_3$ D) $H_2SO_4 \cdot 0,5SO_3$
2232. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711533)
3,05 g oleumni neytrallash uchun 2,6 g natriy gidroksid sarflangan bo'lsa, oleum tarkibini aniqlang.
A) $H_2SO_4 \cdot 0,2SO_3$ B) $H_2SO_4 \cdot 0,3SO_3$
C) $H_2SO_4 \cdot 0,4SO_3$ D) $H_2SO_4 \cdot 0,5SO_3$
2233. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711534)
120 g suvda 22,4 l (n.sh.) oltingugurt(VI) oksid eritilishidan hosil bo'lgan eritmaning ($\rho = 1,6 \text{ g/ml}$) qanday hajmida (ml) 22,4 l (n.sh.) SO_3 ni eritib, 63%-li sulfat kislota eritmasini olish mumkin?
A) 340 B) 212,5 C) 78,4 D) 280
2234. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711535)
120 g suvda 22,4 l (n.sh.) oltingugurt(VI) oksid eritilishidan hosil bo'lgan eritmaning ($\rho = 1,6 \text{ g/ml}$) qanday miqdorida (g) 22,4 l (n.sh.) SO_3 ni eritib, 63%-li sulfat kislota eritmasini olish mumkin?
A) 340 B) 212,5 C) 78,4 D) 280
2235. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711536)
Sulfat kislotaning 200 g 40%-li eritmasiga necha gramm $H_2SO_4 \cdot SO_3$ tarkibli oleum shimdirilganda 80%-li sulfat kislota hosil bo'ladi?
A) 460 B) 266 C) 280 D) 370,4
2236. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711537)
60%-li sulfat kislota olish uchun 500 g suvga qo'shish lozim bo'lgan $H_2SO_4 \cdot SO_3$ tarkibli oleumning massasini (g) aniqlang.
A) 850 B) 600 C) 780 D) 984
2237. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711538)
180 g suvda 33,6 l (n.sh.) oltingugurt(VI) oksid eritilishidan hosil bo'lgan eritmaning ($\rho = 1,6 \text{ g/ml}$) qanday hajmida (ml) 11,2 l (n.sh.) SO_3 ni eritib, 61,25%-li sulfat kislota eritmasini olish mumkin?
A) 147 B) 200 C) 125 D) 196
2238. 5.3-3 file-» 80 - 60 - - 1 (711539)
180 g suvda 33,6 l (n.sh.) oltingugurt(VI) oksid eritilishidan hosil bo'lgan eritmaning ($\rho = 1,6 \text{ g/ml}$) qanday miqdorida (g) 11,2 l (n.sh.) SO_3 ni eritib, 61,25%-li sulfat kislota eritmasini olish mumkin?
A) 147 B) 200 C) 125 D) 196
2239. 5.3-3 file-» 80 - 68 - - (725161)
100 g 40%-li sulfat kislota eritmasiga 52 g bariy xlorid qo'shilganda hosil bo'lgan eritma va cho'kma massalarini (g) aniqlang.
A) 93,75; 58,25 B) 152; 58,25
C) 91,2; 93,2 D) 152; 93,2

2240. 5.3-3 file-» 80 - 68 - - (725162)
70%-li 300 g va 21%-li 200 g nitrat kislotasi eritmalari aralashirilishidan hosil bo'lgan eritmaning ($\rho = 1,25$ g/ml) konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.
A) 9,36 B) 14,6 C) 10 D) 4,2
2241. 5.3-3 file-» 80 - 68 - - (725163)
100%-li sulfat kislotada erigan sulfat angidridning 20%-li eritmasini hosil qilish uchun 95,5%-li 800 g sulfat kislotasi eritmasida qanday hajmdagi (l, n.sh.) sulfat angidridni eritish kerak?
A) 160 B) 400 C) 240 D) 112
2242. 5.3-3 file-» 80 - 68 - - (725164)
Sulfat kislotaning 200 g 24,5%-li eritmasi bilan o'yuvchi natriyning 800 g 5%-li eritmasi aralashirildi. Hosil bo'lgan eritmaning konsentratsiyasini (%) hisoblang.
A) 21,3 B) 7,1 C) 12 D) 14,2
2243. 5.3-3 file-» 80 - 68 - - (725165)
100%-li sulfat kislotada erigan sulfat angidridning 20%-li eritmasini hosil qilish uchun 95,5%-li 800 g sulfat kislotasi eritmasida qanday massadagi (g) sulfat angidridni eritish kerak?
A) 160 B) 400 C) 240 D) 112
2244. 5.4-2 file-» 80 - 12 - - (231408)
Mисни 80 % li nitrat kislotasi eritmasi bilan oksidlash natijasida ajralgan gaz kislorod ishthrokiida suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmani neytrallashtirish uchun 160 g 10 % li NaOH eritmasi sarflandi. Mисни oksidlashga sarflangan nitrat kislotasi eritmasining massasini (g) hisoblang.
A) 50,4 B) 63 C) 16 D) 31,5
2245. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (233381)
6,4 g mисning konsentrlangan nitrat kislotada eritishidan olingan gaz kislorod ishthrokiida 1,8 g suvda eritildi. Hosil bo'lgan modda tarkibidagi kislorod massasini (g) aniqlang.
A) 9,2 B) 9,6 C) 1,6 D) 12,6
2246. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (233382)
5% li 300 g ammiak eritmasiga qanday hajmdagi (l, n.sh.) ammiak shimdirilganda 9 molyarli ammiak eritmasi ($\rho = 0,9$ g/ml) hosil bo'ladi?
A) 43,4 B) 57 C) 76 D) 65
2247. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (233383)
Концентрацияси 9 моль/л бўлган 150 г аммиак эритмасига ($\rho = 0,9$ г/мл) неча литр (н.ш.) аммиак шимдирилганда 25% ли аммиак эритмаси ҳосил бўлади?
A) 16 B) 21 C) 19 D) 22,4
2248. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (233384)
1 molyarli 200 ml ammiak eritmasiga ($\rho = 1$ g/ml) qanday hajmdagi (l, n.sh.) ammiak shimdirilganda 20% li ammiak eritmasi hosil bo'ladi?
A) 60,2 B) 45,75 C) 21,6 D) 75,7
2249. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (233385)
Лабораторияда 67,2 л (н.ш.) аммиак олиш учун 15% қўшимчаси бўлган кальций гидроксид намунасидан неча грамм зарур бўлади?
A) 111 B) 130,6 C) 74 D) 87
2250. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (233386)
Эритмага 600 г сув қўшилганда модданинг масса улуши 3,5 марта камайди. Бошланғич эритманинг массасини (г) ҳисобланг.
A) 380 B) 130 C) 240 D) 600
2251. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (233387)
Эритмага 450 г сув қўшилганда модданинг масса улуши 2,5 марта камайди. Ҳосил бўлган эритманинг массасини (г) ҳисобланг.
A) 300 B) 250 C) 600 D) 750
2252. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (233388)
Эритмага 300 г сув қўшилганда модданинг масса улуши 4 марта камайди. Ҳосил бўлган эритманинг массасини (г) ҳисобланг.
A) 300 B) 100 C) 150 D) 400
2253. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (233520)
Сульфат кислотанинг 0,2 molyarli eritmasidan 250 ml tayyorlash uchun uning 0,8 M li eritmasidan qancha hajm (ml) olish kerak?
A) 50 B) 25,5 C) 31,5 D) 62,5
2254. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (233521)
56 л (н.ш.) олтингургурт(IV) оксид калий гидроксиднинг 6,25 л 0,4 molyarli eritmasi orqali utkazilganda hosil bo'lgan tuzning formulasi va uning massasini (g) aniqlang.
A) K_2SO_3 ; 395 B) $KHSO_3$; 275
C) K_2SO_3 ; 300 D) $KHSO_3$; 300

2255. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (233522)
40 г олтингугурт(VI) оксид 1000 мл сувда эритилиб унга натрий гидроксиднинг 20% ли эритмасидан ($\rho=1,2$ г/мл) 200 мл қўшилса эритманинг муҳити қандай бўлади?
A) ишқорий B) кислотали C) нейтрал D) кучли кислотали
2256. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (233523)
Катализатор устидан $6,02 \cdot 10^{23}$ молекула олтингугурт(IV) оксид ва 26,88 л (н.ш.) кислороддан иборат аралашма ўтказилганда 64 г олтингугурт(VI) оксид ҳосил бўлди. Реакцияда иштирок этмаган олтингугурт(IV) оксиднинг молекулалар сонини ва кислороднинг массасини (г) ҳисобланг.
A) $1,204 \cdot 10^{23}$; 0,8 B) $12,04 \cdot 10^{22}$; 25,6 C) $6,02 \cdot 10^{23}$; 32 D) $3,01 \cdot 10^{23}$; 6,4
2257. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (233524)
Водород сульфиднинг мўл миқдордаги кислородда ёнишидан ҳосил бўлган маҳсулот натрий гидроксиднинг 20% ли ($\rho=1,2$ г/мл) 400 мл эритмасидан ўтказилганда ўрта туз ҳосил бўлди. Реакция учун олинган водород сульфиднинг ҳажмини (л, н.ш.) аниқланг.
A) 53,76 B) 26,88 C) 107,5 D) 13,44
2258. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (233525)
Сульфит кислота билан водород сульфид орасидаги реакция натижасида 80 г олтингугурт ҳосил бўлса, реакция учун қандай ҳажм (л, н.ш.) водород сульфид олинган?
A) 37,3 B) 44,8 C) 11,2 D) 56
2259. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (233527)
225 мл 35% ли ($\rho=1,2$ г/мл) нитрат кислота эритмасини нейтраллаш учун зарур бўлган аммиак ҳажмини (л, н.ш.) ҳисобланг.
A) 22,4 B) 21,2 C) 32 D) 33,6
2260. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (233533)
51 г водород сульфидни нитрат кислотада оксидлаганда олтингугурт, азот(II) оксид ҳамда сув ҳосил бўлди. Реакция натижасида неча литр (н.ш.) азот(II) оксиди ажралган?
A) 11,2 B) 22,4 C) 44,8 D) 33,6
2261. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (233534)
13,2 г аммоний сульфат ва 17 г натрий нитратдан иборат аралашма узоқ вақт давомида қиздирилиб, доимий оғирликка келтирилганда неча грамм модда қолади?
A) 30,2 B) 16 C) 14,2 D) 23,4
2262. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (233536)
Ҳаво таркибида масса жиҳатдан 78% азот бўлса, 1 м^3 (н.ш.) азот ажратиб олиш учун қанча (кг) ҳаво керак бўлади?
A) 1,6 B) 1,43 C) 2,07 D) 1,78
2263. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (233553)
19,6 г азотдан ҳосил бўлган аммиакни нейтраллаш учун талаб этиладиган 25% ли хлорид кислота массасини (г) ҳисобланг.
A) 102,2 B) 204,4 C) 306,6 D) 408,8
2264. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (233583)
Таркибларида 9,8 г/л сульфат кислота ва 12 г/л натрий гидроксид бўлган эритмаларни қандай ҳажм нисбатида (мос равишда) аралаштирилганда нейтрал шароит ҳосил бўлади?
A) 1:1 B) 0,5:1 C) 1,5:1 D) 1,25:1
2265. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (312525)
225 ml 35% li ($\rho=1,2$ g/ml) nitrat kisloata eritmasini neytrallash uchun zarur bo'lgan ammiak hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 22,4 B) 21,2 C) 32 D) 33,6
2266. 5.4-2 file-» 80 - 12 - - (312527)
Misni 80 % li nitrat kisloata eritmasi bilan oksidlash natijasida ajralgan gaz kislorod ishtirokida suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmani neytrallash uchun 160 g 10 % li NaOH eritmasi sarflandi. Misni oksidlashga sarflangan nitrat kisloata eritmasining massasini (g) hisoblang.
A) 50,4 B) 63 C) 16 D) 31,5
2267. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (312528)
6,4 g misning konsentrlangan nitrat kislotada erishidan olingan gaz kislorod ishtirokida 1,8 g suvda eritildi. Hosil bo'lgan modda tarkibidagi kislorod massasini (g) aniqlang.
A) 9,2 B) 9,6 C) 1,6 D) 12,6
2268. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (312529)
5% li 300 g ammiak eritmasiga qanday hajmdagi (l, n.sh.) ammiak shimdirilganda 9 molyarli ammiak eritmasi ($\rho=0,9$ g/ml) hosil bo'ladi?
A) 43,4 B) 57 C) 76 D) 65
2269. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (312530)
Konsentratsiyasi 9 mol/l bo'lgan 150 g ammiak eritmasiga ($\rho=0,9$ g/ml) necha litr (n.sh.) ammiak shimdirilganda 25% li ammiak eritmasi hosil bo'ladi?
A) 16 B) 21 C) 19 D) 22,4

2270. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (312531)
1 molyarli 200 ml ammiak eritmasiga ($\rho=1$ g/ml) qanday hajmdagi (l,n.sh.) ammiak shimdirilganda 20% li ammiak eritmasi hosil bo'ladi?
A) 60,2 B) 45,75 C) 21,6 D) 75,7
2271. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (312532)
Laboratoriyada 67,2 l (n.sh.) ammiak olish uchun 15% qo'shimchasi bo'lgan kalsiy gidroksid namunasidan necha gramm zarur bo'ladi?
A) 111 B) 130,6 C) 74 D) 87
2272. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (312533)
Eritmaga 600 g suv qo'shilganda moddaning massa ulushi 3,5 marta kamaydi. Boshlang'ich eritmaning massasini (g) hisoblang.
A) 380 B) 130 C) 240 D) 600
2273. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (312534)
Eritmaga 450 g suv qo'shilganda moddaning massa ulushi 2,5 marta kamaydi. Hosil bo'lgan eritmaning massasini (g) hisoblang.
A) 300 B) 250 C) 600 D) 750
2274. 5.4-2 file-» 80 - 14 - - (312535)
Eritmaga 300 g suv qo'shilganda moddaning massa ulushi 4 marta kamaydi. Hosil bo'lgan eritmaning massasini (g) hisoblang.
A) 300 B) 100 C) 150 D) 400
2275. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (312536)
Sulfat kislotaning 0,2 molyarli eritmasidan 250 ml tayyorlash uchun uning 0,8 M li eritmasidan qancha hajm (ml) olish kerak?
A) 50 B) 25,5 C) 31,5 D) 62,5
2276. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (312537)
56 l (n.sh.) oltingugurt(IV) oksid kaliy gidroksidning 6,25 l 0,4 molyarli eritmasi orqali o'tkazilganda hosil bo'lgan tuzning formulasini va uning massasini (g) aniqlang.
A) K_2SO_3 ; 395 B) $KHSO_3$; 275
C) K_2SO_3 ; 300 D) $KHSO_3$; 300
2277. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (312538)
40 g oltingugurt(VI) oksid 1000 ml suvda eritilib unga natriy gidroksidning 20% li eritmasidan ($\rho=1,2$ g/ml) 200 ml qo'shilsa eritmaning muhiti qanday bo'ladi?
A) ishqoriy B) kislotali C) neytral
D) kuchli kislotali
2278. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (312539)
Katalizator ustidan $6,02 \cdot 10^{23}$ molekula oltingugurt(IV) oksid va 26,88 l (n.sh.) kisloroddan iborat aralashma o'tkazilganda 64 g oltingugurt(VI) oksid hosil bo'ldi. Reaksiyada ishtirok etmagan oltingugurt(IV) oksidning molekular sonini va kislorodning massasini (g) hisoblang.
A) $1,204 \cdot 10^{23}$; 0,8 B) $12,04 \cdot 10^{22}$; 25,6
C) $6,02 \cdot 10^{23}$; 32 D) $3,01 \cdot 10^{23}$; 6,4
2279. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (312540)
Vodorod sulfidning mo'l miqdordagi kislorodda yonishidan hosil bo'lgan mahsulot natriy gidroksidning 20% li ($\rho =1,2$ g/ml) 400 ml eritmasidan o'tkazilganda o'rta tuz hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan vodorod sulfidning hajmini (l, n.sh.) aniqlang.
A) 53,76 B) 26,88 C) 107,5 D) 13,44
2280. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (312541)
Sulfit kislotada bilan vodorod sulfid orasidagi reaksiya natijasida 80 g oltingugurt hosil bo'lsa, reaksiya uchun qanday hajm (l, n.sh.) vodorod sulfid olingan?
A) 37,3 B) 44,8 C) 11,2 D) 56
2281. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (312542)
51 g vodorod sulfidni nitrat kislotada oksidlaganda oltingugurt, azot(II) oksid hamda suv hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida necha litr (n.sh.) azot(II) oksidi ajralgan?
A) 11,2 B) 22,4 C) 44,8 D) 33,6
2282. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (312543)
13,2 g ammoniy sulfat va 17 g natriy nitratdan iborat aralashma uzoq vaqt davomida qizdirilib, doimiy og'irlikka keltirilganda necha gramm modda qoladi?
A) 30,2 B) 16 C) 14,2 D) 23,4
2283. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (312544)
Havo tarkibida massa jihatdan 78% azot bo'lsa, 1 m³ (n.sh.) azot ajratib olish uchun qancha (kg) havo kerak bo'ladi?
A) 1,6 B) 1,43 C) 2,07 D) 1,78
2284. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (312545)
19,6 g azotdan hosil bo'lgan ammiakni neytrallash uchun talab etiladigan 25% li xlorid kislotada massasini (g) hisoblang.
A) 102,2 B) 204,4 C) 306,6 D) 408,8
2285. 5.4-2 file-» 80 - 15 - - (312546)
Tarkiblarida 9,8 g/l sulfat kislotada va 12 g/l natriy gidroksid bo'lgan eritmalarni qanday hajm nisbatida (mos ravishda) aralastirilganda neytral sharoit hosil bo'ladi?
A) 1:1 B) 0,5:1 C) 1,5:1 D) 1,25:1

2286. 5.4-2 file-» 80 - 20 - - (404528)
Nitrat kislota eritmasiga mo'1 miqdorda mis metali qo'shilishidan olingan 8,96 l (n.sh.) gazlar aralashmasi 1 litr 0,2 molyarli bariy gidroksid eritmasidan o'tkazilganda bariy gidroksidning konsentratsiyasi ikki marta kamaygan bo'lsa, reaksiyada ishtirok etgan nitrat kislolaning massasini (g) hisoblang.
A) 88,2 B) 50,4 C) 75,6 D) 94,5
2287. 5.4-2 file-» 80 - 20 - - (404529)
70% li 100 g nitrat kislota eritmasida kumush eritilganda kislolaning eritmadagi massa ulushi 40% bo'ldi. Ushbu eritmaga teng og'irlikdagi 10,4% li natriy xlorid eritmasi qo'shilgandan keyingi eritmadagi moddalarning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A) 3,5; 8,1 B) 12,3; 42,2 C) 8,6; 22,8
D) 17; 44,8
2288. 5.4-2 file-» 80 - 31 - - (404530)
70% li 100 g nitrat kislota eritmasida kumush eritilganda kislolaning massa ulushi 27% ga teng bo'ldi. Ushbu eritmaga 35,1% li 50 g natriy xlorid eritmasi qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmadagi moddalarning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A) 20,3; 25,6 B) 25,5; 32,2 C) 15,1; 19
D) 38,2; 9,7
2289. 5.4-2 file-» 80 - 31 - - (404531)
70% li 100 g nitrat kislota eritmasida kumush eritilganda kislolaning massa ulushi 27% ga teng bo'ldi. Ushbu eritmaga 35,1% li 50 g natriy xlorid eritmasi qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmadagi moddalarning miqdorini (g) aniqlang.
A) 20,3; 25,6 B) 25,5; 32,2 C) 15,1; 19
D) 38,2; 9,7
2290. 5.4-2 file-» 80 - 31 - - (404532)
70% li 100 g nitrat kislota eritmasida kumush eritilganda kislolaning massa ulushi 54% ga teng bo'ldi. Ushbu eritmaga 15% li 39 g natriy xlorid eritmasi qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmadagi moddalarning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A) 8,5; 57,4 B) 9,7; 32,2 C) 6,5; 43,8
D) 12,2; 29,3
2291. 5.4-2 file-» 80 - 31 - - (404533)
70% li 100 g nitrat kislota eritmasida kumush eritilganda kislolaning massa ulushi 54% ga teng bo'ldi. Ushbu eritmaga 15% li 39 g natriy xlorid eritmasi qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmadagi moddalarning miqdorini (g) aniqlang.
A) 8,5; 57,4 B) 9,7; 32,2 C) 6,5; 43,8
D) 12,2; 29,3
2292. 5.4-2 file-» 80 - 31 - - (404534)
Nitrat kislota eritmasiga mo'1 miqdorda mis metali qo'shilishidan olingan 8,96 l (n.sh.) gazlar aralashmasi 1 litr 0,2 molyarli bariy gidroksid eritmasidan o'tkazilganda bariy gidroksidning konsentratsiyasi ikki marta kamaygan bo'lsa, reaksiyada ishtirok etgan misning massasini (g) hisoblang. $A_r(Cu)=64$
A) 19,2 B) 12,8 C) 32,0 D) 25,6
2293. 5.4-2 file-» 80 - 31 - - (404535)
Nitrat kislota eritmasiga mo'1 miqdorda mis metali qo'shilishidan olingan 13,44 l (n.sh.) gazlar aralashmasi 2 litr 0,2 molyarli bariy gidroksid eritmasidan o'tkazilganda bariy gidroksidning konsentratsiyasi ikki marta kamaygan bo'lsa, reaksiyada ishtirok etgan nitrat kislolaning massasini (g) hisoblang. $A_r(Cu)=64$
A) 113,4 B) 94,5 C) 100,8 D) 88,2
2294. 5.4-2 file-» 80 - 31 - - (404536)
Nitrat kislota eritmasiga mo'1 miqdorda mis metali qo'shilishidan olingan 13,44 l (n.sh.) gazlar aralashmasi 2 litr 0,2 molyarli bariy gidroksid eritmasidan o'tkazilganda bariy gidroksidning konsentratsiyasi ikki marta kamaygan bo'lsa, reaksiyada ishtirok etgan misning massasini (g) hisoblang. $A_r(Cu)=64$
A) 32,0 B) 12,8 C) 19,2 D) 25,6
2295. 5.4-2 file-» 80 - 48 - - 1 (711540)
20,2 g kaliy nitrat va kaliy oksid aralashmasi termik parchalanganda 1,12 l (n.sh.) gaz mahsulot olindi. Boshlang'ich aralashmadagi kaliy nitratning massa ulushini hisoblang.
A) 0,50 B) 0,35 C) 0,25 D) 0,40
2296. 5.4-2 file-» 80 - 48 - - 1 (711541)
6,2 g noma'lum modda yonganda 8,8 g karbonat anhidrid, 9 g suv va 2,8 g azot hosil bo'lsa, uning empirik formulasini aniqlang.
A) $C_6H_5NH_2$ B) CH_3NH_2
C) $CH_3CH_2NO_2$ D) $C_6H_5NO_2$
2297. 5.4-2 file-» 80 - 48 - - 1 (711542)
300 ml (5 mol/l) ammiak eritmasiga ($\rho = 1,0$ g/ml) necha gramm ammiak shimdirilganda 10%-li ammiak eritmasi hosil bo'ladi?
A) 8,2 B) 5 C) 6,6 D) 7
2298. 5.4-2 file-» 80 - 48 - - 1 (711543)
Yog'larning gidrolizidan olingan modda natriy bilan reaksiyaga kirishganda 3,36 l (n.sh.) gaz ajralishi va mis(II) gidroksid bilan reaksiyaga kirishib kompleks birikma hosil qilishi ma'lum bo'lsa, uning massasini (g) hisoblang.
A) 27,6 B) 9,2 C) 18,4 D) 13,8

2299. 5.4-2 file-» 80 - 48 - - 1 (711544)
Hajmlari 3:1 nisbatda bo'lgan vodorod va azot aralashmasi kontakt apparati orqali o'tkazilganda vodorodning 10% (hajmiy ulushi) miqdori ammiakka aylangan bo'lsa, kontakt apparatdan chiqayotgan gazlarning hajmiy ulushlarini hisoblang.
A) *0,65; 0,29; 0,06* B) *0,56; 0,32; 0,12*
C) *0,71; 0,24; 0,05* D) *0,82; 0,10; 0,08*
2300. 5.4-2 file-» 80 - 48 - - 1 (711545)
Ammoniy gidroksidning 175 g 10%-li eritmasiga 16,8 l (n.sh) ammiak yuttirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi ammoniy gidroksidning massa ulushini hisoblang.
A) *0,10* B) *0,17* C) *0,29* **D) 0,23**
2301. 5.4-2 file-» 80 - 48 - - 1 (711546)
250 ml 2 molyarli ammiak eritmasini tayyorlash uchun vodorodga nisbatan zichligi 8,5 bo'lgan gazdan qancha hajm (l, n.sh.) zarur bo'ladi?
A) *8,96* B) *16,8* **C) 11,2** D) *4,48*
2302. 5.4-2 file-» 80 - 48 - - 1 (711548)
19,2 g misning konsentrlangan nitrat kislotada erishidan olingan gaz kislorod ishtirokida 67,6 g suvda eritildi. Hosil bo'lgan moddaning eritmadagi massa ulushini (%) aniqlang.
A) *27,6* B) *5,4* **C) 37,8** D) *39,7*
2303. 5.4-2 file-» 80 - 48 - - 1 (711549)
10%-li 500 g ammiak eritmasiga qanday hajmdagi (l, n.sh.) ammiak shimdirilganda 9 molyarli ammiak eritmasi ($\rho = 0,9$ g/ml) hosil bo'ladi?
A) *42,17* **B) 55,5** C) *2,48* D) *39,4*
2304. 5.4-2 file-» 80 - 48 - - 1 (711550)
10%-li 500 g ammiak eritmasiga necha gramm ammiak shimdirilganda 9 molyarli ammiak eritmasi ($\rho = 0,9$ g/ml) hosil bo'ladi?
A) 42,17 B) *55,5* C) *2,48* D) *39,4*
2305. 5.4-2 file-» 80 - 48 - - 1 (711551)
9 molyarli 300 g ammiak eritmasiga ($\rho = 0,9$ g/ml) necha gramm ammiak shimdirilganda 25%-li ammiak eritmasi hosil bo'ladi?
A) 32 B) *42,2* C) *19,7* D) *22,4*
2306. 5.4-2 file-» 80 - 48 - - 1 (711552)
300 ml (5 mol/l) ammiak eritmasiga ($\rho = 1,0$ g/ml) qanday hajmdagi (l, n.sh.) ammiak shimdirilganda 10%-li ammiak eritmasi hosil bo'ladi?
A) *8,2* B) *5* **C) 6,6** D) *7*
2307. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711553)
Natriy xlorid eritmasi elektroliz qilinganda 2,8 l (n.sh) xlor olindi. Hosil bo'lgan eritma 7,75 g fosforning konsentrlangan nitrat kislotasi bilan ta'sirlashuvidan olingan fosfat kislotasi eritmasi bilan aralashtirildi. So'nggi eritmada hosil bo'lgan tuzning massasini (g) aniqlang.
A) *34* B) *45* C) *58* **D) 30**
2308. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711554)
Fosfor 90%-li nitrat kislotasi eritmasi ($\rho = 1,5$ g/ml) bilan oksidlab olingan fosfat kislotasi bilan ta'sirlashuvidan olingan fosfat kislotasi bilan aralashtirildi. So'nggi eritmada 240 g 15%-li natriy gidroksid eritmasi sarflandi. Oksidlashda ishlatilgan nitrat kislotaning hajmini (ml) hisoblang.
A) *94,5* B) *105* **C) 70** D) *86*
2309. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711555)
Fosfin sulfat kislotasi ishtirokida kaliy permanganat bilan oksidlanganda 49 g fosfat kislotasi hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) aniqlang.
A) *79* B) *158* **C) 126,4** D) *94,8*
2310. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711556)
18,2 g kalsiy fosfiddan olingan fosforning to'la yonishidan hosil bo'lgan fosfor(V) oksid massasini (g) aniqlang (reaksiya unumi 80%).
A) *14,2* **B) 11,36** C) *28,4* D) *56,8*
2311. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711557)
9,8%-li 400 g ortofosfat kislotasi eritmasida 42,6 g fosfor(V) oksid eritildi. Hosil bo'lgan moddaning massa ulushini (%) aniqlang.
A) *15,5* B) *9,8* C) *19* **D) 22**
2312. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711558)
91 g kalsiy fosfiddan olingan fosforning to'la yonishidan hosil bo'lgan fosfor(V) oksid massasini (g) aniqlang (reaksiya unumi 80%).
A) *71* B) *127,2* C) *35,5* **D) 56,8**
2313. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711559)
Natriy xlorid eritmasi elektroliz qilinganda 5,6 l (n.sh.) xlor olindi. Hosil bo'lgan eritma 0,25 mol fosforning konsentrlangan nitrat kislotasi bilan ta'sirlashuvidan olingan fosfat kislotasi eritmasi bilan aralashtirildi. So'nggi eritmada hosil bo'lgan tuzning massasini (g) aniqlang.
A) *34* B) *45* **C) 35,5** D) *30*

2314. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711560)
Natriy xlorid eritmasi elektroliz qilinganda 8,4 l (n.sh.) xlor olindi. Hosil bo'lgan eritma 0,25 mol fosforning konsentrlangan nitrat kislotasi bilan ta'sirlashuvidan olingan fosfat kislotasi eritmasi bilan aralashtirildi. So'nggi eritmada hosil bo'lgan tuzning massasini (g) aniqlang.
A) 34 B) 41 C) 35,5 D) 30
2315. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711561)
Fosfor 90%-li nitrat kislotasi eritmasi ($\rho = 1,5 \text{ g/ml}$) bilan oksidlab olingan fosfat kislotasi o'rta tuz hosil bo'lguncha neytrallashtirildi. 500 g 12%-li natriy gidroksid eritmasi sarflandi. Oksidlashda ishlatilgan nitrat kislotasi hajmini (ml) hisoblang.
A) 157,5 B) 175 C) 94,5 D) 116,7
2316. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711562)
Fosfor sulfat kislotasi ishtirokida kaliy permanganat bilan oksidlanganda 24,5 g fosfat kislotasi hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) aniqlang.
A) 79 B) 158 C) 126,4 D) 63,2
2317. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711563)
8,5 g fosfor sulfat kislotasi ishtirokida kaliy permanganat bilan oksidlanganda fosfat kislotasi hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) aniqlang.
A) 63,2 B) 158 C) 126,4 D) 79
2318. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711564)
17 g fosfor sulfat kislotasi ishtirokida kaliy permanganat bilan oksidlanganda fosfat kislotasi hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) aniqlang.
A) 63,2 B) 158 C) 126,4 D) 79
2319. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711565)
10%-li 400 g ortofosfat kislotasi eritmasida 35,5 g fosfor(V) oksid eritildi. Hosil bo'lgan moddani massa ulushini (%) aniqlang.
A) 15,5 B) 9,8 C) 20,4 D) 22
2320. 5.5-2 file-» 80 - 49 - - 1 (711566)
45,5 g kalsiy fosfidan olingan fosforning to'la yonishidan hosil bo'lgan fosfor(V) oksid massasini (g) aniqlang (reaksiya unumi 60%).
A) 71 B) 35,5 C) 28,4 D) 21,3
2321. 5.6-2 file-» 80 - 50 - - 1 (711567)
CO va CO₂ dan iborat aralashmadagi uglerod va kislorodning massa nisbati 1:2 ga teng bo'lsa, aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushini (%) hisoblang.
A) 39; 61 B) 50; 50 C) 45; 55 D) 35; 65
2322. 5.6-2 file-» 80 - 50 - - 1 (711568)
Tarkibining 84%i uglerod, 10%i vodorod va 6%i mineral moddalardan iborat bo'lgan 200 g moddani yoqish uchun zarur bo'lgan havoning hajmini (l, n.sh.) hisoblang ($\varphi(O_2) = 0,2$).
A) 425,6 B) 2128 C) 2688 D) 1128
2323. 5.6-2 file-» 80 - 50 - - 1 (711569)
24 g grafitning suv bug'i bilan ta'sirlashuvidan olingan gazlar va ularning hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 67,2 CO₂; 67,2 H₂ B) 67,2 CO; 67,2 H₂ C) 44,8 CO; 44,8 CO₂ D) 44,8 CO; 44,8 H₂
2324. 5.6-2 file-» 80 - 50 - - 1 (711570)
CO va CO₂ dan iborat aralashmadagi uglerod va kislorod massalari nisbati 1:2 ga teng. Aralashmadagi gazlarning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 39; 61 B) 50; 50 C) 45; 55 D) 35; 65
2325. 5.6-2 file-» 80 - 50 - - 1 (711571)
8,96 l (n.sh.) karbonat angidrid va tarkibida 11,1 g kalsiy gidroksid tutgan eritma o'zaro ta'sirlashganda qanday mahsulot(lar) hosil bo'ladi?
A) CaCO₃, H₂O
B) CaCO₃, Ca(HCO₃)₂, H₂O
C) (CaOH)₂CO₃ D) Ca(HCO₃)₂
2326. 5.6-2 file-» 80 - 50 - - 1 (711572)
Kalsiy oksid va kalsiy karbonat aralashmasi xlorid kislotada eritilganda 1,12 l (n.sh.) CO₂ va 22,2 g CaCl₂ hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi kalsiy karbonatning massa ulushini hisoblang.
A) 0,53 B) 0,47 C) 0,63 D) 0,37
2327. 5.6-2 file-» 80 - 50 - - 1 (711573)
CO va CO₂ dan iborat 37,6 g aralashma yetarli miqdordagi kislorodda yondirilganda 44 g mahsulot hosil bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi karbonat angidridning hajmiy ulushini (%) aniqlang.
A) 60 B) 40 C) 70 D) 30
2328. 5.6-2 file-» 80 - 50 - - 1 (711574)
CO va CO₂ dan iborat 37,6 g aralashma yetarli miqdordagi kislorodda yondirilganda 44 g mahsulot hosil bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi karbonat angidridning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 60 B) 40 C) 70 D) 30

2329. 5.6-2 file-» 80 - 50 - - 1 (711575)
Uglerod yonishi natijasida 11,2 l (n.sh.) uglerod oksidlarining aralashmasi hosil bo'lib, uning geliyga nisbatan zichligi 9 bo'lsa, reaksiya uchun sarflangan kislorod hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 8,4 B) 5,6 C) 11,2 D) 8,96
2330. 5.6-2 file-» 80 - 50 - - 1 (711576)
Uglerod va oltingugurtdan iborat 8,8 g aralashma yondirilganda 21,6 g oksidlar aralashmasi (RO_2) hosil bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi uglerodning massa ulushini aniqlang.
A) 0,27 B) 0,73 C) 0,44 D) 0,56
2331. 5.6-2 file-» 80 - 50 - - 1 (711577)
0,2 mol kalsiy karbonat va 0,1 mol malaxit aralashmasidagi uglerodning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 19,3 B) 15,8 C) 8,5 D) 12,4
2332. 5.6-2 file-» 80 - 50 - - 1 (711578)
50 g malaxit kuydirilganda massasi 6,2 g ga kamaysa, hosil bo'lgan aralashmadagi malaxitning massasini (g) va mis(II) oksidning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 27,8; 16 B) 27,8; 36,5 C) 22,2; 6,2 D) 43,8; 16
2333. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224245)
Қайси реактив ёрдамида ацетон, гексаналь ва гексин-1 ни бир-биридан фарқлаш мумкин?
A) сув B) бромли сув C) калий перманганат эритмаси D) қумуш оксиднинг аммиакли эритмаси
2334. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224246)
Қайси реактив ёрдамида этил спирт, бензол ва тетрахлорметанни бир-биридан фарқлаш мумкин?
A) сув B) калий C) водород бромид D) бром
2335. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224247)
Фенол билан реакцияга киришмайдиган моддани белгиланг.
A) натрий B) хлорид кислота C) натрий гидроксид D) бромли сув
2336. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224248)
... тўйинган углеводородлар қаторига киради.
A) Циклогексан, пропан, бензол, толуол B) Этан, декан, 2,3,3-триметиллоктан, 2,2-диметилпентан C) Метан, пентан, пропаналь, 2,2-диметилпентан D) Этан, ацетилен, этилен, изопрен
2337. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224249)
... циклопентеннинг изомерлари ҳисобланади.
A) 2-метилбутадиен-1,3, пентин-1, пентадиен-1,3 B) метилциклобутен, циклопентан, 2,2-диметилбутан C) изопрен, пентадиен-1,2, циклогексен D) пентен-2, 2-метилбутен-2, метилциклобутан
2338. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224250)
... этилбензолнинг изомерлари ҳисобланади.
A) бензол, бензой кислота, бензил спирт B) толуол, стирол, бензол C) о-ксилол, м-ксилол, п-ксилол D) винилбензол, пропиленбензол, изопропилбензол
2339. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224251)
... циклопентаннинг изомерлари ҳисобланади.
A) бутен, циклопропан, 2,2-диметилпропан B) циклобутан, циклопропан, циклогексан C) циклопентен, пентен-2, 1,1-диметилциклопропан D) метилциклобутан, 1,1-диметилциклопропан, 2-метилбутен-1
2340. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224252)
Қайси қатордаги моддалар гидрогенланиш реакциясига киришади?
A) бутен-2, этиленгликоль, 2-метилбутадиен-1,3, этан B) этилен, пропан, пропен, бензол C) гексан, циклогексан, бензол, бутадиен-1,3 D) стирол, пропандиен, ацетилен, циклобутен
2341. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224253)
Қайси моддалар кетма-кетлигидан фойдаланиб бутен-1 дан бутен-2 олиш мумкин?
A) водород бромид, натрий гидроксиднинг сувли эритмаси B) концентранган сульфат кислота, сув C) водород бромид, калий гидроксиднинг спиртли эритмаси D) метанол, сув

2342. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224254)
Қайси моддалар кетма-кетлигидан фойдаланиб пропанолдан изопропанол олиш мумкин?
А) водород бромид, калий гидроксиднинг спиртли эритмаси
В) концентрланган сульфат кислота ($t > 140^\circ\text{C}$), сув (H_2SO_4)
С) натрий гидроксиднинг сувли эритмаси, водород хлорид
D) концентрланган сульфат кислота ($t > 140^\circ\text{C}$), бром (FeBr_3)
2343. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224255)
Бензолни этилбензолдан қандай фарқлаш мумкин?
А) ёнганда оловнинг рангига қараб
В) концентрланган калий перманганат эритмасининг таъсирига қараб
С) концентрланган сульфат кислота таъсирига қараб
D) лакмус таъсирига қараб
2344. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224256)
Қайси қаторда бензол гомологлари келтирилган?
А) толуол, этилбензол, кумол
B) 1,2,3-триметилбензол, толуол, винилбензол
C) метилбензол, этилбензол, винилбензол
D) фенол, толуол, кумол
2345. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224257)
Бирикиш реакцияси қайси қатордаги моддаларга хос?
А) пропен, пропан, бензол, фенол
В) циклогексен, изопрен, этилен, ацетилен
C) 2-метилпентан, толуол, этилен, бутадиен-1,3
D) этиленгликоль, метилацетилен, изопрен, октан
2346. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224258)
Қайси моддалар таркибида карбонил гуруҳ бўлади?
А) этиленгликоль, бензой кислота, пропан кислота
B) чумоли кислота, ацетон, этанол
С) этаналь, сирка кислота, этилацетат
D) аминосирка кислота, бензол, пропаналь
2347. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (224259)
Водород бромидни бириктириб оладиган моддалар қаторини белгиланг.
А) этилен, стирол, изопрен
B) этан, этилен, ацетилен
C) бензол, толуол, стирол
D) бутан, бутен-2, бутадиен-1,3
2348. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312547)
Қaysi reaktiv yordamida atseton, geksanal va geksin-1 ni bir-biridan farqlash mumkin?
А) сув B) bromli сув
C) kaliy permanganat eritmasi
D) kumush oksidning ammiakli eritmasi
2349. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312548)
Қaysi reaktiv yordamida etil spirt, benzol va tetraxlormetanni bir-biridan farqlash mumkin?
А) сув B) kaliy C) vodorod bromid
D) brom
2350. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312549)
Fenol bilan reaksiyaga kirishmaydigan moddani belgilang.
А) natriy **В) xlorid kislota**
C) natriy gidroksid D) bromli сув
2351. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312550)
... to'yingan uglevodorodlar qatoriga kiradi.
А) Siklogeksan, propan, benzol, toluol
В) Etan, dekan, 2,3,3-trimetiloktan, 2,2-dimetilpentan
C) Metan, pentan, propanal, 2,2-dimetilpentan
D) Etan, atsetilen, etilen, izopren
2352. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312551)
... siklopentenning izomerlari hisoblanadi.
А) 2-metilbutadiyen-1,3, pentin-1, pentadiyen-1,3
B) metilsiklobuten, siklopentan, 2,2-dimetilbutan
C) izopren, pentadiyen-1,2, siklogeksen
D) penten-2, 2-metilbuten-2, metilsiklobutan
2353. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312552)
... etilbenzolning izomerlari hisoblanadi.
А) benzol, benzoy kislota, benzil spirt
B) toluol, stirol, benzol
С) o-ksilol, m-ksilol, p-ksilol
D) vinilbenzol, propilbenzol, izopropilbenzol

2354. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312553)
 ... siklopentanning izomerlari hisoblanadi.
 A) *buten, siklopropan, 2,2-dimetilpropan*
 B) *siklobutan, siklopropan, siklogeksan*
 C) *siklopenten, penten-2, 1,1-dimetilsiklopropan*
D) metilsiklobutan, 1,1-dimetilsiklopropan, 2-metilbuten-1
2355. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312554)
 Qaysi qatordagi moddalar gidrogenlanish reaksiyasiga kirishadi?
 A) *buten-2, etilenglikol, 2-metilbutadiyen-1,3, etan*
 B) *etilen, propan, propen, benzol*
 C) *geksan, siklogeksan, benzol, butadiyen-1,3*
D) stirol, propadiyen, atsetilen, siklobuten
2356. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312555)
 Qaysi moddalar ketma-ketligidan foydalanib buten-1 dan buten-2 olish mumkin?
 A) *vodorod bromid, natriy gidroksidning suvli eritmasi*
 B) *konsentrlangan sulfat kislota, suv*
C) vodorod bromid, kaliy gidroksidning spirtli eritmasi
 D) *metanol, suv*
2357. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312556)
 Qaysi moddalar ketma-ketligidan foydalanib propanoldan izopropanol olish mumkin?
 A) *vodorod bromid, kaliy gidroksidning spirtli eritmasi*
B) konsentrlangan sulfat kislota ($t > 140^{\circ}C$), suv (H_2SO_4)
 C) *natriy gidroksidning suvli eritmasi, vodorod xlorid*
 D) *konsentrlangan sulfat kislota ($t > 140^{\circ}C$), brom ($FeBr_3$)*
2358. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312557)
 Benzolni etilbenzoldan qanday farqlash mumkin?
 A) *yonganda olovning rangiga qarab*
B) konsentrlangan kaliy permanganat eritmasining ta'siriga qarab
 C) *konsentrlangan sulfat kislota ta'siriga qarab*
 D) *lakmus ta'siriga qarab*
2359. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312558)
 Qaysi qatorda benzol gomologlari keltirilgan?
A) toluol, etilbenzol, kumol
 B) *1,2,3-trimetilbenzol, toluol, vinilbenzol*
 C) *metilbenzol, etilbenzol, vinilbenzol*
 D) *fenol, toluol, kumol*
2360. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312559)
 Birikish reaksiyasi qaysi qatordagi moddalarga xos?
 A) *propen, propan, benzol, fenol*
B) siklogeksen, izopren, etilen, atsetilen
 C) *2-metilpentan, toluol, etilen, butadiyen-1,3*
 D) *etilenglikol, metilatsetilen, izopren, oktan*
2361. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312560)
 Qaysi moddalar tarkibida karbonil guruh bo'ladi?
 A) *etilenglikol, benzoil kislota, propan kislota*
 B) *chumoli kislota, atseton, etanol*
C) etanal, sirka kislota, etilatsetat
 D) *aminosirka kislota, benzol, propanal*
2362. 6.1-1 file-» 80 - 6 - - (312561)
 Vodorod bromidni biriktirib oladigan moddalar qatorini belgilang.
A) etilen, stirol, izopren
 B) *etan, etilen, atsetilen*
 C) *benzol, toluol, stirol*
 D) *butan, buten-2, butadiyen-1,3*
2363. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404537)
 Ikkilamchi butilbromid va uchlamchi butilbromid natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $C_2H_5CH(CH_3)CH(CH_3)C_2H_5$;
 2) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_3$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)C_2H_5$;
 5) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 6) $C_2H_5C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_3$.
 A) 2, 5, 6 **B) 1, 3, 4** C) 1, 4, 5
 D) 2, 3, 6
2364. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404538)
 Ikkilamchi butilbromid va uchlamchi butilbromid natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $C_2H_5CH(CH_3)CH(CH_3)C_2H_5$;
 2) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_3$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)C_2H_5$;
 5) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 6) $C_2H_5C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_3$.
A) 2, 5, 6 B) 1, 3, 4 C) 1, 4, 5
 D) 2, 3, 6

2365. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404539)
 2-metil-2-yodbutan va 2-metil-2-yodpropan natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_2CH_3$;
 3) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_2C(CH_3)_2CH_3$;
 5) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_3$;
 6) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$.
 A) 2, 4, 5 B) 1, 3, 6 C) 1, 5, 6
 D) 3, 4, 5

2366. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404540)
 2-metil-2-yodbutan va 2-metil-2-yodpropan natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_2CH_3$;
 3) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_2C(CH_3)_2CH_3$;
 5) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_3$;
 6) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$.
 A) 2, 4, 5 B) 1, 3, 6 C) 1, 5, 6
 D) 3, 4, 5

2367. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404541)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)(Br)CH_3$ va $CH_3CH(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 2) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 3) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_3$;
 4) $CH_3CH_2CH_2CH(CH_3)CH_3$;
 5) $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)CH_3$;
 6) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH(CH_3)CH_3$.
 A) 1, 4, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 6
 D) 2, 3, 5

2368. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404542)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)(Br)CH_3$ va $CH_3CH(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 2) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 3) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_3$;
 4) $CH_3CH_2CH_2CH(CH_3)CH_3$;
 5) $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)CH_3$;
 6) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH(CH_3)CH_3$.
 A) 1, 4, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 6
 D) 2, 3, 5

2369. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404543)
 $CH_3C(CH_3)(Br)C(CH_3)_3$ va $C_2H_5C(Br)(CH_3)_2$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_2C(CH_3)_3$;
 2) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_3$;
 4) $C_2H_5C(CH_3)_2C_2H_5$;
 5) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 6) $C_2H_5CH(CH_3)CH(CH_3)C_2H_5$.
 A) 3, 5, 6 B) 1, 2, 4 C) 1, 4, 6
 D) 2, 3, 5

2370. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404544)
 $CH_3C(CH_3)(Br)C(CH_3)_3$ va $C_2H_5C(Br)(CH_3)_2$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_2C(CH_3)_3$;
 2) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_3$;
 4) $C_2H_5C(CH_3)_2C_2H_5$;
 5) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 6) $C_2H_5CH(CH_3)CH(CH_3)C_2H_5$.
 A) 3, 5, 6 B) 1, 2, 4 C) 1, 4, 6
 D) 2, 3, 5

2371. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404545)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(Br)CH_3$ va $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 2) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH_2CH_2C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_3$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 5) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_3$;
 6) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)CH(CH_3)_2$.
 A) 1, 3, 5 B) 2, 4, 6 C) 1, 3, 6
 D) 2, 4, 5

2372. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404546)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(Br)CH_3$ va $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 2) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH_2CH_2C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_3$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 5) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_3$;
 6) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)CH(CH_3)_2$.
 A) 1, 3, 5 **B) 2, 4, 6** C) 1, 3, 6
 D) 2, 4, 5

2373. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404547)
 $CH_3C(CH_3)(Br)C(CH_3)_3$ va $CH_3CH(CH_3)C(C_2H_5)(Br)CH(CH_3)_2$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(C_2H_5)[CH(CH_3)_2]_2$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_2CH_3$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2C(C_2H_5)(CH_3)C(CH_3)[CH(CH_3)_2]CH_2CH_2CH_3$;
 5) $CH_3CH(CH_3)C(C_2H_5)[CH(CH_3)_2]C(C_2H_5)[CH(CH_3)_2]CH(CH_3)CH_3$;
 6) $CH_3CH(CH_3)C(C_2H_5)[CH(CH_3)_2]CH_2CH_3$.
 A) 2, 4, 6 B) 1, 3, 6 **C) 1, 3, 5**
 D) 2, 4, 5

2374. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404548)
 $CH_3C(CH_3)(Br)C(CH_3)_3$ va $CH_3CH(CH_3)C(C_2H_5)(Br)CH(CH_3)_2$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(C_2H_5)[CH(CH_3)_2]_2$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_2CH_3$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2C(C_2H_5)(CH_3)C(CH_3)[CH(CH_3)_2]CH_2CH_2CH_3$;
 5) $CH_3CH(CH_3)C(C_2H_5)[CH(CH_3)_2]C(C_2H_5)[CH(CH_3)_2]CH(CH_3)CH_3$;
 6) $CH_3CH(CH_3)C(C_2H_5)[CH(CH_3)_2]CH_2CH_3$.
A) 2, 4, 6 B) 1, 3, 6 C) 1, 3, 5
 D) 2, 4, 5

2375. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404549)
 $CH_3CH(I)C_2H_5$ va $CH_3C(CH_3)(I)CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $C_2H_5CH(CH_3)C(CH_3)_3$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 3) $C_2H_5CH(CH_3)CH(CH_3)C_2H_5$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 5) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_2CH(CH_3)_2$;
 6) $(CH_3)_3CCH_2C(CH_3)_3$.
A) 1, 2, 3 B) 4, 5, 6 C) 1, 2, 6
 D) 3, 4, 5

2376. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404550)
 $CH_3CH(I)C_2H_5$ va $CH_3C(CH_3)(I)CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $C_2H_5CH(CH_3)C(CH_3)_3$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH_3$;
 3) $C_2H_5CH(CH_3)CH(CH_3)C_2H_5$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 5) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_2CH(CH_3)_2$;
 6) $(CH_3)_3CCH_2C(CH_3)_3$.
 A) 1, 2, 3 **B) 4, 5, 6** C) 1, 2, 6
 D) 3, 4, 5

2377. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404551)
 $(CH_3)_2CHC(CH_3)(I)CH_3$ va $CH_3CH(I)CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $(CH_3)_2CHC(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 2) $(CH_3)_3CCH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_3$;
 3) $(CH_3)_2CHC(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 4) $(CH_3)_2CHCH(CH_3)_2$;
 5) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)_2$;
 6) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH(CH_3)_2$.
 A) 1, 3, 6 B) 2, 5, 6 **C) 1, 3, 4**
 D) 2, 4, 5

2378. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404552)
 $(CH_3)_2CHC(CH_3)(I)CH_3$ va $CH_3CH(I)CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $(CH_3)_2CHC(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 2) $(CH_3)_3CCH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_3$;
 3) $(CH_3)_2CHC(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 4) $(CH_3)_2CHCH(CH_3)_2$;
 5) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)_2$;
 6) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH(CH_3)_2$.
 A) 1, 3, 6 **B) 2, 5, 6** C) 1, 3, 4
 D) 2, 4, 5

2379. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404553)
 $CH_3CH(CH_3)C(C_2H_5)(I)C_2H_5$ va
 $CH_3CH(I)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $CH_3CH(CH_3)C(C_2H_5)_2C(C_2H_5)_2CH(CH_3)_2$;
 2) $C_2H_5C(C_2H_5)(CH_3)CH(CH_3)_2$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2CH(C_2H_5)CH(C_2H_5)C(CH_3)_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2C(C_2H_5)_2CH(CH_3)_2$;
 5) $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)CH_3$;
 6) $CH_3CH(CH_3)C(C_2H_5)_2CH(CH_3)_2$.
 A) 1, 5, 6 B) 2, 3, 4 C) 1, 4, 5
 D) 2, 3, 6
2380. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404554)
 $CH_3CH(CH_3)C(C_2H_5)(I)C_2H_5$ va
 $CH_3CH(I)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $CH_3CH(CH_3)C(C_2H_5)_2C(C_2H_5)_2CH(CH_3)_2$;
 2) $C_2H_5C(C_2H_5)(CH_3)CH(CH_3)_2$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2CH(C_2H_5)CH(C_2H_5)C(CH_3)_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2C(C_2H_5)_2CH(CH_3)_2$;
 5) $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)CH_3$;
 6) $CH_3CH(CH_3)C(C_2H_5)_2CH(CH_3)_2$.
 A) 1, 5, 6 B) 2, 3, 4 C) 1, 4, 5
 D) 2, 3, 6
2381. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404555)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)(I)CH_3$ va
 $CH_3C(CH_3)(I)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_3$;
 2) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_3$;
 4) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH(CH_3)_2$;
 5) $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)_2$;
 6) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_3$.
 A) 2, 3, 6 B) 2, 3, 5 C) 1, 4, 6
 D) 1, 4, 5
2382. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404556)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)(I)CH_3$ va
 $CH_3C(CH_3)(I)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_3$;
 2) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_3$;
 4) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH(CH_3)_2$;
 5) $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)_2$;
 6) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_3$.
 A) 2, 3, 6 B) 2, 3, 5 C) 1, 4, 6
 D) 1, 4, 5
2383. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404557)
 $CH_3CH_2C(CH_3)_2CH_2Br$ va
 $CH_3C(CH_3)(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $CH_3C(CH_3)_2(CH_2)_4C(CH_3)_2CH_3$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)C_2H_5$;
 3) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_2CH(CH_3)_2$;
 4) $C_2H_5C(CH_3)_2CH_2CH_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 5) $CH_3CH_2C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_3$;
 6) $(CH_3)_3CC(CH_3)_3$.
 A) 1, 2, 3 B) 1, 3, 5 C) 2, 4, 5
 D) 4, 5, 6
2384. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404558)
 $CH_3CH_2C(CH_3)_2CH_2Br$ va
 $CH_3C(CH_3)(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $CH_3C(CH_3)_2(CH_2)_4C(CH_3)_2CH_3$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)C_2H_5$;
 3) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_2CH(CH_3)_2$;
 4) $C_2H_5C(CH_3)_2CH_2CH_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 5) $CH_3CH_2C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_3$;
 6) $(CH_3)_3CC(CH_3)_3$.
 A) 1, 2, 3 B) 1, 3, 5 C) 2, 4, 5
 D) 4, 5, 6
2385. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404559)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)(Br)CH_3$ va
 $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_2Br$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_3$;
 2) $C_2H_5C(CH_3)_2CH_2CH_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 3) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 4) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 5) $CH_3C(CH_3)_2(CH_2)_4C(CH_3)_3$;
 6) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2(CH_2)_2C(CH_3)_3$.
 A) 1, 2, 6 B) 1, 2, 4 C) 3, 5, 6
 D) 2, 3, 5
2386. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404560)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)(Br)CH_3$ va
 $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_2Br$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_3$;
 2) $C_2H_5C(CH_3)_2CH_2CH_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 3) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 4) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 5) $CH_3C(CH_3)_2(CH_2)_4C(CH_3)_3$;
 6) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2(CH_2)_2C(CH_3)_3$.
 A) 1, 2, 6 B) 1, 2, 4 C) 3, 5, 6
 D) 2, 3, 5

2387. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404561)
 $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2(I)$ va $CH_3CH(I)CH_3$
 natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)C_2H_5$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 3) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH(CH_3)_2$;
 4) $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)_2$;
 5) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_3$;
 6) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_3$.
 A) 1, 3, 6 B) 1, 3, 4 C) 2, 4, 5
 D) 2, 5, 6
2388. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404562)
 $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2(I)$ va $CH_3CH(I)CH_3$
 natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)C_2H_5$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 3) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH(CH_3)_2$;
 4) $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)_2$;
 5) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_3$;
 6) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_3$.
 A) 1, 3, 6 B) 1, 3, 4 C) 2, 4, 5
 D) 2, 5, 6
2389. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404563)
 $CH_3C(CH_3)_2CH(I)CH_3$ va
 $CH_3CH_2C(CH_3)(I)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_2C(CH_3)_3$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_3$;
 4) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 5) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)C(CH_3)_2C_2H_5$;
 6) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$.
 A) 3, 4, 5 B) 1, 2, 6 C) 3, 4, 6
 D) 1, 2, 5
2390. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404564)
 $CH_3C(CH_3)_2CH(I)CH_3$ va
 $CH_3CH_2C(CH_3)(I)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_2C(CH_3)_3$;
 3) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_3$;
 4) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 5) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)C(CH_3)_2C_2H_5$;
 6) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$.
 A) 3, 4, 5 B) 1, 2, 6 C) 3, 4, 6
 D) 1, 2, 5
2391. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404565)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2(I)$ va $CH_3CH(CH_3)(I)$
 natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs
 reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil
 bo'ladi?
 1) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_3$;
 3) $(CH_3)_2CHCH(CH_3)_2$;
 4) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 5) $C_2H_5CH(CH_3)CH(CH_3)C_2H_5$;
 6) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)C_2H_5$.
 A) 1, 3, 4 B) 2, 5, 6 C) 1, 3, 5
 D) 2, 4, 6
2392. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404566)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2(I)$ va $CH_3CH(CH_3)(I)$
 natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs
 reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil
 bo'lmaydi?
 1) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_3$;
 3) $(CH_3)_2CHCH(CH_3)_2$;
 4) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 5) $C_2H_5CH(CH_3)CH(CH_3)C_2H_5$;
 6) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)C_2H_5$.
 A) 1, 3, 4 B) 2, 5, 6 C) 1, 3, 5
 D) 2, 4, 6
2393. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404567)
 $CH_3C(CH_3)_2C(I)(CH_3)_2$ va
 $CH_3CH(I)CH(CH_3)_2$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_3$;
 3) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 4) $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)CH(CH_3)CH(CH_3)_2$;
 5) $C_2H_5C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 6) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)_2$.
 A) 2, 4, 6 B) 1, 3, 5 C) 2, 4, 5
 D) 1, 3, 6
2394. 6.1-1 file-» 80 - 22 - - (404568)
 $CH_3C(CH_3)_2C(I)(CH_3)_2$ va
 $CH_3CH(I)CH(CH_3)_2$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)_3$;
 3) $C_2H_5C(CH_3)_2C(CH_3)_2C_2H_5$;
 4) $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)CH(CH_3)CH(CH_3)_2$;
 5) $C_2H_5C(CH_3)_2CH(CH_3)_2$;
 6) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)_2$.
 A) 2, 4, 6 B) 1, 3, 5 C) 2, 4, 5
 D) 1, 3, 6

2395. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711579)
To'la gidrogenlanganda 3-metilpentan hosil qiluvchi uglevdorodlarni aniqlang.
A) 3-metilpentadiyen-1,4; 2-etilbuten-1
B) metilizopropilatsetilen; 2-metilpenten-2
C) 3-metilgeksen-2; 3-metilpentin-1
D) metilsiklobutan; siklogeksan
2396. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711580)
Qaysi reaktiv(lar)dan foydalanib benzolni toluoldan farqlash mumkin?
1) natriy gidroksid eritmasi;
2) kaliy permanganat eritmasi;
3) bromli suv; 4) kumush(I) oksidning ammiakli eritmasi.
A) 1 **B) 2, 3** C) 4 D) 2
2397. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711581)
Atsetilenni etilendan farqlash uchun qaysi modda(lar) eritmasi ishlatiladi?
1) kaliy permanganatning suvli eritmasi;
2) bromli suv;
3) kaliy permanganatning kislotali eritmasi;
4) kumush(I) oksidning ammiakdagi eritmasi.
A) 2, 4 B) 1, 3 **C) 4** D) 3
2398. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711582)
Quyidagi moddalardan atsetilen gomologlarini aniqlang.
1) C_3H_6 ; 2) C_3H_4 ; 3) C_3H_8 ; 4) C_4H_6
A) 1, 4 **B) 2, 4** C) 3, 4 D) 1, 2
2399. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711583)
Molekulasida bitta *sp*-gibridlangan uglerod atomi tutgan moddani aniqlang.
A) CO_2 B) CH_3CHO C) CH_3CH_3
D) CH_3COOH
2400. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711584)
Ishqorlar bilan reaksiyaga kirishadigan moddani aniqlang.
A) metanol B) etanol C) benzil spirt
D) fenol
2401. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711585)
Berilgan moddalarni uglerod-uglerod bog'ining uzunligi ortib borishi tartibida joylashtiring.
A) etan, benzol, eten, etin
B) etin, eten, benzol, etan
C) etin, benzol, eten, etan
D) benzol, etan, eten, etin
2402. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711586)
Qaysi qatorda to'yingan uglevdorodlar keltirilgan?
A) metan, propan, benzol, geptan
B) etan, nonan, penten, geksan
C) butan, pentan, oktan, dekan
D) propan, atsetilen, etilen, izopren
2403. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711587)
Qaysi qatorda to'yinmagan uglevdorodlar keltirilgan?
A) etilen, propen, izopren, geksan
B) propen, buten-1, atsetilen, geksan
C) butan, pentan, oktan, dekan
D) propen, izobutilen, etilen, butilen
2404. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711588)
Qaysi qatorda siklogeksen izomerlari keltirilgan?
A) 2-metilpenten-1; pentin-1; pentadiyen-1,3
B) etilsiklobutan; metilsiklopentan;
2,3-dimetilbuten-2
C) siklogeksan; siklobutan; siklogeksen
**D) geksin-1; metilsiklopentan;
2-metilpentadiyen-1,4**
2405. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711589)
Qaysi qatorda siklogeksan izomerlari keltirilgan?
A) 2-metilpenten-1; pentin-1; pentadiyen-1,3
**B) etilsiklobutan; metilsiklopentan;
2,3-dimetilbuten-2**
C) siklogeksan; siklobutan; siklogeksen
D) geksin-1; metilsiklopentan;
2-metilpentadiyen-1,4
2406. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711590)
Qaysi qatorda 1-metil-2-etilbenzol izomerlari keltirilgan?
A) propilbenzol; 1,2,3-trimetilbenzol; o-ksilol
**B) 1,2,3-trimetilbenzol; kumol;
propilbenzol**
C) propilbenzol; krezol; 1,2,4-trimetilbenzol
D) vinilbenzol; o-ksilol; 1,4-dimetilbenzol
2407. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711591)
Qaysi qatorda etilbenzol izomerlari keltirilgan?
A) o-ksilol; m-ksilol; p-ksilol
B) metilbenzol; etilbenzol; propilbenzol
C) o-krezol; m-krezol; p-krezol
D) vinilbenzol; o-ksilol; 1,4-dimetilbenzol

2408. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711592)
Qaysi qatorda izobutilen izomerlari keltirilgan?
A) *buten-1; buten-2; butadiyen-1,2*
B) siklobutan; buten-2; metilsiklopropan
C) *izopren; butadiyen-1,3; metilsiklobutan*
D) *vinilatsetilen; dimetilatsetilen; 1,2-dimetilsiklopropan*
2409. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711593)
Qaysi qatorda siklobuten izomerlari keltirilgan?
A) *buten-1; buten-2; 2-metilpropen-1*
B) *siklopentan; siklogeksan; siklopropan*
C) *izopren; butadiyen-1,3; metilsiklobutan*
D) dimetilatsetilen; butadiyen-1,3; metilsiklopropan
2410. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711594)
Qaysi qatorda siklobutan izomerlari keltirilgan?
A) buten-1; buten-2; 2-metilpropen-1
B) *siklopentan; siklogeksan; siklopropan*
C) *izopren; butadiyen-1,3; metilsiklobutan*
D) *dimetilatsetilen; butadiyen-1,3; metilsiklopropan*
2411. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711595)
Qaysi qatordagi moddalar gidrogenlanish reaksiyasiga kirishadi?
A) *buten-2; etan; butadiyen-1,3*
B) *stiroil; propan; atsetilen*
C) *siklogeksan; benzol; metan*
D) etilen; propanal; izopren
2412. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711596)
Qaysi moddalar ketma-ketligidan foydalanib buten-1 dan buten-2 olish mumkin?
A) *vodorod bromid; natriy metalli*
B) *konsentrlangan sulfat kislota; vodorod xlorid*
C) *vodorod bromid; natriy gidroksidning suvli eritmasi*
D) vodorod bromid; kaliy gidroksidning spirtli eritmasi
2413. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711597)
Qaysi qatorda benzol gomologlari keltirilgan?
A) *toluol; ksilol; krezol*
B) ksilol; kumol; toluol
C) *metilbenzol; propilbenzol; vinilbenzol*
D) *m-krezol; o-krezol; p-krezol*
2414. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711598)
Qaysi moddalar ketma-ketligidan foydalanib propanoldan izopropanol olish mumkin?
A) *vodorod bromid; kaliy gidroksidning spirtli eritmasi*
B) konsentrlangan sulfat kislota ($t \geq 140^\circ C$); suv (H_2SO_4)
C) *natriy gidroksidning suvli eritmasi; vodorod xlorid*
D) *konsentrlangan sulfat kislota ($t \geq 140^\circ C$); brom ($FeBr_3$)*
2415. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711600)
Atsetilen tarkibidagi vodorod atomining qo'zg'aluvchan ekanligini (atsetilenning kislotali xossasini) qaysi reagent(lar) vositasida aniqlash mumkin?
1) mis(I) xloridning ammiakdagi eritmasi;
2) suv (Hg^{+2}); 3) kaliy permanganatning suvli eritmasi;
4) kumush nitratning ammiakdagi eritmasi;
5) bromli suv.
A) 2, 5 **B) 1, 4** C) 3 D) 4
2416. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711601)
Quyidagi moddalardan atsetilen gomologini aniqlang.
1) $CH_3CH(CH_3)CCCH_3$;
2) $CH_2C(CH_3)CHCH_2$;
3) $CH_3CH(CH_3)CCC_2H_5$;
4) $CH_3CHCHCH_2CCCH_3$
A) 1, 3, 4 **B) 1, 3** C) 2, 4 D) 1, 2, 3
2417. 6.1-1 file-» 80 - 61 - - 1 (711602)
Geometrik izomeri mavjud bo'lgan diyen uglevodorodni aniqlang.
A) *pentadiyen-1,2* **B) pentadiyen-1,3**
C) *pentadiyen-1,4* D) *pentadiyen-2,3*
2418. 6.1-1 file-» 80 - 69 - - (725166)
Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod oksidlanadi?
1) $C_6H_6 \rightarrow C_6H_5Cl$;
2) $CH_3COOH \rightarrow CH_3COONa$;
3) $HCHO \rightarrow CH_3OH$;
4) $CH_3CH(Br)CH_3 \rightarrow CH_3CH(OH)CH_3$;
5) $C_2H_4 \rightarrow CH_2(OH)CH_2(OH)$;
6) $C_6H_6 \rightarrow C_6H_{12}$
A) 2, 4 **B) 1, 5** C) 3, 6 D) 3, 5

2419. 6.1-1 file-» 80 - 69 - - (725167)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $C_6H_6 \rightarrow C_6H_5Cl$;
 2) $CH_3COOH \rightarrow CH_3COONa$;
 3) $HCHO \rightarrow CH_3OH$;
 4) $CH_3CH(Br)CH_3 \rightarrow CH_3CH(OH)CH_3$;
 5) $C_2H_4 \rightarrow CH_2(OH)CH_2(OH)$;
 6) $C_6H_6 \rightarrow C_6H_{12}$
 A) 2, 4 B) 1, 5 C) 3, 6 D) 3, 5
2420. 6.1-1 file-» 80 - 69 - - (725168)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerodning oksidlanish darajasi o'zgarmaydi?
 1) $C_6H_6 \rightarrow C_6H_5Cl$;
 2) $CH_3COOH \rightarrow CH_3COONa$;
 3) $HCHO \rightarrow CH_3OH$;
 4) $CH_3CH(Br)CH_3 \rightarrow CH_3CH(OH)CH_3$;
 5) $C_2H_4 \rightarrow CH_2(OH)CH_2(OH)$;
 6) $C_6H_6 \rightarrow C_6H_{12}$
A) 2, 4 B) 1, 5 C) 3, 6 D) 3, 5
2421. 6.1-1 file-» 80 - 69 - - (725169)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod atomi oksidlanadi?
 1) $CH_2CHCOOH \rightarrow CH_3CH_2COOH$;
 2) $C_6H_5NO_2 \rightarrow C_6H_5NH_2$;
 3) $CH_3CCH \rightarrow CH_3CCAg$;
 4) $CH_2(OH)CH_2(OH) \rightarrow HOCCOOH$;
 5) $CH_4 \rightarrow HCHO$;
 6) $C_6H_5COOH \rightarrow C_6H_5CHO$.
 A) 1, 6 B) 2, 3 C) 4, 5 D) 1, 2, 6
2422. 6.1-1 file-» 80 - 69 - - (725170)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerod qaytariladi?
 1) $CH_2CHCOOH \rightarrow CH_3CH_2COOH$;
 2) $C_6H_5NO_2 \rightarrow C_6H_5NH_2$;
 3) $CH_3CCH \rightarrow CH_3CCAg$;
 4) $CH_2(OH)CH_2(OH) \rightarrow HOCCOOH$;
 5) $CH_4 \rightarrow HCHO$;
 6) $C_6H_5COOH \rightarrow C_6H_5CHO$.
A) 1, 6 B) 2, 3 C) 4, 5 D) 1, 2, 6
2423. 6.1-1 file-» 80 - 69 - - (725171)
 Quyidagi qaysi o'zgarishlarda molekula tarkibidagi uglerodning oksidlanish darajasi o'zgarmaydi?
 1) $CH_2CHCOOH \rightarrow CH_3CH_2COOH$;
 2) $C_6H_5NO_2 \rightarrow C_6H_5NH_2$;
 3) $CH_3CCH \rightarrow CH_3CCAg$;
 4) $CH_2(OH)CH_2(OH) \rightarrow HOCCOOH$;
 5) $CH_4 \rightarrow HCHO$;
 6) $C_6H_5COOH \rightarrow C_6H_5CHO$.
 A) 1, 6 B) 2, 3 C) 4, 5 D) 1, 2, 6
2424. 6.2-1 file-» 80 - 69 - - (725172)
 2-brom-2-metilpropan va 2-brom-2,3-dimetilbutan natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda qanday alkanlar hosil bo'ladi (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)?
 1) 2,3,3,4,4,5-geksametilgeksan;
 2) 2,2,3,4,5,5-geksametilgeksan;
 3) 2,2,3,4,4-pentametilpentan;
 4) 2,2,3,3,4-pentametilpentan;
 5) 2,2,3,3-tetrametilbutan;
 6) 2,2,3-trimetilbutan.
 A) 1, 3, 5 B) 1, 4, 5 C) 2, 3, 6
 D) 2, 4, 6
2425. 6.2-1 file-» 80 - 69 - - (725173)
 2-brom-2-metilpropan va 2-brom-2,3-dimetilbutan natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda qanday alkanlar hosil bo'lmaydi (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)?
 1) 2,3,3,4,4,5-geksametilgeksan;
 2) 2,2,3,4,5,5-geksametilgeksan;
 3) 2,2,3,4,4-pentametilpentan;
 4) 2,2,3,3,4-pentametilpentan;
 5) 2,2,3,3-tetrametilbutan;
 6) 2,2,3-trimetilbutan.
 A) 1, 3, 5 B) 1, 4, 5 C) 2, 3, 6
 D) 2, 4, 6
2426. 6.2-1 file-» 80 - 69 - - (725174)
 2-brom-3,3-dimetilbutan va 2-brom-2,3,4-trimetilpentan natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda qanday alkanlar hosil bo'ladi (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)?
 1) 2,2,3,3,4,5-geksametilgeptan;
 2) 2,2,3,4,5,5-geksametilgeksan;
 3) 2,2,3,4,4,5,6-septametilgeptan;
 4) 2,2,3,4,5,6,7,7-oktametiloktan;
 5) 2,3,4,4,5,5,6,7-oktametiloktan;
 6) 2,2,3,4,5,6,6-septametilgeptan.
 A) 1, 4, 6; B) 1, 3, 5 C) 2, 3, 5
 D) 2, 4, 6
2427. 6.2-1 file-» 80 - 69 - - (725175)
 2-brom-3,3-dimetilbutan va 2-brom-2,3,4-trimetilpentan natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda qanday alkanlar hosil bo'lmaydi (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)?
 1) 2,2,3,3,4,5-geksametilgeptan;
 2) 2,2,3,4,5,5-geksametilgeksan;
 3) 2,2,3,4,4,5,6-septametilgeptan;
 4) 2,2,3,4,5,6,7,7-oktametiloktan;
 5) 2,3,4,4,5,5,6,7-oktametiloktan;
 6) 2,2,3,4,5,6,6-septametilgeptan.
A) 1, 4, 6; B) 1, 3, 5 C) 2, 3, 5
D) 2, 4, 6

2428. 6.2-1 file-» 80 - 69 - - (725176)
 2-brom-2-metil-3-etilpentan va
 1-brom-2,3-dimetilbutan natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda qanday alkanlar hosil bo'ladi
 (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)?
 1) 3,3,6,6-tetrametil-4,5-dietiloktan;
 2) 2,3,6,7-tetrametiloktan;
 3) 3,4,5,6-tetrametiloktan;
 4) 2,2,6,7-tetrametil-5-etiloktan;
 5) 4,4,5,5-tetrametil-3,6-dietiloktan;
 6) 2,3,5,5-tetrametil-6-etiloktan.
 A) 2, 5, 6; B) 1, 3, 6 C) 2, 4, 5
 D) 1, 3, 4
2429. 6.2-1 file-» 80 - 69 - - (725177)
 2-brom-2-metil-3-etilpentan va
 1-brom-2,3-dimetilbutan natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda qanday alkanlar hosil bo'lmaydi
 (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)?
 1) 3,3,6,6-tetrametil-4,5-dietiloktan;
 2) 2,3,6,7-tetrametiloktan;
 3) 3,4,5,6-tetrametiloktan;
 4) 2,2,6,7-tetrametil-5-etiloktan;
 5) 4,4,5,5-tetrametil-3,6-dietiloktan;
 6) 2,3,5,5-tetrametil-6-etiloktan.
 A) 2, 5, 6; B) 1, 3, 6 C) 2, 4, 5
 D) 1, 3, 4
2430. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711603)
 $CH_2(Br)CH(CH_3)CH_2CH_3$ va
 $CH_3CH(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 3,6-dimetiloktan; 2) 4,5-dimetiloktan;
 3) 2,3-dimetilbutan; 4) 2,4-dimetilgeksan;
 5) 2,2-dimetilbutan; 6) 3,4-dimetilgeksan.
 A) 1, 3, 4 B) 2, 4, 6 C) 2, 5, 6
 D) 1, 5, 6
2431. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711604)
 $CH_2(Br)CH(CH_3)CH_2CH_3$ va
 $CH_3CH(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) 3,6-dimetiloktan; 2) 4,5-dimetiloktan;
 3) 2,3-dimetilbutan; 4) 2,4-dimetilgeksan;
 5) 2,2-dimetilbutan; 6) 3,4-dimetilgeksan.
 A) 1, 3, 4 B) 2, 4, 6 C) 2, 5, 6
 D) 1, 5, 6
2432. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711605)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2Br$ va
 $CH_3C(CH_3)(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 2,3,3,4,4,5-geksametilgeksan;
 2) 2,2,3,3-tetrametilbutan;
 3) 2,2,3,4,5,5-geksametilgeksan;
 4) 2,2,3,3,4-pentametilpentan;
 5) 2,2,3-trimetilbutan;
 6) 2,2,3,4,4-pentametilpentan.
 A) 1, 4, 5 B) 1, 2, 4 C) 3, 5, 6
 D) 3, 4, 6
2433. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711606)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2Br$ va
 $CH_3C(CH_3)(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) 2,3,3,4,4,5-geksametilgeksan;
 2) 2,2,3,3-tetrametilbutan;
 3) 2,2,3,4,5,5-geksametilgeksan;
 4) 2,2,3,3,4-pentametilpentan;
 5) 2,2,3-trimetilbutan;
 6) 2,2,3,4,4-pentametilpentan.
 A) 1, 4, 5 B) 1, 2, 4 C) 3, 5, 6
 D) 3, 4, 6
2434. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711607)
 $CH_3CH_2C(CH_3)_2Br$ va
 $CH_3CH(CH_3)CH(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 3,3,4,4-tetrametilgeksan;
 2) 2,2,5,5-tetrametilgeksan;
 3) 2,2,4,4-tetrametilgeksan;
 4) 2,3,4,5-tetrametilgeksan;
 5) 2,3,4,5-tetrametilgeksan;
 6) 2,3,4,4-tetrametilgeksan.
 A) 1, 4, 5 B) 2, 3, 4 C) 2, 4, 6
 D) 1, 5, 6
2435. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711608)
 $CH_3CH_2C(CH_3)_2Br$ va
 $CH_3CH(CH_3)CH(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) 3,3,4,4-tetrametilgeksan;
 2) 2,2,5,5-tetrametilgeksan;
 3) 2,2,4,4-tetrametilgeksan;
 4) 2,3,4,5-tetrametilgeksan;
 5) 2,3,4,5-tetrametilgeksan;
 6) 2,3,4,4-tetrametilgeksan.
 A) 1, 4, 5 B) 2, 3, 4 C) 2, 4, 6
 D) 1, 5, 6

2436. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711609)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2Br$ va $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_2Br$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 2,3,3,4,4,5-geksametilgeksan;
 2) 2,3,3,5-tetrametilgeksan;
 3) 3,6-dimetiloktan;
 4) 2,2,3,4,5,5-geksametilgeksan;
 5) 2,7-dimetiloktan;
 6) 2,3,3,6-tetrametilgeptan.
A) 1, 5, 6 B) 2, 3, 4 C) 2, 4, 5
 D) 1, 2, 6
2437. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711610)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2Br$ va $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_2Br$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) 2,3,3,4,4,5-geksametilgeksan;
 2) 2,3,3,5-tetrametilgeksan;
 3) 3,6-dimetiloktan;
 4) 2,2,3,4,5,5-geksametilgeksan;
 5) 2,7-dimetiloktan;
 6) 2,3,3,6-tetrametilgeptan.
 A) 1, 5, 6 B) 2, 3, 4 C) 2, 4, 5
 D) 1, 2, 6
2438. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711611)
 $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_2Br$ va $CH_3C(CH_3)_2Br$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 2,3,3,6,6,7-geksametiloktan;
 2) 2,2,4,4,5-pentametiligeksan;
 3) 2,2,3,6,7,7-geksametiloktan;
 4) 2,2,3,5,5-pentametiligeksan;
 5) 2,2,4,4-tetrametilpentan;
 6) 2,2,3,3-tetrametilbutan.
 A) 1, 2, 5 B) 2, 3, 6 C) 3, 4, 6
 D) 1, 4, 6
2439. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711612)
 $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_2Br$ va $CH_3C(CH_3)_2Br$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) 2,3,3,6,6,7-geksametiloktan;
 2) 2,2,4,4,5-pentametiligeksan;
 3) 2,2,3,6,7,7-geksametiloktan;
 4) 2,2,3,5,5-pentametiligeksan;
 5) 2,2,4,4-tetrametilpentan;
 6) 2,2,3,3-tetrametilbutan.
A) 1, 2, 5 B) 2, 3, 6 C) 3, 4, 6
 D) 1, 4, 6
2440. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711613)
 $CH_3CH(CH_3)CH_2Br$ va $CH_3C(CH_3)(Br)CH_2CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 2,5-dimetiligeksan; 2) 3,4-dimetiligeksan;
 3) 3,3,4,4-tetrametilgeksan;
 4) 2,4,4-trimetiligeksan;
 5) 2,2,5,5-tetrametilgeksan;
 6) 2,2,5-trimetiligeksan.
 A) 2, 4, 5 B) 2, 5, 6 C) 1, 3, 4
 D) 1, 5, 6
2441. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711614)
 $CH_3CH(CH_3)CH_2Br$ va $CH_3C(CH_3)(Br)CH_2CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) 2,5-dimetiligeksan; 2) 3,4-dimetiligeksan;
 3) 3,3,4,4-tetrametilgeksan;
 4) 2,4,4-trimetiligeksan;
 5) 2,2,5,5-tetrametilgeksan;
 6) 2,2,5-trimetiligeksan.
 A) 2, 4, 5 B) 2, 5, 6 C) 1, 3, 4
 D) 1, 5, 6
2442. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711615)
 Izobutilbromid va uchlamchi butilbromid natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 2,5-dimetiligeksan;
 2) 3,4-dimetiligeksan;
 3) 2,2,3,3-tetrametilbutan;
 4) 2,2,4,4-tetrametilpentan;
 5) 2,2,4-trimetilpentan;
 6) 2,2,3-trimetilpentan.
 A) 2, 3, 5 B) 2, 4, 6 C) 1, 3, 5
 D) 1, 4, 6
2443. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711616)
 Izobutilbromid va uchlamchi butilbromid natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) 2,5-dimetiligeksan;
 2) 3,4-dimetiligeksan;
 3) 2,2,3,3-tetrametilbutan;
 4) 2,2,4,4-tetrametilpentan;
 5) 2,2,4-trimetilpentan;
 6) 2,2,3-trimetilpentan.
 A) 2, 3, 5 B) 2, 4, 6 C) 1, 3, 5
 D) 1, 4, 6

2444. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711617)
 Izobutilbromid va ikkilamchi butilbromid natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 2,5-dimetilgeksan; 2) 3,4-dimetilgeksan;
 3) 2,3-dimetilgeksan; 4) 2,4-dimetilpentan;
 5) 2,4-dimetilgeksan; 6) 3,4-dimetilpentan.
A) 1, 2, 5 B) 1, 2, 6 C) 3, 4, 6
 D) 3, 4, 5
2445. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711618)
 Izobutilbromid va ikkilamchi butilbromid natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) 2,5-dimetilgeksan; 2) 3,4-dimetilgeksan;
 3) 2,3-dimetilgeksan; 4) 2,4-dimetilpentan;
 5) 2,4-dimetilgeksan; 6) 3,4-dimetilpentan.
 A) 1, 2, 5 B) 1, 2, 6 C) 3, 4, 6
 D) 3, 4, 5
2446. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711619)
 $CH_3C(CH_3)_2CH_2Br$ va $CH_3C(CH_3)_2Br$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 3,3,4,4-tetrametilgeksan;
 2) 2,3-dimetilbutan;
 3) 2,2,5,5-tetrametilgeksan;
 4) 2,2,3,3-tetrametilbutan;
 5) 2,2,3,3-tetrametilpentan;
 6) 2,2,4,4-tetrametilpentan.
 A) 1, 2, 5 B) 3, 4, 6 C) 3, 5, 6
 D) 1, 2, 4
2447. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711620)
 $CH_3C(CH_3)_2CH_2Br$ va $CH_3C(CH_3)_2Br$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) 3,3,4,4-tetrametilgeksan;
 2) 2,3-dimetilbutan;
 3) 2,2,5,5-tetrametilgeksan;
 4) 2,2,3,3-tetrametilbutan;
 5) 2,2,3,3-tetrametilpentan;
 6) 2,2,4,4-tetrametilpentan.
A) 1, 2, 5 B) 3, 4, 6 C) 3, 5, 6
 D) 1, 2, 4
2448. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711621)
 $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_2Br$ va $CH_3CH(CH_3)Br$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 2,3,3,6,6,7-geksametiloktan;
 2) 2,2,3,6,7,7-geksametiloktan;
 3) 2,3-dimetilbutan;
 4) 2,2,3,5-tetrametilgeksan;
 5) 2,3,3,5-tetrametilgeksan;
 6) 2,2-dimetilbutan.
 A) 1, 5, 6 B) 2, 4, 5 C) 2, 3, 4
 D) 1, 4, 6
2449. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711622)
 $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_2Br$ va $CH_3CH(CH_3)Br$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) 2,3,3,6,6,7-geksametiloktan;
 2) 2,2,3,6,7,7-geksametiloktan;
 3) 2,3-dimetilbutan;
 4) 2,2,3,5-tetrametilgeksan;
 5) 2,3,3,5-tetrametilgeksan;
 6) 2,2-dimetilbutan.
A) 1, 5, 6 B) 2, 4, 5 C) 2, 3, 4
 D) 1, 4, 6
2450. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711623)
 $CH_2(Br)CH(CH_3)CH_2CH_3$ va $CH_3CH(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) hosil bo'lgan alkanlardagi birlamchi, ikkilamchi va uchlamchi uglerod atomlarining sonini aniqlang.
 A) 10, 6, 5 B) 12, 6, 4 C) 12, 6, 6
 D) 12, 8, 6
2451. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711624)
 $CH_3C(CH_3)_2CH_2Br$ va $CH_3C(CH_3)_2Br$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) hosil bo'lgan alkanlardagi birlamchi, ikkilamchi va to'rtlamchi uglerod atomlarining sonini aniqlang.
 A) 18, 2, 4 B) 20, 4, 8 C) 16, 3, 6
D) 18, 3, 6
2452. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711625)
 $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)(Br)CH_3$ va $CH_3CH(CH_3)CH(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) hosil bo'lgan alkanlardagi birlamchi, uchlamchi va to'rtlamchi uglerod atomlarining sonini aniqlang.
A) 24, 6, 6 B) 20, 6, 5 C) 24, 6, 5
 D) 20, 6, 6

2453. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711626)
 Ikkilamchi butilbromid va uchlamchi butilbromid natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) hosil bo'lgan alkanlardagi birlamchi, ikkilamchi va uchlamchi uglerod atomlarining sonini aniqlang.
 A) 15; 3; 3 B) 15; 6; 4 C) 4; 3; 3
 D) 12; 3; 3
2454. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711627)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)(Br)CH_3$ va $CH_3CH(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) hosil bo'lgan alkanlardagi birlamchi, uchlamchi va to'rtlamchi uglerod atomlarining sonini aniqlang.
 A) 18; 3; 3 B) 15; 6; 4 C) 18; 6; 3
 D) 12; 6; 4
2455. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711628)
 $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(Br)CH_3$ va $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)(Br)CH_3$ natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) hosil bo'lgan alkanlardagi birlamchi, uchlamchi va to'rtlamchi uglerod atomlarining sonini aniqlang.
 A) 30; 6; 6 B) 30; 6; 9 C) 28; 6; 3
 D) 28; 6; 4
2456. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711629)
 Ikkilamchi va uchlamchi butilbromidlar aralashmasiga natriy metalli qo'shib qizdirilganda qanday alkanlar hosil bo'ladi (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)?
 1) 3,4-dimetilgeksan;
 2) 2,2,4-trimetilpentan;
 3) 2,2,5,5-tetrametilgeksan;
 4) 2,2,3,3-tetrametilbutan;
 5) 2,2,3-trimetilpentan;
 6) 2,5-dimetilgeksan.
 A) 2, 3, 6 B) 1, 3, 6 C) 2, 4, 5
 D) 1, 4, 5
2457. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711630)
 3-brom-2,4-dimetilpentan va 2-brom-3,3-dimetilbutan natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda qanday alkanlar hosil bo'ladi (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)?
 1) 2,2,3,4,5,5-geksametilgeksan;
 2) 2,2,7,7-tetrametiloktan;
 3) 2,2,3,5-tetrametil-4-izopropilgeksan;
 4) 2,4,5,7-tetrametiloktan;
 5) 2,2,6-trimetil-5-izopropilgeptan;
 6) 2,5-dimetil-3,4-diizopropilgeksan.
 A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 5
 D) 2, 4, 6
2458. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711631)
 3-brom-2,4-dimetilpentan va 2-brom-3,3-dimetilbutan natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda qanday alkanlar hosil bo'lmaydi (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)?
 1) 2,2,3,4,5,5-geksametilgeksan;
 2) 2,2,7,7-tetrametiloktan;
 3) 2,2,3,5-tetrametil-4-izopropilgeksan;
 4) 2,4,5,7-tetrametiloktan;
 5) 2,2,6-trimetil-5-izopropilgeptan;
 6) 2,5-dimetil-3,4-diizopropilgeksan.
 A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 5
 D) 2, 4, 6
2459. 6.2-2 file-» 80 - 62 - - 1 (711632)
 1-brom-2,2,3-trimetilbutan va 2-brom-3-metilbutan natriy bilan o'zaro ta'sirlashganda qanday alkanlar hosil bo'lmaydi (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)?
 1) 2,3,3,6,6,7-geksametiloktan;
 2) 2,2,3,6,7,7-geksametiloktan;
 3) 2,3,4,5-tetrametilgeksan;
 4) 3,6-dimetiloktan;
 5) 2,3,3,5,6-pentametilgeptan;
 6) 2,3,3,6-tetrametiloktan.
 A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 5
 D) 2, 4, 6
2460. 6.2-2 file-» 80 - 68 - - (725178)
 Qaysi moddalar mis(I) oksidning ammiakdagi eritmasi bilan reaksiyaga kirishadi?
 1) dietilatsetilen; 2) izopropilatsetilen;
 3) metiletilatsetilen; 4) 3,3-dimetilgeksin-1;
 5) 3-etilpentin-1.
 A) 1, 3 B) 2, 4, 5 C) 4, 5 D) 1, 3, 5
2461. 6.2-2 file-» 80 - 68 - - (725179)
 20%-li kaliy gidroksid eritmasini tayyorlash uchun 200 g 10%-li kaliy gidroksid eritmasida qancha miqdor (g) kaliy oksidni eritish zarur?
 A) 25 B) 20,2 C) 19,1 D) 11,9
2462. 6.2-2 file-» 80 - 68 - - (725180)
 Qaysi moddalar kumush(I) oksidning ammiakdagi eritmasi bilan reaksiyaga kirishadi?
 1) etanal; 2) sirka kislotasi; 3) glukoza;
 4) saxaroza; 5) etilatsetat; 6) etilformiat.
 A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3 D) 2, 4
2463. 6.2-2 file-» 80 - 68 - - (725181)
 Quyidagi formulalar bilan necha xil birikma berilgan.
 1) $CH_3CH_2CH(CH_3)CH_2CH_3$;
 2) $CH_3(CH_2)_2CH(CH_3)CH_3$;
 3) $CH_3CH_2CH(CH_3)CH_2CH_3$;
 4) $CH_3CH_2CH(CH_3)CH(CH_3)CH_3$;
 5) $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)CH_2CH_3$;
 6) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_2CH_3$.
 A) 4 B) 3 C) 6 D) 5

2464. 6.2-2 file-» 80 - 68 - - (725182)
117 g benzol olish uchun necha litr (n.sh.) metan sarflanadi?
A) 100,8 B) 168 C) 195 **D) 201,6**
2465. 6.2-2 file-» 80 - 68 - - (725183)
1 l (n.sh.) alkanning og'irligi 2,59 g bo'lib, faqat birlamchi va uchlamchi uglerod atomidan iborat bo'lgan uglevodородning molyar massasi va nomini aniqlang.
A) 58; *n*-butan B) 72; 2-metilbutan
C) 72; 2,2-dimetilpropan
D) 58; 2-metilpropan
2466. 6.2-2 file-» 80 - 68 - - (725184)
Alken qatoridagi uglevodород brom bilan nisbiy molekular massasi 216 bo'lgan birikma hosil qildi. Reaksiyaga kirishgan alkenning nomini aniqlang.
A) eten **B) buten** C) penten
D) geksen
2467. 6.2-3 file-» 80 - 6 - - (224261)
Таркиби C_9H_{12} бўлган ароматик углеводородга концентрланган нитрат ва сульфат кислоталар аралашмаси таъсир эттирилганда таркиби $C_9H_{11}NO_2$ бўлган тўртта изомер аралашмаси ҳосил бўлди. Реакция учун олинган ароматик углеводородни аниқланг (ён занжирнинг нитроланиши ҳисобга олинмасин).
A) пропилбензол B) 1-метил-4-этилбензол
C) изопропилбензол
D) 1-метил-2-этилбензол
2468. 6.2-3 file-» 80 - 8 - - (225424)
Таркиби C_9H_{12} бўлган ароматик углеводородга концентрланган нитрат ва сульфат кислоталар аралашмаси таъсир эттирилганда таркиби $C_9H_{11}NO_2$ бўлган иккита изомер аралашмаси ҳосил бўлди. Реакция учун олинган ароматик углеводородни аниқланг (ён занжирнинг нитроланиши ҳисобга олинмасин).
A) этилбензол **B) 1-метил-4-этилбензол**
C) 1-метил-4-изопропилбензол
D) 1-метил-2-этилбензол
2469. 6.2-3 file-» 80 - 8 - - (225425)
Таркиби C_9H_{12} бўлган ароматик углеводородга концентрланган нитрат ва сульфат кислоталар аралашмаси таъсир эттирилганда таркиби $C_9H_{11}NO_2$ бўлган тўртта изомер аралашмаси ҳосил бўлди. Реакция учун олинган ароматик углеводород(лар)ни аниқланг (ён занжирнинг нитроланиши ҳисобга олинмасин).
1) этилбензол; 2) 1-метил-4- этилбензол;
3) 1,2-диэтилбензол; 4) 1- метил-2-этилбензол.
A) 1, 3 B) 2, 4 C) 3 **D) 4**
2470. 6.2-3 file-» 80 - 8 - - (225426)
Таркиби C_8H_{10} бўлган ароматик углеводородга концентрланган нитрат ва сульфат кислоталар аралашмаси таъсир эттирилганда таркиби $C_8H_9NO_2$ бўлган иккита изомер аралашмаси ҳосил бўлди. Реакция учун олинган ароматик углеводород(лар)ни аниқланг (ён занжирнинг нитроланиши ҳисобга олинмасин).
1) этилбензол; 2) 1,2-диметилбензол;
3) винилбензол; 4) 1,4-диметилбензол.
A) 1, 2, 3 B) 4 C) 3 **D) 1, 2**
2471. 6.2-3 file-» 80 - 8 - - (225427)
Таркиби C_8H_{10} бўлган ароматик углеводородга концентрланган нитрат ва сульфат кислоталар аралашмаси таъсир эттирилганда таркиби $C_8H_9NO_2$ бўлган иккита изомер аралашмаси ҳосил бўлди. Реакция учун олинган ароматик углеводород(лар)ни аниқланг (ён занжирнинг нитроланиши ҳисобга олинмасин).
1) пропилбензол; 2) о-ксиллол; 3) винилбензол;
4) п-ксиллол.
A) 1, 2, 3 B) 4 **C) 2** D) 2, 4
2472. 6.2-3 file-» 80 - 8 - - (225428)
Таркиби C_8H_{10} бўлган ароматик углеводородга концентрланган нитрат ва сульфат кислоталар аралашмаси таъсир эттирилганда таркиби $C_8H_9NO_2$ бўлган битта модда ҳосил бўлди. Реакция учун олинган ароматик углеводород(лар)ни аниқланг (ён занжирнинг нитроланиши ҳисобга олинмасин).
1) этилбензол; 2) 1,2-диметилбензол;
3) винилбензол; 4) 1,4-диметилбензол.
A) 2 **B) 4** C) 3, 4 D) 1, 2
2473. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237314)
56,4 г фенолга нитрат кислота таъсир эттирилганда (H_2SO_4 иштирокида) *o*-нитрофенол, *n*-нитрофенол ва пикрин кислоталар 1 : 2 : 3 моль нисбатда ҳосил бўлса, реакцияга қатнашган нитрат кислота массасини (г) топинг.
A) 37,8 B) 189 C) 113,4 **D) 75,6**
2474. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237315)
Карбол кислотага 50,4 г нитрат кислота таъсир этганда (H_2SO_4 иштирокида) 2-нитрофенол, 4-нитрофенол ва пикрин кислоталар 1 : 2 : 3 моль нисбатда ҳосил бўлса, реакцияга қатнашган карбол кислота массасини (г) аниқланг.
A) 37,6 B) 75,2 C) 112,8 D) 17,4

2475. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237316)
0,6 моль толуолни ёруғлик иштирокида хлорланганда $C_6H_5CH_2Cl$, $C_6H_5CHCl_2$ ва $C_6H_5CCl_3$ -лар 3 : 2 : 1 моль нисбатда ҳосил бўлса, сарфланган хлор ҳажмини (л, н.ш.) ҳисобланг.
A) 11,2 B) 22,4 C) 44,8 D) 67,2
2476. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237317)
112,8 г фенолнинг бромли сув билан реакциясида 2-бромфенол, 4-бромфенол ва 2,4,6-трибромфеноллар 1 : 2 : 3 моль нисбатда ҳосил бўлса, реакцияга сарфланган бром массасини (г) топинг.
A) 384 B) 192 C) 240 D) 448
2477. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237321)
Таркиби C_9H_{12} бўлган ароматик углеводород оксидланганда бензолдикарбон кислота, нитроланганда (H_2SO_4 иштирокида) эса таркиби $C_9H_{11}NO_2$ бўлган иккита изомер аралашмаси олинса, ароматик углеводород(лар)нинг тузилишини аниқланг (ён занжирнинг нитроланиши ҳисобга олинмасин).
- A) 2 B) 1, 2, 3 C) 2, 4 D) 4
2478. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237322)
Таркиби C_9H_{12} бўлган ароматик углеводород оксидланганда бензолдикарбон кислота, нитроланганда (H_2SO_4 иштирокида) эса таркиби $C_9H_{11}NO_2$ бўлган тўртта изомер аралашмаси олинса, ароматик углеводород(лар)нинг тузилишини аниқланг (ён занжирнинг нитроланиши ҳисобга олинмасин).
- A) 2 B) 1, 2, 3 C) 2, 4 D) 4
2479. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237323)
Таркиби C_8H_{10} бўлган ароматик углеводород оксидланганда бензолдикарбон кислота, нитроланганда (H_2SO_4 иштирокида) эса таркиби $C_8H_9NO_2$ бўлган битта модда олинса, ароматик углеводород(лар)нинг тузилишини аниқланг (ён занжирнинг нитроланиши ҳисобга олинмасин).
- A) 2 B) 1, 3 C) 2, 4 D) 4

2480. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237324)
Таркиби C_8H_{10} бўлган ароматик углеводород оксидланганда бензолдикарбон кислота, нитроланганда (H_2SO_4 иштирокида) эса таркиби $C_8H_9NO_2$ бўлган иккита изомер аралашмаси олинса, ароматик углеводород(лар)нинг тузилишини аниқланг (ён занжирнинг нитроланиши ҳисобга олинмасин).

A) 2 B) 1, 3 C) 2, 4 D) 4

2481. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237325)
Таркиби $C_8H_{10}O$ бўлган модда темир(III) хлорид билан рангли маҳсулот ҳосил қилмайди. Ушбу модда водород бромид билан таркиби C_8H_9Br бўлган модда, калий перманганат таъсирида оксидланиб таркиби $C_8H_6O_4$ бўлган модда ҳосил қилса, унинг структурасини аниқланг.

A) 1, 3 B) 2, 4 C) 1 D) 4

2482. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237326)
Таркиби $C_9H_{12}O$ бўлган модда темир(III) хлорид билан рангли маҳсулот ҳосил қилмайди. Ушбу модда водород бромид билан таркиби $C_9H_{11}Br$ бўлган модда, калий перманганат таъсирида оксидланиб таркиби $C_8H_6O_4$ бўлган модда ҳосил қилса, унинг структурасини аниқланг.

A) 1, 3 B) 2,4 C) 2 D) 3

2483. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237327)
Бромли сувни рангсизлантирадиган, калий перманганат билан оксидланганда дикарбон кислота ҳосил қиладиган ва кумуш оксидининг аммиакдаги эритмаси билан чўкма ҳосил қилмайдиган углеводород(лар) структурасини аниқланг.

A) 1 B) 2 C) 1, 3, 4 D) 2, 3

2484. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237328)
 Бромли сувни рангсизлантирадиган, калий перманганат билан оксидланганда дикарбон кислота ҳосил қиладиган ва қумуш оксидининг аммиакдаги эритмаси билан чўкма ҳосил қиладиган углеводород(лар) структурасини аниқланг.
- A) 1 B) 2 C) 1, 3, 4 D) 3, 4
2485. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237329)
 Бромли сувни рангсизлантирадиган, калий перманганат билан оксидланганда терефтал кислота ҳосил қиладиган ва қумуш оксидининг аммиакдаги эритмаси билан чўкма ҳосил қиладиган углеводород(лар) структурасини аниқланг.
- A) 3 B) 2 C) 1, 3, 4 D) 2, 3
2486. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (237330)
 Бромли сувни рангсизлантирадиган, калий перманганат билан оксидланганда терефтал кислота ҳосил қиладиган ва қумуш оксидининг аммиакдаги эритмаси билан чўкма ҳосил қилмайдиган углеводород(лар) структурасини аниқланг.
- A) 3 B) 2 C) 1, 3, 4 D) 2, 3
2487. 6.2-3 file-» 80 - 6 - - (312562)
 Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibi $C_9H_{11}NO_2$ bo'lgan to'rtta izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorodni aniqlang (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).
- A) *propilbenzol* B) *1-metil-4-etilbenzol*
 C) *izopropilbenzol* D) *1-metil-2-etilbenzol*
2488. 6.2-3 file-» 80 - 8 - - (312563)
 Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibi $C_9H_{11}NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorodni aniqlang (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).
- A) *etilbenzol* B) *1-metil-4-etilbenzol*
 C) *1-metil-4-izopropilbenzol*
 D) *1-metil-2-etilbenzol*
2489. 6.2-3 file-» 80 - 8 - - (312564)
 Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibi $C_9H_{11}NO_2$ bo'lgan to'rtta izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod(lar)ni aniqlang (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).
- 1) etilbenzol; 2) 1-metil-4-etilbenzol;
 3) 1,2-dietilbenzol; 4) 1-metil-2-etilbenzol.
- A) 1, 3 B) 2, 4 C) 3 D) 4

2490. 6.2-3 file-» 80 - 8 - - (312565)
 Tarkibi C_8H_{10} bo'lgan aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibi $C_8H_9NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod(lar)ni aniqlang (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).
 1) etilbenzol; 2) 1,2-dimetilbenzol; 3) vinilbenzol; 4) 1,4-dimetilbenzol.
 A) 1, 2, 3 B) 4 C) 3 **D) 1, 2**
2491. 6.2-3 file-» 80 - 8 - - (312566)
 Tarkibi C_8H_{10} bo'lgan aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibi $C_8H_9NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod(lar)ni aniqlang (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).
 1) propilbenzol; 2) o-ksilol; 3) vinilbenzol; 4) p-ksilol.
 A) 1, 2, 3 B) 4 **C) 2** D) 2, 4
2492. 6.2-3 file-» 80 - 8 - - (312567)
 Tarkibi C_8H_{10} bo'lgan aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibi $C_8H_9NO_2$ bo'lgan bitta modda hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod(lar)ni aniqlang (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).
 1) etilbenzol; 2) 1,2-dimetilbenzol; 3) vinilbenzol; 4) 1,4-dimetilbenzol.
 A) 2 **B) 4** C) 3, 4 D) 1, 2
2493. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312568)
 56,4 g fenolga nitrat kislota ta'sir ettirilganda (H_2SO_4 ishtirokida) o-nitrofenol, p-nitrofenol va pikrin kislotalar 1 : 2 : 3 mol nisbatda hosil bo'lsa, reaksiyaga qatnashgan nitrat kislota massasini (g) toping.
 A) 37,8 B) 189 C) 113,4 **D) 75,6**
2494. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312569)
 Karbol kislotaga 50,4 g nitrat kislota ta'sir etganda (H_2SO_4 ishtirokida) 2-nitrofenol, 4-nitrofenol va pikrin kislotalar 1 : 2 : 3 mol nisbatda hosil bo'lsa, reaksiyaga qatnashgan karbol kislota massasini (g) aniqlang.
A) 37,6 B) 75,2 C) 112,8 D) 17,4
2495. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312570)
 0,6 mol toluolni yorug'lik ishtirokida xlorlanganda $C_6H_5CH_2Cl$, $C_6H_5CHCl_2$ va $C_6H_5CCl_3$ -lar 3 : 2 : 1 mol nisbatda hosil bo'lsa, sarflangan xlor hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
 A) 11,2 **B) 22,4** C) 44,8 D) 67,2
2496. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312571)
 112,8 g fenolning bromli suv bilan reaksiyasida 2-bromfenol, 4-bromfenol va 2,4,6-tribromfenollar 1 : 2 : 3 mol nisbatda hosil bo'lsa, reaksiyaga sarflangan brom massasini (g) toping.
A) 384 B) 192 C) 240 D) 448
2497. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312572)
 Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_9H_{11}NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi olinsa, aromatik uglevodorod(lar)ning tuzilishini aniqlang (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).
A) 2 B) 1, 2, 3 C) 2, 4 D) 4
2498. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312573)
 Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_9H_{11}NO_2$ bo'lgan to'rtta izomer aralashmasi olinsa, aromatik uglevodorod(lar)ning tuzilishini aniqlang (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).
 A) 2 B) 1, 2, 3 C) 2, 4 **D) 4**

2499. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312574)
 Tarkibi C_8H_{10} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_8H_9NO_2$ bo'lgan bitta modda olinsa, aromatik uglevodorod(lar)ning tuzilishini aniqlang (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).

A) 2 B) 1, 3 C) 2, 4 D) 4

2500. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312575)
 Tarkibi C_8H_{10} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_8H_9NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi olinsa, aromatik uglevodorod(lar)ning tuzilishini aniqlang (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).

A) 2 B) 1, 3 C) 2, 4 D) 4

2501. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312576)
 Tarkibi $C_8H_{10}O$ bo'lgan modda temir(III) xlorid bilan rangli mahsulot hosil qilmaydi. Ushbu modda vodorod bromid bilan tarkibi C_8H_9Br bo'lgan modda, kaliy permanganat ta'sirida oksidlanib tarkibi $C_8H_6O_4$ bo'lgan modda hosil qilsa, uning strukturasi aniqlang.

A) 1, 3 B) 2, 4 C) 1 D) 4

2502. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312577)
 Tarkibi $C_9H_{12}O$ bo'lgan modda temir(III) xlorid bilan rangli mahsulot hosil qilmaydi. Ushbu modda vodorod bromid bilan tarkibi $C_9H_{11}Br$ bo'lgan modda, kaliy permanganat ta'sirida oksidlanib tarkibi $C_8H_6O_4$ bo'lgan modda hosil qilsa, uning strukturasi aniqlang.

A) 1, 3 B) 2,4 C) 2 D) 3

2503. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312578)

Bromli suvni rangsizlantiradigan, kaliy permanganat bilan oksidlanganda dikarbon kislota hosil qiladigan va kumush oksidining ammiakdagi eritmasi bilan cho'kma hosil qilmaydigan uglevodorod(lar) strukturasi aniqlang.

A) 1 **B) 2** C) 1, 3, 4 D) 2, 3

2504. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312579)

Bromli suvni rangsizlantiradigan, kaliy permanganat bilan oksidlanganda dikarbon kislota hosil qiladigan va kumush oksidining ammiakdagi eritmasi bilan cho'kma hosil qiladigan uglevodorod(lar) strukturasi aniqlang.

A) 1 B) 2 **C) 1, 3, 4** D) 3, 4

2505. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312580)

Bromli suvni rangsizlantiradigan, kaliy permanganat bilan oksidlanganda tereftal kislota hosil qiladigan va kumush oksidining ammiakdagi eritmasi bilan cho'kma hosil qiladigan uglevodorod(lar) strukturasi aniqlang.

A) 3 B) 2 C) 1, 3, 4 D) 2, 3

2506. 6.2-3 file-» 80 - 16 - - (312581)

Bromli suvni rangsizlantiradigan, kaliy permanganat bilan oksidlanganda tereftal kislota hosil qiladigan va kumush oksidining ammiakdagi eritmasi bilan cho'kma hosil qilmaydigan uglevodorod(lar) strukturasi aniqlang.

A) 3 **B) 2** C) 1, 3, 4 D) 2, 3

2507. 6.2-3 file-» 80 - 19 - - (404569)
Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_9H_{11}NO_2$ bo'lgan uchta izomer aralashmasi olinsa, aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).
- A) 1, 2, 3 B) 2, 4 C) 3 D) 1
2508. 6.2-3 file-» 80 - 19 - - (404570)
Tarkibi C_8H_{10} bo'lgan aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibi $C_8H_9NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)
- A) 1, 2, 3 B) 1, 2 C) 3 D) 3, 4
2509. 6.2-3 file-» 80 - 19 - - (404571)
Aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibida bittadan NO_2 guruh tutgan to'rtta izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)
- A) 2, 4, 6 B) 4 C) 1, 3, 5 D) 3
2510. 6.2-3 file-» 80 - 19 - - (404572)
Aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibida bittadan NO_2 guruh tutgan uchta izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)
- A) 1, 3 B) 2, 4, 6 C) 5, 6 D) 5

2511. 6.2-3 file-» 80 - 19 - - (404573)
 Aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibida bittadan NO_2 guruh tutgan ikkita izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)

A) 1, 2, 3 B) 1, 2 C) 4, 5, 6 D) 4, 5

2512. 6.2-3 file-» 80 - 19 - - (404574)
 Aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibida bittadan NO_2 guruh tutgan uchta izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)

A) 3, 5 B) 5 C) 4 D) 1, 2, 4, 6

2513. 6.2-3 file-» 80 - 19 - - (404575)
 Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_9H_{11}NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi olinsa, aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)

A) 2, 4 B) 4 C) 5 D) 1, 3, 5, 6

2514. 6.2-3 file-» 80 - 19 - - (404576)
 Tarkibi C_8H_{10} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_8H_9NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi olinsa, aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)

A) 1, 2, 5 B) 5 C) 6 D) 3, 4, 6

2515. 6.2-3 file-» 80 - 19 - - (404577)
Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_9H_{11}NO_2$ bo'lgan uchta izomer aralashmasi olinsa, aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)
- A) 5 B) 3, 4, 6 C) 1, 2, 5 D) 6
2516. 6.2-3 file-» 80 - 19 - - (404578)
Tarkibi $C_8H_{10}O$ bo'lgan modda temir(III) xlorid bilan rangli mahsulot hosil qilmaydi. Ushbu modda vodorod bromid bilan tarkibi C_8H_9Br bo'lgan modda, kaliy permanganat ta'sirida oksidlanib tarkibi $C_7H_6O_2$ bo'lgan modda hosil qilsa, uning tuzilishini aniqlang.
- A) 1, 2, 3, 6 B) 4, 5 C) 1, 6 D) 1, 3, 6
2517. 6.2-3 file-» 80 - 19 - - (404579)
Tarkibi $C_8H_{10}O$ bo'lgan modda temir(III) xlorid bilan rangli mahsulot hosil qilmaydi. Ushbu modda vodorod bromid bilan tarkibi C_8H_9Br bo'lgan modda, kaliy permanganat ta'sirida oksidlanib tarkibi $C_8H_6O_4$ bo'lgan modda hosil qilsa, uning tuzilishini aniqlang.
- A) 1, 3 B) 2, 5, 6 C) 1, 3, 4 D) 2, 5
2518. 6.2-3 file-» 80 - 19 - - (404580)
Tarkibi C_8H_{10} bo'lgan aromatik uglevodorod nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) tarkibi $C_8H_9NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi hosil bo'lsa, aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)
- A) 1, 3, 4 B) 1, 3 C) 2, 3, 4 D) 2, 4

2519. 6.2-3 file-» 80 - 19 - - (404581)
 Bromli suvni rangsizlantiradigan, kaliy permanganat bilan oksidlanganda dikarbon kislota hosil qiladigan va kumush oksidning ammiakdagi eritmasi bilan cho'kma hosil qiladigan uglevodorod strukturasi aniqlang.

- A) 3, 5, 6 **B) 1, 2, 4** C) 1, 3, 4
 D) 2, 5, 6

2520. 6.2-3 file-» 80 - 33 - - (404582)
 Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_9H_{11}NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi olinsa, aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).

- A) 1, 2, 3 B) 2, 4 C) 3 **D) 2**

2521. 6.2-3 file-» 80 - 33 - - (404583)
 Tarkibi $C_8H_{10}O$ bo'lgan modda temir (III) xlorid bilan rangli mahsulot hosil qilmaydi. Ushbu modda vodorod bromid bilan tarkibi C_8H_9Br bo'lgan modda, kaliy permanganat ta'sirida oksidlanib, tarkibi $C_8H_6O_4$ bo'lgan modda hosil qilsa, uning tuzilishini aniqlang.

- A) 1, 6** B) 1, 3, 4, 6 C) 2, 4 D) 2, 5

2522. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711648)
E va *F* birikmalarning umumiy formulasi $C_4H_8O_2$. *E* moddaning ishqoriy gidrolizida ikkita organik modda *G* va *H* hosil bo'ldi. *G* modda ishqor bilan qizdirilganda metan hosil bo'ldi. *H* modda natriy metali bilan ta'sirlashganda vodorod ajraldi. *F* modda "kumush ko'zgu" reaksiyasiga kirishib olingan *I* modda, kislotalar bilan ham, spirtlar bilan ham murakkab efir hosil qilishi mumkin. *E* va *F* lar qanday moddalar bo'lishi mumkin?
 1) $CH_3CH_2COOCH_3$; 2) $CH_3COOCH_2CH_3$;
 3) $SH_3COOCH(CH_3)CH_3$;
 4) $CH_3CH(OH)CH_2CHO$;
 5) $CH_3C(O)CH_2CH_2OH$;
 6) $CH_3C(CH_3)(OH)CH_2CHO$.
 A) *E*=2; 3 va *F*=4; 6 **B) *E*=2 va *F*= 4**
 C) *E*=1; 4 va *F*=5; 6 **D) *E*= 4 va *F*=6**

2523. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711649)
E va *F* birikmalarning umumiy formulasi $C_5H_{10}O_2$. *E* moddaning ishqoriy gidrolizida ikkita organik modda *G* va *H* hosil bo'ldi. *G* modda ishqor bilan qizdirilganda metan hosil bo'ldi. *H* modda natriy metali bilan ta'sirlashganda vodorod ajraldi. *F* modda "kumush ko'zgu" reaksiyasiga kirishib olingan *I* modda, kislotalar bilan ham, spirtlar bilan ham murakkab efir hosil qilishi mumkin. *E* va *F* lar qanday moddalar bo'lishi mumkin?
 1) $CH_3CH_2COOCH_3$;
 2) $CH_3COOCH_2CH_2CH_3$;
 3) $SH_3COOCH(CH_3)CH_3$;
 4) $CH_3CH(OH)CH_2CHO$;
 5) $CH_3C(O)CH_2CH_2OH$;
 6) $CH_3C(CH_3)(OH)CH_2CHO$.
 A) $E=2$; 3 va $F=4$; 6 B) $E=2$;3 va $F=6$
 C) $E=1$; 4 va $F=5$; 6 D) $E=3$ va $F=6$
2524. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711651)
 Benzol, toluol va kumoldan iborat 0,6 mol aralashma kislotali sharoitda kaliy permanganat bilan oksidlanganda 61 g benzoy kislotasi hosil bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi benzol massasini (g) aniqlang.
 A) 15,6 B) 11,7 C) 7,8 D) 19,5
2525. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711652)
 1 ml uglevodorod va 7 ml kislorod aralashmasi yondirilgandan so'ng suv bug'i kondensatsiyalanganda gazlar aralashmasi hajmi 6,5 ml.ni tashkil etdi. Ushbu gazlar ishqor eritmasidan o'tkazilganda esa ularning hajmi 4,5 ml.ni tashkil qildi. Uglevodorodning molekulyar massasini aniqlang.
 A) 24 B) 26 C) 28 D) 30
2526. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711653)
 1 ml uglevodorod va 8 ml kislorod aralashmasi yondirilgandan so'ng suv bug'i kondensatsiyalanganda gazlar aralashmasi hajmi 7 ml.ni tashkil etdi. Ushbu gazlar ishqor eritmasidan o'tkazilganda esa ularning hajmi 5 ml.ni tashkil qildi. Uglevodorodning molekulyar massasini aniqlang.
 A) 24 B) 26 C) 28 D) 30
2527. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711654)
 560 ml etilen va atsetilendan iborat aralashmaga 1440 ml vodorod qo'shib platina katalizatori ustidan o'tkazilganda, uning hajmi reaksiya boshlanmasdan oldingi umumiy hajmga nisbatan 33,6% ga kamaydi. Boshlang'ich aralashmani to'la yoqish uchun qancha hajm (ml) kislorod kerak bo'ladi?
 A) 1328 B) 6720 C) 1344 D) 1624
2528. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711655)
 22,4 l (n.sh.) etanni (yorug'lik ishtirokida) xlorlashda hosil bo'lgan vodorod xloridni neytrallash uchun 1120 g 20%-li kaliy gidroksid eritmasi sarflangan bo'lsa, etan molekulasidagi xlor atomi bilan almashgan vodorod atomlari sonini hisoblang.
 A) $6,02 \cdot 10^{23}$ B) $12,04 \cdot 10^{23}$
 C) $24,08 \cdot 10^{23}$ D) $36,12 \cdot 10^{23}$
2529. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711656)
 22,4 l (n.sh.) etanni (yorug'lik ishtirokida) xlorlashda hosil bo'lgan vodorod xloridni neytrallash uchun 1120 g 20%-li kaliy gidroksid eritmasi sarflangan bo'lsa, etan molekulasidagi xlor bilan almashinmagan vodorod atomlari sonini hisoblang.
 A) $6,02 \cdot 10^{23}$ B) $12,04 \cdot 10^{23}$
 C) $24,08 \cdot 10^{23}$ D) $36,12 \cdot 10^{23}$
2530. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711657)
 Tarkibi $C_4H_8Cl_2$ bo'lgan *E* modda gidroliz (*NaOH* suvli eritma) qilinganda tarkibi C_4H_8O bo'lgan *F* moddaga aylandi. *F* moddaning oksidlanishidan olingan mahsulot natriy gidroksid bilan ta'sirlashganda *G* modda hosil bo'lib, u ishqor bilan qizdirilganda propan hosil bo'ldi. *E* va *F* lar qanday moddalar bo'lishi mumkin?
 1) 1,1-dixlorbutan;
 2) 2,2-dimetil-1,1-dixlorpropan;
 3) 2-metil-1,1-dixlorpropan;
 4) 2,2-dimetilpropanal;
 5) 2-metilpropanal;
 6) butanal.
 A) $E=1$; 2; 3 va $F=6$; 4; 5 B) $E=1$ va $F=6$
 C) $E=2$ va $F=4$ D) $E=1$; 3 va $F=6$; 5
2531. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711658)
 Tarkibi $C_6H_{12}Cl_2$ bo'lgan *E* modda gidroliz (*NaOH* suvli eritma) qilinganda tarkibi $C_6H_{12}O$ bo'lgan *F* moddaga aylandi. *F* moddaning oksidlanishidan olingan mahsulot natriy gidroksid bilan ta'sirlashganda *G* modda hosil bo'ldi, u ishqor bilan qizdirilganda 2-metilbutan hosil bo'ldi. *E* va *F* lar qanday moddalar bo'lishi mumkin?
 1) 2,3-dimetil-1,1-dixlorbutan;
 2) 3,3-dimetil-1,1-dixlorbutan;
 3) 2,2-dimetil-1,1-dixlorbutan;
 4) 2,2-dimetilbutanal;
 5) 2,3-dimetilbutanal;
 6) 3,3-dimetilbutanal.
 A) $E=1$; 2; 3 va $F=5$; 6; 4 B) $E=1$ va $F=5$
 C) $E=2$ va $F=6$ D) $E=1$; 3 va $F=5$; 4

2532. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711659)
 Tarkibi $C_5H_{10}Cl_2$ bo'lgan E modda gidroliz ($NaOH$ suvli eritma) qilinganda tarkibi $C_5H_{10}O$ bo'lgan F moddaga aylandi. F moddaning oksidlanishidan olingan mahsulot natriy gidroksid bilan ta'sirlashib G modda hosil bo'ldi, u qattiq ishqor bilan qizdirilganda izobutan hosil bo'ldi. E va F lar qanday moddalar bo'lishi mumkin?
 1) 1,1-dixlor-2,2-dimetilpropan;
 2) 3-metil-1,1-dixlorbutan;
 3) 3-metil-2,2-dixlorbutan;
 4) 2,2-dimetilpropanal;
 5) metilizopropilketon;
 6) 3-metilbutanal.
 A) $E=1;2$ va $F=4;6$ B) $E=1$ va $F=4$
 C) $E=2$ va $F=6$ D) $E=2; 3$ va $F=5; 6$
2533. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711660)
 Benzol, toluol va kumoldan iborat 0,6 mol aralashma kislotali sharoitda kaliy permanganat bilan oksidlanganda 48,8 g benzoy kislotasi hosil bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi benzol massasini (g) aniqlang.
 A) 15,6 B) 11,7 C) 7,8 D) 19,5
2534. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711661)
 Atsetilen va etilendan iborat 10 ml aralashma 50 ml kislorod bilan aralastirildi va yondirildi. Suv bug'i kondensatsiyalanib, aralashma boshlang'ich sharoitga keltirilgandan so'ng uning hajmi 42 ml ni tashkil qildi. Boshlang'ich aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushini aniqlang.
 A) 0,4; 0,6 B) 0,5; 0,5 C) 0,3; 0,7
 D) 0,2; 0,8
2535. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711662)
 Atsetilen va etilendan iborat 25 ml aralashma 100 ml kislorod bilan aralastirildi va yondirildi. Suv bug'i kondensatsiyalanib, aralashma boshlang'ich sharoitga keltirilgandan so'ng uning hajmi 78,5 ml ni tashkil qildi. Boshlang'ich aralashmadagi alkenning hajmini (ml) aniqlang.
 A) 15 B) 7 C) 18 D) 10
2536. 6.2-3 file-» 80 - 63 - - 1 (711663)
 20 l (n.sh.) etin va etendan iborat aralashmaga 80 l (n.sh.) vodorod qo'shib platina katalizatori ustidan o'tkazilganda, uning hajmi reaksiya boshlanmasdan oldingi umumiy hajmga nisbatan 25% ga kamaydi. Boshlang'ich aralashmani to'la yoqish uchun qancha hajm (l, n.sh.) kislorod kerak bo'ladi?
 A) 55 B) 57,5 C) 69,3 D) 60
2537. 6.2-3 file-» 80 - 68 - - (725185)
 Alkaning digaloidli hosilasining geliyga nisbatan zichligi 57,5 bo'lsa, moddaning molekulyar formulasini aniqlang.
 1) 1,2-dibrompentan;
 2) 2,2-dibrombutan;
 3) 1,2- dibrom-2-metilbutan;
 4) 2-metil-3,3-dibrompetan;
 5) 1,3-dibrom-2-metilbutan;
 6) 1,5- dibrom-2-metilpentan.
 A) 2, 4, 6 B) 2, 4 C) 1, 3 D) 1, 3, 5
2538. 6.2-3 file-» 80 - 68 - - (725187)
 Natriy atsetat va unga nisbatan mo'l miqdorda olingan natriy ishqoridan iborat 300 g aralashma qizdirilganda hosil bo'lgan gaz modda quyosh nuri ta'sirida xlor bilan reaksiyaga kirishib monogaloidli birikma hosil qilgan. Olingan mahsulot natriy metali bilan ta'sirlashib 30 g organik mahsulot hosil bo'lgan bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi natriy gidroksidning massasini (g) hisoblang.
 A) 80 B) 136 C) 164 D) 56
2539. 6.2-3 file-» 80 - 68 - - (725188)
 Atsetilen va propandan iborat aralashma bromli suv solingan idish orqali o'tkazilganda, idishning og'irligi 5,2 g ga ortadi. O'shancha miqdordagi aralashma yondirilganda 29,12 l (n.sh.) karbonat anhidrid hosil bo'lsa, dastlabki aralashmaning massasini (g) aniqlang.
 A) 18,4 B) 10,2 C) 5,2 D) 13,2
2540. 6.2-3 file-» 80 - 68 - - (725189)
 Etilatsetat va etilformiatdan iborat 23,6 g aralashmani to'la gidrolizlashga 2%-li 600 g natriy gidroksid eritmasi sarflandi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi etilformiatning massasini (g) aniqlang.
 A) 8,8 B) 14,8 C) 7,4 D) 17,6

2541. 6.2-4 file-» 80 - 19 - - 1 (711633)
 Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_9H_{11}NO_2$ bo'lgan uchta izomer aralashmasi olinsa, aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).

A) 1, 2, 3 B) 2, 4 C) 3 D) 1

2542. 6.2-4 file-» 80 - 19 - - 1 (711634)
 Tarkibi C_8H_{10} bo'lgan aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibi $C_8H_9NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)

A) 1, 2, 3 B) 1, 2 C) 3 D) 3, 4

2543. 6.2-4 file-» 80 - 19 - - 1 (711635)
 Aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibida bittadan NO_2 guruh tutgan to'rtta izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)

A) 2, 4, 6 B) 4 C) 1, 3, 5 D) 3

2544. 6.2-4 file-» 80 - 19 - - 1 (711636)
 Aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibida bittadan NO_2 guruh tutgan uchta izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)

A) 1, 3 B) 2, 4, 6 C) 5, 6 D) 5

2545. 6.2-4 file-» 80 - 19 - - 1 (711637)
 Aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibida bittadan NO_2 guruh tutgan ikkita izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)

A) 1, 2, 3 B) 1, 2 C) 4, 5, 6 D) 4, 5

2546. 6.2-4 file-» 80 - 19 - - 1 (711638)
 Aromatik uglevodorodga konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashmasi ta'sir ettirilganda tarkibida bittadan NO_2 guruh tutgan uchta izomer aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)

A) 3, 5 B) 5 C) 4 D) 1, 2, 4, 6

2547. 6.2-4 file-» 80 - 19 - - 1 (711639)
 Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_9H_{11}NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi olinsa, aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)

A) 2, 4 B) 4 C) 5 D) 1, 3, 5, 6

2548. 6.2-4 file-» 80 - 19 - - 1 (711640)
 Tarkibi C_8H_{10} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_8H_9NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi olinsa, aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)

A) 1, 2, 5 B) 5 C) 6 D) 3, 4, 6

2549. 6.2-4 file-» 80 - 19 - - 1 (711641)
 Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_9H_{11}NO_2$ bo'lgan uchta izomer aralashmasi olinsa, aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)

A) 5 B) 3, 4, 6 C) 1, 2, 5 D) 6

2550. 6.2-4 file-» 80 - 19 - - 1 (711642)
 Tarkibi $C_8H_{10}O$ bo'lgan modda temir(III) xlorid bilan rangli mahsulot hosil qilmaydi. Ushbu modda vodorod bromid bilan tarkibi C_8H_9Br bo'lgan modda, kaliy permanganat ta'sirida oksidlanib tarkibi $C_7H_6O_2$ bo'lgan modda hosil qilsa, uning tuzilishini aniqlang.

A) 1, 2, 3, 6 B) 4, 5 C) 1, 6 D) 1, 3, 6

2551. 6.2-4 file-» 80 - 19 - - 1 (711643)
 Tarkibi $C_8H_{10}O$ bo'lgan modda temir(III) xlorid bilan rangli mahsulot hosil qilmaydi. Ushbu modda vodorod bromid bilan tarkibi C_8H_9Br bo'lgan modda, kaliy permanganat ta'sirida oksidlanib tarkibi $C_8H_6O_4$ bo'lgan modda hosil qilsa, uning tuzilishini aniqlang.

A) 1, 3 B) 2, 5, 6 C) 1, 3, 4 D) 2, 5

2552. 6.2-4 file-» 80 - 19 - - 1 (711644)
 Tarkibi C_8H_{10} bo'lgan aromatik uglevodorod nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) tarkibi $C_8H_9NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi hosil bo'lsa, aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang. (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin)

A) 1, 3, 4 B) 1, 3 C) 2, 3, 4 D) 2, 4

2553. 6.2-4 file-» 80 - 19 - - 1 (711645)
Bromli suvni rangsizlantiradigan, kaliy permanganat bilan oksidlanganda dikarbon kislota hosil qiladigan va kumush oksidning ammiakdagi eritmasi bilan cho'kma hosil qiladigan uglevodorod strukturasi aniqlang.

- A) 3, 5, 6 **B) 1, 2, 4** C) 1, 3, 4
D) 2, 5, 6

2554. 6.2-4 file-» 80 - 33 - - 1 (711646)
Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorod oksidlanganda benzoldikarbon kislota, nitrolanganda (H_2SO_4 ishtirokida) esa tarkibi $C_9H_{11}NO_2$ bo'lgan ikkita izomer aralashmasi olinsa, aromatik uglevodorod tuzilishini aniqlang (yon zanjirning nitrolanishi hisobga olinmasin).

- A) 1, 2, 3 B) 2, 4 C) 3 **D) 2**

2555. 6.2-4 file-» 80 - 33 - - 1 (711647)
Tarkibi $C_8H_{10}O$ bo'lgan modda temir (III) xlorid bilan rangli mahsulot hosil qilmaydi. Ushbu modda vodorod bromid bilan tarkibi C_8H_9Br bo'lgan modda, kaliy permanganat ta'sirida oksidlanib, tarkibi $C_8H_6O_4$ bo'lgan modda hosil qilsa, uning tuzilishini aniqlang.

- A) 1, 6** B) 1, 3, 4, 6 C) 2, 4 D) 2, 5

2556. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (224262)
7 л (н.ш.) 2-метилбутadiен-1,3 ва унга нисбатан мўл миқдорда олинган кислород аралашмаси портлатилгандан сўнг ҳосил бўлган сув буғи конденсацияланди. Қолган газлар аралашмаси 41 л (н.ш.) ни ташкил этса, реакция учун олинган кислороднинг ҳажмини (л, н.ш.) топинг.
A) 49 **B) 55** C) 6 D) 62

2557. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (224263)
Бутен-2 ва циклобутандан иборат 5 л (н.ш.) аралашма ва мўл миқдорда олинган кислородда портлатилгандан сўнг ҳосил бўлган сув буғи конденсацияланди. Қолган газлар аралашмаси 30 л (н.ш.) ни ташкил этса, реакция учун олинган кислороднинг ҳажмини (л, н.ш.) топинг.
A) 10 B) 30 **C) 40** D) 45

2558. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (224264)
Изобутилен ва метилциклопропандан иборат 9 л (н.ш.) аралашма ва мўл миқдорда олинган кислород портлатилгандан сўнг ҳосил бўлган сув буғи конденсацияланди. Қолган газлар аралашмаси 50 л (н.ш.) ни ташкил этса, реакция учун олинган кислороднинг ҳажмини (л, н.ш.) топинг.
A) 54 **B) 68** C) 14 D) 36

2559. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (224322)
Изопрен ва кислород аралашмаси ёнишидан 1,2 моль CO_2 ҳосил бўлди. Ортиб қолган алкадиенни тўла гидрогенлаш учун 17,92 л (н.ш.) водород сарфланди. Бошланғич аралашма миқдорини (моль) аниқланг.
A) 1,68 B) 0,64 C) 1,92 **D) 2,32**
2560. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (224323)
2-метилбутадиен-1,3 ва кислород аралашмаси ёнишидан 52,8 г CO_2 ажралди. Ортиб қолган алкадиен 1,6 г водородни бириктириб олди. Бошланғич аралашмадаги углеводород миқдорини (моль) аниқланг.
A) 1,04 B) 0,24 C) 0,40 **D) 0,64**
2561. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (224324)
Изопрен ва кислород аралашмаси ёнишидан 2,6 моль CO_2 ҳосил бўлди. Ортиб қолган алкадиенни тўла бромлаш учун 0,6 моль Br_2 сарфланди. Бошланғич аралашмадаги изопрен миқдорини (моль) аниқланг.
A) 0,82 B) 0,47 C) 0,30 D) 0,52
2562. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (224325)
Таркиби C_4H_8 бўлган алкен изомерлари бромланганда қандай моддалар ҳосил бўлади?
1) 1,2-дибромбутан; 2) 2,3-дибромбутан;
3) 1,3-дибром-2- метилпропан;
4) 1,2-дибром-2-метилпропан;
5) 1,4-дибромбутан
A) 1, 2 B) 1, 3, 5 C) 3, 4 **D) 1, 2, 4**
2563. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (224326)
Қуйидаги углеводородлардан геометрик изомерлари мавжуд бўлганларини танланг.
1) 2-метилпентадиен-1,4; 2) 3-метилпентадиен-1,3; 3) 2-метилбутадиен-1,3; 4) 4-метилпентен-2; 5) 4-метилпентадиен- 1,3; 6) пентадиен-1,3; 7) 4-метил-2-этилпентадиен-1,3.
A) 3, 5, 6 **B) 2, 4, 6** C) 1, 3, 5, 7
D) 1, 2, 4, 7
2564. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (224327)
Қуйидаги углеводородлардан геометрик изомерлари мавжуд бўлмаганларини танланг.
1) 2-метилпентадиен-1,4; 2) 3-метилпентадиен-1,3; 3) 2-метилбутадиен-1,3; 4) 4-метилпентен-2; 5) 4-метилпентадиен- 1,3; 6) пентадиен-1,3; 7) 4-метил-2-этилпентадиен-1,3.
A) 3, 5, 6 B) 2, 4, 6 **C) 1, 3, 5, 7**
D) 1, 2, 4, 6
2565. 6.3-1 file-» 80 - 8 - - (225440)
7 г номаълум алкеннинг бром билан реакциясида олинган 2,3-дибромалканга аввал ишқорнинг сувли эритмаси, сўнгра натрий метали таъсир эттирилганда 2,8 л (н.ш.) газ олинди. Алкеннинг номини аниқланг.
A) гексен-2 B) 2-метилпропен **C) бутен-2**
D) 2-метилбутен-2
2566. 6.3-1 file-» 80 - 8 - - (225441)
21 г номаълум алкеннинг бром билан реакциясида олинган 2,3-дибромалканга аввал ишқорнинг сувли эритмаси, сўнгра натрий метали таъсир эттирилганда 6,72 л (н.ш.) газ олинди. Алкеннинг номини аниқланг.
A) 2-метилбутен-1 **B) 2-метилбутен-2**
C) 2,3-диметилбутен-2 D) 3-метилпентен-2
2567. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (312582)
7 л (н.ш.) 2-metilbutadiyen-1,3 va unga nisbatan mo'l miqdorda olingan kislorod aralashmasi portlatilgandan so'ng hosil bo'lgan suv bug'i kondensatsialandi. Qolgan gazlar aralashmasi 41 l (n.sh.) ni tashkil etsa, reaksiya uchun olingan kislorodning hajmini (l, n.sh.) toping.
A) 49 **B) 55** C) 6 D) 62
2568. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (312583)
Buten-2 va siklobutandan iborat 5 l (n.sh.) aralashma va mo'l miqdorda olingan kislorodda portlatilgandan so'ng hosil bo'lgan suv bug'i kondensatsialandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30 l (n.sh.)ni tashkil etsa, reaksiya uchun olingan kislorodning hajmini (l, n.sh.) toping.
A) 10 B) 30 **C) 40** D) 45
2569. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (312584)
Izobutilen va metilsiklopropandan iborat 9 l (n.sh.) aralashma va mo'l miqdorda olingan kislorod portlatilgandan so'ng hosil bo'lgan suv bug'i kondensatsialandi. Qolgan gazlar aralashmasi 50 l (n.sh.)ni tashkil etsa, reaksiya uchun olingan kislorodning hajmini (l, n.sh.) toping.
A) 54 **B) 68** C) 14 D) 36
2570. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (312585)
Izopren va kislorod aralashmasi yonishidan 1,2 mol CO_2 hosil bo'ldi. Ortib qolgan alkadiyenni to'la gidrogenlash uchun 17,92 l (n.sh.) vodorod sarflandi. Boshlang'ich aralashma miqdorini (mol) aniqlang.
A) 1,68 B) 0,64 C) 1,92 **D) 2,32**

2571. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (312586)
2-metilbutadiyen-1,3 va kislorod aralashmasi yonishidan 52,8 g CO_2 ajraldi. Ortib qolgan alkadiyen 1,6 g vodorodni biriktirib oldi. Boshlang'ich aralashmadagi uglevodorod miqdorini (mol) aniqlang.
A) 1,04 B) 0,24 C) 0,40 **D) 0,64**
2572. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (312587)
Izopren va kislorod aralashmasi yonishidan 2,6 mol CO_2 hosil bo'ldi. Ortib qolgan alkadiyenni to'la bromlash uchun 0,6 mol Br_2 sarflandi. Boshlang'ich aralashmadagi izopren miqdorini (mol) aniqlang.
A) 0,82 B) 0,47 C) 0,30 D) 0,52
2573. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (312588)
Tarkibi C_4H_8 bo'lgan alken izomerlari bromlanganda qanday moddalar hosil bo'ladi?
1) 1,2-dibrombutan; 2) 2,3-dibrombutan;
3) 1,3-dibrom-2-metilpropan;
4) 1,2-dibrom-2-metilpropan; 5) 1,4-dibrombutan
A) 1, 2 B) 1, 3, 5 C) 3, 4 **D) 1, 2, 4**
2574. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (312589)
Quyidagi uglevodorodlardan geometrik izomerlari mavjud bo'lganlarini tanlang.
1) 2-metilpentadiyen-1,4;
2) 3-metilpentadiyen-1,3;
3) 2-metilbutadiyen-1,3; 4) 4-metilpenten-2;
5) 4-metilpentadiyen-1,3; 6) pentadiyen-1,3;
7) 4-metil-2-etilpentadiyen-1,3.
A) 3, 5, 6 **B) 2, 4, 6** C) 1, 3, 5, 7
D) 1, 2, 4, 7
2575. 6.3-1 file-» 80 - 6 - - (312590)
Quyidagi uglevodorodlardan geometrik izomerlari mavjud bo'lmaganlarini tanlang.
1) 2-metilpentadiyen-1,4;
2) 3-metilpentadiyen-1,3;
3) 2-metilbutadiyen-1,3; 4) 4-metilpenten-2;
5) 4-metilpentadiyen-1,3; 6) pentadiyen-1,3;
7) 4-metil-2-etilpentadiyen-1,3.
A) 3, 5, 6 B) 2, 4, 6 **C) 1, 3, 5, 7**
D) 1, 2, 4, 6
2576. 6.3-1 file-» 80 - 8 - - (312591)
7 g noma'lum alkenning brom bilan reaksiyasida olingan 2,3-dibromalkanga avval ishqorning suvli eritmasi, so'ngra natriy metalli ta'sir ettirilganda 2,8 l (n.sh.) gaz olindi. Alkenning nomini aniqlang.
A) geksen-2 B) 2-metilpropen **C) buten-2**
D) 2-metilbuten-2
2577. 6.3-1 file-» 80 - 8 - - (312592)
21 g noma'lum alkenning brom bilan reaksiyasida olingan 2,3-dibromalkanga avval ishqorning suvli eritmasi, so'ngra natriy metalli ta'sir ettirilganda 6,72 l (n.sh.) gaz olindi. Alkenning nomini aniqlang.
A) 2-metilbuten-1 **B) 2-metilbuten-2**
C) 2,3-dimetilbuten-2 D) 3-metilpenten-2
2578. 6.3-1 file-» 80 - 8 - - (312593)
Izobutilbromid va izopropilbromid aralashmasiga mo'l miqdorda natriy metalli ta'sir ettirilganda hosil bo'ladigan moddalarni belgilang.
1) 2,5-dimetilgeksan; 2) 2,2,3,3-tetrametilbutan;
3) 2,3-dimetilbutan; 4) geksan;
5) 2,4-dimetilpentan
A) 2, 3 B) 2, 4 **C) 1, 3, 5** D) 1, 4, 5
2579. 6.3-1 file-» 80 - 8 - - (312594)
Izobutilbromid va 1-brom-2,2,3-trimetilbutan aralashmasiga mo'l miqdorda natriy metalli ta'sir ettirilganda hosil bo'ladigan moddalarni belgilang.
1) 2,2,3,6-tetrametilgeptan; 2) 3,4-dimetilgeksan;
3) 2,3,3,6,6,7-geksametiloktan;
4) 2,3,3,6-tetrametilgeptan;
5) 2,2,3,6,7,7-geksametiloktan;
6) 2,5-dimetilgeksan
A) 2, 4, 5 B) 1, 3, 6 **C) 3, 4, 6**
D) 1, 2, 5
2580. 6.3-1 file-» 80 - 8 - - (312595)
1-brom-2-metilbutan va 2-brom-2-metilpropan aralashmasiga mo'l miqdorda natriy metalli ta'sir ettirilganda hosil bo'ladigan moddalarni belgilang.
1) 2,7-dimetiloktan; 2) 2,2,4-trimetilgeksan;
3) 2,2,5,5-tetrametilgeksan;
4) 2,2,3,3-tetrametilbutan;
5) 2,2,5-trimetilgeksan; 6) 3,6-dimetiloktan
A) 2, 4, 6 B) 1, 3, 6 C) 3, 4, 5
D) 1, 2, 5
2581. 6.3-1 file-» 80 - 8 - - (312596)
Ikkilamchi va uchlamchi butilbromidlar aralashmasiga natriy metalli qo'shib qizdirilganda qanday alkanlar hosil bo'ladi?
1) 3,4-dimetilgeksan; 2) 2,2,4-trimetilpentan;
3) 2,2,5,5-tetrametilgeksan;
4) 2,2,3,3-tetrametilbutan;
5) 2,2,3-trimetilpentan; 6) 2,5-dimetilgeksan
A) 2, 3, 6 B) 1, 3, 6 C) 2, 4, 5
D) 1, 4, 5

2582. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312597)
 3-brom-2,4-dimetilpentan va
 2-brom-3,3-dimetilbutan natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 2,2,3,4,5,5-geksametilgeksan;
 2) 2,2,7,7-tetrametiloktan;
 3) 2,2,3,5-tetrametil-4-izopropilgeksan;
 4) 2,4,5,7-tetrametiloktan;
 5) 2,2,6-trimetil-5-izopropilgeptan;
 6) 2,5-dimetil-3,4-diizopropilgeksan.
A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 5
 D) 2, 4, 6
2583. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312598)
 1-brom-2,2,3-trimetilbutan va
 2-brom-3-metilbutan natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 2,3,3,6,6,7-geksametiloktan;
 2) 2,2,3,6,7,7-geksametiloktan;
 3) 2,3,4,5-tetrametilgeksan;
 4) 3,6-dimetiloktan;
 5) 2,3,3,5,6-pentametilgeptan;
 6) 2,3,3,6-tetrametiloktan.
 A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 5
 D) 2, 4, 6
2584. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312599)
 3-brom-2,4-dimetilpentan va
 2-brom-3,3-dimetilbutan natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) 2,2,3,4,5,5-geksametilgeksan;
 2) 2,2,7,7-tetrametiloktan;
 3) 2,2,3,5-tetrametil-4-izopropilgeksan;
 4) 2,4,5,7-tetrametiloktan;
 5) 2,2,6-trimetil-5-izopropilgeptan;
 6) 2,5-dimetil-3,4-diizopropilgeksan.
 A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 5
 D) 2, 4, 6
2585. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312600)
 1-brom-2,2,3-trimetilbutan va
 2-brom-3-metilbutan natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) 2,3,3,6,6,7-geksametiloktan;
 2) 2,2,3,6,7,7-geksametiloktan;
 3) 2,3,4,5-tetrametilgeksan;
 4) 3,6-dimetiloktan;
 5) 2,3,3,5,6-pentametilgeptan;
 6) 2,3,3,6-tetrametiloktan.
 A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 5
D) 2, 4, 6
2586. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312601)
 3-brom-2,2-dimetil-3-etilpentan va
 1-brom-2,3,3-trimetilbutan natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 2,2,9,9-tetrametil-3,8-dietildekan;
 2) 2,2,5,5-tetrametil-3,3,4,4-tetraetilgeksan;
 3) 2,2,5,5,6-pentametil-3,3-dietilgeptan;
 4) 2,2,3,6,7,7-geksametiloktan;
 5) 2,2,5,6,6-pentametil-3,3-dietilgeptan;
 6) 2,3,3,6,6,7-geksametiloktan.
A) 2, 4, 5 B) 1, 4, 6 C) 1, 3, 6
 D) 2, 3, 5
2587. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312602)
 3-brom-2,2-dimetil-3-etilpentan va
 1-brom-2,3,3-trimetilbutan natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'lmaydi?
 1) 2,2,9,9-tetrametil-3,8-dietildekan;
 2) 2,2,5,5-tetrametil-3,3,4,4-tetraetilgeksan;
 3) 2,2,5,5,6-pentametil-3,3-dietilgeptan;
 4) 2,2,3,6,7,7-geksametiloktan;
 5) 2,2,5,6,6-pentametil-3,3-dietilgeptan;
 6) 2,3,3,6,6,7-geksametiloktan.
 A) 2, 4, 5 B) 1, 4, 6 C) 1, 3, 6
 D) 2, 3, 5
2588. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312603)
 2-brom-2,3,3-trimetilbutan va
 1-brom-2,2-dimetilbutan natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha)
 qanday alkanlar hosil bo'ladi?
 1) 3,3,6,6-tetrametiloktan;
 2) 2,2,3,3,4,4,5,5-oktametilgeksan;
 3) 2,2,7,7-tetrametiloktan;
 4) 2,2,3,3,5,5-geksametilgeptan;
 5) 2,2,3,3,4,4,5,5-oktametiloktan;
 6) 2,2,3,3,6,6-geksametilgeptan.
 A) 1, 4, 5 B) 2, 3, 6 C) 1, 2, 4
 D) 3, 5, 6
2589. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312604)
 2-brom-2,3,3-trimetilbutan va
 1-brom-2,2-dimetilbutan natriy bilan o'zaro
 ta'sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo'yicha) hosil
 bo'lgan alkanlardagi birlamchi, ikkilamchi va
 to'rtlamchi uglerod atomlarining sonini aniqlang.
 A) 22, 5, 9 B) 24, 6, 9 C) 24, 7, 8
 D) 22, 8, 11

2590. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312605)
 1-brom-2,2-dimetilpropan va
 2-brom-2-metilpropan natriy bilan o‘zaro
 ta’sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo‘yicha)
 qanday alkanlar hosil bo‘lmaydi?
 1) 2,2,5,5-tetrametilgeksan;
 2) 3,3,4,4-tetrametilgeksan;
 3) 2,2,7,7-tetrametiloktan;
 4) 2,2,3,3-tetrametilbutan;
 5) 2,2,4,4-tetrametilpentan;
 6) 2,3,3,4-tetrametilgeksan.
 A) 1, 4, 5 **B) 2, 3, 6** C) 1, 2, 4
 D) 2, 5, 6
2591. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312606)
 Izobutilbromid, 1-brom-2,2-dimetilpropan va
 izopropilbromid natriy bilan ta’sirlashganda
 (Vyurs reaksiyasi bo‘yicha) hosil bo‘lgan
 alkanlardagi ikkilamchi, uchlamchi va to‘rtlamchi
 uglerod atomlarining sonini aniqlang.
 A) 28; 10; 8 B) 28; 8; 4 C) 8; 8; 5
D) 8; 8; 4
2592. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312607)
 Izobutilbromid, 1-brom-2,2-dimetilpropan va
 izopropilbromid natriy bilan ta’sirlashganda
 (Vyurs reaksiyasi bo‘yicha) hosil bo‘lgan
 alkanlardagi birlamchi, uchlamchi va to‘rtlamchi
 uglerod atomlarining sonini aniqlang.
A) 28; 8; 4 B) 12; 8; 5 C) 28; 8; 8
 D) 10; 8; 4
2593. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312608)
 1-brom-2,2-dimetilpropan va
 1-brom-2,2,3,3-tetrametilbutan natriy bilan
 ta’sirlashganda (Vyurs reaksiyasi bo‘yicha)
 qanday alkanlar hosil bo‘lmaydi?
 1) 3,3,4,4-tetrametilgeksan;
 2) 2,2,5,5-tetrametilgeksan;
 3) 2,2,3,4,4-pentametilgeksan;
 4) 3,3,4,4,5-pentametilgeptan;
 5) 2,2,3,3,6,6,7,7-oktametiloktan;
 6) 2,2,3,3,6,6-geksametilgeptan.
 A) 2, 5, 6 **B) 1, 3, 4** C) 1, 4 D) 2, 5
2594. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312609)
 Uchlamchibutilbromid, ikkilamchibutilbromid va
 izobutilbromid natriy bilan ta’sirlashganda
 (Vyurs reaksiyasi bo‘yicha) hosil bo‘lgan
 alkanlardagi ikkilamchi, uchlamchi va to‘rtlamchi
 uglerod atomlarining sonini aniqlang.
 A) 28; 8; 4 B) 28; 7; 3 **C) 8; 8; 4**
 D) 10; 8; 5
2595. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312610)
 Uchlamchibutilbromid, ikkilamchibutilbromid va
 izobutilbromid natriy bilan ta’sirlashganda
 (Vyurs reaksiyasi bo‘yicha) qanday alkanlar hosil
 bo‘lmaydi?
 1) 2,2,3,3-tetrametilbutan; 2) 3,4-dimetilgeksan;
 3) 2,2,3-trimetilpentan;
 4) 2,2,3,3-tetrametilgeksan; 5) 2,3-dimetilpentan;
 6) 2,4-dimetilgeksan.
A) 4, 5 B) 1, 2, 3, 6 C) 2, 4 D) 1, 5, 6
2596. 6.3-1 file-» 80 - 16 - - (312611)
 Uchlamchibutilbromid, ikkilamchibutilbromid va
 izobutilbromid natriy bilan ta’sirlashganda
 (Vyurs reaksiyasi bo‘yicha) hosil bo‘lgan
 alkanlardagi birlamchi, ikkilamchi va uchlamchi
 uglerod atomlarining sonini aniqlang.
 A) 28; 8; 4 **B) 28; 8; 8** C) 26; 8; 4
 D) 26; 8; 8
2597. 6.3-1 file-» 80 - 23 - - (404584)
 ... to‘yingan uglevodородlar qatoriga kiradi.
 A) Geksan, propan, benzol, toluol
 B) Etan, nonan, penten, geksan
C) Metan, pentan, propan, dekan
 D) Propan, atsetilen, etilen, izopren
2598. 6.3-1 file-» 80 - 23 - - (404585)
 ... siklopentenning izomerlari hisoblanadi.
 A) 2-metilpentadiyen-1,3; pentin-1;
 pentadiyen-1,3
 B) Metilsiklobutan; 2-metilbuten-1;
 metilsiklobuten
 C) Siklogeksan, siklobutan, siklopropan
**D) Pentin-2; metilsiklobuten;
 pentadiyen-1,2**
2599. 6.3-1 file-» 80 - 23 - - (404586)
 ... etilbenzolning izomerlari hisoblanadi.
**A) 1,2-dimetilbenzol; 1,3-dimetilbenzol;
 1,4-dimetilbenzol**
 B) Metilbenzol, etilbenzol, propilbenzol
 C) o-krizol; m-krizol; p-krizol
 D) Vinilbenzol; o-ksilol; 1,4-dimetilbenzol
2600. 6.3-1 file-» 80 - 23 - - (404587)
 ... siklogeksenning izomerlari hisoblanadi.
 A) Geksen-1; metilsiklopentan; 2-metilpenten-1
**B) 2-metilpentadiyen-1,3; etilsiklobuten;
 2,3-dimetilbutadiyen-1,3**
 C) Etilsiklobutan; vinilsiklobutan;
 1,2-dimetilsiklobutan
 D) 3-metilpenten-2; 2,3-dimetilbuten-1;
 1,2-dimetilsiklobutan

2601. 6.3-1 file-» 80 - 23 - - (404588)
 Qaysi qatordagi moddalar gidrogenlanish reaksiyasiga kirishadi?
 A) *buten-2, etilenglikol, butadiyen-1,3, etan*
B) etilen, propanal, izopren, benzol
 C) *siklogeksan, benzol, butadiyen-1,3, metan*
 D) *stirol, propan, atsetilen, siklobuten*
2602. 6.3-1 file-» 80 - 23 - - (404589)
 Qaysi moddalar ketma-ketligidan foydalanib buten-1 dan buten-2 olish mumkin?
 A) *vodorod bromid, natriy metali*
 B) *konsentrlangan sulfat kislotasi, vodorod xlorid*
 C) *vodorod bromid, kaliy gidroksidning suvli eritmasi*
D) vodorod bromid, natriy gidroksidning spirtli eritmasi
2603. 6.3-1 file-» 80 - 23 - - (404590)
 Qaysi moddalar ketma-ketligidan foydalanib propanol-1 dan izopropanol olish mumkin?
 A) *vodorod bromid, kaliy gidroksidning spirtli eritmasi*
B) konsentrlangan sulfat kislotasi ($t \geq 140^\circ\text{C}$), suv (H_2SO_4)
 C) *natriy gidroksidning suvli eritmasi, vodorod xlorid*
 D) *konsentrlangan sulfat kislotasi ($t \geq 140^\circ\text{C}$), brom (FeBr_3)*
2604. 6.3-1 file-» 80 - 23 - - (404591)
 Benzolni toluoldan qanday farqlash mumkin?
 A) *yonganda olovning rangiga qarab*
B) konsentrlangan kaliy permanganat eritmasining ta'siriga qarab
 C) *konsentrlangan sulfat kislotasi ta'siriga qarab*
 D) *lakmus ta'siriga qarab*
2605. 6.3-1 file-» 80 - 23 - - (404592)
 Qaysi qatorda kumol izomerlari keltirilgan?
 A) *toluol, etilbenzol, kumol*
 B) *1,2,3-trimetilbenzol, toluol, vinilbenzol*
 C) *izopropilbenzol, propilbenzol, vinilbenzol*
D) 1-metil-2-etilbenzol, p-etiltoluol, propilbenzol
2606. 6.3-1 file-» 80 - 23 - - (404593)
 Birikish reaksiyasi qaysi qatordagi moddalarga xos?
 A) *propen, propan, benzol*
B) izopren, etilen, atsetilen
 C) *2-metilpentan, etilen, butadiyen-1,3*
 D) *etilenglikol, metilatsetilen, izopren*
2607. 6.3-1 file-» 80 - 23 - - (404594)
 Qaysi moddalar tarkibida karbonil guruh bo'ladi?
 A) *etilenglikol, benzoik kislotasi, propan kislotasi*
 B) *chumoli kislotasi, atseton, etanol*
C) etanal, sirka kislotasi, etilatsetat
 D) *aminosirka kislotasi, benzol, propanal*
2608. 6.3-1 file-» 80 - 23 - - (404595)
 Vodorod bromidni biriktirib oladigan moddalar qatorini belgilang.
A) etilen, vinilbenzol, 2-metilbutadiyen-1,3
 B) *etan, etilen, atsetilen*
 C) *benzol, metilbenzol, vinilbenzol*
 D) *butan, buten-1, butadiyen-1,2*
2609. 6.3-2 file-» 80 - 8 - - (225445)
 Изобутилбромид ва изопропилбромид аралашмасига мўл миқдорда натрий метали таъсир эттирилганда ҳосил бўладиган моддаларни белгиланг.
 1) 2,5-диметилгексан; 2) 2,2,3,3-тетраметилбутан; 3) 2,3-диметилбутан; 4) гексан; 5) 2,4-диметилпентан
 A) 2, 3 B) 2, 4 **C) 1, 3, 5** D) 1, 4, 5
2610. 6.3-2 file-» 80 - 8 - - (225446)
 Изобутилбромид ва 1-бром-2,2,3-триметилбутан аралашмасига мўл миқдорда натрий метали таъсир эттирилганда ҳосил бўладиган моддаларни белгиланг.
 1) 2,2,3,6-тетраметилгептан; 2) 3,4-диметилгексан; 3) 2,3,3,6,6,7-гексаметилоктан; 4) 2,3,3,6-тетраметилгептан; 5) 2,2,3,6,7,7-гексаметилоктан; 6) 2,5-диметилгексан
 A) 2, 4, 5 B) 1, 3, 6 **C) 3, 4, 6** D) 1, 2, 5
2611. 6.3-2 file-» 80 - 8 - - (225447)
 1-бром-2-метилбутан ва 2-бром-2-метилпропан аралашмасига мўл миқдорда натрий метали таъсир эттирилганда ҳосил бўладиган моддаларни белгиланг.
 1) 2,7-диметилоктан; 2) 2,2,4-триметилгексан; 3) 2,2,5,5-тетраметилгексан; 4) 2,2,3,3-тетраметилбутан; 5) 2,2,5-триметилгексан; 6) 3,6-диметилоктан
A) 2, 4, 6 B) 1, 3, 6 C) 3, 4, 5 D) 1, 2, 5

2612. 6.3-2 file-» 80 - 8 - - (225450)
Иккиламчи ва учламчи бутилбромидлар аралашмасига натрий метали қўшиб қиздирилганда қандай алканлар ҳосил бўлади?
1) 3,4-диметилгексан; 2) 2,2,4-триметилпентан; 3) 2,2,5,5-тетраметилгексан; 4) 2,2,3,3-тетраметилбутан; 5) 2,2,3-триметилпентан; 6) 2,5-диметилгексан
A) 2, 3, 6 B) 1, 3, 6 C) 2, 4, 5 D) 1, 4, 5
2613. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237291)
3-бром-2,4-диметилпентан ва 2-бром-3,3-диметилбутан натрий билан ўзаро таъсирлашганда (Вюрц реакцияси бўйича) қандай алканлар ҳосил бўлади?
1) 2,2,3,4,5,5-гексаметилгексан; 2) 2,2,7,7-тетраметилоктан; 3) 2,2,3,5-тетраметил-4-изопропилгексан; 4) 2,4,5,7-тетраметилоктан; 5) 2,2,6-триметил-5-изопропилгептан; 6) 2,5-диметил-3,4-диизопропилгексан.
A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 5 D) 2, 4, 6
2614. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237292)
1-бром-2,2,3-триметилбутан ва 2-бром-3-метилбутан натрий билан ўзаро таъсирлашганда (Вюрц реакцияси бўйича) қандай алканлар ҳосил бўлади?
1) 2,3,3,6,6,7-гексаметилоктан; 2) 2,2,3,6,7,7-гексаметилоктан; 3) 2,3,4,5-тетраметилгексан; 4) 3,6-диметилоктан; 5) 2,3,3,5,6-пентаметилгептан; 6) 2,3,3,6-тетраметилоктан.
A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 5 D) 2, 4, 6
2615. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237293)
3-бром-2,4-диметилпентан ва 2-бром-3,3-диметилбутан натрий билан ўзаро таъсирлашганда (Вюрц реакцияси бўйича) қандай алканлар ҳосил бўлмайди?
1) 2,2,3,4,5,5-гексаметилгексан; 2) 2,2,7,7-тетраметилоктан; 3) 2,2,3,5-тетраметил-4-изопропилгексан; 4) 2,4,5,7-тетраметилоктан; 5) 2,2,6-триметил-5-изопропилгептан; 6) 2,5-диметил-3,4-диизопропилгексан.
A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 5 D) 2, 4, 6
2616. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237294)
1-бром-2,2,3-триметилбутан ва 2-бром-3-метилбутан натрий билан ўзаро таъсирлашганда (Вюрц реакцияси бўйича) қандай алканлар ҳосил бўлмайди?
1) 2,3,3,6,6,7-гексаметилоктан; 2) 2,2,3,6,7,7-гексаметилоктан; 3) 2,3,4,5-тетраметилгексан; 4) 3,6-диметилоктан; 5) 2,3,3,5,6-пентаметилгептан; 6) 2,3,3,6-тетраметилоктан.
A) 1, 3, 6 B) 2, 4, 5 C) 1, 3, 5 D) 2, 4, 6
2617. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237295)
3-бром-2,2-диметил-3-этилпентан ва 1-бром-2,3,3-триметилбутан натрий билан ўзаро таъсирлашганда (Вюрц реакцияси бўйича) қандай алканлар ҳосил бўлади?
1) 2,2,9,9-тетраметил-3,8-диэтилдекан; 2) 2,2,5,5-тетраметил-3,3,4,4-тетраэтилгексан; 3) 2,2,5,5,6-пентаметил-3,3-диэтилгептан; 4) 2,2,3,6,7,7-гексаметилоктан; 5) 2,2,5,6,6-пентаметил-3,3-диэтилгептан; 6) 2,3,3,6,6,7-гексаметилоктан.
A) 2, 4, 5 B) 1, 4, 6 C) 1, 3, 6 D) 2, 3, 5
2618. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237296)
3-бром-2,2-диметил-3-этилпентан ва 1-бром-2,3,3-триметилбутан натрий билан ўзаро таъсирлашганда (Вюрц реакцияси бўйича) қандай алканлар ҳосил бўлмайди?
1) 2,2,9,9-тетраметил-3,8-диэтилдекан; 2) 2,2,5,5-тетраметил-3,3,4,4-тетраэтилгексан; 3) 2,2,5,5,6-пентаметил-3,3-диэтилгептан; 4) 2,2,3,6,7,7-гексаметилоктан; 5) 2,2,5,6,6-пентаметил-3,3-диэтилгептан; 6) 2,3,3,6,6,7-гексаметилоктан.
A) 2, 4, 5 B) 1, 4, 6 C) 1, 3, 6 D) 2, 3, 5
2619. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237297)
2-бром-2,3,3-триметилбутан ва 1-бром-2,2-диметилбутан натрий билан ўзаро таъсирлашганда (Вюрц реакцияси бўйича) қандай алканлар ҳосил бўлади?
1) 3,3,6,6-тетраметилоктан; 2) 2,2,3,3,4,4,5,5-октаметилгексан; 3) 2,2,7,7-тетраметилоктан; 4) 2,2,3,3,5,5-гексаметилгептан; 5) 2,2,3,3,4,4,5,5-октаметилоктан; 6) 2,2,3,3,6,6-гексаметилгептан.
A) 1, 4, 5 B) 2, 3, 6 C) 1, 2, 4 D) 3, 5, 6

2620. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237298)
2-бром-2,3,3-триметилбутан ва
1-бром-2,2-диметилбутан натрий билан ўзаро
таъсирлашганда (Вюрц реакцияси бўйича)
ҳосил бўлган алканлардаги бирламчи,
иккиламчи ва тўртламчи углерод
атомларининг сонини аниқланг.
A) 22, 5, 9 **B) 24, 6, 9** C) 24, 7, 8
D) 22, 8, 11
2621. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237299)
1-бром-2,2-диметилпропан ва
2-бром-2-метилпропан натрий билан ўзаро
таъсирлашганда (Вюрц реакцияси бўйича)
қандай алканлар ҳосил бўлмайди?
1) 2,2,5,5-тетраметилгексан;
2) 3,3,4,4-тетраметилгексан;
3) 2,2,7,7-тетраметилоктан;
4) 2,2,3,3-тетраметилбутан;
5) 2,2,4,4-тетраметилпентан;
6) 2,3,3,4-тетраметилгексан.
A) 1, 4, 5 **B) 2, 3, 6** C) 1, 2, 4 D) 2, 5, 6
2622. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237300)
Изобутилбромид, 1-бром-2,2-диметилпропан ва
изопропилбромид натрий билан
таъсирлашганда (Вюрц реакцияси бўйича)
ҳосил бўлган алканлардаги иккиламчи,
учламчи ва тўртламчи углерод атомларининг
сонини аниқланг.
A) 28; 10; 8 B) 28; 8; 4 C) 8; 8; 5
D) 8; 8; 4
2623. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237301)
Изобутилбромид, 1-бром-2,2-диметилпропан ва
изопропилбромид натрий билан
таъсирлашганда (Вюрц реакцияси бўйича)
ҳосил бўлган алканлардаги бирламчи,
учламчи ва тўртламчи углерод атомларининг
сонини аниқланг.
A) 28; 8; 4 B) 12; 8; 5 C) 28; 8; 8
D) 10; 8; 4
2624. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237302)
1-бром-2,2-диметилпропан ва
1-бром-2,2,3,3-тетраметилбутан натрий билан
таъсирлашганда (Вюрц реакцияси бўйича)
қандай алканлар ҳосил бўлмайди?
1) 3,3,4,4-тетраметилгексан;
2) 2,2,5,5-тетраметилгексан;
3) 2,2,3,4,4-пентаметилгексан;
4) 3,3,4,4,5-пентаметилгептан;
5) 2,2,3,3,6,6,7,7-октаметилоктан;
6) 2,2,3,3,6,6-гексаметилгептан.
A) 2, 5, 6 **B) 1, 3, 4** C) 1, 4 D) 2, 5
2625. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237303)
Учламчибутилбромид,
иккиламчибутилбромид ва изобутилбромид
натрий билан таъсирлашганда (Вюрц
реакцияси бўйича) ҳосил бўлган алканлардаги
иккиламчи, учламчи ва тўртламчи углерод
атомларининг сонини аниқланг.
A) 28; 8; 4 B) 28; 7; 3 **C) 8; 8; 4**
D) 10; 8; 5
2626. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237304)
Учламчибутилбромид,
иккиламчибутилбромид ва изобутилбромид
натрий билан таъсирлашганда (Вюрц
реакцияси бўйича) қандай алканлар ҳосил
бўлмайди?
1) 2,2,3,3-тетраметилбутан;
2) 3,4-диметилгексан; 3) 2,2,3-триметилпентан;
4) 2,2,3,3-тетраметилгексан;
5) 2,3-диметилпентан; 6) 2,4-диметилгексан.
A) 4, 5 B) 1, 2, 3, 6 C) 2, 4 D) 1, 5, 6
2627. 6.3-2 file-» 80 - 16 - - (237305)
Учламчибутилбромид,
иккиламчибутилбромид ва изобутилбромид
натрий билан таъсирлашганда (Вюрц
реакцияси бўйича) ҳосил бўлган алканлардаги
бирламчи, иккиламчи ва учламчи углерод
атомларининг сонини аниқланг.
A) 28; 8; 4 **B) 28; 8; 8** C) 26; 8; 4
D) 26; 8; 8
2628. 6.3-2 file-» 80 - 51 - - 1 (711664)
Tarkibi C_4H_x bo'lgan 1 ml uglevodod mo'1
miqdordagi kislorod ishtirokida yondirilgandan
so'ng hajm 0,5 ml.ga ortgan (suv bug'lari
kondensatsiyalanmagan) bo'lsa, reaksiyada
ishtirok etgan uglevododlarni aniqlang.
1) butin-1; 2) buten-2; 3) dimetilatssetilen;
4) butadiyen-1,3; 5) siklobutan; 6) buten-1.
A) 1, 4 **B) 1, 3, 4** C) 2, 5 D) 2, 5, 6
2629. 6.3-2 file-» 80 - 51 - - 1 (711665)
Tarkibi C_4H_x bo'lgan 1 ml simmetrik
uglevodorod mo'1 miqdordagi kislorod ishtirokida
yondirilgandan so'ng hajm 0,5 ml.ga ortgan (suv
bug'lari kondensatsiyalanmagan) bo'lsa,
reaksiyada ishtirok etgan uglevododlarni
aniqlang.
1) butin-1; 2) buten-2; 3) dimetilatssetilen;
4) butadiyen-1,3; 5) buten-1; 6) butadiyen-1,2.
A) 1, 5 B) 2, 4, 5, 6 **C) 3, 4**
D) 1, 3, 4, 6

2630. 6.3-2 Te- 80 - 51 - - 1 (711666)
Tarkibi C_4H_x bo'lgan 1 ml uglevodorod mo'l

2694. 6.4-2 file-» 80 - 6 - - (312614)
 Karbol kislota eritmasi va bromli suv orasidagi reaksiya oxirigacha olib borildi. Reaksiyon aralashmani to'la neytrallash uchun 0,05 molyarli natriy ishqor eritmasidan 12 l sarflandi. Boshlang'ich eritmadagi karbol kislotaning massasini (g) hisoblang.
A) 14,1 B) 56,14 C) 18,8 D) 9,4
2695. 6.4-2 file-» 80 - 6 - - (312615)
 400 g 2,59% li fenilammoniyxlorid eritmasi bilan bromli suv orasidagi reaksiya oxirigacha olib borildi. Reaksiyon aralashmadan 2,4,6-tribromanilinni to'la ajratib olish uchun 0,05 molyarli kaliy gidroksid eritmasidan qancha (l) zarur bo'ladi?
A) 6,4 B) 1,6 C) 4,8 D) 3,8
2696. 6.4-2 file-» 80 - 6 - - (312616)
 Fenilammoniyxlorid eritmasi va bromli suv orasidagi reaksiya oxirigacha olib borildi. Reaksiyon aralashmadan 2,4,6-tribromanilinni to'la ajratib olish uchun 1,5 molyarli natriy ishqor eritmasidan 2 l sarflandi. Boshlang'ich eritmadagi fenilammoniyxlorid miqdorini (mol) hisoblang.
A) 1,0 B) 0,75 C) 0,25 D) 3,0
2697. 6.4-2 file-» 80 - 6 - - (312617)
 Pirokatexin va karbol kislotadan iborat 0,3 mol aralashma 11,5 g natriy bilan reaksiyaga kirishishi ma'lum. Boshlang'ich aralashmadagi karbol kislotaning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 36 B) 30 C) 70 D) 64
2698. 6.4-2 file-» 80 - 6 - - (312618)
 Pirokatexin, etilformiat va metilatsetatdan iborat 0,6 mol aralashma 32 g natriy gidroksid bilan reaksiyaga kirishishi ma'lum bo'lsa, aralashmadagi pirokatexin massasini (g) aniqlang.
A) 38,4 B) 29,6 C) 42,6 D) 22,0
2699. 6.4-2 file-» 80 - 6 - - (312619)
 Benzil spirt, o-krizol va pirokatexindan iborat 0,9 mol aralashma 27,6 g natriy bilan reaksiyaga kirishishi ma'lum bo'lsa, aralashmadagi pirokatexin massasini (g) aniqlang.
A) 64,8 B) 52 C) 45,4 D) 33
2700. 6.4-2 file-» 80 - 6 - - (312620)
 Benzol, kumol va 1-metil-4-etilbenzoldan iborat 1,2 mol aralashma to'la yondirilganda 9,3 mol CO_2 ajraldi. Shuncha miqdordagi aralashma kaliy permanganat bilan oksidlanganda 66,4 g tereftal kislota hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi kumolning massasini (g) aniqlang.
A) 51 B) 36 C) 48 D) 39
2701. 6.4-2 file-» 80 - 6 - - (312621)
 Tereftal kislota, fenilformiat va benzoy kislotadan iborat 0,3 mol aralashma 16 g natriy gidroksid bilan reaksiyaga kirishishi ma'lum. Boshlang'ich aralashmadagi tereftal kislotaning massasini (g) aniqlang.
A) 16,6 B) 41,0 C) 24,4 D) 12,2
2702. 6.4-2 file-» 80 - 6 - - (312622)
 Benzoy kislota, fenilformiat va tereftal kislotadan iborat 0,3 mol aralashma 16 g natriy gidroksid bilan reaksiyaga kirishishi ma'lum. Boshlang'ich aralashmadagi benzoy kislota va fenilformiat massalarining yig'indisini (g) aniqlang.
A) 16,6 B) 24,4 C) 12,2 D) 41,0
2703. 6.4-2 file-» 80 - 6 - - (312623)
 Benzol va toluol aralashmasi oksidlanganda 24,4 g aromatik kislota hosil bo'ldi. Shunday miqdordagi aralashma to'la yondirilganda 114,4 g CO_2 ajralgan bo'lsa, boshlang'ich aralashmaning massasini (g) aniqlang.
A) 28 B) 57 C) 34 D) 40
2704. 6.4-2 file-» 80 - 6 - - (312624)
 117 g benzol $AlCl_3$ ishtirokida yetarli miqdordagi propilen bilan reaksiyaga kirishdi. Olingan mahsulot H_2SO_4 ishtirokida kislorod bilan oksidlandi. Hosil bo'lgan aromatik moddaning massasini (g) aniqlang.
A) 117 B) 182 C) 156 D) 141
2705. 6.4-2 file-» 80 - 6 - - (312625)
 78 g benzolni nitrolashdan olingan modda qaytarilib, so'ngra to'la bromlanganda necha gramm mahsulot hosil bo'ladi?
A) 363 B) 123 C) 93 D) 330
2706. 6.4-2 file-» 80 - 6 - - (312626)
 Tarkibi C_8H_{10} bo'lgan aromatik uglevodorodning qanday izomer(lar)i oksidlanganda bir asosli karbon kislotaga aylanadi?
 1) etilbenzol; 2) 1,4-dimetilbenzol;
 3) 1,2-dimetilbenzol; 4) kumol; 5) p-ksilol;
 6) stiroil
A) 3 B) 1 C) 2, 3, 5 D) 1, 4, 6
2707. 6.4-2 file-» 80 - 8 - - (312627)
 Anilin, benzol va fenoldan iborat 181,2 g aralashmaga vodorodxlorid yuborilganda 51,8 g cho'kma tushdi. Cho'kma ajratilib natriy ishqor eritmasi bilan ishlov berilganda filtrat ikki qismga bo'lindi. Yuqori qismining hajmi 39 ml ($\rho=0,8$ g/ml) bo'lsa, boshlang'ich moddalarning mol nisbatini (mos ravishda) aniqlang.
A) 1:1:1 B) 1:2:3 C) 1:1:3 D) 1:1:2

2708. 6.4-2 file-» 80 - 12 - - (312628)
 Temir(III) bromid ishtirokida benzolning ($\rho=0,8$ g/ml) bromlanishidan ajralgan gaz yetarli miqdordagi kumush nitrat eritmasidan o'tkazilganda 9,4 g cho'kma tushdi. Reaksiyada ishtirok etgan benzol hajmini (ml) hisoblang.
 A) 3,9 **B) 4,87** C) 5,63 D) 7,58
2709. 6.4-2 file-» 80 - 12 - - (312629)
 Anilin, benzol va fenoldan iborat 26,5 g aralashmaga vodorod xlorid yuborilganda 12,95 g cho'kma tushdi. Cho'kma ajratilib natriy ishqor eritmasi bilan ishlov berilganda filtrat ikki qismga bo'lindi. Yuqori qismining hajmi 9,75 ml ($\rho=0,8$ g/ml) bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi fenol massasini (g) aniqlang.
 A) 12,95 **B) 9,4** C) 7,8 D) 5,75
2710. 6.4-2 file-» 80 - 15 - - (312630)
 Natriy atsetat va mo'l miqdordagi natriy gidroksiddan iborat 100 g aralashma qizdirilganda gaz hosil bo'ldi. Bu gaz quyosh nuri ta'sirida xlor bilan reaksiyaga kirishishi natijasida olingan monogaloidli birikma natriy bilan ta'sirlashib 7,5 g mahsulot hosil bo'ldi. Reaksiyaga qatnashmagan $NaOH$ massasini (g) aniqlang.
A) 39 B) 20 C) 41 D) 59
2711. 6.4-2 file-» 80 - 15 - - (312631)
 72 g aromatik uglevodorod kaliy permanganat bilan qizdirib, ozgina kislotaga qo'shilgach, "A" modda olindi. "A" moddani neytrallash uchun 120 g 20% li natriy gidroksid eritmasi kerak bo'ldi. Boshlang'ich aromatik uglevodorod(lar)ni aniqlang.
 1) kumol; 2) metilbenzol; 3) propilbenzol; 4) ikkilamchibutilbenzol
A) 1, 3 B) 2 C) 3 D) 2, 4
2712. 6.4-2 file-» 80 - 16 - - (312632)
 Karbol va sirka kislotasidan iborat aralashmani neytrallash uchun 200 g 10% li natriy gidroksid eritmasi sarflandi. Xuddi shunday aralashmaga bromli suv ta'sir ettirilganda 66,2 g cho'kma hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi kislotalarning mol nisbatini aniqlang.
 A) 1 : 1 **B) 1 : 1,5** C) 1 : 2 D) 1 : 1,75
2713. 6.4-2 file-» 80 - 16 - - (312633)
 21 g siklogeksanni katalizator (Pt) ishtirokida qizdirib ($t=300^{\circ}C$) olingan aromatik uglevodorodga oldiniga $FeCl_3$ ishtirokida brom, so'ngra natriy gidroksid bilan ishlov berilganda hosil bo'lgan mahsulot massasini (g) hisoblang.
 A) 39,25 B) 56,4 C) 82,75 **D) 23,5**
2714. 6.4-2 file-» 80 - 16 - - (312634)
 49 g siklogeptanni (Cr_2O_3 katalizator ishtirokida) qizdirib olingan aromatik uglevodorodga ortiqcha miqdorda bromli suv ta'sir ettirilganda olingan aromatik mahsulot massasini (g) hisoblang.
 A) 46 B) 78,5 **C) 164,5** D) 85,5
2715. 6.4-2 file-» 80 - 16 - - (312635)
 Fenol gomologi mo'l miqdordagi natriy bilan ishlov berilganda 4,48 l (n.sh.) gaz hosil bo'lgan. Shuncha miqdordagi modda natriy gidroksid bilan reaksiyaga kirishganda 57,6 g natriy fenolyat olindi. Reaksiya uchun qanday moddalar olingan?
 1) 2-etilfenol; 2) benzil spirt;
 3) 3-fenilpropanol-1; 4) 2,4-dimetilfenol.
 A) 2, 3, 4 **B) 1, 4** C) 1, 2, 4 D) 2, 3
2716. 6.4-2 file-» 80 - 16 - - (312636)
 Tarkibida benzol halqasi bo'lgan modda mo'l miqdordagi natriy bilan ishlov berilganda 1,12 l (n.sh.) gaz hosil bo'lgan. Shuncha miqdordagi modda sirka kislotaga bilan to'la reaksiyaga kirishganda 17,8 g murakkab efir olindi. Reaksiya uchun qanday moddalar olingan?
 1) 2,4,6-trimetilfenol; 2) 2-feniletanol; 3) o-krizol; 4) p-izopropilfenol.
 A) 1, 2 **B) 1, 4** C) 3, 4 D) 2, 3
2717. 6.4-2 file-» 80 - 20 - - (404596)
 Benzol halqasida bitta o'rinbosari bo'lgan C_9H_{12} tarkibli aromatik moddaning izomerlari sonini aniqlang.
 A) 1 **B) 2** C) 3 D) 4
2718. 6.4-2 file-» 80 - 20 - - (404597)
 Benzol halqasida bitta o'rinbosari bo'lgan $C_{10}H_{14}$ tarkibli aromatik moddaning izomerlari sonini aniqlang.
 A) 3 **B) 4** C) 5 D) 6
2719. 6.4-2 file-» 80 - 20 - - (404598)
 Benzol halqasida ikkita o'rinbosari bo'lgan $C_{10}H_{14}$ tarkibli aromatik moddaning izomerlari sonini aniqlang.
 A) 8 B) 10 **C) 9** D) 12
2720. 6.4-2 file-» 80 - 20 - - (404599)
 Benzol halqasida bitta va ikkita o'rinbosarlari bo'lgan $C_{10}H_{14}$ tarkibli aromatik moddalarning izomerlari yig'indisini aniqlang.
A) 4+9 B) 4+12 C) 3+10 D) 3+12

2721. 6.4-2 file-» 80 - 20 - - (404600)
Benzol halqasida ikkita o'rinbosari bo'lgan C_9H_{12} tarkibli aromatik moddaning izomerlari sonini aniqlang.
A) 1 B) 2 **C) 3** D) 4
2722. 6.4-2 file-» 80 - 20 - - (404601)
Benzol halqasida bitta va ikkita o'rinbosarlari bo'lgan C_9H_{12} tarkibli aromatik moddalar izomerlari yig'indisini aniqlang.
A) 2+4 B) 3+4 **C) 2+3** D) 3+5
2723. 6.4-2 file-» 80 - 20 - - (404602)
Tarkibida benzol halqasi bo'lgan C_7H_8O tarkibli fenol izomerlari (OH^- guruhi to'g'ridan to'g'ri benzol halqasi bilan ulangan) sonini aniqlang.
A) 2 **B) 3** C) 4 D) 5
2724. 6.4-2 file-» 80 - 20 - - (404603)
Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorodning nechta izomeri oksidlanganda uch asosli aromatik karbon kislota hosil bo'ladi?
A) 2 **B) 3** C) 4 D) 5
2725. 6.4-2 file-» 80 - 20 - - (404604)
Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan aromatik uglevodorodning nechta izomeri oksidlanganda ikki asosli aromatik karbon kislota hosil bo'ladi?
A) 2 **B) 3** C) 4 D) 5
2726. 6.4-2 file-» 80 - 20 - - (404605)
Tarkibi C_9H_{12} bo'lgan benzol yadrosi tutgan uglevodorodning nechta izomeri mavjud?
A) 6 B) 7 **C) 8** D) 9
2727. 6.4-2 file-» 80 - 20 - - (404606)
Fenolga yetarli miqdorda nitrat kislota (H_2SO_4 ishtirokida) ta'sir ettirilganda, 1:2:3 mol nisbatda 2-nitrofenol, 4-nitrofenol va 2,4,6-trinitrofenollardan iborat 0,9 mol mahsulot olindi. Hosil bo'lgan pikrin kislolaning massasini (g) aniqlang.
A) 123,2 B) 68,7 C) 34,5 **D) 103,05**
2728. 6.4-2 file-» 80 - 20 - - (404607)
Fenolga yetarli miqdorda nitrat kislota (H_2SO_4 ishtirokida) ta'sir ettirilganda, 1:2:3 mol nisbatda 2-nitrofenol, 4-nitrofenol va 2,4,6-trinitrofenollardan iborat 0,9 mol mahsulot olindi. Reaksiyaga qatnashgan nitrat kislolaning massasini (g) toping.
A) 75,8 B) 56,7 C) 147,2 **D) 113,4**
2729. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711697)
Toluol va benzoldan iborat aralashmani kaliy permanganat eritmasi (H_2SO_4 ishtirokida) bilan oksidlaganda 48,8 g bir asosli organik kislota hosil bo'ldi. Ushbu kislotaga ortiqcha miqdordagi natriy gidrokarbonat eritmasi ta'sir ettirilganda ajralgan gaz hajmi boshlang'ich uglevodorodlar aralashmasini to'la yondirilgandagi ajraladigan shunday gaz hajmidan 16,5 marta kichik bo'lsa, boshlang'ich aralashmaning massasini (g) aniqlang.
A) 86,2 B) 94,2 C) 76,8 D) 114,7
2730. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711698)
Benzol, siklogeksen va siklogeksandan iborat aralashma katalitik degidrogenlanganda 4,8 g vodorod va 93,6 g benzol hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmaning 96 g bromni biriktirishi ma'lum bo'lsa, uning massasini (g) aniqlang.
A) 98,4 B) 129,6 C) 79,3 D) 82,8
2731. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711699)
141 g fenolni bromlashda (reaksiyada 2,4,6-tribromfenol hosil bo'ladi) hosil bo'lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun, 12%-li kaliy gidroksid ($\rho = 1,25$ g/ml) eritmasidan qancha hajm (ml) sarflanadi?
A) 1200 B) 2100 C) 1750 **D) 1680**
2732. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711700)
Benzolni alyuminiy xlorid ishtirokida xlrlash reaksiyasida olingan gazsimon mahsulotni kumush nitrat eritmasi orqali o'tkazilganda 4305 mg cho'kma tushdi. Reaksiyada qatnashgan benzol massasi (g) va xlarning hajmini (ml, n.sh.) hisoblang.
A) 2,34; 672 B) 1,56; 448 C) 0,78; 224 D) 3,12; 896
2733. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711701)
2,76 g toluolni bromlash reaksiyasida (reaksiyada 2,4-dibromtoluol va 4-bromtoluol 2:1 mol nisbatda hosil bo'ladi) olingan gazsimon mahsulotni neytrallashga sarflangan 10%-li natriy gidroksid ($\rho = 1,25$ g/ml) eritmasining hajmini (ml) hisoblang.
A) 20 **B) 16** C) 48 D) 28,8
2734. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711702)
2,5-dimetilgeksin-3-yen-1 ning 5,4 g miqdorini to'la gidrogenlashga yetadigan vodorod olish uchun qanday hajm (ml) 10%-li fenolning benzoldagi eritmasi ($\rho = 0,9$ g/ml) natriy metali bilan reaksiyaga kirishishi lozim?
A) 313 B) 282 C) 241 D) 349

2735. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711703)
200 g fenolning benzoldagi eritmasiga ortiqcha miqdordagi natriy metalli ta'sir ettirilganda 5,6 l (n.sh.) vodorod ajralsa, fenolning eritmadagi massa ulushini hisoblang.
A) 0,235 B) 0,344 C) 0,17 D) 0,54
2736. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711704)
Benzol konsentrlangan sulfat va nitrat kislotalar aralashmasi bilan o'zaro ta'sirlashganda olingan mahsulotni qaytarish uchun 3,36 l (n.sh.) vodorod sarflandi. Oxirgi aromatik mahsulotning massasini (g) aniqlang.
A) 3,9 B) 4,65 C) 2,64 D) 5,83
2737. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711705)
49,5 g 2,4,6 tribromanilin olish uchun sarf bo'lgan benzolning massasini (g) hisoblang. Reaksiyaning birinchi va ikkinchi bosqichida unum 50% dan, so'nggi bosqichda esa unum 100%.
A) 11,7 B) 23,4 C) 46,8 D) 7,8
2738. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711706)
32,1 g brometen ortiqcha miqdordagi kaliy gidroksidning spirtidagi eritmasi bilan ta'sirlashganda olingan gazdan 0,975 g benzol sintez qilindi. Ikkinchi reaksiyaning unumi birinchi reaksiya unumidan ikki marta kichkina bo'lsa, ikkala reaksiyaning unumini (%) hisoblang.
A) 50; 25 B) 70; 35 C) 80; 40
D) 60; 30
2739. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711707)
11,7 g benzolni bromlashda hosil bo'lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 12%-li natriy gidroksid eritmasidan ($\rho = 1,25$ g/ml) qancha millilitr zarur bo'ladi?
A) 50 B) 40 C) 6 D) 60
2740. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711708)
Benzol, siklogeksen va siklogeksandan iborat aralashma katalitik degidrogenlanganda 1,3 mol vodorod va 46,8 g benzol hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmaning 32 g bromni biriktirishi ma'lum bo'lsa, uning massasini (g) aniqlang.
A) 98,4 B) 29,6 C) 49,4 D) 64,8
2741. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711709)
Benzol, siklogeksen va siklogeksandan iborat aralashma katalitik degidrogenlanganda 1,3 mol vodorod va 46,8 g benzol hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmaning 32 g bromni biriktirishi ma'lum bo'lsa, undagi siklogeksanning massa ulushini hisoblang.
A) 0,51 B) 0,33 C) 0,26 D) 0,43
2742. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711710)
4,7 g fenolni bromlashda (reaksiyada 2,4,6-tribromfenol hosil bo'ladi) hosil bo'lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 12%-li kaliy gidroksid ($\rho = 1,25$ g/ml) eritmasidan qancha hajm (ml) sarflanadi?
A) 8,4 B) 70 C) 56 D) 16,8
2743. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711711)
Benzolni alyuminiy xlorid ishtirokida xlorlash reaksiyasida olingan gazsimon mahsulotni kumush nitrat eritmasi orqali o'tkazilganda 28,7 g cho'kma tushdi. Reaksiyada qatnashgan benzol massasi (g) va xlorning hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 2,34; 6,72 B) 15,6; 4,48 C) 7,8; 2,24
D) 3,12; 8,96
2744. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711712)
42,4 g aromatik uglevodorod kaliy permanganat bilan oksidlanishidan hosil bo'lgan aromatik kislotani to'liq neytrallash uchun 20%-li 80 g natriy gidroksid eritmasi sarflangan bo'lsa, boshlang'ich aromatik uglevodorod(lar) strukturasi aniqlang.
A) 1,4-dimetilbenzol; 1,2-dimetilbenzol
B) etilbenzol C) propilbenzol
D) etilbenzol; propilbenzol
2745. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711713)
15,9 g aromatik uglevodorod kaliy permanganat bilan oksidlanishidan hosil bo'lgan aromatik kislotani to'liq neytrallash uchun 15%-li 112 g kaliy gidroksid eritmasi sarflangan bo'lsa, boshlang'ich aromatik uglevodorod(lar) strukturasi aniqlang.
A) **1,4-dimetilbenzol; 1,2-dimetilbenzol**
B) 1,4-dimetilbenzol; etilbenzol;
1,2-dimetilbenzol
C) etilbenzol
D) etilbenzol; propilbenzol
2746. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711714)
27,6 g toluolni bromlash reaksiyasida olingan gazsimon mahsulotni neytrallashga sarflangan 10%-li natriy gidroksid ($\rho = 1,25$ g/ml) eritmasining hajmini (ml) hisoblang (reaksiyada 2,4-dibromtoluol va 2,4,6-tribromtoluol 1:2 mol nisbatda hosil bo'ladi).
A) 212 B) 320 C) 256 D) 288
2747. 6.4-2 file-» 80 - 64 - - 1 (711715)
2,5-dimetilgeksin-3-yen-1 ning 32,4 g miqdorini to'la gidrogenlashga yetadigan vodorod olish uchun qanday hajm (ml) 10%-li fenolning benzoldagi eritmasi ($\rho = 0,9$ g/ml) natriy metalli bilan reaksiyaga kirishishi lozim?
A) 169,2 B) 1692 C) 1880 D) 846

2748. 6.4-2 file→ 80 - 68 - - (725196)
32 g metan 500°C da katalizator ishtirokida maxsus reaktorda kislorod bilan ta'sirlashganda olingan gaz mahsulot 180 g suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaning konsentratsiyasi va nomini aniqlang.
A) 25%-li metanal eritmasi
B) 35%-li formalin
C) 40%-li chumoli aldegidi eritmasi
D) 35%-li sirka kislotasi eritmasi
2749. 6.4-2 file→ 80 - 68 - - (725197)
Fenol va sirka kislotasidan iborat aralashmani neytrallash uchun 89,6 g 25%-li kaliy gidroksid eritmasi sarflandi, shuncha miqdordagi aralashmaga bromli suv ta'sir ettirilganda 99,3 g cho'kma hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi moddalar massalarini (g) aniqlang.
A) 28,2; 6 B) 18,8; 12 C) 9,4; 18
D) 14,4; 5,7
2750. 6.4-2 file→ 80 - 68 - - (725198)
Toluol, fenol va anilinning 0,6 mol aralashmasiga vodorod xlorid yuborilganda 12,95 g cho'kma tushdi. Cho'kmani filtrlab olgandan so'ng filtratga kaliy gidroksid eritmasi ta'sir ettirilsa, organik qavatning massasi 18,8 g ga kamaydi. Aralashmadagi metilbenzolning massasini (g) hisoblang.
A) 9,2 B) 27,6 C) 18,4 D) 3,7
2751. 6.4-2 file→ 80 - 68 - - (725199)
60 g kumol sulfat kislotasi ishtirokida kislorod bilan reaksiyaga kirishib olingan aromatik moddaga mo'l miqdorda nitrat va sulfat kislotasi aralashmasi ta'sir ettirilganda olingan pikrin kislotaning massasini (g) aniqlang.
A) 120 B) 60 C) 114,5 D) 229
2752. 6.4-2 file→ 80 - 68 - - (725200)
Benzol, anilin va fenoldan iborat 78 g aralashma orqali vodorod xlorid o'tkazilganda 25,9 g cho'kma tushdi. Cho'kmani filtrlab olgandan so'ng filtratga natriy gidroksid eritmasi ta'sir ettirilsa yuqori qatlamning zichligi 0,8 g/ml ga teng bo'lib, 39 ml ni tashkil etadi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi fenolning massasini (g) aniqlang.
A) 28,2 B) 25,9 C) 18,6 D) 31,2
2753. 6.4-2 file→ 80 - 68 - - (725201)
78 g benzoldan brombenzol olishda hosil bo'lgan gazni neytrallash uchun kerak bo'lgan 10%-li natriy ishqor eritmasining ($\rho = 1,12 \text{ g/ml}$) hajmini (ml) hisoblang.
A) 400 B) 145,5 C) 320 D) 357
2754. 6.5-1 file→ 80 - 65 - - 1 (711716)
Polimetilmetakrilatga mos keladigan monomer zvenosini aniqlang.
A) $-C(CH_3)(COOCH_3)CH_2-$
B) $-CH(COOCH_3)CH_2-$
C) $-C(CH_3)(COOH)CH_2-$
D) $-CH(COOH)CH_2-$
2755. 6.5-1 file→ 80 - 65 - - 1 (711717)
Polimetilakrilatga mos keladigan monomer zvenosini aniqlang.
A) $-C(CH_3)(COOCH_3)CH_2-$
B) $-CH(COOCH_3)CH_2-$
C) $-C(CH_3)(COOH)CH_2-$
D) $-CH(COOH)CH_2-$
2756. 6.5-1 file→ 80 - 65 - - 1 (711718)
Polimetakril kislotaga mos keladigan monomer zvenosini aniqlang.
A) $-C(CH_3)(COOCH_3)CH_2-$
B) $-CH(COOCH_3)CH_2-$
C) $-C(CH_3)(COOH)CH_2-$
D) $-CH(COOH)CH_2-$
2757. 6.5-1 file→ 80 - 65 - - 1 (711719)
Akril kislotaning polimerlanishidan olingan yuqori molekulyar birikma zvenosining tuzilishini aniqlang.
A) $-C(CH_3)(COOCH_3)CH_2-$
B) $-CH(COOCH_3)CH_2-$
C) $-C(CH_3)(COOH)CH_2-$
D) $-CH(COOH)CH_2-$
2758. 6.5-1 file→ 80 - 65 - - 1 (711720)
Strukturasi
 $(-CH_2C(CH_3)(COOH)CHClCHCl-)_n$
bo'lgan sopolimer zvenosi qaysi monomerlarning qo'shpolymerlanishi natijasida hosil bo'ladi?
1) izopren; 2) metilmetakrilat; 3) vinilxlorid; 4) metakril kislotasi; 5) xloropren; 6) 1,2-dixloreten.
A) 3, 4 B) 1, 5 C) 2, 3 D) 4, 6
2759. 6.5-1 file→ 80 - 65 - - 1 (711721)
Strukturasi
 $(-CH_2CH(COOCH_3)CH_2CH(CH_3)-)_n$
bo'lgan sopolimer zvenosi qaysi monomerlarning qo'shpolymerlanishi natijasida hosil bo'ladi?
1) izopren; 2) metilakrilat; 3) izobutilen; 4) metilmetakrilat; 5) xloropren; 6) propilen.
A) 3, 4 B) 2, 6 C) 1, 3 D) 3, 5

2760. 6.5-1 file-» 80 - 65 - - 1 (711722)
 Strukturasi
 $(-CH_2CH(CH_3)CH_2C(CH_3)CHCH_2-)_n$
 bo'lgan sopolimer zvenosi qaysi monomerlarning
 qo'shpolymerlanishi natijasida hosil bo'ladi?
 1) izopren; 2) metilakrilat; 3) vinilxlorid;
 4) metilmetakrilat; 5) xloropren; 6) propilen.
 A) 2, 6 B) 3, 4 **C) 1, 6** D) 5, 6
2761. 6.5-1 file-» 80 - 65 - - 1 (711723)
 Polimerlanish va polikondensatlanish
 reaksiyalarining o'xshashligi:
 1) reaksiya natijada makromolekula hosil bo'ladi;
 2) makromolekula π -bog'ning uzilishi hisobiga
 hosil bo'ladi;
 3) monomer molekularidan makromolekula
 hosil bo'ladi;
 4) reaksiya natijasida makromolekuladan boshqa
 mahsulot hosil bo'ladi.
 A) 1, 4 B) 2, 3 **C) 1, 3** D) 2, 4
2762. 6.5-1 file-» 80 - 65 - - 1 (711724)
 Polimerlanish va polikondensatlanish
 reaksiyalarining farqi:
 1) reaksiya natijasida makromolekula hosil
 bo'ladi;
 2) makromolekula π -bog'ning uzilishi hisobiga
 hosil bo'ladi;
 3) monomer molekularidan makromolekula
 hosil bo'ladi;
 4) reaksiya natijasida makromolekuladan boshqa
 mahsulot hosil bo'ladi.
 A) 1, 4 B) 2, 3 C) 1, 3 **D) 2, 4**
2763. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224270)
 Қуйида келтирилган ўзгаришлар натижасида
 ҳосил бўлган X, Y, Z моддаларни аниқланг.
 $acetyl\text{en} \xrightarrow{H_2O} X \xrightarrow{Ag_2O(NH_3)} Y \xrightarrow{Cl_2} Z$
**A) этаналь, этан кислота, хлорсирка
 кислота**
 B) этиленгликоль, этанол, 1,2- дихлорэтан
 C) этанол, этаналь, этанол
 D) этаналь, этанол, этилхлорид
2764. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224271)
 Қуйида келтирилган ўзгаришлар натижасида
 ҳосил бўлган X_1 , X_2 моддаларни аниқланг.
 $метан \xrightarrow{1500^\circ C} X_1 \xrightarrow{H_2O(Hg^{+2})} X_2$
 A) метанол ва этан кислота
 B) этан ва пропан
C) ацетилен ва сирка альдегид
 D) этилен ва этиленгликоль
2765. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224272)
 Қуйида келтирилган ўзгаришлар натижасида
 ҳосил бўлган X_1 , X_2 моддаларни аниқланг.
 $аммиак \xrightarrow{O_2, \kappa at.} X_1 \xrightarrow{O_2} X_2 \xrightarrow{O_2 + H_2O} HNO_3$
 A) азот оксид, нитрит кислота
 B) азот, азот(II) оксид
C) азот(II) оксид, азот(IV) оксид
 D) азот, азот(III) оксид
2766. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224273)
 Қуйидаги схема асосида берилган A, B ва C
 моддаларни аниқланг.
 $acetyl\text{en} \xrightarrow{H_2O(Hg^{+2})} A \xrightarrow{O_2} B \xrightarrow{Cl_2} C$
 A) бензол, фенол, толуол
**B) сирка альдегид, сирка кислота,
 хлорсирка кислота**
 C) этанол, сирка альдегид, этилацетат
 D) этилбензол, стирол, полистирол
2767. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224274)
 Қуйида келтирилган ўзгаришлар натижасида
 ҳосил бўлган X, Y, Z моддаларни аниқланг.
 $Na \xrightarrow{H_2O} X \xrightarrow{SO_2} Y \xrightarrow{H_2SO_4} Z$
 A) натрий оксид, натрий сульфид, SO_2
**B) натрий гидроксид, натрий сульфит,
 SO_2**
 C) натрий гидроксид, натрий сульфат, SO_3
 D) натрий гидроксид, олтингугурт, водород
2768. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224275)
 Қуйида келтирилган ўзгаришлар натижасида
 ҳосил бўлган Z моддани аниқланг.
 $CH_3C(CH_3)(Cl)CH_2CH_3 \xrightarrow{KOH(cnupm)} X \xrightarrow{Br_2}$
 $Y \xrightarrow{NaOH(H_2O)} Z$
 A) 2-метилбутен-2
 B) 2,3-дибром-2-метилбутан
C) 2-метилбутандиол-2,3
 D) 2-метилбутен-1
2769. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224276)
 Қуйида берилган схемадаги X_1 , X_2 ва X_3
 моддаларни аниқланг.
 $X_1 \xrightarrow{оксидланиш} X_2 \xrightarrow{оксидланиш} X_3$
 A) этанол, сирка кислота, этилацетат
 B) хлорметан, этан, карбонат ангидрид
C) пропанол, пропаналь, пропан кислота
 D) сирка кислота, ацетальдегид, этанол

2770. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224277)
Қуйида келтирилган ўзгаришлардаги X, Y, Z моддаларни аниқланг.
$$Cu \xrightarrow{+X} CuCl_2 \xrightarrow{NaOH} Y \xrightarrow{+Z} [Cu(NH_3)_4](OH)_2$$

А) рух хлорид, мис(II) гидроксид, сув
В) хлорид кислота, мис(II) гидроксид, натрий гидроксид
С) хлор, мис(II) гидроксид, аммиак
D) хлорид кислота, мис(II) гидроксид, аммиакли сув
2771. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224278)
Қуйидаги схема асосида берилган X_1 , X_2 ва X_3 моддаларни аниқланг.
$$X_1 \xrightarrow{H_2O} X_2 \xrightarrow{HBr} X_3$$

А) пропен, пропанол-1, 1-бромпропан
В) пропен, пропанол-1, 2-бромпропан
С) пропен, пропанол-2, 2-бромпропан
D) пропин, пропанол-1, 1,2- дибромпропан
2772. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224279)
Қуйидаги схема асосида берилган X_1 , X_2 ва X_3 моддаларни аниқланг.
$$X_1 \xrightarrow{Cl_2(FeCl_3)} X_2 \xrightarrow{NaOH, t, p} X_3$$

А) фенол, 2,4,6-трихлорфенол, натрий фенолят
В) ацетилен, винилхлорид, поливинилхлорид
С) бензол, хлорбензол, фенол
D) пропан кислота, 2-хлорпропан кислота, пропан кислота
2773. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224280)
Қуйидаги схема асосида берилган A, B ва C моддаларни аниқланг.
$$A \xrightarrow{\text{биркичи}} B \xrightarrow{\text{аллашичи}} C$$

А) этанол, бромэтан, бутан
В) ацетилен, этан, бромэтан
С) этан, хлорэтан, этанол
D) бензол, нитробензол, анилин
2774. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224281)
Қуйидаги схема асосида берилган X_1 , X_2 ва X_3 моддаларни аниқланг.
$$X_1 \xrightarrow{\text{аллашичи}} X_2 \xrightarrow{\text{аллашичи}} X_3$$

А) метан, ацетилен, бензол
В) этан, хлорэтан, этанол
С) бутан, бутадиен-1,3, бутен-2
D) этан, этилен, полиэтилен
2775. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224282)
Қуйида келтирилган ўзгаришлар натижасида ҳосил бўлган X_3 ва X_5 моддаларни аниқланг.
$$CH_3CH_2COONa \xrightarrow{NaOH} X_1 \xrightarrow{Br_2(h\nu)} X_2 \rightarrow \xrightarrow{NaOH(cy\theta)} X_3 \xrightarrow{H_2SO_4, t > 140} X_4 \xrightarrow{KMnO_4(H_2O)} X_5$$

А) ацетальдегид, пропанол
В) этанол, этиленгликоль
С) этил спирт, изопропанол
D) пропаналь, сирка кислота
2776. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (224283)
Қуйида келтирилган ўзгаришлар натижасида ҳосил бўлган X_3 ва X_5 моддаларни аниқланг.
$$Al_4C_3 \xrightarrow{H_2O} X_1 \xrightarrow{1500^\circ C} X_2 \xrightarrow{C_{акт}t} \rightarrow X_3 \xrightarrow{C_3H_6(AlCl_3)} X_4 \xrightarrow{3HNO_3} X_5$$

А) этан, 1,3,5-тринитробензол
В) бензол, 2,4,6-тринитротолуол
С) бензол, 1,3,5-тринитробензол
D) бензол, 2,4,6-тринитрокумол
2777. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312637)
Quyida keltirilgan o'zgarishlar natijasida hosil bo'lgan X, Y, Z moddalarni aniqlang.
$$atsetilen \xrightarrow{H_2O} X \xrightarrow{Ag_2O(NH_3)} Y \xrightarrow{Cl_2} Z$$

А) etanal, etan kislota, xlorsirka kislota
В) etilenglikol, etanol, 1,2-dixloretan
С) etanol, etanal, etanol
D) etanal, etanol, etilxlorid
2778. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312638)
Quyida keltirilgan o'zgarishlar natijasida hosil bo'lgan X_1 , X_2 moddalarni aniqlang.
$$metan \xrightarrow{1500^\circ C} X_1 \xrightarrow{H_2O(Hg^{+2})} X_2$$

А) metanol va etan kislota
В) etan va propan
С) atsetilen va sirka aldegid
D) etilen va etilenglikol
2779. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312639)
Quyida keltirilgan o'zgarishlar natijasida hosil bo'lgan X_1 , X_2 moddalarni aniqlang.
$$ammiak \xrightarrow{O_2, kat.} X_1 \xrightarrow{O_2} X_2 \xrightarrow{O_2 + H_2O} HNO_3$$

А) azot oksid, nitrit kislota
В) azot, azot(II) oksid
С) azot(II) oksid, azot(IV) oksid
D) azot, azot(III) oksid

2780. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312640)
 Quyidagi sxema asosida berilgan A, B va C moddalarni aniqlang.

$$\text{atsetilen} \xrightarrow{H_2O(Hg^{+2})} A \xrightarrow{O_2} B \xrightarrow{Cl_2} C$$

 A) *benzol, fenol, toluol*
B) sirka aldegid, sirka kislota, xlorsirka kislota
 C) *etanol, sirka aldegid, etilatsetat*
 D) *etilbenzol, stirol, polistirol*

2781. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312641)
 Quyida keltirilgan o'zgarishlar natijasida hosil bo'lgan X, Y, Z moddalarni aniqlang.

$$Na \xrightarrow{H_2O} X \xrightarrow{SO_2} Y \xrightarrow{H_2SO_4} Z$$

 A) *natriy oksid, natriy sulfid, SO₂*
B) natriy gidroksid, natriy sulfit, SO₂
 C) *natriy gidroksid, natriy sulfat, SO₃*
 D) *natriy gidroksid, oltingugurt, vodorod*

2782. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312642)
 Quyida keltirilgan o'zgarishlar natijasida hosil bo'lgan Z moddani aniqlang.

$$CH_3C(CH_3)(Cl)CH_2CH_3 \xrightarrow{KOH(spirt)} X \xrightarrow{Br_2} Y \xrightarrow{NaOH(H_2O)} Z$$

 A) *2-metilbuten-2*
 B) *2,3-dibrom-2-metilbutan*
C) 2-metilbutandiol-2,3
 D) *2-metilbuten-1*

2783. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312643)
 Quyida berilgan sxemadagi X₁, X₂ va X₃ moddalarni aniqlang.

$$X_1 \xrightarrow{oksidlanish} X_2 \xrightarrow{oksidlanish} X_3$$

 A) *etanol, sirka kislota, etilatsetat*
 B) *xlormetan, etan, karbonat angidrid*
C) propanol, propanal, propan kislota
 D) *sirka kislota, atsetaldegid, etanol*

2784. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312644)
 Quyida keltirilgan o'zgarishlardagi X, Y, Z moddalarni aniqlang.

$$Cu \xrightarrow{+X} CuCl_2 \xrightarrow{NaOH} Y \xrightarrow{+Z} [Cu(NH_3)_4](OH)_2$$

 A) *rux xlorid, mis(II) gidroksid, suv*
 B) *xlorid kislota, mis(II) gidroksid, natriy gidroksid*
C) xlor, mis(II) gidroksid, ammiak
 D) *xlorid kislota, mis(II) gidroksid, ammiakli suv*

2785. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312645)
 Quyidagi sxema asosida berilgan X₁, X₂ va X₃ moddalarni aniqlang.

$$X_1 \xrightarrow{H_2O} X_2 \xrightarrow{HBr} X_3$$

 A) *propen, propanol-1, 1-brompropan*
 B) *propen, propanol-1, 2-brompropan*
C) propen, propanol-2, 2-brompropan
 D) *propin, propanol-1, 1,2-dibrompropan*

2786. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312646)
 Quyidagi sxema asosida berilgan X₁, X₂ va X₃ moddalarni aniqlang.

$$X_1 \xrightarrow{Cl_2(FeCl_3)} X_2 \xrightarrow{NaOH, t, p} X_3$$

 A) *fenol, 2,4,6-trixlorfenol, natriy fenolyat*
 B) *atsetilen, vinilxlorid, polivinilxlorid*
C) benzol, xlorbenzol, fenol
 D) *propan kislota, 2-xlorpropan kislota, propan kislota*

2787. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312647)
 Quyidagi sxema asosida berilgan A, B va C moddalarni aniqlang.

$$A \xrightarrow{birikish} B \xrightarrow{almashinish} C$$

 A) *etanol, brometan, butan*
B) atsetilen, etan, brometan
 C) *etan, xloretan, etanol*
 D) *benzol, nitrobenzol, anilin*

2788. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312648)
 Quyidagi sxema asosida berilgan X₁, X₂ va X₃ moddalarni aniqlang.

$$X_1 \xrightarrow{almashinish} X_2 \xrightarrow{almashinish} X_3$$

 A) *metan, atsetilen, benzol*
B) etan, xloretan, etanol
 C) *butan, butadiyen-1,3, buten-2*
 D) *etan, etilen, polietilen*

2789. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312649)
 Quyida keltirilgan o'zgarishlar natijasida hosil bo'lgan X₃ va X₅ moddalarni aniqlang.

$$CH_3CH_2COONa \xrightarrow{NaOH} X_1 \xrightarrow{Br_2(h\nu)} X_2 \xrightarrow{NaOH(suv)} X_3 \xrightarrow{H_2SO_4, t > 140} X_4 \xrightarrow{KMnO_4(H_2O)} X_5$$

 A) *atsetaldegid, propanol*
B) etanol, etilenglikol
 C) *etil spirt, izopropanol*
 D) *propanal, sirka kislota*

2790. 6.5-2 file-» 80 - 6 - - (312650)
 Quyida keltirilgan o'zgarishlar natijasida hosil bo'lgan X_3 va X_5 moddalarni aniqlang.

$$Al_4C_3 \xrightarrow{H_2O} X_1 \xrightarrow{1500^\circ C} X_2 \xrightarrow{C_{akt}} X_3 \xrightarrow{C_3H_6(AlCl_3)} X_4 \xrightarrow{3HNO_3} X_5$$

 A) etan, 1,3,5-trinitrobenzol
 B) benzol, 2,4,6-trinitrotoluol
 C) benzol, 1,3,5-trinitrobenzol
D) benzol, 2,4,6-trinitrokumol
2791. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404672)
 Mis(II) gidroksid bilan qaysi moddani qizdirish natijasida $CH_3CH(C_2H_5)COOH$ tarkibli modda hosil bo'ladi?
 A) 3-etilbutanal **B) 2-metilbutanal**
 C) 2-metilpropanal D) 2-etilpentanal
2792. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404673)
 Tarkibida bitta sp^2 gibridlangan uglerod atomi tutgan molekullarni aniqlang.
 A) benzol, toluol **B) metanal, metan kislota**
 C) etilen, chumoli aldegid
 D) benzol, siklogeksan
2793. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404674)
 2,3,3-trimetil-2-xlorbutanga natriy gidroksidning spirtidagi eritmasi bilan ta'sirlashishidan olingan mahsulotga dastlab vodorod bromid, so'ngra natriy metali ta'sir ettirildi. Oxirgi moddaning nomini aniqlang.
 A) 2,2,3,3,5,5-geksametilgeksan
 B) 2,3,3-trimetilbuten-1
 C) 2,2,3,3-tetrametilgeksan
D) 2,2,3,3,4,4,5,5-oktometilgeksan
2794. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404675)
 Quyidagi moddalarning har biridan 1 mol miqdorda olinganda, qaysi moddaning massasi eng og'ir bo'ladi?
 A) glyukoza B) fruktoza **C) saxaroza**
 D) riboza
2795. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404676)
 1,2-dibrom- 2-metilpentanga rux metalini qo'shib qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan mahsulotga avvaliga vodorod bromid, so'ngra natriy metali ta'sir ettirilishi natijasida hosil bo'lgan moddaning nomini aniqlang.
 A) 2,3-dimetiloktan B) 4,5-dimetiloktan
C) 4,4,5,5-tetrametiloktan
 D) 2,3,4,5-tetrametilgeksan
2796. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404677)
 7 l (n.sh.) izopren va unga nisbatan mo'l miqdorda olingan kislorod aralashmasi portlatilgandan so'ng hosil bo'lgan suv bug'i kondensatsialandi. Qolgan gazlar aralashmasi 41 l (n.sh.) ni tashkil etsa, reaksiya uchun olingan kislorodning hajmini (l, n.sh.) toping.
 A) 49 **B) 55** C) 6 D) 62
2797. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404678)
 Tarkibi C_8H_{10} bo'lgan, oksidlanganda bir asosli karbon kislota hosil bo'ladigan modda(lar)ni aniqlang.
 1) etilbenzol; 2) 1,4-dimetilbenzol;
 3) 1,2-dimetilbenzol; 4) kumol; 5) n-ksilol;
 6) stirol
 A) 3 B) 2, 3, 5 **C) 1** D) 1, 4, 6
2798. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404679)
 Quyida berilgan moddani xalqaro nomenklatura bo'yicha nomlang.
 $CH_3CH(CH_3)CH_2(CH_2)_4CH_2C(CH_3)_2CH_3$
 A) 2,9,9- trimetildekan
 B) 2,3,5- trimetilgeptan
 C) 2,4 -dimetilgeksan **D) 2,2,9- trimetildekan**
2799. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404680)
 Nuklein kislotalar tarkibiga kiruvchi purin radikallarini aniqlang.
 1) timil; 2) adenil; 3) uratsil; 4) sitozil; 5)guanil
 A) 1; 3 B) 2; 4 C) 3; 5 **D) 2; 5**
2800. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404681)
 Mo'l miqdorda olingan xlor bilan benzol quyosh nuri ta'sirida reaksiyaga kirishsa, qanday modda hosil bo'ladi?
 A) xlorbenzol B) 1,2-dixlorbenzol
 C) geksaxlorbenzol **D) geksaxlorsiklogeksan**
2801. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404682)
 Formaldegid, sirka aldegid va butanal uchun taalluqli bo'lgan xususiyatni ko'rsating.
A) gomologlar B) struktur izomerlar
 C) barchasi bitta modda
 D) geometrik izomerlar
2802. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404683)
 Tarkibi C_4H_8 bo'lgan alken izomerlari bromlanganda qanday moddalar hosil bo'ladi?
 1) 1,2-dibrombutan; 2) 2,3-dibrombutan;
 3) 1,3-dibrom-2-metilpropan;
 4) 1,2-dibrom-2-metilpropan; 5) 1,4-dibrombutan
 A) 1, 4, 2 B) 1, 3, 5 C) 3, 4 **D) 1, 2, 4**

2803. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404684)
 C_4H_8 formulaga ega bo'lgan uglevodorod uchun nechta ochiq zanjirli (geometrik izomerlari bilan) va siklik tuzilishli izomer uglevodorodlar to'g'ri keladi?
 A) 4+1 B) 2+2 C) 4+2 D) 3+3
2804. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404685)
 C_7H_7Br tarkibli qanday birikma kaliy permanganat bilan oksidlanganda, n-brombenzoy kislotasi hosil bo'ladi?
 A) 1-brom-2-metilbenzol
 B) 1-brom-3-metilbenzol
C) 1-brom-4-metilbenzol
 D) 1-brom-1-feniletan
2805. 6.5-2 file-» 80 - 34 - - (404686)
 Glyukoza bijg'iganda qanday mahsulotlar hosil bo'ladi?
 1) moy kislotasi; 2) sut aldegid; 3) vodorod;
 4) krotan kislotasi; 5) uglerod(IV) oksid;
 6) propion aldegid; 7) propion kislotasi
 A) 1; 2; 3 B) 2; 4; 6 C) 1; 3; 5
 D) 1; 4; 7
2806. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (225400)
 Metanol va etanol aralashmasiga natriy metalli ta'sir ettirilganda 6,72 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Shuncha miqdordagi spirt aralashmasi vodorod bromid bilan reaksiyaga kirishganda 62,6 g alkilbromidlar hosil bo'ladi. Bo'shanqich aralashmaning og'irligini (g) toping.
 A) 9,6 B) 28 C) 18,4 D) 24,8
2807. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (225407)
 37 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan u'shancha uglerod tutgan B kislotasi hosil bo'ladi. B kislotaga m'ul miqdorda ruх ta'sir ettirilganda 5,6 l (n.sh.) gaz ajraladi. A spirtning strukturasi aniqlang.
 1) $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$;
 2) $CH_3CH(OH)CH_2CH_3$;
 3) $CH_3C(CH_3)(OH)CH_3$;
 4) $CH_3CH(CH_3)CH_2OH$
 A) 1 B) 2, 3 C) 1, 4 D) 3
2808. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (225408)
 17,6 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan u'shancha uglerod tutgan B kislotasi hosil bo'ladi. B kislotaga m'ul miqdorda ruх ta'sir ettirilganda 2,24 l (n.sh.) gaz ajraladi. A spirt strukturasi aniqlang.
 1) $CH_3CH_2C(CH_3)_2CH_2OH$;
 2) $CH_3CH(OH)CH_2CH_2CH_3$;
 3) $HOCH_2C(CH_3)_2CH_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)(OH)CH_3$
 A) 1, 3 B) 2, 4 C) 2 D) 3
2809. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (225409)
 29,6 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan u'shancha uglerod tutgan B kislotasi hosil bo'ladi. B kislotaga m'ul miqdorda ruх ta'sir ettirilganda 4,48 l (n.sh.) gaz ajraladi. A spirtning strukturasi aniqlang.
 1) butanol-1; 2) butanol-2;
 3) 2-metilbutanol-1; 4) 2-metilpropanol-2
A) 1 B) 1, 3 C) 2, 4 D) 4
2810. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (225410)
 70,4 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan u'shancha uglerod tutgan B kislotasi hosil bo'ladi. B kislotaga m'ul miqdorda ruх ta'sir ettirilganda 8,96 l (n.sh.) gaz ajraladi. A spirt strukturasi aniqlang.
 1) 2-metilbutanol-2; 2) 2-metilpropanol-1;
 3) 3-metilbutanol-2; 4) 2-metilbutanol-1
A) 4 B) 1, 3 C) 3 D) 2, 4
2811. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (225411)
 39,6 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan u'shancha uglerod tutgan B aldegid hosil bo'ladi. B aldegidga m'ul miqdorda Ag_2O ning ammiakli eritmasi ta'sir ettirilganda 97,2 g chu'kma olinadi. A spirt strukturasi aniqlang.
 1) 2-metilbutanol-2; 2) butanol-1;
 3) 2-metilpentanol-2; 4) 2-metilbutanol-1
 A) 3 B) 1, 3 C) 4 D) 2, 4
2812. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (225448)
 29,6 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan u'shancha uglerod tutgan B aldegid hosil bo'ladi. B aldegidga m'ul miqdorda Ag_2O ning ammiakli eritmasi ta'sir ettirilganda 86,4 g chu'kma hosil bo'ladi. A spirt strukturasi aniqlang.
 A) 2-metilpropanol-2; 2-metilbutanol-1
 B) 2,2-dimetilpropanol-1; 2-metilpropanol-1
C) 2-metilpropanol-1; butanol-1
 D) butanol-2; 2-metilbutanol-1
2813. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (225449)
 18 g A aldegidning qaytarilishidan u'shancha uglerod tutgan B spirt hosil bo'ladi. B spirtga m'ul miqdorda natriy metalli ta'sir etganda 2,8 l (n.sh.) gaz ajraladi. B spirt strukturasi aniqlang.
A) izobutil spirti B) izopropil spirti
 C) izopentil spirti D) izogeksil spirti

2814. 7.1-2 file-» 80 - 11 - - (228661)
Эквивалент миқдорда олинган иккита бир атомли спирт молекулалараро дегидратланишидан 18 г сув ва умумий массаси 60 г бўлган учта оддий эфир тенг моль нисбатда ҳосил бўлди. Реакцияда қатнашган спиртларни аниқланг.
A) метанол, этанол
B) метил спирт, изопропил спирт
C) метил спирт, бутил спирт
D) метанол, пропанол
2815. 7.1-2 file-» 80 - 11 - - (228662)
Метанол ва унинг гомологи молекулалараро дегидратланишидан 3,6 г сув ва умумий массаси 12 г бўлган учта оддий эфир тенг моль нисбатда ҳосил бўлди. Реакцияда қатнашган иккинчи спиртни аниқланг.
A) этанол B) изопропанол C) бутанол
D) пропанол
2816. 7.1-2 file-» 80 - 11 - - (228663)
Иккита бир атомли спирт молекулалараро дегидратланишидан 2,7 г сув ва умумий массаси 11,1 г бўлган учта оддий эфир тенг моль нисбатда ҳосил бўлди. Реакцияда қатнашган спиртларни аниқланг.
B) метанол, изопропанол
A) метанол, этанол
C) метанол, бутанол
D) метанол, изобутанол
2817. 7.1-2 file-» 80 - 12 - - (231403)
14,8 г альдегид ва пропанол аралашмасига кумуш оксиднинг аммиакли эритмаси қўшиб бир оз қиздирилганда 43,2 г чўкма тушди. Агар бошланғич аралашмадаги альдегиднинг спиртга нисбати 2:1 моль бўлса, ундаги спирт масса улушини ва альдегид номини аниқланг.
A) 0,12; этаналь B) 0,4; этаналь
C) 0,6; пропаналь D) 0,25; пропаналь
2818. 7.1-2 file-» 80 - 12 - - (231421)
Этанол ва пропанол аралашмасига натрий метали таъсир эттирилганда 5,6 л (н.ш.) водород ажралиб чиқди. Шунча миқдордаги спирт аралашмаси водород бромид билан реакцияга киришганда 58,7 г алкилбромидлар ҳосил бўлди. Бошланғич аралашма оғирлигини (г) аниқланг.
A) 9,6 B) 27,2 C) 18 D) 37,6
2819. 7.1-2 file-» 80 - 12 - - (231422)
Этанол ва метанол аралашмасига натрий метали таъсир эттирилганда 2,24 л (н.ш.) водород ажралиб чиқди. Шунча миқдордаги спирт аралашмаси водород бромид билан реакцияга киришганда 20,4 г алкилбромидлар ҳосил бўлди. Бошланғич аралашмадаги этанолнинг масса улушини (%) аниқланг.
A) 46 B) 59 C) 41 D) 78
2820. 7.1-2 file-» 80 - 16 - - (237306)
25,4 г альдегид ва этанол аралашмасига кумуш оксидининг аммиакли эритмаси қўшиб бир оз қиздирилганда 43,2 г чўкма тушди. Агар бошланғич аралашмадаги альдегиднинг спиртга моль нисбати 2 : 3 бўлса, ундаги спиртнинг масса улушини ва альдегид номини аниқланг.
A) 0,38; этаналь B) 0,46; бутаналь
C) 0,62; метаналь D) 0,54; пропаналь
2821. 7.1-2 file-» 80 - 16 - - (237307)
11,2 г альдегид ва этанол аралашмасига кумуш оксидининг аммиакли эритмаси қўшиб бир оз қиздирилганда 32,4 г чўкма тушди. Агар бошланғич аралашмадаги альдегиднинг спиртга нисбати 3 : 2 моль бўлса, ундаги спиртнинг масса улушини ва альдегид номини аниқланг.
A) 0,27; пропаналь B) 0,59; этаналь
C) 0,41; этаналь D) 0,73; метаналь
2822. 7.1-2 file-» 80 - 16 - - (237331)
Қуйида берилган C_6H_{12} таркибли углеводородлардан қайсилари гидратланганда учламчи спирт, калий перманганат билан оксидланганда диол-1,2 ҳосил қилади?
1) $H_2CC(CH_3)CH_2CH_2CH_3$;
2) $(CH_3)_2CCCH_2CH_3$;
3) $H_2CC(CH_3)(CH_2)_3CH_3$;
4) $CH_3C(CH_3)_2CHCH_2$;
5) $H_2CC(CH_3)CH(CH_3)_2$;
6) $(CH_3)_2CC(CH_3)CH_3$.
A) 2, 4, 6 B) 2, 6 C) 1, 3, 4, 5 D) 1, 5
2823. 7.1-2 file-» 80 - 16 - - (237332)
Қуйида берилган C_5H_{10} таркибли углеводородлардан қайсилари гидратланганда иккиламчи спирт, калий перманганат билан оксидланганда диол-1,2 ҳосил қилади?
1) $H_2CCH(CH_2)_2CH_3$;
2) $CH_3CHCH_2CH_2CH_3$;
3) $H_2CC(CH_3)(C_2H_5)$;
4) $CH_3C(CH_3)CHCH_3$;
5) $(CH_3)_2CHCHCH_2$.
A) 1, 3, 5 B) 1, 2, 4 C) 2, 4 D) 1, 5

2824. 7.1-2 file-» 80 - 16 - - (237333)
 Қуйида берилган C_5H_{10} таркибли углеводородлардан қайсилари гидратланганда учламчи спирт, калий перманганат билан оксидланганда диол-2,3 ҳосил қилади?
 1) $H_2CCH(CH_2)_2CH_3$;
 2) $CH_3CHCHC_2H_5$;
 3) $H_2CC(CH_3)(C_2H_5)$;
 4) $CH_3C(CH_3)CHCH_3$;
 5) $(CH_3)_2CHCHCH_2$.
 A) 1, 3, 5 B) 3, 4 C) 4 D) 2
2825. 7.1-2 file-» 80 - 16 - - (237334)
 Қуйида берилган C_6H_{12} таркибли углеводородлардан қайсилари гидратланганда учламчи спирт, калий перманганат билан оксидланганда диол-2,3 ҳосил қилади?
 1) $H_2CC(CH_3)CH_2CH_2CH_3$;
 2) $(CH_3)_2CCHC_2H_5$;
 3) $H_2CC(CH_3)(CH_2)_3CH_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2CHCH_2$;
 5) $H_2CC(CH_3)CH(CH_3)_2$;
 6) $(CH_3)_2CC(CH_3)CH_3$.
 A) 2, 4, 6 B) 2, 6 C) 1, 3, 4, 5 D) 1, 5
2826. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (312651)
 Metanol va etanol aralashmasiga natriy metali ta'sir ettirilganda 6,72 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Shuncha miqdordagi spirt aralashmasi vodorod bromid bilan reaksiyaga kirishganda 62,6 g alkilbromidlar hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmaning og'irligini (g) toping.
 A) 9,6 B) 28 C) 18,4 D) 24,8
2827. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (312652)
 37 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan B kislota hosil bo'ldi. B kislota mo'l miqdorda rux ta'sir ettirilganda 5,6 l (n.sh.) gaz ajraldi. A spirtning strukturasi aniqlang.
 1) $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$;
 2) $CH_3CH(OH)CH_2CH_3$;
 3) $CH_3C(CH_3)(OH)CH_3$;
 4) $CH_3CH(CH_3)CH_2OH$.
 A) 1 B) 2, 3 C) 1, 4 D) 3
2828. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (312653)
 17,6 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan B kislota hosil bo'ldi. B kislota mo'l miqdorda rux ta'sir ettirilganda 2,24 l (n.sh.) gaz ajraldi. A spirt strukturasi aniqlang.
 1) $CH_3CH_2C(CH_3)_2CH_2OH$;
 2) $CH_3CH(OH)CH_2CH_2CH_3$;
 3) $HOCH_2C(CH_3)_2CH_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)(OH)CH_3$.
 A) 1, 3 B) 2, 4 C) 2 D) 3
2829. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (312654)
 29,6 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan B kislota hosil bo'ldi. B kislota mo'l miqdorda rux ta'sir ettirilganda 4,48 l (n.sh.) gaz ajraldi. A spirtning strukturasi aniqlang.
 1) butanol-1; 2) butanol-2; 3) 2-metilbutanol-1; 4) 2-metilpropanol-2
 A) 1 B) 1, 3 C) 2, 4 D) 4
2830. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (312655)
 70,4 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan B kislota hosil bo'ldi. B kislota mo'l miqdorda rux ta'sir ettirilganda 8,96 l (n.sh.) gaz ajraldi. A spirt strukturasi aniqlang.
 1) 2-metilbutanol-2; 2) 2-metilpropanol-1; 3) 3-metilbutanol-2; 4) 2-metilbutanol-1
 A) 4 B) 1, 3 C) 3 D) 2, 4
2831. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (312656)
 39,6 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan B aldegid hosil bo'ldi. B aldegidga mo'l miqdorda Ag_2O ning ammiakli eritmasi ta'sir ettirilganda 97,2 g cho'kma olindi. A spirt strukturasi aniqlang.
 1) 2-metilbutanol-2; 2) butanol-1; 3) 2-metilpentanol-2; 4) 2-metilbutanol-1
 A) 3 B) 1, 3 C) 4 D) 2, 4
2832. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (312657)
 29,6 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan B aldegid hosil bo'ldi. B aldegidga mo'l miqdorda Ag_2O ning ammiakli eritmasi ta'sir ettirilganda 86,4 g cho'kma hosil bo'ladi. A spirt strukturasi aniqlang.
 A) 2-metilpropanol-2; 2-metilbutanol-1
 B) 2,2-dimetilpropanol-1; 2-metilpropanol-1
 C) 2-metilpropanol-1; butanol-1
 D) butanol-2; 2-metilbutanol-1
2833. 7.1-2 file-» 80 - 8 - - (312658)
 18 g A aldegidning qaytarilishidan o'shancha uglerod tutgan B spirt hosil bo'ldi. B spirtga mo'l miqdorda natriy metali ta'sir etganda 2,8 l (n.sh.) gaz ajraldi. B spirt strukturasi aniqlang.
 A) izobutil spirti B) izopropil spirti
 C) izopentil spirti D) izogeksil spirti

2834. 7.1-2 file-» 80 - 11 - - (312659)
 Ekvivalent miqdorda olingan ikkita bir atomli spirt molekulararo degidratlanishidan 18 g suv va umumiy massasi 60 g bo'lgan uchta oddiy efir teng mol nisbatda hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan spirtlarni aniqlang.
 A) metanol, etanol
 B) metil spirt, izopropil spirt
 C) metil spirt, butil spirt
 D) metanol, propanol
2835. 7.1-2 file-» 80 - 11 - - (312660)
 Metanol va uning gomologi molekulararo degidratlanishidan 3,6 g suv va umumiy massasi 12 g bo'lgan uchta oddiy efir teng mol nisbatda hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan ikkinchi spirtni aniqlang.
 A) etanol B) izopropanol C) butanol
 D) propanol
2836. 7.1-2 file-» 80 - 11 - - (312661)
 Ikkita bir atomli spirt molekulararo degidratlanishidan 2,7 g suv va umumiy massasi 11,1 g bo'lgan uchta oddiy efir teng mol nisbatda hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan spirtlarni aniqlang.
 A) metanol, etanol B) metanol, izopropanol
 C) metanol, butanol D) metanol, izobutanol
2837. 7.1-2 file-» 80 - 12 - - (312662)
 14,8 g aldegid va propanol aralashmasiga kumush oksidning ammiakli eritmasi qo'shib bir oz qizdirilganda 43,2 g cho'kma tushdi. Agar boshlang'ich aralashmadagi aldegidning spirtga nisbati 2:1 mol bo'lsa, undagi spirt massa ulushini va aldegid nomini aniqlang.
 A) 0,12; etanal B) 0,4; etanal
 C) 0,6; propanal D) 0,25; propanal
2838. 7.1-2 file-» 80 - 12 - - (312663)
 Etanol va propanol aralashmasiga natriy metali ta'sir ettirilganda 5,6 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Shuncha miqdordagi spirt aralashmasi vodorod bromid bilan reaksiyaga kirishganda 58,7 g alkilbromidlar hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashma og'irligini (g) aniqlang.
 A) 9,6 B) 27,2 C) 18 D) 37,6
2839. 7.1-2 file-» 80 - 12 - - (312664)
 Etanol va metanol aralashmasiga natriy metali ta'sir ettirilganda 2,24 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Shuncha miqdordagi spirt aralashmasi vodorod bromid bilan reaksiyaga kirishganda 20,4 g alkilbromidlar hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi etanolning massa ulushini (%) aniqlang.
 A) 46 B) 59 C) 41 D) 78
2840. 7.1-2 file-» 80 - 16 - - (312665)
 25,4 g aldegid va etanol aralashmasiga kumush oksidning ammiakli eritmasi qo'shib bir oz qizdirilganda 43,2 g cho'kma tushdi. Agar boshlang'ich aralashmadagi aldegidning spirtga mol nisbati 2 : 3 bo'lsa, undagi spirtning massa ulushini va aldegid nomini aniqlang.
 A) 0,38; etanal B) 0,46; butanal
 C) 0,62; metanal D) 0,54; propanal
2841. 7.1-2 file-» 80 - 16 - - (312666)
 11,2 g aldegid va etanol aralashmasiga kumush oksidning ammiakli eritmasi qo'shib bir oz qizdirilganda 32,4 g cho'kma tushdi. Agar boshlang'ich aralashmadagi aldegidning spirtga nisbati 3 : 2 mol bo'lsa, undagi spirtning massa ulushini va aldegid nomini aniqlang.
 A) 0,27; propanal B) 0,59; etanal
 C) 0,41; etanal D) 0,73; metanal
2842. 7.1-2 file-» 80 - 16 - - (312667)
 Quyida berilgan C_6H_{12} tarkibli uglevodorodlardan qaysilari gidratlanganda uchlamchi spirt, kaliy permanganat bilan oksidlanganda diol-1,2 hosil qiladi?
 1) $H_2CC(CH_3)CH_2CH_2CH_3$;
 2) $(CH_3)_2CCHC_2H_5$;
 3) $H_2CC(CH_3)(CH_2)_3CH_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2CHCH_2$;
 5) $H_2CC(CH_3)CH(CH_3)_2$;
 6) $(CH_3)_2CC(CH_3)CH_3$.
 A) 2, 4, 6 B) 2, 6 C) 1, 3, 4, 5 D) 1, 5
2843. 7.1-2 file-» 80 - 16 - - (312668)
 Quyida berilgan C_5H_{10} tarkibli uglevodorodlardan qaysilari gidratlanganda ikkilamchi spirt, kaliy permanganat bilan oksidlanganda diol-1,2 hosil qiladi?
 1) $H_2CCH(CH_2)_2CH_3$;
 2) $CH_3CHCHC_2H_5$;
 3) $H_2CC(CH_3)(C_2H_5)$;
 4) $CH_3C(CH_3)CHCH_3$;
 5) $(CH_3)_2CHCHCH_2$.
 A) 1, 3, 5 B) 1, 2, 4 C) 2, 4 D) 1, 5
2844. 7.1-2 file-» 80 - 16 - - (312669)
 Quyida berilgan C_5H_{10} tarkibli uglevodorodlardan qaysilari gidratlanganda uchlamchi spirt, kaliy permanganat bilan oksidlanganda diol-2,3 hosil qiladi?
 1) $H_2CCH(CH_2)_2CH_3$;
 2) $CH_3CHCHC_2H_5$;
 3) $H_2CC(CH_3)(C_2H_5)$;
 4) $CH_3C(CH_3)CHCH_3$;
 5) $(CH_3)_2CHCHCH_2$.
 A) 1, 3, 5 B) 3, 4 C) 4 D) 2

2845. 7.1-2 file-» 80 - 16 - - (312670)
 Quyida berilgan C_6H_{12} tarkibli uglevodorodlardan qaysilari gidratlanganda uchlamchi spirt, kaliy permanganat bilan oksidlanganda diol-2,3 hosil qiladi?
 1) $H_2CC(CH_3)CH_2CH_2CH_3$;
 2) $(CH_3)_2CCH_2H_5$;
 3) $H_2CC(CH_3)(CH_2)_3CH_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2CHCH_2$;
 5) $H_2CC(CH_3)CH(CH_3)_2$;
 6) $(CH_3)_2CC(CH_3)CH_3$.
 A) 2, 4, 6 B) 2, 6 C) 1, 3, 4, 5 D) 1, 5

2846. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404608)
 $C_5H_{11}OH$ tarkibli bir atomli spirtning qaysi izomerlari oksidlanganda aldegid hosil bo'ladi?
 1) pentanol-2; 2) 2,3-dimetilbutanol-1;
 3) 2-metilbutanol-1; 4) pentanol-3;
 5) 3-metilbutanol-1; 6) 2-metilbutanol-2
 A) 1, 4, 6 B) 3, 5 C) 1, 6 D) 2, 3, 5

2847. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404609)
 $C_5H_{11}OH$ tarkibli bir atomli spirtning qaysi izomerlari oksidlanganda aldegid hosil bo'ladi?
 1) 2-metilbutanol-1; 2) 3-metilbutanol-2;
 3) 2-metilbutanol-2; 4) 2,2-dimetilpropanol-1;
 5) 3-metilbutanol-1; 6) pentanol-3
 A) 1, 4, 5 B) 2, 3, 6 C) 4, 5 D) 2, 3

2848. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404610)
 $C_5H_{11}OH$ tarkibli bir atomli spirtning qaysi izomerlari oksidlanganda aldegid hosil bo'lmaydi?
 1) 2-metilbutanol-1; 2) 3-metilbutanol-2;
 3) 2-metilbutanol-2; 4) 2,2-dimetilpropanol-1;
 5) 3-metilbutanol-1; 6) pentanol-3
 A) 1, 4, 5 B) 2, 3, 6 C) 4, 5 D) 2, 3

2849. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404611)
 Quyidagilar orasidan gidratlanganda uchlamchi spirt, kaliy permanganat bilan oksidlanganda diol-2,3 hosil bo'ladigan C_6H_{12} tarkibli uglevodorodlarni aniqlang.
 1) $H_2CCHCH_2CH_2CH_3$;
 2) $H_3CCHC(CH_3)CH_2CH_3$;
 3) $H_3CC(CH_3)CHCH_3$;
 4) $H_3CCH(CH_3)CH_2CHCH_2$;
 5) $H_3CCH(CH_3)CHCH_2$;
 6) $H_3CC(CH_3)CHCH_2CH_3$
 A) 2, 3, 6 B) 2, 6 C) 1, 4, 5 D) 1, 5

2850. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404612)
 Kaliy permanganat bilan oksidlanganda diol-2,3, gidratlanganda esa uchlamchi spirt hosil qiladigan moddalarni aniqlang.
 1) $H_2CCHCH_2CH_2CH_3$;
 2) $H_3CCHC(CH_3)CH_2CH_3$;
 3) $H_3CC(CH_3)CHCH_3$;
 4) $H_3CCH(CH_3)CH_2CHCH_2$;
 5) $H_3CCH(CH_3)CHCH_2$;
 6) $H_3CC(CH_3)CHCH_2CH_3$
 A) 2, 3, 6 B) 2, 6 C) 1, 4, 5 D) 1, 5

2851. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404613)
 Quyidagilar orasidan gidratlanganda ikkilamchi spirt, kaliy permanganat bilan oksidlanganda diol-1,2 hosil bo'ladigan C_5H_{10} tarkibli uglevodorodlarni aniqlang.
 1) $H_2CCHCH_2CH_2CH_3$;
 2) $H_3CCHC(CH_3)CH_2CH_3$;
 3) $H_3CC(CH_3)CHCH_3$;
 4) $H_3CCH(CH_3)CH_2CHCH_2$;
 5) $H_3CCH(CH_3)CHCH_2$;
 6) $H_3CC(CH_3)CHCH_2CH_3$
 A) 2, 3, 6 B) 2, 6 C) 1, 4, 5 D) 1, 5

2852. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404614)
 Quyidagilar orasidan gidratlanganda uchlamchi spirt, kaliy permanganat bilan oksidlanganda diol-2,3 hosil bo'ladigan C_5H_{10} tarkibli uglevodorodlarni aniqlang.
 1) $CH_3CH_2C(CH_3)CH_2$;
 2) $CH_3C(CH_3)CHCH_3$; 3) $CH_2C(CH_3)_2$;
 4) $CH_2CHCH_2CH_3$; 5) $CH_3CHCHCH_3$;
 6) $CH_3CHC(CH_3)_2$
 A) 2, 6 B) 1, 3, 4 C) 2, 5, 6 D) 1, 3

2853. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404615)
 Kaliy permanganat bilan oksidlanganda diol-1,2, gidratlanganda esa uchlamchi spirt hosil qiladigan moddalarni aniqlang.
 1) $CH_3CH_2C(CH_3)CH_2$;
 2) $CH_3C(CH_3)CHCH_3$; 3) $CH_2C(CH_3)_2$;
 4) $CH_2CHCH_2CH_3$; 5) $CH_3CHCHCH_3$;
 6) $CH_3CHC(CH_3)_2$
 A) 2, 6 B) 1, 3, 4 C) 2, 5, 6 D) 1, 3

2854. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404616)
 14,8 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan B kislotasi hosil bo'ldi. B kislotaga mo'l miqdorda etanol (H_2SO_4 ishtirokida) ta'sir ettirilganda 23,2 g murakkab efir olindi. A spirtning strukturasi aniqlang.
 1) $CH_3CH(OH)CH_2CH_3$;
 2) $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$;
 3) $CH_3CH(CH_3)CH_2OH$;
 4) $CH_3C(CH_3)(OH)CH_3$
 A) 2 B) 2, 3 C) 1, 4 D) 4

2855. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404617)
 13,2 g bir atomli *A* spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan *B* kislota hosil bo'ldi. *B* kislota mo'l miqdorda propanol (H_2SO_4 ishtirokida) ta'sir ettirilganda 21,6 g murakkab efir olindi. *A* spirtning strukturasi aniqlang.
 1) $CH_3CH_2C(CH_3)_2CH_2OH$;
 2) $HOCH_2C(CH_3)_2CH_3$;
 3) $CH_3CH_2CH_2(OH)CH_2$;
 4) $CH_3C(CH_3)(OH)CH_3$
 A) 1, 2 B) 3, 4 C) 2 D) 3
2856. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404618)
 5,92 g bir atomli *A* spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan *B* kislota hosil bo'ldi. *B* kislota mo'l miqdorda etanol (H_2SO_4 ishtirokida) ta'sir ettirilganda 9,28 g murakkab efir olindi. *A* spirtning strukturasi aniqlang.
 1) $CH_3CH_2CH(OH)CH_3$;
 2) $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2OH$;
 3) $CH_3CH(CH_3)CH_2OH$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2CH_2OH$;
 5) $CH_3CH(CH_3)CH(OH)CH_3$;
 6) $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$
 A) 1, 3, 6 B) 3, 6 C) 2, 4, 5 D) 2, 5
2857. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404619)
 3,52 g bir atomli *A* spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan *B* kislota hosil bo'ldi. *B* kislota mo'l miqdorda metanol (H_2SO_4 ishtirokida) ta'sir ettirilganda 4,64 g murakkab efir olindi. *A* spirtning strukturasi aniqlang.
 1) $CH_3CH_2C(CH_3)(OH)CH_3$;
 2) $CH_3CH(CH_3)CH_2OH$;
 3) $CH_3CH_2CH(CH_3)CH_2OH$;
 4) $CH_3CH(CH_3)CH(OH)CH_3$
 A) 4 B) 1, 4 C) 3 D) 2, 3
2858. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404620)
 3,08 g bir atomli *A* spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan *B* aldegid hosil bo'ldi. *B* aldegid mo'l miqdorda Ag_2O ning ammiakli eritmasi ta'sir ettirilganda 7,56 g cho'kma olindi. *A* spirtning strukturasi aniqlang.
 1) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_2OH$;
 2) $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_2OH$;
 3) $CH_3CH_2CH(CH_3)CH(OH)CH_3$;
 4) $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$;
 5) $(CH_3)_2CHCH(CH_3)CH_2OH$;
 6) $C_2H_5CH(CH_3)CH_2OH$
 A) 1, 4, 5, 6 B) 2, 3, 5 C) 1, 6 D) 2, 5
2859. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404621)
 2,64 g bir atomli *A* spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan *B* aldegid hosil bo'ldi. *B* aldegid mo'l miqdorda Ag_2O ning ammiakli eritmasi ta'sir ettirilganda 6,48 g cho'kma tushdi. *A* spirtning strukturasi aniqlang.
 1) 2-metilpropanol-2; 2) 2-metilbutanol-1;
 3) 2,2-dimetilpropanol-1; 4) 2-metilpropanol-1;
 5) butanol-1; 6) butanol-2; 7) 2-metilbutanol-2
 A) 2, 3, 7 B) 1, 4, 5, 6 C) 2, 3 D) 4, 5
2860. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404622)
 2,16 g *A* aldegidning qaytarilishidan o'shancha uglerod tutgan *B* spirt hosil bo'ldi. *B* spirtga mo'l miqdorda natriy metali ta'sir ettirilganda 336 ml (n.sh.) gaz ajraldi. *B* spirtning strukturasi aniqlang.
A) 2-metilpropanol-1 B) propanol-2
 C) 2-metilbutanol-1 D) 2-metilpentanol-1
2861. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404623)
 Ekvivalent miqdorda olingan ikkita bir atomli spirt molekullararo degidratlanishidan 5,4 g suv va umumiy massasi 18 g bo'lgan uchta oddiy efir teng mol nisbatta hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan spirtlarni aniqlang.
 A) $CH_3OH, CH_3CH_2CH_2OH$
 B) $CH_3OH, (CH_3)_2CHOH$
 C) $CH_3OH, CH_3CH_2CH_2CH_2OH$
D) CH_3OH, CH_3CH_2OH
2862. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404624)
 Etanol va uning gomologi molekullararo degidratlanishidan 18 g suv va umumiy massasi 88 g bo'lgan uchta oddiy efir teng mol nisbatta hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan ikkinchi spirtni aniqlang.
 A) etanol B) propanol C) butanol
 D) metanol
2863. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404625)
 Propanol va uning gomologi molekullararo degidratlanishidan 2,7 g suv va umumiy massasi 11,1 g bo'lgan uchta oddiy efir teng mol nisbatta hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan ikkinchi spirtni aniqlang.
 A) etil spirt B) metil spirt C) butil spirt
 D) propil spirt
2864. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404626)
 22,4 g aldegid va propanol aralashmasiga kumush oksidining ammiakli eritmasi qo'shib bir oz qizdirilganda 21,6 g cho'kma tushdi. Agar boshlang'ich aralashmadagi aldegidning spirtga mol nisbati 1:3 bo'lsa, undagi spirtning massa ulushini va aldegid nomini aniqlang.
 A) 0,36; etanal B) 0,80; etanal
 C) 0,20; propanal D) 0,64; propanal

2865. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404627)
50,8 g aldegid va etanol aralashmasiga kumush oksidining ammiakli eritmasi qo'shib bir oz qizdirilganda 86,4 g cho'kma tushdi. Agar boshlang'ich aralashmadagi aldegidning spirtga mol nisbati 1:1,5 bo'lsa, undagi spirtning massa ulushini (%) va aldegid nomini aniqlang.
A) 38; butanal B) 46; etanal
C) 62; propanal D) 54; propanal
2866. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404628)
Aldegid va propanoldan iborat 11,8 g aralashmaga kumush oksidining ammiakli eritmasi qo'shib bir oz qizdirilganda 21,6 g cho'kma tushdi. Agar boshlang'ich aralashmadagi aldegidning spirtga mol nisbati 1:1 bo'lsa, undagi spirtning massa ulushini(%) va aldegid nomini aniqlang.
A) 48,2; etanal B) 50,8; propanal
C) 41,5; etanal D) 51,3; metanal
2867. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404629)
Etanol va metanol aralashmasiga natriy metali ta'sir ettirilganda 11,2 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Shuncha miqdordagi spirtlar aralashmasi vodorod bromid bilan reaksiyaga kirishganda 97,8 g alkilbromidlar hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashma og'irligini (g) aniqlang.
A) 56,2 B) 43,2 C) 34,8 D) 28,4
2868. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404630)
Etanol va metanol aralashmasiga natriy metali ta'sir ettirilganda 11,2 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Shuncha miqdordagi spirtlar aralashmasi vodorod bromid bilan reaksiyaga kirishganda 100,6 g alkilbromidlar hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashma og'irligini (g) aniqlang.
A) 37,6 B) 41,4 C) 48,5 D) 26,3
2869. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404631)
Metanol va propanol aralashmasiga natriy metali ta'sir ettirilganda 5,6 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Shuncha miqdordagi spirtlar aralashmasi vodorod bromid bilan reaksiyaga kirishganda 55,9 g alkilbromidlar hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi metanolning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 26 B) 31 C) 74 D) 69
2870. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404632)
3 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan B kislotasi hosil bo'ldi. B kislotaga mo'l miqdorda etanol (H_2SO_4 ishtirokida) ta'sir ettirilganda 5,1 g murakkab efir olindi. A spirtning strukturasi aniqlang.
1) $CH_3C(CH_3)(OH)CH_3$;
2) $CH_3CH(OH)CH_3$;
3) $CH_3CH(CH_3)CH_2OH$; 4) $CH_3CH_2CH_2OH$
A) 4 B) 2, 4 C) 1, 3 D) 3
2871. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404633)
6,12 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan B kislotasi hosil bo'ldi. B kislotaga mo'l miqdorda etanol (H_2SO_4 ishtirokida) ta'sir ettirilganda 8,64 g murakkab efir olindi. A spirtning strukturasi aniqlang.
1) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_2CH_2OH$;
2) $CH_3CH_2CH(OH)CH(CH_3)CH_3$;
3) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_2OH$;
4) $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_2OH$
A) 1 B) 1, 3, 4 C) 2 D) 1, 4
2872. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404634)
Metanol va uning gomologi molekulararo degidratlanishidan 4,5 g suv va umumiy massasi 18,5 g bo'lgan uchta oddiy efir teng mol nisbatta hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan ikkinchi spirtni aniqlang.
1) CH_3CH_2OH ; 2) $CH_3CH(OH)CH_3$;
3) $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$; 4) $CH_3CH_2CH_2OH$
A) 4 B) 2, 4 C) 1, 3 D) 1
2873. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404635)
Propanol va uning gomologi molekulararo degidratlanishidan 18 g suv va umumiy massasi 74 g bo'lgan uchta oddiy efir teng mol nisbatta hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan ikkinchi spirtni aniqlang.
A) CH_3OH B) $CH_3CH(OH)CH_3$
C) CH_3CH_2OH D) $CH_3CH(CH_3)CH_2OH$
2874. 7.1-2 file-» 80 - 27 - - (404636)
2,96 g bir atomli A spirtning oksidlanishidan o'shancha uglerod tutgan B aldegid hosil bo'ldi. B aldegidga mo'l miqdorda Ag_2O ning ammiakli eritmasi ta'sir ettirilganda 8,64 g cho'kma tushdi. A spirtning strukturasi aniqlang.
1) 2-metilpropanol-2; 2) 2-metilbutanol-1;
3) 2,2-dimetilpropanol-1; 4) 2-metilpropanol-1;
5) butanol-1; 6) butanol-2; 7) 2-metilbutanol-2
A) 2, 3, 7 B) 1, 4, 5, 6 C) 2, 3 D) 4, 5
2875. 7.1-2 file-» 80 - 66 - - 1 (711725)
172,5 ml ($\rho = 0,8$ g/ml) etil spirtga 324 g 50%-li vodorod bromid ta'sir ettirilganda necha gramm brometan hosil bo'ladi?
A) 272,5 B) 327 C) 218 D) 381
2876. 7.1-2 file-» 80 - 66 - - 1 (711726)
Glitserinning 70%-li ($\rho = 1,5$ g/ml) nitrat kislotasi bilan ta'sirlashuvidan 18,2 g dinitroglitserin hosil bo'lsa, reaksiyada qatnashgan nitrat kislotasi eritmasining hajmini (ml) hisoblang.
A) 12 B) 12,6 C) 6 D) 18

2877. 7.1-2 file-» 80 - 66 - - 1 (711727)
 3,7 g spirtning oksidlanishidan olingan mahsulot kumush(I) oksidning ammiakdagi eritmasi bilan reaksiyaga kirishganda 10,8 g cho'kma hosil qildi. Reaksiya uchun olingan spirtlarni aniqlang.
 1) 2-metilpropanol-1; 2) propanol; 3) propanol-2; 4) butanol-2; 5) butanol-1; 6) 2-metilbutanol-1.
 A) 3, 4 B) 2, 3, 4 C) 1, 5, 6 **D) 1, 5**
2878. 7.1-2 file-» 80 - 66 - - 1 (711728)
 138 g etanolni sulfat kislotaga ishtirokida $140^{\circ}C$ gacha qizdirilganda olingan suyuq mahsulotning massasini (g) aniqlang.
 A) 74 B) 148 **C) 111** D) 137
2879. 7.1-2 file-» 80 - 66 - - 1 (711729)
 2,64 g alkanol natriy metalli bilan ta'sirlashganda 336 ml (n.sh.) vodorod ajralishi, shuningdek, uning mis(II) oksid bilan oksidlanganda olingan mahsulot "kumush ko'zgu" reaksiyasini berishi ma'lum. Alkanolning tuzilishini aniqlang.
 1) 3-metilbutanol-1; 2) 3-metilbutanol-2; 3) 2,2-dimetilpropanol-1; 4) 3,3-dimetilbutanol-1; 5) 2-metilbutanol-2.
 A) 1, 3, 4 B) 2, 5 **C) 1, 3** D) 2, 4, 5
2880. 7.1-2 file-» 80 - 66 - - 1 (711730)
 75 ml ($\rho = 0,8$ g/ml) bir atomli spirtning natriy bilan ta'sirlashuvidan olingan vodorod 17 g izoprenni to'la gidrogenlashga yetsa, reaksiya uchun qanday spirt(lar) olingan.
 1) $CH_3CH_2CH_2OH$;
 2) $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$;
 3) $CH_3CH(OH)CH_2CH_3$;
 4) CH_3CH_2OH ;
 5) $CH_3CH(OH)CH_3$;
A) 1, 5 B) 2, 3 C) 1 D) 4
2881. 7.1-2 file-» 80 - 66 - - 1 (711731)
 Bir atomli spirt dan olingan 8,4 g to'yinmagan uglevodorod 32 g bromni o'ziga biriktirsa, spirtning tuzilishini aniqlang.
 A) CH_3CH_2OH **B) $CH_3CH_2CH_2OH$**
 C) $CH_3CH(OH)CH_2CH_3$
 D) $CH_3CH_2CH_2CH(OH)SH_3$
2882. 7.1-2 file-» 80 - 66 - - 1 (711732)
 Etil spirt va kaliy bromiddan iborat aralashmani sulfat kislotaga bilan qizdirilganda 21,8 g alkilbromid hosil bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi etanolning massasini (g) hisoblang.
A) 9,2 B) 11,5 C) 8,6 D) 13,4
2883. 7.1-2 file-» 80 - 66 - - 1 (711733)
 Fenol va etanol aralashmasiga ortiqcha miqdordagi natriy ta'sir ettirilganda 4,48 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Shuncha miqdordagi aralashmani to'la neytrallash uchun 48 ml 20%-li natriy gidroksid eritmasi ($\rho = 1,25$ g/ml) sarflandi. Boshlang'ich aralashmadagi moddalarning massa ulushini aniqlang.
A) 0,86; 0,14 B) 0,75; 0,25
 C) 0,46; 0,54 D) 0,8; 0,2
2884. 7.1-2 file-» 80 - 66 - - 1 (711734)
 52,8 g spirt oksidlanganda tarkibida o'shancha miqdorda uglerod tutgan kislotaga hosil bo'ldi. Ushbu kislotani neytrallash uchun 120 g 20%-li natriy gidroksid eritmasi sarflansa, oksidlangan spirtning strukturasi aniqlang.
 1) 3-metilbutanol-1; 2) 2-metilbutanol-2; 3) 2,2-dimetilpropanol-1; 4) 3-metilbutanol-2; 5) 2,3-dimetilbutanol-1.
 A) 5 **B) 1, 3** C) 2, 4, 5 D) 1, 3, 5
2885. 7.1-2 file-» 80 - 68 - - (725202)
 18 g alkanol konsentrlangan sulfat kislotaga ishtirokida qizdirilganda ($t > 150^{\circ}C$) hosil bo'lgan organik modda katalizator ishtirokida 6,72 l (n.sh.) vodorodni biriktirib olishi mumkin. Reaksiya uchun olingan spirtni aniqlang.
A) $CH_3CH(OH)CH_3$
 B) $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$
 C) $(CH_3)_2C(OH)CH_3$
 D) CH_3CH_2OH
2886. 7.1-2 file-» 80 - 68 - - (725203)
 17 g izopren yonishidan hosil bo'lgan karbonat angidrid, kalsiy karbonatning suspenziyasi orqali o'tkazilganda uning massasi qanday o'zgaradi?
A) 125 grammga ortadi
B) 125 grammga kamayadi C) o'zgarmaydi
 D) 250 grammga kamayadi
2887. 7.1-2 file-» 80 - 68 - - (725204)
 $CH_3C(CH_3)_2C(OH)(CH_3)CH_2CH_3$ modda degidratlanishi natijasida qanday modda hosil bo'ladi?
 A) $CH_2C(CH_3)CH(CH_3)CH_2CH_3$
 B) $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)CHCH_3$
 C) $CH_3C(CH_3)_2CHCHCH_3$
D) $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)CHCH_3$

2888. 7.2-1 file-» 80 - 6 - - (224284)
Формальдегиднинг водород билан реакциясида олинган маҳсулот икки қисмга ажратилди. Бир қисми оксидланиб, иккинчи қисми билан аралашма тирилди. Олинган аралашма H_2SO_4 иштирокида қиздирилса қандай модда ҳосил бўлади?
А) этилформиат
В) кўмир кислотанинг метил эфири
С) метилформиат
D) фенолформальдегид смоласи
2889. 7.2-1 file-» 80 - 6 - - (224338)
Этилформиат ва метилацетатдан иборат аралашмани гидролиз қилиш учун 200 г 10% ли натрий ишқор эритмаси сарфланди. Бошланғич аралашма массасини (г) аниқланг.
А) 72 **В) 37** C) 44 D) 59
2890. 7.2-1 file-» 80 - 6 - - (224339)
Метанол буғининг ҳаво билан аралашмаси қиздирилган мис устидан ўтказилди. Олинган органик маҳсулот $Cu(OH)_2$ билан реакцияга киришганда 81 г сариқ чўкма ҳосил бўлди. Реакцияда қатнашган спирт массасини (г) аниқланг.
А) 31 **В) 16** C) 28 D) 9
2891. 7.2-1 file-» 80 - 8 - - (225451)
 $C_5H_{11}OH$ таркибли бир атомли спиртнинг қайси изомерлари оксидланганда альдегид ҳосил бўлади?
1) пентанол-2; 2) 3-метилбутанол-2;
3) 2-метилбутанол-1; 4) пентанол-3; 5) 3-метилбутанол-1; 6) 2-метилбутанол-2
А) 1, 4, 6 **В) 3, 5** C) 1, 6 D) 2, 3, 5
2892. 7.2-1 file-» 80 - 14 - - (233390)
Глицин, 2-аминопропан кислота ва валин учун тааллуқли бўлган жавобни топинг.
А) гомологлар В) структуравий изомерлар
С) барчаси битта модда
D) геометрик изомерлар
2893. 7.2-1 file-» 80 - 14 - - (233391)
Қайси альдегид Кучеров реакцияси натижасида олинади?
А) пропаналь **В) этаналь** C) метаналь
D) бензальдегид
2894. 7.2-1 file-» 80 - 14 - - (233392)
Альдегидлар қандай моддалар билан реакцияга киришади?
1) мис(II) гидроксид; 2) калий сульфат;
3) кумуш(I) оксид (аммиакдаги); 4) водород (катализатор; t°); 5) мис(I) гидроксид.
А) 1, 3, 4 **В) 2, 5** C) 3, 4 D) 1, 2, 5
2895. 7.2-1 file-» 80 - 14 - - (233393)
Альдегидлар қандай моддалар билан реакцияга киришмайди?
1) мис(II) гидроксид; 2) калий сульфат;
3) кумуш(I) оксид (аммиакдаги); 4) водород (катализатор; t°); 5) мис(I) гидроксид.
А) 1, 3, 4 **В) 2, 5** C) 3, 4 D) 1, 2, 5
2896. 7.2-1 file-» 80 - 15 - - (233532)
Оддий эфирларга қайси синф моддалари изомер ҳисобланади?
А) мураккаб эфир В) альдегид C) кетон
D) бир атомли спирт
2897. 7.2-1 file-» 80 - 15 - - (233537)
24 г алканол концентрланган сульфат кислота иштирокида қиздирилишидан ҳосил бўлган органик модда ўзига 8,96 л (н.ш.) водородни катализатор иштирокида бириктириб олиши мумкин. Реакция учун олинган спиртни аниқланг.
А) $CH_3CH(OH)CH_3$
B) $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2OH$
C) $CH_3CH_2CH(OH)CH_3$ D) CH_3CH_2OH
2898. 7.2-1 file-» 80 - 15 - - (233551)
Альдегид гуруҳи қайтарилганда рибозадан ҳосил бўлган спирт неча атомли бўлади?
А) 4 **В) 5** C) 6 D) 3
2899. 7.2-1 file-» 80 - 15 - - (233571)
Гидролиз реакциясининг барча маҳсулотлари кумуш оксиднинг аммиакдаги эритмаси билан реакцияга киришадиган моддани аниқланг.
А) этилбензоат **В) винилформиат**
C) этилацетат D) метилформиат
2900. 7.2-1 file-» 80 - 15 - - (233572)
Қайси моддалар кумуш оксидининг аммиакдаги эритмаси билан реакцияга киришмайди?
1) этаналь; 2) сирка кислота; 3) метан кислота; 4) этанол
А) 1, 3 **В) 2, 4** C) 1, 4 D) 2, 3
2901. 7.2-1 file-» 80 - 16 - - (237359)
2-метилгексен-2 нинг изомерларини аниқланг.
1) $CH_3(CH_2)_3C(CH_3)CH_2$;
2) $(CH_3)_2CHCH_2C_2H_5$;
3) $CH_2C(CH_3)CH_2CH_2CH_3$;
4) $CH_3C(CH_3)_2CHCH_2CH_3$;
5) $C_2H_5C(CH_3)CHCH_2CH_3$;
6) $CH_3CH_2CH(CH_3)_2$.
А) 1, 2, 6 **В) 1, 4, 5** C) 2, 3, 4 D) 3, 5, 6

2902. 7.2-1 file-» 80 - 6 - - (312671)
 Formaldegidning vodorod bilan reaksiyasida olingan mahsulot ikki qismga ajratildi. Bir qismi oksidlanib, ikkinchi qismi bilan aralastirildi. Olingan aralashma H_2SO_4 ishtirokida qizdirilsa qanday modda hosil bo'ladi?
 A) *etilformiat*
 B) *ko'mir kislotaning metil efiri*
 C) *metilformiat* D) *fenolformaldegid smolasi*
2903. 7.2-1 file-» 80 - 6 - - (312672)
 Etilformiat va metilatsetatdan iborat aralashmani gidroliz qilish uchun 200 g 10% li natriy ishqor eritmasi sarflandi. Boshlang'ich aralashma massasini (g) aniqlang.
 A) 72 B) 37 C) 44 D) 59
2904. 7.2-1 file-» 80 - 6 - - (312673)
 Metanol bug'ining havo bilan aralashmasi qizdirilgan mis ustidan o'tkazildi. Olingan organik mahsulot $Cu(OH)_2$ bilan reaksiyaga kirishganda 81 g sariq cho'kma hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan spirt massasini (g) aniqlang.
 A) 31 B) 16 C) 28 D) 9
2905. 7.2-1 file-» 80 - 8 - - (312674)
 $C_5H_{11}OH$ tarkibli bir atomli spirtning qaysi izomerlari oksidlanganda aldegid hosil bo'ladi?
 1) pentanol-2; 2) 3-metilbutanol-2;
 3) 2-metilbutanol-1; 4) pentanol-3;
 5) 3-metilbutanol-1; 6) 2-metilbutanol-2
 A) 1, 4, 6 B) 3, 5 C) 1, 6 D) 2, 3, 5
2906. 7.2-1 file-» 80 - 14 - - (312675)
 Glitsin, 2-aminopropan kislotasi va valin uchun taalluqli bo'lgan javobni toping.
 A) *gomologlar* B) *strukturaviy izomerlar*
 C) *barchasi bitta modda*
 D) *geometrik izomerlar*
2907. 7.2-1 file-» 80 - 14 - - (312676)
 Qaysi aldegid Kucherov reaksiyasi natijasida olinadi?
 A) *propanal* B) *etanal* C) *metanal*
 D) *benzaldegid*
2908. 7.2-1 file-» 80 - 14 - - (312677)
 Aldegidlar qanday moddalar bilan reaksiyaga kirishadi?
 1) mis(II) gidroksid; 2) kaliy sulfat; 3) kumush(I) oksid (ammiakdagi); 4) vodorod (katalizator; t°); 5) mis(I) gidroksid.
 A) 1, 3, 4 B) 2, 5 C) 3, 4 D) 1, 2, 5
2909. 7.2-1 file-» 80 - 14 - - (312678)
 Aldegidlar qanday moddalar bilan reaksiyaga kirishmaydi?
 1) mis(II) gidroksid; 2) kaliy sulfat; 3) kumush(I) oksid (ammiakdagi); 4) vodorod (katalizator; t°); 5) mis(I) gidroksid.
 A) 1, 3, 4 B) 2, 5 C) 3, 4 D) 1, 2, 5
2910. 7.2-1 file-» 80 - 15 - - (312679)
 Oddiy eflarga qaysi sinf moddalari izomer hisoblanadi?
 A) *murakkab efir* B) *aldegid* C) *keton*
 D) *bir atomli spirt*
2911. 7.2-1 file-» 80 - 15 - - (312680)
 24 g alkanol konsentrlangan sulfat kislotasi ishtirokida qizdirilishidan hosil bo'lgan organik modda o'ziga 8,96 l (n.sh.) vodorodni katalizator ishtirokida biriktirib olishi mumkin. Reaksiya uchun olingan spirtni aniqlang.
 A) $CH_3CH(OH)CH_3$
 B) $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2OH$
 C) $CH_3CH_2CH(OH)CH_3$ D) CH_3CH_2OH
2912. 7.2-1 file-» 80 - 15 - - (312681)
 Aldegid guruhi qaytarilganda ribozadan hosil bo'lgan spirt necha atomli bo'ladi?
 A) 4 B) 5 C) 6 D) 3
2913. 7.2-1 file-» 80 - 15 - - (312682)
 Gidroliz reaksiyasining barcha mahsulotlari kumush oksidning ammiakdagi eritmasi bilan reaksiyaga kirishadigan moddani aniqlang.
 A) *etilbenzoat* B) *vinilformiat*
 C) *etilatsetat* D) *metilformiat*
2914. 7.2-1 file-» 80 - 15 - - (312683)
 Qaysi moddalar kumush oksidning ammiakdagi eritmasi bilan reaksiyaga kirishmaydi?
 1) etanal; 2) sirka kislotasi; 3) metan kislotasi; 4) etanol
 A) 1, 3 B) 2, 4 C) 1, 4 D) 2, 3
2915. 7.2-1 file-» 80 - 16 - - (312684)
 2-metilgeksen-2 ning izomerlarini aniqlang.
 1) $CH_3(CH_2)_3C(CH_3)CH_2$;
 2) $(CH_3)_2CHCH_2C_2H_5$;
 3) $CH_2C(CH_3)CH_2CH_2CH_3$;
 4) $CH_3C(CH_3)_2CHCH_2CH_3$;
 5) $C_2H_5C(CH_3)CHCH_2CH_3$;
 6) $CH_3CH_2CH(CH_3)_2$.
 A) 1, 2, 6 B) 1, 4, 5 C) 2, 3, 4
 D) 3, 5, 6

2916. 7.2-1 file-» 80 - 17 - - (404637)
Azot tutgan geterohalqali birikma yondirilganda 22,4 l (n.sh.) karbonat angidrid, 0,5 mol suv va $6,02 \cdot 10^{22}$ dona azot molekulasini hosil bo'lsa, ushbu birikma nomini aniqlang.
A) *pirimidin* B) *piridin* C) *pirrol*
D) *purin*
2917. 7.2-1 file-» 80 - 17 - - (404638)
Azot tutgan geterohalqali birikma yondirilganda 35,2 g karbonat angidrid, 9 g suv va $12,04 \cdot 10^{22}$ dona azot atomi hosil bo'lsa, ushbu birikma nomini aniqlang.
A) *pirimidin* B) *piridin* C) *pirrol*
D) *purin*
2918. 7.2-1 file-» 80 - 17 - - (404639)
Azot tutgan geterohalqali birikma yondirilganda 8,8 g karbonat angidrid, 1,44 g suv va $48,16 \cdot 10^{21}$ dona azot molekulasini hosil bo'lsa, ushbu birikma nomini aniqlang.
A) *pirimidin* B) *piridin* C) *pirrol*
D) *purin*
2919. 7.2-1 file-» 80 - 17 - - (404640)
Azot tutgan geterohalqali birikma yondirilganda 0,4 mol karbonat angidrid, $1,204 \cdot 10^{23}$ dona suv molekulasini va 2,8 g azot hosil bo'lsa, ushbu birikma nomini aniqlang.
A) *pirimidin* B) *piridin* C) *pirrol*
D) *purin*
2920. 7.2-1 file-» 80 - 24 - - (404641)
Quyidagi moddalardan qaysilari bir atomli to'yingan spirtlar bilan reaksiyaga kirishadi?
1) aktiv metallar; 2) mis(I) oksid (qizdirganda); 3) mis(II) gidroksid (ishqoriy sharoitda); 4) sirka kislota (natriy gidroksid ishtirokida); 5) xlorid kislota (sulfat kislota ishtirokida)
A) 2, 3, 4 B) 3, 4 C) 1, 5 D) 1, 2, 5
2921. 7.2-1 file-» 80 - 24 - - (404642)
Quyidagi moddalardan qaysilari bir atomli to'yingan spirtlar bilan reaksiyaga kirishmaydi?
1) aktiv metallar; 2) mis(I) oksid (qizdirganda); 3) mis(II) gidroksid (ishqoriy sharoitda); 4) sirka kislota (natriy gidroksid ishtirokida); 5) xlorid kislota (sulfat kislota ishtirokida)
A) 2, 3, 4 B) 3, 4 C) 1, 5 D) 1, 2, 5
2922. 7.2-1 file-» 80 - 24 - - (404643)
Quyidagi moddalardan qaysilari bir atomli to'yingan spirtlar bilan reaksiyaga kirishadi?
1) aktiv metallar; 2) mis(II) oksid (qizdirganda); 3) mis(II) gidroksid (xlorid kislota ishtirokida); 4) sirka kislota (natriy gidroksid ishtirokida); 5) xlorid kislota (sulfat kislota ishtirokida)
A) 3, 4 B) 3, 5 C) 1, 2, 4 D) 1, 2, 5
2923. 7.2-1 file-» 80 - 24 - - (404644)
Quyidagi moddalardan qaysilari aldegidlar bilan reaksiyaga kirishadi?
1) mis(II) gidroksid (t°); 2) vodorod (t° , katalizator); 3) $[Ag(NH_3)_2]OH$ (t°); 4) $CO(NH_2)_2$; 5) Ag_2O (xlorid kislotali eritmasi); 6) mis(II) sulfat eritmasi (t°)
A) 1, 2, 3, 4 B) 5, 6 C) 1, 2, 3
D) 4, 5, 6
2924. 7.2-1 file-» 80 - 24 - - (404645)
Quyidagi moddalardan qaysilari aldegidlar bilan reaksiyaga kirishmaydi?
1) mis(II) gidroksid (t°); 2) vodorod (t° , katalizator); 3) $[Ag(NH_3)_2]OH$ (t°); 4) $CO(NH_2)_2$; 5) Ag_2O (xlorid kislotali eritmasi); 6) mis(II) sulfat eritmasi (t°)
A) 1, 2, 3, 4 B) 5, 6 C) 1, 2, 3
D) 4, 5, 6
2925. 7.2-1 file-» 80 - 24 - - (404646)
Metilamin, etilamin va metandan iborat 17,92 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 6,72 l (n.sh.) azot va 22,4 l (n.sh.) karbonat angidrid hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi etilaminning hajmiy ulushini (%) aniqlang.
A) 50 B) 25 C) 40 D) 20
2926. 7.2-1 file-» 80 - 24 - - (404647)
Metilamin, etilamin va metandan iborat 17,92 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 6,72 l (n.sh.) azot va 22,4 l (n.sh.) karbonat angidrid hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi metilaminning hajmiy ulushini (%) aniqlang.
A) 50 B) 25 C) 40 D) 20
2927. 7.2-1 file-» 80 - 24 - - (404648)
Metilamin, etilamin va metandan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashma yondirilganda 31,36 l (n.sh.) karbonat angidrid va 7,84 l (n.sh.) azot hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi metilaminning hajmiy ulushini (%) aniqlang.
A) 40 B) 70 C) 50 D) 30
2928. 7.2-1 file-» 80 - 29 - - (404649)
10,000 g RNK ($M_r=54000$) gidroliz qilinganda 10,500 g mononukleotidlar olingan bo'lsa, shu RNK molekulasini tarkibida nechta mononukleotidlar bo'lgan?
A) 167 B) 360 C) 151 D) 126
2929. 7.2-1 file-» 80 - 29 - - (404650)
10,000 g RNK ($M_r=81000$) gidroliz qilinganda 10,400 g mononukleotidlar olingan bo'lsa, shu RNK molekulasini tarkibida nechta mononukleotidlar bo'lgan?
A) 450 B) 181 C) 159 D) 126

2930. 7.2-1 file-» 80 - 29 - - (404651)
10,000 g RNK ($M_r=57240$) gidroliz qilinganda
10,500 g mononukleotidlar olingan bo'lsa, shu
RNK molekulasi tarkibida nechta
mononukleotidlar bo'lgan?
A) 145 B) 191 C) 360 D) 160
2931. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (237335)
Қайси модда "голландиялик кимёгарлар ёғи"
деган тарихий ном олган?
A) этилен B) пропан C) глицерин
D) бензол
2932. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (237336)
Термик крекинг усули билан олинган бензин
таркибида қандай модда(лар) бўлгани учун
унга антиоксидловчи қўшилади?
1) алкан; 2) изоалкан; 3) алкен; 4) полимер.
A) 1, 2 B) 2 C) 3 D) 3, 4
2933. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (237337)
Каталитик крекинг усулида олинган бензинга
тегишли сифатларни танланг.
1) детонацияга чидамлилиги термик бензинга
нисбатан юқори;
2) таркибида алкенлар миқдори кўпроқ;
3) таркибида изоалканлар миқдори кўпроқ;
4) детонацияга чидамлилиги термик бензинга
нисбатан паст;
5) узоқ вақт сақлаш мумкин;
6) узоқ вақт сақлаб бўлмайди.
A) 2, 4, 6 B) 1, 3, 5 C) 3, 4, 5 D) 1, 2, 6
2934. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (237338)
Термик крекинг усулида олинган бензинга
тегишли сифатларни танланг.
1) таркибида алкенлар миқдори кўпроқ;
2) таркибида изоалканлар миқдори кўпроқ;
3) узоқ вақт сақлаш мумкин;
4) узоқ вақт сақлаб бўлмайди.
A) 2, 4 B) 1, 3 C) 1, 4 D) 1, 2
2935. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (237339)
Қайси модда дон ўсимликларини ҳимоя
қилишда гербицид сифатида ишлатилади?
A) 2,4,6-тринитробензой кислота
B) малахит
C) 2,4-дихлорфеноксисирка кислота
D) темир купороси
2936. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (237340)
Мойсимон суяқ моддани ($t=25^\circ\text{C}$) белгиланг.
A) фенол B) бензол C) этанол
D) анилин
2937. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (237341)
Қайнаш температураси юқори, сувда
эрувчанлиги кам бўлган моддани белгиланг.
A) валериан кислота B) энант кислота
C) мой кислота D) капрон кислота
2938. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (237342)
Қайнаш температураси паст, сувда
эрувчанлиги юқори бўлган моддани танланг.
A) валериан кислота B) энант кислота
C) мой кислота D) капрон кислота
2939. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (237343)
Чумоли кислотанинг қандай эритмаси
"чумоли спирти" деб аталади?
A) 35-40% ли сувли B) 1,25% ли спиртли
C) 14,5% ли спиртли D) 5% ли хлороформли
2940. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (237345)
Бензин таркибидаги қайси углеводороднинг
детонацияга чидамлилиги нолга тенг?
A) n-пентан B) 2,3,3-триметилпентан
C) 2,2,4-триметилпентан
D) 2,3-диметилпентан
2941. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (237348)
Қандай модданинг ҳиди хлороформ ҳидини
эслатади?
A) пиридин B) пиррол C) бензол
D) анилин
2942. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (237353)
Қуйидаги моддаларни қайнаш
температурасининг ортиб бориши тартибида
жойлаштиринг.
1) глицерин; 2) этил спирт; 3) этиленгликоль.
A) 1, 2, 3 B) 1, 3, 2 C) 3, 2, 1 D) 2, 3, 1
2943. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (312685)
Qaysi modda "gollandiyalik kimyogarlari yog'i"
degan tarixiy nom olgan?
A) etilen B) propan C) glitserin
D) benzol
2944. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (312686)
Termik kreking usuli bilan olingan benzin
tarkibida qanday modda(lar) bo'lgani uchun
unga antioksidlovchi qo'shiladi?
1) alkan; 2) izoalkan; 3) alken; 4) polimer.
A) 1, 2 B) 2 C) 3 D) 3, 4

2945. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (312687)
Katalitik kreking usulida olingan benzina tegishli sifatlarini tanlang.
1) detonatsiyaga chidamliligi termik benzina nisbatan yuqori;
2) tarkibida alkenlar miqdori ko'proq;
3) tarkibida izoalkanlar miqdori ko'proq;
4) detonatsiyaga chidamliligi termik benzina nisbatan past;
5) uzoq vaqt saqlash mumkin;
6) uzoq vaqt saqlab bo'lmaydi.
A) 2, 4, 6 B) 1, 3, 5 C) 3, 4, 5
D) 1, 2, 6
2946. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (312688)
Termik kreking usulida olingan benzina tegishli sifatlarini tanlang.
1) tarkibida alkenlar miqdori ko'proq;
2) tarkibida izoalkanlar miqdori ko'proq;
3) uzoq vaqt saqlash mumkin;
4) uzoq vaqt saqlab bo'lmaydi.
A) 2, 4 B) 1, 3 C) 1, 4 D) 1, 2
2947. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (312689)
Qaysi modda don o'simliklarini himoya qilishda gerbitsid sifatida ishlatiladi?
A) 2,4,6-trinitrobenzoy kislotasi B) malaxit
C) 2,4-dixlorfenoksisirka kislotasi
D) temir kuporosi
2948. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (312690)
Moysimon suyuq moddani ($t=25^{\circ}\text{C}$) belgilang.
A) fenol B) benzol C) etanol D) anilin
2949. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (312691)
Qaynash temperaturasi yuqori, suvda eruvchanligi kam bo'lgan moddani belgilang.
A) valerian kislotasi B) enant kislotasi
C) moy kislotasi D) kapron kislotasi
2950. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (312692)
Qaynash temperaturasi past, suvda eruvchanligi yuqori bo'lgan moddani tanlang.
A) valerian kislotasi B) enant kislotasi
C) moy kislotasi D) kapron kislotasi
2951. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (312693)
Chumoli kislotaning qanday eritmasi "chumoli spirti" deb ataladi?
A) 35-40% li suvli B) 1,25% li spirtli
C) 14,5% li spirtli D) 5% li xloroformli
2952. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (312694)
Benzin tarkibidagi qaysi uglevodorodning detonatsiyaga chidamliligi nolga teng?
A) p-pentan B) 2,3,3-trimetilpentan
C) 2,2,4-trimetilpentan D) 2,3-dimetilpentan
2953. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (312695)
Qanday moddaning hidi xloroform hidini eslatadi?
A) piridin B) pirrol C) benzol
D) anilin
2954. 7.3-1 file-» 80 - 16 - - (312696)
Quyidagi moddalarni qaynash temperaturasi ortib borishi tartibida joylashtiring.
1) glitserin; 2) etil spirt; 3) etilenglikol.
A) 1, 2, 3 B) 1, 3, 2 C) 3, 2, 1
D) 2, 3, 1
2955. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711735)
60 g sirka kislotaning 32 g metil spirti bilan ta'sirlashuvidan (sulfat kislotasi ishtirokida) olingan mahsulotga 187,5 ml 8 molyarli natriy gidroksidning suvli eritmasi qo'shildi. Hosil bo'lgan eritma bug'latildi va quruq qoldiq yana kuydirildi. So'nggi qoldiq tarkibini aniqlang.
A) 41 g, CH_3COONa ; 53 g, Na_2CO_3
B) 20,5 g, CH_3COONa ; 20 g, NaOH
C) 82 g, CH_3COONa ; 60 g, NaOH
D) 82 g, CH_3COONa ; 106 g, Na_2CO_3
2956. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711736)
Sirka kislotasi va etil spirtning o'zaro ta'sirlashuvidan (sulfat kislotasi ishtirokida) olingan mahsulotga 280 ml natriy gidroksidning suvli eritmasi qo'shildi. Hosil bo'lgan eritma bug'latildi va quruq qoldiq yana kuydirilganda 42,4 g natriy karbonat, 49,2 g natriy atsetat hosil bo'lsa, natriy gidroksidning konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
A) 5 B) 2 C) 3 D) 8
2957. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711737)
Atseton va metilformiatdan iborat 26,88 l (n.s.h.) aralashmaning to'la yonishidan olingan mahsulot ohakli suvdan o'tkazilganda 310 g cho'kma tushdi. Boshlang'ich aralashmadagi moddalar massasini (g) mos ravishda aniqlang.
A) 40,6; 30 B) 29; 42 C) 34,8; 36;
D) 45,2; 27,3
2958. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711738)
Chumoli va oksalat kislotalardan iborat 36,2 g aralashmaga tarkibida 140 g kaliy gidrokarbonat bo'lgan eritma qo'shildi. Eritmadan gaz ajralishi tugaguncha 300 ml (2 mol/l) xlorid kislotasi eritmasi sarflandi. Boshlang'ich aralashmadagi kislotalarning mol nisbatini aniqlang.
A) 1: 1 B) 1:1,5 C) 1:2 D) 1:2,5

2959. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711739)
 Noma'lum modda ishqorning suvli eritmasi bilan o'zaro ta'sirlashganda olingan mahsulotlardan biri kumush(I) oksidning ammiakli eritmasi bilan reaksiyaga kirishdi. Agar noma'lum modda bug'ining kislorodga nisbatan zichligi 2,75 bo'lsa, uning nomini aniqlang.
 1) 1,3-dixlorbutan; 2) metilpropionat; 3) etilformiat; 4) izopropilformiat; 5) 2-metilpropanal; 6) propilformiat.
 A) 3, 4, 6 B) 1, 2 C) 4, 6 D) 1, 2, 5
2960. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711740)
 100 g 15%-li sirka kislota bilan 27,6 g 25%-li etanolning eterifikatsiya reaksiyasi (unum 70%) natijasida hosil bo'lgan murakkab efrining massa ulushini (%) aniqlang.
 A) 13,2 B) 10,3 C) 9,24 D) 7,24
2961. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711741)
 0,1 mol kislota neytrallash uchun 250 ml 0,8 molyarli natriy gidroksid sarflansa, kislota formula aniqlang.
 A) CH_3COOH B) $HOOC-COOH$
 C) $CH_2(OH)COOH$ D) $HCOOH$
2962. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711742)
 Metan va oksalat kislotalar aralashmasi sulfat kislota ishtirokida 78,2 g etanol bilan reaksiyaga kirishib 1 mol murakkab efrilar aralashmasi olingan bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi kislotalarning miqdoriy (mol) tarkibini aniqlang.
 A) 0,2; 0,8 B) 0,3; 0,7 C) 0,4; 0,6
 D) 0,5; 0,5
2963. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711743)
 Metan va etan kislotalar aralashmasi sulfat kislota ishtirokida 46 g etanol bilan reaksiyaga kirishib 82,4 g murakkab efrilar aralashmasi olingan bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi kislotalarning miqdoriy (mol) tarkibini aniqlang.
 A) 0,2; 0,8 B) 0,3; 0,7 C) 0,4; 0,6
 D) 0,5; 0,5
2964. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711744)
 0,5 mol etanol (sulfat kislota ishtirokida) metan va etan kislotalar aralashmasi bilan to'la reaksiyaga kirishib, umumiy massasi 41,2 g bo'lgan mahsulotlar olingan bo'lsa, kislotalarning miqdoriy tarkibini (g) aniqlang.
 A) 13,8; 12 B) 9,2; 18 C) 4,6; 24
 D) 18,4; 6,0
2965. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711745)
 Chumoli va sirka kislotadan iborat 30,4 g aralashmani neytrallash uchun 200 g 12%-li natriy gidroksid sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan mahsulotlar massasini (g) aniqlang.
 A) 18,4; 12 B) 20,4; 24,6 C) 27,2; 16,4
 D) 13,6; 32,8
2966. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711746)
 1 molyarli 2,5 l oksalat kislota eritmasini neytrallash uchun zarur bo'ladigan ammiak hajmini (l, n.sh.) aniqlang.
 A) 112 B) 56 C) 175 D) 85
2967. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711747)
 Atseton va metilformiatdan iborat 6,72 l (n.sh.) aralashmaning to'la yonishidan olingan mahsulot ohakli suvdan o'tkazilganda 80 g cho'kma tushdi. Boshlang'ich aralashmadagi moddalar massasini mos ravishda (g) aniqlang.
 A) 11,6; 6 B) 5,8; 12 C) 11,6; 12;
 D) 5,8; 6
2968. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711748)
 Sirka va oksalat kislotalardan iborat 0,6 mol aralashmaga tarkibida 200 g kaliy gidrokarbonat bo'lgan eritma qo'shildi. Eritmadan gaz ajralishi tugaguncha 500 ml (2 mol/l) xlorid kislota eritmasi sarflandi. Boshlang'ich aralashmadagi kislotalarning mol nisbatini aniqlang.
 A) 1: 1 B) 1:2 C) 1:3 D) 1:4
2969. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711749)
 Noma'lum modda ishqorning suvli eritmasi bilan ta'sirlashishi natijasida olingan mahsulotlardan biri kumush(I) oksidining ammiakli eritmasi bilan reaksiyaga kirishdi. Agar noma'lum modda bug'ining vodorodga nisbatan zichligi 51 bo'lsa, uning nomini aniqlang.
 1) 1,3-dixlorbutan; 2) metilpropionat; 3) etilformiat; 4) izobutilformiat; 5) 2-metilpropanal; 6) butilformiat.
 A) 3, 4, 6 B) 1, 2 C) 4, 6 D) 1, 2, 5
2970. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711750)
 200 g 9%-li sirka kislota bilan 161 g 10%-li etanolning eterifikatsiya reaksiyasi (unum 75%) natijasida hosil bo'lgan murakkab efrining massasini (g) aniqlang.
 A) 26,4 B) 10,3 C) 9,24 D) 19,8
2971. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711751)
 24 g kislota neytrallash uchun 250 ml 1,6 molyarli natriy gidroksid sarflansa, kislota formula aniqlang.
 A) CH_3COOH B) $HOOC-COOH$
 C) $CH_2(OH)COOH$ D) $HCOOH$

2972. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711752)
Metan va oksalat kislotalar aralashmasi sulfat kislota ishtirokida 57,5 g etanol bilan reaksiyaga kirishib 1 mol murakkab efirlar aralashmasi olingan bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi kislotalarning miqdoriy (mol) tarkibini aniqlang.
A) 0,8;0,2 B) 0,75; 0,25 C) 0,6; 0,4
D) 0,5; 0,5
2973. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711753)
Metan va etan kislotalar aralashmasi sulfat kislota ishtirokida 46 g etanol bilan reaksiyaga kirishib 77,5 g murakkab efirlar aralashmasi olingan bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi kislotalarning miqdoriy (mol) tarkibini aniqlang.
A) 0,8;0,2 B) 0,75; 0,25 C) 0,6; 0,4
D) 0,5; 0,5
2974. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711754)
23 g etanol (sulfat kislota ishtirokida) metan va etan kislotalar aralashmasi bilan to'la reaksiyaga kirishib, umumiy massasi 39,8 g bo'lgan mahsulotlar olingan bo'lsa, kislotalarning miqdoriy tarkibini (g) aniqlang.
A) 13,8; 12 B) 9,2; 18 C) 4,6; 24
D) 18,4; 6,0
2975. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711755)
Chumoli va sirka kislotadan iborat 24,4 g aralashmani neytrallash uchun 250 g 8%-li natriy gidroksid sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan mahsulotlar massasini (g) aniqlang.
A) 18,4; 6 B) 20,4; 16,4 C) 27,2; 8,2
D) 13,6; 10,8
2976. 7.3-2 file-» 80 - 67 - - 1 (711756)
2 molyarli 650 ml oksalat kislota eritmasini neytrallash uchun zarur bo'ladigan ammiak hajmini (l, n.sh.) aniqlang.
A) 42,5 B) 58,24 C) 29,14 D) 85
2977. 7.4-2 file-» 80 - 6 - - (224285)
Глюкозанинг бижғишидан олинган модда икки қисмга ажратилди. Бир қисми оксидланиб, иккинчи қисми билан H_2SO_4 иштирокида қиздирилса қандай модда ҳосил бўлади?
A) мой кислотасининг пропил эфири
B) сирка кислотасининг этил эфири
C) қўмир кислотасининг этил эфири
D) сут кислотасининг этил эфири
2978. 7.4-2 file-» 80 - 6 - - (224340)
Глюкоза эритмаси билан $[Ag(NH_3)_2]OH$ реакцияга киришиши натижасида олинган қаттиқ модда концентрланган нитрат кислота билан реакцияга киришганда 2,24 л (н.ш) NO_2 ажралди. Реакцияда қатнашган глюкоза массасини (г) топинг.
A) 18 B) 9 C) 24 D) 5,6
2979. 7.4-2 file-» 80 - 6 - - (224341)
Чумоли кислота ва $[Ag(NH_3)_2]OH$ ўзаро реакцияга киришиши натижасида олинган қаттиқ модда концентрланган нитрат кислотага солинганда 2,24 л (н.ш) NO_2 ажралди. Реакцияга киришган метан кислота массасини (г) ҳисобланг.
A) 3,4 B) 1,8 C) 4,6 D) 2,3
2980. 7.4-2 file-» 80 - 8 - - (225399)
300 г 9,0% ли глюкоза эритмасини ҳаворанг мис(II) гидроксид чўкмаси билан қиздирилганда ҳосил бўлган қизил чўкманинг массасини (г) аниқланг.
A) 14,4 B) 24,3 C) 21,6 D) 16,2
2981. 7.4-2 file-» 80 - 8 - - (225404)
5,8 г пропаналь тўла ёнишидан олинган маҳсулотлар натрий ишқорнинг 120 г 10% ли эритмасига шимдирилиши натижасида ҳосил бўлган тузнинг масса улушини (%) аниқланг.
A) 4,6 B) 26,9 C) 18,2 D) 21,0
2982. 7.4-2 file-» 80 - 8 - - (225405)
Альдегид қумуш оксидининг аммиакли эритмасида оксидланишидан 21,6 г чўкма ва кислота ҳосил бўлди. Ушбу кислота изопропанол билан H_2SO_4 иштирокида реакцияга киришганда 11,6 г тегишли мураккаб эфир ҳосил бўлди. Реакция учун олинган альдегидни аниқланг.
A) CH_3CH_2CHO B) CH_3CHO
C) $HCHO$ D) $CH_3CH_2CH_2CHO$
2983. 7.4-2 file-» 80 - 8 - - (225406)
Агар маълум миқдордаги ароматик спирт натрий метали билан реакцияга киришганда 13,44 л (н.ш.) газ ажралиши маълум бўлса, шунча миқдордаги ароматик спирт оксидланишидан ҳосил бўлган бензой кислота массасини (г) ҳисобланг.
A) 112,8 B) 75,6 C) 85,4 D) 146,4
2984. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (233528)
55% ли ацетоннинг сувли эритмасидаги ацетоннинг ҳажмий улушини аниқланг. ($\rho_{\text{ацетон}}=0,78$ г/мл)
A) 0,55 B) 0,45 C) 0,70 D) 0,61

2985. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (233529)
40 мл ацетон ($\rho=0,78$ г/мл) билан 60 мл сув аралаштирилишидан ҳосил бўлган эритмадаги ацетоннинг масса улушини ҳисобланг.
A) 0,40 B) 0,34 C) 0,66 D) 0,60
2986. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (233530)
72,5 мл ацетон ($\rho=0,8$ г/мл) ва 327,5 мл сув аралаштирилди. Эритмадаги ацетоннинг моляр концентрациясини аниқланг (эритма ҳосил бўлишида ҳажм ўзгариши ҳисобга олинмасин).
A) 2,5 B) 1,0 C) 3,12 D) 1,6
2987. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (233545)
126 г глюкозанинг спиртли бижғишидан олинган спирт кислотагача оксидланди. Ушбу кислотани нейтраллаш учун 20% ли ($\rho = 1,2$ г/мл) натрий гидроксид эритмасидан қанча ҳажм (мл) олиш керак?
A) 129 B) 280 C) 140 D) 233
2988. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (233546)
144 г глюкозанинг бижғишидан олинган мой кислотани нейтраллаш учун 20% ли ($\rho = 1,2$ г/мл) калий гидроксид эритмасидан қанча ҳажм (мл) олиш керак?
A) 44,8 B) 224 C) 186,7 D) 117
2989. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (233547)
Диметилацетилен ва пропан аралашмалари бромли сув солинган идиш орқали ўтказилганда, идишнинг оғирлиги 8,1 г га ортди. Шунча миқдордаги аралашмани ёндириш учун 31,92 л (н.ш.) кислород сарфланди. Дастлабки аралашма массасини (г) ҳисобланг.
A) 5,28 B) 11,78 C) 18,42 D) 13,38
2990. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (233548)
Ёғ гидролизиди ҳосил бўлган уч атомли спирт мўл миқдордаги натрий билан реакцияга киришганда 67,2 л (н.ш.) водород ажралса, гидролизга учраган триглицерид миқдорини (моль) ҳисобланг.
A) 1 B) 2 C) 3 D) 4
2991. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (233549)
144 г глюкозанинг бижғишидан олинган этанол натрий билан реакцияга киришганда ҳосил бўлган водород ҳажмини (л, н.ш.) ҳисобланг.
A) 38,54 B) 43,62 C) 23,45 D) 17,92
2992. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (233550)
Глюкозанинг бижғиши натижасида 72 г сут кислота ҳосил бўлса, шундай миқдордаги глюкоза олиш учун қанча сахароза (г) керак бўлади?
A) 180 B) 259,2 C) 128,3 D) 136,8
2993. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (233552)
225 г глюкозанинг мой кислотали бижғишида ажралиб чиқадиган газлар ҳажмини (л, н.ш.) ҳисобланг.
A) 56 B) 112 C) 134,4 D) 84
2994. 7.4-2 file-» 80 - 16 - - (237349)
Этан ва метиламин аралашмаси етарли миқдордаги кислородда ёндирилишидан ҳосил бўлган сув буғи конденсациядан сўнг газлар аралашмасининг ҳажми 19,04 л (н.ш.) ни ташкил қилди. Сўнгра газлар ишқор эритмасидан ўтказилганда 3,36 л (н.ш.) газ қолди. Дастлабки аралашманинг массасини (г) аниқланг.
A) 9,3 B) 15,3 C) 17,4 D) 6,0
2995. 7.4-2 file-» 80 - 16 - - (237350)
Этан ва метиламин аралашмаси етарли миқдордаги кислородда ёндирилишидан ҳосил бўлган сув буғи конденсациядан сўнг газлар аралашмасининг ҳажми 19,04 л (н.ш.) ни ташкил қилди. Сўнгра газлар ишқор эритмасидан ўтказилганда 4,2 г газ қолди. Дастлабки аралашмадаги этан массасини (г) аниқланг.
A) 9,3 B) 15,3 C) 17,4 D) 6,0
2996. 7.4-2 file-» 80 - 16 - - (237356)
Бромнинг ($FeBr_3$ иштирокида) бензол билан реакцияси натижасида ҳосил бўлган маҳсулот мўл миқдордаги ишқор билан ишлов берилганда 9,4 г фенол олинса, реакцияда қатнашган бензол массасини (г) топинг.
A) 7,8 B) 15,7 C) 9,3 D) 3,9
2997. 7.4-2 file-» 80 - 16 - - (237357)
10% ли фенолнинг бензолдаги эритмаси ($\rho=0,9$ г/мл) натрий таъсир эттирилганда ажралиб чиққан газ 3,4 г изопрени тўлиқ каталитик гидрогенлашга етарли бўлиши учун қанча ҳажм (мл) 10% ли фенол эритмаси реакцияга киришиши керак?
A) 188 B) 94 C) 119 D) 208,8

2998. 7.4-2 file-» 80 - 16 - - (237358)
34 г мураккаб эфирни гидролиз қилиш учун олинган 200 г 10% ли калий гидроксид эритмасидан 60 г ортиб қолди. Мураккаб эфирлар номини аниқланг.
1) метилбензоат; 2) фенилформиат;
3) бензилформиат; 4) фенилацетат.
A) 1, 4 B) 2, 3 C) 1, 2, 3 **D) 1, 3, 4**
2999. 7.4-2 file-» 80 - 6 - - (312697)
Глюкозанинг бијг'ишидан олинган модда икки қисмга ажратилди. Bir қисми оксидланиб, иккинчи қисми билан H_2SO_4 иштирокida қизdirilsa қандай модда hosil bo'ladi?
A) moy kislotasining propil efiri
B) sirka kislotasining etil efiri
C) ko'mir kislotasining etil efiri
D) sut kislotasining etil efiri
3000. 7.4-2 file-» 80 - 6 - - (312698)
Глюкоза eritmasi bilan $[Ag(NH_3)_2]OH$ reaksiyaga kirishishi natijasida olingan qattiq modda konsentrlangan nitrat kislotaga bilan reaksiyaga kirishganda 2,24 l (n.sh) NO_2 ajraldi. Reaksiyada qatnashgan glyukoza massasini (g) toping.
A) 18 B) 9 C) 24 D) 5,6
3001. 7.4-2 file-» 80 - 6 - - (312699)
Chumoli kislotaga va $[Ag(NH_3)_2]OH$ o'zaro reaksiyaga kirishishi natijasida olingan qattiq modda konsentrlangan nitrat kislotaga solinganda 2,24 l (n.sh) NO_2 ajraldi. Reaksiyaga kirishgan metan kislotaga massasini (g) hisoblang.
A) 3,4 B) 1,8 C) 4,6 **D) 2,3**
3002. 7.4-2 file-» 80 - 8 - - (312700)
300 g 9,0% li glyukoza eritmasini havorang mis(II) gidroksid cho'kmasi bilan qizdirilganda hosil bo'lgan qizil cho'kmaning massasini (g) aniqlang.
A) 14,4 B) 24,3 C) 21,6 D) 16,2
3003. 7.4-2 file-» 80 - 8 - - (312701)
5,8 g propanal to'la yonishidan olingan mahsulotlar natriy ishqorning 120 g 10% li eritmasiga shimdirilishi natijasida hosil bo'lgan tuzning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 4,6 B) 26,9 C) 18,2 D) 21,0
3004. 7.4-2 file-» 80 - 8 - - (312702)
Aldegid kumush oksidining ammiakli eritmasida oksidlanishidan 21,6 g cho'kma va kislotaga hosil bo'ldi. Ushbu kislotaga izopropanol bilan H_2SO_4 ishtirokida reaksiyaga kirishganda 11,6 g tegishli murakkab efir hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan aldegidni aniqlang.
A) CH_3CH_2CHO B) CH_3CHO
C) $HCHO$ D) $CH_3CH_2CH_2CHO$
3005. 7.4-2 file-» 80 - 8 - - (312703)
Agar ma'lum miqdordagi aromatik spirt natriy metali bilan reaksiyaga kirishganda 13,44 l (n.sh.) gaz ajralishi ma'lum bo'lsa, shuncha miqdordagi aromatik spirt oksidlanishidan hosil bo'lgan benzoy kislotaga massasini (g) hisoblang.
A) 112,8 B) 75,6 C) 85,4 **D) 146,4**
3006. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (312704)
55% li atsetonning suvli eritmasidagi atsetonning hajmiy ulushini aniqlang. ($\rho_{atseton}=0,78$ g/ml)
A) 0,55 B) 0,45 C) 0,70 **D) 0,61**
3007. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (312705)
40 ml atseton ($\rho=0,78$ g/ml) bilan 60 ml suv aralashtirilishidan hosil bo'lgan eritmadagi atsetonning massa ulushini hisoblang.
A) 0,40 B) 0,34 C) 0,66 D) 0,60
3008. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (312706)
72,5 ml atseton ($\rho=0,8$ g/ml) va 327,5 ml suv aralashtirildi. Eritmadagi atsetonning molyar konsentratsiyasini aniqlang (eritma hosil bo'lishida hajm o'zgarishi hisobga olinmasin).
A) 2,5 B) 1,0 C) 3,12 D) 1,6
3009. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (312707)
126 g glyukoza spirtli biјg'ishidan olingan spirt kislotagacha oksidlandi. Ushbu kislotani neytrallash uchun 20% li ($\rho = 1,2$ g/ml) natriy gidroksid eritmasidan qancha hajm (ml) olish kerak?
A) 129 B) 280 C) 140 **D) 233**
3010. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (312708)
144 g glyukoza spirtli biјg'ishidan olingan moy kislotani neytrallash uchun 20% li ($\rho = 1,2$ g/ml) kaliy gidroksid eritmasidan qancha hajm (ml) olish kerak?
A) 44,8 B) 224 C) 186,7 D) 117
3011. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (312709)
Dimetilatsetilen va propan aralashmalari bromli suv solingan idish orqali o'tkazilganda, idishning og'irligi 8,1 g ga ortdi. Shuncha miqdordagi aralashmani yondirish uchun 31,92 l (n.sh.) kislorod sarflandi. Dastlabki aralashma massasini (g) hisoblang.
A) 5,28 B) 11,78 C) 18,42 **D) 13,38**
3012. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (312710)
Yog' gidrolizida hosil bo'lgan uch atomli spirt mo'l miqdordagi natriy bilan reaksiyaga kirishganda 67,2 l (n.sh.) vodorod ajralsa, gidrolizga uchragan triglitsirid miqdorini (mol) hisoblang.
A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

3013. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (312711)
144 g glyukozaning bijg'ishidan olingan etanol natriy bilan reaksiyaga kirishganda hosil bo'lgan vodorod hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 38,54 B) 43,62 C) 23,45 **D) 17,92**
3014. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (312712)
Glyukozaning bijg'ishi natijasida 72 g sut kislotasi hosil bo'lsa, shunday miqdordagi glyukoza olish uchun qancha saxaroza (g) kerak bo'ladi?
A) 180 B) 259,2 C) 128,3 **D) 136,8**
3015. 7.4-2 file-» 80 - 15 - - (312713)
225 g glyukozaning moy kislotali bijg'ishida ajralib chiqadigan gazlar hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 56 **B) 112** C) 134,4 D) 84
3016. 7.4-2 file-» 80 - 16 - - (312714)
Etan va metilamin aralashmasi yetarli miqdordagi kislorodda yondirilishidan hosil bo'lgan suv bug'i kondensatsiyadan so'ng gazlar aralashmasining hajmi 19,04 l (n.sh.) ni tashkil qildi. So'ngra gazlar ishqor eritmasidan o'tkazilganda 3,36 l (n.sh.) gaz qoldi. Dastlabki aralashmaning massasini (g) aniqlang.
A) 9,3 **B) 15,3** C) 17,4 D) 6,0
3017. 7.4-2 file-» 80 - 16 - - (312715)
Etan va metilamin aralashmasi yetarli miqdordagi kislorodda yondirilishidan hosil bo'lgan suv bug'i kondensatsiyadan so'ng gazlar aralashmasining hajmi 19,04 l (n.sh.) ni tashkil qildi. So'ngra gazlar ishqor eritmasidan o'tkazilganda 4,2 g gaz qoldi. Dastlabki aralashmadagi etan massasini (g) aniqlang.
A) 9,3 B) 15,3 C) 17,4 **D) 6,0**
3018. 7.4-2 file-» 80 - 16 - - (312716)
Bromning ($FeBr_3$ ishtirokida) benzol bilan reaksiyasi natijasida hosil bo'lgan mahsulot mo'l miqdordagi ishqor bilan ishlov berilganda 9,4 g mahsulot olingan bo'lsa, reaksiyada qatnashgan benzol massasini (g) toping.
A) 7,8 B) 15,7 C) 9,3 D) 3,9
3019. 7.4-2 file-» 80 - 16 - - (312717)
10% li fenolning benzoldagi eritmasi ($\rho=0,9$ g/ml) natriy ta'sir ettirilganda ajralib chiqqan gaz 3,4 g izoprenni to'liq katalitik gidrogenlashga yetarli bo'lishi uchun qancha hajm (ml) 10% li fenol eritmasi reaksiyaga kirishishi kerak?
A) 188 B) 94 C) 119 **D) 208,8**
3020. 7.4-2 file-» 80 - 16 - - (312718)
34 g murakkab efirni gidroliz qilish uchun olingan 200 g 10% li kaliy gidroksid eritmasidan 60 g ortib qoldi. Murakkab eфирlar nomini aniqlang.
1) metilbenzoat; 2) fenilformiat; 3) benzilformiat; 4) fenilatsetat.
A) 1, 4 B) 2, 3 C) 1, 2, 3 **D) 1, 3, 4**
3021. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225374)
Қуйидаги нуклеозид қайси молекулалардан ҳосил бўлган?
A) аденин, рибоза **B) гуанин, дезоксирибоза**
C) аденин, дезоксирибоза **D) гуанин, рибоза**
3022. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225375)
Қуйидаги нуклеозид қайси иккита молекуладан ҳосил бўлган?
A) тимин, дезоксирибоза B) урацил, рибоза
C) цитозин, рибоза
D) аденин, дезоксирибоза
3023. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225376)
Қуйидаги нуклеозид қайси иккита молекуладан ҳосил бўлган?
A) тимин, дезоксирибоза B) урацил, рибоза
C) цитозин, рибоза
D) цитозин, дезоксирибоза

3024. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225377)
Қуйидаги нуклеозид қайси иккита
молекуладан ҳосил бўлган?

- A) тимин, дезоксирибоза
B) гуанин, дезоксирибоза
C) цитозин, рибоза **D) урацил, рибоза**

3025. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225378)
Қуйидаги нуклеозид қайси молекулалардан
ҳосил бўлган?

- A) аденин, рибоза B) гуанин, дезоксирибоза
C) аденин, дезоксирибоза D) гуанин, рибоза

3026. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225379)
Қуйидаги нуклеотид гидролизидан қандай
моддалар ҳосил бўлади?

- A) аденин, рибоза, фосфат кислота
B) гуанин, рибоза, фосфат кислота
C) аденин, дезоксирибоза, фосфат кислота
D) гуанин, дезоксирибоза, фосфат кислота

3027. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225380)
Қуйидаги фрагмент . . .нинг бир қисми.

- A) РНК **B) ДНК** C) пептид
D) олигосахарид

3028. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225381)
Қуйидаги фрагмент гидролизидан қандай
молекулалар ҳосил бўлади?

- A) дезоксирибоза, аденин, фосфат кислота,
урацил
**B) рибоза, аденин, фосфат кислота,
урацил**
C) рибоза, гуанин, фосфат кислота, цитозин
D) рибоза, аденин, фосфат кислота, тимин

3029. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225383)
Қуйидаги фрагмент гидролизидан қандай молекулалар ҳосил бўлади?
- А) аденин, тимин, цитозин, рибоза, фосфат кислота
В) гуанин, урацил, цитазин, дезоксирибоза, фосфат кислота
С) гуанин, цитозин, тимин, дезоксирибоза, фосфат кислота
D) аденин, цитозин, урацил, рибоза, фосфат кислота
3030. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225384)
ДНК гидролизидан қуйидаги қайси молекулалар ҳосил бўлмайди?
- А) 3, 5 **В) 2, 5** С) 2, 4 D) 1, 3, 5
3031. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225385)
ДНК гидролизидан қуйидаги қайси молекулалар ҳосил бўлади?
- А) 2, 3 В) 2, 5 **С) 1, 3, 4** D) 1, 2, 5
3032. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225386)
Қуйидаги молекулалардан қайсилари ДНК гидролизидан ҳосил бўлади?
- А) 1, 4, 5** В) 1, 3, 5 С) 2, 3 D) 4, 5
3033. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225387)
Қуйидаги молекулалардан қайсилари ДНК гидролизидан ҳосил бўлмайди?
- А) 1, 4, 5 В) 1, 3, 5 **С) 2, 3** D) 2, 4

3034. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225388)
Қуйидаги молекулалардан қайси бири РНК
гидролизиди ҳосил бўлмайди?

A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

3035. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225389)
Қуйидаги молекулалардан қайси бири ДНК
гидролизиди ҳосил бўлмайди?

A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

3036. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225390)
Қуйидаги молекулалардан қайси бири РНК
таркибида учрамайди?

A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

3037. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225391)
Қуйидаги молекулалардан қайси бири ДНК
гидролизиди ҳосил бўлмайди?

A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

3038. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225392)
Қуйидаги молекулалардан қайсылари РНК
гидролизиди ҳосил бўлади?

A) 1, 2, 3 B) 1, 4, 5 C) 2, 3 D) 1, 5

3039. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (225393)
Қуйидаги молекулалардан қайсилари РНК гидролизада ҳосил бўлмайди?
- A) 1, 2, 3 B) 1, 4, 5 C) 2, 3 D) 1, 5
3040. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312719)
Қуйидаги нуклеозид қaysi молекулалардан ҳосил бўлган?
- A) adenin, riboza B) guanin, dezoksiriboza
C) adenin, dezoksiriboza D) guanin, riboza
3041. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312720)
Қуйидаги нуклеозид қaysi ikkita молекулдан ҳосил бўлган?
- A) timin, dezoksiriboza B) uratsil, riboza
C) sitozin, riboza D) adenin, dezoksiriboza
3042. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312721)
Қуйидаги нуклеозид қaysi ikkita молекулдан ҳосил бўлган?
- A) timin, dezoksiriboza B) uratsil, riboza
C) sitozin, riboza D) sitozin, dezoksiriboza
3043. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312722)
Қуйидаги нуклеозид қaysi ikkita молекулдан ҳосил бўлган?
- A) timin, dezoksiriboza
B) guanin, dezoksiriboza C) sitozin, riboza
D) uratsil, riboza
3044. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312723)
Қуйидаги нуклеозид қaysi молекулалардан ҳосил бўлган?
- A) adenin, riboza B) guanin, dezoksiriboza
C) adenin, dezoksiriboza D) guanin, riboza

3045. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312724)
Quyidagi nukleotid gidrolizidan qanday
moddalar hosil bo'ladi?

- A) adenin, riboza, fosfat kislota
- B) guanin, riboza, fosfat kislota**
- C) adenin, dezoksiriboza, fosfat kislota
- D) guanin, dezoksiriboza, fosfat kislota

3046. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312725)
Quyidagi fragment ...ning bir qismi.

- A) RNK
- B) DNK**
- C) peptid
- D) oligosaxarid

3047. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312726)
Quyidagi fragment gidrolizidan qanday
molekulalar hosil bo'ladi?

- A) dezoksiriboza, adenin, fosfat kislota, uratsil
- B) riboza, adenin, fosfat kislota, uratsil**
- C) riboza, guanin, fosfat kislota, siozin
- D) riboza, adenin, fosfat kislota, timin

3048. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312728)
Quyidagi fragment gidrolizidan qanday molekulalar hosil bo‘ladi?
- A) adenin, timin, sitozin, riboza, fosfat kislota
B) guanin, uratsil, sitazin, dezoksiriboza, fosfat kislota
C) **guanin, sitozin, timin, dezoksiriboza, fosfat kislota**
D) adenin, sitozin, uratsil, riboza, fosfat kislota
3049. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312729)
DNK gidrolizida quyidagi qaysi molekulalar hosil bo‘lmaydi?
- A) 3, 5 **B) 2, 5** C) 2, 4 D) 1, 3, 5
3050. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312730)
DNK gidrolizida quyidagi qaysi molekulalar hosil bo‘ladi?
- A) 2, 3 B) 2, 5 **C) 1, 3, 4** D) 1, 2, 5
3051. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312731)
Quyidagi molekulalardan qaysilari DNK gidrolizida hosil bo‘ladi?
- A) 1, 4, 5** B) 1, 3, 5 C) 2, 3 D) 4, 5
3052. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312732)
Quyidagi molekulalardan qaysilari DNK gidrolizida hosil bo‘lmaydi?
- A) 1, 4, 5 B) 1, 3, 5 **C) 2, 3** D) 2, 4

3053. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312733)
Quyidagi molekulalardan qaysi biri RNK
gidrolizida hosil bo'lmaydi?

A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

3054. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312734)
Quyidagi molekulalardan qaysi biri DNK
gidrolizida hosil bo'lmaydi?

A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

3055. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312735)
Quyidagi molekulalardan qaysi biri RNK
tarkibida uchramaydi?

A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

3056. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312736)
Quyidagi molekulalardan qaysi biri DNK
gidrolizida hosil bo'lmaydi?

A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

3057. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312737)
Quyidagi molekulalardan qaysilari RNK
gidrolizida hosil bo'ladi?

A) 1, 2, 3 B) 1, 4, 5 C) 2, 3 D) 1, 5

3058. 7.5-1 file-» 80 - 7 - - (312738) 3060. 7.5-1 file-» 80 - 19 - - (404653)
Quyidagi molekulalardan qaysilari RNK
gidrolizida hosil bo'lmaydi? Quyidagi fragment gidrolizidan qanday
molekulalar hosil bo'ladi?

1) adenin; 2) guanin; 3) timin; 4) sitozin;
5) uratsil; 6) riboza; 7) dezoksiriboza; 8) fosfat
kislota

A) 1, 2, 3 B) 1, 4, 5 C) 2, 3 D) 1, 5

3059. 7.5-1 file-» 80 - 19 - - (404652)
Quyidagi fragment gidrolizidan qanday
molekulalar hosil bo'ladi?
1) adenin; 2) guanin; 3) timin; 4) sitozin;
5) uratsil; 6) riboza; 7) dezoksiriboza; 8) fosfat
kislota

A) 2, 3, 4, 6, 8 B) 2, 3, 5, 6, 8
C) 1, 2, 4, 7, 8 D) 1, 2, 3, 7, 8

A) 2, 3, 4, 7, 8 B) 1, 3, 4, 6, 8
C) 2, 4, 5, 6, 8 D) 1, 4, 5, 7, 8

3061. 7.5-1 file-» 80 - 19 - - (404654)
Quyidagi fragment gidrolizidan qanday
molekulalar hosil bo'ladi?
1) adenin; 2) guanin; 3) timin; 4) sitozin;
5) uratsil; 6) riboza; 7) dezoksiriboza; 8) fosfat
kislota

- A) 2, 3, 4, 7, 8 **B) 1, 4, 5, 6, 8**
C) 1, 3, 5, 6, 8 D) 2, 4, 5, 7, 8

3062. 7.5-1 file-» 80 - 19 - - (404655)
Quyidagi fragment gidrolizidan qanday
molekulalar hosil bo'ladi?
1) adenin; 2) guanin; 3) timin; 4) sitozin;
5) uratsil; 6) riboza; 7) dezoksiriboza; 8) fosfat
kislota

- A) 2, 3, 7, 8 **B) 1, 4, 5, 6, 8** C) 1, 5, 7, 8
D) 2, 4, 5, 7, 8

3063. 7.5-1 file-» 80 - 19 - - (404656)

Quyidagi fragment gidrolizidan qanday molekulalar hosil bo'lad?

1) adenin; 2) guanin; 3) timin; 4) sitozin;
5) uratsil; 6) riboza; 7) dezoksiriboza; 8) fosfat kislota

A) 1, 2, 4, 6, 8 B) 2, 3, 5, 7, 8
C) 1, 2, 5, 6, 8 D) 2, 4, 6, 7, 8

3064. 7.5-1 file-» 80 - 19 - - (404657)

Quyidagi fragment gidrolizidan qanday molekulalar hosil bo'lad?

1) adenin; 2) uratsil; 3) timin; 4) sitozin;
5) guanin; 6) dezoksiriboza; 7) riboza; 8) fosfat kislota

A) 1, 3, 5, 6, 8 B) 2, 3, 4, 6, 8
C) 1, 4, 5, 7, 8 D) 2, 4, 5, 7, 8

3065. 7.5-1 file-» 80 - 19 - - (404658)
 Quyidagi fragment gidrolizidan qanday
 molekular hosil bo'ladi?
 1) adenin; 2) guanin; 3) timin; 4) sitozin;
 5) uratsil; 6) riboza; 7) dezoksiriboza; 8) fosfat
 kislota

A) 1, 4, 5, 6, 8 B) 2, 4, 5, 7, 8
C) 2, 3, 5, 6, 8 D) 1, 3, 4, 7, 8

3066. 7.5-1 file-» 80 - 19 - - (404659)
 Quyidagi fragment gidrolizidan qanday
 molekular hosil bo'ladi?
 1) adenin; 2) sitozin; 3) timin; 4) guanin;
 5) uratsil; 6) riboza; 7) dezoksiriboza; 8) fosfat
 kislota

A) 1, 2, 4, 7, 8 B) 2, 3, 5, 7, 8
C) 1, 4, 5, 6, 8 D) 2, 4, 5, 7, 8

3067. 7.5-1 file-» 80 - 19 - - (404660)
 Quyidagi molekullardan qaysilari RNK
 gidrolizida hosil bo'ladi?

A) 1, 2, 5, 6 B) 1, 2, 3, 6 C) 1, 3, 4, 5
 D) 1, 4, 5, 6