

1. Qaysi bandlarda "atom" so'zi o'z ma'nosida qo'llanilmagan.

- 1) 1 atomli fenollar – aromatik spirtlar
 - 2) Benzol tarkibida 6 ta atom orbitallari ishtirokida aromatik halqa hosil qilingan
 - 3) Spirtlar 1 va ko'p atomli bo'ladi
 - 4) uglevodorodlar tarkibida faqat C va H atomlari bo'ladi.
- A) 1,2 B) 1,3,4 C) 1,3 D) 2,4

2. Qaysi moddalar eritmalari Ag_2O ning NH_3 dagi eritmasi bilan reaksiyaga kirishadi ? 1) propilformiat 2) chumoli kislota 3) sirka kislota 4) sirka aldegid 5) izopropilatsetat 6) triatsetat selluloza

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

3. 3M kaliy sulfat eritmasi elektroliz qilinganda 4M eritma hosil bo'ldi va 311 l (n.sh) gaz anodda ajraldi. Olingan eritma hajmini (l) aniqlang?

- A) 1,2 B) 1,5 C) 2 D) 1

4. Etilatsetatga metilmagniy yodid birikmasi ta'sir ettirilganda 92,8 gr karbonil birikma olindi. Karbonil birikma hosil bo'lishida dastlabki efir massasi reaksiya davomida qanday o'zgargan?

- A) 48 gr ga kamaygan B) 24 gr ga ortgan
C) 18 gr ga kamaygan D) 20 gr ga ortgan

5. 26,88 l (n.sh.) etilen necha ml ($\rho = 1,58$) 50%li $KMnO_4$ eritmasini to'la rangsizlantiradi?

- A) 250 B) 160 C) 200 D) 158

6. Bromatseton tarkibida qanday turdagi va nechta kimyoviy bog' mavjud?

- A) 9 ta σ ; 1 ta π B) 10 ta σ
C) 11 ta σ D) 10 ta σ ; 2 ta π

7. Pirouzum kislota molekulasida uglerod atomlari oksidlanish darajalari yig'indisi nechga teng?

- A) +3 B) +4 C) 0 D) -2

8. Ajralgan 123 gr 1,5-geksadiyen molekulasini hosil qilish uchun Shorigin usuli bo'yicha necha gr Na metalli kerak?

- A) 34,5 B) 46 C) 69 D) 138

9. Qaynoq 56% li KOH eritmasida yetarlicha oltingugurt eritilganda eritma massasi qanday ortadi?

- A) 12% B) 16% C) 96% D) 24%

10. Ishqoriy yer metall gidridi stixiometrik miqdordagi suvda eritilganda eritma massasi

2,286% ga kamaydi. $M(Me(OH)_2)$ aniqlang (g/mol)?

- A) 74 B) 58 C) 122 D) 171

11. To'g'ri tushunchani tanlang?

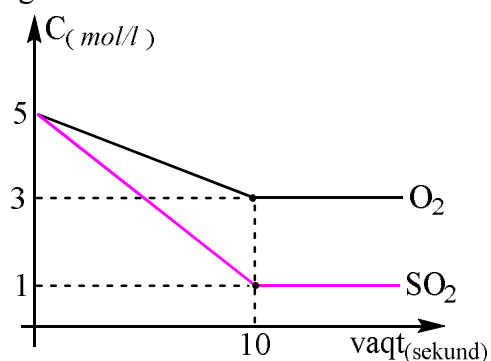
A) atomlar molekulaga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud

B) jismlar moddaga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud

C) molekular atomlarga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud

D) moddalar molekula va atomlarga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud

12. Grafikka asoslanib $2SO_2(g) + O_2(g) = 2SO_3(g)$ reaksiyasining muvozanat konstantasini (K_m) aniqlang.



- A) 16/3 B) 4/3 C) 16/6 D) 1

13. Temir atomining absolyut massasi $93,13 \cdot 10^{-27}$ kg bo'lsa, u necha m.a.b ga teng?

- A) 56 B) 4,67 C) 672 D) 1/56

14. 66 gr Mn ga necha gr Al qo'shilsa, tarkibida 39,6 % Al tutgan Mn_3Al_x birikma olinadi ?

- A) 43,2 B) 45,0 C) 54,0 D) 40,5

15. $Me(NO_3)_2$ ning 188,8 ml ($\rho = 1,25$) 30 % li eritmasida $18,06 \cdot 10^{22}$ ta Me^{++} kationlari ($\alpha = 1$) bo'lsa, ekv($Me(NO_3)_2$) - ?

- A) 108 B) 94,5 C) 118 D) 74

16. 20 gr Ca va Mg aralashmasi mo'l miqdorda xlorid kislotada eritilganda 64,02 gr xloridlar aralashmasi olingan bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi $\omega(MgCl_2)$ - ?

- A) 55,5 B) 66,7 C) 33,33 D) 44,5

17. 100 gr 6,84 % li $Al_2(SO_4)_3$ eritmasiga 100 gr 6,36 % li Na_2CO_3 eritmasidan qo'shilganda hosil bo'ladigan eritmaning C% ni aniqlang?

- A) 5,6 B) 4,8 C) 4,4 D) 6,6

18. Qaysi modda(lar) eritmasida $[H_3O^+]$ kationi bo'ladi ?

- 1) NaOH 2) Al(OH)₂Cl 3) HCl 4) H₂SO₄
5) HNO₃
A) 2,3,5 B) 1,3,4 C) 3,4,5 D) 2,3,4

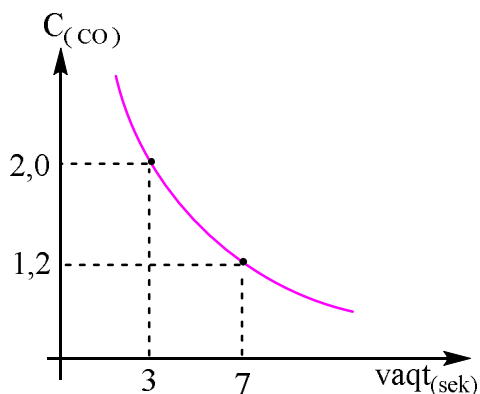
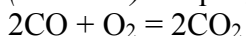
19. 20°C da tezligi 0,25 mol/l·sek bo'lgan reaksiya tezligining temperatura koeffitsienti 3 ga teng bo'lsa, shu reaksiyaning 50°C dagi tezligi (mol/l·sek) aniqlang ?

- A) 2,25
B) 4,5
C) 5,0
D) 6,75

20. Gibrid orbitallari turi va soni bir xil bo'lgan molekullarni aniqlang?

- A) trioksimetilen va dioksan
B) sulfid va nitrit kislota
C) sirka kislota va sirka aldegid
D) glyukoza, maltoza

21. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib is gazining yonish reaksiyasining tezligini (mol/l·sek) aniqlang.



- A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4

22. 1,1-dixlor 2-metil propan gidrolizlanganda qanday mahsulot hosil bo'ladi?

- A) izomoy kislota
B) 2-metil propanal
C) 1,1-digidroksi 2-metil propan
D) 1-xlor 1-gidroksi 2-metil propan

23. 0,625 M li 400 ml H₂SO₄ eritmasini tayyorlash uchun uning titri 0,980 g/ml bo'lgan eritmasidan qanday hajmda (ml) olish kerak?

- A) 80 B) 39,2 C) 40 D) 25

24. Laktoza qanday monosaxaridlarga gidrolizlanadi?

- 1) glyukoza 2) galaktoza 3) mannoza 4) fruktoza
A) 1,1 B) 1,4 C) 2,4 D) 1,2

25. Atsetonitril vodorod oqimida qaytarilsa qanday modda(lar) hosil bo'ladi?

- A) metilamin, etilamin B) etilamin
C) etan, ammiak D) butan, gidrazin

26. Atsetoamid NaOH muhitida NaOCl bilan oksidlanganda olingan amin massasi dastlabki amid massasidan 70 gr ga kam bo'lsa, reaksiyada qatnashgan gipoxlorit massasini (gr) aniqlang?

- A) 223,5 B) 119,2 C) 74,5 D) 178,8

27. Laboratoriya sharoitida Biuret reaksiyasini amalga oshirish uchun qanday moddalar kerak bo'ladi? 1) oqsil 2) 10% li ishqor 3) kons. HONO₂ 4) bir qism simob 5) 2% li mis kuporosi

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

28. SiCl₄ to'la gidrolizlanganda 36,5%li (ρ=1,4) 250 ml eritma hosil bo'lgan. Reaksiya uchun necha gr suv olingan?

- A) 253,75 B) 187,5 C) 444 D) 250

29. 72 gr noma'lum Me_xC₂ tarkibli atsetilenid yetarli HCl tutgan eritmada eritildi, olingan gaz mahsulot KMnO₄ning suvli eritmasi bilan oksidlanganda 69,6 gr qo'ngir cho'kma ajraldi. Dastlabki reaksiyada qaysi metall asetilenidni qatnashgan?

- A) Li B) Cu C) Ag D) Ca

30. Ikkita α-aminokislota (molyar massalari farqi 28 gr/mol) aralashtirilganda reaksiyasidan 54 gr suv va 594 gr dipeptid hosil bo'ldi. Molyar massasi katta aminokislota ni aniqlang?

- A) alanine B) valin C) leysin D) lizin

31. Komponentlarning massa ulushlari nisbati 1:1 bo'lgan oleum muayyan miqdordagi suv bilan aralashtirilganda vodorod va kislorod atomlari soni teng bo'lgan 500 gr eritma olindi. Reaksiya uchun olingan oleum massasini (gr) hisoblang!

- A) 285,6 B) 328,7 C) 298,76 D) 322,65

32. Fosforit ko'mir va qum qo'shib qizdirilganda 13,44 litr (n.sh) gaz ajraldi. Reaksiyada qatnashgan qumtuproq massasini (gr) aniqlang?

- A) 21,6 B) 36,0 C) 24,0 D) 33,6

33. Kumush nitratning 348 gr eritmasi elektroliz qilinganda eritma massasi 20 % ga kamaydi. Katod va anodda ajralgan moddalar massalarini (gr) aniqlang.

- A) 54;4 B) 43,2;26,4 C) 64,8;4;8 D) 57,6;12

34. 1,4-dibrom butan litiyli amalgama ishtirokida reaksiyaga kirishganda 160,8 gr cho'kma olindi.

Olingan uglevodorod massasini (gr) toping
A) 44,8 B) 56,0 C) 22,4 D) 33,6

35. 13,44 litr (n,sh) propinni 450 – 600 °C da aktiv ko'mir solingan naycha orqali o'tkazilganda hosil bo'lgan mahsulotning ($\rho = 0,8$) hajmini (ml) aniqlang.

A) 48,0 B) 24,0 C) 19,5 D) 30,0

36. Polimerlanish darajasi 40 ga teng bo'lgan tabiiy kauchuk vulkanlandi va S ning massa ulushi 0,32 ga teng bo'ldi. Hosilbo'lgan ebonitning nisbiy molekulyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 4000 B) 3840 C) 4440 D) 4320

37. Legirlangan po'lat qanday xossalarga ega bo'ladi ?

A) magnit xossasi yo'qotiladi, mexanik puxtalik va korroziyaga bardoshlilik xossalarga ega bo'ladi
B) mexanik puxtalik va elektr xossalarga ega, magnit xossasi yo'q, korroziyaga chidamli
C) mexanik puxtalik va elektromagnit xossalarga ega, korroziyaga chidamsiz

D) mexanik puxtalik va elektromagnit xossalarga ega, korroziyaga chidamli

38. N elektron pog'onada bosh kvant son (n) qanday qiymatda ega ?

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

39. $(-C\equiv C-)_n$; $(=C=C=)_n$ kabi tuzilishli polimerlar uglerodning qaysi allotropiyasiga tegishli ?

A) karbin B) fulleren C) grafit D) olmos

40. Vodород bog'iga (kristallga) tegishli bo'lmagan xususiyatni tanlang ?

A) ikki elektromanfiy atomlar orasida vujudga keladi

B) molekula ichida va molekular aro xos bo'ladi

C) vodород orqali vujudga keladi

D) Elektronlar butun kristall uchun umumiy hisoblanadi

41. $\omega(\text{Mg}) = 38,4\%$ bo'lgan necha gramm Mg+Fe aralashmasi CuSO_4 ning 100 ml ($\rho = 1,5$) 57,6 % li eritmasi bilan qoldiqsiz reaksiyaga kirishadi?

A) 17,5 B) 20,0 C) 22,5 D) 25

42. Qaysi moddalar tarkibida peptid bog' mavjud emas ?

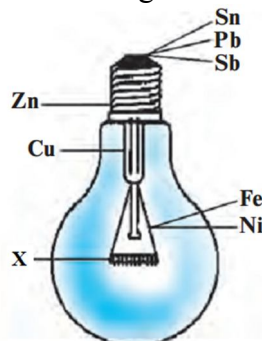
1) gemoglobin 2) valin 3) glitsin 4) stearin kislota 5) asparagin 6) insulin 7) globulin

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

43. 17,92 l (n,sh.) C_3H_8 olish uchun NaOH ning 80 ml 32 % li eritmasi sarflangan bo'lsa, ishqor zichligini (g/ml) aniqlang ?

A) 1,33 B) 1,25 C) 1,2 D) 1,12

44. Rasmdagi noma'lum metallni (X) aniqlang



A) Ti B) W C) Cr D) Co

45. $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ ning 100 gr 59,2 % li eritmasiga necha gr H_2O qo'shilsa, eritmadagi kislorod atomlari soni avagadro sonidan 12 marta ko'p bo'ladi ?

A) 54 B) 72 C) 132 D) 81

46. Titrlari bir xil bo'lgan quyidagi kislota eritmalaridan qaysi birining molyarligi eng katta bo'ladi?

A) H_3PO_4 B) HNO_3 C) HCl D) HClO_4

48. Sulfat kislotaning 78,4% li eritmasida kislorod atomlari soni jami molekular sonidan $63,21 \cdot 10^{23}$ taga ko'p bo'lsa, eritma ($\rho = 1,75 \text{g/cm}^3$) hajmini (ml) aniqlang?

A) 280 B) 196 C) 250 D) 225

49. Qaysi alkinlar Cu (I) tuzlari bilan portlovchi birikma hosil qilmaydi ?

1) butin – 1 2) butin – 2 3) 2 metil–pentin – 1
4) pentin – 2 5) geksin – 3

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

50. Gazlarni suvda eruvchanligini oshirish uchun qanday jarayonlarni amalga oshirish kerak? 1) t° ni oshirish 2) t° ni pasaytirish 3) aralashtirib turish 4) bosimni oshirish 5) bosimni pasaytirish

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

51. 1,1-dixlor 2-metil propan gidrolizlanganda qanday mahsulot hosil bo'ladi?

A) izomoy kislota

B) 2-metil propanal

C) 1,1-digidroksi 2-metil propan

D) 1-xlor 1-gidroksi 2-metil propan

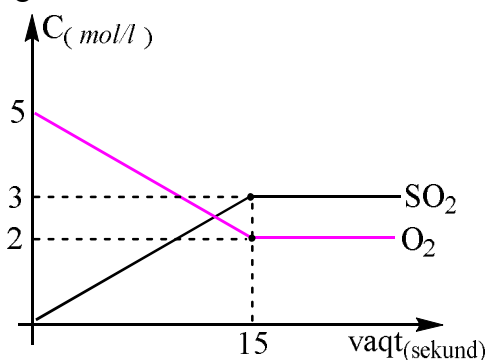
52. Atsetonitril vodorod oqimida qaytarilsa qanday modda(lar) hosil bo'ladi?

- A) metilamin, etilamin B) etilamin
 C) etan, ammiak D) butan, gidrazin

53. $\text{CaCl}_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ ning 70,35 gr miqdori tarkibida 3,5 gr vodorod borligi ma'lum bo'lsa, kristallizatsion suv molekulasini sonini (x) aniqlang

- A) 5 B) 6 C) 4 D) 2

54. Grafikka asoslanib $\text{S}_{(q)} + \text{O}_2_{(g)} = \text{SO}_2_{(g)}$ reaksiyasining o'rtacha tezligini ($\text{mol/l}\cdot\text{sek}$) aniqlang.



- A) 0,2 B) 0,3 C) 0,4 D) 0,5

55. Quyidagilardan qaysi birlari organik moddalarda uchraydigan tuzilish izomerlariga mansub?

- A) zanjir, holat, funksional grupp izomerlari
 B) zanjir, konfiguratsion, holat izomerlari
 C) holat, fazoviy, konformatsion izomerlar
 D) zanjir va fazoviy izomerlar

56. A gazining hajmi V, massasi m, xuddi shunday sharoitda B gazining hajmi 2V, massasi 0,5m bo'lsa, gazlarning zichliklari orasidagi munosabat qaysi javobda to'g'ri berilgan?

- A) $\rho(A)=4\rho(B)$ B) $\rho(A)=\rho(B)$
 C) $2\rho(A)=\rho(B)$ D) $\rho(A)=2\rho(B)$

57. A gazining hajmi 2V, massasi 0,5m, xuddi shunday sharoitda B gazining hajmi V, massasi m bo'lsa, gazlarning zichliklari orasidagi munosabat qaysi javobda to'g'ri berilgan?

- A) $\rho(A)=4\rho(B)$ B) $4\rho(A)=\rho(B)$
 C) $2\rho(A)=\rho(B)$ D) $\rho(A)=2\rho(B)$

58. A gazining hajmi 2V, massasi 3m, xuddi shunday sharoitda B gazining hajmi 0,5V, massasi 0,75m bo'lsa, gazlarning zichliklari orasidagi munosabat qaysi javobda to'g'ri berilgan?

- A) $\rho(A)=4\rho(B)$ B) $\rho(A)=\rho(B)$
 C) $2\rho(A)=\rho(B)$ D) $\rho(A)=2\rho(B)$

59. A gazining hajmi V, massasi 2m, xuddi shunday sharoitda B gazining hajmi 2V, massasi 0,5m bo'lsa, gazlarning zichliklari orasidagi munosabat qaysi javobda to'g'ri berilgan?

- A) $\rho(A)=4\rho(B)$ B) $4\rho(A)=\rho(B)$
 C) $8\rho(A)=\rho(B)$ D) $\rho(A)=8\rho(B)$

60. A gazining hajmi 4V, massasi 6m, xuddi shunday sharoitda B gazining hajmi 2V, massasi 3m bo'lsa, gazlarning zichliklari orasidagi munosabat qaysi javobda to'g'ri berilgan?

- A) $\rho(A)=3\rho(B)$ B) $2\rho(A)=\rho(B)$
C) $\rho(A)=\rho(B)$ D) $\rho(A)=2\rho(B)$

61. A gazining hajmi 8V, massasi m, xuddi shunday sharoitda B gazining hajmi 2V, massasi 0,5m bo'lsa, gazlarning zichliklari orasidagi munosabat qaysi javobda to'g'ri berilgan?

- A) $\rho(A)=4\rho(B)$ B) $\rho(A)=\rho(B)$
 C) $2\rho(A)=\rho(B)$ D) $\rho(A)=2\rho(B)$

62. A gazining hajmi V, massasi m, xuddi shunday sharoitda B gazining hajmi 2V, massasi 0,5m bo'lsa, gazlarning zichliklari orasidagi munosabat qaysi javobda to'g'ri berilgan?

- A) $\rho(A)=4\rho(B)$ B) $\rho(A)=\rho(B)$
 C) $2\rho(A)=\rho(B)$ D) $\rho(A)=2\rho(B)$

63. A gazining hajmi 5V, massasi 5m, xuddi shunday sharoitda B gazining hajmi 4V, massasi 2m bo'lsa, gazlarning zichliklari orasidagi munosabat qaysi javobda to'g'ri berilgan?

- A) $2\rho(A)=\rho(B)$ B) $4\rho(A)=\rho(B)$
 C) $\rho(A)=4\rho(B)$ D) $\rho(A)=2\rho(B)$

64. A gazining hajmi 5V, massasi 3m, xuddi shunday sharoitda B gazining hajmi 20V, massasi 6m bo'lsa, gazlarning zichliklari orasidagi munosabat qaysi javobda to'g'ri berilgan?

- A) $\rho(A)=4\rho(B)$ B) $2\rho(A)=\rho(B)$
 C) $3\rho(A)=\rho(B)$ D) $\rho(A)=2\rho(B)$

65. A gazining hajmi V, massasi 5m, xuddi shunday sharoitda B gazining hajmi 2V, massasi 0,5m bo'lsa, gazlarning zichliklari orasidagi munosabat qaysi javobda to'g'ri berilgan?

- A) $\rho(A)=10\rho(B)$ B) $\rho(A)=20\rho(B)$
 C) $10\rho(A)=\rho(B)$ D) $8\rho(A)=2\rho(B)$

66. Qaysi javobda kovalent, ion va metall bog'lanishli moddalar mos ravishda ko'rsatilgan?

- A) B_2O_3 , NaF, Li B) CO_2 , SiC, Hg
 C) O_3 , P_2O_5 , Fe D) Si, SF_6 , KBr

67. Qaysi javobda kovalent, ion va metall bog'lanishli moddalar mos ravishda ko'rsatilgan?

- A) B_2O_3 , H_2O , Li B) SO_2 , Cl_2O_5 , Hg
C) O_2 , P_2O_5 , Mn D) H_2 , KF , Ti

68. Qaysi javobda kovalent, ion va metall bog'lanishli moddalar mos ravishda ko'rsatilgan?

- A) Br_2O_3 , H_2S , Zn B) CO_2 , $KClO_3$, Cr
C) Na_2SO_4 , P_2O_5 , Al D) Si, KBr, K

69. Qaysi javobda ion, kovalent va metall bog'lanishli moddalar mos ravishda ko'rsatilgan?

- A) NaF , CO_2 , Cu B) SF_6 , Fe, S
C) O_3 , P_2O_5 , Fe D) KOH , Mn_2O_3 , Ag

70. Qaysi javobda kovalent, ion va metall bog'lanishli moddalar mos ravishda ko'rsatilgan?

- A) Cl_2O_3 , SO_3 , Cs B) NO_2 , NH_3 , Fr
C) O_2 , $NaOH$, Co D) Br_2 , K, KBr

71. Qaysi javobda ion, kovalent va metall bog'lanishli moddalar mos ravishda ko'rsatilgan?

- A) CCl_4 , I_2 , Ge B) KH , CO , Li
C) NH_3 , N_2 , F_2 D) Li_3P , NH_4Cl , Ar

72. Qaysi javobda ion, kovalent va metall bog'lanishli moddalar mos ravishda ko'rsatilgan?

- A) $C_6H_{12}O_6$, CH_4 , Mg B) ZnO , MnO_2 , Rb
C) $Mg(OH)_2$, HCl , Au D) H_2SO_3 , Al_2O_3 , Ag

73. Qaysi javobda ion, kovalent va metall bog'lanishli moddalar mos ravishda ko'rsatilgan?

- A) H_2SO_3 , Al_2O_3 , Ag B) Na_2SO_4 , P_2O_5 , Al
C) CCl_4 , I_2 , Ge D) KOH , N_2 , Ag

74. Qaysi javobda qutbli kovalent, ion va metall bog'lanishli moddalar mos ravishda ko'rsatilgan?

- A) SO_2 , NaF , Li B) CS_2 , Al_2O_3 , Hg
C) O_3 , $NaOH$, Fe D) Si, SF_6 , KBr

75. Qaysi javobda qutbsiz kovalent, ion va metall bog'lanishli moddalar mos ravishda ko'rsatilgan?

- A) B_2O_3 , NaF , Li B) CO_2 , SiC , Hg
C) O_3 , P_2O_5 , Au D) CS_2 , Mg_3P_2 , Ti

76. Quyidagi molekula (yoki ion)larning fazoviy shaklini aniqlang.

- 1) AlF_3 ; 2) ClO_3^- ; 3) $BeCl_2$; 4) NH_4^+ ;
a) teng tomonli uchburchak; b) tetraedr; c) chiziqli; d) uchburchakli piramida; e) burchakli.
A) 1-a; 2-d; 3-c; 4-b B) 1-a; 2-b; 3-c; 4-d
C) 1-d; 2-b; 3-c; 4-a D) 1-a; 2-b; 3-e; 4-d

77. Quyidagi molekula (yoki ion)larning fazoviy shaklini aniqlang.

- 1) AlF_3 ; 2) ClO_3^- ; 3) $BeCl_2$; 4) NH_4^+ ;
a) burchakli; b) uchburchakli piramida; c) chiziqli; d) teng tomonli uchburchak; e) tetraedr.
A) 1-a; 2-d; 3-c; 4-e B) 1-a; 2-b; 3-c; 4-b
C) 1-d; 2-b; 3-c; 4-e D) 1-d; 2-b; 3-a; 4-b

78. Quyidagi molekula (yoki ion)larning fazoviy shaklini aniqlang.

- 1) NH_3 ; 2) CH_4 ; 3) CS_2 ; 4) SO_2 ;
a) yassi uchburchak; b) tetraedr; c) chiziqli; d) uchburchakli piramida; e) burchakli.
A) 1-b; 2-d; 3-c; 4-b B) 1-d; 2-b; 3-c; 4-c
C) 1-d; 2-d; 3-e; 4-e D) 1-d; 2-b; 3-c; 4-e

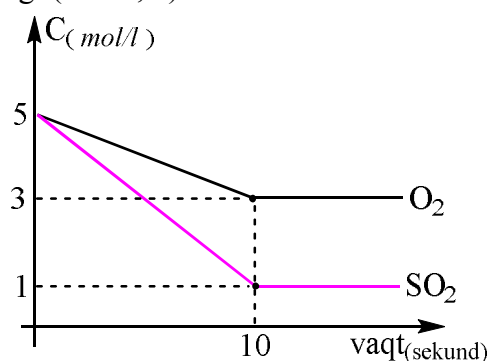
79. Quyidagi molekula (yoki ion)larning fazoviy shaklini aniqlang.

- 1) HCl ; 2) BCl_3 ; 3) SiO_2 ; 4) CO_2 ;
a) teng tomonli uchburchak; b) tetraedr; c) chiziqli; d) uchburchakli piramida; e) burchakli.
A) 1-e; 2-d; 3-c; 4-b B) 1-c; 2-b; 3-c; 4-d
C) 1-e; 2-a; 3-d; 4-c D) 1-c; 2-a; 3-b; 4-c

80. Quyidagi molekula (yoki ion)larning fazoviy shaklini aniqlang.

- 1) PH_3 ; 2) NO_3^- ; 3) BeH_2 ; 4) H_2O ;
a) teng tomonli uchburchak; b) tetraedr; c) chiziqli; d) uchburchakli piramida; e) burchakli.
A) 1-b; 2-a; 3-e; 4-c B) 1-d; 2-a; 3-c; 4-e
C) 1-d; 2-b; 3-c; 4-a D) 1-a; 2-b; 3-e; 4-d

81. Grafikka asosanib $2SO_2(g) + O_2(g) = 2SO_3(g)$ reaksiyasining dastlabki tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang. ($k = 0,8$)



- A) 125 B) 100 C) 150 D) 75

82. Quyidagi molekula (yoki ion)larning fazoviy shaklini aniqlang.

- 1) NO_2 ; 2) SiH_4 ; 3) XeF_4 ; 4) H_3O^+ ;
a) teng tomonli uchburchak; b) tetraedr; c) yassi kvadrat; d) uchburchakli piramida; e) burchakli.
A) 1-e; 2-b; 3-c; 4-b B) 1-a; 2-b; 3-c; 4-d
C) 1-e; 2-d; 3-c; 4-d D) 1-a; 2-b; 3-e; 4-d

83. Quyidagi molekula (yoki ion)larning fazoviy shaklini aniqlang.

- 1) CS₂; 2) PO₄³⁻; 3) SiO₂; 4) SO₂;
 a) teng tomonli uchburchak; b) tetraedr; c) chiziqli; d) uchburchakli piramida; e) burchakli.
 A) 1-c; 2-d; 3-b; 4-a B) 1-c; 2-b; 3-b; 4-e
 C) 1-d; 2-b; 3-c; 4-a D) 1-a; 2-b; 3-e; 4-d

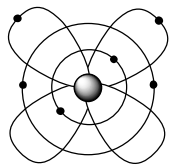
84. Quyidagi molekula (yoki ion)larning fazoviy shaklini aniqlang.

- 1) BeH₂; 2) H₂O; 3) PH₃; 4) NO₃⁻;
 a) teng tomonli uchburchak; b) tetraedr; c) chiziqli; d) uchburchakli piramida; e) burchakli.
 A) 1-a; 2-d; 3-c; 4-b B) 1-a; 2-b; 3-c; 4-d
 C) 1-c; 2-e; 3-d; 4-a D) 1-c; 2-d 3-e; 4-b

85. Quyidagi molekula (yoki ion)larning fazoviy shaklini aniqlang.

- 1) NH₃; 2) CH₄; 3) CS₂; 4) SO₃;
 a) teng tomonli uchburchak; b) tetraedr; c) chiziqli; d) uchburchakli piramida; e) burchakli.
 A) 1-a; 2-d; 3-c; 4-b B) 1-d; 2-b; 3-c; 4-a
 C) 1-d; 2-b; 3-c; 4-a D) 1-d; 2-b; 3-e; 4-a

86. Ushbu rasmda kislorodning qaysi ionini tuzilish modeli keltirilgan?



- A) O²⁻ B) O²⁺ C) O⁻ D) O⁺

87. Quyidagi molekula (yoki ion)larning fazoviy shaklini aniqlang.

- 1) HClO₄; 2) BCl₃; 3) SiO₂; 4) CO₂;
 a) teng tomonli uchburchak; b) tetraedr; c) chiziqli; d) uchburchakli piramida; e) burchakli.
 A) 1-b; 2-d; 3-a; 4-e B) 1-a; 2-b; 3-c; 4-d
 C) 1-b; 2-a; 3-b; 4-c D) 1-a; 2-b; 3-e; 4-d

88. 14 g KOH dan foydalanib qanday massali (g) 5 molyalli eritma tayyorlash mumkin?
 (Molyallik – 1 kg erituvchiga mos keluvchi erigan modda miqdori)

- A) 128 B) 64 C) 32 D) 16

89. 10 g NaOH dan foydalanib qanday massali (g) 5 molyalli eritma tayyorlash mumkin?
 (Molyallik – 1 kg erituvchiga mos keluvchi erigan modda miqdori)

- A) 60 B) 50 C) 40 D) 80

90. 37 g Ca(OH)₂ dan foydalanib qanday massali (g) 5 molyalli eritma tayyorlash mumkin?
 (Molyallik – 1 kg erituvchiga mos keluvchi erigan modda miqdori)

- A) 37 B) 274 C) 137 D) 68,5

91. 20 g NaOH dan foydalanib qanday massali (g) 4 molyalli eritma tayyorlash mumkin?

(Molyallik – 1 kg erituvchiga mos keluvchi erigan modda miqdori)

- A) 120 B) 145 C) 40 D) 290

92. 48 g LiOH dan foydalanib qanday massali (g) 2 molyalli eritma tayyorlash mumkin?

(Molyallik – 1 kg erituvchiga mos keluvchi erigan modda miqdori)

- A) 296 B) 148 C) 1048 D) 524

93. 500 g 40%li NaOH eritmasining molyalligini hisoblang.

(Molyallik – 1 kg erituvchiga mos keluvchi erigan modda miqdori)

- A) 16,67 B) 18,67 C) 6 D) 5

94. 342 g Ba(OH)₂ dan foydalanib qanday massali (g) 5 molyalli eritma tayyorlash mumkin?

(Molyallik – 1 kg erituvchiga mos keluvchi erigan modda miqdori)

- A) 742 B) 371 C) 340 D) 741

95. 280 g 40%li KOH eritmasining molyalligini hisoblang.

(Molyallik – 1 kg erituvchiga mos keluvchi erigan modda miqdori)

- A) 12 B) 10 C) 11 D) 8

96. 29 g Mg(OH)₂ dan foydalanib qanday massali (g) 4 molyalli eritma tayyorlash mumkin?

(Molyallik – 1 kg erituvchiga mos keluvchi erigan modda miqdori)

- A) 154 B) 150 C) 77 D) 160

97. 111 g Ca(OH)₂ dan foydalanib qanday massali (g) 6 molyalli eritma tayyorlash mumkin?

(Molyallik – 1 kg erituvchiga mos keluvchi erigan modda miqdori)

- A) 361 B) 360 C) 362 D) 250

98. Massasi 11 g bo`lgan temir va alyuminiy aralashmasi mo`l miqdorda xlorid kislota eritmasida to`liq eritildi. Bunda 8,96 l (n. sh.) gaz ajralib chiqqan bo`lsa, dastlabki aralashmadagi temir massasini (g) aniqlang.

- A) 2,8 B) 5,6 C) 4,2 D) 8,4

99. Massasi 16,6 g bo`lgan temir va alyuminiy aralashmasi mo`l miqdorda xlorid kislota eritmasida to`liq eritildi. Bunda 11,2 l (n. sh.) gaz ajralib chiqqan bo`lsa, dastlabki aralashmadagi alyuminiy massasini (g) aniqlang.

- A) 5,4 B) 8,1 C) 2,7 D) 10,8

100. Massasi 31g bo`lgan mis va alyuminiy aralashmasi mo`l miqdorda xlorid kislota eritmasida to`liq eritildi. Bunda 6,72 l (n. sh.) gaz ajralib chiqqan bo`lsa, dastlabki aralashmadagi misning massasini (g) aniqlang.

- A) 12,8 B) 6,4 C) 3,2 D) 25,6

101. Massasi 22,2 g bo`lgan temir va alyuminiy aralashmasi mo`l miqdorda xlorid kislota eritmasida to`liq eritildi. Bunda 13,44 l (n. sh.) gaz ajralib chiqqan bo`lsa, dastlabki aralashmadagi alyuminiy massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 24,3 B) 18,3 C) 23,3 D) 21

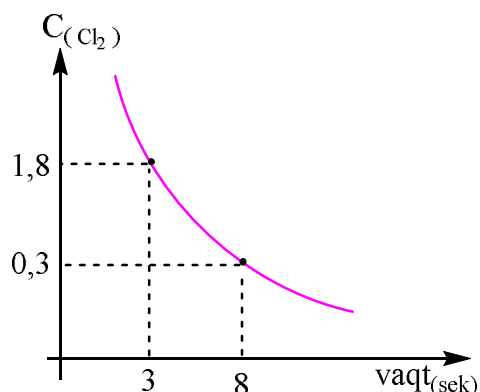
102. Massasi 16,6 g bo`lgan temir va alyuminiy aralashmasi mo`l miqdorda xlorid kislota eritmasida to`liq eritildi. Bunda 11,2 l (n. sh.) gaz ajralib chiqqan bo`lsa, dastlabki aralashmadagi temir massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 64,47 B) 67,47 C) 32,53 D) 35,53

103. Massasi 20,9 g bo`lgan mis va alyuminiy aralashmasi mo`l miqdorda xlorid kislota eritmasida to`liq eritildi. Bunda 10,08 l (n. sh.) gaz ajralib chiqqan bo`lsa, dastlabki aralashmadagi misning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 35 B) 65 C) 61,24 D) 38,76

104. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib ammiakning xlor atmosferasida yonish reaksiyasining tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang.
 $2NH_3 + 3Cl_2 = N_2 + 6HCl$



- A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4

105. Massasi 35,4g bo`lgan natriy va kumush aralashmasi mo`l miqdorda xlorid kislota eritmasida to`liq eritildi. Bunda 6,72 l (n. sh.) gaz ajralib chiqqan bo`lsa, dastlabki aralashmadagi kumushning massasini (g) aniqlang.

- A) 21,6 B) 10,8 C) 5,6 D) 16,2

106. Massasi 25,7g bo`lgan kalsiy va oltin aralashmasi mo`l miqdorda xlorid kislota eritmasida to`liq eritildi. Bunda 3,36 l (n. sh.) gaz ajralib chiqqan bo`lsa, dastlabki aralashmadagi oltinning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 72 B) 62 C) 76,65 D) 66,65

107. Massasi 35,2g bo`lgan bariy va kaliy aralashmasi mo`l miqdorda xlorid kislota eritmasida to`liq eritildi. Bunda 6,72 l (n. sh.) gaz ajralib chiqqan bo`lsa, dastlabki aralashmadagi kaliyning massasini (g) aniqlang.

- A) 3,9 B) 7,8 C) 11,7 D) 15,6

108. Massasi 26,7 g bo`lgan litiy va oltin aralashmasi mo`l miqdorda xlorid kislota eritmasida to`liq eritildi. Bunda 11,2 l (n. sh.) gaz ajralib chiqqan bo`lsa, dastlabki aralashmadagi litiyning massasini (g) aniqlang.

- A) 0,7 B) 3,5 C) 7 D) 14

109. x, y va z ning yig`indisini toping.

Modda	Molekuladagi H atomlari soni	Bog`lar soni	
		Qutbli	Qutibsiz
Sikloalkan	a	8	x
Alkan	a	y	z

- A) 14 B) 13 C) 15 D) 16

110. Ammiakni platina katalizatori ishtirokida yonishi natijasida 8,96 l (n. sh.) gazlar aralshmasi hosil bo`ldi. Agar reaksiya uchun 13,44 l O_2 sarflangan bo`lsa, hosil bo`lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi qo`ng`ir gazning hajmini aniqlang.

- A) 2,24 B) 3,36 C) 4,48 D) 5,6

111. Ammiakni platina katalizatori ishtirokida yonishi natijasida 17,92 l (n. sh.) gazlar aralshmasi hosil bo`ldi. Agar reaksiya uchun 26,88 l O_2 sarflangan bo`lsa, hosil bo`lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi qo`ng`ir gazning hajmini aniqlang.

- A) 8,96 B) 3,36 C) 4,48 D) 11,2

112. Ammiakni platina katalizatori ishtirokida yonishi natijasida 8,96 l (n. sh.) gazlar aralshmasi hosil bo`ldi. Agar reaksiya uchun 13,44 l O_2 sarflangan bo`lsa, hosil bo`lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi qo`ng`ir gazning hajmiy ulushini (%) aniqlang.

- A) 40 B) 50 C) 60 D) 70

113. Ammiakni platina katalizatori ishtirokida yonishi natijasida 26,88 l (n. sh.) gazlar aralshmasi hosil bo`ldi. Agar reaksiya uchun 44,8 l O_2 sarflangan bo`lsa, hosil bo`lgan gazlar aralashmasi

tarkibidagi azot(II)oksidining hajmiy ulushini (%) aniqlang.

- A) 16,67 B) 83,33 C) 26,67 D) 73,33

114. Ammiakni platina katalizatori ishtirokida yonishi natijasida 26,88 l (n. sh.) gazlar aralshmasi hosil bo'ldi. Agar reaksiya uchun 44,8 l O₂ sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi qo'ng'ir gazning hajmiy ulushini (%) aniqlang.

- A) 16,67 B) 83,33 C) 26,67 D) 73,33

115. Ammiakni platina katalizatori ishtirokida yonishi natijasida 8,96 l (n. sh.) gazlar aralshmasi hosil bo'ldi. Agar reaksiya uchun 13,44 l O₂ sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi azot(II)oksidining hajmiy ulushini (%) aniqlang.

- A) 40 B) 50 C) 60 D) 70

116. Ammiakni platina katalizatori ishtirokida yonishi natijasida 26,88 l (n. sh.) gazlar aralshmasi hosil bo'ldi. Agar reaksiya uchun 44,8 l O₂ sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi azot(II)oksidining molini aniqlang.

- A) 0,2 B) 0,8 C) 1 D) 0,4

117. Ammiakni platina katalizatori ishtirokida yonishi natijasida 8,96 l (n. sh.) gazlar aralshmasi hosil bo'ldi. Agar reaksiya uchun 13,44 l O₂ sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi qo'ng'ir gazning molini aniqlang.

- A) 0,3 B) 0,4 C) 0,2 D) 0,1

118. Ammiakni platina katalizatori ishtirokida yonishi natijasida 17,92 l (n. sh.) gazlar aralshmasi hosil bo'ldi. Agar reaksiya uchun 26,88 l O₂ sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi qo'ng'ir gazning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 65 B) 60,5 C) 39,5 D) 35

119. Ammiakni platina katalizatori ishtirokida yonishi natijasida 8,96 l (n. sh.) gazlar aralshmasi hosil bo'ldi. Agar reaksiya uchun 13,44 l O₂ sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi azot(II)oksidining massa ulushini aniqlang.

- A) 75 B) 60,5 C) 39,5 D) 25

120. Massasi 11 g kaliy tuzi suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaga, kumush nitrat eritmasini qo'shilishi 24,8 g cho'kmaga tushishiga olib keldi. Reaksiya uchun olingan kaliy tuzini aniqlang.

- A) KBr B) K₂CO₃ C) K₂S D) K₂SO₃

121. Massasi 11 g kaliy tuzi suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaga, kumush nitrat eritmasini qo'shilishi 24,8 g cho'kmaga tushishiga olib keldi. Qaysi tuz cho'kmaga tushgan?

- A) AgBr B) Ag₂CO₃
C) Ag₂S D) Ag₂SO₃

122. Massasi 11,7 g natriy tuzi suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaga, kumush nitrat eritmasini qo'shilishi 28,7 g cho'kmaga tushishiga olib keldi. Reaksiya uchun olingan natriy tuzini aniqlang.

- A) NaBr B) Na₂CO₃ C) Na₂S D) NaCl

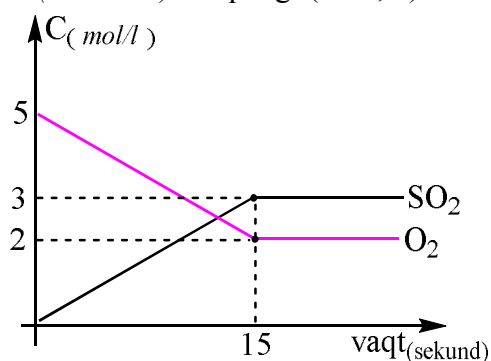
123. Massasi 11,7 g natriy tuzi suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaga, kumush nitrat eritmasini qo'shilishi 28,7 g cho'kmaga tushishiga olib keldi. Cho'kmaga tushgan tuzni aniqlang.

- A) AgBr B) Ag₂CO₃ C) Ag₂S D) AgCl

124. Massasi 11,7 g natriy tuzi suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaga, kumush nitrat eritmasini qo'shilishi 28,7 g cho'kmaga tushishiga olib keldi. Reaksiya natijasida qancha natriy nitrat (g) hosil bo'lgan.

- A) 17 B) 8,5 C) 34 D) 12,75

125. Grafikka asoslanib $S_{(g)} + O_2_{(g)} = SO_2_{(g)}$ reaksiyasining muvozanat qaror topgandagi tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang. ($k=0,8$)



- A) 0 *mol/l·sek*
B) 4 *mol/l·sek*
C) 1,6 *mol/l·sek*
D) 4,8 *mol/l·sek*

126. Massasi 26,1 g litiy tuzi suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaga, kumush nitrat eritmasini qo'shilishi 56,4 g cho'kmaga tushishiga olib keldi. Reaksiya uchun olingan natriy tuzini aniqlang.

- A) LiBr B) Li₂CO₃ C) Li₂S D) LiCl

127. Massasi 52 g seziy tuzi suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaga, kumush nitrat eritmasini qo'shilishi 47 g cho'kmaga tushishiga olib keldi. Cho'kmaga tushgan tuzni aniqlang.

A) AgBr B) AgI C) Ag₂S D) AgCl

128. Massasi 36 g magniy tuzi suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaga, bariy nitrat eritmasini qo'shilishi 69,9 g cho'kmaga tushishiga olib keldi. Reaksiya uchun olingan magniy tuzini aniqlang.

A) Mg₃(PO₄)₂ B) MgCO₃
C) MgS D) MgSO₄

129. Massasi 28,4 g natriy tuzi suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaga, bariy nitrat eritmasini qo'shilishi 46,6 g cho'kmaga tushishiga olib keldi. Cho'kmaga tushgan tuzni aniqlang.

A) Ba₃(PO₄)₂ B) BaCO₃
C) BaS D) BaSO₄

130. Massasi 55,2 g kaliy tuzi suvda eritildi. Hosil bo'lgan eritmaga, kalsiy nitrat eritmasini qo'shilishi 40 g cho'kmaga tushishiga olib keldi. Reaksiya uchun olingan kaliy tuzini aniqlang.

A) KBr B) K₂CO₃ C) K₂S D) K₂SO₃

131. Massasi 20 g bo'lgan texnik rux sulfidga mo'l miqdorda xlorid kislota bilan ishlov berildi. Ajralib chiqqan gazni mo'l miqdorda qo'rg'oshin (II) nitrat eritmasidan o'tkazildi. Bunda 47,8 g cho'kma tushdi. Texnik rux sulfidning tozalik darajasini aniqlang.

A) 97% B) 96% C) 95% D) 94%

132. Massasi 20 g bo'lgan texnik rux sulfidga mo'l miqdorda xlorid kislota bilan ishlov berildi. Ajralib chiqqan gazni mo'l miqdorda kumush nitrat eritmasidan o'tkazildi. Bunda 49,6 g cho'kma tushdi. Texnik rux sulfidning tozalik darajasini aniqlang.

A) 97% B) 96% C) 95% D) 94%

133. Massasi 50 g bo'lgan texnik rux sulfidga mo'l miqdorda xlorid kislota bilan ishlov berildi. Ajralib chiqqan gazni mo'l miqdorda qo'rg'oshin (II) nitrat eritmasidan o'tkazildi. Bunda 71,7 g cho'kma tushdi. Texnik rux sulfidning tozalik darajasini aniqlang.

A) 29,1% B) 58,2% C) 30,1% D) 60,4%

134. Massasi 180 g bo'lgan texnik perit kislorodda yoqildi. Ajralib chiqqan gaz mo'l miqdorda magniy oksidi bilan ta'sirlashdi. Bunda 31,2 g cho'kma tushdi. Texnik peritning tozalik darajasini aniqlang.

A) 10% B) 20% C) 30% D) 40%

135. Massasi 50 g bo'lgan texnik rux sulfidga mo'l miqdorda nitrat kislota bilan ishlov berildi.

Ajralib chiqqan gazni mo'l miqdorda bariy nitrat eritmasidan o'tkazildi. Bunda 33,8 g cho'kma tushdi. Texnik rux sulfidning tozalik darajasini aniqlang.

A) 37,8% B) 38,8% C) 39,8% D) 40,8%

136. Massasi 194 g bo'lgan texnik rux sulfidga mo'l miqdorda sulfat kislota bilan ishlov berildi. Ajralib chiqqan gaz, 425 g 20%li kumush nitrat eritmasidan o'tkazildi. Bunda cho'kma tushdi. Texnik rux sulfidning tozalik darajasini aniqlang.

A) 55% B) 45% C) 35% D) 25%

137. Massasi 40 g bo'lgan texnik rux sulfidga mo'l miqdorda bromid kislota bilan ishlov berildi. Ajralib chiqqan gazni mo'l miqdorda qo'rg'oshin (II) nitrat eritmasidan o'tkazildi. Bunda 47,8 g cho'kma tushdi. Texnik rux sulfid tarkibidagi rux sulfidning massasini aniqlang.

A) 9,7 B) 19,4 C) 38,8 D) 48,5

138. Massasi 70 g bo'lgan texnik rux sulfidga mo'l miqdorda xlorid kislota bilan ishlov berildi. Ajralib chiqqan gaz 85 g 60% kumush nitrat eritmasidan o'tkazildi. Bunda cho'kma tushdi. Sarflangan xlorid kislota massasini aniqlang.

A) 10,95 B) 21,9 C) 3,65 D) 7,3

139. Massasi 60 g bo'lgan texnik rux sulfidga mo'l miqdorda xlorid kislota bilan ishlov berildi. Ajralib chiqqan gazni mo'l miqdorda bariy nitrat eritmasidan o'tkazildi. Bunda 33,8 g cho'kma tushdi. Ajratib olingan gazning hajmini (l) aniqlang.

A) 3,36 B) 22,4 C) 4,48 D) 6,72

140. Massasi 40 g bo'lgan texnik rux sulfidga mo'l miqdorda xlorid kislota bilan ishlov berildi. Ajralib chiqqan gazni mo'l miqdorda qo'rg'oshin (II) nitrat eritmasidan o'tkazildi. Bunda 47,8 g cho'kma tushdi. Texnik rux sulfidning tozalik darajasini aniqlang.

A) 97% B) 48,5% C) 47,5% D) 94%

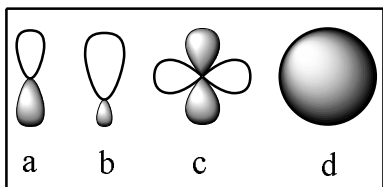
141. Qaysi modda hech qanday sharoitda mavjud bo'lishi mumkin emas?

A) Na₂ B) Cl₂ C) S₂ D) Ne₂

142. Qaysi modda hech qanday sharoitda mavjud bo'lishi mumkin emas?

A) Ar₂ B) Cl₂ C) S₈ D) N₂

143. Quyidagilardan s-1, p-2, d-3 orbitallarni ko'rsating.



- A) 1d, 2b, 3c B) 1d, 2a, 3b
C) 1d, 2c, 3a D) 1d, 2a, 3c

144. Qaysi modda hech qanday sharoitda mavjud bo'lishi mumkin emas?

- A) Kr₂ B) Br₂ C) I₂ D) N₂

145. Qaysi modda hech qanday sharoitda mavjud bo'lishi mumkin emas?

- A) Na₂ B) K₂ C) Ar₆ D) N₂

146. Qaysi modda har qanday sharoitda mavjud bo'lishi mumkin?

- A) Ne₂ B) Cl₂ C) Fe₇ D) Ar₇

147. Qaysi modda hech qanday sharoitda mavjud bo'lishi mumkin emas?

- A) Ca B) Cl₂ C) Xe₉ D) F₂

148. Qaysi modda hech qanday sharoitda mavjud bo'lishi mumkin emas?

- A) Mg B) He₄ C) S₄ D) H₂

149. Qaysi modda hech qanday sharoitda mavjud bo'lishi mumkin emas?

- A) He₃ B) O₃ C) S₈ D) O₂

150. Qaysi modda hech qanday sharoitda mavjud bo'lishi mumkin emas?

- A) K₂ B) Xe₈ C) S₈ D) N₂

151. Qaysi modda hech qanday sharoitda mavjud bo'lishi mumkin emas?

- A) Na₂ B) Cl₂ C) Ne₂ D) S₂

152. x, y va z ning yig'indisini toping.

Modda	Molekuladagi H atomlari soni	Bog'lar soni	
		Qutbli	Qutibsiz
Sikloalkan	a	8	x
Alkan	2a	y	z

- A) 24 B) 26 C) 25 D) 27

153. Ammiak sintezi uchun 112 m³ (n.sh.) azot va vodorodning stexiometrik aralashmasi olingan. Shu aralashmaga yetarli miqdordagi nitrat kislota bilan ishlov berilganda olinishi mumkin bo'lgan ammiakli selitra massasini (kg) aniqlang.

($\eta=100\%$)

- A) 100 B) 200 C) 300 D) 400

154. Ammiak sintezi uchun 224 m³ (n.sh.) azot va vodorodning stexiometrik aralashmasi olingan. Shu aralashmaga yetarli miqdordagi nitrat kislota bilan ishlov berilganda olinishi mumkin bo'lgan ammiakli selitra massasini (kg) aniqlang.

($\eta=100\%$)

- A) 100 B) 200 C) 300 D) 400

155. Ammiak sintezi uchun 448 m³ (n.sh.) azot va vodorodning stexiometrik aralashmasi olingan. Shu aralashmaga yetarli miqdordagi nitrat kislota bilan ishlov berilganda olinishi mumkin bo'lgan ammiakli selitra massasini (kg) aniqlang.

($\eta=80\%$)

- A) 540 B) 840 C) 640 D) 800

156. Ammiak sintezi uchun 896 m³ (n.sh.) azot va vodorodning stexiometrik aralashmasi olingan. Shu aralashmaga yetarli miqdordagi nitrat kislota bilan ishlov berilganda olinishi mumkin bo'lgan ammiakli selitra massasini (t) aniqlang. ($\eta=60\%$)

- A) 0,96 B) 1 C) 0,98 D) 1,2

157. Ammiak sintezi uchun 672 m³ (n.sh.) azot va vodorodning stexiometrik aralashmasi olingan. Shu aralashmaga yetarli miqdordagi nitrat kislota bilan ishlov berilganda olinishi mumkin bo'lgan ammiakli selitra massasini (kg) aniqlang.

($\eta=50\%$)

- A) 700 B) 600 C) 500 D) 400

158. Ammiak sintezi uchun 336 l (n.sh.) azot va vodorodning stexiometrik aralashmasi olingan. Shu aralashmaga yetarli miqdordagi nitrat kislota bilan ishlov berilganda olinishi mumkin bo'lgan ammiakli selitra massasini (kg) aniqlang.

($\eta=70\%$)

- A) 0,42 B) 0,48 C) 0,6 D) 0,4

159. Ammiak sintezi uchun 134,4 m³ (n.sh.) azot va vodorodning stexiometrik aralashmasi olingan. Shu aralashmaga yetarli miqdordagi nitrat kislota bilan ishlov berilganda olinishi mumkin bo'lgan ammiakli selitra massasini (g) aniqlang. ($\eta=90\%$)

- A) 216 B) 216000

- C) 432 D) 432000

160. Ammiak sintezi uchun 179,2 m³ (n.sh.) azot va vodorodning stexiometrik aralashmasi olingan. Shu aralashmaga yetarli miqdordagi nitrat kislota bilan ishlov berilganda olinishi mumkin bo'lgan ammiakli selitra massasini (kg) aniqlang.

($\eta=65\%$)

- A) 108 B) 208 C) 308 D) 408

161. 320 g ammiakli selitra olish uchun, sarflangan ammiakni qanday stexiometrik hajmli (n.sh) azot va vadorod aralashmasidan olish mumkin? ($\eta=80\%$)

- A) 672 B) 448 C) 336 D) 224

162. 240 g ammiakli selitra olish uchun, sarflangan ammiakni qanday stexiometrik hajmli (n.sh) azot va vadorod aralashmasidan olish mumkin? ($\eta=60\%$)

- A) 672 B) 224 C) 336 D) 448

163. $2A + B = 3C + 2D$

Yuqoridagi qaytar reaksiyada A va D moddalar konsentratsiyasini 2 marta oshirilsa, B va C moddalar konsentratsiyasini esa 2 marta kamaytirilsa muvozanat qaysi tarafga siljishini ko'rsating.

- A) chapga B) o'ngga C) o'zgarmaydi
D) konsentratsiya o'zgarishi muvozanatga ta'sir qilmaydi

164. $2A + 3B = C + 2D$

Yuqoridagi qaytar reaksiyada A va D moddalar konsentratsiyasini 2 marta oshirilsa, B va C moddalar konsentratsiyasini esa 2 marta kamaytirilsa muvozanat qaysi tarafga siljishini ko'rsating.

- A) chapga B) o'ngga C) o'zgarmaydi
D) konsentratsiya o'zgarishi muvozanatga ta'sir qilmaydi

165. $2A + 3B = 3C + 2D$

Yuqoridagi qaytar reaksiyada A va D moddalar konsentratsiyasini 2 marta oshirilsa, B va C moddalar konsentratsiyasini esa 2 marta kamaytirilsa muvozanat qaysi tarafga siljishini ko'rsating.

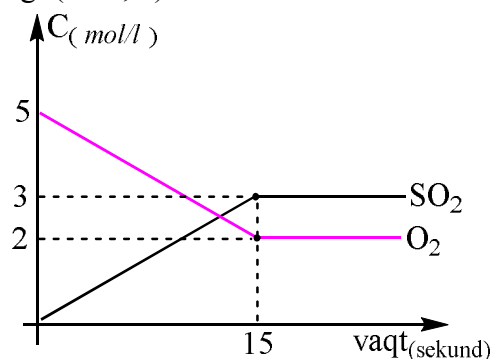
- A) chapga B) o'ngga C) o'zgarmaydi
D) konsentratsiya o'zgarishi muvozanatga ta'sir qilmaydi

166. $2A + 4B = 3C + 2D$

Yuqoridagi qaytar reaksiyada A va D moddalar konsentratsiyasini 2 marta oshirilsa, B va C moddalar konsentratsiyasini esa 2 marta kamaytirilsa muvozanat qaysi tarafga siljishini ko'rsating.

- A) chapga B) o'ngga C) o'zgarmaydi
D) konsentratsiya o'zgarishi muvozanatga ta'sir qilmaydi

167. Grafikka asoslanib $S_{(q)} + O_2(g) = SO_2(g)$ reaksiyasining dastlabki tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang. ($k=0,8$)



- A) 0 $mol/l \cdot sek$
B) 4 $mol/l \cdot sek$
C) 1,6 $mol/l \cdot sek$
D) 4,8 $mol/l \cdot sek$

168. $2A + B = 3C + 2D$

Yuqoridagi qaytar reaksiyada A va C moddalar konsentratsiyasini 3 marta oshirilsa, B va D moddalar konsentratsiyasini esa 3 marta kamaytirilsa muvozanat qaysi tarafga siljishini ko'rsating.

- A) chapga B) o'ngga C) o'zgarmaydi
D) konsentratsiya o'zgarishi muvozanatga ta'sir qilmaydi

169. $3A + 2B = 2C + D$

Yuqoridagi qaytar reaksiyada A va D moddalar konsentratsiyasini 2 marta oshirilsa, B va C moddalar konsentratsiyasini esa 2 marta kamaytirilsa muvozanat qaysi tarafga siljishini ko'rsating.

- A) chapga B) o'ngga C) o'zgarmaydi
D) konsentratsiya o'zgarishi muvozanatga ta'sir qilmaydi

170. $3A + 2B = 3C + 2D$

Yuqoridagi qaytar reaksiyada B va D moddalar konsentratsiyasini 3 marta oshirilsa, A va C moddalar konsentratsiyasini esa 2 marta kamaytirilsa muvozanat qaysi tarafga siljishini ko'rsating.

- A) chapga B) o'ngga C) o'zgarmaydi
D) konsentratsiya o'zgarishi muvozanatga ta'sir qilmaydi

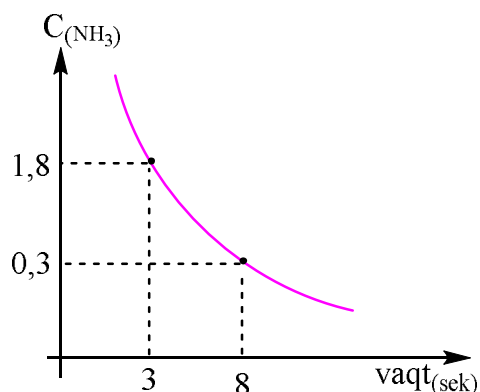
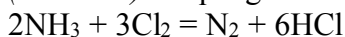
171. $A + 3B = 4C + 2D$

Yuqoridagi qaytar reaksiyada A va D moddalar konsentratsiyasini 4 marta oshirilsa, B va C moddalar konsentratsiyasini esa 3 marta kamaytirilsa muvozanat qaysi tarafga siljishini ko'rsating.

- A) chapga B) o'ngga C) o'zgarmaydi

D) konsentratsiya o'zgarishi muvozanatga ta'sir qilmaydi

172. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib xlorning amiak bilan reaksiyasi tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang.



A) 0,45 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,15

173. $4A + 2B = 3C + 2D$

Yuqoridagi qaytar reaksiyada A va B moddalar konsentratsiyasini 3 marta oshirilsa, C va D moddalar konsentratsiyasini esa 2 marta kamaytirilsa muvozanat qaysi tarafga siljishini ko'rsating.

A) chapga B) o'ngga C) o'zgarmaydi
D) konsentratsiya o'zgarishi muvozanatga ta'sir qilmaydi

174. $A + 4B = 3C + 2D$

Yuqoridagi qaytar reaksiyada A va D moddalar konsentratsiyasini 2 marta oshirilsa, B va C moddalar konsentratsiyasini esa 3 marta kamaytirilsa muvozanat qaysi tarafga siljishini ko'rsating.

A) chapga B) o'ngga C) o'zgarmaydi
D) konsentratsiya o'zgarishi muvozanatga ta'sir qilmaydi

175. 0.1 mol uglevodorodning monoxlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 4,48 l (n.sh.) karbonat angdirid gazi va 7,25 g xlorid kislotasining suvli eritmasi hosil bo'ldi.

Noma'lum moddaning formulasini ko'rsating?

A) C_2H_5Cl B) C_2H_4Cl
C) C_2H_3Cl D) C_3H_7Cl

176. 0.2 mol uglevodorodning monoxlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 17,6 g karbonat angdirid gazi va 14,5 g xlorid kislotasining suvli eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum moddaning formulasini ko'rsating?

A) C_2H_3Cl B) C_2H_4Cl
C) C_2H_5Cl D) C_3H_7Cl

177. 0.3 mol uglevodorodning monoxlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 20,16 l (n.sh.) karbonat angdirid gazi va 27,15 g xlorid kislotasining suvli eritmasi hosil bo'ldi.

Noma'lum moddaning formulasini ko'rsating?

A) C_2H_5Cl B) C_2H_4Cl
C) C_2H_3Cl D) C_3H_7Cl

178. 0.2 mol uglevodorodning monoxlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 8,96 l (n.sh.) karbonat angdirid gazi va 10,9 g xlorid kislotasining suvli eritmasi hosil bo'ldi.

Noma'lum moddaning formulasini ko'rsating?

A) C_2H_5Cl B) C_2H_4Cl
C) C_2H_3Cl D) C_3H_7Cl

179. 0.1 mol uglevodorodning monoxlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 8,96 l (n.sh.) karbonat angdirid gazi va 7,25 g xlorid kislotasining suvli eritmasi hosil bo'ldi.

Noma'lum moddaning formulasini ko'rsating?

A) C_2H_5Cl B) C_4H_5Cl
C) C_3H_5Cl D) C_4H_9Cl

180. 15,7 g uglevodorodning monoxlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 13,44 l (n.sh.) karbonat angdirid gazi va 18,1 g xlorid kislotasining suvli eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum moddaning formulasini ko'rsating?

A) C_2H_5Cl B) C_3H_7Cl
C) C_4H_7Cl D) C_4H_9Cl

181. 9,05 g uglevodorodning monoxlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 8,96 l (n.sh.) karbonat angdirid gazi va 9,05 g xlorid kislotasining suvli eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum moddaning formulasini ko'rsating?

A) C_2H_5Cl B) C_3H_7Cl
C) C_4H_7Cl D) C_4H_9Cl

182. 12,9 g uglevodorodning monoxlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 8,96 l (n.sh.) karbonat angdirid gazi va 14,5 g xlorid kislotasining suvli eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum moddaning formulasini ko'rsating?

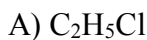
A) C_2H_5Cl B) C_3H_7Cl
C) C_4H_7Cl D) C_4H_9Cl

183. 18,5 g uglevodorodning monoxlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 17,92 l (n.sh.) karbonat angdirid gazi va 21,7 g xlorid kislotasining suvli eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum moddaning formulasini ko'rsating?

A) C_2H_5Cl B) C_3H_7Cl



184. 18,625 g uglevodorodning monoxlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 1 (n.sh.) karbanat angdirid gazi va 18,125 g 16,8 xlorid kislotasining suvli eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum moddaning formulasini ko'rsating?



185. A birikma C_8H_{10} tuzilishga ega. Kaliy permanganat bilan kislotali sharoitda oksidlanganda, u uglerodning massa ulushi 68,85% bo'lgan B birikmaga aylandi. A birikmani nomlang.

A) sterol

B) feniletlen

C) vinilbenzol

D) barcha javoblar to'g'ri

186. A birikma C_8H_{10} tuzilishga ega. Kaliy permanganat bilan kislotali sharoitda oksidlanganda, u uglerodning massa ulushi 68,85% bo'lgan B birikmaga aylandi. A birikmani nomlang.

A) toluol

B) feniletlen

C) kumol

D) barcha javoblar to'g'ri

187. A birikma C_9H_{12} tuzilishga ega. Kaliy permanganat bilan kislotali sharoitda oksidlanganda, u uglerodning massa ulushi 68,85% bo'lgan B birikmaga aylandi. A birikmani nomlang.

A) toluol

B) feniletlen

C) kumol

D) barcha javoblar to'g'ri

188. A birikma C_9H_{12} tuzilishga ega. Kaliy permanganat bilan kislotali sharoitda oksidlanganda, u uglerodning massa ulushi 68,85% bo'lgan B birikmaga aylandi. B birikmani nomlang.

A) toluol

B) benzoy kislota

C) kumol

D) fenoksi sirka kislota

189. A birikma C_8H_{10} tuzilishga ega. Kaliy permanganat bilan kislotali sharoitda oksidlanganda, u uglerodning massa ulushi 57,83% bo'lgan B birikmaga aylandi. A birikmani nomlang.

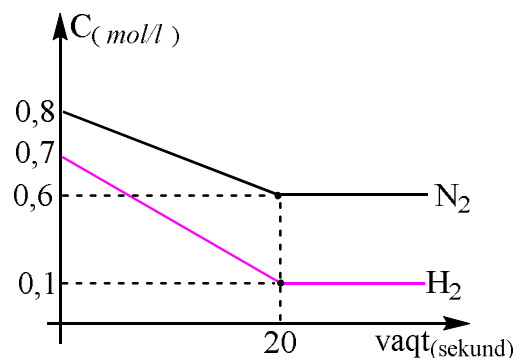
A) para ksilol

B) feniletan

C) vinilbenzol

D) barcha javoblar to'g'ri

190. Grafikka asoslanib $N_2(g) + 3H_2(g) = 2NH_3(g)$ reaksiyasining dastlabki tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang. ($k = 0,5$)



A) 0,343 B) 0,2744 C) 0,1372 D) 0,4116

191. A birikma C_8H_{10} tuzilishga ega. Kaliy permanganat bilan kislotali sharoitda oksidlanganda, u uglerodning massa ulushi 57,83% bo'lgan B birikmaga aylandi. A birikmani nomlang.

A) vinilbenzol

B) feniletan

C) orta ksilol

D) barcha javoblar to'g'ri

192. A birikma C_9H_{12} tuzilishga ega. Kaliy permanganat bilan kislotali sharoitda oksidlanganda, u uglerodning massa ulushi 57,83% bo'lgan B birikmaga aylandi. A birikmani nomlang.

A) vinilbenzol

B) 2 etil toluol

C) durol

D) barcha javoblar to'g'ri

193. A birikma C_9H_{12} tuzilishga ega. Kaliy permanganat bilan kislotali sharoitda oksidlanganda, u uglerodning massa ulushi 57,83% bo'lgan B birikmaga aylandi. B birikmani nomlang.

A) benzoy kislota

B) tereftal kislota

C) fenil sirka kisl

D) barcha javoblar to'g'ri

194. A birikma C_9H_{12} tuzilishga ega. Kaliy permanganat bilan kislotali sharoitda oksidlanganda, u uglerodning massa ulushi 57,83% bo'lgan B birikmaga aylandi. A birikmani nomlang.

A) vinilbenzol

B) 2 etil toluol

C) durol

D) barcha javoblar to'g'ri

195. x va y ning nisbatini toping.

Modda	Molekuladagi H atomlari soni	Bog'lar soni	
		Qutbli	Qutibsiz
Sikloalkan	a	10	x
Alkan	a	y	z

A) 1:2

B) 1: 3

C) 3: 1

D) 2:1

196. Massasi 55 g bo'lgan kaliyning kislorodli birikmasi tarkibida 1 N_A kaliy atomlari tutadi. Shu birikma formulasini aniqlang.

A) K_2O_2 B) K_2O C) KO_2 D) KO_3

197. Massasi 43.5 g bo`lgan kaliyning kislorodli birikmasi tarkibida $0.5N_A$ kaliy atomlari tutadi. Shu birikma formulasini aniqlang.

A) K_2O_2 B) K_2O C) KO_2 D) KO_3

198. Massasi 71 g bo`lgan kaliyning kislorodli birikmasi tarkibida 45% kislorod atomlari tutadi. Shu birikma formulasini aniqlang.

A) K_2O_2 B) K_2O C) KO_2 D) KO_3

199. Massasi 15,5 g bo`lgan natriyning kislorodli birikmasi tarkibida $0,5N_A$ natriy atomlari tutadi. Shu birikma formulasini aniqlang.

A) Na_2O_2 B) Na_2O C) NaO_2 D) NaO_3

200. Massasi 11 g bo`lgan natriyning kislorodli birikmasi tarkibida 6,4 g kislorod atomlari tutadi. Shu birikma formulasini aniqlang.

A) Na_2O_2 B) Na_2O C) NaO_2 D) Na_2O_4

201. Massasi 3 g bo`lgan litiyning kislorodli birikmasi tarkibida $0,2N_A$ litiy atomlari tutadi. Shu birikma formulasini aniqlang.

A) Li_2O_2 B) Li_2O C) LiO_2 D) Li_2O_4

202. Massasi 9,2 g bo`lgan litiyning kislorodli birikmasi tarkibida $0,4N_A$ kislorod atomlari tutadi. Shu birikma formulasini aniqlang.

A) Li_2O_2 B) Li_2O C) LiO_2 D) Li_2O_4

203. Massasi 15,6 g bo`lgan litiyning kislorodli birikmasi tarkibida 12,8 g kislorod atomlari tutadi. Shu birikma formulasini aniqlang.

A) Li_2O_2 B) Li_2O C) LiO_2 D) Li_2O_4

204. Massasi 18,6 g bo`lgan natriyning kislorodli birikmasi tarkibida 25,8% kislorod atomlari tutadi. Shu birikma formulasini aniqlang.

A) Na_2O_2 B) Na_2O C) NaO_2 D) Na_2O_4

205. Massasi 12 g bo`lgan natriyning kislorodli birikmasi tarkibida 46,67% litiy atomlari tutadi. Shu birikma formulasini aniqlang.

A) Li_2O_2 B) Li_2O C) LiO_2 D) Li_2O_4

206. Xlorid kislota bilan reaksiyaga kirishadigan metallar berilgan qatorni ko`rsating.

A) Ba, Au, Fe B) Al, Ca, Na
C) Zn, Hg, K D) Fe, Sn, Ag

207. Xlorid kislota bilan reaksiyaga kirishadigan metallar berilgan qatorni ko`rsating.

A) Na, Cr, Fe B) Al, Cu, Co

C) Zn, Hg, K D) Fe, Sn, Ag

208. Xlorid kislota bilan reaksiyaga kirishmaydigan metallar berilgan qatorni ko`rsating.

A) Be, Cr, Fe B) Mn, Ti, Co
C) Mg, Hg, K D) Au, Bi, Ag

209. Nitrat kislota bilan reaksiyaga kirishadigan metallar berilgan qatorni ko`rsating.

A) Na, Cr, Ca B) Al, Au, Co
C) Zn, Hg, Mg D) Fe, Pt, Ag

210. Nitrat kislota bilan reaksiyaga kirishadigan metallar berilgan qatorni ko`rsating.

A) Na, W, Ca B) Cu, Au, Cd
C) Mg, Zn, Fe D) Fe, Os, Ag

211. Nitrat kislota bilan reaksiyaga kirishmaydigan metallar berilgan qatorni ko`rsating.

A) Na, Cr, Ca B) Ir, Au, Pt
C) Zn, Hg, Hg D) Fe, Pt, Ag

212. Sulfat kislota bilan reaksiyaga kirishadigan metallar berilgan qatorni ko`rsating.

A) Na, Cr, Ca B) Al, Au, Co
C) Zn, Ir, Mg D) Fe, Pt, Ag

213. Sulfat kislota bilan reaksiyaga kirishadigan metallar berilgan qatorni ko`rsating.

A) Au, Cr, Ca B) Al, Au, Co
C) Zn, Li, Mg D) Fe, As, Ag

214. Sulfat kislota bilan reaksiyaga kirishmaydigan metallar berilgan qatorni ko`rsating.

A) Na, Cr, Ca B) Al, Au, Co
C) Zn, Hg, Mg D) Rh, Pt, Au

215. Sulfat kislota bilan reaksiyaga kirishmaydigan metallar berilgan qatorni ko`rsating.

A) Na, Cr, Ca B) Os, Pt, Au
C) Zn, Hg, Mg D) C, Pt, Ar

216. y va z ning yig`indisini toping.

Modda	Molekuladagi H atomlari soni	Bog`lar soni	
		Qutbli	Qutibsiz
Sikloalkan	2a	12	x
Alkan	a	y	z

A) 7 B) 3 C) 5 D) 6

217. Noma'lum gazning 6 l miqdori to'liq yonishi uchun 15 l kislorod sarflandi. Bunda 12 l uglerod (IV) oksid va 6 l suv bug'lari hosil bo'ldi (barcha hajmlar bir xil sharoitda o'lchangan). Noma'lum gaz formulasini aniqlang.

- A) C₂H₂ B) C₂H₄ C) C₂H₆ D) C₂H₆O

218. Noma'lum gazning 4 l miqdori to'liq yonishi uchun 16 l kislorod sarflandi. Bunda 12 l uglerod (IV) oksid va 8 l suv bug'lari hosil bo'ldi (barcha hajmlar bir xil sharoitda o'lchangan). Noma'lum gaz formulasini aniqlang.

- A) C₃H₈ B) C₃H₄ C) C₃H₆ D) C₂H₆

219. Noma'lum gazning 8 l miqdori to'liq yonishi uchun 52 l kislorod sarflandi. Bunda 16 l uglerod (IV) oksid va 40 l suv bug'lari hosil bo'ldi (barcha hajmlar bir xil sharoitda o'lchangan). Noma'lum gaz formulasini aniqlang.

- A) C₄H₆ B) C₄H₁₀ C) C₄H₈ D) C₃H₈

220. Noma'lum gazning 2 l miqdori to'liq yonishi uchun 4 l kislorod sarflandi. Bunda 1 l uglerod (IV) oksid va 4 l suv bug'lari hosil bo'ldi (barcha hajmlar bir xil sharoitda o'lchangan). Noma'lum gaz formulasini aniqlang.

- A) C₂H₂ B) C₃H₆ C) C₄H₈ D) CH₄

221. Noma'lum gazning 3 l miqdori to'liq yonishi uchun 7,5 l kislorod sarflandi. Bunda 6 l uglerod (IV) oksid va 3 l suv bug'lari hosil bo'ldi (barcha hajmlar bir xil sharoitda o'lchangan). Noma'lum gaz formulasini aniqlang.

- A) C₂H₂ B) C₂H₄ C) C₂H₆ D) C₂H₆

222. Noma'lum gazning 2 l miqdori to'liq yonishi uchun 15 l kislorod sarflandi. Bunda 10 l uglerod (IV) oksid va 10 l suv bug'lari hosil bo'ldi (barcha hajmlar bir xil sharoitda o'lchangan). Noma'lum gaz formulasini aniqlang.

- A) C₅H₁₀ B) C₅H₈ C) C₄H₁₀ D) C₄H₈

223. 0,25 mol noma'lum gazning to'liq yonishi uchun 33,6 l (n.sh.) kislorod sarflandi. Bunda 44 g uglerod (IV) oksid va 6,02·10²³ dona suv bug'lari hosil bo'ldi. Noma'lum gaz formulasini aniqlang.

- A) C₂H₂ B) C₃H₆ C) C₄H₈ D) CH₄

224. 0,4 mol noma'lum gazning to'liq yonishi uchun 102,4 kislorod sarflandi. Bunda 44,8 l uglerod (IV) oksid va 43,2 g suv bug'lari hosil bo'ldi. Noma'lum gaz massasini (g) aniqlang.

- A) 25,6 B) 36 C) 23,2 D) 28,8

225. 13,2 g noma'lum gazning to'liq yonishi uchun 33,6 l (n.sh.) kislorod sarflandi. Bunda 20,16 l uglerod (IV) oksid va 21,6 g suv bug'lari hosil bo'ldi. Noma'lum gaz formulasini aniqlang.

- A) C₂H₂ B) C₃H₆ C) C₄H₈ D) C₃H₈

226. 14,4 g noma'lum gazning to'liq yonishi uchun 51,2 g kislorod sarflandi. Bunda 22,4 l (n.sh.) uglerod (IV) oksid va 21,6 g suv bug'lari hosil bo'ldi. Noma'lum gaz formulasini aniqlang.

- A) C₅H₁₀ B) C₅H₁₂ C) C₄H₁₀ D) C₄H₈

227. Metalmaslarning valent elektronlar soni har doim ... teng (ba'zi kimyoviy elementlardan tashqari).

- A) Kimyoviy element tartib raqamiga
B) Davr nomeriga
C) Guruh nomeriga
D) Protonlar soniga

228. Metallarning valent elektronlar soni har doim ... teng (ba'zi kimyoviy elementlardan tashqari).

- A) Kimyoviy element tartib raqamiga
B) Davr nomeriga
C) Guruh nomeriga
D) Protonlar soniga

229. Temir, alyuminiy va mis aralashmasiga sovuq konsentrlangan sulfat kislota ta'sir ettirildi. Bunda aralashmani bir qismi eridi va 11,2 l (n.sh) gaz ajraldi. Aralashmaning qolgan qismiga kaliy gidroksid bilan ishlov berildi. 22,4 l gaz ajralib chiqdi va 14 g erimagan qoldiq qoldi.

Boshlang'ich aralashma massasini (g) hisoblang.

- A) 60 B) 74 C) 48 D) 64

230. Temir, alyuminiy va mis aralashmasiga sovuq konsentrlangan sulfat kislota ta'sir ettirildi. Bunda aralashmani bir qismi eridi va 11,2 l (n.sh) gaz ajraldi. Aralashmaning qolgan qismiga kaliy gidroksid bilan ishlov berildi. 22,4 l gaz ajralib chiqdi va 14 g erimagan qoldiq qoldi.

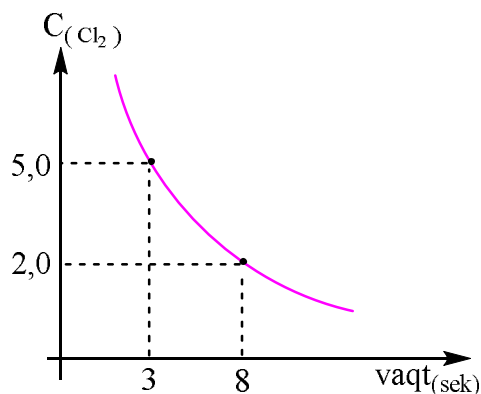
Boshlang'ich aralashma temirning massasini (g) hisoblang.

- A) 18 B) 28 C) 32 D) 14

231. Temir, alyuminiy va mis aralashmasi teng ikki qisimga ajratildi. Birinchi qismi sovuq konsentrlangan sulfat kislota ta'sir ettirildi, bunda 5,6 l (n.sh) gaz ajraldi. Aralashmaning ikkinchi qismiga natiriy gidroksid bilan ishlov berildi. 16,8 l gaz ajralib chiqdi va 30 g erimagan qoldiq qoldi. Boshlang'ich aralashma massasini (g) hisoblang.

- A) 85 B) 43,5 C) 87 D) 67

232. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib amiakning xlor atmosferasida yonish reaksiyasining tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang.
 $2NH_3 + 3Cl_2 = N_2 + 6HCl$



A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4

233. Temir, alyuminiy va mis aralashmasi teng ikki qismiga ajratildi. Birinchi qismi sovuq konsentrlangan sulfat kislota ta'sir ettirildi, bunda 5,6 l (n.sh) gaz ajraldi. Aralashmaning ikkinchi qismiga natiry gidroksid bilan ishlov berildi. 16,8 l gaz ajralib chiqdi va 30 g erimagan qoldiq qoldi. Boshlang'ich aralashmadagi temirning massa ulushini (%) hisoblang.

A) 36,78 B) 32,2 C) 31,02 D) 33

234. Rux, alyuminiy va mis aralashmasiga iliq suyultirilgan sulfat kislota ta'sir ettirildi. Bunda aralashmani bir qismi eridi va 11,2 l (n.sh) gaz ajraldi. Shu miqdordagi boshqa aralashmaga kaliy gidroksid bilan ishlov berildi. 44,8 l gaz ajralib chiqdi va 8 g erimagan qoldiq qoldi. Boshlang'ich aralashma massasini (g) hisoblang.

A) 67,5 B) 68 C) 100 D) 52

235. Rux, alyuminiy va mis aralashmasiga iliq suyultirilgan sulfat kislota ta'sir ettirildi. Bunda aralashmani bir qismi eridi va 11,2 l (n.sh) gaz ajraldi. Shu miqdordagi boshqa aralashmaga kaliy gidroksid bilan ishlov berildi. 44,8 l gaz ajralib chiqdi va 8 g erimagan qoldiq qoldi. Boshlang'ich aralashmadagi alyuminiy massasini (g) hisoblang.

A) 54 B) 15,5 C) 27 D) 10,8

236. Rux, alyuminiy va mis aralashmasiga iliq suyultirilgan sulfat kislota ta'sir ettirildi. Bunda aralashmani bir qismi eridi va 22,4 l (n.sh) gaz ajraldi. Shu miqdordagi boshqa aralashmaga kaliy gidroksid bilan ishlov berildi. 56 l gaz ajralib chiqdi va 16 g erimagan qoldiq qoldi.

Boshlang'ich aralashmadagi ruxning massa ulushini (%) hisoblang.
 A) 25 B) 60,2 C) 14,8 D) 37,3

237. Rux, alyuminiy va mis aralashmasiga iliq suyultirilgan sulfat kislota ta'sir ettirildi. Bunda aralashmani bir qismi eridi va 11,2 l (n.sh) gaz ajraldi. Shu miqdordagi boshqa aralashmaga kaliy gidroksid bilan ishlov berildi. 44,8 l gaz ajralib chiqdi va 32 g erimagan qoldiq qoldi. Boshlang'ich aralashmadagi misning mol ulushini (%) hisoblang.

A) 25 B) 14,5 C) 75 D) 50

238. Temir, alyuminiy va mis aralashmasiga sovuq konsentrlangan sulfat kislota ta'sir ettirildi. Bunda aralashmani bir qismi eridi va 11,2 l (n.sh) gaz ajraldi. Aralashmaning qolgan qismiga kaliy gidroksid bilan ishlov berildi. 16,8 l gaz ajralib chiqdi va 14 g erimagan qoldiq qoldi.

Boshlang'ich aralashma temirning mol ulushini (%) hisoblang.

A) 20 B) 40 C) 60 D) 25

239. x, y va z ning yig'indisini toping.

Modda	Molekuladagi H atomlari soni	Bog'lar soni	
		Qutbli	Qutibsiz
Sikloalkan	a	8	x
Alkan	1,5a	y	z

A) 20 B) 19 C) 17 D) 16

240. Rux, alyuminiy va mis aralashmasiga iliq suyultirilgan sulfat kislota ta'sir ettirildi. Bunda aralashmani bir qismi eridi va 11,2 l (n.sh) gaz ajraldi. Shu miqdordagi boshqa aralashmaga kaliy gidroksid bilan ishlov berildi. 44,8 l gaz ajralib chiqdi va 48 g erimagan qoldiq qoldi. Sulfat kislotada erimagan metallar massasini (g) hisoblang.

A) 27 B) 75 C) 48 D) 35

241. Massasi 27,2 g bo'lgan mis va mis(II) oksidi aralashmasiga konsentrlangan sulfat kislota bilan ishlov berilganda 6,72 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Hosil bo'lgan tuz massasini hisoblang.

A) 48 B) 32 C) 64 D) 80

242. Massasi 36,8 g bo'lgan mis va mis(II) oksidi aralashmasiga konsentrlangan sulfat kislota bilan ishlov berilganda 4,48 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Hosil bo'lgan tuz massasini hisoblang.

A) 48 B) 32 C) 64 D) 80

243. Massasi 41,6 g bo'lgan mis va mis(II) oksidi aralashmasiga konsentrlangan sulfat kislota bilan ishlov berilganda 8,96 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Sarflangan sulfat kislota massasini hisoblang.

A) 49 B) 98 C) 78,4 D) 147

184. Massasi 27,2 g boʻlgan mis va mis(II) oksidi aralashmasiga 98% li sulfat kislota eritmasi bilan ishlov berilganda 6,72 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Sarflangan sulfat kislota eritmasi massasini hisoblang.

- A) 60 B) 70 C) 100 D) 80

185. Massasi 25,6 g boʻlgan mis va mis(II) oksidi aralashmasiga konsentrlangan xlorid kislota bilan ishlov berilganda 10,8 g tuz hosil boʻldi. Dastlabki aralashmadagi misning massa ulushini (%) hisoblang.

- A) 25 B) 75 C) 35 D) 65

186. Massasi 38,4 g boʻlgan mis va magniy aralashmasiga konsentrlangan sulfat kislota bilan ishlov berilganda 11,2 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Hosil boʻlgan magniy sulfat massasini hisoblang.

- A) 48 B) 32 C) 64 D) 80

187. Massasi 18 g boʻlgan alyuminiy va mis aralashmasiga konsentrlangan xlorid kislota bilan ishlov berilganda 6,72 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Dastlabki aralashmadagi misning massa ulushini (%) hisoblang.

- A) 30 B) 40 C) 70 D) 60

188. Massasi 20,8 g boʻlgan mis va mis(II) oksidi aralashmasiga, 98% li, $\rho = 1,25\text{g/ml}$, sulfat kislota eritmasi bilan ishlov berilganda 4,48 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Sarflangan sulfat kislota eritmasi hajmini (ml) hisoblang.

- A) 60 B) 70 C) 50 D) 40

189. Massasi 20,8 g boʻlgan mis va mis(II) oksidi aralashmasiga, 64 ml, $\rho = 1,25\text{g/ml}$, 98% li sulfat kislota eritmasi bilan ishlov berilganda ajralib chiqqan gaz hajmini (l) hisoblang.

- A) 11,2 B) 4,48 C) 5,6 D) 6,72

190. Massasi 38,4 g boʻlgan mis va magniy aralashmasiga 80 % sulfat kislota bilan ishlov berilganda 11,2 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Sulfat kislota eritmasi massasini hisoblang.

- A) 98 B) 198 C) 196 D) 147

191. Qaysi metall korbanat angidrid atmosferasida yonadi?

- A) Li B) Na C) Be D) Mg

192. Qaysi metall azot bilan toʻgʻridan toʻgʻri reaksiyaga kirishadi?

- A) Li B) Na C) Be D) Mg

244. Qaysi metall vodorod sulfid bilan reaksiyaga kirishib metall sulfatini xosil qiladi?

- A) Al B) Na C) Be D) Mg

245. Qaysi metall asos bilan ham kislota bilan ham reaksiyaga kirishadi?

- A) Li B) Na C) Be D) Mg

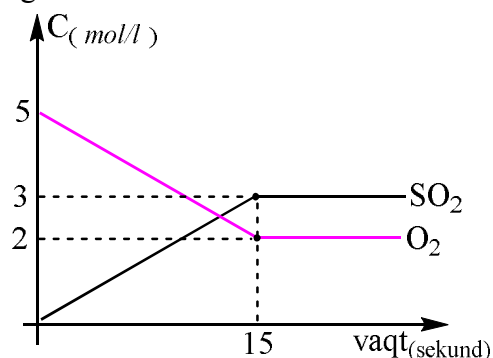
246. Qaysi metall suyultirilgan sulfat kislota bilan tasirlashmaydi?

- A) Rb B) Zn C) Cu D) Mg

247. Qaysi metall konsentrlangan xlorid kislota bilan reaksiyaga kirishadi?

- A) Bi B) Ag C) Cu D) Mg

248. Grafikka asoslanib $\text{S}_{(g)} + \text{O}_{2(g)} = \text{SO}_{2(g)}$ reaksiyasining muvozanat konstantasini (K_m) aniqlang.



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

249. Qaysi metall konsentrlangan nitrat kislota bilan taʼsirlashsa, azot (IV) oksidi chiqadi?

- A) Ag B) Au C) Pt D) Na

250. Qaysi ishqoriy metall yona peroxid emas oksid hosil qiladi?

- A) Li B) Na C) K D) Rb

251. Qaysi metall faqat asoslik xossasiga ega?

- A) Al B) Mg C) Be D) Zn

252. Qaysi metall asosli tuz hosil qilmaydi?

- A) Cs B) Ca C) Zn D) Al

253. Maʼlum moddaning nisbiy molekular massasi 44. Shu moddaning molekular massasini koʻrsating.

- A) 44 B) 44g/mol
C) 44 g D) 44 m.a.b.

254. Maʼlum moddaning nisbiy molekular massasi 44. Shu moddaning molyar massasini koʻrsating.

- A) 44 B) 44g/mol

C) 44 g D) 44 m.a.b.

255. Ma'lum moddaning nisbiy molekular massasi 28. Shu moddaning haqiqiy massasini ko'rsating.

A) $4,648 \cdot 10^{-23}$ B) 28g/mol
C) $2,324 \cdot 10^{-23}$ D) 28 m.a.b.

256. Ma'lum moddaning nisbiy molekular massasi 28. Shu moddani aniqlang.

A) Si B) C₂H₂
C) PH₃ D) N₂

256. Qaysi moddalar eritmalari Ag₂O ning NH₃ dagi eritmasi bilan reaksiyaga kirishmaydi ? 1) propilformiat 2) chumoli kislota 3) sirka kislota 4) sirka aldegid 5) izopropilatsetat 6) triatsetat selluloza

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

257. 20°C da tezligi 0,25 mol/l·sek bo'lgan reaksiya tezligining temperatura koeffitsienti 3 ga teng bo'lsa, shu reaksiyaning 50°C dagi tezligi (mol/l·sek) aniqlang.

A) 2,25 B) 4,5 C) 5,0 D) 6,75

258. Qaytarish usuli bilan oltin zolini olishda 33,6 litr (n.sh) kislorod ajraldi. Reaksiyada qatnashgan qaytaruvchi massasini (gr) aniqlang?

A) 54 B) 60 C) 330 D) 90

259. 5,4 gr alyuminiy metalli noma'lum MeOH eritmasida eritilganda olingan metaalyuminat va gaz massalari farqi 19 gr bo'ldi. Dastlabki ishqor sulfat kislota bilan ta'sirlashsa, qanday molekulyar massali sulfat olinadi?

A) 142 B) 110 C) 174 D) 267

260. Metandan atsetilen olindi. Sharoit reaksiyadan oldingi holatga keltirildi. Yopiq idish ichidagi bosim 60% ga ortdi. Reaksiya unumini (%) aniqlang?

A) 60 B) 40 C) 50 D) 25

261. Broun harakati qanday harakat?

A) qattiq moddalarning uzluksiz harakati
B) suyuqlik molekularlarining uzlukli harakati
C) qattiq moddalarning suyuqlikdagi cheksiz, lekin uzlukli harakati
D) suyuqlik molekularlarining uzluksiz harakati

262. 5 mol karnallit mineraliga 3 mol kaliy xlorid qo'shilganda aralashmadagi xlorning massa ulushi qanday bo'ladi?

A) 0,397 B) 0,441 C) 0,375 D) 0,336

263. Oksidlovchi. O'zi beqaror, kaliyli tuzi barqaror. Eritmadagi konsentratsiyasi 40% dan oshsa portlab parchalanadi. Bu qaysi birikma?
A) HClO B) HClO₂ C) HClO₃ D) HClO₄

264. 5 mol alkan massasidan 2 mol sikloalkan massasini ayirganda farq 66 gr ni tashkil qiladi. Alkanol molyar massasini (g/mol) aniqlang?

A) 32 B) 46 C) 60 D) 88

265. 400 ml Sulfat kislota eritmasi(ρ=1) elektrolizi jarayonida 168 l (n.sh) gaz ajraldi va 1,6M li (ρ=0,8)eritma olindi. Dastlabki eritma titrini (g/ml) aniqlang?

A) 0,176 B) 0,147 C) 0,152 D) 0,235

266. Propinning 40% massa qismi alkengacha, 60 % massa qismi alkangacha yetarli vodorod ishtirokida qaytarildi. Alkan va alken massalari farqi 24 gr bo'lsa, reaksiya uchun olingan gazlar aralashmasining hajmini (l, n,sh) aniqlang?

A) 120,96 B) 134,4 C) 112,0 D) 145,6

267. Qaysi moddani tegishli alkenni gidrogenlanlab olib bo'lmaydi?

A) izobutan B) 2,2-dimetilpropan
C) izopentan D) 4,4- dimetil pentan

268. Etibromid va propil bromiddan iborat 117,4 gr aralashmaga yetarli Na metalli ta'sir ettirilganda uglerod atomlari soni juft bo'lgan mahsulotlar va 103 gr NaBr olindi. Reaksiyada qatnashgan etilbromid massasini (gr) aniqlang?

A) 21,8 B) 65,4 C) 43,6 D) 49,2

269. A_(g)+2B_(g)↔C_(g) sistemada moddalarning muvozanat konsentratsiyalari (mol/l): [A]=0,06; [B]=0,12; [C]= 0,216 bo'lsa, reaksiyaning muvozanat konstantasini qiymatini hisoblang?

A) 1,6 B) 2,0 C) 2,5 D) 4,8

270. Galogen atomida s va p-elektronlari yig'indisi 25ga, ayirmasi 9 ga teng. Bu galogen qanday maqsadlarda ishlatiladi?

A) sovituvchi suyuqlik va kimyoviy reagentlarga chidamli plastmassalar olishda
B) asab kasalliklarida va uyqusizlikda
C) antiseptik va qon to'xtatuvchi vosita sifatida
D) suvni tozalash va dezinfeksiya maqsadida

271. SI sistemasida R(universal gaz doimiysi) ning qiymati qanday bo'ladi?

A) 0,082atm.l/grad.mol
B) 62400 mm.ml/grad.mol

- C) 8,314j/mol•K
D) 0,082 j/mol•K

272. 19500mm Hg ustuni va 500 K haroratda 3 mol kislorod qanday hajmi (ml) egallaydi?
A) 7500 B) 8000 C) 1290 D) 4800

273. Mol nisbatlari 1:2:3:4 bo'lgan azot, geliy, kislorod, vodorod aralashmasida atomlar soni 7,2 mol bo'lsa, aralashma massasini (gr) aniqlang?
A) 36 B) 56 C) 42 D) 72

274. 18ta elektronga ega bo'lgan qutbli kovalent bog'lanishli birikmani tanlang?
A) H₂O B) HF C) HBr D) F₂

275. 1ta moleculasi massasi 3ta xlor atomi massasiga teng bo'lgan xlor tuzini belgilang?
A) NaClO B) KClO₃ C) LiClO₃ D) KClO₂

276. Titri 0,480 g/ml bo'lgan NaOH eritmasining 50 ml hajmida nechta Na⁺ kationlari bor? ($\alpha=1$)
A) 30,1•10²³ B) 36,12•10²²
C) 24,08•10²² D) 27,09•10²²

277. Oq fosfor yondirilganda 1:2 mol nisbatda 54,3 gr V va III oksidlar aralashmasi olindi. Reaksiyada sarflangan kislorodni hajmini (l.n.sh) aniqlang?
A) 13,44 B) 17,92 C) 18,48 D) 15,68

278. 20°C da tezligi 0,25 mol/l•sek bo'lgan reaksiya tezligining temperatura koeffitsienti 3 ga teng bo'lsa, shu reaksiyaning 50°C dagi tezligi (mol/l•sek) aniqlang
A) 6,75 B) 3,75 C) 5,6 D) 4,8

279. Massa nisbatlari 34:57 bo'lgan Al₂O₃ va Al₂(SO₄)₃ aralashmasining 546 gr miqdoridan (75% mahsulot unumi) tegishli reaksiyalar yordamida necha gr toza alyuminiy olish mumkin?
A) 108 B) 135 C) 113,4 D) 121,5

280. Asab kasalliklari va uyqusizlikda bemorlarga qanday element tutgan dori darmonlar tavsiya qilinadi? A) Ag B) Br C) Ca D) J

281. Inson tanasida necha xil kimyoviy element uchraydi?
A) 88 B) 118 C) 92 D) 89

282. Quyidagilardan qaysi birlari organik moddalarda uchraydigan tuzilish izomerlariga mansub?

- A) zanjir, holat, funksional grupp izomerlari
B) zanjir, konfiguratsion, holat izomerlari
C) holat, fazoviy, konformatsion izomerlar
D) zanjir va fazoviy izomerlar

283. Bromatseton tarkibida qanday turdagi va nechta kimyoviy bog' mavjud?

- A) 9 ta σ ; 1 ta π B) 10 ta σ
C) 11 ta σ D) 10 ta σ ; 2 ta π

284. Qaysi modda tarkibida sp³ va sp² orbitalar ayirmasi 10 ga teng?

- A) perxlorat kislota B) natriy pirofosfat
C) malaxit D) natriy oksalat

285. Tabiatda ...lar ...larga bog'liq bo'lgan holda mavjud?

- A) atom/molekula B) molekula/modda
C) modda/molekula D) modda/molekula

286. Atomlari soni teng bo'lgan KNO₃ va Mg(NO₃)₂ aralashmasi termik qizdirilganda aralashma massasi 342 gr ga kamaydi. Qoldiq tarkibini (% da) aniqlang?

- A) 75/25 B) 33,3/66,7 C) 39/61 D) 82/18

287. Qaysi moddalar polimerlanish xususiyatiga ega emas? 1) etilen 2) akrilonitril 3) fenol 4) formaldegid 5) mochevina

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

288. 135 gr glyukoza moy kislotali bijg'iganda olingan kislota bilan tegishli aldegidni oksidlab olingan kislota massalari teng bo'lsa, sarflangan Ag₂O ni (ammiakdagi eritmada) massasini (gr) aniqlang?

- A) 232 B) 116 C) 185,6 D) 174

289. benzol^{1,2}→CaCO₃^{3,4}→AgCl^{5,6}→FeCl₃ qaysi bosqichlarda oksidlanish-qaytarilish reaksiyalari sodir bo'lgan?

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

290. 2 ta o'zaro gomolog n-alkan 5:2 mol nisbatda olinganda massalari farqi 76 gr, noksimon orbitalar ayirmasi esa 20 ga teng bo'ldi. Og'ir alkan nitrolansa necha xil nitrosila olinadi (C-C bog'i uziladi)?

- A) 5 B) 4 C) 6 D) 7

291. Qaysi metal tuzlari mikroblarni yo'qotish xususiyatiga ega?

- A) Ag B) Fe C) Ni D) Cr

292. Nam havoda mis metal uzoq saqlansa, uning yuzasi qanday tuz bilan qoplanadi?

A) CuCO_3 B) CuS C) Cu_2S D) $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$

293. Mis kuporosi o'z massasidan 3 marta og'ir suvda eritilganda olingan eritmada sulfat ionlari soni ($\alpha=1$) suv molekulari sonidan 27,4 molga kam bo'lsa, eritma massasini (gr) aniqlang?

A) 500 B) 200 C) 600 D) 750

294. Atsetilen 200 gr 20% li bromli suvni to'la rangsizlantirdi. Olingan eritma konsentratsiyasini (%) aniqlang?

A) 19,92 B) 21,28 C) 18,76 D) 15,6

295. Juftlashmagan d-elektronlari eng ko'p elementni tanlang?

A) Fe B) Cr C) Cu D) Co

296. AlCl_3 gidrolizida muvozatni chapga siljitish uchun qanday amallarni bajarish kerak?

1) suyultirish 2) ishqor qo'shish 3) HCl qo'shish 4) eritmani qisman bug'latish

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

297. 67,2 litr (n.sh) SO_3 ni 560 gr 70% li sulfat kislotada eritmasida eritilganda qanday konsentratsiyali (mol/l) eritma ($\rho=1,6$) hosil bo'ladi?

A) 8,6 B) 9,1 C) 14 D) 14,9

298. 1,1-dixlor 2-metil propan gidrolizlanganda qanday mahsulot hosil bo'ladi?

A) izomoy kislotada

B) 2-metil propanal

C) 1,1-digidroksi 2-metil propan

D) 1-xlor 1-gidroksi 2-metil propan

299. Laboratoriya sharoitida Biuret reaksiyasini amalga oshirish uchun qanday moddalar kerak bo'ladi? 1) oqsil 2) 10% li ishqor 3) kons. HONO_2 4) bir qism simob 5) 2% li mis kuporosi

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

300. Qaysi moddalar tarkibida peptid bog' mavjud emas? 1) gemoglobin 2) valin 3) gliitsin 4) stearin kislotada 5) asparagin 6) insulin 7) globulin

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

301. Laktoza qanday monosaxaridlarga gidrolizlanadi? 1) glyukoza 2) galaktoza 3) mannoza 4) fruktoza

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

302. 48,4 gr qaysi bir atomli to'yingan spirt dan tegishli karbon kislotada olinganda (reaksiya unumi 75%) spirt massasi 5,775 gr ortadi?

A) butanol-2

B) 3-metil butanol-1

C) 2-metil propanol-1

D) butanol-1

303. Polimerlanish darajasi nechaga teng bo'lgan sellulozani yoqish uchun $6,72 \text{ m}^3$ kislorod sarflanadi? A) 40 B) 25 C) 50 D) 60

304. Metil propil oddiy efiri konsentrlangan yodid kislotada ishtirokida qizdirilganda qanday moddalar hosil bo'ladi?

A) metanol va propil yodid

B) propanol va metil yodid

C) metilyodid, propil yodid, va suv

D) dietil efiri

305. Oksimoy kislotaning nechta izomeri bor? (fazoviy izomerlar hisobga olinmasin)

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

306. Suyuq havo qaynash temperaturasiga qarab nechta fraksiyaga ajratiladi? A) 2 B) 3 C) 4 D) 5

307. Haqiqiy massasi $5,3 \cdot 10^{-23}$ g bo'lsa, shu moddani vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A) 18 B) 8 C) 6

D) 16

308. Ma'lum moddaning nisbiy molekular massasi 64. Shu moddaning molyar massasini ko'rsating.

A) 64

B) 64g/mol

C) 64 g

D) 64 m.a.b.

309. Ma'lum gazning nisbiy molekular massasi 44. Shu gazning molyar hajmini ko'rsating.

A) 22,4 l

B) 1,96

C) 44,8 l

D) 44 m.a.b.

310. Sulfat kislotada molekulasining molyar hajmini toping. $\rho = 1,96 \text{ g/ml}$

A) 22,4 l

B) 98 ml

C) 50 ml

D) 98 g

311. Ma'lum moddaning nisbiy molekular massasi 32. Shu moddaning molekular massasini ko'rsating.

A) 32

B) 32g/mol

C) 32 g

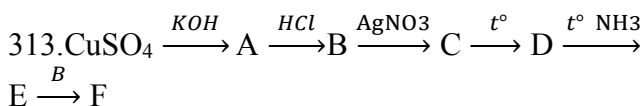
D) 32 m.a.b.

312. Ma'lum moddaning nisbiy molekular massasi 44. Shu moddaning molekular massasini ko'rsating.

A) 44

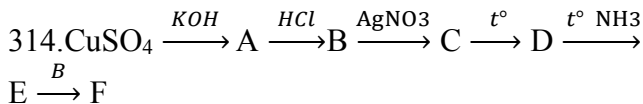
B) 44g/mol

C) 44 g D) 44 m.a.b.



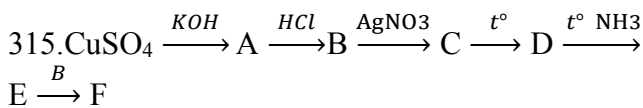
Agar hamma noma'lum moddalar o'z tarkibida mis tutishi ma'lum bo'lsa, F ni toping.

A) CuO B) CuCl₂ C) Cu(OH)₂ D) CuCl



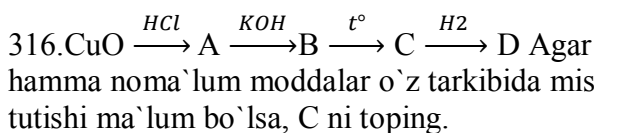
Agar hamma noma'lum moddalar o'z tarkibida mis tutishi ma'lum bo'lsa, D ni toping.

A) CuO B) CuCl₂ C) Cu(OH)₂ D) CuCl

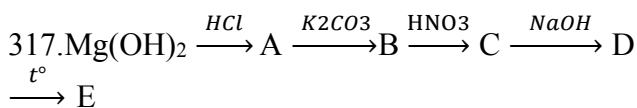


Agar hamma noma'lum moddalar o'z tarkibida mis tutishi ma'lum bo'lsa, E ni toping.

A) CuO B) CuCl₂ C) Cu₂O D) CuCl

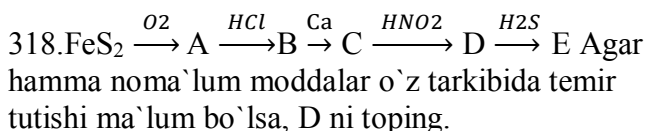


A) CuO B) CuCl C) Cu(OH)₂ D) CuCl



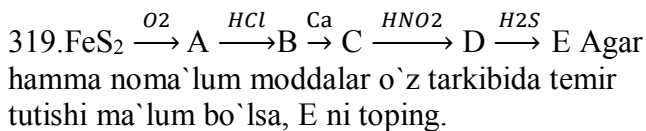
Agar hamma noma'lum moddalar o'z tarkibida magniy tutishi ma'lum bo'lsa, E ni toping.

A) Mg(OH)₂ B) Mg C) MgO D) MgCO₃



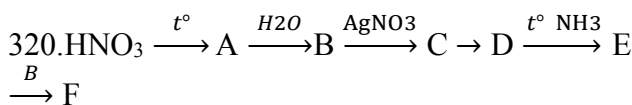
A) Fe(NO₂)₃ B) FeOHNO₃

C) Fe(NO₂)₂ D) Fe(NO₃)₂



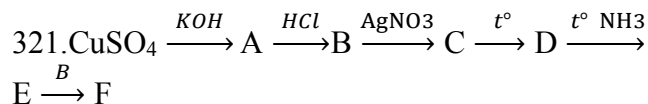
A) Fe₂S₃ B) FeO

C) Fe(NO₂)₂ D) FeS



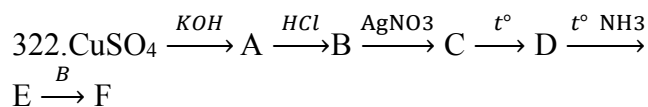
Agar hamma noma'lum moddalar o'z tarkibida mis tutishi ma'lum bo'lsa, F ni toping.

A) CuO B) CuCl C) Cu(OH)₂ D) CuCl



Agar hamma noma'lum moddalar o'z tarkibida mis tutishi ma'lum bo'lsa, F ni toping.

A) CuO B) CuCl C) Cu(OH)₂ D) CuCl



Agar hamma noma'lum moddalar o'z tarkibida mis tutishi ma'lum bo'lsa, F ni toping.

A) CuO B) CuCl C) Cu(OH)₂ D) CuCl

323. pH va pOH qiymatlari 1:2,5 nisbatda bo'lgan 400 ml eritmasida nechta H⁺ ionlari bo'ladi?

(N_A=6·10²³ mol⁻¹)

A) 2,4·10¹⁹ B) 6,0·10¹⁸

C) 1,5·10¹⁸ D) 3,0·10¹⁹

324. pH va pOH qiymatlari 1:1,8 nisbatda bo'lgan 300 ml eritmasida nechta H⁺ ionlari bo'ladi?

(N_A=6·10²³ mol⁻¹)

A) 1,8·10¹² B) 6,0·10¹⁸

C) 1,8·10¹⁸ D) 3,0·10¹⁹

325. pH va pOH qiymatlari 0,75:1 nisbatda bo'lgan 600 ml eritmasida nechta OH⁻ ionlari bo'ladi? (N_A=6·10²³ mol⁻¹)

A) 4,8·10¹⁶ B) 6·10¹⁶

C) 3,6·10¹⁵ D) 3,8·10¹⁵

326. Eritmada OH⁻ ionlari H⁺ ionlaridan o'nming marta katta bo'lsa, pH qiymatini aniqlang.

A) 9 B) 5 C) 10 D) 4

327. Eritmada OH⁻ ionlari H⁺ ionlaridan yuz marta katta bo'lsa, pOH qiymatini aniqlang.

A) 9 B) 5 C) 8 D) 6

328. Eritmada H⁺ ionlari OH⁻ ionlaridan 1000000 marta katta bo'lsa, pH qiymatini aniqlang.

A) 9 B) 4 C) 10 D) 5

329. pH va pOH qiymatlari 0,75:1 nisbatda bo'lgan 600 ml eritmada H⁺ ionlari OH⁻ ionlaridan necha marta katta bo'ladi?

A) 100 B) 600

C) 60000 D) 10000

330. pH va pOH qiymatlari 1:2,5 nisbatda bo'lgan 600 ml eritmada H⁺ ionlari OH⁻ ionlariga nisbatini aniqlang.

A) 10000000:1 B) 100000:1

C) 1:10000000

D) 1:100000

331. pH va pOH qiymatlari 1:6 nisbatda bo`lgan 800 ml eritmasida nechta H^+ ionlari bo`ladi?

($N_A=6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$)

A) $2,424 \cdot 10^{20}$ B) $48,16 \cdot 10^{20}$ C) $1,518 \cdot 10^{21}$ D) $36,12 \cdot 10^{21}$

332. pH va pOH qiymatlari 1,8:1 nisbatda bo`lgan 500 ml eritmasida nechta OH^- ionlari bo`ladi?

($N_A=6 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$)

A) $2,4 \cdot 10^{19}$ B) $6,0 \cdot 10^{18}$ C) $1,5 \cdot 10^{18}$ D) $3,0 \cdot 10^{18}$

333. Massasi 47 g bo`lgan ma`lum bir tuz qizdirilganda 11,2 l (n. sh.) qo`ng`ir gaz ajralib chiqdi. Tuz formulasini ko`rsating.

A) $Cu(NO_3)_2$ B) $Mn(NO_3)_2$ C) $Fe(NO_3)_2$ D) $Zn(NO_3)_2$

334. Massasi 45 g bo`lgan ma`lum bir tuz qizdirilganda 11,2 l (n. sh.) qo`ng`ir gaz ajralib chiqdi. Tuz formulasini ko`rsating.

A) $Cu(NO_3)_2$ B) $Mn(NO_3)_2$ C) $Fe(NO_3)_2$ D) $Zn(NO_3)_2$

335. Massasi 35,8 g bo`lgan ma`lum bir tuz qizdirilganda 11,2 l (n. sh.) gaz (lar) ajralib chiqdi. Tuz formulasini ko`rsating.

A) $Cu(NO_3)_2$ B) $Mn(NO_3)_2$ C) $Fe(NO_3)_2$ D) $Zn(NO_3)_2$

336. Massasi 34 g bo`lgan ma`lum bir tuz qizdirilganda 4,48 l (n. sh.) gaz ajralib chiqdi. Tuz formulasini ko`rsating.

A) $Ca(NO_3)_2$ B) $Ba(NO_3)_2$ C) $NaNO_3$ D) KNO_3

337. Massasi 32,8 g bo`lgan ma`lum bir tuz qizdirilganda 4,48 l (n. sh.) gaz ajralib chiqdi. Tuz formulasini ko`rsating.

A) $Ca(NO_3)_2$ B) $Ba(NO_3)_2$ C) $NaNO_3$ D) KNO_3

338. Massasi 34 g bo`lgan ma`lum bir tuz qizdirilganda 4,48 l (n. sh.) qo`ng`ir gaz ajralib chiqdi. Tuz formulasini ko`rsating.

A) $Cu(NO_3)_2$ B) $Hg(NO_3)_2$ C) $AgNO_3$ D) $HgNO_3$

339. Massasi 56,7 g bo`lgan ma`lum bir tuz qizdirilganda 13,44 l (n. sh.) qo`ng`ir gaz ajralib chiqdi. Tuz formulasini ko`rsating.

A) $Cu(NO_3)_2$ B) $Mn(NO_3)_2$ C) $Fe(NO_3)_2$ D) $Zn(NO_3)_2$

339. Massasi 14,8 g bo`lgan ma`lum bir tuz qizdirilganda 5,6 l (n. sh.) gaz(lar) ajralib chiqdi. Tuz formulasini ko`rsating.

A) $Fe(NO_3)_3$ B) $Mg(NO_3)_2$ C) $Fe(NO_3)_2$ D) $Ni(NO_3)_2$

340. Massasi 54,9 g bo`lgan ma`lum bir tuz qizdirilganda, massasi 32,4 g ga kamaydi. Tuz formulasini ko`rsating.

A) $Fe(NO_3)_3$ B) $Mg(NO_3)_2$ C) $Fe(NO_3)_2$ D) $Ni(NO_3)_2$

341. Massasi 50,5 g bo`lgan ma`lum bir tuz qizdirilganda, massasi 8 g ga kamaydi. Tuz formulasini ko`rsating.

A) $Ca(NO_3)_2$ B) $Ba(NO_3)_2$ C) $NaNO_3$ D) KNO_3

342. z ni toping.

Modda	Molekuladagi H atomlari soni	Bog`lar soni	
		Qutbli	Qutibsiz
Sikloalkan	1,25a	10	x
Alkan	a	y	z

A) 4

B) 3

C) 2

D) 6

343. 6,0 g metall suv bilan ta`sirlashishi natijasida 3,36 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Agar metall o`z birikmalarida ikki valentli bo`lishi ma`lum bo`lsa, shu metallni aniqlang.

A) Ca

B) Sr

C) Ba

D) Mg

344. 27,4 g metall suv bilan ta`sirlashishi natijasida 4,48 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Agar metall o`z birikmalarida ikki valentli bo`lishi ma`lum bo`lsa, shu metallni aniqlang.

A) Ca

B) Sr

C) Ba

D) Mg

345. 35,2 g metall suv bilan ta`sirlashishi natijasida 8,96 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Agar metall o`z birikmalarida ikki valentli bo`lishi ma`lum bo`lsa, shu metallni aniqlang.

A) Ca

B) Sr

C) Ba

D) Mg

346. 6,9 g metall suv bilan ta`sirlashishi natijasida 3,36 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Agar metall o`z birikmalarida bir valentli bo`lishi ma`lum bo`lsa, shu metallni aniqlang.

A) Li

B) Na

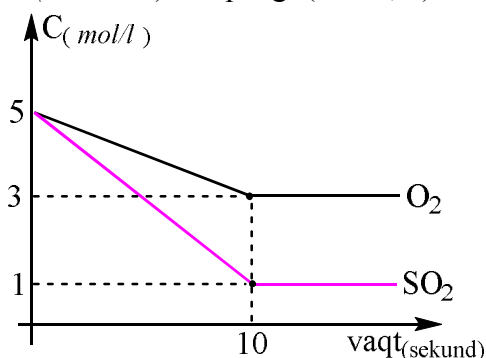
C) Rb

D) K

347. 7,8 g metall suv bilan ta`sirlashishi natijasida 2,24 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Agar metall o`z birikmalarida bir valentli bo`lishi ma`lum bo`lsa, shu metallni aniqlang.

- A) Li B) Na C) Rb D) K

348. Grafikka asosanib $2\text{SO}_2(g) + \text{O}_2(g) = 2\text{SO}_3(g)$ sistemada muvozanat qaror topgandan keyingi tezligini ($\text{mol/l}\cdot\text{sek}$) aniqlang. ($k = 0,8$)



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

349. 2,4 g metal gidridi suv bilan ta'sirlashishi natijasida 6,72 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Agar metall o'z birikmalarida bir valentli bo'lishi ma'lum bo'lsa, shu metallni aniqlang.

- A) Li B) Na C) Rb D) K

350. 34,6 g metall suv bilan ta'sirlashishi natijasida 8,96 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Agar metall o'z birikmalarida bir valentli bo'lishi ma'lum bo'lsa, shu metallni aniqlang.

- A) Li B) Na C) Rb D) K

351. 31,2 g metall peroksidi suv bilan ta'sirlashishi natijasida 4,48 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Agar metall o'z birikmalarida bir valentli bo'lishi ma'lum bo'lsa, shu metallni aniqlang.

- A) Li B) Na C) Rb D) K

352. 33 g metall peroksidi suv bilan ta'sirlashishi natijasida 3,36 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Agar metall o'z birikmalarida bir valentli bo'lishi ma'lum bo'lsa, shu metallni aniqlang.

- A) Li B) Na C) Rb D) K

353. 28,8 g metall peroksidi suv bilan ta'sirlashishi natijasida 4,48 l (n.sh.) vodorod ajralib chiqdi. Agar metall o'z birikmalarida ikki valentli bo'lishi ma'lum bo'lsa, shu metallni aniqlang.

- A) Ca B) Sr C) Ba D) Mg

354. Hajmiy nisbati 1:3:1 bo'lgan silan, kislorod va azot aralashmasi yondirildi va normal sharoitga keltirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi o'rtacha molyar massasini aniqlang.

- A) 30 g/mol B) 29 g/mol
C) 31 g/mol D) 24 g/mol

355. Hajmiy nisbati 2:2:1 bo'lgan silan, kislorod va azot aralashmasi yondirildi va normal sharoitga keltirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi o'rtacha molyar massasini aniqlang.

- A) 30 g/mol B) 29 g/mol
C) 31 g/mol D) 24 g/mol

356. Hajmiy nisbati 1:1:5:2 bo'lgan metan, silan, kislorod va azot aralashmasi yondirildi va normal sharoitga keltirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi o'rtacha molyar massasini aniqlang.

- A) 35 g/mol B) 33 g/mol
C) 36 g/mol D) 32 g/mol

357. Hajmiy nisbati 1:3:2 bo'lgan metan, kislorod va azot aralashmasi yondirildi va normal sharoitga keltirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi o'rtacha molyar massasini aniqlang.

- A) 30 g/mol B) 29 g/mol
C) 31 g/mol D) 33 g/mol

358. Hajmiy nisbati 1:2:2 bo'lgan metan, kislorod va azot aralashmasi yondirildi va normal sharoitga keltirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi o'rtacha molyar massasini aniqlang.

- A) 32,22 g/mol B) 29 g/mol
C) 33,33 g/mol D) 31,33 g/mol

359. Hajmiy nisbati 1:2:1 bo'lgan metan, kislorod va azot aralashmasi yondirildi va normal sharoitga keltirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasidagi oddiy moddaning hajmiy ulushini (%) aniqlang.

- A) 30 B) 50
C) 60 D) 40

360. Hajmiy nisbati 1:3:1 bo'lgan silan, kislorod va azot aralashmasi yondirildi va normal sharoitga keltirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasida azotning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 30 B) 53,33
C) 46,67 D) 40

361. Hajmiy nisbati 1:3:1 bo'lgan eten, kislorod va azot aralashmasi yondirildi va normal sharoitga keltirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasidagi oddiy moddaning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 38,89 B) 33,33
C) 61,11 D) 66,67

362. Hajmiy nisbati 1:5:1 bo'lgan metan, kislorod va azot aralashmasi yondirildi va normal sharoitga keltirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasidagi murakkab moddaning hajmiy ulushini (%) aniqlang.

- A) 30 B) 50
C) 60 D) 40

363. Hajmiy nisbati 4:10:1 bo'lgan metilamin, kislorod va azot aralashmasi yondirildi va normal sharoitga keltirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasidagi murakkab moddaning hajmiy ulushini (%) aniqlang.

- A) 30 B) 50
C) 60 D) 40

364. Uglerodning ikki oksidi aralashmasida uglerodning 4 atomiga, kislorodning 6 atomi mos keladi. Aralashmaning o'rtacha molyar massasini (g/mol) hisoblang.

- A) 32 B) 40 C) 36 D) 38

365. Uglerodning ikki oksidi aralashmasida uglerodning 4 atomiga, kislorodning 7 atomi mos keladi. Aralashmaning o'rtacha molyar massasini (g/mol) hisoblang.

- A) 32 B) 40 C) 36 D) 38

366. Uglerodning ikki oksidi aralashmasida uglerodning 5 atomiga, kislorodning 7 atomi mos keladi. Aralashmaning o'rtacha molyar massasini (g/mol) hisoblang.

- A) 28,8 B) 26,6 C) 36 D) 38

367. Uglerodning ikki oksidi aralashmasida uglerodning 5 atomiga, kislorodning 9 atomi mos keladi. Aralashmadagi is gazining hajmiy ulushini (%) aniqlang.

- A) 60 B) 40 C) 80 D) 20

368. Uglerodning ikki oksidi aralashmasida uglerodning 3 atomiga, kislorodning 4 atomi mos keladi. Uglerod (IV) oksidi massa ulushini (%) hisoblang.

- A) 44 B) 40 C) 36 D) 38

369. Oltinugurtning ikki oksidi aralashmasida oltinugurtning 4 atomiga, kislorodning 10 atomi mos keladi. Aralashmaning o'rtacha molyar massasini (g/mol) hisoblang.

- A) 80 B) 78 C) 36 D) 72

370. Oltinugurtning ikki oksidi aralashmasida oltinugurtning 4 atomiga, kislorodning 9 atomi mos keladi. Aralashmaning o'rtacha molyar massasini (g/mol) hisoblang.

- A) 80 B) 78 C) 68 D) 72

371. Oltinugurtning ikki oksidi aralashmasida oltinugurtning 3 atomiga, kislorodning 8 atomi

mos keladi. Aralashmadagi kichik oksidning hajmiy ulushini (%) hisoblang.

- A) 33,33 B) 66,67 C) 75 D) 25

372. Oltinugurtning ikki oksidi aralashmasida oltinugurtning 4 atomiga, kislorodning 10 atomi mos keladi. Aralashmadagi oltinugurt (VI) oksidining massa ulushini (%) hisoblang.

- A) 55,55 B) 44,44 C) 50 D) 60

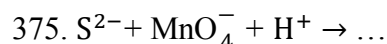
373. Oltinugurtning ikki oksidi aralashmasida oltinugurtning 4 atomiga, kislorodning 11 atomi mos keladi. Aralashmaning o'rtacha molyar massasini (g/mol) hisoblang.

- A) 80 B) 78 C) 36 D) 76



Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining qisqa ionli tenglamasida ionlar oldidagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.

- A) 25 B) 16 C) 21 D) 38



Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining qisqa ionli tenglamasida barcha koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.

- A) 25 B) 16 C) 21 D) 38



Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining qisqa ionli tenglamasida o'ng tomondagi ionlar oldidagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.

- A) 25 B) 2 C) 21 D) 38



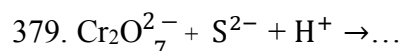
Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining qisqa ionli tenglamasida o'ng tomondagi ionlar oldidagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.

- A) 25 B) 2 C) 15 D) 16



Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining qisqa ionli tenglamasida barcha koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.

- A) 28 B) 2 C) 25 D) 27



Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining qisqa ionli tenglamasida barcha koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.

- A) 28 B) 2 C) 25 D) 29

380. Olcha essensiyasining xushbo'y hidini eslatuvchi efirni olish uchun qaysi moddalardan foydalaniladi

1) H_2SO_4 ; 2) izoamil spirt; 3) amil spirt;
4) chumoli kislota; 5) sirka kislota; 6) moy
kislota; 7) butil spirt; 8) NaOH
A) 1, 3, 4 B) 1, 3, 5 C) 1, 5, 6 D) 1, 2, 5

381. Sanoatda qattiq sovun olish uchun yog'larga
qaysi modda eritmasi ta'sir ettiriladi?

A) natriy gidroksid B) etilstearit
C) etilatsetat D) etilpropionat

382. O'zaro izomer uglevodlarni ko'rsating.

1) saxaroza; 2) kraxmal; 3) glukoza;
4) fruktoza; 5) dezoksiriboza
A) 1 va 5 B) 2 va 3 C) 3 va 4 D) 1 va 4

383. Eng toza selluloza nimadan olinadi?

A) yog'ochdan B) paxta tolasidan
C) zig'ir tolasidan D) kanop tolasidan

384. Selluloza gidrolizining oxirgi mahsuloti
nima?

A) maltoza B) α -glukoza
C) β -glukoza D) fruktoza

385. Disaxaridlarning monosaxaridlardan farq
qiluvchi xossasini belgilang.

A) kumush ko'zgu reaksiyasiga kirishmaydi,
qaytarilmaydi
B) metall gidroksidlari bilan ta'sirlashmaydi
C) gidrolizlanmaydi
D) kumush ko'zgu reaksiyasiga kirishadi

386. Kaloksilin nima?

A) mono- va dinitrotsellulozalar aralashmasi
B) mono- va trinitrotsellulozalar aralashmasi
C) di- va trinitrotsellulozalar aralashmasi
D) mononitrotselluloza

387. Kraxmal ($C_6H_{10}O_5$)_n qaysi turdagi
uglevodorodlarga tegishli?

A) monosaxaridlar B) disaxaridlar
C) polisaxaridlar D) geksozalar

388. O'pka, burun va me'da - ichakdan qon
oqishida qon to'xtatuvchi vosita sifatida ...
qo'llaniladi.

A) glukon kislotaning kalsiyli tuzi
B) sirka kislotaning kalsiy tuzi
C) sirka kislotaning natriyli tuzi
D) glukon kislotaning natriyli tuzi

389. Eritmasi asoslik xususiyatini namoyon
etadigan animokislotani aniqlang.

A) $NH_2 - CH_2 - COOH$
B) $CH_3 - CH(NH_2) - COOH$
C) $NH_2 - CH_2 - CH(NH_2) - COOH$
D) $NH_2 - (CH_2)_3 - COOH$

390. Oqsil tarkibidagi peptid bog'ni qaysi reaksiya
yordamida aniqlash mumkin?

A) Biuret reaksiyasi

B) Malon reaksiyasi
C) Zinin reaksiyasi
D) $Pb(CH_3COO)_2$ ta'sir ettirib

391. Aminlar suvda qaysi ionni hosil qilib eriydi?

A) ammiak ioni B) amin ioni
C) alkilammoniy ioni D) vodorod ioni

392. Aminokapron kislota polikondensatsiyasidan
qanday modda olinadi?

A) stiro'l B) benzol C) toluol D) kapron

393. Almashinmaydigan aminokislotalar qanday
organizmlar tomonidan sintezlanadi?

A) inson va hayvonlar
B) yashil o'simliklar
C) bir hujayralilar
D) faqat laboratoriyalarda sintezlanadi

394. Qaysi geterohalqali birikma yondirilganda
faqat CO_2 va H_2O hosil bo'ladi?

A) piran B) pirrol C) piridin D) tiofen

395. Qaysi geterotsiklik birikma yondirilganda
faqat CO_2 va H_2O hosil bo'ladi?

A) furan B) pirrol C) piridin D) tiofen

396. Metilamin va dimetilamin molekularida bog'
hosil qilishda qatnashgan sp^3 gibrid orbitalar
sonini ko'rsating.

A) 7:11 B) 4:8 C) 1:2 D) 2:3

397. 11,1 g sitozinni to'la yondirish uchun yetarli
miqdorda kislorod olishga necha gramm kaliy
xlorat sarflanadi?

A) 38,8 B) 42,875 C) 19,4 D) 20,5

398. 16,65 g sitozinni to'la yondirish uchun yetarli
miqdorda kislorod olishga necha gramm
 $Pb(NO_3)_2$ sarflanadi?

A) 471,675 B) 235,83 C) 245,6 D) 454,7

399. 22,2 g sitozinni to'la yondirish uchun yetarli
miqdorda kislorod olishga necha gramm
 $Ba(NO_3)_2$ sarflanadi?

A) 248 B) 274,05 C) 124 D) 214

400. 27,75 g sitozinni to'la yondirish uchun yetarli
miqdorda kislorod olishga necha gramm $AgNO_3$
sarflanadi?

A) 403,75 B) 201,875 C) 210,87 D) 495,75

401. 33,3 g sitozinni to'la yondirish uchun yetarli
miqdorda kislorod olishga necha gramm
 $Ca(NO_3)_2$ sarflanadi?

A) 233,7 B) 258,3 C) 267,9 D) 245,4

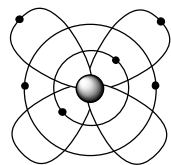
402. 12,6 g timinni to'la yondirish uchun yetarli
miqdordagi kislorod olish uchun necha gramm
 $Zn(NO_3)_2$ sarflanadi?

A) 207,9 B) 103,95 C) 110,5 D) 107,65

403. 18,9 g timinni to'la yondirish uchun yetarli miqdordagi kislorod olishga necha gramm KMnO_4 sarflanadi?
A) 260,7 B) 308,1 C) 130,35 D) 154,05

404. 25,2 g timinni to'la yondirish uchun yetarli miqdordagi kislorod olishga necha gramm KClO_3 sarflanadi?
A) 89,83 B) 106,17 C) 44,915 D) 53,1

405. Ushbu rasmda qaysi elementning atom tuzilish modeli keltirilgan?



A) Li B) Be C) B D) C

406. 31,5 g timinni to'la yondirish uchun yetarli miqdordagi kislorod olishga necha gramm $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ sarflanadi?
A) 407 B) 203,5 C) 481 D) 240,5

407. 37,8 g timinni to'la yondirish uchun yetarli miqdordagi kislorod olishga necha gramm AgNO_3 sarflanadi?
A) 561 B) 280,5 C) 663 D) 331,5

408. 15,1 g guaninni to'la yondirish uchun yetarli miqdorda kislorod olishga necha gramm KMnO_4 sarflanadi?
A) 181,7 B) 90,85 C) 197,5 D) 98,75

409. 22,65 g guaninni to'la yondirish uchun yetarli miqdorda kislorod olishga necha gramm $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ sarflanadi?
A) 324,3 B) 183,3 C) 150,07 D) 352,5
559. 30,2 g guaninni to'la yondirish uchun yetarli miqdorda kislorod olishga necha gramm $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ sarflanadi?
A) 300,15 B) 150,07 C) 326,25 D) 163,12

410. 37,75 g guaninni to'la yondirish uchun yetarli miqdorda kislorod olishga necha gramm $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ sarflanadi?
A) 235,75 B) 133,25 C) 117,87 D) 66,62

411. 45,3 g guaninni to'la yondirish uchun yetarli miqdorda kislorod olishga necha gramm KClO_3 sarflanadi?
A) 140,87 B) 70,43 C) 153,12 D) 76,56

412. Massasi 72 g bo'lgan to'yingan birlamchi amin namunasidagi barcha atomlar miqdori 16 mol bo'lsa, aminni formulasini toping.
A) $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ B) $\text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2$
C) CH_3NH_2 D) $\text{C}_4\text{H}_9\text{NH}_2$

413. 77,5 g amin molekulasida 17,5 mol atom bo'lsa, noma'lum aminni toping.
A) metilamin B) etilamin
C) propilamin D) butilamin

414. 170,5 g amin molekulasida 38,5 mol atom bo'lsa, noma'lum aminni toping.
A) metilamin B) etilamin
C) butilamin D) propilamin

415. 69,75 g amin molekulasida 15,5 mol atom bo'lsa, noma'lum aminni toping.
A) etilamin B) metilamin
C) butilamin D) propilamin

416. Quyidagi moddalarni pOH qiymati kamayib borish tartibida joylashtiring.
1) NH_3 ; 2) CH_3NH_2 ; 3) $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$;
4) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$; 5) $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$
A) 1, 2, 3, 4, 5 B) 1, 2, 5, 3, 4
C) 2, 3, 4, 5, 1 D) 5, 4, 3, 2, 1

417. Quyidagi moddalarni pH qiymati ortib borish tartibida joylashtiring.
1) CH_3NH_2 ; 2) $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$; 3) $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$;
4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$; 5) $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH}$; 6) $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{N}$
A) 6, 5, 4, 1, 2, 3 B) 4, 5, 6, 1, 2, 3
C) 3, 2, 1, 4, 5, 6 D) 6, 5, 4, 1, 3, 2

418. Quyidagi moddalarni pH qiymati kamayib boorish tartibida joylashtiring.
1) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$; 2) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH}$; 3) CH_3OH ;
4) p-nitrofenol; 5) 2,4-dinitrofenol; 6) HCl
A) 3, 2, 1, 4, 5, 6 B) 3, 1, 2, 4, 5, 6
C) 6, 5, 4, 1, 2, 3 D) 3, 1, 2, 6, 5, 4

419. Xlorid kislota bilan ho'llangan cho'pni quyida keltirilgan qaysi modda qizil rangga bo'yyadi?
A) pirrol B) piridin C) tiofen D) pirromidin

420. Anilindan pikramid va sulfanil kislotalar hosil bo'lishida hom-ashyo sifatida ishlatiladigan kislotalarni ko'rsating.
A) HNO_3 ; H_2SO_4 B) HNO_2 ; H_2SO_4
C) HPO_3 ; H_2SO_3 D) H_2CO_3 ; H_2SO_4

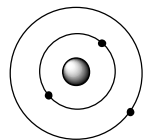
421. Uyqu kasalligini davolashda ishlatiladigan mishyakli organik birikma - stovarsol tarkibidagi halqada joylashgan uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini toping.
A) -1 B) +1 C) 0 D) -2

422. Arbuzov reaksiyasi asosida 11,64 g butilfosfin kislotaning dietilefirini sintez qilishda reaksiya unumi 60% ni tashkil qilsa, necha gramm fosfor-organik birikma kerak bo'ladi?
A) 16,6 B) 9,96 C) 15 D) 9

423. Birinchi bo'lib element organik birikmalarni kashf etgan olim va uning tajribasini aniqlang.

- A) E. Franklend, rux-organik birikmalarni sintez qilgan
 B) F. Grinar, magniy-organik birikmalarni sintez qilgan
 C) A. Arbuzov, fosfor-organik birikmalarni sintez qilgan
 D) V. Seyze, P t(II) ning π -kompleksini sintez qilgan

424. Ushbu rasmda qaysi elementning atom tuzilish modeli keltirilgan?



- A) Li B) Be C) B D) C

425. 28 g urotropin hosil qilish uchun qancha hajm (l, n.sh.) ammiak zarur? $\eta = 80\%$.
 A) 26,88 B) 17,92 C) 44,8 D) 22,4

426. Xinolin tarkibidagi C atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini toping.
 A) -6 B) -4 C) +2 D) -2

427. Galantamin - akademik S.Yu. Yunusov maktabida Surxondaryo viloyatida o'sadigan Omon-qora o'simligining yer ustki qismidan olinadi. Uning vodorod bromid bilan hosil qilgan tuzi qanday maqsadda ishlatiladi?
 A) bolalar shol kasalliklarini davolashda
 B) qon bosimini tushiruvchi dori sifatida
 C) markaziy nerv sistemasi ishlarini yaxshilashda
 D) sil kasalligini davolashda

428. Organik erituvchida (zichligi 1,8 g/ml) ma'lum miqdor uglevodorod (zichligi 0,8 g/ml) eritildi. Natijada 1,1 g/ml zichlikka ega bo'lgan eritma hosil bo'ldi. Eritmadagi uglevodorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. Hajm o'zgarishi inobatga olinmasin.
 A) 77,(7) B) 60 C) 66,(6) D) 33,(3)

429. Organik erituvchida (zichligi 2,5 g/ml) ma'lum miqdor uglevodorod (zichligi 0,8 g/ml) eritildi. Natijada 1,1 g/ml zichlikka ega bo'lgan eritma hosil bo'ldi. Eritmadagi uglevodorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. Hajm o'zgarishi inobatga olinmasin.
 A) 77,(7) B) 87,5 C) 66,(6) D) 33,(3)

430. Kumushning nisbiy atom massasi uglerodning nisbiy atom massasidan necha marta kam yoki ko'pligini aniqlang.
 A) 22,4 marta kam B) 9 marta ko'p
 C) 1,67 marta kam D) 6,02 marta kam

431. Kislород moddasining nisbiy molekular massasi vodorod moddasining nisbiy molekular

massasidan necha marta kam yoki ko'pligini aniqlang.

- A) 22,4 marta kam B) 16 marta ko'p
 C) 8 marta kam D) 32 marta ko'p

432. Berilgan reaksiyalardan disproportsiyalanish reaksiyalarini ko'rsating.

- $P + KOH + H_2O = PH_3 + KH_2PO_2$
 - $KMnO_4 + MnSO_4 + H_2O = H_2SO_4 + K_2SO_4 + MnO_2$
 - $KClO_3 = KCl + KClO_4$
 - $H_2SO_3 + H_2S = S + H_2O$
 - $NH_4NO_3 = N_2O + H_2O$
 - $KMnO_4 = K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$
- A) 1,3,6 B) 1,4,5,6 C) 1,3,5,6 D) 2,4,5

433. Berilgan reaksiyalardan sinproportsiyalanish reaksiyalarini ko'rsating.

- $P + KOH + H_2O = PH_3 + KH_2PO_2$
 - $KMnO_4 + MnSO_4 + H_2O = H_2SO_4 + K_2SO_4 + MnO_2$
 - $KClO_3 = KCl + KClO_4$
 - $H_2SO_3 + H_2S = S + H_2O$
 - $NH_4NO_3 = N_2O + H_2O$
 - $KMnO_4 = K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$
- A) 2,4,5 B) 1,4,5,6 C) 1,3,5,6 D) 1,3,4,6

434. $C_6H_5NO_2 + (NH_4)_2S \rightarrow A + NaNO_2 + HCl$
 $\rightarrow B + NaOH \rightarrow C$

Ushbu reaksiyada 73.8 g nitrobenzol ishlatilgan bo'lsa, A va C moddalarning massalari yig'indisini aniqlang.

435. Qaysi alkinlar Cu (I) tuzlari bilan portlovchi birikma hosil qilmaydi?

- 1) butin - 1
 - 2) butin - 2
 - 3) 2 metil-pentin - 1
 - 4) pentin - 2
 - 5) geksin - 3
- A) 2,4,5 B) 3,4,5 C) 1,3,5 D) 1,2,5

436. Gazlarni suvda eruvchanligini kamaytirish uchun qanday jarayonlarni amalga oshirish kerak?

- 1) t'ni oshirish
 - 2) t'ni pasaytirish
 - 3) aralashtirib turish
 - 4) bosimni oshirish
 - 5) bosimni pasaytirish
- A) 1,4,5 B) 2,4 C) 1,3,5 D) 2,3,4

437. 72 gr noma'lum Me_xC_2 tarkibli atsetilenid yetarli HCl tutgan eritmada eritilganda olingan gaz mahsulot $KMnO_4$ ning suvli eritmasi bilan oksidlanganda 69,6 gr qo'ngir cho'kma ajraldi. Dastlabki reaksiyada qaysi metall asetilenidi qatnashgan?

- A) Li B) Cu C) Ag D) Ca

438. $Cr_2O_7^{2-} + S^{2-} + H^+ \rightarrow \dots$

Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining qisqa ionli tenglamasida chap tomondagi ionlar barcha koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.
 A) 17 B) 15 C) 25 D) 27



Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining qisqa ionli tenglamasida o'ng tomondagi ionlar oldidagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.
A) 10 B) 7 C) 8 D) 16



Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining qisqa ionli tenglamasida barcha koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.
A) 20 B) 23 C) 25 D) 29



Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining qisqa ionli tenglamasida ionlar oldidagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.
A) 20 B) 23 C) 25 D) 29

442. Turli qo'shimchalar bilan ifloslanmagan malaxitni termik parchalanishida 24 g mis (II) oksidi hosil bo'ldi. Reaksiya unumi 75% bo'lganligi ma'lum. Parchalanish reaksiyasi natijasida ajralib chiqqan korbanat angidridning hajmini (n.sh.) hisoblang.
A) 4,48 B) 8,96 C) 6,72 D) 3,36

443. Turli qo'shimchalar bilan ifloslanmagan malaxitni termik parchalanishida 24 g mis (II) oksidi hosil bo'ldi. Reaksiya unumi 75% bo'lganligi ma'lum. Parchalangan malaxit massasini (g) hisoblang.
A) 44,4 B) 22,2 C) 33,3 D) 88,8

444. Turli qo'shimchalar bilan ifloslanmagan malaxitni termik parchalanishida 4,48 l gaz ajraldi. Reaksiya unumi 80% bo'lganligi ma'lum. Parchalangan malaxit massasini (g) hisoblang.
A) 44,4 B) 55,5 C) 33,3 D) 88,8

445. Turli qo'shimchalar bilan ifloslangan 400 g malaxitni termik parchalanishida 17,92 l gaz ajraldi. Reaksiya unumi 80% bo'lganligi ma'lum. Malaxitning tozalik darajasini (%) hisoblang.
A) 44,4 B) 33,3 C) 55,5 D) 88,8

446. Turli qo'shimchalar bilan ifloslanmagan malaxitni termik parchalanishida 4,48 l gaz ajraldi. Reaksiya unumi 80% bo'lganligi ma'lum. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan mis(II) oksid massasini (g) hisoblang.
A) 32 B) 24 C) 80 D) 16

447. Turli qo'shimchalar bilan ifloslanmagan dolamit termik parchalanishida 8,96 l gaz ajraldi. Reaksiya unumi 80% bo'lganligi ma'lum. Parchalangan dolamit massasini (g) hisoblang.
A) 92 B) 36,8 C) 73,6 D) 46

448. Turli qo'shimchalar bilan ifloslanmagan dolamit termik parchalanishida 11,2 g kalsiy oksidi hosil bo'ldi. Reaksiya unumi 75% bo'lganligi ma'lum. Parchalanish reaksiyasi natijasida ajralib chiqqan korbanat angidridning hajmini (n.sh.) hisoblang.
A) 4,48 B) 8,96 C) 6,72 D) 3,36

449. Turli qo'shimchalar bilan ifloslanmagan 92 dolamit termik parchalanishida 8,96 l gaz ajraldi. Reaksiya unimini hisoblang.
A) 40 B) 60 C) 70 D) 80

450. Turli qo'shimchalar bilan ifloslangan 50 g dolamit termik parchalanishida 8,96 l gaz ajraldi. Reaksiya unumi 80% bo'lganligi ma'lum. Dolamitning tozalik darajasini (%) hisoblang.
A) 92 B) 36,8 C) 73,6 D) 46

451. Turli qo'shimchalar bilan ifloslanmagan dolamit termik parchalanishida 8,96 l gaz ajraldi. Reaksiya unumi 80% bo'lganligi ma'lum. Hosil bo'lgan magniy oksidining massasini (g) aniqlang.
A) 16 B) 24 C) 8 D) 4

452. x, y va z ning yig'indisini toping.

Modda	Molekuladagi H atomlari soni	Bog'lar soni	
		Qutbli	Qutibsiz
Sikloalkan	a	x	5
Alkan	a	y	z

A) 20 B) 21 C) 22 D) 23

453. 200 ml temir (II) xlorid va alyuminiy xlorid aralashmasini tutuvchi eritmaga cho'kma tushishi tugaguncha natriy sulfid eritmasi qo'shildi. 12,2 g massali hosil bo'lgan cho'kma ajratib olindi va mo'l miqdorda vodorod bromid bilan ishlov berildi. Bunda 1,12 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmada moddalarning molyar konsentratsiyasini aniqlang.
A) 0,05 M; 0,1 M B) 0,2 M; 0,4 M
C) 0,25 M; 0,5 M D) 0,15 M; 0,3 M

454. 100 ml temir (II) xlorid va alyuminiy xlorid aralashmasini tutuvchi eritmaga cho'kma tushishi tugaguncha natriy sulfid eritmasi qo'shildi. 41 g massali hosil bo'lgan cho'kma ajratib olindi va mo'l miqdorda vodorod bromid bilan ishlov

berildi. Bunda 4,48 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmada moddalarning molyar konsentratsiyasini aniqlang.

- A) 4 M; 2 M B) 2 M; 4 M
C) 2,5 M; 5 M D) 2 M; 3 M

455. 200 ml mis (II) xlorid va alyuminiy xlorid aralashmasini tutuvchi eritmaga cho'kma tushishi tugaguncha natriy sulfid eritmasi qo'shildi. 82,2 g massali hosil bo'lgan cho'kma ajratib olindi va mo'l miqdorda vodorod bromid bilan ishlov berildi. Bunda 53,4 tuz hosil bo'ldi. Boshlang'ich eritmada moddalarning molyar konsentratsiyasini aniqlang.

- A) 4 M; 2 M B) 2 M; 4 M
C) 2,5 M; 5 M D) 1,5 M; 1 M

456. 300 ml ($\rho = 1,25 \text{ g/ml}$) temir (II) xlorid va alyuminiy xlorid aralashmasini tutuvchi eritmaga cho'kma tushishi tugaguncha natriy sulfid eritmasi qo'shildi. 41 g massali hosil bo'lgan cho'kma ajratib olindi va mo'l miqdorda vodorod bromid bilan ishlov berildi. Bunda 4,48 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmada alyuminiy xlorid massa ulishini (%) aniqlang.

- A) 6,77 B) 8,77
C) 10,68 D) 15,58

457. 200 ml temir (II) xlorid va alyuminiy xlorid aralashmasini tutuvchi eritmaga cho'kma tushishi tugaguncha, 182 g natriy sulfid eritmasi qo'shildi. 24,4 g massali hosil bo'lgan cho'kma ajratib olindi va mo'l miqdorda vodorod bromid bilan ishlov berildi. Bunda 1,12 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Natriy sulfid eritmasining konsentratsiyasini (%) aniqlang.

- A) 40 B) 50 C) 30 D) 60

458. 200 ml temir (II) xlorid va temir (III) xlorid aralashmasini tutuvchi eritmaga cho'kma tushishi tugaguncha natriy sulfid eritmasi qo'shildi. 56 g massali hosil bo'lgan cho'kma ajratib olindi va mo'l miqdorda vodorod bromid bilan ishlov berildi. Bunda 3,36 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmada moddalarning molyar konsentratsiyasini aniqlang.

- A) 0,05 M; 0,1 M B) 0,75 M; 2 M
C) 0,25 M; 0,5 M D) 0,15 M; 0,3 M

459. 200 ml temir (II) xlorid va temir (III) xlorid aralashmasini tutuvchi eritmaga cho'kma tushishi tugaguncha natriy sulfid eritmasi qo'shildi. 78 g massali cho'kma va 13,44 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmada moddalarning molyar konsentratsiyasini nisbatini aniqlang.

- A) 1: 2 B) 2: 1 C) 1: 3 D) 1: 1

460. 600 ml temir (II) xlorid va alyuminiy xlorid aralashmasini tutuvchi eritmaga cho'kma tushishi tugaguncha natriy sulfid eritmasi qo'shildi. 42 g massali cho'kma va 6,72 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmada moddalarning massalari yig'indisini hisoblang.

- A) 64,8 B) 38,1 C) 26,7 D) 74,8

461. 400 ml temir (III) xlorid va alyuminiy xlorid aralashmasini tutuvchi eritmaga cho'kma tushishi tugaguncha natriy sulfid eritmasi qo'shildi. 44,8 g massali cho'kma va 6,72 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmada moddalarning molyar konsentratsiyasini aniqlang.

- A) 0,5 M; 0,75 M B) 0,5 M; 0,25 M
C) 0,25 M; 0,5 M D) 0,15 M; 0,3 M

462. 400 ml temir (III) xlorid va alyuminiy xlorid aralashmasini tutuvchi eritmaga cho'kma tushishi tugaguncha, 30% li natriy sulfid eritmasi qo'shildi. 44,8 g massali cho'kma va 6,72 l (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Sarflangan natriy sulfid eritmasining massani hisoblang.

- A) 200 B) 195 C) 156 D) 170

463. Alkinlardan birining molekulasida 38ta elektron joylashgan. Ushbu formulaga nechtagacha izomer alkin mos kelishi mumkin?

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

464. Alkinlardan birining molekulasida 46ta elektron joylashgan. Ushbu formulaga nechtagacha izomer alkin mos kelishi mumkin?

- A) 9 B) 8 C) 7 D) 6

465. Alkinlardan birining molekulasida 30ta elektron joylashgan. Ushbu formulaga nechtagacha izomer alkin mos kelishi mumkin?

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

466. Alkanlardan birining molekulasida 34ta elektron joylashgan. Ushbu formulaga nechtagacha izomer alkan mos kelishi mumkin?

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

467. Alkanlardan birining molekulasida 42ta elektron joylashgan. Ushbu formulaga nechtagacha izomer alkan mos kelishi mumkin?

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

467. Alkinlardan birining molekulasida 38ta elektron joylashgan. Ushbu alkinda jami sp^3 gibrid orbitallar sonini aniqlang.

A) 12 B) 16 C) 8 D) 20

468. Alkenlardan birining molekulasida 48ta elektron joylashgan. Ushbu alkenda jami sp^3 gibrid orbitallar sonini aniqlang.

A) 12 B) 16 C) 8 D) 20

469. Alkenlardan birining molekulasida 56ta elektron joylashgan. Ushbu alkenda jami kimyoviy bog`lar sonini aniqlang.

A) 23 B) 20 C) 21 D) 22

470. Alkadiyenlardan birining molekulasida 38ta elektron joylashgan. Ushbu formulaga nechtagacha izomer alkadiyen mos kelishi mumkin?

A) 7 B) 10 C) 9 D) 6

471. Alkadiyenlardan birining molekulasida 46ta elektron joylashgan. Ushbu alkenda jami kimyoviy bog`lar sonini aniqlang.

A) 15 B) 16 C) 14 D) 17

472. Gazlar aralashmasida 20 hajm % azot, 30 hajm % uglerod (II) oksidi va karbonat angidridi bo`lsa, shu gazlar aralashmasining o`rtacha molyar massasini hisoblang.

A) 32 g/mol B) 34 g/mol
C) 36 g/mol D) 38 g/mol

473. Gazlar aralashmasida 30 hajm % azot, 30 hajm % uglerod (II) oksidi va karbonat angidridi bo`lsa, shu gazlar aralashmasining o`rtacha molyar massasini hisoblang.

A) 32,2 g/mol B) 34,4 g/mol
C) 36,6 g/mol D) 38,8 g/mol

474. Gazlar aralashmasida 20 hajm % azot, 30 hajm % uglerod (II) oksidi va karbonat angidridi bo`lsa, shu gazlar aralashmasidagi azotning massa ulushini (%) hisoblang.

A) 61,11 B) 15,55
C) 23,33 D) 46,67

475. Gazlar aralashmasi azot, uglerod (II) oksidi va karbonat angidrid iborat, shu gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 9 ga teng. Aralashmadagi karbonat angidridning hajmiy ulushini (%) aniqlang.

A) 50 B) 40
C) 30 D) 20

476. Gazlar aralashmasi propan, azot va karbonat angidrid iborat, shu gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 18 ga teng.

Aralashmadagi azotning hajmiy ulushini (%) aniqlang.

A) 50 B) 40
C) 30 D) 20

477. Gazlar aralashmasi propan, uglerod (II) oksidi va karbonat angidrid iborat, shu gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 9 ga teng. Aralashmadagi uglerod (II) oksidning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 61,1 B) 34,4
C) 36,6 D) 38,8

478. Gazlar aralashmasi etan, argon va azot (II) oksid iborat, shu gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 9 ga teng. Aralashmadagi argonning hajmiy ulushini (%) aniqlang.

A) 60 B) 50 C) 40 D) 30

479. Gazlar aralashmasi etan, argon va azot (II) oksid iborat, shu gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 9 ga teng. Aralashmadagi argonning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 66,67 B) 55,55
C) 44,45 D) 33,33

480. Gazlar aralashmasida 25 hajm % etan, 25 hajm % azot (II) oksidi va argon bo`lsa, shu gazlar aralashmasining o`rtacha molyar massasini hisoblang.

A) 32 g/mol B) 34 g/mol
C) 36 g/mol D) 35 g/mol

481. x, y va z ning yig`indisini toping.

Modda	Molekuladagi H atomlari soni	Bog`lar soni	
		Qutbli	Qutibsiz
Sikloalkan	a	y	x
Alkan	a	12	z

A) 22 B) 23 C) 24 D) 25

482. Gazlar aralashmasida 20 hajm % etan, 20 hajm % azot (II) oksidi va argon bo`lsa, shu gazlar aralashmasining 33,6 l massasini hisoblang.

A) 52 B) 36 C) 72 D) 54

483. $CuSO_4$ eritmasi orqali qancha (F) zaryad o`tsa, teng massali mis elektrodalarda 48 g farq yuzaga keldi (elektrodalarda gaz ajralmagan).

A) 0,75 B) 1,5 C) 0,25 D) 0,5

484. $CuSO_4$ eritmasi orqali qancha (F) zaryad o`tsa, teng massali mis elektrodalarda 24 g farq yuzaga keldi (elektrodalarda gaz ajralmagan).

A) 0,75 B) 1,5 C) 0,25 D) 0,5

485. CuSO_4 eritmasi orqali qancha (F) zaryad o'tsa, teng massali mis elektrodalarda 16 g farq yuzaga keldi (elektrodalarda gaz ajralmagan).
A) 0,75 B) 1,5 C) 0,25 D) 0,5

486. Oddiy shisha ishlab chiqarish jarayonida xomashyolar 1:1:6 mol nisbatda olinadi. 26,88 litr (n.sh) gaz ajralgan bo'lsa, necha gr aralashma reaksiyaga kirishgan?
A) 279,6 B) 339,6 C) 297,6 D) 226,4

487. Rangsiz, xushbo'y hidli va shirin ta'mli gaz. Suvda yaxshi eriydi. Tuz hosil qilmaydi. Bu qaysi modda?
A) NO B) CO C) N_2O D) NO_2

488. Metallarni elektr yordamida "changlatish", ultratovush yordamida changlatish, fizik va kimyoviy kondensatsiya usullarida qanday sistemalar olinadi?
A) kolloid dispers B) chin eritmalar
C) liofob D) gidrofil

489. 0,4 N li Na_2CO_3 eritmasidan 500 ml tayyorlash uchun uning 0,424 g/ml konsentratsiyali eritmasi va suvdan necha ml talab etiladi?
A) 125/375 B) 50/450 C) 100/400 D) 25/475

490. O'z-o'zidan boruvchi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasini ko'rsating?
A) $\text{H}_2\text{MnO}_4 \rightarrow \text{HMnO}_4 + \text{MnO}_2 + \dots$
B) $\text{KNO}_3 \rightarrow \text{KNO}_2 + \text{O}_2$
C) $\text{KMnO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$
D) barchasi

491. 300 ta atsetilenning NH_4Cl va CuCl_2 ishtirokida dimerlanishidan ($\eta=75\%$) olingan mahsulot tarkibidagi jami gibrid orbitallar sonini aniqlang?
A) 1350 B) 1500 C) 1800 D) 1125

492. $\text{CO} \xrightarrow{1,2} \text{HCOOH} \xrightarrow{3,4} \text{HCONH}_2$ qaysi bosqich(lar)da oksidlanish-qaytarilish reaksiyasi sodir bo'ladi? A) 1 B) 1,2 C) 3,4 D) 1,3

493. Tishchenko reaksiyasi asosida sanoatda qanday efir va qanday xomashyodan olinadi?
A) etilatsetat/sirka aldegid
B) metilformiat/metanol
C) benzilatsetat, fenol
D) fenilatsetat/ etanol

494. Pikramid, sulfanil kislota kabi moddalar qaysi birikmaning hosilalari hisoblanadi?
A) nitrobenzol B) anilin
C) benzoy kislota D) pikrin kislota

495. α -nitro α -metil propion kislota Ni, Pd katalizatori ishtirokida H_2 bilan qizdirilganda qanday sinf mahsuloti hosil bo'ladi?
A) karbon kislota B) oksikislota
C) aminokislota D) diol

496. Atsetonga ammiak ta'sir ettirildi, reaksiya tugagach sianid kislota biriktirildi va gidroliz qilindi. Reaksiyani qaysi bosqich(lar)ida oksidlanish qaytarilish reaksiyalari sodir bo'ladi?
A) 1 B) 1,3 C) 2,3 D) 1,2,3

497. Palmitin kislota noma'lum bir atomli spirt bilan sulfat kislota ishtirokida qizdirilganda 223,5 gr efir olindi, efir ammiak oqimida qizdirilganda esa (80% unum bilan) 36 gr spirt olindi. Amid miqdorini (mol) aniqlang?
A) 0,6 B) 0,35 C) 0,45 D) 0,75

498. Tish pastalari tarkibida kalsiyning qaysi birikmasi qo'llaniladi?
A) sulfat B) fosfat C) karbonat D) xlorid

499. Suvsiz holda bu tuz oq rangli kristall, kristallogidрати ko'k rangli, suvda yaxshi eriydi, AgNO_3 eritmasi bilan sariq tiilarang cho'kma beradi. Bu modda
A) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ B) CuCl_2 C) CuSO_4 D) $\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$

500. Qaysi polimerning molekulyar massasi 53n ga teng?
A) polipropilen B) fenolformaldegid smola
C) polivinil spirti D) poliakrilonitril

501. Noma'lum yog'ning 60,45 gr miqdori to'la gidrolizlanganda 6,9 gr glitserin olindi. Gidrolizda qanday kislota hosil bo'lgan?
A) olein B) linol C) palmitin D) linolein

502. H_2 ga nisbatan zichligi 16 ga teng bo'lgan X va Y gaz aralashmasiga shu aralashma hajmiga teng hajmda Z gaz qo'shilganda aralashma zichligi 1,5 marta ortdi. C gazni aniqlang?
A) CO B) CH_4 C) SO_2 D) SO_3

503. $\text{MgBr}_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ ning 96 gr miqdori tarkibida Br va O ning birgalikdagi massasi 84 gr bo'lsa, "x" ni aniqlang? A) 5 B) 2 C) 6 D) 4

504. Bariy xloridning 40% li eritmasiga 55% li eritmasi qo'shilganda 200 gr X% li eritma olindi. X ni aniqlang? A) 35 B) 55 C) 40 D) 45
505. Ikki xil ishqoriy yer metal (Ca va X) oksidlari 3:2 mol nisbatda aralastirilganda kalsiyning massa ulushi ikkinchi oksidnikidan 1,5 marta katta bo'ldi. Ikkinchi oksid molyar massasini (g/mol) aniqlang?
A) 40 B) 153 C) 104 D) 25
506. Asab kasalliklari va uyqusizlikda bemorlarga qanday element tutgan dori darmonlar tavsiya qilinadi? A) Ag B) Br C) Ca D) J
507. Qaynoq suv va suv bug'i tarkibida suvning qanday tarkibli assotsiati uchraydi?
A) (H₂O)₂ B) (H₂O)₄ C) (H₂O)₈ D) (H₂O)₆
508. Oleumga tarkibidagi angidrid massasidan 2,35 marta ko'p suv qo'shilganda 49% li eritma olindi. Dastlabki oleumni necha grammni 250 gr 40% li NaOH bilan neytrallash mumkin?
A) 122,5 B) 109 C) 178 D) 158
509. Ammiakni katalitik oksidlanishida bosim 2 marta orttirilib, kislorod konsentratsiyasi 2 marta kamaytirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi qanday o'zgaradi?
A) 81 marta ortadi B) 256 marta kamayadi
C) 32 marta ortadi D) 16 marta ortadi
510. Metandan etilen olindi. Sharoit reaksiyadan oldingi holatga keltirildi. Yopiq idish ichidagi bosim 20% ga ortdi. Reaksiya unumini (%) aniqlang? A) 60 B) 40 C) 50 D) 25
- 511 eritmasi ($\rho=1,85\text{g/ml}$) "azeotrop eritma" deyiladi? A) 22,2 B) 18,5 C) 17,6 D) 16,8
512. Dimedrol qanday efir hisoblanadi?
A) aromatik oddiy B) alifatik oddiy
C) aromatik murakkab D) alifatik murakkab
513. Sirka aldegidining metil atsetalini olish uchun qanday reagentlar kerak bo'ladi?
1) etan kislota 2) etanol 3) metanol
4) suvsiz CuSO₄ 5) etanal
A) 2,3,4 B) 3,4,5 C) 1,4,5 D) 1,3,4,5
514. Trinitroselluloza molekulyar massasi 1605000 m.a.b bo'lsa, uni tarkibida nechta β -glyukoza qoldiqlari bo'ladi?
A) 3200 B) 4400 C) 5000 D) 4500
515. Atsetonitrilni 1/3 qismi kislotali gidrolizlandi, qolgan qismi to'la gidrogenlandi. Ikkala olingan mahsulot massalari yig'indisi 300 gr bo'lsa, necha gr atsetonitril olingan?
A) 205 B) 246 C) 184,5 D) 198
516. Ammoniy sulfat eritmasida anionlar massasi $71,76 \cdot 10^{-21}$ gr ($\alpha=0,75$) bo'lsa, dissotsilanmagan molekular sonini aniqlang?
A) 200 B) 250 C) 150 D) 225
517. CuSO₄ eritmasi orqali qancha (F) zaryad o'tsa, katoddan 48 mis, anoddan 11,2 l kislorod ajraladi?
A) 0,75 B) 1,5 C) 2 D) 0,5
518. 80 g 20% CuSO₄ eritmasi orqali qancha (F) zaryad o'tsa, katoddan 4,48 l gaz ajraladi?
A) 0,4 B) 0,6 C) 2 D) 0,2
519. 58,5 g 20% natriy xlorid eritmasi orqali 10 A, 4825 sekund davomida o'tkazilsa, katodda ajralgan gaz(lar) hajmini (l) aniqlang.
A) 11,2 B) 5,6 C) 4,48 D) 6,72
520. 58,5 g 20% natriy xlorid eritmasi orqali 20 A, 3860 sekund davomida o'tkazilsa, anodda ajralgan gaz(lar) hajmini (l) aniqlang.
A) 11,2 B) 5,6 C) 4,48 D) 6,72
521. 117 g 20% natriy xlorid eritmasi orqali qancha (F) zaryad o'tkazilsa, anodda hammasi bo'lib 7,84 l gaz ajraladi.
A) 7,84 B) 5,6 C) 4,48 D) 6,72
522. 160 g 20% mis sulfat eritmasi orqali 20 A, 3860 sekund davomida o'tkazilsa, katodda ajralgan gaz(lar) hajmini (l) aniqlang.
A) 11,2 B) 5,6 C) 4,48 D) 6,72
523. 320 g 40% CuSO₄ eritmasi orqali qancha (F) zaryad o'tsa, katoddan 4,48 l kislorod ajraladi?
A) 0,75 B) 1,5 C) 2 D) 0,5
524. Molekulyar formulasi C₂H₄O_x bo'lgan birikma tarkibida uglerodning massa ulushi 40% ga teng. C₂H₄O_x ning nisbiy molekular massasini aniqlang.
A) 58 B) 62 C) 60 D) 90
525. Molekulyar formulasi C₃H₄O_x bo'lgan birikma tarkibida uglerodning massa ulushi 50% ga teng. C₃H₄O_x ning nisbiy molekular massasini aniqlang.

A) 68 B) 72 C) 70 D) 80

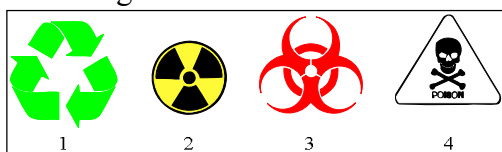
526. Molekulyar formulasi $C_3H_4O_x$ bo'lgan birikma tarkibida uglerodning massa ulushi 50% ga teng. $C_3H_6O_x$ ning nisbiy molekular massasini aniqlang.

A) 68 B) 72 C) 70 D) 74

527. Molekulyar formulasi $C_2H_4O_x$ bo'lgan birikma tarkibida uglerodning massa ulushi 40% ga teng. $C_2H_4O_x$ ni qanoatlantiruvchi moddani aniqlang.

A) etilen glikol B) etil spirt
C) sirka kislota D) sirka aldegid

528. Radiatsiya borligini anglatuvchi belgini ko'rsating.



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

529. Molekulyar formulasi $C_3H_4O_x$ bo'lgan birikma tarkibida uglerodning massa ulushi 50% ga teng. $C_3H_6O_x$ ni qanoatlantiruvchi moddani aniqlang.

A) propel spirti B) akril aldegid
C) Akril kislota D) propion kislota

530. Molekulyar formulasi $C_nH_{2n}O_2$ bo'lgan birikma tarkibida uglerod va kislorodning massa nisbati 1,5: 1 ga teng. $C_nH_{2n+2}O$ ning nisbiy molekular massasini aniqlang.

A) 74 B) 72 C) 70 D) 68

531. Molekulyar formulasi $C_nH_{2n}O_2$ bo'lgan birikma tarkibida uglerod va kislorodning massa nisbati 3: 1 ga teng. $C_nH_{2n+2}O$ ning tarkibidagi jami kimyoviy bog'lar sonini aniqlang.

A) 24 B) 26 C) 28 D) 30

532. Molekulyar formulasi $C_2H_4O_x$ bo'lgan birikma tarkibida uglerodning massa ulushi 40% ga teng. $C_2H_2O_x$ ning nisbiy molekular massasini aniqlang.

A) 58 B) 62 C) 60 D) 90

533. Molekulyar formulasi $C_3H_6O_x$ bo'lgan birikma tarkibida uglerodning massasi kislorodning massasidan 20 g ga ko'p bo'lsa, $C_3H_8O_x$ ning nisbiy molekular massasini aniqlang.

A) 58 B) 62 C) 60 D) 90

534. Molekulyar formulasi $C_7H_{12}O_x$ bo'lgan birikma tarkibida uglerodning massa ulushi 40% ga teng. $C_7H_{12}O_x$ ning tarkibidagi σ bog'lar sonini aniqlang.

A) 28 B) 32 C) 26 D) 22

535. Malaxit tuzlarning qaysi sinfiga mansub?

A) o'rta tuzlar B) nordon tuzlar
C) asosli tuzlar D) qo'shtuzlar

536. Dolomit tuzlarning qaysi sinfiga mansub?

A) o'rta tuzlar B) nordon tuzlar
C) asosli tuzlar D) qo'shtuzlar

537. xromkaliyli achchiq tosh tuzlarning qaysi sinfiga mansub?

A) o'rta tuzlar B) nordon tuzlar
C) asosli tuzlar D) qo'shtuzlar

538. Bertole tuzi tuzlarning qaysi sinfiga mansub?

A) o'rta tuzlar B) nordon tuzlar
C) asosli tuzlar D) qo'shtuzlar

539. Aralash tuz berilgan javobni aniqlang.

A) xlorli oxak B) alyuminiykaliy sulfat
C) natriy gipofosfit D) dolomit

540. Qaysi tuz parchalansa gaz hosil bo'lmaydi.

A) kaliy permanganat B) bertole tuzi
C) natriy silikat D) chili selitrasi

541. kaliy ferrat tuzlarning qaysi sinfiga mansub?

A) o'rta tuzlar B) kompleks tuz
C) asosli tuzlar D) qo'shtuzlar

542. $CaHPO_3$ tuzlarning qaysi sinfiga mansub?

A) o'rta tuzlar B) nordon tuzlar
C) asosli tuzlar D) qo'shtuzlar

543. $Mg(H_2PO_2)$ tuzlarning qaysi sinfiga mansub?

A) qo'shtuzlar B) nordon tuzlar
C) asosli tuzlar D) o'rta tuzlar

544. $CaHPO_4$ tuzlarning qaysi sinfiga mansub?

A) o'rta tuzlar B) nordon tuzlar
C) asosli tuzlar D) qo'shtuzlar

545. Etilenglikol molekulasida qanday kimyoviy bog'lanish(lar) mavjud?

1) qutbsiz kovalent bog'lanish; 2) donor-akseptor bog'lanish; 3) metall bog'lanish; 4) ion bog'lanish; 5) vodorod bog'lanish; 6) qutbli kovalent bog'lanish.

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

A) 5, 3, 9 B) 2, 5, 7 C) 3, 4, 8 D) 4,6,8

546. metoki etan molekulasida qanday kimyoviy bog`lanish(lar) mavjud?

1) qutbsiz kovalent bog`lanish; 2) donor-akseptor bog`lanish; 3) metall bog`lanish; 4) ion bog`lanish; 5) vodorod bog`lanish; 6) qutbli kovalent bog`lanish.

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

547. Suv molekulasida qanday kimyoviy bog`lanish(lar) mavjud?

1) qutbsiz kovalent bog`lanish; 2) donor-akseptor bog`lanish; 3) metall bog`lanish; 4) ion bog`lanish; 5) vodorod bog`lanish; 6) qutbli kovalent bog`lanish.

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

548. Natriy nitrat molekulasida qanday kimyoviy bog`lanish(lar) mavjud?

1) qutbsiz kovalent bog`lanish; 2) donor-akseptor bog`lanish; 3) metall bog`lanish; 4) ion bog`lanish; 5) vodorod bog`lanish; 6) qutbli kovalent bog`lanish.

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

549. Ammoniy sulfat molekulasida qanday kimyoviy bog`lanish(lar) mavjud?

1) qutbsiz kovalent bog`lanish; 2) donor-akseptor bog`lanish; 3) metall bog`lanish; 4) ion bog`lanish; 5) vodorod bog`lanish; 6) qutbli kovalent bog`lanish.

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

550. Qutbsiz kovalent bog`ga ega bo`lgan moddalarni aniqlang.

1) metan; 2) oltingugurt (IV) oksidi; 3) natriy fluorit; 4) vodorod; 5) vodorod xlorid; 6) kislorod; 7) amiak; 8) brom; 9) ammoniy gidroksid.

A) 1, 3, 9 B) 2, 5, 7 C) 3, 7, 8 D) 4,6,8

551. Donor-akseptor bog`ga ega bo`lgan moddalarni aniqlang.

1) metan; 2) azid kislota; 3) natriy fluorit; 4) vodorod; 5) is gazi; 6) kislorod; 7) amiak; 8) brom; 9) ammoniy gidroksid.

A) 7, 5, 9 B) 2, 5, 9 C) 3, 7, 8 D) 4,6,8

552. Ion bog`ga ega bo`lgan moddalarni aniqlang.

1) metan; 2) oltingugurt (IV) oksidi; 3) natriy fluorit; 4) potash; 5) kaliy xlorid; 6) kislorod; 7) amiak; 8) silvin; 9) ammoniy gidroksid.

553. qutbli kovalent bog`ga ega bo`lgan moddalarni aniqlang.

1) metan; 2) oltingugurt (IV) oksidi; 3) natriy fluorit; 4) potash; 5) kaliy xlorid; 6) kislorod; 7) amiak; 8) silvin; 9) ammoniy gidroksid.

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

554. x, y va z ning yig`indisini toping.

Modda	Molekuladagi H atomlari soni	Bog`lar soni	
		Qutbli	Qutibsiz
Sikloalkan	a	z	x
Alkan	a	y	2

A) 20 B) 22 C) 21 D) 19

555. vodorod bog`ga ega bo`lgan moddalarni aniqlang.

1) metan; 2) suv; 3) natriy fluorit; 4) etilen glikol; 5) dimetil efiri; 6) glitserin; 7) amiak; 8) silvin; 9) ammoniy gidroksid.

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

556. Har biri ammiakdan ikki marta og`ir bo`lgan, ikki gazsimon moddalar formulasi berilgan qatorni belgilang.

A) H₂S, PH₃ B) N₂, N₂H₄
C) CO₂, NO₂ D) CO, C₂H₆

557. Biri metandan ikki marta og`ir, ikkinchisi uch marta og`ir bo`lgan gazsimon moddalar formulasi berilgan qatorni belgilang.

A) H₂S, PH₃ B) O₂, O₃
C) CO₂, NO₂ D) CO, C₂H₆

558. Biri metandan ikki marta og`ir, ikkinchisi uch marta og`ir bo`lgan gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A) 10 B) 15 C) 20 D) 25

559. Biri kisloroddan ikki marta og`ir, ikkinchisi ikki marta yengil bo`lgan gazsimon moddalar formulasi berilgan qatorni belgilang.

A) H₂S, SO₃ B) O₂, O₃
C) CO₂, SO₂ D) SO₂, CH₄

560. Kuldiruvchi gaz massasiga teng massaga ega bo`lgan gazni aniqlang.

A) H₂S B) O₃
C) CO₂ D) C₂H₆

561. Biri metandan to`rt marta og`ir, ikkinchisi besh marta og`ir bo`lgan gazsimon moddalar formulasi berilgan qatorni belgilang.

- A) H_2S , PH_3 B) O_2 , O_3
 C) CO_2 , N_2O_3 D) SO_2 , SO_3

562. Biri geliy to'rt marta og'ir, ikkinchisi ikki marta yengil bo'lgan gazsimon moddalar formulasi berilgan qatorni belgilang.

- A) H_2 , O_2 B) O_2 , H_2
 C) CO_2 , O_2 D) CO , C_2H_2

563. Quyidagilardan qaysi qo'ng'ir gaz formulasi hisoblanadi.

- A) N_2O B) O_3
 C) NO_2 D) NO

564. kislorod atomining massasi... ga teng:

- A) 16 m.a.b B) 16 C) 16 g D) 16 g/mol

565. Hajmiy nisbati 1:3:1 bo'lgan fosfin, kislorod va azot aralashmasi yondirildi va normal sharoitga keltirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini aniqlang.

- A) 29 g/mol B) 30 g/mol
 C) 24 g/mol D) 31 g/mol

566. 0,1 mol uglevodorodning monobromli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 8,96 l (n.sh.) karbonat anhidrid gazi va 15,3 g vodorod bromidning suvli eritmasi hosil bo'ldi. Yuqoridagi shartlarga mos keluvchi nechta izomer uglevodorod bor (optik izomerlar hisobga olinmasin)?

- A) 5 B) 4 C) 3 D) 2

567. 0,2 mol uglevodorodning monobromli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 13,44 l (n.sh.) karbonat anhidrid gazi va 27 g vodorod bromidning suvli eritmasi hosil bo'ldi. Yuqoridagi shartlarga mos keluvchi nechta izomer uglevodorod bor (optik izomerlar hisobga olinmasin)?

- A) 5 B) 4 C) 3 D) 2

568. 0,2 mol uglevodorodning monoxlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 17,92 l (n.sh.) karbonat anhidrid gazi va 21,7 g vodorod xloridning suvli eritmasi hosil bo'ldi. Uglevodorodni aniqlang.

- A) C_4H_9Cl B) C_3H_7Cl
 C) C_2H_5Cl D) $C_5H_{11}Cl$

569. 0,1 mol uglevodorodning monoxlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 11,2 l (n.sh.) karbonat anhidrid gazi va 21,7 g vodorod xloridning suvli eritmasi hosil bo'ldi. Uglevodorodni aniqlang.

- A) C_4H_9Cl B) C_3H_7Cl
 C) C_2H_5Cl D) $C_5H_{11}Cl$

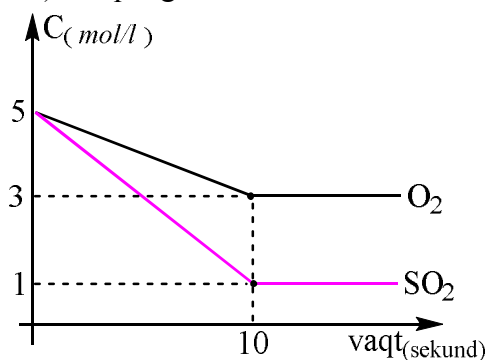
570. 0,2 mol uglevodorodning dixlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 13,44 l (n.sh.) karbonat anhidrid gazi va 21,9 g vodorod xloridning suvli eritmasi hosil bo'ldi. Uglevodorodni aniqlang.

- A) $C_4H_8Cl_2$ B) $C_3H_6Cl_2$
 C) $C_2H_4Cl_2$ D) $C_5H_{10}Cl_2$

571. 0,2 mol uglevodorodning dibromli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 46,8 l (n.sh.) karbonat anhidrid gazi va 46,8 g vodorod bromidning suvli eritmasi hosil bo'ldi. Ushbu dibrom alkandan necha xil sikloalkan olish mumkin?

- A) 6 B) 7 C) 8 D) 9

572. Grafikka asoslanib $2SO_2(g) + O_2(g) = 2SO_3(g)$ reaksiyasining SO_2 bo'yicha o'rtacha tezligini (mol/l-sek) aniqlang.



- A) 0,4 B) 0,3 C) 0,2 D) 0,2

573. 0,2 mol uglevodorodning dibromli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 13,44 l (n.sh.) karbonat anhidrid gazi va 19,8 g vodorod bromidning suvli eritmasi hosil bo'ldi. Dibromli uglevodorod massasini aniqlang

- A) 37,6 B) 40,4 C) 43,4 D) 34,8

574. 0,15 mol uglevodorodning monobromli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 6,72 l (n.sh.) karbonat anhidrid gazi va 17,55 g vodorod bromidning suvli eritmasi hosil bo'ldi. Yuqoridagi shartlarga mos keluvchi nechta izomer uglevodorod bor (optik izomerlar hisobga olinmasin)?

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

575. 0,3 mol uglevodorodning dixlorli hosilasi to'liq yonishi natijasida, 20,16 l (n.sh.) karbonat anhidrid gazi va 32,7 g vodorod xloridning suvli eritmasi hosil bo'ldi. Sarflangan kislorod massasini aniqlang.

- A) 48 B) 44,6 C) 38,4 D) 19,2

576. 0,05 mol uglevodorodni yoqish uchun 12,8 g kislorod sarflani, natijada 5,6 l gaz ajraldi.

Uglevodorodning massasini (g) aniqlang.

- A) 2 B) 4,8 C) 3,6 D) 2,8

577. Massasi 50,0 g sulfat qo`shimchalar bilan ifloslangan kalsiy karbonat namunasiga mo`l miqdorda nitrat kislota bilan ishlov berildi.

Normal sharoitga keltirilgandan keyin ajralib chiqqan gaz miqdori 10,08 l ni tashkil etdi.

Dastlabki namunadagi sulfat qo`shimchalarining massa ulushini hisoblang.

- A) 10% B) 5% C) 15% D) 20%

578. Massasi 80,0 g sulfat qo`shimchalar bilan ifloslangan kalsiy karbonat namunasiga mo`l miqdorda nitrat kislota bilan ishlov berildi.

Normal sharoitga keltirilgandan keyin ajralib chiqqan gaz miqdori 13,44 l ni tashkil etdi.

Dastlabki namunadagi sulfat qo`shimchalarining massa ulushini hisoblang.

- A) 10% B) 25% C) 15% D) 20%

579. Massasi 40,0 g nitrat qo`shimchalar bilan ifloslangan kalsiy karbonat namunasiga mo`l miqdorda sulfat kislota bilan ishlov berildi.

Normal sharoitga keltirilgandan keyin ajralib chiqqan gaz miqdori 7,168 l ni tashkil etdi.

Dastlabki namunadagi kalsiy karbonatning massa ulushini hisoblang.

- A) 90% B) 95% C) 85% D) 80%

580. Massasi 85,0 g sulfat qo`shimchalar bilan ifloslangan kalsiy karbonat namunasiga mo`l miqdorda nitrat kislota bilan ishlov berildi. Ajralib chiqqan gaz ishqor eritmasi orqali o`tkazilganda eritma massasi 35,2 g ga ortdi. Dastlabki namunadagi sulfat qo`shimchalarining massasini (g) hisoblang.

- A) 10 B) 5 C) 15 D) 20

581. Massasi 5,0 g sulfat qo`shimchalar bo`lgan, kalsiy karbonat namunasiga mo`l miqdorda xlorid kislota bilan ishlov berildi. Ajralib chiqqan gaz ishqor eritmasi orqali o`tkazilganda eritma massasi 35,2 g ga ortdi. Dastlabki namunaning massasini (g) hisoblang.

- A) 50 B) 55 C) 45 D) 60

582. Massasi 5,0 g sulfat qo`shimchalar bo`lgan 65g kalsiy karbonat namunasiga mo`l miqdorda xlorid kislota bilan ishlov berildi. Ajralib chiqqan gaz, 160 g 25% li natriy ishqor eritmasi orqali o`tkazilganda hosil bo`lgan tuz(lar) massasini (g) hisoblang.

A) Na_2CO_3 68,9 g

B) Na_2CO_3 63,6 g; NaHCO_3 16,8 g

C) Na_2CO_3 42,4 g; NaHCO_3 16,8 g

D) NaHCO_3 50,4 g

583. Massasi 5,0 g sulfat qo`shimchalar bo`lgan 55g kalsiy karbonat namunasiga mo`l miqdorda xlorid kislota bilan ishlov berildi. Ajralib chiqqan gaz, 160 g 25% li natriy ishqor eritmasi orqali o`tkazilganda hosil bo`lgan tuz(lar) massasini (g) hisoblang.

A) Na_2CO_3 106 g

B) Na_2CO_3 53 g; NaHCO_3 42 g

C) Na_2CO_3 42,4 g; NaHCO_3 16,8 g

D) NaHCO_3 42 g

584. Massasi 5,0 g sulfat qo`shimchalar bo`lgan, kalsiy karbonat namunasiga mo`l miqdorda xlorid kislota bilan ishlov berildi. Ajralib chiqqan gaz, 80 g 20% li natriy ishqor eritmasi bilan to`liq ta`sirlashsa, Dastlabki namunadagi sulfat qo`shimchalarining massa ulushini hisoblang.

- A) 10% B) 25% C) 15% D) 20%

585. Massasi 69,0 g sulfat qo`shimchalar bilan ifloslangan kalsiy karbonat namunasiga mo`l miqdorda xlorid kislota bilan ishlov berilganda ajralib chiqqan gaz 4,48 l tashkil etadi. Agar dastlabki namunaga magniy oksidi tashlansa, hosil bo`lgan tuz(lar) massasini (g) hisoblang.

- A) 70 B) 60 C) 80 D) 40

586. Massasi 118,0 g sulfat qo`shimchalar bilan ifloslangan kalsiy karbonat namunasiga mo`l miqdorda xlorid kislota bilan ishlov berilganda ajralib chiqqan gaz 4,48 l tashkil etadi. Agar dastlabki namunaga kalsiy oksidi tashlansa, hosil bo`lgan tuz(lar) massasini (g) hisoblang.

- A) 150 B) 156 C) 89 D) 69

587. 0,1 mol uglerod (IV) oksidini 0,2 mol kalsiy gidroksid tutuvchi eritma orqali o`tkazilganda, cho`kmaga tushgan kalsiy karbonat massasini (g) toping.

- A) 10 B) 20 C) 15 D) 5

588. 0,3 mol uglerod (IV) oksidini 0,2 mol kalsiy gidroksid tutuvchi eritma orqali o`tkazilganda, cho`kmaga tushgan kalsiy karbonat massasini (g) toping.

- A) 10 B) 20 C) 15 D) 30

589. 3,36 l uglerod (IV) oksidini 7,4 g kalsiy gidroksid tutuvchi eritma orqali o`tkazilganda, hosil bo`lgan nordon tuz massasini (g) hisoblang.

A) 16,2 B) 8,1 C) 32,4 D) 24,3

590. 5,6 l uglerod (IV) oksidini 14,8 g kalsiy gidroksid tutuvchi eritma orqali o`tkazilganda, o`rta tuz massasi nordon tuz massasidan necha g ga ortiqqligini aniqlang.

A) 8,1 B) 15 C) 6,9 D) 3,8

591. 10,08 l uglerod (IV) oksidini, kalsiy gidroksid tutuvchi eritma orqali o`tkazilganda, o`rta tuz massasidan nordon tuz massasi 9,3 g ga ortiq bo`lsa, nordon tuz massasini aniqlang.

A) 16,2 B) 8,1 C) 32,4 D) 24,3

592. 11,2 l uglerod (IV) oksidini, kalsiy gidroksid tutuvchi eritma orqali o`tkazilganda, o`rta tuz massasidan nordon tuz massasi 22,4 g ga ortiq bo`lsa sarflangan kalsiy gidroksid massasini aniqlang.

A) 22,2 B) 14,8 C) 7,4 D) 11,1

593. 13,44 l uglerod (IV) oksidini, kalsiy gidroksid tutuvchi eritma orqali o`tkazilganda, o`rta tuz massasidan nordon tuz massasi 12,4 g ga ortiq bo`lsa, cho`kmaga tushgan tuz massasi massasini aniqlang.

A) 30 B) 10 C) 32,4 D) 20

594. 15,68 l uglerod (IV) oksidini 37 g kalsiy gidroksid tutuvchi eritma orqali o`tkazilganda, cho`kmaga tushgan tuz massasini (g) hisoblang.

A) 30 B) 10 C) 32,4 D) 20

595. Uglerod (IV) oksidini, kalsiy gidroksid tutuvchi eritma orqali o`tkazilganda, mol nisbati 1,5: 1 bo`lgan o`rta va nordon tuzlar aralashmasidan 62,4 g olindi. Sarflangan uglerod (IV) oksidi hajmini (l) hisoblang.

A) 13,44 B) 16,8 C) 15,68 D) 11,2

596. Qaysi aminlar atsillanmaydi?

A) etilamin, dimetilamin
B) trimetilamin, metiletilpropil amin
C) dimetil, dietilamin
D) etilamin, propilamin

597. Oleum o`z massasidan 3 marta ko`p suvda eritilganda 28,75% li eritma olindi. 2 mol oleumni to`la neytrallash uchun necha gr 40% li NaOH sarflanadi?

A) 2875 B) 2240 C) 2500 D) 1380

598. Ftor elementi barcha elektronlari bosh kvant sonlari son qiymati yig`indisi nechga teng?

A) 5 B) 18 C) 19 D) 16

599. Azot (IV)-oksidining suv bilan reaksiyasi natijasida ikki xil kislota tutgan eritma hosil bo`lsa, bu reaksiya oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining qaysi turiga mansub?

A) disproporsiyalanish B) sinproporsiyalanish
C) ichki molekulyar D) molekulararo

600. Benzolga konsentrlangan sulfat kislota ta`sir ettirilganda monohosilali A modda hosil bo`ldi, A moddaga kons. HONO₂ ta`sir ettirilganda B modda hosil bo`ldi. B va A moddalar molyar massalari farqi 90gr bo`lsa, B moddani aniqlang?

A) 1 sulfo-2-nitrobenzol
B) 1-sulfo-2,4 -dinitro benzol
C) 1-sulfo-3,5-dinitro benzol
D) 1-sulfo-3-nitrobenzol

601. Kislorod atomining massasi kalsiy massasidan 8 gr ga ortiq bo`lgan CaCO₃ 80% unum bilan parchalanganda necha litr (n.sh) gaz mahsulot olinadi?

A) 22,4 B) 17,92 C) 33,6 D) 28,0

602. Tabiatda ...lar ...larga bog`liq bo`lgan holda mavjud?

A) atom/molekula B) molekula/atom
C) molekula/jism D) modda/jism

603 Me(II) ni 140 gr aralashmasini to`la eritish uchun HCl ning 0,5N li eritmasidan 20,68 litr sarflandi. Me ni aniqlang?

A) Sn B) Zn C) Mg D) Ti

604. 180 gr glyukoza moy kislotali bijg`iganda olingan kislota bilan tegishli aldegidni oksidlab olingan kislota massalari teng bo`lsa, sarflangan Ag₂O ni(ammiakdagi eritmada) massasini (gr) aniqlang? A) 232 B) 116 C) 185,6 D) 174

605. Atsetilen 500 gr 8 % li bromli suvni to`la rangsizlantirdi. Olingan eritma konsentratsiyasini (%) aniqlang?

A) 9,92 B) 8,6 C) 10,76 D) 15,6

606. 67,2 litr (n.sh) SO₃ ni 560 gr 70% li sulfat kislota eritmasida eritilganda qanday konsentratsiyali (%) eritma hosil bo`ladi?

A) 85,75 B) 91 C) 89,6 D) 80

607. Qaysi molekula tarkibida metil radikali mavjud?

A) karbol kislota B) pikrin kislota
C) pirouzum kislota D) etilenglikol

608. Atsetilenning 40% massa qismi tegishli alkengacha, 60% massa qismi esa tegishli alkangacha vodorod bilan qaytarildi. Alkan va alken massalari farqi 5,1 gr bo'lsa, reaksiyada qatnashgan vodorodning hajmini (l , n.sh) aniqlang?

A) 33,6 B) 26,88 C) 44,8 D) 40,32

609. 12,5 gr vinilxlorid polimerlanganda polimer tarkibida $7,743 \cdot 10^{20}$ ta makromolekula borligi aniqlandi. Qolgan monomer 100 gr 3,2% li bromli suvni rangsizlantiradi. Polivinilxloridning o'rtacha molekulyar massasini (g/mol) aniqlang?

A) 6250 B) 8750 C) 8000 D) 7500

610. PYX_3 tarkibida $W(P)=30,39\%$, PY_3X_4 da esa $W(P)=18,90\%$ bo'lsa, ikkinchi birikmadagi X ning massa ulushini (%) aniqlang?

A) 39,02 B) 44,09 C) 35,15 D) 28,75

611. $1s^2 2s^2 2p^5$ konfiguratsiyali element atomi bilan $\dots 3s^1$ konfiguratsiyali element atomi o'zaro \dots bog' hosil qilib birikadi?

A) ion B) kovalent
C) vodorod D) koordinatsion

612. $xH_2SO_4 \cdot ySO_3$ oleumning 357 gramm miqdori 443 gramm suvda eritilganda, olingan eritmadagi ($\rho=1,6g/sm^3$) sulfat anionlari konsentratsiyasi 8,25 M bo'ldi. Dastlabki oleum tarkibini aniqlang?

A) $H_2SO_4 \cdot 1,5SO_3$ B) $H_2SO_4 \cdot 2SO_3$
C) $H_2SO_4 \cdot 1,75SO_3$ D) $H_2SO_4 \cdot 0,75SO_3$

613. Xloroplast, xlorofillda markaziy atom sifatida qaysi metall turadi?

A) Co B) Fe C) Ni D) Mg

614. 200 gr Na_2SiO_3 eritmasi orqali mo'l miqdorda CO_2 o'tkazilganda 3,9 gr gelsimon cho'kma olindi. Dastlabki tuz eritmasini to'la neytrallash uchun qancha ml ($\rho=1,25g/sm^3$) 25% li HCl eritmasi sarflanadi?

A) 11,68 B) 14,6 C) 21,9 D) 18,25

615. Uch qirrali muntazam piramida shaklidagi fosfor allotropiyasini belgilang?

A) qizil fosfor B) qora fosfor
C) oq fosfor D) binafsha fosfor

616. Kraxmal harorat ta'sirida kislotali gidrolizlanganda olingan mahsulot moy kislotali bijg'itildi, bunda $17,92 m^3$ (n.sh) gaz ajraldi. Reaksiyalarning mahsulot unumi mos ravishda 50 va 80% bo'lsa, reaksiya uchun olingan

kraxmalning o'rtacha molekulyar massasini (g/mol) aniqlang?

A) 324000 B) 81000 C) 121500 D) 97200

617. Pirrolga yodning KI dagi eritmasi ta'sir ettirilganda qanday mahsulot hosil bo'ladi?

A) tetrayodpirrol B) β -yodpirrol
C) α -yodpirrol D) penta yod pirrol

618. 1886-yilda Ge elementi qaysi olim tomonidan kashf qilindi?

A) L.de Buobadron B) K.Vinkler
C) Nilsen D) V.Noddak

619. 3 mol silvinit mineraliga 2 mol karnallit qo'shilganda kaliyning massa ulushi necha % bo'ladi?

A) 19,52 B) 23,33 C) 20,44 D) 17,54

620. $CuSO_4$ ning 400 gr suvli eritmasi tuz tugaguncha elektroliz qilin-ganda olingan eritma % konsen-tratsiyasi dastlabki eritmanikidan 0,875 marta ko'p bo'lsa, anodda ajralgan gaz hajmini (l ,n.sh) aniqlang?

A) 16,8 B) 22,4 C) 17,92 D) 13,44

621. 7 mol alkan massasidan 4 mol alkadien massasi ayrilganda ayirma 90 gr ni tashkil qildi. Alkadienda uglerod atomlarida qanday turdagi gibridlanish(lar) mavjud?

A) sp^3 va sp^2 B) sp^2 C) sp^2 va sp D) sp^3, sp

622. 7,55 gr $R-C_6H_4-NO_2$ tarkibida uglerod va kislorodning birgalikdagi massasi 6,4 gr bo'lsa, $RCOONa$ tuzining molyar massasini (g/mol) aniqlang? A) 68 B) 82 C) 96 D) 110

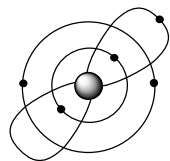
623. Benzolga konsentrlangan sulfat kislota ta'sir ettirilganda monohosilali A modda hosil bo'ldi, A moddaga kons. $HONO_2$ ta'sir ettirilganda B modda hosil bo'ldi. B va A moddalar molyar massalari farqi 90gr bo'lsa, B moddani aniqlang?

A) 1 sulfo-2-nitrobenzol
B) 1-sulfo-2,4 -dinitro benzol
C) 1-sulfo-3,5-dinitro benzol
D) 1-sulfo-3-nitrobenzol

624. Yopiq idishda 0,1 mol NO va 0,2 mol Cl_2 aralashtirildi. Reaksiya $NO+Cl_2 \leftrightarrow NOCl_2$ ko'rinishda sodir bo'ladi. Agar 20% xlor reaksiyaga kirishsa, reaksiya tezligi necha marta ortadi? A) 25 B) 31,25 C) 18,75 D) 43,75

625. Neon va argon lampalarining shu'la chiqaradigan qismida, elektr yoyida moddaning qanday holatini uchratish mumkin?
A) amorf B) kristall C) plazma D) barchasi

626. Ushbu rasmda qaysi elementning atom tuzilish modeli keltirilgan?



A) Li B) Be C) B D) C

627. 126 gr Alyumokaliyli achchiqtosh 18 mol suvda eritilganda olingan eritmada 12,8% anion borligi aniqlandi ($\alpha=1$). Dastlabki achchiq-tosh tarkibida 1 ta kaliy atomiga nechta suv molekulasini to'g'ri keladi? A) 12 B) 9 C) 7,5 D) 10

628. Uchta birlamchi C atomi tutgan alkenga 17,92 l (n.sh) xlor ta'sir ettirilganda 112,8 gr mahsulot olindi. Dastlabki alken qattiq sharoitda ($\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$) oksidlanganda qanday birikma(lar) hosil bo'ladi?

A) butanon va sirka kislota
B) atseton va chumoli kislota
C) atseton va propan kislota
D) dimetilketon va sirka kislota

629. Tarkibi C_4H_8 bo'lgan ikkita alken mavjud bo'lsa, bu holat qanday izomeriyaga xos?

A) Zanjir
B) funksional guruhlar holatiga ko'ra
C) konformatsion
D) karrali bog'lar holatiga ko'ra

630. C_8H_{10} tarkibli uglevodorod KMnO_4 va H_2SO_4 aralashmasi bilan oksidlan--ganda $\text{C}_8\text{H}_6\text{O}_4$ tarkibli birikma olindi. Dastlabki uglevodorod(lar) qanday nomlanadi?

A) o-ksilol B) o-, m-, p-ksilol
C) etilbenzol D) barchasi

631. Uglorod (IV) oksidini, kalsiy gidroksid tutuvchi eritma orqali o'tkazilganda, mol nisbati 2: 1 bo'lgan o'rta va nordon tuzlar aralashmasidan 36,2 g olindi. Sarflangan kalsiy gidroksid massasini (g) hisoblang.

A) 22,2 B) 14,8 C) 7,4 D) 11,1

632. Massasi 43,8 g kaliy karbonati va gidrokarbonati aralashmasi qizdirilganda 3,36 l (n.sh.) karbonat angidrid gazi ajralib chiqdi.

Reaksiyadan keyin qolgan kaliy karbonat modda miqdorini (mol) hisoblang.

A) 0,15 B) 0,3 C) 0,25 D) 0,2

633. x, y va z ning yig'indisini toping.

Modda	Molekuladagi H atomlari soni	Bog'lar soni	
		Qutbli	Qutibsiz
Sikloalkan	a	z	x
Alkan	a	y	3

A) 24 B) 23 C) 25 D) 26

634. Massasi 67,6 g kaliy karbonati va gidrokarbonati aralashmasi qizdirilganda 4,48 l (n.sh.) karbonat angidrid gazi ajralib chiqdi.

Reaksiyadan keyin qolgan kaliy karbonatning massasini (g) hisoblang.

A) 54 B) 55,2 C) 82,8 D) 41,4

635. Massasi 54,8 g natriy karbonati va gidrokarbonati aralashmasi qizdirilganda 4,48 l (n.sh.) karbonat angidrid gazi ajralib chiqdi.

Reaksiyadan keyin qolgan natriy karbonat modda miqdorini (mol) hisoblang.

A) 0,15 B) 0,3 C) 0,25 D) 0,4

636. Massasi 50,7 g kaliy karbonati va gidrokarbonati aralashmasi qizdirilganda 41,4 g kaliy karbonat hosil bo'ldi. Ajralib chiqqan gaz massasini (g) hisoblang.

A) 6,6 B) 4,4 C) 8,8 D) 13,2

637. Massasi 53,8 g kaliy karbonati va gidrokarbonati aralashmasi qizdirilganda 41,4 g kaliy karbonat hosil bo'ldi. Ajralib chiqqan gaz hajmini (l) hisoblang.

A) 6,72 B) 2,24 C) 8,96 D) 4,48

638. Massasi 63,6 g kalsiy karbonati va gidrokarbonati aralashmasi qizdirilganda 10,08 l (n.sh.) karbonat angidrid gazi ajralib chiqdi.

Reaksiyadan keyin qolgan kalsiy karbonat modda miqdorini (mol) hisoblang.

A) 0,15 B) 0,3 C) 0,25 D) 0,4

639. Massasi 49,3 g kalsiy karbonati va gidrokarbonati aralashmasi qizdirilganda 8,96 l (n.sh.) karbonat angidrid gazi ajralib chiqdi.

Reaksiyadan keyin qolgan kalsiy karbonatning massasini (g) hisoblang.

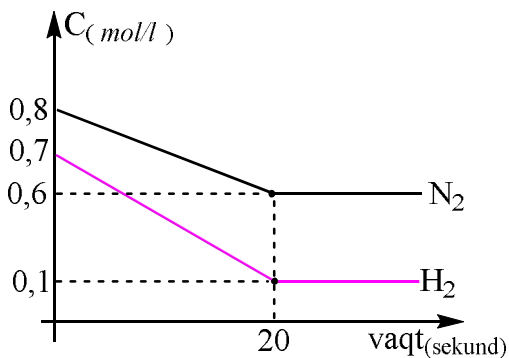
A) 15 B) 10 C) 25 D) 20

640. Massasi 55,5 g kalsiy karbonati va gidrokarbonati aralashmasi yuqori temperaturada uzoq vaqt qizdirilganda 14,56 l (n.sh.) karbonat

angidrid gazi ajralib chiqdi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan kalsiy oksidi masassini (g) 651. Tarkibidagi ikkala ionning elektron konfiguratsiyasi $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ bo'lgan tuz formulasini ko'rsting.

- A) Ca₃P₂ B) KF C) Na₂S D) CaI₂

24. Grafikka asoslanib $N_2(g) + 3H_2(g) = 2NH_3(g)$ reaksiyasining H_2 bo'yicha o'rtacha tezligini (mol/l·sek) aniqlang.



- A) 0,03 B) 0,02 C) 0,01 D) 0,1

430. Tarkibidagi ikkala ionning elektron konfiguratsiyasi $1s^2 2s^2 2p^6$ bo'lgan tuz formulasini ko'rsting.

- A) MgCl₂ B) KF C) Na₂S D) AlF₃

431. Vodorodga nisbatan zichligi 22 bo'lgan 11 g gazning modda miqdorini hisoblang.

- A) 0,5 mol B) 0,75 mol
C) 0,3 mol D) 0,25 mol

432. Geliyga nisbatan zichligi 16 bo'lgan 16 g gazning hajmini (l) hisoblang.

- A) 5,6 B) 11,2
C) 6,72 D) 4,48

433. Vodorodga nisbatan zichligi 16 bo'lgan 48 g gazning atomlar sonini hisoblang.

- A) $9,03 \cdot 10^{23}$ B) $1,806 \cdot 10^{24}$
C) $6,02 \cdot 10^{24}$ D) $1,204 \cdot 10^{24}$

434. Neonga nisbatan zichligi 2,4 bo'lgan 14,4 g gazning hajmini (l) hisoblang.

- A) 5,6 B) 11,2
C) 6,72 D) 4,48

435. Geliyga nisbatan zichligi 16 bo'lgan gazning vodorodga nisbatan zichligini hisoblang.

- A) 16 B) 32 C) 64 D) 48

436. vodorodga nisbatan zichligi 16 bo'lgan gazning neonga nisbatan zichligini hisoblang.

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

437. Geliyga nisbatan zichligi 16 bo'lgan 16 g gazning atomlar sonini hisoblang.

- A) $6,02 \cdot 10^{23}$ B) $6,02 \cdot 10^{24}$
C) $1,505 \cdot 10^{23}$ D) $4,515 \cdot 10^{23}$

652. Vodorodga nisbatan zichligi 7,5 bo'lgan gazning necha lirt hajmida $7,224 \cdot 10^{23}$ ta atom bo'lishini hisoblang.

- A) 5,6 B) 11,2
C) 4,48 D) 6,72

653. Geliyga nisbatan zichligi 16 bo'lgan 16 g gazning hajmini (l) hisoblang.

- A) 5,6 B) 11,2
C) 6,72 D) 4,48

654. ammiakga nisbatan zichligi 2 bo'lgan 5,6 l gazning atomlar sonini hisoblang.

- A) $6,02 \cdot 10^{23}$ B) $6,02 \cdot 10^{24}$
C) $1,505 \cdot 10^{23}$ D) $4,515 \cdot 10^{23}$

655. Azot (I) oksidi va azot (II) oksidlar aralashmasida molekular soni atomlar sonidan 2,8 marta kam. Aralashmadagi azot (I) oksidning hajmiy ulushini (%) hisoblang.

- A) 20 B) 40 C) 60 D) 80

656. Azot (III) oksidi va azot (II) oksidlar aralashmasida molekular soni atomlar sonidan 2 marta kam. Aralashmadagi azot (III) oksidning hajmiy ulushini (%) hisoblang.

- A) 20 B) 25 C) 30 D) 40

657. Azot (III) oksidi va azot (V) oksidlar aralashmasida molekular soni atomlar sonidan 5,5 marta kam. Aralashmadagi azotning massa ulushini (%) hisoblang.

- A) 33,33 B) 40 C) 66,67 D) 80

658. Uglorod oksidlari aralashmasida atomlar soni molekular sonidan 2,4 marta katta.

Aralashmadagi is gazining hajmiy ulushini (%) hisoblang.

- A) 20 B) 40 C) 60 D) 80

659. Oltinugurt oksidlari aralashmasida ksilorod massasi oltinugurt massasidan 1,3 marta ko'p bo'lsa, aralashmadagi kislorodning massa ulushini (%) hisoblang.

- A) 56,52 B) 43,48 C) 60 D) 40

660 aralashmasida molekular soni atomlar sonidan 2,2 marta kam. O'rtacha molyar massasini (g) hisoblang.

- A) 35,6 B) 37 C) 32,8 D) 39,3

661. Azot (IV) oksidi va azot (III) oksidlar aralashmasida atomlar soni molekular sonidan 3,8 marta ko'p. Aralashmaning 14,5 g ning hajmini (l) hisoblang.
A) 5,6 B) 11,2 C) 22,4 D) 13,44

662. Uglerod oksidlari aralashmasida atomlar soni molekular sonidan 2 marta katta. Aralashmaning geliyga nisbatan zichligini hisoblang.
A) 17,8 B) 8,9 C) 35,6 D) 35

663. Uglerod oksidlari aralashmasida atomlar soni molekular sonidan 2,2 marta katta. Aralashmadagi 7,52 g ning hajmini (l) hisoblang.
A) 5,6 B) 11,2 C) 22,4 D) 4,48

664. Oltinugurt oksidlari aralashmasida atomlar soni molekular sonidan 3,4 marta katta. Aralashmaning geliyga nisbatan zichligini hisoblang.
A) 17,6 B) 8,9 C) 35,2 D) 35,8

665. x, y va z ning yig'indisini toping.

Modda	Molekuladagi sp^3 orbitallar soni	Bog'lar soni	
		Qutbli	Qutibsiz
alken	a	8	y
sikloalkan	a	x	z

A) 12 B) 13 C) 10 D) 9

666. Massasi 9,6 g bo'lgan metall konsentrlangan nitrat kislota eritildi, bunda kislota barchasi azot (IV) oksidigacha qaytarildi va 150 ml 1 M tuz eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum metallni aniqlang.
A) Cu B) Zn C) Fe D) Ag

667. Massasi 8,4 g bo'lgan metall konsentrlangan nitrat kislota eritildi, bunda kislota barchasi azot (II) oksidigacha qaytarildi. Noma'lum metallni aniqlang.
A) Cu B) Zn C) Fe D) Ag

668. Massasi 15,6 g bo'lgan metall konsentrlangan nitrat kislota eritildi, bunda kislota barchasi azot (II) oksidigacha qaytarildi va 400 ml 3 M tuz eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum metallni aniqlang.
A) Na B) K C) Li D) Ag

669. Massasi 19,5 g bo'lgan metall konsentrlangan sulfat kislota eritildi, bunda kislota barchasi oltinugurt (IV) oksidigacha

qaytarildi va 150 ml 2 M tuz eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum metallni aniqlang.

A) Cu B) Zn C) Fe D) Ag

670. Massasi 9,6 g bo'lgan metall konsentrlangan sulfat kislota eritildi, bunda kislota barchasi 2,24 l vodorod sulfidgacha qaytarildi. Noma'lum metallni aniqlang.

A) Cu B) Zn C) Co D) Mg

671. Massasi 22 g bo'lgan metall konsentrlangan sulfat kislota eritildi, bunda kislota barchasi vodorod sulfidgacha qaytarildi va 75,5 g 80 % li tuz eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum metallni aniqlang.

A) Co B) Mn C) Fe D) Ni

672. Massasi 25,6 g bo'lgan metall suyultirilgan nitrat kislota eritildi, bunda kislota barchasi azot (II) oksidigacha qaytarildi va 376 g 20% li tuz eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum metallni aniqlang.

A) Mg B) Ca C) Cu D) Ag

673. Noma'lum metall konsentrlangan nitrat kislota eritildi, bunda kislota barchasi 8,96 l azot (II) oksidigacha qaytarildi va 522 g 30 % li tuz eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum metallni aniqlang.

A) Ca B) Mg C) Ba D) Mn

674. Noma'lum ikki valentli metall konsentrlangan sulfat kislota eritildi, bunda kislota barchasi 4,48 l vodorod sulfidgacha qaytarildi va 160 g 60 % li tuz eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum metallning massasini (g) aniqlang.

A) 19,2 B) 9,6 C) 7,2 D) 14,4

675. Noma'lum bir valentli metall suyultirilgan nitrat kislota eritildi, bunda kislota barchasi 2,24 l azot (II) oksidigacha qaytarildi va 170 g 30 % li tuz eritmasi hosil bo'ldi. Noma'lum metallning massasini (g) aniqlang.

A) 33,6 B) 21,6 C) 32,4 D) 54

676. He, CO va noma'lum gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 5 ga teng. Shu aralashmada He va CO teng hajmda va CO va noma'lum gaz teng massada bo'lsa, noma'lum gazni toping.

A) O₂ B) H₂ C) N₂ D) NH₃

677. NO, SO₂ va noma`lum gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 18 ga teng . Shu aralashmada NO va SO₂ teng hajmda va NO va noma`lum gaz teng massada bo`lsa, noma`lum gazni toping.

- A) C₂H₆ B) CO C) O₂ D) CH₄

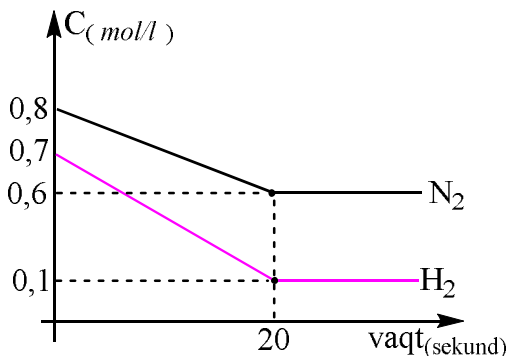
678. CO₂, CO va noma`lum gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 8 ga teng . Shu aralashmada CO₂ va CO teng hajmda va CO va noma`lum gaz teng massada bo`lsa, noma`lum gazni toping.

- A) O₂ B) H₂ C) N₂ D) NH₃

679. N₂O, He va noma`lum gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 16 ga teng . Shu aralashmada N₂O va He teng hajmda va N₂O va noma`lum gaz teng massada bo`lsa, noma`lum gazning hajmiy ulushini (%) hisoblang.

- A) 70 B) 40 C) 50 D) 30

680. Grafikka asoslanib $N_2(g) + 3H_2(g) = 2NH_3(g)$ reaksiyasining muvozanat konstantasini (K_m) aniqlang.



- A) 1600/6 B) 160/6 C) 16/6 D) 1,6/6

681. Propan, azot va noma`lum gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 8 ga teng . Shu aralashmada propan va azot teng hajmda va azot va noma`lum gaz teng massada bo`lsa, noma`lum gazning massasini (g) hisoblang.

- A) 28 B) 7 C) 21 D) 42

682. N₂O, He va noma`lum gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 16 ga teng . Shu aralashmada N₂O va He teng hajmda va N₂O va noma`lum gaz teng massada bo`lsa, noma`lum gazni toping.

- A) CO B) C₃H₈ C) N₂O₃ D) NH₃

683. CO₂, CO va noma`lum gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 8 ga teng . Shu aralashmada CO₂ va CO teng hajmda

va CO va noma`lum gaz teng massada bo`lsa, noma`lum gazning hajmiy ulushini (%) hisoblang.

- A) 25 B) 50 C) 75 D) 65

684. N₂O, He va noma`lum gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 16 ga teng . Shu aralashmada N₂O va He teng hajmda va N₂O va noma`lum gaz teng massada bo`lsa, noma`lum gazning massa ulushini (%) hisoblang.

- A) 41,25 B) 3,75 C) 45 D) 55

685. NO, SO₂ va noma`lum gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 18 ga teng . Shu aralashmada NO va SO₂ teng hajmda va NO va noma`lum gaz teng massada bo`lsa, noma`lum gazning massa ulushini (%) hisoblang.

- A) 44,4 B) 55,5 C) 27,7 D) 72,2

686. He, CO va noma`lum gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 5 ga teng . Shu aralashmada He va CO teng hajmda va CO va noma`lum gaz teng massada bo`lsa, noma`lum gazning massasini (g) hisoblang.

- A) 9,33 B) 1,33 C) 18,67 D) 28

687. Uch xil vodorod izotopidan (¹H, ²H, ³H) foydalanib necha xil vodorod molekulasini hosil qilish mumkin?

- A) 4 B) 6 C) 8 D) 10

688. Uch xil kislorod izotopidan (¹⁶O, ¹⁷O, ¹⁸O) foydalanib necha xil kislorod molekulasini hosil qilish mumkin?

- A) 4 B) 6 C) 8 D) 10

689. Uch xil kislorod izotopidan (¹⁶O, ¹⁷O, ¹⁸O) foydalanib necha xil ozon molekulasini hosil qilish mumkin?

- A) 7 B) 8 C) 9 D) 10

690. Uch xil kislorod izotopidan (¹⁶O, ¹⁷O, ¹⁸O) foydalanib necha xil ozon molekulasini hosil qilish mumkin? Hosil qilingan eng og`ir ozonning massasini hisoblang.

- A) 10 ta ; 51 g B) 9 ta; 51 g
C) 10 ta; 54 g D) 9 ta; 54 g

691. Uch xil kislorod izotopi (¹⁶O, ¹⁷O, ¹⁸O) va ikki xil vodorod izotopidan foydalanib necha xil suv molekulasini hosil qilish mumkin?

- A) 7 B) 8 C) 9 D) 10

692. Uch xil vodorod izotopidan (¹H, ²H, ³H) va ikki xil kislorod izotopidan foydalanib necha xil

vodorod peroksid molekulasini hosil qilish mumkin?
A) 14 B) 16 C) 18 D) 19

693. Uch xil vodorod izotopi (^1H , ^2H , ^3H) va uch xil kislorod izotopidan foydalanib hosil qilingan eng og'ir vodorod peroksid tarkibidagi kislorodning massa ulushini (%) hisoblang.
A) 94,1 B) 85,7 C) 76,2 D) 14,3

694. Uch xil vodorod izotopi (^1H , ^2H , ^3H) va ikki xil azot (^{14}N , ^{15}N) izotopidan foydalanib $M_r=21$ bo'lgan ammiak molekulasidan necha xil hosil qilish mumkin?
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5

695. Uch xil vodorod izotopi (^1H , ^2H , ^3H) va ikki xil uglerod (^{12}C , ^{13}C) izotopidan foydalanib $M_r=21$ bo'lgan metan molekulasidan necha xil hosil qilish mumkin?
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5

696. Uch xil vodorod izotopi (^1H , ^2H , ^3H) va ikki xil kislorod (^{17}O , ^{18}O) izotopidan foydalanib $M_r=38$ bo'lgan vodorod peroksid molekulasidan necha xil hosil qilish mumkin?
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5

697. Mn^{2+} kationidagi elektronlar soni X^{3-} anionidagi elektronlar sonidan 5 taga ko'p bo'lsa X elementini aniqlang.
A) P B) N C) As D) Sb

698. P^{3-} kationidagi elektronlar soni X^{3-} anionidagi elektronlar sonidan 8 taga ko'p bo'lsa X elementini aniqlang.
A) P B) N C) As D) Sb

699. Fe^{2+} kationidagi elektronlar soni X^{3-} anionidagi elektronlar sonidan 8 taga ko'p bo'lsa, X^{3+} ionidagi elektronlar sonini hisoblang.
A) 18 B) 15 C) 12 D) 10

700. K^+ kationidagi elektronlar soni X^{3-} anionidagi elektronlar sonidan 2 marta kam bo'lsa, X^{5+} ionidagi s elektronlar sonini aniqlang.
A) 4 B) 6 C) 8 D) 10

701. Ca^{2+} kationidagi elektronlar soni X^{1-} anionidagi elektronlar sonidan 2 marta ko'p bo'lsa, X^{3+} ionidagi p elektronlarning spin kvant sonlar yig'indisini hisoblang.
A) 0,5 B) 1,5 C) 0 D) 1

702. Mn^{2+} kationidagi elektronlar soni X^{3-} anionidagi elektronlar sonidan 5 taga ko'p bo'lsa, X elementning toq elektronlar sonini aniqlang.
A) 5 B) 3 C) 2 D) 4

703. S^{2-} ioniga izoelektron bo'lgan X^{3-} va Y^{2+} ionlar mavjud. Ushbu elementlarning zaryadlar yig'indisini toping.
A) 53 B) 41 C) 44 D) 51

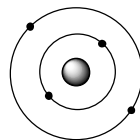
704. X^{3-} ionni Y^n ioniga 4 ta elektron bersa zaryadlari teng bo'ladi. (n) qiymatini aniqlang.
A) -4 B) +5 C) -4 D) 0

705. Al^{3+} ioniga izoelektron bo'lgan X^{3-} va Y^{2+} ionlar mavjud. Ushbu elementlarning zaryadlar yig'indisini toping.
A) 30 B) 32 C) 31 D) 29

706. X^{2-} ionni Y^n ioniga 4 ta elektron bersa zaryadlari teng bo'ladi. (n) qiymatini aniqlang.
A) -4 B) +6 C) -4 D) -6

707. H_3PO_4 molekulasida nechta sp^2 - gibril orbital bog' hosil qilishda qatnashganligini aniqlang.
A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

708. Ushbu rasmda qaysi elementning atom tuzilish modeli keltirilgan?



A) Li B) Be C) B D) C

709. H_3PO_3 molekulasida nechta sp^3 - gibril orbital bog' hosil qilishda qatnashganligini aniqlang.
A) 6 B) 8 C) 10 D) 4

710. H_3PO_2 molekulasida nechta sp^2 - gibril orbital bog' hosil qilishda qatnashganligini aniqlang.
A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

711. $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$ molekulasida nechta sp^2 - gibril orbital borligini aniqlang.
A) 8 B) 2 C) 6 D) 4

712. H_3PO_2 molekulasining gibrilidanish turini aniqlang.
A) sp^3d^2 B) sp^3d C) sp^2 D) sp^3

713. HCN molekulasida nechta sp - gibril orbital bog' hosil qilishda qatnashganligini aniqlang.

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

714. $\text{Al}_2(\text{CN})_3$ molekulasida nechta sp^3 – gibril orbital bog` hosil qilishda qatnashganligini aniqlang.

A) 6 B) 2 C) 3 D) 4

715. Karbraund molekulasining gibrilidanish turini aniqlang.

A) sp^3 B) sp^3d C) sp^2 D) sp^3d^2

716. SiO_2 molekulasining gibrilidanish turini aniqlang.

A) sp^3d B) sp^3 C) sp^2 D) sp^3d^2

717. alyuminiy sianamid molekulasida nechta sp – gibril orbital bog` hosil qilishda qatnashganligini aniqlang.

A) 10 B) 9 C) 13 D) 6

718. Jami bog`lar soni 24 ta bo`lib $\delta - \nu\alpha\pi$ – bog`lar soni ayirmasi 12 ga teng bo`lgan modda formulasini ko`rsating.

A) $(\text{Al}(\text{OH})_2)_3\text{PO}_4$ B) $(\text{Al}(\text{OH}))_3(\text{PO}_4)_2$
C) $\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$ D) $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$

719. Jami bog`lar soni 24 ta bo`lib $\delta - \nu\alpha\pi$ – bog`lar soni ayirmasi 18 ga teng bo`lgan modda formulasini ko`rsating.

A) $(\text{Al}(\text{OH})_2)_3\text{PO}_4$ B) $(\text{Al}(\text{OH}))_3(\text{PO}_4)_2$
C) $\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$ D) $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$

720. Jami bog`lar soni 16 ta bo`lib $\delta - \nu\alpha\pi$ – bog`lar soni ayirmasi 15 ga teng bo`lgan modda formulasini ko`rsating.

A) $(\text{Al}(\text{OH})_2)_3\text{PO}_4$ B) $(\text{Al}(\text{OH}))_3(\text{PO}_4)_2$
C) $\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$ D) $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$

721. Jami bog`lar soni 22 ta bo`lib $\delta - \nu\alpha\pi$ – bog`lar soni ayirmasi 20 ga teng bo`lgan modda formulasini ko`rsating.

A) $(\text{Al}(\text{OH})_2)_3\text{PO}_4$ B) $(\text{Al}(\text{OH}))_3(\text{PO}_4)_2$
C) $\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$ D) $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$

722. Jami bog`lar soni yig`indisi eng kam bo`lgan modda formulasini ko`rsating.

A) $(\text{AlOH})_2\text{P}_2\text{O}_7$ B) $(\text{CaOH})_4\text{P}_2\text{O}_7$
C) $(\text{Al}(\text{OH})_2)_4\text{P}_2\text{O}_7$ D) $\text{CaH}_2\text{P}_2\text{O}_7$

506723 bog`lar soni nisbati 10: 1 ga teng bo`lgan modda formulasini ko`rsating.

A) $(\text{AlOH})_2\text{P}_2\text{O}_7$ B) $(\text{CaOH})_4\text{P}_2\text{O}_7$
C) $(\text{Al}(\text{OH})_2)_4\text{P}_2\text{O}_7$ D) $\text{CaH}_2\text{P}_2\text{O}_7$

724. Jami bog`lar soni yig`indisi eng ko`p bo`lgan modda formulasini ko`rsating.

A) $(\text{AlOH})_2\text{P}_2\text{O}_7$ B) $(\text{CaOH})_4\text{P}_2\text{O}_7$
C) $(\text{Al}(\text{OH})_2)_4\text{P}_2\text{O}_7$ D) $\text{CaH}_2\text{P}_2\text{O}_7$

725. Qaysi tuz asosli tuzlar sinfiga mavjud emas.

A) $(\text{AlOH})_2\text{P}_2\text{O}_7$ B) $(\text{CaOH})_4\text{P}_2\text{O}_7$
C) $(\text{Al}(\text{OH})_2)_4\text{P}_2\text{O}_7$ D) $\text{CaH}_2\text{P}_2\text{O}_7$

726. Alyuminiy sianamid tarkibidagi $\delta - \nu\alpha\pi$ – bog`lar nisbatini aniqlang.

A) 12: 6 B) 10: 8 C) 15: 3 D) 14: 4

727. Xromakaliyli achchiq tosh tarkibidagi $\delta -$ bog`lar sonini aniqlang.

A) 6 ta B) 16 ta C) 12 ta D) 18 ta

728. 127 °C da reaksiyaning tezligi 0,8 mol/(l·s) ga teng. Temperatura 20 °C ga oshirilganda reaksiyaning tezligi (mol/l·s) qanday bo`ladi? ($\gamma = 2$)

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

729. 20 °C da reaksiyaning tezligi 0,8 mol/(l·s) ga teng. Temperatura 50 °C gacha oshirilganda reaksiyaning tezligi (mol/l·s) qanday bo`ladi? ($\gamma = 2$)

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

730. 40 °C da reaksiyaning tezligi 0,9 mol/(l·s) ga teng. Temperatura 20 °C gacha tushirilganda reaksiyaning tezligi (mol/l·s) qanday bo`ladi? ($\gamma = 3$)

A) 8,1 B) 2,7 C) 0,1 D) 0,3

731. 60 °C da reaksiyaning tezligi 8,1 mol/(l·s) ga teng. Temperatura 303 K gacha tushirilganda reaksiyaning tezligi (mol/l·m) qanday bo`ladi? ($\gamma = 3$)

A) 0,3 B) 0,05 C) 0,1 D) 0,005

732. 338 K da reaksiyaning tezligi 6,4 mol/(l·s) ga teng. Temperatura 45 °C gacha tushirilgan vaqtdagi tezligi 24 mol/(l·m) bo`lsa, $\gamma = ?$

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

733. 358 K da reaksiyaning tezligi 6,4 mol/(l·s) ga teng. Temperatura 45 °C gacha tushirilgan vaqtdagi tezligi 24 mol/(l·m) bo`lsa, $\gamma = ?$

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

734. 30 °C da reaksiyaning tezligi 1,6 mol/(l·s) ga teng. Temperatura 50 °C gacha oshirilganda oradan 30 sekund vaqt o`tgan bo`lsa moddaning konsentratsiyasini aniqlang. ($\gamma = 2$)

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

735. 50 °C da reaksiyaning tezligi 0,2 mol/(l·s) ga teng. Temperatura 40 °C ga oshirilganda oradan 20 sekund vaqt o'tganda moddaning konsentratsiyasi 2 marta kamaygan bo'lsa, moddaning dastlabki konsentratsiyasi (m/l) aniqlang. ($\gamma = 2$)

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

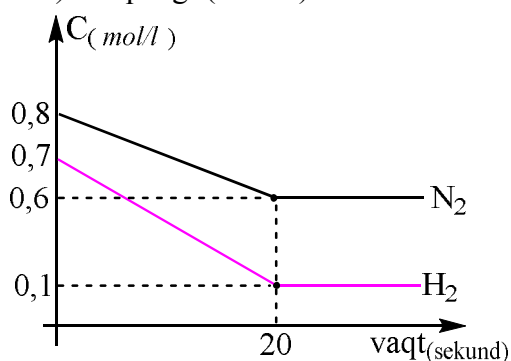
736. 60 °C da reaksiyaning tezligi 0,4 mol/(l·s) ga teng. Temperatura 80 °C gacha oshirilganda oradan 15 sekund vaqt o'tgandan keying konsentratsiyasini aniqlang. ($\gamma = 4$)

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

737. 30 °C da reaksiyaning tezligi 0,6 mol/(l·s) ga teng. Temperatura 283 K ga oshirilganda oradan qancha sekund vaqt o'tganidan keyin, moddaning konsentratsiyasi 3 marta kamayadi? ($\gamma = 3$)

- A) 40 B) 20 C) 30 D) 15

738. Grafikka asosanib $N_2(g) + 3H_2(g) = 2NH_3(g)$ reaksiyasining muvozanatdagi tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang. ($k = 1$)



- A) $6 \cdot 10^{-5}$ B) $6 \cdot 10^{-4}$ C) $6 \cdot 10^{-3}$ D) $6 \cdot 10^{-2}$

739. Metall nitrat tuzi o'z massasiga teng massali suvda eritilganda eritmadagi nitrat anionlarning massa ulushi 31/82 ga teng bo'ldi. Tuzni aniqlang. ($\alpha = 1$, gidroliz jarayonini hisobga olmag)

- A) $Ca(NO_3)_2$ B) KNO_3
C) $Mg(NO_3)_2$ D) $NaNO_3$

740. Metall nitrat tuzi o'z massasiga teng massali suvda eritilganda eritmadagi nitrat anionlarning massa ulushi 31/101 ga teng bo'ldi. Tuzni aniqlang. ($\alpha = 1$, gidroliz jarayonini hisobga olmag).

- A) $Ca(NO_3)_2$ B) KNO_3
C) $Mg(NO_3)_2$ D) $NaNO_3$

741. Metall nitrat tuzi o'z massasidan 1,5 marta ko'p suvda eritilganda eritmadagi nitrat anionlarning massa ulushi 62/185 ga teng bo'ldi.

Tuzni aniqlang. ($\alpha = 1$, gidroliz jarayonini hisobga olmag).

- A) $Ca(NO_3)_2$ B) KNO_3
C) $Mg(NO_3)_2$ D) $NaNO_3$

742. Metall xlorid tuzi o'z massasidan ikki marta ko'p suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmadagi xlorid anionlarning massa ulushi 71/447 ga teng bo'ldi. Tuzni aniqlang. ($\alpha = 1$, gidroliz jarayonini hisobga olmag).

- A) $CaCl_2$ B) KCl
C) $MgCl_2$ D) $NaCl$

743. Metall xlorid tuzi o'z massasidan uch marta ko'p suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmadagi xlorid anionlarning massa ulushi 71/468 ga teng bo'ldi. Tuzni aniqlang. ($\alpha = 1$, gidroliz jarayonini hisobga olmag).

- A) $CaCl_2$ B) KCl
C) $MgCl_2$ D) $NaCl$

744. Metall xlorid tuzi o'z massasidan ikki marta ko'p suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmadagi xlorid anionlarning massa ulushi 17,75/71,25 ga teng bo'ldi. Tuzni aniqlang. ($\alpha = 1$, gidroliz jarayonini hisobga olmag).

- A) $CaCl_2$ B) KCl
C) $MgCl_2$ D) $NaCl$

745. Metall xlorid tuzi o'z massasidan to'rt marta ko'p suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmadagi xlorid anionlarning massa ulushi 35,5/277,5 ga teng bo'ldi. Tuzni aniqlang. ($\alpha = 1$, gidroliz jarayonini hisobga olmag).

- A) $CaCl_2$ B) KCl
C) $MgCl_2$ D) $NaCl$

746. Metall nitrat tuzi o'z massasidan 3 marta ko'p suvda eritilganda eritmadagi nitrat anionlarning massa ulushi 31/148 ga teng bo'ldi. Tuzning molyar massasini (g) aniqlang. ($\alpha = 1$, gidroliz jarayonini hisobga olmag).

- A) 74 B) 101 C) 148 D) 296

747. Metall gidroksidi o'z massasidan 5 marta ko'p suvda eritilganda eritmadagi gidroksid anionlarning massa ulushi 34/480 ga teng bo'ldi. Metall gidroksidni aniqlang. ($\alpha = 1$, gidroliz jarayonini hisobga olmag).

- A) $Ba(OH)_2$ B) KOH
C) $Mg(OH)_2$ D) $NaOH$

748. Metall gidroksidi o'z massasidan 5 marta ko'p suvda eritilganda eritmadagi gidroksid anionlarning massa ulushi 51/769,5 ga teng bo'ldi.

Metall gidroksidni aniqlang. ($\alpha = 1$, gidroliz jarayonini hisobga olmag).

- A) Ba(OH)₂ B) KOH
C) Mg(OH)₂ D) NaOH

749. Qaysi tuzning 1 moli dissotsialanganda hosil bo'lgan eritmadagi anionlar va kationlar soni o'zaro teng bo'ladi? ($\alpha = 100\%$)

- A) Al₂(SO₄)₃ B) CaCl₂
C) Na₃PO₄ D) KNO₃

750. Qaysi tuzning 1 moli dissotsialanganda hosil bo'lgan eritmadagi anionlar, kationlar uch marta ko'p bo'ladi? ($\alpha = 100\%$)

- A) Al₂(SO₄)₃ B) CaCl₂
C) Na₃PO₄ D) KNO₃

750. Qaysi tuzning 1 moli dissotsialanganda 2,4 mol anion hosil bo'ladi? ($\alpha = 80\%$)

- A) Al₂(SO₄)₃ B) CaCl₂
C) Na₃PO₄ D) KNO₃

751. 3,5 mol Fosfit kislotaning dissotsialanish natijasida jami 5,5 mol zarracha hosil bo'lgan bo'lsa kislotaning dissotsialanish darajasini (%) hisoblang.

- A) 66,67 B) 40 C) 60 D) 80

752. Qaysi tuzning 1 moli dissotsialanganda 133 g anion hosil bo'ladi? ($\alpha = 70\%$)

- A) Al₂(SO₄)₃ B) KCl
C) Mg₃(PO₄)₂ D) Ba(NO₃)₂

753. Qaysi tuzning 3 moli dissotsialanganda hosil bo'lgan eritmadagi anionlar va kationlar nisbati 1:3 bo'ladi? ($\alpha = 80\%$)

- A) Al₂(SO₄)₃ B) Cr(NO₃)₃
C) Na₃PO₄ D) KNO₃

754. Qaysi tuzning 0,5 moli dissotsialanganda hosil bo'lgan eritmadagi anionlar va kationlar massalari farqi 45,45 ga teng bo'ladi? ($\alpha = 90\%$)

- A) Cr₂(SO₄)₃ B) MgCl₂
C) K₃PO₄ D) NaNO₃

755. Qaysi tuzning 1 moli dissotsialanganda hosil bo'lgan eritmadagi anionlar va kationlar soni o'zaro 1:2 nisbatda bo'lmaydi? ($\alpha = 85\%$)

- A) K₂CO₃ B) MgSO₃
C) Li₂HPO₃ D) Na₂S

756. Qaysi tuzning 0,5 moli dissotsialanganda 28 g anion hosil bo'ladi? ($\alpha = 70\%$)

- A) K₂CO₃ B) MgSO₃
C) Li₂HPO₃ D) Na₂S

757. 0,5 mol natriy gipofosfitning dissotsialanish natijasida jami 0,7 mol zarracha hosil bo'lgan bo'lsa kislotaning dissotsialanish darajasini (%) hisoblang.

- A) 66,67 B) 40 C) 13,33 D) 80

758. 1 litr 0,2M natriy fosfat ($\alpha=75\%$) va 1 litr 0,4M alyuminiy xlorid ($\alpha=60\%$) eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo'lgan jami anionlar miqdorining jami kationlar miqdoridan farqini (mol) toping (tuzning gidrolizini hisobga olmag).

- A) 0,36 B) 0,75 C) 0,23 D) 0,18

759. 1 litr 0,2M natriy fosfat ($\alpha=75\%$) va 1 litr 0,4M alyuminiy xlorid ($\alpha=60\%$) eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo'lgan jami anionlar miqdorining jami kationlar massa farqini (g) toping (tuzning gidrolizini hisobga olmag).

- A) 22,98 B) 23,98 C) 25 D) 26,4

760. 3 litr 0,5M natriy Nitrat ($\alpha=80\%$) va 2 litr 0,4M magniy xlorid ($\alpha=60\%$) eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo'lgan jami anionlar miqdorining jami kationlar miqdoridan farqini (mol) toping (tuzning gidrolizini hisobga olmag).

- A) 0,36 B) 0,75 C) 0,48 D) 0,18

761. 3 litr 0,5M natriy Nitrat ($\alpha=80\%$) va 2 litr 0,4M magniy xlorid ($\alpha=60\%$) eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo'lgan jami anionlar va jami kationlar miqdoridan yig'indisini (mol) toping (tuzning gidrolizini hisobga olmag).

- A) 3,84 B) 3,36 C) 2,64 D) 3,18

762. 2 litr 0,7M natriy Nitrat ($\alpha=70\%$) va 2 litr 0,4M magniy xlorid eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo'lgan jami anionlar miqdorining jami kationlar miqdoridan farqi 0,64 ga teng bo'lsa, magniy xloridning dissotsialanish darajasini (%) aniqlang. (tuzning gidrolizini hisobga olmag).

- A) 60 B) 75 C) 85 D) 80

763. 3 litr 0,2M kaliy sulfat ($\alpha=75\%$) va 2 litr 0,3M alyuminiy xlorid eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo'lgan jami anionlar miqdorining jami kationlar miqdoridan farqi 0,51 ga teng bo'lsa, alyuminiy xloridning

dissotsialanish darajasini (%) aniqlang. (tuzning gidrolizini hisobga olmag).

- A) 60 B) 75 C) 85 D) 80

764. 0,5 litr 0,8M alyuminiy sulfat va 1,5 litr 0,5M temir (III) nitrat ($\alpha = 90\%$) eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo'lgan jami anionlar miqdorining jami kationlar miqdoridan farqi 1,3 ga teng bo'lsa, alyuminiy sulfatning dissotsialanish darajasini (%) aniqlang. (tuzning gidrolizini hisobga olmag).

- A) 60 B) 75 C) 85 D) 80

765. 1 litr 0,3M xrom (III) sulfat va 2 litr 0,4M alyuminiy xlorid eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo'lgan jami anionlar miqdorining jami kationlar miqdoridan farqi 1,49 ga teng, yig'indisi esa 3,61 ga teng bo'lsa, tuzlarningning dissotsialanish darajasini (%) aniqlang. (tuzning gidrolizini hisobga olmag).

- A) 60; 80 B) 75; 70
C) 70; 80 D) 80; 75

766. 1 litr 0,4M natriy Nitrat va 2 litr 0,2M natriy fosfat eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo'lgan jami kationlar miqdorining jami anionlar miqdoridan farqi 0.68 ga teng, yig'indisi esa 1,84 ga teng bo'lsa, tuzlarningning dissotsialanish darajasini (%) aniqlang. (tuzning gidrolizini hisobga olmag).

- A) 60; 85 B) 75; 70
C) 70; 80 D) 85; 75

767. 1 litr 0,5M natriy fosfat va 2 litr 0,3M magniy xlorid eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo'lgan jami kationlar miqdorining jami anionlar miqdoridan farqi 0.46 ga teng, yig'indisi esa 2,12 ga teng bo'lsa, tuzlarningning dissotsialanish darajasini (%) aniqlang. (tuzning gidrolizini hisobga olmag).

- A) 60; 85 B) 75; 70
C) 70; 80 D) 85; 75

768. Quyida berilganlardan faqat oksidlovchilarni ajrating.

- 1) NaMnO_4 ; 2) H_2SO_4 ; 3) H_2S ; 4) CrO_3 ;
5) NH_3 ; 6) HClO_4
A) 1, 2, 5 B) 1, 2, 4, 6 C) 4, 5, 6 D) 1, 2, 3

769. Quyida berilganlardan faqat qaytaruvchilarni ajrating.

- 1) NaMnO_4 ; 2) H_2SO_4 ; 3) H_2S ; 4) CrO_3 ;
5) NH_3 ; 6) HClO_4
A) 3, 4, 5 B) 1, 2, 4, 6 C) 4, 5, 6 D) 3, 5

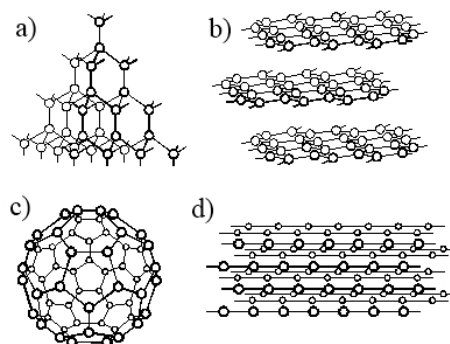
770. Quyida berilganlardan faqat oksidlovchilarni ajrating.

- 1) HNO_3 ; 2) H_2O_2 ; 3) H_2S ; 4) PbO_2 ;
5) O_2 ; 6) PH_3
A) 3, 2, 6 B) 1, 5, 4, 2 C) 4, 5, 1 D) 1, 2,

771. Quyida berilganlardan faqat qaytaruvchilarni ajrating.

- 1) HNO_3 ; 2) H_2O_2 ; 3) H_2S ; 4) HF ;
5) O_2 ; 6) PH_3
A) 3, 2, 6 B) 1, 5, 4, 2 C) 3, 4, 6 D) 1, 2

772. Quyidagilardan 1-olmos, 2-grafit, 3-karbin va 4-fullerenni ajratib ko'rsating.



- A) 1-a, 2-b, 3-c, 4-d
B) 4-a, 1-a, 3-d, 2-b
C) 3-d, 2-b, 4-c, 1-a
D) 4-a, 3-b, 2-c, 1-d

773. Quyida berilganlardan faqat oksidlovchilarni ajrating.

- 1) MnO_2 ; 2) H_2O_2 ; 3) H_2SO_3 ; 4) HF ;
5) O_3 ; 6) Na_2SO_4
A) 1, 5, 6 B) 1, 5, 4, 2 C) 3, 4 D) 1, 6, 5

774. Quyida berilganlardan faqat qaytaruvchilarni ajrating.

- 1) MnO_2 ; 2) H_2O_2 ; 3) K_2S ; 4) HF ;
5) O_3 ; 6) Na_2SO_4
A) 1, 5, 6 B) 3, 4, 2 C) 3, 4 D) 1, 6, 5

775. Quyida berilganlardan ham qaytaruvchi ham oksidlovchilarni ajrating.

- 1) MnO_2 ; 2) H_2O_2 ; 3) H_2SO_3 ; 4) HNO_2 ;
5) O_3 ; 6) Na_2SO_4
A) 4, 3, 2 B) 1, 5, 4, 2 C) 3, 4, 1 D) 1, 6, 5

776. Quyida berilganlardan faqat oksidlovchilarni ajrating.

- 1) F_2 ; 2) H_2O_2 ; 3) H_2SO_3 ; 4) HF ;
5) O_3 ; 6) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
A) 1, 5, 6 B) 1, 5, 4, 2 C) 3, 4 D) 1, 6, 5

777. Kislorod molekulasini qaytaruvchilik xossasani namoyon qiladi?

- A) oksidlovchi bilan ta'sirlashsa
 B) fluor molekulasini bilan ta'sirlashsa
 C) kislorod faqat oksidlovchi
 D) KMnO_4 bilan ta'sirlashsa

778. Vodorod peroksidan qachon gaz ajraladi?

- A) oksidlovchi bilan ta'sirlashsa
 B) qaytaruvchi bilan ta'sirlashsa
 C) oksidlovchi bo'lsa
 D) gaz ajralmaydi

779. x, y va z ning yig'indisini toping.

Modda	Molekuladagi sp^3 orbitalar soni	Bog'lar soni	
		Qutbli	Qutbiksiz
alken	a	x	y
sikloalkan	a	10	z

- A) 17 B) 18 C) 20 D) 21

780. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 24 g XO_4^- ionlari 0,5 N_A dona elektron biriktirib oldi va XO_2 birikmasi hosil bo'ldi. X elementning tartib raqamini aniqlang.

- A) 15 B) 16 C) 34 D) 52

781. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 24 g XO_4^- ionlari 0,5 N_A dona elektron biriktirib oldi va XO_2 birikmasi hosil bo'ldi. X elementning massasini aniqlang.

- A) 8 B) 16 C) 64 D) 52

782. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 3 g XO_4^- ionlari 0,5 N_A dona elektron biriktirib oldi va H_2X birikmasi hosil bo'ldi. XO_3 molyar massasini aniqlang.

- A) 127 B) 100 C) 80 D) 64

783. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 15,5 g XO_3^- ionlari 0,75 N_A dona elektron biriktirib oldi va XO birikmasi hosil bo'ldi. X elementning tartib raqamini aniqlang.

- A) 15 B) 17 C) 33 D) 14

784. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 9,3 g XO_3^- ionlari 0,45 N_A dona elektron biriktirib oldi va XO birikmasi hosil bo'ldi. XO molyar massasini aniqlang.

- A) 30 B) 28 C) 56 D) 15

785. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 23,8 g XO_4^- ionlari 0,6 N_A dona elektron biriktirib oldi va XO_2 birikmasi hosil bo'ldi. X^{2+} ionining elektronlar sonini aniqlang.

- A) 14 B) 23 C) 24 D) 22

786. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 9,52 g XO_4^- ionlari 0,4 N_A dona elektron biriktirib oldi va XCl_2 birikmasi hosil bo'ldi. X elementning tartib raqamini aniqlang.

- A) 25 B) 27 C) 24 D) 16

787. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 15,5 g XO_3^- ionlari 0,75 N_A dona elektron biriktirib oldi va XO birikmasi hosil bo'ldi. XO_2 molyar massasini aniqlang.

- A) 44 B) 64 C) 46 D) 40

788. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 1 g X^{2-} ionlari 0,75 N_A dona elektron ajratdi va XO_2 birikmasi hosil bo'ldi. X elementning tartib raqamini aniqlang.

- A) 15 B) 17 C) 16 D) 8

789. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 2,72 g X^{3-} ionlari 0,75 N_A dona elektron ajratdi va XO birikmasi hosil bo'ldi. X^{5+} ionning elektronlar sonini aniqlang.

- A) 10 B) 3 C) 7 D) 12

790. 0,1 mol $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ tarkibli kristallogidrat ma'lum miqdordagi suvda eritilib 1 molyalli eritma hosil bo'lgunga qadar 10 amper tok bilan 19300 sekund davomida elektroliz qilindi. Kristallogidrat necha gramm suvda eritilganligini aniqlang.

- A) 80,2 B) 246,4 C) 96,4 D) 182

791. 0,5 mol $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ tarkibli kristallogidrat ma'lum miqdordagi suvda eritilib 2 molyalli eritma hosil bo'lgunga qadar 10 amper tok bilan 38600 sekund davomida elektroliz qilindi. Kristallogidrat necha gramm suvda eritilganligini aniqlang.

- A) 142 B) 178 C) 96,4 D) 182

792. 0,4 mol $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ tarkibli kristallogidrat 300 g suvda eritilib 1 molyalli eritma hosil bo'lgunga qadar elektroliz qilindi. Elektrolizga uchragan suv massasini (g) aniqlang.

- A) 80,2 B) 246,4 C) 213,6 D) 186,4

793. 0,8 mol $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ tarkibli kristallogidrat 400 g suvda eritilib 2 molyalli eritma hosil bo'lgunga qadar 2,68 soat davomida elektroliz qilindi. Elektroliz uchun necha amper tok o'tganligini aniqlang.

- A) 10 A B) 20 A C) 160 A D) 16 A

794. 0,8 mol $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ tarkibli kristallogidrat 400 g suvda eritilib 2 molyalli

eritma hosil bo'lgunga qadar elektroliz qilindi.
Elektrolizga uchragan suv massasini (g) aniqlang.

A) 144 B) 72 C) 180 D) 18

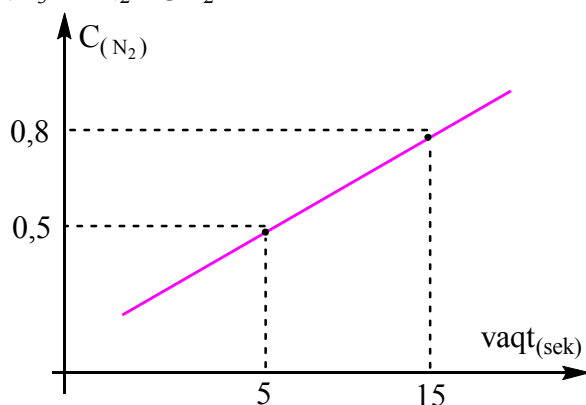
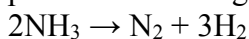
795. 0,4 mol $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ tarkibli kristallogidrat 300 g suvda eritilib 2 molyalli eritma hosil bo'lgunga qadar elektroliz qilindi. Elektrolizga uchragan suv massasini (g) aniqlang.

A) 144 B) 72 C) 172 D) 18

796. 0,4 mol $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ tarkibli kristallogidrat 300 g suvda eritilib 2 molyalli eritma hosil bo'lgunga qadar elektroliz qilindi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (%) aniqlang.

A) 17,5 B) 11,5 C) 37 D) 27

797. Ushbu grafikdan foydalanib, NH_3 ning parchalanish tezligini ($\text{mol/l}\cdot\text{sek}$) aniqlang.



A) 0,03 B) 0,06 C) 0,09 D) 0,12

798. 0,5 mol $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ tarkibli kristallogidrat ma'lum miqdordagi suvda eritilib 2 molyalli eritma hosil bo'lgunga qadar 10 amper tok bilan 38600 sekund davomida elektroliz qilindi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (%) aniqlang.

A) 17,5 B) 27 C) 22,1 D) 11,5

799. 128,8 g $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ tarkibli kristallogidrat 218 g suvda eritilib 2 molyalli eritma hosil bo'lgunga qadar 20 amper tok bilan ma'lum sekund davomida elektroliz qilindi. Elektroliz uchun qacha vaqt sarflanganini (sekund) aniqlang.

A) 48250 B) 4825
C) 24125 D) 9650

800. 0,6 mol $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ tarkibli kristallogidrat 300 g suvda eritilib 2 molyalli eritma hosil bo'lgunga qadar elektroliz qilindi. Elektrolizga uchragan suvning miqdorini (mol) aniqlang.

A) 4 B) 5 C) 6 D) 8

801. CuSO_4 eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 50 g ga, eritmadagi atomlar soni esa $3,8 N_{(A)}$ ga kamaydi. Eritmadan necha faradey tok o'tganini aniqlang.

A) 2,8 B) 1,5 C) 1 D) 3

802. CuSO_4 eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 58 g ga, eritmadagi atomlar soni esa $4 N_{(A)}$ ga kamaydi. Eritmadan necha faradey tok o'tganini aniqlang.

A) 2,8 B) 1,5 C) 1 D) 3

803 10 A tok bilan ma'lum vaqt elektroliz qilinganda eritma massasi 171 g ga, eritmadagi atomlar soni esa $9 N_{(A)}$ ga kamaydi. Eritma necha sekund elektroliz qilinganini aniqlang.

A) 57900 B) 19300
C) 48250 D) 28950

804. CuCl_2 eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 171 g ga, eritmadagi atomlar soni esa $9 N_{(A)}$ ga kamaydi. Anodda ajralgan gaz(lar) hajmini (l) aniqlang.

A) 22,4 B) 39,2
C) 44,8 D) 56

805. CuCl_2 eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 94,5 g ga, eritmadagi atomlar soni esa $6 N_{(A)}$ ga kamaydi. katodda ajralgan gaz(lar) hajmini (l) aniqlang.

A) 22,4 B) 33,6
C) 39,2 D) 56

806. AgNO_3 eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 268 g ga, eritmadagi atomlar soni esa $9 N_{(A)}$ ga kamaydi. Eritmadan necha faradey tok o'tganini aniqlang.

A) 4 B) 2 C) 3 D) 6

807. AgNO_3 eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 152 g ga, eritmadagi atomlar soni esa $7,5 N_{(A)}$ ga kamaydi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddaning massasini (g) aniqlang.

A) 63 B) 31,5 C) 126 D) 94,5

808. AgNO_3 eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 152 g ga, eritmadagi atomlar soni esa $7,5 N_{(A)}$ ga kamaydi. Elektroliz uchun sarflangan suv massasini (g) aniqlang.

A) 36 B) 18 C) 45 D) 54

809. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ eritmasi inert elektrodlar yordamida 20 A, 5,36 soat davomida elektroliz qilinganda katodda 8,96 l gaz ajralgan bo'lsa, anoddan ajralgan gaz hajmini (l) aniqlang.

- A) 22,4 B) 33,6
C) 39,2 D) 56

810. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ eritmasi inert elektrodlar yordamida 5 A, 2,68 soat davomida elektroliz qilinganda katodda 2,8 l gaz ajralgan bo'lsa, elektroliz bo'lgan tuz massasini (g) aniqlang.

- A) 94 B) 23,5
C) 18,8 D) 37,6

811. Ishqoriy metall oksidida kislorodning massa ulushi metallnikidan katta. Ishqoriy metallning nisbiy atom massasini toping.

- A) 23 B) 85 C) 7 D) 39

812. Ishqoriy metall gidroksidida kislorodning massa ulushi metallnikidan katta. Ishqoriy metallni aniqlang.

- A) K B) Na C) Rb D) Li

813. Ishqoriy metall gidroksidida kislorodning massa ulushi 40 % bo'lsa, Ishqoriy metallni aniqlang.

- A) K B) Na C) Rb D) Li

814. II guruxda joylashsada ishqoriy metalli bo'lmagan metal?

- A) K B) Ca C) Ba D) Mg

815. Ishqoriy metall oksidida kislorodning massa ulushi 8/47ga teng bo'lsa. Ishqoriy metallni aniqlang.

- A) K B) Na C) Rb D) Li

816. EO_2 tarkibida kislorodning massa ulushi 16/24 bo'lsa, shu elementning vodorodli birikmasining molyar massasini (g) aniqlang

- A) 16 B) 28 C) 34 D) 17

817. EO_2 tarkibida kislorodning massa ulushi 8/18 bo'lsa, shu elementning vodorodli birikmasining molyar massasini (g) aniqlang

- A) 42 B) 28 C) 34 D) 17

818. Ishqoriy metall peroksidida kislorodning massa ulushi metallnikidan katta. Ishqoriy metallning nisbiy atom massasini toping.

- A) 23 B) 85 C) 133 D) 39

819. Ishqoriy metall peroksidida kislorodning oksidlanish darajasini aniqlang.

- A) +1 B) -1 C) -2 D) 0

820. Ishqoriy metall superoksidida kislorodning oksidlanish darajasini aniqlang.

- A) +1; -1 B) -1; 0
C) -1; -1 D) 0; -1

821. x, y va z ning yig'indisini toping.

Modda	Molekuladagi sp^3 orbitalar soni	Bog'lar soni	
		Qutbli	Qutibsiz
Bir atomli to'yingan spirt	a	x	y
Alkan	2a	14	z

- A) 12 B) 13 C) 10 D) 9

822. Berilganlardan sariq qon tuzi formulasini aniqlang.

- A) $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ B) $\text{Fe}(\text{SCN})_3$
C) $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ D) $\text{Fe}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]_2$

823. Berilganlardan turunbul ko'ki tuzi formulasini aniqlang.

- A) $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ B) $\text{Fe}(\text{SCN})_3$
C) $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ D) $\text{Fe}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]_2$

824. Berilganlardan qizil qon tuzi formulasini aniqlang.

- A) $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ B) $\text{Fe}(\text{SCN})_3$
C) $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ D) $\text{Fe}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]_2$

825. Berilganlardan berlin lazuri formulasini aniqlang.

- A) $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ B) $\text{Fe}(\text{SCN})_3$
C) $\text{Fe}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]_3$ D) $\text{Fe}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]_2$

826. Berilganlardan kalsiy fosfitning formulasini aniqlang.

- A) Ca_3P_2 B) $\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_2$
C) CaPO_3 D) CaHPO_3

827. Berilganlardan alyuminiy gipofosfitning formulasini aniqlang.

- A) AlP B) AlPO_3
C) $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_2)_3$ D) $\text{Al}(\text{HPO}_2)_3$

828. Berilganlardan chili selitrasi formulasini aniqlang.

- A) NaNO_3 B) KNO_3
C) LiNO_3 D) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

829. Berilganlardan ichimlik sodasi formulasini aniqlang.

- A) Na_2CO_3 B) NaHCO_3

C) NaOH D) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

830. Berilganlardan plavik kislotasi formulasini aniqlang.

A) PH_3 B) HF
C) HPO_3 D) HBr

831. Berilganlardan kaustik sodasi formulasini aniqlang.

A) Na_2CO_3 B) NaHCO_3
C) NaOH D) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

832. Miqdorlari teng bo'lgan CH_4 va X gazlarining atomlari soni nisbati 5:11 ga, massalari nisbati esa 1:2,75 ga teng bo'lsa, X gazni toping.

A) karbonat anhidrid B) propan
C) is gazi D) neon

833. Miqdorlari teng bo'lgan C_2H_6 va X gazlarining atomlari soni nisbati 4:1,5 ga, massalari nisbati esa 1:1,6 ga teng bo'lsa, X gazni toping.

A) karbonat anhidrid B) propan
C) is gazi D) ozon

834. Miqdorlari teng bo'lgan O_2 va X gazlarining atomlari soni nisbati 1:3 ga, massalari nisbati esa 16:15 ga teng bo'lsa, X gazni toping.

A) azot (II) oksidi B) etan
C) is gazi D) neon

835. Miqdorlari teng bo'lgan CO_2 va X gazlarining atomlari soni nisbati 1:2 ga, massalari nisbati esa 11:7 ga teng bo'lsa, X gazni toping.

A) etin B) eten
C) is gazi D) azot

836. Miqdorlari teng bo'lgan CH_4 va X gazlarining atomlari soni nisbati 5:3 ga, massalari nisbati esa 1:2,75 ga teng bo'lsa, X gazni toping.

A) azot (I) oksidi B) propan
C) is gazi D) neon

837. Miqdorlari 2:1 bo'lgan CH_4 va X gazlarining atomlari soni nisbati 2,5:1 ga, massalari nisbati esa 1: 2,5 ga teng bo'lsa, X gazni toping.

A) oltingugurt (IV) oksidi B) propan
C) oltingugurt (VI) oksidi D) argon

838 atomlari soni nisbati 1:4 ga, massalari nisbati esa 1:2 ga teng bo'lsa, X gazning 0,5 moli tarkibidagi atomlar sonini toping.

A) $1,204 \cdot 10^{24}$ B) $1,806 \cdot 10^{24}$
C) $6,02 \cdot 10^{24}$ D) $2,408 \cdot 10^{24}$

839. Miqdorlari teng bo'lgan CO_2 va X gazlarining atomlari soni nisbati 1:2 ga, massalari nisbati esa 11:7 ga teng bo'lsa, X gazning tarkibidagi σ bog'lar sonini hisoblang.

A) 6 B) 5 C) 7 D) 8

840. Miqdorlari teng bo'lgan O_2 va X gazlarining atomlari soni nisbati 1:3 ga, massalari nisbati esa 16:15 ga teng bo'lsa, X gazning atomlar sonini hisoblang.

A) $1,204 \cdot 10^{24}$ B) $4,816 \cdot 10^{24}$
C) 8 D) $2,408 \cdot 10^{24}$

841. Miqdorlari teng bo'lgan CH_4 va X gazlarining atomlari soni nisbati 5:11 ga, massalari nisbati esa 1:2,75 ga teng bo'lsa, metan va nomlum gazlarni 1 molidan olib yoqilsa hosil bo'lgan karbonat anhidrid gazni hajmini (l) hisoblang.

A) 22,4 B) 89,6 C) 44,8 D) 67,2

842. x, y va z ning yig'indisini toping.

Modda	Molekuladagi sp^3 orbitallar soni	Bog'lar soni	
		Qutbli	Qutibsiz
To'yingan oddiy efir	a	x	y
Alkan	a	8	z

A)12 B) 13 C) 10 D) 9

843. To'la gidrogenlanganda 3-metilpentan hosil qiluvchi uglevodorodlarni aniqlang.

A) 3-metilpentadiyen-1,4; 2-etilbuten-1
B) metilizopropilatsetilen; 2-metilpenten-2
C) 3-metilgeksen-2; 3-metilpentin-1
D) metilsiklobutan; siklogeksan

844. To'la gidrogenlanganda 2-metilpentan hosil qiluvchi uglevodorodlarni aniqlang.

A) 3-metilpentadiyen-1,4; 2-etilbuten-1
B) metilizopropilatsetilen; 2-metilpenten-2
C) 3-metilgeksen-2; 3-metilpentin-1
D) metilsiklobutan; siklogeksan

845. To'la gidrogenlanganda 2-metilgeksan hosil qiluvchi uglevodorodlarni aniqlang.

A) 3-metilpentadiyen-1,4; 2-etilbuten-1
B) metilizopropilatsetilen; 2-metilpenten-2
C) 2-metilgeksen-2; metilzobutil atsetilen
D) metilsiklobutan; siklogeksan

846. 2 – metil butadiyen – 1,3 gidrogenlansa hosil bo'lgan uglevodorodlarni aniqlang.

A) 2 metil buten – 2

- B) 2 metil buten – 1
 C) pentan
 D) metilsiklobutan

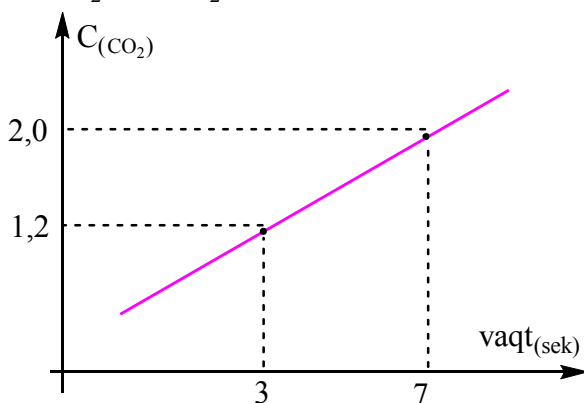
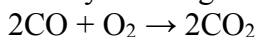
847. atsetilenning dimerlanishidan hosil bo`ladigan uglevodorodni aniqlang.

- A) benzol
 B) vinil atsetilen
 C) butadiyen – 1,3
 D) izopren

848. 2 metil butan quyidagi qaysi uglevodorod gidrogenlansa hosil bo`ladi?

- A) izobuten
 B) vinil atsetilen
 C) butadiyen – 1,3
 D) izopren

849. Ushbu grafikdan foydalanib, CO ning yonish reaksiyasi tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang.



- A) 0,1 B) 0,4 C) 0,3 D) 0,2

850. 2 metil pentan quyidagi qaysi uglevodorod gidrogenlansa hosil bo`ladi?

- A) 3-metilpentadiyen-1,4
 B) metilizopropilatsetilen
 C) 2-metilgeksen-2
 D) metilsiklobutan

851. To`la gidrogenlanganda 2,2-dimetil pentan hosil qiluvchi uglevodorodlarni aniqlang.

- A) 3-metilpentadiyen-1,4; 2-etilbuten-1
 B) metil uchlamchibutil atsetilen; 4,4-dimetil penten -2
 C) 2,2-metilgeksen-3; 2,2 – dimetil penten-2
 D) metilsiklobutan; siklogeksan

852. To`la gidrogenlanganda 3-metilpentan hosil qiluvchi uglevodorodlarni aniqlang.

- A) metilizopropilatsetilen; 2-metilpenten-2
 B) metilsiklobutan; siklogeksan
 C) 3-metilpentadiyen-1,4; 2-etilbuten-1
 D) 3-metilgeksen-2; 3-metilpentin-1

853. To`la gidrogenlanganda 3-metilpentan hosil qilmaydigan uglevodorodlarni aniqlang.

- A) 3-metilpentadiyen-1,4
 B) metilizopropilatsetilen
 C) 2-etilbuten-1
 D) 3- metil pentadiyen- 1,3

854. Alkan va alkendan iborat 44,8 litr (n.sh.) aralashma ($D_{(H_2)}=28,5$) 160 g brom bilan reaksiyaga kirishadi. Agar uglevodorodlar tarkibidagi uglerodlar soni o`zaro teng bo`lsa, alkenni toping.

- A) buten B) penten C) propen D) eten

855. Alkan va alkendan iborat 44,8 litr (n.sh.) aralashma ($D_{(H_2)}=28,5$) 160 g brom bilan reaksiyaga kirishadi. Agar uglevodorodlar tarkibidagi uglerodlar soni o`zaro teng bo`lsa, alkenni toping.

- A) butan B) pentan C) propan D) etan

856. Alkan va alkendan iborat 44,8 litr (n.sh.) aralashma ($D_{(H_2)}=20,5$) 160 g brom bilan reaksiyaga kirishadi. Agar uglevodorodlar tarkibidagi uglerodlar soni o`zaro teng bo`lsa, alkenni toping.

- A) buten B) penten C) propen D) eten

857. Alkan va alkendan iborat 8,96 litr (n.sh.) aralashma ($D_{(He)}=17,75$) 32 g brom bilan reaksiyaga kirishadi. Agar uglevodorodlar tarkibidagi uglerodlar soni o`zaro teng bo`lsa, alkenni toping.

- A) butan B) pentan C) propan D) etan

858. Alkan va alkendan iborat 4,48 litr (n.sh.) aralashma ($D_{(He)}=10,5$) 32 g brom bilan reaksiyaga kirishadi. Agar uglevodorodlar tarkibidagi uglerodlar soni o`zaro teng bo`lsa, alkenni toping.

- A) butin B) pentin C) propin D) etin

859. Alkan va alkendan iborat 89,6 litr (n.sh.) aralashma ($D_{(He)}=7,25$) 320 g brom bilan reaksiyaga kirishadi. Agar uglevodorodlar tarkibidagi uglerodlar soni o`zaro teng bo`lsa, alkenni toping.

- A) butan B) pentan C) propan D) etan

860. Alkan va alkendan iborat 4,48 litr (n.sh.) aralashma ($D_{(He)}=10,25$) 16 g brom bilan reaksiyaga kirishadi. Agar uglevodorodlar tarkibidagi uglerodlar soni o`zaro teng bo`lsa,

alkan tarkibidagi vodorod atomlar sonini hisoblang.

- A) $4,826 \cdot 10^{23}$ B) $3,612 \cdot 10^{24}$
 C) $4,816 \cdot 10^{24}$ D) $2,408 \cdot 10^{24}$

861. Alkan va alkendan iborat 8,96 litr (n.sh.) aralashma ($D_{(He)}=14,25$) 32 g brom bilan reaksiyaga kirishadi. Agar uglevodorodlar tarkibidagi uglerodlar soni o'zaro teng bo'lsa, alken massasini (g) hisoblang.

- A) 11,6 B) 11,2
 C) 5,6 D) 56

862. Alkan va alkendan iborat 44,8 litr (n.sh.) aralashma ($D_{(H_2)}=28,5$) 160 g brom bilan reaksiyaga kirishadi. Agar uglevodorodlar tarkibidagi uglerodlar soni o'zaro teng bo'lsa, alkan tarkibidagi σ bog'lar sonini hisoblang.

- A) 11 B) 8 C) 13 D) 10

863. Alkan va alkendan iborat 44,8 litr (n.sh.) aralashma ($D_{(H_2)}=20,5$) 160 g brom bilan reaksiyaga kirishadi. Agar uglevodorodlar tarkibidagi uglerodlar soni o'zaro teng bo'lsa, alkan tarkibidagi qutbli bog'lar sonini hisoblang.

- A) 10 B) 12 C) 8 D) 6

864. x, y va z ning yig'indisini toping.

Modda	Molekuladagi sp^3 orbitallar soni	Bog'lar soni	
		Qutbli	Qutbtsiz
Bir atomli to'yingan spirt	a	x	y
Alkan	a	12	z

- A) 17 B) 18 C) 20 D) 21

865. Miqdori 0,6 molga teng bo'lgan toluol 1,3 mol nitrat kislota bilan nitrolanganda 3 xil nitrobirikma hosil bo'ldi. Agar hosil bo'lgan aralashmadagi dinitrobirikma va trinitrobirikma miqdorlari (mol) yig'indisi mononitrobirikma miqdoridan 2 marta ko'p bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi trinitrobirikma miqdorini (mol) aniqlang.

- A) 0,2 B) 0,05 C) 0,1 D) 0,3

866. Miqdori 0,6 molga teng bo'lgan toluol 1,3 mol nitrat kislota bilan nitrolanganda 3 xil nitrobirikma hosil bo'ldi. Agar hosil bo'lgan aralashmadagi dinitrobirikma va trinitrobirikma miqdorlari (mol) yig'indisi mononitrobirikma miqdoridan 2 marta ko'p bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi mono nitro birikmaning massasini (g) aniqlang.

- A) 27,4 B) 13,7 C) 41,1 D) 137

867. Miqdori 0,6 molga teng bo'lgan toluol 1,1 mol nitrat kislota bilan nitrolanganda 3 xil nitrobirikma hosil bo'ldi. Agar hosil bo'lgan aralashmadagi dinitrobirikma va trinitrobirikma miqdorlari (mol) yig'indisi mononitrobirikma miqdoridan 2 marta ko'p bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi dinitrobirikma miqdorini (mol) aniqlang.

- A) 0,2 B) 0,05 C) 0,1 D) 0,3

868. Miqdori 0,6 molga teng bo'lgan toluol 1,1 mol nitrat kislota bilan nitrolanganda 3 xil nitrobirikma hosil bo'ldi. Agar hosil bo'lgan aralashmadagi dinitrobirikma va trinitrobirikma miqdorlari (mol) yig'indisi mononitrobirikma miqdoridan 2 marta ko'p bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi trinitrobirikma massasini (g) aniqlang.

- A) 45,4 B) 227 C) 22,7 D) 68,1

869. Miqdori 0,3 molga teng bo'lgan toluol nitrat kislota bilan nitrolanganda 3 xil nitrobirikma hosil bo'ldi. Agar hosil bo'lgan aralashmadagi mononitro birikma, dinitro birikma va trinitro birikmalar 1:2:3 mol nisbatda bo'lsa, sarflangan nitrat kislota massasini (g) aniqlang.

- A) 89,1 B) 44,1 C) 37,8 D) 50,4

870. Miqdori 0,35 molga teng bo'lgan toluol nitrat kislota bilan nitrolanganda 3 xil nitrobirikma hosil bo'ldi. Agar hosil bo'lgan aralashmadagi mononitro birikma, dinitro birikma va trinitro birikmalar 2:3:2 mol nisbatda bo'lsa, sarflangan nitrat kislota massasini (g) aniqlang.

- A) 89,1 B) 44,1 C) 37,8 D) 88,2

871. Miqdori 0,35 molga teng bo'lgan toluol nitrat kislota bilan nitrolanganda 3 xil nitrobirikma hosil bo'ldi. Agar hosil bo'lgan aralashmadagi mononitro birikma, dinitro birikma va trinitro birikmalar 1:2:1 mol nisbatda bo'lsa, sarflangan nitrat kislota miqdorini (mol) aniqlang.

- A) 1,4 B) 1,6 C) 0,7 D) 0,8

872. Miqdori 0,25 molga teng bo'lgan toluol 0,5 mol nitrat kislota bilan nitrolanganda 3 xil nitrobirikma hosil bo'ldi. Agar hosil bo'lgan aralashmadagi dinitrobirikma va trinitrobirikma miqdorlari (mol) yig'indisi mononitrobirikma miqdoridan 2 marta ko'p bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi mono nitro birikmaning massasini (g) aniqlang.

- A) 27,4 B) 13,7 C) 41,1 D) 137

873. Miqdori 0,25 molga teng bo'lgan toluol 0,5 mol nitrat kislota bilan nitrolanganda 3 xil nitrobirikma hosil bo'ldi. Agar hosil bo'lgan aralashmadagi dinitrobirikma va trinitrobirikma miqdorlari (mol) yig'indisi mononitrobirikma miqdoridan 2 marta ko'p bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi dinitrobirikma miqdorini (mol) aniqlang.

- A) 0,2 B) 0,05 C) 0,1 D) 0,3

874. Miqdori 0,25 molga teng bo'lgan toluol 0,5 mol nitrat kislota bilan nitrolanganda 3 xil nitrobirikma hosil bo'ldi. Agar hosil bo'lgan aralashmadagi dinitrobirikma va trinitrobirikma miqdorlari (mol) yig'indisi mononitrobirikma miqdoridan 2 marta ko'p bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi trinitrobirikma miqdorini (mol) aniqlang.

- A) 0,2 B) 0,05 C) 0,1 D) 0,3

875. $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ ning gidrolizida (sulfat kislotaishtirokida) qanday kislota hosil bo'ladi?

- A) chumoli kislota B) sirka kislota
C) oksalat kislota D) etanol kislota

876. $\text{HCOOCH}_2\text{CH}_3$ ning gidrolizida (sulfat kislotaishtirokida) qanday kislota hosil bo'ladi?

- A) chumoli kislota B) sirka kislota
C) oksalat kislota D) etanol kislota

877. $\text{CH}_2\text{CHCOOCH}_2\text{CH}_3$ ning gidrolizida (sulfat kislotaishtirokida) qanday kislota hosil bo'ladi?

- A) propion kislota B) akril kislota
C) sirka kislota D) propanol kislota

878. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ ning gidrolizida (sulfat kislotaishtirokida) qanday kislota hosil bo'ladi?

- A) propion kislota B) akril kislota
C) sirka kislota D) propanol kislota

879. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ ning gidrolizida (sulfat kislotaishtirokida) qanday kislota hosil bo'ladi?

- A) propion kislota B) akril kislota
C) sirka kislota D) sut kislota

880. $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ ning gidrolizida (sulfat kislotaishtirokida) qanday kislota hosil bo'ladi?

- A) ftal kislota B) benzoy kislota
C) fenil sirka kislota D) fenoksi sirka kislota

881. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ ning gidrolizida (sulfat kislotaishtirokida) qanday kislota hosil bo'ladi?

- A) moy kislota B) enant kislota
C) valerian kislota D) kapril kislota

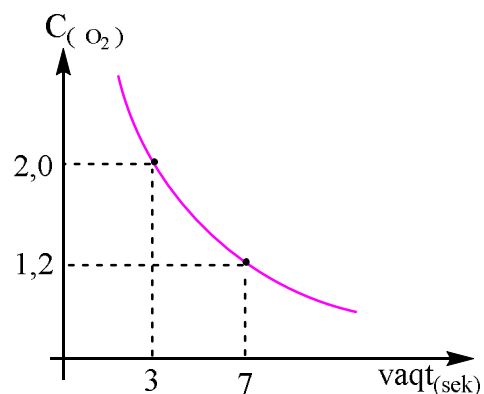
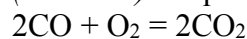
882. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ ning gidrolizida (sulfat kislotaishtirokida) qanday kislota hosil bo'ladi?

- A) moy kislota B) enant kislota
C) valerian kislota D) kapril kislota

883. $\text{CH}_3\text{CH}_2(\text{CH}_3)\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ ning gidrolizida (sulfat kislotaishtirokida) qanday kislota hosil bo'ladi?

- A) moy kislota B) izomoy kislota
C) sut kislota D) kapril kislota

884. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib uglerod II oksidning yonish reaksiyasining tezligini ($\text{mol/l}\cdot\text{sek}$) aniqlang.



- A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4

885. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ ning gidrolizida (sulfat kislotaishtirokida) qanday kislota hosil bo'ladi?

- A) moy kislota B) enant kislota
C) kapril kislota D) kaprol kislota

886. 0,05 mol fenolni bromlashda (2,4,6-tribromfenol hosil bo'ladi) hosil bo'lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 12%li kaliy gidroksid eritmasidan qancha massa (g) sarflanadi?

- A) 8,4 B) 70 C) 56 D) 16,8

887. 0,06 mol fenolni bromlashda (2,4,6-tribromfenol hosil bo'ladi) hosil bo'lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 40%li natriy gidroksid eritmasidan qancha massa (g) sarflanadi?

- A) 18 B) 7,2 C) 40 D) 14,4

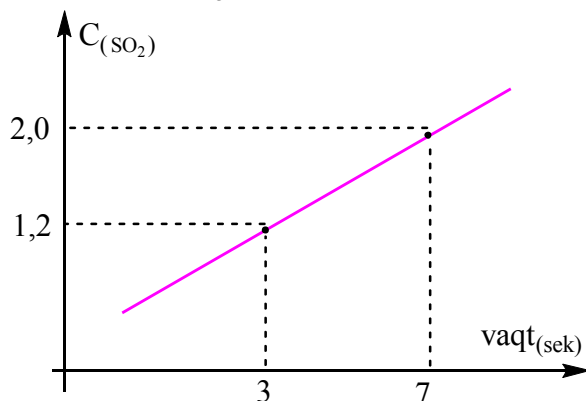
888. 0,08 mol fenolni bromlashda (2,4,6-tribromfenol hosil bo'ladi) hosil bo'lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 40%li kaliy

gidroksid eritmasidan qancha massa (g) sarflanadi?
 A) 56 B) 67,2 C) 33,6 D) 16,8

889. 0,8 mol fenolni bromlashda (2,4,6-tribromfenol hosil bo'ladi) hosil bo'lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 30%li ($\rho = 1,2\text{g/ml}$) litiy gidroksid eritmasidan qancha hajm (ml) sarflanadi?
 A) 192 B) 160 C) 24 D) 57,6

890. Noma'lum massali fenolni bromlashda (2,4,6-tribromfenol hosil bo'ladi) hosil bo'lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 15%li kaliy gidroksid eritmasidan 112 g sarflanadi, dastlabki fenol massasini (g) hisoblang.
A) 9,4 B) 18,8 C) 4,7 D) 28,2

891. Ushbu grafikdan foydalanib, SO_2 ning yonish reaksiyasi tezligini ($\text{mol/l}\cdot\text{sek}$) aniqlang.
 $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$



A) 0,1 B) 0,4 C) 0,3 D) 0,2

892. Noma'lum massali fenolni bromlashda (2,4,6-tribromfenol hosil bo'ladi) hosil bo'lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 20%li natriy gidroksid eritmasidan 120 g sarflanadi, dastlabki fenol massasini (g) hisoblang.
 A) 9,4 B) 18,8 C) 4,7 D) 28,2

893. Noma'lum massali fenolni bromlashda (2,4,6-tribromfenol hosil bo'ladi) hosil bo'lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 15%li kaliy gidroksid eritmasidan 112 g sarflanadi, dastlabki fenol massasini (g) hisoblang. ($\eta = 50\%$)
 A) 9,4 B) 18,8 C) 4,7 D) 28,2

894. Noma'lum massali fenolni bromlashda (2,4,6-tribromfenol hosil bo'ladi) hosil bo'lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 30%li natiy gidroksid eritmasidan 80 g sarflanadi, dastlabki fenol massasini (g) hisoblang. ($\eta = 80\%$)

A) 9,4 B) 18,8 C) 23,5 D) 28,2

895. 0,08 mol fenolni bromlashda (2,4,6-tribromfenol hosil bo'ladi) hosil bo'lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 40%li natriy gidroksid eritmasidan qancha massa (g) sarflanadi? ($\eta = 80\%$)
 A) 18 B) 19,2 C) 40 D) 14,4

896. 0,05 mol fenolni bromlashda (2,4,6-tribromfenol hosil bo'ladi) hosil bo'lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 12%li kaliy gidroksid eritmasidan qancha massa (g) sarflanadi? ($\eta = 70\%$)
 A) 8,4 B) 70 C) 49 D) 16,8

897. Adenin tarkibidagi uglerodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan necha marta katta?
 A) 24 B) 6 C) 36 D) 12

898. Guanin tarkibidagi uglerodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan necha marta katta?
 A) 24 B) 12 C) 36 D) 6

899. Sitozin tarkibidagi uglerod atomlar soni azot atomlar sonidan necha marta katta?
 A) 5/3 B) 5/2 C) 4/3 D) 5/4

900. Timin tarkibidagi uglerod atomlar soni azot atomlar sonidan necha marta katta?
 A) 5/3 B) 5/2 C) 4/3 D) 5/4

901. Uratsil tarkibidagi uglerod atomlar soni azot atomlar sonidan necha marta katta?
 A) 5/3 B) 5/2 C) 4/3 D) 4/2

902. Piridin tarkibidagi uglerod atomlar soni azot atomlar sonidan necha marta katta?
 A) 5/3 B) 4/2 C) 4/3 D) 5/4

903. Purin tarkibidagi uglerodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan necha marta katta?
 A) 24 B) 15 C) 36 D) 12

904. pirimidin tarkibidagi uglerodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan necha marta katta?
 A) 24 B) 6 C) 36 D) 12

905. Pirrol tarkibidagi uglerod atomlar soni azot atomlar sonidan necha marta katta?
 A) 5/3 B) 5/2 C) 4/1 D) 4/2

906. Uratsil tarkibidagi uglerod atomlar soni kislorod atomlar sonidan necha marta katta?

A) 5/3 B) 5/2 C) 4/3 D) 4/2

907. 3:2 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerodatolmlari soni bir xil bo'lgan α – aminokislota va birlamchi amindan iborat 45,5 g aralashma 73 g 25%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to'liq kirishdi. α -aminokislota va birlamchi aminni aniqlang.

- A) α - aminopropion kislota, propilamin
B) α - aminosirka kislota, etilamin
C) α - aminobutan kislota, butilamin
D) α - aminosirka kislota, metilamin

908. 3:2 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerodatolmlari soni bir xil bo'lgan α – aminokislota va birlamchi amindan iborat 45,5 g aralashma 73 g 25%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to'liq kirishdi. α –aminokislota eritmasi massasini (g) aniqlang.

- A) 30,9 B) 20,6 C) 26,7 D) 22,5

909. 2:3 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerodatolmlari soni bir xil bo'lgan α – aminokislota va birlamchi amindan iborat 35,5 g aralashma 73 g 25%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to'liq kirishdi. α -aminokislota va birlamchi aminni aniqlang.

- A) α - aminopropion kislota, propilamin
B) α - aminosirka kislota, etilamin
C) α - aminobutan kislota, butilamin
D) α - aminosirka kislota, metilamin

910. 4:2 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerodatolmlari soni bir xil bo'lgan α – aminokislota va birlamchi amindan iborat 39 g aralashma 73 g 30%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to'liq kirishdi. α -aminokislota va birlamchi aminni aniqlang.

- A) α - aminopropion kislota, propilamin
B) α - aminosirka kislota, etilamin
C) α - aminobutan kislota, butilamin
D) α - aminosirka kislota, metilamin

911. 2:3 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerodatolmlari soni bir xil bo'lgan α – aminokislota va birlamchi amindan iborat 35,5 g aralashma 73 g 25%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to'liq kirishdi. Birlamchi aminning massasini (g) aniqlang.

- A) 17,8 B) 17,7 C) 11,8 D) 13,5

912. 4:3 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerodatolmlari soni bir xil bo'lgan α – aminokislota va birlamchi amindan iborat 57,5 g aralashma 51,1 g 50%li xlorid kislota eritmasi

bilan reaksiyaga to'liq kirishdi. Birlamchi aminning massasini (g) aniqlang.

- A) 21,9 B) 35,6 C) 29,2 D) 13,5

913. 3:1 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerodatolmlari soni bir xil bo'lgan α – aminokislota va birlamchi amindan iborat 43,8 g aralashma 73 g 20%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to'liq kirishdi. α -aminokislota va birlamchi aminni aniqlang.

- A) α - aminopropion kislota, propilamin
B) α - aminosirka kislota, etilamin
C) α - aminobutan kislota, butilamin
D) α - aminopentan kislota, pentilamin

914. 3:2 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerodatolmlari soni bir xil bo'lgan α – aminokislota va birlamchi amindan iborat 45,5 g aralashma 73 g 25%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to'liq kirishdi. Dastlabki aralashmadagi α – aminokislota eritmasi massasini (%) aniqlang.

- A) 67,9 B) 32,1 C) 45,3 D) 54,7

915. 1:3 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerodatolmlari soni bir xil bo'lgan α – aminokislota va birlamchi amindan iborat 21g aralashma 73 g 20%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to'liq kirishdi. Dastlabki aralashmadagi α – aminokislota eritmasi massasini (%) aniqlang.

- A) 16,7 B) 83,3 C) 64,3 D) 35,7

916. uglerodatolmlari soni bir xil bo'lgan α – aminokislota va birlamchi amindan iborat 35,5 g aralashma 73 g 25%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to'liq kirishdi. α –aminokislota eritmasi molyar massasini (g) aniqlang.

- A) 103 B) 117 C) 89 D) 75

917. Quyidagi birikmalarning qaysi birida oltingugurt va kislrorod atomlari soni o'zaro 1:4 nisbatda bo'ladi?

- A) alyuminiy digidrosulfat
B) kalsiy gidrosulfat
C) kalsiy gidrosulfat
D) alyuminiy gidrosulfat

918. Quyidagi birikmalarning qaysi birida oltingugurt va kislrorod atomlari soni o'zaro 1:8 nisbatda bo'ladi?

- A) alyuminiy digidrosulfat
B) kalsiy gidrosulfat
C) kalsiy gidrosulfat
D) alyuminiy gidrosulfat

919. Quyidagi birikmalarning qaysi birida oltingugurt va kislorod atomlari soni o'zaro 1:6 nisbatda bo'ladi?

- A) alyuminiy digidrososulfat
- B) kalsiy gidrosulfit
- C) kalsiy gidrososulfat
- D) alyuminiy gidrosulfat

920. Quyidagi birikmalarning qaysi birida oltingugurt va kislorod atomlari soni o'zaro 1:5 nisbatda bo'ladi?

- A) alyuminiy digidrososulfat
- B) kalsiy gidrososulfit
- C) kalsiy gidrososulfat
- D) alyuminiy gidrosulfat

921. Quyidagi birikmalarning qaysi birida fosfor va kislorod atomlari soni o'zaro 1:5,5 nisbatda bo'ladi?

- A) alyuminiy gidrosopirofosfat
- B) alyuminiy gidroksofosfat
- C) kalsiy gidrofosfat
- D) kalsiy gidrofosfit

922. Quyidagi birikmalarning qaysi birida fosfor va kislorod atomlari soni o'zaro 1:4,5 nisbatda bo'ladi?

- A) alyuminiy gidrosopirofosfat
- B) alyuminiy gidroksofosfat
- C) kalsiy gidrofosfat
- D) kalsiy gidrofosfit

923. Quyidagi birikmalarning qaysi birida fosfor va vodorod atomlari soni o'zaro 1:2 nisbatda bo'ladi?

- A) alyuminiy gidrosopirofosfat
- B) alyuminiy gidroksofosfat
- C) kalsiy gidrofosfat
- D) kalsiy gidrofosfit

924. Quyidagi birikmalarning qaysi birida fosfor va vodorod atomlari soni o'zaro 1:1 nisbatda bo'ladi?

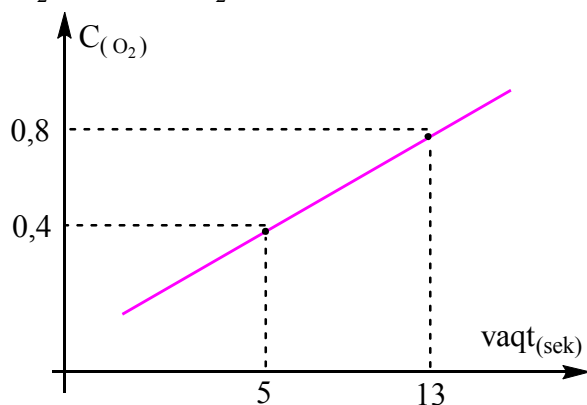
- A) alyuminiy gidrosopirofosfat
- B) alyuminiy gidroksofosfat
- C) kalsiy gidrofosfat
- D) kalsiy gidrofosfit

925. Quyidagi birikmalarning qaysi birida kislorod va vodorod atomlari soni o'zaro 4:1 nisbatda bo'ladi?

- A) alyuminiy digidrosodixromat
- B) alyuminiy gidroxromat
- C) kalsiy gidroperoksosulfat

D) kalsiy gipofosfit

926. Ushbu grafikdan foydalanib, NO_2 ning parchalanish tezligini ($\text{mol/l}\cdot\text{sek}$) aniqlang.
 $2\text{NO}_2 \rightarrow 2\text{NO} + \text{O}_2$



- A) 0,05
- B) 0,1
- C) 0,15
- D) 0,2

927. Quyidagi birikmalarning qaysi birida kislorod va vodorod atomlari soni o'zaro 1:1 nisbatda bo'ladi?

- A) alyuminiy digidrosodixromat
- B) alyuminiy gidroxromat
- C) kalsiy gidroperoksosulfat
- D) kalsiy gipofosfit

928. IV valentli qaysi element oksidining molyar massasi 87 g/mol gat eng?

- A) S
- B) Ti
- C) Si
- D) Mn

929. III valentli qaysi element oksidining molyar massasi 76 g/mol gat eng?

- A) Al
- B) N
- C) Cl
- D) P

930. VI valentli qaysi element oksidining molyar massasi 100 g/mol gat eng?

- A) S
- B) Cr
- C) Se
- D) Mn

931. V valentli qaysi element oksidining molyar massasi 142 g/mol gat eng?

- A) Br
- B) N
- C) Cl
- D) P

932. III valentli qaysi element oksidining ekvivalent massasi 17 g/ekv gat eng?

- A) Al
- B) N
- C) Cl
- D) P

933. IV valentli qaysi element oksidining ekvivalent massasi 15 g/ekv gat eng?

- A) S
- B) Ti
- C) Si
- D) Mn

934. V valentli qaysi element oksidining ekvivalent massasi 24 g/ekv gat eng?

- A) Br
- B) N
- C) Cl
- D) P

935. Fosfor (V) oksidi tarkibida fosforning ekvivalent massasini (g/ekv) hisoblang.
A) 15,5 B) 10,33 C) 6,2 D) 31

936. Temir (III) oksidi tarkibida temirning ekvivalent massasini (g/ekv) hisoblang.
A) 28 B) 18,7 C) 17,33 D) 56

937. Xrom (VI) oksidi tarkibida xromning ekvivalent massasini (g/ekv) hisoblang.
A) 52 B) 26 C) 22 D) 8,67

938. 16 litr idishdagi gazning hajmi 8 litrgacha kamaytirilganda bosim 6 kPa ga ortdi. Dastlabki bosimni (kPa) aniqlang. (T= const)
A) 10 B) 8 C) 4 D) 6

939. 16 litr idishdagi gazning hajmi 12 litrgacha kamaytirilganda bosim 2 kPa ga ortdi. Dastlabki bosimni (kPa) aniqlang. (T= const)
A) 10 B) 8 C) 4 D) 6

940. 20 litr idishdagi gazning hajmi 6 ga kamaytirilganda bosim 3 kPa ga ortdi. Hosil bo'lgan bosimni (kPa) aniqlang. (T= const)
A) 10 B) 7 C) 9 D) 6

941. 24 litr idishdagi gazning hajmi 16 litrgacha kamaytirilganda bosim 5 kPa ga ortdi. Dastlabki bosimni (kPa) aniqlang. (T= const)
A) 25 B) 15 C) 10 D) 5

942. 4 litr idishdagi gazning hajmi 12 litrgacha oshirilganda bosim 12 kPa ga kamaydi. Dastlabki bosimni (kPa) aniqlang. (T= const)
A) 10 B) 8 C) 4 D) 6

943. 4 litr idishdagi gazning hajmi 17 litr ga oshirilganda bosim 18 kPa ga kamaydi. Dastlabki bosimni (kPa) aniqlang. (T= const)
A) 10 B) 8 C) 9 D) 6

944. 32 kPa bo'lgan gazning bosimi 48 kPa gacha oshirilganda temperatura 150 K ga ko'tarildi. Dastlabki temperaturani (°C) aniqlang. (V= const)
A) 27 B) 177 C) 273 D) 300

945. 160 kPa bo'lgan gazning bosimi 120 kPa ga kamaytirilganda temperatura 375 K ga kamaydi. Hosil bo'lgan temperaturani (°C) aniqlang. (V= const)
A) 102 B) -148 C) 227 D) 125

946. 160 kPa bo'lgan gazning bosimi 120 kPa ga kamaytirilganda gazning hajmi 18 litrga ortdi. Hosil bo'lgan hajmni aniqlang. (T= const)
A) 6 B) 24 C) 18 D) 16

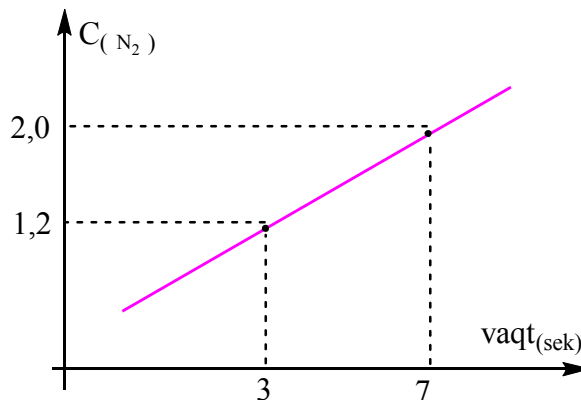
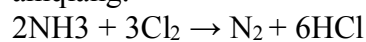
947. 16 kPa bo'lgan gazning bosimi 24 kPa gacha ko'tarilganda, gazning hajmi 2 litrga kamaydi. Hosil bo'lgan hajmni aniqlang. (T= const)
A) 6 B) 4 C) 18 D) 16

948. Teng massa nisbatda olingan metan va silan aralashmasining mol nisbatini aniqlang.
A) 1:1 B) 3:1 C) 2:1 B) 5:1

949. Teng massa nisbatda olingan metan va silan aralashmasining geliyga nisbatan zichligini hisoblang.
A) 5,33 B) 21,33 C) 10,67 B) 16

950. Teng mol nisbatda olingan neon va allen aralashmasining massa nisbatini aniqlang.
A) 1:1 B) 3:1 C) 2:1 B) 5:1

951. Ushbu grafikdan foydalanib, NH₃ ning xlorda yonish reaksiyasi tezligini (mol/l·sek) aniqlang.



A) 0,1 B) 0,4 C) 0,3 D) 0,2

952. Teng mol nisbatda olingan neon va allen aralashmasining vodorodga nisbatan zichligini hisoblang.
A) 15 B) 7,5 C) 30 B) 20

953. Teng massa nisbatda olingan izopren va fosfin aralashmasining mol nisbatini aniqlang.
A) 1:1 B) 1:2 C) 2:1 B) 5:1

954. Teng massa nisbatda olingan benzol va vinilatsetilen aralashmasining mol nisbatini aniqlang.
A) 1:1 B) 1:2 C) 2:1 B) 1:1,5

955. Teng massa nisbatda olingan metan va oltingugurt (IV) oksidi aralashmasidagi metanning hajmiy ulushini (%) hisoblang.

- A) 30 B) 20 C) 60 B) 80

956. Teng mol nisbatda olingan geliy va is gazi aralashmasining massa nisbatini aniqlang.

- A) 1:5 B) 1:7 C) 7:1 B) 1:6

957. Teng mol nisbatda olingan geliy va is gazi aralashmasining vodorodga nisbatan zichligini hisoblang.

- A) 2 B) 4 C) 8 B) 16

958. Teng mssa nisbatda olingan etilen va akrolein aralashmasidagi etilenning hajmiy ulushini (%) hisoblang .

- A) 33,3 B) 20 C) 66,7 B) 80

959. Kimyoviy element atomining 5- pog`anasida 6 ta elektron bo`lsa, elementning elektron konfiguratsiyasini ko`rsating.

- A) ... $5s^14d^5$
B) ... $5s^24d^6$
C) ... $5s^25p^6$
D) ... $5s^25p^4$

960. Kimyoviy element atomining 5- pog`anasida 5 ta elektron bo`lsa, elementning elektron konfiguratsiyasini ko`rsating.

- A) ... $5s^14d^4$
B) ... $5s^25p^3$
C) ... $5s^25p^5$
D) ... $5s^24d^4$

961. Kimyoviy element atomining 4- pog`anasida 8 ta elektron bo`lsa, elementning elektron konfiguratsiyasini ko`rsating.

- A) ... $4s^14d^7$
B) ... $4s^23d^6$
C) ... $4s^24p^6$
D) ... $4s^24p^6$

962. Kimyoviy element atomining 6- pog`anasida 7 ta elektron bo`lsa, elementning elektron konfiguratsiyasini ko`rsating.

- A) ... $6s^15d^6$
B) ... $6s^25d^5$
C) ... $6s^26p^5$
D) ... $6s^25p^5$

963. Kimyoviy element atomining konfiguratsiyasi ... $5s^14d^7$ bo`lsa toq elektronlar sonini aniqlang.

- A) 8 B) 7 C) 4 D) 3

964. Kimyoviy element atomining konfiguratsiyasi ... $4s^23d^7$ bo`lsa toq elektronlar sonini aniqlang.

- A) 8 B) 7 C) 4 D) 3

965. Fe^{3+} kationidagi toq elektronlar soni Cr^{3+} kationidagi toq elektronlar sonidan nechtaga ko`p?

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

966. H^- ioni tarkibidagi elektron va neytronlar sonini mos ravishda aniqlang?

- A) 2; 1 B) 1; 2 C) 2; 0 D) 2; 2

967. Fe^{2+} kationidagi toq elektronlar soni Cr atomidagi toq elektronlar sonidan nechtaga kam?

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

968. Mn^{2+} kationidagi toq elektronlar soni Co^{2+} kationidagi toq elektronlar sonidan nechtaga ko`p?

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

969 reaksiyasida 123 g Pu yemirilishidan 115 g Th izotopi hosil bo`ldi. Agar x ning qiymati y ning qiymatiga teng bo`lsa, Pu izotoping neytronlar sonini aniqlang.

- A) 140 B) 246 C) 152 D) 148

970. ${}_{94}Pu \rightarrow x\alpha + y\beta + {}_{90}Th$. Ushbu yadro reaksiyasida 124 g Pu yemirilishidan 114 g Th izotopi hosil bo`ldi. Agar y ning qiymati x ning qiymatidan 1,2 marta ko`p bo`lsa, Th izotoping neytronlar sonini aniqlang.

- A) 138 B) 248 C) 154 D) 148

971. ${}_{94}Pu \rightarrow x\alpha + y\beta + {}_{90}Th$. Ushbu yadro reaksiyasida 61 g Pu yemirilishidan 58 g Th izotopi hosil bo`ldi. Agar x ning qiymati y ning qiymatidan 1,5 marta ko`p bo`lsa, Pu izotoping neytronlar sonini aniqlang.

- A) 140 B) 246 C) 150 D) 148

972. ${}_{94}Pu \rightarrow x\alpha + y\beta + {}_{90}Th$. Ushbu yadro reaksiyasida 125 g Pu yemirilishidan 117 g Th izotopi hosil bo`ldi. Agar x ning qiymati y ning qiymatiga teng bo`lsa, Th izotoping neytronlar sonini aniqlang.

- A) 156 B) 246 C) 234 D) 144

973. ${}_{82}^{A}Pb \rightarrow {}_{75}^{B}Re + p + x\alpha + 2n$ yadro reaksiyasida $A + B = 405$ bo`lsa, ${}^A P_b$ izotopi tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang.

- A) 142 B) 116 C) 136 D) 128

974. ${}_{82}^A\text{Pb} \rightarrow {}_{75}^B\text{Re} + 2p + x\alpha + 2n + 5\beta$ yadro reaksiyasida $A + B = 400$ bo'lsa, ${}^B\text{Re}$ izotopi tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang.

A) 142 B) 120 C) 113 D) 128

975. ${}_{82}^A\text{Pb} \rightarrow {}_{75}^B\text{Re} + x\alpha + 2n + 5\beta$ yadro reaksiyasida $A + B = 394$ bo'lsa, ${}^B\text{Re}$ izotopi tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang.

A) 184 B) 109 C) 113 D) 128

976. X^n ioni Y^+ ioniga 2 ta elektron bersa, zaryadlari teng bo'lib qoladi. n ning qiymatini aniqlang.

A) -1 B) +3 C) -3 D) +1

977. ${}_{94}^A\text{Pu} \rightarrow x\alpha + y\beta + {}_{90}^B\text{Th}$. Ushbu yadro reaksiyasida $A + B = 384$. Agar x ning qiymati y ning qiymatiga teng bo'lsa, Th izotoping neytronlar sonini aniqlang.

A) 156 B) 246 C) 234 D) 144

978. ${}_{94}^A\text{Pu} \rightarrow x\alpha + y\beta + {}_{90}^B\text{Th}$. Ushbu yadro reaksiyasida $A + B = 476$. Agar y ning qiymati x ning qiymatidan 1,2 marta ko'p bo'lsa, Th izotoping neytronlar sonini aniqlang.

A) 138 B) 248 C) 154 D) 148

979. Tarkibida sp^3 - gibrirlangan orbitallar soni 8 ta bo'lgan molekula(lar)ni tanlang.

1) izobutilen; 2) izopren; 3) xlorat kislota; 4) chumoli kislota; 5) metilakrilat; 6) malon kislota.
A) 2, 4 B) 6 C) 3, 4, 5 D) 1, 3, 5

980. Tarkibida sp^2 - gibrirlangan orbitallar soni 12 ta bo'lgan molekula(lar)ni tanlang.

1) izobutilen; 2) izopren; 3) xlorat kislota; 4) chumoli kislota; 5) metilakrilat; 6) malon kislota.
A) 2, 4 B) 1, 3, 5 C) 2, 6, 5 D) 1, 3, 5

981. Tarkibida bog' hosil qilishda qatnashgan sp^3 - gibrirlangan orbitallar soni 8 ta bo'lgan molekula(lar)ni tanlang.

1) izobutilen; 2) izopren; 3) xlorat kislota; 4) chumoli kislota; 5) metilakrilat; 6) malon kislota.
A) 2, 4 B) 1, 6 C) 3, 4, 5 D) 1, 3, 5

982. Tarkibida sp^3 -s gibrirlangan orbitallar soni 6 ta bo'lgan molekula(lar)ni tanlang.

1) izobutilen; 2) izopren; 3) xlorat kislota; 4) chumoli kislota; 5) metilakrilat; 6) malon kislota.
A) 1 B) 5, 6 C) 3, 4 D) 2, 5

983. Tarkibida sp^2 - gibrirlangan orbitallar soni 18 ta bo'lgan molekula(lar)ni tanlang.

1) akril kislota; 2) allen; 3) akrilonitril; 4) akrolein; 5) allil spirt; 6) furfural.

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

984. Tarkibida sp^2 - gibrirlangan orbitallar soni 12 ta bo'lgan molekula(lar)ni tanlang.

1) akril kislota; 2) allen; 3) akrilonitril; 4) akrolein; 5) allil spirt; 6) furfural.

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

985. Tarkibida sp^2 -s gibrirlangan orbitallar soni 3 ta bo'lgan molekula(lar)ni tanlang.

1) akril kislota; 2) allen; 3) akrilonitril; 4) akrolein; 5) allil spirt; 6) furfural.

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

986. Tarkibida sp gibrirlangan orbitallar soni 4ta bo'lgan molekula(lar)ni tanlang.

1) akril kislota; 2) allen; 3) akrilonitril; 4) akrolein; 5) allil spirt; 6) furfural.

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

987. Tarkibida sp^2 - gibrirlangan orbitallar soni 6 ta bo'lgan molekula(lar)ni tanlang.

1) sulfat kislota; 2) fosfit kislota; 3) gipofosfit kislota; 4) peroksosulfat kislota; 5)perfosfat kislota ; 6) silvin.

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

988. Tarkibida sp^3 -s gibrirlangan orbitallar soni 2 ta bo'lgan molekula(lar)ni tanlang.

1) sulfat kislota; 2) fosfit kislota; 3) gipofosfit kislota; 4) peroksosulfat kislota; 5)perfosfat kislota ; 6) silvin.

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

989. $A \leftrightarrow B + C$ reaksiya tenglamasi bo'yicha muvozanat holatidagi A moddaning konsentratsiyasi 2mol/l bo'lsa, A moddaning dastlabki konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang. ($K_M = 4,5$).

A) 3 B) 5 C) 6 D) 4

990. $A \leftrightarrow B + C$ reaksiya tenglamasi bo'yicha muvozanat holatidagi A moddaning konsentratsiyasi 2mol/l bo'lsa, A moddaning dastlabki konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang. ($K_M = 8$).

A) 3 B) 5 C) 6 D) 4

991. $A \leftrightarrow B + C$ reaksiya tenglamasi bo'yicha A moddaning dastlabki konsentratsiyasi 3mol/l bo'lsa, A moddaning muvozanat holatidagi konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang. ($K_M = 4$).

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

992. $A + B \leftrightarrow 2C$ reaksiya tenglamasi bo'yicha dastlabki moddalarning konsentratsiyasi 4mol/l dan olingan bo'lib, A moddaning 25% sarflangan bo'lsa muvozanat konstantasini (K_M) aniqlang.
A) 1/6 B) 1/5 C) 2/4 D) 2/6

993. $A + 3B \leftrightarrow 2C$ reaksiya tenglamasi bo'yicha dastlabki moddalarning konsentratsiyasi 5mol/l dan olingan bo'lib, B moddaning 60% sarflangan bo'lsa muvozanat konstantasini (K_M) aniqlang.
 A) 3/4 B) 1/8 C) 1/2 D) 1/4

994. $A + 3B \leftrightarrow 2C + D$ reaksiya tenglamasi bo'yicha dastlabki moddalarning konsentratsiyasi 5mol/l dan olingan bo'lib, B moddaning 60% sarflangan bo'lsa muvozanat konstantasini (K_M) aniqlang.
 A) 3/4 B) 1/8 C) 1/2 D) 1/4

995. $A + 2B \leftrightarrow C + D$ reaksiya tenglamasi bo'yicha dastlabki moddalarning konsentratsiyasi A moddadan 3mol/l B moddadan 6mol/l olingan bo'lib, B moddaning muvozanat holatdagi konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang. ($K_M = 1$).
 A) 3 B) 1 C) 2 D) 4

996. $A + 2B \leftrightarrow C + 2D$ reaksiya tenglamasi bo'yicha dastlabki moddalarning konsentratsiyasi A moddadan 6mol/l B moddadan 3mol/l olingan bo'lib, B moddaning muvozanat holatdagi konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang. ($K_M = 0,125$).
 A) 3 B) 1 C) 2 D) 4

997. $A \leftrightarrow 2B + C$ reaksiya tenglamasi bo'yicha A moddaning dastlabki konsentratsiyasi 4mol/l bo'lsa, A moddaning muvozanat holatdagi konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang. ($K_M = 16$).
A) 2 B) 5 C) 1 D) 4

998. $2A \leftrightarrow B + C$ reaksiya tenglamasi bo'yicha B moddadan 3 mol/l hosil bo'lsa, A moddaning muvozanat holatdagi konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang. ($K_M = 3$).
 A) 3 B) 6 C) 9 D) 1

999. x, y va z ning yig'indisini toping.

Modda	Molekuladagi sp^3 orbitallar soni	Bog'lar soni	
		Qutbli	Qutbtsiz
Bir atomli to'yingan spirt	a	x	y
Alkan	a	z	4

A) 26 B) 24 C) 27 D) 25

1000. Ma'lum bir temperaturada to'yingan eritma 8 molyalli bo'lsa, eritmada erigan noma'lum moddani aniqlang. Noma'lum moddaning shu temperaturadagi eruvchanlik koeffitsiyenti 20ga teng.
 A) KOH B) H_2SO_4 C) HNO_3 D) NaOH

1001. Ma'lum bir temperaturada to'yingan eritma 5 molyalli bo'lsa, eritmada erigan noma'lum moddani aniqlang. Noma'lum moddaning shu temperaturadagi eruvchanlik koeffitsiyenti 32ga teng.
A) KOH B) H_2SO_4 C) HNO_3 D) NaOH

1002. Ma'lum bir temperaturada to'yingan eritma 6 molyalli bo'lsa, eritmada erigan noma'lum moddani aniqlang. Noma'lum moddaning shu temperaturadagi eruvchanlik koeffitsiyenti 60,6ga teng.
 A) KOH B) H_2SO_4 C) KNO_3 D) NaOH

1003. Ma'lum bir temperaturada to'yingan eritma 4 molyalli bo'lsa, eritmada erigan noma'lum moddani aniqlang. Noma'lum moddaning shu temperaturadagi eruvchanlik koeffitsiyenti 56,8 ga teng.
 A) KOH B) Na_2SO_4 C) HNO_3 D) NaOH

1004. Ma'lum bir temperaturada to'yingan eritma 2,5 molyalli bo'lsa, eritmada erigan noma'lum moddani aniqlang. Noma'lum moddaning shu temperaturadagi eruvchanlik koeffitsiyenti 30ga teng.
 A) KOH B) Na_2SO_4 C) $MgSO_4$ D) NaOH

1005. Titri 40 mg/ml bo'lgan temir(III) sulfat eritmasidagi sulfat ionlarining molyar konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang. ($\alpha = 100\%$)
 A) 0,1 B) 0,3 C) 0,15 D) 0,05

1006. Titri 80 mg/ml bo'lgan temir(III) sulfat eritmasidagi sulfat ionlarining molyar konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang. ($\alpha = 80\%$)
 A) 0,3 B) 0,6 C) 0,48 D) 0,24

1007. Titri 42,6 mg/ml bo'lgan alyuminiy nitrat eritmasidagi nitrat ionlarining molyar konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang. ($\alpha = 90\%$)
 A) 0,27 B) 0,3 C) 0,6 D) 0,54

1008. Eritmasida natriy ionlarining molyar konsentratsiyasi 0,3 mol/l bo'lgan natriy gidroksid titrini (mg/ml) aniqlang. ($\alpha = 100\%$)
 A) 40 B) 20 C) 12 D) 4

1009. Eritmasida sulfat ionlarining molyar konsentratsiyasi 0,3 mol/l bo'lgan temir(III) sulfatning titrini (mg/ml) aniqlang. ($\alpha = 100\%$)
A) 40 B) 20 C) 120 D) 4

1010. 90 g glukoza eritmasi tarkibida $13,8 \cdot N_A$ ta atom bo'lsa, eritmaning foiz konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A) 25 B) 40 C) 50 D) 20

1011. 90 g temir(II) nitrat eritmasi tarkibida $12,9 \cdot N_A$ ta atom bo'lsa, eritmaning foiz konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A) 25 B) 40 C) 50 D) 20

1012. 120 g magniy sulfat eritmasi tarkibida $14,4 \cdot N_A$ ta atom bo'lsa, eritmaning foiz konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A) 25 B) 40 C) 50 D) 20

1013. 60 g natriy gidroksid eritmasi tarkibida $7,8 \cdot N_A$ ta atom bo'lsa, eritmada erigan modda massasini (g) hisoblang.
A) 24 B) 36 C) 20 D) 40

1014. 60 g glukoza eritmasi tarkibida $7,02 \cdot N_A$ ta atom bo'lsa, eritmada erituvchi massasini (g) hisoblang.
A) 24 B) 18 C) 36 D) 54

1015. 71,2 g natriy sulfat eritmasi tarkibida $5,2 \cdot N_A$ ta atom bo'lsa, eritmada erigan moddaning mol ulushini aniqlang.
A) 1/3 B) 2/3 C) 1/2 D) 3/4

1016. Qaysi bandlarda "atom" so'zi o'z ma'nosida qo'llanilgan?

- 1) 1 atomli fenollar aromatik spirtlar xossalari egadir
 - 2) Benzol tarkibida 6 ta atom orbitallari ishtirokida aromatik halqa hosil qilingan
 - 3) Spirtlar 1, 2 va ko'p atomli bo'ladi
 - 4) uglevodorodlar tarkibida faqat C va H atomlari bo'ladi.
- A) 1,2 B) 1,3,4 C) 1,3 D) 2,4

1017. 3M kaliy sulfat eritmasi elektroliz qilinganda 4M eritma hosil bo'ldi va 311 l (n.sh) gaz anodda ajraldi. Olingan eritma hajmini (l) aniqlang?
A) 1,2 B) 1,5 C) 2 D) 1

1018. 33,6 l (n.sh.) etilen necha ml ($\rho = 1,58$) 50%li $KMnO_4$ eritmasini to'la rangsizlantiradi?
A) 250 B) 160 C) 200 D) 158

1019. Pirouzum kislotasi molekulasida uglerod atomlari oksidlanish darajalari yig'indisi nechaga teng? A) +3 B) +4 C) 0 D) -2

1020. Natriy xloridning 45% li eritmasiga 65% li eritmasi qo'shilganda 200 gr X% li eritma olindi. X ni aniqlang?
A) 30 B) 55 C) 40 D) 35

1021. A element atomi glyukoza tarkibiga kiradi. Metan va glyukozadagi uning massa nisbati 1:6 ni tashkil qiladi. Bu atom quyidagi qaysi modda tarkibiga kirmaydi?
A) CO B) PH_3 C) CO_2 D) Na_2C_2

1022. Qaysi modda eritmasida gidrooksoniy kationlari miqdori ko'p bo'ladi?
A) NaOH B) HF C) $CuSO_4$ D) HBr

1023. Qaynoq suv va suv bug'i tarkibida suvning qanday tarkibli assotsiati uchraydi?
A) $(H_2O)_2$ B) $(H_2O)_4$ C) $(H_2O)_8$ D) $(H_2O)_6$

1024. Oleumga tarkibidagi angidrid massasidan 2,35 marta ko'p suv qo'shilganda 49% li eritma olindi. Dastlabki oleumni necha grammini 250 gr 40% li NaOH bilan neytrallash mumkin?
A) 122,5 B) 109 C) 178 D) 158

1025. Ammiakni katalitik oksidlanishida bosim 4 marta orttirilib, kislorod konsentratsiyasi 4 marta kamaytirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi qanday o'zgaradi?
A) 81 marta ortadi B) 256 marta kamayadi
C) 32 marta ortadi D) 16 marta ortadi

1026. Qaytarish usuli bilan oltin zolini olishda 50,4 litr (n.sh) kislorod ajraldi. Reaksiyada qatnashgan qaytaruvchi massasini (gr) aniqlang?
A) 81 B) 75 C) 330 D) 90

1027. 13,5 gr alyuminiy metali noma'lum MeOH eritmasida eritilganda olingan metaalyuminat va gaz massalari farqi 47,5 gr bo'ldi. Dastlabki ishqor sulfat kislotasi bilan ta'sirlashsa, qanday molekulyar massali sulfat olinadi? A) 142 B) 110 C) 174 D) 267

1028. Metandan etilen olindi. Sharoit reaksiyadan oldingi holatga keltirildi. Yopiq idish ichidagi bosim 12,5% ga ortdi. Reaksiya unumini (%) aniqlang? A) 60 B) 40 C) 50 D) 25

1029. Dimedrol qanday efir hisoblanadi?

A) *aromatik oddiy* B) alifatik oddiy
C) aromatik murakkab D) alifatik murakkab

1030. Sirka aldegidining meil atsetalini olish uchun qanday reagentlar kerak bo'ladi?

1) etan kislota 2) etanol 3) metanol
4) suvsiz CuSO₄ 5) etanal
A) 2,3,4 B) 3,4,5 C) 1,4,5 D) 1,3,4,5

1031. Atsetil sut kislotasi tarkibida nechta gibrid orbital bor? A) 28 B) 24 C) 26 D) 32

1032. Trinitroselluloza molekulyar massasi 1669200 m.a.b bo'lsa, uni tarkibida nechta β-glyukoza qoldiqlari bo'ladi?

A) 3200 B) 4400 C) 5200 D) 4000

1033. Atsetonitrilni 1/4 qismi kislotali gidrolizlandi, ikkinchi qismi to'la gidrogenlandi.

Ikkala olingan mahsulot massalari yig'indisi 281,25 gr bo'lsa, necha gr atsetonitril olingan?
A) 205 B) 246 C) 184,5 D) 198

1034. Qaysi tuzlar gidrolizi qaytmas tarzda sodir bo'ladi?

1) C₂H₅COONH₄ 2) KHCO₃
3) Ca(ClO)₂ 4) Cr₂S₃ 5) Al₂S₃ 6) Mg(NO₃)₂
A) 1,3,5 B) 2,4,5 C) 1,4,5 D) 2,3,6

1035. CaCl₂·xH₂O ning 64,05 gr miqdori tarkibida 2,8 gr vodorod borligi ma'lum bo'lsa, kristallizatsion suv molekulasini sonini (x) aniqlang A) 5 B) 6 C) 4 D) 2

1036. Bromatseton tarkibida qanday turdagi va nechta kimyoviy bog' mavjud?

A) 9 ta σ; 1 ta π B) 10 ta σ
C) 11 ta σ D) 10 ta σ; 2 ta π

1037. Ajralgan 131,2 gr 1,5-geksadiyen molekulasini hosil qilish uchun Shorigin usuli bo'yicha necha gr Na metali kerak?

A) 34,5 B) 46 C) 73,6 D) 138

1038. Qaynoq 67,2% li KOH eritmasida yetarlicha oltingugurt eritilganda eritma massasi qanday ortadi? A) 12% B) 16% C) 19,2% D) 24%

1039. MeCO₃ ning suvli suspenziyasi orqali 13,44l (n.sh) CO₂ o'tkazilganda gaz to'la yutildi va tiniq fazada 87,6 gr tuz borligi aniqlandi. Me ni aniqlang. A) Mg B) Ca C) Ba D) Fe

1040. 2 mol bariy fosfatiga necha gr bariy digidrofosfat qo'shilsa, aralashmadagi

kislorodning massa ulushi 26,38% bo'ladi?
A) 264,8 B) 320,0 C) 331,0 D) 496,5

1041. Atomlari soni molekulari sonidan 18,06·10²³ taga ko'p bo'lgan metanni kislorodning hajmiy ulushi 80% bo'lgan CO₂ va O₂ aralashmasi bilan oksidlanganda reaksiyadan so'ng reaktivda faqat CO₂ gazi borligi aniqlandi. Necha litr (n.sh) aralashma metanni oksidlash uchun sarflangan?

A) 33,6 B) 26,88 C) 42,0 D) 56,0

1042. To'liq almashingan noma'lum metall atsetilenidi tarkibida element atomlari massa ulushlari 16:3 nisbatda bo'lsa, 5ta shunday atsetilenid tarkibida nechta p-electron bor?

A) 200 B) 140 C) 80 D) 120

1043. 77,44 gr qaysi bir atomli to'yingan spirt dan tegishli karbon kislota olinganda (reaksiya unumi 75%) spirt massasi 9,24 gr ortadi?

A) butanol-2 B) 3-metil butanol-1
C) 2-metil propanol-1 D) butanol-1

1044. Teng massali CuSO₄ va Na₂CO₃ kristallogidratlari 1:1 mol nisbatda aralastirilib, tiniq eritma (massasi o'zgarmaydi) hosil bo'lguncha qizdirildi. Bunda tuzlarning umumiy konsentratsiyasi 53,2% ni tashkil qildi. Olingan eritma (ρ=1,25g/ml) konsentratsiyasini (g/ml) aniqlang?

A) 0,665 B) 0,448 C) 0,625 D) 0,530

1045. Me sulfat kristallogidrati tarkibida kislorodning massa ulushi 48% bo'lsa, Me ekvivalent massasini (g/mol) aniqlang?

A) 32,0 B) 8,67 C) 9,0 D) 18,67

1046. CO₂ va CH₄ qanday hajmiy nisbatda aralastirilsa, mos ravishda 1-gazning hajmiy ulushi 2-gazning massa ulushidan 2,52 marta kichik bo'ladi? A) 2:3 B) 1:4 C) 2:7 D) 3:8

1047. Gazlarning va gaz holatiga tarkibini o'zgartirmasdan oson o'tadigan moddalarning molekulyar massasini qanday usul(lar)da topish mumkin emas? 1) gramm-molekulyar hajm asosida 2) nisbiy zichligi bo'yicha 3) Mendeleev-Klapeyron tenglamasi yordamida 4) issiqlik sig'imi orqali A) 1,2 B) 2,3 C) 2 D) 4

1048. Quyidagi moddalarning qaysi birining eritmasida OH⁻ ionlarining konsentratsiyasi eng ko'p bo'ladi? Eritmalar hajmi va C_N konsentratsiyasi bir xil.

A) HCl B) NH₃ C) AlCl₃ D) Zn(NO₃)₂

1049. D.I.Mendeleev davriy jadvalda marganesning ostida ikkita bo'sh katak qoldirganligi keyinchalik qaysi elementni kashf qilinishiga sababchi bo'ldi?

A) molibden B) galliy C) reniy D) skandiy

1050. 90 g glukoza eritmasi tarkibida $13,8 \cdot N_A$ ta atom bo'lsa, glukozaning miqdorini (mol) hisoblang.

A) 0,2 B) 0,1 C) 0,3 D) 0,4

1051. 120 g magniy sulfat eritmasi tarkibida $14,4 \cdot N_A$ ta atom bo'lsa, magniy sulfat miqdorini (mol) hisoblang.

A) 0,25 B) 0,4 C) 0,50 D) 0,20

1052. 90 g temir(II) nitrat eritmasi tarkibida $13,8 \cdot N_A$ ta atom bo'lsa, erituvchi miqdorini (mol) hisoblang.

A) 0,6 B) 0,4 C) 0,5 D) 0,2

1053. 144 g temir(II) nitrat eritmasi tarkibida $11,4 \cdot N_A$ ta atom bo'lsa, eritmaning foiz konsentratsiyasini (%) aniqlang.

A) 25 B) 75 C) 50 D) 20

1054. Molyar konsentratsiyalari nisbati 3:4 bo'lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 28 litr. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori nisbati mos ravishda 3:4 bo'lsa, konsentratsiyasi katta eritma hajmini (litr) aniqlang.

A) 16 B) 4 C) 14 D) 24

1055. Molyar konsentratsiyalari nisbati 2:4 bo'lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 42 litr. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori nisbati mos ravishda 2:4 bo'lsa, konsentratsiyasi katta eritma hajmini (litr) aniqlang.

A) 21 B) 24 C) 14 D) 16

1056. Molyar konsentratsiyalari nisbati 3:4 bo'lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 56 litr. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori nisbati mos ravishda 3:4 bo'lsa, konsentratsiyasi kichik eritma hajmini (litr) aniqlang.

A) 26 B) 18 C) 14 D) 28

1057. Molyar konsentratsiyalari nisbati 2:4 bo'lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 36 litr. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori nisbati mos ravishda 2:4 bo'lsa, konsentratsiyasi kichik eritma hajmini (litr) aniqlang.

A) 16 B) 14 C) 18 D) 24

1058. Molyar konsentratsiyalari nisbati 3:4 bo'lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 25 litr. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori nisbati mos ravishda 4:3 bo'lsa, konsentratsiyasi katta eritma hajmini (litr) aniqlang.

A) 12,5 B) 9 C) 14 D) 16

1059. Molyar konsentratsiyalari nisbati 3:4 bo'lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 28 litr. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori nisbati mos ravishda 2:4 bo'lsa, konsentratsiyasi katta eritma hajmini (litr) aniqlang.

A) 16,8 B) 16 C) 12 D) 11,2

1060. Molyar konsentratsiyalari nisbati 3:4 bo'lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 32 litr. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori nisbati mos ravishda 1:2 bo'lsa, konsentratsiyasi kichik eritma hajmini (litr) aniqlang.

A) 12 B) 12,8 C) 20 D) 19,2

1061. Molyar konsentratsiyalari nisbati 4:3 bo'lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 40 litr. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori nisbati mos ravishda 2:1 bo'lsa, konsentratsiyasi katta eritma hajmini (litr) aniqlang.

A) 16 B) 4 C) 14 D) 24

1062. Molyar konsentratsiyalari nisbati 2:4 bo'lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 40 litr. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori nisbati mos ravishda 3:2 bo'lsa, konsentratsiyasi katta eritma hajmini (litr) aniqlang.

A) 10 B) 30 C) 16 D) 24

1063. Molyar konsentratsiyalari nisbati 4:3 bo'lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 40 litr. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori nisbati mos ravishda 3:4 bo'lsa, konsentratsiyasi katta eritma hajmini (litr) aniqlang.

A) 24 B) 20 C) 14,4 D) 25,6

1064. Qaysi tuzlar ham kation, ham anion bo'yicha gidrolizga uchraydi?

A) kaliy sulfat, bariy nitrat
B) alyuminiy sulfid, ammoniy atsetat
C) alyuminiy nitrat, rux sulfat
D) natriy atsetat, kalsiy nitrit

1065. Quyidagi berilgan tuzlardan qaysilari gidrolizga uchramaydi?

A) kaliy sulfat, bariy nitrat
B) alyuminiy sulfid, ammoniy atsetat

- C) temir(III) xlorid, mis(II) sulfat
D) natriy atsetat, kalsiy nitrit

1066. Qaysi tuzlar faqat kation bo`yicha gidrolizga uchraydi?

- A) kaliy sulfat, bariy nitrat
B) alyuminiy sulfid, ammoniy atsetat
C) temir(III) xlorid, mis(II) sulfat
D) natriy atsetat, kalsiy nitrit

1067. Quyidagi berilgan qaysi tuzlar gidrolizga uchramaydi?

- A) bariy sulfat, natriy xlorid
B) natriy korbanat, mis sulfat
C) kaliy sulfat, rux xlorid
D) ammoniy xlorid, natriy sulfid

1068. Quyidagi berilgan qaysi tuzlar gidrolizga uchraydi?

- A) bariy sulfat, natriy xlorid
B) natriy nitrat, mis sulfat
C) kaliy sulfat, rux xlorid
D) ammoniy xlorid, natriy sulfid

1069. Tuzlarning qaysilari faqat kationi bo`yicha gidrolizga uchraydi.

- 1) kalsiy nitrat; 2) alyuminiy sulfid; 3) temir(II) xlorid; 4) ammoniy atsetat; 5) litiy sulfat; 6) magniy perxlorat;
A) 2,4 B) 3,6 C) 1,4 D) 3,5

1070. Tuzlarning qaysilari faqat anioni bo`yicha gidrolizga uchraydi.

- 1) kalsiy nitrat; 2) kaliy sulfid; 3) temir(II) xlorid; 4) ammoniy atsetat; 5) litiy karbonat; 6) magniy perxlorat;
A) 2,4 B) 3,6 C) 1,4 D) 2,5

1071. Tuzlarning qaysilari ham kationi, ham anioni bo`yicha gidrolizga uchraydi.

- 1) kalsiy nitrat; 2) magniy sulfid; 3) temir(II) xlorid; 4) ammoniy atsetat; 5) litiy sulfat; 6) magniy perxlorat;
A) 2,4 B) 3,6 C) 1,4 D) 3,5

1072. Gidrolizga uchramaydigan tuzlar qatorini ko`rsating.

- 1) AgNO₃; 2) NaNO₃; 3) CuSO₄;
4) CH₃COONa; 5) CaCO₃; 6) Na₂S
A) 2,5 B) 3,6 C) 4,6 D) 1,2

1073. Kationi bo`yicha gidrolizga uchraydigan tuzlar qatorini ko`rsating.

- 1) AgNO₃; 2) NaNO₃; 3) CuSO₄;
4) CH₃COONa; 5) CaCO₃; 6) Na₂S

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

1074. Al₂(SO₄)₃ dissotsilanishi natijasida zarrachalar soni 4,2 marta ortgan bo`lsa, dissotsilanish darajasini (%) aniqlang. (Suv zarrachalari va uning dissotsilanishi hisobga olinmasin)

- A) 80 B) 50 C) 70 D) 60

1075. Natriy sulfat dissotsilanishi natijasida zarrachalar soni 2,4 marta ortgan bo`lsa, dissotsilanish darajasini (%) aniqlang. (Suv zarrachalari va uning dissotsilanishi hisobga olinmasin)

- A) 80 B) 50 C) 70 D) 60

1076. Kaliy fosfat dissotsilanishi natijasida zarrachalar soni 3,25 marta ortgan bo`lsa, dissotsilanish darajasini (%) aniqlang. (Suv zarrachalari va uning dissotsilanishi hisobga olinmasin)

- A) 80 B) 50 C) 75 D) 60

1077. Xrom(III) sulfat dissotsilanishi natijasida zarrachalar soni 3,4 marta ortgan bo`lsa, dissotsilanish darajasini (%) aniqlang. (Suv zarrachalari va uning dissotsilanishi hisobga olinmasin)

- A) 80 B) 50 C) 70 D) 60

1078. Temir (III) nitrat dissotsilanishi natijasida zarrachalar soni 3,25 marta ortgan bo`lsa, dissotsilanish darajasini (%) aniqlang. (Suv zarrachalari va uning dissotsilanishi hisobga olinmasin)

- A) 85 B) 50 C) 75 D) 60

1079. Natriy fosfat dissotsilanishi natijasida zarrachalar soni 3,4 marta ortgan bo`lsa, dissotsilanish darajasini (%) aniqlang. (Suv zarrachalari va uning dissotsilanishi hisobga olinmasin)

- A) 80 B) 50 C) 70 D) 60

1080. Alyuminiy sulfat dissotsilanish darajasi ($\alpha = 75\%$) bo`lsa, zarrachalar soni necha marta ortishini hisoblang. (Suv zarrachalari va uning dissotsilanishi hisobga olinmasin)

- A) 4 B) 4,2 C) 3,25 D) 2,4

1081. Kaliy fosfat dissotsilanish darajasi ($\alpha = 75\%$) bo`lsa, zarrachalar soni necha marta ortishini hisoblang. (Suv zarrachalari va uning dissotsilanishi hisobga olinmasin)

- A) 4 B) 4,2 C) 3,25 D) 2,4

A) 15,6 B) 23,4 C) 31,2 D) 39

1082. Alyuminiy sulfat dissotsilanish darajasi ($\alpha = 80\%$) bo'lsa, zarrachalar soni necha marta ortishini hisoblang. (Suv zarrachalari va uning dissotsilanishi hisobga olinmasin)

A) 4 B) 4,2 C) 3,25 D) 2,4

1083. Kaliy sulfat dissotsilanishi natijasida zarrachalar soni 2,2 marta ortgan bo'lsa, dissotsilanish darajasini (%) aniqlang. (Suv zarrachalari va uning dissotsilanishi hisobga olinmasin)

A) 80 B) 50 C) 70 D) 60

1084. Kalsiy fosfidning gidrolizidan necha gramm ishqor va 13,44 litr (n.sh.) gaz hosil bo'ladi?

A) 11,1 B) 22,2 C) 66,6 D) 33,3

1085. Kalsiy fosfidning gidrolizidan necha gramm ishqor va 8,96 litr (n.sh.) gaz hosil bo'ladi?

A) 11,1 B) 22,2 C) 44,4 D) 33,3

1086. Kalsiy karbidning gidrolizidan necha gramm ishqor va 4,48 litr (n.sh.) gaz hosil bo'ladi?

A) 14,8 B) 29,6 C) 66,6 D) 33,3

1087. Kalsiy karbidning gidrolizidan 8,96 litr (n.sh.) gaz hosil bo'ladi, gidrolizga uchragan karbid massasini (g) hisoblang. $\eta = 80\%$

A) 32 B) 25,6 C) 6,4 D) 12,8

1088. Alyuminiy karbidning gidrolizidan necha gramm cho'kma va 13,44 litr (n.sh.) gaz hosil bo'ladi?

A) 31,2 B) 62,4 C) 15,6 D) 7,8

1089. Alyuminiy karbidning gidrolizidan 15,6 gramm cho'kma va necha litr (n.sh.) gaz hosil bo'ladi?

A) 22,4 B) 4,48 C) 6,72 D) 3,36

1090. 57,6 g Alyuminiy karbidning gidrolizidan 20,16 litr (n.sh.) gaz hosil bo'lsa, reaksiya unumini aniqlang

A) 80 B) 75 C) 70 D) 60

1091. Alyuminiy sulfid gidrolizidan 6,72 litr gaz ajraldi, cho'kmani massasini (g) hisoblang.

A) 15,6 B) 23,4 C) 31,2 D) 39

1092. Alyuminiy sulfidning gidrolizidan necha gramm cho'kma va 13,44 litr (n.sh.) gaz hosil bo'ladi?

1093. 91 g kalsiy fosfid gidrolizidan 88,8 g ishqor hosil bo'lsa, reaksiya unumini hisoblang.

A) 80 B) 75 C) 70 D) 60

1094. Quyidagilardan qaysilari qaytarilish jarayonini aks ettiradi?

1) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \rightarrow \text{CH}_3\text{CHO}$; 2) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} \rightarrow \text{Cr}^{3+}$; 3) $\text{HCHO} \rightarrow \text{CH}_3\text{OH}$; 4) $\text{PHg} \rightarrow \text{P}_2\text{O}_3$

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

1095. Quyidagi jarayonlar qanday o'zgarishlar hisoblanadi?

1) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Cl}$;

2) $\text{CH}_2\text{CHCOOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$;

3) $\text{CH}_3\text{CHO} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

a) qaytarilish; b) oksidlanish.

A) 1- b; 2- b; 3- a

B) 1- a; 2- b; 3- a

C) 1- b; 2- a; 3- a

D) 1- a; 2- b; 3- b

1096. Quyidagi qaysi o'zgarishlarda oksidlanish jarayoni aks ettiriladi?

1) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_7$;

2) $\text{C}_2\text{H}_5\text{CHO} \rightarrow \text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$;

3) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH}$;

4) $\text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow \text{HOCCOOH}$;

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

1097. Qaytarilish jarayonini aniqlang.

1) $\text{C} \rightarrow \text{CH}_4$; 2) $\text{FeCl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$; 3) $\text{KMnO}_4 \rightarrow$

MnO_2 ; 4) $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$; 5) $\text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{SO}_2$;

6) $\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2$.

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

1098. Quyidagi qaysi o'zgarishlarda qaytarilish jarayoni aks ettiriladi?

1) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_7$;

2) $\text{C}_2\text{H}_5\text{CHO} \rightarrow \text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$;

3) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH}$;

4) $\text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow \text{HOCCOOH}$;

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

1099. Quyidagi qaysi o'zgarishlarda qaytarilish jarayoni aks ettiriladi?

A) $\text{SO}_3^{2-} \rightarrow \text{SO}_2$

B) $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$

C) $\text{Mn}^{2+} \rightarrow \text{MnO}_4^-$

D) $\text{Cr}^{3+} \rightarrow \text{CrO}_4^{2-}$

1100. Oksidlovchi xossasini namoyon qila oladigan zarrachalarni ko'rsating.

1) Cr^0 ; 2) Cl^0 ; 3) S^{2-} ; 4) CrO_4^{2-} ; 5) H^+ .

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

1101. oksidlanish jarayonini aniqlang.

- 1) $C \rightarrow CH_4$; 2) $FeCl_2 \rightarrow FeCl_3$;
3) $KMnO_4 \rightarrow MnO_2$; 4) $H_2O_2 \rightarrow H_2O$;
5) $H_2S \rightarrow SO_2$; 6) $NH_3 \rightarrow N_2$.
A) 1,2,3 B) 2,6,5 C) 4,5,6 D) 1,3,4

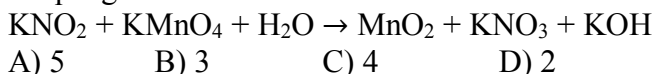
1102. HClO oksidlanish – qaytarilish reaksiyalarida qanday xossani namoyon qiladi?

- A) faqat oksidlovchi
B) faqat qaytaruvchi
C) ham oksidlovchi, ham qaytaruvchi
D) oksidlanish – qaytarilish reaksiyasiga kirishmaydi

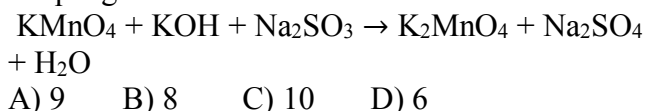
1103. Sulfit kislotasi oksidlanish – qaytarilish reaksiyalarida qanday xossani namoyon qiladi?

- A) faqat oksidlovchi
B) faqat qaytaruvchi
C) ham oksidlovchi, ham qaytaruvchi
D) oksidlanish – qaytarilish reaksiyasiga kirishmaydi

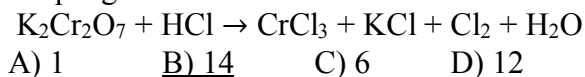
1104. Quyidagi oksidlanish – qaytarilish reaksiyasida kaliy nitrit oldidagi koeffitsiyentni aniqlang.



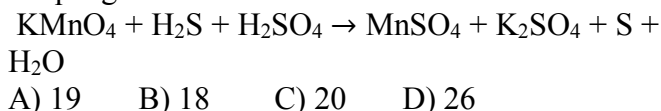
1105. Quyidagi oksidlanish – qaytarilish reaksiyasida jami koeffitsiyentlar yig'indisini aniqlang.



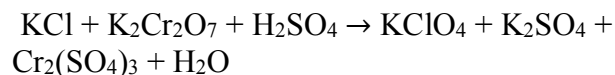
1106. Quyidagi oksidlanish – qaytarilish reaksiyasida qaytaruvchi oldidagi koeffitsiyentni aniqlang.



1107. Quyidagi oksidlanish – qaytarilish reaksiyasida jami koeffitsiyentlar yig'indisini aniqlang.

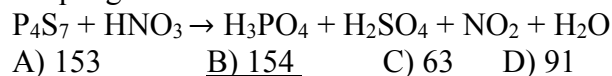


1108. Quyidagi oksidlanish – qaytarilish reaksiyasida jami koeffitsiyentlar yig'indisini aniqlang.



- A) 26 B) 59 C) 72 D) 66

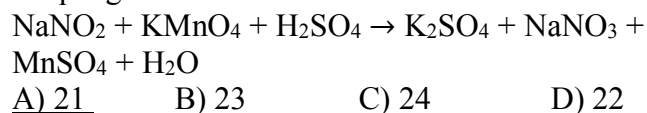
1109. Quyidagi oksidlanish – qaytarilish reaksiyasida jami koeffitsiyentlar yig'indisini aniqlang.



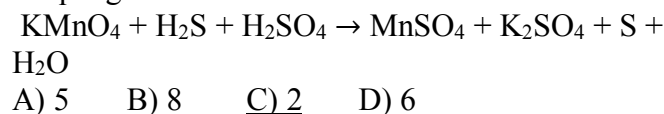
1110. $KMnO_4 + H_2O_2 + H_2SO_4 = \dots$ ushbu reaksiyaning o'ng tomondagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.

- A) 10 B) 16 C) 18 D) 8

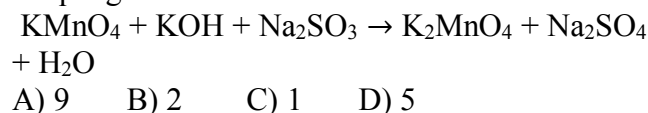
1111. Quyidagi oksidlanish – qaytarilish reaksiyasida barcha koeffitsiyentlar yig'indisini aniqlang.



1112. Quyidagi oksidlanish – qaytarilish reaksiyasida oksidlovchi oldidagi koeffitsiyentni aniqlang.



1113. Quyidagi oksidlanish – qaytarilish reaksiyasida qaytaruvchi oldidagi koeffitsiyentni aniqlang.



1114. 0,5 mol qo'rg'oshin(II) gidroksid ozon ishtirokida oksidlanganda hosil bo'lgan gazning massasiga teng massada kislorod olish uchun necha gramm nikel(II) nitrat parchalanishi kerak?

- A) 264 B) 240 C) 183 D) 366

1115. So'ndirilgan ohakdan 42,9 gramm $Ca(OCl)_2$ olish uchun qancha hajm (l.n.sh.) xlor talab etiladi?

- A) 16,8 B) 8,96 C) 3,36 D) 13,44

1116. 0,25 mol qo'rg'oshin(II) gidroksid ozon ishtirokida oksidlanganda hosil bo'lgan gazning massasiga teng massada kislorod olish uchun necha gramm kaliy nitrat parchalanishi kerak?

- A) 50,5 B) 101 C) 60,6 D) 25,25

1117. So'ndirilgan ohakdan 57,2 gramm $\text{Ca}(\text{OCl})_2$ olish uchun qancha hajm (l.n.sh.) xlor talab etiladi?

A) 16,8 B) 17,92 C) 15,68 D) 13,44

1118. Ishqoriy sharoitda oltin(III) xlorid vodorod peroksid bilan reaksiyaga kirishganda 13,44 litr gaz ajraldi. Reaksiyada hosil bo'lgan oltinning miqdorini (g) hisoblang.

A) 0,4 B) 85,3 C) 76,6 D) 78,8

1119. Fosfin sulfat kislota ishtirokida kaliy permanganat bilan oksidlanganda 24,5 g fosfat kislota hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) aniqlang.

A) 126,4 B) 158 C) 79 D) 63,2

1120. Ishqoriy sharoitda oltin(III) xlorid vodorod peroksid bilan reaksiyaga kirishganda 13,44 litr gaz ajraldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchi miqdorini (g) hisoblang.

A) 0,4 B) 0,6 C) 121,4 D) 182,1

1121. Fosfin sulfat kislota ishtirokida kaliy permanganat bilan oksidlanganda 24,5 g fosfat kislota hosil bo'ldi. Reaksiyada qatnashgan qaytaruvchining massasini (g) aniqlang.

A) 8,5 B) 17 C) 13,6 D) 63,2

1122. 0,4 mol MnO_4^- ioni necha dona (N_A) elektronni biriktirib Mn^{2+} ioniga aylanadi?

A) $0,8 \cdot N_A$ B) $2 \cdot N_A$ C) $1,6 \cdot N_A$ D) $1 \cdot N_A$

1123. 0,6 mol $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ ioni necha dona (N_A) elektronni biriktirib Cr^{3+} ioniga aylanadi?

A) $1,8 \cdot N_A$ B) $2 \cdot N_A$ C) $3,6 \cdot N_A$ D) $1 \cdot N_A$

1124. 50% li sulfat kislota eritmasi tok o'tkazmasligini taminlash uchun 5A tok bilan 26,8 soat davomida elektroliz qilindi. Dastlabki eritmaning massasini (g) aniqlang.

A) 180 B) 45 C) 135 D) 90

1125. 10% li sulfat kislota eritmasi tok o'tkazmasligini taminlash uchun 5A tok bilan 26,8 soat davomida elektroliz qilindi. Dastlabki eritmaning massasini (g) aniqlang.

A) 5 B) 50 C) 10 D) 45

1126. 40% li sulfat kislota eritmasi tok o'tkazmasligini taminlash uchun 6A tok bilan 26,8 soat davomida elektroliz qilindi. Dastlabki eritmaning massasini (g) aniqlang.

A) 85 B) 50 C) 90 D) 45

1127. 4 mol suv to'liq parchalanishi uchun 4 A tok bilan necha sekund davomida elektroliz qilinishi kerak?

A) 96500 B) 48250
C) 386000 D) 193000

1128. 5 mol suv to'liq parchalanishi uchun 10 A tok bilan necha sekund davomida elektroliz qilinishi kerak?

A) 96500 B) 48250
C) 120625 D) 193000

1129. 2 mol litiy galagenidi saqlagan suvli eritma 6 F tok bilan elektroliz qilinganda anodda 103 g modda(lar) ajraldi, galogenni aniqlang.

A) fluor B) xlor C) brom D) yod

1130. 3 mol litiy galagenidi saqlagan suvli eritma 6 F tok bilan elektroliz qilinganda anodda 405 g modda(lar) ajraldi, galogenni aniqlang.

A) fluor B) xlor C) brom D) yod

1131. 0,2 mol litiy galagenidi saqlagan suvli eritma 6 F tok bilan elektroliz qilinganda anodda 62,4 g modda(lar) ajraldi, galogenni aniqlang.

A) fluor B) xlor C) brom D) yod

1132. AgNO_3 eritmasi inert elektrotlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 50 g ga kamaydi, eritmadagi atomlar soni esa $1,2 \cdot N_A$ taga kamaydi. Eritmadan necha fardey tok o'tganligini aniqlang. (N_A - Avogadro soni)

A) 0,2 B) 0,4 C) 0,8 D) 1

1133. AgNO_3 eritmasi inert elektrotlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 73,2 g ga kamaydi, eritmadagi atomlar soni esa $1,5 \cdot N_A$ taga kamaydi. Eritmadan necha fardey tok o'tganligini aniqlang. (N_A - Avogadro soni)

A) 0,2 B) 0,4 C) 0,8 D) 1

1135. X g 40% li CuSO_4 eritmasi orqali 4 F tok o'tkazilganda katodda 33,6 litr (n.sh.) gaz ajraldi. X ning qiymatini aniqlang. (elektrod inert)

A) 200 B) 240 C) 320 D) 400

1136. X g 30% li CuSO_4 eritmasi orqali 3,2 F tok o'tkazilganda katodda 22,4 litr (n.sh.) gaz ajraldi. X ning qiymatini aniqlang. (elektrod inert)

A) 200 B) 240 C) 320 D) 400

1137. X g 20% li AgNO_3 eritmasi orqali 4,4 F tok o'tkazilganda katodda 44,8 litr (n.sh.) gaz ajraldi. X ning qiymatini aniqlang. (elektrod inert)

A) 200 B) 340 C) 320 D) 400

1138. X g 40% li CuSO_4 eritmasi orqali 4,2 F tok o'tkazilganda katodda 33,6 litr (n.sh.) gaz ajraldi. Hosil bo'lgan eritmaning massasini (g) hisoblang. (elektrod inert)

A) 200 B) 240 C) 165 D) 193

1139. X g 40% li AgNO_3 eritmasi orqali 3,8 F tok o'tkazilganda katodda 33,6 litr (n.sh.) gaz ajraldi. Hosil bo'lgan eritmaning foiz konsentratsiyasini aniqlang. (elektrod inert)

A) 22,89 B) 40 C) 32,88 D) 45

1140. 400 g 42,5% li kumush nitrat eritmasi massalari 18 g dan bo'lgan ko'mir elektrodlar ishtirokida to'liq elektroliz qilindi. Katot ajratib olinib konsentrlangan sulfat kislota eritmasida to'liq eritilganda necha mol gaz(lar) ajraladi.

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

1141. 340 g 12,5% li kumush nitrat eritmasi massalari 27 g dan bo'lgan ko'mir elektrodlar ishtirokida to'liq elektroliz qilindi. Katot ajratib olinib konsentrlangan sulfat kislota eritmasida to'liq eritilganda necha mol gaz(lar) ajraladi.

A) 5 B) 4 C) 3 D) 7

1142. 400 g 20% li mis sulfat eritmasi massalari 24 g dan bo'lgan ko'mir elektrodlar ishtirokida to'liq elektroliz qilindi. Katot ajratib olinib konsentrlangan sulfat kislota eritmasida to'liq eritilganda necha mol gaz(lar) ajraladi.

A) 5 B) 6,5 C) 6 D) 7

1143. 320 g 20% li mis sulfat eritmasi massalari ko'mir elektrodlar ishtirokida to'liq elektroliz qilindi. Katot ajratib olinib konsentrlangan sulfat kislota eritmasida to'liq eritilganda 5,3 mol gaz(lar) ajraladi, elektrodalar massasi necha grammdan bo'lgan.

A) 18 B) 27 C) 12 D) 24

1144. X g 40% li mis sulfat eritmasi massalari 24 g dan bo'lgan ko'mir elektrodlar ishtirokida to'liq elektroliz qilindi. Katot ajratib olinib konsentrlangan sulfat kislota eritmasida to'liq eritilganda 6,6 mol gaz(lar) ajraladi, X ni aniqlang.

A) 200 B) 320 C) 240 D) 400

1145. Temir (III) gidroksosulfat hosil bo'lishi uchun, tegishli asos va kislota o'zaro reaksiyaga kirishgan. Shu reaksiyadagi umumiy koeffitsiyentlar yig'indisini toping.

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

1146. Temir (III) digidroksosulfat hosil bo'lishi uchun, tegishli asos va kislota o'zaro reaksiyaga kirishgan. Shu reaksiyadagi umumiy koeffitsiyentlar yig'indisini toping.

A) 2 B) 3 C) 6 D) 5

1147. Temir (III) gidroksonitrat hosil bo'lishi uchun, tegishli asos va kislota o'zaro reaksiyaga kirishgan. Shu reaksiyadagi umumiy koeffitsiyentlar yig'indisini toping.

A) 2 B) 6 C) 4 D) 5

1148. Temir (III) gidroksofosfat hosil bo'lishi uchun, tegishli asos va kislota o'zaro reaksiyaga kirishgan. Shu reaksiyadagi umumiy koeffitsiyentlar yig'indisini toping.

A) 12 B) 13 C) 14 D) 15

1149. Temir (III) digidroksosulfat hosil bo'lishi uchun, tegishli asos va kislota o'zaro reaksiyaga kirishgan. Shu reaksiyadagi umumiy koeffitsiyentlar yig'indisini toping.

A) 6 B) 3 C) 4 D) 5

1150. Amfoter oksidga oid bo'lmagan moddalarni ko'rsating.

A) Cu_2O , FeO B) Al_2O_3 , PbO
C) BeO , ZnO D) SnO_2 , MnO_2

1151. Amfoter oksidga oid bo'lgan moddalarni ko'rsating.

A) Cu_2O , FeO B) Al_2O_3 , CaO
C) BeO , ZnO D) SO_2 , MnO_2

1152. Quyidagi sodir bo'ladigan reaksiyalarning qaysi biri oksidlanish-qaytarilish reaksiyasi hisoblanadi?

A) $\text{K}_2\text{O} + \text{P}_2\text{O}_5$
B) $\text{MnO}_2 + \text{HCl}$
C) $\text{Na}_2\text{O} + \text{SO}_3$
D) $\text{CrO} + \text{HCl}$

1153. Quyidagi sodir bo'ladigan reaksiyalarning qaysi biri oksidlanish-qaytarilish reaksiyasi hisoblanadi?

A) $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
B) $\text{MgO} + \text{HCl}$
C) $\text{Na}_2\text{O} + \text{SO}_3$
D) $\text{CrO} + \text{HCl}$

1154. Quyidagi sodir bo'ladigan reaksiyalarning qaysi biri oksidlanish-qaytarilish reaksiyasi hisoblanadi?

- A) $K_2O + P_2O_5$
 B) $SO_2 + Na_2O$
 C) $Ca(OH)_2 + Cl_2$
 D) $CrO + HCl$

1155. O'zaro reaksiyaga kirishib o'rta va asosli tuz hosil qila oladigan moddalarni ko'rsating.

- A) NaOH; HCl B) NaOH; H_3PO_4
 C) KOH; H_2SO_4 D) Fe(OH)₃; HCl

1156. O'zaro reaksiyaga kirishib o'rta va nordon tuz hosil qila oladigan moddalarni ko'rsating.

- A) NaOH; HCl B) NaOH; H_3PO_4
 C) KOH; H_2SO_4 D) Fe(OH)₃; HCl

1157. O'zaro reaksiyaga kirishib o'rta va asosli tuz hosil qila oladigan moddalarni ko'rsating.

- A) Ca(OH)₂; HCl B) NaOH; H_3PO_4
 C) KOH; H_2SO_4 D) LiOH; HCl

1158. Fosfat kislotasi eritmasiga qaysi metall qo'shilsa, cho'kma ajralmaydi?

- A) Na B) Li C) Ca D) Ba

1159. Fosfat kislotasi eritmasiga qaysi metall qo'shilsa, cho'kma ajraladi?

- A) Na B) Li C) K D) Rb

1160. Qaysi metall temir(II) xlorid eritmasidan temirni siqib chiqara oladi?

- A) Ni B) Cd C) Cr D) Sn

1161. Qaysi metall xrom(III) xlorid eritmasidan xromni siqib chiqara oladi?

- A) Ni B) Cd C) Zn D) Sn

1162. Qaysi metall nitrati termik parchalanganda erkin metall ajralib chiqadi?

- A) Al B) Zn C) Ag D) Pb

1163. Qaysi metall ishqor eritmasi bilan reaksiyaga kirishadi?

- A) Cu B) Zn C) Ba D) Si

1164. Qaysi metall ishqor eritmasi bilan reaksiyaga kirishmaydi?

- A) Be B) Zn C) Ba D) Al

1165. Eritmadagi kalsiy ionlarini fosfat tarzida to'liq cho'ktirish uchun natriy fosfat tuzi kalsiy xlorididan 1 g kam sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan natriy xlorid miqdorini (mol) aniqlang.

- A) 2,4 B) 3,6 C) 0,6 D) 1,2

1166. Eritmadagi kalsiy ionlarini fosfat tarzida to'liq cho'ktirish uchun natriy fosfat tuzi kalsiy xlorididan 2 g kam sarflangan bo'lsa, sarflangan natriy fosfat miqdorini (mol) aniqlang.

- A) 0,2 B) 0,4 C) 0,6 D) 0,8

1167. Eritmadagi kalsiy ionlarini fosfat tarzida to'liq cho'ktirish uchun natriy fosfat tuzi kalsiy xlorididan 3 g kam sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan cho'kmani miqdorini (mol) aniqlang.

- A) 0,2 B) 0,4 C) 0,6 D) 0,8

1168. Eritmadagi kalsiy ionlarini korbanat tarzida to'liq cho'ktirish uchun natriy korbanat tuzi kalsiy xlorididan 3 g kam sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan cho'kmani miqdorini (mol) aniqlang.

- A) 0,2 B) 0,4 C) 0,6 D) 0,8

1169. Eritmadagi kalsiy ionlarini korbanat tarzida to'liq cho'ktirish uchun natriy korbanat tuzi kalsiy xlorididan 2 g kam sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan natriy xlorid miqdorini (mol) aniqlang.

- A) 0,2 B) 0,4 C) 0,6 D) 0,8

1170. Eritmadagi kalsiy ionlarini korbanat tarzida to'liq cho'ktirish uchun natriy korbanat tuzi kalsiy xlorididan 3 g kam sarflangan bo'lsa, sarflangan natriy karbonat miqdorini (g) aniqlang.

- A) 63,6 B) 42,4 C) 31,8 D) 10,6

1171. 100 g 34% li kumush nitrat eritmasiga 46 g natriy bo'lakchasi tashlandi. Oxirgi eritmaning massasini (g) aniqlang.

- A) 146 B) 122,8 C) 144 D) 120,8

1172. 200 g 17% li kumush nitrat eritmasiga 78 g kaliy bo'lakchasi tashlandi. Oxirgi eritmaning massasini (g) aniqlang.

- A) 277 B) 254,8 C) 278 D) 252,8

1173. 300 g 34% li kumush nitrat eritmasiga 46 g natriy bo'lakchasi tashlandi. Eritmada qolgan ishqor massasini (g) hisoblang.

- A) 46 B) 56 C) 48 D) 32

1174. 400 g 34% li kumush nitrat eritmasiga 46 g natriy bo'lakchasi tashlandi. Hosil bo'lgan tuz massasini (g) hisoblang.

- A) 85 B) 170 C) 68 D) 51

1175. Natog'ri ifodalarni ko'rsating.

1) xlor radikali; 2) suv atomi; 3) gidroksoniy anioni; 4) benzol radikali; 5) xlorid kislotasi – xlor va vodorod molekularidan tashkil topgan; 6) osh tuzi ion kristall panjaraga ega.

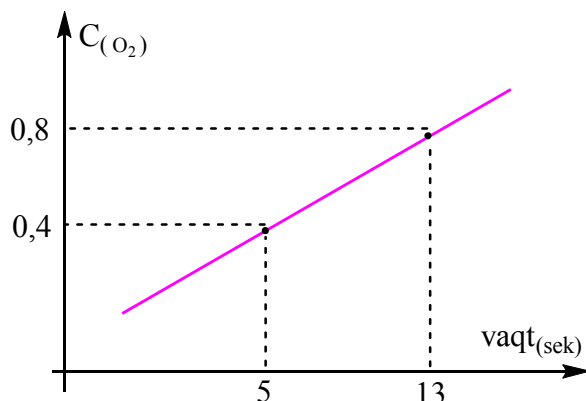
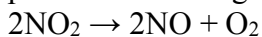
- A) 2, 3, 4, 5 B) 1, 6
 C) 2, 3, 4, 6 D) 1, 4, 5

1176. To'g'ri ifodalarni ko'rsating.

- 1) 100% li sulfat kislotasi elektr tokini yaxshi o'tkazadi; 2) barcha d-elementlar metallardir; 3) karbin – uglerodning sun'iy allotropik shakl ko'rinishidir; 4) xlor radikal tarkibida 18 ta elektron mavjud; 5) ikki hajm vodorod bilan 1 hajm kislorod aralashmasi qalldiroq gaz deyiladi.

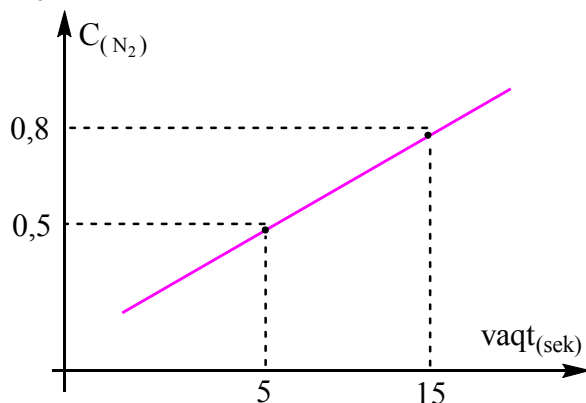
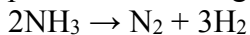
- A) 2, 3, 5 B) 1, 4
 C) 1, 4, 5 D) 1, 2, 3

1177. Ushbu grafikdan foydalanib, NO₂ ning parchalanish tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.



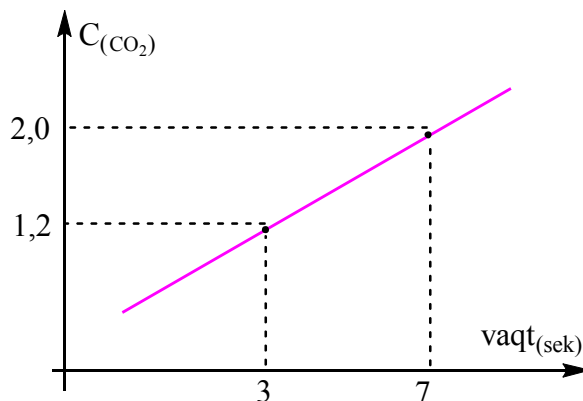
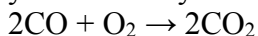
- A) 0,05 B) 0,1 C) 0,15 D) 0,2

1178. Ushbu grafikdan foydalanib, NH₃ ning parchalanish tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.



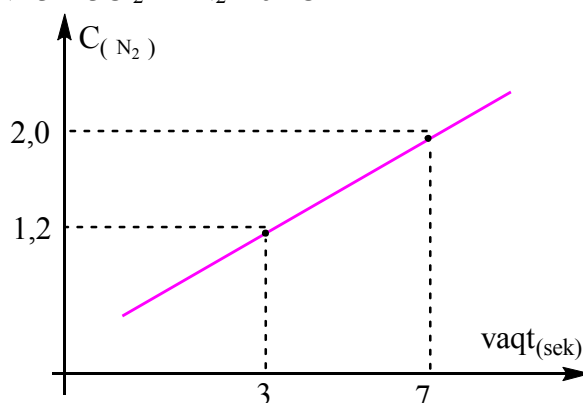
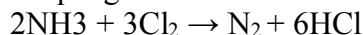
- A) 0,03 B) 0,06 C) 0,09 D) 0,12

1179. Ushbu grafikdan foydalanib, CO ning yonish reaksiyasi tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.



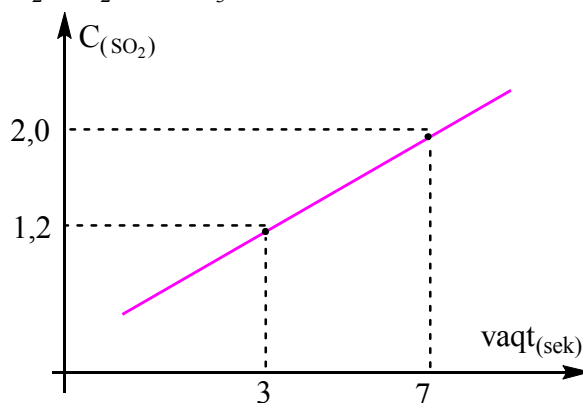
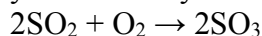
- A) 0,1 B) 0,4 C) 0,3 D) 0,2

1180. Ushbu grafikdan foydalanib, NH₃ ning xlorlarda yonish reaksiyasi tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.



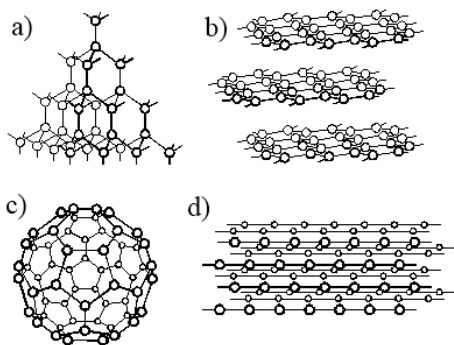
- A) 0,1 B) 0,4 C) 0,3 D) 0,2

1181. Ushbu grafikdan foydalanib, SO₂ ning yonish reaksiyasi tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.



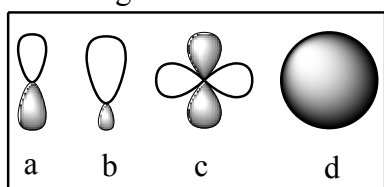
- A) 0,1 B) 0,4 C) 0,3 D) 0,2

1182. Quyidagilardan 1-olmos, 2-grafit, 3-karbin va 4-fullerenni ajratib ko'rsating.



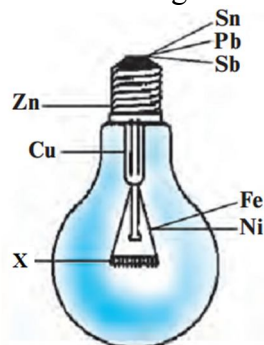
- A) 1-a, 2-b, 3-c, 4-d
 B) 4-a, 1-a, 3-d, 2-b
 C) 3-d, 2-b, 4-c, 1-a
 D) 4-a, 3-b, 2-c, 1-d

1183. Quyidagilardan s-1, p-2, d-3 orbitallarni ko'rsating.



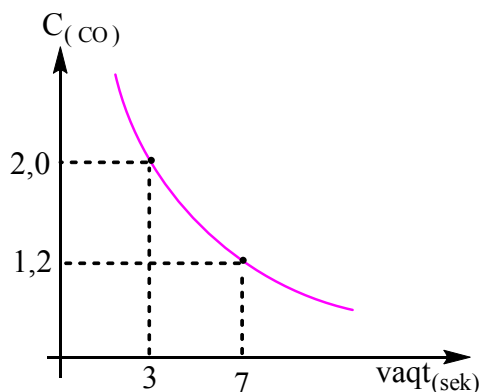
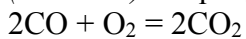
- A) 1d, 2b, 3c B) 1d, 2a, 3b
 C) 1d, 2c, 3a D) 1d, 2a, 3c

1184. Rasmdagi noma'lum metallni (X) aniqlang



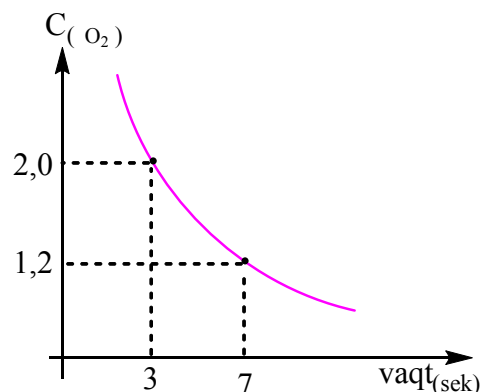
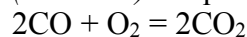
- A) Ti B) W C) Cr D) Co

1185. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib is gazining yonish reaksiyasining tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.



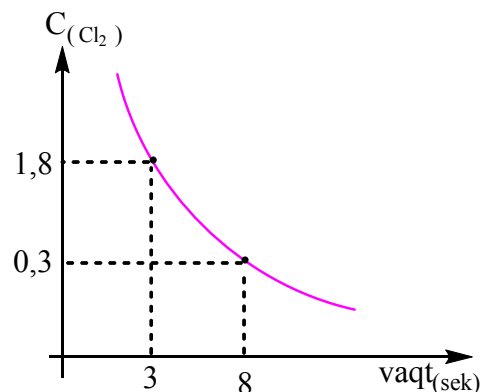
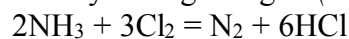
- A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4

9. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib uglerod II oksidning yonish reaksiyasining tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.



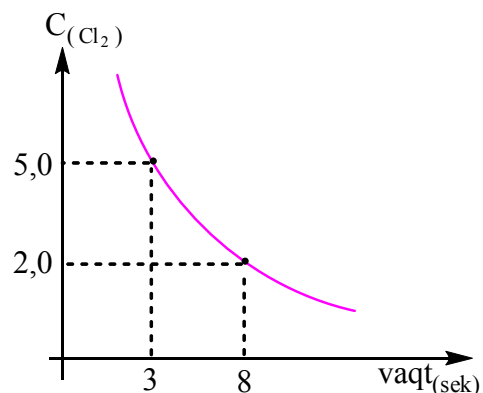
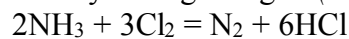
- A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4

1186. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib amiakning xlor atmosferasida yonish reaksiyasining tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.



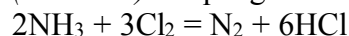
- A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4

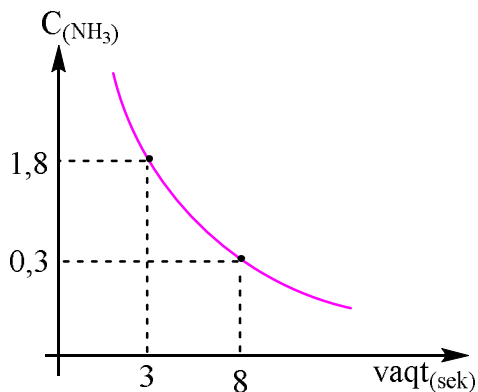
1187. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib amiakning xlor atmosferasida yonish reaksiyasining tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.



- A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4

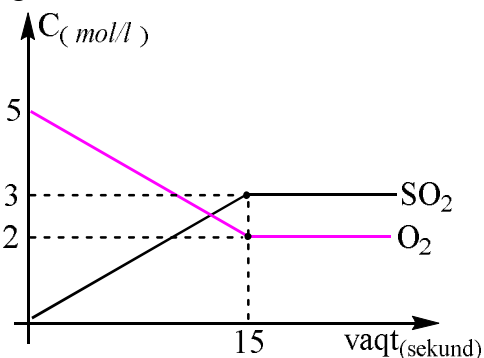
1188. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib xlorning amiak bilan reaksiyasi tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.





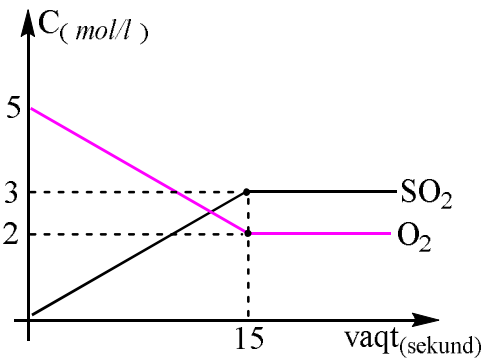
- A) 0,45 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,15

1189. Grafikka asoslanib $S_{(q)} + O_{2(g)} = SO_{2(g)}$ reaksiyasining muvozanat konstantasini (K_m) aniqlang.



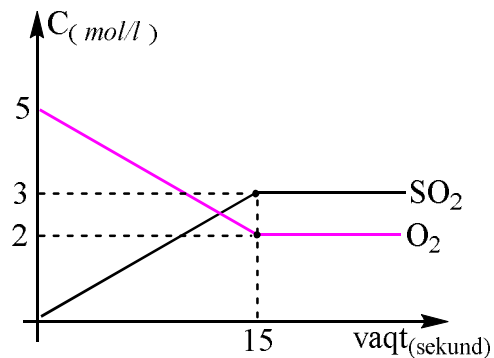
- A) 1 B) 1,5 C) 2,5 D) 3

1190. Grafikka asoslanib $S_{(q)} + O_{2(g)} = SO_{2(g)}$ reaksiyasining o'rtacha tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang.



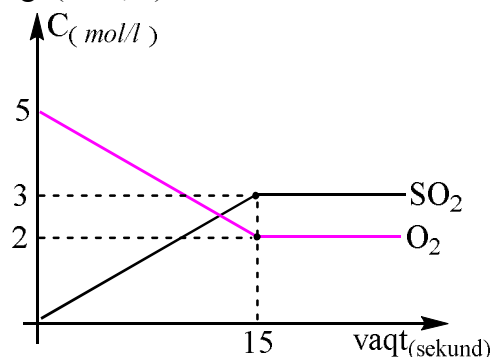
- A) 0,2 B) 0,3 C) 0,4 D) 0,5

1191. Grafikka asoslanib $S_{(q)} + O_{2(g)} = SO_{2(g)}$ reaksiyasining muvozanat qaror topgandagi tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang. ($k=0,8$)



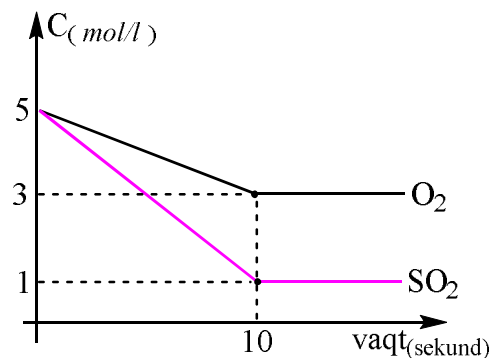
- A) 0 $mol/l \cdot sek$
 B) 4 $mol/l \cdot sek$
 C) 1,6 $mol/l \cdot sek$
 D) 4,8 $mol/l \cdot sek$

1192. Grafikka asoslanib $S_{(q)} + O_{2(g)} = SO_{2(g)}$ reaksiyasining dastlabki tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang. ($k=0,8$)



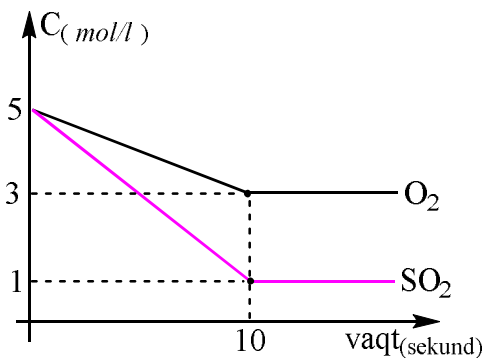
- A) 0 $mol/l \cdot sek$
 B) 4 $mol/l \cdot sek$
 C) 1,6 $mol/l \cdot sek$
 D) 4,8 $mol/l \cdot sek$

1193. Grafikka asoslanib $2SO_{2(g)} + O_{2(g)} = 2SO_{3(g)}$ reaksiyasining muvozanat konstantasini (K_m) aniqlang.



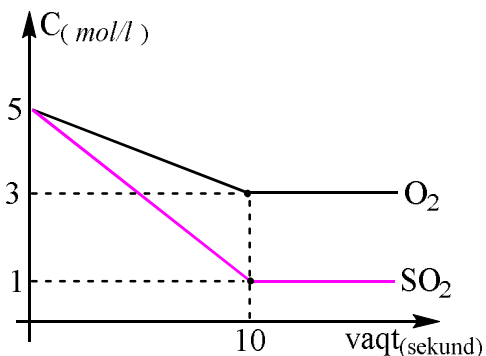
- A) 16/3 B) 4/3 C) 16/6 D) 1

1194. Grafikka asoslanib $2SO_{2(g)} + O_{2(g)} = 2SO_{3(g)}$ reaksiyasining dastlabki tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang. ($k=0,8$)



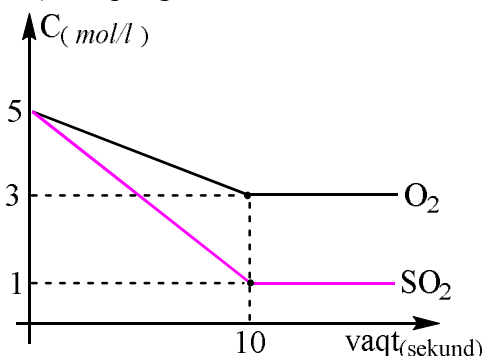
- A) 125 B) 100 C) 150 D) 75

1195. Grafikka asoslanib $2\text{SO}_2(g) + \text{O}_2(g) = 2\text{SO}_3(g)$ sistemada muvozanat qaror topgandan keyingi tezligini ($\text{mol/l}\cdot\text{sek}$) aniqlang. ($k = 0,8$)



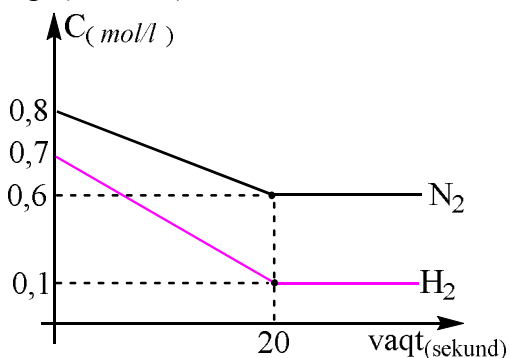
- A) 3 B) 2 C) 3,2 D) 2,4

1196. Grafikka asoslanib $2\text{SO}_2(g) + \text{O}_2(g) = 2\text{SO}_3(g)$ reaksiyasining SO_2 bo'yicha o'rtacha tezligini ($\text{mol/l}\cdot\text{sek}$) aniqlang.



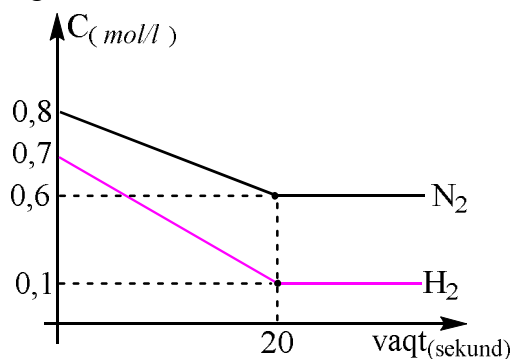
- A) 0,4 B) 0,3 C) 0,2 D) 0,2

1197. Grafikka asoslanib $\text{N}_2(g) + 3\text{H}_2(g) = 2\text{NH}_3(g)$ reaksiyasining dastlabki tezligini ($\text{mol/l}\cdot\text{sek}$) aniqlang. ($k = 0,5$)



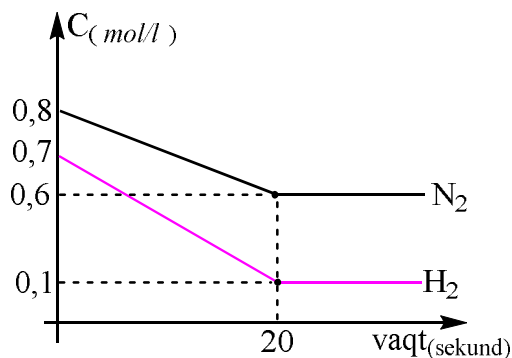
- A) 0,343 B) 0,2744 C) 0,1372 D) 0,4116

1198. Grafikka asoslanib $\text{N}_2(g) + 3\text{H}_2(g) = 2\text{NH}_3(g)$ reaksiyasining muvozanat konstantasini (K_m) aniqlang.



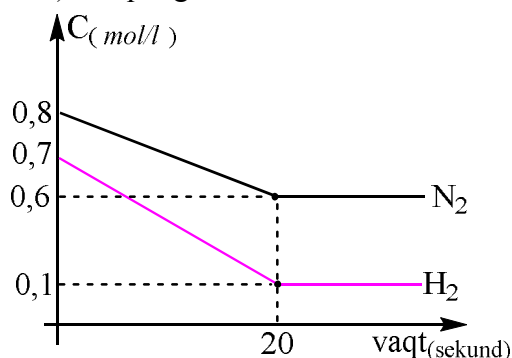
- A) 1600/6 B) 160/6 C) 16/6 D) 1,6/6

1199. Grafikka asoslanib $\text{N}_2(g) + 3\text{H}_2(g) = 2\text{NH}_3(g)$ reaksiyasining muvozanatdagi tezligini ($\text{mol/l}\cdot\text{sek}$) aniqlang. ($k = 1$)



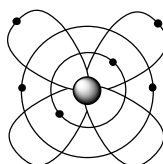
- A) $6 \cdot 10^{-5}$ B) $6 \cdot 10^{-4}$ C) $6 \cdot 10^{-3}$ D) $6 \cdot 10^{-2}$

1200. Grafikka asoslanib $\text{N}_2(g) + 3\text{H}_2(g) = 2\text{NH}_3(g)$ reaksiyasining H_2 bo'yicha o'rtacha tezligini ($\text{mol/l}\cdot\text{sek}$) aniqlang.



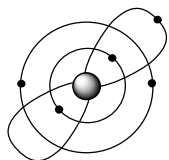
- A) 0,03 B) 0,02 C) 0,01 D) 0,1

1201. Ushbu rasmda qaysi elementning atom tuzilish modeli keltirilgan?



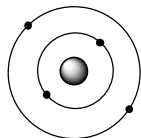
- A) Li B) Be C) B D) C

1202. Ushbu rasmda qaysi elementning atom tuzilish modeli keltirilgan?



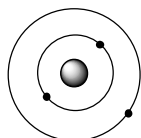
A) Li B) Be C) B D) C

1203. Ushbu rasmda qaysi elementning atom tuzilish modeli keltirilgan?



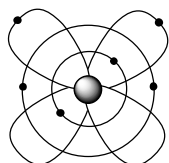
A) Li B) Be C) B D) C

1204. Ushbu rasmda qaysi elementning atom tuzilish modeli keltirilgan?



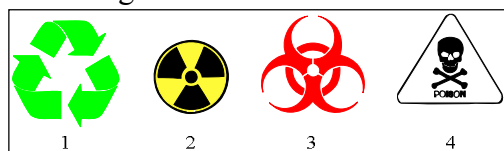
A) Li B) Be C) B D) C

1205. Ushbu rasmda kislorodning qaysi ionini tuzilish modeli keltirilgan?



A) O²⁻ B) O²⁺ C) O⁻ D) O⁺

1206. Radiatsiya borligini anglatuvchi belgini ko'rsating.



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

1207. Tog'ri ifodalarni ko'rsating.

1) xlor radikal; 2) suv atomi; 3) gidroksoniy anioni; 4) benzil radikal; 5) xlorid kislota – xlor va vodorod molekularidan tashkil topgan; 6) osh tuzi ion kristall panjaraga ega.

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

1208. Qaysi ion ni tutgan modda ta'sirida alizarin och qizil rangga kiradi?

A) Fe(III) B) Al(III) C) Ti(IV) D) Ni(II)

1209. N.A.Emmanuel usulida sirka kislota olishda 700 m³ (n.sh) uglevodorod oksidlantirilsa, necha m³($\rho=1,25 \text{ g/sm}^3$) 60 % li kislota olinadi? ($\eta=80\%$) A) 40 B) 5 C) 4 D) 30

1210. Polimerlanish darajasi nechaga teng bo'lgan sellulozani yoqish uchun 8,064 m³ kislorod sarflanadi? A) 40 B) 25 C) 50 D) 60

1211. Qanday moddalar o'zaro bir biriga izomer hisoblanadi?

A) glyukoza va fruktoza
B) selluloza va kraxmal
C) glitserin aldegid va digidroksi atseton
D) barchasi

1212. To'g'ri tushunchani tanlang?

A) molekular jismga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud
B) jismlar moddaga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud
C) molekular atomlarga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud
D) moddalar molekula va atomlarga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud

1213. Kislorod atomining massasi kalsiy massasidan 6 gr ga ortiq bo'lgan CaCO₃ 80% unum bilan parchalanganda necha litr (n.sh) gaz mahsulot olinadi?
A) 22,4 B) 13,44 C) 33,6 C) 16,80

1214. Qaysi modda tarkibida sp² va sp orbitalar yig'indisi 10 ga teng?

A) perxlorat kislota B) natriy pirofosfat
C) malaxit D) natriy oksalat

1215. Tabiatda ...lar ...larga bog'liq bo'lgan holda mavjud?

A) atom/molekula B) molekula/modda
C) modda/molekula D) modda/molekula

1216. Tarkibida 20% Fe tutgan Fe va noma'lum Me(II) ni 70 gr aralashmasini to'la eritish uchun HCl ning 0,5N li eritmasidan 10,34 litr sarflandi. Me ni aniqlang? A) Sn B) Zn C) Mg D) Ti

1217. 90 gr glyukoza moy kislotali bijg'iganda olingan kislota bilan tegishli aldegidni oksidlab olingan kislota massalari teng bo'lsa, sarflangan Ag₂O ni (ammiakdagi eritmada) massasini (gr) aniqlang? A) 232 B) 116 C) 185,6 C) 174

1218. 89,6 litr (n.sh) SO₃ ni 480 gr 70% li sulfat kislota eritmasida eritilganda qanday konsratsiyali (mol/l) eritma ($\rho=1,6$) hosil bo'ladi? A) 8,6 B) 9,1 C) 5,6 D) 14,9

1219. $AlCl_3$ gidrolizida muvozatni chapga siljitish uchun qanday amallarni bajarish kerak?

- 1) suyultirish 2) ishqor qo'shish 3) HCl qo'shish
4) eritmani qisman bug'latish
A) 1,2 B) 3,4 C) 1,3 D) 1,2,3

1220. Juftlashmagan d-elektronlari eng ko'p elementni tanlang? A) Fe B) Cr C) Cu D) Co

1221. Juftlashgan d-elektronlari eng ko'p elementni tanlang?

- A) Fe B) Cr C) Cu D) Co

1222. 3 ta molekula tarkibida kimyoviy bog'lar soni va element atomlari soni ayirmasi 6 ga teng bo'lgan molekulaning nomini tanlang?

- A) Na_2SO_4 B) $KMnO_4$ C) $CaCO_3$ D) Fe_2O_3

1223. Mol nisbatlari 1:2:3:4 bo'lgan azot, geliy, kislorod, vodorod aralashmasida qaysi gazdagi atomlar soni eng ko'p?

- A) vodorod B) kislorod C) azot D) geliy

1225. Normal sharoitda gazning molyar massasiga uning qanday hajmi to'g'ri keladi

- A) 1l B) 22,4l C) $1/6,02 \cdot 10^{23}l$ D) $2,4/6,02 \cdot 10^{23}l$

1226. Qanday hajmiy nisbatda aralashtirilgan kislorod-ozon aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi 38,4 g/mol bo'ladi?

- A) 3:2 B) 2:5 C) 3:1 D) 1:4

1227. Atom yadrosiga 1 ta proton qo'shilsa nuklonlar soni elektronlar sonidan 2.223 marta ko'p bo'ladi, 1 ta elektron qo'shilsa elektronlar soni nuklonlar sonidan 1.9 marta kichik bo'ladi. Bu qaysi element yadrosi?

- A) Xlor B) Olingugurt C) Ftor D) Kaliy

1228. Izopren 200 gr 20% li bromli suvni to'la rangsizlantirdi. Olingan eritma konsentratsiyasini (%) aniqlang?

- A) 23,3 B) 21,28 C) 18,76 D) 15,6

1229. Qalayning absolut massasi ^{12}C izotopi 1/6 qismidan necha marta katta?

- A) 59,5 B) 238 C) 178,5 D) 119

1230 "Molekula atomlarning mexanik to'dalanishidir". Ushbu fikr muallifi?

- A) P.Gassendi B) M.V.Lomonosov
C) J.Dalton D) Ya.Berselius

1231. 72 gr noma'lum Me_xC_2 tarkibli atsetilenid yetarli HCl tutgan eritmada eritildi, olingan gaz

mahsulot $KMnO_4$ ning suvli eritmasi bilan oksidlanganda 69,6 gr qo'ngir cho'kma ajraldi. Dastlabki reaksiyada qaysi metall asetilenidni qatnashgan?

- A) Li B) Cu C) Ag D) Ca

1232. 1,4-dibrom butan litiyli amalgama ishtirokida reaksiyaga kirishganda 160,8 gr cho'kma olindi. Olingan uglevodorod massasini (gr) toping A) 44,8 B) 56,0 C) 22,4 D) 33,6

1233. 17,92 l (n.sh.) C_3H_8 olish uchun $NaOH$ ning 80 ml 32 % li eritmasi sarflangan bo'lsa, ishqor zichligini (g/ml) aniqlang?

- A) 1,33 B) 1,25 C) 1,2 D) 1,12

1234. Sulfat kislotaning 78,4% li eritmasida kislorod atomlari soni jami molekular sonidan $63,21 \cdot 10^{23}$ taga ko'p bo'lsa, eritma ($\rho = 1,75 \text{ g/cm}^3$) hajmini (ml) aniqlang?

- A) 280 B) 196 C) 250 D) 225

1235. Qaysi alkinlar Cu (I) tuzlari bilan portlovchi birikma hosil qilmaydi? 1) butin – 1 2) butin – 2 3) 2 metil-pentin – 1 4) pentin – 2 5) geksin – 3
A) 2,4,5 B) 3,4,5 C) 1,3,5 D) 1,2,5

1236. Qaysi modda eritmasida gidrooksoniy kationlari miqdori ko'p bo'ladi?

- A) $NaOH$ B) HF C) $CuSO_4$ D) HBr

1237. Propinning 40% massa qismi alkengacha, 60 % massa qismi alkangacha yetarli vodorod ishtirokida qaytarildi. Alkan va alken massalari farqi 24 gr bo'lsa, reaksiya uchun olingan gazlar aralashmasining hajmini (l, n,sh) aniqlang?

- A) 120,96 B) 134,4 C) 112,0 D) 145,6

1238. 5 mol alkan massasidan 2 mol sikloalkan massasini ayirganda farq 66 gr ni tashkil qiladi. Alkanol molyar massasini (g/mol) aniqlang?

- A) 32 B) 46 C) 60 D) 88

1239. Oksidlovchi. O'zi beqaror, kaliyli tuzi barqaror. Eritmadagi konsentratsiyasi 40% dan oshsa portlab parchalanadi. Bu qaysi birikma?

- A) $HClO$ B) $HClO_2$ C) $HClO_3$ D) $HClO_4$

1240. Inson tanasida necha xil kimyoviy element uchraydi? A) 88 B) 118 C) 92 D) 89

1241. D.I.Mendeleev davriy jadvalda marganesning ostida ikkita bo'sh katak qoldirganligi keyinchalik qaysi elementni kashf qilinishiga sababchi bo'ldi?

A) molibden B) galliy C) reniy D) skandiy

1242. D-glyukoza va D-fruktoza o'zaro tuzilishida farq nechanchi uglerod atomlarida kuzatiladi?

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

1243. Fenol va formaldegid miqdori qanday mol nisbatda bo'lsa, rezol smolasi hosil bo'ladi?

A) $(n+1)/n$ B) $(n+1)/(n-1)$
C) $n/(n+1)$ D) $(n-1)/(n+1)$

1244. Oksimoy kislotaning nechta izomeri bor?(fazoviy izomerlar hisobga olinmasin)

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

1245. Qaysi oksikarbon kislota qizdirilganda lakton hosil qiladi?

A) α B) β C) β, γ D) γ, δ

1246. To'g'ri ifodalarni ko'rsating.

1) 100% li sulfat kislotasi elektr tokini yaxshi o'tkazadi; 2) barcha d-elementlar metallardir; 3) karbin – uglerodning sun'iy allotropik shakl ko'rinishidir; 4) xlor radikal tarkibida 18 ta elektron mavjud; 5) ikki hajm vodorod bilan 1 hajm kislorod aralashmasi sintez gaz deyiladi.

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

1247. Qaysi ifodalarda kislorod molekulasini haqida so'z boradi?

1) kaliy permanganat parchalanganda kislorod ajraladi; 2) havo tarkibida 20% kislorod bor; 3) qaldiroq gaz tarkibida kislorod bor; 4) kislorod suvda yomon eriydi; 5) malaxit tarkibida kislorod bor.

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

1248. Qaysi ifodalarda kislorod atomi haqida so'z boradi?

1) kaliy permanganat parchalanganda kislorod ajraladi; 2) havo tarkibida 20% kislorod bor; 3) suv tarkibida kislorod bor; 4) kislorod suvda yomon eriydi; 5) malaxit tarkibida kislorod bor.

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

1249. Quyidagi ifodalardan qaysilari noto'g'ri?

1) fullerin molekulasini; 2) oq fosfor atomi; 3) suv vodorod va kislorod moddalaridan iborat; 4) qaldiroq gaz vodorod va kislorod moddalaridan iborat.

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

1250. He ga nisbatan zichligi 12,8 bo'lgan 33,6 litr (n.sh) SO₂ va O₂ aralashmasi V₂O₅ ishtirokida

reaksiyaga kirishdi. [O₂] = 0,06 mol/l bo'lsa, muvozanat konstantasini qiymatini aniqlang (idish hajmi 5 litr)

A) 30/7 B) 40/3 C) 50/9 D) 45/4

1251. Qaysi polimerning molekulyar massasi 68n ga teng?

A) poliizobutilen B) poliakrilonitril
C) ftorokauchuk D) tabiiy kauchuk

1252. Tuz va suvning kislorod atomlari qanday nisbatda bo'lgan CuSO₄ eritmasini 320ml (d=1,25g/ml) miqdorini 3F tok bilan elektroliz qilinganda eritma massasi 17,6% ga kamayadi?

A) 7:40 B) 8:25 C) 4:25 D) 6:35

1253. Qaysi metall nitratining 0,8 mol miqdori 9,4 mol suvda eritilganda ($\alpha=1$) eritmadagi anionlar massa ulushi 19,84 % bo'ladi?

A) Na B) Ca C) K D) Mg

1254. 3-metil - 2-formil butan kislota tarkibidagi barcha uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang?

A) 3 B) +1 C) +4 D) -4

1255. Etan kislotaning PX₅ bilan reaksiyasi natijasida olingan moddalar massalarning eritmadagi massa ulushlari nisbati 1,52:3,54:1 ga teng. X ni aniqlang?

A) Cl B) Br C) J D) F

1256. Sulfat kislota eritmasiga kislota massasiga teng suv qo'shilganda 20% li eritma olindi.

Dastlabki eritma necha % li bo'lgan?

A) 33,33 B) 50 C) 40 D) 25

1257. NaOH eritmasiga ishqor massasiga teng massada suv qo'shilganda 20% li eritma olindi.

Dastlabki eritma necha % li bo'lgan?

A) 33,33 B) 25 C) 40 D) 50

1258. Is gazi va kisloroddan uglerod dioksidi hosil bo'lish jarayonida reactor hajmi 2 marta kamaytirilsa, is gazi konsentratsiyasi 3 marta orttirilsa, to'g'ri reaksiyaning tezligi qanday o'zgaradi?

A) 216 marta ortadi B) 24 marta kamayadi
C) 144 marta ortadi D) 72 marta ortadi

1259. Karbonil guruh tutmagan birikmani aniqlang?

A) sirka anhidridi B) metan kislota
C) atseton D) karbol kislota

1260. 39 g atsetilenni bir qismi sirka aldegidiga, qolgan qismi kumush atsetilenidiga aylantirildi.

Ikkala mahsulot massalari farqi 183,6 gr bo'lsa, astilenning qancha qismi (%) aldegidga aylangan? A) 25 B) 40 C) 50 D) 75

1261. $A_{(g)} + 2B_{(g)} \leftrightarrow C_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat konsentratsiyalari (mol/l): $[A]=0,06$; $[B]=0,12$; $[C]=0,216$ bo'lsa, reaksiyaning muvozanat konstantasini qiymatini hisoblang? A) 1,6 B) 2,0 C) 2,5 D) 4,8

1262. Galogen atomida s va p-elektronlari yig'indisi 25ga, ayirmasi 9 ga teng. Bu galogen qanday maqsadlarda ishlatiladi?
A) sovutuvchi suyuqlik va kimyoviy reagentlarga chidamli plastmassalar olishda
B) asab kasalliklarida va uyqusizlikda
C) antiseptik va qon to'xtatuvchi vosita sifatida
D) suvni tozalash va dezinfeksiya maqsadida

1263. Ftor gazi suvni alangalantirganda olingan gaz(lar)ning hajmi (n.sh) dastlabki ftor gazining hajmidan (n.sh) 50,4 l ga ortiq bo'lsa, necha l (n.sh) kislorod hosil bo'lgan? A) 17,92 B) 22,4 C) 16,8 D) 13,44

1264. 0,4 mol siklogeksanga qaysi galogen ta'sir ettirilganda 75 % unum bilan 48,9 gr monohosila olinadi? A) F B) Cl C) Br D) J

1265. 1,4 dibrom izopentanga mo'l KOH ning etanoldagi eritmasi qo'shilganda qanday modda hosil bo'ladi?
A) 2-metilbuten-1 B) 2-metilbuten-3
C) izopren D) 2-metilbutandiol-1,4

1266. Quyidagi moddalarning qaysi biri eritmada mavjud emas?
A) vinil spirt B) 2-propenol
C) tetrametilmetan D) polivinilxlorid

1267. RCOONa tuzi o'z massasidan 2,4 marta kam NaOH bilan qoldiqsiz reaksiyaga kirishganda 6,72l (n.sh) gaz ajraldi. Reaksiyada qatnashgan RCOONa tuzi tarkibida nechta atom bor?
A) $144,48 \cdot 10^{22}$ B) $198,66 \cdot 10^{22}$
C) $150,5 \cdot 10^{22}$ D) $252,84 \cdot 10^{22}$

1268. Gibridlanish jarayoni uchun xos bo'lgan hodisa va tushunchalarni aniqlang? 1) atom orbitallarining dastlabki shakli va energiyasi o'zgaradi 2) bir xil shakl va energiyaga ega bo'lgan orbitallar hosil bo'ladi 3) gibridlangan orbitalning kimyoviy bog'i sof orbitalnikiga nisbatan past bo'ladi 4) gibrid orbitallarga

nisbatan sof orbitallar bir-birini ko'proq qoplaydi
A) 1,2,3 B) 1,3,4 C) 1,2 D) 2,4

1269. Metall (II) nitrati to'liq parchalanganda massasi 40% gacha kamayadi. Tuz qaysi metallning nitrati hisoblanadi?
A) Mg B) Cu C) Zn D) Fe

1270. $n=3$ bo'lganda orbital kvant soni qanday qiymat(lar) ni qabul qiladi?
A) 2 B) 0,1,2 C) 0,1 D) 3

1271. Elementlarning tashqi qavatidagi elektronlar soniga qarab bu elementning qanday xossa yoki xususiyatlarini bilib olish mumkin?
A) metall yoki metallmasligini
B) kislorodga nisbatan yuqori valentligini
C) vodorod bilan uchuvchan birikmasidagi valentligini
D) barchasi

1272. D.I.Mendeleyev davriy jadvalda marganesning ostida ikkita bo'sh katak qoldirganligi keyinchalik qaysi elementni kashf qilinishiga sababchi bo'ldi? A) molibden B) galliy C) reniy D) skandiy

1273. Butlerovning qaysi moddadan shakarsimon moddani sintez qildi?
A) glyukoza B) sirka kislotasi
C) yog'dan D) chumoli aldegiddan

1274. O'simliklar o'sishini boshqaruvchi moddani ko'rsating?
A) benzoil chumoli kislotasi B) tiofos
C) atsetat selluloza D) galantamin

1275. Tuzilish nazariyasining qaysi qoidasi, organik kimyoda ko'p uchraydigan izomeriya hodisasining mohiyatini tushuntirib beradi?
A) molekulada atomlar bir-biri bilan valentliklariga muvofiq ravishda ma'lum izchillikda birikkan
B) moddalarning xossalari uning molekulasida tarkibida qanday atomlar va qancha miqdorda bo'lishigagina emas, balki ularning kimyoviy tuzilishiga ham bog'liqdir.
C) berilgan moddaning xossalarini o'rganish natijasida uning molekulyar tuzilishini aniqlash mumkin va aksincha.
D) modda molekulasidagi atom va atomlar guruhi o'zaro bir-biriga ta'sir qiladi

1276. 2 mol alkan massasiga 3 mol alken massasi qo'shilganda yig'indi 298 gr ni tashkil qildi. Ularning molyar massalari farqini aniqlang?
A) 26 B) 40 C) 12 D) 24

1277. Organik va anorganik birikmalardagi kovalent bog'lanishlar bir-biridan qanday farq qiladi?
A) bog' karraligi B) yo'naluvchanligi
C) qutblanuvchanligi D) barchasi

1278. 1:1 mol nisbatda $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ ga $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot y\text{H}_2\text{O}$ qo'shib suyuqlantirilganda Na_2CO_3 ning massa ulushi 42,4 % bo'ldi. x va y ni aniqlang?
A) 7:10 B) 8:9 C) 7:9 D) 8:10

1279. Ekvimolyar nisbatda olingan KMnO_4 va HCl tutgan 500 ml ($\rho = 1.25$) eritmadan 8.96 l (n.sh) Cl_2 ajralib chiqdi. Agar reaksiya mahsulotining unumi 80%ni tashkil etsa, dastlabki eritmadagi HCl ning konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang? A) 3,2 B) 2,56 C) 4,0 D) 1,25

1280. 15,68 l (n.sh) propan va propin aralashmasi 380 gr 60% li bromli suv orqali o'tkazilganda, eritmadagi brom konsentratsiyasi 17%gacha kamaygan bo'lsa, dastlabki aralashmadagi propanning hajmini (l,n.sh) toping.
A) 3,36 B) 5,6 C) 4,48 D) 8,96

1281. Tarkibi $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$ bo'lgan jami organik moddalar soni nechta bo'lishi mumkin?
A) 4 B) 7 C) 8 D) 6

1282. $x\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot y\text{SO}_3$ oleumning 357 gramm miqdori 443 gramm suvda eritilganda, olingan eritmadagi ($\rho = 1,6\text{g}/\text{sm}^3$) sulfat anionlari konsentratsiyasi 8,25 M bo'ldi. Dastlabki oleum tarkibini aniqlang?
A) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,5\text{SO}_3$
B) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{SO}_3$
C) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,75\text{SO}_3$
D) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 0,75\text{SO}_3$

1283. Xloroplast, xlorofilda markaziy atom sifatida qaysi metall turadi?
A) Co B) Fe C) Ni D) Mg

1284. Kationitlar qanday turdagi moddalar hisoblanadi?
A) suvda eriydigan, tarkibida tashqi muhit kationlariga almashina oluvchi, harakatchan kationlar tutadigan qattiq moddalar

B) suvda erimaydigan, tarkibida tashqi muhit kationlariga almashina oluvchi, harakatchan anionlar tutadigan qattiq moddalar
C) suvda erimaydigan, tashqi muhit kationlariga almashina oluvchi, harakatchan kationlar tutadigan qattiq moddalar
D) suvda eriydigan, tashqi muhit anionlariga almashina oluvchi, harakatchan anionlar tutadigan qattiq moddalar

1285. Quyidagi reaksiyalardan qaysi(lari) spirtlarning ham radikal, ham gidroksil guruhi hisobiga sodir bo'ladi?
A) yonish va oksidlanish reaksiyalari
B) degidratlanish, alkogolyat hosil bo'lish reaksiyalari
C) Lebedev reaksiyasi, yonish va oksidlanish, degidratlanish reaksiyalari
D) ishqorlar, mineral va organik kislotalar bilan reaksiyalari

1286. Qaysi modda tarkibida karbonil guruhi mavjud emas?
A) oqsil B) kapron C) selluloza D) keton

1287. 200 gr Na_2SiO_3 eritmasi orqali mo'l miqdorda CO_2 o'tkazilganda 3,9 gr gelsimon cho'kma olindi. Dastlabki tuz eritmasini to'la neytrallash uchun qancha ml ($\rho = 1,25\text{g}/\text{sm}^3$) 25 % li HCl eritmasi sarflanadi?
A) 11,68 B) 14,6 C) 21,9 D) 18,25

1288. Uch qirrali muntazam piramida shaklidagi fosfor allotropiyasini belgilang?
A) qizil fosfor B) qora fosfor
C) oq fosfor D) binafsha fosfor

1289. Kraxmal harorat ta'sirida kislotali gidrolizlanganda olingan mahsulot moy kislotali bijg'itildi, bunda 17,92 m³(n.sh) gaz ajraldi. Reaksiyalarning mahsulot unumi mos ravishda 50 va 80% bo'lsa, reaksiya uchun olingan kraxmalning o'rtacha molekulyar massasini (g/mol) aniqlang?
A) 324000 B) 81000 C) 121500 D) 97200

1290. Pirrolga yodning KI dagi eritmasi ta'sir ettirilganda qanday mahsulot hosil bo'ladi?
A) tetrayodpirrol B) β -yodpirrol
C) α -yodpirrol D) penta yod pirrol

1291. Qattiq triatsilglitseridlar tarkibida qanday turdagi karbon kislotalar mavjud bo'ladi?
A) stearin va palmitin kislotalar
B) linol va linolein

- C) olein va linolein kislotalar
D) moy va palmitin kislota

1292. 1886-yilda Ge elementi qaysi olim tomonidan kashf qilindi?

- A) L.de Buobadron B) K.Vinkler
C) Nilsen D) V.Noddak

1293. MeCO_3 ning suvli suspenziyasi orqali 16,8/ (n.sh) CO_2 o'tkazilganda gaz to'la yutildi va tiniq fazada 109,5 gr tuz borligi aniqlandi. Me ni aniqlang. A) Mg B) Ca C) Ba D) Fe

1294. 0,6 mol qizil qon tuzi olish umumiy holda necha gr KOH sarflanadi?

- A) 112 B) 33,6 C) 100,8 D) 56,0

1295. Qaysi modda yordamida KHS dan K_2S olish mumkin?

- A) H_2S B) KOH C) S D) SO_2

1296. Kaliy oksalat molekulasida tarkibida nechta kimyoviy bog' bor?

- A) 10 B) 8 C) 12 D) 9

1297. 2 mol bariy fosfatiga necha gr bariy digidrofosfat qo'shilsa, aralashmadagi kislorodning massa ulushi 26,38% bo'ladi?

- A) 264,8 B) 320,0 C) 331,0 D) 496,5

1298. 500 gr 14,6% li HCl eritmasiga yetarli miqdordagi Me kukuni eritilganda eritma massasi 63 gr ga ortdi. Olingan xlorid tuzi tarkibini aniqlang?

- A) MgCl_2 B) FeCl_2 C) ZnCl_2 D) BaCl_2

1299. Atomlari soni molekulari sonidan $18,06 \cdot 10^{23}$ taga ko'p bo'lgan metanni kislorodning hajmiy ulushi 80% bo'lgan CO_2 va O_2 aralashmasi bilan oksidlanganda reaksiyadan so'ng reaktivda faqat CO_2 gazi borligi aniqlandi. Necha litr (n.sh) aralashma metanni oksidlash uchun sarflangan?

- A) 33,6 B) 26,88 C) 42,0 D) 56,0

1300. To'liq almashingan noma'lum metall atsetilenid tarkibida element atomlari massa ulushlari 16:3 nisbatda bo'lsa, 5ta shunday atsetilenid tarkibida nechta p-electron bor?

- A) 200 B) 140 C) 80 D) 120

1301. 48,4 gr qaysi bir atomli to'yingan spirt dan tegishli karbon kislota olinganda (reaksiya unumi 75%) spirt massasi 5,775 gr ortadi?

- A) butanol-2 B) 3-metil butanol-1

- C) 2-metil propanol-1 D) butanol-1

1302. Teng massali CuSO_4 va Na_2CO_3 kristallogidratlari 1:1 mol nisbatda aralashtirilib, tiniq eritma (massasi o'zgarmaydi) hosil bo'lguncha qizdirildi. Bunda tuzlarning umumiy konsentratsiyasi 53,2% ni tashkil qildi. Olingan eritma ($\rho=1,25\text{g/ml}$) konsentratsiyasini (g/ml) aniqlang?

- A) 0,665 B) 0,448 C) 0,625 D) 0,530

1303. Molyar massalari 1:2,75 nisbatda bo'lgan ikki xil gaz 4:1 mol nisbatda aralashtirilganda aralashma o'rtacha molekulyar massasi 21,6 gr/mol bo'ldi. Ikkala gaz molyar massalari farqini aniqlang? A) 28 B) 12 C) 16 D) 24

1304. Oleum o'z massasidan 3 marta ko'p suvda eritilganda 28,75% li eritma olindi. 2 mol oleumni to'la neytrallash uchun necha gr 40% li NaOH sarflanadi?

- A) 2875 B) 2240 C) 2500 D) 1380

1305. Ftor elementi barcha elektronlari bosh kvant sonlari son qiymati yig'indisi nechaga teng?

- A) 5 B) 18 C) 19 D) 16

1306. Tarkibida qo'shimcha sifatida 30% SiO_2 tutgan oxaktosh minerali tarkibida atomlar soni avogadro sonidan 8 marta ko'p bo'lsa, shu aralashmada necha mol kislorod atomi bor?

- A) 3,84 B) 4,96 C) 2,88 D) 3,72

1307. Me sulfat kristallogidrati tarkibida kislorodning massa ulushi 48% bo'lsa, Me ekvivalent massasini (g/mol) aniqlang?

- A) 32,0 B) 8,67 C) 9,0 D) 18,67

1308. CO_2 va CH_4 qanday hajmiy nisbatda aralashtirilsa, mos ravishda 1-gazning hajmiy ulushi 2-gazning massa ulushidan 2,52 marta kichik bo'ladi?

- A) 2:3 B) 1:4 C) 2:7 D) 3:8

1309. Gazlarning va gaz holatiga tarkibini o'zgartirmasdan oson o'tadigan moddalarning molekulyar massasini qanday usul(lar)da topish mumkin? 1) gramm-molekulyar hajm asosida 2) nisbiy zichligi bo'yicha 3) Mendeleev-Klapeyron tenglamasi yordamida 4) issiqlik sig'imi orqali

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

1310. 5 ta sirka kislota molekulasida nechta sp^3 -s qoplanish mavjud?

A) 20 B) 16 C) 80 D) 100

1311. Azot (IV)-oksidining suv bilan reaksiyasi natijasida ikki xil kislotaga tutgan eritma hosil bo'lsa, bu reaksiya oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining qaysi turiga mansub?

- A) disproporsiyalanish
- B) sinproporsiyalanish
- C) ichki molekulyar
- D) molekullararo

1312. Quyidagi moddalarning qaysi birining eritmasida OH⁻ ionlarining konsentratsiyasi eng ko'p bo'ladi? Eritmalar hajmi va C_N konsentratsiyasi bir xil.

- A) HCl B) NH₃ C) AlCl₃ D) Zn(NO₃)₂

1313. Elementlarning tashqi qavatidagi elektronlar soniga qarab bu elementning qanday xossa yoki xususiyatlarini bilib olish mumkin?

- A) metall yoki metallmasligini
- B) kislorodga nisbatan yuqori valentligini
- C) vodorod bilan uchuvchan birikmasidagi valentligini
- D) barchasi

1314. D.I.Mendeleev davriy jadvalda marganesning ostida ikkita bo'sh katak qoldirganligi keyinchalik qaysi elementni kashf qilinishiga sababchi bo'ldi?

- A) molibden B) galliy C) reniy D) skandiy

1315. D-glyukoza va D-fruktoza o'zaro tuzilishida farq nechanchi uglerod atomlarida kuzatiladi?

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

1316 nisbatda bo'lsa, rezol smolasi hosil bo'ladi?

- A) $(n+1)/n$ B) $(n+1)/(n-1)$
- C) $n/(n+1)$ D) $(n-1)/(n+1)$

1317. Qaysi ion ni tutgan modda ta'sirida alizarin och qizil rangga kiradi?

- A) Fe(III) B) Al(III) C) Ti(IV) D) Ni(II)

1318. Metil propil oddiy efiri konsentrlangan yodid kislotaga ishtirokida qizdirilganda qanday moddalar hosil bo'ladi?

- A) metanol va propil yodid
- B) propanol va metil yodid
- C) metilyodid, propil yodid, va suv
- D) dietil efiri

1319. N.A.Emmanuel usulida sirka kislotaga olishda 560m³ (n.sh) uglevodorod oksidlantirilsa, necha

m³($\rho=1,25$ g/sm³) 60 % li kislotaga olinadi? ($\eta=80\%$) A) 40 B) 5 C) 4 D) 30

1340. Oksimoy kislotaning nechta izomeri bor?(fazoviy izomerlar hisobga olinmasin)

- A) 3 B) 2 C) 4 D) 5

1341. Qaysi oksikarbon kislotaga qizdirilganda lakton hosil qiladi?

- A) α B) β C) β, γ D) γ, δ

1342. Qaysi aminlar atsillanmaydi?

- A) etilamin, dimetilamin
- B) trimetilamin, metiletilpropil amin
- C) dimetil, dietilamin
- D) etilamin, propilamin

1343. Polimerlanish darajasi nechaga teng bo'lgan sellulozani yoqish uchun 6,72 m³ kislorod sarflanadi?

- A) 40 B) 25 C) 50 D) 60

1344. Qanday moddalar o'zaro bir biriga izomer hisoblanadi?

- A) glyukoza va fruktoza
- B) selluloza va kraxmal
- C) glitserin aldehidi va digidrokseton
- D) barchasi

1345. Kumush nitratning 348 gr eritmasida tuz to'la elektroliz qilinganda eritma massasi 20 % ga kamaydi. Katod va anodda ajralgan moddalar massalarni (gr) aniqlang.

- A) 43,2/26,4 B) 64,8/4,8
- C) 32,4/37,2 D) 54/15,6

1346. To'g'ri tushunchani tanlang?

A) molekullar jismga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud

- B) jismlar moddaga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud
- C) molekullar atomlarga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud
- D) moddalar molekula va atomlarga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud

1347. Asab kasalliklari va uyqusizlikda bemorlarga qanday element tutgan dori darmonlar tavsiya qilinadi?

- A) Ag B) Br C) Ca D) J

1348. 1:2:3 mol nisbatda olingan Mg, Al, Me aralashmasining 60,75 gr da 13,545 · 10²² ta Mg atomi bo'lsa, Me ?

- A) Cu B) Mn C) Zn D) Fe

1349. $M_r=225$ g/mol bo'lgan metall bromidi eritmasida gidroliz mahsulotlarini to'la neytrallash uchun KOH ni 750 gr 67,2 % li eritmasi sarflandi va $K_2[Me(OH)_4]$ kompleksi hosil bo'lganligi aniqlandi. Reaksiyada qatnashgan metall bromid massasini (gr) aniqlang!

A) 475,75; B) 500; C) 675; D) 506,25;

1350. Sintez gaz tarkibini aniqlang.

A) CO va O_2
B) $2H_2$ va O_2
C) N_2 va O_2
D) CO va $2H_2$

1351. Qalldiroq gaz tarkibini aniqlang.

A) CO va O_2
B) $2H_2$ va O_2
C) $2N_2$ va $5O_2$
D) $3NO$ va O_2

1352. generator gaz tarkibini aniqlang.

A) CO va O_2
B) $2H_2$ va O_2
C) CO va N_2
D) $3NO$ va O_2

1353. Noma'lum kislota eritmasida kislolaning massa ulushi $7/25$ ga teng. Agar eritma tarkibida suvning miqdori (mol) kislolaning miqdoridan (mol) 14 marta ko'p bo'lsa, kislotani aniqlang.

A) HCl B) HNO_3 C) HBr D) H_2SO_4

1354. Noma'lum ishqor eritmasida ishqorning massa ulushi $7/25$ ga teng. Agar eritma tarkibida suvning miqdori (mol) ishqorning miqdoridan (mol) 8 marta ko'p bo'lsa, ishqorni aniqlang.

A) LiOH B) RbOH C) NaOH D) KOH

1355. Noma'lum kislota eritmasida kislolaning massa ulushi $7/25$ ga teng. Agar eritma tarkibida suvning miqdori (mol) kislolaning miqdoridan (mol) 9 marta ko'p bo'lsa, kislotani aniqlang.

A) HCl B) HNO_3 C) HBr D) H_2SO_4

1356. Noma'lum ishqor eritmasida ishqorning massa ulushi $8/26$ ga teng. Agar eritma tarkibida suvning miqdori (mol) ishqorning miqdoridan (mol) 5 marta ko'p bo'lsa, ishqorni aniqlang.

A) LiOH B) RbOH C) NaOH D) KOH

1357. Noma'lum ishqor eritmasida ishqorning massa ulushi $4/26$ ga teng. Agar eritma tarkibida

suvning miqdori (mol) ishqorning miqdoridan (mol) 6 marta ko'p bo'lsa, ishqorni aniqlang.

A) LiOH B) RbOH C) NaOH D) KOH

1358. Noma'lum kislota eritmasida kislolaning massa ulushi $9/45$ ga teng. Agar eritma tarkibida suvning miqdori (mol) kislolaning miqdoridan (mol) 18 marta ko'p bo'lsa, kislotani aniqlang.

A) HCl B) HNO_3 C) HBr D) H_2SO_4

1359. Noma'lum kislota eritmasida kislolaning massa ulushi $16/34$ ga teng. Agar eritma tarkibida suvning miqdori (mol) kislolaning miqdoridan (mol) 7,5 marta ko'p bo'lsa, kislotani aniqlang.

A) HF B) HNO_3 C) $HMnO_4$ D) H_3PO_4

1360. Noma'lum ishqor eritmasida ishqorning massa ulushi $15/33$ ga teng. Agar eritma tarkibida suvning miqdori (mol) ishqorning miqdoridan (mol) 5 marta ko'p bo'lsa, ishqorni aniqlang.

A) LiOH B) RbOH C) CsOH D) KOH

1370. Noma'lum kislota eritmasida kislolaning massa ulushi $4/31$ ga teng. Agar eritma tarkibida suvning miqdori (mol) kislolaning miqdoridan (mol) 7,5 marta ko'p bo'lsa, kislotani aniqlang.

A) HF B) HNO_3 C) $HMnO_4$ D) H_3PO_4

1380. Noma'lum ishqor eritmasida ishqorning massa ulushi $8/26$ ga teng. Agar eritma tarkibida suvning miqdori (mol) ishqorning miqdoridan (mol) 7 marta ko'p bo'lsa, ishqorni aniqlang.

A) LiOH B) RbOH C) NaOH D) KOH

1381. FeS_2 va S_x dan iborat 0,4 mol aralashma yondirilganda 0,1 mol temir (III) oksid va 2 mol sulfid angidrid hosil bo'ldi. X ning qiymatini aniqlang.

A) 2 B) 4 C) 6 D) 8

1382. FeS_2 va S_x dan iborat 0,4 mol aralashma yondirilganda 0,1 mol temir (III) oksid va 1,6 mol sulfid angidrid hosil bo'ldi. X ning qiymatini aniqlang.

A) 2 B) 4 C) 6 D) 8

1383. FeS_2 va S_x dan iborat 0,3 mol aralashma yondirilganda 0,05 mol temir (III) oksid va 1 mol sulfid angidrid hosil bo'ldi. X ning qiymatini aniqlang.

A) 2 B) 4 C) 6 D) 8

1384. FeS_2 va S_x dan iborat 0,3 mol aralashma yondirilganda 0,1 mol temir (III) oksid va 0,6 mol sulfid angidrid hosil bo'ldi. S_x massasini (g) hisoblang.

A) 6,4 B) 12,8 C) 25,6 D) 51,2

1385. FeS_2 va S_x dan iborat 0,4 mol aralashma yondirilganda 0,1 mol temir (III) oksid va 1,6 mol sulfid angidrid hosil bo'ldi. Peritning massa ulushini (%) hisoblang.

A) 61,54 B) 38,46 C) 50 D) 33

1386. 0,4 mol $\text{Fe}(\text{OH})_3$ va 1,2 mol H_2SO_4 o'rtasidagi reaksiya mahsulot(lar)i qaysi sinfga mansub?

A) o'rta tuz, kislota
B) asosli tuz, asos
C) o'rta tuz
D) nordon tuz

1387. 0,5 mol $\text{Fe}(\text{OH})_3$ va 0,2 mol H_2SO_4 o'rtasidagi reaksiya mahsulot(lar)i qaysi sinfga mansub?

A) o'rta tuz, kislota
B) asosli tuz, asos
C) o'rta tuz
D) nordon tuz

1388. 0,4 mol $\text{Fe}(\text{OH})_3$ va 0,7 mol H_2SO_4 o'rtasidagi reaksiya mahsulot(lar)i qaysi sinfga mansub?

A) o'rta tuz, kislota
B) asosli tuz, asos
C) o'rta tuz
D) nordon tuz

1389. 0,5 mol NaOH va 0,2 mol H_3PO_4 o'rtasidagi reaksiya mahsulot(lar)i qaysi sinfga mansub?

A) o'rta tuz, kislota
B) nordon tuz, asos
C) o'rta tuz
D) nordon tuz, kislota

1390. 1 mol $\text{Al}(\text{OH})_3$ va 0,3 mol H_3PO_4 o'rtasidagi reaksiya mahsulot(lar)i qaysi sinfga mansub?

A) o'rta tuz, kislota
B) asosli tuz, asos
C) o'rta tuz
D) nordon tuz

1391. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{CH}_3)_2$ tarkibli uglevodorodda nechta uchlamchi uglerod atomi mavjud?

A) 0 B) 1 C) 2 D) 3

1392. $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_3$ tarkibli uglevodorodda nechta birlamchi uglerod mavjud?

A) 3 B) 4 C) 5 D) 6

1393. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)$ tarkibli uglevodorodda nechta ikkilamchi uglerod mavjud?

A) 3 B) 4 C) 5 D) 6

1394. 2,4 dimetil, 3 izopropil geksan molekulasida nechta uchlamchi uglerod mavjud?

A) 3 B) 4 C) 5 D) 6

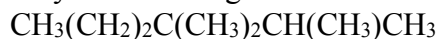
1395. 2,4,4 trimetil, 3 izopropil geksan molekulasida nechta birlamchi uglerod mavjud?

A) 4 B) 8 C) 6 D) 7

1396. 2,2,4,3 tetrametil, 3,4 dietil heptan molekulasida nechta to'rtlamchi uglerod mavjud?

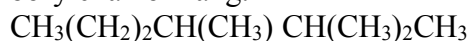
A) 4 B) 3 C) 2 D) 1

1397. Quyidagi alkanni sistematik nomenklatura bo'yicha nomlang.



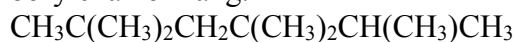
A) 2,3,3-trimetilgeksan
B) 2,2,3-trimetilgeksan
C) 2,3,3,4-trimetilpentan
D) 2,3,3,4-tetrametilpentan

1398. Quyidagi alkanni sistematik nomenklatura bo'yicha nomlang.



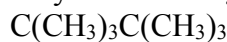
A) 2,3,3-trimetilgeksan
B) 2,2,3-trimetilgeksan
C) 2,3,3,4-trimetilpentan
D) 2,3,3,4-tetrametilpentan

1399. Quyidagi alkanni sistematik nomenklatura bo'yicha nomlang.



A) 2,3,3,4,4-tetrametilgeksan
B) 2,2,3,3,4-pentametilgeksan
C) 2,3,3,5,5-pentametilgeksan
D) 2,2,4,4,5-pentametilgeksan

1400. Quyidagi alkanni sistematik nomenklatura bo'yicha nomlang.



A) 2,3,3-trimetilgeksan
B) 2,2,3-trimetilgeksan
C) 2,2,3,3-tetrametilbutan
D) 2,3,3,4-tetrametilpentan

1401. C_5H_{11} tarkibli radikalning asosiy zanjirda 4 ta uglerod tutgan izomerlar sonini aniqlang.
A) 3 B) 4 C) 5 D) 6
1402. C_4H_9 radikalida izomerlar sonini aniqlang.
A) 3 B) 4 C) 5 D) 6
1403. C_6H_{13} tarkibli radikalning asosiy zanjirda 5 ta uglerod tutgan izomerlar sonini aniqlang.
A) 9 B) 6 C) 7 D) 8
1404. C_7H_{16} molekulasida izomerlar sonini aniqlang.
A) 5 B) 9 C) 18 D) 35
1405. 961. C_5H_{11} tarkibli radikalning asosiy zanjirda 3 ta uglerod tutgan izomerlar sonini aniqlang.
A) 1 B) 2 C) 3 D) 4
1406. 2,2,5,5-tetrametilgeksan molekulasida nechta sp^3 -gibridlangan orbitallar mavjud?
A) 20 B) 6 C) 10 D) 40
1407. 2,2,3-trimetilgeksan molekulasida sp^3-sp^3 bog`lar sonini aniqlang.
A) 20 B) 8 C) 36 D) 40
1408. 2,3,3,4-tetrametilpentan molekulasidagi sp^3-s bog`lar sonini hisoblang.
A) 20 B) 18 C) 22 D) 40
1409. neopentan molekulasidagi sp^3-sp^3 bog`lar sonini hisoblang.
A) 20 B) 12 C) 10 D) 4
1410. $CH_3C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_3$ Molekulasidagi sp^3 – gibridlangan orbitallar sonini aniqlang.
A) 32 B) 56 C) 44 D) 40
1411. 3-etilpentanning dixlorli izomerlariga Mg metali ta`sir ettirib jami necha xil sikloalkan olish mumkin?
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5
1412. 3-metilbutanning dixlorli izomerlariga Mg metali ta`sir ettirib jami necha xil sikloalkan olish mumkin?
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5
1413. 2-metilbutanning dixlorli izomerlar sonini aniqlang.
A) 8 B) 9 C) 10 D) 7
1414. 2,4-dimetilpentanning dixlorli izomerlariga Mg metali ta`sir ettirib jami necha xil sikloalkan olish mumkin?
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5
1415. 3,3-dimetilpentanning dixlorli izomerlariga Mg metali ta`sir ettirib jami necha xil sikloalkan olish mumkin?
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5
1416. 2,3-dimetilbutanning dixlorli izomerlar sonini aniqlang.
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5
1417. 2,3-dimetilbutanning dixlorli izomerlariga Mg metali ta`sir ettirib jami necha xil sikloalkan olish mumkin?
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5
1418. 2-metilpentanning dixlorli izomerlariga Mg metali ta`sir ettirib jami necha xil siklopropaning izomerlarini olish mumkin?
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5
1419. 3-metilgeksanning dixlorli izomerlariga Mg metali ta`sir ettirib jami necha xil siklobutanning izomerlarini olish mumkin?
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5
1420. 3-metilgeksanning dixlorli izomerlariga Mg metali ta`sir ettirib jami necha xil siklopropaning izomerlarini olish mumkin?
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5
1421. Qaysi alkenning kislotali muhitda $KMnO_4$ bilan oksidlanishidan chumoli kislota va butanon hosil bo`ladi?
A) buten-2
B) 2-metilbuten-1
C) buten-1
D) 2-metilbuten-2
1422. Qaysi alkenning kislotali muhitda $KMnO_4$ bilan oksidlanishidan faqat sirka kislota hosil bo`ladi?
A) buten-2
B) 2-metilbuten-1
C) buten-1
D) 2-metilbuten-2
1423. Qaysi alkenning kislotali muhitda $KMnO_4$ bilan oksidlanishidan ikki xil karbon kislota hosil bo`ladi?
A) buten-2
B) 2-metilbuten-1

C) buten-1

D) 2-metilbuten-2

1424. Qaysi alkenning kislotali muhitda KMnO_4 bilan oksidlanishidan faqat keton hosil bo' ladi?

A) buten-2

B) 2-metilbuten-1

C) buten-1

D) 2,3-dimetilbuten-2

1425. $C_M(H^+) = 0,0025$ bo'lgan 500 ml eritmaga necha ml H_2O quyilsa, eritma pOH qiymati 11 ga yetadi ?

A) 500 B) 1500 C) 1000 D) 2000

1426. CH_3COOH ning 6 %li ($\rho = 0,75$) 16 °C dagi dissotsilanish konstantasi qiymati $3 \cdot 10^{-4}$ ga teng bo'lsa, shu sharoitdagi $\alpha\%$?

A) 0,02 B) 0,016 C) 1,25 D) 2,0

1427. Kislorod va vodorod atomlari o'zaro 3,5:1 nisbatda bo'lgan CO_2 ; CH_4 va Ne dan iborat gazlar aralashmasining 67,2 l (n.sh) miqdoridan (kislorod yordamida) necha gr kalsinirlangan soda olish mumkin? Dastlabki aralashmadagi CH_4 va Ne larning hajmiy ulushlari nisbati 1:2 ni tashkil etadi.

A) 201,6 B) 228,8 C) 240 D) 254,4

1428. 0,6 mol aluminiy sulfat noma'lum hajmdagi suvda eritildi. Olingan eritmada ($\rho = 1,25$) sulfat anionlari molyarligi 3M ga teng bo'ldi. Suvning hajmini(ml) toping.

A) 394,8 B) 544,8 C) 274,8 D) 322,4

1429. NaOH eritmasidagi kislorodning massa ulushi 80% ni tashkil qiladi. Shu eritmaning 495 gr miqdorida necha Na^+ ionlari bo' ladi? ($\alpha = 1$)

A) $135,45 \times 10^{22}$; B) $210,7 \times 10^{22}$;

C) $150,5 \times 10^{22}$; D) $30,8 \times 10^{23}$;

1430. Oleum tarkibida oltingugurtning massa ulushi 35,955% ni tashkil qiladi. Qanday miqdordagi (gr) shunday oleumni 555 gr suvda eritib, 49% li ($\rho = 1,6$) eritma olish mumkin?

A) 195; B) 945; C) 445; D) 330;

1431. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ ning 50 ml 18,8% li eritmasiga 25 gr Zn plastinka tushirilganda mis batamom siqib chiqarilgandan so'ng plastinka massasi 0,24% ga kamaydi, dastlabki mis tuzi eritmasi zichligini (gr/ml) aniqlang?

A) 1,41 B) 0,94 C) 1,28 D) 1,33

1432. $A_{(g)} + B_{(g)} \rightarrow A_xB_y$ reaksiyada temperatura ko'effitsienti 3 ga teng, temperatura 75°C dan 45°C gacha tushurildi. Keyin yana A modda konsentratsiyasi 3 marta, B moddaniki 2 marta oshirildi. Natijada reaksiya tezligi 16 marta ortdi. A va B moddalarning ko'effitsientlarini (berilgan tartibda) aniqlang ?

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

1433. $A + B \rightarrow 2C$ Ushbu reaksiyada $[A] = 0,4$ mol/l; $[B] = 0,3$ mol/l; $[C] = 0,6$ mol/l bo'lsa, A va B moddalarning boshlang'ich miqdorini (mol) aniqlang. (Idish hajmi 5 l)

A) 3,5 : 3,0 B) 2,5 : 3,5 C) 0,7 : 0,6 D) 0,5 : 0,7

1434. Pirit va kislorod 1:2 mol nisbatda reaksiyaga kirishsa, olingan qoldiq tarkibidagi oksid massa ulushini (%) aniqlang?

A) 64 B) 72 C) 100 D) 50

1435. 20 ta molekulasida 320 ta sp^3 gibrid orbitali bo'lgan ikki atomli spirtida necha atom bo' ladi?

A) 500 B) 200 C) $3,01 \cdot 10^8$ D) $12,04 \cdot 10^{24}$

1436. Quruq 265 gr natriy karbonati yetarli miqdorda ko'mir bilan aralastirib qizdirilganda necha l (n.sh) gaz ajraladi?

A) 168,0 B) 134,4 C) 112,0 D) 100,8

1437. 82,8 gr XeF_4 14,4 gr suvda eritilganda olingan gazni hosil qilish uchun necha gr BaXeO_4 ni parchalash kerak?

A) 132,8 B) 199,2 C) 265,6 D) 166

1438. Qaysi birikmaning struktura tuzilishi atsetilen molekulasining strukturasi eslatadi?

A) O_3F_2 B) S_2Br_2 C) O_2F_2 D) C_3H_4

1439. Kumush nitratning 348 gr eritmasi elektroliz qilinganda eritma massasi 20 % ga kamaydi. Katod va anodda ajralgan moddalar massalarini (gr) (berilgan tartibda) aniqlang.

A) 54;4 B) 43,2;26,4 C) 64,8;4;8 D) 57,6;12

1440. Qaysi elementlarning tashqi qobig'idagi s- elektronlari yadro bilan kuchsiz bog'langan?

1) Zn; 2) S; 3) F; 4) Cs;

5) Li; 6) Na; 7) Cl; 8) J;

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

1441. Sun'iy radioaktivlik hodisasi bu

A) Radioaktiv elementlarni elementar zarrachalar (nurlar) bilan bombardimon qilib, yangi element izotopi olinishi;

B) Radioaktiv bo'lmagan elementlar yadrolarini radioaktiv nurlar bilan bombardimon qilib, yangi element izotopi yoki shu element izotopining hosil bo'lishi;

C) Radioaktiv xossalari elementlarni barqaror holatga o'tishi;

D) Radioaktiv xossalari bo'lmagan beqaror elementlarni radioaktiv nurlar bilan bombardimon qilib, yangi element izotoplarini hosil bo'lishi;

1442. Poliakrilonitil olish uchun 560m^3 (n,sh) xomashyo gaz sarflangan bo'lsa, polimerdagi monomer zvenolar sonini aniqlang?

A) 22400 B) 25000 C) 12500 D) 11200

1443. Suyuq A modda ($t^\circ = 25^\circ\text{C}$) suvli eritmasiga konsentrlangan xlorid kislotasi eritmasidan tomchilatib ekvivalent miqdorda quyildi. Olingan B moddali eritma bromli suvni rangsizlantirdi va bu reaksiya aralashmaga oldiniga yetarli miqdorda ishqor, so'ngra mo'l miqdorda AgNO_3 bilan ishlov berilganda A moddaning suvda erimaydigan C oq cho'kmasi va yana bir D oq va E sariq cho'kmalar ham olindi. B modda qanday modda(lar) bo'lishi mumkin?

1) alyuminiy digidroksoxlorid

2) fenilammoniy xlorid

3) mis (II) digidrokso dixlorid

4) karbol kislotasi

5) kumush oksidining ammiakdagi eritmasi

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

1446. Bertolle 1856-yilda o'zining reaksiyasida 48 gr metan olgan bo'lsa, reaksiyada necha gr CS_2 sarflangan?

A) 152,0 B) 228,0 C) 190,0 D) 182,4

1447. 1,4-dibrom butan litiyli amalgama ishtirokida reaksiyaga kirishganda 160,8 gr cho'kma olindi. Olingan uglevodorod massasini (gr) toping

A) 44,8 B) 56,0 C) 22,4 D) 33,6

1448. 13,44 l (n,sh) propinni 450 – 600 °C da aktiv ko'mir solingan naycha orqali o'tkazilganda hosil bo'lgan mahsulotning ($\rho = 0,8$) hajmini (ml) aniqlang.

A) 48,0 B) 24,0 C) 19,5 D) 30,0

1449. Polimerlanish darajasi 40 ga teng bo'lgan tabiiy kauchuk vulkanlandi va S ning massa ulushi 0,32 ga teng bo'ldi. Hosil bo'lgan ebonitning nisbiy molekulyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 4000 B) 3840 C) 4440 D) 4320

1450. Tarkibida benzol yordosi bo'lgan birikma(lar)ni aniqlang.

1) Karbinol 2) Karbol kislotasi 3) Toluol

4) Trotil 5) Geksaxloran

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

1451. 63 % li ($\rho = 1,5625$) 115,2 ml HONO_2 eritmasi bilan qoldiqsiz reaksiyaga kirishadigan 36,8%li glitserin eritmasining ($\rho = 1,25$) hajmini (ml) toping .

A) 120 B) 150 C) 187,5 D) 96,0

1452. Sirka kislotasini PCl_5 bilan reaksiyasida massasi 29,6 gr ga ortdi. Necha gramm angidrid olingan?

A) 78,5 B) 117,75 C) 125,6 D) 94,2

1453. Fenol ikki qismga ajratildi. Birinchi qismi 0,8 mol NaOH tutgan eritmani neytrallaydi, ikkinchi qismiga yetarli NaHCO_3 qo'shilganda 8,96 l (n,sh) gaz ajraldi. Ikkala fenol mol nisbatlarini aniqlang?

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

1454. Saxaroza kislotasi sharoitda 80% unum bilan gidrolizlandi. Mahsulotga Ag_2O ning ammiakdagi eritmasi qo'shilganda idishga 172,8 gr kumush cho'kdi. Reaksiya uchun olingan saxaroza massasini (gr) aniqlang?

A) 342 B) 273,6 C) 171 D) 136,8

1455. Uchlamchi metilamin 68 gr 40% li vodorod peroksid ishtirokida oksidlandi. Olingan eritma ($\rho = 1,2$) konsentratsiyasini (gr/ml) aniqlang?

A) 0,750 B) 0,625 C) 0,480 D) 0,960

1456. Tarkibida $15,05 \cdot 10^{24}$ ta sp^3 gibrid orbital bo'lgan alaninni yetarli miqdordagi nitrit kislotasi bilan analiz qilinganda necha l (n,sh) gaz ajraladi?

A) 17,92 B) 28,0 C) 15,68 D) 13,44

1457. Organizmning himoya vositasini kuchaytirish evaziga suyak, qon, xavfli o'sma, poliomyelit kabi kasalliklarni davolashda ishlatiladigan kalsiyli birikmani toping.

A) askalsiy

B) tabiiy gips

C) kalsiy glyukonat D) kalsiy triglitsinati

1458. Uglerod va kislorod ikki xil birikma ($\text{C} - 42,88\%; 27,29\%; \text{O} - 72,71\%; 57,12\%$) hosil qiladi. Shunday birikmalarni o'rganish jarayonida qaysi olim qanday qonunni kashf etgan?

A) J.Prust, tarkibning doimiylik qonuni

B) M.Lomonosov, karrali nisbatlar qonuni

C) J.Dalton, karrali nisbatlar qonuni

D) J.Prust, massaning saqlanish qonuni

1459. 13,2 g vodorod va oltingugurt (IV) oksid aralashmasidagi vodorodning hajmiy ulushi 50%

ni tashkil etsa, vodorodning massasini (g) aniqlang. A) 11,8 B) 0,4 C) 0,8 D) 12,8

1460. 1,58 g kaliy permanganat va 2,45 g bertole tuzidan iborat aralashma parchalanishi natijasida 75% unum bilan ajralib chiqadigan gaz hajmini (l, n.sh.) aniqlang.

A) 0,588 B) 2,44 C) 0,224 D) 4,48

1461. AgNO₃ va BaCO₃ dan iborat aralashma qattiq qizdirilganda hosil bo'lgan gazlar Ar dan 6% ga og'ir bo'lsa, aralashma massasi necha martaga kamayadi? A) 1,4 B) 2,8 C) 1,5 D) 3,0

1462. Mol nisbati 1:2,5 bo'lgan 69,8 g MeHCO₃ va Me₂CO₃ aralashmasi HCl eritmasi bilan neytrallanganda 15,68 l (n.sh.) gaz ajralgan bo'lsa, metallni aniqlang.

A) natriy B) litiy C) kaliy D) seziiy

1463. NO, CO va CO₂ lardan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 16,7 ga teng. Aralashmadagi CO₂ ning massa ulushi 39,52% ga teng bo'lsa, shu aralashmadagi NO ning hajmiy ulushini (%) hisoblang.

A) 30 B) 40 C) 20 D) 50

1465. Vodorod, metan va CO dan iborat gazlar aralashmasining (4 atm., 0 ° C) zichligi 3,43 g/l ga teng. 4 hajm shunday aralashmaning to'liq yonishi uchun 19 hajm havo (n.sh.) kerak. Olingan aralashmadagi CO ning hajmiy ulushni (%) toping.

A) 40 B) 30 C) 25 D) 50

1466. Oraliq elementlar tartib raqami keltirilgan javobni belgilang.

A) 24, 39, 74, 80 B) 11, 14, 22, 42
C) 13, 33, 54, 83 D) 19, 32, 51, 101

1467. D.I. Mendeleev oldindan bashorat qilib davriy sistemadan joy ajratib ketgan kimyoviy elementlarni ko'rsating.

A) ekabor (skandiy), ekaaluminium (galliy), ekasilitsiy (germaniy)
B) ekabor (galliy), ekaaluminium (skandiy), ekasilitsiy (germaniy)
C) ekabor (skandiy), ekaaluminium (germaniy), ekasilitsiy (galliy)
D) ekabor (germaniy), ekaaluminium (galliy), ekasilitsiy (skandiy)

1468. Kimyoviy elementlar davriy sistemasidagi 34-elementning vodorodli birikmasi, yuqori oksidi, gidroksidi qanday xossalarni namoyon qilishini mos ravishda belgilang.

1) kislotali; 2) asosli; 3) amfoter
A) 1, 1, 1 B) 2, 1, 3 C) 1, 1, 3 D) 1, 2, 1

1469. Chumoli aldegidagi uglerod atomining valentligi va oksidlanish darajasini belgilang.

A) 4; +2 B) 4; +4 C) 2; +2 D) 4; 0

1470. Glukoza molekulasidagi (chiziqli tuzilish) to'rtinchi uglerod atomining oksidlanish darajasini aniqlang.

A) 0 B) -2 C) +1 D) -1

1471. Qaysi qatoridagi galogenlar kimyoviy reaksiyalarda ham oksidlovchi, ham qaytaruvchi bo'lishi mumkin?

A) fluor, brom, xlor B) xlor, brom, yod
C) fluor, brom, yod D) fluor, xlor, yod

1472. Tiazol molekulasida uglerod atomlarining oksidlanish darajasining yig'indisi nechaga teng?

A) +2 B) 0 C) -2 D) -3

1473. Tartib raqami 117 bo'ladigan kimyoviy elementni

qaysi qatorga kiritish mumkin?

A) galogenlar B) ishqoriy metallar
C) nodir gazlar D) xalkogenlar

1474. Magniy atomidan bitta elektronni uzish uchun

sarflanadigan energiya. . .

A) Na atomidan ko'p, Al atomidan kam
B) Na atomidan kam, Al atomidan ko'p
C) Na atomidan ham, Al atomidan ham kam
D) Ca atomiga teng

1475. Qaysi qatoridagi atom va ionlarning energetik

pog'onalarida jami 10 ta elektron mavjud?

A) neon atomi, fluor anioni, aluminium kationi, kislorod atomi
B) neon atomi, perxlorat anionidagi xlor, peroksiddagi kislorod, magniy kationi
C) fluor anioni, natriy kationi, sulfat anionidagi oltingugurt, ammiakdagi azot
D) magniy kationi, metandagi uglerod, silandagi kremniy, nitrat anionidagi azot

1476. Tartib raqami 17 va 26 bo'lgan elementlar qaysi oila(lar)ga kiradi?

A) p-element va d-element
B) s-element va p-element
C) d-element va s-element
D) ikkalasi ham s-element

1477. Elektron sakrashlar kuzatiladigan elementlarni belgilang.

1) Mn; 2) Mo; 3) Zr; 4) Pt; 5) Ir; 6) V
A) 2, 4 B) 1, 2, 4 C) 2, 4, 6 D) 1, 3, 5

1478. Energetik pog'onadagi elektronlar bo'lishi mumkin bo'lgan maksimal yacheykalar soni qaysi formula bilan aniqlanadi?

A) 2n² B) 2l + 1 C) 2(2l + 1) D) n²

1479. Kaliy elementi atomi uchun quyidagilarni mos ravishda toping.

1) elektronlar soni; 2) yacheykalar soni; 3) energetik pog'onalar soni; 4) pog'onachalar soni

- A) 19, 16, 4, 4 B) 19, 11, 3, 18
C) 19, 39, 4, 7 D) 19, 30, 4, 10

1480. Agar biror bir element atomidan bitta elektron ajratib olinsa; bitta neytron biriktirilsa; bitta proton urib chiqarilsa, qanday zarrachalar hosil bo'ladi?

- A) izotop; ion; boshqa element atomi
B) ion; izotop; boshqa element atomi
C) ion; izoton; boshqa element atomi
D) izotop; izoton; boshqa element atomi

1481. Agar element atomiga bitta elektron biriktirilsa;

bitta neytron urib chiqarilsa; bitta proton urib chiqarilsa, qanday zarrachalar hosil bo'ladi?

- A) anion; izotop; boshqa elemeng atomi
B) anion; boshqa element izotopi; kation
C) kation; boshqa element izotopi; anion
D) anion; kation; boshqa element izotopi

1482. $^{258}\text{Mt} \rightarrow \text{E} + \alpha + 6n + 2\beta$ yadro reaksiyasida hosil bo'lgan izotopning neytronlari meytneriy tarkibidagi elektronlar soniga teng bo'lsa, izotopning nomini va atom massasini aniqlang.

- A) lutetsiy-180 B) lourensiy-212
C) lutetsiy-175 D) lourensiy-206

1483. Sariq qon tuzidagi markaziy atomning gibridlanish turini aniqlang.

- A) sp B) sp^2 C) sp^3d^2 D) sp^2d^3

1484. Fumar kislota molekulasida σ - va π -bog'lar soni nechta?

- A) 11:3 B) 12:2 C) 10:3 D) 15:2

1485. Moy kislota molekulasida σ - va π -bog'lar soni nechta?

- A) 10:1 B) 8:2 C) 13:1 D) 11:2

1486. Malein kislota molekulasida σ - va π -bog'lar soni nechta?

- A) 12:2 B) 14:2 C) 11:3 D) 10:3

1487. Qizdirilganga suyuqlanmasdan gaz holatga o'tadigan moddalarni belgilang.

- A) yod, naftalin
B) suv, natriy xlorid
C) magniy gidroksid, aluminiy xlorid
D) xlor, brom

1488. Ion kristall panjarali moddalarni belgilang.

- A) NaOH, K_2SO_4 , $BaCl_2$
B) C, SiO_2 , HCl

- C) $Mg(OH)_2$, H_2O , H_2SO_4
D) H_2 , O_3 , H_2SO_4

1489. H_2SO_3 molekulasidagi oltingugurtning gibridlanish turini aniqlang.

- A) sp B) sp^2 C) sp^3 D) sp^3d

1490. SO_3 molekulasidagi oltingugurt atomi valent

orbitallarining gibridlanishi va molekuladagi atomlar orasidagi burchakni toping.

- A) sp, 180° B) sp^3 , $109^\circ28'$
C) sp^3 , 107° D) sp^2 , 120°

1491. CO_2 molekulasidagi uglerod atomi valent orbitallarining gibridlanishi va molekuladagi atomlar orasidagi burchakni toping.

- A) sp, 180° B) sp^3 , $109^\circ28'$
C) sp^3 , 107° D) sp^2 , 120°

1492. NH_3 molekulasidagi azot atomi valent orbitallarining gibridlanishi va molekuladagi atomlar orasidagi burchakni toping.

- A) sp, 180° B) sp^3 , $109^\circ28'$
C) sp^3 , $107^\circ4'$ D) sp^2 , 120°

1493. Fulleren 80 dan ortiq uglerod atomlarining ...ta oltiburchak va ...ta beshburchakdan iborat ikosaedr shakli.

- A) 20; 12 B) 15; 18 C) 17; 14 D) 13; 16

1494. To'yinuvchanlik va yo'naluvchanlikka ega bo'lgan moddalarni ko'rsating.

- 1) BH_3 ; 2) LiH; 3) CaH_2 ;
4) C_2H_6 ; 5) $CrCl_3$; 6) SiH_4
A) 1, 4, 6 B) 2, 3, 5 C) 1, 3, 5 D) 2, 4, 6

1495. Moddalar orasida necha xil va qaysi agregat xolatlar mavjud?

- A) 4: gaz, suyuq, plazma va qattiq
B) 3: gaz, suyuq va qattiq
C) 4: gaz, suyuq, ammorf va qattiq
D) 4: gaz, suyuq, plazma va kristall

1496. Chin eritmadagi zarrachalar o'lchami qanday bo'ladi?

- A) 1-50 nm B) 1 nm gacha
C) 50-100 nm D) 100-500 nm

1497. Agar erituvchi sifatida suvdan boshqa moddalar olinsa, bu jarayon qanday ataladi?

- A) gidratlanish B) gibridlanish
C) salvatlanish D) suyuqlanish

1498. Osmotik bosim - . . .

A) osmos hodisasini to'xtatish uchun zarur bo'lgan bosim qiymati

- B) gazlar aralashmasidagi har bir gazning xususiy bosimi
C) gazlar aralashmasidagi gazlarning umumiy

bosimi

D) gaz molekulari orasidagi masofa

1499. Berilganlardan bosqichli dissotsilanadiganlarni tanlang.

1) $Al_2(SO_4)_3$; 2) $KHSO_4$; 3) $KAl(SO_4)_2$;

4) Na_2SO_4 ; 5) $NaHCO_3$; 6) $NaCl$;

7) $K_4[Fe(CN)_6]$

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

1500. Quyidagi tuzlarning qaysilari qaytmas gidrolizga uchraydi?

1) Na_2S ; 2) $CuSO_4$; 3) $CaCO_3$; 4) $Al(NO_3)_3$;

5) $(NH_4)_2CO_3$; 6) NH_4Cl ; 7) $(NH_4)_2S$;

8) NH_4F

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

1501. Kaliy bromid va natriy bromid aralashmasini

eritish orqali olingan 1 l eritmada 240 g Br^- ionlari

va 39 g K^+ ionlari borligi ma'lum bo'lsa, shu

eritmada Na^+ ionlarining miqdori (mol) qancha?

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

1502. Indikatorlarning eritmalarda biror rangga kirish xossasi ular tarkibida . . . deb ataluvchi qush bog'ga ega bo'lgan gruppalarning mavjudligidandir.

A) pigment B) xromofor C) alizarin D) xitin

1503. S^{2-} ionini aniqlashda (H^+ ion bilan) qanday tashqi belgi kuzatiladi?

A) sariq cho'kma tushadi

B) palag'da tuxum hidli gaz ajraladi

C) qora cho'kma tushadi

D) hidsiz gaz ajraladi

1504. Na^+ ionini aniqlashda alanga rangi qanday rangga kiradi?

A) sariq B) binafsha C) qizil D) yashil

1505. Fe^{2+} ioniga sifat reaksiyasida (OH^- ion bilan) qanday rangli cho'kma tushadi?

A) qo'ng'ir B) och-yashil C) oq D) ko'k

1506. Aldegidlarga $Cu(OH)_2$ bilan sifat reaksiyasi o'tkazilganda hosil bo'lgan qizil rangli cho'kma tarkibini aniqlang.

A) $CuOH$ B) Cu_2O

C) $R-COOH$ D) $R-CHO$

1507. Oqsilga qo'rg'oshin (II) atsetat bilan sifat reaksiyasi o'tkazish orqali qanday guruh aniqlanadi?

A) $-NH_2$ B) $-COOH$ C) S^{2-} D) peptid bog'

1508. Alkenlarda qo'shbog'ga sifat reaksiyasi o'tkazishda qaysi reagentdan foydalaniladi?

A) H_2O B) $Cl_2 (hv)$

C) $CuCl \cdot NH_3$ D) $Br_2 (suv)$

1509. Uchbog'ga sifat reaksiyasi qaysi reagentlar yordamida amalga oshiriladi?

1) $CuCl \cdot NH_3$; 2) $KMnO_4 \cdot NH_3$;

3) $[Ag(NH_3)_2]OH$; 4) HNO_3

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

1510. $A + B \rightarrow 2C$ reaksiyada B moddaning konsentratsiyasi 2 minut davomida 0,4 mol/l dan 0,15 mol/l gacha kamaygan bo'lsa, shu reaksiya tezligi (mol/l·s) B moddaning konsentratsiyasi bo'yicha qancha bo'ladi?

A) $2,1 \cdot 10^{-3}$ B) $1,2 \cdot 10^{-3}$

C) $1,5 \cdot 10^{-3}$ D) $2,5 \cdot 10^{-3}$

1511. $A + B \rightarrow C$ reaksiyada A moddaning konsentratsiyasi 0,6 mol/l dan 0,2 mol/l gacha kamaygan va reaksiya 2,5 min davom etgan bo'lsa, uning o'rtacha tezligini (mol/l·s) toping.

A) $2,67 \cdot 10^{-3}$ B) 0,04 C) $2,4 \cdot 10^{-3}$ D) 0,204

1512. $A_2 + B_2 = 2AB_3$ reaksiya $500^\circ C$ da 11,25 minut davom etgach boshlang'ich moddalarning muvozanat konsentratsiyalari 1 mol/l ga, muvozanat doimiysi 9 ga teng bo'ladi. Shu reaksiyaning $450^\circ C$ da tezligi 0,5 mol/l·soat bo'lgandagi temperatura koeffitsientini toping.

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

1513. $A + B = C + D + Q$ to'g'ri reaksiyaning $-10^\circ C$ dagi tezligi 4 mol/l·sek bo'lsa, shu reaksiyaning $20^\circ C$ dagi tezligi (mol/l·min) qanday bo'ladi? To'g'ri reaksiyaning temperatura koeffitsienti 2 ga teng.

A) 30 B) 0,5 C) 1,92 D) 8

1514. Qaysi alkenning kislotali muhitda $KMnO_4$ bilan oksidlanishidan atseton hosil bo'ladi?

A) buten-2

B) 2-metilbuten-1

C) buten-1

D) 2-metilbuten-2

1515. $CH_3C(CH_3)CHC_2H_5$ kislotali muhitda $KMnO_4$ bilan oksidlanishidan quyidagilardan qaysilar hosil bo'ladi?

A) sirka kislota va butanon

B) propion kislota va atseton

C) chumoli kislota va pentanon-2

D) faqat propion kislota

1516. Alkenning ishqoriy muhitda $KMnO_4$ bilan oksidlanishidan qanaqa mahsulot hosil bo'ladi?

A) karbon kislota

B) keton

C) ham karbon kislota ham keton

D) ikki atomli spirtlar

1517. Qaysi alkenning ishqoriy muhitda $KMnO_4$ bilan oksidlanishidan etilenglikol hosil bo'ladi?

- A) buten-2
B) etilen
C) buten-1
D) propen

1518. Qaysi alkenning kislotali muhitda KMnO_4 bilan oksidlanishidan chumoli kislota va propion kislota hosil bo`ladi?

- A) buten-2
B) 2-metilbuten-1
C) buten-1
D) 2-metilbuten-2

1519. Qaysi alkenning kislotali muhitda KMnO_4 bilan oksidlanishidan faqat atseton hosil bo`ladi?

- A) buten-2
B) 2-metilbuten-1
C) buten-1
D) 2,3-dimetilbuten-2

1520. C_5H_{10} tarkibli uglevodorod Vagner reaksiyasi bo`yicha diol(glikol) hosil qilmaydi, kuchli oksidlovchilar ta`sirida esa ikki asosli karbon kislota hosil qilsa, uglevodorod tuzilishini aniqlang.

- 1) siklopentan; 2) penten-2; 3) metilsiklobutan; 4) 2-metilbuten-2; 5) 2-metilbuten-1; 6) etilsiklopropan
A) 2, 3, 6 B) 1, 4, 5
C) 1, 3, 6 D) 2, 4, 5

1521. C_4H_8 tarkibli uglevodorod Vagner reaksiyasi bo`yicha diol(glikol) hosil qilmaydi, kuchli oksidlovchilar ta`sirida esa ikki asosli karbon kislota hosil qilsa, uglevodorod tuzilishini aniqlang.

- 1) siklobutan; 2) buten-2; 3) metilsiklopropan; 4) metilpropen; 5) buten-1
A) 4 B) 1, 3 C) 4, 5 D) 2, 5

1522. C_5H_{12} tarkibli uglevodorod Vagner reaksiyasi bo`yicha diol(glikol) hosil qilmaydi, kuchli oksidlovchilar ta`sirida esa ikki asosli karbon kislota hosil qilsa, uglevodorod tuzilishini aniqlang.

- 1) siklogeksan; 2) geksen-2; 3) metilsiklopentan; 4) 2-metilpenten-2; 5) 2-metilpenten-1; 6) etilsiklobutan
A) 2, 3, 6 B) 1, 4, 5
C) 1, 3, 6 D) 2, 4, 5

1523. C_4H_8 tarkibli uglevodorod Vagner reaksiyasi bo`yicha diol(glikol) hosil qiladi, kuchli oksidlovchilar ta`sirida esa ikki asosli karbon

kislota hosil qilmaydi, uglevodorod tuzilishini aniqlang.

- 1) siklobutan; 2) buten-2; 3) metilsiklopropan; 4) metilpropen; 5) buten-1
A) 4 B) 1, 3 C) 4, 5 D) 2, 5

1524. C_4H_8 tarkibli uglevodorod Vagner reaksiyasi bo`yicha diol(glikol) hosil qilmaydi, kuchli oksidlovchilar ta`sirida esa ikki asosli karbon kislota (qahrabo kislota) hosil qilsa, uglevodorod tuzilishini aniqlang.

- 1) siklobutan; 2) buten-2; 3) metilsiklopropan; 4) metilpropen; 5) buten-1
A) 1 B) 1, 3 C) 4, 5 D) 2, 5

1525. C_4H_8 tarkibli uglevodorod Vagner reaksiyasi bo`yicha diol(glikol) hosil qilmaydi, kuchli oksidlovchilar ta`sirida esa ikki asosli karbon kislota (metil malon kislota) hosil qilsa, uglevodorod tuzilishini aniqlang.

- 1) siklobutan; 2) buten-2; 3) metilsiklopropan; 4) metilpropen; 5) siklopropan
A) 3, 5 B) 1, 3 C) 1, 5 D) 3

1526. C_6H_{12} tarkibli uglevodorod Vagner reaksiyasi bo`yicha diol(glikol) hosil qilmaydi, kuchli oksidlovchilar ta`sirida esa ikki asosli karbon kislota (adipin kislota) hosil qilsa, uglevodorod tuzilishini aniqlang.

- 1) siklogeksan; 2) geksen-2; 3) metilsiklopentan; 4) metilpenten-3; 5) geksen-1; 6) etilsiklobutan
A) 3, 4 B) 1 C) 4, 5 D) 3, 6

1527. C_5H_{10} tarkibli uglevodorod Vagner reaksiyasi bo`yicha diol(glikol) hosil qiladi, kuchli oksidlovchilar ta`sirida esa ikki asosli karbon kislota hosil qilmaydi, uglevodorod tuzilishini aniqlang.

- 1) siklopentan; 2) penten-2; 3) metilsiklobutan; 4) 2-metilbuten-2; 5) 2-metilbuten-1; 6) etilsiklopropan
A) 2, 3, 6 B) 1, 4, 5
C) 1, 3, 6 D) 2, 4, 5

1528. C_6H_{12} tarkibli uglevodorod Vagner reaksiyasi bo`yicha diol(glikol) hosil qiladi, kuchli oksidlovchilar ta`sirida esa ikki asosli karbon kislota hosil qilmaydi, uglevodorod tuzilishini aniqlang.

- 1) siklogeksan; 2) geksen-2; 3) metilsiklopentan; 4) metilpenten-3; 5) geksen-1; 6) etilsiklobutan
A) 3, 4 B) 1 C) 4, 5 D) 3, 6

1529. C_5H_{12} tarkibli uglevodorod Vagner reaksiyasi bo`yicha diol(glikol) hosil qilmaydi,

kuchli oksidlovchilar ta'sirida esa ikki asosli karbon kislotaga (gulyutar kislotaga) hosil qilsa, uglevodород tuzilishini aniqlang.

1) siklogeqsan; 2) geksen-2; 3) metilsiklopentan; 4) 2-metilpenten-2; 5) 2-metilpenten-1; 6) etilsiklobutan

A) 1, 6 B) 1, 3
C) 1, 3, 6 D) 1

1530. Etilen, metilsiklopropan va kisloroddan iborat 30 litr aralashma o'zaro to'liq ta'sirlashgandan so'ng suv bug'lari va CO₂ dan iborat 32 litr aralashma hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi oddiy moddaning hajmiy ulushini aniqlang. (Barcha hajmlar bir xil hajmda olingan)

A) 1/4 B) 4/5 C) 1/6 D) 2/15

1531. Etilen, metilsiklopropan va kisloroddan iborat 30 litr aralashma o'zaro to'liq ta'sirlashgandan so'ng suv bug'lari va CO₂ dan iborat 32 litr aralashma hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi etilenning hajmiy ulushini aniqlang. (Barcha hajmlar bir xil hajmda olingan)

A) 1/4 B) 4/5 C) 1/6 D) 2/15

1532. Etilen, metilsiklopropan va kisloroddan iborat 30 litr aralashma o'zaro ta'sirlashgandan so'ng suv bug'lari, CO₂ va O₂ dan iborat 32 litr aralashma hosil bo'ldi. Hosil aralashma tarkibidagi oddiy moddaning hajmiy ulushini aniqlang. (Barcha hajmlar bir xil hajmda olingan)

A) 1/4 B) 4/5 C) 1/6 D) 2/15

1533. Etilen, metilsiklopropan va kisloroddan iborat 30 litr aralashma o'zaro to'liq ta'sirlashgandan so'ng suv bug'lari va CO₂ dan iborat 32 litr aralashma hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashma tarkibidagi CO₂ ning hajmiy ulushini aniqlang. (Barcha hajmlar bir xil hajmda olingan)

A) 1/4 B) 4/5 C) 1/2 D) 2/15

1534. propan, metilsiklopropan va kisloroddan iborat 38 litr aralashma o'zaro to'liq ta'sirlashgandan so'ng suv bug'lari va CO₂ dan iborat 44 litr aralashma hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi oddiy moddaning hajmiy ulushini aniqlang. (Barcha hajmlar bir xil hajmda olingan)

A) 1/4 B) 4/4,75 C) 1/16 D) 1/8

1535. propan, etilen va kisloroddan iborat 38 litr aralashma o'zaro to'liq ta'sirlashgandan so'ng suv bug'lari va CO₂ dan iborat 44 litr aralashma hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashma tarkibidagi CO₂

ning hajmiy ulushini aniqlang. (Barcha hajmlar bir xil hajmda olingan)

A) 1/4 B) 4/5 C) 7/11 D) 1/8

1536. Temperatura koeffitsienti 2 ga teng bo'lgan $AB_{2(g)} + A_{(g)} = AB_{3(g)} + AB_{(g)}$ reaksiyaning 20°C dagi tezligi 1 mol/l·min ga teng. Temperatura 40°C gacha oshirilganda reaksiya 45 sekund davom etdi va muvozanat qaror topdi. Agar boshlang'ich moddalarning 20°C dagi konsentratsiyalari mos ravishda 12 va 4 mol/l ga teng bo'lsa, ularning muvozanat konsentratsiyalarini toping.

A) 9 va 3 B) 3 va 1 C) 9 va 1 D) 3 va 3

1537. Temperatura koeffitsienti 2 ga teng bo'lgan $AB_{2(g)} + A_{(g)} = AB_{3(g)} + AB_{(g)}$ reaksiyaning 20°C dagi tezligi 1 mol/l·min ga teng. Temperatura 40°C gacha oshirilganda reaksiya 45 sekund davom etdi va muvozanat qaror topdi. Agar boshlang'ich moddalarning 20°C dagi konsentratsiyalari mos ravishda 12 va 4 mol/l ga teng bo'lsa, ularning muvozanat konsentratsiyalari yig'indisini toping.

A) 12 B) 4 C) 10 D) 6

1538. AuCl₃, K₃PO₄, Pt(NO₃)₂ eritmalari elektroliz

qilinganda inert elektrodalarda qanday moddalar ajralib chiqadi?

A) katodda: Au, H₂, Pt; anodda: Cl₂, O₂, O₂

B) katodda: H₂ va Au, H₂, Pt; anodda: Cl₂, H₂, O₂

C) katodda: Au, K, Pt; anodda: Cl₂, H₂, O₂

D) katodda: H₂, K, Pt; anodda: Cl₂, O₂, H₂

1539. Qalay (II) xloridning suvli eritmasi elektroliz

qilinsa, katodda qaysi moddalar qaytariladi?

A) Sn, H₂ B) O₂, Cl₂ C) Sn, O₂ D) Cl₂, H₂

1540. Galvanoplastika deb nimaga aytiladi?

A) elektroliz yordamida metallar olish

B) elektroliz yordamida bir metallni boshqa metall bilan qoplash

C) metallarni elektrolitik usulda tozalash

D) elektroliz yordamida relyefli buyumlardan nusxa olish

1541. Kuchli asos xossasiga ega bo'lgan moddalarni aniqlang.

1) Mg(OH)₂; 2) NaOH; 3) La(OH)₃;

4) Bi(OH)₃; 5) Ba(OH)₂; 6) Zn(OH)₂

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

1542. Legirlangan cho'yan tarkibida . . . bo'ladi.

1) Cr; 2) P; 3) S; 4) Si; 5) Na; 6) Ni; 7) Mn

A) 1, 4, 6, 7 B) 2, 3, 4, 5

C) 4, 5, 6, 7 D) 1, 2, 3, 4

1543. Cho'yan - . . .

- A) tarkibida 2,14% dan ko'p uglerod tutgan temir va uglerod qotishmasi
 B) tarkibida 2,14% dan kam uglerod tutgan temir va uglerod qotishmasi
 C) tarkibida 7,5% dan ko'p uglerod tutgan temir va uglerod qotishmasi
 D) tarkibida 2,14% dan ko'p uglerod tutgan rux va uglerod qotishmasi

1544. Tarkibida 2,14% dan kam uglerod tutgan temir va uglerod qotishmasi . . .
 A) po'lat B) cho'yan C) latun D) flus

1545. . . . gemoglobin sintezida katta ahamiyatga ega, DNK va aminokislotalar almashinuvida muhim element hisoblanadi.
 A) kobalt B) mis C) rux D) molibden

1546. . . . teri pigmentatsiyasida, temirning o'zlashtirilishida katta rol o'ynaydi.
 A) mis B) rux C) kobalt D) molibden

1547. . . . tirik organizmlarda siydik hosil bo'lishida asosiy elementdir. U shuningdek C-vitaminning hosil bo'lishida ham katta ahamiyatga ega.
 A) marganes B) mis C) rux D) kobalt

1548. Qaysi metallar qattiq agregat holatda bo'lmaydi?
 1) tseziy; 2) simob; 3) galliy;
 4) ruteniy; 5) fransiy; 6) kaliy
 A) 1, 2, 3 B) 2, 3 C) 2, 4, 6 D) 2, 5

1549. Odatdagi sharoitda kislorod bilan ta'sirlashib oksid hosil qiladigan ishqoriy metallni aniqlang.
 A) Li B) Na C) K D) F r

1550. Xona temperaturasida havodagi azot bilan ta'sirlashadigan metallni belgilang.
 A) Li B) Na C) Al D) F e

1551. Litiyning suvda oz eriydigan tuzlarini belgilang.
 A) Li_3PO_4 , LiF, Li_2CO_3
 B) LiSO_4 , LiCl, Li_2SO_3
 C) Li_2SiO_3 , LiBr, LiNO_3
 D) LiNO_2 , LiCl, LiClO_4

1552. Yuqori konsentratsiyali eritmasi shisha idishda saqlanmaydigan moddani belgilang.
 A) NaOH B) H_2SO_4 C) H_2CrO_4 D) HCl

1553. Berilliyning suvda erimaydigan tuzlarini aniqlang.
 A) BeCO_3 , $\text{Be}_3(\text{PO}_4)_2$ B) BeSO_4 , BeF_2
 C) BeSO_3 , BeCl_2 D) BeCO_3 , $\text{Be}(\text{NO}_3)_2$

1554. Doimiy qattqlikni keltirib chiqaradigan tuzlar keltirilgan qatorni ko'rsating.

- A) CaCl_2 , CaSO_4 , MgCl_2 , MgSO_4
 B) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
 C) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
 D) CaCO_3 , MgCO_3

1555. Kainit mineralining formulasini belgilang.
 A) $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
 B) $\text{KCl} \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
 C) $\text{KCl} \cdot \text{NaCl}$
 D) $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

1556. Oltin shoh arog'i bilan oksidlanganda 6,07 g oltin (III) xlorid hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida ajralgan NO ning massasini (g) aniqlang.
 A) 0,4 B) 0,6 C) 0,8 D) 1

1557. Oltin (III) xlorid va 119 g vodorod peroksid orasidagi reaksiya (ishqoriy muhit) natijasida hosil bo'ladigan oltinning massasini (g) va kislorodning hajmini (l, n.sh.) aniqlang.
 A) 460; 78,4 B) 230; 39,2
 C) 520; 86,4 D) 197; 22,4

1558. Qaysi ishqoriy metallning peroksidi suv osti kemalarida havoni regeneratsiya qilish uchun ishlatiladi va regeneratsiya jarayonini qaysi reaksiya tenglamasi ifodalaydi?
 A) Na_2O_2 ; $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 \rightarrow 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$
 B) Li_2O_2 ; $2\text{Li}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 \rightarrow 2\text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$
 C) Cs_2O_2 ; $2\text{Cs}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 \rightarrow 2\text{Cs}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$
 D) $\text{F r}_2\text{O}_2$; $2\text{F r}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 \rightarrow 2\text{F r}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$

1559. Aluminiyning tabiatda uchraydigan birikmasi -nefelinning formulasini belgilang.
 A) $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$
 B) $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{SiO}_2$
 C) $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot \text{K}_2\text{O}$
 D) $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

1560. Duraluminiy tarkibidagi aluminiyning massa ulushi necha foizga teng.
 A) 4 B) 90 C) 95 D) 98

1561. Aluminiyning qaysi birikmasi ip-gazlamalarni bo'yashda va tibbiyotda qo'llaniladi?
 A) $\text{K}_2\text{O} \cdot 2\text{H}_2\text{O} \cdot 3\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{SiO}_2$
 B) $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$
 C) $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot \text{K}_2\text{O}$
 D) $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$

1562. Po'lat tarkibida 12% ga yaqin . . . bo'lsa, "zanglamas po'lat" deb ataladigan qotishma hosil bo'ladi.
 A) xrom B) temir C) uglerod D) volfram

1563. Vodorod element qaysi metallarda eriydi, lekin birikma hosil qilmaydi?
 A) Ni, Pt, Pd, Cu, Cr

- B) Cu, Fe, Co, Nb, Sn
 C) Os, Ir, Pt, Mo, Cr
 D) Ni, Pt, Te, Ir, Pd

1564. Yuqori issiqlik sig'imga ega bo'lgan moddani ko'rsating.

- A) glitserin B) etil spirti C) suv D) osh tuzi

1565. Qaysi metallmas agregat holatini o'zgartirganda magnitga tortilish xususiyatiga ega bo'ladi?

- A) O₂ B) H₂ C) S₈ D) P₄

1566. . . . organizmlarning normal o'sishi, jinsiy yetilishi uchun javob beruvchi elementlardan biri.

- A) brom B) yod C) fluor D) xlor

1567. Qattiq jismning suyuqlik sirtida qalqib turishi

qanday ataladi?

- A) sublimatsiya B) dispersiya
 C) emulsiya D) flotatsiya

1568. Qaynash haroratigacha qizdirilgan oltingugurt sovuq suvga quyilsa nima hosil bo'ladi?

- A) oltingugurt kukuni
 B) plastik oltingugurt
 C) monoklinik oltingugurt
 D) rombik oltingugurt

1569. Rombik oltingugurt qanday tashqi ko'rinishga, agregat xolatga ega va u qanday erituvchilarda eriydi?

- A) sariq tusli qattiq kristall modda; uglerod (IV) sulfidida, anilinda, benzolda, spirtida va efirda
 B) jigarrang tusli qattiq kristall modda; suvda, anilinda, benzolda, spirtida va efirda
 C) sariq tusli kukunsimon modda; uglerod (IV) xloridida, anilinda, benzolda, spirtida va efirda
 D) sariq tusli qattiq kristall modda; uglerod (IV) sulfidida, ammiakda, benzolda, spirtida va efirda

1570. O'simlik zararkunandalariga qarshi hamda turli bo'yoqlar tayyorlashda ishlatiladigan moddani belgilang.

- A) CuSO₄ · 5H₂O B) NaCO₃ · 10H₂O
 C) FeSO₄ · 7H₂O D) Na₂B₄O₇ · 10H₂O

1571. NH₄Cl + 350°C da, (NH₄)₂CO₃ esa +60°C da to'liq parchalanadi. Buning sababi nimada?

A) ammoniyli tuzlarning hosil bo'lishida ishtirok etgan kislotaning kuchi ortgan sari, tuzning barqarorligi ortadi

- B) NH₄Cl da ion bog', (NH₄)₂CO₃ da kovalent bog' borligi tufayli
 C) NH₄Cl da 1 ta NH₄⁺, (NH₄)₂CO₃da 2 taNH₄⁺ kationi mavjudligi sababli
 D) NH₄Cl kuchli elektrolit, (NH₄)₂CO₃ kuchsiz elektrolit bo'lganligi tufayli

1572. Tarkibi 34,59% natriy, 23,31% fosfor va 42,10% kisloroddan iborat moddaning formulasini va modda tarkibidagi elementlarning massa nisbatini aniqlang.

- A) Na₄P₂O₇; 1,5:1:1,8
 B) Na₃PO₄; 2,22:1:2,06
 C) Na₂HPO₄; 2,2:1:1,8
 D) Na₃PO₄; 2,06:1:1,8

1573. 1,23 g fosfit kislotani neytrallash uchun 1,2 g

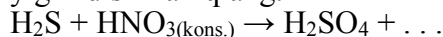
natriy gidroksid sarlangan bo'lsa, bunda qanday tuzdan necha gramm hosil bo'lgan?

- A) Na₂HPO₃; 2,37 B) Na₂HPO₃; 1,89
 C) Na₃PO₃; 2,37 D) NaH₂PO₃; 1,9

1574. 22,75 g Ca₃P₂ dan olingan fosfinning to'la yonishidan hosil bo'lgan fosfor (V) oksidning massasini (g) toping.

- A) 17,75 B) 18,25 C) 17,1 D) 18,75

1575. Quyidagi reaksiyani tugallab, koeffitsientlar yig'indisini aniqlang.



- A) 20 B) 21 C) 22 D) 23

1576. Qizil fosfor qanday kristall panjaraga ega?

- A) molekular B) atom C) ion D) metall

1577. O'simliklarda qaysi element yetishmaganda o'sish kechikadi?

- A) azot B) fosfor va kaliy
 C) azot va fosfor D) temir

1578. Qo'zg'algan holatga o'tganda fosfor atomi elektronlari qaysi qobiqchalarda joylashgan?

- A) p B) s, p, d C) p, d D) s, p

1579. Quyidagilardan mikroelementlarni tanlang.

- 1) C; 2) Fe; 3) Mn; 4) O;
 5) P; 6) B; 7) Mg; 8) Mo
 A) 2, 3, 6, 8 B) 1, 4, 5, 7
 C) 2, 3, 7, 8 D) 3, 4, 5, 6

1580. Quyidagilardan makroelementlarni tanlang.

- 1) Zn; 2) N; 3) Co; 4) K;
 5) B; 6) Ca; 7) P; 8) Fe
 A) 2, 4, 6, 7 B) 1, 3, 5, 8
 C) 2, 3, 4, 5 D) 5, 6, 7, 8

1581. Poliin va polimetilen tuzilishida uchraydigan

allotropik shakl o'zgarish nomini belgilang.

- A) karbin B) fellerin C) olmos D) grafit

1582. Quyidagi qaysi modda yuqori darajada adsorbsiyalovchi xossaga ega?

- A) grafit B) pistako'mir C) koks D) ohaktosh

1583. Qaysi kislotada sassolin hosil qiladigan yagona

mineral kislotadir?

A) HF B) H_3PO_4 C) H_3BO_3 D) H_2SO_3

1584. Qo'zg'algan holatga o'tganda uglerod atomi elektronlari qaysi qobiqchalarda joylashgan?

A) p B) s, p, d C) p, d D) s, p

1585. Portlandsementning eng muhim tarkibiy qismlari quyidagicha kalsiy silikatlaridan iborat:

CaO -73,7%, SiO_2 -26,3%;

CaO -65,1%, SiO_2 -34,9%.

Ushbu birikmalarning har qaysisida 1 mol SiO_2 ga necha mol CaO to'g'ri keladi?

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

1586. Quyidagi qaysi gaz havoda o'z-o'zidan alanganib ketadi?

A) SiH_4 B) CO C) SO_2 D) CH_4

1587. "Eruvchan shisha" deb ataladigan modda formulasini belgilang.

A) Na_2SiO_3 B) $CaSiO_3$

C) $Al_2(SiO_3)_3$ D) H_2SiO_3

1588. A.M. Butlerovning kimyoviy tuzilish nazariyasining hozirgi zamon ta'rifi to'g'ri ko'rsatilgan javobni toping.

A) Murakkab zarrachaning kimyoviy tabiati uning tarkibini tashkil etuvchi moddiy zarrachalarning tabiati, ularning miqdori va kimyoviy tuzilishi bilan belgilanadi.

B) Murakkab zarrachaning kimyoviy tabiati uning tarkibiga, kimyoviy, elektron va fazoviy tuzilishiga bog'liq.

C) Moddaning xossasini o'rganib. Molekulaning tuzilishini aniqlash, uning tuzilishini va xossasini aks ettiradigan ma'lum bir formula bilan ifodalash mumkin.

D) Moddaning kimyoviy xossalari ular molekulaning tarkibiga va kimyoviy tuzilishiga bog'liq

1589. C_6H_{14} tarkibli uglevodorodning izomerlari soni nechta?

A) 3 ta B) 6 ta C) 4 ta D) 5 ta

1590. Oltinugurt quyidagi qaysi moddalar bilan reaksiyaga kirishadi?

1) H_2O ; 2) K_2O ; 3) HCl ; 4) suyultirilgan H_2SO_4 ; 5) konsentrlangan H_2SO_4 ; 6) $NaOH$; 7) C

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

497. SO_2 ning sanoatda olinishini aniqlang.

A) $NaSO_3 + HCl \rightarrow NaCl + SO_2 + H_2O$

B) $Cu + H_2SO_{4(kons.)} \rightarrow CuSO_4 + SO_2 + H_2O$

C) $FeS_2 + O_2 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2$

D) $H_2S + H_2SO_{4(kons.)} \rightarrow SO_2 + H_2O$

1591. propan, etilen va kisloroddan iborat 30 litr aralashma o'zaro to'liq ta'sirlashgandan so'ng suv bug'lari va CO_2 dan iborat 32 litr aralashma hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashma tarkibidagi CO_2 ning hajmiy ulushini aniqlang. (Barcha hajmlar bir xil hajmda olingan)

A) 1/4 B) 4/5 C) 1/2 D) 1/8

1592. propan, etilen va kisloroddan iborat 30 litr aralashma o'zaro to'liq ta'sirlashgandan so'ng suv bug'lari va CO_2 dan iborat 32 litr aralashma hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi oddiy moddaning hajmiy ulushini aniqlang. (Barcha hajmlar bir xil hajmda olingan)

A) 1/4 B) 4/5 C) 1/6 D) 2/15

1593. pentadiyen, buten va kisloroddan iborat 37 litr aralashma o'zaro to'liq ta'sirlashgandan so'ng suv bug'lari va CO_2 dan iborat 42 litr aralashma hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi oddiy moddaning hajmiy ulushini aniqlang. (Barcha hajmlar bir xil hajmda olingan)

A) 1/4 B) 4/5 C) 4/6 D) 16/18,5

1594. pentadiyen, buten va kisloroddan iborat 37 litr aralashma o'zaro to'liq ta'sirlashgandan so'ng suv bug'lari va CO_2 dan iborat 42 litr aralashma hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashma tarkibidagi suv bug'ining hajmiy ulushini aniqlang. (Barcha hajmlar bir xil hajmda olingan)

A) 1/4 B) 5/10,5 C) 4/6 D) 16/18,5

1595. Propan va propindan iborat aralashma bromli suv eritmasiga yuttirilganda 0,2 mol 1,1,2,2-tetrabrompropan hosil bo'ldi. Xuddi aralashmani to'liq yondirish uchun 1,8 mol kislorod sarflansa, dastlabki aralashmadagi propanning miqdorini (mol) hisoblang.

A) 0,2 B) 0,4 C) 0,3 D) 0,1

1596. Propan va propendan iborat aralashma bromli suv eritmasiga yuttirilganda 0,2 mol 1,2-dibrompropan hosil bo'ldi. Xuddi aralashmani to'liq yondirish uchun 1,9 mol kislorod sarflansa, dastlabki aralashmadagi propanning hajmiy ulushini (%) hisoblang.

A) 20 B) 40 C) 30 D) 50

1597. Propan va propindan iborat aralashma bromli suv eritmasiga yuttirilganda 0,2 mol 1,1,2,2-tetrabrompropan hosil bo'ldi. Xuddi aralashmani to'liq yondirish uchun 1,3 mol kislorod sarflansa, hosil bo'lgan CO_2 ning hajmini (litr) hisoblang.

A) 17,92 B) 20,16 C) 16,8 D) 13,44

1598. Propan va propindan iborat aralashma 1280 g 5% li bromli suv eritmasiga yuttirilganda 1,1,2,2-tetrabrompropan hosil bo'ldi. Xuddi aralashmani to'liq yondirish uchun 2,3 mol kislorod sarflansa, dastlabki aralashmadagi propinning hajmiy ulushini hisoblang.

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

1599. butan va butendan iborat aralashma 640 g 5% li bromli suv eritmasiga yuttirilganda 1,2-dibrombutan hosil bo'ldi. Xuddi aralashmani to'liq yondirish uchun 2,3 mol kislorod sarflansa, dastlabki aralashmadagi butanning hajmiy ulushini hisoblang.

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

1600. Tarkibida 20 ml noma'lum uglevodorod bo'lgan uglevodorod va kisloroddan iborat 200 ml gazlar aralashmasi yondirildi va hosil bo'lgan suv bug'i kondensatlangandan keyin qolgan gazlar aralashmasi 150 ml bo'ldi. Shu aralashmaga mo'l miqdorda kaliy gidroksid bilan ishlov berilganda, gazlar hajmi 70 ml gacha kamaydi. Noma'lum uglevodorodni aniqlang.

A) 2-metilpropan

B) buten-2

C) vinilasetilen

D) siklobuten

1601. Tarkibida 10 ml noma'lum uglevodorod bo'lgan uglevodorod va kisloroddan iborat 160 ml gazlar aralashmasi yondirildi va hosil bo'lgan suv bug'i kondensatlangandan keyin qolgan gazlar aralashmasi 130 ml bo'ldi. Shu aralashmaga mo'l miqdorda kaliy gidroksid bilan ishlov berilganda, gazlar hajmi 90 ml gacha kamaydi. Noma'lum uglevodorodni aniqlang.

A) 2-metilpropan

B) buten-2

C) vinilasetilen

D) siklobuten

1602. Tarkibida 20 ml noma'lum uglevodorod bo'lgan uglevodorod va kisloroddan iborat 200 ml gazlar aralashmasi yondirildi va hosil bo'lgan suv bug'i kondensatlangandan keyin qolgan gazlar aralashmasi 140 ml bo'ldi. Shu aralashmaga mo'l miqdorda kaliy gidroksid bilan ishlov berilganda, gazlar hajmi 40 ml gacha kamaydi. Noma'lum uglevodorodni aniqlang.

A) 2-metilbuten-2

B) izopren

C) vinilasetilen

D) penten

1603. Tarkibida 20 ml noma'lum uglevodorod bo'lgan uglevodorod va kisloroddan iborat 200 ml gazlar aralashmasi yondirildi va hosil bo'lgan suv bug'i kondensatlangandan keyin qolgan gazlar aralashmasi 150 ml bo'ldi. Shu aralashmaga mo'l miqdorda kaliy gidroksid bilan ishlov berilganda, gazlar hajmi 70 ml gacha kamaydi. Noma'lum uglevodorodni aniqlang.

A) butadiyen-1, 3

B) buten-2

C) vinilasetilen

D) siklobuten

1604. Tarkibida 10 ml noma'lum uglevodorod bo'lgan uglevodorod va kisloroddan iborat 260 ml gazlar aralashmasi yondirildi va hosil bo'lgan suv bug'i kondensatlangandan keyin qolgan gazlar aralashmasi 200 ml bo'ldi. Shu aralashmaga mo'l miqdorda kaliy gidroksid bilan ishlov berilganda, gazlar hajmi 60 ml gacha kamaydi. Noma'lum uglevodorodni aniqlang.

A) geptan

B) benzol

C) toluol

D) gepten

1605. Ikkilamchi spirtni aniqlang.

A) butanol-1

B) 2,2,4- trimetilpentanol-1

C) 3-dimetilbutanol-2

D) pentanol-3

1606. uchlamchi spirtni aniqlang.

A) butanol-1

B) 2,2,4- trimetilpentanol-1

C) 2,3-dimetilbutanol-2

D) pentanol-3

1607. Oksidlanganda 2-metilpropanal hosil qiladigan spirtni aniqlang.

A) butanol-2

B) butanol-1

C) izobutil spirt

D) 2-metilpropanol-2

1608. Oksidlanganda keton hosil qiladigan spirtni aniqlang.

A) butanol-2

B) butanol-1

C) izobutil spirt

D) propanol-1

1609. Oksidlanganda ham keton ham aldegid hosil qiladigan spirtni aniqlang.

- A) butanol-2
 B) butanol-1
 C) izobutil spirt
 D) 2-metilpropanol-2

1610. Propanol-1 ichki molekulyar degidratlanganda qanday modda hosil bo`ladi?

- A) dipropil efiri
 B) dietil efiri
 C) propilen
 D) metiletil efiri

1611. Propanol-1 ichki molekulyar degidratlanganda qanday modda hosil bo`ladi?

- A) dipropil efiri
 B) dietil efiri
 C) propilen
 D) metiletil efiri

1612. Izobutil spirt oksidlansa, organik birikmaning qaysi sinfi hosil bo`ldi?

- A) alkin B) keton
 C) alkadiyen D) aldegid

1613. Uchlamchi butil spirt oksidlansa, organik birikmaning qaysi sinfi hosil bo`ladi?

- A) aldegid, keton B) keton
 C) alkadiyen D) aldegid

1614. Natriy etilat olishda 6 g vodorod gazi ajralib chiqqan bo`lsa, dastlabki spirt tarkibida necha mol vodorod atomi bo`lgan?

- A) 36 B) 6 C) 18 D) 24

1615. Natriy popilat olishda 6,72 litr vodorod gazi ajralib chiqqan bo`lsa, sarflangan natriyning massasini (g) hisoblang.

- A) 4,6 B) 13,8 C) 6,9 D) 9,2

1616. Etilenxlorgidrin olish uchun dastlabki spirtidan 3 mol olingan bo`lsa, hosil bo`lgan etilenxlorgidrin massasini (g) aniqlang. ($\eta=100$)

- A) 322 B) 241,5 C) 198 D) 297

1617. Etilenxlorgidrin olish uchun dastlabki spirtidan 4 mol olingan bo`lsa, hosil bo`lgan etilenxlorgidrin massasini (g) aniqlang. ($\eta=70$)

- A) 322 B) 241,5 C) 198 D) 225,4

1618. Etilenxlorgidrin olish uchun dastlabki spirtidan necha gramm olinsa, hosil bo`lgan etilenxlorgidrin massasi 161 g bo`ladi. ($\eta=80$)

- A) 124 B) 248 C) 155 D) 372

1619. 92 g etil spirt molekularlar aro degidratlanganda hosil bo`lgan mahsulot massasini (g) hisoblang. ($\eta=80$)

- A) 74 B) 148 C) 59,2 D) 37

1620. 92 g dimetil efiri hosil bo`lishi uchun sarflangan spirt massasini (g) hisoblang. ($\eta=80$)

- A) 160 B) 128 C) 64 D) 32

1621. 0,5 mol akrolein olish uchun sarflangan glitserindan necha gramm trinitroglitserin olish mumkin? ($\varphi = 100\%$, $M_{\text{trinitroglitserin}}=227$ g/mol)

- A) 340,5 B) 113,5 C) 69 D) 46

1622. 0,4 mol akrolein olish uchun sarflangan glitserindan necha gramm trinitroglitserin olish mumkin? ($\eta = 75\%$, $M_{\text{trinitroglitserin}}=227$ g/mol)

- A) 340,5 B) 113,5 C) 68,1 D) 90,8

1623. 33,6 mol akrolein olish uchun sarflangan glitserindan necha gramm trinitroglitserin olish mumkin? ($\eta = 80\%$, $M_{\text{trinitroglitserin}}=227$ g/mol)

- A) 340,5 B) 108,96 C) 136,2 D) 113,5

1624. 90,8 g trinitroglitserin olish uchun sarflangan glitserindan necha gramm akrolein olish mumkin? ($\eta = 80\%$, $M_{\text{trinitroglitserin}}=227$ g/mol)

- A) 33,6 B) 17,92 C) 22,4 D) 44,8

1625. Sirka kislota, etanal va metanoldan iborat 60 g aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qismi natriy karbonat eritmasida eritilishi natijasida 0,125 mol gaz ajraldi. Ikkinchi qismi kumush oksiding ammiakdagi eritmasida oksidlanishi natijasida 0,5 mol cho`kma ajraldi. Dastlabki aralashmadagi metanol massasini (g) aniqlang.

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

1626. Sirka kislota, etanal va metanoldan iborat 100 g aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qismi natriy karbonat eritmasida eritilishi natijasida 0,25 mol gaz ajraldi. Ikkinchi qismi kumush oksiding ammiakdagi eritmasida oksidlanishi natijasida 0,6 mol cho`kma ajraldi. Dastlabki aralashmadagi metanol massasini (g) aniqlang.

- A) 13,6 B) 3,2 C) 8 D) 6,4

1627. Sirka kislota, etanal va etanoldan iborat 80 g aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qismi natriy karbonat eritmasida eritilishi natijasida 0,2 mol gaz ajraldi. Ikkinchi qismi kumush oksiding ammiakdagi eritmasida

oksidlanishi natijasida 0,1 mol cho`kma ajraldi. Dastlabki aralashmadagi etanolning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 20 B) 18 C) 25 D) 15

1628. propion kislolta, propanal va propanoldan iborat 80 g aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qismi natriy karbonat eritmasida eritilishi natijasida 4,48 litr gaz ajraldi. Ikkinchi qismi kumush oksiding ammiakdagi eritmasida oksidlanishi natijasida 16,2 cho`kma ajraldi. Dastlabki aralashmadagi propanol mol ulushini (%) aniqlang.

- A) 32 B) 44 C) 24 D) 41,25

1629. Sirka kislota, etanal va atsetilendan iborat 100 g aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qismi natriy karbonat eritmasida eritilishi natijasida 0,205 mol gaz ajraldi. Ikkinchi qismi kumush oksiding ammiakdagi eritmasida oksidlanishi natijasida 158,4 g cho`kma ajraldi. Dastlabki aralashmadagi atsetilenning massasini (g) aniqlang.

- A) 18,2 B) 13 C) 15,6 D) 26

1630. Sirka kislota, etanal va atsetilendan iborat 46,8 g aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qismi natriy karbonat eritmasida eritilishi natijasida 2,24 mol gaz ajraldi. Ikkinchi qismi kumush oksiding ammiakdagi eritmasida oksidlanishi natijasida 67,4 g cho`kma ajraldi. Dastlabki aralashmadagi etanalning massasini (g) aniqlang.

- A) 44 B) 13,2 C) 8,8 D) 2,6

1632. propion kislolta, propanal va propindan iborat 144 g aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qismi natriy karbonat eritmasida eritilishi natijasida 6,72 litr gaz ajraldi. Ikkinchi qismi kumush oksiding ammiakdagi eritmasida oksidlanishi natijasida 102 cho`kma ajraldi. Dastlabki aralashmadagi propinning massasini (g) hisoblang.

- A) 32 B) 44 C) 24 D) 41,25

1633. Sirka kislota, etanal va atsetilendan iborat 100 g aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qismi natriy karbonat eritmasida eritilishi natijasida 0,205 mol gaz ajraldi. Ikkinchi qismi kumush oksiding ammiakdagi eritmasida oksidlanishi natijasida 158,4 g cho`kma ajraldi. Dastlabki aralashmadagi etanalning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 35,2 B) 44 C) 15,6 D) 26

1634. Sirka kislota, etanal va atsetilendan iborat 46,8 g aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qismi natriy karbonat eritmasida eritilishi natijasida 2,24 mol gaz ajraldi. Ikkinchi qismi kumush oksiding ammiakdagi eritmasida oksidlanishi natijasida 67,4 g cho`kma ajraldi. Dastlabki aralashmadagi sirka kislotaning mol ulushini (%) aniqlang.

- A) 30 B) 50 C) 25 D) 35

1635. Sirka kislota, etanal va atsetilendan iborat 100 g aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qismi natriy karbonat eritmasida eritilishi natijasida 0,205 mol gaz ajraldi. Ikkinchi qismi kumush oksiding ammiakdagi eritmasida oksidlanishi natijasida 158,4 g cho`kma ajraldi. Dastlabki aralashmadagi sirka kislotaning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 49,2 B) 26,4 C) 24,4 D) 26

1636. Ikki xil to`yingan bir atomli spirtlar aralashmasi molekulalar aro degidratlanganda 24 g oddiy efir va 7,2 g suv hosil bo`ldi. Spirtlarni aniqlang.

- A) etanol va butanol
B) etanol va propanol
C) metanol va etanol
D) metanol va propanol

1637. Ikki xil to`yingan bir atomli spirtlar aralashmasi molekulalar aro degidratlanganda 52,8 g oddiy efir va 10,8 g suv hosil bo`ldi. Spirtlarni aniqlang.

- A) etanol va butanol
B) etanol va propanol
C) metanol va etanol
D) metanol va propanol

1638. Ikki xil to`yingan bir atomli spirtlar aralashmasi molekulalar aro degidratlanganda 61,2 g oddiy efir va 10,8 g suv hosil bo`ldi. Spirtlarni aniqlang.

- A) etanol va butanol
B) etanol va propanol
C) metanol va etanol
D) metanol va propanol

1639. Ikki xil to`yingan bir atomli spirtlar aralashmasi molekulalar aro degidratlanganda 66,6 g oddiy efir va 16,2 g suv hosil bo`ldi. Spirtlarni aniqlang.

- A) etanol va butanol
B) etanol va propanol
C) metanol va etanol
D) metanol va propanol

1640. Ikki xil to`yingan bir atomli spirtlar aralashmasi molekular aro degidratlanganda 34,8 g oddiy efir va 5,4 g suv hosil bo`ldi. Spirtlarni aniqlang.

- A) metanol va butanol
B) butanol va propanol
 C) metanol va pentanol
 D) metanol va propanol

1641. Ikki xil to`yingan bir atomli spirtlar aralashmasi molekular aro degidratlanganda 61,2 g oddiy efir va 10,8 g suv hosil bo`ldi. Spirtlarni aniqlang.

- A) metanol va butanol
 B) butanol va propanol
C) metanol va pentanol
 D) metanol va propanol

1642. Ikki xil to`yingan bir atomli spirtlar aralashmasi molekular aro degidratlanganda 88,8 g oddiy efir va 21,6 g suv hosil bo`ldi. Spirtlarni aniqlang.

- A) metanol va butanol
 B) butanol va propanol
 C) metanol va pentanol
D) metanol va propanol

1643. Ikki xil to`yingan bir atomli spirtlar aralashmasi molekular aro degidratlanganda 79,2 g oddiy efir va 16,2 g suv hosil bo`ldi. Spirtlarni aniqlang.

- A) metanol va butanol
 B) butanol va propanol
 C) metanol va pentanol
 D) metanol va propanol

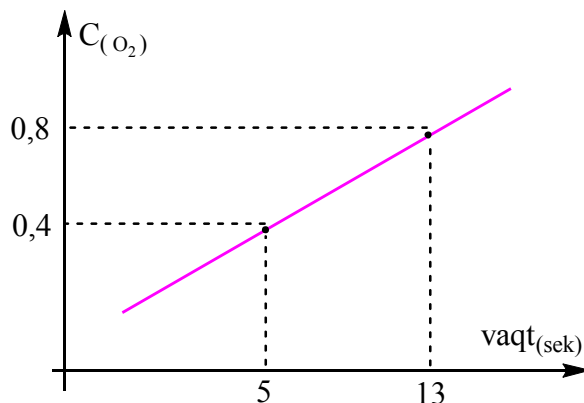
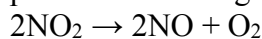
1644. Ikki xil to`yingan bir atomli spirtlar aralashmasi molekular aro degidratlanganda 104,4 g oddiy efir va 16,2 g suv hosil bo`ldi. Spirtlarni aniqlang.

- A) metanol va butanol
B) butanol va propanol
 C) metanol va pentanol
 D) metanol va propanol

1645. Ikki xil to`yingan bir atomli spirtlar aralashmasi molekular aro degidratlanganda 76,5 g oddiy efir va 13,5 g suv hosil bo`ldi. Spirtlarni aniqlang.

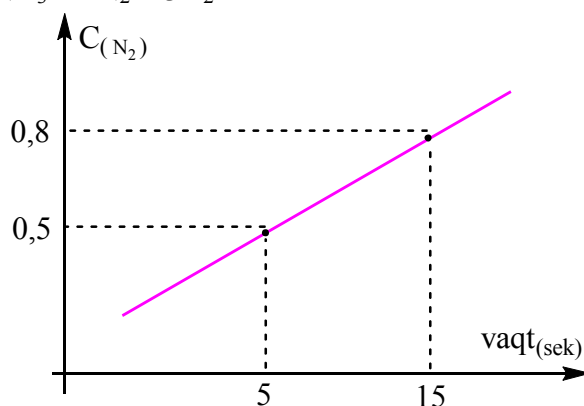
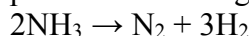
- A) etanol va butanol
 B) etanol va propanol
 C) metanol va etanol
 D) metanol va propanol

1646. Ushbu grafikdan foydalanib, NO₂ ning parchalanish tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.



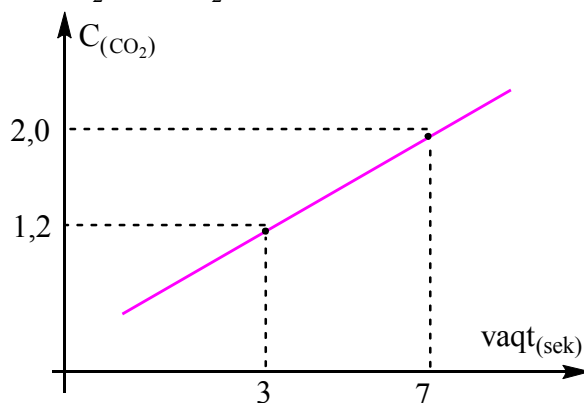
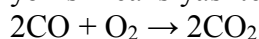
- A) 0,05 B) 0,1 C) 0,15 D) 0,2

1647. Ushbu grafikdan foydalanib, NH₃ ning parchalanish tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.



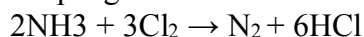
- A) 0,03 B) 0,06 C) 0,09 D) 0,12

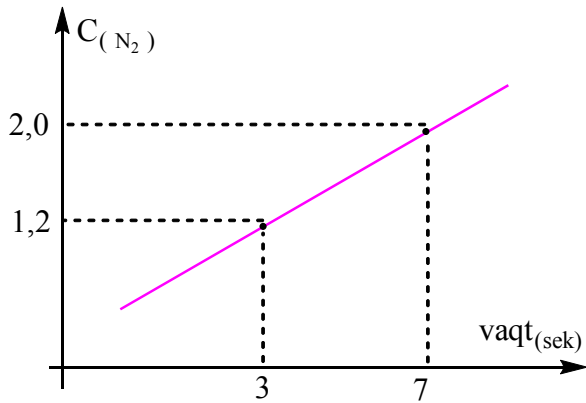
1648. Ushbu grafikdan foydalanib, CO ning yonish reaksiyasi tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.



- A) 0,1 B) 0,4 C) 0,3 D) 0,2

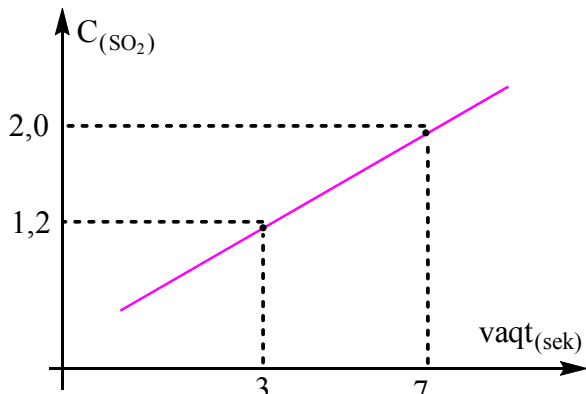
1649. Ushbu grafikdan foydalanib, NH₃ ning xlarda yonish reaksiyasi tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.





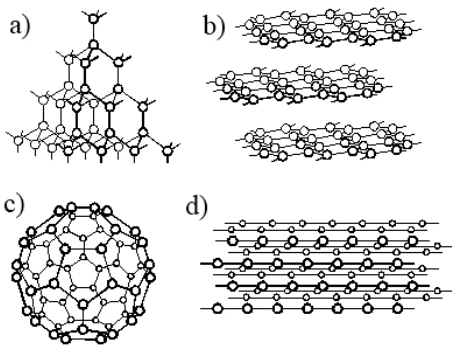
- A) 0,1 B) 0,4 C) 0,3 D) 0,2

1650. Ushbu grafikdan foydalanib, SO₂ ning yonish reaksiyasi tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.
 $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$



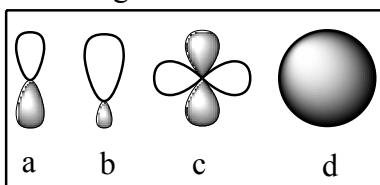
- A) 0,1 B) 0,4 C) 0,3 D) 0,2

1651. Quyidagilardan 1-olmos, 2-grafit, 3-karbin va 4-fullerenni ajratib ko'rsating.



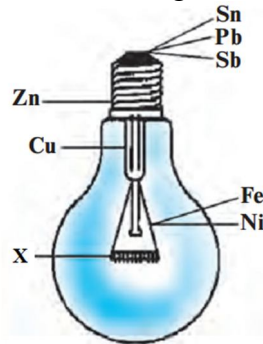
- A) 1-a, 2-b, 3-c, 4-d
 B) 4-a, 1-a, 3-d, 2-b
 C) 3-d, 2-b, 4-c, 1-a
 D) 4-a, 3-b, 2-c, 1-d

1652. Quyidagilardan s-1, p-2, d-3 orbitallarni ko'rsating.



- A) 1d, 2b, 3c B) 1d, 2a, 3b
 C) 1d, 2c, 3a D) 1d, 2a, 3c

1653. Rasmdagi noma'lum metallni (X) aniqlang

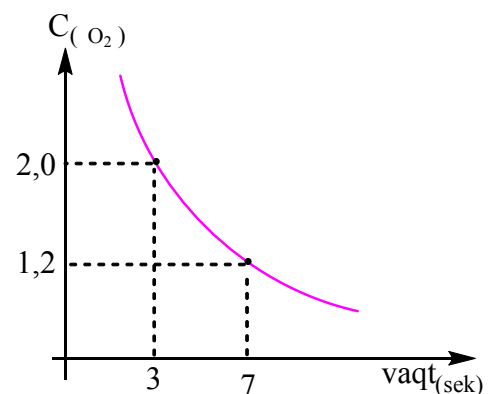


- A) Ti B) W C) Cr D) Co

1654. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib is gazining yonish reaksiyasining tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.
 $2\text{CO} + \text{O}_2 = 2\text{CO}_2$

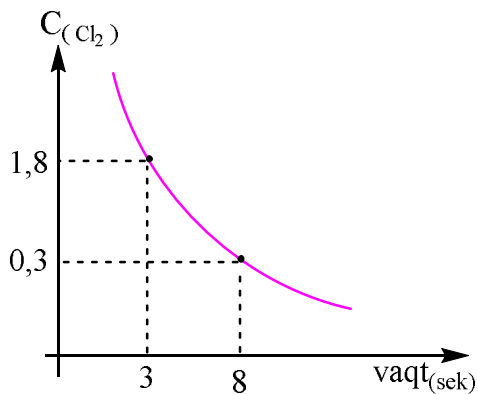
- A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4

1655. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib uglerod II oksidning yonish reaksiyasining tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.
 $2\text{CO} + \text{O}_2 = 2\text{CO}_2$



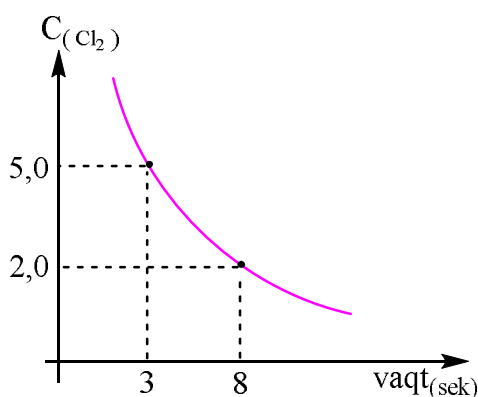
- A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4

1656. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib amiakning xlor atmosferasida yonish reaksiyasining tezligini (*mol/l·sek*) aniqlang.
 $2\text{NH}_3 + 3\text{Cl}_2 = \text{N}_2 + 6\text{HCl}$



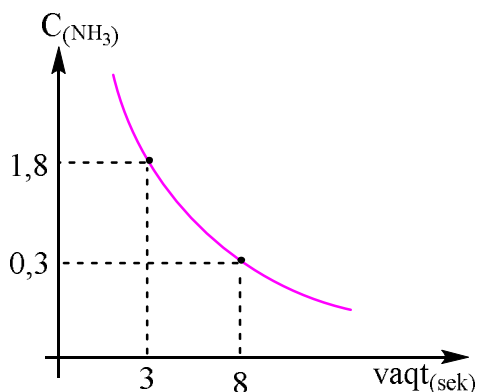
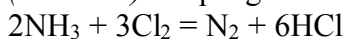
- A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4

1657. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib amiakning xlor atmosferasida yonish reaksiyasining tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang.
 $2NH_3 + 3Cl_2 = N_2 + 6HCl$



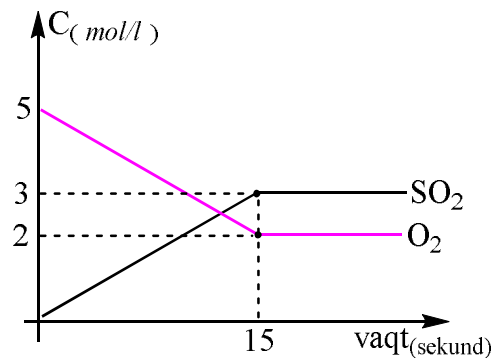
- A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4

1658. Quyidagi grafik jadvaldan foydalanib xlorning amiak bilan reaksiyasi tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang.



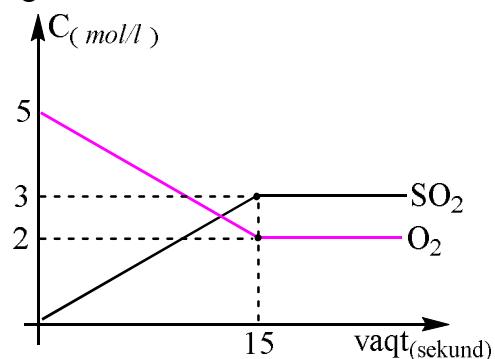
- A) 0,45 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,15

1659. Grafikka asoslanib $S_{(q)} + O_2_{(g)} = SO_2_{(g)}$ reaksiyasining muvozanat konstantasini (K_m) aniqlang.



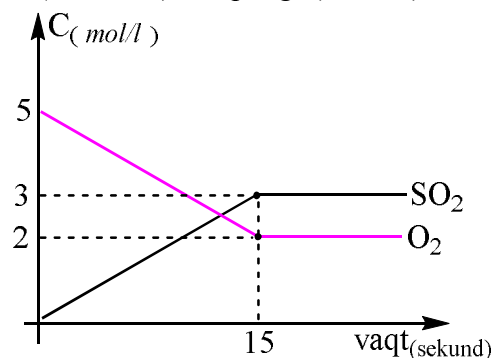
- A) 1 B) 1,5 C) 2,5 D) 3

1660. Grafikka asoslanib $S_{(q)} + O_2_{(g)} = SO_2_{(g)}$ reaksiyasining o'rtacha tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang.



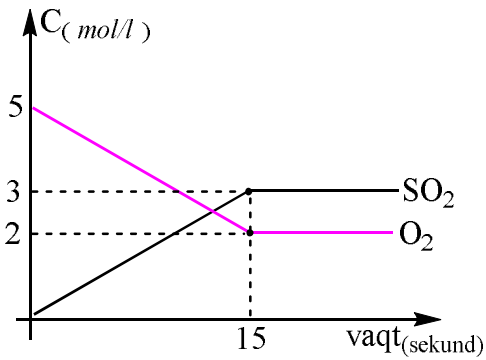
- A) 0,2 B) 0,3 C) 0,4 D) 0,5

1661. Grafikka asoslanib $S_{(q)} + O_2_{(g)} = SO_2_{(g)}$ reaksiyasining muvozanat qaror topgandagi tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang. ($k=0,8$)



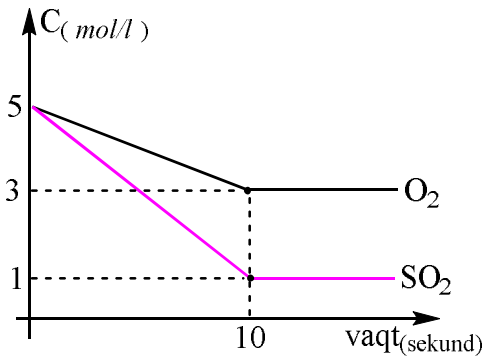
- A) 0 $mol/l \cdot sek$
 B) 4 $mol/l \cdot sek$
C) 1,6 $mol/l \cdot sek$
 D) 4,8 $mol/l \cdot sek$

1662. Grafikka asoslanib $S_{(q)} + O_2_{(g)} = SO_2_{(g)}$ reaksiyasining dastlabki tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang. ($k=0,8$)



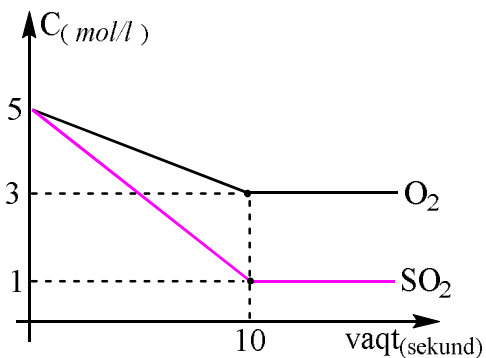
- A) 0 mol/l·sek
 B) 4 mol/l·sek
 C) 1,6 mol/l·sek
 D) 4,8 mol/l·sek

1663. Grafikka asoslanib $2\text{SO}_2(g) + \text{O}_2(g) = 2\text{SO}_3(g)$ reaksiyasining muvozanat konstantasini (K_m) aniqlang.



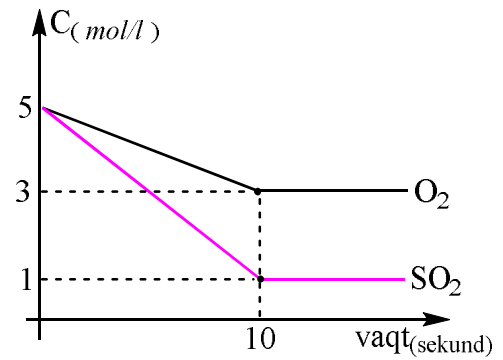
- A) 16/3 B) 4/3 C) 16/6 D) 1

1664. Grafikka asoslanib $2\text{SO}_2(g) + \text{O}_2(g) = 2\text{SO}_3(g)$ reaksiyasining dastlabki tezligini (mol/l·sek) aniqlang. ($k = 0,8$)



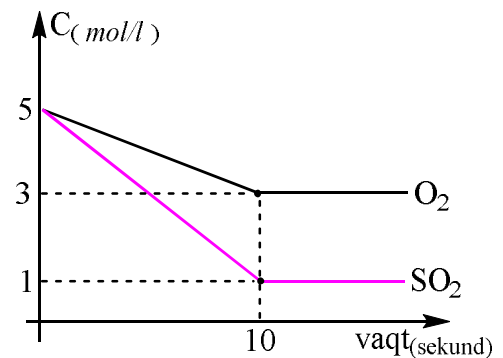
- A) 125 B) 100 C) 150 D) 75

1665. Grafikka asoslanib $2\text{SO}_2(g) + \text{O}_2(g) = 2\text{SO}_3(g)$ sistemada muvozanat qaror topgandan keyingi tezligini (mol/l·sek) aniqlang. ($k = 0,8$)



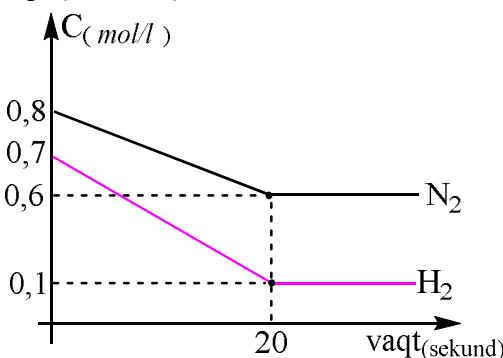
- A) 3 B) 2 C) 3,2 D) 2,4

1666. Grafikka asoslanib $2\text{SO}_2(g) + \text{O}_2(g) = 2\text{SO}_3(g)$ reaksiyasining SO_2 bo'yicha o'rtacha tezligini (mol/l·sek) aniqlang.



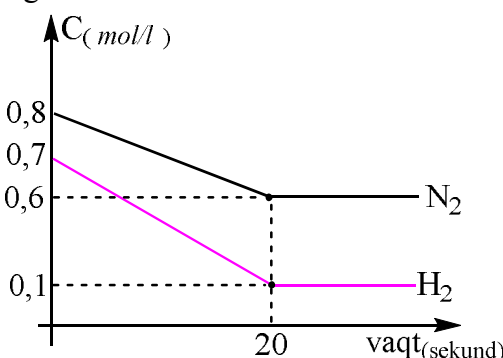
- A) 0,4 B) 0,3 C) 0,2 D) 0,2

1667. Grafikka asoslanib $\text{N}_2(g) + 3\text{H}_2(g) = 2\text{NH}_3(g)$ reaksiyasining dastlabki tezligini (mol/l·sek) aniqlang. ($k = 0,5$)



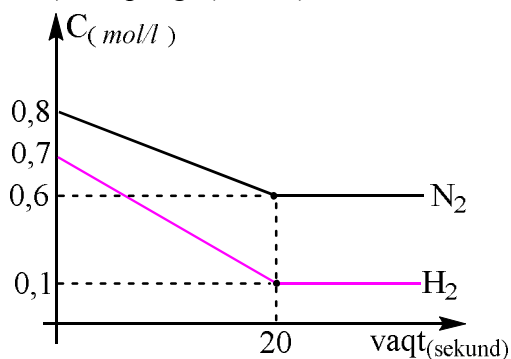
- A) 0,343 B) 0,2744 C) 0,1372 D) 0,4116

1668. Grafikka asoslanib $\text{N}_2(g) + 3\text{H}_2(g) = 2\text{NH}_3(g)$ reaksiyasining muvozanat konstantasini (K_m) aniqlang.



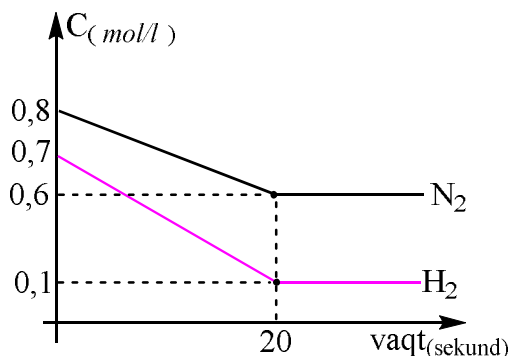
- A) 1600/6 B) 160/6 C) 16/6 D) 1,6/6

1669. Grafikka asoslanib $N_2(g) + 3H_2(g) = 2NH_3(g)$ reaksiyasining muvozanatdagi tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang. ($k = 1$)



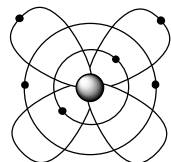
- A) $6 \cdot 10^{-5}$ B) $6 \cdot 10^{-4}$ C) $6 \cdot 10^{-3}$ D) $6 \cdot 10^{-2}$

1670. Grafikka asoslanib $N_2(g) + 3H_2(g) = 2NH_3(g)$ reaksiyasining H_2 bo'yicha o'rtacha tezligini ($mol/l \cdot sek$) aniqlang.



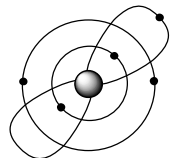
- A) 0,03 B) 0,02 C) 0,01 D) 0,1

1671. Ushbu rasmda qaysi elementning atom tuzilish modeli keltirilgan?



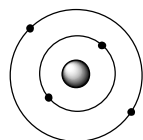
- A) Li B) Be C) B D) C

1672. Ushbu rasmda qaysi elementning atom tuzilish modeli keltirilgan?



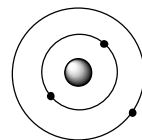
- A) Li B) Be C) B D) C

1673. Ushbu rasmda qaysi elementning atom tuzilish modeli keltirilgan?



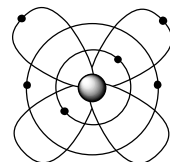
- A) Li B) Be C) B D) C

1674. Ushbu rasmda qaysi elementning atom tuzilish modeli keltirilgan?



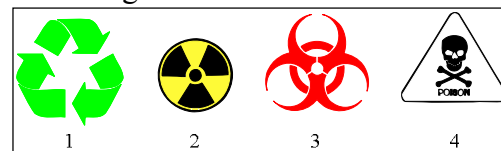
- A) Li B) Be C) B D) C

1675. Ushbu rasmda kislorodning qaysi ionini tuzilish modeli keltirilgan?



- A) O^{2-} B) O^{2+} C) O^- D) O^+

1676. Radiatsiya borligini anglatuvchi belgini ko'rsating.



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

1677. Etan kislota etil efiring 1 mol miqdoriga ammiak ta'sir ettirilganda 36,8 g spirt olingan bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.

- A) 90 B) 50 C) 80 D) 100

1678. Etan kislota etil efiring 88 gramm miqdoriga ammiak ta'sir ettirilganda 32,2 g spirt olingan bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.

- A) 90 B) 70 C) 80 D) 100

1679. Etan kislota etil efiring 1 mol miqdoriga ammiak ta'sir ettirilganda 41,3 g karbon kislota amidi olingan bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.

- A) 90 B) 50 C) 80 D) 100

1680. Akril kislota metil efiring 51,6 g miqdoriga ammiak ta'sir ettirilganda 21,3 g karbon kislota amidi olingan bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.

- A) 90 B) 50 C) 80 D) 100

1681. Moy kislota etil efiring 46,4 g miqdoriga ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm karbon kislota amidi hosil bo'lishini aniqlang. ($\eta=75\%$)

- A) 34,8 B) 26,1 C) 87 D) 17,4

1682. Propilatsetat efiring 61,2 g miqdoriga vodorod xlorid ta'sir ettirilganda necha gramm karbon kislota xlorid hosil bo'lishini aniqlang. ($\eta=80\%$)

A) 37,68 B) 47,1 C) 78,5 D) 31,4

1683. butilpropionat efirining 104 g miqdoriga vodorod xlorid ta'sir ettirilganda necha gramm karbon kislota xlor anhidridi hosil bo'lishini aniqlang. ($\eta=50\%$)

A) 37 B) 47 C) 92,5 D) 31

1684. Etan kislota etil efirining 35,2 gramm miqdoriga vodorod xlorid ta'sir ettirilganda 13,8 g spirt olingan bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.

A) 90 B) 75 C) 85 D) 100

1685. Butan kislota etil efirining 92,8 gramm miqdoriga vodorod xlorid ta'sir ettirilganda 18,4 g spirt olingan bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.

A) 90 B) 70 C) 80 D) 50

1686. Formiat kislota etil efirining 148 gramm miqdoriga vodorod xlorid ta'sir ettirilganda 103,2 g karbon kislota xlor anhidridi hosil bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.

A) 90 B) 70 C) 80 D) 100

1687. Umumiy formulasi $C_4H_{11}N$ bo'lgan aminlarning nechitasi uchlamchi amin hisoblanadi?

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

1688. Umumiy formulasi $C_4H_{11}NH_2$ bo'lgan aminlarning nechitasi birlamchi amin hisoblanadi?

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

1689. Umumiy formulasi $C_4H_{11}NH$ bo'lgan aminlarning nechitasi ikkilamchi amin hisoblanadi?

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

1690. Umumiy formulasi $C_5H_{13}NH$ bo'lgan aminlarning nechitasi ikkilamchi amin hisoblanadi?

A) 4 B) 6 C) 3 D) 1

1691. Umumiy formulasi $C_5H_{13}N$ bo'lgan aminlarning nechitasi uchlamchi amin hisoblanadi?

A) 4 B) 6 C) 3 D) 1

1692. 3,1 g metil amin alkil yodid bilan ta'sirlashgach ammiak bilan ishlandi va 5,9 g ikkilamchi amin olindi. Reaksiyaga kirishgan alkil yodidni aniqlang.

A) CH_3I B) C_2H_5I
C) C_4H_9I D) $CH_3CH(I)CH_3$

1693. 4,65 g metil amin alkil yodid bilan ta'sirlashgach ammiak bilan ishlandi va 6,75 g ikkilamchi amin olindi. Reaksiyaga kirishgan alkil yodidni aniqlang.

A) CH_3I B) C_2H_5I
C) C_4H_9I D) $CH_3CH(I)CH_3$

1694. 9 g etil amin alkil yodid bilan ta'sirlashgach ammiak bilan ishlandi va 20,2 g ikkilamchi amin olindi. Reaksiyaga kirishgan alkil yodidni aniqlang.

A) CH_3I B) C_2H_5I
C) C_4H_9I D) $CH_3CH(I)CH_3$

1695. 4,5 g etil amin alkil yodid bilan ta'sirlashgach ammiak bilan ishlandi va 8,7 g ikkilamchi amin olindi. Reaksiyaga kirishgan alkil yodidni aniqlang.

A) CH_3I B) C_2H_5I
C) C_4H_9I D) $CH_3CH(I)CH_3$

1696. 11,8 g propil amin alkil yodid bilan ta'sirlashgach ammiak bilan ishlandi va 17,4 g ikkilamchi amin olindi. Reaksiyaga kirishgan alkil yodidni aniqlang.

A) CH_3I B) C_2H_5I
C) C_4H_9I D) $CH_3CH(I)CH_3$

1697. Metilamin va etilamindan iborat aralashma yondirilganda 5,6 litr (n.sh.) azot va 0,6 mol karbonat anhidrid hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmaning miqdoriy (mol) nisbatini aniqlang.

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

1698. Metilamin va etilamindan iborat aralashma yondirilganda 5,6 litr (n.sh.) azot va 0,7 mol karbonat anhidrid hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmaning miqdoriy (mol) nisbatini aniqlang.

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

1699. propilamin va etilamindan iborat aralashma yondirilganda 5,6 litr (n.sh.) azot va 61,6 g karbonat anhidrid hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi propilaminning hajmiy ulushini (%) hisoblang.

A) 20 B) 30 C) 80 D) 70

1700. propilamin va etilamindan iborat aralashma yondirilganda 6,72 litr (n.sh.) azot va 61,6 g karbonat anhidrid hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi propilamin tarkibidagi vodorod atomlar sonini hisoblang.

A) $8,127 \cdot 10^{23}$ B) $5,418 \cdot 10^{23}$
C) $1,6865 \cdot 10^{24}$ D) $1,0836 \cdot 10^{23}$

1701. Metilamin va etilamindan iborat aralashma yondirilganda 5,6 litr (n.sh.) azot va 0,7 mol karbonat anhidrid hosil bo`ldi. Boshlang`ich aralashmadagi etilaminning mol ulushini (%) aniqlang.

A) 40 B) 30 C) 60 D) 70

1702. propilamin va metilamindan iborat aralashma yondirilganda 5,6 litr (n.sh.) azot va 30,8 g karbonat anhidrid hosil bo`ldi. Boshlang`ich aralashmaning o`rtacha massasini (g) hisoblang.

A) 34 B) 36,6 C) 42 D) 44

1703. propilamin va butilamindan iborat aralashma yondirilganda 5,6 litr (n.sh.) azot va 79,2 g karbonat anhidrid hosil bo`ldi. Boshlang`ich aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini hisoblang.

A) 67,4 B) 36,6 C) 33,7 D) 48

1704. Metilamin va etilamindan iborat aralashma yondirilganda 5,6 litr (n.sh.) azot va 0,6 mol karbonat anhidrid hosil bo`ldi. Boshlang`ich aralashmaning o`rtacha massasini (g) aniqlang.

A) 67,4 B) 36,6 C) 33,8 D) 48

1705. propilamin va etilamindan iborat aralashma yondirilganda 6,72 litr (n.sh.) azot va 61,6 g karbonat anhidrid hosil bo`ldi. Boshlang`ich aralashmadagi propilaminning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 67,4 B) 39,6 C) 60,4 D) 48

1706. pentilamin va dimetilamindan iborat 30,9 g aralashma yondirilganda 41,44 litr gazlar aralashmasi hosil bo`ldi. Boshlang`ich aralashmadagi metilaminning massasini (g) aniqlang.

A) 13,5 B) 18 C) 9 D) 6,75

1707. propilamin va dimetilamindan iborat 29,8 g aralashma yondirilganda 38,08 litr gazlar aralashmasi hosil bo`ldi. Boshlang`ich aralashmadagi propilaminning miqdorini (mol) aniqlang.

A) 0,1 B) 0,4 C) 0,3 D) 0,2

1708. Tarkibida azot atomlari soni teng bo`lgan pirrol va pirimidin aralashmasining miqdoriy (mol) nisbatini aniqlang.

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

1709. Tarkibida azot atomlari soni teng bo`lgan imidazol va piridin aralashmasining miqdoriy (mol) nisbatini aniqlang.

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

1710. Tarkibida azot atomlari soni teng bo`lgan purin va piridin aralashmasining miqdoriy (mol) nisbatini aniqlang.

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

1711. Tarkibida kislorod atomlari soni teng bo`lgan furan va furfurool aralashmasining miqdoriy (mol) nisbatini aniqlang.

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

1712. Tarkibida azot atomlari soni teng bo`lgan pirazin va indol aralashmasining miqdoriy (mol) nisbatini aniqlang.

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

1713. Tarkibida kislorod atomlari soni teng bo`lgan furfurool va piran aralashmasining miqdoriy (mol) nisbatini aniqlang.

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

1714. Tarkibida kislorod atomlari soni teng bo`lgan florogulitsin va karbol kislotasi aralashmasining miqdoriy (mol) nisbatini aniqlang.

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

1715. Tarkibida kislorod atomlari soni teng bo`lgan alizarin va fenolftalein aralashmasining miqdoriy (mol) nisbatini aniqlang.

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

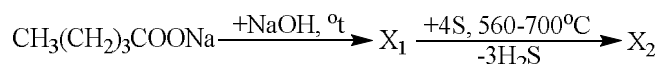
1716. Tarkibida kislorod atomlari soni teng bo`lgan furan va dioksan aralashmasining miqdoriy (mol) nisbatini aniqlang.

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

1717. Tarkibida azot atomlari soni teng bo`lgan pirrol va pirimidin aralashmadagi uglerod atomlari nisbatini aniqlang.

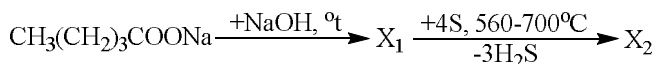
A) 2:1 B) 1:1 C) 2:3 D) 4:3

1718. Quyidagi o`zgarishlarda hosil bo`ladigan X_2 moddani aniqlang:



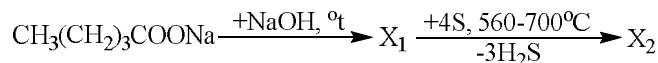
A) butan B) tiopiran
C) tiazol D) tiofen

1719. Quyidagi o`zgarishlarda hosil bo`ladigan X_1 moddani aniqlang:



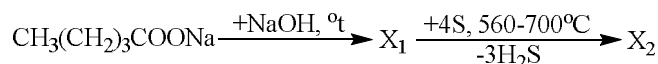
- A) butan B) tiopiran
C) tiazol D) tiofen

1720. Quyidagi reaksiya asosida 0,2 mol $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COONa}$ dan necha gramm X_1 modda hosil bo`ladi?



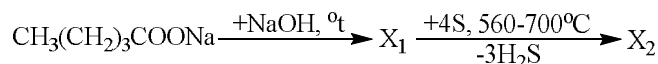
- A) 5,8 B) 21,6 C) 17,4 D) 11,6

1721. Quyidagi reaksiya asosida 0,1 mol $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COONa}$ dan necha gramm X_1 modda hosil bo`ladi?



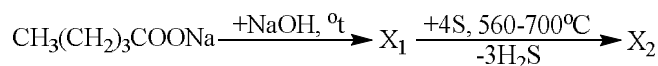
- A) 8,4 B) 16,8 C) 4,2 D) 9,8

1722. Quyidagi reaksiya asosida 0,5 mol $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COONa}$ dan necha gramm X_2 modda hosil bo`ladi? ($\eta_1=80\%$; $\eta_2=75\%$)



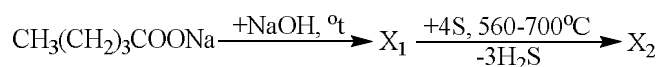
- A) 50,4 B) 25,2 C) 42 D) 16,8

1723. Quyidagi reaksiya asosida 0,5 mol $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COONa}$ dan necha litr gaz modda hosil bo`ladi? ($\eta_1=80\%$; $\eta_2=75\%$)



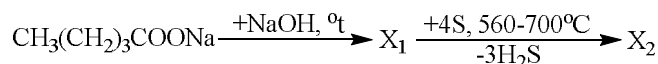
- A) 11,2 B) 33,6 C) 20,16 D) 17,92

1724. Quyidagi reaksiya asosida X_2 moddadan 30, 24 g hosil bo`lgan bo`lsa, reaksiyaga kirishgan $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COONa}$ ning massasini aniqlang. ($\eta_1=90\%$; $\eta_2=80\%$)



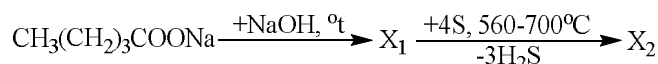
- A) 124 B) 12,4 C) 62 D) 6,2

1725. Quyidagi reaksiya asosida 13,44 litr gaz modda hosil bo`lgan bo`lsa reaksiyaga kirishgan $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COONa}$ ning massasini aniqlang.



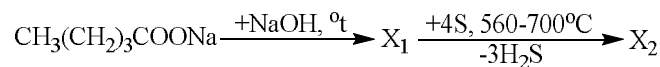
- A) 124 B) 12,4 C) 62 D) 24,8

1725. Quyidagi reaksiya asosida dastlabki tuz massasidan hosil bo`lgan organik modda massasidan 36,8 g ga kam bo`lsa, reaksiyaga kirishgan $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COONa}$ ning massasini aniqlang. ($\eta_1=75\%$; $\eta_2=80\%$)



- A) 124 B) 12,4 C) 62 D) 114,08

1727. Quyidagi reaksiya asosida dastlabki tuz massasidan hosil bo`lgan organik modda massasidan 129,3 g ga kam bo`lsa, reaksiyaga kirishgan $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COONa}$ ning massasini aniqlang. ($\eta_1=75\%$; $\eta_2=60\%$)



- A) 124 B) 248 C) 400 62

1728. x, y va z ning yig`indisini toping.

Modda	Molekuladagi sp^3 orbitalar soni	Bog`lar soni	
		Qutbli	Qutbtsiz
Bir atomli to`yingan spirt	a	x	y
Alkan	a	8	z

- A) 12 B) 13 C) 10 D) 9

1729. Bariy xloridning 40% li eritmasiga 55% li eritmasi qo`shilganda 200 gr X% li eritma olindi. X ni aniqlang?

- A) 35 B) 55 C) 40 D) 45

1730. A element atomi glyukoza tarkibiga kiradi. Metan va glyukozadagi uning massa nisbati 1:3 ni tashkil qiladi. Bu atom quyidagi qaysi modda tarkibiga ham kiradi?

- A) CO B) PH_3 C) O_3 D) Na_2C_2

1731. Ikki xil ishqoriy yer metal (Ca va X) oksidlari 3:2 mol nisbatda aralashtirilganda kalsiyning massa ulushi ikkinchi oksidnikidan 1,5 marta katta bo`ldi. Ikkinchi oksid molyar massasini (g/mol) aniqlang?

- A) 40 B) 153 C) 104 D) 25

1732. Asab kasalliklari va uyqusizlikda bemorlarga qanday element tutgan dori darmonlar tavsiya qilinadi?

- A) Ag B) Br C) Ca D) J

1733. Gibrid orbitalari soni atomlari sonidan 8 taga ko`p bo`lgan moddani aniqlang?

- A) sulfat kislota B) xlorat kislota
C) pentanol D) sulfat angidrid

1734. Qaysi modda eritmasida gidrooksoniy kationlari miqdori ko`p bo`ladi?

- A) NaOH B) HF C) CuSO_4 D) HBr

1735. Qaynoq suv va suv bug`i tarkibida suvning qanday tarkibli assotsiati uchraydi?

A) $(H_2O)_2$ B) $(H_2O)_4$ C) $(H_2O)_8$ D) $(H_2O)_6$

1736. Oltinugurt allotropiyalari tarkibidagi atomlar soni harorat ta'sirida 8, 6, 2 va shu kabi boshqa ko'rinishlarda bo'ladi. 900°C gacha qizdirilganda tarkibi qanday o'zgaradi?

- A) 6 dan 2 gacha kamayadi
B) 8 dan 4 gacha kamayadi
C) 8 dan 1 gacha kamayadi
D) 6 dan 4 gacha kamayadi

1737. Oleumga tarkibidagi angidrid massasidan 2,35 marta ko'p suv qo'shilganda 49% li eritma olindi. Dastlabki oleumni necha grammni 250 gr 40% li NaOH bilan neytrallash mumkin?

- A) 122,5 B) 109 C) 178 D) 158

1738. Ammiakni katalitik oksidlanishida bosim 2 marta orttirilib, kislorod konsentratsiyasi 2 marta kamaytirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi qanday o'zgaradi?

- A) 81 marta ortadi B) 256 marta kamayadi
C) 32 marta ortadi D) 16 marta ortadi

1739. $MnO_2 + H_2SO_3 \rightarrow MnSO_4 + \dots$ reaksiyani tugallang va koeffitsientlar yig'indisini hisoblang?

- A) 4 B) 6 C) 11 D) 9

1740. Qaytarish usuli bilan oltin zolini olishda 33,6 litr (n.sh) kislorod ajraldi. Reaksiyada qatnsahgan qaytaruvchi massasini (gr) aniqlang?

- A) 54 B) 60 C) 330 D) 90

1741. 5,4 gr alyuminiy metalli noma'lum MeOH eritmasida eritilganda olingan metaalyuminat va gaz massalari farqi 19 gr bo'ldi. Dastlabki ishqor sulfat kislotasi bilan ta'sirlashsa, qanday molekulyar massali sulfat olinadi?

- A) 142 B) 110 C) 174 D) 267

1742. Metandan atsetilen olindi. Sharoit reaksiyadan oldingi holatga keltirildi. Yopiq idish ichidagi bosim 60% ga ortdi. Reaksiya unumini (%) aniqlang?

- A) 60 B) 40 C) 50 D) 25

1743. Qanday konsentratsiyali (mol/l) sulfat kislotasi eritmasi ($\rho = 1,85 \text{ g/ml}$) "azeotrop eritma" deyiladi?

- A) 22,2 B) 18,5 C) 17,6 D) 16,8

1744. Metoksialkan tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodnikidan ikki marta katta bo'lsa, bu moddaga qizdirib konsentrlangan 2 molekula HJ ta'sir ettirilsa, qanday mahsulotlar hosil bo'ladi?

A) metilyodid, suv

B) etilyodid, suv

C) metil yodid, etilyodid, suv

D) metil yodid, etil yodid, propil yodid, suv

1745. Dimedrol qanday efir hisoblanadi?

A) aromatik oddiy

B) alifatik oddiy

C) aromatik murakkab

D) alifatik murakkab

1746. Sirka aldegidining metil atsetalini olish uchun qanday reagentlar kerak bo'ladi? 1) etan kislotasi 2) etanol 3) metanol 4) suvsiz $CuSO_4$ 5) etanal

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

1747. Atsetil sut kislotasi tarkibida nechta gibrid orbital bor?

- A) 28 B) 24 C) 26 D) 32

1748. Trinitroselluloza molekulyar massasi 1284000 m.a.b bo'lsa, uni tarkibida nechta β -glyukoza qoldiqlari bo'ladi?

- A) 3200 B) 4400 C) 5200 D) 4000

1749. Atsetonitrilni 1/2 qismi kislotali gidrolizlandi, ikkinchi qismi to'la gidrogenlandi. Ikkala olingan mahsulot massalari yig'indisi 255 gr bo'lsa, necha gr atsetonitril olingan?

- A) 205 B) 246 C) 184,5 D) 198

1750. Qaysi tuzlar gidrolizi qaytmas tarzda sodir bo'ladi?

1) $C_2H_5COONH_4$ 2) $KHCO_3$ 3) $Ca(ClO)_2$

4) Cr_2S_3 5) Al_2S_3 6) $Mg(NO_3)_2$

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

1751. $CaCl_2 \cdot xH_2O$ ning 80,4 gr miqdori tarkibida 4 gr vodorod borligi ma'lum bo'lsa, kristallizatsion suv molekulasini sonini (x) aniqlang

- A) 5 B) 6 C) 4 D) 2

1752. $D(H_2) = 4$ bo'lgan H_2 va qaysi gaz aralashmasida vodorodning hajmiy ulushi noma'lum gazning massa ulushiga teng bo'ladi?

- A) metan B) etilen C) kislorod D) azot

1753. Ammoniy sulfat eritmasida anionlar massasi $71,76 \cdot 10^{-21}$ gr ($\alpha = 0,75$) bo'lsa, dissotsilanmagan molekular sonini aniqlang?

- A) 200 B) 250 C) 150 D) 225

1754. Quyidagilardan qaysi birlari organik moddalarda uchraydigan tuzilish izomerlariga mansub?

A) zanjir, holat, funksional grupp izomerlari

- B) zanjir, konfiguratsion, holat izomerlari
C) holat, fazoviy, konformatsion izomerlar
D) zanjir va fazoviy izomerlar

1755. 0,625 M li 400 ml H_2SO_4 eritmasini tayyorlash uchun uning titri 0,784 g/ml bo'lgan eritmasidan qanday hajmda (ml) olish kerak?

- A) 80 B) 39,2 C) 40 D) 31,25

1756. To'g'ri tushunchani tanlang?

A) molekular jismga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud

- B) jismlar moddaga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud
C) molekular atomlarga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud
D) moddalar molekula va atomlarga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud

1757. Atsetoamid NaOH muhitida NaOCl bilan oksidlanganda olingan amin massasi dastlabki amid massasidan 56 gr ga kam bo'lsa, reaksiyada qatnashgan gipoxlorit massasini (gr) aniqlang?

- A) 223,5 B) 119,2 C) 74,5 D) 178,8

1758. Ikkita α -aminokislota (molyar massalari farqi 28 gr/mol) aralashtirilganda reaksiyasidan 54 gr suv va 594 gr dipeptid hosil bo'ldi. Molyar massasi katta aminokislota ni aniqlang?

- A) alanin B) valin C) leysin D) lizin

1759. Komponentlarning massa ulushlari nisbati 1:1 bo'lgan oleum muayyan miqdordagi suv bilan aralashtirilganda vodorod va kislorod atomlari soni teng bo'lgan 500 gr eritma olindi. Reaksiya uchun olingan oleum massasini (gr) hisoblang!

- A) 285,6 B) 328,7 C) 298,76 D) 322,65

1760. Fosforit ko'mir va qum qo'shib qizdirilganda 20,16 litr (n.sh) gaz ajraldi. Reaksiyada qatnashgan qumtuproq massasini (gr) aniqlang?

- A) 32,4 B) 36,0 C) 24,0 D) 33,6

1761. Kumush nitratning 261 gr eritmasi elektroliz qilinganda eritma massasi 20 % ga kamaydi. Katod va anodda ajralgan moddalar massalarini (gr) aniqlang.

- A) 54;4 B) 43,2;26,4 C) 48,6;3,6 D) 57,6;12

1762. 1,4-dibrom butan litiyli amalgama ishtirokida reaksiyaga kirishganda 140,7 gr

cho'kma olindi. Olingan uglevodorod massasini (gr) toping

- A) 44,8 B) 56,0 C) 19,6 D) 33,6

1763. Asab kasalliklari va uyqusizlikda bemorlarga qanday element tutgan dori darmonlar tavsiya qilinadi?

- A) Ag B) Br C) Ca D) J

1764. Titrlari bir xil bo'lgan quyidagi kislota eritmalaridan qaysi birining molyarligi eng kichik bo'ladi?

- A) H_3PO_4 B) HNO_3 C) HCl D) $HClO_4$

1765. Qaysi modda eritmasida gidrooksoniy kationlari miqdori ko'p bo'ladi?

- A) NaOH B) HF C) $CuSO_4$ D) HBr

1766. Oleumga tarkibidagi angidrid massasidan 2,35 marta ko'p suv qo'shilganda 49% li eritma olindi. Dastlabki oleumni necha grammni 250 gr 40% li NaOH bilan neytrallash mumkin?

- A) 122,5 B) 109 C) 178 D) 158

1767. Qaysi javobda organik birikmalarni anorganik birikmalardan farqli tomonlari to'g'ri ko'rsatilgan?

- A) organik birikmalar molekular tuzilishga ega bo'lib, noelektrolit, shuningdek 400-500°C da yoq qizdirilganda oson parchalanadi
B) organik birikmalar nomolekular tuzilishga ega bo'lib, elektrolit, shuningdek 400-500°C da qizdirilganda qiyinchilik bilan parchalanadi
C) organik birikmalar molekular tuzilishga ega bo'lib, elektrolit, shuningdek 400-500°C da qizdirilganda oson sublimatlanadi
D) organik birikmalar molekular tuzilishga ega bo'lib, elektrolit, shuningdek 400-500°C da oson suyuqlanadi

1768. Optik izomerlarga ega bo'lgan moddalar qatorini tanlang.

- 1) sut kislota;
2) glitserin aldegid;
3) γ -oksimoy kislota;
4) α -oksimoy kislota;
5) glitsin;
6) alanin
A) 1, 2, 4, 6 B) 1, 2, 3, 5, 6
C) 1, 2, 4, 5, 6 D) 1, 3, 5

1769. Optik izomerlarga ega bo'lmagan moddalar qatorini tanlang.

- 1) γ -oksimoy kislota; 2) glitserin aldegid;
3) glitsin; 4) glitserin; 5) α -oksimoy kislota;
6) β -oksiopropion kislota
A) 1, 3, 4, 6 B) 2, 5, 6
C) 2, 3, 4, 5 D) 1, 5, 6

1770. Tarkibida organik moddalar bo'lgan oqar suvlarni bijg'itish yo'li bilan tozalashda kislorodga nisbatan zichligi 0,5 bo'lgan gaz ajralib chiqadi. Undan suv tozalash stansiyalarida yoqilg'i sifatida foydalaniladi. Bu qanday gaz?
A) metan B) etan C) propan D) butan

1771. Botqoq yoki ruda gazi deb ataladigan moddani belgilang.
A) metan B) siklopropan
C) etilen D) atsetilen

1772. Neftni ikkilamchi qayta ishlash uchun qanday kimyoviy usuldan foydalaniladi?
A) kreking B) kuydirish
C) haydash D) oksidlash

1773. Dietilzopropilbutilmetanni xalqaro nomenklatura bo'yicha nomlang.
A) 2-metil-3-etil-3-butilpentan
B) 6-metil-5,5-dietilgeptan
C) 3-etil-3-diizopropilgeptan
D) 2-metil-3,3-dietilgeptan

1774. Tetraizobutilmetanni xalqaro nomenklatura bo'yicha nomlang.
A) 2,6-dimetil-4,4-diizobutilgeptan
B) 2,6-dimetil-4,4-tributilgeptan
C) 3,5-dimetil-4,4-izobutilgeptan
D) 3,5-dimetil-4,4-diizobutilgeptan

1775. Diizopropildibutilmetanni xalqaro nomenklatura bo'yicha nomlang.
A) 5,5-dipropilnonan
B) 2-metil-3-izopropil-3-butilgeptan
C) 5,5-diizopropilnonan
D) 4,5-diizopropilnonan

1776. Tetraizobutilmetandagi birlamchi, ikkilamchi, uchlamchi va to'rtlamchi uglerodlar sonini aniqlang.
A) 10:2:2:3 B) 8:4:4:1 C) 8:4:2:3 D) 6:6:2:2

1778. Diizopropildiikkilamchibutilmetanni xalqaro nomenklatura bo'yicha nomlang.
A) 2,4-dimetil-3-izopropil-3-izobutilgeksan
B) 3,5-dimetil-4,4-diizopropilgeptan
C) 2,6-dimetil-4,4-diizopropilgeptan
D) 3,5-dimetil-4,4-dipropilgeptan

1779. Diizopropildiikkilamchibutilmetandagi birlamchi, ikkilamchi, uchlamchi va to'rtlamchi uglerodlar sonini aniqlang.
A) 8:2:4:1 B) 10:0:2:3 C) 8:4:2:1 D) 8:2:3:0

1780. Termoplastik polimerlar qaysi chiziqli polimerlar asosida olinadi?
A) polietilen, polipropilen, polivinilxlorid, polistirol

B) polietilen, polipropilen, lavsan, fenolformaldegid
C) lavsan, etilen, kapron, polistirol
D) polistirol, etilen, lavsan, kapron

1781. Oziq-ovqat va atir-upa sanoatida ishlatiladigan murakkab efirlari belgilang.
1) etilatsetat; 2) vinilatsetat; 3) metakrilat;
4) izoamilatsetat; 5) metilmetakrilat
A) 1 va 5 B) 1 va 2 C) 2 va 3 D) 1 va 4

1782. Quyidagi uglevodlardan geksozalarni ko'rsating.
1) glukoza; 2) riboza; 3) fruktoza; 4) saxaroza;
5) dezoksiriboza
A) 2, 5 B) 1, 2 C) 1, 3 D) 3, 4

1783. Quyida berilganlardan to'yinmagan karbon kislotalarni ajrating.
1) akril kislota; 2) linol kislota; 3) palmitin kislota; 4) sirka kislota; 5) olein kislota; 6) enant kislota
A) 1, 2 B) 2, 3 C) 1, 4, 5 D) 1, 2, 5

1784. Asabni bo'shashtiruvchi modda bo'lgani sababli "narkoz efiri" deb ataluvchi tibbiyotda ishlatiladigan oddiy efirni aniqlang.
A) $C_2H_5 - O - C_2H_5$ B) $CH_3 - O - CH_3$
C) $CH_2 - O - CH_2$ D) $C_3H_7 - O - C_3H_7$

1785. Olma hidi keladigan murakkab efir nomini belgilang.
A) izovalerian etil B) chumolifeniletal
C) sirkaizoamil D) moyetil

1786. Tabiiy efirlarni o'simliklardan organik erituvchilar yordamida ajratib olish reaksiyasi qanday ataladi?
A) eterifikatsiya B) ekstraksiya
C) birikish D) gidroliz

1787. Izoamilnitrit tibbiyotda nima maqsadda ishlatiladi?
A) stenokardiya, xurujlarini susaytiradi
B) chekka qon tomirlarni kengaytiradi
C) qandli diabetni davolashda
D) qandsiz diabetni davolashda

1788. . . . tibbiyotda stenokardiya xurujlarini susaytiruvchi modda sifatida ishlatiladi.
A) Izoamilnitrit B) Dietil efir
C) Etilnitrit D) Izopropilnitrit

1789. Moy butil efirdan . . . hidi keladi.
A) ananas B) rom C) olcha D) o'rik

1790. Chumoli amil efirdan . . . hidi keladi.
A) olcha B) o'rik C) olma D) banan

1791. Sirka-amil efirdan . . . hidi keladi.
A) banan B) o'rik C) olma D) rom

1792. Moy-etil efiridan . . . hidi keladi.

- A) o'rik B) olma C) olcha D) banan

1793. Ammonoliz - . . .

- A) murakkab efirlarni ammiak ta'sirida kislota amidi va spirt hosil qilish jarayoni
B) murakkab efirlarni ishqor ta'sirida tuz va spirt hosil qilish jarayoni
C) murakkab efirlarni kislota ta'sirida organik kislota va spirt hosil qilish jarayoni
D) murakkab efirlarni suv ta'sirida kislota va spirt hosil qilish jarayoni

1794. Metilformiat va sirka kislota

molekularidagi sp^3 - s bog'lar sonini ko'rsating.

- A) 3:4 B) 3:3 C) 3:5 D) 4:5

1795. Metilformiat va sirka kislota

molekularidagi sp^3 gibrid orbitallar sonini aniqlang.

- A) 8:8 B) 4:4 C) 3:3 D) 4:3

1796. Dimedrol qaysi organik guruhga mansub?

- A) aromatik efir B) aromatik kislota
C) geterotsiklik birikma D) azotli organik birikma

1797. Natriy etilatning 400 g 8,5% li spirtli eritmasini hosil qilish uchun necha grammdan natriy va etil spirti talab etiladi?

- A) 11,5; 38 B) 10,5; 39
C) 11,5; 23 D) 11; 30

1798. Nok essensiyasining xushbo'y hidini eslatuvchi efirni olish uchun qaysi moddalardan foydalaniladi?

- 1) H_2SO_4 ; 2) izoamil spirt; 3) amil spirt;
4) chumoli kislota; 5) sirka kislota; 6) moy kislota; 7) butil spirt; 8) NaOH
A) 1, 2, 5 B) 2, 5, 8 C) 1, 6, 7 D) 2, 3, 5

1799. Banan essensiyasining xushbo'y hidini eslatuvchi efirni olish uchun qaysi moddalardan foydalaniladi?

- 1) H_2SO_4 ; 2) izoamil spirt; 3) amil spirt;
4) chumoli kislota; 5) sirka kislota; 6) moy kislota; 7) butil spirt; 8) NaOH
A) 1, 3, 5 B) 2, 5, 8 C) 1 6 7 D) 1 2 5

1800. Organizmning himoya vositasini kuchaytirish evaziga suyak, qon, xavfli o'sma, poliomyelit kabi kassaliklarni davolashda ishlatiladigan kalsiyli birikmani toping.

- A) askalsiy B) tabiiy gips
C) kalsiy glyukonat D) kalsiy triglitserati

