

1. O`simliklar tarkibida ucayrdigan amigdalin miqdorini juftlab ko`rsating.

1) olcha 2) achchiq bodom

3) shaftoli 4)olxo`ri 5)o`rik

a-2,5-3,5% b-0,8% c-2—3% d-1-1,8%

A)1b,2a, 3c, 4d,5d B) 1a,2b, 3c, 4d,5d

C) 1d,2a, 3d, 4d,5c D) 1c,2d, 3b, 4a,5d

(Abdusamatov 149 bet)

2. Quyidagi qaysi moddaning shirinligi qandga nisbatan 40% kam bo`lib, vino va pivo ishlab chiqarish sanoatida oraliq maxsulot hisoblanadi.

A) Maltoza B)Saxaroza

C)Laktoza D)sellobioza

3. Anilin tuzi eritmasi ustiga qaysi moddaning to`yingan eritmasidan 2-3 tomchi tomizilganda qizil binafsha rang paydo bo`ladi.

A) xlorli ohak B)mis(II)—gidroksid

C)Natron ohak D)vodorod bromid

4. 38,8g kofeinni to`liq yondirish uchun sarflangan kislorod miqdoriga teng miqdorda kislorod olish uchun, qancha miqdor (g) mis (II)-nitratni parchalash kerak.

A) 714,4 B)698,7 C)448,9 D)144,7

5. Quyida berilgan xlorofos, tiofos, starvarsol tarkibidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig`indisi keltirilgan javobni aniqlang.

A)-2; -10; -2 B)-2;-8;-4 C)-3;-11;-7 D)-5;-8;-9

6. Arbutov reaksiyasi bo`yicha 29,1g butilfosfin kislotasi efirini olish uchun fosforli organik birikmadan necga gramm sarflanadi.

A) 29,4 B)24,9 C)92,4 D)42,9

7. Quyida berilgan polimer moddalarni juftlab ko`rsating.

a-termoplastik b-fazoviy tuzilishli c-termoreaktiv

1)rezina 2) fenol-formaldegid smola 3)polietilen

4)mochevina formaldegidsmola 5) polipropilen

6)polistiroil

A)a-3,5,6; b-1,2; c-2,4 B) a-3,5; b-1,2,6; c-2,4

C) a-1,2; b-2,4; c-3,5,6

8. Quyida keltirilgan metallar qanday ko`rinishdagi panjaralar shaklida kristallanishini juftlab ko`rsating.

1) Cu 2)Ba 3)Au 4)Be 5)K 6)Ag 7)Cr 8)Mg 9)Pt 10)Cd 11)Zn 12)Pd

a-geksagonal katak shaklida b-hajmi markazlashgan kub shaklida c-yoqlari markazlashgan kub shaklida

A)a-4,8,10,11; b-2,5,7; c-1,3,6,9,12

B) a-2,5,7,9; b-4,8,10,11,6; c-1,3,12

C) a-1,3,6,9,12; b-2,5,7; c-4,8,10,11

D) a-1,3,6,10,11; b-2,5,7; c-4,8, 9,12

9. Indolning havo kislorodi ishtirokida

oksidlanishidan hosil bo`lgan birikma tarkibidagi

uglerodning massa ulushi azotning massa ulushidan necha marta ko`pligini aniqlang.

A) 6,86 B)4,23 C)6,12 D)8,42

10. Moyning yod soni 115,2 g ga teng. Agar moy tarkibida 4 ta qo`shbog borligi ma`lum bo`sa, moyning molekular massasini aniqlang.

A)882 B)890 C)790 D)778

11. O`simliklar o`shini boshqaruvchi moddani aniqlang.

A)Geteroauksin B)Benzoil chumoli kislotasi

C)inozit D) Benzoil sirka kislotasi

12. Tabiiy tolalar va gazlamalarni ohorlashda qaysi polimerni qo`llash mumkin?

A)polivinil spirti B) polivinil xlorid

C) polistiroil D) poliizobutilen

13. Yog`och quruq haydalganda qanday mahsulotlar hosil bo`ladi.

A) metil spirt 5-10%, sirka kislotasi 1,2% , atseton 0,2-0,5%

B) etil spirt 5-10%, sirka kislotasi 1,2% , atseton 0,2-0,5%

C) metil spirt 1-2%, sirka kislotasi 5-10% , atseton 0,2-0,5%

D) metil spirt 5-10%, sirka kislotasi 1-2% , atseton 0,2-0,5%

14. Yog`larni fermentlar yordamida gidrolizlash sanoat usulida qaysi o`simlikdan foydalaniladi?

A) shovul B) moychechak

C) kanakunjut D)yantoq

15. Alkaloidlar aralashmasidan toza individual alkaloidlarni ajratib olish uchun qaysi usuldan foydalaniladi.

A)Ekstraksiya B)Xromatografiya

C)Distilatsiya D)Haydash

16. Qaysi moddalarni sopolimerlanishidan benzina chidamli sintetik kauchuk olinadi.

1) xloropren 2) akrilonitril;3)Izopren

4)Butadiyen 5)Stiroil

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

17. Sulfidli rudalar tarkibida qaysi metallar birgalikda polimetall rudalar hosil qiladi?

A) Ag, Au, Pb, Zn B)Ag, Au, Cu, Cd

C)Cu, Zn, Pb D)Cd, Ag, Au,Zn

18. Quyida berilgan xloridlarni nima maqsadda ishlatilishini to`g`ri tartibda juftlab ko`rsating.

1) CaCl₂ 2) ZnCl₂ 3)BaCl₂ 4) AlCl₃

a-yog`ochni chirishdan saqlashda b-gazlar va har xil organik moddalarni quritishda c-organik moddalarni sintez qilishda katalizator sifatida d-qishloq xo`jalik zarakunandalariga qarshi kurashishda

A)1b,2a,3d,4c B) 1b,2a,3c,4d

C) 1a,2b,3c,4d D) 1d,2a,3c,4b

19. Quyida berilgan tuzlardan qaysi biri pirizma shaklidagi kristallarni hosil qiladi.

A) NaNO₃ B)KNO₂ C)NaCl D)CaSO₄

20. Alkaloidlarni identifikatsiya qilishda qaysi modda katta ahamiyatga ega.

- A) Xloroform B) fenol
C) pikrin kislota D) 10% li H_2SO_4 eritmasi

21. Akademik S. Rashidova tomonidan olingan plazma o'rnini bosuvchi dori darmonning nomi nima?

- A) Kovilon B) Ferromon
C) vollastonid D) Silikon

22. Me'da-ichakdan qon ketishida qon to'xtatuvchi vosita hisoblanadigan modda tarkibidagi gibridlanmagan orbitallar sonini aniqlang?

- A) 13 B) 26 C) 10 D) 20

23. Quyidagi berilgan alkaloidlarni qaysi olimlar aniqlagan?

1) tozalanmagan morfin 2) teobromin 3) toza morfin 4) Xinin

a) F.I. Gize b) Sertyurner c) A.A. Voskresenskiy
d) Segen

- A) 1-d; 2-c; 3-b; 4-a B) 1-d; 2-b; 3-c; 4-a
C) 1-b; 2-a; 3-c; 4-a D) 1-a; 2-c; 3-d; 4-b

24. Oltin yuqori haroratda qizdirilganda ham qaysi elementlar bilan reaksiyaga kirishmaydi.

A) azot, kislorod, vodorod, uglerod B) azot, kislorod, xlor C) vodorod, uglerod D) kislorod, uglerod, xlor

25. Cho'yanni po'latga aylantirishda qaysi metall qo'shilsa, cho'yandagi oltingugurt chiqib ketib shlakka o'tadi.

- A) Mn B) Cu C) Ni D) Cr

26. manganin deb ataladigan qotishma tarkibini aniqlang.

- A) Mn-13%, Ni-4%, Cu-83% B) Mn-83%, Ni-13%, Cu-4%
C) Mn-15%, Ni-5%, Cu-80% D) Mn-18%, Ni-7%, Cu-75%

27. Kompleks birikmalar uch hil boladi: a) kation b) anion c) neytral 1) $[Cu(NH_3)_4]SO_4$ 2) $[Co(NH_3)_3(NO_2)_3]$; 3) $K[Ag(CN)_2]$ 4) $[Ag(NH_3)_2]Cl$; 5) $K_3[Fe(CN)_6]$; 6) $Co(NH_3)_3Cl_3$
Komplekslarni mos tartibda joylashtirilgan javobni aniqlang.

- A) a-1,2; b-5,6; c-3,4; B) a-2,3; b-1,6; c-4,5 C) a-1,4; b-3,5; c-2,6 D) a-1,3; b-2,5; c-4,6;

28. Qaysi metall atomlari zich joylashgan geksagonal sistemada kristallanadi, lekin $880^\circ C$ da qizdirilganda polimorf o'zgarish vujudga kelib kristall panjarasi hajmiy markazlashgan kubga aylanadi.

- A) Hg B) Ag C) Co D) Ti

29. Simobning qaysi metallar bilan hosil qilgan amalgamasi tishni plombalashda ishlatiladi.

- A) Ag, Sn B) Ag, Fe C) Fe, Na D) As, Sn

30. Po'lat va qotishmalarni kesish uchun stellit tezkesar asbobi tayyorlashda qaysi metallar qotishmasi ishlatiladi.

- A) Co, Cr, W B) Cr, Ni, Mn C) Cr, W, Ti
D) Ni, Mn, Ti

31. Quyidagi berilganlarni juftlab ko'rsating.

1) ko'zdan yosh oqizuvchi 2) nafasni bo'g'uvchi
3) qayd qildiruvchi

a) lyuzit b) xlorpikrin c) fosgen d) iprit

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

32. Molekula va ionlarni sp^3 -s bog'lar soni kamayib borish tartibida joylashtiring.

1) SO_4^{2-} 2) H_3O^+ 3) H_2SO_3

4) CH_3COOH 5) C_6H_5COOH

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

33. Quyidagi berilgan ikki halqali geterosiklik birikmalarni juftlab ko'rsating.

a) xinolin b) indol c) purin

1) imidazol 2) piridin 3) benzol 4) pirimidin
5) pirrol

- A) a-3,2; b-3,5; c-1,4 B) a-3,1; b-3,5; c-2,4
C) a-3,4; b-3,5; c-1,2 D) a-3,4; b-3,1; c-1,4

34. Hozirda kauchuk xom ashyosi butadiyen-1,3 sanoatda qanday moddadan sintez qilinadi.

- A) butan B) etanol
C) asetilen D) xloropren

35. Qaysi tola pishiqligi, yemirilishga chidamligi bilan tabiiy toladan ustun turadi.

- A) Neylon B) Lavsan C) kapron D) nitron

36. Tabiiy polisaxarid inulin gidrolizlanganda qaysi uglevod hosil bo'ladi.

- A) glukoza B) fruktoza C) mannoza D) arabinoza

37. Aldegidlarning aldol kondensatsiyasi qanday mexanizmida boradi?

- A) radikal B) nukleofil
C) elektrofil D) kislota va ishqoriy

38. Sellulozaning gidrolizlanishi natijasida hosil bo'lgan glukozani aniqlashda qaysi reagentdan foydalaniladi?

- A) Feling suyuqligi B)

39. Quyidagi moddalarni ularning qo'llanish sohalari bilan juftlang? a) o'simlik bargini quritishda b) kapalaklarga qarshi c) kasallik tarqatuvchi zamburug'larga qarshi d) o'simlik bargini to'kishda 1-akaritsid 2-defoliant 3-desikant 4-fungitsid 5-zootsid 6-gerbitsid
A) a-3, b-1, c-4, d-2 B) a-2, b-3, c-4, d-1
C) a-4, b-2, c-1, d-3 D) a-1, b-2, c-3, d-4

40. Quyidagi kauchuklarni ularni olinish muhiti bilan juftlang? 1. Yengil kauchuk 2. Yemirilishga chidamli kauchuk 3. Nairit kauchuk a) xloropren past temperaturada polimerlanib b) xloropren yuqori temperaturada polimerlanib c) 10 qism butadiyen, 90 qism stirol 50°C haroratda polimerlanib d) 10 qism stirol, 90 qism butadiyen 60°C da polimerlanib e) 10 qism stirol, 90 qism butadiyen 5°C da polimerlanib f) 10 qism butadiyen, 90 qism stirol 5°C haroratda polimerlanib
A) 1-c, 2-f, 3-a B) 1-d, 2-c, 3-b
C) 1-d, 2-e, 3-b D) 1-f, 2-a, 3-c

41. Qaysi modda fluoressein va eozin olishda asosiy xom ashyo hisoblanadi.
A) fenol B) galantamin
C) ftal anhidrid D) fluroglutsin

42. Qaysi olim o'simliklarning har xil a'zolarida alkaloidlarning dimamik to'planish qonuniyatini yaratgan.
A) S.Y. Yunusov B) O.S. Sodiqov
C) S.Sh. Rashidova D) M. A. Asqarov

43. Qaysi o'zbek kimyogar olimi rahbarligida alyuminiy-rux-molibden katalizatorlari yaratilgan.
A) A.S. Sultonov B) O.S. Sodiqov
C) S.Sh. Rashidova D) M. A. Asqarov

44. Korund tarkibiga xrom birikmalari aralashsa rangi qizil tusda bo'lib..... deyiladi.
A) sapfir B) yoqut C) yashma D) briliant

45. Qaysi metall kristall panjarada atomining koordinatsion soni 8 ga teng bo'lgan hajmiy markazlashgan kub sistemada kristallanadi va paramagnit moddalar qatoriga kiradi.
A) Cr B) Cu C) Pb D) Fe

46. Sfen tarkibida necha % kislorod borligini aniqlang.
A) 29,27 B) 24,4 C) 17,1 D) 58,54

47. Ftorni suvda eritib bo'lmaydi, chunki suv bilan shiddatli reaksiyaga kirishadi. Shunday ekan ftor qanday erituvchilarda eritiladi.

A) etanol, metanol B) glitserin, benzol
C) benzol, xloroform D) fenol, dioksan

48. Brom odatdagi sharoitda qaysi elementlar bilan bevosita birikadi.
A) P, As, Sb B) As, Sb, O C) N, H, P D) H, S, K

49. Oltinugurt rombik va monoklinik shakllarni hosil qilishiga sabab nima.
A) Molekulalari bir xil, ammo kristallarda molekulalarning joylashishi turlicha bo'lishi.
B) Molekulalari har xil, ammo kristallarda molekulalarning joylashishi bir xil bo'lishi.
C) Molekulalari har xil, ammo kristallarda molekulalarning joylashishi turlicha bo'lishi.
D) Kristallarda molekulalarning joylashishi bir-biridan keskin farq qilishi.

50. Azotning qaysi oksidi ta'sirida yonib turgan cho'p va oltinugurt o'chadi, ammo ko'mir va fosfor yonishda davom etadi.
A) N₂O B) N₂O₃ C) N₂O₅ D) NO

51. Sanoatda ammiakni platina katalizatori ishtirokida oksidlab nitrat kislotaga olishni qaysi olim kashf etgan.
A) I.I. Anreyev B) V.L. Omelyanskiy
C) A. Rezerford D) Flippis

52. Laboratoriyada natriy nitritdan azot olish jarayonida azot bilan birga qo'shimcha sifatida NH₃, NO, O₂ gazlari aralashib chiqadi. Shu aralashma tarkibidagi azot (II)-oksid aralashma tarkibidan qanday ajratilib olinadi.
A) Qizdirilgan mis ustidan o'tkazilib B) sulfat kislotaga eritmasidan o'tkazilib C) temir(II)-sulfat eritmasidan o'tkazilib D) suvdan o'tkazilib

53. Quyidagi qotishmalarning qaysilarida likvatsiya hodisasi kuzatiladi.
1) Fe-Ag 2) Bi-Cd 3) Sn-Al
4) Fe-Pb 5) Pt-Au 6) Al-Na
A) 1,2,4 B) 2,4,6 C) 1,4,6 D) 3,4,5,6

54. Natriyning qaysi birikmasi suvda erimaydi.
A) Na₃[Co(NO₂)₆] B) NaHC₄H₄O₆
C) Na[Sb(OH)₆] D) Na₂CO₃

55. Hidroliz spirti tarkibida necha% metanol bo'ladi.
A) 0,3-0,5% B) 1-2% C) 3-5% D) 0,5-1,2%

56. Quyida keltirilgan metallarni plastiklik xususiyati ortib borish qatorida joylashtiring.
1) Au 2) Fe 3) Pb 4) Zn 5) Ag 6) Cu 7) Sn
A) 2,4,3,7,6,5,1 B) 1,5,6,7,3,4,2
C) 7,2,3,4,6,5,1 D) 4,2,7,3,6,5,1

57. Quyida berilgan sirka kislotaning tuzlari qanday maqsadlarda ishlatiladi?

- 1)qo`rg` oshin(II)-atsetat 2)Temir(II)-atsetat
3)mis(II)-atsetat 4) alyuminiy atsetat
a)matolarni bo`yashda bo`yoqni mahkam tutib turadi b)oq moy bo`yoq c)o`simlik zararkunandalariga qarshi d) konservant sifatida
A)1b,2c,3a,4d B)1c,2d,3a,4b C)1d,2c,3b,4a D)1b,2a,3c,4a

58. Quyida berilgan (a) yengil, (b)og`ir c)qimmatbaho metallarga ajrating.

- 1)Ti 2)Al 3) Mg 4)Au 5) Ag 6) Pt 7)Cu 8)Pb 9)Zn 10)Ni 11)Sn
A) a-1,2,3;b-7,8,9,10,11;c-4,5,6
B)a-1,2,3; b-4,5,6,7,8; c-4,6
C) a-1,2,3;b-4,5,6,7,8,9; c-4,6,10
D) a-1,2,3;b-4,5,6,7; c-4,6,11

59. Quyida berilgan proteinlar qaysi moddalar tarkibida uchrashini aniqlang?

- 1)albumin 2)globulin 3)prolamin 4)protamin 5)gistoin 6)skleroprotin
a-tuxumda, muskullarda, kanop, no`xat urug`ida b-bug`doy, arpa, makkajo`xori tarkibida c-tuxum oqida, qon zardobida, sut tarkibida d-Murakkab oqsillar tarkibida e-baliqlar spermasi va ikrasida g-kreatin, fibrion
A)1a,2c,3b,4d,5g,e B)1c,2a,3b,4e,5g,6d
C)1c,2a,3b,4e,5d,6g D)1d,2c,3e,4a,5g,6b

60. Rangdor reklama naylar inert gazlar bilan to`ldirilganda qanday ranglarni hosil qilishini aniqlang?

- 1)geliy 2)neon 3)kripton, 4)ksenon, 5)argon
a)havorang b) yashil, ko`k c)zangori d)sariq e)to`q sariq-qizg`ish
A)1d,2e,3b,4c,5a B)1d,2e,3b,4a,5c
C)1c,2d,3a,4e,5c D)1b,2a,3c,4d,5e

61. Quyida berilgan proteidlar qaysi moddalar tarkibida uchrashini aniqlang?

- 1)Nukleoproteidlar 2)Xromoproteidlar 3)Fosfoproteidlar 4)glyukoproteidlar
a)gemoglobin b)mutsin c)sut kazeini d)hujayra yadrosi e)protoplazma h)viruslar
A)1-d;2-a;3-c;4-d,e,h B)1-d;2a,e;3-c,h;4-b
C)1-d,e,h;2-a;3-c;4-b D)1-b,h,e;2-d;3-c;4a

62. Quyida berilgan sirka kislotaning tuzlari qanday maqsadlarda ishlatilishini juftlab ko`rsating?

- 1)qo`rg` oshin(II)-atsetat 2)Temir(II)-atsetat 3)mis(II)-atsetat 4) alyuminiy atsetat
a)matolarni bo`yashda bo`yoqni mahkam tutib turadi b)oq moy bo`yoq c)o`simlik zararkunandalariga qarshi d) konservant sifatida

- A)1b,2c,3a,4d B)1c,2d,3a,4b
C)1d,2c,3b,4a D)1b,2a,3c,4a

63. Qaysi elementlar fotosintez, o`simliklarni o`shishi va urug`larining yetilishida muhim ahamiyatga ega.

- A)Mn,Cu,Mo,B B) Co, J
C)Cu, Co, Zn D) Cu, Mo, Co,Mn

64. Kamasiz yuradigan avtomashina pokrishkalari tayyorlashda qaysi kauchuklar ishlatiladi?

- A) xlorbutil, brombutil kauchuklari
B) divinil, izopren kauchuklari
C) izopren, xloropren kauchuklari
D) xlorbutil, nairit kauchuklari

65. Metallar qanday ko`rinishdagi panjaralar shaklida kristallanadi?

- 1) yoqlari markazlashgan kub shaklida 2)tetraedr shaklida 3)geksagonal 4)piramida 5)hajmi markazlashgan kub shaklida
A)1,2,3 B)3,4,5 C)2,4,5 D)1,3,5

66. Kislotalar ishlab chiqariladigan zavodlarning uskuna va apparatlari necha % xrom saqlagan qotishmalardan tayyorlanadi?

- A)10-12% B)30-40% C)50-60% D)80%

67. Oksikarbon kislotalarda fazoviy ya`ni optik izomeriya borligini qaysi olimlar nechanchi yilda aniqlagan?

- A) 1874 y Y.Vant-Goff, A.Lebel
B) 1874 y Y.Vant-Goff, A. Beer
C) 1875 y Yu. Libix, A.Lebel
D) 1875 y Vant-Goff, A.Lebel I

68. Kuchlanishlar qatorida vodoroddan oldin joylashgan metallar (1) yer po`stlog`ida, keyin joylashgan metallar (2)Cu,Ag,Au, oxirida joylashgan Au, Pt (3) qanday holda uchraydi?

- a)faqat kimyoviy birikmalar holda b)faqat sof holda c)ba`zan sof holda, ko`pincha birikmalar ko`rinishida
A)1b,2a,3c B)1a,2b,3c C)1a,2c,3b D)1c,2a,3b

69. Tabiiy kauchuk izoprenni polimerlanish mahsuloti ekanligini va uning to`liq tuzilishi qaysi olim tomonidan nechanchi yil aniqlangan?

- A)1826 yil M.Faradey B)1860 yil G. Vilyams
C) 1888 yil U. Tilden D)1924 yil G.

Shtaudinger

70. Tibbiyotda isitma tushiruvchi va og`riqni qoldiruvchi dori sifatida qaysi modda ishlatiladi.

- A)etilxlorid B)etilnitrit C)atsetanilid D)pikeamid

71. Qaysi olim soʻzi bilan aytganda «Azot biologik nuqtayi nazardan eng asl metallardan ham asroqdir».

- A) V.L.Omelyanskiy B) Lavuazyey
C) A.Rezerford D) M.V.Lomonosov

72. Quyida berilgan qaysi metallardan yasalgan anodlar (a) eirydi, (b) erimaydi.

- 1)ko`mir 2)mis 3)grafit 4)kumush 5)platina 6)rux 7)irridiy 8) kadmiiy 9)nikel
A) a-2,4,6,8,9; b-1,3,5,7 B) b-2,4,6,8,9; a-1,3,5,7
C)a-1,3,5,7,9; b-2,4,6,8 D)a-2,6,8; b-3,5

73. Qaysi olim radioaktiv nurlarni oʻrganish davomida bu nurlarni uch qismga: α -, β - va γ -nurlarga ajratdi. α -nurlar geliy atomining yadrosi ekanligini isbotladi.

- A) A. Bekkerel B) P. Uilard
C) Iren Kyuri D) E. Rezerford

74. Qattiq va suyuq holdagi kislorod..... boʻladi.

- A) koʻkintir boʻladi va magnitga tortiladi.
B) koʻkintir boʻladi va magnitga tortilmaydi.
C) koʻkintir boʻladi
D) pushti boʻladi va magnitga tortiladi

75. Kimyoviy toza azot qaysi reaksiya asosida olinadi

- A) $\text{CuO} + 2\text{NH}_3 \rightarrow$ B) $\text{NH}_3 \xrightarrow{350^\circ\text{C}}$ C)
(NH_4)₂Cr₂O₇ $\xrightarrow{t^\circ}$ D) $\text{NH}_4\text{NO}_3 \xrightarrow{t^\circ}$

76. Toshkoʻmir smolasida va jasmin, apelsin, oq akatsiya gullarining efir moylari tarkibida qaysi geterosiklik birikma uchraydi.

- A) Tiofen B) Indol C)piridin D) pirrol

77. Xlorofos va storvasol (spirosid) tarkibidagi jami sigma bogʻlar sonini hisoblang?

- A)43 B)38 C)36 D)41

78. Moddalar qizdirilganda oʻz shaklini oʻzgartirib, sovuylganda oʻsha oʻzgartirilgan shaklni saqlab qolish xossasi..... deb ataladi?

- A)termoreaktivlik B)termoplastiklik
C)plastifikator D)palstmassa

79.Quyidagi berilgan tolalardan qaysilari sintetik tola hisoblanadi?

- 1) Kapron 2)atsetat 3)lavsan 4)viskoza 5)xlorin 6)nitron 7)neylon
A)1,3,4,6,7 B)1,3,5,6,7 C)2,4,5,7 D)2,3,4,5,6

80.Sellulozaning qaysi oddiy efirlari toʻqimachilik va boʻyoqchilik sanotida keng ishlatiladi?

- A)diatsetilselluloza, triatsetilselluloza
B) dinitroselluloza, trinitroselluloza

- C) trimetilselluloza, trietilselluloza
D) dimetilselluloza, dietilselluloza

81. 2-metil pentanon-3 kuchli oksidlovchilar taʼsirida oksidlanganda qanday mahsulotlar hosil boʻladi?

- A)sirka kislota, atseton
B) sirka kislota, propanol-2
C)sirka kislota, karbonat anhidrid
D) propion kislota, atseton

82. Tibbiyotda grippga qaqrshi dori sifatida qaysi modda ishlatiladi?

- A)kalseks B)Askalsiy
C)asetanilid D)stovarsol

83. Quyidagi moddalarni alizarin bilan hosil qilgan ranglarini togʻri juftlab koʻrsating?

- 1) Al(OH)₃ 2)Fe(OH)₃ 3)Cr(OH)₃
a)toʻq binafsha b)och qizil c) yashil
A)1-a; 2-b; 3-c B)1-b; 2-a; 3c C)1-c; 2-b; 3-a
D)1-b; 2-c; 3-a

84. Projektor va reflektorlar tayyorlashda qaysi metallar ishlatiladi.

- A) Indiy va kumush B) natriy va kumush C)
qalay va kumush D) galliy va kumush

85. Quyida berilgan qotishmalardan qaysilari gomogen qotishma hisoblanadi?

- 1) Cu-Au 2) Sb-Pb 3) Zn-Al 4) Cu-Ni 5) Sn-Al 6)
Ag-Au 7) Bi-Sb 8) Bi-Cd
A)2,3,4,7 B)1,4,6,7 C)1,4,6,7,8 D)2,3,5,8

86. Sulfidli rudalar tarkibida qaysi metallar birgalikda polimetall rudalar hosil qiladi?

- A) Ag, Au, Pb, Zn B)Ag, Au, Cu, Cd C)Cu,
Zn, Pb D)Cd, Ag, Au,Zn

87. Urotropin tarkibidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yigʻindisini aniqlang?

- A) -6 B) 0 C)-3 D)-2

88. Atsetilen tarkibidagi vodorod atomining qoʻzgʻaluvchan ekanligini (atsetilenning kislotali xossasini) qaysi reagent(lar) vositasida aniqlash mumkin?

- 1) mis(I) xloridning ammiakdagi eritmasi; 2) suv (Hg²⁺); 3) kaliy permanganatning suvli eritmasi; 4) kumush nitratning ammiakdagi eritmasi; 5) bromli suv.
A) 2, 5 B) 1, 4 C) 3 D) 4

89. Termoplastik xossaga ega boʻlgan polimerlarni aniqlang?

1) polietilen 2) izopren 3) fenolformaldegid smola
4) polipropilen 5) mochevina-formaldegid smola
6) polistiroil 7) poliakril efirlari
A) 1,4,6,7 B) 1,2,3,5 C) 2,4,5,6 D) 1,3,5,7

90. Quyidagi moddalardan qaysilari aldegidlar bilan reaksiyaga kirishadi?

1) mis(II) gidroksid (t°);
2) vodorod (t° , katalizator);
3) $[Ag(NH_3)_2]OH$ (t°);
4) $CO(NH_2)_2$; 5) Ag_2O (xlorid kislotali eritmasi);
6) mis(II) sulfat eritmasi (t°) 7) gidroksilamin
8) $NaHSO_3$
A) 1, 2, 3, 4 B) 5, 6, 7, 8 C) 1, 2, 3 D) 1, 2, 3, 4, 7, 8

91. Seyze tuzini hosil qilishda qaysi alken ishlatiladi?

A) etilen B) buten C) propilen D) penten

92. Qaysi reaktiv yordamida atseton, geksanal va geksin-1 ni bir-biridan farqlash mumkin?

A) suv B) bromli suv C) kaliy permanganat eritmasi
D) kumush oksidning ammiakli eritmasi

93. Elementlarning qaysi xususiyat(lar)i tartib raqami ortib borishi bilan to'xtovsiz ortadi?

1) tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni;
2) elektron qavatlar soni; 3) atom radiusi;
4) protonlar soni; 5) ionlanish potentsiali;
6) yadro zaryadi.
A) 1, 2, 5, 6 B) 4, 6 C) 4 D) 1, 2, 3, 5

94. Quyidagi berilgan alkaloidlarni qaysi olimlar aniqlagan?

1) tozalanmagan morfin 2) teobromin 3) toza morfin 4) Xinin
a) F.I. Gize b) Sertyurner c) A.A. Voskresenskiy
d) Segen
A) 1-d; 2-c; 3-b; 4-a B) 1-d; 2-b; 3-c; 4-a
C) 1-b; 2-a; 3-c; 4-a D) 1-a; 2-c; 3-d; 4-b

95. Sil kasalligini davolashda qaysi geterosiklik birikma ishlatiladi?

A) piridoksal B) piridoksin
C) izoniazid D) tiofen

96. Purin molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yigindisini toping.

A) +5 B) +2 C) +8 D) +12

97. $Na[Al(OH)_4(H_2O)_2]$ dagi markaziy atomning koordinatsion sonini va oksidlanish darajasini aniqlang.

A) 6; +3 B) 6; +2 C) 6; +4 D) 4; +3

98. Koloksilinga kamfora va spirt aralashtirib, plastik massaolinadi?

A) kollodiy B) selluloid C) piroksilin D) atsetat ipak

99. CH_4 , NH_3 va H_2O molekular uchun quyidagi qaysi xususiyat(lar) umumiy emas?

1) markaziy atomning gibridlanishi; 2) markaziy atomning valentligi;
3) molekulaning fazoviy strukturasi; 4) valent burchak qiymati
A) 2, 3 B) 1 C) 4 D) 2, 3, 4

100. Amigdal gidrolizlanganda qanday mahsulotlar hosil bo'ladi?

A) glukoza, benzaldegid, sianid kislotasi
B) glukoza, sirka aldegid, sianid kislotasi
C) fruktoza, benzaldegid, sianid kislotasi
D) glitserin, sirka aldegid, ksrbonat angidrid

101. Sulemaning qanday nibatdagi eritmasi tibbiyotda dizinfeksiyalovchi vosita sifatida ishlatiladi?

A) 1:10000 B) 1:1000 C) 1:100 D) 1:100000

102. Uglerod atomlari o'zaro birikib (C-C) bog' hosil qilishini qaysi olimlar aniqlagan?

A) F. Kekule, A. Kuper B) F. Kekule, A. Kolbe
C) F. Kekule, Yu. Libix D) A.M. Butlerov

103. 1,2-dibrom-2-metilpentanga rux metalini qo'shib qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan mahsulotga avvaliga vodorod bromid, so'ngra natriy metali

ta'sir ettirilishi natijasida hosil bo'lgan moddaning nomini aniqlang.

A) 2,3-dimetiloktan B) 4,5-dimetiloktan
C) 4,4,5,5-tetrametiloktan
D) 2,3,4,5-tetrametilgeksan

104. Berilgan moddalarning qaysilari sirka kislotasi bilan reaksiyaga kirishadi?

1) xlor; 2) fenol; 3) magniy; 4) kalsiy oksid; 5) xlorid kislotasi; 6) karbinol (sulfat kislotasi ishtirokida).
A) 2, 5 B) 1, 3, 4 C) 1, 3, 4, 6 D) 1, 2, 5

105. Olcha yelimi tarkibiga qaysi uglevod uchraydi
A) D-glukoza B) L-fruktoza C) D-mannoza *D) L-arabinoza

106. Tabiiy polisaxarid inulin gidrolizlanganda qaysi uglevod hosil bo'ladi.

A) glukoza B) fruktoza C) mannoza D) arabinoza

107. Formulasi $(-CF_2CF(Cl)CH_2CF_2-)_n$ bo'lgan yuqori molekular birikma zenyosi qaysi monomerlarning sopolimerlanishi natijasida hosil bo'ladi?

1) ftoropren; 2) triflorxloretilen; 3) xloropren ; 4) freon-1,2;5) viniliden ftorid;

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

108. Formulasi $(-CH_2CH=CHCH_2CH(CN)CH_2-)_n$ bo'lgan yuqori molekular birikma zyenosi qaysi monomerlarning sopolimerlanishi natijasida hosil bo'ladi ?

1) izopren; 2) butadiyen -1,3; 3) xloropren ; 4) stirol; 5) akrilonitril;

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

109. Formulasi $(-CH_2CH=CHCH_2CH(C_6H_5)CH_2-)_n$ bo'lgan yuqori molekular birikma zyenosi qaysi monomerlarning sopolimerlanishi natijasida hosil bo'ladi ?

1) izopren; 2) butadiyen -1,3; 3) xloropren ; 4) stirol; 5) akrilonitril;

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

110. Kauchuk molekulasi uglerod va vodorod atomlaridan iborat to'yinmagan uglevodorod ekanligini kim va qachon aniqlagan.

A) 1860-yilda G. Vilyams

B) 1882-yilda U. Tilden

C) 1924-yilda G. Shtaudinger

D) 1826-yilda M.Faradey

111. Izoprenni polimerlab kauchuksimon moddani hosil qildi va

A) 1860-yilda G. Vilyams

B) 1882-yilda U. Tilden

C) 1924-yilda G. Shtaudinger

D) 1826-yilda M.Faradey

112. Kompleks birikmalar uch hil boladi: a) kation

b) anion c) neytral 1) $[Cu(NH_3)_4]SO_4 \cdot 2H_2O$

2) $[Co(NH_3)_3(NO_2)_3]Cl$; 3) $K[Ag(CN)_2]$ 4)

$[Ag(NH_3)_2]Cl$; 5) $K_3[Fe(CN)_6]$; 6) $[Co(NH_3)_3Cl_3]$

Komplekslarni mos tartibda joylashtirilgan javobni aniqlang.

A) a-1,2,; b-5,6; c-3,4;

B) a-2,3; b-1,6; c- 4,5;

C) a-1,4; b-3,5; c-2,6;

D) a-1,3; b-2,5; c-4,6;

116. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) natriy metalli 2) natriy oksidi 3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritmaning konsentratsiyasi (%) yuqori bo'ladi?

A) natriy metalli B) natriy oksidi C) natriy gidroksidi D) natriy gidrid

117. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) natriy metalli 2) natriy oksidi

3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishning massasi katta bo'ladi?

A) natriy metalli B) natriy oksidi C) natriy gidroksidi D) natriy gidrid

118. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) natriy metalli 2) natriy oksidi 3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritmaning ($\rho=1\text{ g/ml}$) konsentratsiyasi (mol/l) katta bo'ladi?

A) natriy metalli B) natriy oksidi C) natriy gidroksidi D) natriy gidrid

119. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) natriy metalli 2) natriy oksidi 3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi erituvchining massasi (g) katta bo'ladi?

A) natriy metalli B) natriy oksidi C) natriy gidroksidi D) natriy gidrid

120. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) natriy metalli 2) natriy oksidi 3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi ionlar miqdori eng ko'p boladi ($\alpha=100\%$)? (erituvchining dissotsiyalanishini hisobga olmag)

A) natriy metalli B) natriy oksidi C) natriy gidroksidi D) natriy gidrid

121. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) natriy metalli 2) natriy oksidi 3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi suv molekullari soni eng ko'p boladi ($\alpha=100\%$)? (erituvchining dissotsiyalanishini hisobga olmag)

A) natriy metalli B) natriy oksidi C) natriy gidroksidi D) natriy gidrid

122. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) natriy metalli 2) natriy oksidi 3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritildi. Idishlarni eritmalarning konsentratsiyasi (%) oshib boorish tartibida joylashtiring.

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

123. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kaliy metalli 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritmaning konsentratsiyasi (%) yuqori bo'ladi?

A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi
D) kaliy gidrid

124. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishning massasi katta bo'ladi?
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi
D) kaliy gidrid

125. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritmaning ($\rho=1\text{g/ml}$) konsentratsiyasi (mol/l) katta bo'ladi?
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi
D) kaliy gidrid

126. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi erituvchining massasi (g) katta bo'ladi?
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi
D) kaliy gidrid

127. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi ionlar miqdori eng ko'p boladi ($\alpha=100\%$)? (erituvchining dissotsiyalanishini hisobga olmag)
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi
D) kaliy gidrid

128. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi suv molekulari soni eng ko'p boladi ($\alpha=100\%$)? (erituvchining dissotsiyalanishini hisobga olmag)
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi
D) kaliy gidrid

129. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritildi. Idishlarni eritmalarning konsentratsiyasi (%) oshib borish tartibida joylashtiring.
A) 1,2,3,4 B) 2,3,1,4 C) 3,2,1,4 D) 3,1,4,2

130. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritmaning konsentratsiyasi (%) yuqori bo'ladi?
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi
D) kaliy gidrid

131. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishning massasi katta bo'ladi?
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi
D) kaliy gidrid

132. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritmaning ($\rho=1\text{g/ml}$) konsentratsiyasi (mol/l) katta bo'ladi?
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi
D) kaliy gidrid

133. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi erituvchining massasi (g) katta bo'ladi?
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi
D) kaliy gidrid

134. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi ionlar miqdori eng ko'p boladi ($\alpha=100\%$)? (erituvchining dissotsiyalanishini hisobga olmag)
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi
D) kaliy gidrid

135. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi suv molekulari soni eng ko'p boladi ($\alpha=100\%$)? (erituvchining dissotsiyalanishini hisobga olmag)
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi
D) kaliy gidrid

136. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (g) 1) kalsiy metali 2) kalsiy oksidi 3) kalsiy gidroksidi 4) kalsiy gidrid eritildi. Idishlarni eritmalarning konsentrasiyasi (%) oshib borish tartibida joylashtiring.
A) 1,2,3,4 B) 2,3,1,4 C) 3,2,1,4 D) 3,1,4,2

136. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) natriy metali 2) natriy oksidi 3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritmaning konsentrasiyasi (%) yuqori bo'ladi?
A) natriy metali B) natriy oksidi C) natriy gidroksidi D) natriy gidrid

137. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) natriy metali 2) natriy oksidi 3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishning massasi katta bo'ladi?
A) natriy metali B) natriy oksidi C) natriy gidroksidi D) natriy gidrid

138. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) natriy metali 2) natriy oksidi 3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritmaning ($\rho=1\text{ g/ml}$) konsentrasiyasi (mol/l) katta bo'ladi?
A) natriy metali B) natriy oksidi C) natriy gidroksidi D) natriy gidrid

139. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) natriy metali 2) natriy oksidi 3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi erituvchining massasi (g) katta bo'ladi?
A) natriy metali B) natriy oksidi C) natriy gidroksidi D) natriy gidrid

140. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) natriy metali 2) natriy oksidi 3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi ionlar miqdori eng ko'p boladi ($\alpha=100\%$)? (erituvchining dissotsiyalanishini hisobga olmang)
A) natriy metali B) natriy oksidi C) natriy gidroksidi D) natriy gidrid

141. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) natriy metali 2) natriy oksidi 3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi suv molekullari soni eng ko'p boladi ($\alpha=100\%$)? (erituvchining dissotsiyalanishini hisobga olmang)
A) natriy metali B) natriy oksidi C) natriy gidroksidi D) natriy gidrid

142. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) natriy metali 2) natriy oksidi 3) natriy gidroksidi 4) natriy gidrid eritildi. Idishlarni eritmalarning konsentrasiyasi (%) oshib boorish tartibida joylashtiring.
A) 1,2,3,4 B) 2,3,1,4 C) 3,2,1,4 D) 3,1,4,2

143. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritmaning konsentrasiyasi (%) yuqori bo'ladi?
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi D) kaliy gidrid

144. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishning massasi katta bo'ladi?
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi D) kaliy gidrid

145. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritmaning ($\rho=1\text{ g/ml}$) konsentrasiyasi (mol/l) katta bo'ladi?
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi D) kaliy gidrid

146. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi erituvchining massasi (g) katta bo'ladi?
A) kaliy metali B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi D) kaliy gidrid

147. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metali 2) kaliy oksidi

3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi ionlar miqdori eng ko'p boladi ($\alpha=100\%$)? (erituvchining dissotsiyalanishini hisobga olmag)

A) kaliy metalli B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi D) kaliy gidrid

148. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metalli 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi suv molekullari soni eng ko'p boladi ($\alpha=100\%$)? (erituvchining dissotsiyalanishini hisobga olmag)

A) kaliy metalli B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi D) kaliy gidrid

149. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metalli 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritildi. Idishlarni eritmalarning konsentratsiyasi (%) oshib borish tartibida joylashtiring.

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

150. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metalli 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritmaning konsentratsiyasi (%) yuqori bo'ladi?

A) kaliy metalli B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi D) kaliy gidrid

151. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metalli 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishning massasi katta bo'ladi?

A) kaliy metalli B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi D) kaliy gidrid

152. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metalli 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritmaning ($\rho=1\text{g/ml}$) konsentratsiyasi (mol/l) katta bo'ladi?

A) kaliy metalli B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi D) kaliy gidrid

153. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metalli 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid

eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi erituvchining massasi (g) katta bo'ladi?

A) kaliy metalli B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi D) kaliy gidrid

154. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metalli 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi ionlar miqdori eng ko'p boladi ($\alpha=100\%$)? (erituvchining dissotsiyalanishini hisobga olmag)

A) kaliy metalli B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi D) kaliy gidrid

155. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metalli 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritilganda qaysi modda solingan idishdagi eritma tarkibidagi suv molekullari soni eng ko'p boladi ($\alpha=100\%$)? (erituvchining dissotsiyalanishini hisobga olmag)

A) kaliy metalli B) kaliy oksidi C) kaliy gidroksidi D) kaliy gidrid

156. Bir xil massadagi (mo'l miqdorda olingan) suv solingan to'rtta teng hajmli kolbalarning har birida teng miqdorda (mol) 1) kaliy metalli 2) kaliy oksidi 3) kaliy gidroksidi 4) kaliy gidrid eritildi. Idishlarni eritmalarning konsentratsiyasi (%) oshib borish tartibida joylashtiring.

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

157. $^{236}_{82}\text{E} \rightarrow x^4_2\alpha + 5^0_{-1}\beta + \text{Pb}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, E element tarkibidagi elektronlar sonini aniqlang.

A) 91 B) 90 C) 93 D) 92

158. $^{236}_{82}\text{E} \rightarrow x^4_2\alpha + 5^0_{-1}\beta + \text{Pb}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, E element tarkibidagi elektronlar sonini aniqlang.

A) 145 B) 140 C) 126 D) 134

159. $^{236}_{82}\text{E} \rightarrow x^4_2\alpha + 5^0_{-1}\beta + \text{Pb}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, E element tarkibidagi elektronlar va neytronlar sonini ayirmasini aniqlang

A) -54 B) 54 C) -44 D) 44

160. $^{236}_{82}\text{E} \rightarrow x^4_2\alpha + 5^0_{-1}\beta + \text{Pb}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi

neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, E element tarkibidagi barcha zarrachalarning necha foizini praton tashkil etadi

A) 27,83 B) 28,26 C) 43,6 D) 74,45

161. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, E element tarkibidagi barcha zarrachalarning necha foizini neytron tashkil etadi

A) 44,34 B) 53,6 C) 85,4 D) 43,45

162. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, Pb elementining izatop massasini aniqlang.

A) 210 B) 208 C) 206 D) 211

163. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, Pb element tarkibidagi tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang.

A) 145 B) 140 C) 126 D) 134

164. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, Pb element tarkibidagi elektronlar va neytronlar sonini ayirmasini aniqlang

A) -54 B) 54 C) -44 D) 44

165. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, Pb element tarkibidagi barcha zarrachalarning necha foizini praton tashkil etadi

A) 27,83 B) 38,26 C) 28,28 D) 74,45

166. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, Pb element tarkibidagi barcha zarrachalarning necha foizini neytron tashkil etadi

A) 44,34 B) 53,6 C) 85,4 D) 43,45

167. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^{\text{A}}\text{Th}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, E element tarkibidagi tarkibidagi elektronlar sonini aniqlang.

A) 94 B) 90 C) 91 D) 92

168. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^{\text{A}}\text{Th}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, E element tarkibidagi tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang.

A) 152 B) 140 C) 168 D) 145

169. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^{\text{A}}\text{Th}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, E element tarkibidagi elektronlar va neytronlar sonini ayirmasini aniqlang

A) -58 B) 58 C) -50 D) 50

170. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^{\text{A}}\text{Th}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, E element tarkibidagi barcha zarrachalarning necha foizini praton tashkil etadi

A) 27,65 B) 21,88 C) 33,33 D) 14,22

171. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^{\text{A}}\text{Th}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, E element tarkibidagi barcha zarrachalarning necha foizini neytron tashkil etadi

A) 44,7 B) 43,75 C) 25,4 D) 44,6

172. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^{\text{A}}\text{Th}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, Th elementining izatop massasini aniqlang.

A) 230 B) 234 C) 232 D) 242

173. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^{\text{A}}\text{Th}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, Th element tarkibidagi tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang.

A) 152 B) 140 C) 168 D) 158

174. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^{\text{A}}\text{Th}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, Th element tarkibidagi elektronlar va neytronlar sonini ayirmasini aniqlang

A) -58 B) 58 C) -50 D) 50

175. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^{\text{A}}\text{Th}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, Th element tarkibidagi barcha zarrachalarning necha foizini praton tashkil etadi

A) 28,65 B) 21,88 C) 33,33 D) 28,125

176. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^{\text{A}}\text{Th}$ Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, Th element tarkibidagi barcha zarrachalarning necha foizini neytron tashkil etadi

A) 44,7 B) 43,75 C) 25,4 D) 44,6

177. $^{235}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 2^1_0\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementining izotopi tarkibidagi neytronlar soni B element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p. C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, A va C element izotoplari neytronlari yig'indisini aniqlang
A) 196 B) 141 C) 231 D) 284

178. $^{235}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 2^1_0\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementining izotopi tarkibidagi neytronlar soni B element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p. C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, B va C element izotoplari neytronlari yig'indisini aniqlang
A) 196 B) 141 C) 231 D) 284

179. $^{235}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 2^1_0\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementining izotopi tarkibidagi neytronlar soni B element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p. C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, A va B element izotoplari neytronlari yig'indisini aniqlang
A) 196 B) 141 C) 231 D) 284

180. $^{235}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 2^1_0\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementining izotopi tarkibidagi neytronlar soni B element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p. C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, A, B va C element izotoplari neytronlari yig'indisini aniqlang
A) 196 B) 141 C) 231 D) 284

181. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda kislorod, 2-idishda N_2 , 3- idish tarkibida 40 % (xajm buyicha) azot saklagan azot va noma'lum gaz aralashmasi bilan tuldirlgan. Idishlarning massalari mos ravishda 24,8; 36,8; 33,28 g ga teng bulsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniklang?
A) 29,6 B) 23 C) 28,4 D) 72

182. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda kislorod, 2-idishda He, 3- idish tarkibida 20 % (xajm buyicha) He saklagan He va noma'lum gaz aralashmasi bilan tuldirlgan. Idishlarning massalari mos ravishda 33,45; 27,85; 27,53 g ga teng bulsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniklang?
A) 2 B) 32 C) 28 D) 17

183. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda C_2H_6 , 2-idishda CO_2 , 3- idish tarkibida 40 % (xajm buyicha) H_2 saklagan H_2 va noma'lum gaz aralashmasi bilan tuldirlgan. Idishlarning massalari mos ravishda 34;

45,2; 26 g ga teng bulsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniklang?
A) 2 B) 32 C) 28 D) 17

184. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda O_2 , 2-idishda SO_2 , 3- idish tarkibida 30 % (xajm buyicha) ozon saklagan ozon va noma'lum gaz aralashmasi bilan tuldirlgan. Idishlarning massalari mos ravishda 37,4; 45,8; 38,8 g ga teng bulsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniklang?
A) 2 B) 32 C) 28 D) 17

185. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda propan(C_3H_8), 2-idishda argon, 3- idish tarkibida 40 % (xajm buyicha) metan saklagan metan va noma'lum gaz aralashmasi bilan tuldirlgan. Idishlarning massalari mos ravishda 45,2; 42; 23,28 g ga teng bulsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniklang?
A) 2 B) 32 C) 28 D) 17

186. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda kislorod, 2-idishda argon, 3- idish tarkibida 70 % (xajm buyicha) vodorod saklagan vodorod va noma'lum gaz aralashmasi bilan tuldirlgan. Idishlarning massalari mos ravishda 37,4; 43; 21,86 g ga teng bulsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniklang? A) 2 B) 32 C) 28 D) 17

187. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda xlor, 2-idishda SO_2 , 3- idish tarkibida 50 % (xajm buyicha) asetilen(S_2N_2) saklagan asetilen va noma'lum gaz aralashmasi bilan tuldirlgan. Idishlarning massalari mos ravishda 48,4; 37,6; 34,4 g ga teng bulsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniklang?
A) 46 B) 32 C) 44 D) 28

188. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda brom, 2-idishda xlor, 3- idish tarkibida 20 % (xajm buyicha) SO_2 saklagan SO_2 va noma'lum gaz aralashmasi bilan tuldirlgan. Idishlarning massalari mos ravishda 158; 86,8; 85,68 g ga teng bulsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniklang?
A) 46 B) 76 C) 64 D) 80

189. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda NO_2 , 2-idishda O_2 , 3- idish tarkibida 40 % (xajm buyicha) argon saklagan argon va noma'lum gaz aralashmasi bilan tuldirlgan. Idishlarning massalari mos ravishda 42,6; 34,2 36,84 g ga teng bulsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniklang?
A) 46 B) 64 C) 34 D) 48

190. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda azot(I)oksid, 2-idishda O₂, 3- idish tarkibida 50 % (xajm buyicha) kislorod saklagan kislorod va noma'lum gaz aralashmasi bilan tuldirlgan. Idishlarning massalari mos ravishda 22,64; 21,92; 23,57 g ga teng bulsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniklang?(m₃-m₁=23) A) 87 B)64 C) 44 D)80

191. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda kislorod, 2-idishda N₂, 3- idish tarkibida 25 % (massa buyicha) X gaz saklagan 1:1,5 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 29,2; 26,8; g ga teng bulsa, X gazning molekulyar massasini aniklang?(m₁-m₃=3.84) ? A)16 B) 32 C) 25 D) 17

192. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda kislorod, 2-idishda N₂, 3- idish tarkibida 25 % (massa buyicha) X gaz saklagan 1:1,5 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 29,2; 26,8; g ga teng bulsa, X va U gazlari bilan tuldirlgan idish massasini(g) aniklang?(m₁-m₃=3.84) A) 3,84 B) 11,52 C) 15,36 D) 25,36

193. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda kislorod, 2-idishda N₂, 3- idish tarkibida 25 % (massa buyicha) X gaz saklagan 1:1,5 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 29,2; 26,8; g ga teng bulsa, U gazning molekulyar massasini aniklang?(m₁-m₃=3.84) A) 16 B) 17 C) 44 D) 32

194. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda kislorod, 2-idishda N₂, 3- idish tarkibida 25 % (massa buyicha) X gaz saklagan 1:1,5 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 29,2; 26,8; g ga teng bulsa, m(X) aniklang?(m₁-m₃=3.84) A) 3,84 B) 11,52 C) 15,36 D) 25,36

195. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda kislorod, 2-idishda N₂, 3- idish tarkibida 25 % (massa buyicha) X gaz saklagan 1:1,5 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 29,2; 26,8; g ga teng bulsa, m(Y) aniklang?(m₁-m₃=3.84) A) 3,84 B) 11,52 C) 15,36 D) 25,36

196. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda CO₂, 2-idishda O₂, 3- idish tarkibida 40 % (massa buyicha) X gaz saklagan 1:1,2 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 55,2; 45,6; g ga teng bulsa, X gazning molekulyar massasini aniklang?(m₃-m₁=23) A) 80 B) 64 C) 44 D) 73

197. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda CO₂, 2-idishda O₂, 3- idish tarkibida 40 % (massa buyicha) X gaz saklagan 1:1,2 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 55,2; 45,6; g ga teng bulsa, Y gazning molekulyar massasini aniklang?(m₃-m₁=23) A) 80 B) 64 C) 44 D) 73

198. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda CO₂, 2-idishda O₂, 3- idish tarkibida 40 % (massa buyicha) X gaz saklagan 1:1,2 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 55,2; 45,6; g ga teng bulsa, X va U gazlari bilan tuldirlgan idish massasini(g) aniklang?(m₃-m₁=23) A) 78,2 B) 23,28 C) 34,92 D) 58,2

199. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda CO₂, 2-idishda O₂, 3- idish tarkibida 40 % (massa buyicha) X gaz saklagan 1:1,2 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 55,2; 45,6; g ga teng bulsa, m(X) aniklang?(m₃-m₁=23) A) 78,2 B) 23,28 C) 34,92 D) 58,2

200. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda CO₂, 2-idishda O₂, 3- idish tarkibida 40 % (massa buyicha) X gaz saklagan 1:1,2 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 55,2; 45,6; g ga teng bulsa, m(Y) aniklang ?(m₃-m₁=23) A) 78,2 B) 23,28 C) 34,92 D) 58,2

201. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda Ar, 2-idishda Ne, 3- idish tarkibida 50 % (massa buyicha) X gaz saklagan 4:1 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 44; 32; g ga teng bulsa, Y gazning molekulyar massasini aniklang?(m₁-m₃=8.64) A) 64 B)16 C) 44 D) 80

202. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda Ar, 2-idishda Ne,

3- idish tarkibida 50 % (massa buyicha) X gaz saklagan 4:1 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 44; 32; g ga teng bulsa, X gazning molekulyar massasini aniklang? $(m_1-m_3=8.64)$)
A) 64 B)16 C) 44 D) 80

203. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda Ar, 2-idishda Ne, 3- idish tarkibida 50 % (massa buyicha) X gaz saklagan 4:1 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 44; 32 g ga teng bulsa, X va U gazlari bilan tuldirlgan idish massasini(g)aniklang? $(m_1-m_3=8.64)$
A) 35,36 B) 15,36 C) 7,68 D) 7,07

204. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda Ar, 2-idishda Ne, 3- idish tarkibida 50 % (massa buyicha) X gaz saklagan 4:1 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 44; 32; g ga teng bulsa, m(X) aniklang? $(m_1-m_3=8.64)$
A) 35,36 B) 15,36 C) 7,68 D) 7,07

205. Massa va xajmlari bir xil bulgan 3 ta idish gazlar bilan tuldirlgan. 1-idishda Ar, 2-idishda Ne, 3- idish tarkibida 50 % (massa buyicha) X gaz saklagan 4:1 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan tuldirlgan. 1- va 2- idishlarning massalari mos ravishda 44; 32; g ga teng bulsa, m(Y) aniklang? $(m_1-m_3=8.64)$
A) 35,36 B) 15,36 C) 7,68 D) 7,07

206. Ketma-ket joylashgan X, Y, Z, T, L, M elementlari tarkibidagi protonlari yigindisi 105 ga teng bolsa, X elementning yadro zaryadini aniqlang.
A) 15 B) 16 C) 17 D) 18

207. Ketma-ket joylashgan X, Y, Z, T, L, M elementlari tarkibidagi protonlari yigindisi 105 ga teng bolsa, Y elementning yadro zaryadini aniqlang
A) 15 B) 16 C) 17 D) 18

208. Ketma-ket joylashgan X, Y, Z, T, L, M elementlari tarkibidagi protonlari yigindisi 105 ga teng bolsa, Z elementning yadro zaryadini aniqlang.
A) 15 B) 16 C) 17 D) 18

209. Ketma-ket joylashgan X, Y, Z, T, L, M elementlari tarkibidagi protonlari yigindisi 105 ga teng bolsa, T elementning yadro zaryadini aniqlang.
A) 17 B) 18 C) 19 D) 20

210. Ketma-ket joylashgan X, Y, Z, T, L, M elementlari tarkibidagi protonlari yigindisi 105 ga teng bolsa, L elementning yadro zaryadini aniqlang.
A) 17 B) 18 C) 19 D) 20

211. Ketma-ket joylashgan X, Y, Z, T, L, M elementlari tarkibidagi protonlari yigindisi 105 ga teng bolsa, M elementning yadro zaryadini aniqlang.
A) 17 B) 18 C) 19 D) 20

212. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, ushbu aralashmaning massasini (g) hisoblang.
A) 8,05 B) 14 C) 24,15 D) 28

213.0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, litiy tarkibidagi neytronlar sonini hisoblang.
A) $2,408 \cdot 10^{23}$ B) $6,02 \cdot 10^{22}$
C) $9,632 \cdot 10^{23}$ D) $38,528 \cdot 10^{23}$

214. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, kadmiy tarkibidagi neytronlar sonini hisoblang.
A) $2,408 \cdot 10^{23}$ B) $6,02 \cdot 10^{22}$
C) $9,632 \cdot 10^{23}$ D) $38,528 \cdot 10^{23}$

215. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, kadmiyning massasini (g) aniqlang.
A) 11,2 B) 16,8 C) 22,4 D) 28

216. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, litiyning massasini (g) hisoblang.
A) 0,7 B) 1,4 C) 2,1 D) 2,8

217. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng. Ushbu aralashma suv bilan to'liq reaksiyaga kirishdi, bunda hosil bo'lgan LiOH ning massasini (g) hisoblang.
A) 3,2 B) 6,4 C) 9,6 D) 12

218. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng. Ushbu aralashma suv bilan to'liq reaksiyaga kirishdi. Bunda hosil bo'lgan $\text{Cd}(\text{OH})_2$ ning massasini (g) hisoblang.
A) 7,3 B) 14,6
C) 21,9 D) 29,2

219. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, litiyning miqdorimi (mol) hisoblang.

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

220. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, kadmiyning miqdorimi (mol) hisoblang.

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

221. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng. Ushbu aralashma suv bilan to'liq reaksiyaga kirishdi. Bunda ajralgan gaz hajmini (l;n.sh.da) hisoblang.

A) 2,24 B) 4,48 C) 6,72 D) 8,96

222. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 15 %i mo'l miqdordagi xlorid kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 156 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislota bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislota bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 5 : 3 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.

A) 260 B) 200 C) 360 D) 350

223. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 15 %i mo'l miqdordagi xlorid kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 168 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislota bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislota bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 5 : 3 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.

A) 220 B) 280 C) 390 D) 380

224. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 15 %i mo'l miqdordagi xlorid kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 180 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislota bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislota bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 5 : 3 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.

A) 420 B) 230 C) 300 D) 410

225. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 15 %i mo'l miqdordagi xlorid kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 192 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislota bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislota bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 5 : 3 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.

A) 440 B) 250 C) 450 D) 320

226. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 15 %i mo'l miqdordagi xlorid kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 204 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislota bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislota bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 5 : 3 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.

A) 340 B) 260 C) 470 D) 460

227. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 12 %i mo'l miqdordagi xlorid kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 195 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislota bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislota bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 7 : 3 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.

A) 240 B) 325 C) 440 D) 430

228. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 12 %i mo'l miqdordagi xlorid kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 210 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislota bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislota bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 7 : 3 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.

A) 480 B) 260 C) 350 D) 470

229. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 12 %i mo'l miqdordagi xlorid kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 225 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislota bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislota bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislota bilan reaksiya kirishmaydigan metall,

qotishma tarkibida massa nisbati 7 : 3 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.
A) 500 B) 280 C) 510 D) 375

230. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 12 %i mo'l miqdordagi xlorid kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 240 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislotaga bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislotaga bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 7 : 3 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.
A) 400 B) 290 C) 540 D) 530

231. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 12 %i mo'l miqdordagi xlorid kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 255 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislotaga bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislotaga bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 7 : 3 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.
A) 310 B) 425 C) 570 D) 560

232. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 16 %i mo'l miqdordagi xlorid kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 182 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislotaga bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislotaga bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 7 : 4 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.
A) 430 B) 240 C) 325 D) 420

233. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 16 %i mo'l miqdordagi xlorid kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 196 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislotaga bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislotaga bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 7 : 4 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.
A) 450 B) 260 C) 460 D) 350

234. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 16 %i mo'l miqdordagi xlorid kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 210 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislotaga bilan

reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislotaga bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 7 : 4 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.
A) 375 B) 280 C) 500 D) 490

235. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 16 %i mo'l miqdordagi xlorid kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 224 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislotaga bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislotaga bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 7 : 4 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.
A) 290 B) 400 C) 520 D) 510

236. Noma'lum massali qotishma tarkibi mis, alyuminiy, va rux dan iborat. Qotishmaning 16 %i mo'l miqdordagi xlorid kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiyaga kirishmadi, qotishmaning 238 g miqdori mo'l miqdordagi nitrat kislotaga bilan reaksiyaga kirishmadi. Ikkalla kislotaga bilan odatdagi sharoitda reaksiya kirishadigan metall va xlorid kislotaga bilan reaksiya kirishmaydigan metall, qotishma tarkibida massa nisbati 7 : 4 bo'lsa, qotishma massasini aniqlang.
A) 550 B) 310 C) 425 D) 540

237. He, Ne va Ar dan iborat 17,92 litr (n.sh.) aralashma tarkibidagi neonning hajmi geliy va argon hajmlari yig'indisidan uch marta kichik bo'lsa, geliyning hajmini (litr) hisoblang. (w(Ar) = 1/2,5)
A) 11,2 B) 8,96 C) 6,72
 D) 4,48

238. He, Ne va Ar dan iborat 17,92 litr (n.sh.) aralashma tarkibidagi neonning hajmi geliy va argon hajmlari yig'indisidan uch marta kichik bo'lsa, neonning hajmini (litr) hisoblang. (w(Ar) = 1/2,5)
A) 11,2 B) 8,96 C) 6,72 D) 4,48

239. He, Ne va Ar dan iborat 17,92 litr (n.sh.) aralashma tarkibidagi neonning hajmi geliy va argon hajmlari yig'indisidan uch marta kichik bo'lsa, argonning hajmini (litr) hisoblang. (w(Ar) = 1/2,5)
A) 11,2 B) 8,96 C) 4,48 D) 2,24

240. He, Ne va Ar dan iborat 17,92 litr (n.sh.) aralashma tarkibidagi neonning hajmi geliy va argon hajmlari yig'indisidan uch marta kichik

bo'lsa, geliyning massasini (g) hisoblang. ($w(\text{Ar}) = 1/2,5$)

A) 0,5 B) 1,0 C) 1,5 D) 2,0

241. He, Ne va Ar dan iborat 17,92 litr (n.sh.) aralashma tarkibidagi neonning hajmi geliy va argon hajmlari yig'indisidan uch marta kichik bo'lsa, neonning massasini (g) hisoblang. ($w(\text{Ar}) = 1/2,5$)

A) 2,0 B) 4,0 C) 8,0 D) 10

242. He, Ne va Ar dan iborat 17,92 litr (n.sh.) aralashma tarkibidagi neonning hajmi geliy va argon hajmlari yig'indisidan uch marta kichik bo'lsa, argonning massasini (g) hisoblang. ($w(\text{Ar}) = 1/2,5$)

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

243. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{8}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, KMnO_4 mol miqdorini aniqlang.

A) 2 B) 0,5 C) 1,75 D) 2,5

244. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{8}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, KClO_3 mol miqdorini aniqlang.

A) 2 B) 0,5 C) 1,75 D) 2,5

245. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{8}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, KMnO_4 massasini aniqlang.

A) 61,25 B) 245 C) 316 D) 79

246. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{8}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, KClO_3 massasini aniqlang.

A) 61,25 B) 245 C) 316 D) 79

247. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{8}$ qismi KClO_3 parchalanishidan

olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashma massasini aniqlang.

A) 377,25 B) 324 C) 321,25 D) 245

248. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{8}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, parchalanishdan so'ng hosil bo'lgan massani aniqlang.

A) 377,25 B) 324 C) 321,25 D) 220

249. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{8}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning mol nisbatini aniqlang.

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

250. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, KMnO_4 mol miqdorini aniqlang.

A) 2 B) 0,5 C) 3,25 D) 2,5

251. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, KClO_3 mol miqdorini aniqlang.

A) 2 B) 0,5 C) 3,25 D) 2,5

252. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, KMnO_4 massasini aniqlang.

A) 61,25 B) 245 C) 316 D) 79

253. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, KClO_3 massasini aniqlang.

A) 61,25 B) 245 C) 316 D) 79

254. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashma massasini aniqlang.
A) 377,25 B) 324 C) 321,25 D) 245

255. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, parchalanishdan so'ng hosil bo'lgan massani aniqlang.
A) 377,25 B) 324 C) 321,25 D) 220

256. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning mol nisbatini aniqlang.
A) 4 : 1 B) 1 : 4 C) 2 : 1 D) 1 : 2

257. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishidan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, Dastlabki aralashmani mol miqdorini aniqlang.
A) 2 B) 0,5 C) 3,25 D) 2,5

258. Molekular massalari teng bo'lgan $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ va $\text{YSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ kristallogidratlarida vodorod atomlar soni kislarod atomlari sonidan $1,806 \cdot 10^{24}$ taga ko'p bo'lsa Y ni toping .
A) Cu B) Zn C) Mg D) Fe

259. Molekular massalari teng bo'lgan $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ va $\text{YSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ kristallogidratlarida vodorod atomlar soni kislarod atomlari sonidan $1,806 \cdot 10^{24}$ taga ko'p bo'lsa n ni toping
A) 6 B) 5 C) 8 D) 10

260. Molekular massalari teng bo'lgan $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ va $\text{YSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ kristallogidratlarida vodorod atomlar soni kislarod atomlari sonidan $1,204 \cdot 10^{24}$ taga ko'p bo'lsa n ni toping.
A) 6 B) 5 C) 8 D) 10

261. Molekular massalari teng bo'lgan $\text{X}_2\text{SO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ va $\text{CuSO}_4 \cdot m\text{H}_2\text{O}$ kristallogidratlarida kislarod atomlari soni $1,1438 \cdot 10^{25}$ ta, vodorod

atomlar soni esa kislarod atomlari sonidan $1,806 \cdot 10^{24}$ taga ko'p bo'lsa Y ni toping.
A) Na B) Li C) K D) Rb

263. Temir va rux dan yasalgan plastinkalar birgalik 250 g keladi. Rux plastinka 20% li, temir plastinka 30% li mis sulfat eritmalari bilan tasirlashgandan so'ng ularning birining massasi 1,5% ga kamaydi, ikkinchisi esa 12% ortdi. Shundan so'ng plastinkalar birgalikda 253 g keldi. Dastlabki rux plastinka massasini hisoblang.
A) 200 B) 50 C) 197 D) 56

264. Temir va rux dan yasalgan plastinkalar birgalik 250 g keladi. Rux plastinka 20% li, temir plastinka 30% li mis sulfat eritmalari bilan tasirlashgandan so'ng ularning birining massasi 1,5% ga kamaydi, ikkinchisi esa 12% ortdi. Shundan so'ng plastinkalar birgalikda 253 g keldi. Dastlabki temir plastinka massasini hisoblang.
A) 200 B) 50 C) 197 D) 56

265. Temir va rux dan yasalgan plastinkalar birgalik 250 g keladi. Rux plastinka 20% li, temir plastinka 30% li mis sulfat eritmalari bilan tasirlashgandan so'ng ularning birining massasi 1,5% ga kamaydi, ikkinchisi esa 12% ortdi. Shundan so'ng plastinkalar birgalikda 253 g keldi. Keyingi rux plastinka massasini hisoblang.
A) 200 B) 50 C) 197 D) 56

266. Temir va rux dan yasalgan plastinkalar birgalik 250 g keladi. Rux plastinka 20% li, temir plastinka 30% li mis sulfat eritmalari bilan tasirlashgandan so'ng ularning birining massasi 1,5% ga kamaydi, ikkinchisi esa 12% ortdi. Shundan so'ng plastinkalar birgalikda 253 g keldi. Keyingi temir plastinka massasini hisoblang.
A) 200 B) 50 C) 197 D) 56

267. Temir va rux dan yasalgan plastinkalar birgalik 250 g keladi. Rux plastinka 20% li, temir plastinka 30% li mis sulfat eritmalari bilan tasirlashgandan so'ng ularning birining massasi 1,5% ga kamaydi, ikkinchisi esa 12% ortdi. Shundan so'ng plastinkalar birgalikda 253 g keldi. Rux plastinka massasi necha grammga kamaydi.
A) 3 B) 6 C) 5 D) 8

268. Temir va rux dan yasalgan plastinkalar birgalik 250 g keladi. Rux plastinka 20% li, temir plastinka 30% li mis sulfat eritmalari bilan tasirlashgandan so'ng ularning birining massasi 1,5% ga kamaydi, ikkinchisi esa 12% ortdi. Shundan so'ng plastinkalar birgalikda 253 g keldi. Temir plastinka massasi necha grammga ortdi.
A) 3 B) 6 C) 5 D) 8

269. Temir va rux dan yasalgan plastinkalar birgalik 250 g keladi. Rux plastinka 20% li, temir plastinka 30% li mis sulfat eritmalari bilan tasirlashgandan so'ng ularning birining massasi 1,5% ga kamaydi, ikkinchisi esa 12% ortdi. Shundan so'ng plastinkalar birgalikda 253 g keldi. Keyingi Rux plastinka tarkibida necha gramm Zn bor.
A) 3 B) 6 C) 5 D) 8

270. Temir va rux dan yasalgan plastinkalar birgalik 250 g keladi. Rux plastinka 20% li, temir plastinka 30% li mis sulfat eritmalari bilan tasirlashgandan so'ng ularning birining massasi 1,5% ga kamaydi, ikkinchisi esa 12% ortdi. Shundan so'ng plastinkalar birgalikda 253 g keldi. Keyingi Rux plastinka tarkibida necha gramm Cu bor.
A) 192 B) 200 C) 197 D) 150

271. Temir va rux dan yasalgan plastinkalar birgalik 250 g keladi. Rux plastinka 20% li, temir plastinka 30% li mis sulfat eritmalari bilan tasirlashgandan so'ng ularning birining massasi 1,5% ga kamaydi, ikkinchisi esa 12% ortdi. Shundan so'ng plastinkalar birgalikda 253 g keldi. Keyingi temir plastinka tarkibida necha gramm Fe bor.
A) 3 B) 6 C) 5 D) 8

272. Temir va rux dan yasalgan plastinkalar birgalik 250 g keladi. Rux plastinka 20% li, temir plastinka 30% li mis sulfat eritmalari bilan tasirlashgandan so'ng ularning birining massasi 1,5% ga kamaydi, ikkinchisi esa 12% ortdi. Shundan so'ng plastinkalar birgalikda 253 g keldi. Keyingi temir plastinka tarkibida necha gramm Cu bor.
A) 53 B) 76 C) 25 D) 48

273. X^0 , Y^{+2} va Z^{+3} ionlar davriy sisitemada, davrda ketama-ket joylashgan bo'lib ularda elektronlari birgalikda 70 ga teng Z elementdan keyingi turgan elementni toping.
A) Cr B) Mn C) Fe D) Co

274. X^0 , Y^{+2} va Z^{+3} ionlar davriy sisitemada, davrda ketama-ket joylashgan bo'lib ularda elektronlari birgalikda 70 ga teng X elementni toping.
A) Cr B) Mn C) Fe D) Co

275. X^0 , Y^{+2} va Z^{+3} ionlar davriy sisitemada, davrda ketama-ket joylashgan bo'lib ularda elektronlari birgalikda 70 ga teng Y elementni toping.
A) Cr B) Mn C) Fe D) Co

276. X^0 , Y^{+2} va Z^{+3} ionlar davriy sisitemada, davrda ketama-ket joylashgan bo'lib ularda

elektronlari birgalikda 70 ga teng Z elementni toping.
A) Cr B) Mn C) Fe D) Co

277. X^{+4} , Y^{+3} va Z^{+2} ionlar davriy sisitemada, davrda ketama-ket joylashgan bo'lib ularda elektronlari birgalikda 66 ga teng Z elementdan keyingi turgan elementni toping.
A) Cr B) Mn C) Fe D) Co

278. X^{+4} , Y^{+3} va Z^{+2} ionlar davriy sisitemada, davrda ketama-ket joylashgan bo'lib ularda elektronlari birgalikda 66 ga teng X elementni toping.
A) Cr B) Mn C) Fe D) Co

279. X^{+4} , Y^{+3} va Z^{+2} ionlar davriy sisitemada, davrda ketama-ket joylashgan bo'lib ularda elektronlari birgalikda 66 ga teng Y elementni toping.
A) Cr B) Mn C) Fe D) Co

280. X^{+4} , Y^{+3} va Z^{+2} ionlar davriy sisitemada, davrda ketama-ket joylashgan bo'lib ularda elektronlari birgalikda 66 ga teng Z elementni toping.
A) Cr B) Mn C) Fe D) Co

281. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 500 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida vodorod atomlar soni $1,3244 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa X ni toping ($Ar(Y) - Ar(X) = 41$)
A) Na B) Ba C) Ti D) Mg

282. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 500 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida vodorod atomlar soni $1,3244 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa n ni toping ($Ar(Y) - Ar(X) = 41$)
A) 6 B) 7 C) 8 D) 10

283. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 500 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida vodorod atomlar soni $1,3244 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa m ni toping ($Ar(Y) - Ar(X) = 41$)
A) 5 B) 6 C) 4 D) 2

284. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 500 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida kislorod atomlar soni $1,1438 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa Y ni toping ($Ar(Y) - Ar(X) = 41$)
A) Mo B) Ba C) Cu D) Mg

285. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 500 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida kislorod atomlar soni $1,1438 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa X ni toping ($Ar(Y) - Ar(X) = 41$)
A) Na B) Ba C) Ti D) Mg

286. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 500 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida kislorod atomlar soni $1,1438 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa n ni toping ($Ar(Y) - Ar(X) = 41$)
A) 6 B) 7 C) 8 D) 10

287. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 500 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida kislorod atomlar soni $1,1438 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa m ni toping ($Ar(Y) - Ar(X) = 41$)
A) 5 B) 6 C) 4 D) 2

288. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 600 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida kislorod atomlar soni $1,505 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa Y ni toping ($Ar(X) - Ar(Y) = 15$)
A) Mg B) K C) Na D) Ba

289. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 600 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida kislorod atomlar soni $1,505 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa X ni toping ($Ar(X) - Ar(Y) = 15$)
A) Mg B) K C) Na D) Ba

290. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 600 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida kislorod atomlar soni $1,505 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa n ni toping ($Ar(X) - Ar(Y) = 15$)
A) 10 B) 8 C) 7 D) 6

291. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 600 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida kislorod atomlar soni $1,505 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa m ni toping ($Ar(X) - Ar(Y) = 15$)
A) 10 B) 8 C) 7 D) 6

292. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 600 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida vodorod atomlar soni $2,0468 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa Y ni toping ($Ar(X) - Ar(Y) = 15$)
A) Mg B) K C) Na D) Ba

293. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 600 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida vodorod atomlar soni $2,0468 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa X ni toping ($Ar(X) - Ar(Y) = 15$)
A) Mg B) K C) Na D) Ba

294. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 600 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida vodorod atomlar soni $2,0468 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa n ni toping ($Ar(X) - Ar(Y) = 15$)
A) 10 B) 8 C) 7 D) 6

295. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 600 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida vodorod atomlar soni $2,0468 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa m ni toping ($Ar(X) - Ar(Y) = 15$)
A) 10 B) 8 C) 7 D) 6

296. Molekulyar massalari teng bo'lgan va birgalikda 500 gramm keladigan $X_2SO_4 \cdot nH_2O$ va $YSO_4 \cdot mH_2O$ kristallogidratlarida vodorod atomlar soni $1,3244 \cdot 10^{25}$ ta bo'lsa Y ni toping ($Ar(Y) - Ar(X) = 41$)
A) Mo B) Ba C) Cu D) Mg

297. XY_2 va AY brikmalar $0,5$ mol miqdordan olingan bo'lib ularda $78,26 \cdot 10^{23}$ va $30,1 \cdot 10^{23}$ ta dan elektron bo'lsa A ni toping. X va Y lar birta davrda (berilgan tartibda) ketma-ket joylashgan.
A) H B) Li C) Ca D) Mg

298. XY_2 va AY brikmalar $0,5$ mol miqdordan olingan bo'lib ularda $78,26 \cdot 10^{23}$ va $30,1 \cdot 10^{23}$ ta dan elektron bo'lsa X ni toping. X va Y lar birta davrda (berilgan tartibda) ketma-ket joylashgan.
A) N B) C C) O D) F

299. XY_2 va AY brikmalar $0,5$ mol miqdordan olingan bo'lib ularda $78,26 \cdot 10^{23}$ va $30,1 \cdot 10^{23}$ ta dan elektron bo'lsa Y ni toping. X va Y lar birta davrda (berilgan tartibda) ketma-ket joylashgan.
A) N B) C C) O D) F

300. XY_2 va AY brikmalar $0,25$ mol miqdordan olingan bo'lib ularda $39,13 \cdot 10^{23}$ va $15,05 \cdot 10^{23}$ ta dan elektron bo'lsa A ni toping. X va Y lar birta davrda (berilgan tartibda) ketma-ket joylashgan.
A) H B) Li C) Ca D) Mg

301. XY_2 va AY brikmalar $0,25$ mol miqdordan olingan bo'lib ularda $39,13 \cdot 10^{23}$ va $15,05 \cdot 10^{23}$ ta dan elektron bo'lsa X ni toping. X va Y lar birta davrda (berilgan tartibda) ketma-ket joylashgan.
A) N B) C C) O D) F

302. XY_2 va AY brikmalar 0,25 mol miqdordan olingan bo'lib ularda $39,13 \cdot 10^{23}$ va $15,05 \cdot 10^{23}$ ta dan elektron bo'lsa Y ni toping. X va Y lar birta davrda (berilgan tartibda) ketma-ket joylashgan.
A) N B) C C) O D) F

303. YX_2 va AXY_3 brikmalar 0,5 mol miqdordan olingan bo'lib ularda $66,2 \cdot 10^{23}$ va $96,32 \cdot 10^{23}$ ta dan elektron bo'lsa A ni toping. X va Y lar birta davrda (berilgan tartibda) ketma-ket joylashgan.
A) H B) Li C) Ca D) Mg

304. YX_2 va AXY_3 brikmalar 0,5 mol miqdordan olingan bo'lib ularda $66,2 \cdot 10^{23}$ va $96,32 \cdot 10^{23}$ ta dan elektron bo'lsa X ni toping. X va Y lar birta davrda (berilgan tartibda) ketma-ket joylashgan.
A) N B) C C) O D) F

305. YX_2 va AXY_3 brikmalar 0,25 mol miqdordan olingan bo'lib ularda $33,11 \cdot 10^{23}$ va $48,16 \cdot 10^{23}$ ta dan elektron bo'lsa Y ni toping. X va Y lar birta davrda (berilgan tartibda) ketma-ket joylashgan .
A) N B) C C) O D) F

306. YX_2 va AXY_3 brikmalar 0,25 mol miqdordan olingan bo'lib ularda $33,11 \cdot 10^{23}$ va $48,16 \cdot 10^{23}$ ta dan elektron bo'lsa A ni toping. X va Y lar birta davrda (berilgan tartibda) ketma-ket joylashgan.
A) H B) Li C) Ca D) Mg

307. YX_2 va AXY_3 brikmalar 0,25 mol miqdordan olingan bo'lib ularda $33,11 \cdot 10^{23}$ va $48,16 \cdot 10^{23}$ ta dan elektron bo'lsa X ni toping. X va Y lar birta davrda (berilgan tartibda) ketma-ket joylashgan.
A) N B) C C) O D) F

308. YX_2 va AXY_3 brikmalar 0,25 mol miqdordan olingan bo'lib ularda $33,11 \cdot 10^{23}$ va $48,16 \cdot 10^{23}$ ta dan elektron bo'lsa Y ni toping. X va Y lar birta davrda (berilgan tartibda) ketma-ket joylashgan .
A) N B) C C) O D) F

309. Noma'lum element tarkibida 35,3% neytron(jami elementar zarrachaga nisbatan) saklaydi. Undagi proton va elektronlar yigindisi neytronlar yigindisidan 10 taga ortik bulsa, noma'lum elementni aniklang?
A) Ne B) F C) Na D) Br

310. Noma'lum element tarkibida 41,1% neytron(jami elementar zarrachaga nisbatan) saklaydi. Undagi proton va elektronlar yigindisi neytronlar yigindisidan 32 taga ortik bulsa, noma'lum elementni aniklang?
A) Ag B) Au C) J D) Cd

311. Noma'lum element tarkibida 40% neytron(jami elementar zarrachaga nisbatan) saklaydi. Undagi proton va elektronlar yigindisi neytronlar yigindisidan 32 taga ortik bulsa, noma'lum elementni aniklang?
A) Ag B) Au C) Cd D) J

312. Noma'lum element tarkibida 37,5% neytron(jami elementar zarrachaga nisbatan) saklaydi. Undagi proton va elektronlar yigindisi neytronlar yigindisidan 20 taga ortik bulsa, noma'lum elementni aniklang?
A) Fe B) Ca C) Mn D) Zn

315. Noma'lum element tarkibida 33,3% neytron(jami elementar zarrachaga nisbatan) saklaydi. Undagi proton va elektronlar yigindisi neytronlar yigindisidan 20 taga ortik bulsa, noma'lum elementni aniklang?
A) Fe B) Mn C) Ca D) Zn

316. Noma'lum element tarkibida 43,25% neytron(jami elementar zarrachaga nisbatan) saklaydi. Undagi proton va elektronlar yigindisi neytronlar yigindisidan 39 taga ortik bulsa, noma'lum elementni aniklang?
A) Tl B) Bi C) Pb D) Hg

317. Noma'lum element tarkibida 48,48% neytron(jami elementar zarrachaga nisbatan) saklaydi. Undagi proton va elektronlar yigindisi neytronlar yigindisidan 4 taga ortik bulsa, noma'lum elementni aniklang?
A) Ta B) W C) Os D) Re

318. Noma'lum element($\sum N - \sum P = 12$) tarkibida 39,13% neytron(jami elementar zarrachaga nisbatan) saklasa, noma'lum elementni aniklang?
A) Mo B) Tc C) Sr D) In

319. Noma'lum element($\sum N - \sum P = 4$) tarkibida 36,84% neytron(jami elementar zarrachaga nisbatan) saklasa, noma'lum elementni aniklang?
A) Ti B) Fe C) Cr D) W

320. Noma'lum element($\sum N - \sum P = 16$) tarkibida 40% neytron(jami elementar zarrachaga nisbatan) saklasa, noma'lum elementni aniklang?
A) Ag B) Cd C) In D) W

321. Noma'lum element($\sum N - \sum P = 1$) tarkibida 35% neytron(jami elementar zarrachaga nisbatan) saklasa, noma'lum elementni aniklang?
A) F B) Na C) K D) Al

322. Noma'lum element($\sum N - \sum P = 17$) tarkibida 40,24% neytron(jami elementar zarrachaga nisbatan) saklasa, noma'lum elementni aniklang?

A) Ag B) Cd C) In D) w

323. Noma'lum element ($\sum N - \sum P = 5$) tarkibida 37,5% neytron (jami elementar zarrachaga nisbatan) saklasa, noma'lum elementni aniklang?

A) Fe B) Mn C) Cu D) Zn

324. Noma'lum element ($\sum N - \sum P = 3$) tarkibida 32,14% neytron (jami elementar zarrachaga nisbatan) saklasa, noma'lum elementni aniklang?

A) Au B) Ag C) Pb D) Hg

325. X^{+4} ionida $\sum e / \sum p + e + N = 3/11$, $\sum (P + e + N) - \sum e = 32$ bulsa, X ni aniklang?

A) C B) Sn C) Si D) S

326. X^{-3} ionida neytronning massa ulushi 32,65% (jami elementar zarrachaga nisbatan) ga teng.

Undagi $\sum (P + e) / \sum N = \frac{8,25}{4}$ bulsa, X ni aniklang?

A) N B) P C) Ag D) Sb

327. X^{-3} ionida $\sum (P + N) / \sum e = 1,44$: $\sum (P + N) - \sum e = 4$ ga teng bulsa, X ni aniklang?

A) N B) P C) Ag D) Sb

328. X^{+2} ionida $\sum (P + N) / \sum e = 28/11,5$, $\sum (P + N) - \sum e = 66$ ga teng bulsa, X ni aniklang?

A) N B) P C) Ag D) Sb

329. EO_3^{2-} tarkibli anionda 42 dona elektron bo'lsa, ushbu aniondagi bog'lanishda ishtirok etgan sp^2 -gibrid orbitallar sonini ko'rsating.

A) 7 ta B) 6 ta C) 3 ta D) 1 ta

330. EO_3^{2-} tarkibli anionda 32 dona elektron bo'lsa, ushbu aniondagi bog'lanishda ishtirok etgan sp^2 -gibrid orbitallar sonini ko'rsating.

A) 7 ta B) 6 ta C) 3 ta D) 1 ta

331. EO_4^{2-} tarkibli anionda 50 dona elektron bo'lsa, ushbu aniondagi bog'lanishda ishtirok etgan sp^2 -gibrid orbitallar sonini ko'rsating.

A) 2 ta B) 6 ta C) 3 ta D) 1 ta

332. EO_4^{3-} tarkibli anionda 68 dona elektron bo'lsa, ushbu aniondagi bog'lanishda ishtirok etgan sp^3 -gibrid orbitallar sonini ko'rsating.

A) 2 ta B) 6 ta C) 3 ta D) 1 ta

333. EO_4^- tarkibli anionda 68 dona elektron bo'lsa, ushbu aniondagi bog'lanishda ishtirok etgan sp^3 -gibrid orbitallar sonini ko'rsating.

A) 2 ta B) 6 ta C) 3 ta D) 1 ta

334. EO_3^{2-} tarkibli anionda 40 dona elektron bo'lsa ushbu aniondagi bog'lanishda ishtirok etgan sp^2 -gibrid orbitallar sonini ko'rsating.

A) 7 ta B) 6 ta C) 3 ta D) 9 ta

335. EO_4^- tarkibli anion tarkibida 50 ta elektron bo'lsa, anion tarkibidagi noma'lum elementning elektron konfiguratsiyasini ko'rsating.

A) $1s^2 2s^2 2p^6$ B) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

C) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ D) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

336. EO_4^- tarkibli anion tarkibida 50 ta elektron bo'lsa, E- element atomining elektron konfiguratsiyasini ko'rsating.

A) $1s^2 2s^2 2p^6$ B) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

C) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ D) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

337. EO_3^{2-} anion tarkibida 42 dona elektron bo'lsa, ushbu aniondagi E ning gibridlanish turini ko'rsating.

A) sp^2 B) sp^3 C) sp D) $sp^3 d$

338. EO_3^{2-} anion tarkibida 32 dona elektron bo'lsa, ushbu aniondagi E ning gibridlanish turini ko'rsating.

A) sp^2 B) sp^3 C) sp D) $sp^3 d$

339. EO_3^{2-} anion tarkibida 42 dona elektron bo'lsa, ushbu aniondagi sp^2 gibrid orbitallar sonini ko'rsating.

A) 7 ta B) 1 ta C) 3 ta D) 6 ta

340. EO_3^{2-} anion tarkibida 42 dona elektron bo'lsa, ushbu aniondagi bog'lanishda ishtirok etgan sp^2 gibrid orbitallar sonini ko'rsating.

A) 7 ta B) 1 ta C) 3 ta D) 6 ta

341. EO_3^{2-} anion tarkibida 42 dona elektron bo'lsa, ushbu aniondagi bog'lanishda ishtirok etgan sp^3 gibrid orbitallar sonini ko'rsating.

A) 7 ta B) 1 ta C) 3 ta D) 6 ta

342. EO_3^{2-} anion tarkibida 42 dona elektron bo'lsa, ushbu aniondagi sp^2 gibrid orbitallar sonini ko'rsating.

A) 7 ta B) 5 ta C) 3 ta D) 12 ta

343. EO_3^{2-} anion tarkibida 32 dona elektron bo'lsa, ushbu aniondagi sp^3 gibrid orbitallar sonini toping.

A) sp^2 B) sp^3 C) sp D) $sp^3 d$

344. 76,8 g EO_4^{2-} tarkibli anion tarkibida 34,4 mol elektron va 43,2 mol neytron bo'lsa, ushbu aniondagi E ning elektron konfiguratsiyasini toping.

A) $1s^2 2s^2 2p^6$ B) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

C) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$ D) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

345. 76,8 g EO_4^{2-} tarkibli anion tarkibida 34,4 mol elektron bo'lsa, ushbu aniondagi E ning elektron konfiguratsiyasini toping.

A) $1s^2 2s^2 2p^6$ B) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
C) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$ D) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

346. EO_3^- tarkibli anion tarkibida 60 ta elektron bo'lsa, $18,06 \cdot 10^{23}$ dona elektron qanday massadagi (g) HEO_3 kislotalari tarkibida bo'ladi?

A) 4,225 B) 8,8 C) 14,2 D) 6,45

347. Is gazi moekulasida kislorod atomlari qanday gibridlangan?

A) sp^2 B) sp^3 C) sp D) $s^2 p$

348. Is gazi molekulasida uglerod atomlari qanday gibridlangan?

A) sp^2 B) sp^3 C) sp D) $s^2 p$

349. Kislorod fluoridida fluor atomlari qanday gibridlanishga ega?

A) sp^2 B) sp^3 C) sp D) $sp^3 d$

350. X atomida proton soni 11 ta neytron soni elektron sonidan 2 taga ko'p. X atomining nisbiy atom massasini aniqlang.

A) 23 B) 20 C) 24 D) 39

351. X atomida proton soni 11 ta neytron soni elektron sonidan 2 taga ko'p. X atomining neytronlar sonini aniqlang.

A) 12 B) 13 C) 10 D) 39

352. X atomida proton soni 11 ta neytron soni elektron sonidan 2 taga ko'p. X atomini aniqlang.

A) ${}_{11}^{23}\text{Na}$ B) ${}_{11}^{22}\text{Na}$ C) ${}_{11}^{24}\text{Na}$ D) ${}_{11}^{25}\text{Na}$

354. X atomida proton soni 11 ta neytron soni elektron sonidan 2 taga ko'p. X atomining neytronlar va elektronlar sonini nisbatini aniqlang.

A) $\frac{11}{12}$ B) $1 \frac{1}{11}$ C) $\frac{11}{13}$ D) $1 \frac{2}{11}$

355. X atomida proton soni 11 ta neytron soni elektron sonidan 2 taga ko'p. X atomining neytronlar va elektronlar sonini nisbatini aniqlang.

A) $\frac{11}{12}$ B) $1 \frac{1}{11}$ C) $\frac{11}{13}$ D) $1 \frac{2}{11}$

356. X^+ ionida proton soni 11 ta neytron soni elektron sonidan 3 taga ko'p. X atomining nisbiy atom massasini aniqlang.

A) 23 B) 20 C) 24 D) 39

357. X^+ ionida proton soni 11 ta neytron soni elektron sonidan 3 taga ko'p. X atomining neytronlar sonini aniqlang.

A) 12 B) 13 C) 10 D) 39

358. X^+ ionida proton soni 11 ta neytron soni elektron sonidan 3 taga ko'p. X atomini aniqlang.

A) ${}_{11}^{23}\text{Na}$ B) ${}_{11}^{22}\text{Na}$ C) ${}_{11}^{24}\text{Na}$ D) ${}_{11}^{25}\text{Na}$

359. X^+ ionida proton soni 11 ta neytron soni elektron sonidan 3 taga ko'p. X atomining elektronlar va neytronlar sonini nisbatini aniqlang.

A) $\frac{11}{12}$ B) $1 \frac{1}{11}$ C) $\frac{10}{13}$ D) $1 \frac{2}{11}$

360. X^+ ionida proton soni 11 ta neytron soni elektron sonidan 3 taga ko'p. X atomining neytronlar va elektronlar sonini nisbatini aniqlang.

A) $\frac{11}{12}$ B) $1 \frac{1}{11}$ C) $\frac{11}{13}$ D) $1 \frac{1}{10}$

361. X atomida proton soni 17 ta neytron soni elektron sonidan 3 taga ko'p. X atomining nisbiy atom massasini aniqlang.

A) 37 B) 34 C) 36 D) 35

362. X atomida proton soni 17 ta neytron soni elektron sonidan 3 taga ko'p. X atomining neytronlar sonini aniqlang.

A) 20 B) 19 C) 21 D) 18

363. X atomida proton soni 17 ta neytron soni elektron sonidan 3 taga ko'p. X atomini aniqlang.

A) ${}_{17}^{37}\text{Cl}$ B) ${}_{17}^{34}\text{Cl}$ C) ${}_{17}^{36}\text{Cl}$ D) ${}_{17}^{35}\text{Cl}$

364. X atomida proton soni 17 ta neytron soni elektron sonidan 3 taga ko'p. X atomining elektronlar va neytronlar sonini nisbatini aniqlang.

A) $\frac{17}{20}$ B) $1 \frac{3}{17}$ C) $\frac{17}{18}$ D) $1 \frac{1}{17}$

365. X atomida proton soni 17 ta neytron soni elektron sonidan 3 taga ko'p. X atomining neytronlar va elektronlar sonini nisbatini aniqlang.

A) $\frac{17}{20}$ B) $1 \frac{3}{17}$ C) $\frac{17}{18}$ D) $1 \frac{1}{17}$

366. Berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, X ning qiymatini toping.

Modda	A (gram)	B (gram)	Formula
1 birikma	3	4	AB_2
2 birikma	X	6	AB_3

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

367. Berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, X ning qiymatini toping.

Modda	A (gram)	B (gram)	Formula
1 birikma	3	4	AB ₂
2 birikma	3	X	AB ₃

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

368. Berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, X ning qiymatini toping.

Modda	A (gram)	B (gram)	Formula
1 birikma	3	X	AB ₂
2 birikma	3	6	AB ₃

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

369. Berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, X ni toping.

Modda	A (gram)	B (gram)	Formula
1 birikma	3	4	X
2 birikma	3	6	AB ₃

A) AB₂ B) A₂B₃ C) A₂B₅ D) A₃B₄

370. Berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, X ni toping.

Modda	A (gram)	B (gram)	Formula
1 birikma	3	4	AB ₂
2 birikma	3	6	X

A) AB₃ B) A₂B₃ C) A₂B₅ D) A₃B₄

371. Berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, X ning qiymatini toping.

Modda	A (gram)	B (gram)	Formula
-------	----------	----------	---------

1 birikma	2,8	4,8	A ₂ B ₃
2 birikma	X	16	A ₂ B ₅

A) 16 B) 2,8 C) 4,8 D) 5,6

372. Berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, X ning qiymatini toping.

Modda	A (gram)	B (gram)	Formula
1 birikma	2,8	4,8	A ₂ B ₃
2 birikma	5,6	X	A ₂ B ₅

A) 16 B) 2,8 C) 4,8 D) 5,6

373. Berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, X ning qiymatini toping.

Modda	A (gram)	B (gram)	Formula
1 birikma	X	4,8	A ₂ B ₃
2 birikma	5,6	16	A ₂ B ₅

A) 16 B) 2,8 C) 4,8 D) 5,6

374. Berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, X ning qiymatini toping.

Modda	A (gram)	B (gram)	Formula
1 birikma	2,8	X	A ₂ B ₃
2 birikma	5,6	16	A ₂ B ₅

A) 16 B) 2,8 C) 4,8 D) 5,6

375. Berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, X ni toping.

Modda	A (gram)	B (gram)	Formula
1 birikma	2,8	4,8	X
2 birikma	5,6	16	A ₂ B ₅

A) AB₂ B) A₂B₃ C) AB₃ D) AB

375. Berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, X ni toping.

Modda	A (gram)	B (gram)	Formula
1 birikma	2,8	4,8	A_2B_3
2 birikma	5,6	16	X

A) AB_2 B) A_2B_5 C) AB_3 D) AB

376. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, "k"ning qiymatini hisoblang.

Birikma formulasi	X ning massasi (g)	Y ning massasi (g)
X_2Y_3	14	6
X_3Y_4	k	16

A) 14 B) 6 C) 42 D) 16

377. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, "k"ning qiymatini hisoblang.

Birikma formulasi	X ning massasi (g)	Y ning massasi (g)
X_2Y_3	14	6
X_3Y_4	42	k

A) 14 B) 6 C) 42 D) 16

378. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, "k"ning qiymatini hisoblang.

Birikma formulasi	X ning massasi (g)	Y ning massasi (g)
X_2Y_3	14	k
X_3Y_4	42	16

A) 14 B) 6 C) 42 D) 16

379. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, "k"ning qiymatini hisoblang.

Birikma formulasi	X ning massasi (g)	Y ning massasi (g)
X_2Y_3	k	6
X_3Y_4	42	16

A) 14 B) 6 C) 42 D) 16

380. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, "k"ni toping.

Birikma formulasi	X ning massasi (g)	Y ning massasi (g)
k	14	6
X_3Y_4	42	16

A) XY_2 B) X_2Y_3 C) X_2Y_5 D) XY_3

381. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, "k"ni toping.

Birikma formulasi	X ning massasi (g)	Y ning massasi (g)
X_2Y_3	14	6
k	42	16

A) XY_2 B) X_3Y_4 C) X_2Y_5 D) XY_3

382. 1 mol/litrdan olingan X va Y gazlari o'zaro ta'sirlashganda reaksiya unumi 80 % bo'ladi. Muvozanat konstantasini toping. $X(g) + 2Y(g) = 2Z(g)$

A) 80/3 B) 2/27 C) 3/19 D) 1/16

383. 2 mol/litrdan olingan X va Y gazlari o'zaro ta'sirlashganda reaksiya unumi 80 % bo'ladi. Muvozanat konstantasini toping. $X(g) + 2Y(g) = 2Z(g)$

A) 50/4 B) 40/3 C) 16/3 D) 27/3

384. 2 mol/litrdan olingan A va B gazlari o'zaro ta'sirlashganda reaksiya unumi 60 % bo'ladi. Muvozanat konstantasini toping. $2A(g) + 3B(g) = 2C(g)$

A) 3,472/4 B) 40/15 C) 1/3 D) 27/47

385. 3 va 2 mol/litrdan olingan A va B gazlari o'zaro ta'sirlashganda reaksiya unumi 75 % bo'ladi. Muvozanat konstantasini toping. $2A(g) + 3B(g) = 2C(g)$

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

386. 3 va 2 mol/litrdan olingan X va Y gazlari o'zaro ta'sirlashganda reaksiya unumi 66,67 % bo'ladi. Muvozanat konstantasini toping. $2X(g) + Y(g) = 3Z(g)$

A) 2 B) 4 C) 6 D) 9

387. $2X(g) + Y(g) = 2Z(g)$ 1 mol/litr miqdordan X va Y gazlari o'zaro ta'sirlashganda reaksiya unumi 60% bo'ldi. Muvozanat konstantasini toping.

A) 9/3 B) 48/15 C) 27/10 D) 64/64

388. $X(g)+Y(g)=2Z(g)$ 1 mol/litr miqdordan X va Y gazlari o'zaro ta'sirlashganda reaksiya unumi 70% bo'ldi. Muvozanat konstantasini toping.
A) 70/3 B) 30/27 C) 13,61/2,5 D) 10,5/2,5;

389. $1/2X(g) + 3/2Y(g) = Z(g)$ reaksiyaning muvozanat konstantasi 10 ga teng bo'lsa, ayni temperaturada $X(g) + 3Y(g) = 2Z(g)$ reaksiya uchun muvozanat konstantasi nechaga teng bo'ladi?
A) 150 B) 250 C) 100 D) 10

390. $1/3X(g) + Y(g) = Z(g)$ reaksiyaning muvozanat konstantasi 10 ga teng bo'lsa, ayni temperaturada $X(g) + 3Y(g) = 3Z(g)$ reaksiya uchun muvozanat konstantasi nechaga teng bo'ladi?
A) 1500 B) 225 C) 100 D) 1000

391. $2A(g) + B(g) = 3C(g)$ reaksiyaning muvozanat konstantasi 8 ga teng bo'lsa, ayni temperaturada $A(g) + 1/2B(g) = 3/2C(g)$ reaksiya uchun muvozanat konstantasi nechaga teng bo'ladi?
A) 2,828 B) 6,4 C) 10,5 D) 1,25

392. $1/3X(g)+2/2Y(g)=2Z(g)$ reaksiyaning muvozanat konstantasi 8 ga teng bo'lsa, ayni temperaturada $X(g)+3Y(g)=6Z(g)$ reaksiya uchun muvozanat konstantasi nechaga teng bo'ladi?
A) 64 B) 512 C) 8 D) 100

393. $1/2X(g) + 1/2Y(g)=Z(g)$ reaksiyaning muvozanat konstantasi 5 ga teng bo'lsa, ayni temperaturada $X(g) + Y(g)=2Z(g)$ reaksiya uchun muvozanat konstantasi nechaga teng bo'ladi?
A) 15 B) 25 C) 100 D) 10

394. $X_2(g) + 3Y_2(g) = 2XY_3(g)$ reaksiya boshlanmasdan oldin 1,2 mol X_2 va 4 mol Y_2 bo'lgan. Sistema muvozanatga kelganda 0,8 mol X_2 qolgan bo'lsa, reaksiya unumini % da aniqlang.
A) 50 B) 66,6 C) 75 D) 33,3

395. $X_2(g) + 3Y_2(g) = 2XY_3(g)$ reaksiya boshlanmasdan oldin 1,5 mol X_2 va 4 mol Y_2 bo'lgan. Sistema muvozanatga kelganda 1 mol X_2 qolgan bo'lsa, reaksiya unumini % da aniqlang.
A) 50 B) 66,6 C) 37,5 D) 33,3

396. $X_2(g) + 3Y_2(g) = 2XY_3(g)$ reaksiya boshlanmasdan oldin 1,2 mol X_2 va 4 mol Y_2 bo'lgan. Sistema muvozanatga kelganda 0,8 mol XY_3 olingan bo'lsa reaksiya unumini % da aniqlang.
A) 50 B) 66,6 C) 75 D) 33,3

397. $X_2(g)+2Y_2(g)=2XY_2(g)$ reaksiya boshlanmasdan oldin 2 mol X_2 va 3 mol Y_2 bo'lgan. Sistema muvozanatga kelganda 1 mol XY_2 olingan bo'lsa reaksiya unumini % da aniqlang.
A) 50 B) 66,6 C) 75 D) 33,3

398. $X_2(g)+Y_2(g)=2XY(g)$ reaksiya boshlanmasdan oldin 1,2 mol X_2 va 1 mol Y_2 bo'lgan. Sistema muvozanatga kelganda 0,8 mol XY_2 olingan bo'lsa reaksiya unumini % da aniqlang.
A) 40 B) 50 C) 60 D) 75

399. $2HI=I_2(g)+H_2(g)$ reaksiyaning 600 K dagi muvozanat konstantasi 4 ga teng. 1 litrli idishga 8 mol HI solinsa, yuzaga kelgan muvozanatda I_2 ning miqdorini (mol) aniqlang.
A) 6,4 B) 0,8 C) 1,6 D) 3,2

400. $2HI=I_2(g)+H_2(g)$ reaksiyaning 500 K dagi muvozanat konstantasi 2,25 ga teng. 1 litrli idishga 5 mol HI solinsa, yuzaga kelgan muvozanatda H_2 ning miqdorini (mol) aniqlang.
A) 2 B) 3 C) 4 D) 3,2

401. $2HI=I_2(g)+H_2(g)$ reaksiyaning 400 K dagi muvozanat konstantasi 9 ga teng. 1 litrli idishga 8 mol HI solinsa, yuzaga kelgan muvozanatda HI ning miqdorini (mol) aniqlang.
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5

402. $2HCl=Cl_2(g)+H_2(g)$ reaksiyaning 550 K dagi muvozanat konstantasi 1 ga teng. 1 litrli idishga 6 mol HI solinsa, yuzaga kelgan muvozanatda HI ning miqdorini (mol) aniqlang.
A) 2 B) 3 C) 4 D) 5

403. $2HCl=Cl_2(g)+H_2(g)$ reaksiyaning 300 K dagi muvozanat konstantasi 9 ga teng. 1 litrli idishga 4 mol HI solinsa, yuzaga kelgan muvozanatda HI ning miqdorini (mol) aniqlang.
A) 2 B) 3 C) 4 D) 1

404. 1 litrli idishda $SO_3(g) + NO(g) = SO_2(g) + NO_2(g)$ reaksiyada muvozanat qaror topganda 6 moldan SO_3 va NO , 3 moldan $SO_2(g)$ va $NO_2(g)$ gazlari mavjud. Idishdan necha mol NO gazi chiqarib yuborilganda yuzaga kelgan yangi muvozanatda 2 mol SO_2 gazi bo'ladi?
A) 3,7 B) 4,7 S) 2,7 D) 1,7

405. 1 litrli idishda $SO_3(g) + NO(g) = SO_2(g) + NO_2(g)$ reaksiyada muvozanat qaror topganda 8 moldan SO_3 va NO , 4 moldan $SO_2(g)$ va $NO_2(g)$ gazlari mavjud. Idishdan necha mol NO gazi chiqarib yuborilganda yuzaga kelgan yangi muvozanatda 3 mol SO_2 gazi bo'ladi?

A) 4 B) 3 S) 1 D) 5

406. 1 litrli idishda $\text{SO}_3(\text{g}) + \text{NO}(\text{g}) = \text{SO}_2(\text{g}) + \text{NO}_2(\text{g})$ reaksiyada muvozanat qaror topganda 4 moldan SO_3 va NO , 2 moldan $\text{SO}_2(\text{g})$ va $\text{NO}_2(\text{g})$ gazlari mavjud. Idishdan necha mol NO gazi chiqarib yuborilganda yuzaga kelgan yangi muvozanatda 1,2 mol SO_2 gazi bo'ladi?
A) 1,6 B) 2,6 S) 3,6 D) 4,6

407. 1 litrli idishda $\text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) = \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ reaksiyada muvozanat qaror topganda 6 moldan CO_2 va H_2O , 4 moldan $\text{CO}(\text{g})$ va $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ gazlari mavjud. Idishdan necha mol H_2 gazi chiqarib yuborilganda yuzaga kelgan yangi muvozanatda 3 mol CO gazi bo'ladi?
A) 3,11 B) 4,11 S) 5,11 D) 2,11

408. 1 litrli idishda $\text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) = \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ reaksiyada muvozanat qaror topganda 5 moldan CO_2 va H_2O , 4 moldan $\text{CO}(\text{g})$ va $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ gazlari mavjud. Idishdan necha mol H_2 gazi chiqarib yuborilganda yuzaga kelgan yangi muvozanatda 3 mol CO gazi bo'ladi?
A) 2,425 B) 3,174 S) 3,656 D) 4,28

409. Hajmi 1 litr bo'lgan idishda $\text{CO}(\text{g}) + \text{SO}_3(\text{g}) = \text{CO}_2(\text{g}) + \text{SO}_2(\text{g})$ reaksiyasi olib borildi va kimyoviy muvozanat qaror topgandan so'ng 2 mol CO , 8 mol SO_3 , 8 mol SO_2 , 8 mol CO_2 hosil bo'ldi. Idishdan necha mol SO_3 chiqarib yuborilganda, muvozanat vaqtida CO ning miqdori 3 molga teng bo'ladi.
A) 2,92 B) 5,06 C) 4,92 D) 3,92

410. Hajmi 1 litr bo'lgan idishda $\text{CO}(\text{g}) + \text{SO}_3(\text{g}) = \text{CO}_2(\text{g}) + \text{SO}_2(\text{g})$ reaksiyasi olib borildi va kimyoviy muvozanat qaror topgandan so'ng 1 mol CO , 10 mol SO_3 , 10 mol SO_2 , 9 mol CO_2 hosil bo'ldi. Idishdan necha mol SO_3 chiqarib yuborilganda, muvozanat vaqtida CO ning miqdori 2 molga teng bo'ladi.
A) 6 B) 7 C) 4 D) 3

411. Hajmi 3 litr bo'lgan idishda $\text{CO}(\text{g}) + \text{SO}_3(\text{g}) = \text{CO}_2(\text{g}) + \text{SO}_2(\text{g})$ reaksiyasi olib borildi va kimyoviy muvozanat qaror topgandan so'ng 6 mol CO , 13,5 mol SO_3 , 18 mol SO_2 , 18 mol CO_2 hosil bo'ldi. Idishdan necha mol SO_3 chiqarib yuborilganda, muvozanat vaqtida CO ning miqdori 9 molga teng bo'ladi.
A) 6,25 B) 7,65 C) 10,25 D) 3,75

412. Hajmi 2 litr bo'lgan idishda $\text{SO}_2(\text{g}) + \text{NO}_2(\text{g}) = \text{SO}_3(\text{g}) + \text{NO}(\text{g})$ reaksiyasi olib borildi va kimyoviy muvozanat qaror topgandan so'ng 8 mol SO_2 , 6 mol NO_2 , 4 mol SO_3 , 12 mol NO hosil

bo'ldi. Idishdan necha mol NO chiqarib yuborilganda, muvozanat vaqtida SO_3 ning miqdori 6 molga teng bo'ladi.
A) 6,25 B) 7,65 C) 10,25 D) 10

413. Hajmi 2 litr bo'lgan idishda $\text{SO}_2(\text{g}) + \text{NO}_2(\text{g}) = \text{SO}_3(\text{g}) + \text{NO}(\text{g})$ reaksiyasi olib borildi va kimyoviy muvozanat qaror topgandan so'ng 10 mol SO_2 , 6 mol NO_2 , 10 mol SO_3 , 6 mol NO hosil bo'ldi. Idishdan necha mol NO chiqarib yuborilganda, muvozanat vaqtida SO_3 ning miqdori 12 molga teng bo'ladi.
A) 6,25 B) 5,33 C) 10,25 D) 10

414. X va Y gazlari orasidagi reaksiya uchun:
1) X va Y ning konsentrasionalari 2 martadan oshirilganda tezlik 16 marta ortadi
2) X konsentrasiyasi 2 marta kamaytirilib, Y konsentrasiyasi 4 marta oshirilganda tezlik 32 marta ortadi.
Bunga ko'ra reaksiyaning tezlik ifodasi qaysi javobda to'g'ri ko'rsatilgan?
A) $k \cdot [\text{X}]^3 \cdot [\text{Y}]$ B) $k \cdot [\text{X}]^2 \cdot [\text{Y}]$ C) $k \cdot [\text{X}]^2 \cdot [\text{Y}]^2$ D) $k \cdot [\text{X}] \cdot [\text{Y}]^3$

415. $\text{X}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{Y}(\text{g}) + \text{Z}(\text{g})$ reaksiyasi uchun 500 ml-li idishda 4 mol X gazi solindi. Muvozanat qaror topganda idishda 3 mol Y gazi bo'lsa, muvozanat konstantasi nechaga teng bo'ladi?
A) 4,5 B) 9 C) 12 D) 18

416. $2\text{HI}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{I}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$ reaksiyaning 600 K dagi muvozanat konstantasi 4 ga teng. 1 litrli idishda 8 mol HI solinib, yuzaga kelgan muvozanatda I_2 ning mol miqdori nechaga teng bo'ladi?
A) 0,8 B) 1,6 C) 3,2 D) 6,4

417. $3\text{X} + \text{Y} \rightleftharpoons 2\text{Z}$ reaksiyasida to'g'ri reaksiyaning tezlik konstantasi $8 \cdot 10^{-5}$ ga, teskari reaksiyaning tezlik konstantasi esa $5 \cdot 10^{-7}$ ga teng. Bunga ko'ra reaksiyaning muvozanat konstantasi nechaga teng bo'ladi?
A) $1,6 \cdot 10^3$ B) $1,6 \cdot 10^2$ C) $3,2 \cdot 10^{-5}$ D) $6,25 \cdot 10^{-2}$

418. $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(\text{g})$ reaksiyasi uchu 2 litrli idishda 8 mol N_2O_4 gazi solinib, muvozanat qaror topganda idishda 10 mol gaz borligi ma'lum bo'lsa, muvozanat konstantasi nechaga teng bo'ladi?
A) 4 B) 8 C) 12 D) $\frac{4}{3}$

419. Yopiq idishda turgan N_2O_4 gazining 0°C dagi bosimi 4 atm ga teng. Ma'lum vaqtdan keyin $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(\text{g})$ reaksiyasida muvozanat qaror

topdi va idishdagi bosim 6 atm ga teng bo'ldi. Muvozanat kontantasi nechga teng bo'lgan?

A) 2 B) 4 C) 8 D) 12

420. $\frac{1}{2}X_{(g)} + \frac{3}{2}Y_{(g)} \rightleftharpoons Z_{(g)}$ reaksiyasining muvozanat konstantasi 10 ga teng. Bunga ko'ra ayni temperaturada $2Z_{(g)} \rightleftharpoons X_{(g)} + 3Y_{(g)}$ reaksiyasi uchun muvozanat konstantasi nechga teng bo'ladi?

A) 2,5 B) 12,5 C) 0,025 D) 0,01

421. $X_{(g)} + Y_{(g)} \rightleftharpoons Z_{(g)} + T_{(g)} K_{m1} = 4$

$T_{(g)} + K_{(g)} \rightleftharpoons F_{(g)} + H_{(g)} K_{m2} = \frac{1}{16}$

$H_{(g)} + M_{(g)} \rightleftharpoons X_{(g)} + L_{(g)} K_{m3} = 1$

Bunga ko'ra,

$Z_{(g)} + F_{(g)} + L_{(g)} \rightleftharpoons Y_{(g)} + K_{(g)} + M_{(g)}$

reaksiyasining teskari reaksiyasi uchun muvozanat konstantasi nechga teng bo'ladi?

A) 1 B) 2 C) 4 D) 8

422. $X_{(g)} + Y_{(g)} \rightleftharpoons Z_{(g)} + T_{(g)}$ 1 litrli idishda muvozanat qaror topganda 2 mol X, 4 mol Y, 8 mol Z va 8 mol T gazi mavjud. Idishga necha mol X gazi qo'shilganda yangi muvozanatda 9 mol Z bo'ladi?

A) 3 B) 9 C) $\frac{1}{8}$ D) $\frac{19}{8}$

423. $SO_{3(g)} + NO_{(g)} \rightleftharpoons SO_{2(g)} + NO_{2(g)}$ 1 litrli idishda muvozanat qaror topganda 8 moldan SO_3 va NO gazlari, 4 moldan SO_2 va NO_2 gazlari bor. Idishdan necha mol NO chiqarib yuborilib, qaror topgan yangi muvozanatda 3 mol SO_2 gazi bo'ladi?

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

424. $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$ reaksiyaning 298 K dagi muvozanat konstantasi 45 ga teng. 1 litrli idishda

0,1 mol N_2 , 0,2 mol H_2 va 0,2 mol NH_3 bor. Bunga ko'ra:

I. Sistema muvozanat holatida.

II. To'g'ri va teskari reaksiya tezliklari tengdir.

III. Sistema muvozanatga kelganda H_2 ning miqdori 0,2 moldan ko'p bo'ladi.

Yuqoridagilarning qaysilari to'g'ri?

A) faqat I B) faqat II C) faqat III D) I va II

425. $2X_{(g)} + Y_{(g)} \rightleftharpoons Z_{(g)} + T_{(g)}$ $K = 41$ litrli idishda 2 mol X, 4 mol Y 1 mol T va 2 mol Z bo'lgan holda,

I. Sistema muvozanat holatida.

II. Vaqt davomida X va Y miqdori ortadi.

III. Vaqt davomida sistemada mol miqdor ortadi.

Yuqoridagilarning qaysilari to'g'ri?

A) faqat I B) faqat III C) I va III D) I, II va III

426. $X_{2(g)} + 3Y_{2(g)} \rightleftharpoons 2XY_{3(g)}$ reaksiya

boshlanmasdan 1,2 mol X_2 va 4 mol Y_2 bo'lgan sistema muvozanatga kelganda idishda 08 mol X_2 qolgan. Reaksiya unuminianiqlang?

A) 75 B) 66,6 C) 50 D) 33,3

427. $X_{(g)} + 2Y_{(g)} \rightleftharpoons 2Z_{(g)}$ reaksiyaga ko'ra teng moldan X va Y gazlari o'zaro to'qnashganda reaksiya unumi 80% bo'ldi. Muvozanat konstantasini toping.

A) $\frac{3}{16}$ B) $\frac{1}{64}$ C) $\frac{2}{27}$ D) $\frac{16}{3}$

428. $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_{2(g)}$ reaksiyasiga ko'ra vodorodning hosil bo'lish tezligi 0,6 mol/min ga teng bo'lsa, uning normal sharoitda hosil bo'lish tezligini (l/min da) toping.

A) 33,6 B) 28 C) 22,4 D) 13,44

429. $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_{2(g)}$ reaksiyasiga ko'ra vodorodning hosil bo'lish tezligi 0,6 mol/min ga teng bo'lsa, uning normal sharoitda hosil bo'lish tezligini l/min da toping.

A) 33,6 B) 28 C) 22,4 D) 13,44

430. Al va Zn dan iborat 24,9 g aralashma mo'l miqdor xlorid kislotada 40 sekundda to'la eridi. Vodorodning hosil bo'lish tezligi 0,336 l/sek ga teng bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi metallarning mol nisbatini aniqlang.

A) 1 : 2 B) 2 : 3 C) 2 : 5 D) 1 : 3

431. V litrli germetik idishda n mol N_2O_4 gazi solindi. $N_2O_{4(g)} \rightleftharpoons 2NO_{2(g)}$ reaksiyasida muvozanat qaror topganda moddalar konsentratsiyasi o'zaro teng bo'ldi. muvozanat konstantasini toping.

A) $\frac{4}{3}$ B) $\frac{2}{3}$ C) $\frac{1}{2}$ D) $\frac{1}{3}$

432. 600 g temir ($\square_{(□□)} = \square$) va mis aralashmasiga aralashmasiga 300 g temir ($\square_{(□□)} = \square$) va mis aralashmasi aralashtirildi. Xosil bulgan aralashmada temirning massa ulushini 50% ga teng bulsa, X ni aniklang? ($X/U=3/8$)

433. 600 g temir ($\square_{(□□)} = \square$) va mis aralashmasiga aralashmasiga 300 g temir ($\square_{(□□)} = \square$) va mis aralashmasi aralashtirildi. Xosil bulgan aralashmada temirning massa ulushini 50% ga teng bulsa, U ni aniklang? ($X/U=3/8$)

434. 400 g temir ($\square_{(□□)} = \square$) va mis aralashmasiga aralashmasiga 300 g temir ($\square_{(□□)} = \square$) va mis aralashmasi aralashtirildi. Xosil bulgan aralashmada temirning massa ulushini 60% ga teng bulsa, X ni aniklang? ($X/U=1$)

435. 400 g temir ($\square_{(\square\square)} = \square$) va mis aralashmasiga aralashmasiga 300 g temir ($\square_{(\square\square)} = \square$) va mis aralashmasi aralashtirildi. Xosil bulgan aralashmada temirning massa ulushini 60% ga teng bulsa, U ni aniklang? ($X/U=1$)

436. 300 g temir ($\square_{(\square\square)} = \square$) va mis aralashmasiga aralashmasiga 300 g temir ($\square_{(\square\square)} = \square$) va mis aralashmasi aralashtirildi. Xosil bulgan aralashmada temirning massa ulushini 34% ga teng bulsa, X ni aniklang? ($X/U=0,75$)

437. 300 g temir ($\square_{(\square\square)} = \square$) va mis aralashmasiga aralashmasiga 300 g temir ($\square_{(\square\square)} = \square$) va mis aralashmasi aralashtirildi. Xosil bulgan aralashmada temirning massa ulushini 34% ga teng bulsa, U ni aniklang? ($X/U=0,75$)

438. 80 g temir ($\square_{(\square\square)} = \square$) va mis aralashmasiga aralashmasiga 160 g temir ($\square_{(\square\square)} = \square$) va mis aralashmasi aralashtirildi. Xosil bulgan aralashmada temirning massa ulushini 30% ga teng bulsa, X ni aniklang? ($X/U=1$)

439. 80 g temir ($\square_{(\square\square)} = \square$) va mis aralashmasiga aralashmasiga 160 g temir ($\square_{(\square\square)} = \square$) va mis aralashmasi aralashtirildi. Xosil bulgan aralashmada temirning massa ulushini 30% ga teng bulsa, U ni aniklang? ($X/U=1$)

440. Tarkibida 30% (massa jixatidan) temir saklagan 400 g temir va mis aralashmasiga aralashma massasining 3/5 kismicha mis kushildi. Xosil bulgan aralashmadagi misning massa ulushini(%) aniklang?

441. Tarkibida 30% (massa jixatidan) temir saklagan 400 g temir va mis aralashmasiga aralashma massasining 2/3 kismicha mis kushildi. Xosil bulgan aralashmadagi misning massa ulushini(%) aniklang?

442. Tarkibida 60% (massa jixatidan) temir saklagan 800 g temir va mis aralashmasiga aralashma massasining 3/5 kismicha mis kushildi. Xosil bulgan aralashmadagi misning massa ulushini(%) aniklang?

443. Tarkibida 70% (massa jixatidan) temir saklagan 500 g temir va mis aralashmasiga aralashma massasining 3/5 kismicha mis kushildi. Xosil bulgan aralashmadagi misning massa ulushini(%) aniklang?

444. Tarkibida 40% (massa jixatidan) temir saklagan 400 g temir va mis aralashmasiga

aralashma massasining 3/5 kismicha mis kushildi. Xosil bulgan aralashmadagi misning massa ulushini(%) aniklang?

445. Tarkibida 30% (massa jixatidan) temir saklagan 400 g temir va mis aralashmasiga aralashma massasining 3/5 kismicha temir kushildi. Xosil bulgan aralashmadagi temirning massa ulushini(%) aniklang?

446. Tarkibida 30% (massa jixatidan) temir saklagan 400 g temir va mis aralashmasiga aralashma massasining 3/5 kismicha temir kushildi. Xosil bulgan aralashmadagi temirning massa ulushini(%) aniklang?

447. Tarkibida 60% (massa jixatidan) temir saklagan 100 g temir va mis aralashmasiga aralashma massasining 2/3 kismicha temir kushildi. Xosil bulgan aralashmadagi temirning massa ulushini(%) aniklang?

448. Tarkibida 75% (massa jixatidan) temir saklagan 500 g temir va mis aralashmasiga aralashma massasining 3/5 kismicha temir kushildi. Xosil bulgan aralashmadagi temirning massa ulushini(%) aniklang?

449. Hajmi 10 ltir (110 kPa, 28 °C) bo'lgan idishda 10,56 gr noma'lum gaz kripton bilan aralashtirilganda kriptonning hajmiy ulushi 20 % ga teng. Bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lsa, noma'lum gazni aniqlang.

450. Hajmi 15 ltir (118 kPa, 25 °C) bo'lgan idishda 22 gr noma'lum gaz argon bilan aralashtirilganda argonning hajmiy ulushi 30 % ga teng. Bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lsa, noma'lum gazni aniqlang.

451. Hajmi 9,78 ltir (1 atm, 25 °C) bo'lgan idishda 7,2 gr noma'lum gaz va metan aralashmasi jo'ylashtirilgan. Agar aralashmada noma'lum gazning hajmiy ulushi 20 % ga teng. Bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lsa, noma'lum gazni Mr aniqlang.

452. Hajmi 3,63 ltir (1 atm, 22 °C) bo'lgan idishda 8,18 gr noma'lum gaz va CO₂ aralashmasi jo'ylashtirilgan. Agar aralashmada noma'lum gazning hajmiy ulushi 20 % ga teng bo'lsa noma'lum gazni Mr aniqlang.

453. Hajmi 4,89 ltir (1 atm, 25 °C) bo'lgan idishda 9,3 gr noma'lum gaz va propan aralashmasi jo'ylashtirilgan. Agar aralashmada noma'lum

gazning hajmiy ulushi 25 % ga teng bo'lsa noma'lum gazni Mr aniqlang.

456. Hajmi 7,26 litr (1 atm, 22 °C) bo'lgan idishda 10,2 gr noma'lum gaz va etan aralashmasi jo'ylashtirilgan. Agar aralashmada noma'lum gazning hajmiy ulushi 40 % ga teng bo'lsa noma'lum gazni Mr aniqlang

457. Havo bilan to'ldirilgan idishning massasi neon bilan to'ldirilgan idish masasidan 0,54 gr ga og'ir, noma'lum gaz bilan to'ldirilgan idish masasidan 1,4 gr ga yengil bo'lsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniqlang. (Idishning massasi bir xil; bir xil sharoitda o'lchangan)

458. Argon bilan to'ldirilgan idishning massasi neon bilan to'ldirilgan idish masasidan 1,4 gr ga og'ir, noma'lum gaz bilan to'ldirilgan idish masasidan 0,84 gr ga yengil bo'lsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniqlang. (Idishning massasi bir xil; bir xil sharoitda o'lchangan)

459. Propan bilan to'ldirilgan idishning massasi metan bilan to'ldirilgan idish masasidan 1,4 gr ga og'ir, noma'lum gaz bilan to'ldirilgan idish masasidan 0,7 gr ga yengil bo'lsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniqlang. (Idishning massasi bir xil; bir xil sharoitda o'lchangan)

460. Kripton bilan to'ldirilgan idishning massasi argon bilan to'ldirilgan idish masasidan 2,64 gr ga og'ir, noma'lum gaz bilan to'ldirilgan idish masasidan 3,12 gr ga yengil bo'lsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniqlang. (Idishning massasi bir xil; bir xil sharoitda o'lchangan)

461. $MgSO_4$ ning to'yingan (20°C da) 100 g eritmasiga 1 g suvsiz magniy sulfat qo'shilganda cho'kmaga tushgan kristallogidrat tarkibida 1,58 g suvsiz tuz borligi aniqlandi. Suvsiz $MgSO_4$ tuzining 20°C dagi eruvchanligi 35,1 ga teng bo'lsa, kristallogidratdagi 1 mol tuzga necha mol suv to'g'ri kelishini aniqlang.
A) 7 B) 4 C) 5 D) 2

462. $CuSO_4$ ning to'yingan (22°C da) 200 g eritmasiga 4 g suvsiz mis (II) sulfat qo'shilganda cho'kmaga tushgan kristallogidrat tarkibida 4,98 g suvsiz tuz borligi aniqlandi. Suvsiz $CuSO_4$ tuzining 22°C dagi eruvchanligi 25 ga teng bo'lsa, kristallogidratdagi 1 mol tuzga necha mol suv to'g'ri kelishini aniqlang.
A) 7 B) 4 C) 5 D) 2

463. $FeSO_4$ ning to'yingan (30°C da) 150 g eritmasiga 7,5 g suvsiz temir(II) sulfat qo'shilganda

cho'kmaga tushgan kristallogidrat tarkibida 8,906 g suvsiz tuz borligi aniqlandi. Suvsiz $FeSO_4$ tuzining 30°C dagi eruvchanligi 33,33 ga teng bo'lsa, kristallogidratdagi 1 mol tuzga necha mol suv to'g'ri kelishini aniqlang.

A) 7 B) 4 C) 5 D) 2

464. Na_2SO_3 ning to'yingan (25°C da) 100 g eritmasiga 15 g suvsiz natriy sulfat qo'shilganda cho'kmaga tushgan kristallogidrat tarkibida 47,727 g suvsiz tuz borligi aniqlandi. Suvsiz Na_2SO_3 tuzining 25°C dagi eruvchanligi 60 ga teng bo'lsa, kristallogidratdagi 1 mol tuzga necha mol suv to'g'ri kelishini aniqlang.

A) 7 B) 4 C) 5 D) 2

465. Li_2SO_4 ning to'yingan (15°C da) 120 g eritmasiga 6,4 g suvsiz litiy sulfat qo'shilganda cho'kmaga tushgan kristallogidrat tarkibida 7,364 g suvsiz tuz borligi aniqlandi. Suvsiz Li_2SO_4 tuzining 15°C dagi eruvchanligi 20 ga teng bo'lsa, kristallogidratdagi 1 mol tuzga necha mol suv to'g'ri kelishini aniqlang.

A) 7 B) 4 C) 5 D) 2

466. 80 gr X% li eritmaga 120 gr Y% li eritma qo'shib 32 % li eritma olindi. Agar Y% li eritmadagi tuz massasicha og'irlikdagi suvni 80 gr X% li eritmadan bug'latilib, o'rniga shuncha og'irlikdagi tuz qo'shilsa necha foizli eritma olinadi? ($2X=Y$)

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

467. 100 gr X% li eritmaga 120 gr Y% li eritma qo'shib 38,182 % li eritma olindi. Agar Y% li eritmadagi tuz massasicha og'irlikdagi suvni 100 gr X% li eritmadan bug'latilib, o'rniga shuncha og'irlikdagi tuz qo'shilsa necha foizli eritma olinadi? ($3X=2Y$)

A) 54 B) 64 C) 74 D) 84

468. 90 gr X% li eritmaga 160 gr Y% li eritma qo'shib 42,8 % li eritma olindi. Agar Y% li eritmadagi tuz massasini yarmicha og'irlikdagi suvni 90 gr X% li eritmadan bug'latilib, o'rniga shuncha og'irlikdagi tuz qo'shilsa necha foizli eritma olinadi? ($5X=3Y$)

A) 61,33 B) 74,44 C) 70 D) 84

469. 60 gr X% li eritmaga 100 gr Y% li eritma qo'shib 62,5 % li eritma olindi. Agar Y% li eritmadagi tuz massasini yarmicha og'irlikdagi suvni 60 gr X% li eritmadan bug'latilib, o'rniga shuncha og'irlikdagi tuz qo'shilsa necha foizli eritma olinadi? ($7X=5Y$)

A) 77 B) 78 C) 79 D) 80

470. 50 gr X% li eritmaga 150 gr Y% li eritma qo'shib 25 % li eritma olindi. Agar X% li eritmadagi suv massasicha og'irlikdagi suvni 150 gr Y% li eritmadan bug'latilib, o'rniga shuncha og'irlikdagi tuz qo'shilsa necha foizli eritma olinadi? ($3X=Y$)
A) 40 B) 50 C) 60 D) 80

471. Ma'lum bir haroratda KOH to'yingan eritmasining ($p=1$ g/ml) titr va molyal konsentratsiyalari 0,56 va x bo'lsa ishqorning shu haroratdagi eruvchanlik koeffitsiyenti va x ning nisbatini aniqlang.
A) 1:3 V) 3:5 C) 5,6:1 D) 1:2,8

472. Ma'lum bir haroratda NaOH to'yingan eritmasining ($p=1$ g/ml) titr va molyal konsentratsiyalari 0,4 va x bo'lsa ishqorning shu haroratdagi eruvchanlik koeffitsiyenti va x ning nisbatini aniqlang.
A) 5:3 V) 1:5 C) 2,4:1 D) 2:0,5

473. Ma'lum bir haroratda LiOH to'yingan eritmasining ($p=1$ g/ml) titr va molyal konsentratsiyalari 0,36 va x bo'lsa ishqorning shu haroratdagi eruvchanlik koeffitsiyenti va x ning nisbatini aniqlang.
A) 7,2:3 V) 2:2,8 C) 3,6:1 D) 1:2,8

474. Ma'lum bir haroratda NaCl to'yingan eritmasining ($p=1$ g/ml) titr va molyal konsentratsiyalari 0,117 va x bo'lsa ishqorning shu haroratdagi eruvchanlik koeffitsiyenti va x ning nisbatini aniqlang.
A) 7:3 V) 4:1,8 C) 5,85:1 D) 3:0,8

475. Ma'lum bir haroratda NaNO₃ to'yingan eritmasining ($p=1$ g/ml) titr va molyal konsentratsiyalari 0,34 va x bo'lsa ishqorning shu haroratdagi eruvchanlik koeffitsiyenti va x ning nisbatini aniqlang.
A) 6:1,5 V) 2:10 C) 7:1 D) 17:2

476. Teng hajmdagi metan va suv bug'i 850 0C da Ni katalizatori ishtirokida reaksiyaga kirishganda hajm 1,8 marta ortgan bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.
A) 90 B) 60 C) 40 D) 80

477. Teng hajmdagi metan va suv bug'i 850 0C da Ni katalizatori ishtirokida reaksiyaga kirishganda hajm 1,5 marta ortgan bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.
A) 90 B) 75 C) 60 D) 55

478. Teng hajmdagi metan va karbonat anhidrid 810 0C da MgO katalizatori ishtirokida reaksiyaga

kirishganda hajm 1,8 marta ortgan bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.
A) 90 B) 60 C) 40 D) 80

479. Teng hajmdagi metan va karbonat anhidrid 810 0C da MgO katalizatori ishtirokida reaksiyaga kirishganda hajm 1,2 marta ortgan bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.
A) 90 B) 60 C) 40 D) 80

480. 2:3 mol nisbatda olingan metan va karbonat anhidrid 860 0C da Al₂O₃ katalizatori ishtirokida reaksiyaga kirishganda hajm 1,35 marta ortgan bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.
A) 90 B) 75 C) 60 D) 55

481. Litiy gidrid va alyuminiy fosfidan iborat aralashma 212 ml suvda eritilishidan hosil bo'lgan eritmaning (eritmada alyuminiy gidroksid litiy gidroksidga nisbatan ortiqcha) massasi dastlabki aralashma va suvning massalari yig'indisidan 74 g ga kam. Eritmadagi tuzning massa ulushi 25,5% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi litiy gidroksidning massasini (g) aniqlang.
A) 58 B) 8 C) 4 D) 62

482. Kaliy gidrid va rux fosfidan iborat aralashma 379 ml suvda eritilishidan hosil bo'lgan eritmaning (eritmada rux gidroksid kaliy gidroksidga nisbatan ortiqcha) massasi dastlabki aralashma va suvning massalari yig'indisidan 87,5 g ga kam. Eritmadagi tuzning massa ulushi 42,2% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi kaliy gidridning massasini (g) aniqlang.
A) 40 B) 60 C) 80 D) 100

483. Seziy gidrid va xrom(III) fosfidan iborat aralashma 236,5 ml suvda eritilishidan hosil bo'lgan eritmaning (eritmada xrom(III) gidroksid seziy gidroksidga nisbatan ortiqcha) massasi dastlabki aralashma va suvning massalari yig'indisidan 86,5 g ga kam. Eritmadagi tuzning massa ulushi 42,17% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi xrom(III) fosfidning massasini (g) aniqlang.
A) 41,5 B) 83 C) 124,5 D) 166

484. Ishqoriy metall gidridi va rux fosfidan iborat 208,5gr aralashma 406,5 ml suvda eritildi. Natijada eritmaning massasi 87,4 gr ga kamayib, tuzning massa ulushi 40% teng bo'lgan eritma olindi. Dastlabki aralashmadagi gidridni massasini(g) aniqlang.
A) 40 B) 60 C) 80 D) 100

485. Ishqoriy metall gidridi va rux fosfidan iborat 42,9gr aralashma 134,1 ml suvda eritildi. Natijada

eritmaning massasi 27gr ga kamayib, tuzning massa ulushi 20,2% teng bo'lgan eritma olindi. Dastlabki aralashmadagi gidridni massasini(g) aniqlang.

A) 17,2 B) 8 C) 4,8 D) 1,6

486. Molekulasining tuzilishi trigonal piramida shakliga ega bo'lgan moddalarni ko'rsating.

1) AsF_3 2) $SnCl_2$ 3) NH_3 4) N_2F_2 5) SO_2 6) N_2F_4 7) SCl_2

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

487. Ftorapatidagi ftorning massa ulushi olevindagi kremniyning massa ulushidan necha marta kichik?

A) 58 B) 8 C) 4 D) 62

488. Kainitdagi oltingugurtning massa ulushi taxir tuzdagi kislorodning massa ulushidan necha marta kichik?

A) 58,66 B) 5,56 C) 41,3 D) 0,18

489. Kir sodasidagi uglerodning massa ulushi kaustik sodadagi kislorodning massa ulushidan necha marta kichik?

A) 40 B) 0,1 C) 45 D) 9,53

490. Kalsitdagi kislorodning massa ulushi temir sodadagi kislorodning massa ulushidan necha marta kichik?

A) 0,94 B) 1,06 C) 2,4 D) 48

491. Kizeritdagi magniyning massa ulushi kriolitdagi natriyning massa ulushidan necha marta kichik?

A) 0,58 B) 0,64 C) 0,71 D) 0,62

492. Alkan va O_2 iborat aralashmaning zichligi $D_{N_2}=17,13$. Uglevodorod to'la yondirilib, mahsulot sovitilganda gazlar aralashmasining zichligi $D_{H_2}=19$ ni tashkil qildi. Alkanni aniqlang.

A) etan B) metan C) propan D) butan

493. Alkan va kisloroddan iborat aralashmaning zichligi ($D_{H_2}=16,67$). Uglevodorod to'la yondirilib, mahsulot sovitilganda gazlar aralashmasining zichligi $D_{He}=9,5$ ni tashkil qildi. Alkanni aniqlang.

A) etan B) metan C) propan D) butan

494. Alken va kisloroddan iborat aralashmaning zichligi ($D_{He}=8,75$). Uglevodorod to'la yondirilib, mahsulot sovitilganda gazlar aralashmasining zichligi $D_{Ne}=2,08$ ni tashkil qildi. Alkanni aniqlang.

A) eten B) penten C) propen D) buten

495. Alken va kisloroddan iborat aralashmaning zichligi ($D_{He}=7,833$). Uglevodorod to'la yondirilib, mahsulot sovitilganda gazlar aralashmasining zichligi $D_{He}=9,8$ ni tashkil qildi. Alkanni aniqlang.

A) eten B) metan C) propen D) butan

496. Alkan va kisloroddan iborat aralashmaning zichligi ($D_{Ne}=1,44$). Uglevodorod to'la yondirilib, mahsulot sovitilganda gazlar aralashmasining zichligi $D_{He}=9$ ni tashkil qildi. Alkanni aniqlang.

A) etan B) metan C) propan D) butan

497. 2,24 litr (n.sh.) alkanning xlorlanishidan hosil bo'lgan xlorli organik modda bitta molekulasida 20 ta sp^3 -gibrid orbital bor. Ajralib chiqqan gaz (n.sh.) 60 g 20% li o'yuvchi natriy eritmasi bilan to'liq reaksiyaga kirishishi ma'lum bo'lsa alkanni aniqlang.

A) etan B) pentan C) butan D) propan

498. 4,48 litr (n.sh.) alkanning xlorlanishidan hosil bo'lgan xlorli organik modda bitta molekulasida 24 ta sp^3 -gibrid orbital bor. Ajralib chiqqan gaz (n.sh.) 40 g 40% li o'yuvchi natriy eritmasi bilan to'liq reaksiyaga kirishishi ma'lum bo'lsa alkanni aniqlang.

A) etan B) pentan C) butan D) propan

499. 3,36 litr (n.sh.) alkanning xlorlanishidan hosil bo'lgan xlorli organik modda bitta molekulasida 20 ta sp^3 -gibrid orbital bor. Ajralib chiqqan gaz (n.sh.) 42 g 20% li o'yuvchi kaliy eritmasi bilan to'liq reaksiyaga kirishishi ma'lum bo'lsa alkanni aniqlang.

A) etan B) pentan C) butan D) propan

500. 5,6 litr (n.sh.) alkanning xlorlanishidan hosil bo'lgan xlorli organik modda bitta molekulasida 24 ta sp^3 -gibrid orbital bor. Ajralib chiqqan gaz (n.sh.) 400 g 20% li o'yuvchi natriy eritmasi bilan to'liq reaksiyaga kirishishi ma'lum bo'lsa alkanni aniqlang.

A) etan B) pentan C) butan D) propan

501. 1,12 litr (n.sh.) alkanning xlorlanishidan hosil bo'lgan xlorli organik modda bitta molekulasida 32 ta sp^3 -gibrid orbital bor. Ajralib chiqqan gaz (n.sh.) 60 g 20% li o'yuvchi natriy eritmasi bilan to'liq reaksiyaga kirishishi ma'lum bo'lsa alkanni aniqlang.

A) etan B) pentan C) butan D) propan

502. Etan, eten va propen aralashmasining (eten va propen teng hajmiy nisbatda) vodorodga nisbatan zichligi 16,25 ga teng. Shu aralashmaning 1 litriga 1 litr vodorod gazi qo'shib, qizdirilgan platina katalizatoridan o'tkazildi, bunda aralashmaning

hajmi 1,5 litrga qadar kamaydi. Boshlang'ich aralashmadagi etan massasini (g) aniqlang.

A) 30 B) 18 C) 15 D) 36

503. Etan, eten va propen aralashmasining (eten va propen teng hajmiy nisbatda) geliyga nisbatan zichligi 7,9175 ga teng. Shu aralashmaning 1 litriga 1 litr vodorod gazi qo'shilib, qizdirilgan platina katalizatoridan o'tkazildi, bunda aralashmaning hajmi 1,5 litrga qadar kamaydi. Agar boshlang'ich aralashmani 22,4 l (n.sh) deb olsak, undagi etan massasini (g) aniqlang.

A) 30 B) 18 C) 20 D) 24

506. Etan, eten va propen aralashmasining (eten va propen teng hajmiy nisbatda) vodorodga nisbatan zichligi 16,25 ga teng. Shu aralashmaning 1 litriga 1 litr vodorod gazi qo'shilib, qizdirilgan platina katalizatoridan o'tkazildi, bunda aralashmaning hajmi 1,5 litrga qadar kamaydi. Agar boshlang'ich aralashmani 33,6 l (n.sh) deb olsak, undagi etan massasini (g) aniqlang.

A) 30 B) 22,5 C) 15 D) 45

507. Etan, eten va propen aralashmasining (eten va propen teng hajmiy nisbatda) vodorodga nisbatan zichligi 16,25 ga teng. Shu aralashmaning 2 litriga 2 litr vodorod gazi qo'shilib, qizdirilgan platina katalizatoridan o'tkazildi, bunda aralashmaning hajmi 3 litrga qadar kamaydi. Agar boshlang'ich aralashmani 44,8 l (n.sh) deb olsak, undagi propen massasini (g) aniqlang.

A) 10,5 B) 21 C) 42 D) 33,5

508. Etan, eten va buten aralashmasining (eten va buten teng hajmiy nisbatda) vodorodga nisbatan zichligi 16,25 ga teng. Shu aralashmaning 6 litriga 6 litr vodorod gazi qo'shilib, qizdirilgan platina katalizatoridan o'tkazildi, bunda aralashmaning hajmi 9 litrga qadar kamaydi. Agar boshlang'ich aralashmani 20,16 l (n.sh) deb olsak, undagi buten massasini (g) aniqlang.

A) 16,8 B) 8,4 C) 33,6 D) 30

509. Metandan 2 ta bosqichli reaksiya orqali benzol olindi. Birinchi bosqich reaksiya unumi 2- bosqich reaksiya unumining 2/3 qismiga teng. Olingan benzolning massasi dastlabki modda massasining 50% ni tashkil qilsa, birinchi va ikkinchi bosqich reaksiya unumlari farqini (%) toping.

A) 56 B) 32 C) 28 D) 64

510. Metandan 2 ta bosqichli reaksiya orqali benzol olindi. Birinchi bosqich reaksiya unumi 2- bosqich reaksiya unumining 4/1 qismiga teng. Olingan benzolning massasi dastlabki modda massasining 13% ni tashkil qilsa, birinchi va ikkinchi bosqich reaksiya unumlari farqini (%) toping.

A) 20 B) 40 C) 60 D) 30

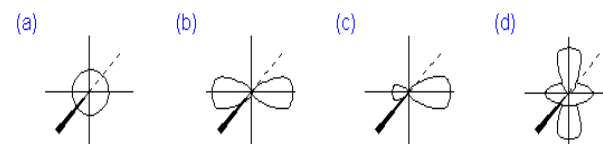
511. Benzoldan 2 ta bosqichli reaksiya orqali anilin olindi. Birinchi bosqich reaksiya unumi 2- bosqich reaksiya unumining 2/1 qismiga teng. Olingan benzolning massasi dastlabki modda massasining 21,46% ni tashkil qilsa, birinchi va ikkinchi bosqich reaksiya unumlari farqini (%) toping.

A) 20 B) 30 C) 40 D) 35

512. Benzoldan 2 ta bosqichli reaksiya orqali anilin olindi. Birinchi bosqich reaksiya unumi 2- bosqich reaksiya unumining 3/1 qismiga teng. Olingan benzolning massasi dastlabki modda massasining 22,356% ni tashkil qilsa, birinchi va ikkinchi bosqich reaksiya unumlari farqini (%) toping.

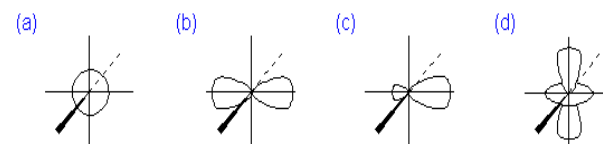
A) 40 B) 60 C) 25 D) 35

513. Bosh kvant soni 3 orbital kvant soni 2 bo'lgan orbitalning geometrik shakliga mos keladi?



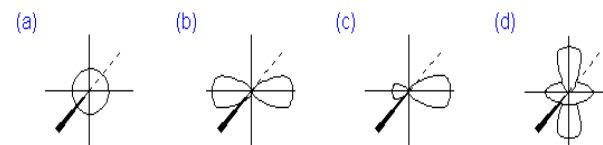
A) b B) c C) d D) a

514. Bosh kvant soni 2 orbital kvant soni 1 bo'lgan orbitalning geometrik shakliga mos keladi?



A) b va c B) c C) d D) a

515. Bosh kvant soni 2 orbital kvant soni 0 bo'lgan orbitalning geometrik shakliga mos keladi?



A) b va c B) c C) d D) a

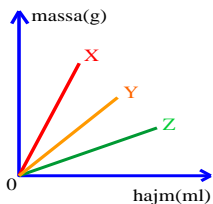
514. X^{2-} , Y^{3+} , Z^0 atom va ionlari to'rttadan elektron chiqarsa, qanday ion holiga o'tadi?

A) +1; +6; +4 B) +2; +7; +4 C) +2; -1; +4 D) +2; -1; -4

515. X^0 , Y^{2-} , Z^{1+} atom va ionlari ikkitadan elektron chiqarsa, qanday ion holiga o'tadi?

A) +2; 0; +3 B) +2; -4; +4 C) -2; -4; -1 D) -2; 0; -4

516. O'zgaras temperaturada bir-biri bilan aralashadigan X, Y va Z suyuqliklari mavjud. Quyidagi grafikda bumoddalarning massasi va hajmi orasidagi bog'liqlik berilgan.

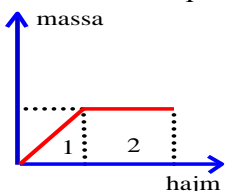


Bunga ko'ra quyidagi ifodalardan qaysi biri aniq to'g'ri?

1. X ning zichligi eng katta;
2. Y va Z lardan tengmassada olinsa, bunda Y ning hajmi katta bo'ladi;
3. X va Z aralashtirilganda hosil bo'lgan aralashmaning zichligi Y ning zichligiga teng.

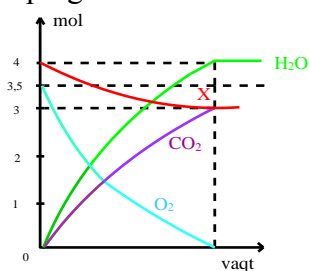
- A) 1 B) 2 C) 1,2,3
D) 1,3

517. Quyidanoma'lumbirmoddaningmassavahajmga bog'liqlikgrafigiberilgan. Bungako'ra 1 va 2 sohadazichlikqandayo'zgaradi?



- A) 1-ortadi; 2-kamayadi B) 1-o'zgarmaydi; 2-kamayadi
C) 1-kamayadi; 2-o'zgarmaydi
D) 1-ortadi; 2-o'zgarmaydi

518. Noma'lumorganikmodda (X) yonganda CO₂ va H₂O hosilbo'ldi. Quyidagigrafikasosida X ni toping.



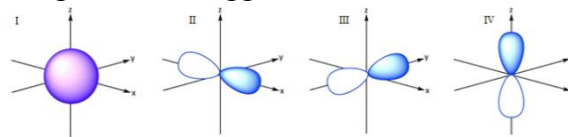
- A) C₃H₆ B) C₃H₈ C)
C₃H₈O D) C₃H₈O₃

519. Quyida jadvalda X, Y va Z moddlarning eruvchanlik xossasiberilgan. Shu jadvaldan foydalanib, bu moddalarni qaysi erituvchi(lar) yordamida bir-biridan ajratish mumkin?

Erituvchi	Modda		
	X	Y	Z
Suv	eriydi	erimaydi	erimaydi
Spirt	eriydi	eriydi	erimaydi
Efir	erimaydi	eriydi	eriydi

- A) suv B) suv va spirt
C) efir D) suv va efir

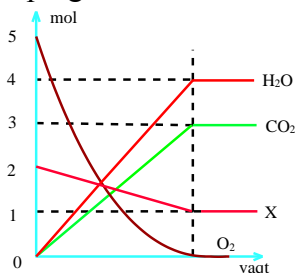
520. Bosh kvantsoni 2 va orbital kvantsoni 1 bo'lganorbitalninggeometrikko'rinishi:



Yuqoridagilarningqaysibir(lar)i to'g'ri?

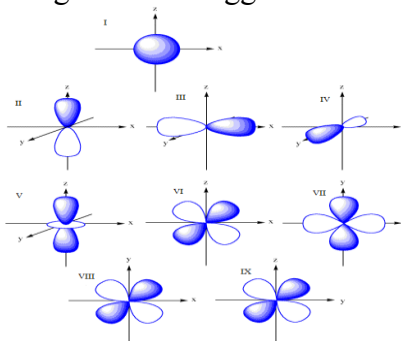
- A) I B) II C) II va III D) II, III va IV

521. Noma'lumorganikmodda (X) yonganda CO₂ va H₂O hosilbo'ldi. Quyidagigrafikasosida X ni toping.



- A) C₃H₈ B) C₂H₆ C)
C₂H₅OH D) C₃H₇OH

521. Bosh kvantsoni 3 va orbital kvantsoni 2 bo'lganorbitalninggeometrikko'rinishi:



Yuqoridagilarningqaysibir(lar)i to'g'ri?

- A) III B) IX C) V, VI vaVII D) V, VI, VII, VIII va IX

522. Quyidaberilganjadvaldagima'lumotlardanfoydalanib, x ningqiymatini toping.

Birikma	Aningmassasi (g)	Birikmaningmassasi(g)
AB ₂	7	23
A ₂ B ₃	x	57

- A) 7 B) 14 C) 21 D) 42

523. Quyidaberilganjadvaldagima'lumotlardanfoydalanib, x ningqiymatini toping.

Modda	A (gramm)	B (gramm)	Formula
-------	-----------	-----------	---------

I birikma	3	4	AB ₂
II birikma	x	6	AB ₃

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

524. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, II birikmaning formulasini toping.

Birikma	Birikmaformulasi	A ningmassasi	Birikmamasasi
I	A ₂ B ₃	11	15,8
II	?	5,5	8,7

- A) AB B) A₃B₄ C) AB₂ D) AB₃

525. 1.2.1. Zaryadsiz zarrachani aniqlang.

- A) proton B) neytron
C) elektron D) pozitron

526. 1.2.1. Zaryadi massasiga teng bo'lgan zarrachani ko'rsating.

- A) proton B) neytron C) elektron D) pozitron

527. 1.2.1. Manfiy zaryadli zarrachani ko'rsating.

- A) proton B) neytron C) elektron D) pozitron

529. 1.2.1. Massasi elektron bilan teng, lekin zaryadi qarama-qarshi bo'lgan zarrachani aniqlang.

- A) proton B) neytron
C) neytrino D) pozitron

530. 1.2.1. α -zarracha deganlari nima o'zi?

- A) protonlar oqimi B) neytronlar to'plami
C) elektronlar oqimi D) geliy atomi yadrosi

531. 1.2.1. Atom proton biriktirsa

- A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
B) zaryadi ikkitaga ortadi, massasi to'rttaga ortadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga ortadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

532. 1.2.1. Atom elektron biriktirsa

- A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
B) zaryadi ikkitaga ortadi, massasi to'rttaga ortadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga ortadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

533. 1.2.1. Atom neytron biriktirsa

- A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
B) zaryadi o'zgarmaydi, massasi bittaga ortadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga ortadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

534. 1.2.1. Atom pozitron biriktirsa

- A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
B) zaryadi o'zgarmaydi, massasi bittaga ortadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga ortadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

535. 1.2.1. Atom α -zarracha biriktirsa

- A) zaryadi to'rttaga ortadi, massasi ikkitaga ortadi
B) zaryadi ikkitaga ortadi, massasi to'rttaga ortadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga ortadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

536. 1.2.1. Atom yadrosi elektron hosil qilib parchalansa,...

- A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
B) zaryadi o'zgarmaydi, massasi bittaga kamayadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga kamayadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

537. 1.2.1. Atom yadrosi neytron hosil qilib parchalansa...

- A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
B) zaryadi o'zgarmaydi, massasi bittaga kamayadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga kamayadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

538. 1.2.1. Atom yadrosi pozitron hosil qilib parchalansa...

- A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
B) zaryadi o'zgarmaydi, massasi bittaga kamayadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga kamayadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

539. 1.2.1. Atom yadrosi α -zarracha hosil qilib parchalansa...

- A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
B) zaryadi ikkitaga, massasi to'rttaga kamayadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga kamayadi
D) zaryadi to'rttaga, massasi esa ikkitaga kamayadi

540. 1.2.1. Atom bitta proton hosil qilib parchalansa

- A) siljish qonuniga ko'ra bir katak o'ngga siljiydi
B) yadro zaryadi bittaga kamayadi
C) atom massasi o'zgarishsiz qoladi
D) yadroda bitta elektron hosil bo'ladi

541. 2.2.2. Natriyning galogenli birikmasida galogenning massa ulushi natriynikidan kichik. Galogen tarkibida nechta s-elektron mavjud?

- A) 10 B) 4
C) 8 D) 6

542. 2.2.2. Natriyning galogenli birikmasida galogenning massa ulushi natriynikidan kichik. Galogenning nisbiy atom massasini toping?

- A) 35,5 B) 19

C) 127 D) 80

543. 2.2.2. Misning ikki valentli galogenli birikmasida galogenning massa ulushi misnikidan kichik. Galogen tarkibida nechta s-elektron mavjud?

A) 10 B) 4
C) 8 D) 6

544. 2.2.2. Misning ikki valentli galogenli birikmasida galogenning massa ulushi misnikidan kichik. Galogenning nisbiy atom massasini toping?

A) 35,5 B) 19
C) 127 D) 80

545. 2.2.2. Xromning ikki valentli galogenli birikmasida galogenning massa ulushi xromnikidan kichik. Galogen tarkibida nechta s-elektron mavjud?

A) 10 B) 4
C) 8 D) 6

546. 2.2.2. Xromning ikki valentli galogenli birikmasida galogenning massa ulushi xromnikidan kichik. Galogenning nisbiy atom massasini toping?

A) 35,5 B) 19
C) 127 D) 80

547. 2.2.2. Marganesning ikki valentli galogenli birikmasida galogenning massa ulushi marganesnikidan kichik. Galogen tarkibida nechta s-elektron mavjud?

A) 10 B) 4
C) 8 D) 6

548. 2.2.2. Marganesning ikki valentli galogenli birikmasida galogenning massa ulushi marganesnikidan kichik. Galogenning nisbiy atom massasini toping?

A) 35,5 B) 19
C) 127 D) 80

549. 2.2.2. Ishqoriy metall oksidida kislorodning massa ulushi metallnikidan katta. Ishqoriy metall tarkibida nechta s-elektron mavjud?

A) 5 B) 9
C) 7 D) 3

550. 2.2.2. Ishqoriy metall oksidida kislorodning massa ulushi metallnikidan katta. Ishqoriy metallning nisbiy atom massasini toping?

A) 23 B) 85
C) 7 D) 39

551. 2.2.2. Ishqoriy yer metall oksidida kislorodning massa ulushi metallnikidan katta.

Ishqoriy yer metall tarkibida nechta s-elektron mavjud?

A) 5 B) 9
C) 7 D) 4

552. 2.2.2. Ishqoriy yer metall oksidida kislorodning massa ulushi metallnikidan katta. Ishqoriy yer metallning nisbiy atom massasini toping?

A) 88 B) 24
C) 40 D) 9

553. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 1,7 mol shunday gaz aralashmasining massasini (g) aniqlang.

A) 21,2 B) 2,12
C) 212 D) 121

554. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 3,4 mol shunday gaz aralashmasining massasini (g) aniqlang.

A) 21,2 B) 4,24
C) 212 D) 42,4

555. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 1,7 mol shunday gaz aralashmasidagi azotning hajmini (l.n.sh.da) aniqlang.

A) 11,2 B) 33,6
C) 22,4 D) 5,6

556. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 3,4 mol shunday gaz aralashmasidagi azotning hajmini (l.n.sh.da) aniqlang.

A) 11,2 B) 33,6
C) 22,4 D) 5,6

557. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 1,7 mol shunday gaz aralashmasidagi geliyning hajmini (l.n.sh.da) aniqlang.

A) 11,2 B) 33,6
C) 22,4 D) 5,6

558. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 3,4 mol shunday gaz aralashmasidagi geliyning hajmini (l.n.sh.da) aniqlang.

A) 11,2 B) 33,6
C) 22,4 D) 44,8

559. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 1,7 mol shunday gaz aralashmasidagi metanning hajmini (l.n.sh.da) aniqlang.

A) 11,2 B) 4,48

C) 22,4

D) 5,6

560. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 3,4 mol shunday gaz aralashmasidagi metanning hajmini (l,n.sh.da) aniqlang.

A) 8,96

B) 4,48

C) 22,4

D) 5,6

561. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan argon, azot va silan aralashtirildi. 1,7 mol shunday gaz aralashmasining massasini (g) aniqlang.

A) 60,4

B) 30,2

C) 120,8

D) 80,6

562. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan argon, azot va silan aralashtirildi. 3,4 mol shunday gaz aralashmasining massasini (g) aniqlang.

A) 60,4

B) 30,2

C) 120,8

D) 80,6

563. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan argon, azot va silan aralashtirildi. 1,7 mol shunday gaz aralashmasidagi azotning hajmini (l,n.sh.da) aniqlang.

A) 11,2

B) 33,6

C) 22,4

D) 5,6

564. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan argon, azot va silan aralashtirildi. 3,4 mol shunday gaz aralashmasidagi azotning hajmini (l,n.sh.da) aniqlang.

A) 11,2

B) 33,6

C) 22,4

D) 5,6

565. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan argon, azot va silan aralashtirildi. 1,7 mol shunday gaz aralashmasidagi argonning hajmini (l,n.sh.da) aniqlang.

A) 11,2

B) 33,6

C) 22,4

D) 5,6

567. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan argon, azot va silan aralashtirildi. 3,4 mol shunday gaz aralashmasidagi argonning hajmini (l,n.sh.da) aniqlang.

A) 11,2

B) 33,6

C) 22,4

D) 44,8

568. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan argon, azot va silan aralashtirildi. 1,7 mol shunday gaz aralashmasidagi silanning hajmini (l,n.sh.da) aniqlang.

A) 11,2

B) 4,48

C) 22,4

D) 5,6

569. 1.1.2. Atomlari soni teng bo'lgan argon, azot va silan aralashtirildi. 3,4 mol shunday gaz aralashmasidagi silanning hajmini (l,n.sh.da) aniqlang.

A) 8,96

B) 4,48

C) 22,4

D) 5,6

570. 1.4.2. Elementlardan 5,6 litr (n.sh.) N_2O hosil bo'lishida tashqaridan 20,5 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa, N_2O ning hosil bo'lish entalpiyasi ($kJ \cdot mol^{-1}$) nechaga teng?

A) +82

B) -82

C) +164

D) -164

571. 1.4.2. Elementlardan 2,8 litr (n.sh.) N_2O hosil bo'lishida tashqaridan 10,25 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa, N_2O ning hosil bo'lish entalpiyasi ($kJ \cdot mol^{-1}$) nechaga teng?

A) +82

B) -82

C) +164

D) -164

572. 1.4.2. Elementlardan 11,2 litr (n.sh.) N_2O hosil bo'lishida tashqaridan 41 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa, N_2O ning hosil bo'lish entalpiyasi ($kJ \cdot mol^{-1}$) nechaga teng?

A) +82

B) -82

C) +164

D) -164

573. 1.4.2. Elementlardan 16,8 litr (n.sh.) N_2O hosil bo'lishida tashqaridan 61,5 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa, N_2O ning hosil bo'lish entalpiyasi ($kJ \cdot mol^{-1}$) nechaga teng?

A) +82

B) -82

C) +164

D) -164

574. 1.4.2. Elementlardan 17,92 litr (n.sh.) N_2O hosil bo'lishida tashqaridan 65,6 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa, N_2O ning hosil bo'lish entalpiyasi ($kJ \cdot mol^{-1}$) nechaga teng?

A) +82

B) -82

C) +164

D) -164

575. 1.4.2. Elementlardan 3,2 gramm metan hosil bo'lganda 15 kJ issiqlik ajralib chiqqan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasi ($kJ \cdot mol^{-1}$) nechaga teng?

A) -75

B) -42,4

C) -106

D) -212

576. 1.4.2. Elementlardan 6,4 gramm metan hosil bo'lganda 30 kJ issiqlik ajralib chiqqan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasi ($kJ \cdot mol^{-1}$) nechaga teng?

A) -75

B) -42,4

C) -106

D) -212

577. 1.4.2. Elementlardan 8 gramm metan hosil bo'lganda 37,5 kJ issiqlik ajralib chiqqan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasi ($\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$) nechaga teng?

- A) -75 B) -42,4
C) -106 D) -212

578. 1.4.2. Elementlardan 12 gramm metan hosil bo'lganda 56,25 kJ issiqlik ajralib chiqqan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasi ($\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$) nechaga teng?

- A) -75 B) -42,4
C) -106 D) -212

579. 1.4.2. Elementlardan 6 gramm metan hosil bo'lganda 28,125 kJ issiqlik ajralib chiqqan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasi ($\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$) nechaga teng?

- A) -75 B) -42,4
C) -106 D) -212

580.3.2.2. Turli joydan chiqqan neftning tarkibi turlicha bo'lib, uning solishtirma og'irligi (zichligi) qanday bo'lishi mumkin emas?

- A) 0,71 B) 0,98
C) 1,012 D) 0,85

581. 3.2.2. Turli joydan chiqqan neftning tarkibi turlicha bo'lib, uning solishtirma og'irligi (zichligi) qanday bo'lishi mumkin emas?

- A) 0,98 B) 0,78
C) 1,022 D) 0,85

582. 3.2.2. Turli joydan chiqqan neftning tarkibi turlicha bo'lib, uning solishtirma og'irligi (zichligi) qanday bo'lishi mumkin emas?

- A) 0,81 B) 0,78
C) 1,03 D) 0,95

583. 3.2.2. Turli joydan chiqqan neftning tarkibi turlicha bo'lib, uning solishtirma og'irligi (zichligi) qanday bo'lishi mumkin emas?

- A) 0,77 B) 0,88
C) 1,04 D) 0,97

584. 3.2.2. Tarkibida, asosan, suyuq uglevodorodlar bo'ladigan neft — parafin asosli, qattiq uglevodorodlar bo'ladigan neft esa ... asosli neft deb ataladi.

- A) kristall B) asfalt
C) sement D) tosh

585. 3.2.2. Neft haydalganda, asosan, uch xil fraksiyaga ajratiladi. Notog'risini ko'rsating.

- A) gazolin B) kerosin
C) qoramoy D) gudron

586. 3.2.2. Kreking jarayonida neftdagi uglevodorodlar parcha-lanishi bilan bir qatorda yana qanday jarayonlar ro'y beradi?

- 1) degidrogenlash; 2) sikllanish; 3) izomerlanish; 4) polimerlanish
A) 1, 3 B) 2, 4
C) 1, 3, 4 D) barchasi

587. 3.2.2. Kreking gazi tarkibida asosan to'yinmagan uglevodorodlar bo'lib, undan ...

- A) vazelin va shg'qmlar olishda foydalaniladi
B) yuqori sifatli motor yonilg'isi olinadi
C) rezina va kauchuk olish xomashyosi sifatida ishlatiladi
D) gidratlash yo'li bilan spirtlar olinadi

588. 3.2.2. Qaysi holda kimyoviy o'zgarish deyarli kuzatilmaydi?

- A) neftni haydash B) katalitik kreking
C) neftni pirolizi D) termik kreking

589. 3.2.2. Qaysi yoqilg'i nisbatan ko'proq energiya beradi?

- A) neft B) toshko'mir
C) tabiiy gaz D) koks

590. 3.2.2. Neftni katalitik krekingi termik krekingdan ancha samarali bo'lib, buning ustiga past temperatura va atmosfera bosimiga yaqin bosimda olib boriladi. Ushbu jarayonda qanday moddalar katalizatorlik qiladi?

- A) amfoter metall oksidlari B) alumosilikatlar
C) platina triadasi metallari D) ferroisanidlar

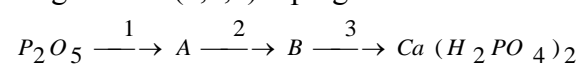
591. 3.2.2. Yo'ldosh gazlarning "gazli benzin" fraksiyasi nima sababli benzina qo'shiladi?

- A) detonatsiyaga chidamliligi deyarli nolga teng bo'lganligi sababli
B) antifriz sifatida radiatoridagi suvg muzlamasligi uchun
C) antifriz sifatida porshenning ichida benzinning muzlamasligi uchun
D) dvigatelni ishga tushirishini yaxshilash uchun

592. 3.2.2. Toshko'mir smolasidan olingan o'gir moy fraksiyasidan asosan qanday modda ajratib olinadi?

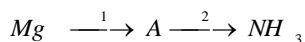
- A) fenol B) benzol
C) naftalin D) antratsen

593. Quyidagi sxemada ishtirok etadigan reagentlarni (1,2,3) toping.



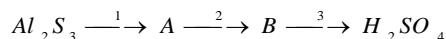
- A) H_2O , KOH , HCl
B) H_2 , HNO_3 , Ca
C) H_2O , $Ca(OH)_2$, H_2SO_4
D) $Ca(OH)_2$, H_2O , CaO

594. Quyidagi sxemada ishtirok etadigan reagentlarni (1,2) toping.



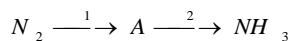
- A) N₂, HCl
- B) N₂, H₂O
- C) CO₂, N₂
- D) H₂, N₂

595. Quyidagi sxemada ishtirok etadigan reagentlarni (1,2,3) toping.



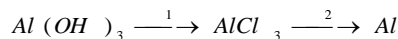
- A) O₂, H₂O, HCl
- B) O₂, HNO₃, H₂O
- C) H₂O, O₂, Cl₂+H₂O
- D) H₂O, O₂, H₂O

596. Quyidagi sxemada ishtirok etadigan reagentlarni (1,2) toping.



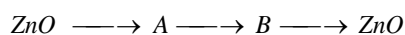
- A) Ca, Cl₂
- B) Ca, H₂O
- C) Na, KOH
- D) Mg, CaCO₃

597. Quyidagi sxemada ishtirok etadigan reagentlarni (1,2) toping.



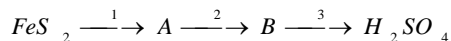
- A) Cl₂, H₂
- B) NaCl, H₂
- C) HCl, Zn
- D) HCl, K

598. Quyidagi sxemadagi A va B ni toping.



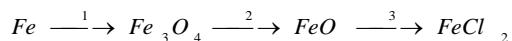
- A) Zn(OH)₂ va Zn
- B) ZnCl₂ va ZnF₂
- C) Zn(OH)₂ va ZnCl₂
- D) Zn(NO₃)₃ va Zn(OH)₂

599. Quyidagi sxemada ishtirok etadigan reagentlarni (1,2,3) toping.



- A) O₂, H₂O, H₂O
- B) O₂, HNO₃, H₂O
- C) H₂O, KOH, HCl
- D) O₂, O₂, H₂O

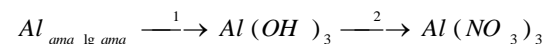
600. Quyidagi sxemada ishtirok etadigan reagentlarni (1,2,3) toping.



- A) O₂, C, Cl₂
- B) H₂O₂, H₂, Cl₂
- C) O₂, H₂, HCl

D) CaO, Li, HCl

601. Quyidagi sxemada ishtirok etadigan reagentlarni (1,2) toping.



- A) H₂, N₂
- B) KOH, HNO₃
- C) H₂O, HNO₃
- D) KOH, KNO₃

18,23, 20,21,14,27,16,25,10,31,12,29,6,35,8,33
,2,39,4,37