@kimyo\_masala kanali uchun👇👇👇👇 @DOCTOR\_98

Õg’ri kanallar tegmang😂

1. Z92U →xα + y-β + A86Rn ushbu yadro reaksiyasida 11.9 mg uran izotopining yemirilishi natijasida 10.9 mg radon izotopi hosil bo’lsa, x y dan 1,25 marta katta bo’lsa. Uran izotopidagi atom massasini toping? # 238

2.Z92U →xα + y-β + A86Rn ushbu yadro reaksiyasida 11.9 mg uran izotopining yemirilishi natijasida 10.9 mg radon izotopi hosil bo’lsa, x y dan 1,25 marta katta bo’lsa. Uran izotopidagi neytronlar sonini toping? # 146

3. Z92U →xα + y-β + A86Rn ushbu yadro reaksiyasida 11.9 mg uran izotopining yemirilishi natijasida 10.9 mg radon izotopi hosil bo’lsa, x y dan 1,25 marta katta bo’lsa. Uran izotopidagi neytronlar soni umumiy zarachalarning necha % tashkil etadi # 73/165

4.Z92U →xα + y-β + A86Rn ushbu yadro reaksiyasida 11.9 mg uran izotopining yemirilishi natijasida 10.9 mg radon izotopi hosil bo’lsa, x y dan 1,25 marta katta bo’lsa. Uran izotopi yodrosining necha % neytron tashkil etadi #73/119

5.Z92U →xα + y-β + A86Rn ushbu yadro reaksiyasida 11.9 mg uran izotopining yemirilishi natijasida 10.9 mg radon izotopi hosil bo’lsa, x y dan 1,25 marta katta bo’lsa. Radon izotopidagi atom massasini toping? # 218

6. Z92U →xα + y-β + A86Rn ushbu yadro reaksiyasida 11.9 mg uran izotopining yemirilishi natijasida 10.9 mg radon izotopi hosil bo’lsa, x y dan 1,25 marta katta bo’lsa. Radon izotopidagi neytronlar sonini toping? # 132

7. Z92U →xα + y-β + A86Rn ushbu yadro reaksiyasida 11.9 mg uran izotopining yemirilishi natijasida 10.9 mg radon izotopi hosil bo’lsa, x y dan 1,25 marta katta bo’lsa. Radon izotopidagi Umumiy zarachalarning necha % neytronlar tashkil qiladi ? # 33/76

8. Z92U →xα + y-β + A86Rn ushbu yadro reaksiyasida 11.9 mg uran izotopining yemirilishi natijasida 10.9 mg radon izotopi hosil bo’lsa, x y dan 1,25 marta katta bo’lsa. Radon izotopidagi neytronlar yodroning necha % tashkil qiladi? # 132/218

9.Pu→ xα + y-β + Th ushbu yadro reaksiyasida 97,6 g Plutoniy izotopining yemirilishi natijasida 92,8 g Toriy izotopi hosil bo’lsa,Toriyning neytronlar sonini aniqlang. (x=1,5y)

# 142

10. Pu→ xα + y-β + Th ushbu yadro reaksiyasida 97,6 g Plutoniy izotopining yemirilishi natijasida 92,8 g Toriy izotopi hosil bo’lsa,Plutoniy neytronlar sonini aniqlang. (x=1,5y) #150

11. Pu→ xα + y-β + Th ushbu yadro reaksiyasida 97,6 g Plutoniy izotopining yemirilishi natijasida 92,8 g Toriy izotopi hosil bo’lsa,Plutoniy atom massasini aniqlang. (x=1,5y)

 # 244

12.Pu→ xα + y-β + Th ushbu yadro reaksiyasida 97,6 g Plutoniy izotopining yemirilishi natijasida 92,8 g Toriy izotopi hosil bo’lsa,Toriyning atom massasini aniqlang. (x=1,5y)

# 232

13. Pu→ xα + y-β + Th ushbu yadro reaksiyasida 97,6 g Plutoniy izotopining yemirilishi natijasida 92,8 g Toriy izotopi hosil bo’lsa,Plutoniy neytronlari yadroning necha (%) ni tashkil qiladi . (x=1,5y) # 75/122

14. Pu→ xα + y-β + Th ushbu yadro reaksiyasida 97,6 g Plutoniy izotopining yemirilishi natijasida 92,8 g Toriy izotopi hosil bo’lsa,Toriyning neytronlari yadroning necha (%) ni tashkil qiladi . (x=1,5y) # 71/116

15. Pu→ xα + y-β + Th ushbu yadro reaksiyasida 97,6 g Plutoniy izotopining yemirilishi natijasida 92,8 g Toriy izotopi hosil bo’lsa,Toriyning neytronlari yadroning necha (%) ni tashkil qiladi . (x=1,5y) # 71/161

16.A + 2α = Pu + +β. Ushbu yadroviy reaksiyada nuklondagi neytronlar soni 125/37% ga ortdi. A element tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang. # 148

17. Ushbu yadro reaksiyasida E izotopning massasi uran izotopi massasidan 4/5 marta katta, A izotopi massasidan esa 2,4 marta katta. E izotop tarkibidagi elektronlar soni A izotop tarkibidagi elektronlar sonidan 43 taga ko’p. E ni aniqlang. # Ir

18. Ushbu yadro reaksiyasida E izotopning massasi uran izotopi massasidan 4/5 marta katta, A izotopi massasidan esa 2,4 marta katta. E izotop tarkibidagi elektronlar soni A izotop tarkibidagi elektronlar sonidan 43 taga ko’p. A ni aniqlang. # Se

19. Ushbu yadro reaksiyasida E izotopning massasi uran izotopi massasidan 4/5 marta katta, A izotopi massasidan esa 2,4 marta katta. E izotop tarkibidagi elektronlar soni A izotop tarkibidagi elektronlar sonidan 43 taga ko’p. Uran izotopidagi neytronlar sonini aniqlang. # 148

20. Ushbu yadro reaksiyasida E izotopning massasi uran izotopi massasidan 4/5 marta katta, A izotopi massasidan esa 2,4 marta katta. E izotop tarkibidagi elektronlar soni A izotop tarkibidagi elektronlar sonidan 43 taga ko’p. E izotopi tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang. # 115

21. Ushbu yadro reaksiyasida E izotopning massasi uran izotopi massasidan 4/5 marta katta, A izotopi massasidan esa 2,4 marta katta. E izotop tarkibidagi elektronlar soni A izotop tarkibidagi elektronlar sonidan 43 taga ko’p. A izotopi tarkibidagi neytronlar soni aniqlang. # 46

22. Ushbu yadro reaksiyasida E izotopning massasi uran izotopi massasidan 4/5 marta katta, A izotopi massasidan esa 2,4 marta katta. E izotop tarkibidagi elektronlar soni A izotop tarkibidagi elektronlar sonidan 43 taga ko’p. E izotopi yadrosining necha foizini protonlar tashkil etadi. # 40,1%

23. Ushbu yadro reaksiyasida E izotopning massasi uran izotopi massasidan 4/5 marta katta, A izotopi massasidan esa 2,4 marta katta. E izotop tarkibidagi elektronlar soni A izotop tarkibidagi elektronlar sonidan 43 taga ko’p. E izotopi yadrosining necha foizini zaryadsiz nuklonlar tashkil etadi. # 59,9%

24. Ushbu yadro reaksiyasida E izotopning massasi uran izotopi massasidan 4/5 marta katta, A izotopi massasidan esa 2,4 marta katta. E izotop tarkibidagi elektronlar soni A izotop tarkibidagi elektronlar sonidan 43 taga ko’p. A izotopi yadrosining necha foizini zaryadsiz nuklonlar tashkil etadi. # 57,5%

25. Ushbu yadro reaksiyasida E izotopning massasi uran izotopi massasidan 4/5 marta katta, A izotopi massasidan esa 2,4 marta katta. E izotop tarkibidagi elektronlar soni A izotop tarkibidagi elektronlar sonidan 43 taga ko’p. A izotopi yadrosining necha foizini protonlar tashkil etadi. # 42,5%

26. Ushbu yadro reaksiyasida E izotopning massasi uran izotopi massasidan 4/5 marta katta, A izotopi massasidan esa 2,4 marta katta. E izotop tarkibidagi elektronlar soni A izotop tarkibidagi elektronlar sonidan 43 taga ko’p. Uran izotopi tarkibidagi protonlar soni A izotopi tarkibidagi protonlar sonidan nechtaga farq qiladi. # 15

27. Ushbu yadro reaksiyasida E izotopning massasi uran izotopi massasidan 4/5 marta katta, A izotopi massasidan esa 2,4 marta katta. E izotop tarkibidagi elektronlar soni A izotop tarkibidagi elektronlar sonidan 43 taga ko’p. Uran izotopi tarkibidagi protonlar soni E izotopi tarkibidagi protonlar sonidan nechtaga farq qiladi. # 58

28. Ushbu yadro reaksiyasida E izotopning massasi uran izotopi massasidan 4/5 marta katta, A izotopi massasidan esa 2,4 marta katta. E izotop tarkibidagi elektronlar soni A izotop tarkibidagi elektronlar sonidan 43 taga ko’p. E izotopi tarkibidagi protonlar soni A izotopi tarkibidagi protonlar sonidan nechtaga farq qiladi. # 43

29.18\*NA ta kislorod atomlari bo’lgan NaOH eritmasi 368 g keladi. Unga X g HCl eritmasi qo’shildi.Hosil bo’lgan eritmada

33\*NA kislorod va 65\* NA vodorod atomi bo’lsa hosil bo’lgan eritma massasini aniqlang.# 674,5

30. 18\*NA ta kislorod atomlari bo’lgan NaOH eritmasi 368 g keladi. Unga X g HCl eritmasi qo’shildi.Hosil bo’lgan eritmada 33\*NA kislorod va 65\* NA vodorod atomi bo’lsa hosil bo’lgan eritmadagi tuzning massasini aniqlang.# 58,5

31. 18\*NA ta kislorod atomlari bo’lgan NaOH eritmasi 368 g keladi. Unga X g HCl eritmasi qo’shildi.Hosil bo’lgan eritmada 33\*NA kislorod va 65\* NA vodorod atomi bo’lsa qoshilgan HCl eritmasining massasini aniqlang.# 306,5

32. 18\*NA ta kislorod atomlari bo’lgan NaOH eritmasi 368 g keladi. Unga X g HCl eritmasi qo’shildi.Hosil bo’lgan eritmada 33\*NA kislorod va 65\* NA vodorod atomi bo’lsa qoshilgan HCl eritmasdagi kislotaning massasini aniqlang.# 36,5

33. 18\*NA ta kislorod atomlari bo’lgan NaOH eritmasi 368 g keladi. Unga X g HCl eritmasi qo’shildi.Hosil bo’lgan eritmada 33\*NA kislorod va 65\* NA vodorod atomi bo’lsa dastlabki eritmadagi vodorod atomlari sonini aniqlang.# 34

34. 18\*NA ta kislorod atomlari bo’lgan NaOH eritmasi 368 g keladi. Unga X g HCl eritmasi qo’shildi.Hosil bo’lgan eritmada 33\*NA kislorod va 65\* NA vodorod atomi bo’lsa qoshilgan HCl eritmasdagi Vodorod atomlar sonini aniqlang.# 31

35. 18\*NA ta kislorod atomlari bo’lgan NaOH eritmasi 368 g keladi. Unga X g HCl eritmasi qo’shildi.Hosil bo’lgan eritmada 33\*NA kislorod va 65\* NA vodorod atomi bo’lsa qoshilgan HCl eritmasdagi kislorod atomlar sonini aniqlang.# 15

36. 18\*NA ta kislorod atomlari bo’lgan NaOH eritmasi 368 g keladi. Unga X g HCl eritmasi qo’shildi.Hosil bo’lgan eritmada 33\*NA kislorod va 65\* NA vodorod atomi bo’lsa Hosil bo’lgan eritmasdagi ishqorning massasini aniqlang.# 40

37.119,6 g suvda 80,4 g Na2SO4\*nH2O eritlishdan zichligi (p=1g/ml) eritma hosil bo’ldi shu eritmada 2,4 mol/l natriy kationi bor bo’lsa n aniqlang (suvni dissotsiyalanishni hisobga olmang) (a=80 %) # 7

38.142,8 g suvda 57,2 g Na2SO4\*nH2O eritlishdan zichligi (p=1g/ml) eritma hosil bo’ldi shu eritmada 1,4 mol/l natriy kationi bor bo’lsa n aniqlang (suvni dissotsiyalanishni hisobga olmang) (a=70 %) # 8

39. 103,4 g suvda 96,6 g Na2SO4\*nH2O eritlishdan zichligi (p=1g/ml) eritma hosil bo’ldi shu eritmada 1,8 mol/l natriy kationi bor bo’lsa n aniqlang (suvni dissotsiyalanishni hisobga olmang) (a=60 %) # 10

40.32,8 g glitsin va noma’lum aminakislota aralashmasidan 29,2 g dipeptid olindi.Aminakislotalar stexiometrik nisbatlarda olingan bo’lsa Aminakislotani aniqlang. # α-alanin

41. 32,8 g Alanin va noma’lum aminakislota aralashmasidan 29,2 g dipeptid olindi.Aminakislotalar stexiometrik nisbatlarda olingan bo’lsa aminakislotani toping # glisin

42.47,8 g glitsin alaninn va noma’lum aminakislota aralashmasidan 40,6 g tripeptid olindi aminakislotalar stexiometrik nisbatlarda olingan bo’lsa noma’lum aminakislotani aniqlang.#glitsin

43. 84,3 g glitsin,valin va noma’lum aminakislota aralashmasidan 73,5 g tripeptid olindi aminakislotalar stexiometrik nisbatlarda olingan bo’lsa noma’lum aminakislotani aniqlang.#Alanin

44.Miqdori teng bo’lgan gaz (273K,101,325 kpa) da qanday hajimni egallaydi.#16,8

45. Miqdori teng bo’lgan gaz (273K,202,65 kpa) da qanday hajimni egallaydi.#2,24

46. Miqdori teng bo’lgan gaz (546K,101,325 kpa) da qanday hajimni egallaydi.#33,6

47. Miqdori teng bo’lgan gaz (273K,101,325 kpa) da qanday hajimni egallaydi.#13,44

48. Miqdori teng bo’lgan gaz (546 K,202,65 kpa) da qanday hajimni egallaydi.#31,34

49. Etalon massa sifatida C12 izotopining 1/12 qismining o`rniga, 3/5 qismi olinadigan bo`lsa, kislorodning nisbiy atom massasi nechaga teng bo`ladi. # 2.22

50. Etalon massa sifatida C12 izotopining 1/12 qismining o`rniga, O16 ning 2/16 qismi olinadigan bo`lsa, yangi etalon massa qiymati nechaga teng bo`ladi? # 3.32

51. Etalon massa sifatida C12 izotopining 1/12 qismining o`rniga, 2/8 qismi olinadigan bo`lsa, kislorodning nisbiy atom massasi nechaga teng bo`ladi # 5.3

52. Etalon massa sifatida C12 izotopining 1/12 qismining o`rniga,14 N ning 7/14 qismi olinadigan bo`lsa, yangi etalon massa qiymati nechaga teng bo`ladi? # 1.16

53. Agar nisbiy atom massa birligi sifatida C absolyut massasining 1/12 qismi emas, 3/x qismi olinsa, alyuminiyning NAM qiymati 3 ga teng bo’ladi. “x” ning qiymatini aniqlang.# 4

54. 0,6 mol X(NO3)2 dissotsilanmagan tuz suvda eritilishidan olingan eritmada jami ion va molekulalar soni 1,4·NA dona bo’lsa va tuzning dissotsilanishidan olingan X+2 kationining massasi 26 gr ga teng bo’lsa, nomalum metalni aniqlang. (H2O ning dissotsilanishini va tuzning gidrolizlanishini hisobga olmang) # Zn

55. 0,6 mol X(NO3)2 dissotsilanmagan tuz suvda eritilishidan olingan eritmada jami ion va molekulalar soni 1,4·NA dona bo’lsa va tuzning dissotsilanishidan olingan X+2 kationining massasi 26 gr ga teng bo’lsa, nomalum tuzni aniqlang. (H2O ning dissotsilanishini va tuzning gidrolizlanishini hisobga olmang) # Zn(NO3)2

56. 0,6 mol X(NO3)2 dissotsilanmagan tuz suvda eritilishidan olingan eritmada jami ion va molekulalar soni 1,4·NA dona bo’lsa va tuzning dissotsilanishidan olingan X+2 kationining massasi 26 gr ga teng bo’lsa, dissotsilanish darajasini (%) aniqlang. (H2O ning dissotsilanishini va tuzning gidrolizlanishini hisobga olmang) # 200/3

57. 0,6 mol X(NO3)2 dissotsilanmagan tuz suvda eritilishidan olingan eritmada jami ion va molekulalar soni 1,4·NA dona bo’lsa va tuzning dissotsilanishidan olingan X+2 kationining massasi 26 gr ga teng bo’lsa, dissotsilanishdan hosil bo’lgan anion massasini aniqlang. (H2O ning dissotsilanishini va tuzning gidrolizlanishini hisobga olmang) # 49,6

58. 0,6 mol X(NO3)2 dissotsilanmagan tuz suvda eritilishidan olingan eritmada jami ion va molekulalar soni 1,4·NA dona bo’lsa va tuzning dissotsilanishidan olingan X+2 kationining massasi 26 gr ga teng bo’lsa, dissotsilanmagan tuz massasini aniqlang. (H2O ning dissotsilanishini va tuzning gidrolizlanishini hisobga olmang) # 37,8

59. ,9 mol X(NO3)2 suvda eritilishidan olingan eritmada tuz molekulalari va ionlarning miqdori 1,5•NA bo’lsa va eritmadagi X+2 ionlarining massasi 19,2 g bo’lsa, noma’lum metallni aniqlang. (tuzning gidrolizi va suvning dissotsilanishini inobatga olmang) # Cu

60. 0,8 mol X(NO3)2 suvda eritilishidan olingan eritmada tuz molekulalari va ionlarning miqdori 1,6•NA bo’lsa va eritmadagi X+2 ionlarining massasi 22,4 g bo’lsa, noma’lum metallni aniqlang. (tuzning gidrolizi va suvning dissotsilanishini inobatga olmang) # Fe

61. IV valentli qaysi elementning nisbiy molyar massasi 80 g/mol ga teng ?

A) Si B) Mn C) Ti D) S

62. 2:1 mol nisbatda olingan metan va silan aralashmasining o’rtacha molyarmassasi(g/mol)ni aniqlang.

A) 64/3 B) 18 C) 56/6 D) 24

63. Kimyoviy element atomining 6-pog’onachasida 5 ta elektron bo’lsa, elementning elektron konfiguratsiyasini ko’rsating.

A) ... 6s26p3 B) ... 6s25d5

C) ... 6s25d3 D) ... 6s26p5

64. 94Po → xα +y-β + 90Th. Ushbu yardo reaksiasida 123 g Pu yemirilishidan 115 g Th izotopi hosil bo’ldi. Agar x ning qiymati y ning qiymatiga teng bo’lsa, Th izotopining nisbiy atom massasini toping

A) 258 B) 230 C) 246 D) 256

65. Tarkibida umumiy bog’lar soni 16 ga teng bo’lgan birikmani aniqlang.

A) Ca3(PO4)2 B) Al2(SO4)3 C) Al(NO3)2 D) K2CO3

66. Ammoniy digidrofosfat tuzining ekvivalent molyar massasi(g/mol)ni aniqlang.

A) 212/5 B) 212/2 C) 212/3 D) 212/4

67. 600C dagi tezligi 27 mol/l\*min ga teng bo’lgan reaksiya 400C da 60 sek dan keyin 18 mol modda miqdori 2 marta kamaysa, reaksiyaning tempera-tura koeffisentini aniqlang. Idish hajmi 4 ga teng.

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

68. Ma’lum bir temperaturada to’yingan eritma 1 molyalli bo’lsa, eritmada erigan noma’lum moddani aniqlang. Noma’lum moddaning shu temperaturadagi eruvchanlik koeffisenti 4 ga teng.

A) HNO3 B) NaOH C) KOH D) H2SO4

69. 90 g Fe(II) nitrat eritmasi tarkibida 10,8\*NA ta atom bo’lsa, eritmaning foiz konsentratsi(%)ni aniqlang. [M(Fe(NO3)2)=180 g/mol] (tuzning gidrolizlanishi hisobga olinmasin)

A) 40 B) 50 C) 20 D) 25

70. Ma’lum hajmdagi suvda litiy oksidi eritildi. Ushbu jarayon uchun quyidagilardan qaysilari to’g’ri?

1) pH ortadi; 2) [H+] ionlari ortadi; 3) pH kamayadi; 4) [OH-] ionlari ortadi.

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

71. Al2(SO4)3 dissosilanish natijasida zarrachalar soni 4,2 marta ortgan bo’lsa, dissosilanish darajasi(%)ni aniqlang. (suv zarrachalari va uning dissosilanishi hamda tuzning gidrolizi hisobga olinmasin)

A) 70 B) 80 C) 60 D) 50

72. Faqat qaytaruvchi xossalarini namayon qiluvchi zarrachalarni ko’rsating.

1) K0 2) Na+; 3) Cr3+; 4) Al3+; 5) N3-; 6) Cr6+

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

73. 0,2 mol toluol necha dona(NA) elektron berib benzoy kislotaga aylanadi ?

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

74. 1 mol natriy galogenidi saqlagan suvli eritma 6F tok bilan elektroliz qilinganda anodda 120 g moddalar ajraldi. Galogenni aniqlang.

A) xlor B) ftor C) yod D) brom

75. 320 g X% li mis sulfat eritmasi orqali 3,2 F tok o’tkazilganda katodda 22,4 litr (n.sh.da) gaz ajraldi. X ning qiymatini aniqlang.(inert elektrod)

A) 20 B) 30 C) 40 D) 50

76. Quyidagi sodir bo’ladigan reaksiyalarning qaysi biri oksidlanish-qaytarilish reaksiyasi hisoblanadi?

A) K2O + P2O5 → B) Na2O + SO3 →

C) MnO2 + HCl → D) CrO + HCl →

77. Qaysi metall kadmiy(II) sulfat eritmasidan kadmiyni siqib chiqara oladi?

A) Cr B) Ni C) Pb D) Sn

78. 100 g 34% li kuush nitrat eritmasiga 78 g kaliy bo’lakchasi tashlandi. Oxirgi eritma massasini aniqlang.

A) 178 B) 154,8 C) 152,8 D) 176

79. Quyidagi holatlardan qaysilari to’g’ri ?

1) fizik hodisalar kimyoviy hodisalardan farq qilib, fizik hodislarda molekulalar saqlanib qolmaydi; 2) molekulalar atomlardan tashkil topgan; 3) kimyoviy hodisalarda molekulaning kimyoviy tarkibi o’zgaradi; 4) kimyoviy reaksiyaga kirishgan moddalarning massasi hosil bo’lgan modda masasiga teng bo’lmaydi; 5) molekulalar o’rtasida o’zaro tortilish va itarilish kuchlari mavjud?

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

80. Noma’lum kislota eritmasida kislotaning massa ulushi 7/16 ga teng. Agar eritma tarkibidagi suvning miqdori(mol) kislotaning miqdori(mol)dan 9/2 marta ko’p bo’lsa, kislotani aniqlang.

A) sulfat kislota B) nitart kislota

C) bromid kislota D) xlorid kislota

81. C5H11 tarkibli radikalning asosiy zanjirida 4 ta uglerod tutgan izomerlar sonini aniqlang.

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

82. 2-brom-2-metilbutanga natriy metali ta’sir ettirib, olingan alkan tarkibidagi ikkilamchi uglerod atomlari sonini aniqlang.

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

83. C4H8 tarkibli uglevodorod Vagner reaksiyasi bo’yicha diol (glikol), kuchli oksidlovchilar ta’sirida esa faqat karbon kislotalar aralashmasini hosil qilsa, uglevodorod(lar)tuzilishini aniqlang.

1) siklobutan; 2) buten-2; 3) metilsiklopropan; 4) 2-metil propen; 5) buten-1.

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

84. Etilen, metilsiklopropan va kisloroddan iborat 30 litr aralashma o’zaro to’liq ta’sirlashgandan so’ng suv bug’ari va karbonat angidriddan iborat 32 litr aralashma hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashma tarkibidagi sikloalkan hajmini(litr) aniqlang. (barcha hajmlar bir xil sharoitda olingan)

A) 16 B) 24 C) 14 D) 2

85. 2 mol glukoza sut kislotali bijg’ishidan hosil bo’lgan moddani neytrallash uchun 30% li NaOH eritmasidan necha gramm sarflanadi?

A) 533,(3) B) 800 C) 666,(6) D) 200

86. Xg 40%li CuSO4 eritmasi 2F tok bilan elektroliz qilinganda katodda 11,2 litr(n.sh.) gaz ajraldi. X =?

A) 200 B) 250 C) 240 D) 400

87. Sx+ tarkibidagi neytronlar jami zarrachalarning 800/21 foizini tashkil etsa, x ni toping.

A) 2 B) 4 C)6 D) 0

88. Magniy ammiak bilan ta’sirlashganda magniy diamidi va gidridi hosil bo’ldi. Aralashmadagi H ning massa ulushi(%)ni hisoblang.

A) 5,26 B) 7,31 C) 3,37 D) 2,19

89. 7500 g glitsindan 5772 g polipeptid olindi. Polipeptidning 1 ta molekulasidagi peptid bog’lar sonini toping.

A) 25 B) 24 C) 33 D) 32

90. 10,1 g KNO3 parchalanganda ajralgan kislorod- da necha dona elektron bo’ladi?

A) 1,6 NA B) 3,2 NA C) 0,8 NA D) 0,4 NA

61. Quyidagi birikmalarning qaysi birida oltingugurt va kislorod atomlari soni o’zaro 1:5 mol nisbatda bo’ladi?

A) alyuminiy sulfat B) alyuminiy gidroksosulfat

C) natriy tiosulfat D) kaliy sulfit

62. 16 litr idishdagi gazning hajmi 8 litrgacha kamaytirilganda bosim 6 kPa ga ortdi. Dastlabki bosim(kPa)ni aniqlang. (T=const.)

A) 10 B) 6 C) 4 D) 8

63. H – ioni tarkibidagi elektronlar va neytronlar sonini mos ravishda aniqlang.

A) 2; 0 B) 2; 1 c) 1; 2 D) 2; 2

64. Xn ioni Y+5 ioniga 4 ta elektron bersa zaryadlari teng bo’lib qoladi. n ning qiymatini aniqlang.

A) +1 B) – 1 C) – 3 D) + 3

65. Quyidagilar orasidan molekulyar kristall panjara hosil qiluvchi oddiy moddalarni aniqlang.

1) grafit; 2) azot; 3) zang; 4) is gazi; 5) quruq muz 6) oq fosfor.

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

66. Tarkibida sp2 gibridlangan orbitallar soni 6ta bo’lgan molekulalarni tanlang.

1) izobutilen; 2) izopren; 3) xlorat kislota;

4) chumoli kislota; 5) metilakrilat; 6) malon kislota

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

67. A(g) ↔ B(g)+C(g) reaksiya tenglamasi bo’yicha muvozanat holatidagi A moddaning konsentratsiyasi 2 mol/litr bo’lsa, A moddaning dastlabki konsentratsiyasini(mol/l) aniqlang.KM=8

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

68. Titri 40 ml/mg bo’lgan kalsiy bromid eritmasidagi brom ionlarining molyar konsentratsiyasi(mol/l)ni aniqlang.(α=100%)

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

69. Molyar konsentratsiyalari nisbati 3:4 bo’lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 35 litr. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori nisbati mos ravishda 3:4 bo’lsa, konsenratsiyasi katta eritma hajmini (l) aniqlang.

A)

70. Quyidagi berilgan tuzlarning qaysilari gidrolizga uchramaydi ?

A) temir(III) xlorid, mis(II) sulfat

B) kaliy sulfid, natriy karbonat

C) natriy xlorid, kaliy nitrat

D) temir(III) atsetat, amoniy karbonat

71. Kalsiy fosfidning gidrolizidan necha gramm ishqor va 17,92 litr(n.sh.) gaz ajraladi?

A) 66,6 B) 22,2 C) 44,4 D) 88,8

72. Quyidagilardan qaysilari oksidlanish jarayo-nini aks ettiradi?

1) (CH3)2CHCHO →(CH3)2CHCOOH; 2) ClO–→ Cl2

3) C2H5CHO → C3H7OH; 4) NH3 → NO3–;

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

73. So’ndirilgan ohakdan 28,6 g Ca(OCl)2 olish uchun qancha hajm(l ) n.sh.da xlor talab etiladi ?

A) 4,48 B) 8,96 C) 6,72 D) 3,36

74. Kaliy xlorid eritmasidan 2F tok o’tkazilganda katodda necha gramm modda ajraladi ?

A) 78 B) 39 C) 2 D) 8

75. AgNO3 eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 50 ga kamaydi. Eitmadagi atomlar soni esa 1,2 NA taga kamaydi. Eritmadan necha faraday tok o’tganini aniqlang. (NA – Avogadro soni)

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

76. 1 molekula temir(III) digidroksosulfat hosil bo’lishi uchun tegishli asos va kislota o’zaro reaksiyaga kirishgan. Kislota va asos oldidagi koeffisentlar yig’indisini toping.

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

77. Qaysi metall xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga kirishmaydi ?

A) Cu B) Zn C) Sr D) Pb

78. Eritmadagi kalsiy ionlarini fosfat tarzida to’liq cho’ktirish uchun Na3PO4 tuzi kalsiy xloriddan 2 g ga kam sarflangan bo’lsa, sarflangan kalsiy xlorod miqdori(mol)ni aniqlang.

A) 2,4 B) 3,6 C) 0,6 D) 1,2

79. Magnezit minerali asosini tashkil etuvchi moddaning bitta molekulasidagi metall va kislota qoldig’i massa farqini aniqlang.

A) 18 B) 20 C) 36 D) 14

80. FeS2 va Sx dan iborat 0,4 mol aralashma yondirilganda 0,1 mol temir(III) oksid va 2 mol sulfit angidrid hosil bo’ldi. X ning qiymatini aniqlang.

A) 8 B) 6 C) 4 D) 2

81. Faqat anorganik birikmalar berilgan qatorni aniqlang.

A) sianid kislota, karbonat angidrid, glukoza

B) kalsiy xlorid, kaliy sianid, soda marmar

C) malaxit, ichimlik sodasi, sirka kislota, potash

D) is gazi, alyuminiy karbid, ohaktosh, metan

82. 2,2-dimetilbutanning dixlorli izomerlariga Mg metalli ta’sir ettirib jami necha xil sikloalakan olish mumkin?

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

83. Qaysi alkenning kislotali muhitda KMnO4 bilan oksidlanishidan atseton va chumoli kislota hosil bo’ladi ?

A) 3-metilbuten-1 B) izopropen

C) 2,2-dimetilbutan D) 2-metilbuten-2

84. 162 kg kartoshka tarkibida 10% kraxmal bor. Kraxmal gidrolizidan hosil bo’lgan glukoza massasi(kg)ni toping. (unum 30%)

A) 54 B) 36 C) 5,4 D) 3,6

85. Furan va purin tarkibidagi H atomlari soni teng bo’lsa, moddalarning mol nisbatini toping.

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

86. pH=9 va pH=4 ga teng bo’lgan eritmalarni neytrallash uchun ularni qanday hajmiy nisbatda aralashtirish kerak?

A) 3:2 B) 1:10 C) 10:1 D) 2:3

87. Ekvimolyar nisbatdagi alkan va vodoroddan iborat 0,4 mol aralashma yondirilganda 0,8 mol suv hosil bo’lsa, alkanni aniqlang.

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

88. Qaysi metall kerosin ostida saqlanadi?

A) Cs B) Al C) Fe D) Mn

89. 0,1 mol polipeptid gidrolizidan olingan amino-kislotani neytrallash uchun 8 mol HCl sarflangan bo’lsa, sarflangan suvning miqdori(mol)ni aniqlang

A) 39 B) 79 C) 40 D) 80

90. O’t o’chirish balonlarini “zaryadlash” da qaysi moddadan foydalaniladi?

A) kaliy karbonat B) kaliy gidrokarbonat

C) natriy karbonat D) natriy gidrokarbonat

91. Titr konsentratsiyasi 87,6 mg/ml bo’lgan vodorod galogenidni molyar konsentratsiyasi 2,4 M ga teng bo’lsa, vodorod galogenidni aniqlang. A) HJ B) HCl C) HF D) HBr

92. Titr konsentratsiyasi 46 mg/ml bo’lgan vodorod galogenidni molyar konsentratsiyasi 2,3 M ga teng bo’lsa, vodorod galogenidni aniqlang. A) HJ B) HCl C) HF D) HBr

93. Nitrat kislotaning ekvivalent massasini (g/mol) aniqlang. A) 63 B) 21 C) 31,5 D) 15

94. Sianid kislotaning ekvivalent massasini (g/mol) aniqlang. A) 63 B) 27 C) 31,5 D) 15

95. H3AsO4 ning ekvivalent massasini (g/mol) aniqlang. A) 63 B) 47,33 C) 31,5 D) 15

96. H4P2O7 ning ekvivalent massasini (g/mol) aniqlang .A) 36,8 B) 71,6 C) 31,5 D) 15

97. H3⦋Fe(CN)6⦌ ning ekvivalent massasini (g/mol) aniqlang. A) 63 B) 71,6 C) 31,5 D) 15

98. H2SiF6 ning ekvivalent massasini (g/mol) aniqlang.A) 144 B) 72 C) 16 D) 48

99. 0,6 mol 84 g XCl2 va YCl3 eritmasidan metallarni batamom chiqarib yuborish uchun 4 A tok kuchi 38600 sekund davomida o’tkazildi. Agar Y massasi X massasidan 32 g ga ko’p bo’lsa, II valentli metalni aniqlang. A) Mg B) Zn C) Cd D) Ca

100. 0,6 mol 84 g XCl2 va YCl3 eritmasidan metallarni batamom chiqarib yuborish uchun 4 A tok kuchi 38600 sekund davomida o’tkazildi. Agar Y massasi X massasidan 32 g ga ko’p bo’lsa, III valentli metalni aniqlang. A) Mg B) Zn C) Cd D) Ca

101. Quyidagi reaksiya bo’yicha sulfat kislotaning ekvivalent massasini g/mol da aniqlang. H2SO4 + NaOH=NaHSO4 + H2O

A) 98 B) 49 C) 24,5 D) 12,25

102. Quyidagi reaksiya bo’yicha sulfat kislotaning ekvivalent massasini g/mol da aniqlang. H2SO4 + 2NaOH=Na2SO4 + 2H2O

A) 98 B) 49 C) 24,5 D) 12,25

103. Quyidagi reaksiya bo’yicha Cu(OH)2 ning ekvivalent massasini g/mol da aniqlang. Cu(OH)2 + HCl = CuOHCl + H2O

A) 98 B) 49 C) 24,5 D) 12,25

104. Quyidagi reaksiya bo’yicha Cu(OH)2 ning ekvivalent massasini g/mol da aniqlang. Cu(OH)2 + 2HCl = CuCl2 + 2H2O

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

105. Quyidagi reaksiya bo’yicha Al(OH)3 ning ekvivalent massasini g/mol da aniqlang. 2NaOH + AlCl3 = Al(OH)2Cl + 2NaCl

A) 133,5 B) 66,75 C) 33,4 D) 44,5

106. Quyidagi reaksiyalarning koeffitsientlar yigindisini tanlang.

Na + H2SO4 = Na2SO4 + H2S + H2O Zn + H2SO4 = ZnSO4 + SO2 + H2O Al + H2SO4 = Al2(SO4)3 + S + H2O

C + H2SO4 = CO2 + SO2 + H2O Cl2 + KOH = KClO3 + KCl + H2O Fe3O4 + HNO4 = Fe(NO3)3 + NO + H2O

107. Quyidagi moddalardan qaysi biri amfoter elektrolit hisoblanmaydi?

A) NH4OH B) H2O C) Zn(OH)2 D) Al(OH)3

108. Gidroliz jarayonini kuchaytiruvchi omillarni tanlang?

1) Eritmani suyultirish 2) Temperaturani kuchaytirish 3) Eritmani saqlab qo’yish 4) Temperaturani tushirish

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

109. Gidroliz jarayonini susaytiruvchi omillarni tanlang?

1) Eritmani suyultirish 2) Temperaturani kuchaytirish 3) Eritmani saqlab qo’yish 4) Temperaturani tushirish

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

110. Moddalar uchun to’g’ri malumotlarni juftlang.

1) tabiiy kouchuk 2) guttapercha a) Janubiy Amerika b) Indoneziya c) markaziy Osiyo d) sis-poliizopren e) trans-poliizopren

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

111. 94,2 g FeSO4·xH2O kristalgidrat Y g suvda eritilganda hosil bo’lgan eritmadagi kislorodning massa ulushi 80% ga teng bo’ldi. Agar kristalgidrat tarkibidagi molekulalar soni 18,06·1023 ta bo’lsa, “Y” ni aniqlang.

A) 108 B) 64,8 C) 145,6 D) 144

112. 56,4 g MgSO4·xH2O kristalgidrat Y g suvda eritilganda hosil bo’lgan eritmadagi kislorodning massa ulushi 85% ga teng bo’ldi. Agar kristalgidrat tarkibidagi molekulalar soni 12,04·1023 ta bo’lsa, “Y” ni aniqlang.

A) 108 B) 64,8 C) 145,6 D) 144

113. Qanday massadagi (g) 8% li NaOH eritmasiga 240 g 20% li CuSO4 qo’shilganda hosil bo’lgan eritmadagi Cu+2 va SO4-2 ionlarining nisbati 5:6 bo’ladi? A) 50 B) 25 C) 100 D) 200

114. Qanday massadagi (g) 4% li NaOH eritmasiga 240 g 10% li CuSO4 qo’shilganda hosil bo’lgan eritmadagi Cu+2 va SO4-2 ionlarining nisbati 2:3 bo’ladi? A) 50 B) 25 C) 100 D) 200

115. Qanday massadagi (g) 2% li NaOH eritmasiga 256 g 12,5% li CuSO4 qo’shilganda hosil bo’lgan eritmadagi Cu+2 va SO4-2 ionlarining nisbati 4:5 bo’ladi? A) 160 B) 80 C) 120 D) 40

116. Qanday massadagi (g) 5% li NaOH eritmasiga 320 g 10% li CuSO4 qo’shilganda hosil bo’lgan eritmadagi Cu+2 va SO4-2 ionlarining nisbati 2:5 bo’ladi? A) 192 B) 128 C) 256 D) 98

117. Geliy bilan qaysi gaz teng massada aralashtirilsa, molyar massa 7,0 g/mol bo’ladi?

A) azot B) metan C) fosfin D) kislorod

118. Geliy bilan qaysi gaz teng massada aralashtirilsa, molyar massa 6,4 g/mol bo’ladi?

A) azot B) metan C) etan D) kislorod

119. Sulfat angidrid bilan qaysi gaz teng massada aralashtirilsa, molyar massa 32 g/mol bo’ladi?

A) geliy B) metan C) neon D) kislorod

120. Sulfit angidrid bilan qaysi gaz teng massada aralashtirilsa, molyar massa 25,6 g/mol bo’ladi?

A) geliy B) metan C) fosfin D) kislorod

121. Agar elementning elektron konfiguratsiyalarini ifodalashda pog’onalarning tartib raqamlari emas, atom energetik pog’onalarning harfli belgisidan foydalanilganda, platina atomining elektron konfiguratsiyasi qanday yozilgan bo’lar edi? A) Od10Ps1 B) Od8Ps2 C) Od9Ps1 D) Od9Ps2

123. Agar elementning elektron konfiguratsiyalarini ifodalashda pog’onalarning tartib raqamlari emas, atom energetik pog’onalarning harfli belgisidan foydalanilganda, rodiy atomining elektron konfiguratsiyasi qanday yozilgan bo’lar edi?

A) Nd10Os1 B) Nd9Os1 C) Nd8Os1 D) Nd8Os2

124. Agar elementning elektron konfiguratsiyalarini ifodalashda pog’onalarning tartib raqamlari emas, atom energetik pog’onalarning harfli belgisidan foydalanilganda, ruteniy atomining elektron konfiguratsiyasi qanday yozilgan bo’lar edi? A) Nd7Os2 B) Nd9Os1 C) Nd7Os1 D) Nd8Os2

125. Yadro zaryadi +24 bo’lgan element atomida elektron kochishi natijasida qaysi kvant sonlari qiymati o’zgaradi?

A) bosh, orbital, spin B) bosh, magnit, spin C) bosh, orbital, magnit D) barchasi o’zgaradi

126. Yadro zaryadi +42 bo’lgan element atomida elektron kochishi natijasida qaysi kvant sonlari qiymati o’zgaradi?

A) bosh, orbital, spin B) bosh, magnit, spin C) bosh, orbital, magnit D) barchasi o’zgaradi

127. Yadro zaryadi +41 bo’lgan element atomida elektron kochishi natijasida qaysi kvant sonlari qiymati o’zgaradi?

A) bosh, orbital, spin B) bosh, magnit, spin C) bosh, orbital, magnit D) barchasi o’zgaradi

128. Yadro zaryadi +44 bo’lgan element atomida elektron kochishi natijasida qaysi kvant sonlari qiymati o’zgaradi?

A) bosh, orbital, spin B) bosh, magnit, spin C) bosh, orbital, magnit D) barchasi o’zgaradi

129. 1 mol CuSO4 ning suvda eritilishidan 66 kj issiqlik ajralib chiqdi. 1 mol CuSO4·5H2O suvda eritilishidan esa, 12 kj issiqlik yutiladi. CuSO4 dan CuSO4·5H2O hosil bo’lish jarayoni uchun issiqlik effektini aniqlang.

A) Q= +78kj/mol B) Q= -78kj C) Q= +54kj D) Q= -54kj

130. SiO2 (60g), BeO (25g), CaO (56g), Al (54g) dan iborat aralashma teng ikkiga bo’linib bir qismi mol NaOH eritmasida, ikkinchi qismi mol HCl eritmasida eritildi. Ikkala eritmada erimay qolgan moddalar massasini (g) aniqlang.

A) 28 va 30 B) 56 va 60 C) 0 va 60 D) 0 va 30

131. 1) 180 m.a.b C6H12O6 2) 0,8 mg Fe 3) 50 ta Mg atomi 4) 1,5·10-5 mol O3 massalari kamayib borish tartibida joylashtirilgan qatorni toping. A) 3,1,4,2 B) 2,4,3,1 C) 4,2,3,1 D) 3,1,2,4

132. Binafsha rangli yod bug’lari sovitilganda idish devoroda kristallar hosil bo’ladi. Bu qanday fizik jarayon hisoblanadi?

A) sublimatsiyalanish B) depozitsiyalanish C) kondensatlanish D) kristallanish

133. Tuz parchalanganda 2,8 g N2, 17,4 g EO2 tarkibli qattiq oksid va 7,2 g suv hosil bo’ldi. E ni aniqlang.

A) W B) Fe C) Mn D) P

134. N2 va O2 aralashmasiga neon qo’shilsa, molyar massa 28,8 g/mol, huddi shuncha hajm O3 qo’shilsa, molyar massa 34,4 g/mol bo’lgan aralashma hosil bo’ladi. Boshlang’ich aralashmada azot hajmiy ulushini aniqlang.

A) 25 B) 40 C) 75 D) 60

135. Vodorodli zichligi 24 bo’lgan SO2 va O2 aralashmasi portlatildi. Natijada vodorodli zichligi 25% ga ortdi. Reaksiyadan keyingi aralashmada gazlarning hajmiy ulushlarini (%) aniqlang. (SO3, SO2, O2 tartibida)

A) 50; 12,5; 37,5 B) 33,33; 22,22; 11,11C) 60; 25,5; 14,5 D) 44,44; 33,33; 22,23

136. Etanol va sirka kislota aralashmasi maksimal 5 g NaOH bilan reaksiyaga kirishadi. Boshlang’ich aralashmadan 8,8 g murakkab efir olish mumkin bo’lsa, aralashmada etanolning massa ulushini (%) da aniqlang.

A) 38,02 B) 61,98 C) 56,6 D) 43,4

137. Qaysi javobda ruda yoki minerallar keltirilgan?

A) glauber tuzi, gips, pirit B) potash, osh tuzi, xlorli oxak

C) soda, kuydirilgan va kuydirilmagan oxak D) qizilqon tuzi, oleum, kaliy permanganat

138. Tarkibida massa jihatidan 35,4% kumush bo’lgan kumushning oltindagi 300 g eritmasi bilan tarkibida massa jihatidan 31,3% oltib bo’lgan oltinning kumushdagi 200 g eritmasi 1:2 nisbatda aralashtirildi. Hosil bo’lgan qattiq eritmani konsentratsiyasini (%) aniqlang. (197Au, 108Ag) A) 45,6 B) 54,4 C) 49,4 D) 50,6

139. Cu va Mn atomlarini to’la va qisqartirilgan elektron konfiguratsiyasida elektronlar soni yig’indisini aniqlang.

A) 73 B) 68 C) 72 D) 70

140. Tarkibida massa jihatdan 48,3% kaliy bo’lgan KCl va K2SO4 dan iborat aralashma suvda eritildi. Hosil bo’lgan eritmadagi kaliy ionining massa ulushi 25% ga teng bo’lsa, eritmadagi xlor ionining massa ulushini (%) aniqlang. (Har bir tuzning suvda dissotsilanish darajasi 80% dan) A) 6,39 B) 7,81 C) 11,4 D) 4,26

141. Milon reaktivi tayyorlash (I) va oqsil tarkibida tirozin moddasini borligini aniqlang (II) jarayonlarning ketma ketligini aniqlang. 1. Qizdirish 2. Suv qo’shish 3. Simobni HNO3(k) da eritish 5. Probirkaga oqsil moddasidan quyish 6. Milon reaksivini quyish # I-3,2,1; II-5,6

142. C2H5NO2 tarkibli ikki xil monofunksional birikmalar vodorod bilan qaytarilganda hosil bo’lgan organik birikmalar aralashmasi teng ikkiga bo’linib, bir qismiga natriy tasir ettirilsa, 1,12 l gaz (n.sh.) ajraldi. Boshlang’ich aralashma massasini (g) aniqlang. #7,5

143. 6,72 l propanning yorug’lik ishtirokida xlor bilan tasirlashishi natijasida hosil bo’lgan xlorli organik modda va vodorod xloridning elektronlar soni 11,25:9 ga teng. Hosil bo’lgan vodorod xloridni neytrallash uchun 40% li (p=1,2 g/ml) NaOH eritmasidan qancha hajm sarflanishini aniqlang. # 100

144. 30% li eritma tayyorlash uchun a% va b% li eritmalar aralashtirildi. Agar bo’lsa, quyida berilganlarning qaysi(lari) mutlaqo to’g’ri? 1. a – b = 30 2. a ˃ b 3. b ˃ a

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

145. Teng massadagi metan va X gazdan iborat aralashmaning 114kPa bosim va 27 da zichligi 0,813 g/l bo’lsa, nomalum gazning shu sharoitdagi zichligini (g/l) aniqlang. A) 0,893 B) 0,915 C) 1,428 D) 1,463

146. 200 g 21,2% li kaliy fosfat eritmasiga 21,3 g P2O5 qo’shildi. Hosil bo’lgan tuz(lar)ni aniqlang. # tuz hosil bo’lmaydi

147. Na2CO3 eritmasida qanday ionlar bor? 1) CO3-2 2) HCO3- 3) H3O+ 4) OH- 5) Na+ # 1,2,4,5

148. Beshinchi va oxirgi 3px elektroni uchun barcha kvant sonlari yig’indisi 6 ga teng bo’lgan elementni aniqlang. # P

149. 0,2 M li x l Al(NO3)3 eritmasiga 100 ml x M li Ca(NO3)2 qo’shilganda birinchi eritmaga nisbatan nitrat ionlarining molyarligi 9/8 marta kamaydi. Boshlang’ich eritmaga necha g NaOH qo’shilganda Al ionlarining barchasi Al(OH)3 ga aylanadi?

A) 10 B) 16 C) 12 D) 14,4

150. 200 g 34% li kumush nitrat eritmasiga 40 g mis plastinkasi tushirildi. Plastinka massasi 38% ortdi. Hosil bo’lgan eritmaga 56 g temir plastinka tushirildi. Mis ionlarining yarmi qaytarilganda plastinka massasi qanday o’zgaradi? # 0,4 g ga ortadi

151. Ionlanish potensiali, elektronga moyilligi katta bo’lgan elementlarni aniqlang.

A) galogenlar, galogenlar B) galogenlar, inert gazlar C) inert gazlar, galogenlar D) inert gazlar, inert gazlar

152. Aren KMnO4 ning neytral eritmasi bilan oksidlandi. 48,4 g kaliy tereftalat, 104,4 g qora cho’kma, 55,2 g potash hamda K,C va Mn tutmagan birikma hosil bo’ldi. Reaksiya tenglamasidagi koeffitsiyentlar yig’indisini aniqlang.

153. 1 g CaCO3 da necha dona kislorod atomi bor? # 3NA/100

154. FexOy birikmasining bir molida Fe atomlarining massasi, nisbiy atom massasidan 3 marta katta, O atomlari soni esa, Fe atomlari sonidan Avagadro sonicha ko’p bo’lsa, birikma fo’rmulasini aniqlang. # Fe2O3

155. FexOy birikmasining bir molida Fe atomlarining massasi, nisbiy atom massasidan 3 marta katta, O atomlari soni esa, Fe atomlari sonidan Avagadro sonicha ko’p bo’lsa, birikma fo’rmulasini aniqlang. # Fe3O4

156. FexOy birikmasining bir molida Fe atomlarining massasi, nisbiy atom massasiga teng, O atomlari soni esa, Fe atomlari sonidan Avagadro sonicha ko’p bo’lsa, birikma fo’rmulasini aniqlang. # FeO2

157. NxOy birikmasining bir molida N atomlarining massasi, nisbiy atom massasidan 2 marta katta, O atomlari soni esa, N atomlari sonidan Avagadro sonicha ko’p bo’lsa, birikma fo’rmulasini aniqlang. # N2O3

158. NxOy birikmasining bir molida N atomlarining massasi, nisbiy atom massasidan 2 marta katta, O atomlari soni esa, N atomlari sonidan Avagadro sonicha kam bo’lsa, birikma fo’rmulasini aniqlang. # N2O

159. NxOy birikmasining bir molida N atomlarining massasi, nisbiy atom massasiga teng, O atomlari soni esa, N atomlari sonidan Avagadro sonicha ko’p bo’lsa, birikma fo’rmulasini aniqlang. # NO2

160. 0,5 mol CxHyOz birikmasini yoqish uchun 2 mol kislorod sarflandi. Reaksiya natijasida 1,5 mol CO2 va 36 g suv hosil bo’lsa, y va z ni aniqlang. # y=8; z=2

161. 0,2 mol CxHyOz birikmasini yoqish uchun 0,7 mol kislorod sarflandi. Reaksiya natijasida 0,6 mol CO2 va 14,4 g suv hosil bo’lsa, y va z ni aniqlang. # y=8; z=3

161. 0,4 mol CxHyOz birikmasini yoqish uchun 1,6 mol kislorod sarflandi. Reaksiya natijasida 1,2 mol CO2 va 28,8 g suv hosil bo’lsa, y va z ni aniqlang. # y=8; z=2

162. 0,2 mol C3Hx(OH)y birikmasi 0,8 mol kislorod bilan yondirilganda 26,4 g CO2 va 14,4 g H2O hosil bo’lsa, x va y ni aniqlang. # x=6; y=2

163. 0,2 mol C3Hx(OH)y birikmasi 0,7 mol kislorod bilan yondirilganda 26,4 g CO2 va 14,4 g H2O hosil bo’lsa, x va y ni aniqlang. # x=5; y=3

164. 0,2 mol C3Hx(OH)y birikmasi 0,9 mol kislorod bilan yondirilganda 26,4 g CO2 va 14,4 g H2O hosil bo’lsa, x va y ni aniqlang. # x=7; y=1

165. Teng massada C2H4 va O2 aralashmasi portlatilganda 4,48 l (n.sh.) CO2 hosil bo’sa, ortib qolgan modda va uning massasini (g) aniqlang. # C2H4; 6,8

166. Teng massada C2H4 va O2 aralashmasi portlatilganda ortib qolgan modda massasi 6,8 g bo’lsa, boshlang’ich aralashma massasini (g) aniqlang. # 19,2

167. Teng moldagi C2H4 va O2 aralashmasi portlatilganda 4,48 l (n.sh.) CO2 hosil bo’sa, ortib qolgan modda va uning massasini (g) aniqlang. # C2H4; 5,6

168. Teng moldagi C2H4 va O2 aralashmasi portlatilganda ortib qolgan modda massasi 11,2 g bo’lsa, boshlang’ich aralashma massasini (g) aniqlang. # 36

169. Teng massadagi Fe, Cu, S aralashmasi havosiz muhitda qizdirilganda xalkoperit (FeCuS2) hosil bo’ldi. Bunda ortib qolgan modda massasi 48 g ga teng bo’lsa, dastlabki aralashma massasini (g) aniqlang. # 1152

170. Teng massadagi Fe, Cu, S aralashmasi havosiz muhitda qizdirilganda xalkoperit (FeCuS2) hosil bo’ldi. Bunda ortib qolgan modda massasi 48 g ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmadagi metallar massasini (g) aniqlang. # 768

171. Teng massadagi Fe, Cu, S aralashmasi havosiz muhitda qizdirilganda xalkoperit (FeCuS2) hosil bo’ldi. Bunda ortib qolgan modda massasi 48 g ga teng bo’lsa, dastlabki aralashmadagi metalmas massasini (g) aniqlang. # 384

172. Teng massadagi Mg, S va O2 to’la ta’sirlashishi natijasida 0,2 mol MgSO4 hosil bo’lsa, ortib qolgan moddalar va ularning massalarini (g) aniqlang. # Mg=8 g; S=6,4 g

173. Teng massadagi Fe, S va O2 to’la ta’sirlashishi natijasida 0,2 mol Fe2(SO4)3 hosil bo’lsa, ortib qolgan moddalar va ularning massalarini (g) aniqlang. # Fe=16 g; S=19,2 g

174. Teng massadagi Al, S va O2 to’la ta’sirlashishi natijasida 0,2 mol Al2(SO4)3 hosil bo’lsa, ortib qolgan moddalar va ularning massalarini (g) aniqlang. # Al=27,6 g; O2=19,2 g

175. CS2 va C2H4 gazlari aralashmasining 0,7 moli yondirilganda 24,64 l CO2 hosil bo’lsa, ….

1. Boshlang’ich aralashmada 0,4 mol CS2 bo’lgan 2. Boshlang’ich aralashma massasi 34 g bo’lgan 3. Hosil bo’lgan SO2 hajmi 2,24 l (n.sh.) ga teng bo’ladi. # 2

178. CS2 va H2S gazlari aralashmasining 0,9 moli yondirilganda 24,64 l SO2 hosil bo’lsa, ….

1. Boshlang’ich aralashmada 0,2 mol CS2 bo’lgan 2. Boshlang’ich aralashma massasi 39 g bo’lgan 3. Hosil bo’lgan CO2 hajmi 4,48 l (n.sh.) ga teng bo’ladi. # 1,2,3

179. CS2 va C3H6 gazlari aralashmasining 0,6 moli yondirilganda 26,88 l CO2 hosil bo’lsa, ….

1. Boshlang’ich aralashmada 0,4 mol CS2 bo’lgan 2. Boshlang’ich aralashma massasi 35,4 g bo’lgan 3. Hosil bo’lgan SO2 hajmi 13,44 l (n.sh.) ga teng bo’ladi. # 2,3

180. FeS2 va Sx aralashmasining 0,45 moli yondirilganda 32 g Fe2O3 va 26,88 l (n.sh.) SO2 hosil bo’lsa, ….

1. x ning qiymati 8 ga teng bo’ladi 2. Boshlang’ich aralashma massasi 60,8 g bo’lgan 3. Boshlang’ich aralashmada 0,4 mol Sx bo’lgan # 1,2

181. FeS2 va Sx aralashmasining 0,45 moli yondirilganda 32 g Fe2O3 va 24,64 l (n.sh.) SO2 hosil bo’lsa, ….

1. x ning qiymati 8 ga teng bo’ladi 2. Boshlang’ich aralashma massasi 57,6 g bo’lgan 3. Boshlang’ich aralashmada 0,4 mol Sx bo’lgan # 2

182. FeS2 va Sx aralashmasining 0,45 moli yondirilganda 32 g Fe2O3 va 17,92 l (n.sh.) SO2 hsil bo’lsa, ….

1. x ning qiymati 6 ga teng bo’ladi 2. Boshlang’ich aralashma massasi 48 g bo’lgan 3. Boshlang’ich aralashmada 0,05 mol Sx bo’lgan # 2,3

183. X va Y atomlaridan hosil bo’lgan X2Y3 va X2Y5 birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 1,1 g va 1,42 g bo’lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang. # x=31; y=16

184. X va Y atomlaridan hosil bo’lgan X2Y3 va X2Y5 birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 1,98 g va 2,3 g bo’lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang. # x=75; y=16

185. X va Y atomlaridan hosil bo’lgan X2Y3 va X2Y5 birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 0,76 g va 1,08 g bo’lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang. # x=14; y=16

186. X va Y atomlaridan hosil bo’lgan X2Y3 va X3Y4 birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 1,6 g va 2,32 g bo’lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang. # x=56; y=16

187. X va Y atomlaridan hosil bo’lgan X2Y6 va XY4 birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 0,62 g va 0,32 g bo’lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang. # x=28; y=1

188. X va Y atomlaridan hosil bo’lgan X2Y6 va XY4 birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 0,3 g va 0,16 g bo’lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang. # x=12; y=1

189. X va Y atomlaridan hosil bo’lgan XY2 va XY birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 1,2 g va 0,88 g bo’lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang. # x=56; y=32

190. A(g) + nB(g) → … 110 dagi ushbu sistemada bosim 2 marta orttirilib harorat 40 ga pasaytirilganda reaksiya tezligi 2 marta kamaygan bo’lsa, n ning qiymatini aniqlang. (γ=2) # 2

191. A(g) + nB(g) → … 110 dagi ushbu sistemada bosim 2 marta orttirilib harorat 20 ga pasaytirilganda reaksiya tezligi 8 marta ortgan bo’lsa, n ning qiymatini aniqlang. (γ=2) # A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

192. A(g) + 2B(g) → … 110 dagi ushbu sistemada bosim 3 marta orttirilib harorat x ga pasaytirilganda reaksiya tezligi o’zgarmagan bo’lsa, x ning qiymatini aniqlang. (γ=3) # 30

193. A(g) + 3B(g) → … 110 dagi ushbu sistemada bosim 2 marta orttirilib harorat x gacha pasaytirilganda reaksiya tezligi 2 marta kamaygan bo’lsa, x ning qiymatini aniqlang. (γ=2) # 60

194. A(g) + 4B(g) → … 110 dagi ushbu sistemada bosim 2 marta orttirilib harorat x gacha pasaytirilganda reaksiya tezligi 2 marta ortgan bo’lsa, x ning qiymatini aniqlang. (γ=2) # 70

195. N2 + x O2 → … reaksiyada azotning konsentratsiyasi 2 marta orttirilib, kislorod konsentratsiyasi 2 marta kamaytirilganda reaksiya tezligi 2 marta kamaygan bo’lsa, reaksiya mahsulot(lar)ini aniqlang.

1. N2O 2. NO 3. N2O3 4. NO2 5. N2O5 # 4

196. Azot va kislorod reaksiyasida azotning konsentratsiyasi 2 marta orttirilib, kislorod konsentratsiyasi 2 marta kamaytirilganda reaksiya tezligi 2 marta kamaygan bo’lsa, reaksiya mahsulot(lar)ini aniqlang.

1. N2O 2. NO 3. N2O3 4. NO2 5. N2O5 # 3,4

197. C5Hx(g) + nH2(g) → … reaksiya sistemasida C5Hx konsentratsiyasi 2 marta orttirilib, vodorod konsentratsiyasi 2 marta kamaytirilganda reaksiya tezligi 2 marta kamaygan bo’lsa, reaksiya mahsulot(lar)ini aniqlang.

1. izopren 2. Pentadien-1,2 3. siklopentadiyen 4. 2-metil buten-2 5. 3-metil butin-1 6. Penten-2 7. N-pentan # 4,6,7

198. 2X(g)→3Y(g) reaksiyasida x modda konsentratsiyasi 2 minut davomida 4/3 marta kamayib, 0,18 mol/l qolgan bo’lsa, Y ni o’rtacha hosil bo’lish tezligini (mol/l·sek) aniqlang. # 7,5·10-4

199. 2 litrli idishda ma’lum miqdorda H2 va Cl2 solindi. Reaksiya (H2(g) + Cl2(g) → 2HCl(g)) natijasida 100 sekund davomida 4 mol HCl olingan bo’lsa, vodorodni o’rtacha sarflanish tezligini (mol/l·sek) toping. # 1·10-2

200. 1,3-dimetilsiklobutan olish uchun necha hil digalogenalkanga Zn ta’sir ettiriladi? J: 1

201. 1,1-dimetilsiklobutan olish uchun necha hil digalogenalkanga Zn ta’sir ettiriladi? J: 2

202. 1,2-dimetilsiklobutan olish uchun necha hil digalogenalkanga Zn ta’sir ettiriladi? J: 2

203. 1-metil 2-etilsiklobutan olish uchun necha hil digalogenalkanga Zn ta’sir ettirildi? J:4

204. 1,1-dimetil 2-etilsiklobutan olish uchun necha hil digalogenalkanga Zn ta’sir ettirildi? J:4

205. 1,1-dimetilsiklopentan olish uchun necha hil digalogenalkanga Zn ta’sir ettiriladi? J: 3

206. 1,2-dimetilsiklopentan olish uchun necha hil digalogenalkanga Zn ta’sir ettiriladi? J: 3

207. 1,3-dimetilsiklopentan olish uchun necha hil digalogenalkanga Zn ta’sir ettiriladi? J: 3

208. 1-metil 2-etilsiklopentan olish uchun necha hil digalogenalkanga Zn ta’sir ettiriladi? J: 5

209.1,1-dimetil 3-izopropil siklobutan olish uchun necha xil digalogenli alkanga Zn ta’sir ettiriladi? J: 2

210. 1,1,2-trimetilsiklobutan olish uchun necha xil digalogenalkanga Zn ta’sir ettiriladi? J: 4

211. 1,1,3-trimetilsiklobutan olish uchun necha xil digalogenalkanga Zn ta’sir ettiriladi? J: 4

212. 1,1,2-trimetilsiklopropan olish uchun necha xil digalogenalkanga Zn ta’sir ettiriladi? J: 3

213. 1,2,3-trimetilsiklopropan olish uchun necha xil digalogenalkanga Zn ta’sir ettiriladi? J: 1

214. O2 va O3 aralashmasi massasining 3/4 qismi 62,4 g,4/5 qismi esa 1,6 mol kelsa, aralashma tarkibidagi O2 ningmiqdorini (mol) aniqlang.#0,8

215, 3/5 qismi esa 0,48 mol kelsa, aralashma tarkibidagi Mg ningmiqdorini (mol) aniqlang. # 0,5

216. K va Mg aralashmasi massasining 2/5 qismi 9,48 g,3/5 qismi esa 0,48 mol kelsa, aralashma tarkibidagi K ningmiqdorini (mol) aniqlang.#0,3

217.Me2O va Me2O4 dan iborat 1,72 g aralashmagidrolizlanganda 336 ml (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Hosilbo‘lgan gidroksidni to‘liq neytrallash uchun 0,04 mol xloridkislota eritmasi sarflangan bo‘lsa, noma’lum metalnianiqlang.#Na

218. Me2O va Me2O4 dan iborat 1,72 g aralashmagidrolizlanganda 336 ml (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Hosilbo‘lgan gidroksidni to‘liq neytrallash uchun 0,04 mol xloridkislota eritmasi sarflangan bo‘lsa, noma’lum metall oksidi vaperoksidining formulasini aniqlang.#Na2O; Na2O4

 219. Me2O va Me2O4 dan iborat 1,72 g aralashmagidrolizlanganda 336 ml (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Hosilbo‘lgan gidroksidni to‘liq neytrallash uchun 0,04 mol xloridkislota eritmasi sarflangan bo‘lsa, noma’lum metalloksidining massasini (g) aniqlang.#0,62

220. Fosforning 2 ta va vodorodning 3 ta izotopidan foydalanib necha xil fosfin molekulasini hosil qilish mumkin? # 20

221. Fosforning 2 ta va vodorodning 2 ta izotopidan foydalanib necha xil fosfin molekulasini hosil qilish mumkin? # 8

222. Fosforning 3 ta va vodorodning 2 ta izotopidan foydalanib necha xil fosfin molekulasini hosil qilish mumkin? # 12

223. X+3 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y-2 ioni tarkibidagi elektronlar sonidan 2 taga ko’p. Bunga ko’ra X-3 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y atomi tarkibidagi elektronlari sonidan nechtaga ko’p? # 10

224. X+2 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y-3 ioni tarkibidagi elektronlar sonidan 2 taga ko’p. Bunga ko’ra X-3 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y atomi tarkibidagi elektronlari sonidan nechtaga ko’p? # 10

225. X+2 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y- ioni tarkibidagi elektronlar sonidan 3 taga ko’p. Bunga ko’ra X-2 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y atomi tarkibidagi elektronlari sonidan nechtaga ko’p? # 8

226. X+4 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y-2 ioni tarkibidagi elektronlar sonidan 2 taga ko’p. Bunga ko’ra X-3 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y+ ioni tarkibidagi elektronlari sonidan nechtaga ko’p? # 12

227. X+ ioni tarkibidagi elektronlar soni Y-2 ioni tarkibidagi elektronlar sonidan 1 taga ko’p. Bunga ko’ra X-2 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y+ ioni tarkibidagi elektronlari sonidan nechtaga ko’p? # 7

228. X+ ioni tarkibidagi elektronlar soni Y-3 ioni tarkibidagi elektronlar sonidan 1 taga ko’p. Bunga ko’ra X-2 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y+3 ioni tarkibidagi elektronlari sonidan nechtaga ko’p? # 10

229. X2+ ioni tarkibidagi elektronlar soni Y- ioni tarkibidagi elektronlar sonidan 2 taga ko’p. Bunga ko’ra X-2 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y+ ioni tarkibidagi elektronlari sonidan nechtaga ko’p? # 8

230. X+2 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y-2 ioni tarkibidagi elektronlar sonidan 2 taga ko’p. Bunga ko’ra X-2 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y+2 ioni tarkibidagi elektronlari sonidan nechtaga ko’p? # 10

231. X+3 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y-3 ioni tarkibidagi elektronlar sonidan 1 taga ko’p. Bunga ko’ra X-2 ioni tarkibidagi elektronlar soni Y+2 ioni tarkibidagi elektronlari sonidan nechtaga ko’p? # 11

232. Quyida berilgan to’lib borish tartibi to’g’ri bo’lgan elektron konfiguratsiya uchun x, y va z qiymatini aniqlang: 4d xp ys zf # x=5; y=6; z=4

233. Quyida berilgan to’lib borish tartibi to’g’ri bo’lgan elektron konfiguratsiya uchun x, y va z qiymatini aniqlang: 4p xs yd zp # x=5; y=4; z=5

234. Quyida berilgan to’lib borish tartibi to’g’ri bo’lgan elektron konfiguratsiyada x, y va z uchun mos harfni aniqlang: 5s 4x 5y 6z # x=d; y=p; z=s

235. Quyida berilgan to’lib borish tartibi to’g’ri bo’lgan elektron konfiguratsiya uchun x, y va z qiymatini aniqlang: 3d xp ys zd # x=4; y=5; z=4

236. Quyida berilgan to’lib borish tartibi to’g’ri bo’lgan elektron konfiguratsiya uchun x, y va z qiymatini aniqlang: 4s xd yp zs # x=3; y=4; z=5

237. Fosforning qaysi ioni tarkibidagi protonlarning massasi elektronlarning massasidan 1530 marta katta. (elektronning massasi protonning massasidan 1836 marta kichik) # P-3

238. Fosforning qaysi ioni tarkibidagi protonlarning massasi elektronlarning massasidan 2295 marta katta. (elektronning massasi protonning massasidan 1836 marta kichik) # P+3

239. Fosforning qaysi ioni tarkibidagi protonlarning massasi elektronlarning massasidan 1721 marta katta. (elektronning massasi protonning massasidan 1836 marta kichik) # P-1

240. Fosforning qaysi ioni tarkibidagi protonlarning massasi elektronlarning massasidan 2754 marta katta. (elektronning massasi protonning massasidan 1836 marta kichik) # P+5

@kimyo\_masala kanali uchun👇👇👇👇 @DOCTOR\_98

Õg’ri kanallar tegmang😂

241. 0,25 mol oltingugurt ioni 2,45 mg elektron saqlasa, ushbu ionni aniqlang.

(elektronning massasi protonning massasidan 1840 marta kichik) # S-2

242. 0,4 mol oltingugurt ioni 3,91 mg elektron saqlasa, ushbu ionni aniqlang. (elektronning massasi protonning massasidan 1840 marta kichik) # S+4

243. 0,5 mol oltingugurt ioni 2,72 mg elektron saqlasa, ushbu ionni aniqlang. (elektronning massasi protonning massasidan 1840 marta kichik)m # S+6

244. 0,5 mol oltingugurt ioni 4,9 mg elektron saqlasa, ushbu ionni aniqlang. (elektronning massasi protonning massasidan 1840 marta kichik) # S-2

245. Polistirol o‘rtacha molekulyar massasi 78000 m.a.b ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. # 750

246. Polipropilen o‘rtacha molekulyar massasi 32760 m.a.b ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. # 780

247. Poliizopren o‘rtacha molekulyar massasi 70720 m.a.b ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini Aniqlang. # 1040

 248. Poliakrelein o‘rtacha molekulyar massasi 30800 m.a.b ga teng bo‘lsa, polimerlanish arajasini aniqlang. # 550

249. Poliakrilamid o‘rtacha molekulyar massasi 42600 m.a.b ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. # 600

250. Polistirol o‘rtacha molekulyar massasi 81120 m.a.b ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. # 780

 251. Poliakrilonitril o‘rtacha molekulyar massasi 6360 m.a.b ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. # 120

252. Poliakrilein o‘rtacha molekulyar massasi 8400 m.a.b ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang.# 150

253. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 100/21 ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o‘rtacha molyar massasi 8400 ga teng. # 200

254. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 45/7 ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o‘rtacha molyar massasi 5040 ga teng. # 180

255. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 20/9 ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o‘rtacha molyar massasi 6480 ga teng. # 120

256. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 25/26 ga teng bo‘lsa, olimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o‘rtacha molyar massasi 10400 ga teng. #100

 257. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 65/34 ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o‘rtacha molyar massasi 8840 ga teng. # 130

258. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 25/16 ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o‘rtacha molyar massasi 6400 ga teng. # 100

259. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 23/17,7 ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o‘rtacha molyar massasi 10177,5 ga teng. # 115

260. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 150/53 ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o‘rtacha molyar massasi 7950 ga teng. # 150

261. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 15/7 ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o‘rtacha molyar massasi 6720 ga teng. # 120

262. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 3/2 ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o‘rtacha molyar massasi 15000 ga teng. # 150

263. Polietilen o‘rtacha molekulyar massasi 84000 m.a.b ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. # 3000

264. Polistirol o‘rtacha molekulyar massasi 39000 m.a.b ga teng bo‘lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. # 375

265. 0,05 mol noma'lum alkan to'liq yondirildi. Bu jarayonda oksidlovchi qaytaruvchidan 9,632 • 1023 ta elektron olgan bo'lsa,alkanni aniqlang. A) pentan B) geksan C) geptan D) oktan

266. 0,025 mol noma'lum alkan to'liq yondirildi. Bu jarayonda oksidlovchi qaytaruvchidan 4,816 • 1023 ta elektron olgan bo'lsa,alkanni aniqlang. A) pentan B) geksan C) geptan D) oktan

267. 0,02 mol noma'lum alkan to'liq yondirildi. Bu jarayonda oksidlovchi qaytaruvchidan 45,752 • 10 ta elektron olgan bo'lsa,alkanni aniqlang. A) pentan B) geksan C) geptan D) oktan

268. 0,04 mol noma'lum alkan to'liq yondirildi. Bu jarayonda oksidlovchi qaytaruvchidan 91,504 • 10 ta elektron olgan bo'lsa,alkanni aniqlang. A) pentan B) geksan C) geptan D) oktan

269. 0,005 mol noma'lum alkan to'liq yondirildi. Bu jarayonda oksidlovchi qaytaruvchidan 13,244 • 10 ta elektron olgan bo'lsa,alkanni aniqlang. A)pentan B) geksan C) geptan D) oktan

270. 0,02 mol noma'lum alkan to'liq yondirildi. Bu jarayonda oksidlovchi qaytaruvchidan 52,976 • 1022 ta elektron olgan bo'lsa,alkanni aniqlang. A)pentan B) geksan C) geptan D) oktan

271. 0,02 mol noma'lum alkan to'liq yondirildi. Bu jarayonda oksidlovchi qaytaruvchidan 6,02- 1023 ta elektron olgan bo'lsa,alkanni aniqlang. A)pentan B) geksan C) geptan D) oktan

272. 0,04 mol noma'lum alkan to'liq yondirildi. Bu jarayonda oksidlovchi qaytaruvchidan 12,04 • 1023 ta elektron olgan bo'lsa,alkanni aniqlang. A)pentan B) geksan C) geptan D) oktan

273. 0,05 mol noma'lum alkan to'liq yondirildi. Bu jarayonda oksidlovchi qaytaruvchidan 15,05 • 1022 ta elektron olgan bo'lsa,alkanni aniqlang. A)pentan B) geksan C) geptan D) oktan

274. 0,06 mol noma'lum alkan to'liq yondirildi. Bu jarayonda oksidlovchi qaytaruvchidan 18,06 • 1023 ta elektron olgan bo'lsa,alkanni aniqlang. A)pentan B) geksan C) geptan D) oktan

275. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 12 ml aralashma yondirilganda 4 ml karbonat angidrid hosil bo‘lsa, alkan formulasini aniqlang.

A) CH4 B) C3H8 C) C4H10 D) C2H6

276. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 12 ml aralashma yondirilganda 6 ml karbonat angidrid hosil bo‘lsa, alkan formulasini aniqlang.

A) CH4 B) C3H8 C) C4H10 D) C2H6

277. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 12 ml aralashma yondirilganda 6,4 ml karbonat angidrid hosil bo‘lsa, alkan formulasini aniqlang.

A) CH4 B) C3H8 C) C4H10 D) C2H6

278. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 12 ml aralashma yondirilganda 5,3(3) ml karbonat angidrid hosil bo‘lsa, alkan formulasini aniqlang.

A) CH4 B) C3H8 C) C4H10 D) C2H6

279. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 15 ml aralashma yondirilganda 8 ml karbonat angidrid hosil bo‘lsa, alkan formulasini aniqlang.

A) CH4 B) C3H8 C) C4H10 D) C2H6

280. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 15 ml aralashma yondirilganda 5 ml karbonat angidrid hosil bo‘lsa, alkan formulasini aniqlang.

A) CH4 B) C3H8 C) C4H10 D) C2H6

281. Stexiometrik nisbatda olingan alkin va kisloroddan iborat 12 ml aralashma yondirilganda 7,2 ml karbonat angidrid hosil bo‘lsa, alkin formulasini aniqlang.

A) C3H4 B) C5H8 C) C6H10 D) C2H2

282. Stexiometrik nisbatda olingan alkin va kisloroddan iborat 28 ml aralashma yondirilganda 16 ml karbonat angidrid hosil bo‘lsa, alkin formulasini aniqlang.

A) C3H4 B) C5H8 C) C6H10 D) C2H2

283. Stexiometrik nisbatda olingan alkin va kisloroddan iborat 57 ml aralashma yondirilganda 36 ml karbonat angidrid hosil bo‘lsa, alkin formulasini aniqlang.

A) C3H4 B) C5H8 C) C6H10 D) C2H2

284. Stexiometrik nisbatda olingan alkin va kisloroddan iborat 1,6 ml aralashma yondirilganda 1 ml karbonat angidrid hosil bo‘lsa, alkin formulasini aniqlang.

A) C3H4 B) C5H8 C) C6H10 D) C2H2

285. Molekulasida vodorod atomlari soni o‘zaro teng bo‘lgan alkan va alken berilgan. 0,3 mol alkan va 0,2 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidirid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 96,8 g ga ortdi. Alkanni aniqlang.

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

286. Molekulasida vodorod atomlari soni o‘zaro teng bo‘lgan alkan va alken berilgan. 0,1 mol alkan va 0,5 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidirid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 101,2 g ga ortdi. Alkanni aniqlang.

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

287. Molekulasida vodorod atomlari soni o‘zaro teng bo‘lgan alkan va alken berilgan. 0,2 mol alkan va 0,3 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidirid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 57,2 g ga ortdi. Alkanni aniqlang.

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

288. Molekulasida vodorod atomlari soni o‘zaro teng bo‘lgan alkan va alken berilgan. 0,4 mol alkan va 0,5 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidirid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 61,6 g ga ortdi. Alkanni aniqlang.

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

289. Molekulasida vodorod atomlari soni o‘zaro teng bo‘lgan alkan va alken berilgan. 0,1 mol alkan va 0,2 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidirid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 61,6 g ga ortdi. Alkanni aniqlang.

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

290. Molekulasida vodorod atomlari soni o‘zaro teng bo‘lgan alkan va alken berilgan. 1,2 mol alkan va 0,5 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidirid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 246,4 g ga ortdi. Alkenni aniqlang.

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

291. Molekulasida vodorod atomlari soni o‘zaro teng bo‘lgan alkan va alken berilgan. 0,2 mol alkan va 0,3 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidirid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 57,2 g ga ortdi. Alkenni aniqlang.

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

292. Molekulasida vodorod atomlari soni o‘zaro teng bo‘lgan alkan va alken berilgan. 0,1 mol alkan va 0,5 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidirid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 127,6 g ga ortdi. Alkenni aniqlang.

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

293. Molekulasida vodorod atomlari soni o‘zaro teng bo‘lgan alkan va alken berilgan. 0,6 mol alkan va 0,2 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidirid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 44 g ga ortdi. Alkenni aniqlang.

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

294. Molekulasida vodorod atomlari soni o‘zaro teng bo‘lgan alkan va alken berilgan. 0,5 mol alkan va 0,2 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidirid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 70,4 g ga ortdi. Alkenni aniqlang.

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

295. kationidagi elektronlar soni anionidagi elektronlar soniga teng. X va Y dagi protonlar sonlari nisbati 4 : 3 bo‘lsa, X elementni aniqlang.

A) Ba B) Mn C) Mg D) Ca

296. kationidagi elektronlar soni anionidagi elektronlar soniga teng. X va Y dagi protonlar sonlari nisbati 4 : 3 bo‘lsa, Y elementni aniqlang.

A) P B) As C) N D) C

297. kationidagi elektronlar soni anionidagi elektronlar soniga teng. X va Y dagi protonlar sonlari nisbati 5 : 4 bo‘lsa, X elementni aniqlang.

A) Ba B) Mn C) Mg D) Ca

298. kationidagi elektronlar soni anionidagi elektronlar soniga teng. X va Y dagi protonlar sonlari nisbati 5 : 4 bo‘lsa, Y elementni aniqlang.

A) C B) Se C)S D) O

299. kationidagi elektronlar soni anionidagi elektronlar soniga teng. X va Y dagi protonlar sonlari nisbati 13 : 9 bo‘lsa, X elementni aniqlang.

A) Al B) Cr C) Sc D) Ca

300. kationidagi elektronlar soni anionidagi elektronlar soniga teng. X va Y dagi protonlar sonlari nisbati 4 : 3 bo‘lsa, Xelementni aniqlang.

A) Ba B) Mn C) Mg D) Ca

301. kationidagi elektronlar soni anionidagi elektronlar soniga teng. Y va X dagi protonlar sonlari nisbati 2,25 : 2,75 bo‘lsa, Xelementni aniqlang.

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

302. kationidagi elektronlar soni anionidagi elektronlar soniga teng. Y va X dagi protonlar sonlari nisbati 1 : 3 bo‘lsa, Xelementni aniqlang.

A) Na B) K C) Ti D) Rb

303. ionidagi elektronlar soni ionidagi elektronlar soniga teng. Y va X dagi protonlar sonlari nisbati 4 : 5 bo‘lsa, X elementni aniqlang.

A) Cr B) Fe C) Mn D) Cl

304. X+ kationidagi elektronlar soni Y- anionidagi elektronlar soniga teng. Y va X dagi protonlar sonlari nisbati 3,5 : 3,7 bo‘lsa, X elementni aniqlang.

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

305. X2+ kationidagi elektronlar soni Y -3 anionidagi elektronlar soniga teng. X va Y dagi protonlar sonlari nisbati 4 : 3 bo‘lsa, X elementning tarkibida necha foizi s elektronlardan iborat.

A) 12 B) 20 C) 16 D) 40

306. X2+ kationidagi elektronlar soni Y-3 anionidagi elektronlar soniga teng. X va Y dagi protonlar sonlari nisbati 4 : 3 bo‘lsa, Y elementning tarkibida necha foizi p elektronlardan iborat.

A) 50/3 B) 3/5 C) 40 D) 60

307. X2+ kationidagi elektronlar soni Y2- anionidagi elektronlar soniga teng. X va Y dagi protonlar sonlari nisbati 5 : 4 bo‘lsa, X elementni takibidagi s va p elktronlarni nisbatini aniqlang.

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

308. X2+ kationidagi elektronlar soni Y2- anionidagi elektronlar soniga teng. X va Y dagi protonlar sonlari nisbati 5 : 4 bo‘lsa, Y2- ioni takibidagi s va p elktronlarni nisbatini aniqlang.

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

309. X 3+ kationidagi elektronlar soni Y- anionidagi elektronlar soniga teng. X va Y dagi protonlar sonlari nisbati 13 : 9 bo‘lsa, X 3+ kationidagi va Y- anionidagi s va p elektronlarni nisbatini aniqlang. A) 2/3 B) 3/2 C) 1/2 D) 2/1

310. X 2+ kationidagi elektronlar soni Y- anionidagi elektronlar soniga teng. X va Y dagi protonlar sonlari nisbati 4 : 3 bo‘lsa, Y- anionidagi to'lgan pog'onachalar sonini aniqlang.

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

311. X+ kationidagi elektronlar soni Y- anionidagi elektronlar soniga teng. Y va X dagi protonlar sonlari nisbati 2,25 : 2,75 bo‘lsa, X elementni to'lgan pog'onachalar sonini aniqlang.

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

312. X+ kationidagi elektronlar soni Y - anionidagi elektronlar soniga teng. Y va X dagi protonlar sonlari nisbati 1 : 3 bo‘lsa, X elementni to'lgan pog'onlar sonini aniqlang.

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

313. X 7+ ionidagi elektronlar soni Y 2+ ionidagi elektronlar soniga teng. Y va X dagi protonlar sonlari nisbati 4 : 5 bo‘lsa, . X4+ ionidagi toq elektronlar sonini aniqlang.

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

314. X+ kationidagi elektronlar soni Y- anionidagi elektronlar soniga teng. Y va X dagi protonlar sonlari nisbati 3,5 : 3,7 bo‘lsa, Y+5 ionidagi toq elektronlar sonini aniqlang.

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

315. Toq elektronlar soni o‘zaro teng bo‘lgan zarrachalarni tanlang.

A) Fe3+ va Cr2+ B) Mn2+ va Fe3+ C) Cо2+ va Fe3+ D) Fe2+ va Mn

316. Toq elektronlar soni o‘zaro teng bo‘lgan zarrachalarni tanlang.

A) Fe3+ va Cr2+ B) Mn4+ va Fe3+ C) Cо2+ va Fe3+ D) Fe3+ va Mn

317. Toq elektronlar soni o‘zaro teng bo‘lgan zarrachalarni tanlang.

A) Fe3+ va Cr2+ B) Mn2+ va Fe2+ C) Cо2+ va Cr3+ D) Fe2+ va Mn

318. Toq elektronlar soni o‘zaro teng bo‘lgan zarrachalarni tanlang.

A) Fe3+ va Cr2+ B) Mn2+ va Fe3+ C) Cо2+ va Fe3+ D) Fe2+ va Mn

319. Toq elektronlar soni o‘zaro teng bo‘lgan zarrachalarni tanlang.

A) Fe3+ va Cr2+ B) Mn2+ va Fe3+ C) Cо2+ va Fe3+ D) Fe2+ va Mn

320. Toq elektronlar soni o‘zaro 5/4 nisbatta bo‘lgan zarrachalarni tanlang.(Berilgan ketma ketlikda)

A) F e3+ va Cr2+ B) Mn 2 + va Cr3+

C) C о 2 + va F e 3 + D) F e 3 + va M n4+

321. Toq elektronlar soni o‘zaro 5/3 nisbatta bo‘lgan zarrachalarni tanlang.(Berilgan ketma ketlikda)

A) F e3+ va Cr2+

322. Toq elektronlar soni o‘zaro 3/5 nisbatta bo‘lgan zarrachalarni tanlang.(Berilgan ketma ketlikda)

B) Cr3+ va M n2+

323. Toq elektronlar soni o‘zaro 5/3 nisbatta bo‘lgan zarrachalarni tanlang.(Berilgan ketma ketlikda)

C) Cо 2+ va F e3+

324. Toq elektronlar soni o‘zaro 4/3 nisbatta bo‘lgan zarrachalarni tanlang.(Berilgan ketma ketlikda)

B) Mn3+ va Cr3+

325. Toq elektronlar soni o‘zaro teng bo‘lgan zarrachalarni tanlang.

A) O2+ va Cl3+

326. Toq elektronlar soni o‘zaro teng bo‘lgan zarrachalarni tanlang.

D) Вr1+ va Se2+

327. Mn2+ kationidagi toq elektronlar soni

Cr3+ kationidagi toq elektronlar sonidan nechtaga ko‘p?

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

328. Mn4+ kationidagi toq elektronlar soni

Cr6+ kationidagi toq elektronlar sonidan nechtaga ko‘p?

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

329. M n4 + kationidagi toq elektronlar soni

Cr 3+kationidagi toq elektronlar sonidan nechtaga ko‘p?

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

330. F e2 + kationidagi toq elektronlar soni яkationidagi toq elektronlar sonidan nechtaga ko‘p? A) 2 B) 4 C)1 D) 3

331. F e3 + kationidagi toq elektronlar soni

T t3+kationidagi toq elektronlar sonidan nechtaga ko‘p?

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

332. A u 3 + kationidagi toq elektronlar soni

Cr 3+kationidagi toq elektronlar sonidan nechtaga ko‘p?

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

333. P 3 + kationidagi toq elektronlar soni

Cl 3+kationidagi toq elektronlar sonidan nechtaga ko‘p?(qo‘zg‘algan holat hisobga olinmasin)

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

334. P 3 + kationidagi toq elektronlar soni

Cl 3+kationidagi toq elektronlar sonidan nechtaga ko‘p?(qo‘zg‘algan holat hisobga olinsin)

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

335. Toq elektronlari soni 5 ta bo‘lgan zarrachalarni tanlang.

1) Fe2+; 2) Mn 2+; 3) Cr2+; 4) Cr3+; 5) F e3+; 6) Cr; 7) Mn

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

336. Toq elektronlari soni 4 ta bo‘lgan zarrachalarni tanlang.

1) Fe2+; 2) Mn4+; 3) Cr2+; 4) Cr3+; 5) F e3+; 6) Cr; 7) Co+3;

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

337. Toq elektronlari soni 3 ta bo‘lgan zarrachalarni tanlang.

1) Fe2+; 2) Mn4+; 3) Cr2+; 4) Cr3+;

5) Fe+3 ; 6) Cr; 7) V

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

338. Toq elektronlari bo‘lmagan ionlarni tanlang.

1) Ag+; 2) Mn2+; 3) T t4+; 4) Cu+;

5) Fe+3 6) Ca ; 7) Au+

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

339. Toq elektronlari bo‘lmagan zarrachalarni tanlang. 1) Ag+; 2) Mn2+; 3) T t4+; 4) Cu+;

5) Fe+3; 6) Ca; 7)Au+

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

340. sp3 va sp 2-gibrid orbitallar soni 2:3 nisbatda bo‘lgan bir asosli to‘yingan karbon kislotani aniqlang.

A) propion kislota B) moy kislota C) sirka kislota D) chumoli kislota

341. sp3 va sp2-gibrid orbitallar soni 2:1 nisbatda bo‘lgan bir asosli to‘yingan karbon kislotani aniqlang.

A) \_propion kislota B) moy kislota C) sirka kislota D) chumoli kislota

342. sp3 va sp2-gibrid orbitallar soni 8:3 nisbatda bo‘lgan bir asosli to‘yingan karbon kislotani aniqlang.

A) propion kislota B) moy kislota C) sirka kislota D) chumoli kislota

343. sp3 va sp2-gibrid orbitallar soni 4:3 nisbatda bo‘lgan bir asosli to‘yingan karbon kislotani aniqlang.

A) propion kislota B) moy kislota C) sirka kislota D) chumoli kislota

344. sp3 va sp2-gibrid orbitallar soni 7:1,5 nisbatda bo‘lgan bir asosli to‘yingan karbon kislotani aniqlang.

A) kapron kislota B) enant kislota C) pellargon kislota D) kapril kislota

345. sp3 va sp2-gibrid orbitallar soni 2:3 nisbatda bo‘lgan ikki asosli to‘yingan dikarbon kislotani aniqlang.

A) malon kislota B) glutar kislota C) qahrabo kislota D) shovul kislota

346. sp3 va sp2-gibrid orbitallar soni 5:3 nisbatda bo‘lgan ikki asosli to‘yingan dikarbon kislotani aniqlang.

A) malon kislota B) glutar kislota C) qahrabo kislota D) shovul kislota

347. sp3 va sp2-gibrid orbitallar soni 1:1 nisbatda bo‘lgan ikki asosli to‘yingan dikarbon kislotani aniqlang.

A) malon kislota B) glutar kislota C) qahrabo kislota D) shovul kislota

348. sp3 va sp2-gibrid orbitallar soni 1:0,75 nisbatda bo‘lgan ikki asosli to‘yingan dikarbon kislotani aniqlang.

A) malon kislota B) glutar kislota C) qahrabo kislota D) shovul kislota

349. sp3 va sp2-gibrid orbitallar soni 0,6(6):1 nisbatda bo‘lgan ikki asosli to‘yingan dikarbon kislotani aniqlang.

A) malon kislota B) glutar kislota C) qahrabo kislota D) shovul kislota

350. Tarkibida bog‘ hosil qilishda qatnashgan sp3 va sp2-gibrid orbitallar soni 1:2 nisbatda bo‘lgan bir asosli to‘yingan karbon kislotani aniqlang.

A) propion kislota B) moy kislota C) sirka kislota D) chumoli kislota

351. Tarkibida bog‘ hosil qilishda qatnashgan sp3 va sp2-gibrid orbitallar soni 2,5:1 nisbatda bo‘lgan bir asosli to‘yingan karbon kislotani aniqlang.

A) \_propion kislota B) moy kislota C) sirka kislota D) chumoli kislota

352. Tarkibida bog‘ hosil qilishda qatnashgan sp3 va s p 2-gibrid orbitallar soni 7:2 nisbatda bo‘lgan bir asosli to‘yingan karbon kislotani aniqlang.

A) propion kislota B) moy kislota C) sirka kislota D) chumoli kislota

353. Tarkibida bog‘ hosil qilishda qatnashgan sp3 va sp 2-gibrid orbitallar soni 3:2 nisbatda bo‘lgan bir asosli to‘yingan karbon kislotani aniqlang.

A) propion kislota B) moy kislota C) sirka kislota D) chumoli kislota

354. Tarkibida bog‘ hosil qilishda qatnashgan va -gibrid orbitallar soni 6,5:1 nisbatda bo‘lgan bir

asosli to‘yingan karbon kislotani aniqlang.

A) kapron kislota B) enant kislota C) pellargon kislota D) kapril kislota

355. Tarkibida bog‘ hosil qilishda qatnashgan va -gibrid orbitallar soni 1:2 nisbatda bo‘lgan ikki

asosli to‘yingan dikarbon kislotani aniqlang.

A) malon kislota B) glutar kislota C) qahrabo kislota D) shovul kislota

356. Tarkibida bog‘ hosil qilishda qatnashgan va -gibrid orbitallar soni 2:1 nisbatda bo‘lgan ikki

asosli to‘yingan dikarbon kislotani aniqlang.

A) malon kislota B) glutar kislota C) qahrabo kislota D) shovul kislota

357. Tarkibida bog‘ hosil qilishda qatnashgan va -gibrid orbitallar soni 1:1 nisbatda bo‘lgan ikki

asosli to‘yingan dikarbon kislotani aniqlang.

A) malon kislota B) glutar kislota C) qahrabo kislota D) shovul kislota

358. Tarkibida bog‘ hosil qilishda qatnashgan va -gibrid orbitallar soni 1:0,6(6) nisbatda bo‘lgan

ikki asosli to‘yingan dikarbon kislotani aniqlang.

A) malon kislota B) glutar kislota C) qahrabo kislota D) shovul kislota

359. Tarkibida bog‘ hosil qilishda qatnashgan va -gibrid orbitallar soni 0,5:1 nisbatda bo‘lgan ikki

asosli to‘yingan dikarbon kislotani aniqlang.

A) malon kislota B) glutar kislota C) qahrabo kislota D) shovul kislota

360. 127°C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura 50C ga oshirilganda reaksiya tezligini (mol/(l-s)) aniqlang. (y=2)

A) 6,4 B) 3,2 C) 12,8 D) 1,6

361. 137C da reaksiya tezligi 0,1 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura 60C ga oshirilganda reaksiya tezligini (mol/(l-s)) aniqlang. (y=2)

A) 6,4 B) 3,2 C) 12,8 D) 1,6

362. 127C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura 30C ga oshirilganda reaksiya tezligini (mol/(l-s)) aniqlang. (y=3)

A) 16,4 B) 8,1 C) 2,7 D) 5,4

363. 117C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura 40C ga oshirilganda reaksiya tezligini (mol/(l-s)) aniqlang. (y=4) A) 26,4 B) 3,2 C) 12,8 D) 51,2

364. 127°C da reaksiya tezligi 0,1 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura 50C ga oshirilganda reaksiya tezligini (mol/(l-s)) aniqlang. (y=2)

A) 6,4 B) 3,2 C) 12,8 D) 1,6

365. 127C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura necha gradus (°C) ga oshirilganda reaksiya tezligini 6,4 mol/(l-s) ga teng bo‘ladi. (y=2) A) 50 B) 60 C) 40 D) 30

366. 127C da reaksiya tezligi 0,1 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura necha gradus (C) ga oshirilganda reaksiya tezligini 6,4 mol/(l-s) ga teng bo‘ladi. (y=2) A) 50 B) 60 C) 40 D) 30

367. 137C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura necha gradus (C) ga oshirilganda reaksiya tezligini 5,4 mol/(l-s) ga teng bo‘ladi. (y=3) A) 50 B) 60 C) 40 D) 30

368. 117C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura necha gradus (°C) gacha oshirilganda reaksiya tezligini 51,2 mol/(bs) ga teng bo‘ladi. (Y=4)

A)167 B)147 C)137 D) 157

369. 127C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura qancha (K) ga oshirilganda reaksiya tezligini 3,2 mol/(l-s) ga teng bo‘ladi. (y=2)

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

370. 127C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura 50C ga oshirilganda reaksiya tezligini

6,4 mol/(l-s) ga teng bo‘lsa, tenperatura koeffitsientini toping (y) .

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

371. 127C da reaksiya tezligi 0,1 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura 60C ga oshirilganda reaksiya tezligini

6,4 mol/(l-s) ga teng bo‘lsa, tenperatura koeffitsientini toping (y) .

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

372. 137C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura 30°C ga oshirilganda reaksiya tezligini

5,4 mol/(l-s) ga teng bo‘lsa, tenperatura koeffitsientini toping (y) .

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

373. 117C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura 40°C ga oshirilganda reaksiya tezligini

51,2 mol/(l-s) ga teng bo‘lsa, tenperatura koeffitsientini toping (y) .

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

374. 127C da reaksiya tezligi 0,1 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura 50C ga oshirilganda reaksiya tezligini

3,2 mol/(l-s) ga teng bo‘lsa, tenperatura koeffitsientini toping (y) .

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

375. X°C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(bs) bo‘lsa, temperatura 177C gacha oshirilganda reaksiya tezligini 6,4 mol/(l-s) ga teng bo‘lsa, X ni toping. (Y=2)

A) 137 B)127 C)147 D) 117

376. X°C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura 167C gacha oshirilganda reaksiya tezligini 5,4 mol/(l-s) ga teng bo‘lsa, X ni toping. (Y=3)

A)137 B)127 C)147 D)117

377. X°C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(l-s) bo‘lsa, temperatura 157C gacha oshirilganda reaksiya tezligini 51,2 mol/(l-s) ga teng bo‘lsa, X ni toping. (Y=4)

A)137 B)127 C)147 D)117

378. X°C da reaksiya tezligi 0,2 mol/(bs) bo‘lsa, temperatura 450 K gacha oshirilganda reaksiya tezligini 3,2 mol/(l-s) ga teng bo‘lsa, X ni toping. (Y=2)

A)137 B)127 C)147 D)117

379. Tarkibida 25% CaBr2 bo‘lgan eritmaga 25 g suv qo‘shilganda eritma konsentrasiyasi 5% ga kamaydi. Hosil bo‘lgan eritma massasini (g) aniqlang.

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

380. Tarkibida 30% AlBr3 bo‘lgan eritmaga 50 g suv qo‘shilganda eritma konsentrasiyasi 10% ga kamaydi. Hosil bo‘lgan eritmadagi tuzning massasini (g) aniqlang.

A) 30 B) 40 C) 150 D) 100

381. Tarkibida 40% CaCl2 bo‘lgan eritmaga 60 g suv qo‘shilganda eritma konsentrasiyasi 15% ga kamaydi. Hosil bo‘lgan eritma massasini (g) aniqlang.

A) 168 B) 200 C) 150 D) 160

382. Tarkibida 25% CaBr2 bo‘lgan eritmaga 50 g suv qo‘shilganda eritma konsentrasiyasi 5% ga kamaydi. Hosil bo‘lgan eritma massasini (g) aniqlang.

A) 100 B) 125 C) 250 D) 300

383. Tarkibida 30% CaBr2 bo‘lgan eritmaga 50 g suv qo‘shilganda eritma konsentrasiyasi 10% ga kamaydi. Hosil bo‘lgan eritma massasini (g) aniqlang.

A) 200 B) 125 C) 150 D) 100

384. Tarkibida 25% CaBr2 bo‘lgan 100 g eritmaga X g suv qo‘shilganda eritma konsentrasiyasi 5% ga kamaydi. X ni aniqlang.

A) 25 B) 35 C) 15 D) 40

385. Tarkibida 30% AlBr3 bo‘lgan 100 g eritmaga X g suv qo‘shilganda eritma konsentrasiyasi 10% ga kamaydi. X ni aniqlang.

A) 60 B) 40 C) 50 D) 10

386. Tarkibida 40% CaCl2 bo‘lgan 100 g eritmaga X g suv qo‘shilganda eritma konsentrasiyasi 15% ga kamaydi. X ni aniqlang.

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

387. Tarkibida 25% CaBr2 bo‘lgan 200 g eritmaga X g suv qo‘shilganda eritma konsentrasiyasi 5% ga kamaydi. X ni aniqlang.A) 40 B) 25 C) 50 D) 30

388. Tarkibida 30% CaBr2 bo‘lgan 100 g eritmaga X g suv qo‘shilganda eritma konsentrasiyasi 10% ga kamaydi. X ni aniqlang.A) 40 B) 30 C) 50 D) 60

389. Hajmi 56 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi 28 litr (n.sh.) bo’lgan N2 dan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A) 18 B) 50 C) 135 D) 67,2

390. Hajmi 5,6 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi 2,8 litr (n.sh.) bo’lgan N2 dan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A) 18 B) 50 C) 135 D) 67,2

391. Hajmi 33,6 litr (n.sh.) bo‘lgan Ne va hajmi 11,2 litr (n.sh.) bo’lgan F2 dan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A) 49 B) 24,5 C) 13,5 D) 12,25

392. Hajmi 56 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi 33,6 litr (n.sh.) bo’lgan Ne dan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A) 130 B) 32,5 C) 13,5 D) 16,25

393. Hajmi 56 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi 28 litr (n.sh.) bo’lgan N2 dan iborat aralashmaning geliyga nisbatan zichligini aniqlang.

A) 18 B)\_9 C) 36 D) 25

394. Hajmi 56 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi 28 litr (n.sh.) bo’lgan N2 dan iborat aralashmaning 1,5 molini hajmini (n.sh.l) aniqlang.

A) 33,6 B) 22,4 C) 67,2 D) 56

395. Hajmi 5,6 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi 2,8 litr (n.sh.) bo’lgan N2 dan iborat aralashmaning 1 molini hajmini (n.sh.l) aniqlang.

A) 33,6 B) 22,4 C) 67,2 D) 56

396. Hajmi 33,6 litr (n.sh.) bo‘lgan Ne va hajmi 11,2 litr (n.sh.) bo’lgan F2 dan iborat aralashmaning 2,5 molini hajmini (n.sh.l) aniqlang.

A) 33,6 B) 22,4 C) 67,2 D) 56

397. Hajmi 56 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi 33,6 litr (n.sh.) bo’lgan Ne dan iborat aralashmaning 3 molini hajmini (n.sh.l) aniqlang.

A) 33,6 B) 22,4 C) 67,2 D) 56

398. Hajmi 56 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi 28 litr (n.sh.) bo’lgan N2 dan iborat aralashmaning 0,5 molini hajmini (n.sh.l) aniqlang.

A) 44,8 B) 22,4 C) 33,6 D) 11,2

399. Hajmi 56 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi 28 litr (n.sh.) bo’lgan N2 dan iborat aralashmaning 27 g dagi Ar miqdorini (mol) toping.

A) 0,5 B) 0,25 C) 0,35 D) 0,75

400. Hajmi 5,6 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi 2,8 litr (n.sh.) bo’lgan N2 dan iborat aralashmaning 27 g dagi N2 miqdorini (mol) toping.

A) 0,5 B) 0,25 C) 0,35 D) 0,75

401. Hajmi 33,6 litr (n.sh.) bo‘lgan Ne va hajmi 11,2 litr (n.sh.) bo’lgan F2 dan iborat aralashmaning 14,7 g dagi Ne massasini (g) toping.

A) 5,7 B) 4,9 C) 9,8 D) 9

402. Hajmi 56 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi 33,6 litr (n.sh.) bo’lgan Ne dan iborat aralashmaning 26 g dagi Ne massasini (g) topin

A) 21 B)\_6 C) 20 D) 12

403. Hajmi 56 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi 28 litr (n.sh.) bo’lgan N2 dan iborat aralashmaning 54 g dagi N2 hajmini aniqlang (n.sh.l) toping.

A) 22,4 B) 11,2 C) 5,6 D) 2,8

404. Hajmi 56 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi X litr (n.sh.) bo’lgan N2 dan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 18 ga teng. X aniqlang.

A) 28 B) 33,6 C) 44,8 D) 67,2

405. Hajmi 5,6 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi X litr (n.sh.) bo’lgan N2 dan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 18 ga teng. X aniqlang.

A) 2,8 B) 3,36 C) 4,48 D) 6,72

406. Hajmi 33,6 litr (n.sh.) bo‘lgan Ne va hajmi X litr (n.sh.) bo’lgan F2 dan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 12,25 ga teng. X aniqlang.

A) 22,4 B) 5,6 C) 44,8 D) 11,5

407. Hajmi 56 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi X litr (n.sh.) bo’lgan Ne dan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 16,25 ga teng. X aniqlang.

A) 28 B) 33,6 C) 44,8 D) 67,2

408. Hajmi 56 litr (n.sh.) bo‘lgan Ar va hajmi X litr (n.sh.) bo’lgan N2 dan iborat aralashmaning geliyga nisbatan zichligi 9 ga teng. X aniqlang.

A) 28 B) 33,6 C) 44,8 D) 67,2

409. Molekulyar massasi 12500 ga teng bo‘lgan 50 g halqasimon oqsil gidrolizi natijasida 62,96 g amino kislotalar aralashmasi hosil bo‘lgan bo‘lsa, oqsildagi peptit bog'lar sonini toping.

A) 120 B) 140 C) 160 D) 180

410. Molekulyar massasi 12000 ga teng bo‘lgan 24 g halqasimon oqsil gidrolizi natijasida 27,6 g amino kislotalar aralashmasi hosil bo‘lgan bo‘lsa, oqsildagi peptit bog'lar sonini toping.

A)120 B)140 C) 1600 D)1000

411. Molekulyar massasi 6000 ga teng bo‘lgan 36 g halqasimon oqsil gidrolizi natijasida 46,8 g amino kislotalar aralashmasi hosil bo‘lgan bo‘lsa, oqsildagi peptit bog'lar sonini toping.

A) 1200 B) 1400 C) 1600 D)1800

412. Molekulyar massasi 29200 ga teng bo‘lgan 73 g halqasimon oqsil gidrolizi natijasida 78,4 g amino kislotalar aralashmasi hosil bo‘lgan bo‘lsa, oqsildagi peptit bog'lar sonini toping.

A) 120 B) 140 C) 160 D) 180

413. Molekulyar massasi 7500 ga teng bo‘lgan 60 g halqasimon oqsil gidrolizi natijasida 67,2 g amino kislotalar aralashmasi hosil bo‘lgan bo‘lsa, oqsildagi peptit bog'lar sonini toping.

A) 100 B) 50 C) 110 D) 80

414. Miqdori m/M=3:4 ga teng bo'lgan gaz (273 K ;101,325 Kpa) da qanday hajimni egallaydi.

A) 11,2 B) 16,8 C) 22,4 D) 28

415. Miqdori m/M=3:4 ga teng bo'lgan gaz (546 K ;101,325 Kpa) da qanday hajimni egallaydi.

A) 11,2 B) 16,8 C) 22,4 D) 33,6

416. Miqdori m/M=1:5 ga teng bo'lgan gaz (273 K ;202,65 Kpa) da qanday hajimni egallaydi.

A) 1,12 B) 1,68 C) 2,24 D) 2,8

417. Miqdori m/M=6:10 ga teng bo'lgan gaz (273 K ;101,325 Kpa) da qanday hajimni egallaydi.

A) 13,44 B) 16,8 C) 22,4 D) 28

418. Miqdori m/M=7:5 ga teng bo'lgan gaz (546 K ;202,65 Kpa) da qanday hajimni egallaydi.

A) 11,2 b) 16,8 C) 22,4 D) 31,36

419. Mis (II) sulfat eritmasi inert elektrodlar bilan elektroliz qilinganda katodda qanday moddalar ajralishi mumkin?

A) Cu, O2 B) Cu, H2 C) O2, H2 D) faqat H2

420. Mis (II) sulfit eritmasi inert elektrodlar bilan elektroliz qilinganda katodda qanday moddalar ajralishi mumkin?

A) Cu, O2 B) Cu, H2 C) O2, H2 D) faqat H2

421. Natriy sulfat eritmasi inert elektrodlar bilan elektroliz qilinganda katodda qanday moddalar ajralishi mumkin?

A) Na, O2 B) Na, H2 C) O2, H2 D) faqat H

422. Kaliy gidroksid eritmasi inert elektrodlar bilan elektroliz qilinganda katodda qanday moddalar ajralishi mumkin?

A) K, O2 B) K, H2 C) O2, H2 D) faqat H

423. Sulfat kislota eritmasi inert elektrodlar bilan elektroliz qilinganda katodda qanday moddalar ajralishi mumkin?

A) S, O2 B) H2S, H2 C) O2, H2 D) faqat H

424. Osh tuzi eritmasi inert elektrodlar bilan elektroliz qilinganda katodda qanday moddalar ajralishi mumkin?

A) Na, O2 B) Na, H2 C) O2, H2 D) faqat H

425. Osh tuzi eritmasi inert elektrodlar bilan elektroliz qilinganda anodda qanday moddalar ajralishi mumkin?

A) Cl2 O2 B) Cl2, H2 C) O2, H2 D) faqat H2

426. Kaliy karbanat eritmasi inert elektrodlar bilan elektroliz qilinganda katodda qanday moddalar ajralishi mumkin?

A) K, O2 B) K, H2 C) O2, H2 D) faqat H

427. Malein kislotaning kaliyli o'rta tuzi eritmasi inert elektrodlar bilan elektroliz qilinganda katodda qanday moddalar ajralishi mumkin?

A) CO2, O2 B) C2H2, H2 C) O2, C2H2 D) faqat H

428. Korund minerali suyuqlanmasini inert elektrodlar bilan elektroliz qilinganda katodda qanday moddalar ajralishi mumkin?

A) Al, O2 B) Al, H2 C) faqat Al D) faqat H2

429. Oltin (III) xlorid eritmasi inert elektrodlar bilan elektroliz qilinganda katodda qanday moddalar ajralishi mumkin?

A) Au, O2 B) Au, H C) O2, H2 D) faqat H2

430. Natriy ftarid eritmasi inert elektrodlar bilan elektroliz qilinganda katodda qanday moddalar ajralishi mumkin?

A) Na, O2 B) Na, H2 C) O2, H2 D) faqat H

431. Kumush nitrat eritmasidan 4825 sekund davomida 3 A tok o‘tkazilganda katodda qancha (g) kumush ajralib chiqadi?

A) 16,2 B) 32,4 C) 108 D) 48,6

432. Kumush nitrat eritmasidan 9650 sekund davomida 3 A tok o‘tkazilganda katodda qancha (g) kumush ajralib chiqadi?

A) 16,2 B) 32,4 C) 108 D) 48,6

433. Kaliy nitrat eritmasidan 4825 sekund davomida 5 A tok o‘tkazilganda katodda qancha (g) vodorod ajralib chiqadi?

A) 1,2 B) 2,4 C) 1 D) 0,25

434. Mis (II) nitrat eritmasidan 19300 sekund davomida 3 A tok o‘tkazilganda katodda qancha (g) mis ajralib chiqadi?

A) 19,2 B) 32 C) 12,8 D) 64

435. Kumush nitrat eritmasidan 1,34 soat davomida 4 A tok o‘tkazilganda katodda qancha (g) kumush ajralib chiqadi?

A) 16,2 B) 32,4 C) 108 D) 21,6

436. Kumush nitrat eritmasidan 2,68 soat davomida 2 A tok o‘tkazilganda anodda qancha (g) gaz ajralib chiqadi?

A) 8 B) 3,2 C) 1.6 D) 48,6

437. Natriy nitrat eritmasidan 2,68 soat davomida 2 A tok o‘tkazilganda anodda qancha (n.sh.l) gaz ajralib chiqadi?

A) 2,24 B) 5,6 C) 1,12 D) 4,48

438. Osh tuzi eritmasidan 2,68 soat davomida 2 A tok o‘tkazilganda anodda qancha (g) gaz ajralib chiqadi?

A) 7,1 B) 0,2 C) 1,6 D) 8,7

439. Osh tuzi eritmasidan 2,68 soat davomida 5 A tok o‘tkazilganda anodda qancha (n.sh.l) gaz ajralib

chiqadi?

A) 3,55 B) 2,8 C) 5,6 D) 11,2

440. Suvdan 2,68 soat davomida 5 A tok o‘tkazilganda anodda va katodda jami qancha (n.sh.l) gaz ajralib chiqadi?

A) 22,4 B) 16,8 C) 33,6 D) 11,2

441. 100 g 23,4% li NaCl eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,6 mol suv sarflangan bo‘lsa, eritmadan qancha faraday tok o‘tgan?

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

442. 100 g 37,25% li KCl eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,6 mol suv sarflangan bo‘lsa, eritmadan qancha faraday tok o‘tgan?

A) 0,5 B) 0,8 C) 0,7 D) 0,6

443. 200 g 32% li CuSO4 eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,8 mol suv sarflangan bo‘lsa, eritmadan qancha faraday tok o‘tgan?

A) 3,2 B) 0,8 C) 1,2 D) 1.6

444. NaNO3 eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,6 mol suv sarflangan bo‘lsa, eritmadan qancha faraday tok o‘tgan?

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

445. 100 g 27 % li CuCl2 eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,6 mol suv sarflangan bo‘lsa, eritmadan qancha faraday tok o‘tgan?

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

446. 200 g 27 % li CuCl2 eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,6 mol suv sarflangan bo‘lsa, eritmadan qancha faraday tok o‘tgan?

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

447. 100 g 40 % li NaOH eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,6 mol suv sarflangan bo‘lsa, eritmadan qancha faraday tok o‘tgan?

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

448. NaNO3 eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 1,2 mol suv sarflangan bo‘lsa, eritmadan qancha faraday tok o‘tgan?

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

449. 200 g 74,5% li KCl eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 2,6 mol suv sarflangan bo‘lsa, eritmadan qancha faraday tok o‘tgan?

A) 3,5 B) 3,8 C) 3,4 D) 3,2

450. 300 g 32% li CuSO4 eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,8 mol suv sarflangan bo‘lsa, eritmadan qancha faraday tok o‘tgan?

A) 3,2 B) 0,8 C) 1,2 D) 1.6

450. 13 g metall suyultirilgan xlorid kislota eritmasida eritilganda 4,48 litr (n.sh.) gaz ajralgan bo‘lsa, metallni toping.A) Fe B) Zn C) Cu D) Mo

451. 14 g metall suyultirilgan xlorid kislota eritmasida eritilganda 5,6 litr (n.sh.) gaz ajralgan bo‘lsa, metallni toping.A) Fe B) Zn C) Cu D) Mo

452. 2 g metall oksidiga suyultirilgan xlorid kislota eritmasida eritilganda 0,45 g suyuq (n.sh.da) modda ajralgan bo‘lsa, metallni toping.

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

453. 10,8 g metall suyultirilgan xlorid kislota eritmasida eritilganda 13,44 litr (n.sh.) gaz ajralgan bo‘lsa, metallni toping.

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

454. 13 g metall suyultirilgan xlorid kislota eritmasida eritilganda 0,4 g gaz ajralgan bo‘lsa, metallni toping. A) Fe B) Zn C) Cu D) Mo

455. KNO3 va Cu(NO3)2 dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,15 mol O2 bo‘lgan 14 g gazlar aralashmasi hosil bo‘lsa, dastlabki aralashmadagi kaliy nitratning massasini (g) aniqlang.

A) 10,1 B) 7,8 C) 20,2 D) 30,3

456. NaNO3 va AgNO3 dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,15 mol O2 bo‘lgan 14 g gazlar aralashmasi hosil bo‘lsa, dastlabki aralashmadagi natriy nitratning massasini (g) aniqlang.

A) 8,5 B) 4,25 C) 17 D) 25,5

457. KNO3 va Zn(NO3)2 dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,15 mol O2 bo‘lgan 14 g gazlar aralashmasi hosil bo‘lsa, dastlabki aralashmadagi kaliy nitratning massasini (g) aniqlang.

A) 10,1 B) 7,8 C) 20,2 D) 30,3

458. KNO3 va Cu(NO3)2 dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,3 mol O2 bo‘lgan 18,8 g gazlar aralashmasi hosil bo‘lsa, dastlabki aralashmadagi kaliy nitratning massasini (g) aniqlang.

A) 50,5 B) 10,1 C) 20,2 D) 30,3

459. NaNO3 va AgNO3 dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,3 mol O2 bo‘lgan 18,8 g gazlar aralashmasi hosil bo‘lsa, dastlabki aralashmadagi natriy nitratning massasini (g) aniqlang.

A) 4,25 B) 8,5 C) 17 D) 34

460. NaNO3 va Cu(NO3)2 dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,3 mol O2 bo‘lgan 18,8 g gazlar aralashmasi hosil bo‘lsa, dastlabki aralashmadagi tuzlarning (berilgan tartibda) mol nisbatini aniqlang. A) 5:1 B) 1:5 C) 2,5:1 D) 1:2,5 (davomi bor ....)

461. Qaysi alkenning kislotali muhitda KMnO4 bilan oksidlanishidan aseton va sirka kislota hosil bo‘ladi? A) buten-1 B) 2-metilbuten-1

C) buten-2 D) 2-metilbuten-2

462. Qaysi alkenning kislotali muhitda KMnO4 bilan oksidlanishidan sirka kislota hosil bo‘ladi?

A) buten-1 B) 2-metilbuten-1 C) buten-2 D) 2-metilbuten-2

463. Qaysi alkenning kislotali muhitda KMnO4 bilan oksidlanishidan butanon hosil bo‘ladi?

A) buten-1 B) 2-metilbuten-1 C) buten-2 D) 2-metilbuten-2

464. Qaysi alkenning kislotali muhitda KMnO4 bilan oksidlanishidan propion kislota hosil bo‘ladi?

A) buten-1 B) 2-metilbuten-1 C) buten-2 D) 2-metilbuten-2

465. Qaysi aromatik halqali moddaning kislotali muhitda KMnO4 bilan oksidlanishidan aseton va karbol kislota hosil bo‘ladi?

A) Sterol B) Kumol C) Kiselol D) Krezol

466. Qaysi aromatik halqali moddaning kislotali muhitda KMnO4 bilan oksidlanishidan salitsil kislota hosil bo‘ladi?

A) Sterol B) Kumol c) Kiselol D) Krezol

467. Qaysi aromatik halqali moddaning kislotali muhitda KMnO4 bilan oksidlanishidan ftal kislota hosil bo‘ladi?

A) Sterol B) Kumol C) Kiselol D) Krezol

468. Qaysi aromatik halqali moddaning kislotali muhitda KMnO4 bilan oksidlanishidan benzoy kislota hosil bo‘ladi?

A) Sterol B) Kumol C) Kiselol d) Krezol

469. Qaysi alkenning kislotali muhitda KMnO4 bilan oksidlanishidan izobutan kislota hosil bo‘ladi?

A) buten-1 B) 3-metilbuten-1

C) penten-2 D) 2-metilbuten-2

470. Qaysi alkenning kislotali muhitda KMnO4 bilan oksidlanishidan propion va sirka kislotalar hosil bo‘ladi?

A) buten-1 B) 2-metilbuten-1 C) \_ penten-2 D) 2-metilbuten-2

471. Zichliklari 0,5 g/ml va 1,5 g/ml bo‘lgan eritmalar aralashtirilganda 700 g (p=0,7 g/ml) bo‘lgan eritma olindi. Dastlabki eritmalar hajmini (litr) aniqlang.

A) 0,3; 0,7 B) 0.8: 0.2 C) 0,6; 0,4 D) 0,5; 0,5

472. Zichliklari 0,5 g/ml va 1,5 g/ml bo‘lgan eritmalar aralashtirilganda 800 g (p=0,8 g/ml) bo‘lgan eritma olindi. Dastlabki eritmalar hajmini (litr) aniqlang A) 0,3: 0,7 B) 0,8; 0,2 C) 0,6; 0,4 D) 0,5; 0,5

473. Zichliklari 0,9 g/ml va 1,5 g/ml bo‘lgan eritmalar aralashtirilganda 1200 g (p=1,2 g/ml) bo‘lgan eritma olindi. Dastlabki eritmalar hajmini (litr) aniqlang.A) 0,3; 0,7 B) 0,8; 0,2 C) 0,6; 0,4 D) 0,5; 0,5

474. 200 g 16% li mis (II) sulfat eritmasiga 23 g natriy bo‘lakchalari tashlandi. Oxirgi eritma massasini (g) aniqlang.A) 222 B) 223 C) 203,4 D) 202,4

475. 300 g 24% li mis (II) sulfat eritmasiga 39 g kaliy bo‘lakchalari tashlandi. Oxirgi eritma massasini (g) aniqlang.A) 338 B) 300 C) 293,1 D) 339

476. 200 g 16% li mis (II) sulfat eritmasiga 46 g natriy bo‘lakchalari tashlandi. Oxirgi eritma massasini (g) aniqlang.A) 246 B) 223 C) 224,4 D) 202,4

477. 400 g 60% li mis (II) sulfat eritmasiga 23 g natriy bo‘lakchalari tashlandi. Oxirgi eritma massasini (g) aniqlang.A) 422 B) 373 C) 383,4 D) 372,4

478. 200 g 80% li mis (II) sulfat eritmasiga 39 g kaliy bo‘lakchalari tashlandi. Oxirgi eritma massasini (g) aniqlang.

A) 189 B) 223 C) 213,4 D) 238

479. 200 g 16% li mis (II) sulfat eritmasiga 23 g natriy bo‘lakchalari tashlandi. Hosil bo‘lgan eritmaning ishqorning massasini toping. A) 24 B) 32 C) 40 D) 16

480. 300 g 24% li mis (II) sulfat eritmasiga 39 g kaliy bo‘lakchalari tashlandi. Hosil bo‘lgan eritmaning ishqorning massasini toping. A) 33,6 B) 56 C) 11,2 D) 5,6

481. 200 g 16% li mis (II) sulfat eritmasiga 46 g natriy bo‘lakchalari tashlandi. Hosil bo‘lgan eritmaning ishqorning miqdorini (mol) toping. A) 2,4 B) 3,2 C) 4,0 D) 1.6

482. 400 g 60% li mis (II) sulfat eritmasiga 23 g natriy bo‘lakchalari tashlandi. Oxirgi eritmadagi tuz(lar) massasini (g) aniqlang. A) 160 B) 231 C) 302 D) 71

483. 200 g 80% li mis (II) sulfat eritmasiga 39 g kaliy bo‘lakchalari tashlandi. Oxirgi eritma massasini (g) aniqlang. A)167 B)80 C)87 D)247

484. Dimetilfarmamid molekulasidagi sp3 gibrid orbitallar sonini toping? A) 8 B) 12 C) 16 D) 20

485. Dimetilfarmamid molekulasidagi sp2 gibrid orbitallar sonini toping. A) 3 B) 15 C)6 D) 9

486. molekulasidagi sp3-s qoplanishlar sonini toping? A) 0 B) 8 C) 6 D)7

487. Dimetilfarmamid molekulasidagi sp3-sp3 qoplanishlar sonini toping?

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

488. Dimetilfarmamid molekulasidagi sp3-sp2 qoplanishlar sonini toping?

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

489. Dimetilfarmamid molekulasidagi sp2-sp2 qoplanishlar sonini toping?

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

490. Dimetilfarmamid molekulasidagi uglerod(lar) ning massa ulushini (%) toping.

A) 49,3 B) 50 C) 65,7 D) 44,4

491. Dimetilfarmamid molekulasidagi azot(lar) ning massa ulushini (%) toping.

A) 11,1 B) 33,3 C) 65,7 D) 19,1

492. Quyidagi elektron konfiguratsiyada qaysi qoida buzilmoqda?

 3p

3s

↑↓

↑↓

↑

↑↓

A) Hund qoidasi B) Klechkovskiyning 1-qonuni C) Pauli prinsipi D) Klechkovskiyning 2-qonuni

493. X3-, Y, Z4+ va T2-atom va ionlari o’zaro izoelektron bo’lib ular tarkibidagi protonlari yig’indisi 71 ga teng bo’lsa, T atomining elektron konfiguratsiyasini ko’rsating.

A) 3s23p4 B) 3s23p3 C) 3s23p6 D) 3s23p5

494. X3-, Y, Z4+ va T2-atom va ionlari o’zaro izoelektron bo’lib ular tarkibidagi protonlari yig’indisi 71 ga teng bo’lsa, Y atomining elektron konfiguratsiyasini ko’rsating.

A) 3s23p4 B) 3s23p3

C) 3s23p6 D) 3s23p5

495. X3-, Y, Z4+va T2-atom va ionlari o’zaro izoelektron bo’lib ular tarkibidagi protonlari ig’indisi 71 ga teng bo’lsa, Z atomida nechta -1/2 spinli elektron mavjud? A) 9 B) 10 C) 11 D) 12

496. X3-, Y, Z4+va T2-atom va ionlari o’zaro izoelektron bo’lib ular tarkibidagi protonlari yig’indisi 71 ga teng bo’lsa, Z atomida nechta +1/2 spinli elektron mavjud? A) 9 B) 10 C) 11 D) 12

497. X3-, Y, Z4+va T2-atom va ionlari o’zaro izoelektron bo’lib ular tarkibidagi protonlari yig’indisi 71 ga teng bo’lsa, Z atomida nechta

ml= -1 bo’lgan nechta elektron mavjud?

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

498. Qaysi birikma tarkibidagi oltingugurt tarkibidagi oltingugurt ionida s va p-elektronlarining bir-biriga nisbati 2:3?

A) Na2SO3 B) K2SO4 C) Li2SO4 D) Rb2S

499. Qaysi birikma tarkibidagi oltingugurt tarkibidagi oltingugurt ionida s va p-elektronlarining bir-biriga nisbati 1:1?

A) Na2SO3 B) K2SO4 C) Li2SO4 D) Rb2S

500. Qaysi birikma tarkibidagi oltingugurt tarkibidagi oltingugurt ionida s va p-elektronlarining bir-biriga nisbati 1:2?

A) Na2SO3 B) K2SO4 C) Li2SO4 D) Rb2S

501. Marganesning qanday zaryadli ionida d- elektronlar barcha elektronlarning 21,7% ini tashkil etadi?

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

502. Marganesning qanday zaryadli ionida d- elektronlar barcha elektronlarning 18,2% ini tashkil etadi?

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

503. Marganesning qanday zaryadli ionida d- elektronlar barcha elektronlarning 14,3% ini tashkil etadi?

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

504. Davriy sistemada ketma-ket joylashgan X, Y va Z element atomlaridan hosil bo’lgan X-3, Y+4 va Z+5 zaryadli ionlari tarkibida 42 ta elektron bo’lsa, X atomi tarkibida nechta +/ spinli elektron bor?

A) 6 B) 7 C) 8 D) 9

505. Davriy sistemada ketma-ket joylashgan X, Y va Z element atomlaridan hosil bo’lgan X-3, Y+4 va Z+5 zaryadli ionlari tarkibida 42 ta elektron bo’lsa, X atomi tarkibida nechta -/ spinli elektron bor?

A) 6 B) 7 C) 8 D) 9

506. Davriy sistemada ketma-ket joylashgan X, Y va Z element atomlaridan hosil bo’lgan X-3, Y+4 va Z+5 zaryadli ionlari tarkibida 42 ta elektron bo’lsa, X atomi tarkibidagi toq elektronlar necha foizni tashkil etadi?

A) 15 B) 18 C) 20 D) 25

507. Davriy sistemada ketma-ket joylashgan X, Y va Z element atomlaridan hosil bo’lgan X-3, Y+4 va Z+5 zaryadli ionlari tarkibida 42 ta elektron bo’lsa, X atomi tarkibida nechta +1/2 spinli elektron bor?

A) 6 B) 7 C) 8 D) 9

508. Davriy sistemada ketma-ket joylashgan X, Y va Z element atomlaridan hosil bo’lgan X-3, Y+4 va Z+5 zaryadli ionlari tarkibida 42 ta elektron bo’lsa, X atomi tarkibida nechta -1/2 spinli elektron bor?

A) 6 B) 7 C) 8 D) 9

509. Davriy sistemada ketma-ket joylashgan X, Y va Z element atomlaridan hosil bo’lgan X-3, Y+4 va Z+5 zaryadli ionlari tarkibida 42 ta elektron bo’lsa, X atomi tarkibidagi toq elektronlar necha foizni tashkil etadi?

A) 12,5 B) 15 C) 16,5 D) 11,2

510. Davriy sistemada ketma-ket joylashgan X, Y va Z element atomlaridan hosil bo’lgan X-3, Y+4 va Z+5 zaryadli ionlari tarkibida 42 ta elektron bo’lsa, Z atomi tarkibida nechta -1/2 spinli elektron mavjud?

A) 6 B) 7 C) 8 D) 9

511. Davriy sistemada ketma-ket joylashgan X, Y va Z element atomlaridan hosil bo’lgan X-3, Y+4 va Z+5 zaryadli ionlari tarkibida 42 ta elektron bo’lsa, Z atomi tarkibida nechta ml= -1 bo’lgan elektron mavjud?

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

512. Davriy sistemada ketma-ket joylashgan X, Y va Z element atomlaridan hosil bo’lgan X+4, Y-3 va Z+6 zaryadli ionlari tarkibida 38 ta elektron bo’lsa, X atomning yadro zaryadini aniqlang.

A) +14 B) +15 C) +16 D) +17

513. Davriy sistemada ketma-ket joylashgan X, Y va Z element atomlaridan hosil bo’lgan X+4, Y-3 va Z+6 zaryadli ionlari tarkibida 38 ta elektron bo’lsa, Y atomning yadro zaryadini aniqlang.

A) +14 B) +15 C) +16 D) +17

514. Davriy sistemada ketma-ket joylashgan X, Y va Z element atomlaridan hosil bo’lgan X+4, Y-3 va Z+6 zaryadli ionlari tarkibida 38 ta elektron bo’lsa, Z atomning yadro zaryadini aniqlang.

A) +15 B) +16 C) +17 D) +18

515. Davriy sistemada ketma-ket jolashgan X, Y, Z va T element atomlari tarkibidagi protonlari yig’indisi 66 ga teng bo’lsa, X ning eng yuqori oksidlanish darajasidagi elektron konfiguratsiyasini ko’rsating.

A) 3s23p0 B) 3s23p6

C) 2s22p6 D) 3s23p3

516. Davriy sistemada ketma-ket jolashgan X, Y, Z va T element atomlari tarkibidagi protonlari yig’indisi 66 ga teng bo’lsa, X ning eng quyi oksidlanish darajasidagi elektron konfiguratsiyasini ko’rsating.

A) 3s23p0 B) 3s23p6

C) 2s22p6 D) 3s23p3

517. Davriy sistemada ketma-ket jolashgan X, Y, Z va T element atomlari tarkibidagi protonlari yig’indisi 66 ga teng bo’lsa, Y ning eng yuqori oksidlanish darajasidagi elektron konfiguratsiyasini ko’rsating.

A) 3s23p0 B) 3s23p6

C) 2s22p6 D) 3s23p3

518. Davriy sistemada ketma-ket jolashgan X, Y, Z va T element atomlari tarkibidagi protonlari yig’indisi 66 ga teng bo’lsa, Y+4 ionining elektron konfiguratsiyasini ko’rsating.

A) 3s23p0 B) 3s23p6 C) 2s22p6 D) 3s23p3

519. Davriy sistemada ketma-ket jolashgan X, Y, Z va T element atomlari tarkibidagi protonlari yig’indisi 66 ga teng bo’lsa, Y ning eng quyi oksidlanish darajasidagi elektron konfiguratsiyasini ko’rsating.

A) 3s23p0 B) 3s23p6

C) 2s22p6 D) 3s23p3

520. Davriy sistemada ketma-ket jolashgan X, Y, Z va T element atomlari tarkibidagi protonlari yig’indisi 66 ga teng bo’lsa, Z ionining elektron konfiguratsiyasini ko’rsating.

A) 3s23p0 B) 3s23p6 C) 2s22p6 D) 3s23p3

521. Davriy sistemada ketma-ket jolashgan X, Y, Zva T element atomlari tarkibidagi protonlari yig’indisi 66 ga teng bo’lsa, Z3+ ionining elektron konfiguratsiyasini ko’rsating.

A) 3s23p0 B) 3s23p6 C) 2s22p6 D) 3s23p3

522. Davriy sistemada ketma-ket jolashgan X, Y, Zva T element atomlari tarkibidagi protonlari yig’indisi 66 ga teng bo’lsa, Z5+ ionining elektron konfiguratsiyasini ko’rsating.

A) 3s23p0 B) 3s23p6 C) 2s22p6 D) 3s23p3

523. Davriy sistemada ketma-ket jolashgan X, Y, Zva T element atomlari tarkibidagi protonlari yig’indisi 66 ga teng bo’lsa, Z7+ ionining elektron konfiguratsiyasini ko’rsating.

A) 3s23p0 B) 3s23p6 C) 2s22p6 D) 3s23p3

524. Davriy sistemada ketma-ket jolashgan X, Y, Zva T element atomlari tarkibidagi protonlari yig’indisi 66 ga teng bo'lsa, T atomining elektron konfiguratsiyasini ko’rsating.

A) 3s23p0 B) 3s23p6 C) 2s22p6 D) 3s23p3

525. Fe3+ ioni tarkibida nechta +1/2 spinli elektron bor? A) 12 B) 13 C) 14 D) 15

526. Fe3+ ioni tarkibida nechta -1/2 spinli elektron bor? A) 8 B) 9 C) 14 D) 15

527. Fe3+ ioni tarkibidagi nechta ml = -1 bo’lgan elektron mavjud?

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

528. Fe3+ ioni tarkibidagi nechta ml = +1 bo’lgan elektron mavjud?

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

529. Fe2+ ioni tarkibida nechta +1/2 spinli elektron bor? A) 12 B) 13 C) 14 D) 15

530. Fe2+ ioni tarkibida nechta -1/2 spinli elektron bor? A) 9 B) 10 C) 14 D) 15

531. Cu2+ ioni tarkibida nechta +1/2 spinli elektron bor? A) 12 B) 13 C) 14 D) 15

532. Cu2+ ioni tarkibida nechta -1/2 spinli elektron bor? A) 12 B) 13 C) 14 D) 15

533. Cu2+ ioni tarkibida nechta ml = -1 bo’lgan elektron mavjud? A) 4 B) 6 C) 8 D) 12

534. Cu2+ ioni tarkibida nechta ml = +1 bo’lgan elektron mavjud? A) 4 B) 6 C) 8 D) 12

535. Fe ionini hosil bo’lishida yo’qotilgan elektronlarning barcha kvant sonlari yig’indisini hisoblang.

A) 8,5 B) 10,5 C) 11,5 D) 12,5

536. Cu+2 ionini hosil bo’lishida yo’qotilgan elektronlarning barcha kvant sonlari yig’indisini hisoblang.

A) 9 B) 10 C) 11 D) 12

537. Mo+2 ionini hosil bo’lishida yo’qotilgan elektronlarning barcha kvant sonlari yig’indisini hisoblang.

A) 13 B) 14 C) 15 D) 12

538. Ni+3 ionini hosil bo’lishida yo’qotilgan elektronlarning barcha kvant sonlari yig’indisini hisoblang.

A) 8,5 B) 10,5 C) 11,5 D) 12,5

539. Cr+3 ionini hosil bo’lishida yo’qotilgan elektronlarning barcha kvant sonlari yig’indisini hisoblang.

A) 15,5 B) 16,5 C) 17,5 D) 18,5

540. Cr+2 ionini hosil bo’lishida yo’qotilgan elektronlarning barcha kvant sonlari yig’indisini hisoblang.

A) 10 B) 11 C) 12 D) 13

541. Sc+3 ionini hosil bo’lishida yo’qotilgan elektronlarning barcha kvant sonlari yig’indisini hisoblang.

A) 10,5 B) 11,5 C) 12,5 D) 12,5

542. Agar atomlardagi elektronlarning holatini belgilovchi magnit kvant soni -l dan +l gacha emas,

+l dan -l gacha bo’lganda, Fe+2 ioni tarkibidagi barcha elektronlarining magnit kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

543. Agar atomlardagi elektronlarning holatini belgilovchi magnit kvant soni -l dan +l gacha emas,

 +l dan -l gacha bo’lganda, Fe3+ ioni tarkibidagi barcha elektronlarining magnit kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

544. Agar atomlardagi elektronlarning holatini belgilovchi magnit kvant soni -l dan +l gacha emas, +l dan -l gacha bo’lganda, Ni+2 ioni tarkibidagi barcha elektronlarining magnit kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

545. Agar atomlardagi elektronlarning holatini belgilovchi magnit kvant soni -l dan +l gacha emas, +l dan -l gacha bo’lganda, Ni+3 ioni tarkibidagi barcha elektronlarining magnit kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

546. Agar atomlardagi elektronlarning holatini belgilovchi magnit kvant soni -l dan +l gacha emas, +l dan -l gacha bo’lganda, Mn+2 ioni tarkibidagi barcha elektronlarining magnit kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

547. Agar atomlardagi elektronlarning holatini belgilovchi magnit kvant soni -l dan +l gacha emas, +l dan -l gacha bo’lganda, Mn4+ ioni tarkibidagi barcha elektronlarining magnit kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi?

A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

548. Agar atomlardagi elektronlarning holatini belgilovchi magnit kvant soni -l dan +l gacha emas, +l dan -l gacha bo’lganda, Cr+2 ioni tarkibidagi barcha elektronlarining magnit kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi?

A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

549. Agar atomlardagi elektronlarning holatini belgilovchi magnit kvant soni -l dan +l gacha emas, +l dan -l gacha bo’lganda, Cr3+ ioni tarkibidagi barcha elektronlarining magnit kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi?

A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

550. Agar atomlardagi elektronlarning holatini belgilovchi magnit kvant soni -l dan +l gacha emas,

+l dan -l gacha bo’lganda, Cu2+ ioni tarkibidagi barcha elektronlarining magnit kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

551. Agar atomlardagi elektronlarning holatini belgilovchi magnit kvant soni -l dan +l gacha emas, +l dan -l gacha bo’lganda, Cu+ ioni tarkibidagi barcha elektronlarining magnit kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi?

A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

552. Agar atomlardagi elektronlarning o’z o’qi atrofida aylanishini xarakterlovchi spin kvant soni (ms) qiymatlari +1/2 va -1/2 emas, +3/2 va -3/2 bo’lganda, Fe2+ ioni tarkibidagi barcha elektronlarining spin kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) 0 B) -3 C) +3 D) +6

553. Agar atomlardagi elektronlarning o’z o’qi atrofida aylanishini xarakterlovchi spin kvant soni (ms) qiymatlari +1/2 va -1/2 emas, +3/2 va -3/2 bo’lganda, Fe+3 ioni tarkibidagi barcha elektronlarining spin kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) +3 B) +4,5 C) +6 D) +7,5

554. Agar atomlardagi elektronlarning o’z o’qi atrofida aylanishini xarakterlovchi spin kvant soni (ms) qiymatlari +1/2 va -12/ emas, +3/2 va -3/2 bo’lganda, Ni2+ ioni tarkibidagi barcha elektronlarining spin kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

555. Agar atomlardagi elektronlarning o’z o’qi atrofida aylanishini xarakterlovchi spin kvant soni (ms) qiymatlari +1/2 va -1/2 emas, +3/2 va -3/2 bo’lganda, Ni+3 ioni tarkibidagi barcha elektronlarining spin kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi?

556. Agar atomlardagi elektronlarning holatini belgilovchi magnit kvant soni -l dan +l gacha emas,

+l dan -l gacha bo’lganda, Cr3+ ioni tarkibidagi barcha elektronlarining magnit kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

557. Agar atomlardagi elektronlarning holatini belgilovchi magnit kvant soni -l dan +l gacha emas, +l dan -l gacha bo’lganda, Cu2+ ioni tarkibidagi barcha elektronlarining magnit kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

558. Agar atomlardagi elektronlarning holatini belgilovchi magnit kvant soni -l dan +l gacha emas, +l dan -l gacha bo’lganda, Cu+ ioni tarkibidagi barcha elektronlarining magnit kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) 0 B) +1 C) +2 D) +3

559. Agar atomlardagi elektronlarning o’z o’qi atrofida aylanishini xarakterlovchi spin kvant soni (ms) qiymatlari +1/2 va -1/2 emas, +3/2 va -3/2 bo’lganda, Fe2+ ioni tarkibidagi barcha elektronlarining spin kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) 0 B) -3 C) +3 D) +6

560. Agar atomlardagi elektronlarning o’z o’qi atrofida aylanishini xarakterlovchi spin kvant soni (ms) qiymatlari +1/2 va -1/2 emas, +3/2 va -3/2 bo’lganda, Fe+3 ioni tarkibidagi barcha elektronlarining spin kvant sonlari yig’indisi nechaga teng bo’lar edi? A) +3 B) +4,5 C) +6 D) +7,5

561. H2S+MnO4- + H+→S + Mn2++... ushbu reaksiya tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o’ng va chap tomonidagi koeffitsiyentlar ayirmasini aniqlang. A) 6 B) 28 C) 16 D) 2

562. H2S+MnO4- + H+ = S+Mn2++... ushbu reaksiya tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o’ng va chap tomonidagi koeffitsiyentlar yigindisini aniqlang. A) 28 B) 26 C) 19 D)17

563. SO32- + MnO4- + H+ = SO42- + Mn2++... ushbu reaksiya tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o’ng va chap tomonidagi koeffitsiyentlar ayirmasini aniqlang. A) 3 B) 23 C) 11 D)1

564. SO32- + MnO4- + H+ = SO42- + Mn2++... ushbu reaksiya tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o’ng va chap tomonidagi koeffitsiyentlar yigindisini aniqlang. A) 28 B) 23 C) 19 D) 17

565. H+ + Cl- + Cr2O72- = Cl2+Cr3+ +... ushbu reaksiya tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o’ng va chap tomonidagi koeffitsiyentlar ayirmasini aniqlang. A) 4 B) 9 C)5 D)1

566. H+ + Cl- + Cr2O72- = Cl2+Cr3+ +... ushbu reaksiya tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o’ng va chap tomonidagi koeffitsiyentlar yigindisini aniqlang. A) 33 B) 17 C) 29 D) 15

567. MnO4- + H2O2 + H+ = Mn2+ + O2+... ushbu reaksiya tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o’ng va chap tomonidagi koeffitsiyentlar ayirmasini aniqlang. A) 7 B) 6 C) 2 D) 5

568. MnO4- + H2O2 + H+ = Mn2+ + O2+...ushbu reaksiya tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o’ng va chap tomonidagi koeffitsiyentlar yigindisini aniqlang. A) 26 B) 15 C) 17 D) 28

569. SO32- + Cr2O72- + H+ = SO42- + Cr3+ +... ushbu reaksiya tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o’ng va chap tomonidagi koeffitsiyentlar ayirmasini aniqlang. A) 3 B) 9 C) 11 D) 5

570. SO32- + Cr2O72- + H+ = SO42- + Cr3+ +... ushbu reaksiya tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o’ng va chap tomonidagi koeffitsiyentlar yigindisini aniqlang.

A) 25 B) 12 C) 14 D) 21

571. H2S + H2SO4 + K2Cr2O7 = Cr2(SO4)3 + S + . . . + H2O reaksiya tenglamasida chap tomondagi koeffisiyentlar yig‘indisini aniqlang. A) 17 B) 13 C) 5 D) 8

572. Quyidagi reaksiyada oksidlovchi oldidagi koeffisiyentni ko‘rsating. H2S + HNO3 = H2SO4 + NO + H2O

A) 2 B)8 C) 6 D) 4

573. H2S + H2SO4 + K2Cr2O7 = Cr2(SO4)3 + S + . . . + H2O reaksiya tenglamasida noma’lum moddani aniqlang.

A) KOH B) K2SO4 C) Cr2S3 D) CrSO4

574. C6H5CH2OH + MnO4- + H+ = C6H5COO- + Mn2+... sxema bo‘yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning barcha koeffitsiyentlari yig’indisini toping.

575. C6H5CH2OH + MnO4- + H+ = C6H5COO- + Mn2+... sxema bo‘yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning o’ng tominidagi koeffitsiyentlari yig’indisini toping.

576. C6H5CH2OH + MnO4- + H+ = C6H5COO- + Mn2+... sxema bo‘yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning chap tominidagi koeffitsiyentlari yig’indisini toping.

577. H4P2O7 molekulasida fosforning valentligi va oksidlanish darajasi nechaga teng?

A) V va +3 B) III va +3 C) V va +5 D) III va +5

578. H2S2O8 molekulasida oltingugurtning valentligi va oksidlanish darajasi nechaga teng?

A) IV va +4 B) II va +2 C) VI va +6 D) IV va +6

579. H3PO3 molekulasida fosforning valentligi va oksidlanish darajasi nechaga teng?

A) V va +4 B) III va +3 C) V va +5 D) III va +5

580. H3PO2 molekulasida fosforning valentligi va oksidlanish darajasi nechaga teng?

A) V va +3 B) III va +3 C) V va +5 D) III va +5

581. H2S2O3 molekulasida oltingugurtlarning valentligi va oksidlanish darajasi nechaga teng?

A) IV ; +2 va II ;+4 B) II ; 0 va VI ;+4 C) VI; +2 vaIV; +6 D) IV;+4 va VI ;+6

582. Qanday oksidlar turi kislotalar bilan ta’sirlashib tuz hosil qiladi, ishqorlar bilan esa ta’sirlashmaydi?

A) amfoter B) kislotali C) befarq D) asosli

583. Qanday oksidlar turi asoslar bilan ta’sirlashib tuz hosil qiladi, kislotalar bilan esa ta’sirlashmaydi?

A) amfoter B) kislotali C) befarq D) asosli

584. Qanday oksidlar turi kislotalar bilan ham asoslar bilan ham ta’sirlashib tuz hosil qiladi.

A) amfoter B) kislotali C) befarq D) asosli

585. Qanday oksidlar turi tuz hosil qilmaydi. A) amfoter B) kislotali C) befarq D) asosli

586. Organik birikmalardagi uglerod atomi jami necha xil oksidlanish darajasiga ega bo‘ladi?

A) 8 B) 7 C)\_9 D) 10

587. Ftorning necha xil oksidlanish darajasi mavjud. A) 1 B)2 C) 3 D) 4

588. Mis atomi jami necha xil oksidlanish darajasi ga ega bo‘ladi? A) 1 B) 2 C)3 D) 4

589. Xlorning necha ioni bor. A) 5 B)7 C) 3 D) 6

 atomida magnit kvant son qiymati ga teng bo`lgan elektronlar soni nechta?

A)12, 8, 5, 2 B) 12, 12, 24, 0 B) 12, 8, 4, 2 D) 11, 8, 5, 2

591. atomida magnit kvant son qiymati ga teng bo`lgan elektronlar soni nechta?

A)8, 6, 4, 0 B) 8, 6, 4, 2 B) 10, 6, 8, 0 D) 10, 6, 4, 0

592. atomida magnit kvant son qiymati ga teng bo`lgan elektronlar soni nechta?.

A)12, 10, 6, 2 B) 12, 12, 12, 0 B) 12, 12, 12, 2 D) 12, 10, 8, 2

594. atomida magnit kvant son qiymati ga teng bo`lgan elektronlar soni nechta?.

A)0, 4, 1, 0 B) 0, 4, 1, 2 B) 0, 4, 2, 0 D) 7, 12, 4, 0

595. 3 ta elektron berib ionidan 2 ta elektron olganda barcha ionlar zaryadi tenglashgan bo`lsa, dastlabki ionlar zaryadlari yig`indisini aniqlang.

A) +6 B) + 10 C) + 8 D) +9

596. elektron berib, elektron olganda ionlar zaryadi tenglashgan bo`lsa, dastlabki ionlarning zaryadlari yig`indisini hisoblang.

A) + 6 B) + 7 C) + 8 D) + 9

597.elektron olib, elektron berganda ionlar zaryadi tenglashgan bo`lsa, dastlabki ionlarning zaryadlari yig`indisini hisoblang.

A) + 6 B) + 7 C) + 8 D) + 9

598. element atomlarining tashqi qobig`ida kamida nechta elektron bo`ladi?.

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

599. element atomlarining tashqi qobig`ida maksimal nechta elektron bo`ladi?.

A) 2; 6 B) 1; 3 C) 2; 8 D) 2; 2

600. element atomlarida maksimal nechta tashqi elektron bo`ladi?.

A) 2, 6, 10, 14 B) 2, 2, 2, 2 C) 2, 8, 2, 2 D) 2, 6, 2, 2

601. Magnit kvant son qiymati ga teng bo`lgan elektronlari soni 8 ta bo`lsa, bunday elementlar soni maksimal nechta bo`ladi?.

A) 8 B) 2 C) 6 D) 9

602. Magnit kvant son qiymati ga teng bo`lgan elektronlari soni 4 ta bo`lsa, bunday elementlar soni maksimal nechta bo`ladi?.

A) 7 B) 4 C) 8 D) 5

603. Magnit kvant son qiymati ga teng bo`lgan elektronlari soni 5 ta bo`lsa, bunday elementlar soni maksimal nechta bo`ladi.

A) 7 B) 3 C) 5 D) 8

604. elektronlari soni 10 ta bo`lgan atomda ko`pi bilan nechta spinli elektron bo`ladi?.

A) 4 B) 3 C) 7 D) 8

605. elektronlari soni 5 ta bo`lgan atomda ko`pi bilan nechta spinli elektron bo`ladi?.

A) 4 B) 3 C) 7 D) 8

606. elektronlari soni 10 ta bo`lgan atomda kamida nechta spinli elektron bo`ladi?.

A) 3 B) 4 C) 7 D) 8

607. Bir element atomi uchun berilgan ma’lumotlar asosida ionlanish energiyasi ortib borish tartibida joylashtiring. ( proton va elektron nisbatlari keltirilgan)

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

608. Elektron tuzilishi ko`rinishida bo`lgan neytral atomda tashqi va tashqidan bitta oldingi pog`onalarning elektronlar yig`indisi 18 ta. Tashqi va tashqidan ikkita oldingi pog`onalarning elektronlar yig`indisi 10 ta bo`lsa, elementni aniqlang.

A) B) C) D)

609. Elektron tuzilishi ko`rinishida bo`lgan neytral atomda tashqi va tashqidan bitta oldingi pog`onalarning elektronlar yig`indisi 17 ta. Tashqi va qashqidan ikkita oldingi pog`onalarning elektronlar yig`indisi 10 ta bo`lsa, elementni aniqlang.

A) B) C) D)

610. Elektron tuzilishi ko`rinishida bo`lgan neytral atomda tashqi va tashqidan bitta oldingi pog`onalarning elektronlar yig`indisi 14 ta. Tashqi va tashqidan ikkita oldingi pog`onalarning elektronlar yig`indisi 9 ta bo`lsa, elementni aniqlang.

A) B) C) D)

611.

 1. 2. 3.

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

612.

 1. 2. 3.

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

613.

 1. 2. 3.

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

614. 13 ta kvant yacheykasi elektronga to`la to`lgan element atomi qaysi?.

A) B) C) D)

615. 21 ta kvant yacheykasi elektronga to`la to`lgan element atomi qaysi?.

A) B) C) D)

616. 20 ta kvant yacheykasi elektronga to`la to`lgan element atomi qaysi?.

A) B) C) D)

617. Tashqi orbital turi va bosh kvant soni 4 bo`lgan neytral atom elementi uchun

Tartib raqam qanday bo`lishi mumkin emas?.

A)32 B) 33 C) 37 D) 35

618. atomlarida elektronga to`lmay qolgan qobiqlar soni nechta?.

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

619. atom va ionlarda elektronga to`lmay qolgan qobiqlar soni nechta?.

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

620. atomlarida elektronga to`lmay qolgan qobiqlar soni nechta?.

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

621. radiusi kamayib borish tartibida 3-element atomining so`ngi elektroni uchun kvant sonlar () qiymatini aniqlang.

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

622. radiusi ortib borish tartibida 3-element atomining so`ngi elektroni uchun kvant sonlar () qiymatini aniqlang.

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

623. radiusi kamayib borish tartibida 3-element atomining so`ngi elektroni uchun kvant sonlar () qiymatini aniqlang.

A) 3, 1, -1, +1/2 B) 3, 1, 0, +1/2 C) 3, 0, 0, - 1/2 D) 2, 1, 0, +1/2

624. valent pog`onasidagi toq elektronlar yig`indisini toping.

A) 17 B) 7 C) 15 D) 5

625. tashqi qobig`idagi toq elektronlar soni yig`indisini toping.

A) 12 B) 14 C) 7 D) 9

626. tashqi qobig`idagi toq elektronlar soni yig`indisini toping.

A) 12 B) 14 C) 7 D) 9

627. ionlanish energiyalari mos ravishda 899, 1757, 14848, 21006 dan bo`lgan element atomining gidridi formulasini aniqlang.

A) B) C) D)

628. ionlanish energiyalari mos ravishda 577, 1816, 2744, 11577 dan bo`lgan element atomining oksidi formulasini aniqlang.

A) B) C) D)

629. ionlanish energiyalari mos ravishda 495, 4562, 6910, 9543 dan bo`lgan element atomining nitridi formulasini aniqlang.

A) B) C) D)

630. yadro reaksiyasida mol izotopining yarmi yemirilganda dona elektron hosil bo`lsa, quyidagilardan qaysi(lar) to`g`ri?

1.0,5 mol Y hosil bo`ladi

2. 0,5 mol qoladi

3. boshlang`ich X miqdori 1 mol

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

631. atomlarini mos ravishda

 a) izotop b) izoton c) izobarlarga ajrating.

A) a – 1,2; b – 2,3; c – 2, 3 B) a – 1,2; b – 1,3; c – 2,3

C) a – 2,3; b - 1,2; c – 1, 3 D) a – 1, 3; b – 2,3; c – 1,2

632. atomlarini mos ravishda

 a) izotop b) izoton c) izobarlarga ajrating.

A) a – 1,3; b – 1,3; c – 2, 3 B) a – 1,3; b – 2,3; c – 1,2

C) a – 2,3; b - 1,2; c – 1, 3 D) a – 1, 3; b – 2,3; c – 1,2

633. atomlarini mos ravishda

 a) izotop b) izoton c) izobarlarga ajrating.

A) a – 2,3; b – 1,2; c – 1, 3 B) a – 2,3; b – 1,3; c – 1,2

C) a – 2,3; b - 1,2; c – 1, 3 D) a – 1, 3; b – 2,3; c – 1,2

634. So`ngi elektronini kvant sonlarining matematik ifodasi asosida elementni davriy jadvaldagi o`rnini toping.

A)4 – davr va II B – guruhcha B)3 – davr va V B – guruhcha

C)4 – davr va V B – guruhcha D)3 – davr va IV B – guruhcha

635. So`ngi elektronini kvant sonlarining matematik ifodasi asosida elementni davriy jadvaldagi o`rnini toping.

A)4 – davr va VII B – guruhcha B)3 – davr va V B – guruhcha

C)4 – davr va VIII B – guruhcha D)3 – davr va IV B – guruhcha

636. So`ngi elektronini kvant sonlarining matematik ifodasi asosida elementni davriy jadvaldagi o`rnini toping.

A)4 – davr va V B – guruhcha B)3 – davr va V B – guruhcha

C)5 – davr va V B – guruhcha D)5 – davr va IV B – guruhcha

637. 3 – davrda joylashgan element atomlari uchun ionlanish energiyalari keltirilgan. Bunga ko`ra quyida berilgan ifodalardan qaysi(lar) to`g`ri?

 metallmasdir

2. bir galogen bo`lganda ning yadro zaryadi 16 bo`ladi

3. galogen bo`laolmaydi

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

638. Elektron tuzilishi ko`rinishida bo`lgan element uchun quyida berilgan ifodalardan qaysi(lar) to`g`ri?.

1. bo`lganda bir inert gaz bo`ladi

2. bir galogen bo`lganda bo`ladi

3. bo`lganda -guruhcha elementi bo`ladi

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

639. Elektron tuzilishi ko`rinishida bo`lgan element uchun quyida berilgan ifodalardan qaysi(lar) to`g`ri?.

1. bo`lganda bir xalkogen bo`ladi

2. bir galogen bo`lganda bo`ladi

3. bo`lganda -guruhcha elementi bo`ladi

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

640. Elektron tuzilishi ko`rinishida bo`lgan element uchun quyida berilgan ifodalardan qaysi(lar) to`g`ri?.

1. bo`lganda ning tartib raqami 14 bo`ladi

2. bir inert gaz bo`lganda bo`ladi

3. bo`lganda -guruhcha elementi bo`ladi

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

641. atomining ionlanish energiyalari qaysi javobda to`g`ri taqqoslangan?.

1. 2. 3.

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

642. atomining ionlanish energiyalari qaysi javobda to`g`ri taqqoslangan?.

1. 2. 3.

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

643. atomining ionlanish energiyalari qaysi javobda to`g`ri taqqoslangan?.

1. 2. 3.

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

644. izotop atomlarining neytronlari soni yig`indisi 38 ga teng bo`lsa, elementining davriy jadvaldagi o`rnini toping.

A)2 – davr , VII A – guruhcha B)3 – davr , VII A – guruhcha

C)3 – davr , V A– guruhcha D)3 – davr , II A – guruhcha

645. izotop atomlarining neytronlari soni yig`indisi 31 ga teng bo`lsa, elementining davriy jadvaldagi o`rnini toping.

A)2 – davr , VII A – guruhcha B)3 – davr , VI A – guruhcha

C)3 – davr , V A– guruhcha D)3 – davr , II A – guruhcha

646. izotop atomlarining neytronlari soni yig`indisi 33 ga teng bo`lsa, elementining davriy jadvaldagi o`rnini toping.

A)2 – davr , VII A – guruhcha B)3 – davr , V A – guruhcha

C)3 – davr , VI A– guruhcha D)3 – davr , VII A – guruhcha

647. ionining elektron tuzilishi ko`rinishida bo`lgan elementning davriy jadvaldagi o`rni guruhchada bo`lsa, ion zaryadini aniqlang.

A) – 2 B) – 3 C) + 1 D) + 3

648. ionining elektron tuzilishi ko`rinishida bo`lgan elementning davriy jadvaldagi o`rni guruhchada bo`lsa, ion zaryadini aniqlang.

A) – 2 B) – 3 C) + 1 D) + 3

649. ionining elektron tuzilishi ko`rinishida bo`lgan elementning davriy jadvaldagi o`rni guruhchada bo`lsa, ion zaryadini aniqlang.

A) – 2 B) + 3 C) + 1 D) + 2

650. N, O, Cl elektronga moyilligi ortish tartibida ikkinchisi , elektromanfiyligi kamayish tartibida ikkinchisini aniqlang.

A) Cl, N B) Cl, Cl C) N, N D) O, Cl

651. Oddiy moddalarda kimyoviy bog`larning qaysi turi hosil bo`lishi mumkin?.

1)ionli 2)qutbsiz kovalent; 3)qutubli kovalent 4)metall; 5) donor – akseptor; 6)vodorod bog`

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

652. gibridlanish o`zgarishiga mos keluvchi qatorni toping.

A) B)

C) D)

653. gibridlanish o`zgarishiga mos keluvchi qatorni toping.

A) B)

C) D)

654. gibridlanish o`zgarishiga mos keluvchi qatorni toping.

A) B)

C) D)

655. molekulasida qutbsiz, qutbli va ion bog`lar soni nisbatini toping.

A) 1:6:1 B) 1:6:2 C) 1:7:1 D) 1:7:2

656. molekulasida qutubli va qutubsiz kovalent bog`lar soni nisbatini aniqlang.

A) 2:1 B) 6:1 C) 3:1 D) 4:1

657. ( molekulasida ion, qutubli kovalent va donor-akseptor bog`lanishlar soni nisbatini aniqlang.

A) 1:6:1 B) 1:6:2 C) 1:7:1 D) 1:7:2

658. molekulasini hosil qilishda nechtadan orbitallar qatnashgan?.

A)2, 4, 2, 7 B) 2, 4, 2, 8 C)2, 2, 2, 7 D) 2, 2, 2, 8

659. molekulasini hosil qilishda nechtadan orbitallar qatnashgan?.

A)2, 2, 1, 7 B) 2, 2, 4, 8 C)2, 2, 1, 8 D) 2, 1, 1, 7

660. molekulasini hosil qilishda nechtadan orbitallar qatnashgan?.

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

Izoh: Yuqoridagi (658, 659, 660) savollarda molekuladagi markaziy atomning bog` hosil qilishda qatnashgan d orbitalni hisobga olinadi.

661. Bog` hosil qilgan orbitallar soni qanday o`zgaradi?.

 O

 ǁ

a)ortadi; b) kamayadi; c) o`zgarmaydi

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

662. Berilgan tartibda bog` hosil qilgan orbitallar soni qanday o`zgaradi?.

a)ortadi; b) kamayadi; c) o`zgarmaydi

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

663. Bog` hosil qilgan orbitallar soni qanday o`zgaradi

a)ortadi; b) kamayadi; c) o`zgarmaydi

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

664. 3 – davr elementining oksidi () tarkibida elektronlar soni nisbati 4:3 bo`lsa, noma’lum element atomining sirtqi orbitallari qanday qanday gibridlangan?.

A) B) C) D)

665. 2 – davr elementining oksidi () tarkibida elektronlar soni nisbati 3:2 bo`lsa, noma’lum element atomining sirtqi orbitallari qanday qanday gibridlangan?.

A) B) C) D)

666. 2 – davr elementining oksidi () tarkibida elektronlar soni nisbati 1:1 bo`lsa, noma’lum element atomining sirtqi orbitallari qanday qanday gibridlangan?.

A) B) C) D)

667.Qaysi moddalar suv bilan vodorod bog` hosil qiladi

1. 2. 3. 4. 5.

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

668. nechtasi ichki molekulyar vodorod bog`lanish hosil qiladi?

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

669. element o`rnida qatorida vodorod bog` mustahkamligi qanday o`zgaradi?.

A) kamayadi B) o`zgarmaydi C) ortadi D) ortadi, kamayadi

670. ionida oltingugurt atomlarining o`rtacha oksidlanish darajasi + 2 bo`lsa, qiymatini aniqlang.

A) 5 B) 3 C) 4 D) 7

671. ionida oltingugurt atomlarining o`rtacha oksidlanish darajasi + 6 bo`lsa, qiymatini aniqlang.

A) 5 B) 3 C) 4 D) 7

672. ionida oltingugurt atomlarining oksidlanish darajalari yig`indisi + 4 bo`lsa, qiymatini aniqlang.

A) 5 B) 3 C) 4 D) 7

673. jarayonlar so`ngida hosil bo`lgan gaz molekulasidagi uglerod atomning oksidlanish darajasi va gibridlanish turini aniqlang.

A) B) C) D)

674. jarayonlar so`ngida hosil bo`lgan qattiq modda molekulasidagi uglerod atomning oksidlanish darajasi va gibridlanish turini aniqlang.

A) B) C) D)

675. molekulasida bog` hosil qilgan va qilmagan gibrid orbitallar soni nisbatini toping.

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

676. molekulasida bog` hosil qilgan va qilmagan gibrid orbitallar soni nisbatini toping.

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

677. molekulasida bog` hosil qilgan va qilmagan gibrid orbitallar soni nisbatini toping.

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

678. molekulasida bog` hosil qilgan va qilmagan gibrid orbitallar soni nisbatini toping.

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

679. qatorida bog` uzunligi, bog` energiyasi va bog` karraliligi qanday o`zgaradi?.

A) ortadi, kamayadi, ortadi

B) kamayadi, ortadi, ortadi

C) kamayadi, ortadi, kamayadi

D) ortadi, kamayadi, kamayadi

680. birikmada element o`rnida qatorida bog` uzunligi va bog` energiyasi qanday o`zgaradi?.

A)ortadi, ortadi B) kamayadi, ortadi C) ortadi, kamayadi D) kamayadi, kamayadi

681. birikmada element o`rnida qatorida bog` uzunligi va bog` energiyasi qanday o`zgaradi?.

A)ortadi, ortadi B) kamayadi, ortadi C) ortadi, kamayadi D) kamayadi, kamayadi

682. Ammiak molekulasi ammoniy ioniga aylanganda valent burchak qiymati necha gradusga o`zgaradi?.

A)2,28 B) 4,28 C) D) 3,28 J:

683. Suv molekulasi gidroksoniy ioniga aylanganda valent burchak qiymati necha gradusga o`zgaradi?.

A)2,5 B) 4,28 C) D) 3,28 J:

684. Metil radikali metan molekulasiga aylanganda valent burchak qiymati necha gradusga o`zgaradi?.

A)10,72 B) 4,28 C) D) 3,28 J:

685. Suv molekulasidagi gibrid orbitallar geometriyasi qanday?.

A)burchakli B) uchburchakli piramida C) chiziqli D) tetraedr

686. Ammiak molekulasidagi gibrid orbitallar geometriyasi qanday?.

A)burchakli B) uchburchakli piramida C) chiziqli D) tetraedr

687. Vodorod xlorid molekulasidagi gibrid orbitallar geometriyasi qanday?.

A)burchakli B) uchburchakli piramida C) oktaedr D) tetraedr

688. Suv molekulasi nechta vodorod bog`lanish hosil qiladi?.

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

689. Suyuq holatdagi ammiak molekulasi nechta vodorod bog`lanish hosil qiladi?

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

690. element atomlari uchun to`yinuvchanlik darajasi nechaga teng?.

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

691.soni qiymatini emas, ga teng deb olsak modda miqdori qanday

o`zgaradi?.

A) B) C) D)

692.soni qiymatini emas, ga teng deb olsak suvning molyar massasi (g/mol) nechaga teng boladi?.

A) B) 36 C) 360 D) 180

693.soni qiymatini emas, ga teng deb olsak suvning molekulyar massasi necha ga teng bo`ladi?.

A) 180 B) 360 C) 18 D) 36

694. soni qiymatini emas, ga teng deb olsak 0,1 mol normal sharoitda qancha hajmni () egallaydi?.

A) 224 B) 112 C) 22,4 D) 11,2

695. soni qiymatini emas, ga teng deb olsak, 0,4 mol normal sharoitda qancha hajmni () egallaydi?.

A) 89,6 B) 8,96 C) 16,8 D) 4,48

696. soni qiymatini emas, ga teng deb olsak, 0,5 mol normal sharoitda qancha hajmni () egallaydi?.

A) 224 B) 112 C) 22,4 D) 11,2

697. soni qiymatini emas, ga teng deb olsak uglerod izotopi bitta atomining 1/12 qismi qancha grammga teng bo`ladi?.

A) B) C) D)

698. soni qiymatini emas, ga teng deb olsak kislorod izotopi bitta atomining 1/16 qismi qancha grammga teng bo`ladi?.

A) B) C) D)

699. soni qiymatini emas, ga teng deb olsak azot izotopi bitta atomining 1/14 qismi qancha grammga teng bo`ladi?.

A) B) C) D)

700. birikmalarida teng miqdordagi ga birikkan atomlari miqdori 1/4 nisbatda bo`lsa, birinchi va ikkinchi birikma formulalarini aniqlang.

A) 1- B) 1- C) 1- D) 1-

701. birikmalarida teng miqdordagi ga birikkan atomlari miqdori 1/9 nisbatda bo`lsa, birinchi va ikkinchi birikma formulalarini aniqlang.

A) 1- B) 1- C) 1- D) 1-

702. birikmalarida teng miqdordagi ga birikkan atomlari miqdori 1/16 nisbatda bo`lsa, birinchi va ikkinchi birikma formulalarini aniqlang.

A) 1- B) 1- C) 1- D) 1-

703. 1 da necha dona brom atomi bor?. ()

A) B) C) D)

704. da necha dona kislorod atomi bor?. ()

A) B) C) D)

705. da necha dona kislorod atomi bor?. ()

A) B) C) D)

706. birikmasining bir molida atomlarining massasi, nisbiy atom massasidan 2 marta katta, atomlari soni esa atomlari sonidan sonicha ko`p bo`lsa, birikma formulasini aniqlang.

A) B) C) D)

707. birikmasining bir molida atomlarining massasi, nisbiy atom massasidan 3 marta katta, atomlari soni esa atomlari sonidan sonicha ko`p bo`lsa, birikma formulasini aniqlang.

A) B) C) D)

708. birikmasining bir molida atomlarining massasi, nisbiy atom massasiga teng, atomlari soni atomlari sonidan sonicha ko`p bo`lsa, birikma formulasini aniqlang.

A) B) C) D)

709. birikmasining bir molida atomlarining massasi, nisbiy atom massasidan 2 marta katta, atomlari soni esa atomlari sonidan sonicha ko`p bo`lsa, birikma formulasini aniqlang.

A) B) C) D)

710. birikmasining bir molida atomlarining massasi, nisbiy atom massasidan 2 marta katta, atomlari soni esa atomlari sonidan sonicha kam bo`lsa, birikma formulasini aniqlang.

A) B) C) D)

711. birikmasining bir molida atomlarining massasi, nisbiy atom massasiga teng, atomlari soni esa atomlari sonidan sonicha ko`p bo`lsa, birikma formulasini aniqlang.

A) B) C) D)

712. 0,5 mol birikmasini yonishi uchun 2 mol sarflandi. Reaksiya natijasida mol va 36 g hosil bo`lsa, ni aniqlang.

A) B) C) D)

713. 0,2 mol birikmasini yonishi uchun 0,7 mol sarflandi. Reaksiya natijasida mol va 14,4 g hosil bo`lsa, ni aniqlang.

A) B) C) D)

714. 0,4 mol birikmasini yonishi uchun 1,6 mol sarflandi. Reaksiya natijasida mol va 28,8 g hosil bo`lsa, ni aniqlang.

A) B) C) D)

715. 0,2 mol birikmasi 0,8 mol kislorod bilan yondirilganda 26,4 g va 14,4 g hosil bo`lsa, ni aniqlang.

A) B) C) D)

716. 0,2 mol birikmasi 0,7 mol kislorod bilan yondirilganda 26,4 g va 14,4 g hosil bo`lsa, ni aniqlang.

A) B) C) D)

717. 0,2 mol birikmasi 0,9 mol kislorod bilan yondirilganda 26,4 g va 14,4 g hosil bo`lsa, ni aniqlang.

A) B) C) D)

718. Teng massadagi va aralashmasi portlatilganda 4,48 hosil bo`lsa, ortib qolgan modda va uning massasini (g) aniqlang.

A) ; 5,6 B) C) D)

719. Teng massadagi va aralashmasi portlatilganda ortib qolgan modda massasi 6,8 bo`lsa, boshlang`ich aralashma massasini (g) hisoblang.

A) 19,2 B) 9,6 C) 11,2 D) 5,6

720. Teng moldagi va aralashmasi portlatilganda 4,48 hosil bo`lsa, ortib qolgan modda va uning massasini (g) aniqlang.

A) ; 5,6 B) C) D)

721. Teng moldagi va aralashmasi portlatilganda ortib qolgan modda massasi 11,2 bo`lsa, boshlang`ich aralashma massasini (g) hisoblang.

A) 19,2 B) 18 C) 9,6 D) 36

722. Teng massadagi aralashmasi havosiz muhitda qizdirlganda () hosil bo`ldi. Bunda ortib qolgan modda massasi 48 g ga teng bo`lsa, dastlabki aralashma massasini (g) aniqlang.

A) 1920 B) 960 C) 1152 D) 576

723. Teng massadagi aralashmasi havosiz muhitda qizdirlganda () hosil bo`ldi. Bunda ortib qolgan modda massasi 48 g ga teng bo`lsa, dastlabki aralashmadagi metallar massasini (g) aniqlang.

A) 1536 B) 384 C)3072 D) 768

724. Teng massadagi aralashmasi havosiz muhitda qizdirlganda () hosil bo`ldi. Bunda ortib qolgan modda massasi 48 g ga teng bo`lsa, dastlabki aralashmadagi metalmas massasini (g) aniqlang.

A) 1536 B) 384 C)3072 D) 768

725. Teng massadagi to`la ta’sirlashishi natijasida 0,2 mol hosil bo`lsa, ortib qolgan moddalar va ularning massalarini (g) aniqlang.

A) B) C) D)

726. Teng massadagi to`la ta’sirlashishi natijasida 0,2 mol hosil bo`lsa, ortib qolgan moddalar va ularning massalarini (g) aniqlang.

A) B) C) D)

727. Teng massadagi to`la ta’sirlashishi natijasida 0,2 mol hosil bo`lsa, ortib qolgan moddalar va ularning massalarini (g) aniqlang.

A) B) C) D)

728. va gazlari aralashmasining 0,7 moli yondirilganda 24,64 hosil bo`lsa…

1. boshlang`ich aralashma 0,4 mol bo`lgan

2. boshlang`ich aralashma massasi 34 g bo`lgan

3. hosil bo`lgan hajmi 2,24 ga teng bo`ladi

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

729. gazlari aralashmasining 0,9 moli yondirilganda 24,64 hosil bo`lsa…

1. boshlang`ich aralashma 0,2 mol bo`lgan

2. boshlang`ich aralashma massasi 39 g bo`lgan

3. hosil bo`lgan hajmi 4,48 ga teng bo`ladi

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

730. gazlari aralashmasining 0,6 moli yondirilganda 26,88 hosil bo`lsa…

1. boshlang`ich aralashma 0,4 mol bo`lgan

2. boshlang`ich aralashma massasi 35,4 g bo`lgan

3. hosil bo`lgan hajmi 13,44 ga teng bo`ladi

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

731. aralashmasining 0,45 moli yondirilganda 32 g va 26,88 hosil bo`lsa…

1. ning qiymati 8 ga teng bo`ladi

2. boshlang`ich aralashma massasi 60,8 g bo`lgan

3. boshlang`ich aralashmada 0,4 mol bo`lgan

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

732. aralashmasining 0,45 moli yondirilganda 32 g va 24,64 hosil bo`lsa…

1. ning qiymati 8 ga teng bo`ladi

2. boshlang`ich aralashma massasi 57,6 g bo`lgan

3. boshlang`ich aralashmada 0,4 mol bo`lgan

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

733. aralashmasining 0,45 moli yondirilganda 32 g va 17,92 hosil bo`lsa…

1. ning qiymati 6 ga teng bo`ladi

2. boshlang`ich aralashma massasi 48 g bo`lgan

3. boshlang`ich aralashmada 0,05 mol bo`lgan

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

734. atomlaridan hosil bo`lgan birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 1,1 g va 1,42 g bo`lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang.

A) B) C) D)

735. atomlaridan hosil bo`lgan birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 1,98 g va 2,3 g bo`lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang.

A) B) C) D)

736. atomlaridan hosil bo`lgan birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 0,76 g va 1,08 g bo`lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang.

A) B) C) D)

737. atomlaridan hosil bo`lgan birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 1,6 g va 2,32 g bo`lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang.

A) B) C) D)

738. atomlaridan hosil bo`lgan birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 0,62 g va 0,32 g bo`lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang.

A) B) C) D)

739. atomlaridan hosil bo`lgan birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 0,3 g va 0,16 g bo`lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang.

A) B) C) D)

740. atomlaridan hosil bo`lgan birikmalarining 0,01 moldan olinganda massalari mos ravishda 1,2 g va 0,88 g bo`lsa, X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang.

A) B) C) D)

 Reaksiya tezligi va kimyoviy muvozanat (III – darajali)

741... dagi ushbu sistemada bosim 2 marta orttirilib harorat 40 ga pasaytirilganda reaksiya tezligi 2 marta kamaygan bo`lsa, qiymatini aniqlang. ()

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

742... dagi ushbu sistemada bosim 2 marta orttirilib harorat 20 ga pasaytirilganda reaksiya tezligi 8 marta ortgan bo`lsa, qiymatini aniqlang. ()

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

743. .. dagi ushbu sistemada bosim 3 marta orttirilib harorat 30 ga pasaytirilganda reaksiya tezligi o`zgarmagan bo`lsa, qiymatini aniqlang. ()

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

744. .. dagi ushbu sistemada bosim 3 marta orttirilib harorat ga pasaytirilganda reaksiya tezligi o`zgarmagan bo`lsa, qiymatini aniqlang. ()

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

745... dagi ushbu sistemada bosim 2 marta orttirilib harorat gacha pasaytirilganda reaksiya tezligi 2 marta kamaygan bo`lsa, qiymatini aniqlang. ()

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

746. .. dagi ushbu sistemada bosim 2 marta orttirilib harorat gacha pasaytirilganda reaksiya tezligi 2 marta ortgan bo`lsa, qiymatini aniqlang. ()

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

747. … reaksiyada azotning konsentratsiyasi 2 marta orttirilib, kislorod konsentratsiyasi 2 marta kamaytiriliganda reaksiya tezligi 2 marta kamaygan bo`lsa, reaksiya mahsulot(lar)ini aniqlang.

1. 2. 3. 4. 5.

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

748. Azot va kislorod reaksiyasida azot konsentratsiyasi 2 marta orttirilib, kislorod konsentratsiyasi 2 marta kamaytirilganda reaksiya tezligi 2 marta kamaydi. Reaksiya mahsulot(lar)ini aniqlang.

1. 2. 3. 4. 5.

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

749.... reaksiya sistemasida konsentratsiyasi 2 marta orttirilib, konsentratsiyasi 2 marta kamaydirilganda reaksiya tezligi 2 marta kamaygan bo`lsa, reaksiya mahsuloti qanday moddalar bo`lishi mumkin?.

1. izopren 2. pentadiyen -1, 2

3. siklopentadien 4. 2 – metilbuten – 2

5. 3 – metilbutin -1 6. penten - 2 7. pentan

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

750. .. sistemada uglevodorod konsentratsiyasi 2 marta orttirilib, vodorod konsentratsiyasi 2 marta kamaytirilganda reaksiya tezligi 2 marta kamaydi. Reaksiya uchun olingan uglevodorod(lar)ni aniqlang.

1. 2. 3. 4. 5.

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

751. Reaksiyasida moddalar tezliklari orasidagi bog`lanish ko`rinishda bo`lsa, berilgan ifodalardan qaysi(lar) to`g`ri?.

1. reaksiya shaklida yoziladi

2. o`rtacha sarflanish tezligi, o`rtacha hosil bo`lish tezligiga teng

3. o`rtacha hosil bo`lish tezligi bo`lganda, bug`ining o`rtacha hosil bo`lish tezligi ga teng bo`ladi

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

752. reaksiyasida modda konsentratsiya-si 2 minut davomida marta kamayib 0,18 mol/l qolgan bo`lsa, ni o`rtacha hosil bo`lish tezligini aniqlang.

A) B) C) D)

753. 2 litrli idishda ma’lum miqdordan solindi. Reaksiya () natijasida 100 sek davomida 4 mol hosil olingan bo`lsa, vodorodni o`rtacha sarflanish tezligini ) toping.

A) B) C) D)

754. Aluminiy metali sulfat kislota bilan ta’sirlashganda : reaksiya 100 sekundda tugadi. ning o`rtacha hosil tezligi bo`lsa, 0,2 M li sulfat kislota eritmasi qancha hajm () bo`lgan?.

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

755. 12 g etan () gazi 40 sekundda to`la yonadi. ning o`rtacha hosil bo`lish tezligini () aniqlang.

A) 0,01 B) 0,02 C) 0,2 D) 0,4

756. 40 dagi reaksiya dagi reaksiyaga qaraganda 6 sekunda oldin tugaydi. 50 dagi reaksiyaga qaragan 2 sekunddan keyin tugaydi. Ushbu reaksiya 10 da necha sekundda tugaydi?.

A) 27 B) 9 C) 3 D) 81

757. 2 litrli idishda 6 moldan joylandi. 50 sekundda () vodorod miqdori

2 marta kamaygan bo`lsa, azotning o`rtacha sarflanish tezligini (mol/ls) aniqlang.

A) B) C) D)

758. 1 litrli idishda reaksiyada ma’lum miqdor yetarli miqdordagi bilan 10 minut ta’sirlashganda 0,04 mol sarflanmay qoldi. ni o`rtacha hosil bo`lish tezligi bo`lsa boshlang`ich aralashmadagi miqdorini aniqlang.

A) 0,12 B) 0,15 C) 0,3 D) 1,2

759. reaksiyasida moddalar konsentratsiyasi 0,6, 0,8 va 1 dan . Jarayon tezligi bo`lsa, reaksiya boshlangandan keyin

5 – minutdagi moddalar konsentratsiyasini aniqlang.

A) 0,1; 0,3; 2 B) 0,4; 0,6; 1,2 C) 0,4; 0,6; 1,4 D) 0,1; 0,3; 1,4

760. Reaksiya tenglamasiga ko`ra 4,8 g magniy metali yetarlicha xlorid kislota bilan 20 sekundda to`la ta’sirlashdi. Bunda vodorodning o`rtacha hosil bo`lish tezligini (n.sh.) da aniqlang.

A)0,224 B) 0,112 C) 0,448 D) 8,96

761. Aluminiy metali sulfat kislota bilan ta’sirlashganda : reaksiyada metali 20 sekunda sulfat kislota bilan to`la reaksiyaga kirishdi. Reaksiyada vodorodni o`rtacha hosil bo`lish tezligi bo`lsa, reaksiyaga kirishgan metall massasini aniqlang.

A) 2,7 B) 5,4 C) 10,8 D) 9

762. 1 litrli idishda metan va kislorod 0,4 moldan joylandi. 100 sekundda reaksiya oxirigacha sodir bo`lsa, suv bug`ining o`rtacha hosil bo`lish tezligini (mol/l) aniqlang.

A) B) C) D)

763. ushbu gomogen gaz seistema-da gazning 10 – sekunddagi haqiyqiy tezligi . Bunga ko`ra quyidagi ifodalardan qaysi(lar) to`g`ri?.

1. reaksiyaning o`rtacha tezligi 1 s

2. ni 10–sekunddagi haqiyqiy tezligi mol/ls

3. vaqt mobaynida ni sarflanish tezligi ortadi

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

764. sistemaga ko`ra 60 da 0,2 mol va 0,4 mol bilan boshlangan reaksiya tezligi bo`lsa, reaktor hajmini (l) aniqlang. ()

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

765. idishda 12 moldan joylandi. Reaksiyada unumi 75% bo`lganda muvozanat qaror topgan paytda ...

1. idishda 6 mol bo`ladi

2. ning % reaksiyada sarflangan bo`ladi

3. muvozanat konstantasining qiymati =7 bo`ladi

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

766. sistemaning to`g`ri va teskari reaksiya tezliklari teng. To`g`ri va teskari reaksiyalar uchun temperatura koeffitsiyentlari mos ravishda 2 va 4 ga teng. Qanday temperatura () da to`gri reaksiya tezligi teskari reaksiya tezligidan 8 marta katta bo`ladi?.

A) 30 B) 50 C) 70 D) 80

767. reaksiya boshidan 1 o`tgach konsentratsiyasi 0,6 M, va yana 2 o`tgach 0,8 bo`lganligi aniqlandi. Reaksiyaning birinchi va ikkinchi o`lchashlar oralig`idagi o`rtacha tezligini () toping.

A) 0,75 B) 0,05 C) 0,1 D) 0,25

768. 4 lit bo`lga idishda 2 mol gazi joylandi. reaksiyada muvozanat qaror topgandan so`ng gazlarning mollar soni teng bo`lgan bo`lsa, muvozanat konstantasini aniqlang.

A) B) C) D)

769. sistemada moddalarning konsentratsiyalari mos ravishda 0,8 , 0,6 va 0,2 M dan. Jarayon tezligi 0,1 mol/l ∙ sek ga teng bo`lsa, A moddaning dastlabki konsentratsiyasi necha sekundda

6 marta kamayadi?.

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

770. sistemada idish jami 2 l. ning dastlabmi miqdori 8 mol. Reaksiya unumi 40% bo`lganda muvozanat qaror topdi. Muvozanat konstantasini () toping.

A) B) C) D)

771. mol metali 3 kislota eritmasida eritildi. Reaksiya 50 tugagan bo`lsa, vodorodni hosil bo`lish tezligini () normal sharoitda aniqlang. ()

A) B) 2,688 C) D)

772. mol metali 3 kislota eritmasida eritildi. Reaksiya 50 tugagan bo`lsa, vodorodni hosil bo`lish tezligini () normal sharoitda aniqlang. ()

A) B) 2,4 C) D)

773. t da tezlik konstantasi ga teng bo`lgan reaksiyada moddalarning dastlabki konsentratsiyalari 0,6 dan. modda konsentratsiyasi 0,2 bo`lganda tezlikni aniqlang.

A) B) C) D)

774. t da tezlik konstantasi ga teng bo`lgan reaksiyada moddalarning dastlabki konsentratsiyalari 0,6 dan. modda konsentratsiyasi 0,2 bo`lganda tezlikni aniqlang.

A) B) C) D)

775. sistemada to`g`ri va teskari reaksiya tezliklari teng. Sistemada hajm ikki marta kamaytirilgan onda teskari va to`g`ri reaksiya tezliklari nisbati qanday bo`ladi?.

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

776. sistemada to`g`ri va teskari reaksiya tezliklari teng. Sistemada hajm ikki marta kamaytirilgan onda to`g`ri va teskari reaksiya tezliklari nisbati qanday bo`ladi?.

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

777. Berk idishdagi ushbu reaksiyada o`zgarmas hajmli idishning temperaturasi orttirilganda ….

1. miqdori kamayadi

2. reaksiya tezligi ortadi

3. reaksiya tezligi ortadi

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

778. Berk idishdagi ushbu reaksiyada o`zgarmas hajmli idishning temperatura si orttirilganda ….

1. miqdori kamayadi

2. reaksiya tezligi ortadi

3. reaksiya tezligi ortadi

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

779. Berk idishdagi ushbu reaksiyada o`zgarmas hajmli idishning temperaturasi orttirilganda ….

1. hajmi ortadi

2. reaksiya tezligi ortadi

3. reaksiya tezligi ortadi

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

780. 25 dagi ushbu reaksiyada moddalarning muvozanat konsentratsiyalari , va . Temperatura 25 ga orttirilganda idishdagi barcha moddalarning muvozanat konsentratsiyalari yig`indisi 12 ga teng bo`lsa, 50 dagi muvozanat konstantasi () qiymatini aniqlang.

A) 1/3 B) 1/16 C) 1/36 D) 16/1

781. Mol nisbati 4:3 bo’lgan Cu va Zn aralashmasining 90,2 g grammi 73 % HCl bilan ta’sirlashgandan keyin hosil bo’lgan qotishmadagi metallarning mol nisbati mos ravishda 8:1 bo’lsa,sarflangan eritma massasini aniqlang.# 50

782. Mol nisbati 6:8 bo’lgan Cu va Zn aralashmasining 90,4 g grammi 73 % HCl bilan ta’sirlashgandan keyin hosil bo’lgan qotishmadagi metallarning mol nisbati mos ravishda 1:1 bo’lsa,sarflangan eritma massasini aniqlang.# 20

783. Mol nisbati 1:2 bo’lgan Cu va Zn aralashmasining 194 grammi 36.5% li HCl bilan ta’sirlashgandan keyin hosil bo’lgan qotishmadagi metallarning mol nisbati mos ravishda 5:9 bo’lsa,sarflangan eritma massasini aniqlang. #40

784. Mol nisbati 2:5 bo’lgan Cu va Zn aralashmasining 45.3 grammi 18.25% li HCl bilan ta’sirlashgandan keyin hosil bo’lgan qotishmadagi metallarning mol nisbati mos ravishda 1:2 bo’lsa,sarflangan eritma massasini aniqlang. #40

785. Mol nisbati 3:8 bo’lgan Cu va Zn aralashmasining 142.4 grammi 33.75% li HCl bilan ta’sirlashgandan keyin hosil bo’lgan qotishmadagi metallarning mol nisbati mos ravishda 1:1 bo’lsa,sarflangan eritma massasini aniqlang. # 216.3

786. Mol nisbati 4:3 bo’lgan Cu va Zn aralashmasining 90.2 grammi 73.5% li HCl bilan ta’sirlashgandan keyin hosil bo’lgan qotishmadagi metallarning mol nisbati mos ravishda 8:1 bo’lsa,sarflangan eritma massasini aniqlang. # 49,66

787. Mol nisbati 6:8 bo’lgan Cu va Zn aralashmasining 90.4 grammi 73.5% li HCl bilan ta’sirlashgandan keyin hosil bo’lgan qotishmadagi metallarning mol nisbati mos ravishda 1:1 bo’lsa,sarflangan eritma massasini aniqlang. # 19,86

788. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 20% li va 90% li HNO3 eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.# 3:1

789. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 30% li va 70% li HNO3 eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.# 14:9

790. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 21% li va 63% li HNO3 eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.# 2:1

791. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 15% li va 63% li HNO3 eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.# 14:5

792. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 5% li va 31,5% li HNO3 eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.# 21:5

793. K2[Zn(OH)4] + 2H2SO4= ushbu reaksiyada hosil bo’lgan tuzlarning massa farqi 0,26 ga teng bo’lsa, reaksiyada qatnashgan kislota va tuzning massalari yig’indisini aniqlang.# 8,14

794. K2[Zn(OH)4] + 2H2SO4= ushbu reaksiyada hosil bo’lgan tuzlarning massa farqi 1,17 ga teng bo’lsa, reaksiyada qatnashgan kislota va tuzning massalari yig’indisini aniqlang.# 36,63

795. K3[Al(OH)6] + H2SO4 = ushbu reaksiyada hosil bo’lgan tuzlarning massa farqi 18 ga teng bo’lsa,reaksiyada qatnashgan kislota va tuzning massalari yig’indisini aniqlang.# 154,8

796. K3[Al(OH)6] + H2SO4 = ushbu reaksiyada hosil bo’lgan tuzlarning massa farqi 0,27 ga teng bo’lsa,reaksiyada qatnashgan kislota va tuzning massalari yig’indisini aniqlang.# 2,322

797. K3[Al(OH)6] + H2SO4 = ushbu reaksiyada hosil bo’lgan tuzlarning massa farqi 3,6 ga teng bo’lsa,reaksiyada qatnashgan kislota va tuzning massalari yig’indisini aniqlang.# 30,96

798. K2[Zn(OH)4]+2H2SO4 = ushbu reaksiyada hosil bo’lgan tuzlarning massa farqi 3.9 ga teng bo’lsa,reaksiyada qatnashgan kislota va tuzning massalari yigindisini aniqlang.#122,1

799. K2[Zn(OH)4]+2H2SO4 = ushbu reaksiyada hosil bo’lgan tuzlarning massa farqi 6.5 ga teng bo’lsa,reaksiyada qatnashgan kislota va tuzning massalari yigindisini aniqlang.# 203,5

800. Tarkibida bir xil sondagi C atomlari tutuvchi spirt va Karbon kislota reaksiyasidan 0.2 mol suv hosil bo’ldi.Hosil qilingan murakkab efirni yoqish uchun 179.2 l havo sarflangan bo’lsa,murakkab efirni molyar massasini aniqlang.# 116

801. Tarkibida bir xil sondagi C atomlari tutuvchi spirt va Karbon kislota reaksiyasidan 0.2 mol suv hosil bo’ldi.Hosil qilingan murakkab efirni yoqish uchun 112 l havo sarflangan bo’lsa,murakkab efirni molyar massasini aniqlang.#

802. Tarkibida bir xil sondagi C atomlari tutuvchi spirt va Karbon kislota reaksiyasidan 1 mol suv hosil bo’ldi.Hosil qilingan murakkab efirni yoqish uchun 728 l havo sarflangan bo’lsa,murakkab efirni molyar massasini aniqlang.#

803. Tarkibida bir xil sondagi C atomlari tutuvchi spirt va Karbon kislota reaksiyasidan 0.01 mol suv hosil bo’ldi.Hosil qilingan murakkab efirni yoqish uchun 12.32 l havo sarflangan bo’lsa,murakkab efirni molyar massasini aniqlang.#

804. Tarkibida bir xil sondagi C atomlari tutuvchi spirt va Karbon kislota reaksiyasidan 0.05 mol suv hosil bo’ldi.Hosil qilingan murakkab efirni yoqish uchun 70 l havo sarflangan bo’lsa,murakkab efirni molyar massasini aniqlang.#

805. Noma’lum miqdordagi C2H2 ning 1/3 qismi kumush oksidining ammiakdagi eritmasi orqali o’tkazildi qolgan qismi esa 50% unum bilan gidroliz qilindi va yana kumush oksidining ammiakdagi eritmasi orqali o’tkazildi bunda cho’kmalar massa farqi 88 gr ga teng bo’lsa,necha mol C2H2 reaksiyada ishlatilgan.# 11

806. 10.8 gr Al noma’lum ishqor eritmasi bilan ta’sirlashganda hosil bo’lgan tuz va gazning massa farqi 38 ga teng bo’lsa ishqorning sulfatli o’rta tuzi massasini aniqlang.# K2SO4

807. 10.8 gr Al noma’lum ishqor eritmasi bilan ta’sirlashganda hosil bo’lgan tuz va gazning massa farqi 38 ga teng bo’lsa ishqorning karbonatli o’rta tuzi massasini aniqlang.#

808. 16.2 gr Al noma’lum ishqor eritmasi bilan ta’sirlashganda hosil bo’lgan tuz va gazning massa farqi 47.4 ga teng bo’lsa ishqorning karbonatli o’rta tuzi massasini aniqlang.#

809. 5.4 gr Al noma’lum ishqor eritmasi bilan ta’sirlashganda hosil bo’lgan tuz va gazning massa farqi 12.6 ga teng bo’lsa ishqorning karbonatli o’rta tuzi massasini aniqlang.#

810. 8.1 gr Al noma’lum ishqor eritmasi bilan ta’sirlashganda hosil bo’lgan tuz va gazning massa farqi 23.5 ga teng bo’lsa ishqorning karbonatli o’rta tuzi massasini aniqlang.#

811. 24.3 gr Al noma’lum ishqor eritmasi bilan ta’sirlashganda hosil bo’lgan tuz va gazning massa farqi 71.1 ga teng bo’lsa ishqorning karbonatli o’rta tuzi massasini aniqlang.#

812.1 mol aluminiy digidrofosfat va 1 mol aluminiy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi? # aluminiy gidrofosfat

813. 1 mol aluminiy digidrofosfat va 2 mol aluminiy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi? # Aluminiy fosfat

814. 2 mol aluminiy digidrofosfat va 3 mol aluminiy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi? # Aluminiy fosfat va aluminiy gidrofosfat

815. 1 mol kaliy digidrofosfat va 1 mol kaliy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi? # kaliy gidrofosfat

816. 1 mol kaliy digidrofosfat va 2 mol kaliy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi? # kaliy fosfat

817. 2 mol kaliy digidrofosfat va 3 mol kaliy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi? # kaliy fosfat va kaliy gidrofosfat

818. 1 mol natriy digidrofosfat va 1 mol natriy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi? # natriy gidrofosfat

819. 1 mol natriy digidrofosfat va 2 mol natriy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi? # natriy fosfat

820. 2 mol natriy digidrofosfat va 3 mol natriy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi? # natriy fosfat va natriy gidrofosfat

821. 1 mol bariy difidrofosfat va 1 mol bariy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi? # bariy gidrofosfat

822. 2 mol bariy difidrofosfat va 3 mol bariy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?# bariy fosfat va bariy gidrofosfat

823. 1 mol magniy digidrofosfat va 2 mol magniy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi? # magniy fosfat

824. 1 mol alyuminiydigidroksosulfat va 1 mol sulfat kisklota reaksiyasi natijasida qanday tuz(lar) hosil bo’ladi ? # Alyuminiy Gidrosulfat

825. 1 mol alyuminiydigidroksosulfat va 2 mol sulfat kisklota reaksiyasi natijasida qanday tuz(lar) hosil bo’ladi ? # alyuminiy sulfat

826. 2 mol aluminiy digidroksosulfat va 3 mol sulfat kislotasi reaksiyasi natijasida qanday tuz(lar) hosil bo’ladi?# aluminiy gidroksosulfat va aluminiy sulfat

827. 1 mol aluminiy gidrosulfat va 1 mol aluminiy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuz(lar) hosil bo’ladi? # aluminiy sulfat

828. 2 mol aluminiy gidrosulfat va 1 mol aluminiy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuz(lar) hosil bo’ladi? # aluminiy gidrosulfat va aluminiy sulfat

829. Nuklidning massa soni nuklid tarkibidagi protonlar sonidan 2,4 marta ko‘p. Nuklidda 56 ta neytron bo‘lsa, ushbu nuklidni toping.

A) Sr B) Zr C) Tc D) Rh

830. 1H, 2H, 32S va 33S atomlaridan foydalanib necha xil H2S molekulasini hosil qilish mumkin?

A) 2 B) 4 C) 6 D) 8

831. ioni tarkibida 40 ta neytron bo‘lib, elektron va neytronlar soni nisbati 0,875 ga teng. Nuklidni toping. A) B) C) D)

832. 27Al + D → X + Y ushbu yadro reaksiyasida X va Y zarrachalarni toping.

A) 1H va 28Si B) 1H va 29Si

C) va 25Mg D) va 25Mg

833. 230Th → 214Pb + X ushbu yadro reaksiyasida 0,23 g Th yemirilganda hosil bo‘lgan X tarkibidagi umumiy zarrachalar sonini toping.

A) 24 ∙ 6,02 ∙ B) 16 ∙ 6,02 ∙

C) 32 ∙ 6,02 ∙ D) 4 ∙ 6,02 ∙

834. Qaysi elektron sxemasi mavjud emas? (pog‘onada joylashgan elektronlar soni berilgan)

a) 2, 8, 3 b) 2, 8, 11 c) 2, 5, 4 d) 2, 10, 1

A) a, c, d B) a, b, d C) a, d D) b, c, d

835. Rubidiy namunasi 85Rb va 87Rb izotoplaridan iborat. Namunada 87 izotopning mol ulushi 0,25 ga teng. Namunadagi Rb ning nisbiy atom massasini (Ar) toping.

A) 84,5 B) 85,5 C) 85,8 D) 86,5

836. Qaysi elementlarda 3d pog’onacha elektronlar bilan to‘la to‘lgan?

A) Ca va Fe B) Cu va As C) Mg va S D) Sc va Ni

837. Qaysi qatorda kislotalik xossa ortib boradi:

a) HClO4, H2SO4, HBrO4; b) Al2O3, SiO2, SO3;

c) H2S, HCl, HBr; d) H2SiO3, H2CO3, HNO3?

A) a, b, c B) b, c, d C) a, c, d D) a, d

838. ioni tarkibida 18 ta elektron bo‘lsa, E element qanday tarkibli gidrid hosil qiladi?

A) EH2 B) EH C) H2E D) EH4

839. Nuklid massasi 1,494 ∙ kg bo‘lib, unda 4 dona neytron bor. Ushbu nuklid uchun quyidagilardan qaysilari to‘g’ri?

a) Yuqori oksidi formulasi EO;

b) Yuqori gidroksidi formulasi H3EO3;

c) Atomi tarkibida 1 ta juftlashmagan elekton mavjud;

d) Radiusi Li radiusidan kichik, bor radiusidan katta.

A) a, b B) b, d C) c, d D) b, c

840. Qaysi oksidning kislota kuchi As2O3 nikidan yuqori? A) GeO2 B) Sb2O3 C) P2O5 D) As2O3

841. 2 mol metall namunasida 28,896 ∙ 1024 dona elektron mavjud. Ushbu metallning yuqori oksidni qanday tarkibli bo‘ladi?

A) E3O3 B) EO3 C) E2O3 D) EO2

842. Qaysi moddalar uchun valent burchak 1090 ga teng?

a) olmos; b) ammiak; c) suv; d) kremniy (IV) oksid

A) a, d B) a, b C) b, c D) c, d

843. Qaysi qatorda bog‘lanishning valent burchagi ortib boradi?

A) H2O, NH3, CH4, grafit, karbin

B) H2O, NH3, SiH4, karbin, grafit

C) CH4, NH3, H2O, benzol, fullerin

D) NH3, CO2, H2O, benzol, grafit

844. Markaziy atomning gibridlanishi sp3, sp2, sp tipida bo‘lgan molekulalar tartibini ko‘rsating.

A) H2O, BF3, BeCl2 B) CH4, BeF2, BH3

C) NH3, BeH2, BCl3 D) BF3, H2O, CO2

845. Elektron konfiguratsiyasi 1s22s22p3 bo‘lgan atom almashinish mexanizmida nechta kovalent bog’lanish hosil qiladi?

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

846. Metallmasning H bilan hosil qilgan molekulasida 14 ta elektron bo‘lib, shundan 10 tasi bog‘lanish hosil qilgan. Birikmani toping.

A) eten B) fosfin C) etin D) silan

847. Tarkibida mos ravishda quyidagicha bog‘lanish bo‘lgan moddalar uchligini ko‘rsating: qutbsiz kovalent, qutbli kovalent, ion bog‘lanish.

A) H2, CaO, CaCl2 B) Cl2, HF, NaCl

C) H2O, Cl2, NaCl D) NH3, N2, H2S

848. Tarkibida ion va qutbsiz kovalent bog‘lanish bo‘lgan moddalar juftligini ko‘rsating.

A) CaC2 va FeS2 B) CuF2 va ClF3

C) BaO2 va H2O2 D) va Ca3N2

849. Qaysi zarrachalar tarkibida ion va qutbli kovalent bog‘lanish mavjud?

A) FeS2 va CaC2 B) NH4NO3 va Al2(SO4)3

C) NaOH va CaF2 D) NH3 ∙ H2O va NH4Cl

850. Qaysi moddalarda ichki molekulyar vodorod bog‘lanish mavjud?

a) b)

c) d)

A) a, b, c B) c, d C) a, b, c, d D) b, c, d

851. Qaysi ta’sirlashuv(lar) natijasida K3[E(OH)6] tarkibli birikma hosil bo‘ladi?

a) KOH (qattiq) + Al2O3

b) KOH(erima, mo‘l) + Al(NO3)3

c) AlPO4 + KOH (eritma, mo‘l)

d) Be(OH)2 + KOH (eritma, mo‘l)

A) b B) b, c, d C) a, b D) b, c

852. Qaysi reaksiya natijasida amfoter gidroksid olish mumkin?

a) Al(NO3)3 + NH3∙H2O (mo‘l)

b) AlCl3(1 mol) + KOH (eritma, 3 mol)

A) 233 B) 466 C) 601 D) 331

853. 2 mol Ba(OH)2 va 4 mol H3PO4 ta’sirlashuvidan qanday massada (g) tuz hosil bo‘ladi?

A) 662 B) 1202 C) 466 D) 932

854. CaCO3Ca(HCO3)2CaCO3 CO2 CaCO3

Berilgan o‘zgarishlar sxemasida qaysi bosqichda ohakli suv ishlatish mumkin?

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

855. K . . . K2[Zn(OH)4] ZnBr2 o‘zgarishlar sxemasida X, Y va Z moddalar qaysi moddalar bo‘lishi mumkin?

A) H2O, ZnO, KBr B) NaOH, Zn(OH)2, HBr

C) H2O, ZnCO3, HBr D) H2O, ZnSO4, HBr

856. Ca3(PO4)2 bo‘lgan probirkaga dastlab suv keyin mo‘l miqdor P2O5 qo‘shildi. Yakuniy mahsulot(lar) formulasini ko‘rsating.

A) Ca3(PO4)2

B) CaHPO4

C) Ca(H2PO4)2 va CaHPO4 aralashmasi

D) Ca(H2PO4)2

857. Zn(NO3)2 (1 mol) X Y Z

O‘zgarishlar sxemasi bo‘yicha Z modda tarkibida Zn borligi ma’lum bo‘lsa, u modda ……. hisoblanadi.

A) amfoter oksid B) asosli oksid

C) amfoter gidroksid D) tuz

858. KH . . . . . . . . . X o‘zgarishlar sxemasi bo‘yicha X modda formulasini ko‘rsating.

A) KHSO3 B) K2SO3 C) K2O D) K2SO4

859. Kislorodning oksidlanish darajasi −1 dan 0 va −2 ga o‘zgargan jarayon(lar)ni ko‘rsating:

a) H2O2 + KMnO4 + H2SO4 → O2 + MnSO4 + K2SO4 + H2O

b) H2O2 → H2O + O2

c) PbS + H2O2 → PbSO4 + H2O

d) H2O2 + Ba(OH)2 → BaO2 + H2O

A) a, b B) b C) a, b, d D) b, c, d

860. ZnO, Zn(OH)2, ZnSO4, Zn moddalaridan nechtasi

KOH eritmasi bilan birikish reaksiyasiga kirishadi?

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

861. 0,6 mol S8 molekulasining mo‘l miqdor Mg bilan boradigan oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida Mg dan oltingugurtga uzatilgan elektronlar sonini ko‘rsating.

A) 5,78 ∙ B) 1,45 ∙

C) 2,89 ∙ D) 7,23 ∙

862. O‘zgarishlar sxemasining qaysi bosqichlarida S oksidlanadi?

A) a, b, c B) b, c, d C) c, d D) a, b, d

863. A2(g) + B2(g) = 2AB(g) reaksiya bo‘yicha A2 moddaning sarflanish tezligi 0,04 mol/(dm3∙s) bo’lib, AB ning dastlabki konsentrasiyasi 0,2 mol/dm3 ga teng. 20 sekunddan keyin AB konsentrasiyasi nechaga teng bo‘ladi?

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

864. A2(g) + B2(g) = 2AB(g) reaksiya bo‘yicha A2 moddaning sarflanish tezligi 0,04 mol/(dm3∙s) bo‘lib, AB ning dastlabki konsentrasiyasi 0,2 mol/dm3 ga teng. 20 sekunddan keyin AB konsentrasiyasi necha martta ortadi?

A) 8 B) 9 C) 10 D) 11

865. A(g) + B(g) = AB(g). Reaksiya tezligi 0,02 mol/(dm3∙l) ga teng bo‘lib, AB moddaning dastlabki konsentrasiyasi 0,4 mol/l ga teng. 10 sekunddan keyin uning konsentrasiyasi (mol/l) nechaga teng bo‘ladi?

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

866. Kimyoviy reaksiya quyidagi tenglama bo‘yicha boradi: A + 2B = 3D. A va B moddalarning dastlabki konsentrasiyalari mos ravishda 8,2 va 10,4 mol/l ga teng. 20 sekunddan keyin A va B modddalar konsentrasiyasi teng bo‘ldi. D moddaning hosil bo‘lish tezligini (mol/(dm3∙s)) toping.

A) 0,11 B) 0,38 C) 0,76 D) 0,33

867. Hajmi 5 dm3 bo‘lgan idishda 1,5 mol propen solinib polimerizatsiya reaksiyasi amalga oshirildi. Reaksiyaning tezligi 0,01 mol/(dm3∙s) bo‘lsa, 10 sekunddan keyin propen konsentrasiyasi (mol/l) nechaga teng bo‘ladi?

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

868. To‘rtta reaktorda bir xil sharoitda, bir xil hajmda va bir xil vaqtda teng massada propan (a), propen (b), siklopropan (c) va propin (d) gazlari hosil bo‘ldi. Moddalarning o‘rtacha hosil bo’lish tezliklari o‘rtasidagi qaysi munosabat to‘g‘ri?

A) a>b>d>c B) d>b=c>a

C) a>c=b>d D) c =b>d>a

869. 3,2 g oltingugurt konsentrlangan sulfat kislota bilan to‘la reaksiyaga kirishib SO2 hosil qildi. Ushbu reaksiyada qaytaruvchidan oksidlovchiga uzatilgan elektronlar sonini toping.

A) 6,02 ∙ B) 4,816 ∙

C) 1,204 ∙ D) 2,408 ∙

870. Tarkibida 0,005 mol Ca(OH)2 bo‘lgan eritmaga 168 sm3 (n.sh.) CO2 gazi yuttirildi. Bunda dastlabki eritma massasi qanday o‘zgaradi?

A) 50 mg ga kamayadi B) 405 mg ga ortadi

C) 80 mg ga ortadi D) 250 mg ga kamayadi

871. Moddaning 40℃ va 0℃ eruvchanliklari tegishli ravishda 68,9 va 46,2 g (100 g suvga nisbatan). Modda formulasini toping.

A) AgCl B) CH3COOH C) NH3 D) AgF

872. Moddaning 0℃ va 60℃ eruvchanliklari tegishli ravishda 82,3 va 56,1 g ga teng (100 g suvga nisbatan). Ushbu modda qaysi modda bo‘lishi mumkin?

A) vodorod sulfid B) kalsiy sulfat

C) kaliy sulfat D) vodorod xlorid

873. Qaysi modda suvda eritilganda pH qiymati ortadi?

A) KH B) P2O5 C) SO3 D) HF

874. Qaysi modda suvda eritilganda pH qiymati kamayadi?

A) NH3 B) N2O5 C) CH4 D) CH3ONa

875. Qaysi ta’sirlashuvning qisqa ionli tenglamsi quyidagicha bo’ladi: ?

A) Zn(OH)2 + H2S(eritma) B) ZnCl2(eritma) + H2S

C) Zn(OH)2 + Na2S(eritma) D) Zn(NO3)2(eritma) + K2S(erit)

876. Ba(OH)2 eritmasi va suyultirilgan H2SO4 eritmalari ta’sirlashuvining qisqa ionli tenglamasidagi koeffisiyentlar yig‘indisini toping.

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

877. Qaysi moddaning suvli eritmasida vodorod ionlari konsentrasiyasi gidroksid ionlari konsentrasiyasidan yuqori bo’ladi?

A) CH3NH2 B) NaH C) NH3 D) Cl2

878. KH2PO4 eritmasida qaysi ion konsentrasiyasi yuqori bo‘ladi?

A) B) C) D)

879. Agar eritmaining pH qiymati 3 ga teng bo‘lsa, vodorod ionlari konsentrasiyasini (mol/dm3) toping.

A) 3 B) 0,1 C) 0,01 D) 0,001

880. Berilgan moddalardan nechtasining suvli eritmasi pH qiymati 7 dan kichik bo‘ladi: NH3, N2O5, SO3, CO?

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

881. Qaysi moddalarning suvli eritmasi lakmusni ko‘k rangga bo‘yaydi?

a) Al(OH)3 b) KOH c) NH3 d) HCl

A) a, b, c, d B) c, d C) b, c D) a, b, c

882. Qaysi moddaning suvli eritmasida digidrofosfat ionlari konsentrasiyasi yuqori bo‘ladi?

A) H3PO4 B) KH2PO4

C) Ba(H2PO4)2 D) NaH2PO4

883. FeCl3 eritmada qanday ionlar hosil qiladi? (gidratlashish e’tiborga olinmasin)

a) b) c) d)

A) a, b, c, d B) b, c, d C) a, b, d D) a, b

884. NaH2PO4 ning ikkinchi bosqich dissotsilanishda qanday ionlar hosil bo‘ladi?

A) va B) va

C) va D) va

885. Suvli eritmada ionlar miqdori 5,418 ∙ dona bo‘lsa, reaksiya sxemasini ko‘rsating. (kuchsiz elektrolitlar va cho‘kmalarning dissosilanishi inobatga olinmasin; moddalarning kimyoviy miqdorlari ko‘rsatilgan)

A) Fe2(SO4)3 + 3BaCl2 → B) 2AgNO3 + Cu →

C) 2H3PO4 + 3Ba(OH)2 → D) AlCl3 + 6KOH →

886. Qaysi modda(lar)ning suvli eritmasida kationlar soni anionlar sonidan ikki marta ko‘p bo‘ladi?

a) bariy gidroksid b) natriy fosfat

c) ammoniy sulfat d) vodorod sulfid

A) a, d B) c, d C) c D) b, c

887. Toza suvga Al2(SO4)3 va AlCl3 eritildi. Eritmada C() =1,5 mol/dm3, C()=2,25 mol/dm3 bo‘lsa, ionlari konsentrasiyasini (mol/dm3) toping.

A) 1,5 B) 2,0 C) 2,5 D) 3,0

888. Suvli eritmada kationlari miqdorlari (mol) mos ravishda 0,02; 0,04; 0,04 va 0,05 bo‘lib, eitmada anionlari mavjud. ionlarining miqdorlari (mol) mos ravishda 0,05 va 0,04 bo‘lsa, sulfat ionlari miqdorini (g) aniqlang.

A) 4,8 B) 9,6 C) 14,4 D) 0,05

889. NaOH eritmasiga HCl qo‘shildi. Olingan eritmada C()=0,51 mol/dm3, pH=2 bo’ldi. Ushbu eritmadagi ionlari konsentrasiyasini (mol/dm3) toping.

A) 0,31 B) 0,40 C) 0,41 D) 0,50

890. Qaysi reaksya sxemasi ammoniy ioniga sifat reaksiya hisoblanadi?

A) NH4NO2 → N2 + H2O

B) NH4NO3 + KOH KNO3 + NH3↑ + H2O

C) NH3 + HCl → NH4Cl

D) NH4Cl + AgNO3 → AgCl↓ + NH4NO3

891. Noto‘g‘ri yozilgan reaksiya sxemasini ko‘rsating.

a) HNO3 + KMnO4 + H2SO4 → HNO2 + MnSO4 +

+K2SO4 + H2O

b) SO2 + HNO3 → H2SO4 + NO2

c) HNO2 HNO3 + NO + H2O

d) S + HNO3(kons) → H2S + NO2 + H2O

A) a, d B) a, b C) b, c D) c, d

892. Ammiakning o‘rtacha hosil bo‘lish tezligi 0,015 mol/(dm3∙s) bo‘lsa, 10 sekundda 4 m3 hajmli idishda qanday massada (kg) ammiak hosil bo‘ladi?

A) 1,51 B) 2,55 C) 5,1 D) 10,2

893. Molyar massasi 128 g/mol bo‘lgan alkan molekulasida maksimal sonda nechta to’rtlamchi uglerod atomi bo‘lishi mumkin?

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

894. Molekulasida 6 ta birlamchi uglerod bo‘lgan eng kichik alkanning molekulyar massasi (m.a.b) nechaga teng bo‘ladi?

A) 86 B) 100 C) 114 D) 142

895. Alkan tarkibida faqat birlamchi va uchlamchi uglerod atomlari mavjud. Birlamchi uglerod atomlari soni 5 ta bo‘lsa, alkanning molekulyar massasi (m.a.b) nechaga teng bo‘ladi?

A) 110 B) 114 C) 128 D) 142

896. Buten-2 gidrgenlanganda quyidagilardan qaysilari sezilarli darajada o‘zgaradi? (C va H atomlari raqamlangan)

a) bog’i uzunligi

b) belgilanishi

c) bog‘i uzunligi

d)bog‘i uzunligi

A) a, b B) b, c C) a, d D) a, c

897. X + Cl2 → Y + KCl ; C2H5Br + KOH(spirt) → A↑ + X + H2O

Berilgan sxema bo‘yicha X va Y moddalarning molyar massalari (g/mol) yig’indisini toping.

A) 220 B) 239 C) 241 D) 279

@kimyo\_masala kanali uchun☝️☝️ @DOCTOR\_98

Õg’ri kanallar tegmang😂

@kimyo\_masala