

2016 Kimyo yangi bazasi

1. 1/7 g azot oksidi tarkibida 1/15 g azot borligi ma'lum bo'lsa, azotning ekvivalentini toping J: 7
2. 1/7 g azot oksidi tarkibida 1/15 g azot borligi malum bo'lsa, oksidning ekvivalentini toping J: 15
3. 1/7 g azot oksidi tarkibida 1/15 g azot borligi ma'lum bo'lsa, oksidning formulasini toping J: NO
4. 1/8 g azot oksidi tarkibida 1/15 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, azotning ekvivalentini toping J: 7
5. 1/8 g azot oksidi tarkibida 1/15 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, oksidning ekvivalentini toping J: 15
6. 1/8 g azot oksidi tarkibida 1/15 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, oksidning formulasini toping J: NO
7. 3/14 g azot oksidi tarkibida 6/76 g azot borligi ma'lum bo'lsa, azotning ekvivalentini toping J: 14/3
8. 3/14 g azot oksidi tarkibida 6/76 g azot borligi ma'lum bo'lsa, oksidning ekvivalentini toping J: 38/3
9. 3/14 g azot oksidi tarkibida 6/76 g azot borligi ma'lum bo'lsa, oksidning formulasini toping J: N₂O₃
10. 1/16 g azot oksidi tarkibida 3/76 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, azotning ekvivalentini toping J: 14/3
11. 1/16 g azot oksidi tarkibida 3/76 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, oksidning ekvivalentini toping J: 38/3
12. 1/16 g azot oksidi tarkibida 3/76 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, oksidning formulasini toping J: N₂O₃
13. 1/7 g azot oksidi tarkibida 1/23 g azot borligi ma'lum bo'lsa, azotning ekvivalentini toping J: 7/2
14. 1/7 g azot oksidi tarkibida 1/23 g azot borligi ma'lum bo'lsa, oksidning ekvivalentini toping J: 23/2
15. 1/7 g azot oksidi tarkibida 1/23 g azot borligi ma'lum bo'lsa, oksidning formulasini toping J: NO₂
16. 3/16 g azot oksidi tarkibida 3/23 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, azotning ekvivalentini toping J: 7/2
17. 3/16 g azot oksidi tarkibida 3/23 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, oksidning ekvivalentini toping J: 23/2
18. 3/16 g azot oksidi tarkibida 3/23 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, oksidning formulasini toping J: NO₂
19. Noma'lum metall oksidi massasi 10g . bromidining massasi 28g ga teng noma'lum metall ekvivalentini toping J: 32
20. Noma'lum metall oksidi massasi 10g , bromidining massasi 28g ga teng noma'lum metallni toping J: Cu
21. Noma'lum metall oksidi massasi 34,02 g , xloridining massasi 57,12 g ga teng Noma'lum metall ekvivalentini toping J: 32.5
22. Noma'lum metall oksidi massasi 34,02 g xloridining massasi 57,12 g ga teng noma'lum metallni toping J: Zn
23. Noma'lum metall oksidi massasi 10g bromidining massasi 28 g ga teng noma'lum metall sulfidining 0,3 mol miqdordagi massasini (g) toping J: 12
24. Noma'lum metall oksidi massasi 34,02 g , xloridining massasi 57,12 g ga teng noma'lum metall sulfidining 0,3 mol miqdordagi massasini (g) toping J: 40,74
25. Atomlar soni teng bo'lgan argon, azot va silan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 1,7 molidagi argonning n.sh.dagi hajmini (litr) toping J: 22,4
26. Atomlar soni teng bo'lgan argon, azot va silan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 1.7 molidagi massasini (g) toping J: 60,4
27. Atomlar soni teng bo'lgan argon, azot va silan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 3,4 molidagi argonning n.sh. dagi hajmini (1m) toping J: 44,8
28. Atomlar soni teng bo'lgan argon, azot va silan gazlari aralashmasi bor. Shu aralashmaning 1,7 molidagi azotning n.sh. dagi hajmini (litr) toping J: 11.2
29. Atomlar soni teng bo'lgan argon, azot va silan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 1,7 molidagi silanning n.sh dagi hajmini (1m) toping J: 4,48
30. Atomlar soni teng bo'lgan argon, metan va etan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 2,12 molidagi argonning n.sh. dagi hajmini (litr) toping J: 3 5,84
31. Atomlar soni teng bo'lgan argon, metan va etan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 2, 2 molidagi metanning n.sh.dagi hajmini (litr) toping J: 7,168
32. Atomlar soni teng bo'lgan argon, metan va etan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 2 12 molidagi etanning n.sh dagi hajmini (litr) toping J: 4.48
33. Atomlar soni teng bo'lgan argon, metan va etan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 1,7 molidagi massasini (g) toping J: 75, 12
34. Kaliy, magniy va xrom (III) oksidlaridan iborat 7,2g aralashmaning sulfat kislota bilan ta'sirlashuvidan 19,2g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J: 7
35. Natriy, kalsiy va temir (III) oksidlardan iborat 4,5g aralashmaning sulfat kislota bilan ta'sirlashuvidan 28,5g ushbu metallarning sulfatlaridan iborat aralashmasi hosil bo'ldi, Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J: 4.5
36. Kaliy, bariy va xrom (III) oksidlardan iborat 11,2g aralashmaning sulfat kislota bilan ta'sirlashuvidan 31,2g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'ldi Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J: 4.5
37. Kaliy, kalsiy va temir (III) oksidlardan iborat 11,2g aralashmaning sulfat kislota bilan ta'sirlashuvidan 30,2g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J: 3,6
38. Natriy, aluminiy va xrom (III) oksidlaridan iborat 15,4g aralashmaning sulfat kislota bilan ta'sirlashuvidan 47,4g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu jarayonda

necha gramm suv hosil bo'lgan? J: 7,2

39. Natriy, kalsiy va temir (III) oksidlaridan iborat 12,6g aralashmaning sulfat kislotasi bilan ta'sirlashuvidan 20,6g ushbu metallarning sullatidan aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J:1,8

40. CH_4 , H_2 , va O_2 dan iborat aralashma yondirildi. Suv bug' kondensatlangandan keyin idishdagi bosim 2,8 marta kamaydi. Qolgan gazlar ishqor eritmasidan o'tkazilganda idishdagi bosim boshlang'ich bosimga nisbatan 7 marta kamaydi Boshlang'ich aralashma tarkibidagi kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. (CH_4 va H_2 to'liq yongan). J:64,29

41. CH_4 , H_2 va O_2 dan iborat aralashma yondirildi. Suv bug'i kondensatlangandan keyin idishdagi bosim 2,8 marta kamaydi. Qolgan gazlar ishqor eritmasidan o'tkazilganda idishdagi bosim boshlang'ich bosimga nisbatan 7 marta kamaydi Boshlang'ich aralashma tarkibidagi metanning hajmiy ulushini (%) aniqlang (CH_4 va H_2 to'liq yongan) J; 21,43

42. CH_4 , H_2 va O_2 dan iborat aralashma yondirildi. Suv bug'i kondensatlangandan keyin idishdagi bosim 2,8 marta kamaydi Qolgan gazlar ishqor eritmasidan o'tkazilganda idishdagi bosim boshlang'ich bosimga nisbatan 7 marta kamaydi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi vodorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. (CH_4 va H_2 to'liq yongan). J:14,28

43. Suvosti kemasidan ajralib chiqqan bir litrli havo pufagi 100 metr yuqorilagandan keyin suv yuzasiga chiqadi. Agar dengiz tubiga har bir metr tushganda bosim 10 kPa ga ortsa havo pufagining oxirgi hajmini (litr) aniqlang. (Yuzada bosim 1 atm). J; 10,67

44. Kislorodga o'z massasidan 30g kam geliy qo'shilganda aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 5,5 ga teng bo'ldi. Aralashma hajmini (1, n.sh.) hisoblang. J: 134,4

45. 2 mol CS_2 da 0,05 mol S_n namunasi eritilib hosil qilingan 17,4%li eritma tarkibida $3,01 \cdot 10^{24}$ dona S ato'mi bo'lsa, n ning qiymatini toping. J: 20 ta

46. Tarkibida $10,535 \cdot 10^{25}$ dona valent elektronlari bo'lgan fluor atomining massasini (g) aniqlang. J:4,75

47. Noma'lum alkanni sistematik nomenklatura bo'yicha nomlang: $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2$ J: 2,2,6,8,8 - pentametil - 4, 4 - dietilnonan

48. CO_2 va Ar dan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi 41,6 ga teng. Shu aralashmaning 2 moliga 3 mol X va Y gazlar (mol nisbatlari CO_2 va Ar kabi) qo'shildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi 34,88 ga teng bo'lsa, X va Y gazlarni toping, $[\text{Mr}(\text{Y}) - \text{Mr}(\text{X}) = 4]$

49. 5f dan oldin qaysi energetik pog'onacha elektron bilan to'lib boradi? J:7s

50. 5f dan keyin qaysi energetik pog'onacha elektron bilan to'lib boradi? J:6d

51. $3d^8$ va $3d^3$ lardagi oxirgi elektronlari o'zaro bir-biridan qaysi kvant sonlari bilan farq qiladi? J; spin

52. $4p^6$ va $4d^8$ lardagi oxirgi elektronlari o'zaro bir-biridan qaysi kvant sonlari bilan farq qiladi? J; orbital va magnit

53. Nisbiy atom massasi 20,2 bo'lgan neon elementi tarkibida molyar ulushlari 90% bo'lgan ^{20}Ne , 10% ^{22}Ne izotoplari bor. "x" ni toping. J:22

54. Nisbiy atom massasi 10,81 bo'lgan tabiiy bor ^{10}B izotopining moyar ulushi 19,6% bo'lsa, borning yana qanday izotopi bo'ladi. J: ^{11}B

55. Noma'lum I valentli metall sulfidi tarkibidagi elektronlar soni 1:0,9 nisbatda bo'lsa, metallni toping. *A) Na B) K C) Cu D) Cs

56. Noma'lum II valentli metall sulfidi tarkibidagi elektronlar soni 1,25:1 nisbatda bolsa, metallni toping, *A) Ca B) Mg C) Cu D) Sr

57. Noma'lum III valentli metall sulfidi tarkibidagi elektronlar soni 1:1,846 nisbatda bo'lsa, metallni toping. A) Fe *B) Al C) Cr D) Co

58. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, II birikmaning formulasini toping.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	Birikma massasi
I	A_2B_3	11	15,8
II	?	5,5	8,7

J: AB_2

59. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, II birikmaning formulasini toping.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	Birikma massasi
I	A_2B_3	5	9,8
II	7	7,5	13,9

J: A_3B_4

60. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, II birikmaning formulasini toping.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	Birikma massasi
I	A_2B_3	7	12,4
II	?	3,5	8,9

J: AB_3

61. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, II birikmaning formulasini toping.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	Birikma massasi
I	A_2B_3	8,4	13,2
II	?	16,8	21,6

J: A_4B_3

62. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, II birikmaning formulasini toping.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	Birikma massasi
I	A_2B_3	6,4	9,7
II	?	3,2	4,3

J:AB

63. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	Birikma massasi
I	A_2B_3	11	15,8
II	AB_3	5,5	x

J:10,3

64. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	Birikma massasi
I	A ₂ B ₄	12,9	19,3
II	A ₂ B	x	10,2

J:8,6

65. Massasi 10,16g bo'lgan meallmas oksidi 124g 10% li natriy gidroksid eritmasiga qo'shildi va olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 11,27% ga teng bo'ldi oksid formulasini toping J: SeO₃

66. Massasi 9,6g bo'lgan metallmas oksidi 108g 10% li natriy gidroksid eritmasiga qo'shildi va olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 14,49% ga teng bo'ldi oksid formulasini toping J; SO₃

67. Massasi 10,4g bo'lgan metallmas oksidi 180 g 17,5% li kaliy gidroksid eritmasiga qo'shildi va olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 11,88% ga teng bo'ldi oksid formulasini toping J; SO₃

68. 120g 10% li NaH₂PO₄ eritmasidagi barcha elektronlar massasini (g) aniqlang Bitta elektron massasi 0,00055 m.ab ga teng J:0,036

69. 110g 10% li K₂S eritmasidagi barcha elektronlar massasini (g) aniqlang Bitta elektronlar massasi 0,00055 m a.b ga teng J: 0,033

70. 160g 10% li CuSO₄ eritmasidagi barcha elektronlar massasini (g) aniqlang Butta elektron massasi 0,00035 m a b ga teng J; 0.048

71. 200g 10% li CaBr₂ eritmasidagi barcha elektronlar massasini (g) aniqlang. Bitta elektron massasi 0,00055 m a.b. ga teng J: 0,06

72. Normal atmosfera bosimida va 65°C da qaysi aminning argon bilan aralashmasining zichligi 1,27 g/l ga teng bo'ladi? J; metilamin

73. Normal atmosfera bosimida va 70°C da qaysi vodorod galogenidning azot bilan aralashmasining zichligi 0,885 g/l ga teng bo'ladi: J: HF

74. Normal atmosfera bosimida va 60°C da qaysi uglevodorodning atzot bilan aralashmasining zichligi 0.824 g/l ga teng bo'ladi: J; metan

75. Normal atmosfera bosimida va 75°C da qaysi galogenning argon bilan aralashmasining zichligi 1,37 g/l ga teng bo'ladi? J: fluor

76. Massasi 38,4g bo'lgan temir(II) oksid va mis (II) oksidi aralashmasi ammiak gazi bilan qaytarilganda 30,4g qattiq modda hosil bo'ladi va shu reaksiyada ajralgan gaz (n sh da) yetarli miqdordagi magniy metal) bilan t'sirlashib necha gramm modda hosil bo'ladi J: 16.7

77. Massasi 38,4g bo'lgan temir(II) oksid va mis (II) oksidi aralashmasi ammiak gazi bilan qaytarilganda 30,4g qattiq modda hosil bo'ladi.

78. Massasi 38,4g bo'lgan temir(II) oksid va mis (II) oksidi aralashmasi ammiak gazi bilan qaytarilganda 30,4g qattiq modda hosil bo'ladi Shu reaksiyada hosil bo'lgan qattiq modda tarkibni (g) aniqlang J; 11,2, 19,2

79. FeSO₄ + K₂Cr₂O₇ + H₂SO₄ — reaksiyasini tugallang va o'ng tomondagi koeffitsiyentlar yig'indisini toping J: 12

80. FeSO₄ + K₂Cr₂O₇ + H₂SO₄ → reaksiyasini tugallang va chap tomondagi koeffitsiyentlar yig'indisini toping. J: 14

81. FeSO₄ + K₂Cr₂O₇ + H₂SO₄ → reaksiyasini tugallang Agar reaksiyada 73,5g oksidlovchi qatnashgan bo'lsa qaytaruvchining massasini (g) toping J: 228

82. FeSO₄ + K₂Cr₂O₇ + H₂SO₄ → reaksiyasini tugallang. Agar reaksiyada 45,6g qaytaruvchi qatnashgan bo'lsa, oksidlovchining massasini (g) toping J: 14,7

83. CrCl₃ + NaClO + NaOH → reaksiyasini tugallang Agar reaksiyada 31,7g qaytaruvchi qatnashgan bo'lsa, oksidlovchining massasini (g) toping J: 22,35

84. CrCl₃ + NaClO + NaOH → reaksiyasini tugallang. Agar reaksiyada 22,35g oksidlovchi qatnashgan bo'lsa, qaytaruvchining massasini (g) toping J: 31,7

85. CrCl₃ + NaClO + NaOH → reaksiyasini tugallang va o'ng tomondagi koeffitsiyentlar yig'indisini toping. J: 16

86. CrCl₃ + NaClO + NaOH → reaksiyasini tugallang va chap tomondagi koeffitsiyentlar yig'indisini toping J: 15

87. 11.6 asetonning kroton (II bosqich) necha gramm mahsulot olinadi? (reaksiya unumi 75%) J: 7.35

88. 11,6g asetonning aldol kondensatsiyalanishidan (I bosqich) necha gramm mahsulot olinadi? (reaksiya unumi 75%) J; 8,7

89. 23,2g asetonning kroton (II bosqich) necha gramm mahsulot olinadi? (reaksiya unumi 75%) J; 14,7

90. 23,2g asetonning aldol kondensatsiyalanishidan (I bosqich) necha gramm mahsulot olinadi? (reaksiya unumi 75%) J: 17,4

91. 3.16g Kaliy permanganatga kaliy xlorid sulfat kislotasi ishtirokida ta'sir emirilganda n sh da necha litr gaz hosil bo'ladi? J: 1,12

92. 6.32g kaliy permanganatga Kaliy xlorid sulfat kislotasi ishtirokida ta'sir emirilganda n sh da necha litr gaz hosil bo'ladi? J: 2,24

93. 3,95g kaliy permanganatga kaliy xlorid sulfat kislotasi ishtirokida ta'sir ettirilganda n sh da necha litr gaz hosil bo'ladi? J: 1,4

94. 23,7g kaliy permanganatga kaliy xlorid sulfat kislotasi ishtirokida ta'sir ettirilganda n.sh da necha litr gaz hosil bo'ladi? J:8,4

95. Kumushni sianid usuli bilan olishda kumush sulfid bilan rux massalan orasidagi farq 36,6g ga teng bo'lsa, necha gramm kumush olinadi? J:43,2

96. Kumushni sianid usuli bilan olishda kumush sulfid bilan rux massalan orasidagi farq 3,66g ga teng bo'lsa, nech gramm kumush olinadi? J: 4,32

97. Kumushni sianid usuli bilan olishda kumush sulfid bilan rux massalari orasidagi farq 5,49g ga teng bo'lsa, nech gramm kumush olinadi? J: 6,48

98. Kumushni sianid usuli bilan olishda kumush sulfid bilan rux massalari orasidagi farq 7,32g ga teng bo'lsa, nech gramm kumush olinadi? J: 8,64

99. 7,2g akril kislotasi olish n.sh. da necha litr alkin kerak? J: 2,24

100. 14,4g akril kislotasi olish necha gramm alkin kerak? J: 5,2

101. 10,8g akril kislotasi olish necha gramm alkin kerak? J:3,9

- 102.** 4,4g etilasetatga yetarli miqdorda metilmagniy yodid ta'sir ettirilganda necha gramm keton hosil bo'ladi? J: 2,9
- 103.** 13,2g etilasetatga yetarli miqdorda metilmagniy yodid ta'sir ettirilganda necha gramm keton hosil bo'ladi? J; 8,7
- 104.** 22g etilasetatga yetarli miqdorda metilmagniy yodid ta'sir ettirilganda necha gramm keton hosil bo'ladi? J; 14,5
- 105.** 66g etilasetatga yetarli miqdorda metilmagniy yodid ta'sir ettirilganda necha gramm keton hosil bo'ladi? J: 43,5
- 106.** 2,9g asetonga yetarli miqdorda metilmagniy yodid ta'sir ettirilgandan hosil bo'lgan mahsulot gidrolizlandi olingan spirtning massasini (g) toping. J: 3,7
- 107.** 11,5 g asetonga yetarli miqdorda metilmagniy yodid ta'sir ettirilgandan hosil bo'lgan mahsulot gidrolizlandi. Olingan spirtning massasini (g) toping. J t 14,8
- 108.** 17,4g asetonga yetarli miqdorda metilmagniy yodid ta'sir ettirilgandan hosil bo'lgan mahsulot gidrolizlandi. olingan spirtning massasini (g) toping. J; 22,2
- 109.** 23,2g asetonga yetarli miqdorda metilmagniy yodid ta'sir ettirilgandan hosil bo'lgan mahsulot gidrolizlandi olingan spirtning massasini (g) toping J: 29,6
- 110.** 4,4g etilasetatga yetarli miqdorda ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J;2,95
- 111.** 13,2g etilasetatga yetarli miqdorda ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J: 8,85
- 112.** 22g etilasetatga yetarli miqdorda ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi J:14,75
- 113.** 66g etilasetatga yetarli miqdorda ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J:44,25
- 114.** 2,9 g asetongayetarli miqdorda sianid kislota ta'sir ettirilganda necha gramm oksinitril hosil bo'ladi? J: 4,25
- 115.** 11,6g asetonga yetarli miqdorda sianid kislota ta'sir ettirilganda necha gramm oksinitril hosil bo'ladi? J: 17
- 116.** 7,4g asetonga yetarli miqdorda sianid kislota ta'sir ettirilganda necha gramm oksinitril hosil bo'ladi? J; 25,5
- 117.** 23,2g asetonga yetarli miqdorda sianid kislota ta'sir ettirilganda necha gramm oksinitril hosil bo'ladi? J; 34
- 118.** 2,9g asetonga yetarli miqdorda gidroksilamin ta'str ettirilganda necha gramm oksim hosil bo'ladi? Ji 3,65
- 119.** 11,6g asetonga yetarli miqdorda gidroksilamin ta'sir ettirilganda necha gramm oksini hosil bo'ladi? J: 14,6
- 120.** 17,4g asetonga yetarli miqdorda gidroksilamin ta'sir ettirilganda necha gramm oksim hosil bo'ladi? J; 21,9
- 121.** 23,2g asetonga yetarli miqdorda gidroksilamin ta'sir ettirilganda necha gramm oksim hosil bo'ladi? J; 29,2
- 122.** 6g propanolga yetarli miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda necha gramm kistorodli birikma hosil bo'ladi? J: 15,35
- 123.** 12g propanolga yetarli miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda necha gramm kislorodli birikma hosil bo'ladi? J: 30,7
- 124.** 9g propanolga yetarli miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda necha gramm kislorodli birikma hosil bo'ladi? J: 23
- 125.** 18g propanolga yetarli miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda necha gramm kislorodli birikma hosil bo'ladi? J: 46
- 126.** 7,4g propion ktslotaga yetarli miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda, olingan fosfor oksid xlorid bilan xlorangidridning massalari farqi nechaga teng bo'ladi? J: 6,1
- 127.** 14,8g propion kislota ta'sir miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda, olingan fosfor oksid xlorid bilan xlorangidridning massalari farqi nechaga teng bo'ladi? J: 12,2
- 128.** 3,7 g propion kislota ta'sir miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda, olingan fosfor oksid xlorid bilan xlorangidridning massalari farqi nechaga teng bo'ladi? :J.- 3,05
- 129.** 29,6 propion kislota ta'sir miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda, olingan fosfor oksid xlorid bilan xlorangidridning massalari farqi nechaga teng bo'ladi? J: 24,4
- 130.** 7,4 g propion kislota ta'sir miqdorda tionil xlorid bilan reaksiyaga kirishganda hosil bo'lgan gaz necha gramm 4% li bromli suvni rangsizlantiradi? J; 400
- 131.** 14,8 g propion kislota ta'sir miqdorda tionil xlorid bilan reaksiyaga kirishganda, hosil bo'lgan gaz necha gramm 4% li bromli suvni rangsizlantiradi? J: 800
- 132.** 3,7 g propion kislota ta'sir miqdorda tionil xlorid bilan reaksiyaga kirishganda, hosil bo'lgan gaz necha gramm 4% li bromli suvni rangsizlantiradi? J: 200
- 133.** 11,1g propion kislota ta'sir miqdorda tionil xlorid bilan reaksiyaga kirishganda, hosil bo'lgan gaz necha gramm 4% li bromli suvni rangsizlantiradi? J: 600
- 134.** 10,2g sirka angidrid olish uchun necha gramm ketenga suvsiz sirka kislota ta'sir ettirish kerak? J: 4,2
- 135.** 20,4 g sirka angidrid olish uchun necha gramm ketenga suvsiz sirka kislota ta'sir ettirish kerak? J: 8,4 135.30,6 g
- 136.** 30,6 g Sirka angidrid olish uchun necha gramm ketenga suvsiz sirka kislota ta'sir ettirish kerak? J: 12,6 137.40,8 g
- 137.** 40,8 g Sirka angidrid olish uchun necha gramm ketengi suvsiz sirka kislota ta'sir ettirish kerak? J: 16,8 138.
- 138.** Propion kislota ta'sir miqdorida xlorangidridiga n.sh. da 1,12 litr ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J; 3,65
- 139.** Propion kislota ta'sir miqdorida xlorangidridiga n sh da 2,24 litr ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J: 7,3
- 140.** Propion kislota ta'sir miqdorida xlorangidridiga n. sh da 4,48 litr ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J: 14,6
- 141.** Propion kislota ta'sir miqdorida xlorangidridiga n sh da 8,96 litr ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J: 29,2
- 142.** Quyidagilardan I Tabiiy kauchuk, 2 Guttapercha kauchukka mos keladiganlarni toping a) Janubiy Amerika b) Indoneziya, Malukka yarimoroli c) Marakaziy Osivo davlati d) sis - poliizopren e) trans - poliizopren

J: 1-a, c, d, 2-b, e

143. Pikrin kislotaning metil spirtidagi eritmasiga 549,6g metil spirti qo'shilganda eritmaning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi Bunda eritmadagi jami atomlar soni 64,87/23,65 marta ortdi. Boshlang'ich eritmadagi kislotaning konsentratsiyasini (%) aniqlang. J: 25

144. Pikrin kislotaning metil spirtidagi eritmasiga 549,6g metil spirti qo'shilganda eritmaning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi. Bunda eritmadagi jami atomlar soni 64,87/23,65 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmadagi kislotaning konsentratsiyasini (%) aniqlang J; 10

145. Pikrin kislotaning metil spirtidagi eritmasiga 549,6g metil spirti qo'shilganda eritmaning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi Bunda eritmadagi jami atomlar soni 64,87/23,65 marta ortdi Boshlang'ich eritmaning massasini (g) aniqlang J: 366,4

146. Pikrin kislotaning metil spirtidagi eritmasiga 549,6g metil spirti qo'shilganda eritmaning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi Bunda eritmadagi jami atomlar soni 64,87/23,65 marta ortdi Hosil bo'lgan eritmaning massasini (g) aniqlang J: 916

147. Pikrin kislotaning metil spirtidagi eritmasiga 549,6g metil spirti qo'shilganda eritmaning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi. Bunda eritmadagi jami atomlar soni 64,87/23,65 marta ortdi Pikrin kislotaning massasini (g) aniqlang J: 91,6

148. Pirimidinning metil spirtidagi eritmasiga 60g metil spirti qo'shilganda eritmaning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi Bunda eritmadagi jami atomlar soni 71/26 marta ortdi. Boshlang'ich eritmaning massasini (g) aniqlang J: 40

149. Pirimidinning metil spirtidagi eritmasiga 60g metil spirti qo'shilganda eritmaning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi Bunda eritmadagi jami atomlar soni 71/26 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmaning massasini aniqlang. J: 100

150. Pirimidinning metil spirtidagi eritmasiga 60g metil spirti qo'shilganda eritmaning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi Bunda eritmadagi jami atomlar soni 71/26 marta ortdi Boshlang'ich eritmaning massa ulushini aniqlang. J: 0,4

151. Pirimidinning metil spirtidagi eritmasiga 60g metil spirti qo'shilganda eritmaning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi Bunda eritmadagi jami atomlar soni 71/26 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmaning massa ulushini aniqlang. J: 0,16

152. Pirimidinning metil spirtidagi eritmasiga 60g metil spirti qo'shilganda eritmaning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi. Bunda eritmadagi jami atomlar soni 71/26 marta ortdi Boshlang'ich eritmadagi pirimidinning massasini (g) aniqlang. J: 16

153. Kadaverinning ammiakdagi eritmasiga 76,5g ammiak qo'shilganda, kadaverinning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi. Bunda eritmadagi jami atomlar soni 2,6 marta ortdi Boshlang'ich eritmaning massa ulushini aniqlang J: 0,5

154. Kadaverinning ammiakdagi eritmasiga 76,5g ammiak qo'shilganda, kadaverinning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi Bunda eritmadagi jami atomlar soni 2,6 marta ortdi Hosil bo'lgan eritmaning massa ulushini aniqlang J: 0,2

155. Kadaverinning ammiakdagi eritmasiga 76,5 g ammiak qo'shilganda, kadaverinning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi. Bunda eritmadagi jami atomlar soni 2,6 marta ortdi Hosil bo'lgan eritmaning massasini (g) aniqlang. J: 127,5

156. Kadaverinning ammiakdagi eritmasiga 76,5g ammiak qo'shilganda, kadaverinning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi. Bunda eritmadagi jami atomlar soni 2,6 marta ortdi Boshlang'ich eritmaning massasini (g) aniqlang J: 51

157. Kadaverinning ammiakdagi eritmasiga 76,5g ammiak qo'shilganda, kadaverinning konsentratsiyasi 2,5 marta kamaydi, Bunda eritmadagi jami atomlar soni 2,6 marta ortdi Kadaverinning massasini (g) aniqlang. J: 25,5

158. Asetanilidning asetondagi eritmasiga eritma massasidan 29/38 marta k'op bo'lgan aseton qo'shildi. Natijada eritmadagi jami atomlar soni 169/94 marta ortdi. Boshlang'ich eritmadagi asetanilidning massa ulushini aniqlang. J: 9/38

159. Asetanilidning asetondagi eritmasiga eritma massasidan 29/38 marta k'op bo'lgan aseton qo'shildi Natijada eritmadagi jami atomlar soni 169/94 marta ortdi. Boshlang'ich eritmadagi asetonning massa ulushini aniqlang J: 29/38

160. Asetanilidning asetondagi eritmasiga eritma massasidan 29/38 marta k'op bo'lgan aseton. qo'shildi Natijada eritmadagi jami atomlar soni 169/94 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmadagi asetonning massa ulushini aniqlang. J; 58/67

161. Asetanilidning asetondagi eritmasiga eritma massasidan 29/38 marta k'op bo'lgan aseton qo'shildi. Natijada eritmadagi jami atomlar soni 169/94 marta ortdi Hosil bo'lgan eritmadagi asetanilidning massa ulushini aniqlang J; 9/67

162. Pikramidning benzoldagi eritmasiga eritma massasidan 26/45 marta k'op bo'lgan benzol qo'shildi. Natijada eritmadagi jami atomlar soni 29/17 marta ortdi Boshlang'ich eritmadagi pikramidning massa ulushini aniqlang J: 19/45

163. Pikramidning benzoldagi eritmasiga eritma massasidan 26/45 marta k'op bo'lgan benzol qo'shildi Natijada eritmadagi jami atomlar soni 29/17 marta ortdi Hosil bo'lgan eritmadagi pikramidning massa ulushini aniqlang. J: 19/71

164. Pikramidning benzoldagi eritmasiga eritma massasidan 26/45 marta k'op bo'lgan benzol qo'shildi. Natijada eritmadagi jami atomlar soni 29/17 marta ortdi. Boshlang'ich eritmadagi benzolning massa ulushini aniqlang. J: 26/45

165. Pikramidning benzoldagi eritmasiga eritma massasidan 26/45 marta k'op bo'lgan benzol qo'shildi, Natijada eritmadagi jami atomlar soni 29/17 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmadagi benzolning massa ulushini aniqlang. J; 52/71

166. Sulfanil kislotaning ammiakdagi eritmasiga eritma massasidan 17/18 marta k'op bo'lgan ammiak qo'shildi Natijada eritmadagi jami atomlar soni 71/31 marta ortdi, Boshlang'ich eritmadagi sulfanil kislotaning massa ulushini aniqlang. J: 0,48

167. Sulfanil kislotaning ammiakdagi eritmasiga eritma massasidan 17/18 marta k'op bo'lgan ammiak qo'shildi. Natijada eritmadagi jami atomlar soni 71/31 marta ortdi, Boshlang'ich eritmadagi ammiakning massa ulushini aniqlang. J: 0,52

168. Sulfanil kislotaning ammiakdagi eritmasiga eritma massasidan 17/18 marta k'op bo'lgan ammiak qo'shildi Natijada eritmadagi jami atomlar soni 71/31 marta ortdi Hosil bo'lgan eritmadagi ammiakning massa ulushini aniqlang J: 0,75

169. Sulfanil kislotaning ammiakdagi eritmasiga eritma massasidan 17/18 marta k'op bo'lgan ammiak qo'shildi Natijada eritmadagi

jami atomlar soni 73/31 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmadagi sulfanil kislotaning massa ulushini aniqlang J; 0,25

170. Alyuminiy oksidni ko'mir bilan qaytarilganda ajralib chiqqan gaz mis (II) oksididan 76,8g mis olish uchun yetarli bo'lsa, hosil bo'lgan qattiq qoldiq mol miqdor xlorid kislotada eritilganda n.sh.da necha litr gaz hosil bo'ladi? J: 13,44

171. Alyuminiy oksidni ko'mir bilan qaytarilganda ajralib chiqqan gaz mis (II) oksididan 76,8g mis olish uchun etarli bo'lsa hisil bo'lgan qattiq qoldiq mo'l miqdor xlorid kislotada eritilganda necha gramm tuz hosil bo'ladi? J; 106,8

172. Alyuminiy oksidni ko'mir bilan qaytarilganda ajralib chiqqan gaz mis (II) oksididan 76,8g mis olish uchun yetarli bo'lsa, hosil bo'lgan qattiq qoldiq mo'l miqdor xlorid kislotada eritilganda ajralib chiqqan gaz tarkibidagi atomlar sonini toping? J: 18,06 · 10²³

173. Alyuminiy oksidni ko'mir bilan qaytarilganda ajralib chiqqan gaz mis (II) oksididan 76,8g mis olish uchun yetarli bo'lsa, hosil bo'lgan qattiq qoldiq mo'l miqdor xlorid kislotada eritilganda hosil bo'lgan tuz tarkibidagi atomlar sonini toping? J 19,2 · 10²³

174. Alyuminiy oksidni ko'mir bilan qaytarilganda ajralib chiqqan gaz mis (II) oksididan 38,4g mis olish uchun yetarli bo'lsa, hosil bo'lgan qattiq qoldiq mo'l miqdor xlorid kislotada eritilganda n.sh.da necha litr gaz hosil bo'ladi? J: 6,72

175. Alyuminiy oksidni ko'mir bilan qaytarilganda ajralib chiqqan gaz mis (II) oksididan 38,4g mis olish uchun yetarli bo'lsa, hosil bo'lgan qattiq qoldiq mo'l miqdor xlorid kislotada eritilganda necha gramm tuz hosil bo'ladi? J; 53,4

176. Alyuminiy oksidni ko'mir bilan qaytarilganda ajralib chiqqan gaz mis (II) oksididan 38,4g mis olish uchun yetarli bo'lsa, hosil bo'lgan qattiq qoldiq mo'l nuqor xlorid kislotada eritilganda ajralib chiqqan gaz tarkibidagi atomlar sonini toping? J: 9,03 · 10²¹

177. Alyuminiy oksidni ko'mir bilan qaytarilganda ajralib chiqqan gaz mis (II) oksididan 38,4g mis olish uchun yetarli bo'lsa, hosil bo'lgan qattiq qoldiq mo'l miqdor xlorid kislotada eritilganda hosil bo'lgan tuz tarkibidagi atomlar sonini toping? J: 9,6 · 10

178. 10g xalkozin va 20g kupritning o'zaro ta'sirlashuvidan olingan metall 80% li sulfat kislotada eritilganda n.sh da 6,72 litr gaz hosil bo'lgan bo'lsa, xalkozinning tozalik darajasini (%) aniqlang J: 80

179. 10g xalkozin va 20g kupritning o'zaro ta'sirlashuvidan olingan metall 80% li sulfat kislotada eritilganda n.sh da 6,72 litr gaz hosil bo'lgan bo'lsa, kupritning tozalik darajasini (%) aniqlang J; 72

180. Xalkozin va kupritning o'zaro ta'sirlashuvidan olingan metall 80% li sulfat kislotada eritilganda n.sh da 6,72 litr gaz hosil bo'lgan bo'lsa, olingan metall massasini (g) toping J: 19,2

181. Xalkozin va kupritning o'zaro ta'sirlashuvidan olingan metall 80% li sulfat kislotada eritilganda n.sh da 6,72 litr gaz hosil bo'lgan bo'lsa, sarflangan sulfat kislotasining massasini (g) toping J: 73,5

182. 20g xalkozin va 40g kupritning o'zaro ta'sirlashuvidan olingan metall 80% li sulfat kislotada eritilganda n.sh.da 13,44 litr gaz hosil bo'lgan bo'lsa, xalkozinning tozalik darajasini (%) aniqlang J: 80

183. 20g xalkozin va 40g kupritning o'zaro ta'sirlashuvidan

olingan metall 80% li sulfat kislotada eritilganda n.sh.da 13,44 litr gaz hosil qilgan bo'lsa, kupritning tozalik darajasini (%) aniqlang J: 72

182. Xalkozin va kupritning o'zaro ta'sirlashuvidan olingan metall 80% li sulfat kislotada eritilganda n.sh.da 13,44 litr gaz hosil bo'lgan bo'lsa, olingan metall massasini (g) toping. J: 38,4

185. Xalkozin va kupritning o'zaro ta'sirlashuvidan olingan metall 80% li sulfat kislotada eritilganda n.sh.da 13,44 litr gaz hosil bo'lgan bo'lsa, sarflangan sulfat kislotasining massasini (g) toping J: 147

186. Massasi 6g bo'lgan magniy karbonat angidrid gazida yondirilganda ajralib chiqqan oksid xlorid kislotada eritilganda necha gramm tuz hosil bo'ladi? J: 23,75

187. Massasi 6g bo'lgan magniy karbonat angidrid gazida yondirilganda ajralib chiqqan oksidni eritish uchun necha gramm 50% li xlorid kislotasining eritmasi kerak bo'ladi? J: 36,5

188. Massasi 6g bo'lgan magniykarbonat angidrid gazida yondirilganda ajralib chiqqan oksidni eritish uchun 50% li xlorid kislotasining sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan eritma massasini toping? J: 46,5

189. Massasi 6g bo'lgan magniy karbonat angidrid gazida yondirilganda hosil bo'lgan metallmas necha gramm azot bilan reaksiyaga kirishadi? J: 1,75

190. Massasi 12g bo'lgan magniy karbonat angidrid gazida yondirilganda ajralib chiqqan oksid xlorid kislotada eritilganda necha gramm tuz hosil bo'ladi? J: 47,5

191. Massasi 12g bo'lgan magniy karbonat angidrid gazida yondirilganda ajralib chiqqan oksidni eritish uchun necha gramm 50% li xlorid kislotasining eritmasi kerak bo'ladi? J: 73

192. Massasi 12g bo'lgan magniy karbonat angidrid gazida yondirilganda ajralib chiqqan oksidni eritish uchun 50% li xlorid kislotasining sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan eritma massasini toping? J: 93

193. Massasi 12g bo'lgan magniy karbonat angidrid gazida yondirilganda hosil bo'lgan metallmas necha gramm azot bilan reaksiyaga kirishadi? J: 3,5

194. Furandan pirrol (reaksiya unumi 75%), pirroldan tiofen (reaksiya unumi 80%) olinganda oxirgi mahsulot massasi boshlang'ich modda massasidan 4,4g ga kam bo'lsa, hosil bo'lgan tiofen massasini (g) aniqlang. J: 12,6

195. Furandan pirrol (reaksiya unumi 75%), pirroldan tiofen (reaksiya unumi 80%) olinganda oxirgi mahsulot massasi boshlang'ich modda massasidan 4,4g ga kam bo'lsa, boshlang'ich reaksiyada sarflangan gaz massasini aniqlang. J: 4,25

196. Furandan pirrol (reaksiya unumi 75%), pirroldan tiofen (reaksiya unumi 80%) olinganda oxirgi mahsulot massasi boshlang'ich modda massasidan 4,4g ga kam bo'lsa, keying reaksiyada sarflangan gazning massasini (g) aniqlang. J: 5,1

197. Furandan pirrol (reaksiya unumi 75%), pirroldan tiofen (reaksiya unumi 80%) olinganda oxirgi mahsulot massasi boshlang'ich modda massasidan 4,4g ga kam bo'lsa, boshlang'ich reaksiyada sarflangan gaz massasini keying! reaksiyada sarflangan gaz massasidan necha marta kichik, J: 1,41

- 198.**Quyidagi uglevodlarni qaytarilganda hosil bo'ladigan moddalar bilan juftlab ko'rsating. 1) mannoza; 2) galaktoza; 3)glukoza, a) dulsit, b) mannit; c) geksit J; lb; 2a, 3c
- 199.**Quyidagi uglevodlarni oksidlanganda hosil bo'ladigan moddalar bilan juftlab ko'rsating. 1) mannoza; 2) galaktoza; 3) glukoza; 4) fruktoza; a) shilliq kislota; b) mannon kislota; c) trioksinioy kislota; d) glukon kislota J: lb; 2a; 3d; 4c
- 200.** Benzol katalizator (V_2O_5) ishtirokida kislorod bilan oksidlanganda olingan kislolaning fazoviy izomeri bromli suv bilan reaksiyaga kirishdi. Hosil bo'lgan bromli mahsulotni nomlang. J: dibromqahrabo kislota
- 201.**Quyidagi qaysi moddalarning eritmalaridan vodorod sulfid gazi o'tkazilganda cho'kma hosil bo'ladi 1). $FeCl_2$; 2) H_2SO_3 3) H_2SO_4 ; 4) $FeCl_3$; 5) $Cd(NO_3)_2$, 6) xlorning suvdagi eritmasi. 7) $CuCl_2$, 8) $Mn(NO_3)_2$ J: 1; 2; 4; 5; 7, 8
- 202.** H_2XO_4 birikma tarkibida X element va kislorod atomlarning elektronlari soni 0,9:1,2 nisbatda bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang. J: 118
- 203.**Protonlar soni neytronlar sonidan $18.06 \cdot 10^{23}$ taga ko'p bo'lgan metanning massasini (g) aniqlang. J; 12
- 204.**Uran izotopi qabul qilgan alfa zarrachasi va chiqargan neytronlari 3 ta va 7 tani hamda olingan yangi element yadrosining 10/17 qismini neytron tashkil qilsa, uran izotopining atom massasini toping. J: 233
- 205.**Element sulfidi tarkibida atomlarning ekvivalent massalari teng bo'lsa element valentligini aniqlang. J: III
- 206.**Element sulfidi tarkibida atomlarning ekvivalent massalari teng bo'lsa, shunday valentli element oksidi molyar massasini aniqlang. J; 144
- 207.**7,35g ortofosfat kislotasi 16,65g noma'lum asos bilan reaksiyaga ktrishganda $(MeOH)_3PO_4$ tuzi hosil bo'ldi. Bunda qancha (ml) suv hosil boladi? J: 4.05
- 208.**7,35g ortofosfat kislotasi 16,65g noma'lum asos bilan reaksiyaga kirishganda $(MeOH)_3PO_4$ tuzi hosil bo'ldi. Bunda necha (g) tuz hosil boladi? J: 19,95
- 209.**7,35g ortofosfat kislotasi 16,65g noma'lum asos bilan reaksiyaga kinshganda $(MeOH)_3PO_4$ tuzi hosil bo'ldi. Bunda hosil bo'lgan tuz tarkibidagi metalni aniqlang? J: Ca
- 210.** 25% li eritmaga 200g 20% li eritma quyilganda necha gramm 24% li eritma olinadi? J: 1000
- 211.**3 mol $FeSO_4 \cdot 7H_2O$ ni necha mol suvga aralashtirilsa olingan eritmadagi vodorod atomlarning massa ulushi $9 \cdot 10^{-2}$ bo'ladi?J:87 mol
- 212.**Ma'lum bir haroratda kaliy gidroksid to'yingan eritmasining' ($p=1$ g/ml) titr va moyal konsentrasiyaiari 0,56 va x bo'lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanlik koeffitsiyenti va "x" ning nisbatini toping. J: 5,6:1
- 213.** CH_3COOMe tuzidagi Me o'rniga quyidagi metallar qanday tartibda qo'yilganda, tuzning dissotsilanish darajasi ortib boradi? I) Na, 2)K;3)Rb;4)Cs J: 1,2,3,4
- 214.** 1 molyarli kaliy gidroksid eritmasining pH qiymatini toping J: 14
- 215.**1 molyarli xlorid kislotasi eritmasining pH qiymatini toping. J: 0
- 216.** $H_xMnO_y = H_zMnO_d + MnO_a + H_2O$ oksidlanish-qaytarilish reaksiyasidagi x,y,z,d ni aniqlang? J: 2,4,1,2
- 217.** Xg 58,5% li natriy xlorid eritmasida tuz tugaguncha elektroliz olib borildi va 116,lg eritma olindi olingan eritma konsentrasiyasini (%) aniqlang J: 63
- 218.** Xg 58,5% li natriy xlorid eritmasida tuz tugaguncha elektrobz olib borildi va 116,lg aniqlang. J: 25.410²³
- 219.** X mol (suvda eruvchan) Me_2SO_4 va 208g $BaCl_2$ tutgan eritmalar 500g dan aralashtirilganda Y g 31,55% li eritma olindi. Me ni toping J: Rb
- 220.** 0,075 mol ishqoriy metall oksididan uning 10,65g sulfati yoki necha gramm xloridini olish mumkin? J: 8,775
- 221.** $4,816 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan MeO sulfat kislotada eritilganda necha gramm $MeSO_4 \cdot 2H_2O$ ($\omega(H_2O)=20,93\%$) olinadi? J: 68,8
- 222.** $Me(OH)_2$ va HCl 2:1 massa nisbatda qoldiqsiz reaksiyaga kirishsa, erkin Me da nechta s-elektron bor? J; 10 ta
- 223.** Cu va Zn ning 4:13 massa nisbatdagi qotishmasining necha gramm miqdoriga 20g mis qo'shilsa, aralashmada ruxning massa ulushi 52% bo'ladi? J: 42.5
- 224.** $R-CH_2-OH + PBr_5 = X + Y + Z$ reaksiyasida Y ning molekulyar massasi X nikidan 164 m.ab ga ortiq bo'lsa, dastlabki spirtnikidan necha m.ab. ga ortiq? J: 227
- 225.** Noma'lum ikki asosli karbon kislotasi metiletil efirming 6,57g miqdori to'la gidrolizlandi, reaksiya mahsulotlari 0,135 mol kaliy metali yoki 0,09 mol kaliy gidroksid bilan reaksiyaga kirishsa, olingan kislotasi massasini (g) aniqlang. J: 4,68
- 226.** Imin guruhi tutgan dialkilamin tarkibida uglerodning massa ulushi azotnikidan 2,57 marta katta, hamda radikallar bitta uglerod atomiga farq qilsa uning molekulyar massasini (m.a.b.) aniqlang. J: 59
- 227.** DNK ning muayyan uchastkasi tarkibida vodorod bog'lanishlari soni 52 ta azotli asoslar soni esa 40 tani tashkil qiladi. Azotli asoslar sonining necha foizini S+G tashkil qiladi? J; 60
- 228.** X mol $CaCO_3$ tuzi 80% unum bilan parchalanganda olingan oksid va gaz massalari farqi 9,6g bo'lsa X ni toping. J: 1 mol
- 229.** $xCaCO_3 = yCaCO_2 + zCaO + CO_2$ ifoda qanday ma'noni anglatadi? J: reaksiyaning mahsulot unumi 100% dan kichikligini
- 230.**Toza $CaCO_3$ tuzi termik parchalanganda mahsulot unumi 90% bo'lsa $xCaCO_3 = yCaCO_2 + zCaO + CO_2$ ifodada x, y, z, z koeffitsiyentlarning eng kichik butun qiymatdagi nisbatlarini aniqlang. J: 10:1:9:9
- 231.**Toza $CaCO_3$ tuzi termik parchalanganda $xCaCO_3 = yCaCO_2 + zCaO + CO_2$ ifodada x, y, z, z koeffitsiyentlarning eng kichik butun qiymatdagi nisbatlari 10:1:9:9 bo'lsa, reaksiyaning mahsulot unumini (%)aniqlang. J: 90%
- 232.**Molekulyar massasi (m.a.b.) 6 ta uglerod atomi massasiga teng bo'lgan alkanni toping? J: pentan
- 233.**Molekulyar massasi (m.ab.) 4 ta azot atomi massasiga teng

bo'lgan alkanni toping? J: buten

234. Alken molekulyar massasi uni tarkibidagi uglerod va vodorod atomlar massalari ayirmasidan (m.a,b.) 24 m.a.b. ga ortiq bo'lsa, alkanni aniqlang. J: pentan

235. 1 moldan olingan gausmanitdan marganes olishda sarflanadigan alyuminiy bilan kremniy massalari orasidagi farqni (g) toping J: 16

236. 0,2 moldan olingan gausmanitdan marganes olishda sarflanadigan alyuminiy bilan kremniy massalari orasidagi farqni (g) toping. J: 3,2

237. 0,25 moldan olingan gausmanitdan marganes olishda sarflanadigan alyuminiy bilan kremniy massalari orasidagi farqni (g) toping. J: 3,2

238. 0,4 moldan olingan gausmanitdan marganes olishda sarflanadigan alyuminiy bilan kremniy massalari orasidagi farqni (g) toping. J: 6,4

239. 1 gektar ekin maydoniga 117 kg qo'shsuperfosfat $[\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2]$ solinadi. Olingan o'g'it tarkibidagi ozuqa elementining miqdorini (mol) aniqlang J; $5 \cdot 10^2$ mol

239. 1 gektar ekin maydoniga 103,2 kg pretsipitat $[\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}]$ solinadi. Olingan o'g'it tarkibidagi ozuqa elementining miqdorini (mol) aniqlang J; $3 \cdot 10^2$ mol

240. 1 tonna kaliyli o'g'it tarkibida 70% KCl bo'lsa, shuncha miqdor o'g'itdagi ozuqa elementining miqdorini (mol) hisoblang J: $4,7 \cdot 10^3$ mol

241. 3,16g Kaliy permanganatga konsentrlangan sulfat kislota ta'sir etirilganda yog'simon suyuqlik olindi. Yog'simon suyuqlik qizdirilganda hosil bo'lgan cho'kma va ajralgan gazni massa nisbatlarini hisoblang. J: 1,74:0,48

242. 3.1 6g Kaliy permanganatga konsentrlangan sulfat kislota ta'sir etirilganda yog'simon suyuqlik olindi. Yog'simon suyuqlik qizdirilganda hosil bo'lgan cho'kma va ajralgan gazni mol nisbatlarini hisoblang, J: 1:0,75

243. Qaysi modda organizmda oqsillar, uglevodlar almashinuvida ishtirok etadi. Markaziy nerv sistemasi kasalliklarini davolashda ishlatiladi J: glutamin kislota

244. Quyida berilgan moddalarning eritmalarida pH qiymati qanday o'zgaradi? 1) Na_2CO_3 ; 2) CuCl_2 ; 3) LiNO_3 ; 4) HCl J: $1 > 3 > 2 > 4$

245. Grafit bilan konsentrlangan nitrat kislota fa'strlashganda qaysi modda yoki zarracha oksidlovchi bo'ladi? J: NO_3^-

246. $\text{X}^{+2} - \text{X}^{+4}$; $\text{X}^{+5} \rightarrow \text{X}^0$; $\text{X}^{+6} \rightarrow \text{X}^{+4}$; $\text{X}^{+4} \rightarrow \text{X}^{+7}$ Berilgan yoki olingan elektronlar sonini toping J: -6,+5;+2;-3

247. Qaysi birikmalarda xlarning oksidlanish darajasi bir xil J: natriy perxlorat; heptaoksid dixlorid

248. Buten-2 va siklobutani bir-biriga: J: struktur izomer

249. Metallmaslik xossasi ortib boradi? J: Cs, Ca, Al

250. $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_2\text{H}_5 \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ reaksiyadagi X moddani aniqlang J: α -xloretilbenzol

251. $\text{C}_6\text{H}_2(\text{Br})_3\text{OH} \leftarrow \text{X} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa}$ X ni aniqlang J: fenol

252. Har bitta idishda 30 sekunddan so'ng oddiy moddalardan 1 gramm miqdorda HCl, HBr, HI olingan bo'lsa, qaysi moddaning hosil bo'lish tezligi yuqori? J: HCl

253. $\text{Ca}(\text{HSO}_4)_2$ ning suvli eritmasi dissosilanganda nechta ion hosil bo'ladi? J: 5 ta

254. Suvli eritmada $\text{Cr}(\text{OH})_3$ ga vodorod xlorid yuttirilsa, reaksiya to'liq amalga oshirilsa, qisqa ionli tenglamadagi koeffitsientlar yig'indisini toping J: 8

255. Quyidagi qaysi qatorda moddalarning 0,1 M eritmasida kislotalilik xossasi ortib boradi? K: KOH Na_2CO_3 ; KClO_4 ; ZnBr_2

256. 10,2g sirka kislotaning propil efiri piroliz (400 -500°C da) qilinganda hosil bo'lgan uglevodrodning massasini hisoblang. J: 4,2

257. 20,4g sirka kislotaning propil efiri piroliz (400 -500°C da) qilinganda hosil bo'lgan uglevodrodning massasini hisoblang. J: 8,4

258. 5. 1g sirka kislotaning propil efiri piroliz (400 -500°C da) qilinganda hosil bo'lgan uglevodrodning massasini hisoblang. J: 2,1

259. 30,6g sirka kislotaning propil efiri piroliz (400 -500°C da) qilinganda hosil bo'lgan uglevodrodning massasini hisoblang. J: 12,6

260. 7,2g butanonga yetarli miqdorda fosfor (V) bromid ta'sir etirilganda necha gramm dibromli hosila hosil bo'ladi? J: 21,6

261. 14,4g butanonga yetarli miqdorda fosfor (V) bromid ta'sir etirilganda necha gramm dibromli hosila hosil bo'ladi? J: 43,2

262. 3,6g butanonga yetarli miqdorda fosfor (V) bromid ta'sir etirilganda necha gramm dibromli hosila hosil bo'ladi? J: 10,8

263. 1,8g butanonga yetarli miqdorda fosfor (V) bromid ta'sir etirilganda necha gramm dibromli hosila hosil bo'ladi? J: 5,4

264. 10g propinga yetarli miqdorda metil spirti biriktirilganda necha gramm asetal hosil bo'ladi? J: 26

265. 20g propinga yetarli miqdorda metil spiriti biriktirilganda necha gramm asetal hosil bo'ladi? J: 52

266. 30g propinga yetarli miqdorda metil spirti biriktirilganda necha gramm asetal hosil bo'ladi? J: 78

267. 16g propinga yetarli miqdorda metil spirit biriktirilganda necha gramm asetal hosil bo'ladi? J: 41,6

268. 16,8g 3-metilpenten-2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda qaytarilgan moddaning massasini (g) aniqlang J: 36,24

269. 8,4g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda qaytarilgan moddaning massasini (g) aniqlang J: 18,12

270. 4,2g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda qaytarilgan moddaning massasini (g) aniqlang J; 9,06

271. 2,1 g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi

eritmasi bilan oksidlanganda qaytarilgan moddaning massasini (g) aniqlang J: 4,53

272. 16,8g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda hosil bo'lgan ketonning massasini (g) toping J:14,4

273. 8,4g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda hosil bo'lgan ketonning massasini (g) toping J:7,2

274. 4,2g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda hosil bo'lgan ketonning massasini (g) toping J:3,6

275. 2,1 g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda hosil bo'lgan ketonning massasini (g) toping J:1.8

276. Temir (III) xlorid eritmasi orqali n.sh.da 11,2 litr vodorod sulfid gazi o'tkazilsa, necha gramm cho'kma hosil bo'ladi J: 16

277. Temir (III) xlorid eritmasi orqali n.sh.da 5,6 litr vodorod sulfid gazi o'tkazilsa, necha gramm cho'kma hosil bo'ladi J; 8

278. Temir (III) xlorid eritmasi orqali n.sh.da 2,8 litr vodorod sulfid gazi o'tkazilsa, necha gramm cho'kma hosil bo'ladi J: 4

279. Temir (III) xlorid eritmasi orqali n.sh.da 1,4 litr vodorod sulfid gazi o'tkazilsa, necha gramm cho'kma hosil bo'ladi J: 2

280. Noma'lum konsentratyali CuSCX» eritmasiga 3M li 400 ml shu tuz eritmasi qo'shilganda, eritma hajmi 2 marta, konsentratyasi 1,25 marta ortdi Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning molini toping J: 2

281. Noma'lum konsentratyali CuSO₄ eritmasiga 3 M li 400 ml shu tuz eritmasi qo'shilganda, eritma hajmi 2 marta, konsentratyasi 1,25 marta ortdi Dastlabki eritmadagi tuzning molini toping J: 0,8

282. Noma'lum konsentratyali CuSO₄ eritmasiga 3 M li 500 ml shu tuz eritmasi qo'shilganda, eritma hajmi 2 marta, konsentratyasi 1,25 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning molini toping J: 2,5

283. Noma'lum konsentratyali CuSO₄ eritmasiga 3 M li 500 ml shu tuz eritmasi qo'shilganda, eritma hajmi 2 marta, konsentratyasi 1,25 marta ortdi. Dastlabki eritmadagi tuzning molini toping J:1

284. 3,1 g fosforni oksidlashga yetarli bo'lgan Bertole tuzini olish uchun n.sh.da necha litr xlor gazi ishqor eritmasidan o'tkaziladi? J: 5,6

285. 6,2g fosforni oksidlashga yetarli bo'lgan Bertole tuzini olish uchun n.sh.da necha litr xlor gazi ishqor eritmasidan o'tkaziladi? J: 11,2

286. 9,3g fosforni oksidlashga yetarli bo'lgan Bertole tuzini olish uchun n.sh.da necha litr xlor gazi ishqor eritmasidan o'tkaziladi? J: 16,8

287. 12,4g fosforni oksidlashga yetarli bo'lgan Bertole tuzini olish uchun n.sh.da necha litr xlor gazi ishqor eritmasidan o'tkaziladi? J: 22,4

288. 100g natriy fosfat eritmasiga yetarli miqdorda kalsiy xlorid eritmasi qo'shildi. So'ngra olingan eritmaga yetarli miqdorda kumush nitrat eritmasi qo'shildi. Natijada cho'kmalarning umumiy massasi 23,42g ga teng bo'ldi. Boshlang'ich eritmadagi natriy fosfatning massa ulushini (%) aniqlang J: 6,56

289. 100 g natriy fosfat eritmasiga yetarli miqdorda kalsiy xlorid eritmasi qo'shildi. So'ngra olingan eritmaga yetarli miqdorda kumush nitrat

eritmasi qo'shildi. Natijada cho'kmalarning umumiy massasi 46,84g ga teng bo'ldi. Boshlang'ich eritmadagi natriy fosfatning massa ulushini (%) aniqlang J: 13,12

290. 200g natriy fosfat eritmasiga yetarli miqdorda kalsiy xlorid eritmasi qo'shildi. So'ngra olingan eritmaga yetarli miqdorda kumush nitrat eritmasi qo'shildi. Natijada cho'kmalarning umumiy massasi 23,42g ga teng bo'ldi Boshlang'ich eritmadagi natriy fosfatning massa ulushini (%) aniqlang J: 3,28

291. 200g natriy fosfat eritmasiga yetarli miqdorda kalsiy xlorid eritmasi qo'shildi. So'ngra olingan eritmaga yetarli miqdorda kumush nitrat eritmasi qo'shildi. Natijada cho'kmalarning umumiy massasi 46,84g ga teng bo'ldi Boshlang'ich eritmadagi natriy fosfatning massa ulushini (%) aniqlang J: 6,56

292. $^{235}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 2^1_0\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementi izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p, C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, A element izotopi tarkibidagi neytronlar sonini toping. J: 143

293. $^{235}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 2^1_0\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementi izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p, C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, B element izotopi tarkibidagi neytronlar sonini toping. J: 88

294. $^{235}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 2^1_0\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementi izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p, C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, B element izotopi tarkibidagi protonlar sonini toping. J: 56

295. $^{235}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 2^1_0\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementi izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p, C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonini toping. J; 53

296. $^{235}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 2^1_0\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementi izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p, C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, C element izotopi tarkibidagi protonlar sonini toping. J: 36

297. $^Z_{92}\text{U} \rightarrow x\alpha + y\beta + ^A_{86}\text{Rn} + 10\text{h}\nu$ Ushbu yadro reaksiyasida 11,9 mg uran izotopining yeminlishi natijasida 10,9 mg radon izotopi, 1,505-10²⁰ dona α -zarracha va 1,204 10²⁰ dona elektron hosil bo'ldi. Uran izotopidagi neytronlar sonini toping. J: 146

298. Atomga 2 ta α - zarracha ta'sir ettirilganda 1 ta proton va γ -nur ajraldi, atom massasi esa 17,5% ga, elektronlar soni esa 15% ga ortdi. Hosil bo'lgan element atomini aniqlang. J: vanadiy

299. Atomga 2 ta α - zarracha ta'sir ettirilganda 1 tadan neytron va pozitron ajraldi, atom massasi esa 17,5% ga, elektronlar soni esa 15% ga ortdi. Dastlabki element atomini aniqlang. J: Ca

300. 15,4g Cd(NO₃)₂•4H₂O dan iborat kristalogidratdan tayyorlangan eritmaga Zn plastinkasi tushirildi. Biroz vaqto'tgach plastinka eritmadan chiqarib quritildi va massasi 0,94g ga ortgani aniqlandi So'ngra eritma Cd(NO₃)₂•4H₂O va Zn(NO₃)₂•6H₂O kristalogidratlar hosil bo'lguncha ohista qizdirildi. Olingan kristalogidratlar tarkibini aniqlang. J: 9.24; 5.94

301. 2CO+O₂=2CO₂ sistemani bosimi 2 marta oshirildi Harorat 10°C

dan necha gradusgacha o'zgartirilganda to'g'ri tekisiya tezligi 2 marta ortadi. $\gamma=2$ J:-10

302. $N_2+3H_2=2NH_3$ sistemani bosimi 3 marta oshirildi. Harorat $30^\circ C$ dan necha gradusgacha o'zgartirilganda to'g'ri tekisiya tezligi 9 marta ortadi. $\gamma - 3$ J: 10

303. $H_2+Cl_2=HC1$ sistemani bosimi 4 marta oshirildi. Harorat $65^\circ C$ dan necha gradusgacha o'zgartirilganda to'g'ri tekisiya tezligi 2 marta ortadi $\gamma=2$ J:35

304.Harorat $20^\circ C$ oshganda 4 marta ortsa, harorat $50^\circ C$ dan $150^\circ C$ gacha oshganda reaksiya tezligi necha marta ortadi? J: 1024

305. Harorat $30^\circ C$ oshganda 4 marta ortsa, harorat $60^\circ C$ dan $120^\circ C$ gacha oshganda reaksiya tezligi necha marta ortadi? J:16

306.Harorat $50^\circ C$ oshganda 16 marta ortsa, harorat $50^\circ C$ dan $150^\circ C$ gacha oshganda reaksiya tezligi necha marta ortadi? J:256

307.Harorat $30^\circ C$ oshganda 12 marta ortsa, harorat $60^\circ C$ dan $120^\circ C$ gacha oshganda reaksiya tezligi necha marta ortadi? J: 144

308.Harorat $30^\circ C$ dan $110^\circ C$ gacha oshganda reaksiya tezligi 256 marta ortsa, harorat har 20 gradusga oshganda reaksiya tezligi necha marta ortgan J:4 marta

309.Harorat $40^\circ C$ dan $120^\circ C$ gacha oshganda reaksiya tezligi 256 marta ortsa, harorat har 20 gradusga oshganda reaksiya tezligi necha marta ortgan ? J.4 marta

310.Harorat $40^\circ C$ dan $130^\circ C$ gacha oshganda reaksiya tezligi 27 marta ortsa, harorat har 30 gradusga oshganda reaksiya tezligi necha marta ortgan ? J:3 marta

311.Harorat $10^\circ C$ dan $100^\circ C$ gacha oshganda reaksiya tezligi 27 marta ortsa, harorat har 30 gradusga oshganda reaksiya tezligi necha marta ortgan ? 3:3 marta

312.Harorat $50^\circ C$ dan $110^\circ C$ gacha oshganda reaksiya tezligi 16 marta ortsa, harorat har 20 gradusga oshganda reaksiya tezligi necha marta ortgan ? J; 2 marta

313.Harorat $40^\circ C$ dan $130^\circ C$ gacha oshganda reaksiya tezligi 27 marta ortsa, harorat har 30 gradusga oshganda reaksiya tezligi necha marta ortgan ? J:3 marta

314.Harorat $70^\circ C$ dan $130^\circ C$ gacha oshganda reaksiya tezligi 9 marta ortsa, harorat har 30 gradusga oshganda reaksiya tezligi necha marta ortgan ? J:2 marta

315.Noma'lum II valentli oksidining ekvivalent molyar massasi 28 ga teng bo'lsa, nom'alum elementni aniqlang. J:Ca

316.Noma'lum II valentli oksidining ekvivalent molyar massasi 20 ga teng bo'lsa, nom'alum elementni aniqlang. J:Mg

317.Noma'lum II valentli oksidining ekvivalent molyar massasi 15 ga teng bo'lsa, nom'alum elementni aniqlang J:N

318.Noma'lum II valentli oksidining ekvivalent molyar massasi 76,5 a teng bo'lsa, nom'alum elementni aniqlang J:Ba

319.Noma'lum III valentli oksidining ekvivalent molyar massasi 12,667 a teng bo'lsa, nom'alum elementni aniqlang. J:N

320.Atomdan bitta neytron va pozitron ajralib chiqsa, uning

massasi 17,5% ga, elektronlar soni 12% ga ortdi. Elementni aniqlang. J:Ni

321.Atomga 2 ta alfa zarracha ta'sir ettirilganda bittadan neytron va pozitron ajraldi. Atom massasi 17,5% ga, elektronlar soni 15% ga oshdi. Elementni aniqlang. J: V

322. Atomga 2 ta alfa zarracha ta'sir ettirilganda bittadan gamma va pozitron ajraldi, Atomning massasi 20% ga, elektronlar soni 15% ga oshdi. Elementni aniqlang. J: V

323.24 g CaO va $CaCO_3$ aralashmasi sirka kislotasi bilan ta'sirlashganda 3,36 l (n.sh) gaz ajraldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi CaO ning modda miqdorini aniqlang. J:9/56

324. 24 g CaO va $CaCO_3$ aralashmasi sirka kislotasi bilan ta'sirlashganda 3,36 l (n.sh) gaz ajraldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi $CaCO_4$ ning modda miqdorini aniqlang. J: 15/100

325.24 g CaO va $CaCO_3$ aralashmasi sirka kislotasi bilan ta'sirlashganda 3,36 l (n.sh) gaz ajraldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi CaO ning massasini (g) aniqlang. J:9

326. Dastlabki aralashma tarkibidagi $CaCO_3$ ning massasini (g) aniqlang. J: 15

327.24 g CaO va $CaCO_3$ aralashmasi sirka kislotasi bilan ta'sirlashganda 3,36 l (ash) gaz ajraldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi CaO ning massa ulushini(%) aniqlang. 3:37,5

328.24 g CaO va $CaCO_3$ aralashmasi sirka kislotasi bilan ta'sirlashganda 3,36 l (nsh) gaz ajraldi Dastlabki aralashma tarkibidagi $CaCO_3$ ning massa ulushini (%) aniqlang J:62,5

329.Natriyning galogenli birikmasi tarkibida galogenning massa ulushi natriyning massa ulushidan kichik. Galogen tarkibida nechta s- elektron mavjud? J:4

330.Natriyning galogenli birikmasi tarkibida galogenning massa ulushi natriyning massa ulushidan kichik. Galogenning nisbiy atom massasini hisoblang. J: 19

331.Misning ikki valentli galogenli birikmasi tarkibida galogenning massa ulushi misning massa ulushidan kichik. Galogen tarkibida nechta s elektron mavjud? J:4

332.Misning ikki valentli galogenli birikmasi tarkibida galogenning massa ulushi misning massa ulushidan kichik. Galogenning nisbiy atom massasini hisoblang. J; 19

333.Xromning ikki valentli galogenli birikmasi tarkibida galogenning massa ulushi xromning massa ulushidan kichik. Galogen tarkibida nechta s elektron mavjud? J:4

334.Xromning ikki valentli galogenli birikmasi tarkibida galogenning massa ulushi xromning massa ulushidan kichik. Galogenning nisbiy atom massasini hisoblang. J: 19

335.Marganesning ikki valentli galogenli birikmasi tarkibida galogenning massa ulushi marganesning massa ulushidan kichik Galogen tarkibida nechta s elektron mavjud? J :4

336.Marganesning ikki valentli galogenli birikmasi tarkibida galogenning massa ulushi marganesning massa ulushidan kichik. Galogenning nisbiy atom massasini hisoblang. J:19

337.Ishqoriy metall oksidida kislorodning massa ulushi

metallnikidan katta bo'lsa, metall tarkibida nechta s elektron mavjud: J:3 ta

338. Ishqoriy metall oksidida kislorodning massa ulushi metallnikidan katta bo'lsa, metallning nisbiy atom massasini aniqlang.

*A) 7 B) 23 C) 39 D) 85

339. Ikkinchi A guruh metall oksidida kislorodning massa ulushi metallnikidan katta bo'lsa, metall tarkibida nechta s elektron mavjud?

A) 5 *B) 4 C) 7 D) 9

340. Ikkinchi A guruh metall oksidida kislorodning massa ulushi metallnikidan katta bo'lsa, metallning nisbiy atom massasini aniqlang. J:9

341. Ovqatga qo'shib istimol qilinadigan 3,5 % li sirkadan 300 g hosil qilish uchun 70% li sirka essensiyasini necha ml suvda eritilishi kerak? J:285 ml

342. Ovqatga qo'shib istimol qilinadigan 3,5 % li sirkadan 300 g hosil qilish uchun 70% li sirka essensiyasidan necha gram kerak? J: 15 g

343. Ovqatga qo'shib istimol qilinadigan 3,5 % li sirkadan 500 g hosil qilish uchun 70% li sirka essensiyasini necha ml suvda eritilishi kerak? J:475 ml

344. Ovqatga qo'shib istimol qilinadigan 3,5 % li sirkadan 500 g hosil qilish uchun 70% li sirka essensiyasidan necha gram kerak? J:25 g

345. Ovqatga qo'shib istimol qilinadigan 3,5 % li sirkadan 250 g hosil qilish uchun 70% li sirka essensiyasini necha ml suvda eritilishi kerak? J:237,5 ml

346. Ovqatga qo'shib istimol qilinadigan 3,5 % li sirkadan 250g hosil qilish uchun 70% li sirka essensiyasidan necha gram kerak? J:12,5 g

347. Ovqatga qo'shib istimol qilinadigan 3,5 % li sirkadan 150 g hosil qilish uchun 70% li sirka essensiyasini necha ml suvda eritilishi kerak? J: 142,5 ml

348. Ovqatga qo'shib istimol qilinadigan 3,5 % li sirkadan 150 g hosil qilish uchun 70% li sirka essensiyasidan necha gram kerak? J:7,5 g

349. Fenolning gomologi yonganda hosil bo'ladigan suv miqdori, uning kaliy metalli bilan ta'sirlashganda ajralgan vodorod miqdoridan 10 marta ko'p. Gomologning qancha miqdorida 28 mol vodorod atomi bo'ladi? J:341,6

350. Fenolning benzoldagi eritmasi mo'l miqdorda olingan bromli suv bilan ta'sirlashganda 33,1g bromli hosila ajraldi. Agar dastlabki eritmadagi uglerodning massa ulushi 86,4% bo'lsa, undagi fenolning massa ulushini (%) hisoblang. J:37,6%

351. 400 g 70 % li etil spirt eritmasidan 40% li eritma tayyorlash uchun qancha hajm suv qo'shish kerak? J:300g

352. Gemogloblin sintezida katta ahamiyatga ega bo'lgan metallni aniqlang? J: Co

353. Teri pigmentatsiyasida temiming o'zlashtirilishida katta ahamiyatga ega bo'lgan metallni aniqlang. J:Cu

354. Azotning o'zlashtirilishi va organizmda oksidlanish - qaytarilish jarayonida katta ahamiyatga ega bo'lgan metallni aniqlang. J:Mo

355. Organizmda CO₂ ning hosil bo'lishida va oqsillarni o'zlashtirishda katta ahamiyat ega bo'lgan metallni aniqlang. J: Zn

356. Pirit bu J: temir bisulfid

357. Quyidagi qaysi modda eritmalaridan H₂S gazi o'tkazilganda cho'kma hosil bo'ladi? J: FeCl₂, FeCl₃, H₂SO₃, Cd(NO₃)₂, CuCl₂, Mn(NO₃)₂

358. Quyidagi qaysi reaksiyada xlor hosil bo'ladi? J: MnO₂+HCl=

359. Rux metalli ikki xil konsentratsiyasli nitrat kislotada eritilganda ajralgan NO va N₂O larning hajmlari teng bo'lsa, reaksiyaga kirishgan ruxlarning mol nisbatini aniqlang. J: 3:8

360. Rux metalli ikki xil konsentratsiyasli nitrat kislotada eritilganda ajralgan NO va N₂O larning hajmlari 4:1 nisbatta bo'lsa, reaksiyaga kirishgan ruxlarning mol nisbatini aniqlang. J:3:2

361. CaO quyidagi qaysi moddalar bilan ta'sirlahmaydi? J:NO

362. 1 mol Ca(HCO₃)₂ qattiq qizdirilganda massasi necha gramga kamayadi? J: 106g

363. 1 mol Mg(HCO₃)₂ qattiq qizdirilganda massasi necha gramga kamayadi? J: 106

364. Quyidagi qaysi moddalar kukun holatda o'ziga vodorodni yutmaydi? J:Fe

365. 39,5g KMnO₄ yuqori haroratda qizdirilganda qattiq modda massasi 36,3 g ga teng bo'lib qoldi. Aralashma tarkibidagi KMnO₄ ning massasini aniqlang. J:7,9

366. 39,5g KMnO₄ yuqori haroratda qizdirilganda qattiq modda massasi 36,3 g ga teng bo'lib qoldi. Aralashma tarkibidagi KMnO₄ ning massasini aniqlang. J: 19,7

367. 39,5g KMnO₄ yuqori haroratda qizdirilganda qattiq modda massasi 36,3 g ga teng bo'lib qoldi. Aralashma tarkibidagi MnO₂ ning massasini aniqlang. J:8,7

368. 39,5g KMnO₄ yuqori haroratda qizdirilganda qattiq modda massasi 36,3 g ga teng bo'lib qoldi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan gazning molekullar sonini aniqlang. J:6,02·10²²

369. Massasi 38,4 g bo'lgan FeO va CuO aralashmasi ammiak ta'sirida qaytarilganda 30,4 g qattiq qoldiq hosil bo'ldi. Reaksiyada sarflangan ammiak hajmini hisoblang. J:7,47 l

370. Massasi 38,4 g bo'lgan FeO va CuO aralashmasi ammiak ta'sirida qaytarilganda 30,4 g qattiq qoldiq hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan qattiq qoldiq tarkibini aniqlang J: 11,2; 19,2

371. Mis va ruxning 4:13 massa nisbatidagi qotishmasining necha gramiga 20 gramm mis qo'shiganda, qotishmadagi ruxning massa ulushi 52% bo'ladi J:42,5g

372. II valentli metall gidroksidi va HCl lar 2:1 massa nisbatta reaksiyaga kirishsa, erkin metallida nechta s elektron bor? J: 10

373. Karbon kislotasi angidridi spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislotaning murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 32,5 g propion angidridi karbinol bilan ta'siri natijasida necha gramm murakkab efir hosil bo'ladi? J:22g

374. Karbon kislotasi angidridi spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislotaning murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 71,5 g kislotasi angidrididan 48,4g kislotaning metilefiri olingan bo'lsa, kislotasi angidridini aniqlang? J:propion angidrid

- 375.**Karbon kislota anhidridi spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislota murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 71,5 g kislota anhidrididan 48,4g kislota metilefiri olingan bo'lsa, hosil bo'lgan efirni aniqlang? J: metil propionat
- 376.**Karbon kislota anhidridi spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislota murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 71,5 g kislota anhidrididan 48,4g kislota metilefiri olingan bo'lsa, kislota aniqlang? J: propion kislota
- 377.**Karbon kislota anhidridi spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislota murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 56,1 g kislota anhidrididan 36,3g kislota etilefiri olingan bo'lsa, kislota anhidridini aniqlang? $\eta = 0,75$. J: sirkat anhidrid
- 378.**Karbon kislota anhidridi spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislota murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 56,1 g kislota anhidrididan 36,3g kislota etilefiri olingan bo'lsa, hosil bo'lgan efirni aniqlang? $\eta = 0,75$. J: etil atsetat
- 379.**Karbon kislota anhidridi spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislota murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 56,1 g kislota anhidrididan 36,3g kislota etilefiri olingan bo'lsa, kislota aniqlang? $\eta = 0,75$. J: sirkat kislota
- 380.**Karbon kislota anhidridi spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislota murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 71,5 g kislota anhidrididan 36,3g kislota metilefiri olingan bo'lsa, kislota anhidridini aniqlang? $\eta = 0,75$. J: propion anhidrid
- 381.**Karbon kislota anhidridi spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislota murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 71,5 g kislota anhidrididan 36,3g kislota metilefiri olingan bo'lsa, hosil bo'lgan efirni aniqlang? $\eta = 0,75$. J: metilpropionat
- 382.**Karbon kislota anhidridi spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislota murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 71,5 g kislota anhidrididan 36,3g kislota metilefiri olingan bo'lsa, kislota aniqlang? $\eta = 0,75$. J: propionat kislota
- 383.**Oddiy efir tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan 2 marta katta bo'lsa, efirning molekulyar massasini aniqlang. J:60
- 384.**O'ziga bir mol bromni biriktiradigan oddiy efir tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan 2 marta katta bo'lsa, efirning molekulyar massasini aniqlang. J: 72
- 385.**Tarkibida 176,4 g suyuq sovun tutgan suvli eritmaga yetarli miqdorda kristall holdagi KOH qo'shildi. Reaksiyadan so'ng eritma bug'latilganda va qattiq qizdirilganda 82,8 g mineral tuz hosil bo'ldi. Dastlabki sovun bitta molekulasida nechta atom bor? J:50 ta
- 386.**Tarkibida 176,4 g suyuq sovun tutgan suvli eritmaga yetarli miqdorda kristall holdagi KOH qo'shildi. Reaksiyadan so'ng eritma bug'latilganda va qattiq qizdirilganda 82,8 g mineral tuz hosil bo'ldi. Dastlabki sovun bitta molekulasida nechta gibr orbital bor? J:70 ta
- 387.**Tarkibida 220,5 g suyuq sovun tutgan suvli eritmaga yetarli miqdorda kristall holdagi KOH qo'shildi. Reaksiyadan so'ng eritma bug'latilganda va qattiq qizdirilganda 103,5 g mineral tuz hosil bo'ldi. Dastlabki sovun bitta molekulasida nechta atom bor? J:50 ta
- 388.**Tarkibida 220,5 g suyuq sovun tutgan suvli eritmaga yetarli miqdorda kristall holdagi KOH qo'shildi. Reaksiyadan so'ng eritma bug'latilganda va qattiq qizdirilganda 103,5 g mineral tuz hosil bo'ldi. Dastlabki sovun bitta molekulasida nechta gibr orbital bor? J:70 ta
- 389.**Polmitin kislota noma'lum efirining 10,43 g miqdori ammoniolizga uchratish uchun 784 ml (n.sh) gaz modda sarflangan bo'lsa, dastlabki efirni olish uchun kislota qanday spirt qo'shilgan? J:propil spirt
- 390.**Tishchenko reaksiyasi asosida olingan murakkab efirga KOH qo'shilganda 7,35 g tuz va necha gramm spirt hosil bo'ladi? J:3,45g
- 391.**Quyidagi uglevodlar qaytarilganda hosil bo'ladigan moddalar bilan juftlab ko'rsating. 1) mannoza; 2) galaktoza; 3) glukoza; a) dulsit; b) mannit; c) geksit J: 1b; 2a; 3c
- 392.**Quyidagi uglevodlarni oksidlanganda hosil bo'ladigan moddalar bilan juftlab ko'rsating. 1) mannoza, 2) galaktoza; 3) glukoza, 4) fruktoza; a) shillik kislota; b) mannon kislota, c) triksinoy kislota; d) glukon kislota J: 1b, 2a, 3d; 4c
- 393.**Oddiy efir konsentrlangan HI ta'sirida spirt hosil qiladi. 11,5 g sinimetrik tuzilishli oddiy efirdan 8 g spirt hosil bo'ladi. 9,6 g nom'alum spirtning oksidlanishidan necha gramm aldegid olinishini aniqlang. J:9 g
- 394.**Oddiy efir konsentrlangan HI ta'sirida spirt hosil qiladi. 11,5g sinimetrik tuzilishli oddiy efirdan 8 g spirt hosil bo'ladi. 9,6 g nom'alum spirtning oksidlanishidan necha gramm aldegid olinishini aniqlang. $\eta = 0,8$. J:7,2 g
- 395.**Oddiy efir konsentrlangan HI ta'sirida spirt hosil qiladi. 18,5g sinimetrik tuzilishli oddiy efirdan 11,5 g spirt hosil bo'ladi. 18,4 g nom'alum spirtning oksidlanishidan necha gramm aldegid olinishini aniqlang. J:17,6 g
- 396.**Oddiy efir konsentrlangan HI ta'sirida spirt hosil qiladi. 18,5g sinimetrik tuzilishli oddiy efirdan 11,5 g spirt hosil bo'ladi. 18,4 g nom'alum spirtning oksidlanishidan necha gramm aldegid olinishini aniqlang. $\eta = 0,75$. J:13,2
- 397.**80°C dagi NaCl ning 400g to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutildi va eritma ustiga dastlabki eritmadagi suvning 1/5 qismicha suv qo'shildi. Bunda 28,57% li to'yingan eritma hosil bo'ldi. NaCl ning 30°C dagi eruvchanligi toping. 80°C dagi eruvchanligi 60. J:40
- 398.**80°C dagi NaCl ning 400g to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutildi va eritma ustiga dastlabki eritmadagi suvning 1/5 qismicha suv qo'shildi. Bunda 28,57% li to'yingan eritma hosil bo'ldi. NaCl ning 30°C li eritmada necha gramm tuz borligini toping. 80°C dagi eruvchanligi 60. J:120g
- 399.**80°C dagi NaCl ning 400g to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutildi va eritma ustiga 25 g suv qo'shilganda 28,57% li to'yingan eritma hosil bo'ldi. NaCl ning 30°C dagi eruvchanligi toping. 80°C dagi eruvchanligi 60. J:40
- 400.**80°C dagi NaCl ning 400g to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutildi va eritma ustiga 25 g suv qo'shilganda 28,57% li to'yingan eritma hosil bo'ldi. NaCl ning 30°C li eritmasida necha gramm tuz borligini toping. 80°C dagi eruvchanligi 60. J:110g
- 401.**80°C dagi NaCl ning 400g to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutildi va eritma ustiga 50 g suv qo'shilganda 28,57% li to'yingan eritma hosil bo'ldi. NaCl ning 30°C dagi eruvchanligi toping. 80°C dagi eruvchanligi 60. J:40

402. 80°C dagi NaCl ning 400g to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutildi va eritma ustiga 50 g suv qo'shilganda 28,57% li to'yingan eritma hosil bo'ldi. NaCl ning 30°C li eritmasida necha gramm tuz borligini toping. 80°C dagi eruvchanligi 60. J:120g

403. $H_2S + MnO_4^- + H^+ \rightarrow S + Mn^{2+} + \dots$ ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang? J:2

404. $H_2S + MnO_4^- + H^+ \rightarrow S + Mn^{2+} + \dots$ ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang? J:28

405. $SO_3^{2-} + MnO_4^- + H^+ \rightarrow SO_4^{2-} + Mn^{2+} + \dots$ ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang? J:3

406. $SO_3^{2-} + MnO_4^- + H^+ \rightarrow SO_4^{2-} + Mn^{2+} + \dots$ ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang? J:23

407. $H^+ + Cl^- + Cr_2O_7^{2-} \rightarrow Cl_2 + Cr^{3+} + \dots$ ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang? J:9

408. $H^+ + Cl^- + Cr_2O_7^{2-} \rightarrow Cl_2 + Cr^{3+} + \dots$ ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang? J: 33

409. $MnO_4^- + H_2O_2 + H^+ \rightarrow Mn^{2+} + O_2 + \dots$ ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang?

410. $MnO_4^- + H_2O_2 + H^+ \rightarrow Mn^{2+} + O_2 + \dots$ ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang? J: 28

411. $SO_3^{2-} + Cr_2O_7^{2-} + H^+ \rightarrow SO_4^{2-} + Cr^{3+} + \dots$ ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglang. Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang?

412. $SO_3^{2-} + Cr_2O_7^{2-} + H^+ \rightarrow SO_4^{2-} + Cr^{3+} + \dots$ ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang?

413. Kaliy va Xrom(III) oksidlaridan iborat 102 gr aralashma yetarli miqdorda xlorid kislotada eritilganda 184.5 gr tuzlar aralashma hosil bo'lgan bo'lsa, reaksiyada hosil bo'lgan suvning massasini aniqlang. J: 27

414. Bariy va Litiy oksidlaridan iborat 40.32 gr aralashma yetarli miqdorda ortofosfat kislotada eritilganda 57.36 gr tuzlar aralashma hosil bo'lgan bo'lsa, reaksiyada hosil bo'lgan suvning massasini aniqlang. J: 6.48

415. Natriy va temir(II) oksidlaridan iborat 28.8 gr aralashma yetarli miqdorda sulfat kislotada eritilganda 231.2 gr tuzlar aralashma hosil bo'lgan bo'lsa, reaksiyada hosil bo'lgan suvning massasini aniqlang. J:28.8

416. Rubidiy va alyuminiy oksidlaridan iborat 57.6 gr aralashma yetarli miqdorda nitrat kislotada eritilganda 104.4 gr tuzlar aralashma hosil bo'lgan bo'lsa, reaksiyada hosil bo'lgan suvning massasini aniqlang. J:14.4

417. Rux va alyuminiy oksidlaridan iborat 45.75 gr aralashma

yetarli miqdorda sulfat kislotada eritilganda 125.75 gr tuzlar aralashma hosil bo'lgan bo'lsa, reaksiyada hosil bo'lgan suvning massasini aniqlang. J: 18

418. 15 gr etanning suv ostida 50 metr chuqurlikdagi hajmini o'lchang. Har bir 1 metrga suv ostidagi bosim 5 kPa ga ortadi(suv yuzasida bosim normal sharoitda) J:3.2

419. 8 gr kislorodning suv ostida 50 metr chuqurlikdagi hajmini o'lchang. Har bir 1 metrga suv ostidagi bosim 5 kPa ga ortadi(suv yuzasida bosim normal sharoitda) J:1.6

420. 1 gr geliyning suv ostida 75 metr chuqurlikdagi hajmini o'lchang. Har bir 1 metrga suv ostidagi bosim 7 kPa ga ortadi(suv yuzasida bosim normal sharoitda) J:0.9

421. 12 gr metanning suv ostida 75 metr chuqurlikdagi hajmini o'lchang. Har bir 1 metrga suv ostidagi bosim 7 kPa ga ortadi(suv yuzasida bosim normal sharoitda) J:2.7

422. Alyuminiy fosfid va natriy gidrididan iborat aralashma suvda eritilganda 20.16 l gaz va 23.4 gr cho'kma ajralgan bo'lsa, dastlabki aralashmadagi alyuminiy fosfidning massa ulushini aniqlang. J:70,7

423. Xrom fosfid va kaliy gidrididan iborat aralashma suvda eritilganda 15.68 l gaz va 30.9 gr cho'kma ajralgan bo'lsa, dastlabki aralashmadagi xrom fosfidning massa ulushini aniqlang. J:73,4

424. Xrom fosfid va litiy gidrididan iborat aralashma suvda eritilganda 4.48 l gaz va 41.2 gr cho'kma ajralgan bo'lsa, dastlabki aralashmadagi litiy gidridning massa ulushini aniqlang. A)34% B)66% C) 94% D) 6%

425. Alyuminiy fosfid va rubidiy gidrididan iborat aralashma suvda eritilganda 17.92 l gaz va 31.2 gr cho'kma ajralgan bo'lsa, dastlabki aralashmadagi rubidiy gidridning massa ulushini aniqlang. J:47

426. Alyuminiy fosfid va rubidiy gidrididan iborat aralashma suvda eritilganda 17.92 l gaz va 31.2 gr cho'kma ajralgan bo'lsa, dastlabki aralashmaning massasini aniqlang. J:55

427. Magniy sulfat 45°C dagi 200 gr eritmasiga 2 gr tuz qo'shilganda 3.16 gr tuz saqlagan kristallgidrat cho'kmaga tushdi. 45° da tuzning eruvchanligi 35.1 gr ga teng bo'lsa, kristallgidrat tarkibidagi suvning miqdorini aniqlang. J:7

428. Noma'lum sulfat 45°C dagi 200 gr eritmasiga 2 gr tuz qo'shilganda 6.5 gr 7 mol suv saqlagan kristallgidrat cho'kmaga tushdi. 45°C da tuzning eruvchanligi 35.1 gr ga teng bo'lsa, noma'lum metalni aniqlang. J:Mg

429. Mis sulfat 35° dagi 36.3 gr eritmasiga 3.16 gr tuz qo'shilganda 4 gr tuz saqlagan kristallgidrat cho'kmaga tushdi. 35° da tuzning eruvchanligi 33 gr ga teng bo'lsa, kristallgidrat tarkibidagi suvning miqdorini aniqlang. J:5

430. Noma'lum sulfat 35° dagi 36.3 gr eritmasiga 3.16 gr tuz qo'shilganda 6.25 gr 5 mol suv saqlagan kristallgidrat cho'kmaga tushdi. 35° da tuzning eruvchanligi 33 gr ga teng bo'lsa, noma'lum metalni aniqlang. J:Cu

431. Litiy karbonat 15° dagi 37.94 gr eritmasiga 1.896 gr tuz qo'shilganda 2.22gr tuz saqlagan kristallgidrat cho'kmaga tushdi. 15° da tuzning eruvchanligi 20 gr ga teng bo'lsa, kristallgidrat

tarkibidagi suvning miqdorini aniqlang. J:3

432. Noma'lum metall 15° dagi 37.94 gr eritmasiga 1.896 gr tuz qo'shilganda 3.84 gr 5 mol suv saqlagan kristallgidrat cho'kmaga tushdi. 15° da tuzning eruvchanligi 20 gr ga teng bo'lsa, noma'lum metalni aniqlang. J:Li

433. Quyidagi yadro reaksiyasining o'ng va chap tomonidagi neytronlar yig'indisi 295 ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan element izotopi va uning massasini (g/mol) aniqlang.
 ${}_{92}\text{U} \rightarrow \text{E} + 3\beta + 8{}^1_0\text{n}$. J: ${}^{230}\text{Ac}$

434. Metan va etendan iborat 3 litr (n.sh) aralashmada uglerod ning massasi vodorod massasidan 4 marta og'ir bo'lsa, alken hajmini (litr ,n.sh) aniqlang. J:1 litr

435. 8.96 litr (n.sh) etan va atsetilendan iborat aralashmada vodorod atomlari soni uglerod atomlari sonidan 1.5 marta ko'p bo'lsa, aralashmadagi gazlarning massalarini (gr) aniqlang. J:3;7.8

436. 8.96 litr (n.sh) etan va atsetilendan iborat aralashmada vodorod atomlari soni uglerod atomlari sonidan 1.5 marta ko'p bo'lsa, aralashmaning yonishidan hosil bo'lgan CO₂ massasini (g) aniqlang. J:35.2

437. Etan va noma'lum gazdan iborat 10.2 gr aralashmaning hajmi 7.26 litr (22°C va 1 atm.da) ga teng bo'lsa, noma'lum gazni aniqlang. (Aralashmadagi noma'lum gaz hajmiy ulushi 40 % ni tashkil etadi). J:Ar

438. Propan va noma'lum gazdan iborat 9.3 gr aralashmaning hajmi 4.89 litr (22°C va 1 atm.da) ga teng bo'lsa, noma'lum gazni aniqlang. (Aralashmadagi noma'lum gaz hajmiy ulushi 25 % ni tashkil etadi). J:butin

439. Metan va noma'lum gazdan iborat 7.2 gr aralashma ning hajmi 9.78 litr (25°C va 1 atm.da) ga teng bo'lsa, noma'lum gazni aniqlang. (Aralashmadagi noma'lum gaz hajmiy ulushi 20 % ni tashkil etadi). J:atsetilen

440. Karbonat angidrid va noma'lum gazdan iborat 6.18 gr aralashmaning hajmi 3.63 litr (22°C va 1 atm.da) ga teng bo'lsa, noma'lum gazni aniqlang. (Aralashmadagi noma'lum gaz hajmiy ulushi 20 % ni tashkil etadi). J:etan

441. Vodorod va kislorod atomlari soni teng bo'lgan sulfat kislotaning suvli eritmasida kislotaning massa ulushini (%) aniqlang. J:73.1

442. Vodorod va kislorod atomlari soni teng bo'lgan nitrat kislotaning suvli eritmasidagi kislotaning molyalligi nechiga teng? J:27.78

443. 250 gr 20 % li tuz eritmasi bug'latilib X % li eritma olindi. Ushbu eritmaga 240 gr 40 % li ayni tuz eritmasidan qo'shilganda 36.5% li eritma hosil bo'ldi. X % ni toping. J:31.25

444. 250 gr 20 % li tuz eritmasi bug'latilib X % li eritma olindi. Ushbu eritmaga 240 gr 40 % li ayni tuz eritmasidan qo'shilganda 36.5% li eritma hosil bo'ldi. X % li eritma massasini (gr) aniqlang. J:160

445. 250 gr 20 % li tuz eritmasi bug'latilib X % li eritma olindi. Ushbu eritmaga 240 gr 40 % li ayni tuz eritmasidan qo'shilganda 36.5% li eritma hosil bo'ldi. Necha gr suv bug'latilgan? J:90

446. 250 gr 20 % li tuz eritmasi bug'latilib X % li eritma olindi. Ushbu eritmaga 240 gr 40 % li ayni tuz eritmasidan qo'shilganda 36.5% li eritma hosil bo'ldi. 36.5 % li eritma massasini (gr) aniqlang. J:400

447. Geliyga nisbatan zichligi 2.6 ga teng bo'lgan CO₂ va H₂ gazlari aralashmasining 2 hajmiga 1 hajm X gaz aralashtirilganda hosil bo'lgan yangi aralashmadagi H₂ ning massa ulushi X gaznikidan 36.5 % ga kam ekanligi aniqlandi. Hosil bo'lgan yangi aralashmadagi X gazning hajmiy ulushini (%) aniqlang. J:33.33

448. Geliyga nisbatan zichligi 2.6 ga teng bo'lgan CO₂ va H₂ gazlari aralashmasining 2 hajmiga 1 hajm X gaz aralashtirilganda hosil bo'lgan yangi aralashmadagi H₂ ning massa ulushi X gaznikidan 36.5 % ga kam ekanligi aniqlandi. X gazni aniqlang. J:NH₃

449. O₂, N₂ va CO₂ dan iborat aralashmada CO₂ ning massa ulushi 0,11 ga , mol ulushi esa 0,08 ga tengligi ma'lum bo'lsa, aralashmaning molyar massasini (gr/mol) aniqlang. J:32

450. O₂, N₂ va CO₂ dan iborat aralashmada CO₂ ning massa ulushi 0,11 ga , mol ulushi esa 0,08 ga tengligi ma'lum bo'lsa, qolgan gazlarning mol ulushini aniqlang. J:O₂ -0.68, N₂ -0.24

451. O₂, N₂ va CO₂ dan iborat aralashmada CO₂ ning massa ulushi 0.11 ga , mol ulushi esa 0.08 ga tengligi ma'lum bo'lsa, qolgan gazlarning massa ulushini aniqlang. J:O₂ -0.68, N₂ -0.21

452. 4:3 mol nisbatda olingan ishqoriy metal va uning oksididan iborat 5.9 gr aralashma suvda eritilishi natijasida 12 gr ishqor hosil bo'ldi. Metallni aniqlang. J:Li

453. Teng mol nisbatda olingan ishqoriy metal va uning oksididan iborat 6.65 gr aralashma suvda eritilishi natijasida 8.4 gr ishqor hosil bo'ldi. Metallni aniqlang. J:K

454. 2:1 mol nisbatda olingan ishqoriy metal va uning oksididan iborat 5.4 gr aralashma suvda eritilishi natijasida 8 gr ishqor hosil bo'ldi. Metallni aniqlang. J:Na

455. Teng mol nisbatda olingan ishqoriy metal va uning oksididan iborat 5.45 gr aralashma suvda eritilishi natijasida 6.15 gr ishqor hosil bo'ldi. Metallni aniqlang. J:Rb

456. C₂H₂, C₃H₈ va O₂ (O₂ mo'l) dan iborat aralashma portlatildi va hosil bo'lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda hajm 33 % ga kamaydi. Shundan so'ng hosil bo'lgan gazlar mo'l miqdordagi o'yuvchi natriy eritmasidan o'tkazildi. Bunda gazlar aralashmasi hajmi dastlabki hajmning 29 % ini tashkil etadi. Dastlabki aralashmadagi O₂ ning massa ulushini (%) aniqlang. J:83.7

457. C₂H₂, C₃H₈ va O₂ (O₂ mo'l) dan iborat aralashma portlatildi va hosil bo'lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda hajm 33 % ga kamaydi. Shundan so'ng hosil bo'lgan gazlar mo'l miqdordagi o'yuvchi natriy eritmasidan o'tkazildi. Bunda gazlar aralashmasi hajmi dastlabki hajmning 29 % ini tashkil etadi. Dastlabki aralashmadagi C₂H₂ ning massa ulushini (%) aniqlang. J:8.1

458. C₂H₂, C₃H₈ va O₂ (O₂ mo'l) dan iborat aralashma portlatildi va hosil bo'lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga

keltirilganda hajm 33 % ga kamaydi. Shundan so'ng hosil bo'lgan gazlar mo'l miqdordagi o'yuvchi natriy eritmasidan o'tkazildi. Bunda gazlar aralashmasi hajmi dastlabki hajmning 29 % ini tashkil etadi. Dastlabki aralashmadagi C_3H_8 ning massa ulushini (%) aniqlang. J:8.2

459. C_2H_2 , C_3H_8 va O_2 (O_2 mo'l) dan iborat aralashma portlatildi va hosil bo'lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda hajm 33 % ga kamaydi. Shundan so'ng hosil bo'lgan gazlar mo'l miqdordagi o'yuvchi natriy eritmasidan o'tkazildi. Bunda gazlar aralashmasi hajmi dastlabki hajmning 29 % ini tashkil etadi. Dastlabki aralashmadagi C_2H_2 ning hajmiy ulushini (%) aniqlang. J:10

460. C_2H_2 , C_3H_8 va O_2 (O_2 mo'l) dan iborat aralashma portlatildi va hosil bo'lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda hajm 33 % ga kamaydi. Shundan so'ng hosil bo'lgan gazlar mo'l miqdordagi o'yuvchi natriy eritmasidan o'tkazildi. Bunda gazlar aralashmasi hajmi dastlabki hajmning 29 % ini tashkil etadi. Dastlabki aralashmadagi O_2 ning hajmiy ulushini (%) aniqlang. J:84

461. C_2H_2 , C_3H_8 va O_2 (O_2 mo'l) dan iborat aralashma portlatildi va hosil bo'lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda hajm 33 % ga kamaydi. Shundan so'ng hosil bo'lgan gazlar mo'l miqdordagi o'yuvchi natriy eritmasidan o'tkazildi. Bunda gazlar aralashmasi hajmi dastlabki hajmning 29 % ini tashkil etadi. Dastlabki aralashmadagi C_3H_8 ning hajmiy ulushini (%) aniqlang. J:6

462. C_2H_2 , C_3H_8 va O_2 (O_2 mo'l) dan iborat aralashma portlatildi va hosil bo'lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda hajm 33 % ga kamaydi. Shundan so'ng hosil bo'lgan gazlar mo'l miqdordagi o'yuvchi natriy eritmasidan o'tkazildi. Bunda gazlar aralashmasi hajmi dastlabki hajmning 29 % ini tashkil etadi. Dastlabki aralashmadagi gazlarning hajmiy nisbatini aniqlang. J:10:6:84

463. C_2H_2 , C_3H_8 va O_2 (O_2 mo'l) dan iborat aralashma portlatildi va hosil bo'lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda hajm 33 % ga kamaydi. Shundan so'ng hosil bo'lgan gazlar mo'l miqdordagi o'yuvchi natriy eritmasidan o'tkazildi. Bunda gazlar aralashmasi hajmi dastlabki hajmning 29 % ini tashkil etadi. Dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang. J:32

464. C_2H_2 , C_3H_8 va O_2 (O_2 mo'l) dan iborat aralashma portlatildi va hosil bo'lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda hajm 33 % ga kamaydi. Shundan so'ng hosil bo'lgan gazlar mo'l miqdordagi o'yuvchi natriy eritmasidan o'tkazildi. Bunda gazlar aralashmasi hajmi dastlabki hajmning 29 % ini tashkil etadi. Birinchi reaksiyadan keyingi aralashma (CO_2 va O_2) ning o'rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang. J:38.8

465. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqlagan alken, kislorod va metanol bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15.8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatlangandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molyar massasi dastlabkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. J:70

466. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqlagan alken, kislorod va metanol bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15.8 ga teng. Organik moddalarning to'liq

yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatlangandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molyar massasi dastlabkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi metanol bug'ining hajmiy ulushini (%) aniqlang. J:20

467. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqlagan alken, kislorod va metanol bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15.8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatlangandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molyar massasi dastlabkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi alkenning hajmiy ulushini (%) aniqlang. J:10

468. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqlagan alken, kislorod va metanol bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15.8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatlangandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molyar massasi dastlabkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa, alkenning hajmiy ulushini (%) aniqlang. J:eten

469. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqlagan alken, kislorod va metanol bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15.8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatlangandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molyar massasi dastlabkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi oddiy moddaning massa ulushini (%) aniqlang. J:70.9

470. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqlagan alken, kislorod va metanol bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15.8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatlangandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molyar massasi dastlabkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi alkenning massa ulushini (%) aniqlang. J:8.86

471. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqlagan alken, kislorod va metanol bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15.8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatlangandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molyar massasi dastlabkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi metanol bug'ining massa ulushini (%) aniqlang. J:20.25

472. 6 ta C atomining massasiga teng bo'lgan alkanni aniqlang. J:pentan

473. Suvda eridigan birikmalar. J: BaJ_2 ; $LiSO_4$

474. O'simlik zararkunandalariga qarshi, begona o'tlarga qarshi kurashda ishlatiladi. J: pestitsid, gerbitsidlar

475. oshxona uchun 3,5 % 300 grli sirka kislotasi eritmasi olingan. bu eritmani 70 % li sirka kislotadan olish uchun necha gr suv kerak bo'ladi. J:285

476. K_2S qaysi modda bilan reaksiyaga kirishadi. J: HCl va H_2SO_4

477. Na_2S qaysi modda bilan reaksiyaga kirishadi. J: $BaCl_2$ va H_2SO_4

478. Na⁺ ioni alangani qaysi rangga bo'yaydi?
A) binafsha B) qo'g'ir *C) sariq D) ko'k
479. K⁺ ioni alangani qaysi rangga bo'yaydi?
*A) binafsha B) qo'g'ir C) sariq D) ko'k
480. Qaysi biri kuchsiz elektrolit: J:HNO₂
481. quyidagilarning qaysi biri suvli eritmada sodir bo'ladi. J:Na₃[Cr(OH)₆]+HCl
482. dissotsiyalanish darajasi ortib borishi tartibida joylashtiring(CH₃COOX) J: X=Na,K,Rb,Cs
483. 1,2,3 trimetilsiklopropaning galagenli hosilasiga rux metali tasir ettirilsa necha xil modda hosil bo'ladi. J:bir xil
484. 20°C da natriy sulfatning to'yingan eritmasidagi erituvchining massasi erigan modda massasidan 47,25 marta ko'p bo'lsa su temperaturadagi eruvchanlikni toping. J:35.6
485. 0,3 mol C₄H_x tarkibida 10,836•10²³ vodorod atom bo'lsa x ni toping. J:6
486. Suvli eritmada mavjud bo'lmaydigan moddalar juftini ko'rsating. J: Na₂SO₃ ;H₂SO₄
487. Elektroliz jarayonida relefli buyumlarni tayyorlashda qanday jarayondan foydalaniladi J: galvanoplastika
488. Quyidagi qaysi moddalardan sovun olinadi. J: murakkab efir va ishqor; karbon kislota va ishqor
489. 1/4 moli 16 gr keladigan moddani belgilang. J:SO₂
490. FeCl₃ va H₂SO₄(kons) ta'sirlashganda hosil bo'ladigan moddalar quyidagilardan qaysi biri bilan reaksiyaga kirisha oladi. (suvdan tashqari) J: NaOH
491. HNO₂ bilan oksidlanish qaytarilish reaksiyasiga, Pb(NO₃)₂ bilan almashinish reaksiyasiga kirisha oladigan moddalarni toping. J:KJ
492. HCl va Cr(OH)₃ suvli eritmasi reaksiyaga kirishgandagi qisqa ionli tenglamasidagi koeffitsentlar yig'indisini aniqlang. J: 8
493. Fenolftalien eritmasiga Na₂CO₃ ning suvdagi eritma ta'siri natijasida qanday ranga kiradi. J: to'q malina
494. Lakmusga Na₂CO₃ tasir ettirilganda qanday ranga kiradi J: ko'k
495. azot valentligi va oksidlanish darajasi har xil bo'lgan moddalarni aniqlang. J: N₂H₄ ,NH₄OH, HNO₃
496. Al(OH)SO₄ ¹→Ba₃(PO₄)₂ ²→CaHPO₄ ³→(MgOH)₃PO₄ σ va π bog'lar yig'indisi o'zgarishi to'g'ri berilgan javobni aniqlang. J:....
497. Quyidagi qaysi reaksiyada faqat o'rta tuz hosil bo'ladi J: Li₂O+HCl
498. Quyidagilar orasidan qaysi biri elektrolitmas. J: atsetaldegil
499. Suvli eritmada mavjud bo'lsa oladigan juftni ko'rsating J: Ba(OH)₂;NaOH
500. MnO₂ ¹→MnO ²→Mn₂O₇ quyidagi qatorda kislotali xossasi qanday o'zgaradi a-ortadi b-kamayadi J:1-b,2-a
501. Cr₂O₃ ¹→CrO ²→CrO₃ tartibida kislotali xossasini o'zgarishi a-ortadi b- kamayadi J: 1-b,2-a
502. Kofeinni tarkibida C atomlarining oksidlanish darajasining yig'indisi. J: +6
503. Qizilqon tuzi, sariqqon tuzi tarkibidagi markaziy atomlarning oksidlanish darajasini va valentligini to'g'ri ko'rsating. J: +3,VI; +2,VI
504. HF¹→HBr²→HCl³→HJ tartibida moddalarning bog' qutubliligi o'zgarishi tog'ri ko'rsating. a-ortadi b- kamayadi J: 1-b,2-a,3b
505. Alkanlarda sp³ orbitallarini hosil qilishda qaysi formuladan foydalaniladi; J: 4n
506. C₇H₈ tarkibli modda quyida berilganlardan qaysi biriga to'g'ri keladi. J: Arenlar
507. Odatda havo tarkibida 0,04% CO₂ bo'ladi. Agar uning havodagi miqdori 0,1% gacha ko'rilsa bosh og'rig'I va nafas olish qiyinlashuvi vujudga keladi 19 ta o'quvchidan iborat havo almashtirgich tizimi bo'lmagan 5x8x3 m³ o'lchamli o'quv zalida qancha vaqt (min) dan so'ng yuqoridagi holat kuzatila boshlaydi? (1 ta o'quvchi har soatd 20 l CO₂ ajratadi deb hisoblang) J:12
508. Odatda havo tarkibida 0,04% CO₂ bo'ladi. Agar uning havodagi miqdori 0,1% gacha ko'rilsa bosh og'rig'I va nafas olish qiyinlashuvi vujudga keladi 12 ta o'quvchidan iborat havo almashtirgich tizimi bo'lmagan 4x5x3 m³ o'lchamli o'quv zalida qancha vaqt (min) dan so'ng yuqoridagi holat kuzatila boshlaydi? (1 ta o'quvchi har soatd 20 l CO₂ ajratadi deb hisoblang) J:9
509. Odatda havo tarkibida 0,04% CO₂ bo'ladi. Agar uning havodagi miqdori 0,1% gacha ko'rilsa bosh og'rig'I va nafas olish qiyinlashuvi vujudga keladi 15 ta o'quvchidan iborat havo almashtirgich tizimi bo'lmagan 4x5x2,5 m³ o'lchamli o'quv zalida qancha vaqt (min) dan so'ng yuqoridagi holat kuzatila boshlaydi? (1 ta o'quvchi har soatd 20 l CO₂ ajratadi deb hisoblang) J:6
510. Odatda havo tarkibida 0,04% CO₂ bo'ladi. Agar uning havodagi miqdori 0,1% gacha ko'rilsa bosh og'rig'I va nafas olish qiyinlashuvi vujudga keladi 12 ta o'quvchidan iborat havo almashtirgich tizimi bo'lmagan 4x6x2,5 m³ o'lchamli o'quv zalida qancha vaqt (min) dan so'ng yuqoridagi holat kuzatila boshlaydi? (1 ta o'quvchi har soatd 20 l CO₂ ajratadi deb hisoblang) J:9
511. Odatda havo tarkibida 0,04% CO₂ bo'ladi. Agar uning havodagi miqdori 0,1% gacha ko'rilsa bosh og'rig'I va nafas olish qiyinlashuvi vujudga keladi 16 ta o'quvchidan iborat havo almashtirgich tizimi bo'lmagan 4x8x3,5 m³ o'lchamli o'quv zalida qancha vaqt (min) dan so'ng yuqoridagi holat kuzatila boshlaydi? (1 ta o'quvchi har soatd 20 l CO₂ ajratadi deb hisoblang) J:9

512. Odatda havo tarkibida 0,04% CO₂ bo'ladi. Agar uning havodagi miqdori 0,1% gacha ko'rilsa bosh og'rig'i va nafas olish qiyinlashuvi vujudga keladi 24 ta o'quvchidan iborat havo almashtirgich tizimi bo'lgan 8x10x2,5 m³ o'lchamli o'quv zalida qancha vaqt (min) dan so'ng yuqoridagi holat kuzatila boshlaydi? (1 ta o'quvchi har soatda 20 l CO₂ ajratadi deb hisoblang) J:15

513. Tarkibida 40 g NaOH saqlangan ishqor eritmasiga 240g suv qo'shilganda ishqorning molyalligi 2,5 marta kamaygan bo'lsa, hosil bo'lgan eritmadagi ishqorning massa ulishi necha marta kamaytirilganini toping? J:2,2

514. Tarkibida 40 g NaOH saqlangan ishqor eritmasiga 240g suv qo'shilganda ishqorning molyalligi 2,5 marta kamaygan bo'lsa, hosil bo'lgan eritmadagi ishqorning molyar ulishini foizda (%) toping? J:37%

515. Tarkibida 40 g NaOH saqlangan ishqor eritmasiga 240g suv qo'shilganda ishqorning molyalligi 2,5 marta kamaygan bo'lsa, hosil bo'lgan eritmadagi ishqorning molyar konsentratsiyasini toping? J:6,25

516. Tarkibida 40 g NaOH saqlangan ishqor eritmasiga 240g suv qo'shilganda ishqorning molyalligi 2,5 marta kamaygan bo'lsa, hosil bo'lgan eritmadagi ishqorning massa massasini toping (g)? J:400

517. Tarkibida 40 g NaOH saqlangan ishqor eritmasiga 240g suv qo'shilganda ishqorning molyalligi 2,5 marta kamaygan bo'lsa, hosil bo'lgan eritmadagi ishqorning molyar konsentratsiyasini toping? J:2,5

518. MeSO₄ ning 200 g 40% eritmasidagi tuzni to'la elektroliz qilish uchun 1F elektor toki o'tganida katotda necha g metal ajralib chiqadi? J:32

519. A elementning nisbiy atom massasi B elementning nisbiy atom massasidan 3,25 marta kam bo'lsa A va B elementlarining nisbiy atom massalari farqi 36 ga tengligini bilgan holda A elementni aniqlang?
A element III valentli J:Cr₂O₃

520. A elementning nisbiy atom massasi B elementning nisbiy atom massasidan 3,25 marta kam bo'lsa A va B elementlarining nisbiy atom massalari farqi 36 ga tengligini bilgan holda A elementni aniqlang?
A element III valentli J:Cr

521. A elementning nisbiy atom massasi B elementning nisbiy atom massasidan 3,25 marta kam bo'lsa A va B elementlarining nisbiy atom massalari farqi 36 ga tengligini bilgan holda B elementni aniqlang?
A element III valentli J:O

522. A elementning nisbiy atom massasi B elementning nisbiy atom massasidan 3,25 marta kam bo'lsa A va B elementlarining nisbiy atom massalari farqi 36 ga tengligini bilgan holda A va B elementni aniqlang?
A element III valentli J:Cr va O

523. A elementning nisbiy atom massasi B elementning nisbiy atom massasidan 3,25 marta kam bo'lsa A va B elementlarining nisbiy atom massalari farqi 36 ga tengligini bilgan holda A va B elementlardan hosil bo'lgan birikmaning ekvivalentini aniqlang? A element III valentli

524. A elementning nisbiy atom massasi B elementning nisbiy atom massasidan 3,25 marta kam bo'lsa A va B elementlarining nisbiy atom massalari farqi 36 ga tengligini bilgan holda A elementning ekvivalent massasini aniqlang? A element III valentli J:17,33

525. A elementning nisbiy atom massasi B elementning nisbiy atom massasidan 3,25 marta kam bo'lsa A va B elementlarining nisbiy atom massalari farqi 36 ga tengligini bilgan holda B elementning ekvivalent massasini aniqlang? A element III valentli J:8

526. NO₂ va Ar dan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 42,4 ga teng. Shu aralashmaning 1 moliga 3 mol A va B gazlar (mol nisbati NO₂ va Ar kabi) qo'shildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 41,8 ga teng bo'ldi. A va B gazlarni toping. Mr(A)-Mr(B)=4
A) O₂, N₂ *B) CO₂, Ar C) CO₂, O₃ D) Ne, CH₄

527. 6s dan keyin qaysi energetik qobiqcha elektron bilan to'ladi? J:4f

528. 5s dan keyin qaysi energetik qobiqcha elektron bilan to'ladi? J:4d

529. 4p dan keyin qaysi energetik qobiqcha elektron bilan to'ladi? J:5s

530. 4f dan keyin qaysi energetik qobiqcha elektron bilan to'ladi? J:5d

531. 5d dan keyin qaysi energetik qobiqcha elektron bilan to'ladi? J:6p

532. Metil radikali tarkibidagi p,n,e soni to'g'ri keltirilgan qatorni toping? J:9;6;9

533. Etenil(vinil) radikali tarkibidagi p,n,e soni to'g'ri keltirilgan qatorni toping? J:15;12;15

534. Etinil radikali tarkibidagi pne soni to'g'ri keltirilgan qatorni toping? J:13;12;13

535. Benzil radikali tarkibidagi p,n,e soni to'g'ri keltirilgan qatorni toping? J:49;42;49

536. 15,7g nomalum karbon kislotaning xlor anhidridiga natriy fenolat ta'sir etirilganda tarkibida 7,224•10²³ ta uglerod atom saqlagan benzoy kislotaning efiri hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan xlor anhidrid formulasini aniqlang (η=75%). J:CH₃COCl

537. 18 g to'yingan aldegiddan olingan karbon kislota massasi shu aldegidning 9 g yonishidan olingan karbonat anhidrid massasiga teng bo'lsa aldegidni aniqlang. J: butanal

538. 18 g to'yingan aldegiddan olingan karbon kislota massasi shu aldegidning 9 g yonishidan olingan karbonat anhidrid massasiga teng bo'lsa dastlabki aldegid tarkibida nechta uglerod borligini toping. J: 4

539. Tarkibida vodorodning massa ulishi 6,67 % bo'lgan aldegid tarkibidagi kislorodning massa ulishini % va uning 1 mol metil atsetaldagi vodorod atomlar sonini toping. J:53,3; 1,806•10²⁴

561. Tarkibida Ag Al Zn Fe saqlagan 322 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 138 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh)da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Ag massasini aniqlang? J:54

562. Tarkibida Ag Al Zn Fe saqlagan 322 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 138 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh)da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Al massasini aniqlang? J:54

563. Tarkibida Ag Al Zn Fe saqlagan 322 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 138 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh)da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Zn massasini aniqlang? J:130

564. Tarkibida Ag Al Zn Fe saqlagan 322 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 138 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh)da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Fe massasini aniqlang? J:84

565. Tarkibida Ag Al Zn Fe saqlagan 322 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 138 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh)da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Al va Ag massasini aniqlang? J:54

566. Tarkibida Ag Al Zn Fe saqlagan 322 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 138 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh)da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi 4 elementlar massasini aniqlang? J:268

567. Reaksiya natijasida $12,04 \cdot 10^{23}$ kislorod molekulasini hosil bo'lsa $K_2Cr_2O_7$ ni parchalash uchun sarflangan issiqlik miqdorini (kJ)da aniqlang. $K_2Cr_2O_7$, K_2CrO_4 , Cr_2O_3 larni hosil bo'lish issiqliklari mos ravishda 2063 kJ, 1398kJ, 1141 kJ. J:252

568. Reaksiya natijasida $12,04 \cdot 10^{23}$ ta kislorod molekulasini hosil bo'lsa $K_2Cr_2O_7$ ni parchalash uchun sarflangan issiqlik miqdorini (kkal) aniqlang. $K_2Cr_2O_7$, K_2CrO_4 , Cr_2O_3 larni hosil bo'lish issiqliklari mos ravishda 2063 kJ, 1398kJ, 1141 kJ (1kkal=4,184). J:60,23

569. Reaksiya natijasida 64 g kislorod molekulasini hosil bo'lsa $K_2Cr_2O_7$ ni parchalash uchun sarflangan issiqlik miqdorini (kkal)da aniqlang. $K_2Cr_2O_7$, K_2CrO_4 , Cr_2O_3 larni hosil bo'lish issiqliklari mos ravishda 2063 kJ, 1398kJ, 1141 kJ (1kkal=4,184). J:60,23

570. Reaksiya natijasida 64 g kislorod molekulasini hosil bo'lsa $K_2Cr_2O_7$ ni parchalash uchun sarflangan issiqlik miqdorini (kJ)da aniqlang. $K_2Cr_2O_7$, K_2CrO_4 , Cr_2O_3 larni hosil bo'lish issiqliklari mos ravishda 2063 kJ, 1398kJ, 1141 kJ. J:252

571. Reaksiya natijasida $3,612 \cdot 10^{23}$ ta kislorod molekulasini hosil bo'lsa $KClO_3$ ni parchalash uchun sarflangan issiqlik miqdorini (kkal)da aniqlang. $KClO_3$ va KCl larni hosil bo'lish issiqliklari mos ravishda 391 kJ, 437kJ (1kkal=4,184). J:4,5

572. Reaksiya natijasida 19,2 g kislorod molekulasini hosil bo'lsa

$KClO_3$ ni parchalash uchun sarflangan issiqlik miqdorini (kkal)da aniqlang. $KClO_3$, KCl larni hosil bo'lish issiqliklari mos ravishda 391 kJ, 437kJ (1kkal=4,184). J:4,5 kJ

573. Reaksiya natijasida 19,2 g kislorod molekulasini hosil bo'lsa $KClO_3$ ni parchalash uchun sarflangan issiqlik miqdorini (kJ)da aniqlang. $KClO_3$, KCl larni hosil bo'lish issiqliklari mos ravishda 391 kJ, 437kJ (1kkal=4,184). J:18,4

574. Ishqoriy yer metallarini belgilang. J: Ca va Ba

575. $MgO \xrightarrow{1} Al_2O_3 \xrightarrow{2} CO_2 \xrightarrow{3} P_2O_5$ dagi σ va π bog'lar, umumiy bog'lar, netronlar, yig'indisi, proton, neytron electron yig'indisi o'zgarishi tartibida joylashtiring. J:....

576. Suvli eritmada mavjud bo'la olmaydiga moddalar juftini ko'rsating. J: $NH_4Cl + KOH$

577. Quyidagi o'zgarishlarni amalga oshirish uchun qaysi reagentlardan foydalaniladi.

$CaCl_2 \xrightarrow{1} Ca(NO_3)_2 \xrightarrow{2} CaCO_3 \xrightarrow{3} CaCl_2$
J: 1- $AgNO_3$, 2- K_2CO_3 , 3- HCl

578. $P \xrightarrow{O_2} X_1 \xrightarrow{HOH} X_2 \xrightarrow{Ca} X_3$ da X_1, X_2, X_3 larni aniqlang.
J: $P_2O_5; H_3PO_4; Ca_3(PO_4)_2$

579. $(CH_2)_2O \xrightarrow{YMgBr} A \xrightarrow{HOH} B \xrightarrow{[O]} C_2H_5CHO$ agar prapanalning sp^3 orbitallari $12,04 \cdot 10^{23}$ bo'lsa, $YMgBr$ dagi C ning atomlari sonini toping.

580. $(CH_2)_2O \xrightarrow{YMgBr} A \xrightarrow{HOH} B \xrightarrow{[O]} C_2H_5CHO$ agar prapanalning sp^3 orbitallari $12,04 \cdot 10^{23}$ bo'lsa, $YMgBr$ dagi H ning atomlari sonini toping.

581. S ning qanday allotropik shakli mavjud emas? J: kvadrat

582. Ovqatga istemol qilinadigan sirka kislotasi essensiyasidan 3,5 % 300 gr eritmasini tayyorlash uchun necha gr suv 70% sirka kislotasi bilan tasirlashadi. J: 285

583. Atom kristal panjara J: Ge va B

584. Metall kristal panjaralilar J: metallar

585. Ion kristal panjaralilar J: KOH, K_2SO_4

586. Noma'lum inert gaz va kisloroddan iborat aralashma elektr uchqunlari orqali o'tkazilganda aralashmadagi kislorodning 75% i ozonga aylandi va aralashmaning zichligi 1,25 marta ortdi. Dastlabki aralashmadagi ($D_{H_2}=16,8$) inert gazning hajmiy ulushini (%) aniqlang. J:20

587. Noma'lum inert gaz va kisloroddan iborat aralashma elektr uchqunlari orqali o'tkazilganda aralashmadagi kislorodning 75% i ozonga aylandi va aralashmaning zichligi 1,25 marta ortdi. Hosil bo'lgan aralashmadagi ($D_{H_2}=21$) kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. J:25

588. Kalsiy va kalsiy karbiddan iborat aralashma xlorid kislotasi bilan ishlanganda ajralgan gazlar aralashmasi katalizator ustidan o'tkazildi va reaksiya to'liq borgandan so'ng, massa nisbati 0,7:7,5 bo'lgan oddiy va murakkab moddadan iborat gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi kalsiyning massa ulushini aniqlang. J:68

589. Kalsiy va kalsiy karbiddan iborat aralashma xlorid kislotasi bilan ishlanganda ajralgan gazlar aralashmasi katalizator ustidan o'tkazildi va reaksiya to'liq borgandan so'ng, massa nisbati 5,3:30 bo'lgan oddiy va murakkab moddadan iborat gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi kalsiy karbidning massa ulushini aniqlang. J:25,6

590. Kalsiy va kalsiy karbiddan iborat aralashma xlorid kislotasi bilan ishlanganda ajralgan gazlar aralashmasi katalizator ustidan o'tkazildi va reaksiya to'liq borgandan so'ng, massa nisbati 0,4:15 bo'lgan oddiy va murakkab moddadan iborat gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi kalsiyning massa ulushini aniqlang. J:60

591. Kalsiy va kalsiy karbiddan iborat aralashma xlorid kislotasi bilan ishlanganda ajralgan gazlar aralashmasi katalizator ustidan o'tkazildi va reaksiya to'liq borgandan so'ng, massa nisbati 0,6:7,5 bo'lgan oddiy va murakkab moddadan iborat gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi kalsiy karbidning massa ulushini aniqlang. J:33,3

592. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n.sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajralgan gaz hajmining 60% ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini mos ravishda aniqlang. J:1:3

593. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n.sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajralgan gaz hajmining 20% ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini mos ravishda aniqlang. J:2:1

594. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n.sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajralgan gaz hajmining 50% ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini mos ravishda aniqlang. J:1:2

595. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n.sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajralgan gaz hajmining 40% ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini mos ravishda aniqlang. J:3:4

596. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n.sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajralgan gaz hajmining 60% ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi natriy karbonatning massa ulushini aniqlang. J:29,6

597. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n.sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajralgan gaz hajmining 20% ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi natriy karbonatning massa ulushini aniqlang. J:71,6

598. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n.sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajralgan gaz hajmining 50% ni tashkil qilsa,

dastlabki aralashmadagi natriy karbonatning massa ulushini aniqlang. J:38,7

599. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n.sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajralgan gaz hajmining 40% ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi natriy karbonatning massa ulushini aniqlang. J:48,6

600. Azot, vodorod va metandan iborat 130ml aralashma 200ml kislorod qo'shildi va yondirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasida suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, aralashmaning hajmi 144ml ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo'l miqdordagi ishqor eritmasidan o'tkazilgandan so'ng aralashmaning hajmi 50% ga kamaydi. Dastlabki aralashmadagi azotning hajmini aniqlang. J:30

601. Azot, vodorod va metandan iborat 200 ml aralashma 290 ml kislorod qo'shildi va yondirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasida suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, aralashmaning hajmi 200 ml ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo'l miqdordagi ishqor eritmasidan o'tkazilgandan so'ng aralashmaning hajmi 50% ga kamaydi. Dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang. J:14,2

602. Azot, vodorod va metandan iborat 100 ml aralashma 185 ml kislorod qo'shildi va yondirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasida suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, aralashmaning hajmi 137,5 ml ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo'l miqdordagi ishqor eritmasidan o'tkazilgandan so'ng aralashmaning hajmi 40% ga kamaydi. Dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang. J:14,9

603. Azot, vodorod va metandan iborat 100 ml aralashma 105 ml kislorod qo'shildi va yondirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasida suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, aralashmaning hajmi 80 ml ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo'l miqdordagi ishqor eritmasidan o'tkazilgandan so'ng aralashmaning hajmi 50% ga kamaydi. Dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang. J:15,4

604. Azot, vodorod va metandan iborat 160 ml aralashma 251 ml kislorod qo'shildi va yondirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasida suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, aralashmaning hajmi 205 ml ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo'l miqdordagi ishqor eritmasidan o'tkazilgandan so'ng aralashmaning hajmi 40% ga kamaydi. Dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang. J:17,3

605. Azot, vodorod va metandan iborat 160 ml aralashma 200 ml kislorod qo'shildi va yondirildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasida suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, aralashmaning hajmi 150 ml ni tashkil qildi. Qolgan gazlar aralashmasi mo'l miqdordagi ishqor eritmasidan o'tkazilgandan so'ng aralashmaning hajmi 40% ga kamaydi. Dastlabki aralashmadagi azotning hajmiy ulushini aniqlang. J:40

606. Etilen va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO₂ va H₂O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 60% va 40% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi etilenning massa ulushini aniqlang. J:35

- 607.** Etilen va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO₂ va H₂O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 60% va 40% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi atsetilenning massa ulushini aniqlang. J:65
- 608.** Etan va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO₂ va H₂O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang. J:28
- 609.** Propen va eten gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO₂ va H₂O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang. J:30,8
- 610.** Etan va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO₂ va H₂O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 62,5% va 37,5% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang. J:26,4
- 611.** Propin va etan gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO₂ va H₂O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 52% va 48% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang. J:36
- 612.** Si, Fe, Al dan iborat 13.8 gr aralashmaga NaOH qo'shildi natijada 15.68 l (n.sh) da gaz ajraldi. Xuddi shunday aralashmaga HCl qo'shilganda 7.84 l (n.sh) da gaz ajraladi. Dastlabki aralashmadagi Fe ning gr ? J: 2.8
- 613.** Si, Fe, Al dan iborat 13.8 gr aralashmaga NaOH qo'shildi natijada 15.68 l (n.sh) da gaz ajraldi. Xuddi shunday aralashmaga HCl qo'shilganda 7.84 l (n.sh) da gaz ajraladi. Dastlabki aralashmadagi Al ning gr ? J: 5.4
- 614.** Si, Fe, Al dan iborat 13.8 gr aralashmaga NaOH qo'shildi natijada 15.68 l (n.sh) da gaz ajraldi. Xuddi shunday aralashmaga HCl qo'shilganda 7.84 l (n.sh) da gaz ajraladi. Dastlabki aralashmadagi Si ning gr ? J: 5.6
- 615.** Si, Fe, Al dan iborat 13.8 gr aralashmaga NaOH qo'shildi natijada 15.68 l (n.sh) da gaz ajraldi. Xuddi shunday aralashmaga HCl qo'shilganda 7.84 l (n.sh) da gaz ajraladi. Xloridlar massasini aniqlang. J: 33.05 gr
- 616.** Tabiatda faol metallar qanday holda uchraydi ? J:Tuzlar holida
- 617.** Tabiatda o'rtacha faol metallar qanday holda uchraydi ? J:oksid,sulfat,sulfidlar holida
- 618.** Tabiatda passiv metallar qanday holda uchraydi ? J:Erkin holida
- 619.** Leblan tomonidan taklif etilgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 5 moldan olinganda, hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang. J:265gr
- 620.** Leblan tomonidan taklif etilgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 2 moldan olinganda, hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang. J:106gr
- 621.** Leblan tomonidan taklif etilgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 2 moldan olinganda, hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang. J:106gr
- 622.** Leblan tomonidan taklif etilgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 10 moldan olinganda, hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang. J:530gr
- 623.** 0,1 molyarli bir asosli kislota eritmasida pH=3 bo'lsa dissotsiyalanish konsentratsiyasini aniqlang. J:10
- 624.** K₂SO₃+K₂Cr₂O₇+ H₂SO₄ →... ushbu oksidlanish – qaytarilish reaksiyasini yarim reaksiya usulida tenglashtiring. Qaytarilish jarayonini ko'rsating. J:Cr₂O₇²⁻+6e→ 2Cr³⁺ + 7H₂O
- 625.** KOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) CO₂ shimdirilganda 57,6 g o'rtacha va nordon tuzlar aralashmasi hosil bo'lsa, nordon tuzning massasini aniqlang. J: 30
- 626.** KOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) CO₂ shimdirilganda 57,6 g o'rtacha va nordon tuzlar aralashmasi hosil bo'lsa, o'rtacha tuzning massasini aniqlang. J: 27,6
- 627.** NaOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) SO₂ shimdirilganda 58,6 g o'rtacha va nordon tuzlar aralashmasi hosil bo'lsa o'rtacha tuzning massasini aniqlang. J: 37,8
- 628.** NaOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) SO₂ shimdirilganda 58,6 g o'rtacha va nordon tuzlar aralashmasi hosil bo'lsa nordon tuzning massasini aniqlang. J: 20,8
- 629.** NaOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) SO₂ shimdirilganda 58,6 g o'rtacha va nordon tuzlar aralashmasi hosil bo'lsa o'rtacha tuzning massasini aniqlang. J: 37,8
- 630.** KOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) SO₂ shimdirilganda 75,2 g o'rtacha va nordon tuzlar aralashmasi hosil bo'lsa nordon tuzning massasini aniqlang. J: 63,2
- 631.** KOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) SO₂ shimdirilganda 75,2 g o'rtacha va nordon tuzlar aralashmasi hosil bo'lsa nordon tuzning massasini aniqlang. J: 12
- 632.** III valentli metal nitrati suvda eritildi va sovutilganda 59,5 % tuz saqlagan 0,3 mol kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Kristalogidrat tarkibidagi suv massasi tuzikidan 22,8 g ga kam bo'lsa, kristalogidratning molekulyar massasini aniqlang. J:400
- 633.** III valentli metal nitrati suvda eritildi va sovutilganda 59,5 % tuz saqlagan 0,3 mol kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Kristalogidrat tarkibidagi suv massasi tuzikidan 22,8 g ga kam bo'lsa, Kristalogidrat tarkibidagi tuzning molekulyar massasini aniqlang. J:238
- 634.** III valentli metal nitrati suvda eritildi va sovutilganda 59,5 % tuz saqlagan 0,3 mol kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Kristalogidrat tarkibidagi suv massasi tuzikidan 22,8 g ga kam bo'lsa, kristalogidrat tarkibidagi suvning molekulyar massasini aniqlang. J:9
- 635.** III valentli metal nitrati suvda eritildi va sovutilganda 59,5 % tuz saqlagan 0,3 mol kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Kristalogidrat tarkibidagi suv massasi tuzikidan 22,8 g ga kam bo'lsa, kristalogidrat tarkibidagi metalni aniqlang. J:Cr

636. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ va K_2S dan iborat ekvimolyar 1,344 g aralashma mavjud bo'lib, uning reaksiya natijasida hosil bo'lgan cho'kma necha mol bor? J: $2,8 \cdot 10^3$
637. Mol nisbati 3:1 bo'lgan NaCl va $\text{CrCl}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ aralashmasida NaCl ning massa ulishi 38,13% bo'lgan n ni aniqlang? J:7
638. 4,7g II valentli $\text{Me}(\text{NO}_3)_2$ parchalanganda 1,4 l gazlar aralashmasi hosil bo'lgan nomalum metalni aniqlang? J:Cu
639. 78,6g natriy dixramat yetarli miqdorda 10%li NaCl eritmasi bilan tasirlashganda hosil bo'lgan ertmadagi tuzning molyar konsentratsiyasini hisoblang? J:2,71
640. 10 l da 14,8 g FeBr_2 erigan bo'lsa 1 l eritmada necha mol ion bor? J:0,02
641. K_3PO_4 eritmasida K ning massa ulishi 0,03 bo'lsa eritmada P ning massa ulishini aniqlang? J: $7,98 \cdot 10^{-3}$
642. 40%li HNO_3 kislota eritmasidagi H ning massa ulishini toping? J: 0,073
643. 315 g nomalum tarkibi oliumda O ning miqdori H ning miqdoridan 9,3 molga ko'p bo'lsa olium tarkibini aniqlang? J: $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,4\text{SO}_3$
644. $3,01 \cdot 10^{24}$ ta kislorod atomi saqlagan suv va $1,505 \cdot 10^{23}$ ta xlor atomi saqlagan NaCl eritmasidagi tuzning massa ulushini hisoblang? J:0,14
645. Teng massali K va 117g suv tasirlashuvidan necha (n.sh) l H ajraladi? J:33,6
646. Teng massali K va 117g suv tasirlashuvidan hosil bo'lgan eritmaning molyar konsentratsiyasini hisoblang? $\rho = 1,25 \text{ g/ml}$ J:16,25
647. 150 g 12% li HCl eritmasida Al_4C_3 eritilganda 2,24 l gaz ajralgan bo'lsa hosil bo'lgan eritmada tuzning konsentratsiyasini % da toping? J:11,6
648. 150 g 12% li HCl eritmasida Al_4C_3 eritilganda 2,24 l gaz ajralgan bo'lsa hosil bo'lgan eritmada kislorodning konsentratsiyasini % da toping? J:2,22
649. 380 g 15% li HCl eritmasida Al_4C_3 eritilganda 6,72 l gaz ajralgan bo'lsa hosil bo'lgan eritmada tuzning konsentratsiyasini % da toping? J:13,7
650. 380 g 15% li HCl eritmasida Al_4C_3 eritilganda 6,72 l gaz ajralgan bo'lsa hosil bo'lgan eritmada kislorodning konsentratsiyasini % da toping? J:3,4
651. 2 litrli berk idishda o'zgarmas haroratda 0,6 mol PCl_5 , 0,8 mol PCl_3 va 0,8 mol Cl_2 gazlari muvozanatda turibdi PCl_3 ning yangi muvozanat holatida 1 molga yetishi uchun idish hajmi necha litr bo'lishi kerak? J:0,3
652. $\text{CO} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{H}_2$ muvozanatda turgan sistemada moddalarning konsentratsiyalari mos ravishda 3; 8; 12 va 2ga teng. Sistemaga is gazidan ma'lum miqdorda qo'shilgandan so'ng uning 15 mol/l ga yetib suv bag'ri va vodorodning konsentratsiyalari o'zaro tenglashdi. Hosil bo'lgan geliyga nisbatan zichligini aniqlang. J:7,38
653. 6,08 g metal sulfat 9 molekula suv tarkibida kristalagidratga 11,67 g suv qo'shilganda 16% lieritma hosil bo'ldi. Kristalagidrat tarkibidagi nomalum metalni aniqlang. J:Na
654. 4,88 g $\text{BaX}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ Kristalagidratga 65,1 g suv qo'shilganda 5,942% li eritma hosil bo'ldi. Kristalagidrat tarkibidagi X ni aniqlang. J:Cl
655. 66,6 g $\text{BaX}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ Kristalagidratga 527,4 g suv qo'shilganda 10% li eritma hosil bo'ldi. Kristalagidrat tarkibidagi X ni aniqlang. J:Br
656. Metil asetat molekularida sigma bog'larini hosil qilishda necha sp^3 orbitali qatnashgan? J:10
657. 0,9 l g noma'lum metal, xlorid kislotada eriganda 0,3141 l gaz ajraldi metalni aniqlang. J:Zn
658. $\text{sp}^3 - \text{s}$ bog'lar soni kamayib borish tartibida joylashtiring. J:etanol, metilamun, sirka kislota
659. $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n\text{SiO}_2 \cdot m\text{H}_2\text{O}$ tarkibida Al Si O nomalum sonning nisbatini mos ravishda 1:1:5:7 bo'lsa, m ni aniqlang. J:8
660. $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n\text{SiO}_2 \cdot m\text{H}_2\text{O}$ tarkibida Al Si O nomalum sonning nisbatini mos ravishda 1:1:5:7 bo'lsa, n ni aniqlang. J:3
661. Karborund va kvarts aralashmasida molekular atomlar sonidan 2,5 marta kam bo'lsa, 2 mol aralashmada Si atomlar sonini aniqlang. J: $12,04 \cdot 10^{23}$
662. Tarkibida nomalum metal, 24% S 48% O saqlagan birikmada metalni aniqlang. J:Fe
663. Yuqori oksidi E_2O_5 bo'lgan elementning vodorodli birikmasida 3,85% H bo'lsa elementni aniqlang. J:As
664. Tarkibida 26,78 % O bo'lgan Mn oksidi qanday oksid hisoblanadi? J: amfoter
665. $\text{FeO} + \text{CO} \leftrightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2$ $K_m = 0,43$ bo'lsa muvozanat holatidagi gazlarni mol ulishida hisoblang. J:30; 70
666. 25,25g bir valentli metal nitrati parchalanganda 2,8 l gaz ajraldi. Metalni aniqlang. J: K
667. 42,5g bir valentli metal nitrati parchalanganda 8,4 l gaz aralashmasi hosil bo'lsa. Metalni aniqlang. J:Ag
668. Kislorodning vodorodli birikmasida uning oksidlanish darajasi – 1 bo'lsa kislorodning massa ulishini aniqlang. J:94,12%
669. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ kristalagidratini 110°C ga qadar qizdirilganda 30 % suvni yoqotdi. Hosil bo'lgan kristalagidratning necha g ga 200 g 20 % li eritma qo'shganda 32%li eritma hosil qiladi. J: 60,4
670. 1,67g metal karboni nitrat kislotada eritmasida eritilganda 2,07g metil nitrati hosil bo'lsa, metalni aniqlang. J:Pb
671. III valentli metalning teng miqdorda olingan fluoridi va xlorididan iborat aralashmada metalning massa ulishi 0,248 bo'lsa aralashmadagi xlorning massa ulishini aniqlang. J:48,98
672. III valentli metalning teng miqdorda olingan fluoridi va xlorididan iborat aralashmada metalning massa ulishi 0,248 bo'lsa aralashmadagi fluoridning massa ulishini % da

aniqlang. J:26,22%

673. III valentli metalning teng miqdorda olingan fluoridi va xlorididan iborat aralashmada metalning massa ulishi 0,248 bo'lsa aralashmadagi metal xloridning massa ulishini % da aniqlang. J:61,38

674. III valentli metalning teng miqdorda olingan fluoridi va xlorididan iborat aralashmada metalning massa ulishi 0,248 bo'lsa aralashmadagi metal floridni massa ulishini %da aniqlang. J: 38,62

675. 3:l hajmiy nisbatda olingan XO va YO₂ bo'lgan gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 18,5 ga teng. Agar gazlar teng hajmda olinsa, aralashmada kislorodning massa ulishi 52,17% ga teng bo'lsa nomalum metalmasni aniqlang. J: C va S

676. 1:3 hajmiy nisbatda olingan XO va YO₂ bo'lgan gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 33,75 ga teng. Agar gazlar 2:3 hajmda olinsa, aralashmada kislorodning massa ulishi 58,667% ga teng bo'lsa nomalum metalmasni aniqlang. J: N va S

677. Si Al va Fe dan iborat 13,8 g aralashmaga ishqor ta'sir etirilganda 11,2 l gaz hosil bo'ladi. Huddi shunday massadagi aralashmaga HCl ta'sir etirilganda 8,96 l gaz hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi Si ning massa ulushini aniqlang. J:20,3%

678. Si Al va Fe dan iborat 13,8 g aralashmaga ishqor ta'sir etirilganda 11,2 l gaz hosil bo'ladi. Huddi shunday massadagi aralashmaga HCl ta'sir etirilganda 8,96 l gaz hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi Al ning massa ulushini aniqlang. J:39,13%

679. Si Al va Fe dan iborat 13,8 g aralashmaga ishqor ta'sir etirilganda 11,2 l gaz hosil bo'ladi. Huddi shunday massadagi aralashmaga HCl ta'sir etirilganda 8,96 l gaz hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi Al ning massa ulushini aniqlang. J:40,58%

680. Si Al va Fe dan iborat 13,8 g aralashmaga ishqor ta'sir etirilganda 11,2 l gaz hosil bo'ladi. Huddi shunday massadagi aralashmaga HCl ta'sir etirilganda 8,96 l gaz hosil bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi Si Al Fe ning mol ulushini aniqlang. J:25% 50% 25%

681. 120g 10% NaH₂PO₄ eritmasidagi elektronlar sonini hisoblang. J:66•N_A

682. 110g 10% K₂SO₄ eritmasidagi elektronlar sonini hisoblang. J:60,4•N_A

683. 160g 10% CuSO₄ eritmasidagi elektronlar sonini hisoblang. J:87,7•N_A

684. 200g 10% CaBr₂ eritmasidagi elektronlar sonini hisoblang. J:109•N_A

685. Fenolning gomologi yonganda hosil bo'lgan CO₂ miqdori uning K metali bilan ta'sirlashganda ajralgan H₂ ning miqdoridan 16 marta ko'p. Gomolog formulasini aniqlang. J:C₆H₅OH

686. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud $Mg+SiO_2 \xrightarrow{HCl} X \xrightarrow{Cl_2} Y \rightarrow Z$ Ushbu sxemada 68 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g Mg sarflangan? J:38,4g

687. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si

mavjud $Mg+SiO_2 \xrightarrow{HCl} X \xrightarrow{Cl_2} Y \rightarrow Z$ Ushbu sxemada 68 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g Cl sarflangan? J:35,84g

688. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud $Mg+SiO_2 \xrightarrow{HCl} X \xrightarrow{Cl_2} Y \rightarrow Z$ Ushbu sxemada 68 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g X sarflangan? J:30,4g

689. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud $Mg+SiO_2 \xrightarrow{HCl} X \xrightarrow{Cl_2} Y \rightarrow Z$ Ushbu sxemada 68 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g Y sarflangan? J:12,8g

690. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud $Mg+SiO_2 \xrightarrow{HCl} X \xrightarrow{Cl_2} Y \rightarrow Z$ Ushbu sxemada 34 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g Mg sarflangan? J:19,2g

691. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud $Mg+SiO_2 \xrightarrow{HCl} X \xrightarrow{Cl_2} Y \rightarrow Z$ Ushbu sxemada 34 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g xlor sarflangan? J:17,92g

692. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud $Mg+SiO_2 \xrightarrow{HCl} X \xrightarrow{Cl_2} Y \rightarrow Z$ Ushbu sxemada 34 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g X sarflangan? J:15,2g

693. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud $Mg+SiO_2 \xrightarrow{HCl} X \xrightarrow{Cl_2} Y \rightarrow Z$ Ushbu sxemada 34 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g Y sarflangan? J:17,92g

694. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud $Mg+SiO_2 \xrightarrow{HCl} X \xrightarrow{Cl_2} Y \rightarrow Z$ Ushbu sxemada 51 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g Mg sarflangan? J:28,8g

695. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud $Mg+SiO_2 \xrightarrow{HCl} X \xrightarrow{Cl_2} Y \rightarrow Z$ Ushbu sxemada 51 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g xlor kerak? J:26,88g

696. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud $Mg+SiO_2 \xrightarrow{HCl} X \xrightarrow{Cl_2} Y \rightarrow Z$ Ushbu sxemada 51 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g X sarflangan? J:28,8g

697. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud $Mg+SiO_2 \xrightarrow{HCl} X \xrightarrow{Cl_2} Y \rightarrow Z$ Ushbu sxemada 51 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g Y sarflangan? J:29,6g

698. Sopolimer moddalarni aniqlang? J: ftor kouchuk

699. Sopolimer moddalarni aniqlang? J: butadiyen nitril

700. butadiyen nitril olishda monomerlarni belgilang. J: butadiyen-1,3, akrilonitril

701. Divinil kouchukning har bir struktur zvenosida nechta gibrid orbital bor? J: 14

702. Qaysi kouchuk sopolimerlanish reaksiyasi asosida olinadi? J: ftorkouchuk

703. Qaysi kouchuk sopolimerlanish reaksiyasi asosida olinmaydi? J: siloksan

704. Qaysi kouchuk polikondensatsiyalanish reaksiyasi asosida olinadi? J: siloksan kouchuk

705. Ftorkouchuk olishda qaysi moddalar ishlatiladi.

J: triftoretilen, viniliden ftorid

706. Ftorkauchuk olishda qanday moddalar ishlatilmaydi?

J: tetraftorbutilen, diftordixlor etilen, vinilftorid

707. Viniliden ftorid molekulasida 1-uglerod atomining

oksidlanish darajasi? J: +2

708. Viniliden ftorid molekulasida 2-uglerod atomining

oksidlanish darajasi? J: -2

709. Tabiiy kauchuk monomerlarini aniqlang.

J: 2-metilbutadiyen-1,3

710. Berilgan moddalarning qaysi biri polimerlanadi?

J: xloretilen

711. Butadiyen kouchukdagi monomer zvenolar soni tabiiy

kauchukdagi zvenolari sonidan 300 taga ko'p. Tabiiy kouchukdan 32% li ebonit ($M_r=425000$) olindi. Butadiyen kouchukning o'rtacha molekulyar massasini aniqlang. J: 245700

712. Butadiyen kouchukdagi monomer zvenolar soni tabiiy

kauchukdagi zvenolari sonidan 300 taga ko'p. Tabiiy kouchukdan 32% li ebonit ($M_r=425000$) olindi. Butadiyen kouchukning polimerlanish darajasini hisoblang. J: 4550

713. Butadiyen kouchukdagi monomer zvenolar soni tabiiy

kauchukdagi zvenolari sonidan 700 taga ko'p. Tabiiy kouchukdan 32% li ebonit ($M_r=425000$) olindi. Butadiyen kouchukning o'rtacha molekulyar massasini aniqlang. J: 267300

714. Butadiyen kouchukdagi monomer zvenolar soni tabiiy

kauchukdagi zvenolari sonidan 700 taga ko'p. Tabiiy kouchukdan 32% li ebonit ($M_r=425000$) olindi. Butadiyen kouchukning polimerlanish darajasini hisoblang. J:

715. 93,6 g massaga teng monoaminokarbonkislota nitrit kislota

bilan ta'sirlashganda 0,8 mol azot hosil bo'ldi. Dastlabki modda hosil qiladigan dipeptide molekulyar massasini toping. J: 216

716. alanin va sut kislota aralashmasida $1,505 \cdot 10^{23}$ azot atomi va

$6,622 \cdot 10^{23}$ kislrorod atomi bo'lsa, ushbu aralashmani to'la tuzga aylantirish uchun 3 M li KOH eritmasidan qancha hajm (ml) kerak bo'ladi? J: 150

717. 0,2 mol α -alanin nitrit kislota bilan tasirlashishidan olingan

modda qizdirilganda hosil bo'ladigan siklik modda massasinini aniqlang. J: 14,4

718. CH_3NH_2 to'liq yonishidan hosil bo'lgan inert gaz hajmi

dastlabki CH_3NH_2 hajmidan 8,96 litrga kam. Necha g kislrorod reaksiyaga kirishgan. J: 57,6

719. Quyidagi moddalardan 1 moldan olinganda qaysi birining

molekulyar massasi eng kata? J: gippur kislota

720. Quyidagi moddalardan 1 moldan olinganda qaysi birining

molekulyar massasi eng kichik? J: asetonitril

721. Quyidagi moddalardan 1 moldan olinganda qaysi birining

molekulyar massasi eng kata? J: pirazin

722. Quyidagi moddalardan 1 moldan olinganda qaysi birining

molekulyar massasi eng kichik? J: indol

723. Quyidagi moddalardan 1 moldan olinganda qaysi birining

molekulyar massasi eng kata? J: nikotin

724. $\text{A} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}/\text{H}_2\text{SO}_4} \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{NH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$. Shu reaksiya

uchun olingan A moddaning molekulasidagi sp^3 va sp^2 gibrid orbitalar sonini hisoblang. J: 12/30

725. $\text{A} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}/\text{H}_2\text{SO}_4} \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{NH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$. Shu reaksiya

uchun olingan A moddaning molekulasidagi sp^2 gibrid orbitalar sonini hisoblang. J: 12

726. $\text{A} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}/\text{H}_2\text{SO}_4} \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{NH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$. Shu reaksiya

uchun olingan A moddaning molekulasidagi sp^3 gibrid orbitalar sonini hisoblang. J: 30

727. $\text{A} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}/\text{H}_2\text{SO}_4} \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{NH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$. Shu reaksiya

uchun olingan A moddaning molekulasidagi jami sigma va pi bog'lar yig'indisini aniqlang. J: 27

728. $\text{A} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}/\text{H}_2\text{SO}_4} \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{NH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$. Shu reaksiya

uchun olingan A moddaning molekulasidagi jami sigma va pi bog'lar sonini aniqlang. J: 22/5

729. $\text{A} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}/\text{H}_2\text{SO}_4} \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{NH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$. Shu reaksiya

uchun olingan A moddaning nomi? J: gippur kislota

730. Tarkibida uglerodning massa ulushi kislrorodnikidan 6,75

marta, vodorodnikidan esa 7,2 marta ko'p bo'lgan 41,7 g bir asosli to'yinmagan karbon kislota to'la gidrogenlash uchun 0,45 mol vodorod sarflansa, kislota tarkibidagi qo'sh bog'lar sonini aniqlang. (karbon kislota qo'sh bog'larni hisobga olinmasin) J: 3

731. 28,2 g fenol mo'l miqdordagi HNO_3 kislota bilan ta'siridan

hosil bo'lgan pikrin kislota tarkibida 1,68 mol kislrorod atomi bo'lsa, reaksiya unumini aniqlang.

J: 80%

732. Fenol va uning gomologidan iborat aralashma Na metali

bilan ta'sirlashganda 5,6 litr vodorod ajraldi. Aralashmada vodorod atomlari miqdori 3,6 mol bo'lib moddalarning mol nisbati mos ravishda 4:1 bo'lsa, gomologni aniqlang. J: $\text{C}_9\text{H}_{11}\text{OH}$

733. To'yingan va to'yinmagan monokarbon kislota iborat

12,6 g aralashma 0,05 mol bromni rangsizlantiradi va reaksiya mahsulotidagi bromning massa ulushi 68,96% ga teng bo'ldi.

Agar dastlabki aralashma yonganda 10,08 litr CO_2 ajralsa, undagi kislrorodning mol nisbatlarini aniqlang. J: 3:1

734. Tarkibida $42,14 \cdot 10^{22}$ ta vodorod atomi bo'lgan bir asosli

karbon kislota 80 g 10% NaOH eritmasi, so'ng ortgan kislota ni neytrallash uchun NaHCO_3 eritmasidan qo'shildi.

Bunda 11,2 litr gaz ajralgan bo'lsa, dastlabki kislota bariyli tuzining massasini aniqlang. J: 118,6g

735. Qaysi modda sulfit kislota bilan oksidlanish qaytarilish

reaksiyasiga, Na_2SO_3 bilan almashinish reaksiyasiga kirisha oladigan moddalarni toping. J: H_2SO_4

736. Qaysi moddalar xlor bilan oksidlanish qaytarilish

reaksiyasiga, CuCl_2 bilan almashinish reaksiyasiga kirisha oladigan moddalarni toping. J: KOH

737. Adenindagi ixtiyoriy 2 ta vodorod atomi metil guruhiga

almasha, uning m.a.b qancha bo'ladi? J: 163

738. Adenindagi ixtiyoriy 3 ta vodorod atomi metil guruhiga almasha, uning m.a.b qancha bo'ladi? J: 177
739. Adenindagi ixtiyoriy 4 ta vodorod atomi metil guruhiga almasha, uning m.a.b qancha bo'ladi? J: 191
740. Adenindagi barcha vodorod atomi metil guruhiga almasha, uning m.a.b qancha bo'ladi? J: 205
741. Adenindagi ixtiyoriy 2 ta vodorod atomi gidroksil guruhiga almasha, uning m.a.b qancha bo'ladi? J: 167
742. Adenindagi ixtiyoriy 3 ta vodorod atomi gidroksil guruhiga almasha, uning m.a.b qancha bo'ladi? J: 183
743. Adenindagi ixtiyoriy 4 ta vodorod atomi gidroksil guruhiga almasha, uning m.a.b qancha bo'ladi? J: 199
744. Adenindagi barcha vodorod atomi gidroksil guruhiga almasha, uning m.a.b qancha bo'ladi? J: 215
745. 3 mol guanin va 2 mol adenine massalari farqini aniqlang. J: 183
746. RNK ning ixtiyoriy nukleotidi tarkibidagi molekular qanday tartibda joylashadi? J: purin asosi va pirimidin asosi, riboza, fosfat kislota
747. DNK ning ixtiyoriy nukleotidi tarkibidagi molekular qanday tartibda joylashadi? purin asosi va pirimidin asosi, dezoksiriboza, fosfat kislota
748. RNK gidrolizi nukleotidlar hosil bo'lganda to'xtatilsa, qanday turdagi nukleotid hosil bo'lmaydi?
J: TMF(timidil monofosfat)
749. DNK gidrolizi nukleotidlar hosil bo'lganda to'xtatilsa, qanday turdagi nukleotid hosil bo'lmaydi?
J: UMF(uridil monofosfat)
750. Anabazin tarkibida C atomlarining oksidlanish darajasining yig'indisi. J: -8
751. Nikotin tarkibida C atomlarining oksidlanish darajasining yig'indisi. J: -8
752. 3 ta pirazin molekulasining massasi qaysi moddaning 2 tasi massasiga teng? J: purin
753. Pirazin va qaysi modda molekulasining molekulyar massasiga o'zaro teng J: SO₃
754. DNK ning muayyan uchastkasi tarkibida vodorod bog'lanishlar soni 52 ta, azotli asoslar soni esa 40 tani tashkil qiladi. Azotli asoslar sonining necha foizini sitozin va guanine tashkil qiladi? J: 60
755. DNK ning muayyan uchastkasi tarkibida vodorod bog'lanishlar soni 67 ta, azotli asoslar soni esa 50 tani tashkil qiladi. Azotli asoslar sonining necha foizini sitozin va guanin tashkil qiladi? J: 68
756. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 2960 ta azot atomi bo'lsa, nukleotidlarni sonini aniqlang. J: 800
757. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 2960 ta azot atomi bo'lsa, nukleotidlar tarkibidagi adenin sonini aniqlang.(nukleotidlarning 30% ni adenin tashkil etadi)
J: 240
758. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 2960 ta azot atomi bo'lsa, nukleotidlar tarkibidagi guanin sonini aniqlang.(nukleotidlarning 30% ni adenin tashkil etadi)
J: 160
759. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 3700 ta azot atomi bo'lsa, Shu DNK qo'sh spirali tarkibida nechta vodorod bog'I mavjud.(nukleotidlarning 30% ni adenin tashkil etadi)
J: 960
760. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 3700 ta azot atomi bo'lsa, nukleotidlar sonini aniqlang.
J: 1000
761. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 3700 ta azot atomi bo'lsa, nukleotidlar tarkibida nechta adenin bor.(nukleotidlarning 30% ni adenin tashkil etadi)
J: 300
762. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 3700 ta azot atomi bo'lsa, nukleotidlar tarkibida nechta timin bor.(nukleotidlarning 30% ni adenin tashkil etadi)
J: 300
763. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 3700 ta azot atomi bo'lsa, Shu DNK qo'sh spirali tarkibida nechta vodorod bog'I mavjud.(nukleotidlarning 20% ni guanin tashkil etadi)
J: 1200
764. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 9800 ta uglerod atomi bo'lsa, Shu DNK qo'sh spirali tarkibida nechta vodorod bog'I mavjud.(nukleotidlarning 30% ni adenin tashkil etadi)
J: 1200
765. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 9800 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotidlar sonini aniqlang.
J: 1000
766. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 9800 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotidlar tarkibida nechta adenin bor.(nukleotidlarning 30%ni adenin tashkil etadi)
J: 300
767. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 9800 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotidlar tarkibida nechta timin bor.(nukleotidlarning 20%ni guanin tashkil etadi)
J: 300
768. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 9800 ta uglerod atomi bo'lsa, Shu DNK qo'sh spirali tarkibida nechta vodorod bog'I mavjud.(nukleotidlarning 20% ni guanin tashkil etadi)
J: 1200
769. Tarkibida C_nH_{2n-4} formulaga mos keluvchi uglevodorodning to'la bromlanganda, bromning massa ulushi uglerodning massa ulushidan 10 marta ko'p bo'lsa, n ni aniqlang. J: 4
770. Benzol qaysi modda bilan reaksiyaga kirishmaydi?
J: HCl(kons)
771. Au nafaqat qimmatbaho metal, balki kelajagi porloq katalizatoridir. U katalitik xususiyatini nonazarrachalar holatida ham qiladi. 5,5 sm³ Au namunasida nechta dona Au₂₀ tarkibli

nonazarracha mavjud. (Au ning zichligi $19,32\text{g}/\text{sm}^3$) J: $1,62 \cdot 10^{23}$

772. Pt nafaqat qimmatbaho metal, balki kelajagi porloq katalizatoridir. U katalitik xususiyatini nonazarrachalar holatida ham qiladi. $3,5\text{ sm}^3$ Pt namunasida necha dona Pt_{20} tarkibli nonazarracha mavjud. (Pt ning zichligi $21,45\text{g}/\text{sm}^3$) J: $1,16 \cdot 10^{23}$

773. Au nafaqat qimmatbaho metal, balki kelajagi porloq katalizatoridir. U katalitik xususiyatini nonazarrachalar holatida ham qiladi. $2,5\text{ sm}^3$ Au namunasida necha dona Au_{20} tarkibli nonazarracha mavjud. (Au ning zichligi $19,32\text{g}/\text{sm}^3$) J: $1,84 \cdot 10^{22}$

774. Pd nafaqat qimmatbaho metal, balki kelajagi porloq katalizatoridir. U katalitik xususiyatini nonazarrachalar holatida ham qiladi. 8 sm^3 Pd namunasida necha dona Pd_{20} tarkibli nonazarracha mavjud. (Pd ning zichligi $12,02\text{g}/\text{sm}^3$) J: $1,62 \cdot 10^{23}$

775. Al_4C_3 va $\text{Al}(\text{NO}_2)_3$ dan iborat $2,26\text{ g}$ aralashma 100 ml suvda eritilishidan $4,68\text{ g}$ cho'kma hosil bo'lgan bo'lsa, Reaksiya natijasida ajralgan gaz hajmini aniqlang. J: $1,12$

776. $32,6\text{ g}$ dan olingan Al, Mg, Zn, Fe ikkita aralashma berilgan. Birinchi aralashma HCl kislotasi, ikkinchi aralashma ishqorda eritildi. Birinchi holatda $16,8\text{ litr}$ vodorod, ikkinchi holatda $10,08\text{ litr}$ gaz ajraldi. Agar dastlabki aralashmadagi Zn va Al atomlar soni nisbati $3:1$ bo'lsa aralashmadagi Mg atomlar sonini toping. J: $1,204 \cdot 10^{23}$

777. Temir qirindisi namunasi teng ikki qismga ajratildi, birinchi qismi HCl bilan qirishganda 80% unum bilan $101,6\text{ g}$ tuz olindi. Ikkinchi qismi xlor bilan reaksiyaga kirishganda har ikkala reaksiyada hosil bo'lgan tuzlar massalari teng bo'lsa, ikkinchi reaksiya unumini aniqlang. J: $62,5\%$

778. $\text{propen} \rightarrow \text{dixlorpropan} \rightarrow \text{propion kislotasi}$. Ushbu o'zgarishlarni amalga oshirishda qaysi moddalardan foydalanish kerak? J: $\text{Cl}_2, \text{Ca}(\text{OH})_2$ spirtidagi eritmasi

779. Benzolni siklogeksangacha gidrogenlanganda sarflangan vodorod massasi benzol massasining $6,15\%$ tashkil qilsa, reaksiya unumini aniqlang. J: 80%

780. Aren bug'ining geliyga nisbatan zichligi $33,5$. Uning benzol halqasida faqat ikkita o'rinbosari bo'lgan nechta izomeri mavjud? J: 9

781. Tarkibida asosan suyuq uglevodorodlar bo'ladigan neft parafin asosli, qattiq uglevodorodlar bo'ladigan neft esa qanday asosli neft deb ataladi? J: asphalt asosli

782. Neft haydalganda 3 xil fraksiyaga ajraladi. Quyidagilardan qaysi biri u fraksiya emas? J: gudron

783. Kreking natijasida uglevodorodlar parchalanishi bilan bir qatorda yana qanday jarayonlar ro'y beradi?
1)gidrogenlanish; 2)sikllanish; 3)izomerlanish; 4)polimerlanish
A) 1,3 B) 2,4 C) 1,3,4 *D) 1,2,3,4

784. Kreking gazi tarkibida asosiy to'yinmagan uglevodorodlar bo'lib, undan
*A) yuqori sifatli motor yoqilg'isi olinadi
B) vazelin va shamlar olishda foydalaniladi
C) rezina va kouchuk olish xomashyosi sifatida ishlatiladi
D) gidratlash yo'li bilan spirtlar olinadi

785. Neftni katalitik krekingi, termik krekingdan ancha samarali bo'lib, uning ustidan past temperature va atmosfera bosimiga yaqin bosim bo'ladi. Ushbu jarayonda qanday moddalar qatnashadi?

A) amfoter metal oksidlari *B) alumosilikatlar
C) platina triadasi metallari D) ferrosianidlar

786. Toshko'mir smolasidan olingan og'irmoy fraksiyasidan asosan qanday modda ajratib olinadi?

*A) naftalin B) fenol C) benzol D) antrasen

787. 2-metilbutanni xlorlanishi natijasida necha xil monoxlorli xosila olish mumkin? J: 4

788. 2,2-dimetilbutanning xlorlanishi natijasida necha xil dixlorli xosila olish mumkin? J: 6

789. Natriy benzoat $\rightarrow X \rightarrow$ anilin olingan X moddani aniqlang. J: xlorbenzol

790. Toza CaCO_3 tuzi termik parchalanganda mahsulot unumi 75% bo'lsa $x\text{CaCO}_3 = y\text{CaCO} + z\text{CaO} + z\text{CO}_2$ ifodada x, y, z, z koeffitsiyentlarning eng kichik butun qiymatdagi nisbatlarini aniqlang. J: $4:1:3:3$

791. Toza CaCO_3 tuzi termik parchalanganda mahsulot unumi 50% bo'lsa $x\text{CaCO}_3 = y\text{CaCO} + z\text{CaO} + z\text{CO}_2$ ifodada x, y, z, z koeffitsiyentlarning eng kichik butun qiymatdagi nisbatlarini aniqlang. J: $2:1:1:1$

792. Toza CaCO_3 tuzi termik parchalanganda mahsulot unumi 80% bo'lsa $x\text{CaCO}_3 = y\text{CaCO} + z\text{CaO} + z\text{CO}_2$ ifodada x, y, z, z koeffitsiyentlarning eng kichik butun qiymatdagi nisbatlarini aniqlang. J: $5:1:4:4$

793. Toza CaCO_3 tuzi termik parchalanganda mahsulot unumi 60% bo'lsa $x\text{CaCO}_3 = y\text{CaCO} + z\text{CaO} + z\text{CO}_2$ ifodada x, y, z, z koeffitsiyentlarning eng kichik butun qiymatdagi nisbatlarini aniqlang. J: $5:2:3:3$

794. $x\text{BaCO}_3 = y\text{BaCO}_3 + z\text{CaO} + z\text{CO}_2$ ifoda qanday ma'noni anglatadi? J: reaksiyaning mahsulot unumi 100% dan kichikligini

795. Toza CaCO_3 tuzi termik parchalanganda $x\text{CaCO}_3 = y\text{CaCO} + z\text{CaO} + z\text{CO}_2$ ifodada x, y, z, z koeffitsiyent larning eng kichik butun qiymatdagi nisbatlari $4:1:3:3$ bo'lsa, reaksiyaning mahsulot unumini (%) aniqlang. J: 75%

796. Toza CaCO_3 tuzi termik parchalanganda $x\text{CaCO}_3 = y\text{CaCO} + z\text{CaO} + z\text{CO}_2$ ifodada x, y, z, z koeffitsiyent larning eng kichik butun qiymatdagi nisbatlari $2:1:1:1$ bo'lsa, reaksiyaning mahsulot unumini (%) aniqlang. J: 50%

797. Toza CaCO_3 tuzi termik parchalanganda $x\text{CaCO}_3 = y\text{CaCO} + z\text{CaO} + z\text{CO}_2$ ifodada x, y, z, z koeffitsiyent larning eng kichik butun qiymatdagi nisbatlari $5:1:4:4$ bo'lsa, reaksiyaning mahsulot unumini (%) aniqlang. J: 80%

798. Toza CaCO_3 tuzi termik parchalanganda $x\text{CaCO}_3 = y\text{CaCO} + z\text{CaO} + z\text{CO}_2$ ifodada x, y, z, z koeffitsiyent larning eng kichik butun qiymatdagi nisbatlari $5:2:3:3$ bo'lsa, reaksiyaning mahsulot unumini (%) aniqlang. J: 60%

799. Cl_2 quyidagi qaysi moddalar bilan ta'sirlashmaydi? J: O_2

800. Quyidagi qaysi metal nitrati parchalanganda O_2 va MeNO_2

- hosil bo'ladi? J: K
801. N₂ qaysi moddalar bilan xona haroratida ta'sirlashadi? J: Li
802. NaOH quyidagi qaysi moddalarning suvli eritmasi bilan ta'sirlashadi? J: CuCl₂, ZnSO₄
803. NO laboratoriyada asosan qaysi usul bilan olinadi? J: Cu+HNO₃(suyul)
804. O₂ atmosferasida quyidagi qaysi modda yonmaydi? J: CO₂ yoki uglerod dioksid
805. NH₃ katalizatsiz yonganda NH₃ bilan kislorod qanday nisbatda ta'sirlashadi? J: 4:3
806. Fosforit yoki apatit elektr pechida havosiz muhitda SiO₂ va koks ishtirokida qizdirilganda olingan P ning bug'li maxsus kamerada suv ostida kondensatlandi. Yig'ilgan P ning tarkibi? J: P₄
807. Laboratoriya sharoitida 0,5 mol azot olish uchun nacha gramm CuO sarflanadi? J: 120
808. Laboratoriya sharoitida 5,6 litr azot olish uchun nacha gramm CuO sarflanadi? J: 60
809. Laboratoriya sharoitida 13,44 litr azot olish uchun nacha gramm CuO sarflanadi? J: 144
810. Laboratoriya sharoitida 15,68 litr azot olish uchun nacha gramm CuO sarflanadi? J: 168
811. Laboratoriya sharoitida 11,2 litr azot olish uchun nacha gramm CuO sarflanadi? Reaksiya unumi 50% J: 240
812. Massa nisbati 0,52:1 bo'lgan II valentli metal gidridi va nitride suvda eritildi va D_{H2}=3,5 bo'lgan gazlar aralashmasi ajraldi. Metalni aniqlang? J: Mg
813. Ca atomlari sonining azot atomlari soniga nisbati 2,5:1 bo'lgan Ca₃N₂ va CaH₂ aralashmasi 250 g 21,9%li HCl eritmasida eritilganda 0,5 mol H₂ ajralib chiqdi. Hosil bo'lgan eritmada jami necha gramm tuz bo'ladi? J: 82,75g
814. 0,375 mol Ca₃N₂ va CaH₂ aralashmasida Ca atomlari sonining azot atomlari soniga nisbati 2,5:1. Shu aralashma HCl da eritilganda 82,75 g tuz hosil bo'lsa, reaksiyaga kirishgan HCl ning massasini aniqlang. J: 54,75
815. 1 mol metal karbonat tuzi 80% unum bilan parchalanganda olingan gaz(lar) va qoldiqdagi tuz massalari farqi 18,4 g bo'lsa, metallni aniqlang. J: Mg
816. 1 mol metal karbonat tuzi 75% unum bilan parchalanganda olingan gaz(lar) va qoldiqdagi tuz massalari farqi 8 g bo'lsa, metallni aniqlang. J: Ca
817. X mol CaCO₃ tuzi 75% unum bilan parchalanganda olingan gazlar va oksid massa farqi 3,6 g bo'lsa, x ni aniqlang. J: 0,4 mol
818. X mol BaCO₃ tuzi 60% unum bilan parchalanganda olingan gazlar va oksid massa farqi 81,75 g bo'lsa, x ni aniqlang. J: 1,25 mol
819. X mol CaCO₃ tuzi 80% unum bilan parchalanganda olingan gazlar va oksid massa farqi 9,6 g bo'lsa, x ni aniqlang. J: 1 mol
820. 5 tonna CaCO₃ dan 80% x tonna pretsipitat olindi Olingan o'g'it tarkibidagi ozuqa elementining miqdorini (t) aniqlang. J: 2,84
821. Xlorning quyidagi qaysi birikmasida faqat 2 ta sigma bog' mavjud? J: Cl₂O
822. Xlorning quyidagi qaysi birikmasida 8 ta sigma va 6 ta pi-bog' mavjud? J: Cl₂O₇
823. Quyidagi sxemada ishtirok etgan reagentlarni aniqlang. P₂O₅→A→B→Ca(H₂PO₄)₂
*A) H₂O, Ca(OH)₂, H₂SO₄ B) H₂O, KOH, HCl
C) H₂, HNO₃, Ca D) Ca(OH)₂, H₂O, CaO
824. Quyidagi sxemada ishtirok etgan reagentlarni aniqlang. Mg→A→NH₃
A) N₂, HCl *B) N₂, H₂O C) CO₂, N₂ D) H₂, N₂
825. Quyidagi sxemada ishtirok etgan reagentlarni aniqlang. FeS₂→A→B→H₂SO₄
A) O₂, H₂O, H₂O B) O₂, HNO₃, H₂O
*C) O₂, O₂, H₂O D) H₂O, KOH, HCl
826. Quyidagi sxemada ishtirok etgan reagentlarni aniqlang. N₂→A→NH₃
*A) Ca, H₂O B) Ca, Cl₂ C) Na, KOH D) Mg, CaCO₃
827. Quyidagi sxemada ishtirok etgan reagentlarni aniqlang. Fe→Fe₃O₄→FeO→FeCl₂
A) O₂, C, Cl₂ *B) O₂, H₂, HCl C) H₂O₂, H₂, Cl₂
D) CaO, Li, HCl
828. Quyidagi sxemada ishtirok etgan reagentlarni aniqlang. Al(amalgama)→Al(OH)₃→Al(NO₃)₃
A) H₂, N₂ B) KOH, HNO₃ *C) H₂O, HNO₃
D) KOH, KNO₃
829. Xloral gidrat molekulasida C atomlari oksidlanish darajasini toping. J: +3 va +1
830. Xloral gidrat molekulasida C atomlari oksidlanish darajasi yig'indisini toping. J: +4
831. xloral gidrat molekulasida jami sp³ orbitallar sonini toping. J: 28
832. Xloral gidrat molekulasida jami sp² gidrid orbitallar sonini toping. J: 0
833. Xloral gidrat molekulasida jami kimyoviy bog'lar sonini toping. J: 9
834. Xloral gidrat molekulasida jami sp³-s orbitallar sonini toping. J: 3
835. Quyidagi metallarni xossalari ko'ra juftlang. J: yengil metallar: Na, Li; og'ir metallar: Sn, Co; nodir metallar: Ag, Pd; noyob metallar: W, Mo
836. Tabiiy gips 150-170°C da qizdirilganda tarkibining 3/4 qismi suv chiqarib alebastrga aylansa, alebastr formulasini ko'rsating. J: CaSO₄•0,5H₂O

837. Tabiiy gips 150-170°C da qizdirilganda tarkibining 3/4qismi suv chiqarib alebastrga aylansa, suvsiz tuzning massa ulushini ko'rsating. J: 93,8%

838. Tabiiy gips 150-170°C da qizdirilganda tarkibining 3/4qismi suv chiqarib alebastrga aylansa, suvning massa ulushini ko'rsating. J: 6,2%

839. Tabiiy gips 150-170°C da qizdirilganda tarkibining 3/4qismi suv chiqarib alebastrga aylansa, gips formulasini ko'rsating. J: $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

840. Tabiiy gips 150-170°C da qizdirilganda tarkibining 3/4qismi suv chiqarib alebastrga aylansa, gipsdagi suvsiz tuzning massa ulushini ko'rsating. J: 79,1%

841. Tabiiy gips 150-170°C da qizdirilganda tarkibining 3/4qismi suv chiqarib alebastrga aylansa, gipsdagi suvning massa ulushini ko'rsating. J: 20,9%

842. Ftoraftitda ftorning massa ulushi olevindagi Si ning massa ulushidan necha marta kichik? J: 5,3

843. 1 gektar ekin maydoniga 117 kg qo'shsuperfosfat solinadi, olingan o'g'it tarkibidagi ozuqa elementining massasini(kg) toping. J: 71

844. 1 gektar ekin maydoniga 117 kg qo'shsuperfosfat solinadi, olingan o'g'it tarkibidagi ozuqa elementining atomlar sonini toping. J: 21,071026

845. 1 gektar ekin maydoniga 103,2 kg pretsipitat solinadi, olingan o'g'it tarkibidagi ozuqa elementining miqdorini toping. J: 42,6

846. 1 gektar ekin maydoniga 103,2 kg pretsipitat solinadi, olingan o'g'it tarkibidagi ozuqa elementining atomlar sonini toping. J: $12,642 \cdot 10^{26}$

847. 1 gektar ekin maydoniga 103,2 kg pretsipitat solinadi, olingan o'g'it tarkibidagi ozuqa elementi niqdorini toping. J: $3 \cdot 10^2$

848. 1 tonna kaliyli o'g'it tarkibida 70% KCl bo'lsa, shuncha miqdor o'g'itdagi ozuqa elementining miqdorini (kg) hisoblang J: $4,4 \cdot 10^2$ mol

849. Fosforli o'g'itlardan biri tarkibida 65% $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{CaSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ bo'lsa, 1 tonna ozuqa elementini olish uchun necha tonna o'g'it kerak? J: 4,79

850. 20°C da 1 hajm suvda 700 hajm ammiak eritilishidan hosil bo'lgan eritmadagi NH_4OH ning foiz konsentratsiyasini aniqlang. J: 71,43%

851. alkansulfoxlorid tarkibida sp² va sp³ orbitallar ayirmasi 18 ga teng. Shu modda ortiqcha ishqorda eritilganda qanday m.a.b da sulfonil kislota hosil bo'ladi? J: 124

852. 1,2-dimetilsiklopropani necha xil galogenli alkanlarga rux metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 2

853. 1,86 mol amino kislota bilan hosil qilgan dipeptide tarkibida uglerodning massa ulushi kislorodnikidan 1,5 marta ko'p bo'lsa,

monoaminokarbon kislotani aniqlang. J: alanine

854. Mol nisbatlari 3:1 bo'lgan glitsin va fenilalanindan iborat 58,5 g aralashmani tuzga aylantirish uchun 1,5 molyarli HCl eritmasidan qancha hajm sarflanishi kerak? J: 0,4

855. Quyidagi sxemadagi X₄ moddani yog' yoki moylarni gidroliz qilib olish mumkin. Agar X₅ moddani to'liq gidrolizlanishidan 180 g mahsulot olinsa, dastlab necha gramm X₁ modda olingan?
$$\text{X}_1 \xrightarrow{500^\circ\text{C Cl}_2} \text{X}_2 \xrightarrow{\text{HClO}} \text{X}_3 \xrightarrow{2\text{NaOH}(\text{suvli})} \text{X}_4 \xrightarrow{\text{kat.KHSO}_4} \text{X}_5$$
J: 126

856. Quyidagi sxemadagi X₄ moddani yog' yoki moylarni gidroliz qilib olish mumkin. Agar X₅ moddani to'liq gidrolizlanishidan 180 g mahsulot olinsa, dastlab necha gramm X₁ modda olingan? Reaksiya unumi 75%
$$\text{X}_1 \xrightarrow{500^\circ\text{C Cl}_2} \text{X}_2 \xrightarrow{\text{HClO}} \text{X}_3 \xrightarrow{2\text{NaOH}(\text{suvli})} \text{X}_4 \xrightarrow{\text{kat.KHSO}_4} \text{X}_5$$
J: 168

857. Quyidagi sxemadagi X₄ moddani yog' yoki moylarni gidroliz qilib olish mumkin. Agar X₅ moddani to'liq gidrolizlanishidan 180 g mahsulot olinsa, X₂ moddani massasi X₅ moddadan qanchaga farq qiladi? Reaksiya unumi 75%
$$\text{X}_1 \xrightarrow{500^\circ\text{C Cl}_2} \text{X}_2 \xrightarrow{\text{HClO}} \text{X}_3 \xrightarrow{2\text{NaOH}(\text{suvli})} \text{X}_4 \xrightarrow{\text{kat.KHSO}_4} \text{X}_5$$
J: 46,5

858. Quyidagi sxemadagi X₄ moddani yog' yoki moylarni gidroliz qilib olish mumkin. Agar X₅ moddani to'liq gidrolizlanishidan 180 g mahsulot olinsa, X₃ moddani massasi X₅ moddadan qanchaga farq qiladi? Reaksiya unumi 75%
$$\text{X}_1 \xrightarrow{500^\circ\text{C Cl}_2} \text{X}_2 \xrightarrow{\text{HClO}} \text{X}_3 \xrightarrow{2\text{NaOH}(\text{suvli})} \text{X}_4 \xrightarrow{\text{kat.KHSO}_4} \text{X}_5$$
J: 219

859. Quyidagi sxemadagi X₄ moddani yog' yoki moylarni gidroliz qilib olish mumkin. Agar X₅ moddani to'liq gidrolizlanishidan 180 g mahsulot olinsa, X₅ moddani massasini aniqlang?
$$\text{X}_1 \xrightarrow{500^\circ\text{C Cl}_2} \text{X}_2 \xrightarrow{\text{HClO}} \text{X}_3 \xrightarrow{2\text{NaOH}(\text{suvli})} \text{X}_4 \xrightarrow{\text{kat.KHSO}_4} \text{X}_5$$
J: 168

860. Oddiy efir konsentrlangan HJ ishtirokida qizdirilsa, alkilyodidlar hosil bo'ladi. 29,6 g simmetrik tuzilishli efirdan 124,7 g alkilyodid hosil bo'ladi. 23,4 g noma'lum Alkilyodid Na metali bilan tas'sirlashishidan hosil bo'ladigan tuz massasini (g) aniqlang.(unum 0,8) J: 18

861. Oddiy efir konsentrlangan HJ ishtirokida qizdirilsa, alkilyodidlar hosil bo'ladi. 27,6 g simmetrik tuzilishli efirdan 170,4 g alkilyodid hosil bo'ladi. 21,3 g noma'lum Alkilyodid Na metali bilan tas'sirlashishidan hosil bo'ladigan tuz massasini (g) aniqlang.(unum 0,8) J: 1,18

862. Oddiy efir konsentrlangan HJ ishtirokida qizdirilsa, alkilyodidlar hosil bo'ladi. 27,6 g simmetrik tuzilishli efirdan 170,4 g alkilyodid hosil bo'ladi. 21,3 g noma'lum Alkilyodid Na metali bilan tas'sirlashishidan hosil bo'ladigan alkan massasini (g) aniqlang.(unum 0,8) J: 2,25

863. α-aminokislotalar qizdirilganda qaysi birikmalarga aylanadi? J: diketopiprazin

864. Akaritsit qishloq xo'jaligida qanday maqsadda

foydalaniladi?

J: kapalaklarga qarshi

865. Tuban hayvonlarning musqullarida qaysi aminokislota uchraydi? J: glitsin

866. Gippur kislotani sulfat kislotasi ishtirokida gidrolizlab qaysi aminokislota olinadi? J: glitsin

867. Qaysi aminokislota achishi natijasida izobutan spirtiga aylanadi? J: valin

868. Qaysi moddalar yordamida aminokislotalar va oqsillardagi amino guruhlarining miqdoriy analiz qilish mumkin? J: HNO₂

869. HNO₂ yordamida aminokislota va oqsillardagi qanday guruhni miqdoriy analiz qilish mumkin? J: NH₂ guruh

870. 1 mol alanin mahsus ferment ishtirokida dekarboksillanganda necha gramm amin olinadi? J: 45

871. 1 mol alanin mahsus ferment ishtirokida dekarboksillanganda necha gramm kamayadi? J: 44

872. Qaysi aminokislota qizdirilsa akril kislotasi hosil bo'ladi? J: β-aminopropan kislotasi

873. Qaysi aminokislota qizdirilsa metakril kislotasi hosil bo'ladi? J: β-aminoizomoy kislotasi

874. Gippur kislotasi kislotali gidrolizlanganda qanday modda hosil bo'ladi? J: benzoy kislotasi va glitsin

875. CH₃CHNH₂COOH tarkibli modda qaysi sinfga mansub? J: aminokislota

876. Quyidagi qaysi moddalar ta'sirlashishidan peptid bog' hosil bo'ladi? J: aminoetan va aminopropan kislotalari

877. Qaysi moddani qaytarib anilin olinadi? J: nitrobenzol

878. C_nH_{2n-1}COONH₄ tarkibli modda qaysi sinfga kiradi? J: tuz

879. Qaysi aminokislota organizmda oqsillar, uglevodlar almashinuvida ishtirok etib, markaziy nerv asab kasalliklarini davolashda ishlatiladi? J: glutamin kislotasi

880. 37,8 tripeptid gidrolizlanganda 45 g bir xil aminokislota hosil bo'ldi. Tripeptidagi uglerod va kislorod atomlari nisbatini aniqlang? J: 3:2

881. Bir xil aminokislota qoldig'idan iborat 33 g dipeptid HCl ishtirokida gidrolizlanganda 55,75 g tuz hosil bo'ldi. Dipeptid tuzilishini aniqlang. J: glitsil-glitsin

882. Uglerod atomlari soni teng bo'lgan to'yingan bir asosli oksikislota va to'yingan bir atomli spirt hosil qilgan murakkab efir tarkibida vodorod atomlari soni kislorod atomlari sonidan 4 marta ko'p bo'lsa, efining molekulyar massasini aniqlang. J: 132

883. Noto'g'ri ma'lumot berilgan javobni toping. J: saxaroza gidrolizlanganda 2 molekula glukoza hosil bo'ladi

884. 20°C NaCl ning to'yingan eritmasidagi erituvchining massa ulushi erigan modda massa ulushlaridan 46,52% ga ko'p bo'lsa,

shu haroratda osh tuzining eruvchanligini aniqlang. J: 36,5

885. 20°C NaCl ning to'yingan eritmasidagi erituvchi va erigan moddaning massa ulushlari nisbati 2,74:1 bo'lsa, shu haroratda osh tuzining eruvchanligini aniqlang. J: 36,5

886. 80°C Ba(NO₃)₂ 300 g to'yingan eritmasi 50°C gacha sovutilganda necha gramm Ba(NO₃)₂•H₂O kristallogidrat cho'kmaga tushadi. (S_{50°C}=40, S_{80°C}=50)
J: 22

887. 80°C Ba(NO₃)₂ 300 g to'yingan eritmasi 50°C gacha sovutilganda Ba(NO₃)₂•H₂O kristallogidrat cho'kmaga tushadi. Natijada necha gramm eritma qoladi. (S_{50°C}=40, S_{80°C}=50)
J: 278

888. 80°C Ba(NO₃)₂ 300 g to'yingan eritmasi 50°C gacha sovutilganda Ba(NO₃)₂•H₂O kristallogidrat cho'kmaga tushadi. Hosil bo'lgan kristallogidrat tarkibidagi suvning massasini aniqlang. (S_{50°C}=40, S_{80°C}=50)
J: 1,42

889. 80°C Ba(NO₃)₂ 300 g to'yingan eritmasi 50°C gacha sovutilganda Ba(NO₃)₂•H₂O kristallogidrat cho'kmaga tushadi. Hosil bo'lgan kristallogidrat tarkibidagi tuzning massasini aniqlang. (S_{50°C}=40, S_{80°C}=50)
J: 21,56

890. 20°C to'yingan eritmadagi massa ulushi 45% bo'lgan A tuzning shu haroratdagi X g 31,25% eritmasiga 50 g quruq tuz qo'shilganda eritma to'yinadi. X ni aniqlang.
J: 200

891. 20°C to'yingan eritmadagi massa ulushi 45% bo'lgan A tuzning shu haroratdagi 200 g X% eritmasiga 50 g quruq tuz qo'shilganda eritma to'yinadi. X ni aniqlang.
J: 31,25

892. 20°C to'yingan eritmadagi massa ulushi 35% bo'lgan A tuzning shu haroratdagi X g 20% eritmasiga 42 g quruq tuz qo'shilganda eritma to'yinadi. X ni aniqlang.
J: 182

893. 20°C to'yingan eritmadagi massa ulushi 35% bo'lgan A tuzning shu haroratdagi 182 g X% eritmasiga 42 g quruq tuz qo'shilganda eritma to'yinadi. X ni aniqlang.
J: 20

894. 20°C to'yingan eritmadagi massa ulushi 35% bo'lgan A tuzning shu haroratdagi X g 17,67% eritmasiga 42 g quruq tuz qo'shilganda eritma to'yinadi. X ni aniqlang.
J: 157,5

895. 20°C to'yingan eritmadagi massa ulushi 35% bo'lgan A tuzning shu haroratdagi 157,5 g X% eritmasiga 42 g quruq tuz qo'shilganda eritma to'yinadi. X ni aniqlang.
J: 17,67

896. 45°C Na₂SO₄ to'yingan eritmasida kislorod atomlarining massa ulushi 64% bo'lsa, tuzning shu haroratdagi massa ulushini aniqlang. J: 56,8

897. 45°C Na₂SO₄ to'yingan eritmasida kislorod atomlarining massa ulushi 64% bo'lsa, tuzning shu haroratdagi molyar konsentratsiyasini aniqlang. (ρ=1,5g/ml) J: 6

898. KMnO₄ + HCl → ... oqsidlanish-qaytarilish reaksiyasini

- tugallang. O'ng va chap tomondagi tuzlarning massalari ayirmasi 127,5 g bo'lsa, reaksiyada sarflangan 36,5% ($\rho=1,25\text{g/ml}$) HCl ning hajmini aniqlang. J: 1920
899. KMnO_4 ning 158 ml ($\rho=1,5\text{g/ml}$) 40% li eritmasiga qancha ml suv qo'shilganda eritmada kislorod atomlari soni $84,28 \cdot 10^{23}$ taga yetadi. J: 66,6
900. 600 g 73,5% H_2SO_4 eritmasiga necha gramm suv qo'shilganda 49% li eritma hosil bo'ladi. J: 300
901. 500 g 73,5% H_2SO_4 eritmasiga necha gramm suv qo'shilganda 49% li eritma hosil bo'ladi. J: 250
902. 450 g 73,5% H_2SO_4 eritmasiga necha gramm suv qo'shilganda 49% li eritma hosil bo'ladi. J: 225
903. 400 g 73,5% H_2SO_4 eritmasiga necha gramm suv qo'shilganda 49% li eritma hosil bo'ladi. J: 200
904. 350 g 73,5% H_2SO_4 eritmasiga necha gramm suv qo'shilganda 49% li eritma hosil bo'ladi. J: 175
905. 300 g 73,5% H_2SO_4 eritmasiga necha gramm suv qo'shilganda 49% li eritma hosil bo'ladi. J: 150
906. 250 g 73,5% H_2SO_4 eritmasiga necha gramm suv qo'shilganda 49% li eritma hosil bo'ladi. J: 125
907. 100 g 73,5% H_2SO_4 eritmasiga necha gramm suv qo'shilganda 49% li eritma hosil bo'ladi. J: 50
908. 75 g 73,5% H_2SO_4 eritmasiga necha gramm suv qo'shilganda 49% li eritma hosil bo'ladi. J: 37,5
909. 150 g 73,5% H_2SO_4 eritmasiga necha gramm suv qo'shilganda 49% li eritma hosil bo'ladi. J: 75
910. 0°C bir hajm suvda 2,5 hajm xlor erisa, xlorning shu haroratdagi eruvchanligini aniqlang. ($\rho=1\text{g/ml}$) J: 0,792
911. 0°C bir hajm suvda 500 hajm HCl erisa, HCl ning shu haroratdagi molyalligini aniqlang. J: 22,32
912. Elektrolitik dissotsiyalanish qiymati o'zgarishi nimaga bog'liq? J: elektrolit tabiati, erituvchi tabiati, haroratga
913. Elektrolitik dissotsiyalanish qiymati o'zgarishi nimaga bog'liq emas? J: konsentratsiyaga
914. Na ioni alangani qanday rangga bo'yaydi? J: sariq
915. K ioni alangani qanday rangga bo'yaydi? J: binafsha
916. Atomga 2 ta alfa zarracha ta'sir ettirilganda bittadan gamma va proton ajraldi, Atomning massasi 20% ga, elektronlar soni 15% ga oshdi. Hosil bo'lgan elementni aniqlang. J: V
917. Atomga 2 ta alfa zarracha ta'sir ettirilganda bittadan gamma va pozitron ajraldi, Atomning massasi 20% ga, elektronlar soni 15% ga oshdi. Dastlabki elementni aniqlang. J: Ca
918. Atomga 2 ta alfa zarracha ta'sir ettirilganda bittadan gamma va proton ajraldi, Atomning massasi 20% ga, elektronlar soni 15% ga oshdi. Dastlabki elementni aniqlang. J: Ca
919. Tabiiy B ning atom massasi 10,83 ga teng bo'lib ^{10}B va ^{11}B izotopi aralashmasida ^{10}B izotopining massa ulushi 0,157 ga teng bo'lsa, "x" ni aniqlang. J: 10
920. Tabiiy B ning atom massasi 10,83 ga teng bo'lib ^{10}B va ^{11}B izotopi aralashmasida ^{10}B izotopining mol ulushi 0,17 ga teng bo'lsa, "x" ni aniqlang. J: 10
921. Tabiiy B ning atom massasi 10,83 ga teng bo'lib ^{10}B va ^{11}B izotopi aralashmasida ^{11}B izotopining massa ulushi 0,843 ga teng bo'lsa, "x" ni aniqlang. J: 10
922. Tabiiy B ning atom massasi 10,83 ga teng bo'lib ^{10}B va ^{11}B izotopi aralashmasida ^{11}B izotopining mol ulushi 0,83 ga teng bo'lsa, "x" ni aniqlang. J: 10
923. Tabiiy Ne ning atom massasi 20,2 ga teng bo'lib ^{20}Ne va ^{22}Ne izotopi aralashmasidair. Shunga ko'ra tabiiy Ne izotopining mol ululushini mos ravishda aniqlang. J: 90; 10
924. Tabiiy Ne ning atom massasi 20,2 ga teng bo'lib ^{20}Ne va ^{22}Ne izotopi aralashmasidair. Shunga ko'ra tabiiy Ne izotopining massa ululushini mos ravishda aniqlang. J: 89,1; 10,9
925. Tabiiy Ne ning atom massasi 20,2 ga teng bo'lib ^{20}Ne va ^{22}Ne izotopi aralashmasida ^{20}Ne izotopining mol ulushi 0,9 ga teng bo'lsa, "x" ni aniqlang. J: 20
926. Tabiiy Ne ning atom massasi 20,2 ga teng bo'lib ^{20}Ne va ^{22}Ne izotopi aralashmasida ^{20}Ne izotopining massa ulushi 0,891 ga teng bo'lsa, "x" ni aniqlang. J: 20
927. Tabiiy K ning atom massasi 39,09 ga teng bo'lib ^{39}K va ^{40}K izotopi aralashmasidair. Shunga ko'ra tabiiy K izotopining mol ululushini mos ravishda aniqlang. J:
928. Tabiiy K ning atom massasi 39,09 ga teng bo'lib ^{39}K va ^{40}K izotopi aralashmasidair. Shunga ko'ra tabiiy K izotopining massa ululushini mos ravishda aniqlang. J:
929. Yoqlari markazlashgan kub shaklida yani kubning 8 ta uchida 8 ta zarracha, 6 ta yoqida 6 ta zarracha turadigan metal kristall panjara hosil qiladigan metallarnianiqlang. J: Cu, Ag, Au, Pd
930. Hajmi markazlashgan kub shaklida yani dioganallarni kesishgan joyida 1 ta zarracha, kubning uchlarida 8 ta zarracha turadigan metal Kristal panjara hosil qiladigan metallarni aniqlang. J: Ba, K, Cr, Na
931. Geksagonal katak shaklida metal kristall panjara hosil qiladigan metallarni aniqlang. J: Cu, Ag, Cd, Zn
932. 4,9 g XeF_6 suv bulan 1:1 mol nisbatda ta'sirlashishi natijasida Xe ning sp^3d^2 gibridlangan birikmasi va necha gramm HF hosil bo'ladi? J: 0,8
933. 4,9 g XeF_6 suv bulan 1:1 mol nisbatda ta'sirlashishi natijasida Xe ning sp^3d^2 gibridlangan birikmasi va necha mol HF hosil bo'ladi? J: 0,04
934. 4,9 g XeF_6 suv bulan 1:1 mol nisbatda ta'sirlashishi natijasida Xe ning sp^3d^2 gibridlangan birikmasi hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan Xe li birikmaning 1 ta molekulasida nechta sp^3 va sp^2 gibrid orbitallar mavjud? J: 16; 3
935. 4,9 g XeF_6 suv bulan 1:1 mol nisbatda ta'sirlashishi

natijasida Xe ning sp^3d^2 gibridlangan birikmasi hosil bo'ldi.
Hosil bo'lgan Xe li birikmada necha % kislorod bor?
J: 7,17

936. 4,9 g XeF_6 suv bulan 1:1 mol nisbatda ta'sirlashishi natijasida Xe ning sp^3d^2 gibridlangan birikmasi hosil bo'ldi.
Hosil bo'lgan Xe li birikmada necha mol σ va π -bog' mavjud? J: 6

937. 4,9 g XeF_6 suv bulan 1:1 mol nisbatda ta'sirlashishi natijasida Xe ning sp^3d^2 gibridlangan birikmasi hosil bo'ldi.
Hosil bo'lgan Xe li birikmada necha % Xe bor? J: 58,74

938. 4,9 g XeF_6 suv bulan 1:2 mol nisbatda ta'sirlashishi natijasida Xe ning sp^3d gibridlangan birikmasi va HF hosil bo'ldi.
Hosil bo'lgan Xe li birikmada necha % Xe bor? J: 65,2

939. 4,9 g XeF_6 suv bulan 1:2 mol nisbatda ta'sirlashishi natijasida Xe ning sp^3d gibridlangan birikmasi va HF hosil bo'ldi.
Hosil bo'lgan Xe li birikmada necha % kislorod bor? J:

940. 4,9 g XeF_6 suv bulan 1:3 mol nisbatda ta'sirlashishi natijasida Xe ning sp^3 gibridlangan birikmasi va HF hosil bo'ldi.
Hosil bo'lgan Xe li birikmada necha % Xe bor? J: 73,2

941. Alkanning geliyga nisbatan zichligi 14,5 ga teng bo'lsa, alkanning formulasi qanday? J: C_4H_{10}

942. Alkanning geliyga nisbatan zichligi 21,5 ga teng bo'lsa, alkanning formulasi qanday? J: C_6H_{14}

943. Alkenning geliyga nisbatan zichligi 10,5 ga teng bo'lsa, alkenning formulasi qanday? J: C_3H_6

944. Alkenning geliyga nisbatan zichligi 17,5 ga teng bo'lsa, alkenning formulasi qanday? J: C_5H_{10}

945. Alkinning geliyga nisbatan zichligi 13,5 ga teng bo'lsa, alkinning formulasi qanday? J: C_4H_6

946. Alkinning geliyga nisbatan zichligi 17 ga teng bo'lsa, alkinning formulasi qanday? J: C_5H_8

947. 5,6 litr propan tarkibidagi H atomlari sonini toping.
J: $12,04 \cdot 10^{23}$

948. 6,72 litr butan tarkibidagi H atomlari sonini toping.
J: $18,06 \cdot 10^{23}$

949. 13,44 litr siklobutan tarkibidagi H atomlari sonini toping.
J: $28,896 \cdot 10^{23}$

950. 15,68 litr geksan tarkibidagi H atomlari sonini toping.
J: $50,568 \cdot 10^{23}$

951. 1/4 mol propan tarkibidagi H atomlari sonini toping.
J: $12,04 \cdot 10^{23}$

952. 0,3 mol butan tarkibidagi H atomlari sonini toping.
J: $18,06 \cdot 10^{23}$

953. 0,6 mol buten tarkibidagi H atomlari sonini toping.
J: $28,896 \cdot 10^{23}$

954. 0,7 mol siklogeksan tarkibidagi H atomlari sonini toping.

J: $50,568 \cdot 10^{23}$

955. Qishloq xo'jaligida begona o'tlarga qarshi ishlatiladigan kimyoviy moddalarni aniqlang. J: gerbitsid

956. metilsiklobutanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 2

957. 1,1-dimetilsiklobutanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 2

958. 1,2-dimetilsiklobutanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 3

959. 1,3-dimetilsiklobutanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 1

960. 1,1-dimetilsiklopropani necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 2

961. 1,2-dimetilsiklopropani necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 2

962. 1-metil 2-etilsiklobutanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 4

963. 1,1-dimetil 2-etilsiklobutanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 4

964. 1,1-dimetil siklopentanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 3

965. 1,2-dimetil siklopentanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 3

966. 1-metil 2-etilsiklopentanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 5

967. 1,1-dimetil 2-izopropilsiklobutanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 4

968. 1,1-dimetil 3-izopropilsiklobutanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 2

969. 1,1,2-trimetil siklobutanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 4

970. 1,1,3-trimetil siklobutanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 2

971. 1,1,2-trimetil siklopropani necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 3

972. 1,2,3-trimetil siklopropani necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 1

973. 1,2,3,4-tetrametil siklobutanni necha xil digalogenli alkanga Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin? J: 1

974. C_2H_2 va $CH_3-CH_2-C \equiv CH$ dan iborat aralashma kumush oksidning ammiakdagi eritmasi orqali o'tkazilganda olingan qattiq moddalar massasi dastlabki aralashma massasidan 7,4 marta kata bo'lsa, dastlabki aralashmadagi C va H atomlari soni nisbatini aniqlang.
J: 7:8

975. Umumiy formulasi C_nH_{2n-2} bo'lgan uglevodorod to'la

- bromlanganda 97 g tetra bromli hosila olindi, agar uglevodorod tarkibidagi uglerodning massa ulushi H ning massa ulushidan 7,5 marta kata bo'lsa, reaksiyaga kirishgan uglevodorod massasini aniqlang. J: 17
976. Hajmiy nisbatlari 3:1 bo'lgan C_2H_2 va butindan iborat 13,44 litr aralashmaga qancha hajm Ne qo'shilsa hosil bo'lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 13,9 ga teng bo'ladi? J: 8,96
977. Brom atomlari vitsinal holatda bo'lgan dibromalkan KOH ning spirtidagi eritmasi bilan qizdirildi, agar dibromalkanning massasi ajralgan gaz massasidan 5,05 marta kata bo'lsa, alkanni aniqlang. J: 1,2-dibrompropan
978. Al_4C_3 va CaC_2 aralashmasiga 47,5 g suv qo'shilganda $D_{H_2}=10,5$ teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar cho'kma ustidagi suv massasi 15,1 g bo'lsa, dastlabki aralashmaning massasini aniqlang? J: 33,6
979. C_nH_{2n-8} formulaga javob beradigan aren xlor bilan ta'sirlashganda 3,78 g dixlorid, brom bilan ta'sirlashganda 5,56 g dibromid hosil qiladi. Aren tarkibidagi gibrid orbitalar sonini aniqlang. J: 30
980. Massasi 16 g bo'lgan benzol gomologi FeCl₃ ishtirokida xlorlanganda shuncha massadagi monoxlorli hosila aralashmasi hosil bo'ldi. Agar reaksiya unumi 77,7% ni tashkil qilgan bo'lsa, benzol gomologini aniqlang. J: C_9H_{12}
981. Stiroil va etilbenzol aralashmasi 4,48 litr HCl bilan ta'sirlashdi. Agar dastlabki aralashma yonganda 261,16 g CO_2 va H_2O aralashmasi hosil bo'lsa, sarflangan kislorod miqdorini hisoblang. J: 6,16
982. 40 g metan va etan aralashmasini yoqish uchun $57,792 \cdot 10^{23}$ ta kislorod atomi sarflandi. Dastlabki aralashmadagi og'ir gazning massa ulushini aniqlang. J: 0,6
983. Benzol va toluol aralashmasi oksidlanganda 24,4 g aromatic kislotasi hosil bo'ldi. Shunday miqdordagi aralashma to'la yonganda 114,4 g CO_2 ajralgan bo'lsa, boshlang'ich modda massasini aniqlang. J: 34
984. Etan va noma'lum alkindan iborat 17,92 litr aralashma katalitik gidrogenlanganda $D_{H_2}=9,25$ bo'lgan aralashma olindi. Shuncha miqdordagi dastlabki aralashma 64,8 g HBr bilan ta'sirlashsa, noma'lum alkinni aniqlang. J: C_3H_4
985. Alken va kisloroddan iborat aralashmaning $D_{H_2}=16,5$. Uglevodorod to'la yonganda olingan mahsulot sovitilganda gazlar aralashmasining $D_{H_2}=18,4$ ni tashkil qiladi. Alkenni aniqlang. J: C_3H_6
986. Tarkibida bir xil sondagi C atomlari bo'lgan gazsimon alken va alkindan iborat 7,84 litr aralashma 80 g Br_2 bilan ta'sirlashganda 94,4 g mahsulot hosil bo'ldi. Dastlabki uglevodorodlar formulasi tarkibida nechta uglerod atomi bor? J: 3
987. 4 l propen, 2 l etin va 22 l H_2 aralashmasi Pt katalizatorligidan o'tkazilganda to'la gidrogenlanish sodir bo'ldi. Yangi hosil bo'lgan gazlar aralashmasini geliyga nisbatan zichligini aniqlang (gazlar n.sh da o'lchangan)
- J: 3,3
988. Agar etin tarkibida gibrid orbitalar soni 16 ta bo'lsa, nechta $C \equiv C$ bog' hosil bo'lgan? J: 4
989. Agar etin tarkibida gibrid orbitalar soni 16 ta bo'lsa, nechta asetilen molekulasini hosil bo'lgan? J: 4
990. Agar alkadiyen hosil bo'lishida gibrid orbitalar soni 16 ta bo'lsa, nechta C-H bog' hosil bo'lgan? J: 8 ta
991. Agar alkin hosil bo'lishida gibrid orbitalar soni 16 ta bo'lsa, barcha C-H bog' hosil bo'lishida nechta elektron qatnashgan? J: 8 ta
992. Agar etin molekulasini hosil bo'lishida ishtirok etgan gibrid orbitalar soni 16 ta bo'lsa, C-C orasida uch bog'ni hosil bo'lishida nechta elektron qatnashgan? J: 24 ta
993. alken hosil bo'lishida gibrid orbitalar soni 16 ta bo'lsa, sigma bog'ni hosil qilishda nechta elektron qatnashgan? J: 24
994. Etin molekulasini hosil bo'lishida gibrid orbitalar soni 16 ta bo'lsa, π bog'ni hosil qilishda nechta elektron qatnashgan? J: 16
995. Etin molekulasini hosil bo'lishida gibrid orbitalar soni 16 ta bo'lsa, nechta sp-s bog'lanish hosil bo'lgan? J: 8
996. Agar etilen hosil bo'lishida ishtirok etgan gibrid orbitalar soni 24 ta bo'lsa, nechta $C=C$ qo'sh bog' hosil bo'lgan? J: 4
997. Agar gibrid orbitalar soni 24 ta bo'lsa, nechta etilen molekulasini hosil bo'lgan? J: 4
998. Agar etilen hosil bo'lishida ishtirok etgan gibrid orbitalar soni 24 ta bo'lsa, nechta sp^2 -s bog'lanish hosil bo'lgan? J: 8
999. Molekulyar massasi massa atom birligi 6 ta uglerod atomi massasiga teng bo'lgan alkanni aniqlang. J: C_5H_{12}
1000. Molekulyar massasi 3 ta Mg atomi massasiga teng bo'lgan alkanni aniqlang. J: C_5H_{12}
1001. Molekulyar massasi 4 ta azot atomi massasiga teng bo'lgan alkenni aniqlang. J: C_4H_8
1002. Molekulyar massasi 2 ta azot atomi massasiga teng bo'lgan alkenni aniqlang. J: C_2H_4
1003. Alkan molekulyar massasi uning tarkibidagi C massasidan 10 massa atom birligiga ortiq bo'lsa, alkanni aniqlang. J: C_4H_{10}
1004. Alkan molekulyar massasi uning tarkibidagi H massasidan 48 massa atom birligiga ortiq bo'lsa, alkanni aniqlang. J: C_4H_{10}
1005. Alkan molekulyar massasi uning tarkibidagi C massasidan 8 massa atom birligiga ortiq bo'lsa, alkanni aniqlang. J: C_3H_8
1006. Alkan molekulyar massasi uning tarkibidagi H massasidan 36 massa atom birligiga ortiq bo'lsa, alkanni aniqlang. J: C_3H_8
1007. Alkan molekulyar massasi uning tarkibidagi C va H atomlari massasi ayirmasidan 16 massa atom birligiga ortiq bo'lsa, alkanni aniqlang. J: C_3H_8
1008. Alkan molekulyar massasi uning tarkibidagi C va H atomlari massasi ayirmasidan 20 massa atom birligiga ortiq

bo'lsa, alkanni aniqlang. J: C_4H_{10}

1009. Alkan molekulyar massasi uning tarkibidagi C va H atomlari massasi ayirmasidan 12 massa atom birligiga ortiq bo'lsa, alkanni aniqlang. J: C_2H_6

1010. Alkan molekulyar massasi uning tarkibidagi C va H atomlari massasi ayirmasidan 24 massa atom birligiga ortiq bo'lsa, alkanni aniqlang. J: C_5H_{12}

1011. Metilasetat quyidagi qaysi moddalar bilan ta'sirlashmaydi? J: N_2

1012. Izopropanol $180^\circ C$ da sulfat kislotasi ishtirokida degidratatsiya uchrasa, qanday modda hosil bo'ladi? J: propen

1013. $C_nH_{2n-1}COONH_4$ birikma bu? J: ammoniyli tuz

1014. Buten-2 va siklobutan qanday izomer hisoblanadi? J: struktur izomer

1015. Etanoldan etanal olish qaysi reaksiya turiga kiradi? J: dehidrogenlash

1016. Kaliy permanganat eritmasi bilan qaysi organik moddalar ta'sirlashadi? J: butadiyen va eten

1017. Spirtlar qanday moddalar bilan ta'sirlashmaydi? J: ishqorlar bilan

1018. C_4H_9Cl tarkibli birikmaning barcha izomerlar soni? J: 4

1019. Quyidagi qaysi moddalar natriy peroksid eritmasi bilan ta'sirlashmaydi? J: propan

1020. Quyidagi qaysi moddalarning ta'sirlashishidan siklobutan hosil bo'ladi? J: 1,4-dibrombutan+Zn

1021. Xloretandan qanday qilib etandiol olish mumkin? J: NaOH spirtli eritmasi, kaliy permanganat suvli eritmasi

1022. Quyidagi o'zgarishlar sxemasida X moddani aniqlang. $CH_3OH \rightarrow X \rightarrow C_2H_6$. J: CH_3Cl

1023. Quyidagi o'zgarishlar sxemasida X moddani aniqlang. $C_6H_5Br \xrightarrow{NH_2} X \rightarrow C_6H_5NH_2$ J: anilin

1024. C_3H_8 , CH_4 va CO_2 dan iborat 67,2 litr aralashma yondirilganda 156,8 litr CO_2 hosil bo'ldi. Agar dastlabki aralashmada metanning hajmiy ulushi karbonat angidrid hajmiy ulushidan 4 marta kata bo'lsa, undagi metanning hajmini aniqlang. J: 17,92

1025. CH_4 , CO va C_3H_8 dan iborat 15,68 l aralashmada kislorod atomlari $1,204 \cdot 10^{23}$ bo'lib, vodorod atomlari undan 16 marta ko'p, ushbu aralashma yondirilganda qancha hajm karbonat angidrid hosil bo'ladi? J: 24,64 l

1026. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 18 ml aralashmaning o'zaro reaksiyasi natijasida 9 ml CO_2 hosil bo'lsa, alkanni aniqlang. J: C_3H_8

1027. 1 l etan va 25 l havo aralashmasi yondirildi, suv bug'i kondensatlangandan keyin aralashmaning o'rtacha molekulyar massasini g/mol da hisoblang. ($\varphi(O_2)=0,2$) J: 29,6

1028. 67,2 l CH_4 va C_3H_8 aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi metanning massasini (g) aniqlang. J: 16

1029. 67,2 l CH_4 va C_3H_8 aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi propanning hajmini (l) aniqlang. J: 44,8

1030. 67,2 l CH_4 va C_3H_8 aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi propanning massasini (g) aniqlang. J: 88

1031. 67,2 l CH_4 va C_3H_8 aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmaning massasini (g) aniqlang. J: 104

1032. 89,6 l C_2H_4 va C_3H_6 aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi etenning hajmini (l) aniqlang. J: 67,2

1033. 89,6 l C_2H_4 va C_3H_6 aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi propenning hajmini (l) aniqlang. J: 22,4

1034. 89,6 l C_2H_4 va C_3H_6 aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi etenning massasini (g) aniqlang. J: 84

1035. 89,6 l C_2H_4 va C_3H_6 aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi propenning massasini (g) aniqlang. J: 42

1036. 89,6 l C_2H_4 va C_3H_6 aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmaning massasini (g) aniqlang. J: 126

1037. 0,8 mol C_4H_x tarkibida $38,548 \cdot 10^{23}$ vodorod atom bo'lsa x ni toping. J: 8

1038. 0,6 mol C_4H_x tarkibida $14,448 \cdot 10^{23}$ vodorod atom bo'lsa x ni toping. J: 4

1039. 0,25 mol C_4H_x tarkibida $9,03 \cdot 10^{23}$ vodorod atom bo'lsa x ni toping. J: 6

1040. Buten-1 Pt katalizatori ishtirokida gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 0,8:5,6 bo'lsa, reaksiya unumini aniqlang. J: 40

1041. Buten-1 Pt katalizatori ishtirokida gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 1:5,33 bo'lsa, reaksiya unumini aniqlang. J: 60

1042. propen Pt katalizatori ishtirokida gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 1:2 bo'lsa, reaksiya unumini aniqlang. J: 40

1043. propen Pt katalizatori ishtirokida gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 1:3,667 bo'lsa, reaksiya unumini aniqlang. J: 60

1044. propen Pt katalizatori ishtirokida gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 0,15:1 bo'lsa, reaksiya unumini aniqlang. J: 75

1045. propen Pt katalizatori ishtirokida gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 3:8 bo'lsa, reaksiya unumini aniqlang. J: 75

1046. Noma'lum alken Pt katalizatori ishtirokida 40% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 0,8:5,6 bo'lsa, alkenni aniqlang. J: buten
1047. Noma'lum alken Pt katalizatori ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 1:9,333 bo'lsa, alkenni aniqlang. J: buten
1048. Noma'lum alken Pt katalizatori ishtirokida 50% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 1:4 bo'lsa, alkenni aniqlang. J: buten
1049. Noma'lum alken Pt katalizatori ishtirokida 60% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 1:5,33bo'lsa, alkenni aniqlang. J: buten
1050. Noma'lum alken Pt katalizatori ishtirokida 40% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 1:2 bo'lsa, alkenni aniqlang. J: propen
1051. Noma'lum alken Pt katalizatori ishtirokida 60% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 1:3,667 bo'lsa, alkenni aniqlang. J: propen
1052. Noma'lum alken Pt katalizatori ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 0,15:1 bo'lsa, alkenni aniqlang. J: propen
1053. Noma'lum alken Pt katalizatori ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida sp^2 gibridlangan orbitallarning sp^3 gibrid orbitallarga nisbati 3:8 bo'lsa, alkenni aniqlang. J: propen
1054. Qaysi moddalar HNO_3 bilan oksidlanish-qaytarilish reaksiyasiga, $Pb(NO_3)_2$ bilan almashinish reaksiyasiga kirisha oladigan moddalarni toping. J: Zn
1055. Qaysi moddalar H_2S bilan oksidlanish-qaytarilish reaksiyasiga, Na_2S bilan almashinish reaksiyasiga kirisha oladigan moddalarni toping. J: sulfat kislotasi
1056. Qaysi moddalar Cu bilan oksidlanish-qaytarilish reaksiyasiga, $CuCl_2$ bilan almashinish reaksiyasiga kirisha oladigan moddalarni toping. J: sulfat kislotasi
1057. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 3,3 mol atom tutgan oksidlovchi ishtirok etsa, hosil bo'lgan barcha mahsulotlar miqdorini mol yig'indisini aniqlang?
 $K_2Cr_2O_7 + HCl = KCl + CrCl_3 + Cl_2 + H_2O$ J: 4,2
1058. Quyidagi qaysi moddalar elektroliz yordamida olinadi? J: Ca
1059. Quyidagi qaysi qatordagi moddalar suvli eritmasi neytral muhitga ega? J: $CaCl_2$, Li_2SO_4 , BaJ_2
1060. Quyidagi moddalarning qaysi biri Fe ning H_2SO_4 (kons) ta'sirlashganda hosil bo'ladigan moddalar bilan reaksiyaga kirisha oladi. (suvdan tashqari) J: NaOH
1061. Quyidagi tuzlardan gidrolizga uchraganda ishqoriy muhit hosil qiladiganlarni ajrating. J: $NaNO_2$, $Ca(CH_3COO)_2$
1062. Quyidagi tuzlardan gidrolizga uchraganda neytral muhit hosil qiladiganlarni ajrating. J: $(NH_4)_2CO_3$, $NH_4(CH_3COO)$
1063. Quyidagi tuzlardan qaysi biri kation bo'yicha gidrolizga uchraydi? J: $(NH_4)_2SO_4$, $Cu(NO_3)_2$
1064. Quyidagi tuzlardan gidrolizga uchraganda kislotali muhit hosil qiladiganlarni ajrating. J: $(NH_4)_2SO_4$, $Cu(NO_3)_2$
1065. Quyidagi tuzlardan qaysi biri anion bo'yicha gidrolizga uchraydi? J: $NaNO_2$, $Ca(CH_3COO)_2$
1066. Is gazi va karbonat angidridning 100 ml aralashmasiga 100 ml O_2 aralastirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi CO_2 hajmidan 3 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Hosil bo'lgan va dastlabki gazlar aralashmasining o'rtacha molekulyar massa farqi? J: 8,3
1067. NO va NO_2 100 ml aralashmasiga 100 ml O_2 aralastirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO_2 hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining hajmini toping? J: 175
1068. NO va NO_2 100 ml aralashmasiga 100 ml O_2 aralastirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO_2 hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligini toping? J: 19
1069. NO va NO_2 100 ml aralashmasiga 100 ml O_2 aralastirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO_2 hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining molyar massasini (g/mol) toping? J: 38
1070. NO va NO_2 100 ml aralashmasiga 100 ml O_2 aralastirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO_2 hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining hajmiy nisbatini toping? J: 1:1
1071. NO va NO_2 100 ml aralashmasiga 100 ml O_2 aralastirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO_2 hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining hajmiy tarkibini (%) toping? J: 50; 50
1073. NO va NO_2 100 ml aralashmasiga 100 ml O_2 aralastirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO_2 hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Hosil bo'lgan va dastlabki gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi farqini toping? J: 1
1074. NO va NO_2 120 ml aralashmasiga 100 ml O_2 aralastirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO_2 hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining hajmini toping? J: 180
1075. NO va NO_2 120 ml aralashmasiga 100 ml O_2 aralastirildi.

Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO₂ hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) toping? J: 41,33

1076. NO va NO₂ 120 ml aralashmasiga 100 ml O₂ aralashtirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO₂ hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) toping? J: 35,33

1077. NO va NO₂ 120 ml aralashmasiga 100 ml O₂ aralashtirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO₂ hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining hajmiy nisbatini toping? J: 2:1

1078. NO va NO₂ 120 ml aralashmasiga 100 ml O₂ aralashtirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO₂ hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining hajmiy tarkibini (%) toping? J: 66,67; 33,33

1079. NO va NO₂ 120 ml aralashmasiga 100 ml O₂ aralashtirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO₂ hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining hajmiy tarkibini toping? J: 120; 60

1080. NO va NO₂ 120 ml aralashmasiga 100 ml O₂ aralashtirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO₂ hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Hosil bo'lgan va dastlabki gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi farqini toping? J: 3

1081. NO va NO₂ 120 ml aralashmasiga 100 ml O₂ aralashtirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO₂ hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Hosil bo'lgan va dastlabki gazlar aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi farqini toping? J: 6

1082. K, Na va Ca merallarining 21 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashmadagi NaOH ning massasini (g) aniqlang. J: 16

1083. K, Na va Ca merallarining 21 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashmadagi Ca(OH)₂ ning massasini (g) aniqlang. J: 7,4

1084. K, Na va Ca merallarining 21 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi Na ning massasini (g) aniqlang. J: 9,2

1085. K, Na va Ca merallarining 21 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi Ca ning massasini (g) aniqlang. J: 4

1086. K, Na va Ca merallarining 20,4 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashmadagi NaOH ning massasini (g) aniqlang. J: 8

1087. K, Na va Ca merallarining 20,4 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashmadagi Ca(OH)₂ ning massasini (g) aniqlang. J: 14,8

1088. K, Na va Ca merallarining 20,4 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi Na ning massasini (g) aniqlang. J: 4,6

1089. K, Na va Ca merallarining 20,4 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi Ca ning massasini (g) aniqlang. J: 8

1090. Li, Na va Ca merallarining 14 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol LiOH hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashmadagi NaOH ning massasini (g) aniqlang. J: 8

1091. Li, Na va Ca merallarining 14 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol LiOH hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashmadagi Ca(OH)₂ ning massasini (g) aniqlang. J: 14,8

1092. Li, Na va Ca merallarining 14 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol LiOH hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi Na ning massasini (g) aniqlang. J: 4,6

1093. Li, Na va Ca merallarining 14 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol LiOH hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi Ca ning massasini (g) aniqlang. J: 8

1094. Al va S aralashmasi havosiz sharoitda qizdirildi. Reaksiya mahsulotlari mo'l miqdorda HCl kislota eritilganda azotga nisbatan zichligi 5/6 ga teng bo'lgan 20,16 litr gaz ajralib chiqdi. Dastlabki aralashmaning massasini (g) toping. J: 35,4

1095. Al va S aralashmasi havosiz sharoitda qizdirildi. Reaksiya mahsulotlari mo'l miqdorda HCl kislota eritilganda azotga nisbatan zichligi 5/6 ga teng bo'lgan 20,16 litr gaz ajralib chiqdi. Dastlabki aralashmadagi Al ning massasini (g) toping. J: 16,2

1096. Al va S aralashmasi havosiz sharoitda qizdirildi. Reaksiya mahsulotlari mo'l miqdorda HCl kislota eritilganda azotga nisbatan zichligi 5/6 ga teng bo'lgan 20,16 litr gaz ajralib chiqdi. Dastlabki aralashmadagi S ning massasini (g) toping. J: 19,2

1097. Al va S aralashmasi havosiz sharoitda qizdirildi. Reaksiya mahsulotlari mo'l miqdorda HCl kislota eritilganda azotga nisbatan zichligi 5/6 ga teng bo'lgan 20,16 litr gaz ajralib chiqdi. Hosil bo'lgan AlCl₃ ning massasini (g) toping. J: 80,1

1098. Al va S aralashmasi havosiz sharoitda qizdirildi. Reaksiya mahsulotlari mo'l miqdorda HCl kislota eritilganda azotga nisbatan zichligi 5/6 ga teng bo'lgan 20,16 litr gaz ajralib chiqdi. Sarflangan HCl ning massasini (g) toping. J: 65,7

1099. Fe va Cu dan iborat 100 g aralashmaga aralashma ning 1/8 qismicha Fe qo'shilganda misning massa ulushi 7,5% ga kamaydi. Dastlabki aralashmada Cu ning massa ulushi Fe massa ulushidan necha % ga ko'p? J: 35

1100. Fe va Cu dan iborat 100 g aralashmaga aralashma ning 1/8 qismicha Fe qo'shilganda misning massa ulushi 7,5% ga kamaydi. Dastlabki aralashmada Cu ning massa ulushini aniqlang? J: 67,5

1101. Fe va Cu dan iborat 100 g aralashmaga aralashma ning 1/8 qismicha Fe qo'shilganda misning massa ulushi 7,5% ga kamaydi. Dastlabki aralashmada Fe ning massa ulushini aniqlang? J: 32,5

1102. Fe va Cu dan iborat 100 g aralashmaga aralashma ning 1/8 qismicha Fe qo'shilganda misning massa ulushi 7,5% ga kamaydi. Dastlabki aralashmada Cu ning massa ulushi Fe massa ulushidan necha marta farq qiladi? J: 2,08

1103. Fe va Cu dan iborat 200 g aralashmaga aralashma ning 1/8 qismicha Fe qo'shilganda misning massa ulushi 7,5% ga kamaydi. Dastlabki aralashmadagi Fe massa ulushini aniqlang? J: 32,5

1104. Fe va Cu dan iborat 200 g aralashmaga aralashma ning 1/8 qismicha Fe qo'shilganda misning massa ulushi 7,5% ga kamaydi. Dastlabki aralashmada Cu ning massa ulushi Fe massa ulushidan necha marta farq qiladi? J: 2,08

1105. Fe va Cu dan iborat 200 g aralashmaga aralashma ning 2/5 qismicha Fe qo'shilganda misning massa ulushi 20% ga kamaydi. Dastlabki aralashmada Cu ning massa ulushi Fe massa ulushidan necha % ga ko'p? J: 40

1106. Fe va Cu dan iborat 200 g aralashmaga aralashma ning 2/5 qismicha Fe qo'shilganda misning massa ulushi 20% ga kamaydi. Dastlabki aralashmadagi Fe massa ulushini aniqlang? J: 30

1107. Fe va Cu dan iborat 200 g aralashmaga aralashma ning 2/5 qismicha Fe qo'shilganda misning massa ulushi 20% ga kamaydi. Dastlabki aralashmadagi Cu massa ulushini aniqlang? J: 70

1108. Fe va Cu dan iborat 200 g aralashmaga aralashma ning 2/5 qismicha Fe qo'shilganda misning massa ulushi 20% ga kamaydi. Dastlabki aralashmada Cu ning massa ulushi Fe massa ulushidan necha marta farq qiladi? J: 2,33

1109. 3,16 g $KMnO_4$ sulfat kislotada ishtirokida KCl bilan reaksiyaga kirishganda qancha hajm (l) gaz ajraladi? J: 1,12

1110. 6,32 g $KMnO_4$ sulfat kislotada ishtirokida KCl bilan reaksiyaga kirishganda qancha hajm (l) gaz ajraladi? J: 2,24

1111. 23,7 g $KMnO_4$ sulfat kislotada ishtirokida KCl bilan reaksiyaga kirishganda qancha hajm (l) gaz ajraladi? J: 8,4

1112. 3,99 g $KMnO_4$ sulfat kislotada ishtirokida KCl bilan reaksiyaga kirishganda qancha hajm (l) gaz ajraladi? J: 1,4

1113. 0,1 moldan olingan gausmanitdan Mn olishda sarflanadigan Al bilan Si massalari orasidagi farqni g larda aniqlang. J: 1,6

1114. 0,2 moldan olingan gausmanitdan Mn olishda sarflanadigan Al bilan Si massalari orasidagi farqni g larda aniqlang. J: 3,2

1115. 0,25 moldan olingan gausmanitdan Mn olishda sarflanadigan Al bilan Si massalari orasidagi farqni g larda

aniqlang. J: 4

1116. 0,4 moldan olingan gausmanitdan Mn olishda sarflanadigan Al bilan Si massalari orasidagi farqni g larda aniqlang. J: 6,4

1117. CH_4 dan 75% unum bilan atsetilen olinganda, asitelenning hajmiy ulushini aniqlang. J: 3/14

1118. CH_4 dan 75% unum bilan atsetilen olinganda, metanning massa ulushini aniqlang. J: 1/7

1119. Asetilenning oksidlanishidan glioksal, glioksal oksidlanishidan oksalat kislotada olinadi. 9,75 g asetilendan 17,28 g oksalat kislotada olinadi. Agar birinchi reaksiya unumi ikkinchi reaksiya unumidan 1,25 marta kichik bo'lsa, reaksiya unumlarini aniqlang. J: 0,64; 0,8

1120. Asetilenning oksidlanishidan glioksal, glioksal oksidlanishidan oksalat kislotada olinadi. 9,75 g asetilendan 27 g oksalat kislotada olinadi. Agar birinchi reaksiya unumi ikkinchi reaksiya unumidan 1,25 marta kichik bo'lsa, reaksiya unumlarini aniqlang. J: 0,8; 1

1121. 20 l etin va azotdan iborat aralashma 40 l O_2 bilan reaksiyaga kirishganda hajm 8 l ga kamaygan bo'lsa, boshlang'ich aralashmaning havoga nisbatan zichligini aniqlang. J: 0,91

1122. Havoga nisbatan zichligi 1,18 ga teng bo'lgan 20 l O_2 , CO_2 , N_2 dan iborat aralashma ishqor eritmasidan o'tkazilganda hajm 5 l ga kamaygan bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushini(%) aniqlang. J: 25

1123. Havoga nisbatan zichligi 1,18 ga teng bo'lgan 20 l O_2 , CO_2 , N_2 dan iborat aralashma ishqor eritmasidan o'tkazilganda hajm 5 l ga kamaygan bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi N_2 ning hajmiy ulushini(%) aniqlang. J: 19,5

1124. Havoga nisbatan zichligi 1,18 ga teng bo'lgan 20 l O_2 , CO_2 , N_2 dan iborat aralashma ishqor eritmasidan o'tkazilganda hajm 5 l ga kamaygan bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi O_2 ning hajmiy ulushini(%) aniqlang. J: 55,5

1125. Mol nisbati 1,2:1 bo'lgan ^{55}Fe izotopi va ^{65}Zn izotopi aralashmasida ruxning massa ulushi 48,8% bo'lsa, Zn ning neytronlar sonini aniqlang. J: 33

1126. Mol nisbati 1,25:1 bo'lgan ^{65}Zn izotopi va ^{27}Al izotopi aralashmasida ruxning massa ulushi 75,18% bo'lsa, 41,9 g shunday aralashma HCl kislotada eritilganda qancha hajm gaz ajraladi? J: 24,64

1127. Mol nisbati 1:0,8 bo'lgan ^{65}Zn izotopi va ^{27}Al izotopi aralashmasida ruxning massa ulushi 75,18% bo'lsa, 41,9 g shunday aralashma HCl kislotada eritilganda qancha hajm gaz ajraladi? J: 24,64

1128. Mol nisbati 1,2:1 bo'lgan ^{55}Fe izotopi va ^{65}Zn izotopi aralashmasida ruxning massa ulushi 48,8% bo'lsa, 129 g shunday aralashma HCl kislotada eritilganda qancha hajm gaz ajraladi? J: 49,28

1129. Mol nisbati 3:4 bo'lgan ^{55}Fe izotopi va ^{65}Zn izotopi aralashmasida ruxning massa ulushi 60,4% bo'lsa, Zn ning

neytronlar sonini aniqlang. J: 33

1130. Quyidagi moddalardan sp^3 -s bog'lari soni 2 ga teng bo'lganlarini aniqlang.

J: H_2O , H_2SO_4 , $H_2C_2O_4$, pentadiyen-1,4

1131. Quyidagi moddalardan sp^3 -s bog'lari soni ortib borish tartibida joylashtiring.

J: fenol, $H_2C_2O_4$, buten-1, buten-2

1132. Quyidagi moddalardan sp^3 -s bog'lari soni teng bo'lganlarini aniqlang. J: H_2O , H_2SO_4 , $H_2C_2O_4$, H_2CO_3

J: H_2O , H_2SO_4 , $H_2C_2O_4$, H_2CO_3

1133. Quyidagi moddalardan sp^2 bog'lari soni 6 ta bo'lgan moddalarni aniqlang. J: H_2SO_4 , H_2CO_3 , $HClO_3$, $HCOOH$

J: H_2SO_4 , H_2CO_3 , $HClO_3$, $HCOOH$

1134. Sigma bog' hosil qilishda 1 ta sp^2 qatnashgan moddalarni aniqlang. J: H_3PO_4 , H_2SO_3

J: H_3PO_4 , H_2SO_3

1135. Sigma bog' hosil qilishda 2 ta sp^2 qatnashgan moddalarni aniqlang. J: H_2SO_4 , $HClO_3$

J: H_2SO_4 , $HClO_3$

1136. Metalning galogenli birikmasida 80% galogen, uning oksidi tarkibida 28,57% kislorod bor bo'lsa, galogenni aniqlang. J: Br

1137. Metalning galogenli birikmasida 63,96% galogen, uning oksidi tarkibida 28,57% kislorod bor bo'lsa, galogenni aniqlang. J: Cl

1138. Metalning galogenli birikmasida 86,4% galogen, uning oksidi tarkibida 28,57% kislorod bor bo'lsa, galogenni aniqlang. J: I

1139. Metalning galogenli birikmasida 48,72% galogen, uning oksidi tarkibida 28,57% kislorod bor bo'lsa, galogenni aniqlang. J: F

1140. Metalning galogenli birikmasida 61,24% galogen, uning oksidi tarkibida 40% kislorod bor bo'lsa, galogenni aniqlang. J: F

1141. Metalning galogenli birikmasida 86,96% galogen, uning oksidi tarkibida 40% kislorod bor bo'lsa, galogenni aniqlang. J: Br

1142. Metalning galogenli birikmasida 91,37% galogen, uning oksidi tarkibida 40% kislorod bor bo'lsa, galogenni aniqlang. J: I

1143. Metalning galogenli birikmasida 74,74% galogen, uning oksidi tarkibida 40% kislorod bor bo'lsa, galogenni aniqlang. J: Cl

1144. 300 g X% li KOH ga 600 g Y% li NaOH qo'shildi. Ishqorlarning massa ulushlari yig'indisi 0,17 ga teng bo'ldi. Y va X ayirmasi 3 ga teng bo'lsa, X va Y ni aniqlang. J: 15; 18

1145. 300 g X% li KOH ga 600 g Y% li NaOH qo'shildi. Ishqorlarning massa ulushlari yig'indisi 0,2 ga teng bo'ldi. Y va X ayirmasi 3 ga teng bo'lsa, X va Y ni aniqlang. J: 18; 21

1146. 300 g X% li KOH ga 600 g Y% li NaOH qo'shildi. Ishqorlarning massa ulushlari yig'indisi 0,14 ga teng bo'ldi. Y va X ayirmasi 3 ga teng bo'lsa, X va Y ni aniqlang. J: 12; 15

1147. 300 g X% li KOH ga 600 g Y% li NaOH qo'shildi. Ishqorlarning massa ulushlari yig'indisi 0,29 ga teng bo'ldi. Y va

X ayirmasi 3 ga teng bo'lsa, X va Y ni aniqlang. J: 27; 30

1148. 300 g X% li KOH ga 600 g Y% li NaOH qo'shildi. Ishqorlarning massa ulushlari yig'indisi 0,18 ga teng bo'ldi. Y va X ayirmasi 6 ga teng bo'lsa, X va Y ni aniqlang. J: 14,4; 20,4

1149. 300 g X% li KOH ga 600 g Y% li NaOH qo'shildi. Ishqorlarning massa ulushlari yig'indisi 0,136 ga teng bo'ldi. Y va X ayirmasi 6 ga teng bo'lsa, X va Y ni aniqlang. J: 10; 16

1150. 300 g X% li KOH ga 600 g Y% li NaOH qo'shildi. Ishqorlarning massa ulushlari yig'indisi 0,176 ga teng bo'ldi. Y va X ayirmasi 6 ga teng bo'lsa, X va Y ni aniqlang. J: 14; 20

1151. $3d^1$ orbitaldagi oxirgi elektron uchun kvant sonlar qiymati qanday bo'lishi mumkin. J: $n=3$, $l=2$, $m_l=-2$, $m_s=+1/2$

1152. $3d^2$ orbitaldagi oxirgi elektron uchun kvant sonlar qiymati qanday bo'lishi mumkin. J: $n=3$, $l=2$, $m_l=-1$, $m_s=+1/2$

1153. $3d^3$ orbitaldagi oxirgi elektron uchun kvant sonlar qiymati qanday bo'lishi mumkin. J: $n=3$, $l=2$, $m_l=0$, $m_s=+1/2$

1154. $3d^4$ orbitaldagi oxirgi elektron uchun kvant sonlar qiymati qanday bo'lishi mumkin. J: $n=3$, $l=2$, $m_l=+1$, $m_s=+1/2$

1155. $3d^5$ orbitaldagi oxirgi elektron uchun kvant sonlar qiymati qanday bo'lishi mumkin. J: $n=3$, $l=2$, $m_l=+2$, $m_s=+1/2$

1156. $3d^6$ orbitaldagi oxirgi elektron uchun kvant sonlar qiymati qanday bo'lishi mumkin. J: $n=3$, $l=2$, $m_l=-2$, $m_s=-1/2$

1157. $3d^7$ orbitaldagi oxirgi elektron uchun kvant sonlar qiymati qanday bo'lishi mumkin. J: $n=3$, $l=2$, $m_l=-1$, $m_s=-1/2$

1158. $3d^8$ orbitaldagi oxirgi elektron uchun kvant sonlar qiymati qanday bo'lishi mumkin. J: $n=3$, $l=2$, $m_l=0$, $m_s=-1/2$

1159. $3d^9$ orbitaldagi oxirgi elektron uchun kvant sonlar qiymati qanday bo'lishi mumkin. J: $n=3$, $l=2$, $m_l=+1$, $m_s=-1/2$

1160. $3d^{10}$ orbitaldagi oxirgi elektron uchun kvant sonlar qiymati qanday bo'lishi mumkin. J: $n=3$, $l=2$, $m_l=+2$, $m_s=-1/2$

1161. $3d^3$ va $3d^8$ lardagi oxirgi elektronlari o'zaro bir» biridan qaysi kvant sonlari bilan farq qiladi? J: spin

1162. $3d^2$ va $3d^7$ lardagi oxirgi elektronlari o'zaro bir» biridan qaysi kvant sonlari bilan farq qiladi? J: spin

1163. $3d^1$ va $3d^6$ lardagi oxirgi elektronlari o'zaro bir» biridan qaysi kvant sonlari bilan farq qiladi? J: spin

1164. $3p^1$ va $3p^4$ lardagi oxirgi elektronlari o'zaro bir» biridan qaysi kvant sonlari bilan farq qiladi? J: spin

1165. $3p^2$ va $3p^5$ lardagi oxirgi elektronlari o'zaro bir» biridan

qaysi kvant sonlari bilan farq qiladi? J; spin

1166. $3p^3$ va $3p^6$ lardagi oxirgi elektronlari o'zaro bir» biridan qaysi kvant sonlari bilan farq qiladi? J; spin

1167. Etilenglikol qaysi modda oksidlanishidan hosil bo'ladi? J: eten

1168. Butanol-2 quyidagi qaysi modda bilan ta'sirlashmaydi? J: NaOH

1169. Metanol qaysi modda gidrolizidan hosil bo'ladi? J: metil propionat

1170. Butanol-1 qaysi moddalar ta'sirlashishidan hosil bo'ladi? J: 1-xlorbutan va NaOH suvli eritmasi

1171. $A \xrightarrow{PBr_3} B \xrightarrow{KOH(spirt)} C \xrightarrow{Zn} D$ Agar oxirgi mahsulot diyenlarning birinchi vakili bo'lsa, C moddada nechta σ va π -bog'lari bor? J: 8; 1

1172. $A \xrightarrow{PBr_3} B \xrightarrow{KOH(spirt)} C \xrightarrow{Zn} D$ Agar oxirgi mahsulot diyenlarning birinchi vakili bo'lsa, B moddani nomlang? J: 1,2,3-tribrompropan

1173. glitserin+PBr₃→B $\xrightarrow{KOH(spirt)}$ C \xrightarrow{Zn} D reaksiya natijasida hosil bo'lgan D moddada ikkinchi uglerodning oksidlanish darajasini toping? J: 0

1174. $C_6H_5C_2H_5 \rightarrow X \rightarrow C_6H_5CHOHCH_3$ quyidagi o'zgarishda X moddani aniqlang. J: α -xloretilbenzol

1175. 3-metil-2-formilbutan kislotasida nechta σ va π -bog'lari bor? J: 18; 2

1176. 3-metil-2-formilbutan kislotasida nechta σ va π -bog'lari yig'indisini aniqlang? J: 20

1177. 3-metil-2-formilbutan kislotasida nechta sp^3 va sp^2 gibrid orbital sonini aniqlang? J: 20; 12

1178. Fenol $\xrightarrow{[O]}$ A $\xrightarrow{[O]}$ B reaksiya tenglamasidagi A modda nomi? J: gidroksinon

1179. Fenol $\xrightarrow{[O]}$ A $\xrightarrow{[O]}$ B reaksiya tenglamasidagi B modda nomi? J: benzoxinon

1180. n uglerod atomi tutgan alken molekulasini hosil qilishda qatnashgan elektronlar sonini hisoblashda qaysi formulani qo'llash mumkin? J: 8n

1181. n uglerod atomi tutgan alken molekulasini hosil qilishda qatnashgan neytronlar sonini hisoblashda qaysi formulani qo'llash mumkin? J: 6n

1182. n uglerod atomi tutgan alken molekulasini hosil qilishda qatnashgan sp^3 gibridlangan orbitalar sonini hisoblashda qaysi formulani qo'llash mumkin? J: 4n-8

1183. Alkan molekulasini hosil qilishda qatnashgan elektronlar soni va sp^3 orbitalar sonini ayirmasini hisoblashda qaysi formuladan foydalanish mumkin? J: 2n-2

1184. C_7H_8 tarkibli modda qaysi sinfga taluqli?

J: aren

1185. Yorug'likda xlor bilan benzol tasirlashishi qaysi reaksiya turiga mansub? J: birikish

1186. Sulfat kislotasi va sulfatlarni aniqlash uchun qaysi kationning eruvchan tuzidan foydalaniladi? J: bariyli kation

1187. xlorid kislotasi va xloridlarni aniqlash uchun qaysi kationning eruvchan tuzidan foydalaniladi? J: kumush kation

1188. Qaysi modda fosfat ioni uchun reagent hisoblanadi? J: AgNO₃

1189. Qaysi elementni mashhur akademik Fersman hayot va tafakkur elementi deb atagan? J: P

1190. Tegishli metalning kislorodda yonishi natijasida hosil bo'ladigan oksidlarni belgilang. J: CaO, Li₂O

1191. Suvda erimaydigan oksidlarni aniqlang? J: CuO, ZnO, SiO₂

1192. Suvda eriydigan oksidlarni aniqlang? J: CaO, Li₂O, Na₂O

1192. Tabiatda azotning oksidlanish darajasi uning valentligiga mos keladigan birikmalarni aniqlang? J: ammiak, karbamid kislotasi

1193. Tabiatda azotning oksidlanish darajasi uning valentligiga mos kelmaydigan birikmalarni aniqlang? J: N₂H₄, nitrat kislotasi, ammoniy gidroksid

1194. Suyultirilgan sulfat kislotasi quyidagi qaysi modda bilan reaksiyaga kirishadi? J: Al, NaOH

1195. Kaliy sulfid eritmada quyidagi qaysi modda bilan ta'sirlashadi? J: xlorid kislotasi va sulfat kislotasi

1196. CO₂ eritmada quyidagi qaysi modda bilan ta'sirlashadi? J: kalsiy karbonat, kalsiy gidroksid

1197. Ishqor suvli eritmada qaysi modda bilan ta'sirlashmaydi? J: Bariy sulfat, NaCl

1198. Glauber tuzi formulasini aniqlang. J: Na₂SO₄•10H₂O

1199. Quyidagi qaysi reaksiya suvli eritmada boradi? J: Na[Cr(OH)₄]+HCl

1200. Quyidagi qaysi reaksiya oxirigacha boradi? J: KHSO₃+HCl

1201. Quyidagi o'zgarishlarda sxemada X va Y moddalarni mos ravishda aniqlang.

$Cu \rightarrow X \rightarrow Cu(NO_3)_2 \xrightarrow{Y} Cu(OH)_2$ J: CuO, KOH

1202. Qaysi modda suyak mustahkamligi va qattiqligini belgilaydi? J: kalsiy fosfat

1203. $A \rightarrow CH_3CCCH_3 + KBr + H_2O$. ushbu modda hosil bo'lishi uchun quyidagi qaysi birikmalar ta'sirlashishi kerak? Reaksiya mahsulotlari koeffitsientlarsiz ko'rsatilgan? J: 2,2-dibrombutan+KOH(spirt)

1204. $B \rightarrow CH_3CCH + CuBr$. ushbu modda hosil bo'lishi uchun

quyidagi qaysi birikmalar ta'sirlashishi kerak? Reaksiya mahsulotlari koeffitsientlarsiz ko'rsatilgan?

J: 1-mispropin+ HBr

1205. Karbon kislotalar ammoniyli tuzi nima?

J: ammoniyli tuz

1206. Brometan qaysi moddalar ta'sirida hosil bo'ladi?

J: etan+ Br₂

1207. Monoxlorbutan barcha izomerlar soni? J: 4

1208. Quyidagi qaysi reaksiya suvdagi eritmada bormaydi?

J: natriy sulfat + sulfid kislotasi

1209. metal asetat tuzidagi quyidagi metallar qanday tartibda qo'shilganda tuzning disotsilanish darajasi ortib boradi? Na, K, Rb, Cs

1210. metil asetat molekulasida sigma bog'larni hosil qilishda nechta sp³ orbital qatnashgan? J: 10

1211. sp³-s bog'lar sonikamayib borish tartibida joylashtiring. J: C₂H₅OH, CH₃NH₂, CH₃COOH

1212. Anilinga asetilen ta'sir ettirib nima olinadi? J: indol

1213. Quyidagi qaysi moddalar ham oksidlovchi ham qaytaruvchi hossani namoyon qiladi? J: H₂SO₃, K₂MnO₄

1214. Quyidagi qaysi moddalar qaytaruvchi hossa namoyon qiladi? J: H₂S, HCl

1215. Quyidagi qaysi moddalar oksidlovchi hossa namoyon qiladi? J: KMnO₄, PbO₂

1216. Mochevinani sanoatda olinish usulini aniqlang.

J: CO₂+NH₃ $\xrightarrow{\text{yuqori bosimda qizdirish}}$

1217. Astanilid tibbiyotda nima maqsadda ishlatiladi?

J: isitma tushiruvchi, og'riq qoldiruvchi

1218. Oqsil moddalarni chirishidan yani diaminokislotalar dekarboksillanishidan qanday moddalar olinadi?

J: putressin, kadaverin

1219. Olma kislotasi molekulasida sut kislotasi molekulasidan nechta atomga farq qiladi? J: 3

1220. Akril kislotaning benzil efiri molekulasida umumiy bog'lar soni? J: 27

1221. Neopentilformiat molekulasida jami atomlar soni? J: 20

1222. Sianid kislotasi gidrolizlanish reaksiya tenglamasida o'ng va chap tomondagi atomlar yig'indisini toping. J: 18

1223. Akrilamid qo'sh bog'lar soni nechta? J: 2

1224. Toshko'mir smolasi hamda jasmin, oq akatsiya gullarining efir moylarining tarkibida uchraydigan geterosiklik birikmani aniqlang. J: indol

1225. Sil kasalligini davolashda ishlatiladigan moddani aniqlang. J: isoniazid

1226. Geterosiklik birikmalar qaysi holatga ko'ra sinflanadi?

1) sikldagi zvenolar soniga ko'ra; 2) atomlar soniga ko'ra; 3) birikmaning molyar massasiga ko'ra;

4) geteroatomlar soniga ko'ra;

5) geteroatomlar tabiatiga ko'ra;

6) vodorod va uglerod soniga ko'ra;

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

1227. Oksazol tarkibidagi geteroatomlarni aniqlang.

J: N, O

1228. Quyidagi birikmalarni 5 a'zoli 1 geteroatomli(a), 5 a'zoli 2 geteroatomli(b) ajrating.

1) furan; 2) tiofen; 3) oksazol; 4) imidazol; 5) pirrol;

6) tiazol

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

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

1229. Quyidagi birikmalardan 6 a'zoli 1 geteroatomli aniqlang.

J: alfa glukoza

1230. Pirrol molekulasida taqsimlanmagan elektron juft soni qancha? J: 1

1231. H atomlari soni teng bo'lgan furan va pirrol aralash masidagi moddalarning mol nisbatini aniqlang. J: 1,25:1

1232. Karbamin va karbamiddan iborat 30,2 g aralashma tarkibida 10,836•10²³ dona vodorod atomlari bo'lsa, ushbu moddalar to'la yonishidan hosil bo'ladigan karbonat angidrid hajmini (l) aniqlang. J: 11,2

1233. Ipak oqsili gidrolizidan hosil bo'ladigan moddani aniqlang. J: glitsin

1234. Quyidagi moddalar alizarin bilan qanday rang hosil qiladi? J: Al₂O₃-och qizil; Fe₂O₃-to'q qizil; Cr₂O₃-yashil

1235. ³⁵Cl izotopi radikal tarkibidagi proton, neytron, elektronlar soni to'g'ri keltirilgan javobni aniqlang.

J: 17, 18, 17

1236. etil radikal tarkibidagi proton, neytron, elektronlar soni to'g'ri keltirilgan javobni aniqlang.

J: 17, 12, 17

1237. 6B guruhda joylashgan elementning koordinatsion soni 4 ga teng. Uning tartib raqami va oksidlanish darajasi qanday? J: 24; +6

1238. 2-xlorpentanon-3 molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang.

J: -6

1239. Urotrapiin molekulasida azot atomlari oksidlanish darajasi yig'indisi? J: -12

1240. 2-metilpenten-3 molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang.

J: -12

1241. 4-metilpenten-3 molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang.

J: -12

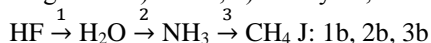
1242. Tiofen molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang. J: -4

1243. Propen → dixloropropan → propin. Ushbu o'zgarishlarni amalga oshirish uchun quyidagi qaysi moddalardan foydalanish mumkin?

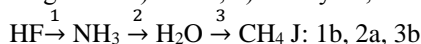
J: xlor, KOH spirtidagi eritma

1244. Xlor quyidagi qaysi modda bilan reaksiyaga kirishmaydi?
J: kislorod

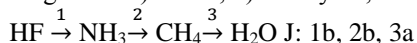
1245. Quyida berilgan birikmalarda bog' qutbliligi qanday o'zgaradi? a) ortadi; b) kamayadi;



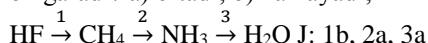
1246. Quyida berilgan birikmalarda bog' qutbliligi qanday o'zgaradi? a) ortadi; b) kamayadi;



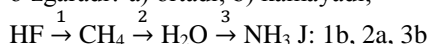
1247. Quyida berilgan birikmalarda bog' qutbliligi qanday o'zgaradi? a) ortadi; b) kamayadi;



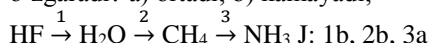
1248. Quyida berilgan birikmalarda bog' qutbliligi qanday o'zgaradi? a) ortadi; b) kamayadi;



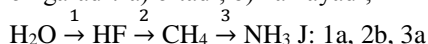
1249. Quyida berilgan birikmalarda bog' qutbliligi qanday o'zgaradi? a) ortadi; b) kamayadi;



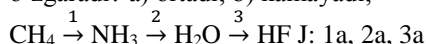
1250. Quyida berilgan birikmalarda bog' qutbliligi qanday o'zgaradi? a) ortadi; b) kamayadi;



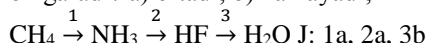
1251. Quyida berilgan birikmalarda bog' qutbliligi qanday o'zgaradi? a) ortadi; b) kamayadi;



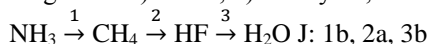
1252. Quyida berilgan birikmalarda bog' qutbliligi qanday o'zgaradi? a) ortadi; b) kamayadi;



1253. Quyida berilgan birikmalarda bog' qutbliligi qanday o'zgaradi? a) ortadi; b) kamayadi;



1254. Quyida berilgan birikmalarda bog' qutbliligi qanday o'zgaradi? a) ortadi; b) kamayadi;



1255. Quyidagi qaysi birikmada kislorodning oksidlanish darajasi +2? J: F₂O

1256. Quyidagi qaysi birikmada kislorodning oksidlanish darajasi -1? J: H₂O₂

1257. Gemoglobinin sintezida kata ahamiyatga ega metal?
J: Co

1258. Teri pigmentatsiyasida, Fe ni o'zlashtirilishida kata ahamiyatga ega metal? J: Cu

1259. azotning o'zlashtirilishida va organizmdagi oksidlanish-qaytarilish jarayonlarida o'z o'rniga ega metal? J: Mo

1260. organizmda CO₂ hosil bo'lishi va oqsillarni o'zlashtirilishida muhim ahamiyatga ega metal? J: Zn

1261. Pirit bu? J: FeS₂

1262. Tarkibida n ta uglerod atomi tutgan alkan tarkibidagi sp³-s bog'lanishmi aniqlashda qaysi formuladan foydalaniladi?
A) 2n+2 B) 5n+2 C) 6n+3 D) 8n+2

1263. Tarkibida n ta uglerod atomi tutgan alkan tarkibidagi σ-bog'lanishmi aniqlashda qaysi formuladan foydalaniladi?
A) 3n+2 B) 5n+2 C) 6n+3 D) 8n+2

1264. H atomlari soni avogadro sonidan 6 marta ko'p bo'lgan alkanga 33,6 litr gazlar (SO₂ va Cl₂) qo'shilganda hosil bo'lgan alkansulfoxlorid massasini (g) aniqlang.
A) 106,9 B) 125,2 C) 127,87 D) 96,4

1265. H atomlari soni avogadro sonidan 8 marta ko'p bo'lgan alkanga 35,84 litr gazlar (SO₂ va Cl₂) qo'shilganda hosil bo'lgan alkansulfoxlorid massasini (g) aniqlang.
A) 106,9 B) 125,2 C) 127,87 D) 96,4

1266. H atomlari soni avogadro sonidan 9 marta ko'p bo'lgan alkanga 33,6 litr gazlar (SO₂ va Cl₂) qo'shilganda hosil bo'lgan alkansulfoxlorid massasini (g) aniqlang.
A) 106,9 B) 125,2 C) 127,87 D) 96,4

1267. H atomlari soni avogadro sonidan 7,5 marta ko'p bo'lgan alkanga 33,6 litr gazlar (SO₂ va Cl₂) qo'shilganda hosil bo'lgan alkansulfoxlorid massasini (g) aniqlang.
A) 106,9 B) 125,2 C) 127,87 D) 96,4

1268. Noma'lum alkanning 2 moli sulfoxlorlanganda (SO₂+Cl₂) uning massasi necha gramga ortadi?
A) 198 B) 197 C) 200 D) 159

1269. Noma'lum alkanning 2 moli sulfoxlorlash (SO₂+Cl₂) uchun necha litr gaz sarflanadi?
A) 11,2 B) 89,6 C) 22,4 D) 44,8

1270. n uglerod atomi tutgan alken molekulasida tarkibidagi σ-bog'lar aniqlashda qaysi formulani qo'llash mumkin?
A) 3n-1 B) 5n-2 C) 6n D) 3n+2

1271. n uglerod atomi tutgan alken molekulasida tarkibidagi bog'lanishni hosil qiluvchi formulani aniqlang?
A) 3n B) 5n C) 6n D) 8n

1272. n uglerod atomi tutgan alkin molekulasida tarkibidagi σ va π-bog'lanish hosil qilishni aniqlovchi formula?
A) 3n-1 B) 5n-2 C) 6n D) 3n+2

1273. Quyidagi o'zgarishda X moddadan 147,2 hosil bo'lsa, oxirgi mahsulot massasini aniqlang. (ikkinchi reaksiya unumi 75%) benzol → X → C₇H₅N₃O₆
A) 68,1 B) 63,2 C) 124 D) 272,4

1274. 11,7 g benzol stexiometrik miqdorda olingan HNO₃ va H₂O₄ kislotalardan iborat aralashmada (mol nisbati 1:2) nitrolandi. Agar hosil bo'lgan reaksiya aralashmani neytrallash uchun 600 g 4,4% li NaOH eritmasi sarflansa, nitrolash reaksiya unumini aniqlang
A) 60 B) 40 C) 80 D) 90

1275. sirka kislotani haydash orqali tozalash usulini o'rgangan olim kim? J: Gaber

1276. Novshadil spirtni aniqlagan olim? J: Gaber
1277. Qaysi birikmada bog'lanish qutbliligi eng yuqori?
J: HF
1278. Quyidagi moddalardan metal kristal panjarali moddalarni aniqlang. J: Cu, Zn
1279. Quyidagi moddalardan molekulyar Kristal panjarali moddalarni aniqlang. J: H₂SO₄, HCl, P₄
1280. Qutbli kovalent bog'lanishli moddalarni aniqlang.
J: H₂SO₄, PCl₃
1281. Qutbli kovalent bog'lanishli moddalarni aniqlang.
J: F₂, P₄
1282. Ion bog'lanishli moddalarni aniqlang. J: CaO, K₂SO₃
1283. Quyidagi qaysi moddalar o'zaro ta'sirlashganda o'rta va asosli tuz hosil bo'ladi? J: Ca(OH)₂+H₂SO₄
1284. Quyidagi qaysi moddalar o'zaro ta'sirlashganda faqat o'rta tuz hosil bo'ladi? J: Li₂O+HCl
1285. CaCO₃ qaysi kislota bilan ta'sirlashadi? J: HCl
1286. Ishqoriy yer metallairini ko'rsating? J: Ba, Ca
1287. Quyidagi qaysi moddalar suvli eritmada birga bo'lolmaydi? J: NH₄Cl +KOH
1288. Quyidagi qaysi modda elektrolit hisoblanmaydi?
J: atsetaldegid
1289. Quyidagi qaysi eritma suvli eritmasi qaytar?
J: Ba(OH)₂+NaCl
1290. Quyidagi kislotalarda asoslik qanday o'zgaradi
HF¹→HBr²→HCl³→HJ a-ortadi b- kamayadi J: 1-b,2-a,3b
1291. Quyidagi oksidlarning neytronlari qanday o'zgaradi?
MnO¹ → Al₂O₃² → CO₂³ → P₂O₅ a) kamayadi; b) ortadi;
J: 1b, 2a, 3b
1292. Quyidagi oksidlarning proton, neytron va elektronlar yig'indisi qanday o'zgaradi?
MnO¹ → Al₂O₃² → CO₂³ → P₂O₅ a) kamayadi; b) ortadi;
J: 1b, 2a, 3b
1293. Quyidagi moddalarda σ-bog'lar soni qanday o'zgaradi?
a) ortadi; b) kamayadi; c) o'zgarmaydi;
AlOHSO₄¹ → Ba₃(PO₄)₂² → Ca(H₂PO₄)₂³ → Mg₂OHPO₄
J: 1a, 2c, 3b
1294. Quyidagi moddalarda umumiy bog'lar soni qanday o'zgaradi? a) ortadi; b) kamayadi; c) o'zgarmaydi;
AlOHSO₄¹ → Ba₃(PO₄)₂² → Ca(H₂PO₄)₂³ → Mg₂OHPO₄
J: 1a, 2c, 3b
1295. Tarkibida 9,03•10²³ ta atom tutgan metanning hajmi, shuncha atom tutgan ammiak hajmidan necha litrga (n.sh) farq qiladi? J:
1296. 98 g bertolle tuzi parchalanganda 20,16 litr (n.sh) gaz ajraldi. Olingan aralashmadagi kaliy xlorid massa ulushini aniqlang. J:
1297. 36 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda necha g sirka aldegid hosil bo'ladi?
A) 11 B) 17,6 C) 28 D) 32
1298. 57,6 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda necha g sirka aldegid hosil bo'ladi?
A) 11 B) 17,6 C) 28 D) 32
1299. 68,8 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda necha g dimetilsirka aldegid hosil bo'ladi?
A) 11 B) 28,8 C) 28 D) 32
1300. 43 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda necha g dimetilsirka aldegid hosil bo'ladi?
A) 11 B) 18 C) 28 D) 32
1301. 21,5 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda necha g dimetilsirka aldegid hosil bo'ladi?
A) 11 B) 9 C) 28 D) 32
1302. 39,5 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda necha g aseton hosil bo'ladi?
A) 17,4 B) 14,5 C) 28 D) 32
1303. 47,4 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda necha g aseton hosil bo'ladi?
A) 17,4 B) 14,5 C) 28 D) 32
1304. 68,8 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda necha g butanon hosil bo'ladi?
A) 17,4 B) 28,8 C) 28 D) 32
1305. 51,6 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda necha g butanon hosil bo'ladi?
A) 17,4 B) 21,6 C) 28 D) 32
1306. 63,2 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda 17,4 g keton hosil bo'lsa, Ketinni aniqlang. Unum 0,75
A) butanon B) aseton C) pentanon-2 D) pentanon-3
1307. 63,2 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda 23,2 g keton hosil bo'lsa, Ketinni aniqlang.
A) butanon B) aseton C) pentanon-2 D) pentanon-3
1308. 47,4 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda 17,4 g keton hosil bo'lsa, Ketinni aniqlang. U
A) butanon B) aseton C) pentanon-2 D) pentanon-3
1309. 68,8 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda 21,6 g keton hosil bo'lsa, Ketinni aniqlang. Unum 0,75
A) butanon B) aseton C) pentanon-2 D) pentanon-3
1310. 68,8 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda 28,8 g keton hosil bo'lsa, Ketinni aniqlang.
A) butanon B) aseton C) pentanon-2 D) pentanon-3
1311. 51,6 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda 16,2 g keton hosil bo'lsa, Ketinni aniqlang. Unum 0,75
A) butanon B) aseton C) pentanon-2 D) pentanon-3

1312. 51,6 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzi pirolizga uchraganda 21,6 g keton hosil bo'lsa, Ketonni aniqlang.

A) butanon B) aseton C) pentanon-2 D) pentanon-3

1313. Selluloza molyar massasi 19440 ni tashkil etsa u nechta struktur zvenodan tarkib topgan?

A) 120 B) 150 C) 320 D) 240

1314. Selluloza molyar massasi 24300 ni tashkil etsa u nechta struktur zvenodan tarkib topgan?

A) 120 B) 150 C) 320 D) 240

1315. Selluloza molyar massasi 51840 ni tashkil etsa u nechta struktur zvenodan tarkib topgan?

A) 120 B) 150 C) 320 D) 240

1316. Uglerod oksidlari hajmi 0,25 mol bo'lgan aralashmasida 4,7 mol proton bo'lsa, aralashma kalsiy gidroksid eritmasi orqali o'tkazilganda uning hajmi necha marta kamayadi? J:

1317. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 2 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=4$) qaror topgandan so'ng C moddaning konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.

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

1318. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 6 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=4$) qaror topgandan so'ng A va B moddaning konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.

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

1319. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 3 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=4$) qaror topgandan so'ng A moddaning konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.

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

1320. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 4 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=4$) qaror topgandan so'ng B va C moddaning konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.

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

1321. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 6 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=4$) qaror topgandan so'ng A va C moddaning konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.

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

1322. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 4 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=4$) qaror topgandan so'ng C moddaning konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.

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

1323. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 3 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=1$) qaror topgandan so'ng B moddaning konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.

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

1324. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 4 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=4$) qaror topgandan so'ng A va C moddaning konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.

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

1325. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 3 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=4$) qaror topgandan so'ng B moddaning konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.

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

1326. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 4 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=4$) qaror topgandan so'ng A va B moddaning konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.

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

1327. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 3 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=1$) qaror topgandan so'ng B va C moddaning konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.

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

1328. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 3 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=1$) qaror topgandan so'ng moddaning konsentratsiyalar yig'indisini (mol/l) aniqlang. J:

1329. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 4 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=4$) qaror topgandan so'ng moddaning konsentratsiyalar yig'indisini (mol/l) aniqlang.

1330. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 2 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=4$) qaror topgandan so'ng moddaning konsentratsiyalar yig'indisini (mol/l) aniqlang.

1331. $A_{(g)} + B_{(g)} \leftrightarrow 2C_{(g)}$ sistemada boshlang'ich moddalardan 6 mol/l dan olingan. Ushbu sistemada kimyoviy muvozanat ($K_m=4$) qaror topgandan so'ng moddaning konsentratsiyalar yig'indisini (mol/l) aniqlang.

1332. Cromli temirtoshdan 0,25 mol xrom olish uchun qancha (g) is gazi talab etiladi?

1333. necha gramm $[Al(OH)_2]_2SO_4$ da 2 mol atom kislorod mavjud?

1334. Al_2O_3 va CaO ning 26 g aralashmasiga mo'l miqdorda uglerod qo'shib qizdirilganda hosil bo'lgan gaz yuqori temperature va bosimda 1,4 M li 500 ml NaOH eritmasiga to'liq yuttirildi. Dastlabki aralashmadagi CaO ning modda miqdorini (g) toping.

1334a. Al_2O_3 va CaO ning 26 g aralashmasiga mo'l miqdorda uglerod qo'shib qizdirilganda hosil bo'lgan gaz yuqori temperature va bosimda 1,4 M li 500 ml NaOH eritmasiga to'liq yuttirildi. Dastlabki aralashmadagi Al_2O_3 ning modda miqdorini (g) toping.

1334b. Al_2O_3 va CaO ning 26 g aralashmasiga mo'l miqdorda uglerod qo'shib qizdirilganda hosil bo'lgan gaz yuqori temperature va bosimda 1,4 M li 500 ml NaOH eritmasiga to'liq yuttirildi. Dastlabki aralashmadagi kislorodning massa ulushini (%) toping.

1335. Popov qoidasiga ko'ra noma'lum keton oksidlanganda sirka kislota va 3-metil butan kislota yoki propion kislota va 2-metilpropan kislota hosil bo'lsa, keton formulasi? J: 5-metilgeksanon-3

1336. Popov qoidasiga ko'ra noma'lum keton oksidlanganda

sirka kislota va propion kislota hosil bo'lsa, keton formulasi? J: pentanon-3

1337. Popov qoidasiga ko'ra noma'lum keton oksidlanganda karbonat angidrid va butan kislota yoki propion kislota va etan kislota hosil bo'lsa, keton formulasi? J: pentanon-2

1338. Popov qoidasiga ko'ra noma'lum keton oksidlanganda sirka kislota, propion kislota va karbonat angidrid hosil bo'lsa, keton formulasi?
J: butanon-2

1339. Popov qoidasiga ko'ra noma'lum keton oksidlanganda sirka kislota va 2-metil propan kislota yoki propion kislota va aseton hosil bo'lsa, keton formulasi? J: 2-metilpentanon-3

1340. Popov qoidasiga ko'ra noma'lum keton oksidlanganda aseton va 2-metilpropan kislota hosil bo'lsa, keton formulasi? J: 2,4-dimetilpentanon-3

1341. Popov qoidasiga ko'ra noma'lum keton oksidlanganda sirka kislota, moy kislota va propion kislota hosil bo'lsa, keton formulasi? J: geksanon-3

1342. Popov qoidasiga ko'ra noma'lum keton oksidlanganda aseton va butan kislota yoki propion kislota va 2-metilpropan kislota hosil bo'lsa, keton formulasi? J: 2-metilgeksanon-3

1343. Popov qoidasiga ko'ra noma'lum keton oksidlanganda sirka kislota va 2-metil butan kislota yoki propion kislota va butanon-2 hosil bo'lsa, keton formulasi? J: 4-metilgeksanon-3

1344. Popov qoidasiga ko'ra noma'lum keton oksidlanganda aseton va 2-metil butan kislota yoki butanon-2 va 2-metilpropan kislota hosil bo'lsa, keton formulasi? J: 2,4-dimetilgeksanon-3

1345. Popov qoidasiga ko'ra noma'lum keton oksidlanganda sirka kislota va aseton yoki karbonat angidrid va 2-metilpropan kislota hosil bo'lsa, keton formulasi? J: 3-metilbutanon-2

1346. Popov qoidasiga ko'ra noma'lum keton oksidlanganda 3-metil butan kislota va 2-metilpropan kislota hosil bo'lsa, keton formulasi?
J: 2,6-dimetilheptanon-4

1347. 20 litr(n.sh) is gazi va karbonat angidrid gazi aralashmasida uglerodning massasi kislorodning massasidan ikki marta kichik bo'lsa, gazlar aralashmasining hajmiy (l, n.sh) tarkibini mos ravishda aniqlang.
A) 8; 12 B) 12,5; 7,5 C) 5; 15 D) 10; 10

1348. CH_3COH da nechta σ va π -bog' bor? J: 6; 1

1349. 40 ml 2 M li ishqoriy metal bromidi eritmasi 56 g ga teng, agar eritma konsentratsiyasi 17% bo'lsa, metalni aniqlang? J: K

1350. 2 ta pog'onasi va 3 pog'onachasi elektron bilan to'lgan elementni aniqlang.

1351. O_2 va O_3 aralashmasi massasining 0,75 qismi 62,4 g, 0,8 qismi esa 1,6 mol kelsa, aralashma tarkibidagi O_2 ning miqdorini molda aniqlang.

1352. 1 M li KOH eritmasining pH qiymati? J:

1353. Akrolein va akril kislota molekulasidagi atomlar farqi qancha?

1354. $\text{Al} + \text{HNO}_3 = \text{Al}(\text{NO}_3)_3 + \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$. reaksiya tenglang va koeffitsentlar yig'indisini aniqlang.

1355. ochiq zanjirli to'yingan uglevodorodning n. sh da 4 litr hajmi 40 litr kislorod ishtirokida (kislorod mo'l miqdorda olingan) yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 26 litr(n.sh da)ni tashkil etsa. reaksiya uchun olingan uglevodorodni aniqlang
A) butan B) siklobutan
C) geksan D) siklogeksan

1356. ochiq zanjirli to'yingan uglevodorodning n. sh da 4 litr hajmi 40 litr kislorod ishtirokida (kislorod mo'l miqdorda olingan) yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 26 litr(n.sh da)ni tashkil etsa. reaksiya uchun olingan kislorodning necha foizi ortib qolgan?
A) 2.5 B) 7.5 C) 5 D) 4

1357. ochiq zanjirli to'yingan uglevodorodning n. sh da 4 litr hajmi 40 litr kislorod ishtirokida (kislorod mo'l miqdorda olingan) yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 26 litr (n.sh da) ini tashkil etsa. undagi CO_2 ning foiz miqdorini toping
A) 61.53 B) 38.47 C) 92.3 D) 75

1358. ochiq zanjirli to'yingan uglevodorodning n. sh da 4 litr hajmi 40 litr kislorod ishtirokida (kislorod mo'l miqdorda olingan) yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 26 litr(n.sh da)ni tashkil etsa. necha foiz kislorod yonishda ishtirok etgan?
A) 75 B) 95 C) 30 D) 70

1359. ochiq zanjirli to'yingan uglevodorodning n. sh da 4 litr hajmi 40 litr kislorod ishtirokida (kislorod mo'l miqdorda olingan) yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 26 litr(n.sh da) ini tashkil etsa. undagi CO_2 ni hajmini aniqlang
A) 16 B) 24 C) 13 D) 6.5

1360. Diyen uglevodorodining 5 litr (n.sh dagi) hajmi 40 litr (n.sh da) kislorod ishtirokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 35 l(n.sh da) tashkil qilsa necha % kislorod yonishda sarf bo'lgan?
A) 50 B) 25 C) 75 D) 57

1361. Diyen uglevodorodining 5 litr (n.sh dagi) hajmi 40 litr (n.sh da) kislorod ishtirokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 35 l (n.sh da) tashkil qilsa. reaksiya uchun olingan kislorodning necha litri ortib qolgan?
A) 20 B) 10 C) 30 D) 15

1362. Diyen uglevodorodining 5 litr (n.sh dagi) hajmi 40 litr (n.sh da) kislorod ishtirokida yoqildi (kislorod mo'l miqdorda olingan). So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 35 l(n.sh da) tashkil qilsa, hosil bo'lgan CO_2 ning hajmini (l) toping?
A) 15 B) 20 C) 10 D) 30

1363. Diyen uglevodorodining 5 litr (n.sh dagi) hajmi 40 litr (n.sh da) kislorod ishtirokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 35 l(n.sh da) tashkil qilsa. undagi kislorodning foiz miqdorini aniqlang?
A) 57 B) 50 C) 25 D) 40

1364. o'zaro izomer bo'lgan nomalum alken va sikloalkandan iborat 5 l(n.sh.) aralashma 40 l kislorokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondetsatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30 l(n.sh.)ni tashkil qilsa. necha % kislorod sarf bo'lgan?

A)75 B) 50 C) 60 D)80

1365. o'zaro izomer bo'lgan nomalum alken va sikloalkandan iborat 5 l(n.sh.)aralashma 40 l kislorod ishtirokida yoqildi(kislorod mo'l miqdorda olingan). So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondetsatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30 l(n.sh.)ni tashkil qilsa, undagi CO₂ ning hajmini aniqlang?

A) 20 B) 25 C) 15 D) 26

1366. o'zaro izomer bo'lgan nomalum alken va sikloalkandan iborat 5 l(n.sh.)aralashma 40 l kislorod ishtirokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondetsatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30 l(n.sh.)ni tashkil qilsa, shu aralashmaning o'rtacha molekulyar massasini aniqlang?(kislorod mo'l miqdorda olingan)

A)40 B) 41 C)36 D)38

1367. o'zaro izomer bo'lgan nomalum alken va sikloalkandan iborat 5 l(n.sh.)aralashma 40 l kislorod ishtirokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondetsatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30 l(n.sh.)ni tashkil qilsa, shu aralashmaning massa nisbatini aniqlang?

A)2.75:1 B)1:1.45 C)4.125:1 D)2:1

1368. o'zaro izomer bo'lgan nomalum alken va sikloalkandan iborat 5 l(n.sh.)aralashma 40 l kislorod ishtirokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondetsatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30 l (n.sh.)ni tashkil qilsa. shu aralashmaning mol nisbatini aniqlang?

A)2:1 B)2.75:1 C) 1:1.45 D) 3:1

1369. Markaziy atomi sp³d² gibridlangan moddani toping.

A) IF₄ B) XF₄O₂ C) SI₄ D)PCl₅

1370. Markaziy atomi sp³d gibridlanish hosil qiluvchi moddani toping?

A) Na[Al(OH)₄] B) SOCl₂ C) PF₅ D)SF₆

1371. Markaziy atomi sp³ gibridlanish hosil qiluvchi moddani toping?

A) CS₂ B) SOCl₂ C) SO₂Cl₂ D) SO₃

1372. Markaziy atomi sp³d² gibridlanish xosil qiluvchi moddani toping?

A) K₄[Fe(CN)₆] B) H[AuCl₄] C) SO₂Cl₂ D) NH₃

1373. SOCl₂ molekulasida markaziy atom qanday gibritlanishga ega?

A) sp³ B) sp² C) sp³d D) sp³d²

1374. Piridin yadrosi xuddi benzol yadrosiga o'xshab ... beqaror? J: oksidlovchi va kislotalarga nisbatan

1375. Piridin yadrosi ... xossaga ega? J: aromatiklik

1376. Piridin yadrosida elektronlarning taqsimlanishi elektrofil almashinish reaksiyalari qaysi holatga ketishini ko'rsatadi? J: β-holat

1377. Piridin yadrosida elektronlarning taqsimlanishini nukleofil reaksiyalar qaysi holatda ketishini ko'rsatadi?

J: α va γ-holat

1378. Piridin elektrofil o'rin olish reaksiyalariga (kislotali muhitda) benzolga nisbatan ... kirishadi? J: qiyin

1379. Piridin qanday muhitda elektrofil o'rin olish reaksiyalariga kirishadi? J: kislotali

1380. Elektrofil o'rin olish reaksiyasida piridin qanday oraliq kompleks hosil qiladi? J: piridiniy kationi

1381. Piridin yadrosida yuqori harorat va katalizatorlar ishtirokida qanday turdagi elektrofil o'rin olish reaksiyasini o'tkazish mumkin? J: nitrolash, galogenlash, gidrogenlash

1382. Piridin nitrolash, bromlash reaksiyalari azot atomiga nisbatan qanday holatdagi uglerod atomiga kechadi? J: β-holat

1383. Piridin etanol va natriy metali aralshmasi yordamida gidrogenlanganda qanday mahsulot hosil bo'ladi? J: piperidin

1384. Piridinga nitrolovchi aralashma ta'sir ettirilganda qanday mahsulot hosil bo'ladi? J: β-nitropiridin

1385. 0,3 mol ishqoriy metallning sulfati 42,6 g bo'lsa, uning xloridining massasini aniqlang. J: 35,1

1386. 0,9 mol noma'lum bir asosli to'yingan karbon kislotaga Na metali ta'sir ettirilganda 17,92 l gaz ajraldi Reaksiya borayotgan idishga yuqori bosimda is gazi yuborildi va hosil bo'lgan mahsulot va dastlabki rekaisyada hosil bo'lgan mahsulot massa nisbati 1:1 bo'lsa, kislotaning molyar massasini aniqlang.

1387. 1 l CO va 25 l havo aralashmasi yondirildi, suv bug'l kondensatlangandan keyin aralashmaning o'rtacha molekulyar massasini g/mol da hisoblang. (φ(O₂)=0,2) J: 29,6

1388. 1 mol akril kislotadan necha gramm alkin olinadi?

1389. 2/7 g azot oksidi tarkibida 2/15 g azot borligi ma'lum bo'lsa, oksidning formulasini toping J: NO

1390. 2/3 g azot oksidi tarkibida 2/6 g azot borligi ma'lum bo'lsa, azotni ekvivalentini toping J:

1391. 4/5 g azot oksidi tarkibida 1/10 g azot borligi ma'lum bo'lsa, oksidning ekvivalentini toping J:

1392. 92/2 g azot oksidi tarkibida 64/2 g azot borligi ma'lum bo'lsa, azotni ekvivalentini toping J:

1393. 46/3 g azot oksidining ekvivalenti 11,5 ga teng bo'lsa, oksid tarkibidagi kislorod massasini toping J:

1394. 46/3 g azot oksidining ekvivalenti 11,5 ga teng bo'lsa, oksid tarkibidagi azot massasini toping J:

1395. Vodorodga nisbatan zichligi 19 ga teng bo'lgan kislorod va argondan iborat aralashma ozonotordan o'tkazilganda o'rtacha molekulyar massa 40 ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan gazlar aralashmasidagi moddalarning molini aniqlang. J: 0,1; 0,75

1396. 160 g X_2YO_4 dan 3 ta tarkibli tarkibida 0,8 mol X va massa jihatdan 24% Y mavjud bo'lsa, shu moddaning 50 gramida necha mol neytron borligini aniqlang. J: 25,5

1397. Alken molekulasini hosil qilishda qatnashgan umumiy bog'lar sonini hisoblashda qaysi formulani qo'llash mumkin? J: 3n

1398. n ta uglerod atomi tutgan alken molekulasini hosil qilishda qatnashgan sigma bog'lar sonini hisoblashda qaysi formulani qo'llash mumkin? J: 3n-1

1399. Quyidagi qaysi moddalar ta'sirlashganda o'rta, nordon va asosli tuz hosil bo'ladi? J: $Ca(OH)_2 + H_2SO_4$

1400. Element bitta alfa biriktirsa...
J: yadro zaryadi ikki birlikka, massasi 4 birlikka ortadi

1401. Element bitta proton biriktirsa...
J: yadro zaryadi bir birlikka, massasi bir birlikka ortadi

1402. Agar element bitta pozitron biriktirsa...
J: yadro zaryadi bir birlikka ortadi, massasi o'zgarmaydi

1403. Element bitta neytron biriktirsa...
J: yadro zaryadi o'zgarmaydi, massasi bir birlikka ortadi

1404. Qaysi birikmada bog'lanish energiyasi eng yuqori qutblikka ega?
A) H_2O *B) HF C) NH_3 D) HCl

1405. 50 metr suv ostida azotning hajmi o'lchanganda 3 litr hajmi egalladi. Agar har bir 1 metr suv ostidagi bosim 5 kPa ga ortadigan bo'lsa, azotning suv yuzasidagi hajmini (l) aniqlang. (suv yuzasida bosim normal sharoitda).
A) 9,3 *B) 10,4 C) 7,4 D) 13,5

1406. 75 metr suv ostida azotning hajmi o'lchanganda 1 litr hajmi egalladi. Agar har bir 1 metr suv ostidagi bosim 7 kPa ga ortadigan bo'lsa, azotning suv yuzasidagi hajmini (l) aniqlang. (suv yuzasida bosim normal sharoitda).
*A) 6,2 B) 6,93 C) 1,6 D) 5,18

1407. 75 metr suv ostida geliyning hajmi o'lchanganda 2 litr hajmi egalladi. Agar har bir 1 metr suv ostidagi bosim 7 kPa ga ortadigan bo'lsa, geliyning suv yuzasidagi hajmini (l) aniqlang. (suv yuzasida bosim normal sharoitda).
A) 9,3 B) 6,9 *C) 12,4 D) 10,36

1408. 150 metr suv ostida vodorodning hajmi o'lchanganda 5 litr hajmi egalladi. Agar har bir 1 metr suv ostidagi bosim 15 kPa ga ortadigan bo'lsa, vodorodning suv yuzasidagi hajmini (l) aniqlang. (suv yuzasida bosim normal sharoitda).
A) 88 B) 16,3 C) 16 *D) 93

1409. $^{240}X \rightarrow ^{78}Y + ^{159}Z + 3n$. Ushbu yadro reaksiyasida X ning neytronlari Y ning neytronlaridan 102 mol ga, Z ning neytronlardan 49 molga ko'p bo'lsa, X yadro zaryadini aniqlang.
A) 92 B) 89 C) 95 D) 96

1410. $^{240}X \rightarrow ^{78}Y + ^{159}Z + 3n$. Ushbu yadro reaksiyasida X ning neytronlari Y ning neytronlaridan 102 mol ga, Z ning neytronlardan 49 molga ko'p bo'lsa, Y yadro zaryadini aniqlang.
A) 60 B) 44 C) 32 D) 35

1411. $^{238}X \rightarrow ^{211}Y + ^{32}Z + 5n$. Ushbu yadro reaksiyasida X ning neytronlari Y ning neytronlaridan 16 mol ga, Z ning

neytronlardan 131 molga ko'p bo'lsa, X yadro zaryadini aniqlang.
A) 92 B) 89 C) 95 D) 96

1412. $^{238}X \rightarrow ^{211}Y + ^{32}Z + 5n$. Ushbu yadro reaksiyasida X ning neytronlari Y ning neytronlaridan 16 mol ga, Z ning neytronlardan 131 molga ko'p bo'lsa, Y yadro zaryadini aniqlang.
A) 92 B) 85 C) 74 D) 35

1413. $^{250}X \rightarrow ^{114}Y + ^{130}Z + 6n$. Ushbu yadro reaksiyasida X ning neytronlari Y ning neytronlaridan 89 mol ga, Z ning neytronlardan 72 molga ko'p bo'lsa, X yadro zaryadini aniqlang.
A) 92 B) 89 C) 95 D) 96

1414. $^{250}X \rightarrow ^{114}Y + ^{130}Z + 6n$. Ushbu yadro reaksiyasida X ning neytronlari Y ning neytronlaridan 89 mol ga, Z ning neytronlardan 72 molga ko'p bo'lsa, Y yadro zaryadini aniqlang.
A) 48 B) 85 C) 74 D) 35

1415. $^{230}X \rightarrow ^{70}Y + ^{156}Z + 4n$. Ushbu yadro reaksiyasida X ning neytronlari Y ning neytronlaridan 101 mol ga, Z ning neytronlardan 43 molga ko'p bo'lsa, X yadro zaryadini aniqlang.
A) 92 B) 89 C) 95 D) 90

1416. $^{230}X \rightarrow ^{70}Y + ^{156}Z + 4n$. Ushbu yadro reaksiyasida X ning neytronlari Y ning neytronlaridan 101 mol ga, Z ning neytronlardan 43 molga ko'p bo'lsa, Y yadro zaryadini aniqlang.
A) 48 B) 31 C) 51 D) 35

1417. $^{240}X \rightarrow ^{125}Y + ^{113}Z + 2n$. Ushbu yadro reaksiyasida X ning neytronlari Y ning neytronlaridan 72 mol ga, Z ning neytronlardan 76 molga ko'p bo'lsa, X yadro zaryadini aniqlang.
A) 92 B) 89 C) 94 D) 90

1418. $^{240}X \rightarrow ^{125}Y + ^{113}Z + 2n$. Ushbu yadro reaksiyasida X ning neytronlari Y ning neytronlaridan 72 mol ga, Z ning neytronlardan 76 molga ko'p bo'lsa, Y yadro zaryadini aniqlang.
A) 54 B) 61 C) 94 D) 43

1419. Metan, vodorod va kisloroddan iborat aralashma yopiq idishda to'liq yondirildi. Suv bug' kondensatlan gandan keyin idishdagi bosim 2,67 marta kamaydi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi NaOH eritmasidan o'tkazilganda idishdagi bosim boshlang'ich bosimga nisbatan 4 marta kamaydi Boshlang'ich aralashma tarkibidagi kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. (kislorod mo'l miqdorda).
A) 80 B) 66,6 C) 60 D) 62,5

1420. Propan, vodorod va kisloroddan iborat aralashma yopiq idishda to'liq yondirildi. Suv bug' kondensatlan gandan keyin idishdagi bosim 2,2 marta kamaydi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi LiOH eritmasidan o'tkazilganda idishdagi bosim boshlang'ich bosimga nisbatan 5,5 marta kamaydi Boshlang'ich aralashma tarkibidagi kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. (kislorod mo'l miqdorda).
A) 73 B) 66,6 C) 60 D) 33,3

1421. Eten, vodorod va kisloroddan iborat aralashma yopiq idishda to'liq yondirildi. Suv bug' kondensatlan gandan keyin idishdagi bosim 3 marta kamaydi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi NaOH eritmasidan o'tkazilganda idishdagi bosim boshlang'ich bosimga nisbatan 6 marta kamaydi Boshlang'ich aralashma tarkibidagi kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. (kislorod mo'l miqdorda).
A) 80 B) 66,6 C) 60 D) 33,3

1422. Eten, vodorod va kisloroddan iborat aralashma yopiq idishda to'liq yondirildi. Suv bug' kondensatlan gandan keyin idishdagi bosim 3 marta kamaydi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi NaOH eritmasidan o'tkazilganda idishdagi bosim boshlang'ich bosimga nisbatan 6 marta kamaydi Boshlang'ich aralashma o'rtacha molekulyar massasini aniqlang. (kislorod mo'l miqdorda).
A) 24,67 B) 18,44 C) 21,67 D) 11,7
1423. Eten, vodorod va kisloroddan iborat aralashma yopiq idishda to'liq yondirildi. Suv bug' kondensatlan gandan keyin idishdagi bosim 3 marta kamaydi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi NaOH eritmasidan o'tkazilganda idishdagi bosim boshlang'ich bosimga nisbatan 6 marta kamaydi Boshlang'ich aralashma tarkibidagi vodorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. (kislorod mo'l miqdorda).
A) 80 B) 66,6 C) 60 D) 33,3
1424. Propin, vodorod va kisloroddan iborat aralashma yopiq idishda to'liq yondirildi. Suv bug' kondensatlan gandan keyin idishdagi bosim 1,875 marta kamaydi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi LiOH eritmasidan o'tkazilganda idishdagi bosim boshlang'ich bosimga nisbatan 3,75 marta kamaydi. Hosil bo'lgan aralashma tarkibidagi kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. (kislorod mo'l miqdorda).
A) 25 B) 66,6 C) 75 D) 50
1425. Propin, vodorod va kisloroddan iborat aralashma yopiq idishda to'liq yondirildi. Suv bug' kondensatlan gandan keyin idishdagi bosim 1,875 marta kamaydi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi LiOH eritmasidan o'tkazilganda idishdagi bosim boshlang'ich bosimga nisbatan 3,75 marta kamaydi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molekulyar massasini aniqlang. (kislorod mo'l miqdorda).
A) 38 B) 24,5 C) 33,2 D) 18,4
1426. Azotga o'zining massasidan 4 g kam SO₃ qo'shilganda D(He)=10 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, qo'shilgan gazning massasini (g) aniqlang.
A) 28 *B) 24 C) 64 D) 56
1427. SO₃ ga o'zining massasidan 4 g ko'p etilen qo'shilgan da D(He)=10 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, qo'shilgan gazning massasini (g) aniqlang.
A) 28 *B) 24 C) 64 D) 56
1428. Metanga o'zining massasidan 7 g ko'p CO₂ qo'shilgan da D(He)=7,5 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, qo'shilgan gazning massasini (g) aniqlang.
A) 16 *B) 11 C) 4 D) 22
1429. C₃H₈ ga o'zining massasidan 7 g kam metan qo'shilganda D(He)=7,5 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, qo'shilgan gazning massasini (g) aniqlang.
A) 16 B) 11 C) 4 D) 22
1430. Vodorodga o'zining massasidan 11 g ko'p metan qo'shilganda D(He)=1,5 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, qo'shilgan gazning massasini (g) aniqlang.
A) 16 B) 32 C) 10 D) 5
1431. Metanga o'zining massasidan 11 g kam metan qo'shilganda D(He)=1,5 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, qo'shilgan gazning massasini (g) aniqlang.
A) 16 B) 32 C) 10 D) 5
1432. Is gaziga o'zining massasidan 4 g ko'p CO₂ qo'shilgan da D(Ne)=1,8 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, dastlabki gazning massasini (g) aniqlang.
A) 28 B) 14 C) 7 D) 22
1433. CO₂ ga o'zining massasidan 4 g kam CO qo'shilgan da D(Ne)=1,8 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, dastlabki gazning massasini (g) aniqlang.
*A) 28 B) 14 C) 7 D) 11
1434. SO₃ ga o'zining massasidan 19 g kam C₂H₂ qo'shilganda D(Ar)=1,25 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, qo'shilgan gazning massasini (g) aniqlang.
A) 26 B) 16 C) 13 D) 32
1435. C₂H₂ ga o'zining massasidan 19 g ko'p SO₃ qo'shilganda D(Ar)=1,25 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, qo'shilgan gazning massasini (g) aniqlang.
A) 26 B) 16 C) 13 D) 32
1436. Ozon, sulfat angidrid va metandan iborat 4,7 mol aralashmada atomlar soni teng bo'lsa, aralashmadagi ozonning hajmini (l, n.sh) hisoblang.
A) 26,88 B) 33,6 C) 44,8 D) 13,44
1437. Ozon, sulfat angidrid va metandan iborat 4,7 mol aralashmada atomlar soni teng bo'lsa, aralashmadagi metanning hajmini (l, n.sh) hisoblang.
A) 26,88 B) 33,6 C) 44,8 D) 13,44
1438. Asetilen, is gazi va metandan iborat 5,7 mol aralashmada atomlar soni teng bo'lsa, aralashmadagi metanning hajmini (l, n.sh) hisoblang.
A) 26,88 B) 33,6 C) 44,8 D) 13,44
1439. Asetilen, is gazi va metandan iborat 5,7 mol aralashmada atomlar soni teng bo'lsa, aralashmadagi asetilenning hajmini (l, n.sh) hisoblang.
A) 26,88 B) 33,6 C) 44,8 D) 13,44
1440. Vodorod ftorid, vodorod sulfid va karbonat angidridan iborat 1,4 mol aralashmada atomlar soni teng bo'lsa, aralashmadagi H₂S ning hajmini (l, n.sh) hisoblang.
A) 22,4 B) 4,48 C) 8,96 D) 13,44
1441. Vodorod ftorid, vodorod sulfid va karbonat angidridan iborat 1,4 mol aralashmada atomlar soni teng bo'lsa, aralashmadagi HF ning hajmini (l, n.sh) hisoblang.
A) 22,4 B) 4,48 C) 8,96 D) 13,44
1442. Azot, geliy va metandan iborat 1,7 mol aralashmada atomlar soni teng bo'lsa, aralashmadagi geliyning hajmini (l, n.sh) hisoblang.
A) 22,4 B) 4,48 C) 8,96 D) 13,44
1443. Azot, geliy va metandan iborat 1,7 mol aralashmada atomlar soni teng bo'lsa, aralashmaning o'rtacha molekulyar massaini hisoblang.
A) 12,5 B) 20,62 C) 15,57 D) 18,6
1444. Neon, brom va CO₂ dan iborat 1,1 mol aralashmada atomlar soni teng bo'lsa, aralashmadagi neonning hajmini (l, n.sh) hisoblang.
A) 67,2 B) 44,8 C) 8,96 D) 13,44
1445. Neon, brom va CO₂ dan iborat 1,1 mol aralashmada atomlar soni teng bo'lsa, aralashmadagi bromning hajmini (l, n.sh) hisoblang.
A) 6,72 B) 4,48 C) 8,96 D) 13,44

1446. Alumiyniy fosfid va rubidiy gidridan aralashma suvda eritilganda 17,92 litr gaz va 31,2 g cho'kma ajralgan bo'lsa, dastlabki aralashma massasini (g) aniqlang.

1447. Benzolning noma'lum gomologining 2 xil izomeri oksidlanishi natijasida 22,4 litr karbonat angidrid ajraldi. Agar reaksiyadan keyin 48,8 g benzoy kislota va 33,2 g tereftal kislota hosil bo'lsa, noma'lum modda formulasini aniqlang.

1) izopropil benzol; 2) metil,etil benzol; 3) izobutil benzol; 4) dietil benzol; 5) etil,izopropil benzol; 6) trimetil benzol; A) 3,5 B) 1,2 C) 4,3 D) 5,6

1448. Benzolning noma'lum gomologining 2 xil izomeri oksidlanishi natijasida 24,64 litr karbonat angidrid ajraldi. Agar reaksiyadan keyin 36,6 g benzoy kislota va 16,6 g tereftal kislota hosil bo'lsa, noma'lum modda formulasini aniqlang.

1) izopropil benzol; 2) metil,etil benzol; 3) izobutil benzol; 4) dietil benzol; 5) etil,izopropil benzol; 6) trimetil benzol; A) 3,5 B) 1,2 C) 1,3 D) 1,6

1449. Benzolning noma'lum gomologining 2 xil izomeri oksidlanishi natijasida 15,68 litr karbonat angidrid ajraldi. Agar reaksiyadan keyin 33,2 g tereftal kislota va 63 g uch asosli kislota hosil bo'lsa, noma'lum modda formulasini aniqlang.

1) metil,dietil benzol; 2) dimetil,etil benzol; 3) trietil benzol; 4) dietil benzol; 5) dimetil benzol; 6) etil benzol; A) 3,2 B) 1,2 C) 4,3 D) 5,6

1450. Benzolning noma'lum gomologining 2 xil izomeri oksidlanishi natijasida 11,2 litr karbonat angidrid ajraldi. Agar reaksiyadan keyin 61 g benzoy kislota va 49,8 g tereftal kislota hosil bo'lsa, noma'lum modda formulasini aniqlang.

1) izopropil benzol; 2) metil,etil benzol; 3) izobutil benzol; 4) dietil benzol; 5) etil izopropil benzol; 6) trimetil benzol; A) 3,2 B) 1,2 C) 4,3 D) 5,6

1451. Benzolning noma'lum gomologining 2 xil izomeri oksidlanishi natijasida 29,12 litr karbonat angidrid ajraldi. Agar reaksiyadan keyin 36,6 g benzoy kislota va 84 g uch asosli kislota hosil bo'lsa, noma'lum modda formulasini aniqlang.

1) trimetil benzol; 2) dimetil,etil benzol; 3) trietil benzol; 4) izobutil benzol; 5) izopropil benzol; 6) pentil benzol; A) 2,6 B) 1,2 C) 4,3 D) 1,4

1452. Novshadil spirit, zar suviini olishni va "Yetmish kitob" ning muallifi bo'lgan o'rta asr kimyogari?

A) Gipokrat B) Alarganes *C) Gaber D) Razes

1453. "Kitob Amal ar-Rohmat" ning muallifi bo'lgan o'rta asr kimyogari?

A) Ar-Roziy *B) Al-Farg'oniy
C) Jobr ibn Hayyom D) Abu Nasr Farobiy

1454. Radiaktivlikni qaysi olim ochgan?

*A) Bekkerel B) Mozli C) Tomson D) Rentgen

1455. Tok elektronlar soni ortib boorish tartibida joylashtirilgan qatorni toping.

A) xrom, marganes, temir, kabalt
*B) kobalt, temir, marganes, xrom
C) marganes, xrom, kobalt, temir
D) temir, kobalt, xrom, marganes

1456. Xrom atomida neytronlar soni nuklonlarining 52% ini tashkil qiladi. Unga izoton bo'lgan atomlarni aniqlang.

1) ^{50}V ; 2) ^{48}Ti ; 3) ^{52}Mn ; 4) ^{47}Sc ;

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

1457. N. sh da 800 ml keladigan gaz 35°C va 96kPa da qanday hajmni egallaydi?

A) 584 *B) 952 C) 884 D) 904

1458. 4 g metan 273°C da necha litrli idishda 202,6kPa bosim hosil qiladi?

A) 2,8 B) 4,48 *C) 5,6 D) 8,96

1459. Metan gazi bialn to'ldirilgan idish massasi 28 g, idish bo'shatilib uni silan bilan to'ldirilganda 40 g keladi. Ushbu idish shunday sharoitda karbonat angidrid bilan to'ldirilsa, u qanday massa keladi?

A) 43 B) 40 *C) 49 D) 52

1460. 16 g XO_2 ning 27°C va 83,1 kPa bosimdagi hajmi 7,5 litr. X ni aniqlang.

A) C B) Si C) N *D) S

1461. 8,96 litr (n.sh) NO va NO_2 aralashmasida 3,72 mg electron mavjud bo'lsa, ushbu aralashmadagi azot(II)-oksidning hajmiy ulushini aniqlang.

A) 0,2 B) 0,25 *C) 0,75 D) 0,8

1462. Qaysi gazning 47°C va 166,2 kPa bosimda 10 litrdagi atomlari Avogadro sonidan 5 marta ko'p bo'ladi?

A) metan *B) etan C) fosfin D) xlor

1463. Atomlari teng bo'lgan azot va ozon gazlari aralashmasi 18 litr keladi. Unga shu sharoitda necha litr karbonat angidrid qo'shilsa hosil bo'lgan aralashmaning geliyga nisbatan zichligi 9,5 ga teng bo'ladi?

A) 12 B) 8 *C) 6 D) 16

1464. Suv osti kemasidan ajralib chiqqan 1,5 litrli havo pufagi 150 metr yuqorilagandan keyin suv yuzasiga chiqadi. Agar dengiz tubiga har bir metr tushganda bosim 0,1 atm ga ortsa havo pufagining oxirgi hajmini (litr) aniqlang. (Yuzada bosim 1 atm).

*A) 24 B) 16 C) 18 D) 36

1465. Quyidagi qaysi ifoda noto'gri?

1) vodorod atomi; 2) grafit atomi; 3) etan molekulasini;
4) silan atomi; 5) uglerod izotopi;
A) 2,4,5 *B) 2,4 C) 1,3,5 D) 1,3

1466. 12 g metan 18 litr keladigan sharoitda 12 litr karbonat angidrididagi kislorod atomlari massasini (g) aniqlang.

*A) 16 B) 24 C) 32 D) 48

1467. Quyidagilardan qaysilari kimyoviy jarayon emas?

A) temirning zanglashi *B) uzumning suvda erishi
C) oltingugurt yonishi D) shisha pishirish

1468. Quyidagi qaysi fikr atom –molekulyar talimotga zid?

A) molekulararo o'zaro tortishish va itarishish kuchlari mavjud
B) kimyoviy jarayonlar paytida atomlar saqlanib qoladi, lekin molekular tarkibi o'zgaradi

C) molekula moddaning barcha kimyoviy xossalarni o'zida tutgan eng kichik zarracha

*D) oddiy moddalar turli kimyoviy element atomlaridan, murakkab moddalar esa kimyoviy elemnt atomlaridan tashkil topgan

1469. Qaysi qatorda o'zgarimas valentli metallar har hil valentlik namoyon qilgan?

A) CaCl_2 , AlBr_3 , CuJ B) AgBr , HgO , AuCl_3

*C) Li_2S , Ba_3P_2 , Al_2O_3 D) Mg_3N_2 , Ca_3P_2 , Fe_3As

1470. Quyidagi elementlardan nechtasida allotropiya hodisasi kuzatilmaydi?

Ftor, qalay, brom, selen, tellur, yod, kislorod, fosfor

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

1471. Quyidagi fikrlardan qaysilari oddiy modda haqida?

1) ftorning reaksiyon qobiliyati juda kuchli bo'lgani uchun unga "ftoros" halokat degan atama ishlatilgan

2) xlorning yadro zaryadi +17;

3) brom qizil rangli suyuqlik;

4) xrom metallar ichida eng qattiq'I;

5) kaliy IA guruhda joylashgan;

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

1472. "Moddaning tarkibi o'zgarishi bilan boradigan jarayonlar kimyoviy hodisalar hisoblanadi" ifodasidagi "tarkib" so'zi o'rniga qaysi zarracha nomi keltirilsa, ma'no o'zgarmaydi?

A) atom *B) molekula C) ion D) element

1473. Qaysi valentliklarni fosfor ham, xrom ham namoyon qila olmaydi, lekin yod namoyon qiladi

1) V; 2) III; 3) VI; 4) VII; 5) I

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

1474. Kaliy sulfat kristallogidrat tarkibida $\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ kislorodning massa ulushi 58,67% bo'lsa, kristallogidrat tarkibidagi suv molekulari soni qancha?

A) 9 *B) 7 C) 5 D) 11

1475. 11,8 g noma'lum modda yonganda 26,4 g karbonat anhidrid, 16,2 g suv va 2,8 g azot hosil bo'lsa, uning empirik formulasini aniqlang.

A) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ B) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$ C) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NO}_2$

*D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2$

1476. 14,4 g metandagi vodorod atomlariga teng sonda atom tutgan suv molekulari sonini aniqlang.

A) $6,02 \cdot 10^{23}$ B) $4,816 \cdot 10^{23}$ *C) $7,224 \cdot 10^{23}$

D) $3,01 \cdot 10^{23}$

1477. Geliyga nisbatan zichligi 8 bo'lgan gazning 16 g massasi qancha hajmni egallaydi?

*A) 11,2 B) 5,6 C) 22,4 D) 4,48

1478. Qaysi gazning 1 g massasi 15C da 105kPa bosimda 1,34 litr hajmni egallaydi?

A) CO B) CH_4 *C) NH_3 D) H_2S

1479. Qandaydir ikki valentli metal hosil qilgan bromidida metalning massa ulushi 20%. Metalni aniqlang.

*A) Ca B) Mg C) Zn D) Be

1480. Eng qattiq metal atomi tarkibida s-elektronlari barcha elektronlar necha foizini tashkil qiladi?

A) 33,3 *B) 29,2 C) 36,7 D) 26,9

1481. Quyidagi metallarning nechitasi amfoter hossalari?

Fe, Al, Be, Ti, Ge, Rb, Nb, Mg, Sb, Na, Zn

A) 5 B) 6 C) 7 *D) 8

1482. Plastikligi eng yuqori bo'lgan metal atomida d-elektronlar s-elektronlaridan necha marta ko'p?

A) 2,33 *B) 2,73 C) 3,67 D) 3,12

1483. Metal tarkibida ... elektron qanchalik ko'p bo'lsa, Kristal

panjarasi shuncha puxta, metal shuncha mustahkam va qattiq, uning suyuqlanish va qaynash temperaturasi shuncha ... bo'ladi.

A) valent; past B) toq; baland *C) valent; baland

D) toq; past

1484. Tok o'tkazish bo'yicha 2-o'rinda turadigan metalning qanday massasi mo'l miqdordagi suyultirilgan nitrat kislotadan 28 litr (n.sh) gaz ajratadi?

*A) 120 B) 90 C) 60 D) 150

1485. Temperatura ... bilan metal atom-ionlarining tebranishi kuchayadi va elektr o'tkazuvchanlik ...

*A) ortishi; kamayadi B) kamayishi; kamayadi

C) kamayishi; ortadi D) ortishi; ortadi

1486. Tabiatda eng keng tarqalgan metal nitrati qizdirilganda hosil bo'lgan gaz aralashmasining havoga nisbatan zichligini aniqlang?

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

1487. Agar H_3XO_4 modda tarkibida X va kislorodning elektronlari 7:10 nisbatda bo'lsa, noma'lum X ni aniqlang.

A) B B) P C) Sb *D) As

1488. Agar H_3XO_4 modda tarkibida X va kislorodning elektronlari 7:10 nisbatda bo'lsa, noma'lum X ni protonlar sonini aniqlang.

A) 83 B) 15 C) 51 *D) 33

1489. Agar H_3XO_3 modda tarkibida X va kislorodning elektronlari 8:5 nisbatda bo'lsa, noma'lum X ni aniqlang.

A) B B) P *C) Sb D) As

1490. Agar H_3XO_3 modda tarkibida X va kislorodning elektronlari 8:5 nisbatda bo'lsa, noma'lum X ni protonlar sonini aniqlang.

A) 83 B) 15 C) 51 *D) 33

1491. Agar X_2O_3 modda tarkibida X va kislorodning elektronlari 7:5 nisbatda bo'lsa, noma'lum X ni aniqlang.

A) Al *B) Cr C) Fe D) B

1492. Agar X_2O_3 modda tarkibida X va kislorodning elektronlari 7:5 nisbatda bo'lsa, noma'lum X ni protonlar sonini aniqlang.

A) 11 *B) 24 C) 26 D) 27

1493. Agar HXO_4 modda tarkibida X va kislorodning elektronlari 2:8 nisbatda bo'lsa, noma'lum X ni aniqlang.

A) J B) Cl C) Br D) At

1494. 1280 g 5% li bromli suvni rangsizlantirish uchun qancha hajm eten va etin dan iborat aralashma kerak. Aralashmadagi etilening hajmiy ulushi 40% ga teng. J:

1495. 13,44 l prapanning yorug'lik ishtirokida xlor bilan reaksiya natijasida hosil bo'lgan alkil xlorid va xlorid kislotaning elektronlar nisbati 14:5,9 ga teng. Hosil bo'lgan HCl ni neytrallash uchun 40% li ($p=1,2$ /ml) o'yuvchi natriy eritmasidan qancha hajm (ml) kerak bo'ladi. J:100

1496. 16 gr kislorod 150 kpa da 27°C da 10 l ni taskil etadi. Harorat va bosim 4/3 marta hajm 3/2 marta ortdi. Qo'shilgan kislorod miqdorini aniqlang. J:0,25

1497. 16 mol electron qanday massadagi (g) etan kislotaning kaliyli tuzi tarkibida bo'ladi. J: 31,36

1498. 18 g $C_2H_5NH_2$ ga magniy izoprapil yodid ta'sir ettirilishidan hosil qilingan (unum 0,75) alkanni to'la yondirish uchun necha litr (n. sh da) hajm jixatdan 40% kislorod tutgan azot-kislorod aralashmasidan kerak? J:84
1499. 192,5 g ammoniy asetal qizdirilishidan 118 g organik birikma hosil bo'ladi. Reaksiya unumini aniqlang. J: 80%
1500. 2- metil butan xlorlanishi natijasida necha xil monoxlorli xosila hosil bo'ladi.
1501. 2,2 dimetil butan xlorlanishi natijasida necha xil monoxlorli xosila olish mumkin J:6xil
1502. 2:1 mo'l nisbatda olingan ishqoriy metal va uning o'ksididan iborat 5,4 g aralashma suvda eritilishi natijasida 8 g ishqor hosil bo'ldi. Metallni aniqlang J:Na
1503. 20°C da $MgSO_4$ ning 100g eritmasiga 1 g tuz qo'shildi va suv bug'lari kondensatlangandan so'ng kristallgidrat hosil bo'ldi. $MgSO_4 \cdot xH_2O$ 20°C da eruvchanligi 35,1 g bo'lsa, necha mol suv reaksiyaga kiritilgan. J:25,98
1504. 20°C da natriy sulfatning to'yingan eritmasidagi erituvchining massasi erigan moddaning massasidan 47,25 ko'p bo'lsa, shu temperaturadagi eruvchanlikni toping. J:35,6
1505. 20°C $MgSO_4$ ning 100 g to'yingan eritmasiga 1g tuz qo'shib qizdirildi va dastlabki sharoritga keltirilganda tarkibida 1,58 gr tuz bo'lgan kristalgidrat cho'kmaga tushgan bo'lsa, $MgSO_4$ kirtalgidrat suvining mo'l miqdorini toping. (20°C da gi eruvchanlik 35,1 ga teng). J:7
1506. 25,25 g bir valentli metall nitrat parchalanganda 2,8 l gaz ajraladi. Metallni aniqlang. J: K
1507. 250 g 20% tuz eritmasi bug'latib X % li eritma olindi. Ushbu eritmaga 240 gr 40% li ayni eritmasidan qo'shilganda 36,5 % li eritma hosil bo'ldi. X% ni toping. J: 31,25
1508. piran molekulasida necha metilen gruppa mavjud? J:1 ta
1509. Piridin molekulasida 5 ta uglerod, 5 ta vodorod hamda 1 ta azot atomi bo'lgan 6 a'zoli getrasiklik birikmadir. Undagi C atomining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang. J:-2
1510. Piridin molekulasida 5 ta uglerod, 5 ta vodorod hamda 1 ta azot atomi bo'lgan 6 a'zoli getrasiklik birikmadir. Undagi N atomining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang. J:-3
1511. prapanalning SP^3 orbitallari $12,04 \cdot 10^{23}$ bo'lsa, $YMgBr$ dagi H ning atomlar sonini aniqlang.
1512. pripsipitat 137,6 gr $CaHPO_4 \cdot 2H_2O$ modda tarkibda ozuqa modda miqdorini toping.(mol)
1513. prapan va noma'lum gazdan iborat 9,3 gr aralashmaning hajmi 4,89 litr (22°C va 1atm) ga teng bo'lsa, noma'lum gazni aniqlang. (aralashmadagi noma'lum gazning hajmiy ulushi 25% ga teng) J:butan
1514. etilen glikol qaysi moddaning gidratlanishidan olinadi. J: C_2H_4
1515. Grafit HNO_3 kislota bilan reaksiyaga kirishganda qaysi modda oksidlovchi hisoblanadi. J: HNO_3
1516. $RC(OCH_3)_3$ tarkibli birikmaning 94,72 g massasi gidrolizlanganda (unum 0,8) tarkibida $166,441 \cdot 10^{21}$ dona electron tutgan spirt hosil bo'ladi. J:izomoy kislota
1517. tuzning massa ulushi 0,1 bo'lgan 600 g eritmaning 30% ajratib olindi. Keyin qolgan eritmaning 10% ini ajratib olindi. Qolgan eritmaga 600 g bo'guncha suv qo'shilganda. Suvning massasi qancha bo'ladi.
1518. C va H atomlari nisbati 0,25:4,5 bo'lgan CH_4 va suv bug'lari aralashmasi kuchli qizdirildi va bitta oddiy ikkita oksidlardan iborat aralashma hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan aralashmaning geliyga nisbatan zichligini aniqlang. J:3,55
1519. C va H atomlari nisbati 1,25:10 bo'lgan CH_4 va suv bug'lari aralashmasi kuchli qizdirildi va bitta oddiy ikkita oksidlardan iborat aralashma hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan aralashmaning geliyga nisbatan zichligini aniqlang. J:2,6
1520. C va H atomlari nisbati 1,25: 60 bo'lgan CH_4 va suv bug'lari aralashmasi kuchli qizdirildi va bitta oddiy ikkita oksidlardan iborat aralashma hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan aralashmaning geliyga nisbatan zichligini aniqlang. J:4,12
1521. o'rta tuzdan nordan tuz olish reaksiyasida 10,08 l H_2S dan necha gramm $NaHS$ hosil bo'ladi.
1522. O_2 o'zining massasidan 40 gr ga kam bo'lgan He gazi qo'shilganda H_2 nisbatan zichligi 5,5 ga teng bo'lgan aralashma hosil bo'ldi. Aralashmadagi 2 ta gazni massalarini aniqlang. Kislorodni massasini aniqlang He ni massasini aniqlang. J: 1)88 2)64 3)24
1523. $KMnO_4 + HCl \rightarrow$ reaksiyasida o'ng va chap tomonidagi tuzlarning yig'indisi 124,5 gr bo'lsa, sarf bo'lgan 36,5 % li $P=1,5$ bo'lgan HCl hajmin toping. J:.
1524. 1mol ammiak qizdirildi 0°C qizdirilgandan so'ng bosim 3,3 marta ortdi. 546 °C da K_m ni toping J: $2,08 \cdot 10^{-4}$
1525. 1 mol N_2O_4 qizdirilganda hajm 1,25 marta ortdi. N_2O_4 ning necha foizi parchalangan. J:1/3
1526. 1,8 g aldegid qattiq qizdirildi va hosil bo'lgan gaz KOH bilan reaksiyaga kirishganda 2 xil tuz hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan tuzlarning konsentratsiyasi teng bo'lsa, aldegidni aniqlang. J: butanal
1527. 1:3 nisbatda olingan Zn va Cu necha g qotishmasi 20 Cu qo'shilganda Zn massa ulushi 52 ga teng bo'ladi.
1528. 10,08 l prapaning yorug'lik ishtirokida xlor bilan reaksiyasi natijasida hosil bo'lgan alkilxlorid va xlorid kislotaning elektronlar nisbati 11,25:9 ga teng hosil bo'lgan HCl neytrallanishi uchun 40% li ($p=1,2g/ml$) o'yuvchi natriy eritmasidan qancha hajm (ml) kerak bo'ladi. J:150
1529. 1000 gr 16% $CuSO_4$ grafir elektrodi yordamida elektroliz qilindi. metal ajralib cliqqan shu metal 500 gr 78,4% H_2SO_4 eritmasida eritildi dastlabki eritmadagi moddaning massa ulushni (a), ajralib cliqqan gazlaming hajmini(b) toping. J: a- 47,06; b-89,6 l

1530. 1000 gr 16% CuSO₄ grafir elektrodi yordamida elektroliz qilindi. nx'tal ajralib cliiqqan sliu n>etal 500 gr 78,4% H₂SO₄ eritmasida eritildi dastlabki eritmadagi moddaning massa ulushni (a), ajralib cliiqqan gazlaming hajmini(b) toping. J: a- 47,06; b-89.6 I
1531. 4f energetik pog'onachadan keyin qaysi energetik pog'onacha elektron bilan to'ladi. J: 5d
1532. 5d energetik pog'onachadan keyin qaysi energetik pog'onacha elektron bilan to'ladi. J:6p
1533. Tuzning massa ulushi 0.1 bo'lgan 600gr eritmaning 30% ajratib olindi. keyin qolgan eritmaning 10% ajratib olindi.Qolgan eritmaga 600 grbo'lguncha suv qo'shilganda. Suvning massasi qancha bo'ladi?
- 1534.Urotropin molekubsidagi azot atombrining oksidlanish darajabri yig'indisini hisobng. J: -12
1535. Vodorod atombr soni teng bo'lgan furan va piran arabshmasidagi moddalaming mo1 nisbatini aniqbng. J: 3:2
1536. Vodorod va kislorod atombr soni teng bo'lgan nitrat kislotaning suvli eritmasidagi kislotaning molyalligi nechiga teng? J:27.78
1536. Vodorod va kislorod atombr soni teng bo'lgan sulfat kislotaning suvli erotmasida kislotaning massa ulushini (%) aniqbng. JAVOB:73.1
- 1537.Vodorodning massa ulushi 10,34 % ga teng bo'lgan. alifatik aldegidning qanday massasida 2,32 g butan tarkibidagi protonlar sonicha elektrton bo'ladi? J:2.465
1538. X mol BaCO₃ tuzi 60 % unum bilan parchalanganda olingan gazlar va oksid massa farqi 81.75 g bo'lsa , x ni aniqang. J:1,25
1539. X mol CaCO₃ tuzi 75 % unum bilan parchabnganda olingan gazbr va oksid massa farqi 3.6 g bo'Lsa x ni aniqbng. J:0.4
1540. CO₂ noma'lum alkan bilan aralashtirildi. Aralashmada CO₂ ning hajmiy ulushi 56% nomalum alkanning massa ulushi 4/18 bo'lsa alkanni toping. J:
1541. CrCl₃ vaCr(OH)₃ suvli eritmasi reaksiyaga kirishgandagi qisqa ionli tenglamasidagi koefiLsentlar yig'indisini aniqlang.J:8
1542. Cu(II) galogenid tarkibida galogenidning massa ulushi Eu ning massa ulushidan kicliik bo'Lsa galogenidning nLsbiy atom massasini hisoblang.J:
1543. CuO va FeO dan iborat 0.9 mol aralashma ammiak yordamida qaytarilganda 52.8 gr metal lar aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida ajralgan N. necha grMgni biriktiraoladi.
1544. CuO. FeO didan iborat 30.4 gr aralashmaga ammiak qo'shildi. Ta'sir ettirilgandan so'ng 33,4 gr qattiq qoldiq hosil bo'ldi. Reaksiyaga kirishgan ammiakiing hajmini aniqlang. J:7.4
1545. E vitamininig hosil bo'lishida ahamiyatgaega bo'lgan element J:Mn
1546. Elektroliz jarayonida reletli buyumlarni tayyorlashda qanday jarayondan foydalaniladi JAVOB: galvonoplastika
1546. Elektroliz jarayonida reletli buyumlarni tayyorlashda qanday jarayondan foydalaniladi J: galvonoplastika eng yuqori qutiblliliga ega bo'lgan birikma. J: 11F
1547. EO iborat aralashmada kislorodning massasi metallnikidan ko'p bo'lsa elementni aniqlang. J: N.
1548. Tarkibida uglerod atombr sonni bir xil bo'lgan alken va alkin arabshmasi bor. Moddalar miqdori 1:1,2 mol nisbatda bo'lganda. atombr soni o'zaro teng bo'ladi. 1,25 mol arabshmadagi vodorod atombr sonini aniqbng. J: 2.107* 10²³
1549. Tarkibida uglerod atombr sonni bir xil bo'lgan alken va alkin arabshmasi bor. Moddalar miqdori 2:3 mol nisbatda bo'lganda. atomlar soni o'zaro teng bo'ladi. 1,1 mol arabshmadagi vodorod atombr sonini aniqbng. J: 4.58* 10²³
1550. Tarkibida uglerod atombr sonni bir xil bo'lgan alken va alkin arabshmasi bor. Moddalar miqdori 1:1,2 mol nisbatda bo'lganda atomlar soni o'zaro teng bo'ladi. 5,5 mol arabshmadagi vodorod atombr sonini aniqbng. J: 22.9*10²³
1551. Qandning bijg'ishidan A.B.E mahsulotlar olindi. B.E maltsulotning yig'indisi 7,92 gr bo'lsa qancha qand bijg'igan. J: 16.2
1552. Tarkibida vodorodning massa ulushi 6.67 % bo'lgan aldegid tarkibidagi klslorodning massa ulushini % va uning
1553. Tarkibida Zn Cu Al Mg saqbgan 252 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 68 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 1.456 l (n.sh)da gaz ajraladi vaeritmada qoldiq qoladi. QotLshma tarkibidagi Mg massasini aniqbng? JAVOB: 36
1554. Tarkibida Zn Cu Al Mg saqbgan 252 g qotlshmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 68 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda
1555. Tarkibida asosan suyuq uglevodorodlar bo'ladigan neft - parafin asosli. qattiq uglevodorodlar bo'bdigan neft esa qanday asosli net) deb ataladi J: as fait asosli
1556. Teng massali K va 117g suv tasirlashuvidan necha (n.sh)l H₂ ajraladi? JAVOB:33.6
1557. Teng mol nisbatda olingan ishqoriy metal va uning oksididan iborat 6.65 gr aralashma suvda eritilishi natijasida 8.4 gr ishqor hosil bo'ldi.Metallni aniqlang. JAVOB:K
1558. Teng mol nisbatda olingan ishqoriy metall va uning oksididan iborat 5.45 gr aralashma suvda eritilishi natijasida 6.15 gr ishqor hosil bo'ldi.Metallni aniqlang. JAVOB:Rb
1559. Teri pegmentatsiyasida. temiming o'zlashtirilLshida Muhim rol o'ynaydi. J: Cu
1560. Toshko'mir smolasi hamda jasmin, oq akatsiya gullarining efir moylan tarkibida uchraydigan geterosiklik birikmani aniqlang J:indol

1561. Toshko'mir smolasidan olingan og'ir moy fraksiyasidan qanday modda ajratib olinadi? J: naflalin ifodada

1562. Propen va eten ga/lari aralashmasi yondirilganda. hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO₂ va H₂O laming hajmiy uhisllari mos ravlshda 50 % va 10 % ga teng bo'lsa. dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqbng. JAVOB:30.8

1563. Propen- dixlorpropan-propin. Ushbu o'zgarishlarni amalga oshirish uchun quyidagi qaysi moddabrdan foydalamsh kerak. J: xlor. KOH rung spirtdagi eritmasi

1564. propen Pt katalizatori Ishtirokida digidrogenlanganda olingan arabshma tarkibida sp² gibdidlangan orbitaliarning sp³ orbitallarga nisbatan 3:8 bo'lsa, reaksiya unumini hisoblang. J: 75 %

1564. Propin va etan gazbri arabshmasi yondirilganda. hosil bo'lgan gazlar arabshmasi tarkibidagi CO₂ va H₂O laming hajmiy ulushlari mos ravlshda 52 % va 48 % ga teng bo'lsa, dastbbki arabshmaning o'rtacha molyar massasini aniqbng. JAVOB:36

1565. Qaysi moddalar H₂S bilan oksidlanish-qaytarish, Na₂S bilan almashinish reaksiyaga kirlshadi? j: sulfat kislotasi

1566. Qaysi moddalar H₂SO₃ bilan oksidlanish qaytarilish, Na₂SO₃ bilan almashinish reaksiyasiga kirishadi? J: H₂SO₄

1567. Quyidagi moddalar alizarin bilan qanday rang hosil qialdi? J: Al₂O₃, - och qizil. Fe₂O₃- to'q binafsha ,Cr₂O₃ yashil

1568. Quyidagi moddabrning qaysi biri FeCl₃ ning H₂SO₄ (kons) bibn boradigan reaksiya mahsulotbri bilan ta'sirlashadi (suvdan tashqari) ? J:NaOH

1569. suvdagi eritmada Cr(OH)₃ va HCl tasirlashuvida o'rta tuz hosil bo'ldi. Bu jarayonning qisqa ionli tenglamasidagi barcha koefitsentlar yig'indisini aniqlang ? J:

1570. Suvli eritmada mavjud bo'lsa olinadigan juftni ko'rsating JAVOB: Ba(OH)₂. NaOH

1571. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatbri arabshmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n. sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 60% ni tashkil qilsa dastbbki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang. JAVOB: 1:3

1572. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatbri arabshmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n. sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 20% ni tashkil qilsa dastbbki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang. JAVOB: 2:1

1573. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatbri arabshmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n. sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 50% ni tashkil qilsa dastbbki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang. JAVOB: 1:2

1574. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatbri arabshmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n. sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 40% ni tashkil qilsa dastbbki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang. JAVOB: 3:4

1575. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatbri arabshmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n. sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 60 % ni tashkil qilsa dastbbki aralashmadagi natriy karbonatning massa ulushini aniqlang. JAVOB:29.6

1576. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatbri arabshmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n. sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 20 % ni tashkil qilsa HCl qo'shilganda 7.84 l (n.sh)da gaz ajarladi. Xloridlar massasini aniqlang. JAVOB: 33.05 gr

1577. Sianid kislotasi gidrolizlanish reaksiya tenglamasida o'ng va chap tomondagi atomlar yig'indisini hisoblang. J: 18 ta

1578. sp² va s bog'lar soni kamayib borish tartibida joylashtiring. JAVOB: etanol. metilamin, sirka kislotasi

1579. superfosfat Ca(H₂PO₄)₂*2H₂O tarkibida 28.4 gr ozuqa modda bo'lsa mineral modda massasini toping. J:

1580. Sut kisbtaning gomoligi bo'lgan 162 gr modda 0.01 mol Na bilan ta'sirlashganda necha gr modda hosil bo'ladi. J:

1581. Suv osti kemasida havo shari 1 litr havo 120 metr ga ko'tarilgan suv yuzasiga ko'tarilganda suv yuzasiga chiqadi. Suv tubiga har bir metrda 0,1 bosim bilan tushadi. Hajmini aniqbng. J: 13

1582. suv osti kemasida V=1 litr, 100 metr yuqorilagach yuzada bosim 1 ga teng. har bir metr pastlaganda 10 kPa qo'shiladi. yuzadagi hajmi toping. J: 10.87 l

1583. Quyidagi qaysi metal nitrati parchalanganda kislorod va metal nitriti hosil bo'ladi J: kaliy nitrat

1584. Quyidagi qaysi metal nitrati parchalanganda O₂ va MeNO₂ hosil bo'ladi? J: K

1585. Quyidagi qaysi moddalar elektroliz orqali olinadi? J: Ca

1586. Quyidagi qaysi moddalar elektroliz qilib olinadi. J: C'a

1587. Quyidagi qaysi moddalar natriy peroksid erimasi bilan tasirlashmaydi? J: propan

1588. Quyidagi qaysi moddalar tarkibidagi O₂ ning oksidlanish darajasi +2 ga teng. J: OF₂

1589. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatbri arabshmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n. sh), qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotasi ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 50 % ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi natriy karbonatning

massa ulushini aniqlang. JAVOB:38,7

1590. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi ($n \cdot sh$). qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotaga ta'sir ettirilganda ajralgan gaz hajmiining 4 0% ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi natriy karbonatning massa ulushini aniqlang. JAVOB:48,6

1591. Suyultirilgan sulfat kislotaga qaysi moddalarning juftlari bilan ta'sirlashadi. J: Al va NaOH

1592. Tarkibida massa bo'yicha 8,86 % alken saqbgan alken kislorod va metanol bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15.8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatiangandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molyar massasi dastbbkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa boshlang'ich aralashmadagi kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. JAVOB:70

1593. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqbgan alken kislorod va metanol bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15.8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatiangandan so'ng hosil bo'lgan arabshmaning o'rtacha molyar massasi dastbbkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa boshlang'ich aralashmadagi metanol bug'ining hajmiy ulushini (%) aniqlang. JAVOB:20

1594. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqbgan alken kislorod va metanol bug'idan iborat arabshmaning vodorodga nisbatan zichligi 15.8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatiangandan so'ng hosil bo'lgan arabshmaning o'rtacha molyar massasi dastbbkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa boshlang'ich arabshmadagi alkenning hajmiy ulushini (%) aniqlang. JAVOB: 10

1595. Zichligi 1,02 bo'lgan NaOH eritmasi o'zining massasidan 1,55 marta ko'p suv qo'shildi. Eritma molyarligi 1,55 ga kamaydi. Dastlabki eritmaning foiz konsentratsiyasini aniqlang J:10%\

1596. Zn ikki xil konsentratsiyali kislotalar bilan reaksiyaga kirishganda NO va N_2O oksid larning hajmlari teng bo'lsa, reaksiyaga kirishgan ruxning mo'l nisbatini aniqlang.

1597. Al_4C_3 va $Al(NO_2)_3$ iborat 2,26 g aralashma 100 ml suvda eritilishidan 4,68 g cho'kma hosil bo'lgan bo'lsa, reaksiya natijasida ajralib chiqqan gazni aniqlang. J:1,12

1598. K, Na va Ca metallarning 20,4 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashmadagi $Ca(OH)_2$ ni masasini aniqlang. J:14,8

1599. K, Na va Ca metallarning 21 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashmadagi Ca ni masasini aniqlang. J:4g

1600. CH_4 , CO, C_3H_8 iborat 15,68l aralashmada O atomlari $1,204 \cdot 10^{23}$ bo'lib, H atomlari undan 16 marta ko'p ushbu aralashma yondirilishida qancha hajm CO_2 hosil bo'ladi. J:24,64
1

1601. H ning massa ulushi 10,34 % ga teng bo'lgan, alifatik aldegidning qanday massasida 2,32 g butan tarkibida gi pratonlar sonicha electron bo'ladi.

1602. Noma'lum murakkab eferga yetarli miqdorda ammiak ta'sir ettirilishidan 48,4 karbon kislotaga amidi va 24 g izoprapil spirt hosil bo'ldi. Murakkab eferni aniqlang. J: izoprapil benzoate

1603. Fenolning gomologi yonganda hosil bo'ladigan suv miqdori, uning kaliy metalli bilan ta'sirlashidan hosil bo'lgan vodorod miqdoridan 10 marta ko'p. Gomologning qancha miqdorida 28 mol vodorod atomi bo'ladi? J:341,6

1604. 120 g $p=1,2$ bo'lgan Na_2CO_3 ning 25% eritmasi bug'latilishi natijasida eritma 70 ml bo'lib qoldi. Hosil bo'lgan eritmaning % konsentratsiyasini toping. J:33,33

1605. Agar HXO_4 modda tarkibida X va kislorodning elektronlari 2,3:2 nisbatda bo'lsa, noma'lum X ni protonlar sonini aniqlang. A) 53 B) 17 C) 35 D) 85

1606. Agar H_2XO_4 modda tarkibida X va kislorodning elektronlari 7:10 nisbatda bo'lsa, noma'lum X ni aniqlang. A) S B) Mn C) Cr D) Se

1607. Agar H_2XO_4 modda tarkibida X va kislorodning elektronlari 7:10 nisbatda bo'lsa, noma'lum X ni protonlar sonini aniqlang. A) 16 B) 25 C) 24 D) 34

1608. Noma'lum 26/2 g metall sulfidi tarkibida 16/3 g S bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang. A) Al B) K C) Na D) Mg

1609. Noma'lum 26/2 g metall sulfidi tarkibida 16/3 g S bo'lsa, shu birikmadagi metallni oksidlanish darajasini aniqlang. A) +2 B) +3 C) +1 D) +5

1610. Noma'lum 51/20 g metall oksidi tarkibida 6/5 g O bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang. A) Al B) K C) Na D) Mg

1611. Noma'lum 68/4 g metall oksidi tarkibida 40/5 g O bo'lsa, shu birikmadagi metallni oksidlanish darajasini aniqlang. A) +2 B) +3 C) +1 D) -1

1612. Noma'lum 73/2 g metall bromidi tarkibida 13/2 g metal bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang. A) Al B) Fe C) Cr D) Mg

1613. Noma'lum 73/2 g metall bromidi tarkibida 13/2 g metal bo'lsa, shu birikmadagi metallni oksidlanish darajasini aniqlang. A) +2 B) +3 C) +1 D) -1

1614. Noma'lum 20/2 g metall oksidi tarkibida 24/3 g metall bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang. A) Al B) Zn C) Cu D) Mg

1615. Noma'lum 20/2 g metall oksidi tarkibida 24/3 g metall bo'lsa, shu birikmadagi metallni oksidlanish darajasini aniqlang. A) +2 B) +3 C) +1 D) -1

1616. Noma'lum 57/3 g element sulfidi tarkibida 12/4 g nomalum element bo'lsa, sulfid tarkibini aniqlang. A) H_2S B) CS_2 C) P_2S_3 D) Li_2S

1617. Noma'lum 57/3 g element sulfidi tarkibida 12/4 g nomalum element bo'lsa, shu birikmadagi nomalum element oksidlanish darajasini aniqlang.

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

1618. FeX_2 tarkibli birikmaning massasi 15,875 g bo'lib, undagi temirning massasi 7 g bo'lsa, FeX_3 tarkibli 32,5 g modda tarkibidagi temirning massasini aniqlang.

A) 11,2 B) 28 C) 33,6 D) 5,6

1619. FeX_2 tarkibli birikmaning massasi 15,875 g bo'lib, undagi temirning massasi 7 g bo'lsa, FeX_3 tarkibli 32,5 g modda tarkibidagi X ning massasini aniqlang.

A) 11,2 B) 26,9 C) 21,3 D) 5,6

1620. FeX_2 tarkibli birikmaning massasi 62 g bo'lib, undagi temirning massasi 11,2 g bo'lsa, FeX_3 tarkibli 43,7 g modda tarkibidagi temirning massasini aniqlang.

A) 11,2 B) 28 C) 33,6 D) 5,6

1621. FeX_2 tarkibli birikmaning massasi 62 g bo'lib, undagi temirning massasi 11,2 g bo'lsa, FeX_3 tarkibli 43,7 g modda tarkibidagi X ning massasini aniqlang.

A) 11,2 B) 38,1 C) 32,5 D) 5,6

1622. CuX_2 tarkibli birikmaning massasi 33,6 g bo'lib, undagi misning massasi 9,6 g bo'lsa, CuX tarkibli 72 g modda tarkibidagi misning massasini aniqlang.

A) 11,2 B) 12,8 C) 32 D) 6,4

1623. CuX_2 tarkibli birikmaning massasi 33,6 g bo'lib, undagi misning massasi 9,6 g bo'lsa, CuX tarkibli 72 g modda tarkibidagi X ning massasini aniqlang.

A) 48 B) 24 C) 32 D) 40

1624. Cr_2X_3 tarkibli birikmaning massasi 60 g bo'lib, undagi xromning massasi 31,2 g bo'lsa, CrX tarkibli 33,6 g modda tarkibidagi xromning massasini aniqlang.

A) 20,8 B) 28 C) 10,4 D) 15,6

1625. Cr_2X_3 tarkibli birikmaning massasi 60 g bo'lib, undagi xromning massasi 31,2 g bo'lsa, CrX tarkibli 33,6 g modda tarkibidagi X ning massasini aniqlang.

A) 20,8 B) 12,8 C) 18 D) 15,6

1626. AuX tarkibli birikmaning massasi 46,5 g bo'lib, undagi oltinning massasi 39,4 g bo'lsa, AuX_3 tarkibli 182,1 g modda tarkibidagi oltinning massasini aniqlang.

A) 152 B) 118,2 C) 98,5 D) 56,4

1627. AuX tarkibli birikmaning massasi 46,5 g bo'lib, undagi oltinning massasi 39,4 g bo'lsa, AuX_3 tarkibli 182,1 g modda tarkibidagi X ning massasini aniqlang.

A) 83,6 B) 118,2 C) 98,5 D) 63,9

1628. Kaliy va xrom(III) oksidlardan iborat 102 g aralashma yetarli miqdorda xlorid kislotada eritilganda 184,5 g tuzlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, reaksiyada hosil bo'lgan suv massasini aniqlang.

A) 27 B) 6,75 C) 76 D) 13,5

1629. Bariy va litiy oksidlardan iborat 40,32 g aralashma yetarli miqdorda ortofosfat kislotada eritilganda 57,36 g tuzlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, reaksiyada hosil bo'lgan suv massasini aniqlang.

A) 4,32 B) 6,48 C) 9,72 D) 1,44

1630. Natriy va temir(II) oksidlardan iborat 28,8 g aralashma yetarli miqdorda sulfat kislotada eritilganda 156,8 g tuzlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, reaksiyada hosil bo'lgan suv massasini aniqlang.

A) 57,6 B) 1,6 C) 28,8 D) 14,4

1631. Rubidiy va aluminiy oksidlardan iborat 57,6 g aralashma yetarli miqdorda nitrat kislotada eritilganda 114 g tuzlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, reaksiyada hosil bo'lgan suv massasini aniqlang.

A) 3,6 B) 7,2 C) 28,8 D) 14,4

1632. Rux va aluminiy oksidlardan iborat 45,75 g aralashma yetarli miqdorda sulfat kislotada eritilganda 125,75 g tuzlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, reaksiyada hosil bo'lgan suv massasini aniqlang.

A) 72 B) 18 C) 36 D) 9

1633. Elementlardan 5,6 litr (n.sh) N_2O hosil bo'lishida tashqaridan 20,5 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa, N_2O hosil bo'lish entalpiyasini(kJ/mol) aniqlang.

*A) +82 B) -82 C) +164 D) -164

1634. Elementlardan 2,8 litr (n.sh) N_2O hosil bo'lishida tashqaridan 10,25 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa, N_2O hosil bo'lish entalpiyasini(kJ/mol) aniqlang.

*A) +82 B) -82 C) +164 D) -164

1635. Elementlardan 11,2 litr (n.sh) N_2O hosil bo'lishida tashqaridan 41 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa, N_2O hosil bo'lish entalpiyasini(kJ/mol) aniqlang.

*A) +82 B) -82 C) +164 D) -164

1636. Elementlardan 16,8 litr (n.sh) N_2O hosil bo'lishida tashqaridan 61,5 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa, N_2O hosil bo'lish entalpiyasini(kJ/mol) aniqlang.

*A) +82 B) -82 C) +164 D) -164

1637. Elementlardan 17,92 litr (n.sh) N_2O hosil bo'lishida tashqaridan 65,6 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa, N_2O hosil bo'lish entalpiyasini(kJ/mol) aniqlang.

*A) +82 B) -82 C) +164 D) -164

1638. Elementlardan 3,2 g metan hosil bo'lganda 15 kJ issiqlik ajralgan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasini(kJ/mol) aniqlang.

*A) -75 B) -42,4 C) -106 D) -212

1639. Elementlardan 6,4 g metan hosil bo'lganda 30 kJ issiqlik ajralgan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasini(kJ/mol) aniqlang.

*A) -75 B) -42,4 C) -106 D) -212

1640. Elementlardan 8 g metan hosil bo'lganda 37,5 kJ issiqlik ajralgan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasini(kJ/mol) aniqlang.

*A) -75 B) -42,4 C) -106 D) -212

1641. Elementlardan 12 g metan hosil bo'lganda 56,25 kJ issiqlik ajralgan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasini(kJ/mol) aniqlang.

*A) -75 B) -42,4 C) -106 D) -212

1642. Elementlardan 6 g metan hosil bo'lganda 28,125 kJ issiqlik ajralgan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasini(kJ/mol) aniqlang.

*A) -75 B) -42,4 C) -106 D) -212

1643. Turli joydan chiqqan neftning tarkibi turlicha bo'lib, uning solishtirma og'irligi (zichligi) qanday bo'lishi mumkin emas?

A) 0,71 B) 0,98 *C) 1,012 D) 0,85

1644. Turli joydan chiqqan neftning tarkibi turlicha bo'lib, uning solishtirma og'irligi (zichligi) qanday bo'lishi mumkin emas?

A) 0,78 B) 0,98 *C) 1,022 D) 0,85

1645. Turli joydan chiqqan neftning tarkibi turlicha bo'lib, uning solishtirma og'irligi (zichligi) qanday bo'lishi mumkin emas?

A) 0,81 B) 0,78 *C) 1,03 D) 0,95

1646. Turli joydan chiqqan neftning tarkibi turlicha bo'lib, uning solishtirma og'irligi (zichligi) qanday bo'lishi mumkin emas?

A) 0,77 B) 0,88 *C) 1,04 D) 0,97

1647. Tarkibida asosan suyuq uglevodorodlar bo'ladigan neft – parafin asosli, qattiq uglevodorodlar bo'ladigan neft esa... asosli neft deyiladi.

A) kristall *B) asfalt C) sement D) tosh

1648. Neft haydalganda asosan uch xil fraksiyaga ajratiladi. Noto'g'risini aniqlang.

A) gazolin B) kerosin C) qoramoy *D) gudron

1649. Qaysi holda kimyoviy o'zgarish deyarli kuzatilmaydi?

*A) neftni haydash B) katalitik kreking
C) neft pirolizi D) termik kreking

1650. Qaysi yoqilg'I nisbatan ko'proq energiya beradi?

A) neft B) toshko'mir C) koks *D) tabiiy gaz

1651. Yo'ldosh gazlarning "gazli benzin" fraksiyasi nima sababli benzina qo'shiladi?

A) detanatsiyaga chidamliligi deyarli nolga teng bo'lgani uchun
B) antifriz sifatida radiotordagi suv muzlamasligi uchun
C) antifriz sifatida porshenning ichida benzinning muzlamasligi uchun
*D) dvigatelni ishga tushishini yaxshilash uchun

1652. Quyidagi sxemada ishtirok etadigan reagentlarni (1,2,3)

aniqlang. $Al_2S_3 \xrightarrow{1} A \xrightarrow{2} B \xrightarrow{3} H_2SO_4$

A) O_2 , H_2O , HCl B) O_2 , HNO_3 , H_2O

*C) H_2O , O_2 , Cl_2+H_2O D) H_2O , O_2 , H_2O

1653. Quyidagi sxemada ishtirok etadigan reagentlarni (1,2)

aniqlang. $Al(OH)_3 \xrightarrow{1} AlCl_3 \xrightarrow{2} Al$

A) Cl_2 , H_2 B) $NaCl$, H_2 C) HCl , Zn *D) HCl , K

1654. Quyidagi sxemada A va B ni aniqlang.

$ZnO \rightarrow A \rightarrow B \xrightarrow{3} ZnO$

A) $Zn(O)_2$, Zn B) $ZnCl_2$, ZnF_2 C) $Zn(OH)_2$, $ZnCl_2$

*D) $Zn(NO_3)_2$, $Zn(OH)_2$

1655. Kremniy va uglerod aralashmasida moddalarning massa nisbati mos ravishda 2:1. 24 g natriy gidroksid tutgan ishqor eritmasi ta'sir ettirilgandan keyin kremniy va uglerod massalari nisbati mos ravishda 1:2 bo'lib qoldi. Dastlabki aralashma massasini (g) aniqlang.

A) 14,4 B) 8,4 C) 72 *D) 16,8

1656. Kremniy va uglerod aralashmasida moddalarning massa nisbati mos ravishda 2:1. 28 g kaliy gidroksid tutgan ishqor eritmasi ta'sir ettirilgandan keyin kremniy va uglerod massalari

nisbati mos ravishda 1:2 bo'lib qoldi. Dastlabki aralashma massasini (g) aniqlang.

*A) 14 B) 8 C) 72 D) 16

1657. Mis va temir aralashmasida moddalarning massa nisbati mos ravishda 2:1. 37,8 g nitrat kislotasi tutgan kislotasi eritmasi ta'sir ettirilgandan keyin mis va temir massalari nisbati mos ravishda 1:2 bo'lib qoldi. Dastlabki aralashma massasini (g) aniqlang.

A) 14,4 B) 96 C) 72 *D) 19,2

1658. $^{235}A \rightarrow ^{144}B + ^{89}C + 2^1_0n$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementi izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p, C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, A, B, C element izotoplari tarkibidagi neytronlar sonini toping. J: 284

1659. $CO+N_2O = CO_2+N_2$ sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 1; 4; 4; 1 ga teng. Sistemaga ma'lum miqdor is gaz qo'shilgandan so'ng, N_2O va N_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari o'zaro teng bo'ldi. Agar reaksiya 1 litr hajmli idishda olib borilgan bo'lsa, hosil bo'lgan sistemadagi gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligini aniqlang. J: 9

1659. $CO+H_2O = CO_2+H_2$ sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 1; 5; 10; 1 ga teng. Sistemaga ma'lum miqdor is gaz qo'shilgandan so'ng, H_2O va H_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari o'zaro teng bo'ldi. Agar reaksiya 1 litr hajmli idishda olib borilgan bo'lsa, hosil bo'lgan sistemadagi gazlar aralashmasining geliyga nisbatan zichligini aniqlang. J: 15,75

1660. $CO+N_2O = CO_2+N_2$ sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 1; 4; 12; 1 ga teng. Sistemaga ma'lum miqdor is gaz qo'shilgandan so'ng, N_2O va N_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari o'zaro teng bo'ldi. Agar reaksiya 1 litr hajmli idishda olib borilgan bo'lsa, CO va N_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalar yig'indisini aniqlang. J: 7

1661. $SO_2+O_2 = SO_3$ sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 4; 1; 2 ga teng. Sistemaga ma'lum miqdor kislorod qo'shilgandan so'ng, oltingugurt oksidlarning yangi muvozanat konsentratsiyalari o'zaro teng bo'ldi. Agar reaksiya 1 litr hajmli idishda olib borilgan bo'lsa, SO_3 va O_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalar yig'indisini aniqlang. J: 7

1662. $SO_2+O_2 = SO_3$ sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 5; 4; 2 ga teng. Sistemaga ma'lum miqdor kislorod qo'shilgandan so'ng, oltingugurt oksidlarning yangi muvozanat konsentratsiyalari o'zaro teng bo'ldi. Agar reaksiya 1 litr hajmli idishda olib borilgan bo'lsa, SO_3 va O_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalar yig'indisini aniqlang. J: 28,5

1663. $SO_2+O_2 = SO_3$ sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiyalari (mol/l) mos ravishda 6; 5; 3 ga teng. Sistemaga ma'lum miqdor kislorod qo'shilgandan so'ng, oltingugurt oksidlarning yangi muvozanat konsentratsiyalari o'zaro teng bo'ldi. Agar reaksiya 1 litr hajmli idishda olib borilgan bo'lsa, SO_3 va O_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalar yig'indisini aniqlang. J: 24,5

1664. Fenilasetat, metil benzoat va fenil sirka kislotasi aralashmasi Na metali bilan aralashganda olingan gaz miqdori boshlang'ich

aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda ($D_{(H_2)}=20,6$) 13,44 litr (n.sh) gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni 1:3 nisbatda bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi fenilasetat miqdorini (mol) aniqlang. J: 0,05

1665. Fenilasetat, metil benzoat va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan aralashganda olingan gaz miqdori boshlang'ich aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda ($D_{(H_2)}=20,6$) 13,44 litr (n.sh) gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni 1:3 nisbatda bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi metil benzoat miqdorini (mol) aniqlang. J: 0,15

1666. Fenilasetat, metil benzoat va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan aralashganda olingan gaz miqdori boshlang'ich aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda ($D_{(H_2)}=21,16$) 22,4 litr (n.sh) gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni 1:4 nisbatda bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi fenilasetat miqdorini (mol) aniqlang. J: 0,08

1667. Fenilasetat, metil benzoat va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan aralashganda olingan gaz miqdori boshlang'ich aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda ($D_{(H_2)}=21,16$) 22,4 litr (n.sh) gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni 1:4 nisbatda bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi metil benzoat miqdorini (mol) aniqlang. J: 0,32

1668. Fenilasetat, metil benzoat va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan aralashganda olingan gaz miqdori boshlang'ich aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashtirilganda ($D_{(H_2)}=21,16$) 22,4 litr (n.sh) gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni 1:3 nisbatda bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi metil benzoat miqdorini (mol) aniqlang. J: 0,3

1669. Rubidiyning 2 xil galogenli aralashmasi mo'l miqdorda $AgNO_3$ eritmasiga tashlanganda 56,4 g cho'kma tushdi. Agar dastlabki aralashmaning massasi 80,7 g bo'lsa, galogenlarni aniqlang. J: F, Br

1670. Nechta pog'onacha bosh va orbital kvant sonlar yig'indisi 3 ga teng.
A) 1 B) 2 *C) 3 D) 4

1671. Atomlar soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 1,7 mol shunday gaz aralashmasining massasini (g) toping
*A) 21,2 B) 2,12 C) 212 D) 121

1672. Atomlar soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 3,4 mol shunday gaz aralashmasining massasini (g) toping
A) 21,2 B) 4,24 C) 212 *D) 42,4

1673. Atomlar soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 1,7 mol shunday gaz aralashmasidagi azotning hajmini (ml, n.sh) toping
*A) 11,2 B) 33,6 C) 22,4 D) 5,6

1674. Atomlar soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 3,4 mol shunday gaz aralashmasidagi azotning hajmini (ml, n.sh)

toping
A) 11,2 B) 33,6 *C) 22,4 D) 5,6
1675. Atomlar soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 1,7 mol shunday gaz aralashmasidagi geliyning hajmini (ml, n.sh) toping
A) 11,2 B) 33,6 *C) 22,4 D) 5,6

1676. Atomlar soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 3,4 mol shunday gaz aralashmasidagi geliyning hajmini (ml, n.sh) toping
A) 11,2 B) 33,6 C) 22,4 *D) 44,8

1677. Atomlar soni teng bo'lgan azot, geliy va metan aralashtirildi. 1,7 mol shunday gaz aralashmasidagi metanning hajmini (ml, n.sh) toping
A) 11,2 B) 4,48 C) 22,4 D) 5,6

1678. Zaryadsiz zarrachani aniqlang.
A) proton *B) neytron C) electron D) pozitron

1679. Zaryadi massasiga teng zarrachani aniqlang.
*A) proton B) neytron C) electron D) pozitron

1680. Manfiy zaryadli zarrachani aniqlang.
A) proton B) neytron *C) electron D) pozitron

1681. Massasi electron bilan teng, lekin zaryadi qarama-qarshi bo'lgan zarrachani aniqlang.
A) proton B) neytron C) electron *D) pozitron

1682. α -zarracha nima?
A) protonlar oqimi B) neytronlar to'plami
C) lektronlar oqimi *D) geliy atomi yadrosi

1683. Atom proton biriktirsa....
A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
B) zaryadi ikkitaga ortadi, massasi to'rttaga ortadi
*C) zaryadi ham, massasi ham bittaga ortadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

1684. Atom elektron biriktirsa....
A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
B) zaryadi ikkitaga ortadi, massasi to'rttaga ortadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga ortadi
*D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

1685. Atom neytron biriktirsa....
A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
*B) zaryadi o'zgarmaydi, massasi bittaga ortadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga ortadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

1686. Atom pozitron biriktirsa....
*A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
B) zaryadi ikkitaga ortadi, massasi to'rttaga ortadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga ortadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

1687. Atom alfa zarracha biriktirsa....
A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
*B) zaryadi ikkitaga ortadi, massasi to'rttaga ortadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga ortadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi
1688. Atom yadrosi electron hosil qilib parchalansa....
*A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
B) zaryadi o'zgarmaydi, massasi bittaga kamayadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga kamayadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

1689. Atom yadrosi neytron hosil qilib parchalansa....

- A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
*B) zaryadi o'zgarmaydi, massasi bittaga kamayadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga kamayadi
D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

1690. Atom yadrosi pozitron hosil qilib parchalansa....

- A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
B) zaryadi o'zgarmaydi, massasi bittaga kamayadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga kamayadi
*D) zaryadi bittaga kamayadi, massasi o'zgarmaydi

1691. Atom yadrosi alfa zarracha hosil qilib parchalansa...

- A) zaryadi bittaga ortadi, massasi o'zgarmaydi
*B) zaryadi ikkitaga, massasi to'rttaga kamayadi
C) zaryadi ham, massasi ham bittaga kamayadi
D) zaryadi to'rttaga, massasi ikkitaga kamayadi

1692. Atom yadrosi proton hosil qilib parchalansa....

- A) siljish qonuniga bir katak o'ngga siljiydi
B) atom massasi o'zgarishsiz qoladi
*C) zaryadi ham, massasi ham bittaga kamayadi
D) yadroda bitta electron hosil bo'ladi

1693. Suyuqlanish temperaturasi eng past bo'lgan metalning zichligi 13,6 g/ml bo'lib, uning 100 ml hajmidagi atomlar sonini aniqlang.

- A) $2,89 \cdot 10^{23}$ B) $9,21 \cdot 10^{23}$ C) $3,45 \cdot 10^{24}$
D) $4,07 \cdot 10^{24}$

1694. Teng hajmda olingan eng yengil va eng og'ir metallarning massa nisbati qanday?

- A) 1:26,3 B) 1:34,8 *C) 1:42,6 D) 1:57,2

1695. Eng qiyin suyuqlanadigan metallning olti valentli oksidning qanday massasini qaytarish uchun 42 litr vodorod kerak bo'ladi?

- *A) 145 B) 72,5 C) 290 D) 435

1696. Qaysi metallar tabiatda faqat sof holda uchraydi?

- A) Fe va Cu *B) Au va Pt C) Au va Ag
D) Pt va Hg

1697. Xlorofil tarkibigametali kiradi, ...metali esa o'simliklarni mo'tadil o'sishiga yordam beradi.

- A) Fe, Ca B) Cl, P *C) Mg, K D) Mg, Na

1698. Quyidagi rudalar tarkibida oltingugurtning massa ulushi o'zgarishini aniqlang.

kinovar $\xrightarrow{1}$ pirit $\xrightarrow{2}$ galenit $\xrightarrow{3}$ xalkopirit

- a) ortadi; b) kamayadi; c) o'zgarmaydi
*A) 1a, 2b, 3a B) 1a, 2a, 3b C) 1b, 2a, 3b
D) 1b, 2b, 3a

1699. Qaysi metalmas hosil qilgan oksidlanish darajasi unga inert gazga o'xshash imkonini bermaydi?

- A) kaliy sulfid B) litiy nitrid *C) natriy borid
D) magniy silitsid

1700. Rudalarni boyitish usuli bo'lgan "flotatsiya" usuli nimaga asoslangan?

- A) qo'shimcha moddalarni erimasligiga
B) qizdirish orqali konsentrlanishiga
C) maydalanib tarqalishiga
*D) zarrachalarning ho'llanishiga

1701. 39,4 g oltinni eritish uchun natriy sianidning 0,02% li eritmasidan qanday massada(kg) kerak bo'ladi?

- A) 49 *B) 98 C) 147 D) 73,5

1702. Metallar...

- A) davriy jadvalning asosiy guruhida joylashgan barcha elementlar
B) barcha s-, d- va f-elementlar
*C) s-elementlar(H va He tashqari), barcha d- va f-elementlar, ba'zi p-elementlar
D) davriy jadvalda berilliydan astatga tomon o'tkazilgan diagonaldan yuqorida joylashgan elementlar

1703. Qaysi merallarning yuqori oksidi kislotalar bilan reaksiyaga kirishmaydi?

- 1) magniy; 2) marganes; 3) temir; 4) xrom; 5) vanadiy;
A) 1,3,4 B) 1,3 *C) 2,4,5 D) 2,4

1704. Temirning elektrokimyoviy karroziyasini tezlatadigan holatlarni tanlang.

- 1) pH ortishi; 2) rux bo'laakchasi tegib turishi;
3) pH kamayishi; 4) mis bo'lakchasi tegib turishi;
5) harorat ortishi; 6) harorat pasayishi;
A) 1,2,6 B) 1,4,6 C) 2,3,5 *D) 3,4,5

1705. Temirni karroziyadan himoya qilish maqsadida rux va nikel qoplamalardan foydalanish mumkin. Nikelning afzalligi – buyumning tashqi ko'rinishini chiroyli qiladi. Siz bizga ruxning afzal tarafini topib bering?

- A) ruxdan yupqa parda hosil qilish mumkin
*B) qoplama tirmalsa, rux temirdan aktiv bo'lganligi sababli, to rux tugagunga qadar temir karroziyalanmaydi, nikel esa temirdan passiv bo'lganligi sababli sirti ochiq temirning karroziyasi tezlashib ketadi
C) rux oksid parda hosil qiladi va bu uni karroziyalanish dan saqlaydi
D) ruxning antikorrozion himoyasi 2000 m, nikelniki 50 m ni tashkil etadi

1706. oltingugurt atomida elektronlar barcha zarrachalarning 32% ni tashkil qiladi. Unga isobar bo'lgan xlor atomidagi neytronlar sonini aniqlang.

- A) 16 *B) 17 C) 18 D) 19

1707. Jasmin essensiyasi hidini beruvchi moddani olishda foydalaniladigan spirt tarkibida nechta sp^2 gibridlangan orbital bor?

- A) 16 B) 9 *C) 18 D) 12

1708. xloralgidrat tarkibidagi kislorodning massa ulushini aniqlang.

- A) 35 *B) 26,44 C) 24,66 D) 25

1709. Qaysi metal qo'lda suyuqlanadi?

- Cu Hg *Ga Li

1710. Alkenlarni yuqori temperaturada Ni yoki Pt katalizatorida vodorodni biriktirib alkanlar hosil qilish reaksiyasini kim kashf qilgan?

- *A) Sabayte B) Markovnikov C) Zaysev D) Tile

1711. Ekvivalentlar qonunini kim fanga kiritgan?

- A) Dalton B) Gey-Lyussak *C) Rixter D) Kanissaro

1712. Organik kimyo bu–

- A) o'simlik va hayvon a'zolari tarkibiga kiruvchi moddalar o'rganuvchi fan

- B) uglerodi bo'lgan barcha moddalar o'rganuvchi fan
 *C) uglevodorodlar ular hosilalarining o'rganuvchi fan
 D) anorganik kimyoning bir qismi

1713. Akademik Yunusov alkaloidlar uchun qanday qonuniyat yaratdi?

- A) sintezlash kinetikasi *B) dinamik to'planish
 C) sirt taranglik muvozanati D) termodinamik tarqalish

1714. Akademik S. Rashidova tomonidan olingan plazma o'rmini bosuvchi dori darmonning nomi nima?

- *A) Kovilon B) Anabazin C) Asetilsalisil kislota
 D) Alizarin sarig'i

1715. Uglevodorodlar qaysi xususiyatiga ko'ra sinflarga bo'lingan?

- 1) tarkibidagi bog'lar soniga ko'ra;
 2) to'yinish darajasiga ko'ra;
 3) uglerod atomlarining o'zaro bog'lanishiga ko'ra;
 4) uglerodlarda birikkan vodorodlar soni nisbatiga ko'ra;
 5) umumiy vodorodlar soniga ko'ra;
 6) σ va π bog'lar soni nisbatiga ko'ra;
 A) 1,2,3,4,5,6 B) 3,4,6 *C) 3,4 D) 1,2

1716. Uglevodorod molekulasida uglerod atomlari o'zaro oddiy bog'lar bilan qolgan velentliklari vodorod atomlari bilan bog'langan bo'lsa,..... deyiladi

- A) alkanlar B) sikloalkanlar
 *C) to'yingan uglevodorodlar D) alifatik birikmalar

1717. Alkan molekulasida n ta uglerod atomi bo'lsa, molekuladagi vodorodlar sonidan uglerodlar soni ayirmasini toping.

- A) $2n-2$ B) $n-1$ C) $n+1$ *D) $n+2$

1718. Alkanlarni nomlash uchun qilinadigan ishlar ketma-ketligini tartiblang.

- 1) asosiy zanjirdagi uglevodorod nomi yoziladi
 2) tarmoqlanish tomondan nomerlanadi
 3) qaysi uglerod(lar)da, nechta, qaysi radikal mavjudligi yoziladi
 4) eng uzun zanjir tanlanadi
 A) 1, 3, 4, 2 B) 4, 1, 3, 2
 *C) 4, 2, 3, 1 D) 1, 4, 2, 3

1719. Agar uzun zanjir tanlashda ikkita bir xil sondagi uglerod zanjirlari mavjud bo'lsa, ...

- *A) vodorodlar yig'indisi kami tanlanadi
 B) vodorodlar yig'indisi ko'pi tanlanadi
 C) uglerodlar yig'indisi kami tanlanadi
 D) uglerodlar yig'indisi ko'pi tanlanadi

1720. Agar radikallar asosiy zanjirning ikki uchidan baravar uzoqlikda joylashgan bo'lsa,.....

- *A) raqamlash oddiy radikallar joylashgan tomondan boshlanadi
 B) raqamlash tarmoqlanish ko'proq radikallar joylashgan tomondan boshlanadi
 C) raqamlash ikkala tomondan ham boshlanib, ushbu birikma ikki xil nomga ega bo'ladi
 D) raqamlash vodorodlar kam bo'lgan radikallar joylashgan tomondan boshlanadi

1721. Alkanlarning tabiiy manbalarini belgilang.

- 1) tabiiy gaz; 2) o'simliklar;
 3) hayvonlar chirindilari; 4) tog' mumi;
 5) neft; 6) alkil galoidlar
 A) 1, 3, 6 B) 1, 5 *C) 1, 2, 4, 5 D) 1, 5, 6

1722. Alkanlarda radikal izomeriyasi qaysi vakilidan

boshlanadi?

- *A) propil B) butil C) pentil D) etil

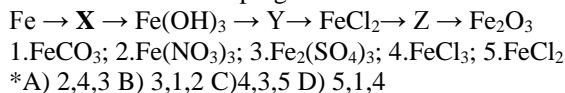
1723. Zanjirli radikal reaksiyalarini kim o'rgangan?

- *A) N.N. Semyonov B) M.N. Semyonov
 C) A.M. Butlerov D) M.I. Kononov

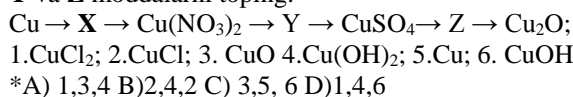
1724. Qaysi olim siklogeksanni degidrogenlab benzol olish usulini ishlab chiqqan?

- *A) N.D. Zelinskiy B) G. G. Gustavson
 C) N.K. Shorigin D) V.V. Markovnikov

1725. Quyidagi tartibda o'zgarishlar sxemasidagi noma'lum X, Y va Z moddalarni toping:



1726. Quyidagi tartibda o'zgarishlar sxemasidagi noma'lum X, Y va Z moddalarni toping:



1727. Azot (IV)-oksidning ko'mirga yuttirilishi qanday hodisa?

- A) Allotropiya *B) Adsorbsiya
 C) Desorbsiya D) denaturasiya

1728. Qaysi valentlikni Mn va S hosil qiladi, lekin Cr hosil qila olmaydi.

- A) II B) III *C) IV D) VII

1729. tionilxloriddagi elementlarning valentligi to'g'ri ko'rsatilgan javobni ko'rsating.

- *A) IV, II, I B) I, V, IV C) IV, III, II D) V, III, I

1730. Bor elementining qo'zg'algan holatda s va p elektronlar soni nechta.

- A) 3:1 *B) 3:2 C) 4:1 D) 5:0

1731. Molekulada atomlarning valentligi bir xil bo'lmaganlarni ko'rsating.

- 1) NH_4NO_2 2) O_2 3) N_2O 4) CH_3Cl 5) F_2O 6) CO
 7) NH_3 8) H_3PO_4 9) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
 *A) 1,3,6 B) 2,4,5 C) 7,9 D) 1,3,7

1732. Kislorodning II valentli birikmasi keltirilgan javobni ko'rsating.

- A) H_3O B) CO C) N_2O *D) H_2O_2

1733. Мураккаб эфирлар ишқорлар таъсирида гидролиз қилинганида қандай маҳсулотлар ҳосил бўлади? А) кислота ва спирт *B) туз ва спирт

- C) кислота ва совун D) кислоталар

1734. Ferrotsen birikmalari asosida tayyorlanadigan biologic faol moddalardan qaysi kasalliklarni davolashda ishlatiladigan samarali dori vositalar tayyorlash mumkin.

- *A) o'simliklardagi-xloroz kasalligini va odamlardagi kamqonlik kasalligini davolashda B) o'simliklardagi-xloroz kasalligini va odamlardagi skleroz kasalligini davolashda

1735. Fenolyat nima?

- A) fenolning organic kislotalar bilan hosil qilgan efiri B) fenolning mineral kislotalar bilan hosil qilgan efiri *C) fenolning metallar bilan xosil qilgan tuzi
 D) fenolning spirtlar bilan xosil qilgan efiri

1736. G'oz o'simligi moddolari biologik faol birikmalar dorivor vositalar biostimulyatorlarni o'rganish g'ozani kompleks kimyoviy tahlil qilish va paxta kimyosi hamda texnologiyasiga doir ilmiy-amaliy ishlarni jahonda birinchi marta bajargan olimni aniqlang.

A) I.R. Asqarov B) K.S. Axmedov *C) O.S. Odiqov

1737. Paxta va yog'och sellulozasi kimyosining asoschisi g'ozapoya va paxta chiqindilaridan sanoat miqyosida foydalanish tabiiy va sintetik polimerlar kimyosi va fizikasini rivojlantirish ishlari uning nomini dunyoga tanitdi. U kim?

1738. Fosforning qaysi modifikatsiyasi molekulyar strukturaga ega?

*A) oq fosfor B) qizil fosfor C) qora fosfor

1739. 200 g 32% li CuSO_4 eritmasi grafit elektrodlar yordamida to'liq elektroliz qilindi. Katodni to'liq eritish uchun 500 g 78,4% li sulfat kislota eritmasi sarf bo'ldi. Bunda hosil bo'lgan eritmaning foiz konsentratsiyasini aniqlang.

A) 36,7 B) 16,5 C) 25 D) 47,06

1740. 200 g 32% li CuSO_4 eritmasi grafit elektrodlar yordamida to'liq elektroliz qilindi. Katodni to'liq eritish uchun 200 g 78,4% li sulfat kislota eritmasi sarf bo'ldi. Bunda hosil bo'lgan eritmaning foiz konsentratsiyasini aniqlang.

A) 36,7 B) 16,5 C) 25 D) 47,06

1741. 1000 g 16% li CuSO_4 eritmasi grafit elektrodlar yordamida to'liq elektroliz qilindi. Katodni to'liq eritish uchun 500 g 78,4% li sulfat kislota eritmasi sarf bo'ldi. Bunda qancha hajm gaz (n.sh) ajraladi?

A) 33,6 B) 44,8 C) 67,2 D) 89,6

1742. 1000 g 16% li CuSO_4 eritmasi grafit elektrodlar yordamida to'liq elektroliz qilindi. Katodni to'liq eritish uchun 500 g 78,4% li sulfat kislota eritmasi sarf bo'ldi. Bunda hosil bo'lgan eritmaning foiz konsentratsiyasini (%) aniqlang?

A) 36,7 B) 16,5 C) 25 D) 47,06

1743. 0,4 M li 800 ml CuSO_4 eritmasi Cu^{2+} tugaguncha elektroliz qilindi. Elektroliz tugagandan keyin katodni eritish uchun 98 g 80% li sulfat kislota sarflandi. Hosil bo'lgan eritmaning massa ulushini aniqlang.

*A) 68,2% B) 59,3% C) 75,6% D) 24,9%

1744. 800 ml 0,4 M li CuSO_4 eritmasi grafit elektrodlar yordamida Cu^{2+} ionlari to'liq chiqib ketgunga qadar elektroliz qilindi. Katodni to'liq eritish uchun 98 g 80% li sulfat kislota eritmasi sarf bo'ldi. Bunda qancha hajm gaz (n.sh) ajraladi?

A) 12,544 B) 10,08 C) 7,168 D) 3,36

1745. 200 ml 1 M li CuSO_4 eritmasi grafit elektrodlar yordamida Cu^{2+} ionlari to'liq chiqib ketgunga qadar elektroliz qilindi. Katodni to'liq eritish uchun 98 g 70% li sulfat kislota eritmasi sarf bo'ldi. Bunda qancha hajm gaz (n.sh) ajraladi?

A) 14,56 B) 10,08 C) 4,48 D) 3,36

1746. 200 g 32% li CuSO_4 eritmasi grafit elektrodlar yordamida to'liq elektroliz qilindi. Katodni to'liq eritish uchun 200 g 78,4% li sulfat kislota eritmasi sarf bo'ldi.

Keyingi reaksiyadan qancha hajm gaz ajralganini aniqlang.

A) 17,92 *B) 35,84 C) 44,8 D) 22,4

1747. $2\text{CO} + \text{O}_2 = 2\text{CO}_2$ sistemani bosimi 3 marta oshirildi. Harorat 30°C dan necha gradusgacha o'zgartirilganda to'g'ri tekisiya tezligi

3 marta ortadi. $\gamma = 3$ J:10

1748. Fenilasetat, metil benzoat va fenil sirka kislota aralashmasi Na metali bilan aralashganda olingan gaz miqdori boshlang'ich aralashmaning 25% miqdori yondirilganda hosil bo'lgan gaz miqdori bilan aralashirilganda ($D_{(\text{H}_2)} = 20,6$) 13,44 litr (n.sh) gaz aralashmasi hosil bo'ldi. Agar fenil asetat va metil benzoat tarkibidagi vodorod atomlari soni 1:3 nisbatda bo'lsa, boshlang'ich aralashma massasini (g) aniqlang. J: 38,08

1749. Natriy oksid suvda eritilganda hosil bo'lgan ishqor massasi boshlang'ich oksid massasidan 1,2 marta ko'p bo'lsa, reaksiya unumini aniqlang. J: 93

1750. Ma'lum miqdordagi metalni eritish 20% li xlorid kislodadan 109,5 g sarflandi. Bunda massa ulushi 25,7% bo'lgan metal xlorid hosil bo'ldi. Metalni aniqlang.

J: Sc

1751. Noma'lum alkan va stixiometrik nisbatda olingan havodan iborat aralashma zichligi 1,32 g/l (n.sh) ga teng bo'lsa, alkanni aniqlang. ($\varphi(\text{O}_2) = 0,2$) J: propan

1752. 100 g 20% li eritmaga x gr suv qo'shildi va shu eritmada x gr chiqarib yuborildi. Eritmada tuzning foizi 18,2 ni tashkil qildi. Chiqarib yuborilgan eritma tarkibidagi tuzning massasini toping.

A) 3 B) 13 *C) 1,8 D) 10,8

1753. 100 g 30% li eritmada x gr chiqarib yuborildi va yana eritmaga x gr suv qo'shildi. Shunda eritmaning foizi 24% ga teng bo'lsa, x ni toping.

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

1754. 50 g kislota bor idishdan ma'lum massada kislota olinib, o'shancha massada suv qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmada yana o'shancha massada eritma olinganda hosil bo'lgan eritmadagi kislota massasi 32 g bo'lib qoldi. Birinchi va ikkinchi marta necha gramdan kislota olingan.

*A) 10; 8 B) 12; 6 C) 14; 4 D) 9; 9

1755. 80 g kislota bor idishdan ma'lum massada kislota olinib, o'shancha massada suv qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmada yana o'shancha massada eritma olinganda hosil bo'lgan eritmadagi kislota massasi 45 g bo'lib qoldi. Birinchi va ikkinchi marta necha gramdan kislota olingan.

A) 30; 5 B) 25; 10 *C) 20; 15 D) 15; 20

1756. 90 g kislota bor idishdan ma'lum massada kislota olinib, o'shancha massada suv qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmada yana o'shancha massada eritma olinganda hosil bo'lgan eritmadagi kislota massasi 72,9 g bo'lib qoldi. Birinchi va ikkinchi marta necha gramdan kislota olingan.

A) 10; 7,1 B) 12; 5,1 *C) 9; 8,1 D) 15; 2,1

1757. 80 g kislota bor idishdan ma'lum massada kislota olinib, o'shancha massada suv qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmada yana o'shancha massada eritma olinganda hosil bo'lgan eritmadagi suv massasi 12,8 g bo'lib qoldi. Birinchi va ikkinchi marta necha gramdan kislota olingan.

*A) 16; 12,8 B) 20; 16 C) 24; 19,2 D) 18; 14,4

1758. 70 g kislota bor idishdan ma'lum massada kislota olinib, o'shancha massada suv qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmada yana o'shancha massada eritma olinganda hosil bo'lgan eritmadagi suv massasi 14,7 g bo'lib qoldi. Birinchi va ikkinchi marta necha gramdan kislota olingan.

A) 20; 14 B) 14,7; 18 C) 21; 14,7 D) 18; 12,6

1759. Kislota bor idishdan 20 g kislota olinib, o'shancha suv qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmadan 20 g chiqarilgandan so'ng, eritmada 45 g kislota borligi ma'lum bo'ldi. Boshlang'ich kislota massasi qanday?

A) 60 B) 70 C) 80 D) 90

1760. Kislota bor idishdan 18 g kislota olinib, o'shancha suv qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmadan 18 g chiqarilgandan so'ng, eritmada 14,4 g suv borligi ma'lum bo'ldi. Boshlang'ich kislota massasi qanday?

A) 60 B) 70 C) 80 D) 90

1761. 60 g sof kislota bor idishdan ma'lum massada kislota olinib shuncha massada suv qo'shildi. Ikkinchi marta yana o'shancha massada eritma chiqarilganda, oxirgi eritmada suv massasi 12,6 g bo'lib qoldi. Birinchi va ikkinchi marta necha gramdan kislota olingan.

*A) 18; 12,6 B) 12; 6 C) 14; 4 D) 9; 9

1762. SO₂ va O₂ ning noma'lum hajmli aralashmasi reaksiyaga kiritilishidan (mos ravishda) 1:1:3 nisbatdagi SO₂, O₂, SO₃ aralashmasi hosil bo'ldi. Agar Km=4,5 ekani ma'lum bo'lsa, olingan aralashmaning o'rtacha molekulyar massasini toping. J: 67,2

1763. xH₂SO₄·ySO₃ tarkibli oleumga suv qo'shilganda oleum massasi 11,113% ga oshdi. Dastlabki oleum tarkibini aniqlang.

1764. Sariq qon tuzi dissotsilanishidan hosil bo'lgan ionlar soni dissotsilanmay qolgan molekular tarkibidagi atomlar sonidan 1,5 marta ko'p bo'lsa, α=? J: 83,6%

1765. 112 litr (n.sh) CH₄ krekinglanganda hosil bo'lgan mahsulotga CO va H₂O ta'sir ettirib necha gramm kislota olinadi? J: 180

1766. Eritma tarkibidagi vodorod peroksidning bir qismi parchalanishi natijasida eritmaning massasi 10% ga kamaydi va 22,5 % Ii eritmasi hosil bo'ldi. (suvning bug'lanishini hisobga olmag). Qanday massali (g) dastlabki eritma tarkibidagi vodorod peroksidning to'liq parchalanishidan 53,12 g kislorod hosil bo'ladi?

A)340 B)170 *C)272 D)136

1767. Etilbutilketon Popov qoidasi bo'yicha oksidlanganda hosil bo'ladigan kislotalarda nechta -2 oksidlanish darajasiga ega uglerod atomi bor?

1768. DNK fragmentida vodorod bog'lanishlar soni 780 ta bo'lib, timin umumiy nukleotidlarning 20% ni tashkil qilsa, DNK tarkibidagi monosaxaridlarda hammasi bo'lib nechta uglerod atomi bor? J: 3000

1769. DNK tarkibida 2960 ta azot atomi bo'lsa, DNK fragmentida vodorod bog'lanishlar soni nechta bo'ladi. (sitozin umumiy nukleotidlarning 20% ni tashkil qiladi) J: 960

1770. DNK fragmentida 3800ta uglerod atomi bo'lsa, timin nukleotidlar soni nechta bo'ladi. (guanin umumiy nukleotidlarning 20% ni tashkil qiladi) J: 228

1771. Argentit mineralining tarkibi qaysi moddadan iborat? J: Ag₂S

1772. Qaysi olim birinchi teobrominni ajratib olgan?

J: Voskresenskiy

1773. $^{235}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 2^1_0\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementi izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p, C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, A va C element izotoplari tarkibidagi neytronlar soni yig'indisini toping. J: 196

1774. $^{235}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 2^1_0\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementi izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p, C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, A va B element izotoplari tarkibidagi neytronlar soni yig'indisini toping. J: 231

1775. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, II birikmaning formulasini toping.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	Birikma massasi
I	A ₂ B ₃	11	15,8
II	?	5,5	8,7

*A)AB₂ B) AB C) A₃B₄ D) AB₃

1776. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	Birikma massasi
I	AB ₂	7	23
II	A ₂ B ₃	x	57

A)7 B) 14 *C) 21 D) 42

1777. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
I	AB ₂	3	4
II	AB ₃	x	6

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

1778. $^{235}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 2^1_0\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementi izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p, C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, B va C element izotoplari tarkibidagi neytronlar soni yig'indisini toping. J: 141

1779. X atomida proton soni 11 ta neytron soni electron sonidan 2 taga ko'p, X atomining nisbiy atom massasini aniqlang. A) 23 B) 20 *C) 24 D) 39

1780. X atomida proton soni 11 ta neytron soni electron sonidan 2 taga ko'p, X atomining neytronlar sonini aniqlang. A) 13 B) 12 *C) 10 D) 39

1781. X atomida proton soni 11 ta neytron soni electron sonidan 2 taga ko'p, X atomni aniqlang. A) $^{23}_{11}\text{Na}$ B) $^{22}_{11}\text{Na}$ *C) $^{24}_{11}\text{Na}$ D) $^{25}_{11}\text{Na}$

1782. X atomida proton soni 11 ta neytron soni electron sonidan 2 taga ko'p, X atomining elektronlar va neytronlar nisbatini aniqlang. A) $\frac{11}{12}$ B) $1 \frac{1}{11}$ *C) $\frac{11}{13}$ D) $1 \frac{2}{11}$

1783. X atomida proton soni 11 ta neytron soni electron sonidan 2 taga ko'p, X atomining neytron va elektronlar nisbatini

aniqlang.

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

1784. X^+ ionida proton soni 11 ta neytron soni electron sonidan 3 taga ko'p, X atomining nisbiy atom massasini aniqlang.

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

1785. X^+ ionida proton soni 11 ta neytron soni electron sonidan 3 taga ko'p, X atomining neytronlar sonini aniqlang.

*A) 13 B) 12 C) 14 D) 39

1781. X^+ ionida proton soni 11 ta neytron soni electron sonidan 3 taga ko'p, X atomni aniqlang.

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

1782. X^+ ionida proton soni 11 ta neytron soni electron sonidan 3 taga ko'p, X^+ ionning elektronlar va neytronlar nisbatini aniqlang.

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

1783. X^+ ionida proton soni 11 ta neytron soni electron sonidan 3 taga ko'p, X^+ ionning neytron va elektronlar nisbatini aniqlang.

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

1784. X atomida proton soni 17 ta neytron soni electron sonidan 3 taga ko'p, X atomining nisbiy atom massasini aniqlang.

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

1785. X atomida proton soni 17 ta neytron soni electron sonidan 3 taga ko'p, X atomining neytronlar sonini aniqlang.

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

1786. X atomida proton soni 17 ta neytron soni electron sonidan 3 taga ko'p, X atomni aniqlang.

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

1787. X atomida proton soni 17 ta neytron soni electron sonidan 3 taga ko'p, X atomining elektronlar va neytronlar nisbatini aniqlang.

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

1788. X atomida proton soni 17 ta neytron soni electron sonidan 3 taga ko'p, X atomining neytron va elektronlar nisbatini aniqlang.

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

1789. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, E element tarkibidagi elektronlar sonini aniqlang.

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

1790. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, E element tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang.

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

1791. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, E element tarkibidagi elektronlar va neytronlar ayirmasini aniqlang.

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

1792. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, E element tarkibidagi barcha zarrachalar ning necha foizini proton

tashkil etadi.

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

1793. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, E element tarkibidagi barcha zarrachalar ning necha foizini neytron tashkil etadi.

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

1794. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, Pb elementining izotop massasini toping.

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

1795. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, Pb elementi tarkibidagi neytron sonini toping.

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

1796. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, Pb element tarkibidagi elektronlar va neytronlar ayirmasini aniqlang.

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

1797. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, Pb element tarkibidagi barcha zarrachalar ning necha foizini proton tashkil etadi.

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

1798. $^{236}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 5_{-1}^0\beta + \text{Pb}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Pb elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 5,8:5,04 bo'lsa, Pb element tarkibidagi barcha zarrachalar ning necha foizini neytron tashkil etadi.

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

1799. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^A\text{Th}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, E element tarkibidagi elektronlar sonini aniqlang.

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

1800. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^A\text{Th}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, E element tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang.

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

1801. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^A\text{Th}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, E element tarkibidagi elektronlar va neytronlar ayirmasini aniqlang.

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

1802. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^A\text{Th}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, E element tarkibidagi barcha zarrachalar ning necha foizini proton tashkil etadi.

*A) 27,65 B) 21,88 C) 33,3 D) 14,22

1803. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^A\text{Th}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, E element tarkibidagi barcha zarrachalar ning necha foizini neytron tashkil etadi.

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

1804. $^{246}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_{-1}^0\beta + {}_{90}^A\text{Th}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, Th elementining izotop massasini toping.

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

1805. $^{246}_{92}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_1^0\beta + {}_{90}^A\text{Th}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, Th elementi neytron sonini toping.

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

1806. $^{246}_{92}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_1^0\beta + {}_{90}^A\text{Th}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, Th elementi tarkibidagi elektronlar va neytronlar ayirmasini aniqlang.

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

1807. $^{246}_{92}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_1^0\beta + {}_{90}^A\text{Th}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, Th elementi tarkibidagi barcha zarrachalar ning necha foizini proton tashkil etadi.

A) 27,65 B) 21,88 C) 33,3 *D) 28,125

1808. $^{246}_{92}\text{E} \rightarrow x_2^4\alpha + 4_1^0\beta + {}_{90}^A\text{Th}$. Ushbu yadro reaksiyasida E va Th elementlari tarkibidagi neytronlar soni nisbati 1,9:1,75 bo'lsa, Th element tarkibidagi barcha zarrachalar ning necha foizini neytron tashkil etadi.

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

1809. Etan, eten va propen aralashmasining (eten va propen teng vajmiy nisbatda) vodorodga nisbatan zichligi 16,25 ga teng. shu aralashmaning 1 litriga 1 litr vodorod gazi qo'shilib, qizdirilgan platina katalizatoridan o'tkazildi, bunda aralashmaning hajmi 1,5 litrga qadar kamaydi. Boshlang'ich aralashmadagi etan massasini (g) aniqlang.

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

1810. Etan, eten va propen aralashmasining (eten va propen teng vajmiy nisbatda) geliyga nisbatan zichligi 7,9175 ga teng. shu aralashmaning 1 litriga 1 litr vodorod gazi qo'shilib, qizdirilgan platina katalizatoridan o'tkazildi, bunda aralashmaning hajmi 1,5 litrga qadar kamaydi. Agar boshlang'ich aralashmani 22,4 litr deb olsak, undagi etan massasini (g) aniqlang.

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

1811. Etan, eten va propen aralashmasining (eten va propen teng vajmiy nisbatda) vodorodga nisbatan zichligi 16,25 ga teng. shu aralashmaning 1 litriga 1 litr vodorod gazi qo'shilib, qizdirilgan platina katalizatoridan o'tkazildi, bunda aralashmaning hajmi 1,5 litrga qadar kamaydi. Agar boshlang'ich aralashmani 33,6 litr deb olsak, undagi etan massasini (g) aniqlang.

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

1812. Etan, eten va propen aralashmasining (eten va propen teng vajmiy nisbatda) vodorodga nisbatan zichligi 16,25 ga teng. shu aralashmaning 2 litriga 2 litr vodorod gazi qo'shilib, qizdirilgan platina katalizatoridan o'tkazildi, bunda aralashmaning hajmi 3 litrga qadar kamaydi. Agar boshlang'ich aralashmani 44,8 litr deb olsak, undagi propen massasini (g) aniqlang.

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

1813. Etan, eten va buten aralashmasining (eten va buten teng vajmiy nisbatda) vodorodga nisbatan zichligi 16,25 ga teng. shu aralashmaning 6 litriga 6 litr vodorod gazi qo'shilib, qizdirilgan platina katalizatoridan o'tkazildi, bunda aralashmaning hajmi 9 litrga qadar kamaydi. Agar boshlang'ich aralashmani 20,16 litr deb olsak, undagi buten massasini (g) aniqlang.

A) 30 B) 16,8 C) 8,4 D) 33,6

1814. Metandan 2 ta bosqichli reaksiya orqali benzol olindi. Birinchi bosqich reaksiya unumi, ikkinchi bosqich reaksiya

unumining 2/3 qismiga teng. Olingan benzolning massasi dastlabki modda massasining 50% ni tashkil etsa, birinchi va ikkinchi reaksiya unumlari farqini (%) aniqlang.

A) 56 B) 32 C) 28 D) 64

1815. Metandan 2 ta bosqichli reaksiya orqali benzol olindi. Birinchi bosqich reaksiya unumi, ikkinchi bosqich reaksiya unumining 4/1 qismiga teng. Olingan benzolning massasi dastlabki modda massasining 13% ni tashkil etsa, birinchi va ikkinchi reaksiya unumlari farqini (%) aniqlang.

A) 20 B) 40 C) 60 D) 30

1816. Benzoldan 2 ta bosqichli reaksiya orqali anilin olindi. Birinchi bosqich reaksiya unumi 2-bosqich reaksiya unumining 2/1 qismiga teng. Olingan benzolning massasi dastlabki modda massasining 21,46% ni tashqil qilsa, birinchi va ikkinchi bosqich reaksiya unumlari farqini(%) aniqlang.

A) 20 B) 30 C) 40 D) 35

1817. Benzoldan 2 ta bosqichli reaksiya orqali anilin olindi. Birinchi bosqich reaksiya unumi 2-bosqich reaksiya unumining 3/1 qismiga teng. Olingan benzolning massasi dastlabki modda massasining 22,356% ni tashqil qilsa, birinchi va ikkinchi bosqich reaksiya unumlari farqini(%) aniqlang.

A) 25 B) 60 C) 40 D) 35

1818. $\text{X}_{2(g)} + 3\text{Y}_{2(g)} \leftrightarrow 2\text{XY}_{3(g)}$ reaksiya boshlanmasdan 1,2 mol X_2 va 4 mol Y_2 bo'lgan sistema muvozanatga kelganda idishda 0,8 mol X_2 qolgan. Reaksiya unumini aniqlang.

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

1819. $\text{X}_{(g)} + 2\text{Y}_{(g)} \leftrightarrow 2\text{Z}_{(g)}$ reaksiyaga ko'ra teng moldan X va Y gazlari o'zaro to'qnashganda reaksiya unumi 80% bo'ldi. Muvozanat konstantasini aniqlang.

A) 3/16 B) 1/64 C) 2/27 *D) 80

1820. $\text{X}_{(g)} \leftrightarrow \text{Y}_{(g)} + \text{Z}_{(g)}$ reaksiya uchun 500 ml li idishda 4 mol X gazi solindi. Muvozanat qaror topganda idishda 3 mol Y gazi bo'lsa, muvozanat konstantasi nechaga teng.

A) 4,5 B) 9 C) 12 *D) 18

1821. $2\text{HJ}_{(g)} \leftrightarrow \text{J}_{2(g)} + \text{H}_{2(g)}$ reaksiyaning 600 K dagi muvozanat konstantasi 4 ga teng. 1 litrli idishda 8 mol HJ solinib, yuzaga kelgan muvozanatda J2 ning mol miqdori nechaga teng bo'ladi?

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

1822. $3\text{X}_{(g)} + \text{Y}_{(g)} \leftrightarrow 2\text{Z}_{(g)}$ reaksiyasida to'gri reaksiyaning tezlik konstantasi $8 \cdot 10^{-5}$ ga, teskari reaksiyaning tezlik konstantasi esa $5 \cdot 10^{-7}$ ga teng. Bunga ko'ra reaksiyaning muvozanat konstantasi nechaga teng bo'ladi?

A) $1,6 \cdot 10^3$ *B) $1,6 \cdot 10^2$ C) $3,2 \cdot 10^{-5}$ D) $6,25 \cdot 10^{-2}$

1823. $\text{N}_2\text{O}_{4(g)} \leftrightarrow 2\text{NO}_{2(g)}$ reaksiya uchun 2 litrli idishda 8 mol N_2O_4 solinib, muvozanat qaror topganda idishda 10 mol gaz borligi ma'lum bo'lsa, muvozanat konstantasi nechaga teng bo'ladi?

A) 4 B) 8 C) 12 *D) 4/3

1824. yopiq idishda turgan N_2O_4 gazining 0C dagi bosimi 4 atm ga teng. Ma'lum vaqtdan keyin $\text{N}_2\text{O}_{4(g)} \leftrightarrow 2\text{NO}_{2(g)}$ reaksiyada muvozanat qaror topdi va idishdagi bosim 6 atm ga teng bo'ldi. Muvozanat konstantasi nechaga teng bo'lgan?

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

1825. $1/2\text{X}_{(g)} + 3/2\text{Y}_{(g)} \leftrightarrow \text{Z}_{(g)}$ reaksiyasining muvozanat konstantasi 10 ga teng. Bunga ko'ra ayni temperaturada $2\text{Z}_{(g)} \leftrightarrow \text{X}_{(g)} + 3\text{Y}_{(g)}$ reaksiya uchun muvozanat konstanta nechaga

teng bo'ladi?

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

1826. $X_{(g)} + K_{(g)} \leftrightarrow Z_{(g)} + T_{(g)}$ $K_{m1}=4$

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

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

Bunga ko'ra: $Z_{(g)} + F_{(g)} + L_{(g)} \leftrightarrow Y_{(g)} + K_{(g)} + M_{(g)}$

Reaksiyaning teskari reaksiyasi uchun muvozanat konstantasi nechaga teng bo'ladi?

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

1827. $X_{(g)} + Y_{(g)} \leftrightarrow Z_{(g)} + T_{(g)}$ 1 litrli idishda muvozanat qaror topganda 2 mol X, 4 mol Y, 8 mol Z va 8 mol T gazi mavjud. Idishga necha mol X gazi qo'shilganda yangi muvozanatda 9 mol Z bo'ladi?

A) 3 B) 9 C) 1/8 *D) 19/8

1828. 1 litrli idishda $SO_{3(g)} + NO_{(g)} \leftrightarrow SO_{2(g)} + NO_{2(g)}$ reaksiyada muvozanat qaror topganda 8 moldan SO_3 va NO gazlari, 4 moldan SO_2 va NO_2 gazlari bor. Idishdan necha mol NO chiqarib yuborilib, qaror topgan yangi muvozanat da 3 mol SO_2 gazi bo'ladi?

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

1829. 1 litrli idishda $CO_{2(g)} + H_{2(g)} \leftrightarrow CO_{(g)} + H_2O_{(g)}$ reaksiyada muvozanat qaror topganda 5 moldan CO_2 va H_2 gazlari, 4 moldan CO va H_2O gazlari bor. Idishdan necha mol H_2 gazi chiqarib yuborilganda yuzaga kelgan yangi muvozanatda 3 mol CO gazi bo'ladi?

A) 2,425 B) 3,174 C) 3,656 D) 4,28

1830. 1 litrli idishda $SO_{3(g)} + CO_{(g)} \leftrightarrow SO_{2(g)} + CO_{2(g)}$ reaksiyada muvozanat qaror topganda 2 moldan CO, 8 mol SO_3 , 8 mol SO_2 va 8 mol CO_2 hosil bo'ldi. Idishdan necha mol SO_3 chiqarib yuborilganda yuzaga kelgan yangi muvozanatda 3 mol CO gazi bo'ladi?

A) 2,92 B) 5,06 C) 4,92 D) 3,92

1831. 1 litrli idishda $SO_{3(g)} + CO_{(g)} \leftrightarrow SO_{2(g)} + CO_{2(g)}$ reaksiyada muvozanat qaror topganda 1 mol CO, 10 mol SO_3 , 10 mol SO_2 , 9 mol CO_2 hosil bo'ldi. Idishdan necha mol SO_3 chiqarib yuborilganda yuzaga kelgan yangi muvozanatda 2 mol CO gazi bo'ladi?

A) 6 B) 7 C) 4 D) 3

1832. 3 litrli idishda $SO_{3(g)} + CO_{(g)} \leftrightarrow SO_{2(g)} + CO_{2(g)}$ reaksiyada muvozanat qaror topganda 6 mol CO, 13,5 mol SO_3 , 18 mol SO_2 , 18 mol CO_2 hosil bo'ldi. Idishdan necha mol SO_3 chiqarib yuborilganda yuzaga kelgan yangi muvozanatda 9 mol CO gazi bo'ladi?

A) 6,25 B) 7,65 C) 10,25 D) 3,75

1833. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
I	AB_2	3	4
II	AB_3	3	x

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

1834. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
I	AB_2	3	x
II	AB_3	3	6

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

1835. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
I	x	3	4
II	AB_3	3	6

*A) AB_2 B) A_2B_3 C) A_2B_5 D) A_3B_4

1836. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
I	AB_2	3	4
II	x	3	6

A) AB_3 B) A_2B_3 C) A_2B_5 D) A_3B_4

1837. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
I	A_2B_3	2,8	4,8
II	A_2B_5	x	16

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

1838. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
I	A_2B_3	2,8	4,8
II	A_2B_5	5,6	x

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

1839. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
I	A_2B_3	2,8	X
II	A_2B_5	5,6	16

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

1840. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
I	A_2B_3	X	4,8
II	A_2B_5	5,6	16

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

1841. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
I	x	2,8	4,8
II	A_2B_5	5,6	16

A) AB_2 *B) A_2B_3 C) AB_3 D) AB

1842. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, x ni aniqlang.

Birikma	Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
I	A_2B_3	2,8	4,8
II	x	5,6	16

A) AB₂ *B) A₂B₅ C) AB₃ D) AB

1843. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, "k" ni aniqlang.

Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
X ₂ Y ₃	14	6
X ₃ Y ₄	k	16

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

1844. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, "k" ni aniqlang.

Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
X ₂ Y ₃	14	6
X ₃ Y ₄	42	x

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

1845. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, "k" ni aniqlang.

Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
X ₂ Y ₃	14	X
X ₃ Y ₄	42	16

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

1846. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, "k" ni aniqlang.

Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
X ₂ Y ₃	k	6
X ₃ Y ₄	42	16

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

1847. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, "k" ni aniqlang.

Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
k	14	6
X ₃ Y ₄	42	16

*A) X₂Y₃ B) XY₂ C) X₂Y₅ D) XY₃

1848. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, "k" ni aniqlang.

Birikma formulasi	A ning massasi	B ning massasi
X ₂ Y ₃	14	6
k	42	16

*A) X₃Y₄ B) XY₂ C) X₂Y₅ D) XY₃

1849. Noma'lum metal oksidining massasi bromidining massasidan 2,8 marta yengil ekanligi ma'lum bo'lsa, shu metal bromidining massasi necha marta og'ir ekanligini aniqlang.

1850. Noma'lum metal oksidining massasi xloridining massasidan 1,68 marta yengil ekanligi ma'lum bo'lsa, shu metal ekvivalentini aniqlang.

1851. Noma'lum metal oksidining massasi xloridining massasidan 1,68 marta yengil ekanligi ma'lum bo'lsa, shu metal oksidining ekvivalentini aniqlang.

1852. Noma'lum metal oksidining massasi xloridining massasidan 1,68 marta yengil ekanligi ma'lum bo'lsa, shu metal xloridining ekvivalentini aniqlang.

1853. Atomlar soni nisbati 1:2:4 bo'lgan argon, azot va silan gazlari aralashmasi bor. Shu aralashmaning 1,7 molidagi azotning hajmi silanning hajmidan necha marta kichik?

1854. Atomlar soni nisbati 2:4:8 bo'lgan neon, kislorod va metan gazlari aralashmasining 1,7 molidagi kislorodning hajmi metanning hajmidan necha marta kichik?

1855. Argon va azotning atomlari teng va azotning atomlari soni silanning atomlar sonidan 2 marta kichik bo'lgan aralashmaning 2 molidagi azotning hajmi silanning hajmidan necha marta kichik?

1856. Kaliy, magniy va xrom (III) oksidlaridan iborat 7,6 g aralashmaning sulfat kislotaga bilan ta'sirlashuvidan 19,6 g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J: 2,7

1857. Kaliy, magniy va xrom (III) oksidlaridan iborat 12 g aralashmaning sulfat kislotaga bilan ta'sirlashuvidan 16 g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J: 0,9

1858. Kaliy, magniy va xrom (III) oksidlaridan iborat 18 g aralashmaning sulfat kislotaga bilan ta'sirlashuvidan 42 g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J: 5,4

1859. Kaliy, magniy va xrom (III) oksidlaridan iborat 15 g aralashmaning sulfat kislotaga bilan ta'sirlashuvidan 42 g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J: 3,6

1860. Kaliy, magniy va xrom (III) oksidlaridan iborat 18 g aralashmaning sulfat kislotaga bilan ta'sirlashuvidan 46 g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J: 1,8

1861. Natriy, kalsiy va temir (III) oksidlardan iborat 9,2 g aralashmaning sulfat kislotaga bilan ta'sirlashuvidan 17,2 g ushbu metallarning sulfation aralashmasi hosil bo'ldi, Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J; 1,8

1862. Natriy, kalsiy va temir (III) oksidlardan iborat 13,6 g aralashmaning sulfat kislotaga bilan ta'sirlashuvidan 34,4 g ushbu metallarning sulfation aralashmasi hosil bo'ldi, Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J; 4,635

1863. Natriy, kalsiy va temir (III) oksidlardan iborat 18,4 g aralashmaning sulfat kislotaga bilan ta'sirlashuvidan 25,8 g ushbu metallarning sulfation aralashmasi hosil bo'ldi, Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J; 1,665

1864. Natriy, kalsiy va temir (III) oksidlardan iborat 4,6 g aralashmaning sulfat kislotaga bilan ta'sirlashuvidan 20,6 g ushbu metallarning sulfation aralashmasi hosil bo'ldi, Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J; 3,6

1865. Natriy, kalsiy va temir (III) oksidlardan iborat 6,9 g aralashmaning sulfat kislotaga bilan ta'sirlashuvidan 12,9 g ushbu metallarning sulfation aralashmasi hosil bo'ldi, Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan? J; 1,35

1866. Suv osti kemasidan ajralib chiqqan 1 litrli havo pufagi 150 metr yuqorilagandan keyin suv yuzasiga chiqadi. Agar dengiz tubiga har bir metr tushganda bosim 15 kPa ga ortsa havo

pufaging oxirgi hajmini (litrl) aniqlang. (Yuzada bosim 1 atm).
*A) 23,2 B) 16 C) 18 D) 36

1867. Suv osti kemasidan ajralib chiqqan 1 litrli havo pufagi 200 metr yuqorilagandan keyin suv yuzasiga chiqadi. Agar dengiz tubiga har bir metr tushganda bosim 10 kPa ga ortsa havo pufaging oxirgi hajmini (litrl) aniqlang. (Yuzada bosim 1 atm).
*A) 20,74 B) 16 C) 18 D) 36

1868. Suv osti kemasidan ajralib chiqqan 1 litrli havo pufagi 200 metr yuqorilagandan keyin suv yuzasiga chiqadi. Agar dengiz tubiga har bir metr tushganda bosim 15 kPa ga ortsa havo pufaging oxirgi hajmini (litrl) aniqlang. (Yuzada bosim 1 atm).
A) 23,2 B) 16 C) 18 *D) 30,6

1869. Suv osti kemasidan ajralib chiqqan 1 litrli havo pufagi 75 metr yuqorilagandan keyin suv yuzasiga chiqadi. Agar dengiz tubiga har bir metr tushganda bosim 10 kPa ga ortsa havo pufaging oxirgi hajmini (litrl) aniqlang. (Yuzada bosim 1 atm).
*A) 8,4 B) 16 C) 18 D) 36

1870. 3 mol CS₂ da 0,05 mol S_n namunasi eritilib hosil qilingan I7,4%li eritma tarkibida $4,515 \cdot 10^{24}$ dona S ato'mi bo'lsa, n ning qiymatini toping. J: 30 ta

1871. 0,5 mol CS₂ da 0,02 mol S_n namunasi eritilib hosil qilingan I7,4%li eritma tarkibida $1,204 \cdot 10^{25}$ dona S ato'mi bo'lsa, n ning qiymatini toping. J: 50 ta

1872. 0,75 mol CS₂ da 0,04 mol S_n namunasi eritilib hosil qilingan I7,4%li eritma tarkibida $12,04 \cdot 10^{23}$ dona S ato'mi bo'lsa, n ning qiymatini toping. J: 12,5 ta

1873. 1,25 mol CS₂ da 0,05 mol S_n namunasi eritilib hosil qilingan I7,4%li eritma tarkibida $3,01 \cdot 10^{24}$ dona S ato'mi bo'lsa, n ning qiymatini toping. J: 50 ta

1874. Tarkibida $9,03 \cdot 10^{23}$ dona valent elektronlari bo'lgan xrom atomining massasini (g) aniqlang. J: 13

1875. Tarkibida $6,02 \cdot 10^{23}$ dona valent elektronlari bo'lgan fluor atomining massasini (g) aniqlang. J: 5,82

1876. Tarkibida $7,525 \cdot 10^{23}$ dona valent elektronlari bo'lgan fluor atomining massasini (g) aniqlang. J: 13,25

1877. Tarkibida $12,04 \cdot 10^{23}$ dona valent elektronlari bo'lgan fluor atomining massasini (g) aniqlang. J: 37,2

1878. Nisbiy atom massasi 16,24 bo'lgan kislorod elementi tarkibida molyar ulushlari 80% bo'lgan ¹⁶O, 16% ¹⁷O va ^xO izotoplari bor, "x" ni aniqlang. J: 18

1879. Nisbiy atom massasi 12,22 bo'lgan uglerod elementi tarkibida molyar ulushlari 82% bo'lgan ¹²C, 14% ¹³C va ^xC izotoplari bor, "x" ni aniqlang. J: 14

1880. Noma'lum II valentli metall sulfidi tarkibidagi elektronlar soni 3:4 nisbatda bolsa, metallni toping,
A) Ca *B) Mg C) Cu D) Sr

1881. Noma'lum II valentli metall sulfidi tarkibidagi elektronlar soni 3:4 nisbatda bolsa, metallni toping,
A) Ca *B) Mg C) Cu D) Sr

1882. Noma'lum II valentli metall sulfidi tarkibidagi elektronlar soni 1,8125:1 nisbatda bolsa, metallni toping,

A) Ca B) Mg *C) Cu D) Sr

1883. Noma'lum II valentli metall sulfidi tarkibidagi elektronlar soni 2,375:1 nisbatda bolsa, metallni toping,
A) Ca B) Mg C) Cu *D) Sr

1884. Noma'lum III valentli metall sulfidi tarkibidagi elektronlar soni 2,17:1 nisbatda bolsa, metallni toping,
A) Cr *B) Fe C) Co D) Mn

1885. Noma'lum III valentli element sulfidi tarkibidagi elektronlar soni 1:2,4 nisbatda bolsa, elementni toping,
A) Al *B) B C) Fe D) Cr

1886. O₂ ga o'z massasidan 30 g kam bo'lgan He qo'shilgan da D(H₂)=5,5 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, qo'shilgan gazning massasini (g) aniqlang.
*A) 18 B) 24 C) 22,4 D) 26

1887. O₂ ga o'z massasidan 30 g kam bo'lgan He qo'shilgan da D(H₂)=5,5 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, O₂ ning massasini (g) aniqlang.
A) 33,6 *B) 48 C) 57,6 D) 80

1888. O₂ ga o'z massasidan 24 g kam bo'lgan N₂ qo'shilgan da D(He)=7,6 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, qo'shilgan gazning massasini (g) aniqlang.
A) 48 *B) 33,6 C) 53 D) 65

1889. O₂ ga o'z massasidan 24 g kam bo'lgan N₂ qo'shilgan da D(He)=7,6 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, Aralashtirish uchun necha litr(n.sh) kislorod olingan.
A) 89,6 *B) 40,32 C) 33,6 D) 44,8

1890. O₂ ga o'z massasidan 24 g kam bo'lgan N₂ qo'shilgan da D(He)=7,6 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, Aralashtirish uchun necha litr(n.sh) azot olingan.
A) 89,6 *B) 26,88 C) 33,6 D) 44

1891. O₂ ga o'z massasidan 24 g kam bo'lgan N₂ qo'shilgan da D(He)=7,6 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, Aralashma massasini aniqlang.
A) 52 *B) 91,2 C) 88 D) 44

1892. O₂ ga o'z massasidan 24 g kam bo'lgan N₂ qo'shilgan da D(He)=7,6 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan bo'lsa, Aralashma hajmini(l) aniqlang.
A) 89,6 B) 56 *C) 67,2 D) 112

1893. 1 mol H₂ va Cl₂ dan iborat aralashma (H₂ mo'l olingan) o'zaro ta'sirlashdi va muvozanat qaror topdi(K_m=2). Muvozanat vaqtida H₂ va HCl ning konsentratsiyalari o'zaro tenglashdi. Reaksiya uchun olingan Cl₂ ning necha moli ortib qolgan?(reaksiya 1 litrli idishda olib borilgan)
A) 0,2 B) 0,1 C) 0,4 D) 0,3

1894. 1 mol H₂ va Cl₂ dan iborat aralashma (H₂ mo'l olingan) o'zaro ta'sirlashdi va muvozanat qaror topdi(K_m=2). Muvozanat vaqtida H₂ va HCl ning konsentratsiyalari o'zaro tenglashdi. Reaksiya uchun olingan H₂ va Cl₂ ning mol miqdordagi ayirmasini aniqlang.(reaksiya 1 litrli idishda olib borilgan)
A) 0,2 B) 0,1 C) 0,4 D) 0,3

1895. 1 mol H₂ va Cl₂ dan iborat aralashma (H₂ mo'l olingan) o'zaro ta'sirlashdi va muvozanat qaror topdi(K_m=2). Muvozanat vaqtida H₂ va HCl ning konsentratsiyalari o'zaro tenglashdi. Reaksiyada ortib qolgan H₂ ning molekular sonini aniqlang?

(reaksiya 1 litrli idishda olib borilgan)

- A) $3,01 \cdot 10^{23}$ B) $1,2 \cdot 10^{22}$ C) $2,4 \cdot 10^{22}$
D) $2,4 \cdot 10^{23}$

1896. 1 mol H_2 va Cl_2 dan iborat aralashma (H_2 mo'l olingan) o'zaro ta'sirlashdi va muvozanat qaror topdi ($K_m=2$). Muvozanat vaqtida H_2 va HCl ning konsentratsiyalari o'zaro tenglashdi. Reaksiya uchun olingan Cl_2 ning mol miqdorini aniqlang? (reaksiya 1 litrli idishda olib borilgan)

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

1897. 1 mol H_2 va Cl_2 dan iborat aralashma (H_2 mo'l olingan) o'zaro ta'sirlashdi va muvozanat qaror topdi ($K_m=2$). Muvozanat vaqtida H_2 va HCl ning konsentratsiyalari o'zaro tenglashdi. Hosil bo'lgan HCl ning molekular sonini aniqlang? (reaksiya 1 litrli idishda olib borilgan)

- A) $3,01 \cdot 10^{23}$ B) $1,2 \cdot 10^{23}$ C) $6,02 \cdot 10^{22}$
D) $2,4 \cdot 10^{23}$

1898. 1 mol H_2 va Cl_2 dan iborat aralashma (H_2 mo'l olingan) o'zaro ta'sirlashdi va muvozanat qaror topdi ($K_m=2$). Muvozanat vaqtida H_2 va HCl ning konsentratsiyalari o'zaro tenglashdi. Muvozanat vaqtidagi H_2 ning konsentratsiyasini aniqlang. (reaksiya 1 litrli idishda olib borilgan)

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

1899. 1 mol H_2 va Cl_2 dan iborat aralashma (H_2 mo'l olingan) o'zaro ta'sirlashdi va muvozanat qaror topdi ($K_m=2$). Muvozanat vaqtida H_2 va HCl ning konsentratsiyalari o'zaro tenglashdi. Muvozanat vaqtidagi Cl_2 ning konsentratsiyasini aniqlang. (reaksiya 1 litrli idishda olib borilgan)

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

1900. 1 mol H_2 va Cl_2 dan iborat aralashma (H_2 mo'l olingan) o'zaro ta'sirlashdi va muvozanat qaror topdi ($K_m=2$). Muvozanat vaqtida H_2 va HCl ning konsentratsiyalari o'zaro tenglashdi. H_2 ning boshlang'ich konsentratsiyasini aniqlang. (reaksiya 1 litrli idishda olib borilgan)

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

1901. He, Ne va Ar dan iborat 17,92 litr(n.sh) aralashma tarkibidagi neonning hajmi geliy va argon hajmlari yig'indisidan uch marta kichik bo'lsa, geliyning hajmini (l) aniqlang. ($\omega(Ar)=1/2,5$)

- *A) 11,2 B) 8,96 C) 6,72 D) 4,48

1902. He, Ne va Ar dan iborat 17,92 litr(n.sh) aralashma tarkibidagi neonning hajmi geliy va argon hajmlari yig'indisidan uch marta kichik bo'lsa, neonning hajmini (l) aniqlang.

($\omega(Ar)=1/2,5$)

- A) 11,2 B) 8,96 C) 6,72 D) 4,48

1903. He, Ne va Ar dan iborat 17,92 litr(n.sh) aralashma tarkibidagi neonning hajmi geliy va argon hajmlari yig'indisidan uch marta kichik bo'lsa, argonning hajmini (l) aniqlang.

($\omega(Ar)=1/2,5$)

- A) 11,2 B) 8,96 C) 6,72 *D) 4,48

1904. He, Ne va Ar dan iborat 17,92 litr(n.sh) aralashma tarkibidagi neonning hajmi geliy va argon hajmlari yig'indisidan uch marta kichik bo'lsa, geliyning massasini (g) aniqlang.

($\omega(Ar)=1/2,5$)

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

1905. He, Ne va Ar dan iborat 17,92 litr(n.sh) aralashma tarkibidagi neonning hajmi geliy va argon hajmlari yig'indisidan uch marta kichik bo'lsa, neonning massasini (g) aniqlang.

($\omega(Ar)=1/2,5$)

- *A) 4 B) 8 C) 10 D) 2

1906. He, Ne va Ar dan iborat 17,92 litr(n.sh) aralashma tarkibidagi neonning hajmi geliy va argon hajmlari yig'indisidan uch marta kichik bo'lsa, argonning massasini (g) aniqlang.

($\omega(Ar)=1/2,5$)

- *A) 4 B) 8 C) 10 D) 2

1907. $KMnO_4$ va $KClO_3$ aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. $KMnO_4$ parchalanishidan olingan kislorod massasining $3/8$ qismi $KClO_3$ parchalanishidan olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, $KMnO_4$ mol miqdorini aniqlang.

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

1908. $KMnO_4$ va $KClO_3$ aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. $KMnO_4$ parchalanishidan olingan kislorod massasining $3/8$ qismi $KClO_3$ parchalanishidan olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, $KClO_3$ mol miqdorini aniqlang.

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

1909. $KMnO_4$ va $KClO_3$ aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. $KMnO_4$ parchalanishidan olingan kislorod massasining $3/8$ qismi $KClO_3$ parchalanishidan olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, $KMnO_4$ massasini aniqlang.

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

1910. $KMnO_4$ va $KClO_3$ aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. $KMnO_4$ parchalanishidan olingan kislorod massasining $3/8$ qismi $KClO_3$ parchalanishidan olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, $KClO_3$ massasini aniqlang.

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

1911. $KMnO_4$ va $KClO_3$ aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. $KMnO_4$ parchalanishidan olingan kislorod massasining $3/8$ qismi $KClO_3$ parchalanishidan olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, Dastlabki aralashma massasini aniqlang.

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

1912. $KMnO_4$ va $KClO_3$ aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. $KMnO_4$ parchalanishidan olingan kislorod massasining $3/8$ qismi $KClO_3$ parchalanishidan olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, Parchalanishdan so'ng hosil bo'lgan massasini aniqlang.

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

1913. $KMnO_4$ va $KClO_3$ aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 56 g kislorod olindi. $KMnO_4$ parchalanishidan olingan kislorod massasining $3/8$ qismi $KClO_3$ parchalanishidan olingan kislorod massasining 50% ga teng bo'lsa, Dastlabki aralashmaning mol nisbatini aniqlang.

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

1914. $KMnO_4$ va $KClO_3$ aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. $KMnO_4$ parchalanishidan olingan kislorod massasining $3/4$ qismi $KClO_3$ parchalanishidan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, $KMnO_4$ mol miqdorini aniqlang.

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

1915. $KMnO_4$ va $KClO_3$ aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. $KMnO_4$ parchalanishidan olingan

kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishdan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, KClO_3 mol miqdorini aniqlang.

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

1916. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishdan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, KMnO_4 massasini aniqlang.

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

1917. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishdan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, KClO_3 massasini aniqlang.

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

1918. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishdan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, Dastlabki aralashma massasini aniqlang.

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

1919. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishdan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, Parchalanishdan so'ng hosil bo'lgan massasini aniqlang.

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

1920. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishdan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, Dastlabki aralashmaning mol nisbatini aniqlang.

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

1921. KMnO_4 va KClO_3 aralashmasi parchalanishidan hammasi bo'lib 104 g kislorod olindi. KMnO_4 parchalanishidan olingan kislorod massasining $\frac{3}{4}$ qismi KClO_3 parchalanishdan olingan kislorod massasining 6,25% ga teng bo'lsa, Dastlabki aralashmaning mol miqdorini aniqlang.

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

1922. Ketma-ket joylashgan X, Y, Z, T, L, M elementlari tarkibidagi protonlari yig'indisi 105 ga teng bo'lsa, X elementning yadro zaryadini aniqlang.

*A) 15 B) 16 C) 17 D) 18

1923. Ketma-ket joylashgan X, Y, Z, T, L, M elementlari tarkibidagi protonlari yig'indisi 105 ga teng bo'lsa, Y elementning yadro zaryadini aniqlang.

A) 15 *B) 16 C) 17 D) 18

1924. Ketma-ket joylashgan X, Y, Z, T, L, M elementlari tarkibidagi protonlari yig'indisi 105 ga teng bo'lsa, Z elementning yadro zaryadini aniqlang.

A) 15 B) 16 *C) 17 D) 18

1925. Ketma-ket joylashgan X, Y, Z, T, L, M elementlari tarkibidagi protonlari yig'indisi 105 ga teng bo'lsa, T elementning yadro zaryadini aniqlang.

A) 17 *B) 18 C) 19 D) 20

1926. Ketma-ket joylashgan X, Y, Z, T, L, M elementlari tarkibidagi protonlari yig'indisi 105 ga teng bo'lsa, L elementning yadro zaryadini aniqlang.

A) 17 B) 18 *C) 19 D) 20

1927. Ketma-ket joylashgan X, Y, Z, T, L, M elementlari tarkibidagi protonlari yig'indisi 105 ga teng bo'lsa, M elementning yadro zaryadini aniqlang.

A) 17 B) 18 C) 19 *D) 20

1928. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, ushbu aralashmaning massasini (g) aniqlang.

A) 8,05 *B) 14 C) 24,15 D) 28

1929. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, litiy tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang.

A) $2,408 \cdot 10^{23}$ B) $6,02 \cdot 10^{22}$
*C) $9,632 \cdot 10^{23}$ D) $38,528 \cdot 10^{23}$

1930. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, Kadmiy tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang.

A) $2,408 \cdot 10^{23}$ B) $6,02 \cdot 10^{22}$
C) $9,632 \cdot 10^{23}$ *D) $38,528 \cdot 10^{23}$

1931. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, kadmiyning massasini (g) aniqlang.

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

1932. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, litiyning massasini (g) aniqlang.

A) 0,7 B) 1,4 C) 2,1 *D) 2,8

1933. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng. Ushbu aralashma suv bilan to'liq reaksiyaga kirishdi, bunda hosil bo'lgan LiOH ning massasini (g) aniqlang.

A) 3,2 B) 6,4 *C) 9,6 D) 12

1934. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng. Ushbu aralashma suv bilan to'liq reaksiyaga kirishdi, bunda hosil bo'lgan $\text{Cd}(\text{OH})_2$ ning massasini (g) aniqlang.

A) 7,3 *B) 14,6 C) 21,9 D) 29,2

1935. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, litiyning miqdorini (mol) aniqlang.

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

1936. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, kadmiyning miqdorini (mol) aniqlang.

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

1937. 0,5 mol litiy va kadmiydan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng. Ushbu aralashma suv bilan to'liq reaksiyaga kirishdi. Bunda ajralgan gaz hajmini (l, n.sh) aniqlang.

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

1938. $A \rightarrow B + C$ reaksiya bo'yicha A modda parchalanib konsentratsiyasi 2 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt (sekund) sarflandi. Agar A moddaning konsentratsiyasini 4 marta

kamayishida 2 marta kamayishiga nisbatan 15 sekund ko'p vaqt sarflansa, 50 sekundda xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi necha marta kamaydi?

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

1939. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha A modda parchalanib konsratsiyasi 2 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt(sekund) sarflandi. Agar A moddaning konsratsiyasini 3 marta kamayishida 2 marta kamayishiga nisbatan 10 sekund ko'p vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 5 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

*A) 48 B) 50 C) 45 D) 75

1940. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha A modda parchalanib konsratsiyasi 3 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt(sekund) sarflandi. Agar A moddaning konsratsiyasini 5 marta kamayishida 3 marta kamayishiga nisbatan 6 sekund ko'p vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 9 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

A) 36 B) 12 *C) 40 D) 42

1941. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha A modda parchalanib konsratsiyasi 2 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt(sekund) sarflandi. Agar A moddaning konsratsiyasini 4 marta kamayishida 2 marta kamayishiga nisbatan 5 sekund ko'p vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 5 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

A) 20 B) 10 C) 15 *D) 16

1942. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha A modda parchalanib konsratsiyasi 2 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt(sekund) sarflandi. Agar A moddaning konsratsiyasini 3 marta kamayishida 2 marta kamayishiga nisbatan 15 sekund ko'p vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 5 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

A) 45 B) 60 *C) 72 D) 75

1943. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha A modda parchalanib konsratsiyasi 3 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt(sekund) sarflandi. Agar A moddaning konsratsiyasini 4 marta kamayishida 3 marta kamayishiga nisbatan 5 sekund ko'p vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 6 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

A) 40 B) 10 C) 45 *D) 50

1944. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha A modda parchalanib konsratsiyasi 2 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt(sekund) sarflandi. Agar A moddaning konsratsiyasini 4 marta kamayishida 2 marta kamayishiga nisbatan 15 sekund ko'p vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 6 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

A) 30 B) 45 *C) 50 D) 60

1945. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha A modda parchalanib konsratsiyasi 4 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt(sekund) sarflandi. Agar A moddaning konsratsiyasini 5 marta kamayishida 4 marta kamayishiga nisbatan 2 sekund ko'p vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 8 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

A) 30 B) 36 C) 38 *D) 35

1946. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha A modda parchalanib konsratsiyasi 3 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt(sekund) sarflandi. Agar A moddaning konsratsiyasini 4 marta kamayishida 3 marta kamayishiga nisbatan 5 sekund ko'p vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 5 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

*A) 48 B) 50 C) 45 D) 75

1947. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha A modda parchalanib konsratsiyasi 2 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt(sekund) sarflandi. Agar A moddaning konsratsiyasini 6 marta kamayishida 2 marta kamayishiga nisbatan 20 sekund ko'p vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 4 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

A) 20 B) 30 *C) 45 D) 50

1948. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha A modda parchalanib konsratsiyasi 3 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt(sekund) sarflandi. Agar A moddaning konsratsiyasini 8 marta kamayishida 3 marta kamayishiga nisbatan 25 sekund ko'p vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 5 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

A) 80 *B) 96 C) 105 D) 25

1949. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha 20C da A modda parchalanib konsratsiyasi 2 marta kamayishi uchun 30 sekund sarflandi. Agar 40C da A moddaning konsratsiyasini 3 marta kamayishida 10 sekund vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 50C da 5 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

A) 5 *B) 6 C) 8 D) 10

1950. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha 10C da A modda parchalanib konsratsiyasi 3 marta kamayishi uchun 30 sekund sarflandi. Agar 30C da A moddaning konsratsiyasini 5 marta kamayishida 9 sekund vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 0C da 9 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

*A) 80 B) 60 C) 54 D) 72

1951. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha 30C da A modda parchalanib konsratsiyasi 2 marta kamayishi uchun 10 sekund sarflandi. Agar 10C da A moddaning konsratsiyasini 4 marta kamayishida 135 sekund vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 20C da 6 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

A) 40,5 *B) 50 C) 45 D) 82

1952. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha 10C da A modda parchalanib konsratsiyasi 2 marta kamayishi uchun 45 sekund sarflandi. Agar 40C da A moddaning konsratsiyasini 9 marta kamayishida 10 sekund vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi -10C da 5 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

*A) 288 B) 316 C) 218 D) 172

1953. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha 20C da A modda parchalanib konsratsiyasi 3 marta kamayishi uchun 8 sekund sarflandi. Agar 30C da A moddaning konsratsiyasini 4 marta kamayishida 3 sekund vaqt sarflansa, xuddi shunday miqdordagi A moddaning konsratsiyasi 0C da 6 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sekund) sarflanadi?

A) 54 B) 72 C) 81 *D) 90

1954. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha 20°C da A modda parchalanib konsentratsiyasi 2 marta kamayishi uchun 30 sekund sarflandi.

Agar 40°C da A moddani konsentratsiyasini 3 marta kamayishida 10 sekund vaqt sarflansa, Qanday temperaturada ($^{\circ}\text{C}$), xuddi shunday miqdordagi A moddani konsentratsiyasi 5 marta kamayishi uchun 6 sekund vaqt sarflanadi?

A) 60 *B) 50 C) 30 D) 70

1955. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha 10°C da A modda parchalanib konsentratsiyasi 3 marta kamayishi uchun 30 sekund sarflandi.

Agar 30°C da A moddani konsentratsiyasini 5 marta kamayishida 9 sekund vaqt sarflansa, Qanday temperaturada ($^{\circ}\text{C}$), xuddi shunday miqdordagi A moddani konsentratsiyasi 9 marta kamayishi uchun 80 sekund vaqt sarflanadi?

*A) 0 B) -10 C) 20 D) -20

1956. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha 30°C da A modda parchalanib konsentratsiyasi 2 marta kamayishi uchun 10 sekund sarflandi.

Agar 10°C da A moddani konsentratsiyasini 4 marta kamayishida 135 sekund vaqt sarflansa, Qanday temperaturada ($^{\circ}\text{C}$), xuddi shunday miqdordagi A moddani konsentratsiyasi 6 marta kamayishi uchun 50 sekund vaqt sarflanadi?

A) 0 B) -10 *C) 20 D) 40

1957. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha 10°C da A modda parchalanib konsentratsiyasi 2 marta kamayishi uchun 45 sekund sarflandi.

Agar 40°C da A moddani konsentratsiyasini 9 marta kamayishida 10 sekund vaqt sarflansa, Qanday temperaturada ($^{\circ}\text{C}$), xuddi shunday miqdordagi A moddani konsentratsiyasi 5 marta kamayishi uchun 288 sekund vaqt sarflanadi?

A) 0 *B) -10 C) 20 D) 40

1958. $A \rightarrow B+C$ reaksiya bo'yicha 20°C da A modda parchalanib konsentratsiyasi 3 marta kamayishi uchun 8 sekund sarflandi.

Agar 30°C da A moddani konsentratsiyasini 4 marta kamayishida 3 sekund vaqt sarflansa, Qanday temperaturada ($^{\circ}\text{C}$), xuddi shunday miqdordagi A moddani konsentratsiyasi 6 marta kamayishi uchun 90 sekund vaqt sarflanadi?

*A) 0 B) -10 C) 20 D) 40

1959. Azot va metanning 60 ml aralashmasi 60 ml(mo'l miqdorda) kislorodda yondirildi. Reaksiya tugagandan so'ng reaksiyon aralashma dastlabki sharoitga keltirilganda aralashmaning hajmi 80 ml ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang. J: 16,5

1960. Azot va metanning 60 ml aralashmasi 60 ml(mo'l miqdorda) kislorodda yondirildi. Reaksiya tugagandan so'ng reaksiyon aralashma dastlabki sharoitga keltirilganda aralashmaning hajmi 80 ml ga teng bo'lsa, Dastlabki aralashmadagi metanning hajmiy ulushini aniqlang. J: 1/3

1961. Azot va metanning 60 ml aralashmasi 60 ml(mo'l miqdorda) kislorodda yondirildi. Reaksiya tugagandan so'ng reaksiyon aralashma dastlabki sharoitga keltirilganda aralashmaning hajmi 80 ml ga teng bo'lsa, Hosil bo'lgan aralashmadagi karbonat angidridning hajmiy ulushini(%) aniqlang. J: 25

1962. Azot va metanning 60 ml aralashmasi 60 ml(mo'l miqdorda) kislorodda yondirildi. Reaksiya tugagandan so'ng reaksiyon aralashma dastlabki sharoitga keltirilganda aralashmaning hajmi 80 ml ga teng bo'lsa, Dastlabki aralashmadagi azotning hajmi qolgan kislorodning hajmidan necha marta ortiqiligini aniqlang.

J: 1

1963. Azot va metanning 60 ml aralashmasi 60 ml(mo'l miqdorda) kislorodda yondirildi. Reaksiya tugagandan so'ng reaksiyon aralashma dastlabki sharoitga keltirilganda aralashmaning hajmi 80 ml ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

J: 12

1964. 50 ml butan va (mo'l miqdordagi) kislorod aralashmasi yondirildi. Reaksiya tugagandan so'ng reaksiyon aralashma dastlabki sharoitga keltirilganda aralashmaning hajmi 17,5 ml ga kamaygan bo'lsa, hosil bo'lgan gazlar aralashmasidagi karbonat angidridning hajmiy ulushini (%) aniqlang. J: 61,54

1965. 50 ml butan va (mo'l miqdordagi) kislorod aralashmasi yondirildi. Reaksiya tugagandan so'ng reaksiyon aralashma dastlabki sharoitga keltirilganda aralashmaning hajmi 17,5 ml ga kamaygan bo'lsa, hosil bo'lgan gazlar aralashmasidagi kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. J: 38,46

1966. $\text{N}_2+3\text{H}_2=2\text{NH}_3$ sistemani bosimi 3 marta oshirildi. Harorat 20°C dan necha gradusgacha o'zgartirilganda to'g'ri tekisiya tezligi 3 marta ortadi. $\gamma - 3$ J: -10

1967. $\text{PbO}_2 + \text{MnO}_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \dots$ Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasi tenglamasida qaytaruvchining oksidlanishidan hosil bo'lgan moddani toping. J: HMnO_4

1968. $\text{PCl}_3 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{HCl} + \dots$ Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasi tenglamasida qaytaruvchining oksidlanishidan hosil bo'lgan moddani toping. J: MnCl_2

1969. $\text{MnO}_2 + \text{NaClO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \dots$ Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasi tenglamasida qaytaruvchining oksidlanishidan hosil bo'lgan moddani toping. J: Na_2MnO_4

1970. $\text{MnO}_2 + \text{NaClO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{MnO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \dots$ Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasi tenglamasida oksidlovchining qaytarilishidan hosil bo'lgan moddani toping. J: NaCl

1971. 60% 100 g oleum 10 g suv bilan aralastirilganda olingan oleumda bir mol SO_3 ga necha mol sulfat kislotaga to'g'ri keladi? J: 5

1972. Glukoza moddasi teng ikki qismga ajratildi va birinchi qismi moy kislotali boshqasi sut kislotali biyg'itildi. Agar har ikkala reaksiyalarda hosil bo'lgan kislotalarning massalari teng, hamda birinchi reaksiya unumi 80% bo'lsa, ikkinchi reaksiya unumini aniqlang. J: 39,1%

1973. Glukoza moddasi teng ikki qismga ajratildi va birinchi qismi moy kislotali boshqasi sut kislotali biyg'itildi. Agar har ikkala reaksiyalarda hosil bo'lgan kislotalarning massalari teng, hamda birinchi reaksiya unumi 75% bo'lsa, ikkinchi reaksiya unumini aniqlang. J: 36,7%

1974. Propil spirit oksidlanganda dastlab aldegid hosil bo'lib, uning oksidlanishidan karbon kislotaga hosil bo'lishida har bir reaksiya unumi 80% unum bilan boradi. Hosil bo'lgan aralashma to'liq yonishidan ajralib chiqqan CO_2 ni to'la yuttirish uchun 240 g 20% NaOH eritmasi sarflansa, oksidlangan propil spirtning massasini (g) aniqlang. J: 9,6

1975. Asetanilid tibbiyotda nima maqsadda ishlatiladi?
J: isitma tushuruvchi va og'riq qoldiruvchi
1976. Oqsil moddalarni chirishidan yani, diaminokislotalarni dekarboksillanishidan qanday moddalar olinadi?
J: putrissin, kadaverin
1977. Karbamin kislota kaliyli tuzining qanday massasida (g) 250 mol proton bo'ladi? J: 495
1978. Karbamin kislota tarkibidagi uglerodning massa ulushini (%) aniqlang. J: 19,67
1979. Fenolga temir (III)xlorid ta'sir ettirilganda $3,901 \cdot 10^{25}$ dona neytron tutuvchi binafsha rangli maxsulot hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan fenol massasini aniqlang. J: 112,8
1980. Fenolga temir (III)xlorid ta'sir ettirilganda $3,901 \cdot 10^{25}$ dona neytron tutuvchi binafsha rangli maxsulot hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan fenol massasini aniqlang. Unum 80%. J: 141
1981. Fenol oksidlanganga uning yarmi gidroksinonni hosil qiladi, hosil bo'lgan gidroksinonning 2/5 qismi benzaxinon hosil qilsa, yakuniy aralashmadagi gidroksinonning massa ulushini (%) aniqlang. J: 32,48
1982. Fenol oksidlanganga uning yarmi gidroksinonni hosil qiladi, hosil bo'lgan gidroksinonning 2/5 qismi benzaxinon hosil qilsa, yakuniy aralashmadagi fenolning mol ulushini (%) aniqlang. J: 50
1983. 80% unum bilan 17,2 g metilakrilat olish uchun kerak bo'ladigan kislota sintezlash uchun sarf bo'ladigan asetilen va is gazi hajmlari yig'indisini (l, n.sh) aniqlang.
J: 11,2
1984. Massalari 150 g dan fenol va suv aralastirilganda idishda ikkita qatlam yuzaga keladi. Pastki qatlamning massasi 160 g ga teng bo'lib, bundagi erigan moddaning massa ulushi 45% ga teng bo'lsa, yuqorigi qatlamdagi erigan modda massa ulushini (%) aniqlang. J: 44,3
1985. 32 mol atom tutgan sut kislotaning massasini (g) aniqlang.
J: 240
1986. Karbon kislotaning tionil xlorid bilan reaksiya tenglamasining o'ng va chap tomonidagi elektronlar soni yig'indisi 180 ta bo'lsa, karbon kislotani aniqlang.
J: sirka kislota
1987. Molyar nisbati 2:3 bo'lgan karbon kislota va uning angidrididan iborat aralashmadagi uglerod va vodorod atomlari soni nisbatini aniqlang. J: 1:1,875
1988. Molyar nisbati 2:3 bo'lgan sirka kislota va uning angidrididan iborat aralashmadagi uglerod va vodorod atomlari soni nisbatini aniqlang. J:
1989. O'yuvchi natriya yuqori temperaturada is gazi ta'sir ettirilishidan hosil bo'ladigan birikmaning qanday massasida (g) Avogadro sonidan 18,7 marta ko'p sonda neytron bo'ladi?
J: 37,4
1990. Karbamin kislotaning amil efiri molekulasidagi umumiy bog'lar soni nechta?
A) 20 B) 21 *C) 22 D) 23
1991. Karbamin kislota va karbamiddan iborat 30,2 g aralashma tarkibida $10,836 \cdot 10^{23}$ dona vodorod atomlari bo'lsa, ushbu aralashma to'la yondirilishidan hosil bo'ladigan karbonat angidrid hajmini (l, n.sh) aniqlang.
A) 22,4 *B) 11,2 C) 5,6 D) 16,8
1992. 53,25 g karbon kislotaning xlorangidridi yetarli miqdorda ammiak ta'sir ettirilganda 34,8 g (unum 80%) kislota amidi hosil bo'ladi. Hosil bo'lgan HCl hajmini (l, n.sh) aniqlang.
A) 11,2 B) 4,48 *C) 8,96 D) 2,24
1993. Alken va kisloroddan iborat 70 ml aralashma yondirilganda 45 ml aralashma olindi. Agar reaksiya uchun olingan kislorod hajmi alkenning 40% ni yondirishga yetarli bo'lsa, hosil bo'lgan aralashma tarkibidagi alkenning hajmiy ulushini (%) aniqlang. (suv bug'lari kondensatlangan)
A) 66,67 *B) 33,33 C) 45 D) 55
1994. Alken va kisloroddan iborat 70 ml aralashma yondirilganda 45 ml aralashma olindi. Agar reaksiya uchun olingan kislorod hajmi alkenning 40% ni yondirishga yetarli bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmani vodorodga nisbatan zichligini aniqlang. (suv bug'lari kondensatlangan)
A) 25 *B) 21,667 C) 17,78 D) 55
1995. Alken va kisloroddan iborat 70 ml aralashma yondirilganda 45 ml aralashma olindi. Agar reaksiya uchun olingan kislorod hajmi alkenning 40% ni yondirishga yetarli bo'lsa, dastlabki aralashmani vodorodga nisbatan zichligini aniqlang. (suv bug'lari kondensatlangan)
A) 25 B) 21,667 *C) 17,78 D) 55
1996. Alkanlar kam miqdordagi kislorod bilan ta'sirlashib is gazi va suv hosil qiladi. 12 g alkandan 21 g is gazi olingan bo'lsa, sarflangan kislorod va hosil bo'lgan suvning massa farqini aniqlang.
A) 10 B) 18 *C) 9 D) 4,5
1997. Alkanlar kam miqdordagi kislorod bilan ta'sirlashib is gazi va suv hosil qiladi. 9 g alkandan 27,5 g is gazi olingan bo'lsa, sarflangan kislorod va hosil bo'lgan suvning massa farqini aniqlang.
A) 10 B) 15,5 *C) 18,5 D) 4,5
1998. Alkanlar kam miqdordagi kislorod bilan ta'sirlashib is gazi va suv hosil qiladi. 15,4 g alkandan 29,4 g is gazi olingan bo'lsa, sarflangan kislorod va hosil bo'lgan suvning massa farqini aniqlang.
A) 10 B) 15 C) 18 *D) 14
1999. Alkanlar kam miqdordagi kislorod bilan ta'sirlashib is gazi va suv hosil qiladi. 16,5 g alkandan 30,8 g is gazi olingan bo'lsa, sarflangan kislorod va hosil bo'lgan suvning massa farqini aniqlang.
A) 10 *B) 14,3 C) 18,5 D) 4,5
2000. 6,72 l prapanning yorug'lik ishtirokida xlor bilan reaksiyasi natijasida hosil bo'lgan alkilxlorid va xlorid kislotaning elektronlar nisbati 7:3 ga teng hosil bo'lgan HCl neytrallanishi uchun 40% li (p=1,2g/ml) o'yuvchi natriy eritmasidan qancha hajm (ml) kerak bo'ladi. J:25
2001. Alkan va unga nisbatan stexiometrik miqdorda olingan xlor aralashmasi reaksiyaga kirishganda alkil xlorid va HCl 1:2 mol nisbatda hosil bo'ladi? Alkil xloridning molekulyar massasi alkanning molekulyar massasidan 2,19 marta kata bo'lsa, alkanni aniqlang. A) metan B) etan C) propan *D) butan

2002. Alkan va unga nisbatan stexiometrik miqdorda olingan xlor aralashmasi reaksiyaga kirishganda alkil xlorid va HCl 1:4 mol nisbatda hosil bo'ladi? Alkil xloridning molekulyar massasi alkanning molekulyar massasidan 2,19 marta kata bo'lsa, alkanni aniqlang.

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

2003. NO₂, alken va aromatik uglevodoroddan iborat aralashma bor. Moddalar mos ravishda 6:3:1 mol nisbatda aralashirilganda ularning atomlar soni o'zaro teng bo'ladi. 2 mol shunday aralashmadagi vodorod atomlari sonini toping.

2004. NO₂, alken va ko'p xalqali aromatik uglevodoroddan iborat aralashma bor. Moddalar mos ravishda 6:3:1 mol nisbatda aralashirilganda ularning atomlar soni o'zaro teng bo'ladi. 2 mol shunday aralashmadagi vodorod atomlari sonini toping.

2005. NO₂, alken va aromatik uglevodoroddan iborat aralashma bor. Moddalar mos ravishda 6:3:1 mol nisbatda aralashirilganda ularning atomlar soni o'zaro teng bo'ladi. 2 mol shunday aralashmadagi uglerod atomlari sonini toping.

2006. NO₂, alken va ko'p xalqali aromatik uglevodoroddan iborat aralashma bor. Moddalar mos ravishda 6:3:1 mol nisbatda aralashirilganda ularning atomlar soni o'zaro teng bo'ladi. 2 mol shunday aralashmadagi uglerod atomlari sonini toping.

2007. NO₂, alken va aromatik uglevodoroddan iborat aralashma bor. Moddalar mos ravishda 6:3:1 mol nisbatda aralashirilganda ularning atomlar soni o'zaro teng bo'ladi. 2,7 mol shunday aralashmadagi vodorod atomlari sonini toping.

2008. NO₂, alken va ko'p xalqali aromatik uglevodoroddan iborat aralashma bor. Moddalar mos ravishda 6:3:1 mol nisbatda aralashirilganda ularning atomlar soni o'zaro teng bo'ladi. 2,7 mol shunday aralashmadagi vodorod atomlari sonini toping.

2009. NO₂, alken va aromatik uglevodoroddan iborat aralashma bor. Moddalar mos ravishda 6:3:1 mol nisbatda aralashirilganda ularning atomlar soni o'zaro teng bo'ladi. 2,7 mol shunday aralashmadagi uglerod atomlari sonini toping.

2010. NO₂, alken va ko'p xalqali aromatik uglevodoroddan iborat aralashma bor. Moddalar mos ravishda 6:3:1 mol nisbatda aralashirilganda ularning atomlar soni o'zaro teng bo'ladi. 2,7 mol shunday aralashmadagi uglerod atomlari sonini toping.

2011. 3 litr (n.sh) metan va eten aralashmasi tarkibidagi uglerod massasi vodorod massasidan 4 marta og'ir bo'lsa, gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.
*A) 20 B) 23,2 C) 24 D) 20,8

2012. 3 litr (n.sh) metan va eten aralashmasi tarkibidagi uglerod massasi vodorod massasidan 4,8 marta og'ir bo'lsa, gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.
A) 20 *B) 23,2 C) 24 D) 20,8

2013. 3 litr (n.sh) metan va eten aralashmasi tarkibidagi uglerod massasi vodorod massasidan 5 marta og'ir bo'lsa, gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.
A) 20 B) 23,2 *C) 24 D) 20,8

2014. 3 litr (n.sh) metan va eten aralashmasi tarkibidagi uglerod massasi vodorod massasidan 4,2 marta og'ir bo'lsa, gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.
A) 20 B) 23,2 C) 24 *D) 20,8

2015. 4 litr (n.sh) metan va eten aralashmasi tarkibidagi uglerod massasi vodorod massasidan 4,5 marta og'ir bo'lsa, gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.
*A) 22 B) 25 C) 26 D) 18

2016. 4 litr (n.sh) metan va eten aralashmasi tarkibidagi uglerod massasi vodorod massasidan 5,25 marta og'ir bo'lsa, gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.
A) 22 *B) 25 C) 26 D) 18

2017. 6 litr (n.sh) metan va eten aralashmasi tarkibidagi uglerod massasi vodorod massasidan 5,5 marta og'ir bo'lsa, gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.
A) 22 B) 25 *C) 26 D) 18

2018. 6 litr (n.sh) metan va eten aralashmasi tarkibidagi uglerod massasi vodorod massasidan 3,5 marta og'ir bo'lsa, gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.
A) 22 B) 25 C) 26 *D) 18

2019. 5 litr (n.sh) metan va eten aralashmasi tarkibidagi uglerod massasi vodorod massasidan 5,4 marta og'ir bo'lsa, gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.
A) 22 B) 25 *C) 25,6 D) 18

2020. 5 litr (n.sh) metan va eten aralashmasi tarkibidagi uglerod massasi vodorod massasidan 3,6 marta og'ir bo'lsa, gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.
A) 22 B) 25 C) 26 *D) 18,4

2021. Kislorod va oltingugurt vodorod bilan umumiy ko'rinishda birikmalar hosil qiladi. Bu birikmalardagi vodorodning massa ulushlari farqini aniqlang.
A) 11,11 *B) 5,22 C) 4,55 D) 6,22

2022. Uchta gazdan iborat aralashmada NO va NO₂ larning molyar ulushlari 45:15 foizga teng. Aralashmadagi NO ning massa ulushi 23,6% bo'lsa, uchunchi gazning molyar massasini aniqlang. J: 9,1

2023. Havoga nisbatan zichligi 0,6 bo'lgan metan va etandan iborat 3 litr aralashma to'liq yondirish uchun kerak bo'ladigan kislorod hajmini aniqlang.
A) 12,7 B) 3,17 *C) 6,35 D) 6

2024. Havoga nisbatan zichligi 0,6 bo'lgan metan va etandan iborat 3 litr aralashma to'liq yondirish uchun kerak bo'ladigan havoni hajmini aniqlang.
A) 12,7 B) 31,75 C) 6,35 D) 63,5

2025. 828 mg benzosulfat kislotaning natriyli tuziga mo'l miqdordagi o'yuvchi natriy ta'sir ettirilganda hosil bo'lgan birikmalar massasini (kg) aniqlang. unum 75%.
J: $32,43 \cdot 10^{-5}$ va $43,47 \cdot 10^{-5}$

2026. Mol nisbati 3:2:1 bo'lgan bir atomli, ikki atomli va uch atomli fenollardan 1000 g dan iborat aralashmadagi proton, elektronlar yig'indisini aniqlang. J: $63,65 \cdot 10^2$

2027. Uch atomli fenolning ikki molida nechta vodorod atomi bo'ladi? J: $72,24 \cdot 10^{24}$

2028. 5,55 g na'munasida 1,125 mol atom bo'lgan to'yingan bir atomli spirtning qanday massasi (g) molekulararo degidratlanishidan 5,4 mol atom tutgan oddiy efir hosil bo'ladi? J: 29,6

2029. Ikkita molekulasi 16 bog'lovchisi s-elektron ishtirok etgan to'yingan to'yingan bir atomli spirtning nechta molekulasida Avogadro sonidan 22 marta ko'p σ -bog' hosil bo'ladi?
A) $6,02 \cdot 10^{23}$ *B) $12,04 \cdot 10^{23}$ C) $9,03 \cdot 10^{23}$ D) $15,05 \cdot 10^{23}$
2030. Ftor kouchukning bitta struktur zvenosida nechta sp³ gibrid orbital bor?
A) 16 B) 24 *C) 40 D) 20
2031. Piridin yadrosi qaysi moddalar tarkibiga kiradi?
J: anabazin, nikatin, xinolin
2032. Fransuz olimi Leblan soda hosil qilishni iqtisodiy ahamiyatga ega bo'lgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 10 moldan olinganda, hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang. unum 80%.
*A) 424 B) 212 C) 477 D) 848
2033. Fransuz olimi Leblan soda hosil qilishni iqtisodiy ahamiyatga ega bo'lgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 5 moldan olinganda, hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang. unum 80%.
A) 424 *B) 212 C) 477 D) 848
2034. Fransuz olimi Leblan soda hosil qilishni iqtisodiy ahamiyatga ega bo'lgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 12 moldan olinganda, hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang. unum 75%.
A) 424 B) 212 *C) 477 D) 848
2035. Fransuz olimi Leblan soda hosil qilishni iqtisodiy ahamiyatga ega bo'lgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 20 moldan olinganda, hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang. unum 80%.
A) 424 B) 212 C) 477 *D) 848
2036. Fransuz olimi Leblan soda hosil qilishni iqtisodiy ahamiyatga ega bo'lgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 15 moldan olinganda, hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang. unum 80%.
*A) 636 B) 1060 C) 1113 D) 848
2037. Fransuz olimi Leblan soda hosil qilishni iqtisodiy ahamiyatga ega bo'lgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 25 moldan olinganda, hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang. unum 80%.
A) 636 *B) 1060 C) 1113 D) 848
2038. Kadaverinning bir xil miqdordagi anilindan massalar farqi 22 g bo'lgan pikramid va sulfanil kislota olindi. Reaksiyada necha gramm anilin sarflangan? J: 37,2
2039. Olefinlar olish usullaridan laboratoriyada keng qo'llaniladigani sirka kislota efirini piroliz qilishdir (400-500°C). 352 g efirni pirolizidan 84 g alken olingan bo'lsa, efirni toping. Unum 75%
*A) etilasetat B) metilasetat C) propilasetat D) butilasetat
2040. Olefinlar olish usullaridan laboratoriyada keng qo'llaniladigani sirka kislota efirini piroliz qilishdir (400-500°C). 352 g efirni pirolizidan 84 g alken olingan bo'lsa, olefinni toping. Unum 75%
*A) eten B) propen C) buten D) amilen
2041. Olefinlar olish usullaridan laboratoriyada keng qo'llaniladigani sirka kislota efirini piroliz qilishdir (400-500°C). 928 g efirni pirolizidan 336 g alken olingan bo'lsa, efirni toping. Unum 75%
A) etilasetat B) metilasetat C) propilasetat *D) butilasetat
2042. Olefinlar olish usullaridan laboratoriyada keng qo'llaniladigani sirka kislota efirini piroliz qilishdir (400-500°C). 928 g efirni pirolizidan 336 g alken olingan bo'lsa, olefinni toping. Unum 75%
A) eten B) propen *C) buten D) amilen
2043. Olefinlar olish usullaridan laboratoriyada keng qo'llaniladigani sirka kislota efirini piroliz qilishdir (400-500°C). 612 g efirni pirolizidan 389 g alken olingan bo'lsa, efirni toping. Unum 75%
A) etilasetat B) metilasetat *C) izopropilasetat D) butilasetat
2044. Olefinlar olish usullaridan laboratoriyada keng qo'llaniladigani sirka kislota efirini piroliz qilishdir (400-500°C). 612 g efirni pirolizidan 389 g alken olingan bo'lsa, olefinni toping. Unum 75%
A) eten *B) propen C) buten D) amilen
2045. 4,2 g benzol gomologining nitrolanishidan 3,465 g bitta nitroguruh tutgan nitrobirikmalar aralashmasi hosil bo'ldi. Unum 60% bo'lsa, gomologni aniqlang.
A) C₇H₈ B) C₈H₁₀ *C) C₉H₁₂ D) C₁₀H₁₄
2046. Glukoza mahsus fermentlar ta'sirida bijg'itilganda tarkibida 1300 ta σ -bog'li glitserin hosil bo'ldi. Unda glitserin bilan birgalikda CO₂ molekulasida nechta σ -bog' mavjud?
*A) 200 B) 600 C) 1200 D) 400
2047. Glukoza mahsus fermentlar ta'sirida bijg'itilganda tarkibida 1300 ta σ -bog'li glitserin hosil bo'ldi. Unda glitserin bilan birgalikda CO₂ molekulasida nechta sp² orbital mavjud?
A) 200 *B) 600 C) 1200 D) 400
2048. Glukoza mahsus fermentlar ta'sirida bijg'itilganda tarkibida 2600 ta σ -bog'li glitserin hosil bo'ldi. Unda glitserin bilan birgalikda CO₂ molekulasida nechta sp² mavjud?
A) 200 B) 600 *C) 1200 D) 400
2049. Glukoza mahsus fermentlar ta'sirida bijg'itilganda tarkibida 2600 ta σ -bog'li glitserin hosil bo'ldi. Unda glitserin bilan birgalikda CO₂ molekulasida nechta σ -bog' mavjud?
A) 200 B) 600 C) 1200 *D) 400
2050. Glukoza mahsus fermentlar ta'sirida bijg'itilganda tarkibida 650 ta σ -bog'li glitserin hosil bo'ldi. Dastlabki glukoza molekulasida nechta σ -bog' mavjud?
*A) 1150 B) 1350 C) 1200 D) 2500