

☺ 201X ☺

1. Alken gidratlanganda (sulfat kislota ishtirokida) atomlar soni 25% ga ortsa, HX (X-galogen) biriktirganda esa ... % ga ortadi?
A)100/3 B)40 C)75 D)50/3
2. Alken gidratlanganda (sulfat kislota ishtirokida) atomlar soni 25% ga ortsa, HX (X-galogen) biriktirganda esa ... % ga ortadi?
A)100/3 B)40 C)75 D)50/3
3. Alken gidratlanganda (sulfat kislota ishtirokida) atomlar soni 25% ga ortsa, HX (X-galogen) biriktirganda esa ... % ga ortadi?
A)100/3 B)40 C)75 D)50/3
4. Alken gidratlanganda (sulfat kislota ishtirokida) atomlar soni 33,33% ga ortsa, HX (X-galogen) biriktirganda esa ... % ga ortadi?
A)100/3 B)40 C)22,22 D)50/3
5. Alken gidratlanganda (sulfat kislota ishtirokida) atomlar soni 50% ga ortsa, HX (X-galogen) biriktirganda esa ... % ga ortadi?
A)100/3 B)40 C)100/3 D)50/3
6. Alken gidratlanganda (sulfat kislota ishtirokida) atomlar soni 20% ga ortsa, HX (X-galogen) biriktirganda esa ... % ga ortadi?
A)100/3 B)40/3 C)75 D)50/3
7. Alken gidratlanganda (sulfat kislota ishtirokida) atomlar soni 50/3% ga ortsa, HX (X-galogen) biriktirganda esa ... % ga ortadi?
A)100/3 B)11,11 C)75 D)50/3
8. 1,2 dibrom propan va Mg metali ta'sirlashuvidan 69 g tuz va necha g alken hosil bo'ladi?
A)25,2 B)15,75 C)3,15 D)12,6
9. 1,2 dibrom propan va Mg metali ta'sirlashuvidan 92 g tuz va necha g alken hosil bo'ladi?
A)25,2 B)1,575 C)3,15 D)21
10. 1,2 dibrom propan va Mg metali ta'sirlashuvidan 46 g tuz va necha g alken hosil bo'ladi?
A)25,2 B)1,575 C)3,15 D)10,5
11. 1,2 dibrom propan va Mg metali ta'sirlashuvidan 110,4 g tuz va necha g alken hosil bo'ladi?
A)25,2 B)1,575 C)3,15 D)25,2
12. 1,2 dibrom propan va Mg metali ta'sirlashuvidan 55,2 g tuz va necha g alken hosil bo'ladi?
A)25,2 B)1,575 C)3,15 D)12,6
13. 1,2 dibrom propan va Mg metali ta'sirlashuvidan 73,6 g tuz va necha g alken hosil bo'ladi?
A)25,2 B)1,575 C)3,15 D)16,8
14. Alkinlar tarkibidagi elektronlar sonini hisoblash formulasini keltiring.
A)8n+2 B)8n-2 C)14n-2 D)10n-2
15. Alkanlar tarkibidagi elektronlar sonini hisoblash formulasini keltiring.
A)8n+2 B)8n-2 C)14n-2 D)10n-2
16. Alkenlar tarkibidagi elektronlar sonini hisoblash formulasini keltiring.
A)8n+2 B)8n C)14n-2 D)10n-2
17. sikloalkanlar tarkibidagi elektronlar sonini hisoblash formulasini keltiring.
A)8n+2 B)8n C)14n-2 D)10n-2
18. Alkadienlar tarkibidagi elektronlar sonini hisoblash formulasini keltiring.
A)8n+2 B)8n-2 C)14n-2 D)10n-2
19. To'yinmagan ikki asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi suvli eritmasi tuz tugagunicha elektroliz qilinganda He ga nisbatan zichligi 7,25 bo'lgan gazlar aralashmasidan 89,6 litr (n.sh.) hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan 40 % li eritma massasini (g) aniqlang.
A)256 B)576 C)384 D)480
20. To'yinmagan ikki asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi suvli eritmasi tuz tugagunicha elektroliz qilinganda He ga nisbatan zichligi 7,25 bo'lgan gazlar aralashmasidan 44,8 litr (n.sh.) hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan 40 % li eritma massasini (g) aniqlang.
A)240 B)576 C)384 D)480
21. To'yinmagan ikki asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi suvli eritmasi tuz tugagunicha elektroliz qilinganda He ga nisbatan zichligi 7,25 bo'lgan gazlar aralashmasidan 89,6 litr (n.sh.) hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan 50 % li eritma massasini (g) aniqlang.
A)256 B)576 C)384 D)480
22. To'yinmagan ikki asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi suvli eritmasi tuz tugagunicha elektroliz qilinganda He ga nisbatan zichligi 7,25 bo'lgan gazlar aralashmasidan 67,2 litr (n.sh.) hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan 40 % li eritma massasini (g) aniqlang.
A)256 B)576 C)360 D)480
23. To'yinmagan ikki asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi suvli eritmasi tuz tugagunicha elektroliz qilinganda He ga nisbatan zichligi 7,25 bo'lgan gazlar aralashmasidan 67,2 litr (n.sh.) hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan 50 % li eritma massasini (g) aniqlang.
A)256 B)576 C)288 D)480
24. To'yinmagan ikki asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi suvli eritmasi tuz tugagunicha elektroliz qilinganda He ga nisbatan zichligi 7,25 bo'lgan gazlar aralashmasidan 44,8 litr (n.sh.) hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan 50 % li eritma massasini (g) aniqlang.
A)256 B)576 C)384 D)192
25. Atsetilen kuchli oksidlovchilar ta'sirida oksidlanganda olingan kislotaning 2 moli bilan necha gr 40 % li NaOH eritmasi ta'sirlashib, natriy formiat hosil bo'ladi?
A)200 B)800 C)600 D)750
26. Atsetilen kuchli oksidlovchilar ta'sirida oksidlanganda olingan kislotaning 3 moli bilan necha gr 40 % li NaOH eritmasi ta'sirlashib, natriy formiat hosil bo'ladi?
A)200 B)300 C)600 D)750
27. Atsetilen kuchli oksidlovchilar ta'sirida oksidlanganda olingan kislotaning 2 moli bilan necha gr 40 % li NaOH eritmasi ta'sirlashib, natriy formiat hosil bo'ladi?
A)200 B)800 C)600 D)750
28. Atsetilen kuchli oksidlovchilar ta'sirida oksidlanganda olingan kislotaning 1 moli bilan necha gr 40 % li NaOH eritmasi ta'sirlashib, natriy formiat hosil bo'ladi?
A)200 B)800 C)600 D)100
29. Atsetilen kuchli oksidlovchilar ta'sirida oksidlanganda olingan kislotaning 7,5 moli bilan necha gr 40 % li NaOH eritmasi ta'sirlashib, natriy formiat hosil bo'ladi?
A)200 B)800 C)600 D)750
30. 4,48 litr (n.sh.) alkan tarkibida $12,04 \cdot 10^{23}$ ta proton bo'lsa, uni aniqlang.
A)metan B)etan C)propan D)butan
31. 4,48 litr (n.sh.) alkan tarkibida $21,672 \cdot 10^{23}$ ta proton bo'lsa, uni aniqlang.
A)metan B)etan C)propan D)butan

32. 6,72 litr (n.sh.) alkan tarkibida $18,06 \cdot 10^{23}$ ta proton bo'lsa, uni aniqlang.
A)metan B)etan C)propan D)butan
33. 8,96 litr (n.sh.) alkan tarkibida $24,08 \cdot 10^{23}$ ta proton bo'lsa, uni aniqlang.
A)metan B)etan C)propan D)butan
34. 4,48 litr (n.sh.) alkan tarkibida $31,304 \cdot 10^{23}$ ta proton bo'lsa, uni aniqlang.
A)metan B)etan C)propan D)butan
35. 1 mol alkanni to'la yoqish uchun 2:3 hajmiy nisbatdagi ozon-kislorod aralashmasidan 35/12 mol sarflangan bo'lsa, alkanni aniqlang.
A)metan B)etan C)propan D)butan
36. 1 mol alkanni to'la yoqish uchun 2:3 hajmiy nisbatdagi ozon-kislorod aralashmasidan 5/2 mol sarflangan bo'lsa, alkanni aniqlang.
A)metan B)etan C)propan D)butan
37. 1 mol alkanni to'la yoqish uchun 2:3 hajmiy nisbatdagi ozon-kislorod aralashmasidan 25/6 mol sarflangan bo'lsa, alkanni aniqlang.
A)metan B)etan C)propan D)butan
38. 1 mol alkanni to'la yoqish uchun 2:3 hajmiy nisbatdagi ozon-kislorod aralashmasidan 65/6 mol sarflangan bo'lsa, alkanni aniqlang.
A)metan B)etan C)propan D)butan
39. 2 mol alkanni to'la yoqish uchun 2:3 hajmiy nisbatdagi ozon-kislorod aralashmasidan 70/12 mol sarflangan bo'lsa, alkanni aniqlang.
A)metan B)etan C)propan D)butan
40. E ga alfa zarracha ta'sir ettirganda D element va ikkita betta(-) ajraladi. E va D elementlar o'zaro izoton. Agar E ning atom massasi 228 m.a.b bo'lsa va D ning barcha zarrachalarini 42,33 foizini neytronlar tashkil qilsa, E element tarkibidagi protonlar sonini aniqlang.
A)88 B)92 C)90 D)93
41. E ga alfa zarracha ta'sir ettirganda D element va ikkita betta(-) ajraladi. E va D elementlar o'zaro izoton. Agar E ning atom massasi 228 m.a.b bo'lsa va D ning barcha zarrachalarini 42,33 foizini neytronlar tashkil qilsa, D element tarkibidagi protonlar sonini aniqlang.
A)88 B)92 C)90 D)94
42. E ga alfa zarracha ta'sir ettirganda D element va ikkita betta(-) ajraladi. E va D elementlar o'zaro izoton. Agar E ning atom massasi 228 m.a.b bo'lsa va D ning barcha zarrachalarini 42,33 foizini neytronlar tashkil qilsa, E element tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang.
A)138 B)140 C)139 D)93
43. E ga alfa zarracha ta'sir ettirganda D element va ikkita betta(-) ajraladi. E va D elementlar o'zaro izoton. Agar E ning atom massasi 228 m.a.b bo'lsa va D ning barcha zarrachalarini 42,33 foizini neytronlar tashkil qilsa, D element tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang.
A)138 B)139 C)140 D)93
44. E ga alfa zarracha ta'sir ettirganda D element va ikkita betta(-) ajraladi. E va D elementlar o'zaro izoton. Agar E ning atom massasi 228 m.a.b bo'lsa va D ning barcha zarrachalarini 42,33 foizini neytronlar tashkil qilsa, E element tarkibidagi protonlar sonidan D elementni protonlari ayirmasini toping.
A) 2 B) -2 C) 4 D) -4
45. pH qiymati nechaga teng bo'lgan 800 ml HCl eritmasiga ($\alpha=1$) 200 ml suv quyilsa, $[H^+]$ ionlari konsentratsiyasi $8 \cdot 10^{-3}$ mol/l bo'ladi?
A)1 B)3 C)1,5 D)2
46. pH qiymati nechaga teng bo'lgan 800 ml HCl eritmasiga ($\alpha=1$) 200 ml suv quyilsa, $[H^+]$ ionlari konsentratsiyasi $8 \cdot 10^{-3}$ mol/l bo'ladi?
A)1 B)3 C)1,5 D)2
47. pH qiymati nechaga teng bo'lgan 700 ml HCl eritmasiga ($\alpha=1$) 300 ml suv quyilsa, $[H^+]$ ionlari konsentratsiyasi $7 \cdot 10^{-3}$ mol/l bo'ladi?
A)1 B)3 C)1,5 D)2
48. pH qiymati nechaga teng bo'lgan 500 ml HCl eritmasiga ($\alpha=1$) 500 ml suv quyilsa, $[H^+]$ ionlari konsentratsiyasi $5 \cdot 10^{-3}$ mol/l bo'ladi?
A)1 B)3 C)1,5 D)2
49. pH qiymati nechaga teng bo'lgan 600 ml HCl eritmasiga ($\alpha=1$) 400 ml suv quyilsa, $[H^+]$ ionlari konsentratsiyasi $6 \cdot 10^{-3}$ mol/l bo'ladi?
A)1 B)3 C)1,5 D)2
50. pH qiymati nechaga teng bo'lgan 400 ml HCl eritmasiga ($\alpha=1$) 600 ml suv quyilsa, $[H^+]$ ionlari konsentratsiyasi $4 \cdot 10^{-3}$ mol/l bo'ladi?
A)1 B)3 C)1,5 D)2
51. Kumush yetarli miqdordagi HNO_3 tutgan konsentrlangan 400 g eritmada eritilganda eritma massasi 55,8 % ga ortadi. Reaksiyaga kirishgan kumush massasini (g) aniqlang.
A)164 B)388,8 C)129,6 D)194,4
52. Kumush yetarli miqdordagi HNO_3 tutgan konsentrlangan 400 g eritmada eritilganda eritma massasi 37,2 % ga ortadi. Reaksiyaga kirishgan kumush massasini (g) aniqlang.
A)164 B)388,8 C)129,6 D)259,2
53. Kumush yetarli miqdordagi HNO_3 tutgan konsentrlangan 400 g eritmada eritilganda eritma massasi 27,9 % ga ortadi. Reaksiyaga kirishgan kumush massasini (g) aniqlang.
A)164 B)388,8 C)129,6 D)194,4
54. Kumush yetarli miqdordagi HNO_3 tutgan konsentrlangan 400 g eritmada eritilganda eritma massasi 38,75 % ga ortadi. Reaksiyaga kirishgan kumush massasini (g) aniqlang.
A)164 B)388,8 C)270 D)194,4
55. Kumush yetarli miqdordagi HNO_3 tutgan konsentrlangan 400 g eritmada eritilganda eritma massasi 46,5 % ga ortadi. Reaksiyaga kirishgan kumush massasini (g) aniqlang.
A)324 B)388,8 C)129,6 D)194,4
56. Tezligi 0,04 mol/l*sek bo'lgan reaksiya ($SO_2+NO_2 \rightleftharpoons SO_3+NO$) 50 sek davom etdi va SO_2 ning muvozanat konsentratsiyasi 2 mol/l ni tashkil qildi. Muvozanat doimiysi (K_m) ning qiymati 0,8 ga teng bo'ldi. NO_2 ning dastlabki konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang. Reactor hajmi 2 litr.
A)4,5 B)6 C)3 D)2,25
57. Tezligi 0,04 mol/l*sek bo'lgan reaksiya ($SO_2+NO_2 \rightleftharpoons SO_3+NO$) 50 sek davom etdi va NO_2 ning muvozanat konsentratsiyasi 2,5 mol/l ni tashkil qildi. Muvozanat doimiysi (K_m) ning qiymati 0,8 ga teng bo'ldi. SO_2 ning dastlabki konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang. Reactor hajmi 2 litr.
A)4,5 B)6 C)2 D)2,25
58. Tezligi 0,04 mol/l*sek bo'lgan reaksiya ($SO_2+NO_2 \rightleftharpoons SO_3+NO$) 50 sek davom etdi va SO_2 ning

- muvozanat konsentratsiyasi 2 mol/l ni tashkil qildi. Muvozanat doimiysi (K_m) ning qiymati 0,8 ga teng bo'ldi. NO_2 va SO_2 ning dastlabki mollari yig'indisini aniqlang. Reactor hajmi 2 litr.
A)8,5 B)6 C)8 D)2,25
59. Tezligi 0,04 mol/l*sek bo'lgan reaksiya ($\text{SO}_2 + \text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{SO}_3 + \text{NO}$) 50 sek davom etdi va SO_2 ning muvozanat konsentratsiyasi 2 mol/l ni tashkil qildi. Muvozanat doimiysi (K_m) ning qiymati 0,8 ga teng bo'ldi. NO_2 ning dastlabki miqdorini aniqlang. Reactor hajmi 2 litr.
A)4,5 B)6 C)3 D)2,25
60. Tezligi 0,04 mol/l*sek bo'lgan reaksiya ($\text{SO}_2 + \text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{SO}_3 + \text{NO}$) 50 sek davom etdi va SO_2 ning muvozanat konsentratsiyasi 2 mol/l ni tashkil qildi. Muvozanat doimiysi (K_m) ning qiymati 0,8 ga teng bo'ldi. SO_2 ning dastlabki miqdorini aniqlang. Reactor hajmi 2 litr.
A)4,5 B)6 C)4 D)2,25
- 61.3 mol RCOCl tarkibli karbonil birikma gidrolizlanganda olingan kislotalar aralashmasi bilan necha mol NaOH qoldiqsiz reaksiyaga kirishadi?
A)6 B)9 C)4,5 D)7,5
- 62.2 mol RCOCl tarkibli karbonil birikma gidrolizlanganda olingan kislotalar aralashmasi bilan necha mol NaOH qoldiqsiz reaksiyaga kirishadi?
A)6 B)9 C)4 D)7,5
- 63.4 mol RCOCl tarkibli karbonil birikma gidrolizlanganda olingan kislotalar aralashmasi bilan necha mol NaOH qoldiqsiz reaksiyaga kirishadi?
A)6 B)9 C)8 D)7,5
- 64.2,5 mol RCOCl tarkibli karbonil birikma gidrolizlanganda olingan kislotalar aralashmasi bilan necha mol NaOH qoldiqsiz reaksiyaga kirishadi?
A)6 B)9 C)4,5 D)5
- 65.1 mol RCOCl tarkibli karbonil birikma gidrolizlanganda olingan kislotalar aralashmasi bilan necha mol NaOH qoldiqsiz reaksiyaga kirishadi?
A)6 B)9 C)4,5 D)2
66. Titri 0,875 g/ml bo'lgan KOH eritmasining X ml hajmini to'la neytrallash uchun HCl ning 10 mol/l konsentratsiyali eritmasidan X+72 ml sarflandi. Olingan eritmadagi tuz massasini (g) aniqlang.
A)74,5 B)111,75 C)55,875 D)149
67. Titri 0,875 g/ml bo'lgan KOH eritmasining X ml hajmini to'la neytrallash uchun HCl ning 10 mol/l konsentratsiyali eritmasidan X+36 ml sarflandi. Olingan eritmadagi tuz massasini (g) aniqlang.
A)74,5 B)111,75 C)55,875 D)149
68. Titri 0,875 g/ml bo'lgan KOH eritmasining X ml hajmini to'la neytrallash uchun HCl ning 10 mol/l konsentratsiyali eritmasidan X+54 ml sarflandi. Olingan eritmadagi tuz massasini (g) aniqlang.
A)74,5 B)111,75 C)55,875 D)149
69. Titri 0,875 g/ml bo'lgan KOH eritmasining X ml hajmini to'la neytrallash uchun HCl ning 10 mol/l konsentratsiyali eritmasidan X+90 ml sarflandi. Olingan eritmadagi tuz massasini (g) aniqlang.
A)74,5 B)111,75 C)186,25 D)149
70. Titri 0,875 g/ml bo'lgan KOH eritmasining X ml hajmini to'la neytrallash uchun HCl ning 10 mol/l konsentratsiyali eritmasidan X+144 ml sarflandi. Olingan eritmadagi tuz massasini (g) aniqlang.
A)74,5 B)111,75 C)298 D)149
71. Titri 0,875 g/ml bo'lgan KOH eritmasining X ml hajmini to'la neytrallash uchun HCl ning 10 mol/l konsentratsiyali eritmasidan X+108 ml sarflandi. Olingan eritmadagi tuz massasini (g) aniqlang.
A)74,5 B)111,75 C)223,5 D)149
72. MeClO va HCl tutgan alohida eritmalar o'zaro 200 gr dan aralashtirilganda qoldiqsiz ta'sirlashib, 26,88 litr (n.sh.) gaz ajraldi va 0,26 massa ulushli eritma olindi. Dastlabki tuz eritmasi konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)10,6 B)24,5 C)22,625 D)42,5
73. MeClO va HCl tutgan alohida eritmalar o'zaro 200 gr dan aralashtirilganda qoldiqsiz ta'sirlashib, 26,88 litr (n.sh.) gaz ajraldi va 0,26 massa ulushli eritma olindi. Dastlabki kislota eritmasi konsentratsiyasini (%) aniqlang.
74. MeClO va HCl tutgan alohida eritmalar o'zaro 200 gr dan aralashtirilganda qoldiqsiz ta'sirlashib, 26,88 litr (n.sh.) gaz ajraldi va 0,26 massa ulushli eritma olindi. Dastlabki tuz va kislota eritmasi konsentratsiyasi farqini (%) aniqlang.
75. MeClO va HCl tutgan alohida eritmalar o'zaro 100 gr dan aralashtirilganda qoldiqsiz ta'sirlashib, 13,44 litr (n.sh.) gaz ajraldi va 0,26 massa ulushli eritma olindi. Dastlabki tuz eritmasi konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)10,6 B)24,5 C)22,625 D)42,5
76. MeClO va HCl tutgan alohida eritmalar o'zaro 100 gr dan aralashtirilganda qoldiqsiz ta'sirlashib, 13,44 litr (n.sh.) gaz ajraldi va 0,26 massa ulushli eritma olindi. Dastlabki kislota eritmasi konsentratsiyasini (%) aniqlang.
77. MeClO va HCl tutgan alohida eritmalar o'zaro 200 gr dan aralashtirilganda qoldiqsiz ta'sirlashib, 26,88 litr (n.sh.) gaz ajraldi va 0,26 massa ulushli eritma olindi. Dastlabki tuz va kislota eritmasi konsentratsiyasi farqini (%) aniqlang.
- 78.
79. AgNO_3 va BaCO_3 tuzi to'liq parchalanish, natijasida hosil bo'lgan gaz massasi propin massasidan 6 % ga og'ir bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan. Tuzlarning massasi necha % ga kamaygan
A)28 B)14 C)4,5 D)3.0
80. AgNO_3 va BaCO_3 tuzi to'liq parchalanish, natijasida hosil bo'lgan gaz massasi propen massasiga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan. Tuzlarning massasi necha % ga kamaygan
81. AgNO_3 va BaCO_3 tuzi to'liq parchalanish, natijasida hosil bo'lgan gaz massasi kislorod massasidan 32,5 % ga og'ir bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan. Tuzlarning massasi necha % ga kamaygan
82. AgNO_3 va BaCO_3 tuzi to'liq parchalanish, natijasida hosil bo'lgan gaz massasi propin massasidan 166,67 % ga og'ir bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan. Tuzlarning massasi necha % ga kamaygan

83. AgNO_3 va BaCO_3 tuzi to'liq parchalanish, natijasida hosil bo'lgan gaz massasi propin massasidan 5,555 % ga og'ir bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'lgan. Tuzlarning massasi necha % ga kamaygan
84. Metal oksidining sulfat kislota bilan ta'siri natijasida 6,84 gr metal sulfat va 1,08 gr suv hosil bo'ldi. Metalni aniqlang.
A)Fe B)Al C)Na D)Cr
85. Metal oksidining sulfat kislota bilan ta'siri natijasida 6,84 gr metal sulfat va 1,08 gr suv hosil bo'ldi. Metalni aniqlang.
A)Fe B)Al C)Na D)Cr
86. Metal oksidining sulfat kislota bilan ta'siri natijasida 8 gr metal sulfat va 1,08 gr suv hosil bo'ldi. Metalni aniqlang.
A)Fe B)Al C)Na D)Cr
87. Metal oksidining sulfat kislota bilan ta'siri natijasida 8,52 gr metal sulfat va 1,08 gr suv hosil bo'ldi. Metalni aniqlang.
A)Fe B)Al C)Na D)Cr
88. Metal oksidining sulfat kislota bilan ta'siri natijasida 7,84 gr metal sulfat va 1,08 gr suv hosil bo'ldi. Metalni aniqlang.
A)Fe B)Al C)Na D)Cr
89. Qaysi tuz eritmasida kislotali muhitni ta'minlash gidroliz reaksiyasini oldini oladi?
A) KCN B) CaSO_3 C) NaNO_3 D) MgSO_4
90. $^{238}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 5n$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 58 taga ko'p, B elementning elektronlar soni esa C elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 3 taga ko'p bo'lsa, B va C element izotoplari neytronlari yig'indisini aniqlang?
A)92 B)141 C)146 D)35
91. $^{238}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 5n$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 58 taga ko'p, B elementning elektronlar soni esa C elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 3 taga ko'p bo'lsa, B element neytronlarini aniqlang?
A)92 B)141 C)146 D)88
92. $^{238}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 5n$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 58 taga ko'p, B elementning elektronlar soni esa C elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 3 taga ko'p bo'lsa, A element izotopining neytronlar sonini aniqlang.
A)92 B)141 C)146 D)35
93. $^{238}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 5n$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 58 taga ko'p, B elementning elektronlar soni esa C elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 3 taga ko'p bo'lsa, A va C element izotoplari neytronlari yig'indisini aniqlang?
A) 199 B) 141 C) 146 D) 35
94. $^{238}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 5n$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 58 taga ko'p, B elementning elektronlar soni esa C elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 3 taga ko'p bo'lsa, B va C element izotoplari neytronlari nisbatini aniqlang?
A)2:3 B)5:3 C)2:1 D)3:2
95. Propan va noma'lum gazdan iborat 9,3 gramm aralashmaning hajmi 4,89 litr (22°C va 1 atm.da) bo'lsa, noma'lum gazni aniqlang(propanning hajmiy ulushi 75%).
A) C_4H_6 B) C_4H_{10} C) C_4H_8 D) C_4H_4
96. Propan va noma'lum gazdan iborat 9,394 gramm aralashmaning hajmi 4,89 litr (22°C va 1 atm.da) bo'lsa, noma'lum gazni aniqlang(propanning hajmiy ulushi 75%).
A) C_4H_6 B) C_4H_{10} C) C_4H_8 D) C_4H_4
97. Propan va noma'lum gazdan iborat 9,495 gramm aralashmaning hajmi 4,89 litr (22°C va 1 atm.da) bo'lsa, noma'lum gazni aniqlang(propanning hajmiy ulushi 75%).
A) C_4H_6 B) C_4H_{10} C) C_4H_8 D) C_4H_4
98. Propan va noma'lum gazdan iborat 9,596 gramm aralashmaning hajmi 4,89 litr (22°C va 1 atm.da) bo'lsa, noma'lum gazni aniqlang(propanning hajmiy ulushi 75%).
A) C_4H_6 B) C_4H_{10} C) C_4H_8 D) C_4H_4
99. Propan va noma'lum gazdan iborat 9,192 gramm aralashmaning hajmi 4,89 litr (22°C va 1 atm.da) bo'lsa, noma'lum gazni aniqlang(propanning hajmiy ulushi 75%).
A) C_4H_6 B) C_4H_2 C) C_4H_8 D) C_4H_4
100. Oktavalar qonunini yaratgan olim kim?
A)Meyer B)Nyulends C)Debereyner D)De.Buabadron
101. Pog'onachada 81 ta orbital bo'lsa, ushbu pog'onachaning bosh kvant soni qiymatini harf bilan belgilanishini aniqlang?
A)S B)R C)Q D)T
102. Pog'onachada 64 ta orbital bo'lsa, ushbu pog'onachaning osh kvant soni qiymatini harf bilan belgilanishini aniqlang?
A)S B)R C)Q D)T
103. Pog'onachada 49 ta orbital bo'lsa, ushbu pog'onachaning osh kvant soni qiymatini harf bilan belgilanishini aniqlang?
A)S B)R C)Q D)T
104. Pog'onachada 100 ta orbital bo'lsa, ushbu pog'onachaning osh kvant soni qiymatini harf bilan belgilanishini aniqlang?
A)S B)R C)Q D)T
105. Pog'onachada 36 ta orbital bo'lsa, ushbu pog'onachaning osh kvant soni qiymatini harf bilan belgilanishini aniqlang?
A)S B)R C)Q D)P
106. Berilgan tartibda ionlarning radiusi qanday o'zgaradi?(elementning tartib raqami berilgan)
 $\text{S}^{+2} \xrightarrow{1} \text{S}^0 \xrightarrow{2} \text{S}^{-2} \xrightarrow{3} \text{S}^{+4} \xrightarrow{4} \text{S}^{+6}$ a)o'zgaraydi b)kamayadi c)ortadi
A)1a 2c 3b 4b B)1c 2c 3b 4b
C)1b 2c 3b 4b D)1c 2a 3b 4b
107. Berilgan tartibda ionlarning radiusi qanday o'zgaradi?(elementning tartib raqami berilgan)

$p+3 \xrightarrow{1} p^0 \xrightarrow{2} p^{-3} \xrightarrow{3} p^{+5}$ a) o'zgarmaydi b) kamayadi

c) ortadi

A) 1a 2c 3b B) 1c 2c 3b C) 1b 2c 3b D) 1c 2a 3b

108. Nitrat kislotada s, p, sp, sp², sp³ bog' hosil qilgan orbitalar soni, umumiy orbitalar sonini ko'rsating?
A) 1,2,2,6,8,10,17 B) 1,1,0,6,8,10,17
C) 1,2,0,9,4,12,18 D) 1,2,0,6,8,10,17
109. Ortofosfat kislotada s, p, sp, sp², sp³; bog' hosil qilgan orbitalar soni, umumiy orbitalar sonini ko'rsating?
A) 3,1,0,3,16,16,24 B) 3,1,4,3,8,8,24
C) 3,1,2,3,12,12,24 D) 3,2,1,4,8,8,24
110. Sulfat kislotada s, p, sp, sp², sp³; bog' hosil qilgan orbitalar soni, umumiy orbitalar sonini ko'rsating?
A) 2,2,0,6,12,16,24 B) 2,2,0,6,12,16,24
C) 2,2,0,9,8,16,24 D) 2,2,2,6,12,16,24
111. Perxlorat kislotada s, p, sp, sp², sp³; bog' hosil qilgan orbitalar soni, umumiy orbitalar sonini ko'rsating?
A) 1,2,2,6,8,10,17 B) 1,3,0,9,12,16,24
C) 1,2,0,9,4,12,18 D) 1,3,0,9,8,16,24
112. Chumoli kislotada s, p, sp, sp², sp³; bog' hosil qilgan orbitalar soni, umumiy orbitalar sonini ko'rsating?
A) 2,1,0,6,4,10,14 B) 2,1,0,9,4,10,14
C) 1,2,0,9,4,12,18 D) 1,2,0,6,8,10,17
113. Suvda sp³ orbitalar soni qancha?
A) 0 B) 12 C) 4 D) 8
114. Metil spirtida sp³ orbitalar soni qancha?
A) 0 B) 12 C) 4 D) 8
115. Etil spirtida sp³ orbitalar soni qancha?
A) 0 B) 12 C) 4 D) 8
116. Suvda sp² orbitalar soni qancha?
A) 0 B) 12 C) 4 D) 8
117. Suvda sp orbitalar soni qancha?
A) 0 B) 12 C) 4 D) 8
118. Quyidagi moddalarni tarkibida (a)-qutb li, (b)-donor-akseptor, (c)- qutbsiz va (d)-ionli bog'lari bor bo'lgan moddalarni aniqlang? 1) BaCl₂ 2) Na₂S₂O₈ 3) Na₂S₂O₃ 4) NaNO₂ 5) H₂C₂O₄ 6) CO 7) H₃O⁺ 8) CO₂
A) a-2,3,4,5,6,7,8; b-2,3,4,7; c-2,3,5; d-1,2,3,4
B) a-2,3,4,5,6,7,8; b-4,7,8 c-2,3,5; d-1,2,3,4
C) a-2,3,4,5,6,7,8; b-2,4,7,8 c-2,3,5,7 d-1,2,3,4
D) a-2,3,4,5,6,7,8; b-6,7; c-2,3,5 d-1,2,3,4
119. Quyidagi moddalarni tarkibida (a)-qutb li, (b)-donor-akseptor, (c)- qutbsiz va (d)-ionli bog'lari bor bo'lgan moddalarni aniqlang? 1) BaCl₂ 2) Na₂S₂O₈ 3) Na₂S₂O₃ 4) NaNO₂ 5) H₂C₂O₄ 6) CO 7) H₃O⁺ 8) CO₂
A) a-2,3,4,5,6,7,8; b-2,3,4,7; c-2,3,5; d-1,2,3,4
B) a-2,3,4,5,6,7,8; b-4,7,8 c-2,3,5; d-1,2,3,4
C) a-2,3,4,5,6,7,8; b-2,4,7,8 c-2,3,5,7 d-1,2,3,4
D) a-2,3,4,5,6,7,8; b-7,8; c-2,3,5 d-1,2,3,4
120. A+B=C reaksiyada moddalar konsentratsiyasi 4 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt sarflanadi(sek), shu reaksiyada konsentratsiyasi 8 marta kamayishi uchun 4 marta kamayishi uchun ketgan vaqtdan 4 sekund ko'p vaqt sarflanadi. Konsentratsiyasi 10 marta kamayishi uchun qancha vaqt sarflanadi(sek)?
A) 24 B) 0,48 C) 0,4 D) 28,8
121. A+B=C reaksiyada moddalar konsentratsiyasi 2 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt sarflanadi(sek), shu reaksiyada konsentratsiyasi 8 marta kamayishi uchun 2 marta kamayishi uchun ketgan vaqtdan 12 sekund ko'p vaqt sarflanadi. Konsentratsiyasi 10 marta kamayishi

uchun qancha vaqt sarflanadi(sek)?

A) 24 B) 0,48 C) 0,4 D) 28,8

122. A+B=C reaksiyada moddalar konsentratsiyasi 2,5 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt sarflanadi(sek), shu reaksiyada konsentratsiyasi 8 marta kamayishi uchun 2,5 marta kamayishi uchun ketgan vaqtdan 8,8 sekund ko'p vaqt sarflanadi. Konsentratsiyasi 10 marta kamayishi uchun qancha vaqt sarflanadi(sek)?
A) 24 B) 0,48 C) 0,4 D) 28,8
123. A+B=C reaksiyada moddalar konsentratsiyasi 3,(33) marta kamayishi uchun ma'lum vaqt sarflanadi(sek), shu reaksiyada konsentratsiyasi 8 marta kamayishi uchun 3,(33) marta kamayishi uchun ketgan vaqtdan 5,6 sekund ko'p vaqt sarflanadi. Konsentratsiyasi 10 marta kamayishi uchun qancha vaqt sarflanadi(sek)?
A) 24 B) 0,48 C) 0,4 D) 28,8
124. A+B=C reaksiyada moddalar konsentratsiyasi 5 marta kamayishi uchun ma'lum vaqt sarflanadi(sek), shu reaksiyada konsentratsiyasi 8 marta kamayishi uchun 5 marta kamayishi uchun ketgan vaqtdan 2,4 sekund ko'p vaqt sarflanadi. Konsentratsiyasi 10 marta kamayishi uchun qancha vaqt sarflanadi(sek)?
A) 24 B) 0,48 C) 0,4 D) 28,8
125. Idishda 40 kg 15% li eritma bor. Dastlabki eritmadan 30%i olindi, keyin qolgan eritmaning 20%i olindi. Idishda qolgan eritmaning massasi 40 kg bo'lguncha suv quyildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddaning massa ulushini (%) aniqlang?
A) 8,4 B) 9,4 C) 91,6 D) 90,6
126. Idishda 40 kg 15% li eritma bor. Dastlabki eritmadan 20%i olindi, keyin qolgan eritmaning 30%i olindi. Idishda qolgan eritmaning massasi 40 kg bo'lguncha suv quyildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddaning massa ulushini (%) aniqlang?
A) 8,4 B) 9,4 C) 91,6 D) 90,6
127. Idishda 40 kg 15% li eritma bor. Dastlabki eritmadan 30%i olindi, keyin qolgan eritmaning 30%i olindi. Idishda qolgan eritmaning massasi 40 kg bo'lguncha suv quyildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddaning massa ulushini (%) aniqlang?
A) 8,4 B) 7,35 C) 91,6 D) 90,6
128. Idishda 40 kg 15% li eritma bor. Dastlabki eritmadan 30%i olindi, keyin qolgan eritmaning 20%i olindi. Idishda qolgan eritmaning massasi 40 kg bo'lguncha suv quyildi. Hosil bo'lgan eritmadagi suvning massasini aniqlang?
A) 34 B) 6 C) 36,76 D) 36,64
129. Idishda 40 kg 15% li eritma bor. Dastlabki eritmadan 30%i olindi, keyin qolgan eritmaning 20%i olindi. Idishda qolgan eritmaning massasi 40 kg bo'lguncha suv quyildi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning massasini aniqlang?
A) 34 B) 6 C) 3,36 D) 36,64
130. Idishda 40 kg 20% li eritma bor. Dastlabki eritmadan 30%i olindi, keyin qolgan eritmaning 20%i olindi. Idishda qolgan eritmaning massasi 40 kg bo'lguncha suv quyildi. Hosil bo'lgan eritmadagi suvning massasini aniqlang?
A) 34 B) 6 C) 35,52 D) 36,64
131. Suvda eriydigan tuzning 240 ml 1,5 M li eritmasiga uning 2,5 M 200 g ($\rho=1,25\text{g/ml}$) eritmasi aralastirilganda 15,2% li ($\rho=1,175\text{g/ml}$) eritmasi hosil bo'ldi, suvda eriydigan tuzning molyar massasini

aniqlang?

A)94 B)104 C)98 D)114

132. Suvda eriydigan tuzning 240 ml 1,5 M li eritmasiga uning 2,5 M 200 g ($\rho=1,25\text{g/ml}$) eritmasi aralashtirilganda 16,817 % li ($\rho=1,175\text{g/ml}$) eritmasi hosil bo'ldi, suvda eriydigan tuzning molyar massasini aniqlang?

A)94 B)104 C)98 D)114

133. Suvda eriydigan tuzning 240 ml 1,5 M li eritmasiga uning 2,5 M 200 g ($\rho=1,25\text{g/ml}$) eritmasi aralashtirilganda 15,8468 % li ($\rho=1,175\text{g/ml}$) eritmasi hosil bo'ldi, suvda eriydigan tuzning molyar massasini aniqlang?

A)94 B)104 C)98 D)114

134. Suvda eriydigan tuzning 240 ml 1,5 M li eritmasiga uning 2,5 M 200 g ($\rho=1,25\text{g/ml}$) eritmasi aralashtirilganda 16,17 % li ($\rho=1,175\text{g/ml}$) eritmasi hosil bo'ldi, suvda eriydigan tuzning molyar massasini aniqlang?

A)94 B)104 C)100 D)114

135. Suvda eriydigan tuzning 240 ml 1,667 M li eritmasiga uning 2,5 M 200 g ($\rho=1,25\text{g/ml}$) eritmasi aralashtirilganda 19,4 % li ($\rho=1,175\text{g/ml}$) eritmasi hosil bo'ldi, suvda eriydigan tuzning molyar massasini aniqlang?

A)94 B)104 C)98 D)114

136. Zichligi va foiz konsentratsiyasi 1:5 bo'lgan eritmaning titri 0,2g/ml bo'lsa eritmaning massa ulushini(%) toping?

A)0,2 B)2 C)10 D)0,1

137. Zichligi va foiz konsentratsiyasi 1:5 bo'lgan eritmaning titri 0,45g/ml bo'lsa eritmaning massa ulushini(%) toping?

A)0,2 B)5 C)10 D)15

138. Zichligi va foiz konsentratsiyasi 1:5 bo'lgan eritmaning titri 0,8 g/ml bo'lsa eritmaning massa ulushini(%) toping?

A)20 B)2 C)10 D)18

139. Zichligi va foiz konsentratsiyasi 1:5 bo'lgan eritmaning titri 1,25 g/ml bo'lsa eritmaning massa ulushini(%) toping?

A)25 B)2 C)10 D)15

140. Zichligi va foiz konsentratsiyasi 1:5 bo'lgan eritmaning titri 1,8 g/ml bo'lsa eritmaning massa ulushini(%) toping?

A)30 B)20 C)10 D)15

141. 29,4 kg ammoniy bromid va 10% li kalsiy bromidlar bo'lgan eritma tarkibida Br va O ning massa nisbati 0,8:0,7 bo'lsa, eritmadagi kalsiy bromidning massasini toping?

A)5,255 B)5,55 C)28,6 D)6,4566

142. 29,4 kg ammoniy bromid va 10% li kalsiy bromidlar bo'lgan eritma tarkibida Br va O ning massa nisbati 0,8:0,7 bo'lsa, eritmadagi ammoniy bromidning massa ulushini toping??

A)24,145 B)25,55 C)28,6 D)6,4566

143. 29,4 kg ammoniy bromid va 10% li kalsiy bromidlar bo'lgan eritma tarkibida Br va O ning massa nisbati 0,8:0,7 bo'lsa, eritmadagi ammoniy bromidning massa ulushini toping?

A)64,566 B)45,535 C)28,6 D)6,4566

144. 14,7 kg ammoniy bromid va 10% li kalsiy bromidlar bo'lgan eritma tarkibida Br va O ning massa nisbati 0,8:0,7 bo'lsa, eritmadagi kalsiy bromidning massasini toping?

A)3,575 B)3,2283 C)8,6 D)6,4566

145. 20 kg ammoniy bromid va 10% li kalsiy bromidlar bo'lgan eritma tarkibida Br va O ning massa nisbati 0,8:0,7 bo'lsa, eritmadagi ammoniy bromidning massasini toping?

A)16,425 B)15,55 C)18,6 D)16,4566

146. 60°C dagi tezligi 1,6 mol/(l*min) bo'lgan reaksiyani 40°C da 1,5 mol/l konsentratsiya 5 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sek) talab etiladi?($\gamma=2$)

A)1,2 B)0,4 C)3 D)180

147. 60°C dagi tezligi 1,6 mol/(l*min) bo'lgan reaksiyani 40°C da 1,5 mol/l konsentratsiya 3 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sek) talab etiladi?($\gamma=2$)

A)150 B)0,4 C)3 D)180

148. 60°C dagi tezligi 1,6 mol/(l*min) bo'lgan reaksiyani 40°C da 1,8 mol/l konsentratsiya 6 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sek) talab etiladi?($\gamma=2$)

A)1,2 B)225 C)3 D)180

149. 60°C dagi tezligi 2 mol/(l*min) bo'lgan reaksiyani 40°C da 1,5 mol/l konsentratsiya 5 marta kamayishi uchun qancha vaqt (min) talab etiladi?($\gamma=2$)

A)1,2 B)0,4 C)2,4 D)144

150. 60°C dagi tezligi 2 mol/(l*min) bo'lgan reaksiyani 40°C da 1,5 mol/l konsentratsiya 3 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sek) talab etiladi?($\gamma=2$)

A)120 B)0,4 C)3 D)180

151. 60°C dagi tezligi 2 mol/(l*min) bo'lgan reaksiyani 40°C da 1,5 mol/l konsentratsiya 3 marta kamayishi uchun qancha vaqt (min) talab etiladi?($\gamma=2$)

A)120 B)2 C)3 D)180

152. 60°C dagi tezligi 2 mol/(l*min) bo'lgan reaksiyani 40°C da 2 mol/l konsentratsiya 4 marta kamayishi uchun qancha vaqt (sek) talab etiladi?($\gamma=2$)

A)120 B)0,4 C)3 D)180

153. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 645 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ kristallgidratidan 264 gr cho'kmaga tushdi. ($S_{10}=72; S_{80}=115$) $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ tarkibidagi kislorodning massa ulushini (%) toping?

A)70,25 B)26,44 C)29,75 D)26,75

154. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 660 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ kristallgidratidan 306 gr cho'kmaga tushdi. ($S_{10}=55,26; S_{80}=120$) $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ tarkibidagi kislorodning massa ulushini (%) toping?

A)20,915 B)26,44 C)29,75 D)26,75

155. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 645 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ kristallgidratidan 264 gr cho'kmaga tushdi. ($S_{10}=72; S_{80}=115$) $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ tarkibidagi xlorning massa ulushini (%) toping?

A)58,677 B)26,44 C)29,75 D)26,75

156. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 645 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ kristallgidratidan 264 gr cho'kmaga tushdi. ($S_{10}=72; S_{80}=115$) $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ tarkibidagi Me ni aniqlang.

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

157. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 660 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ kristallgidratidan 306 gr cho'kmaga tushdi. ($S_{10}=55,26$; $S_{80}=120$) $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ tarkibidagi xlorning massa ulushini (%) toping?
A)58,677 B)26,44 C)46,4 D)26,75
158. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 660 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ kristallgidratidan 306 gr cho'kmaga tushdi. ($S_{10}=55,26$; $S_{80}=120$) $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ tarkibidagi Me ni aniqlang.
A)Na B)Li C)K D)Rb
159. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 660 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ kristallgidratidan 306 gr cho'kmaga tushdi. ($S_{10}=55,26$; $S_{80}=120$) $\text{MeCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ tarkibidagi Me ning massa ulushini aniqlang.
A)30 B)24,66 C)45,3 D)36,4
160. Propan va etin gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO_2 va H_2O ning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini toping?
A)32,8 B)31,8 C)35 D)33,8
161. Propan va butin gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO_2 va H_2O ning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini toping?
A)46 B)45,3 C)49 D)48,2
162. Propin va etan gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO_2 va H_2O ning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini toping?
A)32,8 B)31,8 C)35 D)33,8
163. Propin va butan gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO_2 va H_2O ning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini toping?
A)46 B)45,3 C)49 D)48,2
164. Butan va etin gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO_2 va H_2O ning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini toping?
A)42 B)43,4 C)47 D)53,2
165. Pentan va etin gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO_2 va H_2O ning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini toping?
A)42 B)43,4 C)49 D)53,2
166. Pentan va propin gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO_2 va H_2O ning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini toping?
A)52 B)53,4 C)57 D)53,2
167. Tarkibi qanday bo'lgan oleumga 0,2 mol suv qo'shilganda sp^2 va sp^3 orbitallari soni 5:2 nisbatda bo'lgan 103,2 gr oleum olindi, oleum tarkibini toping?
A) $2\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $4\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $0,25\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $5\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
168. Tarkibi qanday bo'lgan oleumga 0,3 mol suv qo'shilganda sp^2 va sp^3 orbitallari soni 5:2 nisbatda bo'lgan 154,8 gr oleum olindi, oleum tarkibini toping?
A) $2\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $4\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $0,25\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $5\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
169. Tarkibi qanday bo'lgan oleumga 0,24 mol suv qo'shilganda sp^2 va sp^3 orbitallari soni 5:2 nisbatda bo'lgan 123,84 gr oleum olindi, oleum tarkibini toping?
A) $2\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $4\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $0,25\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $5\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
170. Tarkibi qanday bo'lgan oleumga 0,4 mol suv qo'shilganda sp^2 va sp^3 orbitallari soni 5:2 nisbatda bo'lgan 206,4 gr oleum olindi, oleum tarkibini toping?
A) $2\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $4\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $0,25\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $5\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
171. Tarkibi qanday bo'lgan oleumga 0,6 mol suv qo'shilganda sp^2 va sp^3 orbitallari soni 5:2 nisbatda bo'lgan 309,6 gr oleum olindi, oleum tarkibini toping?
A) $2\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $4\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $0,25\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $5\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
172. Tarkibi qanday bo'lgan oleumga 0,5 mol suv qo'shilganda sp^2 va sp^3 orbitallari soni 5:2 nisbatda bo'lgan 258 gr oleum olindi, oleum tarkibini toping?
A) $2\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $4\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $0,25\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $5\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
173. Tarkibi qanday bo'lgan oleumga 0,6 mol suv qo'shilganda sp^2 va sp^3 orbitallari soni 5:2 nisbatda bo'lgan 309,6 gr oleum olindi, hosil bo'lgan oleum tarkibini toping?
A) $2\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $4\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $0,25\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $5\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
174. Tarkibi qanday bo'lgan oleumga 0,5 mol suv qo'shilganda sp^2 va sp^3 orbitallari soni 5:2 nisbatda bo'lgan 258 gr oleum olindi, hosil bo'lgan oleum tarkibini toping?
A) $2\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $4\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $0,25\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $5\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
175. Tarkibi qanday bo'lgan oleumga 0,4 mol suv qo'shilganda sp^2 va sp^3 orbitallari soni 5:2 nisbatda bo'lgan 206,4 gr oleum olindi, hosil bo'lgan oleum tarkibini toping?
A) $2\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $4\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $0,25\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $5\text{SO}_3\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$
176. Nikotin tarkibidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang?
A)-8 B)-7 C)-6 D)-5
177. Anabazin tarkibidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang?
A)-9 B)-8 C)-6 D)-5
178. Kofein tarkibidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang?
A)-8 B)-7 C)-6 D)-5
179. Nikotin tarkibidagi azot atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang?
A)-8 B)-7 C)-6 D)-5

180. Anabazin tarkibidagi azot atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang?
A)-8 B)-7 C)-6 D)-5
181. Alyuminiy xlorid eritmasi tarkibidagi anionlar massasi $5,307 \cdot 10^{-20}$ gr (suvning dissotsiyalanishini hisobga olmag) bo'lsa, dissotsiyalangan alyuminiy xlorid molekulari tarkibidagi atomlar sonini toping? ($\alpha=0,85$)
A)300 B)1600 C)1200 D)400
182. Alyuminiy xlorid eritmasi tarkibidagi anionlar massasi $5,307 \cdot 10^{-20}$ gr (suvning dissotsiyalanishini hisobga olmag) bo'lsa, dissotsiyalanmagan alyuminiy xlorid molekulari tarkibidagi atomlar sonini toping? ($\alpha=0,8$)
A)300 B)1600 C)1200 D)400
183. Alyuminiy xlorid eritmasi tarkibidagi anionlar massasi $42,6 \cdot 10^{-20}$ gr (suvning dissotsiyalanishini hisobga olmag) bo'lsa, dissotsiyalangan alyuminiy xlorid molekulari tarkibidagi atomlar sonini toping? ($\alpha=0,85$)
A)9632 B)1600 C)1200 D)400
184. Alyuminiy xlorid eritmasi tarkibidagi anionlar massasi $5,307 \cdot 10^{-20}$ gr (suvning dissotsiyalanishini hisobga olmag) bo'lsa, dissotsiyalanmagan alyuminiy xlorid molekulari tarkibidagi atomlar sonini toping? ($\alpha=0,8$)
A)9632 B)1600 C)1200 D)2408
185. Alyuminiy xlorid eritmasi tarkibidagi anionlar massasi $10,65 \cdot 10^{-20}$ gr (suvning dissotsiyalanishini hisobga olmag) bo'lsa, dissotsiyalangan alyuminiy xlorid molekulari tarkibidagi atomlar sonini toping? ($\alpha=0,85$)
A)2408 B)1600 C)1200 D)400
186. Alyuminiy xlorid eritmasi tarkibidagi anionlar massasi $10,65 \cdot 10^{-20}$ gr (suvning dissotsiyalanishini hisobga olmag) bo'lsa, dissotsiyalangan alyuminiy xlorid molekulari tarkibidagi atomlar sonini toping? ($\alpha=0,8$)
A)2408 B)1600 C)1200 D)602
187. Alyuminiy xlorid eritmasi tarkibidagi anionlar massasi $10,65 \cdot 10^{-20}$ gr (suvning dissotsiyalanishini hisobga olmag) bo'lsa, umumiy alyuminiy xlorid molekulari tarkibidagi atomlar sonini toping? ($\alpha=0,8$)
A)2408 B)3010 C)1200 D)602
188. Qaysi tolaning puxtaligi tabiiy tola hisoblangan junning puxtaligidan ikki martadan ham ziyodroq, yorug'likka chidash xossasi esa boshqa har qanday tolanikidan ustun turadi?
A)kapron B)nitron C)xlorin D)lavsan
189. Molyal va foiz konsentratsiyasi nisbati 1:9,6 bo'lgan mis (II)-sulfat eritmasi elektroliz qilindi. Bunda 36,8 % li eritma hosil bo'ldi va eritmaning massasi 134 grammga kamaydi. Eritmadan qancha elektr toki ($A \cdot \min$) o'tganligini aniqlang?
A)8 B)77200 C)12864 D)2144
190. Molyal va foiz konsentratsiyasi nisbati 1:9,6 bo'lgan mis (II)-sulfat eritmasi elektroliz qilindi. Bunda 36,8 % li eritma hosil bo'ldi va eritmaning massasi 67 grammga kamaydi. Eritmadan qancha elektr toki ($A \cdot \min$) o'tganligini aniqlang?
A)4 B)38600 C)6432 D)1072
191. Molyal va foiz konsentratsiyasi nisbati 1:9,6 bo'lgan mis (II)-sulfat eritmasi elektroliz qilindi. Bunda 36,8 % li eritma hosil bo'ldi va eritmaning massasi 33,5 grammga kamaydi. Eritmadan qancha elektr toki ($A \cdot \min$) o'tganligini aniqlang?
A)8 B)77200 C)12864 D)2144
192. Molyal va foiz konsentratsiyasi nisbati 1:9,6 bo'lgan mis (II)-sulfat eritmasi elektroliz qilindi. Bunda 36,8 % li eritma hosil bo'ldi va eritmaning massasi 134 grammga kamaydi. Eritmadan qancha elektr toki ($A \cdot \min$) o'tganligini aniqlang?
A)8 B)77200 C)12864 D)2144
193. Molyal va foiz konsentratsiyasi nisbati 1:9,6 bo'lgan mis (II)-sulfat eritmasi elektroliz qilindi. Bunda 36,8 % li eritma hosil bo'ldi va eritmaning massasi 100,5 grammga kamaydi. Eritmadan qancha elektr toki ($A \cdot \min$) o'tganligini aniqlang?
A)6 B)57900 C)9648 D)1608
194. Molyal va foiz konsentratsiyasi nisbati 1:9,6 bo'lgan mis (II)-sulfat eritmasi elektroliz qilindi. Bunda 36,8 % li eritma hosil bo'ldi va eritmaning massasi 201 grammga kamaydi. Eritmadan qancha elektr toki ($A \cdot \min$) o'tganligini aniqlang?
A)12 B)115800 C)19296 D)3216
195. Molyal va foiz konsentratsiyasi nisbati 1:9,6 bo'lgan mis (II)-sulfat eritmasi elektroliz qilindi. Bunda 36,8 % li eritma hosil bo'ldi va eritmaning massasi 268 grammga kamaydi. Eritmadan qancha elektr toki ($A \cdot \min$) o'tganligini aniqlang?
A)16 B)154400 C)25728 D)4288
196. Sulfanil kislotaning ammiakdagi eritmasiga eritma massasidan 17/18 marta ko'p bo'lgan ammiak qo'shildi, natijada ammiak 71/31 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmaning foiz konsentratsiyasini toping?
A)13,8 B)86,2 C)48 D)52
197. Sulfanil kislotaning ammiakdagi 36 gr eritmasiga eritma massasidan 17/18 marta ko'p bo'lgan ammiak qo'shildi, natijada ammiak 71/31 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmadagi ammiakning massasini toping?
A)60,35 B)30,175 C)4,825 D)9,65
198. Sulfanil kislotaning ammiakdagi eritmasiga eritma massasidan 17/18 marta ko'p bo'lgan ammiak qo'shildi, natijada ammiak 71/31 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmadagi ammiakning foiz konsentratsiyasini toping?
A)13,8 B)86,2 C)48 D)52
199. Sulfanil kislotaning ammiakdagi eritmasiga eritma massasidan 17/24 marta ko'p bo'lgan ammiak qo'shildi, natijada ammiak 2/1 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmaning foiz konsentratsiyasini toping?
A)17,07 B)82,93 C)48 D)52
200. Sulfanil kislotaning ammiakdagi eritmasiga eritma massasidan 17/36 marta ko'p bo'lgan ammiak qo'shildi, natijada ammiak 37/20 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmaning foiz konsentratsiyasini toping?
A)30,2 B)75 C)69,8 D)52
201. Sulfanil kislotaning ammiakdagi eritmasiga eritma massasidan 17/25 marta ko'p bo'lgan ammiak qo'shildi, natijada ammiak 27/10 marta ortdi. Dastlabki eritmaning foiz konsentratsiyasini toping?
A)40 B)75 C)60 D)25
202. Sulfanil kislotaning ammiakdagi eritmasiga eritma massasidan 17/30 marta ko'p bo'lgan ammiak qo'shildi, natijada ammiak 37/20 marta ortdi. Dastlabki eritmaning foiz konsentratsiyasini toping?
A)66,67 B)75 C)33,33 D)52
203. Sulfanil kislotaning ammiakdagi eritmasiga eritma massasidan 17/40 marta ko'p bo'lgan ammiak qo'shildi, natijada ammiak 37/20 marta ortdi. Dastlabki eritmaning foiz konsentratsiyasini toping?
A)50 B)75 C)69,8 D)52

204. Oleum to'liq neytrallash uchun 80 % li NaOH sarflandi va 74,42 % li eritma hosil bo'ldi. Oleum tarkibini aniqlang?
A) $3\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $2\text{SO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $3\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$
205. Oleum to'liq neytrallash uchun 80 % li NaOH sarflandi va 75,855 % li eritma hosil bo'ldi. Oleum tarkibini aniqlang?
A) $3\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $2\text{SO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $3\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$
206. Oleum to'liq neytrallash uchun 80 % li NaOH sarflandi va 73,9583 % li eritma hosil bo'ldi. Oleum tarkibini aniqlang?
A) $3\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $2\text{SO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$
207. Oleum to'liq neytrallash uchun 40 % li NaOH sarflandi va 48,83 % li eritma hosil bo'ldi. Oleum tarkibini aniqlang?
A) $3\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $2\text{SO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$
208. Oleum to'liq neytrallash uchun 40 % li NaOH sarflandi va 49,443 % li eritma hosil bo'ldi. Oleum tarkibini aniqlang?
A) $3\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $2\text{SO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$
209. Oleum to'liq neytrallash uchun 40 % li NaOH sarflandi va 48,755 % li eritma hosil bo'ldi. Oleum tarkibini aniqlang?
A) $3\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $2\text{SO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$
210. Oleum to'liq neytrallash uchun 40 % li NaOH sarflandi va 48,63 % li eritma hosil bo'ldi. Oleum tarkibini aniqlang?
A) $3\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ B) $2\text{SO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{SO}_4$
C) $\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{SO}_4$ D) $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$
211. Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi sp^2 gibritlangan orbitallarning sp^3 orbitallarga nisbati 1:9,333 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?
A) C_4H_6 B) C_3H_6 C) C_4H_8 D) C_2H_4
212. Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi sp^2 gibritlangan orbitallarning sp^3 orbitallarga nisbati 1:6,6666 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?
A) C_4H_6 B) C_3H_6 C) C_4H_8 D) C_2H_4
213. Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi sp^2 gibritlangan orbitallarning sp^3 orbitallarga nisbati 1:4 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?
A) C_4H_6 B) C_3H_6 C) C_4H_8 D) C_2H_4
214. Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi sp^2 gibritlangan orbitallarning sp^3 orbitallarga nisbati 1:12 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?
A) C_5H_{10} B) C_3H_6 C) C_4H_8 D) C_2H_4
215. Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi sp^2 gibritlangan orbitallarning sp^3 orbitallarga nisbati 1:14,666 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?
A) C_6H_{12} B) C_4H_{10} C) C_5H_{10} D) C_4H_4
216. Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 60% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi sp^2 gibritlangan orbitallarning sp^3 orbitallarga nisbati 1:7 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?
A) C_5H_{10} B) C_3H_6 C) C_4H_8 D) C_2H_4
217. Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 60% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi sp^2 gibritlangan orbitallarning sp^3 orbitallarga nisbati 1:5,333 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?
A) C_5H_{10} B) C_3H_6 C) C_4H_8 D) C_2H_4
218. Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 60% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi sp^2 gibritlangan orbitallarning sp^3 orbitallarga nisbati 1:3,5 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?
A) C_5H_{10} B) C_3H_6 C) C_4H_8 D) C_2H_4
219. Ikkita pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 3 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitallar soni yig'indisi 87 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni qiymati katta bo'lgan pog'onani toping.
A) 2 B) 4 C) 5 D) 6
220. Ikkita pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 3 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitallar soni yig'indisi 87 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni qiymati kichik pog'onani toping.
A) 2 B) 4 C) 5 D) 6
221. Ikkita pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 3 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitallar soni yig'indisi 135 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni qiymati katta bo'lgan pog'onani toping.
A) 3 B) 4 C) 5 D) 6
222. Ikkita pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 3 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitallar soni yig'indisi 135 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni qiymati kichik bo'lgan pog'onani toping.
A) 3 B) 4 C) 7 D) 6
223. Ikkita pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 2 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitallar soni yig'indisi 102 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni qiymati kichik bo'lgan pog'onani toping.
A) 3 B) 4 C) 5 D) 6
224. Ikkita pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 2 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitallar soni yig'indisi 102 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni qiymati katta bo'lgan pog'onani toping.
A) 3 B) 4 C) 5 D) 6
225. Ikkita pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 2 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitallar soni yig'indisi 102 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni qiymati yig'indisini toping.
A) 8 B) 10 C) 6 D) 9
226. Ikkita pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 3 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitallar soni yig'indisi 87 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni qiymati kichik bo'lgan

pog'onani toping.

A)7 B)11 C)5 D)9

227. Alken polimerlanishidan hosil bo'lgan sistemada sp^2 gibridlangan orbitallar sonining sp^3 orbitallar soniga nisbati 81,82% ga kamaygan bo'lsa, alkenni toping?(reaksiya unumi 60%)

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

228. Alken polimerlanishidan hosil bo'lgan sistemada sp^2 gibridlangan orbitallar sonining sp^3 orbitallar soniga nisbati 92,3% ga kamaygan bo'lsa, alkenni toping?(reaksiya unumi 80%)

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

229. Alken polimerlanishidan hosil bo'lgan sistemada sp^2 gibridlangan orbitallar sonining sp^3 orbitallar soniga nisbati 87,5 % ga kamaygan bo'lsa, alkenni toping?(reaksiya unumi 70%)

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

230. Alken polimerlanishidan hosil bo'lgan sistemada sp^2 gibridlangan orbitallar sonining sp^3 orbitallar soniga nisbati 75 % ga kamaygan bo'lsa, alkenni toping?(reaksiya unumi 60%)

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

231. Alken polimerlanishidan hosil bo'lgan sistemada sp^2 gibridlangan orbitallar sonining sp^3 orbitallar soniga nisbati 82,353 % ga kamaygan bo'lsa, alkenni toping?(reaksiya unumi 70%)

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

232. Alken polimerlanishidan hosil bo'lgan sistemada sp^2 gibridlangan orbitallar sonining sp^3 orbitallar soniga nisbati 88,89 % ga kamaygan bo'lsa, alkenni toping?(reaksiya unumi 80%)

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

233. Alken polimerlanishidan hosil bo'lgan sistemada sp^2 gibridlangan orbitallar sonining sp^3 orbitallar soniga nisbati 66,667 % ga kamaygan bo'lsa, alkenni toping?(reaksiya unumi 50%)

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

234. Alken polimerlanishidan hosil bo'lgan sistemada sp^2 gibridlangan orbitallar sonining sp^3 orbitallar soniga nisbati 57,143 % ga kamaygan bo'lsa, alkenni toping?(reaksiya unumi 40%)

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

235. Ma'lum hajmli suvga yetarli miqdorda NaOH qo'shilganda pH qiymati 4 birlikka kamaygan, hosil bo'lgan eritmadagi pOH qiymatining pH qiymatidan farqini toping?

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

236. Ma'lum hajmli suvga yetarli miqdorda NaOH qo'shilganda pH qiymati 3 birlikka kamaygan, hosil bo'lgan eritmadagi pOH qiymatining pH qiymatidan farqini toping?

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

237. Ma'lum hajmli suvga yetarli miqdorda NaOH qo'shilganda pH qiymati 2 birlikka kamaygan, hosil bo'lgan eritmadagi pOH qiymatining pH qiymatidan farqini toping?

A)4 B)6 C)7 D)8

238. Ma'lum hajmli suvga yetarli miqdorda NaOH qo'shilganda pH qiymati 1 birlikka kamaygan, hosil bo'lgan eritmadagi pOH qiymatining pH qiymatidan farqini toping?

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

239. Ma'lum hajmli suvga yetarli miqdorda NaOH qo'shilganda pH qiymati 5 birlikka kamaygan, hosil bo'lgan eritmadagi pOH qiymatining pH qiymatidan farqini toping?

A)5 B)10 C)7 D)8

240. Ma'lum hajmli suvga yetarli miqdorda NaOH qo'shilganda pH qiymati 2,5 birlikka kamaygan, hosil bo'lgan eritmadagi pOH qiymatining pH qiymatidan farqini toping?

A)5 B)10 C)7 D)8

241. Ma'lum hajmli suvga yetarli miqdorda NaOH qo'shilganda pH qiymati 2,4 birlikka kamaygan, hosil bo'lgan eritmadagi pOH qiymatining pH qiymatidan farqini toping?

A)11,6 B)2,4 C)7 D)4,8

242. 40°C dagi mis(II)-sulfatning to'yingan eritmasiga mis(II)-sulfat qo'shib qizdirilganda 240 gr 50% li eritma hosil bo'ldi. Eritma 40°C gacha sovutilganda 100 gr $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ tarkibli kristallogidrat cho'kmaga tushdi. Dastlabki eritmaga qo'shilgan mis(II)-sulfat tuzining massasini toping?

A)40 B)44 C)72 D)36

243. 40°C dagi mis(II)-sulfatning to'yingan eritmasiga mis(II)-sulfat qo'shib qizdirilganda 240 gr 50% li eritma hosil bo'ldi. Eritma 40°C gacha sovutilganda 100 gr $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ tarkibli kristallogidrat cho'kmaga tushdi. Dastlabki eritmaning massa ulushini (%) toping.

A)40 B)44 C)72 D)36

244. 40°C dagi mis(II)-sulfatning to'yingan eritmasiga mis(II)-sulfat qo'shib qizdirilganda 240 gr 50% li eritma hosil bo'ldi. Eritma 40°C gacha sovutilganda 100 gr $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ tarkibli kristallogidrat cho'kmaga tushdi. Dastlabki eritmada gi tuz massasini toping.

A)40 B)44 C)72 D)80

245. 40°C dagi mis(II)-sulfatning to'yingan eritmasiga mis(II)-sulfat qo'shib qizdirilganda 240 gr 50% li eritma hosil bo'ldi. Eritma 40°C gacha sovutilganda 100 gr $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ tarkibli kristallogidrat cho'kmaga tushdi. Oxirgi eritma tarkibidagi tuz massasini toping.

A)40 B)56 C)72 D)36

246. 40°C dagi mis(II)-sulfatning to'yingan eritmasiga mis(II)-sulfat qo'shib qizdirilganda 240 gr 50% li eritma hosil bo'ldi. Eritma 40°C gacha sovutilganda 100 gr $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ tarkibli kristallogidrat cho'kmaga tushdi. Oxirgi eritmadagi suv massasini toping.

A)40 B)44 C)72 D)84

247. 3120 gr suvda 224 litr (n.sh.) sulfat angidrid yuttirilishidan hosil bo'lgan eritma ($\rho=1,6g/ml$) n ing bir qismiga 44,8 litr (n.sh) sulfat angidrid yuttirilishidan 62 % li eritma olindi. Dastlabki eritmaning qolgan qismiga qancha tonna suv qo'shilsa, pOH qiymati 11 ga teng bo'ladi?

A)1,863 B)18,63 C)186,3 D)186330

248. 1560 gr suvda 112 litr (n.sh.) sulfat angidrid yuttirilishidan hosil bo'lgan eritma ($\rho=1,6g/ml$) n ing bir qismiga 22,4 litr (n.sh) sulfat angidrid yuttirilishidan 62 % li eritma olindi. Dastlabki eritmaning qolgan qismiga qancha tonna suv qo'shilsa, pOH qiymati 11 ga teng bo'ladi?

A)0,93165 B)9,3165 C)93,165 D)93165

249. 6240 gr suvda 448 litr (n.sh.) sulfat angidrid yuttirilishidan hosil bo'lgan eritma ($\rho=1,6\text{g/ml}$) n ing bir qismiga 89,6 litr (n.sh) sulfat angidrid yuttirilishidan 62 % li eritma olindi. Dastlabki eritmaning qolgan qismiga qancha tonna suv qo'shilsa, pOH qiymati 11 ga teng bo'ladi?
A)3,7266 B)37,266 C)372,66 D)372660
250. 4680 gr suvda 33,6 litr (n.sh.) sulfat angidrid yuttirilishidan hosil bo'lgan eritma ($\rho=1,6\text{g/ml}$) n ing bir qismiga 67,2 litr (n.sh) sulfat angidrid yuttirilishidan 62 % li eritma olindi. Dastlabki eritmaning qolgan qismiga qancha tonna suv qo'shilsa, pOH qiymati 11 ga teng bo'ladi?
A)2,795 B)27,9495 C)279,495 D)279495
251. 2340 gr suvda 168 litr (n.sh.) sulfat angidrid yuttirilishidan hosil bo'lgan eritma ($\rho=1,6\text{g/ml}$) n ing bir qismiga 33,6 litr (n.sh) sulfat angidrid yuttirilishidan 62 % li eritma olindi. Dastlabki eritmaning qolgan qismiga qancha tonna suv qo'shilsa, pOH qiymati 11 ga teng bo'ladi?
A)1.397475 B)13,97475 C)139,7475 D)139747,5
252. $\text{Co}_2\text{O}_3+\text{HCl}=\dots$ oksidlanish qaytarilish reaksiyasida barcha moddalar oldidagi koeffitsientlar yig'indisini toping.
A)12 B)13 C)14 D)15
253. $\text{Co}_2\text{O}_3+\text{HCl}=\dots$ oksidlanish qaytarilish reaksiyasida o'ng tarafdagi moddalar oldidagi koeffitsientlar yig'indisini toping.
254. $\text{Co}_2\text{O}_3+\text{HCl}=\dots$ oksidlanish qaytarilish reaksiyasida chap tarafdagi moddalar oldidagi koeffitsientlar yig'indisini toping.
255. $\text{Co}_2\text{O}_3+\text{HCl}=\dots$ oksidlanish qaytarilish reaksiyasida o'ng va chap tarafdagi moddalar oldidagi koeffitsientlarini toping.
256. Orbital kvant soni 8 ga teng bo'lgan pog'onachaga eng ko'pi bilan nechta electron sig'adi.
A)17 B)34 C)16 D)32
257. Orbital kvant soni 7 ga teng bo'lgan pog'onachaga eng ko'pi bilan nechta electron sig'adi.
A)14 B)28 C)16 D)30
258. Orbital kvant soni 6 ga teng bo'lgan pog'onachaga eng ko'pi bilan nechta electron sig'adi.
A)14 B)12 C)26 D)24
259. Orbital kvant soni 5 ga teng bo'lgan pog'onachaga eng ko'pi bilan nechta electron sig'adi.
A)17 B)20 C)10 D)22
260. Orbital kvant soni 9 ga teng bo'lgan pog'onachaga eng ko'pi bilan nechta electron sig'adi.
A)36 B)34 C)18 D)38
261. 1814-yilda Berselius nechta elementdan iborat davriy sistema tuzdi?
A)63 B)46 C)47 D)64
262. Tarkibida 220,5 gramm suyuq sovun tutgan eritmaga yetarli miqdorda o'yuvchi kaliy qo'shildi. Reaksiyadan so'ng eritma bug'latilganda va qattiq qizdirilganda 103,5 gramm qattiq modda (tuz) massasi o'zgarmay qoldi. Dastlabki sovuning bitta molekulasida nechta gibrid orbital bor?
A)50 B)60 C)70 D)80
263. Tarkibida 441 gramm suyuq sovun tutgan eritmaga yetarli miqdorda o'yuvchi kaliy qo'shildi. Reaksiyadan so'ng eritma bug'latilganda va qattiq qizdirilganda 207 gramm qattiq modda (tuz) massasi o'zgarmay qoldi. Dastlabki sovuning bitta molekulasida nechta gibrid orbital bor?
A)50 B)60 C)70 D)80
264. Tarkibida 110,25 gramm suyuq sovun tutgan eritmaga yetarli miqdorda o'yuvchi kaliy qo'shildi. Reaksiyadan so'ng eritma bug'latilganda va qattiq qizdirilganda 51,75 gramm qattiq modda (tuz) massasi o'zgarmay qoldi. Dastlabki sovuning bitta molekulasida nechta gibrid orbital bor?
A)50 B)60 C)70 D)80
265. Tarkibida 88,2 gramm suyuq sovun tutgan eritmaga yetarli miqdorda o'yuvchi kaliy qo'shildi. Reaksiyadan so'ng eritma bug'latilganda va qattiq qizdirilganda 41,4 gramm qattiq modda (tuz) massasi o'zgarmay qoldi. Dastlabki sovuning bitta molekulasida nechta gibrid orbital bor?
A)50 B)60 C)70 D)80
266. Tarkibida 66,15 gramm suyuq sovun tutgan eritmaga yetarli miqdorda o'yuvchi kaliy qo'shildi. Reaksiyadan so'ng eritma bug'latilganda va qattiq qizdirilganda 31,05 gramm qattiq modda (tuz) massasi o'zgarmay qoldi. Dastlabki sovuning bitta molekulasida nechta gibrid orbital bor?
A)50 B)60 C)70 D)80
267. ${}_{90}\text{A} \rightarrow {}_{52}\text{B} + {}_{38}\text{C} + 9\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 57 taga ko'p, B elementning neytronlar soni esa C elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 38 taga ko'p bo'lsa, B va C element izotoplari massalarini aniqlang.
A)224 B)86,138 C)138, 86 D)86, 48
268. ${}_{90}\text{A} \rightarrow {}_{52}\text{B} + {}_{38}\text{C} + 9\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 57 taga ko'p, B elementning neytronlar soni esa C elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 38 taga ko'p bo'lsa, B element izotopi massasini aniqlang.
A)224 B)138 C)138, 86 D)86, 48
269. ${}_{90}\text{A} \rightarrow {}_{52}\text{B} + {}_{38}\text{C} + 9\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 57 taga ko'p, B elementning neytronlar soni esa C elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 38 taga ko'p bo'lsa, A elementdagi neytron soni C elementdagi neytronlardan nechtaga ko'p.
A)98 B)95 C)86 D)48
270. ${}_{90}\text{A} \rightarrow {}_{52}\text{B} + {}_{38}\text{C} + 9\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 57 taga ko'p, B elementning neytronlar soni esa C elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 38 taga ko'p bo'lsa, B va C element izotoplari massalari yig'indisini aniqlang.
A)224 B)86,138 C)138, 86 D)86, 48
271. ${}_{90}\text{A} \rightarrow {}_{52}\text{B} + {}_{38}\text{C} + 9\text{n}$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B

- elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 57 taga ko'p, B elementning neytronlar soni esa C elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 38 taga ko'p bo'lsa, A va C element izotoplari massalarini aniqlang.
A)224, 86 B)86,138 C)233, 86 D)86, 48
272. ${}_{90}\text{A} \rightarrow {}_{52}\text{B} + {}_{38}\text{C} + 9n$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 57 taga ko'p, B elementning neytronlar soni esa C elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 38 taga ko'p bo'lsa, B va A element izotoplari massalarini aniqlang.
A)224,138 B)86,138 C)138, 233 D)86, 48
273. ${}_{90}\text{A} \rightarrow {}_{52}\text{B} + {}_{38}\text{C} + 9n$ yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi neytronlar soni B elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 57 taga ko'p, B elementning neytronlar soni esa C elementning izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 38 taga ko'p bo'lsa, B izotopi massasini aniqlang.
A)224 B)138 C)86 D)86
274. 200 mg xrom gidroksosulfat tarkibidagi xrom va oltingugurt massa nisbatini aniqlang?
A)1:2 B)1:1,625 C)1:1 D)1:1,5
275. 300 mg xrom gidroksosulfat tarkibidagi xrom va oltingugurt massa nisbatini aniqlang?
A)1:2 B)1:1,625 C)1:1 D)1:1,5
276. 500 mg xrom gidroksosulfat tarkibidagi xrom va oltingugurt massa nisbatini aniqlang?
A)1:2 B)1:1,625 C)1:1 D)1:1,5
277. 400 mg xrom gidroksosulfat tarkibidagi xrom va oltingugurt massa nisbatini aniqlang?
A)1:2 B)1:1,625 C)1:1 D)1:1,5
278. 450 mg xrom gidroksosulfat tarkibidagi xrom va oltingugurt massa nisbatini aniqlang?
A)1:2 B)1:1,625 C)1:1 D)1:1,5
279. Metan va kislorod aralashmasi yondirilganda sp^2 orbitalar 1,333 marta kamaydi.(suv bug'lari kondensatlangan). Dastlabki aralashmadagi metanning hajmiy ulushini aniqlang?
A)0,2 B)0,4 C)0,5 D)0,3
280. Metan va kislorod aralashmasi yondirilganda sp^2 orbitalar 2 marta kamaydi.(suv bug'lari kondensatlangan). Dastlabki aralashmadagi metanning hajmiy ulushini aniqlang?
A)0,2 B)0,4 C)0,5 D)0,3
281. Metan va kislorod aralashmasi yondirilganda sp^2 orbitalar 1,333 marta kamaydi.(suv bug'lari kondensatlangan). Dastlabki aralashmadagi kislorodning hajmiy ulushini aniqlang?
A)0,2 B)0,4 C)0,5 D)0,8
282. Metan va kislorod aralashmasi yondirilganda sp^2 orbitalar 2 marta kamaydi.(suv bug'lari kondensatlangan). Dastlabki aralashmadagi kislorodning hajmiy ulushini aniqlang?
A)0,2 B)0,4 C)0,5 D)0,3
283. 17,36 gr yog' gidrolizlanganda 18,44 gr 4 xil moddalar aralashmasi hosil bo'ldi. Yog' kislotalar tarkibidagi radikallarni, shu yog'ni to'la gidrogenlash uchun kerak bo'lgan vadarod massasini va glitserin massasini aniqlang?
A) $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{31}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,36; 2,76$
- B) $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,42; 2,76$
C) $\text{C}_{17}\text{H}_{31}; \text{C}_{17}\text{H}_{31}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,3; 2,76$
D) $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,3; 2,76$
284. 26,34 gr yog' gidrolizlanganda 27,96 gr 4 xil moddalar aralashmasi hosil bo'ldi. Yog' kislotalar tarkibidagi radikallarni, shu yog'ni to'la gidrogenlash uchun kerak bo'lgan vadarod massasini va glitserin massasini aniqlang?
A) $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{31}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,36; 2,76$
B) $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,42; 2,76$
C) $\text{C}_{17}\text{H}_{31}; \text{C}_{17}\text{H}_{31}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,3; 2,76$
D) $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,3; 2,76$
285. 21,16 gr yog' gidrolizlanganda 27,78 gr 4 xil moddalar aralashmasi hosil bo'ldi. Yog' kislotalar tarkibidagi radikallarni, shu yog'ni to'la gidrogenlash uchun kerak bo'lgan vadarod massasini va glitserin massasini aniqlang?
A) $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{31}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,36; 2,76$
B) $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,42; 2,76$
C) $\text{C}_{17}\text{H}_{31}; \text{C}_{17}\text{H}_{31}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,3; 2,76$
D) $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,3; 2,76$
286. 26,46 gr yog' gidrolizlanganda 28,08 gr 4 xil moddalar aralashmasi hosil bo'ldi. Yog' kislotalar tarkibidagi radikallarni, shu yog'ni to'la gidrogenlash uchun kerak bo'lgan vadarod massasini va glitserin massasini aniqlang?
A) $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{31}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,36; 2,76$
B) $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,42; 2,76$
C) $\text{C}_{17}\text{H}_{31}; \text{C}_{17}\text{H}_{31}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,3; 2,76$
D) $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,3; 2,76$
287. Oleum tarkibidagi kislorodning elektronlari, umumiy elektronlarining 61,64% ni tashkil qilsa, oleum formulasini aniqlang?
A) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,8\text{SO}_3$ B) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{SO}_3$
C) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,2\text{SO}_3$ D) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \text{SO}_3$
288. Oleum tarkibidagi oltingugurtning elektronlari, umumiy elektronlarining 32,96% ni tashkil qilsa, oleum formulasini aniqlang?
A) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,8\text{SO}_3$ B) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{SO}_3$
C) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,2\text{SO}_3$ D) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \text{SO}_3$
289. Oleum tarkibidagi vodorodningning elektronlari, umumiy elektronlarining 2,22% ni tashkil qilsa, oleum formulasini aniqlang?
A) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,8\text{SO}_3$ B) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{SO}_3$
C) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,2\text{SO}_3$ D) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \text{SO}_3$
290. Oleum tarkibidagi kislorodningning elektronlari, umumiy elektronlarining 62% ni tashkil qilsa, oleum formulasini aniqlang?
A) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,8\text{SO}_3$ B) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{SO}_3$
C) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,2\text{SO}_3$ D) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \text{SO}_3$
291. Azotning n. sh. dagi zichligi 1,25 g/l ga teng. Qanday temperaturada kislorodning zichligi 1,25 g/l ga teng bo'ladi? (P=cons)
A) 312 B) 546 C) 294 D) 273
292. Qanday haroratdagi ($^{\circ}\text{C}$) azotning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo'ladi? (P=const)
A) -34.1 B) -136.5 C) -17 D) -102.4
293. Qanday haroratdagi ($^{\circ}\text{C}$) metanning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo'ladi? (P=const)
A) -34.1 B) -136.5 C) -17 D) -102.4

294. Qanday haroratdagi (C°) etanning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo`ladi? ($P=\text{const}$)
A) -34.1 B) -136.5 C) -17 D) -102.4
295. Qanday haroratdagi (C°) neonning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo`ladi? ($P=\text{const}$)
A) -34.1 B) -136.5 C) -17 D) -102.4
296. Kripton bilan qaysi gaz modda (65° haroratda) aralashirilganda zichlik 1,25 g/l ga teng bo`ladi? A) metil amin B) karbonat anhidrid C) sulfid anhidrit D) xlor
297. $^{222}\text{E} \rightarrow {}_{87}\text{Pb} + x_2^4\alpha + 4_0^0\beta$ yadro reaksiyasida 4.44 mg E parchalanganda qancha (sm^3) geliy ajraladi. (Pb tarkibidagi neytronlar soni E tarkibidagi neytronlar sonidan 12 ta ga kam)
A) 1,792 B) 0,672 C) 0,448 D) 2,016
298. $^{222}\text{E} \rightarrow {}_{87}\text{Pb} + x_2^4\alpha + 4_0^0\beta$ yadro reaksiyasida 2.22 mg E parchalanganda qancha (sm^3) geliy ajraladi. (Pb tarkibidagi neytronlar soni E tarkibidagi neytronlar sonidan 8 ta ga kam)
A) 1,792 B) 0,672 C) 0,448 D) 2,016
299. $^{222}\text{E} \rightarrow {}_{87}\text{Pb} + x_2^4\alpha + 4_0^0\beta$ yadro reaksiyasida 2.22 mg E parchalanganda qancha (sm^3) geliy ajraladi. (Pb tarkibidagi neytronlar soni E tarkibidagi neytronlar sonidan 16 ta ga kam)
A) 1,792 B) 0,672 C) 0,448 D) 1,344
300. $^{222}\text{E} \rightarrow {}_{87}\text{Pb} + x_2^4\alpha + 4_0^0\beta$ yadro reaksiyasida 6.66 mg E parchalanganda qancha (sm^3) geliy ajraladi. (Pb tarkibidagi neytronlar soni E tarkibidagi neytronlar sonidan 10 ta ga kam)
A) 1,792 B) 0,672 C) 0,448 D) 2,016
301. 100 ml C_3H_6 , C_4H_8 , C_4H_{10} aralashmasiga 1050 ml kislorod qo`shib yondirildi. Olingan aralashmadagi ortib qolgan kislorod hajmi ajralgan CO_2 hajmidan 1,2 marta katta bo`lsa, hosil bo`lgan aralashmaning hajmini aniqlang. (C_3H_6 , C_4H_8 lar 1:2 mol nisbatda) A) 450 B) 345 C) 495 D) 405
302. 150 ml C_3H_6 , C_4H_8 , C_4H_{10} aralashmasiga 1225 ml kislorod qo`shib yondirildi. Olingan aralashmadagi ortib qolgan kislorod hajmi ajralgan CO_2 hajmiga teng bo`lsa, hosil bo`lgan aralashmaning hajmini aniqlang. (C_3H_6 , C_4H_8 lar 1:2 mol nisbatda)
A) 450 B) 345 C) 495 D) 405
303. 120 ml C_3H_6 , C_4H_8 , C_4H_{10} aralashmasiga 900 ml kislorod qo`shib yondirildi. Olingan aralashmadagi ortib qolgan kislorod hajmi ajralgan CO_2 hajmiga teng bo`lsa, hosil bo`lgan aralashmaning hajmini aniqlang. (C_3H_6 , C_4H_8 lar 2:3 mol nisbatda)
A) 450 B) 345 C) 495 D) 405
304. 90 ml C_3H_6 , C_4H_8 , C_4H_{10} aralashmasiga 1100 ml kislorod qo`shib yondirildi. Olingan aralashmadagi ortib qolgan kislorod hajmi ajralgan CO_2 hajmidan 1,5 marta katta bo`lsa, hosil bo`lgan aralashmaning hajmini aniqlang. (C_3H_6 , C_4H_8 lar 3:2 mol nisbatda) A) 450 B) 345 C) 495 D) 405
305. 80 ml C_2H_4 , C_3H_6 , C_4H_{10} aralashmasiga 830 ml kislorod qo`shib yondirildi. Olingan aralashmadagi ortib qolgan kislorod hajmi ajralgan CO_2 hajmidan 1,5 marta katta bo`lsa, hosil bo`lgan aralashmaning hajmini aniqlang. (C_2H_4 , C_3H_6 lar 1:3 mol nisbatda) A) 450 B) 345 C) 495 D) 405
306. 18,12 ml 10 % li o`yuvchi kaliy ($\rho=1,082$ g/ml) eritmasiga 2 M li 50 ml xlorid kislotasi eritmasi quyilganda 2,275 kJ issiqlik ajraldi. Neytrallanish reaksiyasining issiqlik effektini (kJ/mol) aniqlang?
A) 65 B) 36,5 C) 22,75 D) 73
307. 62,1 ml 10 % li o`yuvchi kaliy ($\rho=1,082$ g/ml) eritmasiga 2 M li 50 ml xlorid kislotasi eritmasi quyilganda 6,5 kJ issiqlik ajraldi. Neytrallanish reaksiyasining issiqlik effektini (kJ/mol) aniqlang?
A) 65 B) 36,5 C) 22,75 D) 73
308. 41,4 ml 10 % li o`yuvchi kaliy ($\rho=1,082$ g/ml) eritmasiga 2 M li 50 ml xlorid kislotasi eritmasi quyilganda 5,2 kJ issiqlik ajraldi. Neytrallanish reaksiyasining issiqlik effektini (kJ/mol) aniqlang?
A) 65 B) 36,5 C) 22,75 D) 73
309. 19,23 ml 10 % li o`yuvchi natriy ($\rho=1,04$ g/ml) eritmasiga 2 M li 50 ml xlorid kislotasi eritmasi quyilganda 3,65 kJ issiqlik ajraldi. Neytrallanish reaksiyasining issiqlik effektini (kJ/mol) aniqlang?
A) 65 B) 36,5 C) 22,75 D) 73
310. 30,77 ml 10 % li o`yuvchi kaliy ($\rho=1,082$ g/ml) eritmasiga 2 M li 50 ml xlorid kislotasi eritmasi quyilganda 5,84 kJ issiqlik ajraldi. Neytrallanish reaksiyasining issiqlik effektini (kJ/mol) aniqlang?
A) 65 B) 36,5 C) 22,75 D) 73
311. 36,24 ml 10 % li o`yuvchi kaliy ($\rho=1,082$ g/ml) eritmasiga 2 M li 50 ml xlorid kislotasi eritmasi quyilganda 4,55 kJ issiqlik ajraldi. Neytrallanish reaksiyasining issiqlik effektini (kJ/mol) aniqlang?
A) 65 B) 36,5 C) 22,75 D) 73
312. 54,36 ml 10 % li o`yuvchi kaliy ($\rho=1,082$ g/ml) eritmasiga 2 M li 50 ml xlorid kislotasi eritmasi quyilganda 6,5 kJ issiqlik ajraldi. Neytrallanish reaksiyasining issiqlik effektini (kJ/mol) aniqlang?
A) 65 B) 36,5 C) 22,75 D) 73
313. $\text{MnO}_4^- + \text{C}_2\text{O}_4^{2-} + \text{H}^+ \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{CO}_2 + \dots$ qisqa ionli tenglamaning barcha koeffitsiyentlari yig`indisini toping.
A) 23 B) 25 C) 20 D) 43
314. $\text{MnO}_4^- + \text{C}_2\text{O}_4^{2-} + \text{H}^+ \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{CO}_2 + \dots$ qisqa ionli tenglamaning o`ng tomondagi koeffitsiyentini toping.
315. $\text{MnO}_4^- + \text{C}_2\text{O}_4^{2-} + \text{H}^+ \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{CO}_2 + \dots$ qisqa ionli tenglamaning chap tomondagi koeffitsiyentini toping.
316. 1,03 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li KMnO_4 eritmasidan 4 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.
A) NaBr B) NaCl C) NaI D) NaF
317. 1,5 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li KMnO_4 eritmasidan 4 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.
A) NaBr B) NaCl C) NaI D) NaF
318. 1,545 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li KMnO_4 eritmasidan 6 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.
A) NaBr B) NaCl C) NaI D) NaF
319. 1,17 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li KMnO_4 eritmasidan

- 8 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.
A)NaBr B)NaCl C)NaI D)NaF
320. 1,755 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li KMnO_4 eritmasidan 12 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.
A)NaBr B)NaCl C)NaI D)NaF
321. 0,515 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li KMnO_4 eritmasidan 2 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.
A)NaBr B)NaCl C)NaI D)NaF
322. 3 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li KMnO_4 eritmasidan 8 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.
A)NaBr B)NaCl C)NaI D)NaF
323. 200 ml 0,15 mol/l HCl eritmasiga 0,1 mol/l NaOH eritmasidan qanday hajmda (ml) quyilsa, pH qiymati 12 bo'lgan eritma hosil bo'ladi?
A)356 B)656 C)400 D)384
324. 200 ml 0,15 mol/l HCl eritmasiga 0,1 mol/l NaOH eritmasidan qanday hajmda (ml) quyilsa, pH qiymati 12 bo'lgan eritma hosil bo'ladi?
A)356 B)656 C)400 D)384
325. 200 ml 0,15 mol/l HCl eritmasiga 0,1 mol/l NaOH eritmasidan qanday hajmda (ml) quyilsa, pH qiymati 12 bo'lgan eritma hosil bo'ladi?
A)356 B)656 C)400 D)384
326. 300 ml 0,15 mol/l HCl eritmasiga 0,1 mol/l NaOH eritmasidan qanday hajmda (ml) quyilsa, pH qiymati 12 bo'lgan eritma hosil bo'ladi?
A)356 B)656 C)400 D)534
327. 100 ml 0,15 mol/l HCl eritmasiga 0,1 mol/l NaOH eritmasidan qanday hajmda (ml) quyilsa, pH qiymati 12 bo'lgan eritma hosil bo'ladi?
A)356 B)656 C)178 D)384
328. 400 ml 0,15 mol/l HCl eritmasiga 0,1 mol/l NaOH eritmasidan qanday hajmda (ml) quyilsa, pH qiymati 12 bo'lgan eritma hosil bo'ladi?
A)356 B)712 C)400 D)384
329. 500 ml 0,15 mol/l HCl eritmasiga 0,1 mol/l NaOH eritmasidan qanday hajmda (ml) quyilsa, pH qiymati 12 bo'lgan eritma hosil bo'ladi?
A)356 B)656 C)400 D)890
330. 250 ml 0,15 mol/l HCl eritmasiga 0,1 mol/l NaOH eritmasidan qanday hajmda (ml) quyilsa, pH qiymati 12 bo'lgan eritma hosil bo'ladi?
A)356 B)656 C)445 D)384
331. 150 ml 0,15 mol/l HCl eritmasiga 0,1 mol/l NaOH eritmasidan qanday hajmda (ml) quyilsa, pH qiymati 12 bo'lgan eritma hosil bo'ladi?
A)356 B)267 C)400 D)384
332. Mis(II)- nitratning 18,8 % li suvli eritmasi elektrodalarda ajralayotgan gazlar hajmlari teng bo'lguncha elektroliz qilindi. Olingan eritmadagi erigan modda konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)13,97 B)12,6 C)18,9 D)14,4
333. Mis(II)- nitratning 28,2 % li suvli eritmasi elektrodalarda ajralayotgan gazlar hajmlari teng bo'lguncha elektroliz qilindi. Olingan eritmadagi erigan modda konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)13,8 B)12,6 C)18,9 D)22,16
334. Mis(II)- nitratning 9,4 % li suvli eritmasi elektrodalarda ajralayotgan gazlar hajmlari teng bo'lguncha elektroliz qilindi. Olingan eritmadagi erigan modda konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)13,8 B)6,625 C)18,9 D)14,4
335. Mis(II)- nitratning 37,6 % li suvli eritmasi elektrodalarda ajralayotgan gazlar hajmlari teng bo'lguncha elektroliz qilindi. Olingan eritmadagi erigan modda konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)13,8 B)12,6 C)18,9 D)31,34
336. Mis(II)- nitratning 14,1 % li suvli eritmasi elektrodalarda ajralayotgan gazlar hajmlari teng bo'lguncha elektroliz qilindi. Olingan eritmadagi erigan modda konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)13,8 B)12,6 C)10,2 D)14,4
337. Mis(II)- nitratning 11,28 % li suvli eritmasi elektrodalarda ajralayotgan gazlar hajmlari teng bo'lguncha elektroliz qilindi. Olingan eritmadagi erigan modda konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)13,8 B)12,6 C)18,9 D)8,03
338. Noma'lum alken KMnO_4 ning kislotaga qo'shilgan suvli eritmasi bilan oksidlanganda, uglerodning massa ulushi alkendagi uglerod massa ulushidan 37,06 % ga kam bo'lgan yagona organik birikma olindi. Alken(lar)ni aniqlang.
A)penten-2; geksen-3 B)penten-2; buten-2
C)geksen-3; buten-1 D)buten-1; penten-2
339. Noma'lum alken KMnO_4 ning kislotaga qo'shilgan suvli eritmasi bilan oksidlanganda, uglerodning massa ulushi alkendagi uglerod massa ulushidan 37,06 % ga kam bo'lgan yagona organik birikma olindi. Alken(lar)ni aniqlang.
A)penten-2; geksen-3 B)penten-2; buten-2
C)geksen-3; buten-1 D)buten-1; penten-2
340. Noma'lum alken KMnO_4 ning kislotaga qo'shilgan suvli eritmasi bilan oksidlanganda, uglerodning massa ulushi alkendagi uglerod massa ulushidan 37,06 % ga kam bo'lgan yagona organik birikma olindi. Alken(lar)ni aniqlang.
A)penten-2; geksen-3 B)penten-2; buten-2
C)geksen-3; buten-1 D)buten-1; penten-2
341. Noma'lum alken KMnO_4 ning kislotaga qo'shilgan suvli eritmasi bilan oksidlanganda, uglerodning massa ulushi alkendagi uglerod massa ulushidan 37,06 % ga kam bo'lgan yagona organik birikma olindi. Alken(lar)ni aniqlang.
A)penten-2; geksen-3 B)penten-2; buten-2
C)geksen-3; buten-1 D)buten-1; penten-2
342. Noma'lum alken KMnO_4 ning kislotaga qo'shilgan suvli eritmasi bilan oksidlanganda, uglerodning massa ulushi alkendagi uglerod massa ulushidan 37,06 % ga kam bo'lgan yagona organik birikma olindi. Alken(lar)ni aniqlang.
A)penten-2; geksen-3 B)penten-2; buten-2
C)geksen-3; buten-1 D)buten-1; penten-2
343. Noma'lum alken KMnO_4 ning kislotaga qo'shilgan suvli eritmasi bilan oksidlanganda, uglerodning massa ulushi alkendagi uglerod massa ulushidan 37,06 % ga kam bo'lgan yagona organik birikma olindi. Alken(lar)ni aniqlang.
A)penten-2; geksen-3 B)penten-2; buten-2
C)geksen-3; buten-1 D)buten-1; penten-2
344. Noma'lum alken KMnO_4 ning kislotaga qo'shilgan suvli eritmasi bilan oksidlanganda, uglerodning massa ulushi alkendagi uglerod massa ulushidan 37,06 % ga kam bo'lgan yagona organik birikma olindi. Alken(lar)ni

aniqlang.

A)penten-2; geksen-3 B)penten-2; buten-2

C)geksen-3; buten-1 D)buten-1; penten-2

345. 500 ml $2 \cdot 10^{-3}$ M RbOH eritmasiga 0,16 g noma'lum ishqor eritmasi qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmaning pH i 12 ga teng. Ishqor formulasini toping.
A)NaOH B)KOH C)LiOH D)TiOH
346. 500 ml $2 \cdot 10^{-3}$ M RbOH eritmasiga 0,224 g noma'lum ishqor eritmasi qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmaning pH i 12 ga teng. Ishqor formulasini toping.
A)NaOH B)KOH C)LiOH D)TiOH
347. 500 ml $2 \cdot 10^{-3}$ M RbOH eritmasiga 0,096 g noma'lum ishqor eritmasi qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmaning pH i 12 ga teng. Ishqor formulasini toping.
A)NaOH B)KOH C)LiOH D)TiOH
348. 500 ml $1 \cdot 10^{-3}$ M RbOH eritmasiga 0,18 g noma'lum ishqor eritmasi qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmaning pH i 12 ga teng. Ishqor formulasini toping.
A)NaOH B)KOH C)LiOH D)TiOH
349. 500 ml $3 \cdot 10^{-3}$ M RbOH eritmasiga 0,14 g noma'lum ishqor eritmasi qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmaning pH i 12 ga teng. Ishqor formulasini toping.
A)NaOH B)KOH C)LiOH D)TiOH
350. 3,64 gr karbon kislota tuzi bilan mol miqdordagi ishqor qattiq qizdirilganda vodorodga nisbatan 11,75 marta og'irroq bo'lgan 1,792 l (n.sh.) gaz ajraldi. Gazni xlorid kislotali idishdan o'tkazilganda, uning hajmi 2 marta kamaydi va geliyga nisbatan zichligi esa 4 ga teng bo'ldi. Dastlabki tuzning tuzilishi va miqdorini aniqlang.
A)0,04 mol CH_3COONa
B)0,06 mol $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$
C)0,04 mol $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{C}_2\text{H}_5$
D)0,04 mol $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{CH}_3$
351. 1,82 gr karbon kislota tuzi bilan mol miqdordagi ishqor qattiq qizdirilganda vodorodga nisbatan 11,75 marta og'irroq bo'lgan 0,896 (n.sh.) gaz ajraldi. Gazni xlorid kislotali idishdan o'tkazilganda, uning hajmi 2 marta kamaydi va geliyga nisbatan zichligi esa 4 ga teng bo'ldi. Dastlabki tuzning tuzilishi va miqdorini aniqlang.
A)0,04 mol CH_3COONa
B)0,06 mol $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$
C)0,02 mol $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{C}_2\text{H}_5$
D)0,02 mol $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{CH}_3$
352. 7,28 gr karbon kislota tuzi bilan mol miqdordagi ishqor qattiq qizdirilganda vodorodga nisbatan 11,75 marta og'irroq bo'lgan 3,584 l (n.sh.) gaz ajraldi. Gazni xlorid kislotali idishdan o'tkazilganda, uning hajmi 2 marta kamaydi va geliyga nisbatan zichligi esa 4 ga teng bo'ldi. Dastlabki tuzning tuzilishi va miqdorini aniqlang.
A)0,08 mol CH_3COONa
B)0,06 mol $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$
C)0,04 mol $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{C}_2\text{H}_5$
D)0,08 mol $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{CH}_3$
353. 5,46 gr karbon kislota tuzi bilan mol miqdordagi ishqor qattiq qizdirilganda vodorodga nisbatan 11,75 marta og'irroq bo'lgan 2,688 l (n.sh.) gaz ajraldi. Gazni xlorid kislotali idishdan o'tkazilganda, uning hajmi 2 marta kamaydi va geliyga nisbatan zichligi esa 4 ga teng bo'ldi. Dastlabki tuzning tuzilishi va miqdorini aniqlang.

A)0,04 mol CH_3COONa

B)0,06 mol $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$

C)0,04 mol $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{C}_2\text{H}_5$

D)0,06 mol $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{CH}_3$

354. 2,73 gr karbon kislota tuzi bilan mol miqdordagi ishqor qattiq qizdirilganda vodorodga nisbatan 11,75 marta og'irroq bo'lgan 1,344 l (n.sh.) gaz ajraldi. Gazni xlorid kislotali idishdan o'tkazilganda, uning hajmi 2 marta kamaydi va geliyga nisbatan zichligi esa 4 ga teng bo'ldi. Dastlabki tuzning tuzilishi va miqdorini aniqlang.
A)0,04 mol CH_3COONa
B)0,06 mol $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$
C)0,04 mol $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{C}_2\text{H}_5$
D)0,03 mol $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{CH}_3$
355. 4,55 gr karbon kislota tuzi bilan mol miqdordagi ishqor qattiq qizdirilganda vodorodga nisbatan 11,75 marta og'irroq bo'lgan 2,24 l (n.sh.) gaz ajraldi. Gazni xlorid kislotali idishdan o'tkazilganda, uning hajmi 2 marta kamaydi va geliyga nisbatan zichligi esa 4 ga teng bo'ldi. Dastlabki tuzning tuzilishi va miqdorini aniqlang.
A)0,04 mol CH_3COONa
B)0,06 mol $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$
C)0,05 mol $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{C}_2\text{H}_5$
D)0,05 mol $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{CH}_3$
356. Temperatura 60°C bo'lganida birinchi reaksiya ikkinchi reaksiyaga nisbatan uch marta tezroq ketadi, agar birinchi va ikkinchi reaksiyalarning temperatura koeffitsiyenti tegishli 3 va 2 ga teng bo'lsa, 30°C da bu reaksiyalar tezliklari nisbatini toping.
A)0,889 B)1,5 C)0,45 D)0,667
357. Temperatura 60°C bo'lganida birinchi reaksiya ikkinchi reaksiyaga nisbatan 4 marta tezroq ketadi, agar birinchi va ikkinchi reaksiyalarning temperatura koeffitsiyenti tegishli 3 va 2 ga teng bo'lsa, 30°C da bu reaksiyalar tezliklari nisbatini toping.
A)0,889 B)1,185 C)0,45 D)0,667
358. Temperatura 60°C bo'lganida birinchi reaksiya ikkinchi reaksiyaga nisbatan 5 marta tezroq ketadi, agar birinchi va ikkinchi reaksiyalarning temperatura koeffitsiyenti tegishli 3 va 2 ga teng bo'lsa, 30°C da bu reaksiyalar tezliklari nisbatini toping.
A)0,889 B)1,5 C)0,45 D)1,48
359. Temperatura 60°C bo'lganida birinchi reaksiya ikkinchi reaksiyaga nisbatan uch marta tezroq ketadi, agar birinchi va ikkinchi reaksiyalarning temperatura koeffitsiyenti tegishli 3 va 2 ga teng bo'lsa, 40°C da bu reaksiyalar tezliklari nisbatini toping.
A)0,889 B)1,333 C)0,45 D)0,667
360. Temperatura 60°C bo'lganida birinchi reaksiya ikkinchi reaksiyaga nisbatan uch marta tezroq ketadi, agar birinchi va ikkinchi reaksiyalarning temperatura koeffitsiyenti tegishli 3 va 2 ga teng bo'lsa, 50°C da bu reaksiyalar tezliklari nisbatini toping.
A)0,889 B)2 C)0,45 D)0,667
361. Temperatura 60°C bo'lganida birinchi reaksiya ikkinchi reaksiyaga nisbatan uch marta tezroq ketadi, agar birinchi va ikkinchi reaksiyalarning temperatura koeffitsiyenti tegishli 3 va 2 ga teng bo'lsa, 70°C da bu reaksiyalar tezliklari nisbatini toping.
A)0,889 B)1,5 C)4,5 D)0,667

362. Temperatura 60°C bo'lganida birinchi reaksiya ikkinchi reaksiyaga nisbatan uch marta tezroq ketadi, agar birinchi va ikkinchi reaksiyalarning temperatura koeffitsiyenti tegishli 3 va 2 ga teng bo'lsa, 20°C da bu reaksiyalar tezliklari nisbatini toping.
A)0,889 B)1,5 C)0,5926 D)0,667
363. Tabiiy dipeptide natriy gidroksidning suvli eritmasi bilan qizdirilganda, tarkibida 12,29 % natriy tutgan faqat bitta tuz hosil bo'ldi. Tabiiy dipeptidni toping.
A)Phe-Phe B)Phe-Ala
C)Ala-Ala D)Glu-Ala
364. Tabiiy dipeptide kaliy gidroksidning suvli eritmasi bilan qizdirilganda, tarkibida 19,2 % kaliy tutgan faqat bitta tuz hosil bo'ldi. Tabiiy dipeptidni toping.
A)Phe-Phe B)Phe-Ala
C)Ala-Ala D)Glu-Ala
365. Tabiiy dipeptide rubidiy gidroksidning suvli eritmasi bilan qizdirilganda, tarkibida 34,25 % rubidiy tutgan faqat bitta tuz hosil bo'ldi. Tabiiy dipeptidni toping.
A)Phe-Phe B)Phe-Ala
C)Ala-Ala D)Glu-Ala
366. Tabiiy dipeptide litiy gidroksidning suvli eritmasi bilan qizdirilganda, tarkibida 4,09 % litiy tutgan faqat bitta tuz hosil bo'ldi. Tabiiy dipeptidni toping.
A)Phe-Phe B)Phe-Ala
C)Ala-Ala D)Glu-Ala
367. Tabiiy dipeptide natriy gidroksidning suvli eritmasi bilan qizdirilganda, tarkibida 12,29 % natriy tutgan faqat bitta tuz hosil bo'ldi. Tabiiy dipeptidni toping.
A)Phe-Phe B)Phe-Ala
C)Ala-Ala D)Glu-Ala
368. Tabiiy dipeptide kaliy gidroksidning suvli eritmasi bilan qizdirilganda, tarkibida 19,2 % kaliy tutgan faqat bitta tuz hosil bo'ldi. Tabiiy dipeptidni toping.
A)Phe-Phe B)Phe-Ala
C)Ala-Ala D)Glu-Ala
369. $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$ reaksiyaning 500°C dagi muvozanat konstantasi 50 ga teng. Yodning 90% miqdori vodorod yodidga aylanishi uchun vodorod va yodni qanday molyar nisbatda aralashtirish kerak?
A)2,4:1 B)3:1 C)1,55:1 D)1:3,45
370. $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$ reaksiyaning 500°C dagi muvozanat konstantasi 50 ga teng. Yodning 80% miqdori vodorod yodidga aylanishi uchun vodorod va yodni qanday molyar nisbatda aralashtirish kerak?
A)1,056:1 B)3:1 C)1,55:1 D)1:3,45
371. $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$ reaksiyaning 500°C dagi muvozanat konstantasi 50 ga teng. Yodning 70% miqdori vodorod yodidga aylanishi uchun vodorod va yodni qanday molyar nisbatda aralashtirish kerak?
A)2,4:1 B)1:1,2 C)1,55:1 D)1:3,45
372. $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$ reaksiyaning 500°C dagi muvozanat konstantasi 40 ga teng. Yodning 90% miqdori vodorod yodidga aylanishi uchun vodorod va yodni qanday molyar nisbatda aralashtirish kerak?
A)2,4:1 B)3:1 C)1,71:1 D)1:3,45
373. $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$ reaksiyaning 500°C dagi muvozanat konstantasi 40 ga teng. Yodning 80% miqdori vodorod yodidga aylanishi uchun vodorod va yodni qanday molyar nisbatda aralashtirish kerak?
A)1,12:1 B)3:1 C)1,55:1 D)1:3,45
374. $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$ reaksiyaning 500°C dagi muvozanat konstantasi 40 ga teng. Yodning 60% miqdori vodorod yodidga aylanishi uchun vodorod va yodni qanday molyar nisbatda aralashtirish kerak?
A)2,4:1 B)0,69:1 C)1,55:1 D)1:3,45
375. $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$ reaksiyaning 500°C dagi muvozanat konstantasi 20 ga teng. Yodning 60% miqdori vodorod yodidga aylanishi uchun vodorod va yodni qanday molyar nisbatda aralashtirish kerak?
A)2,4:1 B)3:1 C)0,78:1 D)1:3,45
376. Massasi 7,9 gr bo'lgan piridinni yoqish uchun zarur bo'lgan kislorodni olish uchun necha gramm kaliy permanganatni parchalash zarur?
A)197,5 B)93,75 C)31,6 D)211,5
377. Massasi 7,9 gr bo'lgan piridinni yoqish uchun zarur bo'lgan kislorodni olish uchun necha gramm kaliy permanganatni parchalash zarur?
A)197,5 B)93,75 C)31,6 D)211,5
378. Massasi 15,8 gr bo'lgan piridinni yoqish uchun zarur bo'lgan kislorodni olish uchun necha gramm kaliy permanganatni parchalash zarur?
A)197,5 B)93,75 C)395 D)211,5
379. Massasi 3,95 gr bo'lgan piridinni yoqish uchun zarur bo'lgan kislorodni olish uchun necha gramm kaliy permanganatni parchalash zarur?
A)197,5 B)93,75 C)98,75 D)211,5
380. Massasi 6,32 gr bo'lgan piridinni yoqish uchun zarur bo'lgan kislorodni olish uchun necha gramm kaliy permanganatni parchalash zarur?
A)197,5 B)158 C)31,6 D)211,5
381. Massasi 10,17 gr bo'lgan piridinni yoqish uchun zarur bo'lgan kislorodni olish uchun necha gramm kaliy permanganatni parchalash zarur?
A)197,5 B)93,75 C)256,75 D)211,5
382. Massasi 23,7 gr bo'lgan piridinni yoqish uchun zarur bo'lgan kislorodni olish uchun necha gramm kaliy permanganatni parchalash zarur?
A)197,5 B)93,75 C)592,5 D)211,5
383. Massasi 3,16 gr bo'lgan piridinni yoqish uchun zarur bo'lgan kislorodni olish uchun necha gramm kaliy permanganatni parchalash zarur?
A)79 B)93,75 C)31,6 D)211,5
384. Butan katalizator ishtirokida qizdirilganda uning 75% izobutanga aylandi. Butanning izomerlanish konstantasini toping.
A)3 B)4 C)5 D)2
385. Butan katalizator ishtirokida qizdirilganda uning 70% izobutanga aylandi. Butanning izomerlanish konstantasini toping.
A)3 B)4 C)5 D)2,33
386. Butan katalizator ishtirokida qizdirilganda uning 80% izobutanga aylandi. Butanning izomerlanish konstantasini toping.
A)3 B)4 C)5 D)2
387. Butan katalizator ishtirokida qizdirilganda uning 60% izobutanga aylandi. Butanning izomerlanish konstantasini toping.
A)3 B)4 C)1,5 D)2
388. Butan katalizator ishtirokida qizdirilganda uning 50% izobutanga aylandi. Butanning izomerlanish konstantasini toping.
A)3 B)4 C)1 D)2

389. Butan katalizator ishtirokida qizdirilganda uning 90 % izobutanga aylandi. Butanning izomerlanish konstantasini toping.
A)3 B)4 C)5 D)9
390. Noma'lum metal tuzining 39,4 g miqdori to'liq termik parchalanganda ikkita modda: hajmi 4,88 l ($t=25^{\circ}\text{C}$ normal bosimda) bo'lgan gazsimon modda va massasi 30,6 g qattiq modda hosil bo'ldi. Tuzning formulasini aniqlang.
A)BaCO₃ B)CaCO₃ C)SrCO₃ D)MgCO₃
391. Noma'lum metal tuzining 39,4 g miqdori to'liq termik parchalanganda ikkita modda: hajmi 4,88 l ($t=25^{\circ}\text{C}$ normal bosimda) bo'lgan gazsimon modda va massasi 30,6 g qattiq modda hosil bo'ldi. Tuzning formulasini aniqlang.
A)BaCO₃ B)CaCO₃ C)SrCO₃ D)MgCO₃
392. Noma'lum metal tuzining 20 g miqdori to'liq termik parchalanganda ikkita modda: hajmi 4,88 l ($t=25^{\circ}\text{C}$ normal bosimda) bo'lgan gazsimon modda va massasi 11,2 g qattiq modda hosil bo'ldi. Tuzning formulasini aniqlang.
A)BaCO₃ B)CaCO₃ C)SrCO₃ D)MgCO₃
393. Noma'lum metal tuzining 33,6 g miqdori to'liq termik parchalanganda ikkita modda: hajmi 9,76 l ($t=25^{\circ}\text{C}$ normal bosimda) bo'lgan gazsimon modda va massasi 16 g qattiq modda hosil bo'ldi. Tuzning formulasini aniqlang.
A)BaCO₃ B)CaCO₃ C)SrCO₃ D)MgCO₃
394. Noma'lum metal tuzining 29,6 g miqdori to'liq termik parchalanganda ikkita modda: hajmi 4,88 l ($t=25^{\circ}\text{C}$ normal bosimda) bo'lgan gazsimon modda va massasi 20,8 g qattiq modda hosil bo'ldi. Tuzning formulasini aniqlang.
A)BaCO₃ B)CaCO₃ C)SrCO₃ D)MgCO₃
395. Ushbu $2\text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \leftrightarrow 4\text{HCl} + \text{O}_2$ jarayonda harorat oshirilsa, to'g'ri va teskari reaksiyalarning tezliklari qanday o'zgaradi? Reaksiyaning muvazanati qaysi tomonga siljiydi? Moddalarning hosil bo'lish issiqliklari quyidagicha $Q(\text{H}_2\text{O})=241,8\text{kJ/mol}$; $Q(\text{HCl})=92,1\text{kJ/mol}$.
A)o'zgarmaydi B)chapga siljiydi
C)o'ngga siljiydi D)temperature ta'sir qilmaydi
396. Ammoniy karbonat va gidrokarbonatidan iborat aralashma qattiq qizdirilishidan hosil bo'lgan gaz aralashmasi xona haroratigacha sovutildi va mo'l miqdordagi xlorid kislotasi eritmasi orqali o'tkazilganida gaz aralashmasining hajmi 2,5 marta kamaydi. Boshlang'ich aralashmadagi ammoniy karbonatning massa ulushini toping.
A)54,86 B)57,14 C)55,55 D)44,45
397. Ammoniy karbonat va gidrokarbonatidan iborat aralashma qattiq qizdirilishidan hosil bo'lgan gaz aralashmasi xona haroratigacha sovutildi va mo'l miqdordagi xlorid kislotasi eritmasi orqali o'tkazilganida gaz aralashmasining hajmi 2,667 marta kamaydi. Boshlang'ich aralashmadagi ammoniy karbonatning massa ulushini toping.
A)54,86 B)57,14 C)70,85 D)44,45
398. Ammoniy karbonat va gidrokarbonatidan iborat aralashma qattiq qizdirilishidan hosil bo'lgan gaz aralashmasi xona haroratigacha sovutildi va mo'l miqdordagi xlorid kislotasi eritmasi orqali o'tkazilganida gaz aralashmasining hajmi 2,25 marta kamaydi. Boshlang'ich aralashmadagi ammoniy karbonatning massa ulushini toping.
A)54,86 B)57,14 C)28,83 D)44,45
399. Ammoniy karbonat va gidrokarbonatidan iborat aralashma qattiq qizdirilishidan hosil bo'lgan gaz aralashmasi xona haroratigacha sovutildi va mo'l miqdordagi xlorid kislotasi eritmasi orqali o'tkazilganida gaz aralashmasining hajmi 2,6 marta kamaydi. Boshlang'ich aralashmadagi ammoniy karbonatning massa ulushini toping.
A)54,86 B)57,14 C)64,574 D)44,45
400. Ammoniy karbonat va gidrokarbonatidan iborat aralashma qattiq qizdirilishidan hosil bo'lgan gaz aralashmasi xona haroratigacha sovutildi va mo'l miqdordagi xlorid kislotasi eritmasi orqali o'tkazilganida gaz aralashmasining hajmi 2,333 marta kamaydi. Boshlang'ich aralashmadagi ammoniy karbonatning massa ulushini toping.
A)54,86 B)37,8 C)55,55 D)44,45
401. Ammoniy karbonat va gidrokarbonatidan iborat aralashma qattiq qizdirilishidan hosil bo'lgan gaz aralashmasi xona haroratigacha sovutildi va mo'l miqdordagi xlorid kislotasi eritmasi orqali o'tkazilganida gaz aralashmasining hajmi 2,4 marta kamaydi. Boshlang'ich aralashmadagi ammoniy karbonatning massa ulushini toping.
A)54,86 B)57,14 C)44,755 D)44,45
402. Hajmi 100 ml 12,33 % li ($\rho=1,03\text{g/ml}$) temir(II)-xlorid eritmasi orqali xlor gazi eritmada temir(III)-xlorid massasi temir(II)-xlorid massasiga teng bo'lguncha o'tkazildi. Qancha hajm xlor gazi o'tkazildi?
A)0,448 B)0,553 C)0,491 D)0,672
403. Hajmi 200 ml 12,33 % li ($\rho=1,03\text{g/ml}$) temir(II)-xlorid eritmasi orqali xlor gazi eritmada temir(III)-xlorid massasi temir(II)-xlorid massasiga teng bo'lguncha o'tkazildi. Qancha hajm xlor gazi o'tkazildi?
A)0,448 B)0,983 C)0,493 D)0,672
404. Hajmi 150 ml 12,33 % li ($\rho=1,03\text{g/ml}$) temir(II)-xlorid eritmasi orqali xlor gazi eritmada temir(III)-xlorid massasi temir(II)-xlorid massasiga teng bo'lguncha o'tkazildi. Qancha hajm xlor gazi o'tkazildi?
A)0,448 B)0,553 C)0,493 D)0,74
405. Hajmi 250 ml 12,33 % li ($\rho=1,03\text{g/ml}$) temir(II)-xlorid eritmasi orqali xlor gazi eritmada temir(III)-xlorid massasi temir(II)-xlorid massasiga teng bo'lguncha o'tkazildi. Qancha hajm xlor gazi o'tkazildi?
A)0,448 B)1,23 C)0,493 D)0,672
406. Hajmi 300 ml 12,33 % li ($\rho=1,03\text{g/ml}$) temir(II)-xlorid eritmasi orqali xlor gazi eritmada temir(III)-xlorid massasi temir(II)-xlorid massasiga teng bo'lguncha o'tkazildi. Qancha hajm xlor gazi o'tkazildi?
A)1,448 B)1,474 C)0,493 D)0,672
407. Hajmi 50 ml 12,33 % li ($\rho=1,03\text{g/ml}$) temir(II)-xlorid eritmasi orqali xlor gazi eritmada temir(III)-xlorid massasi temir(II)-xlorid massasiga teng bo'lguncha o'tkazildi. Qancha hajm xlor gazi o'tkazildi?
A)0,448 B)0,553 C)0,2456 D)0,672
408. Hajmi 140 ml 12,33 % li ($\rho=1,03\text{g/ml}$) temir(II)-xlorid eritmasi orqali xlor gazi eritmada temir(III)-xlorid massasi temir(II)-xlorid massasiga teng bo'lguncha o'tkazildi. Qancha hajm xlor gazi o'tkazildi?
A)0,448 B)0,688 C)0,493 D)0,672

409. Hajmi 80 ml 12,33 % li ($\rho=1,03\text{g/ml}$) temir(II)-xlorid eritmasi orqali xlor gazi eritmada temir(III)-xlorid massasi temir(II)-xlorid massasiga teng bo'lguncha o'tkazildi. Qancha hajm xlor gazi o'tkazildi?
A)0,448 B)0,553 C)0,493 D)0,393
410. Massasi 75 g bo'lgan to'yingan bir asosli karbon kislota tarkibidagi atomlarning umumiy miqdori 10 molga teng. Kislolaning formulasini aniqlang.
A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ B) HCOOH
C) CH_3COOH D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$
411. Massasi 64,4 g bo'lgan to'yingan bir asosli karbon kislota tarkibidagi atomlarning umumiy miqdori 7 molga teng. Kislolaning formulasini aniqlang.
A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ B) HCOOH
C) CH_3COOH D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$
412. Massasi 111 g bo'lgan to'yingan bir asosli karbon kislota tarkibidagi atomlarning umumiy miqdori 16,5 molga teng. Kislolaning formulasini aniqlang.
A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ B) HCOOH
C) CH_3COOH D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$
413. Massasi 44 g bo'lgan to'yingan bir asosli karbon kislota tarkibidagi atomlarning umumiy miqdori 7 molga teng. Kislolaning formulasini aniqlang.
A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ B) HCOOH
C) CH_3COOH D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$
414. Massasi 82,8 g bo'lgan to'yingan bir asosli karbon kislota tarkibidagi atomlarning umumiy miqdori 9 molga teng. Kislolaning formulasini aniqlang.
A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ B) HCOOH
C) CH_3COOH D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$
415. Massasi 105 g bo'lgan to'yingan bir asosli karbon kislota tarkibidagi atomlarning umumiy miqdori 14 molga teng. Kislolaning formulasini aniqlang.
A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ B) HCOOH
C) CH_3COOH D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$
416. Massasi 132 g bo'lgan to'yingan bir asosli karbon kislota tarkibidagi atomlarning umumiy miqdori 21 molga teng. Kislolaning formulasini aniqlang.
A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ B) HCOOH
C) CH_3COOH D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$
417. Magniy karbonat va kumush nitratdan iborat 25,4 gr aralashmaning qattiq qizdirilishi natijasida neondan 2,12 marta og'irroq bo'lgan gazlar aralashmasi olindi. Bu gazlar aralashmasi 160 g 7,5 % li natriy gidroksid eritmasi orqali o'tkazildi. Hosil bo'lgan yangi eritmada moddalarni massa ulushlarini toping.
A)3 % NaNO_3 ; 3,2 % Na_2CO_3
B)5% NaNO_3 ; 6,2% Na_2CO_3
C) 5 % NaNO_3 ; 3,2 % Na_2CO_3
D) 3 % NaNO_3 ; 6,2 % Na_2CO_3
418. Magniy karbonat va kumush nitratdan iborat 12,7 gr aralashmaning qattiq qizdirilishi natijasida neondan 2,12 marta og'irroq bo'lgan gazlar aralashmasi olindi. Bu gazlar aralashmasi 80 g 7,5 % li natriy gidroksid eritmasi orqali o'tkazildi. Hosil bo'lgan yangi eritmada moddalarni massa ulushlarini toping.
A)3 % NaNO_3 ; 3,2 % Na_2CO_3
B)5% NaNO_3 ; 6,2% Na_2CO_3
C) 5 % NaNO_3 ; 3,2 % Na_2CO_3
D) 3 % NaNO_3 ; 6,2 % Na_2CO_3
419. Magniy karbonat va kumush nitratdan iborat 38,1 gr aralashmaning qattiq qizdirilishi natijasida neondan 2,12 marta og'irroq bo'lgan gazlar aralashmasi olindi. Bu gazlar aralashmasi 240 g 7,5 % li natriy gidroksid eritmasi orqali o'tkazildi. Hosil bo'lgan yangi eritmada moddalarni massa ulushlarini toping.
A)3 % NaNO_3 ; 3,2 % Na_2CO_3
B)5% NaNO_3 ; 6,2% Na_2CO_3
C) 5 % NaNO_3 ; 3,2 % Na_2CO_3
D) 3 % NaNO_3 ; 6,2 % Na_2CO_3
420. Magniy karbonat va kumush nitratdan iborat 30,48 gr aralashmaning qattiq qizdirilishi natijasida neondan 2,12 marta og'irroq bo'lgan gazlar aralashmasi olindi. Bu gazlar aralashmasi 192 g 7,5 % li natriy gidroksid eritmasi orqali o'tkazildi. Hosil bo'lgan yangi eritmada moddalarni massa ulushlarini toping.
A)3 % NaNO_3 ; 3,2 % Na_2CO_3
B)5% NaNO_3 ; 6,2% Na_2CO_3
C) 5 % NaNO_3 ; 3,2 % Na_2CO_3
D) 3 % NaNO_3 ; 6,2 % Na_2CO_3
421. Magniy karbonat va kumush nitratdan iborat 17,78 gr aralashmaning qattiq qizdirilishi natijasida neondan 2,12 marta og'irroq bo'lgan gazlar aralashmasi olindi. Bu gazlar aralashmasi 112 g 7,5 % li natriy gidroksid eritmasi orqali o'tkazildi. Hosil bo'lgan yangi eritmada moddalarni massa ulushlarini toping.
A)3 % NaNO_3 ; 3,2 % Na_2CO_3
B)5% NaNO_3 ; 6,2% Na_2CO_3
C) 5 % NaNO_3 ; 3,2 % Na_2CO_3
D) 3 % NaNO_3 ; 6,2 % Na_2CO_3
422. Magniy karbonat va kumush nitratdan iborat 50,8 gr aralashmaning qattiq qizdirilishi natijasida neondan 2,12 marta og'irroq bo'lgan gazlar aralashmasi olindi. Bu gazlar aralashmasi 320 g 7,5 % li natriy gidroksid eritmasi orqali o'tkazildi. Hosil bo'lgan yangi eritmada moddalarni massa ulushlarini toping.
A)3 % NaNO_3 ; 3,2 % Na_2CO_3
B)5% NaNO_3 ; 6,2% Na_2CO_3
C) 5 % NaNO_3 ; 3,2 % Na_2CO_3
D) 3 % NaNO_3 ; 6,2 % Na_2CO_3
423. Metallmas oksidning 7,62 g massasi kaliy giroksidning 125 g 13,44 % li eritmasiga qo'shilishi natijasida hosil bo'lgan tuzning massa ulushi 10% ga teng bo'ldi. Oksid va tuzning formulasini va ohirgi eritmada ishqorning massa ulushini aniqlang.
A) SeO_3 ; K_2SeO_4 ; 7,6% B) SO_3 ; K_2SO_4 ; 8,4%
C) SO_2 ; K_2SO_3 ; 6,67% D) N_2O_5 ; KNO_3 ; 10,1%
424. Metallmas oksidning 4,8 g massasi kaliy giroksidning 125 g 13,44 % li eritmasiga qo'shilishi natijasida hosil bo'lgan tuzning massa ulushi 8,044% ga teng bo'ldi. Oksid va tuzning formulasini va ohirgi eritmada ishqorning massa ulushini aniqlang.
A) SeO_3 ; K_2SeO_4 ; 7,6% B) SO_3 ; K_2SO_4 ; 7,765%
C) SO_2 ; K_2SO_3 ; 6,67% D) N_2O_5 ; KNO_3 ; 10,1%
425. Metallmas oksidning 10,8 g massasi kaliy giroksidning 125 g 13,44 % li eritmasiga qo'shilishi natijasida hosil bo'lgan tuzning massa ulushi 14,875% ga teng bo'ldi. Oksid va tuzning formulasini va ohirgi eritmada ishqorning massa ulushini aniqlang.
A) SeO_3 ; K_2SeO_4 ; 7,6% B) SO_3 ; K_2SO_4 ; 8,4%
C) SO_2 ; K_2SO_3 ; 6,67% D) N_2O_5 ; KNO_3 ; 4,124%
426. Metallmas oksidning 5,12 g massasi kaliy giroksidning 125 g 13,44 % li eritmasiga qo'shilishi natijasida hosil bo'lgan tuzning massa ulushi 9,714% ga teng bo'ldi. Oksid va tuzning formulasini va ohirgi eritmada ishqorning massa ulushini aniqlang.

- A)SeO₃; K₂SeO₄; 7,6% B)SO₃; K₂SO₄; 8,4%
 C)SO₂; K₂SO₃; 6,025% D)N₂O₅; KNO₃; 10,1%
427. Metallmas oksidning 11,43 g massasi kaliy giroksidning 187,5 g 13,44 % li eritmasiga qo'shilishi natijasida hosil bo'lgan tuzning massa ulushi 10% ga teng bo'ldi. Oksid va tuzning formulasini va ohirgi eritmadagi ishqorning massa ulushini aniqlang.
 A)SeO₃; K₂SeO₄; 7,6% B)SO₃; K₂SO₄; 8,4%
 C)SO₂; K₂SO₃; 6,67% D)N₂O₅; KNO₃; 10,1%
428. Metallmas oksidning 15,24 g massasi kaliy giroksidning 250 g 13,44 % li eritmasiga qo'shilishi natijasida hosil bo'lgan tuzning massa ulushi 10% ga teng bo'ldi. Oksid va tuzning formulasini va ohirgi eritmadagi ishqorning massa ulushini aniqlang.
 A)SeO₃; K₂SeO₄; 7,6% B)SO₃; K₂SO₄; 8,4%
 C)SO₂; K₂SO₃; 6,67% D)N₂O₅; KNO₃; 10,1%
429. Murakkab efini 80% li sulfat kislota bilan qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan gazlar aralashmasi mol miqdordagi bromli suv orqali o'tkazilganida bu gaz aralashmasining hajmi ikki marta, zichligi esa 1,5 marta kamayadi. Barcha reaksiyalar miqdoriy boradi deb hisoblab, murakkab efining tuzilishini aniqlang.
 A)HCOOC₄H₉ B)CH₃COOC₂H₅
 C)HCOOC₃H₅ D)C₃H₇COOC₂H₅
430. Murakkab efini 80% li sulfat kislota bilan qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan gazlar aralashmasi mol miqdordagi bromli suv orqali o'tkazilganida bu gaz aralashmasining hajmi ikki marta, zichligi esa 1,5 marta kamayadi. Barcha reaksiyalar miqdoriy boradi deb hisoblab, murakkab efining tuzilishini aniqlang.
 A)HCOOC₄H₉ B)CH₃COOC₂H₅
 C)HCOOC₃H₅ D)C₃H₇COOC₂H₅
431. Murakkab efini 80% li sulfat kislota bilan qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan gazlar aralashmasi mol miqdordagi bromli suv orqali o'tkazilganida bu gaz aralashmasining hajmi ikki marta, zichligi esa 1,5 marta kamayadi. Barcha reaksiyalar miqdoriy boradi deb hisoblab, murakkab efining tuzilishini aniqlang.
 A)HCOOC₄H₉ B)CH₃COOC₂H₅
 C)HCOOC₃H₅ D)C₃H₇COOC₂H₅
432. Murakkab efini 80% li sulfat kislota bilan qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan gazlar aralashmasi mol miqdordagi bromli suv orqali o'tkazilganida bu gaz aralashmasining hajmi ikki marta, zichligi esa 1,5 marta kamayadi. Barcha reaksiyalar miqdoriy boradi deb hisoblab, murakkab efining tuzilishini aniqlang.
 A)HCOOC₄H₉ B)CH₃COOC₂H₅
 C)HCOOC₃H₅ D)C₃H₇COOC₂H₅
433. Murakkab efini 80% li sulfat kislota bilan qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan gazlar aralashmasi mol miqdordagi bromli suv orqali o'tkazilganida bu gaz aralashmasining hajmi ikki marta, zichligi esa 1,5 marta kamayadi. Barcha reaksiyalar miqdoriy boradi deb hisoblab, murakkab efining tuzilishini aniqlang.
 A)HCOOC₄H₉ B)CH₃COOC₂H₅
 C)HCOOC₃H₅ D)C₃H₇COOC₂H₅
434. A element kislorod bilan qizdirilganda tarkibida A va (O) massa ulushlari nisbati 1,5:1 bo'lgan oksid, oltingugurt bilan qizdirilganda esa A va S massa ulushlari nisbati 3:4 bo'lgan sulfid olindi. A modda quyidagilardan qaysi bir(lar)I bo'lishi mumkin?1)Ca 2)Mg 3)Cr 4)Ti
 A)1,3 B)2,4 C)2 D)4
435. A element kislorod bilan qizdirilganda tarkibida A va (O) massa ulushlari nisbati 2,25:2 bo'lgan oksid, oltingugurt bilan qizdirilganda esa A va S massa ulushlari nisbati 2,25:4 bo'lgan sulfid olindi. A modda quyidagilardan qaysi bir(lar)I bo'lishi mumkin?1)Al 2)Mg 3)Cr 4)Ti
 A)1 B)2,4 C)2 D)4
436. A element kislorod bilan qizdirilganda tarkibida A va (O) massa ulushlari nisbati 7:2 bo'lgan oksid, oltingugurt bilan qizdirilganda esa A va S massa ulushlari nisbati 7:4 bo'lgan sulfid olindi. A modda quyidagilardan qaysi bir(lar)I bo'lishi mumkin?1)Ca 2)Mg 3)Cr 4)Fe
 A)1,3 B)2,4 C)2 D)4
437. A element kislorod bilan qizdirilganda tarkibida A va (O) massa ulushlari nisbati 5:2 bo'lgan oksid, oltingugurt bilan qizdirilganda esa A va S massa ulushlari nisbati 5:4 bo'lgan sulfid olindi. A modda quyidagilardan qaysi bir(lar)I bo'lishi mumkin?1)Ca 2)Mg 3)Ca 4)Ti
 A)3 B)2,4 C)2 D)4
438. A element kislorod bilan qizdirilganda tarkibida A va (O) massa ulushlari nisbati 11,5:2 bo'lgan oksid, oltingugurt bilan qizdirilganda esa A va S massa ulushlari nisbati 11,5:4 bo'lgan sulfid olindi. A modda quyidagilardan qaysi bir(lar)I bo'lishi mumkin?1)Ca 2)Mg 3)Cr 4)Na
 A)1,3 B)2,4 C)2 D)4
439. A element kislorod bilan qizdirilganda tarkibida A va (O) massa ulushlari nisbati 3:8 bo'lgan oksid, oltingugurt bilan qizdirilganda esa A va S massa ulushlari nisbati 1,5:8 bo'lgan sulfid olindi. A modda quyidagilardan qaysi bir(lar)I bo'lishi mumkin?1)Ca 2)Mg 3)Cr 4)C
 A)1,3 B)2,4 C)2 D)4
440. X g 39,2% li sulfat kislotada temir metali eritilganda 50% li X+Y g eritma olindi. Z g gaz ajraldi. Agar X-Z qiymati 248 ga teng bo'lsa, olingan eritmadagi kislorod atomlari sonini aniqlang.
 A)75,25*10²³ B)84,3*10²³
 C)74,9*10²³ D)66,4*10²³
441. X g 39,2% li sulfat kislotada temir metali eritilganda 50% li X+Y g eritma olindi. Z g gaz ajraldi. Agar X-Z qiymati 248 ga teng bo'lsa, olingan eritmadagi kislorod atomlari sonini aniqlang.
 A)75,25*10²³ B)84,3*10²³
 C)74,9*10²³ D)66,4*10²³
442. X g 39,2% li sulfat kislotada temir metali eritilganda 50% li X+Y g eritma olindi. Z g gaz ajraldi. Agar X-Z qiymati 248 ga teng bo'lsa, olingan eritmadagi kislorod atomlari sonini aniqlang.
 A)75,25*10²³ B)84,3*10²³
 C)74,9*10²³ D)66,4*10²³
443. X g 39,2% li sulfat kislotada temir metali eritilganda 50% li X+Y g eritma olindi. Z g gaz ajraldi. Agar X-Z qiymati 248 ga teng bo'lsa, olingan eritmadagi kislorod atomlari sonini aniqlang.
 A)75,25*10²³ B)84,3*10²³
 C)74,9*10²³ D)66,4*10²³
444. X g 39,2% li sulfat kislotada temir metali eritilganda 50% li X+Y g eritma olindi. Z g gaz ajraldi. Agar X-Z qiymati 248 ga teng bo'lsa, olingan eritmadagi kislorod atomlari sonini aniqlang.

A)75,25*10²³ B)84,3*10²³
C)74,9*10²³ D)66,4*10²³

445. Glyukoza va fruktoza aralashmasi X gr miqdorining 2/5 qismi yetarli kumush oksidining ammiakdagi eritmasi bilan ta'sirlashganda 0,576X massali(g) cho'kma ajraldi. Qolgan 3/5 massa qismi tarkibidagi gibrid orbitalar umumiy miqdori (sp^3+sp^2) avagadro sonidan 69 marta katta bo'lsa, ajralgan cho'kma massasini (g) aniqlang.
A)194,4 B)259,2 C)216 D)243
446. Glyukoza va fruktoza aralashmasi X gr miqdorining 2/5 qismi yetarli kumush oksidining ammiakdagi eritmasi bilan ta'sirlashganda 0,576X massali(g) cho'kma ajraldi. Qolgan 3/5 massa qismi tarkibidagi gibrid orbitalar umumiy miqdori (sp^3+sp^2) avagadro sonidan 23 marta katta bo'lsa, ajralgan cho'kma massasini (g) aniqlang.
A)194,4 B)259,2 C)216 D)72
447. Glyukoza va fruktoza aralashmasi X gr miqdorining 2/5 qismi yetarli kumush oksidining ammiakdagi eritmasi bilan ta'sirlashganda 0,576X massali(g) cho'kma ajraldi. Qolgan 3/5 massa qismi tarkibidagi gibrid orbitalar umumiy miqdori (sp^3+sp^2) avagadro sonidan 92 marta katta bo'lsa, ajralgan cho'kma massasini (g) aniqlang.
A)194,4 B)259,2 C)216 D)432
448. Glyukoza va fruktoza aralashmasi X gr miqdorining 2/5 qismi yetarli kumush oksidining ammiakdagi eritmasi bilan ta'sirlashganda 0,576X massali(g) cho'kma ajraldi. Qolgan 3/5 massa qismi tarkibidagi gibrid orbitalar umumiy miqdori (sp^3+sp^2) avagadro sonidan 82,8 marta katta bo'lsa, ajralgan cho'kma massasini (g) aniqlang.
A)392,4 B)259,2 C)216 D)243
449. Glyukoza va fruktoza aralashmasi X gr miqdorining 2/5 qismi yetarli kumush oksidining ammiakdagi eritmasi bilan ta'sirlashganda 0,576X massali(g) cho'kma ajraldi. Qolgan 3/5 massa qismi tarkibidagi gibrid orbitalar umumiy miqdori (sp^3+sp^2) avagadro sonidan 103,5 marta katta bo'lsa, ajralgan cho'kma massasini (g) aniqlang.
A)324 B)259,2 C)216 D)243
450. Glyukoza va fruktoza aralashmasi X gr miqdorining 2/5 qismi yetarli kumush oksidining ammiakdagi eritmasi bilan ta'sirlashganda 0,576X massali(g) cho'kma ajraldi. Qolgan 3/5 massa qismi tarkibidagi gibrid orbitalar umumiy miqdori (sp^3+sp^2) avagadro sonidan 46 marta katta bo'lsa, ajralgan cho'kma massasini (g) aniqlang.
A)194,4 B)144 C)216 D)243
451. $KMnO_4$ suvli eritmasida K^+ kationlari va umumiy kislorod atomlari nisbati 3:19 ni tashkil qiladi ($\alpha=1$). Eritma ($\rho=1,5$ g/ml) foiz va molyar konsentratsiyalari nisbatini aniqlang.
A)59,25:7,5 B)10:1
C)79:7,5 C)55,3:10
452. $KMnO_4$ suvli eritmasida K^+ kationlari va umumiy kislorod atomlari nisbati 1:10 ni tashkil qiladi ($\alpha=1$). Eritma ($\rho=1,5$ g/ml) foiz va molyar konsentratsiyalari nisbatini aniqlang.
A)59,25:7,5 B)10,532:1
C)79:7,5 C)55,3:10
453. $KMnO_4$ suvli eritmasida K^+ kationlari va umumiy kislorod atomlari nisbati 2:21 ni tashkil qiladi ($\alpha=1$). Eritma ($\rho=1,1$ g/ml) foiz va molyar konsentratsiyalari nisbatini aniqlang.
A)59,25:7,5 B)14,363:1
C)79:7,5 C)55,3:10
454. $KMnO_4$ suvli eritmasida K^+ kationlari va umumiy kislorod atomlari nisbati 6:38 ni tashkil qiladi ($\alpha=1$). Eritma ($\rho=1,5$ g/ml) foiz va molyar konsentratsiyalari nisbatini aniqlang.
A)59,25:7,5 B)10:1
C)79:7,5 C)55,3:10
455. $KMnO_4$ suvli eritmasida K^+ kationlari va umumiy kislorod atomlari nisbati 1:8 ni tashkil qiladi ($\alpha=1$). Eritma ($\rho=1,15$ g/ml) foiz va molyar konsentratsiyalari nisbatini aniqlang.
A)59,25:7,5 B)13,74:1
C)79:7,5 C)55,3:10
456. $KMnO_4$ suvli eritmasida K^+ kationlari va umumiy kislorod atomlari nisbati 3:69 ni tashkil qiladi ($\alpha=1$). Eritma ($\rho=1,5$ g/ml) foiz va molyar konsentratsiyalari nisbatini aniqlang.
A)59,25:7,5 B)31,6:3
C)79:7,5 C)55,3:10
457. Azot (IV)-oksidi o'z tarkibidagi kislorod massasiga teng massali kislorod ishtirokida suvda eritilganda olingan eritmani to'la neytrallash uchun 200 gr 32% li NaOH eritmasidan sarflangan bo'lsa, reaksiya uchun olingan kislorod hajmini (litr, n.sh.) aniqlang.
A)35,84 B)53,76 C)26,88 D)8,96
458. Azot (IV)-oksidi o'z tarkibidagi kislorod massasiga teng massali kislorod ishtirokida suvda eritilganda olingan eritmani to'la neytrallash uchun 100 gr 32% li NaOH eritmasidan sarflangan bo'lsa, reaksiya uchun olingan kislorod hajmini (litr, n.sh.) aniqlang.
A)35,84 B)53,76 C)26,88 D)17,92
459. Azot (IV)-oksidi o'z tarkibidagi kislorod massasiga teng massali kislorod ishtirokida suvda eritilganda olingan eritmani to'la neytrallash uchun 300 gr 32% li NaOH eritmasidan sarflangan bo'lsa, reaksiya uchun olingan kislorod hajmini (litr, n.sh.) aniqlang.
A)35,84 B)53,76 C)26,88 D)8,96
460. Azot (IV)-oksidi o'z tarkibidagi kislorod massasiga teng massali kislorod ishtirokida suvda eritilganda olingan eritmani to'la neytrallash uchun 150 gr 32% li NaOH eritmasidan sarflangan bo'lsa, reaksiya uchun olingan kislorod hajmini (litr, n.sh.) aniqlang.
A)35,84 B)53,76 C)26,88 D)8,96
461. Azot (IV)-oksidi o'z tarkibidagi kislorod massasiga teng massali kislorod ishtirokida suvda eritilganda olingan eritmani to'la neytrallash uchun 400 gr 32% li NaOH eritmasidan sarflangan bo'lsa, reaksiya uchun olingan kislorod hajmini (litr, n.sh.) aniqlang.
A)35,84 B)71,68 C)26,88 D)8,96
462. K.Sheelee tomonidan kashf qilingan bu elementning EO_2 va E_3O_4 tarkibli birikmalari piroyuzit va gausmanit deb nomlanadi. Bu moddalar 2:3 mol nisbatda aralastirilganda E ning massa ulushi nechaga (%) teng bo'ladi?
A)60,2 B)57,6 C)70,3 D)77,5
463. K.Sheelee tomonidan kashf qilingan bu elementning EO_2 va E_3O_4 tarkibli birikmalari piroyuzit va gausmanit deb nomlanadi. Bu moddalar 3:2 mol

- nisbatda aralashtirilganda E ning massa ulushi nechaga (%) teng bo'ladi?
A)60,2 B)57,6 C)70,3 D)68,85
464. K.Sheelee tomonidan kashf qilingan bu elementning EO_2 va E_3O_4 tarkibli birikmalari pirolizit va gausmanit deb nomlanadi. Bu moddalar 1:3 mol nisbatda aralashtirilganda E ning massa ulushi nechaga (%) teng bo'ladi?
A)60,2 B)71,06 C)70,3 D)77,5
465. K.Sheelee tomonidan kashf qilingan bu elementning EO_2 va E_3O_4 tarkibli birikmalari pirolizit va gausmanit deb nomlanadi. Bu moddalar 2:3 mol nisbatda aralashtirilganda O ning massa ulushi nechaga (%) teng bo'ladi?
A)60,2 B)29,7 C)70,3 D)77,5
466. K.Sheelee tomonidan kashf qilingan bu elementning EO_2 va E_3O_4 tarkibli birikmalari pirolizit va gausmanit deb nomlanadi. Bu moddalar 3:2 mol nisbatda aralashtirilganda E ning massa ulushi nechaga (%) teng bo'ladi?
A)31,15 B)57,6 C)70,3 D)77,5
467. Quyidagi minerallarni ularning tarkibiga to'g'ri keladigan moddalar formulasi bilan juftlab ko'rsating.
1)grinokit 2)kinovar 3)argentit 4)xalkozin a) Cu_2S
b) Ag_2S c) HgS d) CdS
A)1a; 2b; 3c; 4d B)1c; 2a; 3b; 4d
C)1b; 2c; 3d; 4a D)1d; 2c; 3b; 4a
468. Quyidagi moddalardan qaysi biri $\text{Fe}(\text{OH})_3$ bilan to'q binafsha, $\text{Al}(\text{OH})_3$ bilan och qizilrang, $\text{Cr}(\text{OH})_3$ bilan yashil rang hosil qiladi?
A)antraxinon B)alizarin
C)pikrin kislota D)piridoksal
469. Etanol va nominalum aldegidan iborat 18,2 g aralashma 92,8 g Ag_2O ning ammiakli eritmasi bilan qizdirildi. Bunda reaksiyaga kirishmay qolgan oksid 28,7 gr kumush xlorid hosil qiladi. Boshlang'ich aralashmadagi moddalar mol nisbati 2:3 bo'lsa, ushbu aldegidning 0,3 molidan hosil bo'ladigan karbonat angidrid hajmini (n.sh.)aniqlang.
A)13,44 B)6,72 C)20,16 D)26,88
470. Etanol va nominalum aldegidan iborat 18,2 g aralashma 92,8 g Ag_2O ning ammiakli eritmasi bilan qizdirildi. Bunda reaksiyaga kirishmay qolgan oksid 28,7 gr kumush xlorid hosil qiladi. Boshlang'ich aralashmadagi moddalar mol nisbati 2:3 bo'lsa, ushbu aldegidning 0,4 molidan hosil bo'ladigan karbonat angidrid hajmini (n.sh.)aniqlang.
A)13,44 B)8,96 C)17,92 D)26,88
471. Etanol va nominalum aldegidan iborat 22,4 g aralashma 92,8 g Ag_2O ning ammiakli eritmasi bilan qizdirildi. Bunda reaksiyaga kirishmay qolgan oksid 28,7 gr kumush xlorid hosil qiladi. Boshlang'ich aralashmadagi moddalar mol nisbati 2:3 bo'lsa, ushbu aldegidning 0,3 molidan hosil bo'ladigan karbonat angidrid hajmini (n.sh.)aniqlang.
A)13,44 B)6,72 C)20,16 D)26,88
472. Etanol va nominalum aldegidan iborat 30,8 g aralashma 92,8 g Ag_2O ning ammiakli eritmasi bilan qizdirildi. Bunda reaksiyaga kirishmay qolgan oksid 28,7 gr kumush xlorid hosil qiladi. Boshlang'ich aralashmadagi moddalar mol nisbati 2:3 bo'lsa, ushbu aldegidning 0,3 molidan hosil bo'ladigan karbonat angidrid hajmini (n.sh.)aniqlang.
A)13,44 B)6,72 C)20,16 D)26,88
473. Etanol va nominalum aldegidan iborat 35 g aralashma 92,8 g Ag_2O ning ammiakli eritmasi bilan qizdirildi. Bunda reaksiyaga kirishmay qolgan oksid 28,7 gr kumush xlorid hosil qiladi. Boshlang'ich aralashmadagi moddalar mol nisbati 2:3 bo'lsa, ushbu aldegidning 0,3 molidan hosil bo'ladigan karbonat angidrid hajmini (n.sh.)aniqlang.
A)13,44 B)33,6 C)20,16 D)26,88
474. 1814-yilda rus olimi Kirxgof tomonidan uglevodlar ustida qanday kashfiyot amalga oshirildi?
A)disaxaridlarning kislotali gidrolizi
B)kraxmalning kislotali va fermentative gidrolizi
C)sellulozaning fermentative gidrolizi
D)maltozaning kislotali gidrolizi
475. MeSO_4 ning 160 g 3,4 % li eritmasida sulfat ionlarini sifat va miqdoriy jihatdan titrlab aniqlash uchun bariy nitratining 1,6 molyalli eritmasidan 35,44 ml ($\rho=1$ g/ml) sarflangan bo'lsa, olingan eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)4,78 B)4,65 C)3,52 D)2,95
476. MeSO_4 ning 160 g 3 % li eritmasida sulfat ionlarini sifat va miqdoriy jihatdan titrlab aniqlash uchun bariy nitratining 1,6 molyalli eritmasidan 35,44 ml ($\rho=1$ g/ml) sarflangan bo'lsa, olingan eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)4,78 B)4,65 C)3,87 D)3,18
477. MeSO_4 ning 160 g 4 % li eritmasida sulfat ionlarini sifat va miqdoriy jihatdan titrlab aniqlash uchun bariy nitratining 1,6 molyalli eritmasidan 35,44 ml ($\rho=1$ g/ml) sarflangan bo'lsa, olingan eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)4,78 B)4,65 C)3,87 D)4,04
478. Me_2SO_4 ning 160 g 3,55 % li eritmasida sulfat ionlarini sifat va miqdoriy jihatdan titrlab aniqlash uchun bariy nitratining 1,6 molyalli eritmasidan 35,44 ml ($\rho=1$ g/ml) sarflangan bo'lsa, olingan eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)4,78 B)4,65 C)3,87 D)3,653
479. Me_2SO_4 ning 160 g 4,35 % li eritmasida sulfat ionlarini sifat va miqdoriy jihatdan titrlab aniqlash uchun bariy nitratining 1,6 molyalli eritmasidan 35,44 ml ($\rho=1$ g/ml) sarflangan bo'lsa, olingan eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)4,78 B)4,65 C)3,87 D)4,34
480. MeSO_4 ning 160 g 2,75 % li eritmasida sulfat ionlarini sifat va miqdoriy jihatdan titrlab aniqlash uchun bariy nitratining 1,6 molyalli eritmasidan 35,44 ml ($\rho=1$ g/ml) sarflangan bo'lsa, olingan eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)4,78 B)4,65 C)3,87 D)2,966
481. Glyukoza fermentative bijg'itilganda olingan spirt va karbonat angidrid aralashmasining $\frac{3}{4}$ qismi $\text{Ca}(\text{OH})_2$ tutgan suspenziya orqali o'tkazilganda 30 gr cho'kma olindi. Qolgan qism aralashma sirka kislota eritmasi bilan etirifikatsiya qilinganda (50% unum) necha g murakkab efir hosil bo'ladi?
A)2,2 B)4,4 C)7,7 D)6,6
482. Glyukoza fermentative bijg'itilganda olingan spirt va karbonat angidrid aralashmasining $\frac{3}{4}$ qismi $\text{Ca}(\text{OH})_2$ tutgan suspenziya orqali o'tkazilganda 30 gr cho'kma olindi. Qolgan qism aralashma sirka kislota eritmasi

- bilan etirifikatsiya qilinganda (75% unum) necha g murakkab efir hosil bo'ladi?
A)2,2 B)4,4 C)7,7 D)6,6
483. Glyukoza fermentative bijg'itilganda olingan spirt va karbonat anhidrid aralashmasining $\frac{3}{4}$ qismi $\text{Ca}(\text{OH})_2$ tutgan suspenziya orqali o'tkazilganda 30 gr cho'kma olindi. Qolgan qism aralashma sirka kislota eritmasi bilan etirifikatsiya qilinganda (87,5% unum) necha g murakkab efir hosil bo'ladi?
A)2,2 B)4,4 C)7,7 D)6,6
484. Glyukoza fermentative bijg'itilganda olingan spirt va karbonat anhidrid aralashmasining $\frac{2}{5}$ qismi $\text{Ca}(\text{OH})_2$ tutgan suspenziya orqali o'tkazilganda 20 gr cho'kma olindi. Qolgan qism aralashma sirka kislota eritmasi bilan etirifikatsiya qilinganda (50% unum) necha g murakkab efir hosil bo'ladi?
A)2,2 B)4,4 C)7,7 D)13,2
485. Glyukoza fermentative bijg'itilganda olingan spirt va karbonat anhidrid aralashmasining $\frac{2}{5}$ qismi $\text{Ca}(\text{OH})_2$ tutgan suspenziya orqali o'tkazilganda 20 gr cho'kma olindi. Qolgan qism aralashma sirka kislota eritmasi bilan etirifikatsiya qilinganda (60% unum) necha g murakkab efir hosil bo'ladi?
A)15,84 B)4,4 C)7,7 D)6,6
486. ${}^x\text{Mn}$ va ${}^y\text{Fe}$ atomlari o'zaro izoton bo'lsa, X va Y lar uchun quyidagi munosabatlardan qaysi biri o'rinli hisoblanadi?
A) $x=y-1$ B) $y=x$ C) $x=y+1$ D) $y=x-2$
487. ${}^x\text{Mn}$ va ${}^y\text{Cr}$ atomlari o'zaro izoton bo'lsa, X va Y lar uchun quyidagi munosabatlardan qaysi biri o'rinli hisoblanadi?
A) $x=y-1$ B) $y=x$ C) $x=y+1$ D) $y=x+1$
488. ${}^x\text{Cr}$ va ${}^y\text{Fe}$ atomlari o'zaro izoton bo'lsa, X va Y lar uchun quyidagi munosabatlardan qaysi biri o'rinli hisoblanadi?
A) $x=y+2$ B) $y=x$ C) $x=y+1$ D) $y=x+2$
489. ${}^x\text{Ti}$ va ${}^y\text{Cr}$ atomlari o'zaro izoton bo'lsa, X va Y lar uchun quyidagi munosabatlardan qaysi biri o'rinli hisoblanadi?
A) $x=y-1$ B) $y=x$ C) $x=y+1$ D) $y=x+2$
490. MeXO_4 molekulyar massasi 156 g/mol ga teng. X_2O_3 va MeSO_3 molekulyar massalari farqi 32 m.a.b ga teng bo'lsa, MeCO_3 molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang.
A) 100 B) 84 C) 197 D) 124
491. MeXO_4 molekulyar massasi 156 g/mol ga teng. X_2O_3 va MeSO_3 molekulyar massalari farqi 32 m.a.b ga teng bo'lsa, MeO molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang. A) 56 B) 40 C) 81 D) 80
492. MeXO_4 molekulyar massasi 156 g/mol ga teng. X_2O_3 va MeSO_3 molekulyar massalari farqi 32 m.a.b ga teng bo'lsa, MeSO_4 molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang. A) 136 B) 120 C) 152 D) 160
493. MeXO_4 molekulyar massasi 156 g/mol ga teng. X_2O_3 va MeSO_3 molekulyar massalari farqi 32 m.a.b ga teng bo'lsa, X_2O_3 molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang. A) 152 B) 102 C) 160 D) 144
494. MeXO_4 molekulyar massasi 183 g/mol ga teng. X_2O_3 va MeSO_3 molekulyar massalari farqi 14 m.a.b ga teng bo'lsa, XSO_4 molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang. A) 151 B) 120 C) 152 D) 160
495. MeXO_4 molekulyar massasi 183 g/mol ga teng. X_2O_3 va MeSO_3 molekulyar massalari farqi 14 m.a.b ga teng bo'lsa, MeCO_3 molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang. A) 151 B) 120 C) 152 D) 124
496. MeXO_4 molekulyar massasi 183 g/mol ga teng. X_2O_3 va MeSO_3 molekulyar massalari farqi 14 m.a.b ga teng bo'lsa, Na_2XO_4 molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang. A) 142 B) 165 C) 162 D) 238
497. Mis (II)-nitratning ko'k rangli kristallogidрати tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodnikidan 24 marta katta bo'lsa, bitta tuzga nechta suv molekulasi to'g'ri keladi? A) 2 B) 1 C) 3 D) 4
498. Mis (II)-nitrat kristallogidрати tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodnikidan 32 marta katta bo'lsa, bitta tuzga nechta suv molekulasi to'g'ri keladi? A) 2 B) 1 C) 3 D) 4
499. Mis (II)-nitrat kristallogidрати tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodnikidan 20 marta katta bo'lsa, bitta tuzga nechta suv molekulasi to'g'ri keladi? A) 2 B) 1 C) 3 D) 4
500. Metall (II)-nitratning ko'k rangli kristallogidрати tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodnikidan 24 marta katta bo'lsa, bitta tuzga nechta suv molekulasi to'g'ri keladi? A) 2 B) 1 C) 3 D) 4
501. Metall (II)-nitrat kristallogidрати tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodnikidan 32 marta katta bo'lsa, bitta tuzga nechta suv molekulasi to'g'ri keladi? A) 2 B) 1 C) 3 D) 4
502. Metall (II)-nitrat kristallogidрати tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodnikidan 20 marta katta bo'lsa, bitta tuzga nechta suv molekulasi to'g'ri keladi? A) 2 B) 1 C) 3 D) 4
503. Mis (II)-oksidining X g miqdorini erkin metallgacha qaytarish uchun necha g H_2 sarf bo'ladi? A) $X/32$ B) $X/40$ C) $2X-32$ D) $3X-64$
504. Mis (II)-oksidining X g miqdorini erkin metallgacha qaytarish uchun necha g CO sarf bo'ladi? A) $20X/7$ B) $7X/40$ C) $X-52$ D) $7X/20$
505. Mis (II)-oksidining X g miqdorini erkin metallgacha qaytarish uchun necha g C sarf bo'ladi? A) $12X/5$ B) $12X/40$ C) $X-68$ D) $3X/20$
506. $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$ reaksiyada 5 mol ohaktosh qizdirildi va $2y-x$ qiymat $z+2$ qiymatga teng bo'lsa, ajralgan gaz hajmini (litr, n.sh) aniqlang. A) 89,6 B) 44,8 C) 67,2 D) 33,6
507. $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$ reaksiyada 5 mol ohaktosh qizdirildi va $2y-x$ qiymat $z+2$ qiymatga teng bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang. A) 80 B) 50 C) 60 D) 75
508. $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$ reaksiyada 5 mol ohaktosh qizdirildi va $2y-x$ qiymat $z-1$ qiymatga teng bo'lsa, ajralgan gaz hajmini (litr, n.sh) aniqlang. A) 89,6 B) 44,8 C) 67,2 D) 33,6
509. $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$ reaksiyada 5 mol ohaktosh qizdirildi va $2y-x$ qiymat $z-1$ qiymatga teng bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang. A) 80 B) 50 C) 60 D) 75
510. $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$ reaksiyada 5 mol ohaktosh qizdirildi va $x-2y$ qiymat $z-2$ qiymatga teng bo'lsa, ajralgan gaz hajmini (litr, n.sh) aniqlang. A) 89,6 B) 44,8 C) 67,2 D) 33,6
511. $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$ reaksiyada 5 mol ohaktosh qizdirildi va $x-2y$ qiymat $z-2$ qiymatga teng bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang. A) 80 B) 50 C) 40 D) 75

512. $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$ reaksiyada 4 mol ohaktosh qizdirildi va $2y-x$ qiymat $z+1$ qiymatga teng bo'lsa, ajralgan gaz hajmini (litrlar, n.sh) aniqlang. A) 56 B) 44,8 C) 67,2 D) 33,6
513. $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$ reaksiyada 4 mol ohaktosh qizdirildi va $2y-x$ qiymat $z+1$ qiymatga teng bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang. A) 80 B) 50 C) 40 D) 75
514. $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$ reaksiyada 4 mol ohaktosh qizdirildi va $2y-x$ qiymat $2z$ qiymatga teng bo'lsa, ajralgan gaz hajmini (litrlar, n.sh) aniqlang. A) 56 B) 44,8 C) 67,2 D) 33,6
515. $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$ reaksiyada 4 mol ohaktosh qizdirildi va $2y-x$ qiymat $2z$ qiymatga teng bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang. A) 80 B) 50 C) 40 D) 75
516. $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$ reaksiyada 5 mol ohaktosh qizdirildi va $2y-x$ qiymat $z+1$ qiymatga teng bo'lsa, ajralgan gaz hajmini (litrlar, n.sh) aniqlang. A) 56 B) 44,8 C) 67,2 D) 33,6
517. $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$ reaksiyada 5 mol ohaktosh qizdirildi va $2y-x$ qiymat $z+1$ qiymatga teng bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang. A) 80 B) 50 C) 40 D) 75
518. Sulfat kislota eritmasiga 108 ml suv quyilsa 58,8% li yoki 49 g sulfat kislota quyilsa 700/9% li eritma olinadi. Dastlabki eritma konsentratsiyasini (%) aniqlang, A) 60 B) 50 C) 75 D) 80
519. Sulfat kislota eritmasiga 108 ml suv quyilsa 58,8% li yoki 49 g sulfat kislota quyilsa 700/9% li eritma olinadi. Dastlabki eritma massasini (g) aniqlang, A) 392 B) 350 C) 375 D) 490
520. Sulfat kislota eritmasiga 126 ml suv quyilsa 32% li yoki 26 g sulfat kislota quyilsa 55,2% li eritma olinadi. Dastlabki eritma konsentratsiyasini (%) aniqlang, A) 60 B) 50 C) 75 D) 80
521. Sulfat kislota eritmasiga 126 ml suv quyilsa 32% li yoki 26 g sulfat kislota quyilsa 55,2% li eritma olinadi. Dastlabki Dastlabki eritma massasini (g) aniqlang, A) 392 B) 350 C) 375 D) 224
522. Sulfat kislota eritmasiga 150 ml suv quyilsa 58,8% li yoki 50 g sulfat kislota quyilsa 86% li eritma olinadi. Dastlabki eritma konsentratsiyasini (%) aniqlang, A) 64 B) 56 C) 75 D) 84
523. Sulfat kislota eritmasiga 150 ml suv quyilsa 58,8% li yoki 50 g sulfat kislota quyilsa 86% li eritma olinadi. Dastlabki eritma massasini (g) aniqlang, A) 392 B) 350 C) 375 D) 224
524. Sulfat kislota eritmasiga 126 ml suv quyilsa 35% li yoki 126 g sulfat kislota quyilsa 65% li eritma olinadi. Dastlabki eritma konsentratsiyasini (%) aniqlang, A) 60 B) 50 C) 75 D) 80
525. Sulfat kislota eritmasiga 126 ml suv quyilsa 35% li yoki 126 g sulfat kislota quyilsa 65% li eritma olinadi. Dastlabki eritma massasini (g) aniqlang, A) 392 B) 350 C) 375 D) 294
526. Ikki xil gibrid orbitalar nisbati 4:3 bo'lgan bir asosli to'yingan karbon kislota bilan 5,55 g asos qoldiqsiz reaksiyaga kirishganda 11,85 g o'rta tuz hamda necha ml suv hosil bo'ladi? A) 1,35 B) 2,25 C) 3,6 D) 2,7
527. Ikki xil gibrid orbitalar nisbati 4:3 bo'lgan bir asosli to'yingan karbon kislota bilan 11,1 g asos qoldiqsiz reaksiyaga kirishganda 23,7 g o'rta tuz hamda necha ml suv hosil bo'ladi? A) 5,4 B) 2,25 C) 3,6 D) 2,7
528. Ikki xil gibrid orbitalar nisbati 4:3 bo'lgan bir asosli to'yingan karbon kislota bilan 2,8 g asos qoldiqsiz reaksiyaga kirishganda 5,74 g o'rta tuz hamda necha ml suv hosil bo'ladi? A) 1,35 B) 2,25 C) 3,6 D) 1,26
529. Ikki xil gibrid orbitalar nisbati 4:3 bo'lgan bir asosli to'yingan karbon kislota bilan 39,2 g asos qoldiqsiz reaksiyaga kirishganda 68,6 g o'rta tuz hamda necha ml suv hosil bo'ladi? A) 13,5 B) 11,25 C) 9 D) 12,6
530. Ikki xil gibrid orbitalar nisbati 4:3 bo'lgan bir asosli to'yingan karbon kislota bilan 45 g asos qoldiqsiz reaksiyaga kirishganda 57,6 g o'rta tuz hamda necha ml suv hosil bo'ladi? A) 4,5 B) 2,25 C) 3,6 D) 5,4
531. Ikki xil gibrid orbitalar nisbati 4:3 bo'lgan bir asosli to'yingan karbon kislota bilan 12,5 g asos qoldiqsiz reaksiyaga kirishganda 17,34 g o'rta tuz hamda necha ml suv hosil bo'ladi? A) 1,35 B) 2,25 C) 3,6 D) 2,16
532. Ikki xil gibrid orbitalar nisbati 4:3 bo'lgan bir asosli to'yingan karbon kislota bilan 8,7 g asos qoldiqsiz reaksiyaga kirishganda 21,3 g o'rta tuz hamda necha ml suv hosil bo'ladi? A) 5,4 B) 2,25 C) 3,6 D) 2,7
533. 63% li nitrat kislota eritmasiga 20 ml suv quyilganda 56,7% li yoki 70 g nitrat kislota quyilganda necha % li eritma olinadi? A) 73,36 B) 78,4 C) 81,76 D) 75,6
534. 60% li nitrat kislota eritmasiga 30 ml suv quyilganda 52,5% li yoki 40 g nitrat kislota quyilganda necha % li eritma olinadi? A) 66,4 B) 78,4 C) 81,76 D) 75,6
535. 200 g sulfat kislota eritmasida mis metali eritilganda 13,44 litr (n.sh) SO_2 ajraldi. Eritmadagi tuz va ortib qolgan kislota massalari farqi 66,6 g bo'lsa, dastlabki eritma konsentratsiyasini (%) aniqlang. A) 67,2 B) 73,5 C) 75,6 D) 87,5
536. 200 g sulfat kislota eritmasida mis metali eritilganda 13,44 litr (n.sh) SO_2 ajraldi. Eritmadagi tuz va ortib qolgan kislota massalari farqi 38,6 g bo'lsa, dastlabki eritma konsentratsiyasini (%) aniqlang. A) 67,2 B) 73,5 C) 75,6 D) 87,5
537. 200 g sulfat kislota eritmasida mis metali eritilganda 13,44 litr (n.sh) SO_2 ajraldi. Eritmadagi tuz va ortib qolgan kislota massalari farqi 62,4 g bo'lsa, dastlabki eritma konsentratsiyasini (%) aniqlang. A) 67,2 B) 73,5 C) 75,6 D) 87,5
538. 200 g sulfat kislota eritmasida mis metali eritilganda 13,44 litr (n.sh) SO_2 ajraldi. Eritmadagi tuz va ortib qolgan kislota massalari farqi 79,2 g bo'lsa, dastlabki eritma konsentratsiyasini (%) aniqlang. A) 67,2 B) 73,5 C) 75,6 D) 87,5
539. Organizmlar normal o'sishi, jinsiy yetilishi uchun zaruriy elementni belgilang. A) Fe B) Mo C) Zn D) J
540. Gemoglobin sintezida, DNK va aminokislotalar almashinuvida muhim elementni belgilang. A) Mo B) Co C) Fe D) Zn
541. Noma'lum elementning 99% i suyakda, 1% i esa ... da uchraydi? A) qon B) limfa C) miya D) qon va limfa
542. Yer po'stlog'ining 98% i, asosan nechta elementdan tashkil topgan? A) 3 B) 4 C) 5 D) 8
543. Yer po'stlog'ining 98% i, asosan qaysi elementlardan tashkil topgan? 1) Si 2) Al 3) O 4) Cu 5) Fe 6) C 7) Ca 8) Na 9) K 10) Mn

- A) 1,3,5,6,7,8,9,10 B) 1,2,3,5,7,8,9,10
C) 1,2,3,4,5,6,7,8,9,10 D) 1,2,3,4,5,7,8,9
544. Noma'lum MeOH 40% li eritmasining 240 g miqdorini to'la neytrallash uchun 2 mol/kg sulfat kislotasi eritmasidan ($\rho=0,598$ g/ml) 320 ml sarflandi. Noma'lum Me ni aniqlang. A) Rb B) K C) Na D) Cs
545. Noma'lum MeOH 56% li eritmasining 225 g miqdorini to'la neytrallash uchun 5 mol/kg sulfat kislotasi eritmasidan ($\rho=0,745$ g/ml) 168 ml sarflandi. Noma'lum Me ni aniqlang. A) Rb B) K C) Na D) Cs
546. $\text{MeOH} \rightarrow \text{MeCl} \rightarrow \text{MeNO}_3$ Ushbu reaksiya tenglamalari bo'yicha 57,6 g MeOH dan 267,6 g MeCl va MeNO_3 aralashmasi olingan bo'lsa, Me_2SO_3 molyar massasini (g/mol) aniqlang. A) 126 B) 94 C) 208 D) 158
- Yechish. $\Delta M(\text{MeCl} + \text{MeNO}_3 - \text{MeOH}) = \text{Me} + 80,5$;
 $\Delta m = 267,6 - 57,6 = 210$; $(210 / (\text{Me} + 80,5)) = (57,6 / (\text{Me} + 17))$
 $\text{Me} = 7$ bu Li, $M(\text{Li}_2\text{SO}_3) = 94$ g/mol
547. $\text{MeOH} \rightarrow \text{MeCl} \rightarrow \text{MeNO}_3$ Ushbu reaksiya tenglamalari bo'yicha 56 g MeOH dan 200,9 g MeCl va MeNO_3 aralashmasi olingan bo'lsa, Me_2SO_3 molyar massasini (g/mol) aniqlang. A) 126 B) 94 C) 208 D) 158
548. $\text{MeOH} \rightarrow \text{MeCl} \rightarrow \text{MeNO}_3$ Ushbu reaksiya tenglamalari bo'yicha 78,4 g MeOH dan 245,7 g MeCl va MeNO_3 aralashmasi olingan bo'lsa, Me_2SO_3 molyar massasini (g/mol) aniqlang. A) 126 B) 94 C) 208 D) 158
549. $\text{MeOH} \rightarrow \text{MeCl} \rightarrow \text{MeNO}_3$ Ushbu reaksiya tenglamalari bo'yicha 60 g MeOH dan 145,4 g MeCl va MeNO_3 aralashmasi olingan bo'lsa, Me_2SO_3 molyar massasini (g/mol) aniqlang. A) 126 B) 94 C) 346 D) 158
550. X mol MeOH dan 70% unum bilan 35,35 g MeNO_3 , 80% unum bilan esa 29,8 g MeCl olingan bo'lsa, "x" ni aniqlang. A) 0,8 B) 0,75 C) 0,5 D) 1
Yechish. X mol MeOH dan 100% unum bilan X mol MeNO_3 va 100% unum bilan X mol MeCl olinadi. Agar reaksiya unumlari mos ravishda 70 va 80 % hamda massalar 35,35 va 29,8 g bo'lsa, 100% unumdagi massalarini aniqlaymiz: $35,35 / 0,7 = 50,5$ g;
 $29,8 / 0,8 = 37,25$ g. $50,5 - 37,25 = 62x - 35,5x$ $26,5x = 13,25$
 $x = 0,5$
551. X mol MeOH dan 75% unum bilan 41,4 g MeNO_3 , 80% unum bilan esa 27,2 g MeCl olingan bo'lsa, "x" ni aniqlang. A) 0,8 B) 0,75 C) 0,5 D) 1
552. X mol MeOH dan 60% unum bilan 38,25 g MeNO_3 , 80% unum bilan esa 35,1 g MeCl olingan bo'lsa, "x" ni aniqlang. A) 0,8 B) 0,75 C) 0,5 D) 1
553. X mol MeOH dan 80% unum bilan 34 g MeNO_2 , 70% unum bilan esa 31,675 g MeOCl olingan bo'lsa, "x" ni aniqlang. A) 0,8 B) 0,75 C) 0,5 D) 1
554. $\text{KOH} \rightarrow \text{KHCO}_3 \rightarrow \text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{KCl}$ reaksiya unumlari mos ketma-ketlikda 80, 75, 50% bo'lsa va KCl massasi reaksiya uchun olingan KOH massasidan 33,65g ga kam bo'lsa, nordon tuz massasini (g) aniqlang. A) 75 B) 120 C) 80 D) 100
555. $\text{KOH} \rightarrow \text{KHCO}_3 \rightarrow \text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{KCl}$ reaksiya unumlari mos ketma-ketlikda 75, 80, 50% bo'lsa va KCl massasi reaksiya uchun olingan KOH massasidan 33,65g ga kam bo'lsa, nordon tuz massasini (g) aniqlang. A) 75 B) 120 C) 80 D) 100

556. $2\text{CO} \rightarrow 1,5\text{CO}_2 \rightarrow 1,2\text{NaHCO}_3 \rightarrow 0,45\text{Na}_2\text{CO}_3$ reaksiya bo'yicha olingan karbonat tuzi massasi reaksiya uchun olingan CO massasidan 16,6 g ga kam bo'lsa, nordon tuz massasini (g) aniqlang. A) 100,8 B) 126 C) 168 D) 201,6
557. $\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{HPO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyada olingan mahsulotlar massasi yig'indisi va sarflangan ishqor massasi farqi 58,8 g bo'lsa, nordon tuz massasini (g) aniqlang. A) 130,5 B) 78,3 C) 156,6 D) 104,4
Yechish: Mahsulotlar massasi yig'indisidan sarflangan ishqor massasini ayirsak, Massaning saqlanish qonuniga muvofiq sarflangan kislotasi massasi (58,8 g) kelib chiqadi. $58,8 / 98 = 0,6$ mol kislotasi sarflangan va 0,6 mol K_2HPO_4 hosil bo'lgan. $174 * 0,6 = 104,4$ g
558. $\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{HPO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyada olingan mahsulotlar massasi yig'indisi va sarflangan ishqor massasi farqi 73,5 g bo'lsa, nordon tuz massasini (g) aniqlang. A) 130,5 B) 78,3 C) 156,6 D) 104,4
559. $\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{HPO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyada olingan mahsulotlar massasi yig'indisi va sarflangan ishqor massasi farqi 73,5 g bo'lsa, necha g 40% li ishqor eritmasi sarflangan? A) 210 B) 168 C) 134,4 D) 112
560. $\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{KH}_2\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyada olingan mahsulotlar massasi yig'indisi va sarflangan ishqor massasi farqi 58,8 g bo'lsa, sarflangan 56% li ishqor eritmasi massasini (g) aniqlang. A) 80 B) 78,4 C) 60 D) 44
561. Sulfat kislotasi eritmasida quyidagi ionlarni ularning miqdori kamayib borish tartibida joylashtiring 1) H_3O^+ 2) SO_4^{2-} 3) HSO_4^-
A) 1,2,3 B) 3,2,1 C) 1,3,2 D) 2,3,1
562. Sulfat kislotasi eritmasida quyidagi ionlarni ularning miqdori ortib borish tartibida joylashtiring 1) H_3O^+ 2) SO_4^{2-} 3) HSO_4^-
A) 1,2,3 B) 3,2,1 C) 1,3,2 D) 2,3,1
563. Ortofosfat kislotasi eritmasida quyidagi ionlarni ularning miqdori kamayib borish tartibida joylashtiring 1) H_3O^+ 2) PO_4^{3-} 3) HPO_4^{2-} 4) H_2PO_4^-
A) 1,4,2,3 B) 3,2,1,4 C) 1,4,3,2 D) 2,3,1,4
564. Ortofosfat kislotasi eritmasida quyidagi ionlarni ularning miqdori ortib borish tartibida joylashtiring 1) H_3O^+ 2) PO_4^{3-} 3) HPO_4^{2-} 4) H_2PO_4^-
A) 1,4,2,3 B) 3,2,1,4 C) 1,4,3,2 D) 2,3,4,1
565. Quyidagilardan qaysi biri amfoter elektrolit hisoblanadi? A) NH_4OH B) H_2O C) HNO_3 D) H_3PO_4
566. Quyidagilardan qaysi biri amfoter elektrolit hisoblanmaydi? A) NH_4OH B) H_2O C) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ D) $\text{Cr}(\text{OH})_3$
567. Quyidagilardan qaysi biri amfoter elektrolit hisoblanmaydi? A) NH_4OH B) H_2O C) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ D) $\text{Al}(\text{OH})_3$
568. Quyidagilardan qaysi biri amfoter elektrolit hisoblanadi? A) NH_4OH B) H_2O C) CH_3COONa D) H_3PO_4
569. Eritmalarda gidroliz jarayonini sekinlashtirish uchun qanday jarayonlarni amalga oshirish kerak? 1) eritmani suyultirish 2) haroratni oshirish 3) eritmani konsentrlangan holda saqlash 4) haroratni pasaytirish A) 1,2 B) 3,4 C) 1,4 C) 2,3
570. Eritmalarda gidroliz jarayonini tezlashtirish uchun qanday jarayonlarni amalga oshirish kerak? 1) eritmani suyultirish 2) haroratni oshirish 3) eritmani

- konsentrlangan holda saqlash 4)haroratni pasaytirish A) 1,2 B) 3,4 C) 1,4 C) 2,3
571. Eritmalarda gidroliz jarayonini tezlashtirish uchun qanday jarayonlarni amalga oshirish kerak? 1) eritmani suyultirish 2) haroratni oshirish 3) eritmani konsentrlangan holda saqlash 4)teskari muhitli tuz qo'shish A) 1,2,4 B) 3,4 C) 1,4 C) 2,3
572. Eritmalarda gidroliz jarayonini sekinlashtirish uchun qanday jarayonlarni amalga oshirish kerak? 1) eritmani suyultirish 2) haroratni oshirish 3) eritmani konsentrlangan holda saqlash 4)teskari muhitli tuz qo'shish A) 1,2,4 B) 3 C) 1,4 C) 2,3
573. Qaysi tuzlar eritmaları o'zaro aralashirilganda bir tuz ikkinchi tuz gidrolizini kuchaytiradi? 1) Na_2CO_3 2) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 3) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ 4) NaNO_3
A) 1 va 2; 1 va 3 B) 1 va 4, 2 va 3
C) 2 va 3, 2 va 4 D) 1 va 4, 2,3 va 4
574. Qaysi tuzlar eritmaları o'zaro aralashirilganda tuzlar bir-birini gidrolizini kuchaytiradi? 1) Na_2CO_3 2) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 3) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ 4) NaNO_3
A) 1 va 2; 1 va 3 B) 1 va 4, 2 va 3
C) 2 va 3, 2 va 4 D) 1 va 4, 2,3 va 4
575. Tuzlarning birgalikda gidrolizi bu...
A) ikki xil tuz bitta eritmada bo'lgandagina gidrolizning sodir bo'lishi
B) ikki yoki undan ortiq tuzlarning eritmada birga bo'lgandagina gidrolizning sodir bo'lishi
C) ikki xil tuzning bitta eritmada bir-birining gidrolizni kuchaytirishi
D) ikki xil tuzning bitta eritmada bir-birining gidrolizni susaytirishi
576. Qaysi tuz eritmasida ishqoriy muhitni ta'minlash gidroliz reaksiyasini oldini oladi?
A) ZnCl_2 B) K_2SO_3 C) NaNO_3 D) MgSO_4
577. Qaysi tuz eritmasida kislotali muhitni ta'minlash gidroliz reaksiyasini oldini oladi?
A) CuCl_2 B) CaSO_3 C) NaNO_3 D) MgSO_4
578. Qaysi tuz eritmasida ishqoriy muhitni ta'minlash gidroliz reaksiyasini oldini oladi?
A) ZnCl_2 B) Na_2CO_3 C) NaNO_3 D) MgSO_4
- 579.
580. Agar 900°C da muvozanat konstantasi 4,42 ga teng bo'lsa, $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{CO} \rightleftharpoons 3\text{Fe} + 4\text{CO}_2$ reaksiya uchun gazlar aralashmasining muvozanat tarkibini mol ulushlarda aniqlang.
A)0,45; 0,55 B)0,32; 0,68
C)0,52; 0,48 D)0,592; 0,408
581. Agar 900°C da muvozanat konstantasi 0,2332 ga teng bo'lsa, $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{CO} \rightleftharpoons 3\text{Fe} + 4\text{CO}_2$ reaksiya uchun gazlar aralashmasining muvozanat tarkibini mol ulushlarda aniqlang.
A)0,45; 0,55 B)0,32; 0,68
C)0,52; 0,48 D)0,59; 0,41
582. Agar 900°C da muvozanat konstantasi 20,39 ga teng bo'lsa, $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{CO} \rightleftharpoons 3\text{Fe} + 4\text{CO}_2$ reaksiya uchun gazlar aralashmasining muvozanat tarkibini mol ulushlarda aniqlang.
A)0,45; 0,55 B)0,32; 0,68
C)0,52; 0,48 D)0,59; 0,41
583. Agar 900°C da muvozanat konstantasi 2,23 ga teng bo'lsa, $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{CO} \rightleftharpoons 3\text{Fe} + 4\text{CO}_2$ reaksiya uchun gazlar aralashmasining muvozanat tarkibini mol ulushlarda aniqlang.
A)0,45; 0,55 B)0,32; 0,68
C)0,52; 0,48 D)0,59; 0,41
584. Agar 900°C da muvozanat konstantasi 0,726 ga teng bo'lsa, $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{CO} \rightleftharpoons 3\text{Fe} + 4\text{CO}_2$ reaksiya uchun gazlar aralashmasining muvozanat tarkibini mol ulushlarda aniqlang.
A)0,45; 0,55 B)0,32; 0,68
C)0,52; 0,48 D)0,59; 0,41
585. Quyida berilgan moddalar orasida molekulyar massasi eng og'irini tanlang?
A) ningidrin B) kofein
C) polmiton D) shilliq kislot
586. O'pka, burun, me'da va ichakdan qon ketganda qon to'xtatuvchi vosita sifatida qo'llaniladigan moddani toping.
A) vitamin A B) glukon kislot
C) kalsiy glukonat D) etil bromid
587. DNK qo'sh spirali tarkibidagi adenin nuleotidlari tarkibidagi azot atomlari soni guanine va sitozin tarkibidagi umumiy azot atomlari sonidan 0,625 marta ko'p bo'lsa, DNK qo'sh spirali tarkibidagi sitozinning % ulushini toping?
A) 10 B) 25 C) 30 D) 40
588. Imidazol tarkibidagi uglerod atomining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang?
A) +1 B) +2 C) -1 D) -2
589. Tozalanmagan holda morfin sintez qilgan olim kim?
A) Segen B) Voskrenskiy
C) E.G.Gize D) A.P.Orexov
590. D ribozaning epimerini toping?
A) gallaktoza B) galantomin
C) 2- arabinoza D) mannoza
591. Emmonuel usuli bo'yicha 8 mol mahsulot olish uchun necha mol butan kerak?
A)2 B) 4 C) 6 D) 8
592. 2 mol anilin sintezi qilish uchun necha mol $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ talab etiladi?
A) 2 B) 3 C) 6 D) 4
593. Qaysi modda yordamida aminokislotalar va oqsillar tarkibidagi aminoguruhlarini miqdoriy analiz qilish mumkin?
A) glukoproteid B) Sianid kislata
C) nitrit kislot D) metanal
594. Ningidringa α -aminokislota ta'sir ettirilganda 11.21 gaz va 15 gr noma'lum aldegid hosil bo'lgan bo'lsa, aldegidni aniqlang?
A) formaldegid B) Sirka aldegid
C) metanon D) propanal
595. Adenindagi barcha (H) atomini (OH) guruhga almashtirsa, uning massasi qanchaga teng bo'ladi?
A) 210 B) 181 C) 215 D) 186
596. $\text{Cu}^{+2} + \text{S}^{2-} = \text{CuS}$ ushbu qisqartirilgan ionli tenglama molekulyar tenglamaga aylanishi uchun quyidagi qaysi foydalansa bo'ladi?
A) Br^- , Na^+ B) Cl^- , Pb^{+2}
C) Br^- , Cd^{+2} D) CO_3^{2-} , K^+
597. 0.55 mol XH_4 ning massasi 8,8 gr keladi, 0.75 mol X_2H_6 ning massasi 19.5 gr ni tashkil etsa, n ning qiymatini aniqlang?
A) 2 B) 4 C) 6 D) 8

598. 24.3 gr metal oksididan 40.8 gr metal xloridi olindi .
metalning ekvivalentini aniqlang ?
A) 20 B) 12 C) 32.5 D) 40
599. Fosfar atomining qo'zg'algan holatda atomining energetik afzallikga ega bo'lishi qaysi qoida bilan tushuntiriladi?
A) Klichkovskiyning birinchi qoidasi
B) pavlu prinsipi
C) Klichkovskiyning ikkinchi
D) Gund qoidasi
600. Karbon kislata anhidridi spirt bilan ta'sirlashishidan karbon kislata hosil bo'ldi , ushbu reaksiyada 71.5 gr kislata anhidrididan 36.3 gr kislataning metal efiri olingan bo'lsa , efirni aniqlang? ($\mu = 0.75$)
A) metil atsetat B) metil butirat
C) metil formiat D) metal propionate
601. EO_3^{-2} anionida 40 ta electron bo'lsa , ushbu aniondagi bo'lganishda ishtirok etgan sp^3 orbitallar sonini toping ? A) 2 B) 3 C) 4 D) 5
602. Tarkibida 40 gr NaOH eritmasiga 240 gr suv qo'shilganda ishqorning molyalligi 2.5 marta kamaydi. Hosil bo'lgan eritmadagi ishqorning konsentratsiyasini hisoblang?
A) 22 B) 2.5 C) 45 D) 9.1
603. Normal sharoitda o'lchangan amiak va is gazi iborat 12l gaz aralashmasi 13 gr . Aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang?
A) 22.4 B) 12.13 C) 3.85 D) 15.8
604. Suvda erimaydigan oksid aniqlang? 1) CaO 2) CuO 3) Na_2O 4) Li_2O 5) ZnO 6) SiO_2
A) 1,3,4 B) 2,4,6 C) 2,5,6 D) 1,3,6
605. Fenolformaldegid qanday tuzilishli polimer hisoblanadi?
A) tarmoqlangan B) fazoviy C) chiziqli D) spiral
606. Alken va kisloroddan iborat aralashma zichligi $D(H_2) = 16,5$ uglerod to'la yondirilgandagi maxsulot sovrilganda gazlar aralashmasi zichligini $D(H_2) = 18.4$ ni tashkil etadi. Alkenni aniqlang .
A) etilen B) buten C) propen D) penten
607. Sulfanil kislalani molyar hajmi $138,4 \text{ g/sm}^3$ ga teng bo'lsa, uning zichligini (g/sm^3) aniqlang ?
A) 5 B) 25 C) 1.15 D) 16
608. Sulfanil kislalani molyar hajmi 137 g/sm^3 ga teng bo'lsa, uning zichligini (g/sm^3) aniqlang ?
A) 5 B) 25 C) 1.16 D) 16
609. Sulfanil kislalani molyar hajmi $135,9 \text{ g/sm}^3$ ga teng bo'lsa, uning zichligini (g/sm^3) aniqlang ?
A) 5 B) 25 C) 1.17 D) 16
610. Sulfanil kislalani molyar hajmi $132,5 \text{ g/sm}^3$ ga teng bo'lsa, uning zichligini (g/sm^3) aniqlang ?
A) 5 B) 25 C) 1.2 D) 16
611. Malon kislata tarkibida nechta σ va π bog' bor ? A) 10,1 B) 8,1 C) 10,2 D) 8,2
612. Karbon kislotalarni qanday moddalarda olish mumkin ?
1) gemigaloid uglevodorodlardan 2, ortoeirlardan 3. Amidlar 4. Kislata aldegidlar 5. Ikkilamchi spirtlar 6. Xloranidridlar
A) 1,2,3,4 B) barchasi
C) 1,2,3,5,6 D) 1,2,3
613. eng kichik sirtga ega bo'ladi?
A) rombik B) kub C) shar D) kvadrat
614. Qanday moddalarga qovushqoqligi juda katta moddalar deb qaraladi?
A) gaz B) suyuq C) amorf D) quyuq
615. Plazmada musbat zarrachalarning soni manfiy zarrachalarning soniga nisbati
A) ko'p bo'ladi B) kam bo'ladi C) teng bo'ladi D) ko'p yoki kam bo'ladi
616. Rangsiz quyuq shirinroq suyuqlik, solishtirma massasi d-24- bu qaysi moddaga tegishli?
A) glitserin B) trinitro glitserin C) etilenglikol D) dinitroglitserin
617. HNO_2 eritmasining $pH=2$ ga teng. Dissotsilanish darajasi esa 0,2% eritmaning hajmi 80 ml bo'lsa, kislolaning massasini aniqlang?
A) 9,4 B) 18,8 C) 4,7 D) 1,77
618. HNO_2 eritmasining $pH=2$ ga teng. Dissotsilanish darajasi esa 0,4% eritmaning hajmi 90 ml bo'lsa, kislolaning massasini aniqlang?
A) 9,4 B) 18,8 C) 4,7 D) 10,575
619. HNO_2 eritmasining $pH=2$ ga teng. Dissotsilanish darajasi esa 0,1% eritmaning hajmi 100 ml bo'lsa, kislolaning massasini aniqlang?
A) 9,4 B) 18,8 C) 4,7 D) 1,77
620. HNO_2 eritmasining $pH=2$ ga teng. Dissotsilanish darajasi esa 0,3% eritmaning hajmi 60 ml bo'lsa, kislolaning massasini aniqlang?
A) 9,4 B) 18,8 C) 4,7 D) 1,77
621. HNO_2 eritmasining $pH=2$ ga teng. Dissotsilanish darajasi esa 0,2% eritmaning hajmi 160 ml bo'lsa, kislolaning massasini aniqlang?
A) 9,4 B) 18,8 C) 4,7 D) 37,6
622. HNO_2 eritmasining $pH=2$ ga teng. Dissotsilanish darajasi esa 0,3% eritmaning hajmi 120 ml bo'lsa, kislolaning massasini aniqlang?
A) 9,4 B) 18,8 C) 4,7 D) 1,77
623. HNO_2 eritmasining $pH=2$ ga teng. Dissotsilanish darajasi esa 0,2% eritmaning hajmi 120 ml bo'lsa, kislolaning massasini aniqlang?
A) 9,4 B) 28,2 C) 4,7 D) 1,77
624. $26^\circ C$ da va 1,2 atm bosimda nomalum gazning zichligi $3,485 \text{ g/l}$ ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?
A) N_2 B) Cl_2 C) Ar D) O_2
625. $26^\circ C$ da va 1,2 atm bosimda nomalum gazning zichligi $1,9565 \text{ g/l}$ ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?
A) N_2 B) Cl_2 C) Ar D) O_2
626. $26^\circ C$ da va 1,2 atm bosimda nomalum gazning zichligi $1,5652 \text{ g/l}$ ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?
A) N_2 B) Cl_2 C) Ar D) O_2
627. $27^\circ C$ da va 1,3 atm bosimda nomalum gazning zichligi $1,4787 \text{ g/l}$ ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?
A) N_2 B) Cl_2 C) Ar D) O_2
628. $27^\circ C$ da va 1,3 atm bosimda nomalum gazning zichligi $3,75 \text{ g/l}$ ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?
A) N_2 B) Cl_2 C) Ar D) O_2
629. $27^\circ C$ da va 1,3 atm bosimda nomalum gazning zichligi $2,1125 \text{ g/l}$ ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?
A) N_2 B) Cl_2 C) Ar D) O_2

630. 27°C da va 1,3 atm bosimda nomalum gazning zichligi 1,4787 g/l ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?
A)N₂ B)Cl₂ C)Ar D)O₂
631. Kriolit –AlF₃*nNaF tarkibli mineralda 32,86% natriy bo'lsa, alyuminiy massa ulushini (%) toping?
A)12,86% B)38,57% C)19,29% D)54,28%
632. Kriolit –AlF₃*nNaF tarkibli mineralda 32,86% natriy bo'lsa n ning qiymatini toping.
A)1 B)2 C)3 D)4
633. Kriolit –AlF₃*nNaF tarkibli mineralda 32,86% natriy bo'lsa, ftorning massa ulushini (%) toping?
A)12,86% B)38,57% C)19,29% D)54,28%
634. Kriolit –AlF₃*nNaF tarkibli mineralda 32,86% natriy bo'lsa, natriy ftoridning massa ulushini (%) toping?
A)12,86% B)60 % C)19,29% D)54,28%
635. Kriolit –AlF₃*nNaF tarkibli mineralda 32,86% natriy bo'lsa, alyuminiy ftoridning massa ulushini (%) toping?
A)40% B)38,57% C)19,29% D)54,28%
636. 0,0 25 mol/l 800 ml H₂SO₄ eritmasining pH=1 bo'lishi uchun 0,1 M H₂SO₄ eritmasidan qancha ml qo'shil kerak?
A)800 ml B)600 ml C)400 ml D)1000 ml
637. 0,0 25 mol/l 400 ml H₂SO₄ eritmasining pH=1 bo'lishi uchun 0,1 M H₂SO₄ eritmasidan qancha ml qo'shil kerak?
A)800 ml B)300 ml C)400 ml D)1000 ml
638. 0,0 5 mol/l 800 ml H₂SO₄ eritmasining pH=1 bo'lishi uchun 0,1 M H₂SO₄ eritmasidan qancha ml qo'shil kerak?
A)800 ml B)300 ml C)400 ml D)1000 ml
639. 0,0 25 mol/l 600 ml H₂SO₄ eritmasining pH=1 bo'lishi uchun 0,1 M H₂SO₄ eritmasidan qancha ml qo'shil kerak?
A)800 ml B)450 ml C)400 ml D)1000 ml
640. O'zaro izomer bo'lgan alken va sikloalkandan iborat 5 l (n.sh.) aralashma 40 l kislorod ishtirokida yoqildi. (kislorod mol miqdorda olingan) so'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30 l (n.sh.)ni tashkil qilsa, undagi CO₂ ning hajmini aniqlang?
A)20 B)25 C)15 D)26
641. O'zaro izomer bo'lgan alken va sikloalkandan iborat 5 l (n.sh.) aralashma 40 l kislorod ishtirokida yoqildi. (kislorod mol miqdorda olingan) so'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30 l (n.sh.)ni tashkil qilsa, undagi O₂ ning hajmini aniqlang?
A)20 B)25 C)15 D)10
642. O'zaro izomer bo'lgan alken va sikloalkandan iborat 5 l (n.sh.) aralashma 40 l kislorod ishtirokida yoqildi. (kislorod mol miqdorda olingan) so'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30 l (n.sh.)ni tashkil qilsa, shu aralashmaning o'rtacha malekular massasini aniqlang?
A)40 B)41 C)36 D)38
643. O'zaro izomer bo'lgan alken va sikloalkandan iborat 5 l (n.sh.) aralashma 40 l kislorod ishtirokida yoqildi. (kislorod mol miqdorda olingan) so'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30 l (n.sh.)ni tashkil qilsa, shu aralashmaning massa nisbatini aniqlang?
A)2,75:1 B)11:45 C)4,125:1 D)2:1
644. O'zaro izomer bo'lgan alken va sikloalkandan iborat 5 l (n.sh.) aralashma 40 l kislorod ishtirokida yoqildi. (kislorod mol miqdorda olingan) so'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30 l (n.sh.)ni tashkil qilsa, shu aralashmadagi kislorodning hajmiy ulushini aniqlang?
A)40 B)41 C)33,333 D)38
645. 786 ml 0,7 M li AgNO₃ eritmasiga temir plastinkasi tushirilganda, plastinka massasi 4 grammga o'zgaragan. Olingan eritma 70,1 g NaBr va RbBr aralashmasidagi brom ionlarini to'la cho'ktirishga yetarli bo'lsa, aralashmadagi bromidlarning massa ulushini (%) aniqlang.
A)29,4; 70,6 B)34,6; 65,4
C)18,84; 71,16 D)38; 62
646. 50 gr benzol, fenol, anilindan tashkil topgan aralashma 49,7 ml 17% li (ρ=1,08 g/ml) HCl eritmasi bilan neytrallandi. So'ng shuncha miqdordagi aralashma bromli suvdan o'tkazilganda 99,1 g cho'kma hosil bo'lgan. Dastlabki aralashmadagi benzolning massa ulushini (%) aniqlang.
A)44 B)46,5 C)46,8 D)9,4
647. 37,5 gr benzol, fenol, anilindan tashkil topgan aralashma 37,275 ml 17% li (ρ=1,08 g/ml) HCl eritmasi bilan neytrallandi. So'ng shuncha miqdordagi aralashma bromli suvdan o'tkazilganda 74,325 g cho'kma hosil bo'lgan. Dastlabki aralashmadagi benzolning massa ulushini (%) aniqlang.
A)44 B)46,5 C)46,8 D)9,4
648. 40 gr benzol, fenol, anilindan tashkil topgan aralashma 39,76 ml 17% li (ρ=1,08 g/ml) HCl eritmasi bilan neytrallandi. So'ng shuncha miqdordagi aralashma bromli suvdan o'tkazilganda 79,28 g cho'kma hosil bo'lgan. Dastlabki aralashmadagi benzolning massa ulushini (%) aniqlang.
A)44 B)46,5 C)46,8 D)9,4
649. 62,5 gr benzol, fenol, anilindan tashkil topgan aralashma 62,125 ml 17% li (ρ=1,08 g/ml) HCl eritmasi bilan neytrallandi. So'ng shuncha miqdordagi aralashma bromli suvdan o'tkazilganda 123,875 g cho'kma hosil bo'lgan. Dastlabki aralashmadagi benzolning massa ulushini (%) aniqlang.
A)44 B)46,5 C)46,8 D)9,4
650. 60 gr benzol, fenol, anilindan tashkil topgan aralashma 59,64 ml 17% li (ρ=1,08 g/ml) HCl eritmasi bilan neytrallandi. So'ng shuncha miqdordagi aralashma bromli suvdan o'tkazilganda 118,92 g cho'kma hosil bo'lgan. Dastlabki aralashmadagi benzolning massa ulushini (%) aniqlang.
A)44 B)46,5 C)46,8 D)9,4
651. 80 gr benzol, fenol, anilindan tashkil topgan aralashma 79,52 ml 17% li (ρ=1,08 g/ml) HCl eritmasi bilan neytrallandi. So'ng shuncha miqdordagi aralashma bromli suvdan o'tkazilganda 158,56 g cho'kma hosil bo'lgan. Dastlabki aralashmadagi benzolning massa ulushini (%) aniqlang.
A)44 B)46,5 C)46,8 D)9,4
652. Markaziy atomi sp³d² gibridlanish hosil qiluvchi moddani toping?
A) K₄[Fe(CN)₆] B)H[AuCl₄]
C)SO₂Cl₂ D)NH₃

653. SOCl_2 molekulasida markaziy atom qanday gibrilashga ega?
A) sp^3 B) sp^2 C) sp^3d D) sp^3d^2
654. POBr_3 molekulasida markaziy atom qanday gibrilashga ega?
A) sp^3 B) sp^2 C) sp^3d D) sp^3d^2
655. Propan va etin aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO_2 va H_2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini toping.
A) 30,8 B) 38 C) 35 D) 34,2
656. etan va atsitelin aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO_2 va H_2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini toping.
A) 28 B) 27 C) 27,5 D) 26,5
657. Butin va etan aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO_2 va H_2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini toping.
A) 42 B) 38 C) 36 D) 34,2
658. pentan va atsitelin aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO_2 va H_2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini toping.
A) 48 B) 49 C) 27,5 D) 26,5
659. metan va atsitelin aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO_2 va H_2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini toping.
A) 21 B) 22 C) 27,5 D) 26,5
660. Propen va buten aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO_2 va H_2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 50% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini toping.
A) 49 B) 28 C) 36 D) 34,2
661. Sulfat va fosfat kislotalari aralashmasi qanday mol nisbatida σ -bog'lar soni π bog'lar sonidan 3,4 marta ko'p bo'ladi?
A) 3:7 B) 7:3 C) 2:9 D) 9:2
662. Sulfat va fosfat kislotalari aralashmasi qanday mol nisbatida σ -bog'lar soni π bog'lar sonidan 3,666 marta ko'p bo'ladi?
A) 3:7 B) 7:3 C) 5:2 D) 9:2
663. Sulfat va fosfat kislotalari aralashmasi qanday mol nisbatida σ -bog'lar soni π bog'lar sonidan 3,7 marta ko'p bo'ladi?
A) 3:7 B) 7:3 C) 2:9 D) 9:2
664. Sulfat va fosfat kislotalari aralashmasi qanday mol nisbatida σ -bog'lar soni π bog'lar sonidan 5,154 marta ko'p bo'ladi?
A) 3:7 B) 7:3 C) 2:9 D) 9:2
665. Sulfat va fosfat kislotalari aralashmasi qanday mol nisbatida σ -bog'lar soni π bog'lar sonidan 5,77 marta ko'p bo'ladi?
A) 3:7 B) 7:3 C) 2:9 D) 9:2
666. Simob(II) va alyuminiy nitratdan iborat 24,1 gr aralashmani kuchli qizdirilishidan olingan gazlar aralashmasi kaliy gidroksid eritmasi orqali o'tkazildi. Bunda yutilmay qolgan gazning hajmi 280 ml (n.sh.) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ ning mol ulushini aniqlang.
A) 20 B) 12,5 C) 70 D) 75
667. Suyuq holatda olingan bir asosli to'yingan karbon kislotaning molekular massasi, shu kislotaning propil efiri molekular massasi bilan 15::12,75 nisbatda bo'lsa, kislotani aniqlang.
A) etan kislota B) butan kislota
C) metan kislota D) propan kislota
668. Suyuq holatda olingan bir asosli to'yingan karbon kislotaning molekular massasi, shu kislotaning propil efiri molekular massasi bilan 10:8,5 nisbatda bo'lsa, kislotani aniqlang.
A) etan kislota B) butan kislota
C) metan kislota D) propan kislota
669. Suyuq holatda olingan bir asosli to'yingan karbon kislotaning molekular massasi, shu kislotaning propil efiri molekular massasi bilan 8,8:6,5 nisbatda bo'lsa, kislotani aniqlang.
A) etan kislota B) butan kislota
C) metan kislota D) propan kislota
670. Suyuq holatda olingan bir asosli to'yingan karbon kislotaning molekular massasi, shu kislotaning propil efiri molekular massasi bilan 18,5::14,5 nisbatda bo'lsa, kislotani aniqlang.
A) etan kislota B) butan kislota
C) metan kislota D) propan kislota
671. Suyuq holatda olingan bir asosli to'yingan karbon kislotaning molekular massasi, shu kislotaning propil efiri molekular massasi bilan 11,5:11 nisbatda bo'lsa, kislotani aniqlang.
A) etan kislota B) butan kislota
C) metan kislota D) propan kislota
672. Suyuq holatda olingan bir asosli to'yingan karbon kislotaning molekular massasi, shu kislotaning propil efiri molekular massasi bilan 10:8,5 nisbatda bo'lsa, kislotani aniqlang.
A) etan kislota B) butan kislota
C) metan kislota D) propan kislota
673. 0,1 mol to'yinmagan uglevodorod to'liq yondirilishidan olingan gazlar aralashmasi 150 g 39,9 % li $\text{Ba}(\text{OH})_2$ eritmasiga yuttirilganda 39,4 g cho'kma olingan bo'lsa, noma'lum diyenni aniqlang.
A) C_5H_8 B) C_4H_6 C) C_3H_4 D) C_2H_4
674. 0,1 mol to'yinmagan uglevodorod to'liq yondirilishidan olingan gazlar aralashmasi 150 g 28,5 % li $\text{Ba}(\text{OH})_2$ eritmasiga yuttirilganda 39,4 g cho'kma olingan bo'lsa, noma'lum diyenni aniqlang.
A) C_5H_8 B) C_4H_6 C) C_3H_4 D) C_2H_4
675. 0,1 mol to'yinmagan uglevodorod to'liq yondirilishidan olingan gazlar aralashmasi 150 g 34,2 % li $\text{Ba}(\text{OH})_2$ eritmasiga yuttirilganda 39,4 g cho'kma olingan bo'lsa, noma'lum diyenni aniqlang.
A) C_5H_8 B) C_4H_6 C) C_3H_4 D) C_2H_4
676. 0,1 mol to'yinmagan uglevodorod to'liq yondirilishidan olingan gazlar aralashmasi 150 g 45,6 % li $\text{Ba}(\text{OH})_2$ eritmasiga yuttirilganda 39,4 g cho'kma olingan bo'lsa, noma'lum diyenni aniqlang.
A) C_5H_8 B) C_6H_{10} C) C_3H_4 D) C_2H_4

677. 0,1 mol to'yinginmagan uglevodород to'liq yondirilishidan olingan gazlar aralashmasi 150 g 39,3 % li Ba(OH)₂ eritmasiga yuttirilganda 39,4 g cho'kma olingan bo'lsa, noma'lum diyenni aniqlang.
A)C₅H₈ B)C₄H₆ C)C₃H₄ D)C₂H₄
678. Teri tarkibiga kiruvchi keratin oqsili qaysi gruppaga mansub?
A)protamine B)prolamin C)skleroprotin D)glyukoproteid
679. So'lak tarkibiga kiruvchi mutsin oqsili qaysi gruppaga mansub?
A)protamine B)prolamin C)skleroprotin D)glyukoproteid
680. Sut tarkibiga kiruvchi kazein oqsili qaysi gruppaga mansub?
A)prolamin B)protamine C)fosfoproteid D)glukoproteid
681. Qaysi gruppaga kiruvchi oqsillar tarkibida oltingugurt ko'p miqdorda mavjud bo'ladi?
A)prolamin B)protamine C)skleroprotin D)glukoproteid
682. Molekulyar massasi 37800 bo'lgan oqsilning 120 g miqdori gidrolizga uchratilganda 140 g turli xil aminokislotalar aralashmasi olindi. Oqsil tarkibidagi aminokislotalar qoldig'ini hisoblang.
A)348 B)349 C)351 D)350
683. Molekulyar massasi 32508 bo'lgan oqsilning 120 g miqdori gidrolizga uchratilganda 140 g turli xil aminokislotalar aralashmasi olindi. Oqsil tarkibidagi aminokislotalar qoldig'ini hisoblang.
A)299 B)300 C)302 D)301
684. Molekulyar massasi 43308 bo'lgan oqsilning 120 g miqdori gidrolizga uchratilganda 140 g turli xil aminokislotalar aralashmasi olindi. Oqsil tarkibidagi aminokislotalar qoldig'ini hisoblang.
A)399 B)400 C)401 D)402
685. Qanday tuzilishli polimerlar qizdirilganda parchalanmasdan suyuqlanadi?
A)chiziqli B)tarmoqlangan C)fazoviy D)spiral
686. 32 g pirazin to'liq yonishidan necha l (n.sh.) gaz ajraladi?
A)44,8 B)60 C)33,6 D)35,6
687. Rezina qanday tuzilishli polimer hisoblanadi?
A)chiziqli B)tarmoqlangan C)fazoviy D)spiral
688. Ma'lum hajmli kolba normal bosimda neon gazi bilan to'ldirilganda, huddi shunday hajmli boshqa kolbaga qanday bosimda NO gazi to'ldirilganda kolbalarning massalari tenglashadi?
A)151,988 B)67,55 C)222,9 D)46
689. Ma'lum hajmli kolba normal bosimda neon gazi bilan to'ldirilganda, huddi shunday hajmli boshqa kolbaga qanday bosimda propan gazi to'ldirilganda kolbalarning massalari tenglashadi?
A)151,988 B)67,55 C)222,9 D)46
690. Ma'lum hajmli kolba normal bosimda neon gazi bilan to'ldirilganda, huddi shunday hajmli boshqa kolbaga qanday bosimda propan gazi to'ldirilganda kolbalarning massalari tenglashadi?
A)151,988 B)67,55 C)222,9 D)46
691. Tarkibida C va N atomlari nisbati 3:1 bo'lgan birikmani tanlang.
A)gistidin B)tiazol C)imidazol D)oksazol
692. 0,3 mol dimetilformamidning og'irligini gr hisoblang.
A)12 B)60 C)21,9 D)30
693. 0,3 mol urotropinning massasini aniqlang.
A)70 B)35 C)28 D)14
694. Sanoatda methanol olishda 300-600°C da CO ga suv ta'sir ettirib olinadi. Shu sharoitda katalizator sifatida ruh va xrom oksidi qo'llaniladi. Shu mahsulot olish uchun katalizatorlar qanday massa nisbatta aralashirilishi lozim?
A)2:1 B)1:4 C)4:1 D)9:1
695. 8 gr CrO₃ ning yuqori temperaturada qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan kislorodning hajmini (l.n.sh.) hisoblang.
696. 12 gr CrO₃ ning yuqori temperaturada qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan kislorodning hajmini (l.n.sh.) hisoblang.
697. 24 gr CrO₃ ning yuqori temperaturada qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan kislorodning hajmini (l.n.sh.) hisoblang.
698. 6gr CrO₃ ning yuqori temperaturada qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan kislorodning hajmini (l.n.sh.) hisoblang.
699. 14 gr CrO₃ ning yuqori temperaturada qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan kislorodning hajmini (l.n.sh.) hisoblang.
700. Akrolein tarkibidagi C atomining oksidlanish darajasini yig'indisini hisoblang.
A)-2 B)0 C)-1 D)-4
701. Temir atomining absalyut zaryadi yig'indisi toping
A)89,6*10⁻¹⁹ B)13*10²³ C)53,25*10⁻²⁴ D)4,6*10⁻¹⁹
702. Surikning formulasini toping.
A)Pb₂O₃ B)PbO₂ C)Pb₃O₄ D)PbO
703. Na ioni alangani qanday rangga bo'yaydi?
A)yashil B)binafsha C)sariq D)qizil
704. 0,1 mol uratsilni yoqish uchun talab etiladigan kislorodni qancha gr bertole tuzini parchalab olish mumkin?
705. 0,15 mol uratsilni yoqish uchun talab etiladigan kislorodni qancha gr bertole tuzini parchalab olish mumkin?
706. 0,2 mol uratsilni yoqish uchun talab etiladigan kislorodni qancha gr bertole tuzini parchalab olish mumkin?
707. 0,5 mol uratsilni yoqish uchun talab etiladigan kislorodni qancha gr bertole tuzini parchalab olish mumkin?
708. 0,12 mol uratsilni yoqish uchun talab etiladigan kislorodni qancha gr bertole tuzini parchalab olish mumkin?
A)91,8 B)32,6 C)61,25 D)48,9
709. Furokarbon kislotani dekarboksillab qanday mahsulot olinadi?
A)dioksan B)oksazol C)furfurol D)furan

710. Atomning radiusi yadro radiusidan taxminan necha marta katta?
A)100 B)1000 C)10000 D)100000
711. NO₂ ning 602 ta molekulasini og'irligini gr da toping
A)4,6*10⁻²⁰ B)4,6*10⁻²³ C)6,9*10⁻²⁰ D)6,9*10⁻²³
712. Odam tana massasining 8 % ni qon tashkil etadi, qonning 0,11 % ni esa Fe tashkil etadi. 80 kg odam tarkibidagi temir miqdorini mg da hisoblang.
713. Odam tana massasining 8 % ni qon tashkil etadi, qonning 0,11 % ni esa Fe tashkil etadi. 70 kg odam tarkibidagi temir miqdorini mg da hisoblang.
714. Odam tana massasining 8 % ni qon tashkil etadi, qonning 0,11 % ni esa Fe tashkil etadi. 90 kg odam tarkibidagi temir miqdorini mg da hisoblang.
715. Odam tana massasining 8 % ni qon tashkil etadi, qonning 0,11 % ni esa Fe tashkil etadi. 75 kg odam tarkibidagi temir miqdorini mg da hisoblang.
716. 32 gr III valentli noma'lum metall oksidi vodorod va is gazi ta'sirida qaytarildi. Natijada 5,4 gr suv va 13,2 gr CO₂ hosil bo'ldi. Noma'lum metallni toping.
717. 32 gr III valentli noma'lum metall oksidi vodorod va is gazi ta'sirida qaytarildi. Natijada 5,4 gr suv va 13,2 gr CO₂ hosil bo'ldi. Noma'lum metallni toping.
718. 32 gr III valentli noma'lum metall oksidi vodorod va is gazi ta'sirida qaytarildi. Natijada 5,4 gr suv va 13,2 gr CO₂ hosil bo'ldi. Noma'lum metallni toping.
A)Be B)Al C)Fe D)Cr
719. 32 gr III valentli noma'lum metall oksidi vodorod va is gazi ta'sirida qaytarildi. Natijada 5,4 gr suv va 13,2 gr CO₂ hosil bo'ldi. Noma'lum metallni toping.
A)Be B)Al C)Fe D)Cr
720. Noma'lum element oksidi formulasi EO₂ formulaga ega bo'lib, uning uchuvchan vodorodli birikmasi bilan massa nisbati 15:8 ga teng bo'lsa, noma'lum elementni toping.
A)C B)S C)Mn D)Si
721. Bir xil miqdorda C atomiga ega bo'lgan birikmalar qatorini toping.
A)vitamin PP va pirimidin B)vinil va allil
C)pirazin va vitamin PP D)adinin va guanine
722. Qaysi birikma tarkibida C atomlari oksidlanish darajasi yig'indisi 0 ga teng.
A)taluoL..... B)metanal va glukoza
C)riboza va dezoksiriboza
D)diketogidrinamin va glukoza
723. Marganes (II) nitrat qizdirilganda 896 ml gaz hosil bo'ldi. Shu jarayonda hosil bo'lgan qattiq cho'kma massasini toping.
A)1,42 B)1,136 C)1,34 D)1,74
724. Noma'lum element H li birikmasi tarkibida 18 ta elektron bo'lib, shu elementning eng yuqori oksidi formulasi E₂O₃ ga teng bo'lsa, elementning yuqori valentli gidroksidi tarkibidagi elementning massa ulushini toping.
A)31,6 B)22,2 C)42,7 D)19,4
725. Neon gazidan 10,8 marta og'ir bo'lgan alkanni dibromli hosilasini toping.(gidrolizlanganda ikki atomli spirt hosil qiladi va bromlardan bittasi birlamchi holatda joylashgan).
A)1,1-dibrompropan B)2,3-dibrom butan C)1,2-dibrom butan D)2,2-dibrombutan
726. Qaysi birikma tarkibidagi C atomlari soni molekula tarkibidagi orbitallar sonidan 8 marta kam?
A)alanine B)benzol C)metoksietan D)metilamin
727. No'malum inert gaz va kisloroddan iborat aralashma elektr uchqunlari orqali o'tkazilganda aralashmadagi kislorodning 75% I ozonga aylandi va aralashmaning zichligi 1,25 marta ortdi va D(H₂)=21 bo'lgan aralashma olindi. Noma'lum inert gazni aniqlang.
A) Ar B) Rn C) Xe D) Ne
728. Mis(II)xlorid eritmasiga A va B metal plastinkalar tushurildi. Ma'lum vaqtdan so'ng, plastinkalarning massasi mos ravishda 2,2 va 1,84 g ga ortdi. Agar metallarning ekvivalent massalari nisbati mos ravishda 1:2 bo'lsa, necha gramm A metal konsentlangan xlorid kislota bilan ta'sirlashganda 6,72 litr gaz hosil bo'ladi?
A) 2,7 B) 5,4 C) 7,2 D) 16,8
729. No'malum 4,8 g modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda 6,72 l (n.sh) vodorod ajraldi. No'malum modda tarkibidagi electron, proton va neytronlar yig'indisini aniqlang.A) 10 B) 12 C) 13 D) 11
730. 2:1 molyar nisbatda olingan ikkita metallardan iborat aralashma mavjud. Agar aralashmaning 1,5 g namunasiga mo'l miqdordagi vodorod xlorid qo'shilsha yoki 3,5 g namunasiga mo'l miqdordagi natriy ishqor qo'shilsa har ikkala holatda ham 1568 ml (n.sh) dan gaz ajraladi. Metallarni aniqlang.
A) Mg, Al B) Ca, Be
C) K, Zn D) Mn, Al
731. Miltiqning patroni (o'qi) kapsulasi tarkibida sifatli detonator sifatida portlovchi simob - Hg(ONC)₂ dan foydalaniladi. Chunki o'q otilganda portlovchi simob parchalanadi va parchalanish tizimi bo'lmagan 50*20*3m o'lchami miltiq otish zalida kichik kalibirli miltiqda necha marta o'q uzgandan so'ng, zalida havoni nafas olish uchun xafli hisoblanadi? (simobning havoda ruxsat etilgan miqdori 2*10⁻⁵ g/m³)? Har bir patron tarkibidagi 7,1 mg portlovchi Hg bor.
A)12 B)16 C)24 D)15
732. Noma'lum elementning tabiatda bir- biridan 2m.a.b farq qiluvchi 2 ta izotopi uchraydi. Agar bitta izotopi atomi tarkibida neytronning mol ulushi 31,43% , boshqasida esa 35,14% ga teng bo'lsa, elementni aniqlang.
A)Mg B)Be C)Al D)B
733. Ma'lum hajmli ko'lbaga normal bosimda neon gazi to'ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa 141,86 kPa bosimda noma'lum gaz bilan to'ldirilganda har ikkala ko'lbalarining massalari tenglashdi. Noma'lum gazni aniqlang. A)N₂ B)CH₄ C)O₂ D)CO₂.
734. 40 g mis va mis(I)oksidan iborat aralashma 492 g 80% li sulfat kislota eritilganda eritilganda eritmadagi tuzning massa ulushi 19,2% ni tashkil qildi. Hosil bo'lgan eritmadagi kislota massasi ulushini aniqlang.
A) 57,16 B) 78,72 C) 43,8 D) 49

735. Oltinugurt va misdan iborat birikma namunasi mo'l miqdordagi kislorodda yondirildi, bunda hosil bo'lgan gaz 300 ml 0,2 M kaliy permanganatning kislotali muhitdagi eritmasini rangsizlantiradi. Yonish natijasida hosil bo'lgan qattiq qoldiqni eritish uchun esa 30 g 36,5% li xlorid kislotasi eritmasi sarf bo'lsa, dastlabki namunaning massasini aniqlang.
A) 14,4 B) 19,2 C) 26,4 D) 24
736. Kalsiy va kalsiy karbidan iborat aralashma xlorid kislotasi bilan ishlanganda ajralgan gazlar aralashmasini katalizator ustidan o'tkazildi va reaksiya to'liq borgandan so'ng massa nisbati 0,7:7,5 bo'lgan oddiy va murakkab moddan iborat gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi kalsiyning massa ulushini aniqlang.
A) 32 B) 25,6 C) 68 D) 74,4
737. 1:9 mol nisbatda olingan ikki atomli molekullardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar 20C da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish 215C gacha qizdirilganda yuqori unum (100%) bilan gazsimon murakkab modda hosil bo'ldi va reaksiya so'gida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Dastlabki kam miqdorda olingan gazning bir molida nechta proton bo'ladi? A) 79 B) 14 C) 38 D) 34
738. 1:5 mol nisbatda olingan ikkiatomli molekullardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar 0 C da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish 273 C gacha qizdirilganda yuqori unum (100%) bilan gazsimon murakkab modda hosil bo'ldi va reaksiya so'ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Hosil bo'lgan murakkab gazning bir molida nechta praton bo'ladi? A) 34 B) 38 C) 72 D) 74
739. 1:8 mol nisbatda olingan ikkiatomli molekullardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar 10 C da va yuqori bosimda yopiq idishda aralashtirildi. Idish 236 C gacha qizdirilganda yuqori unum (100%) bilan gazsimon murakkab modda hosil bo'ldi va reaksiya so'ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Dastlabki mo'l miqdorda olingan gazning bir molida nechta praton bo'ladi. A) 70 B) 38 C) 34 D) 14
740. Vodorod, is gazi va metandan iborat aralashma ($D(H_2)=8,4$) ning 1 hajmini to'liq yondirish uchun 6,25 hajm havo sarf bo'lsa, yonishdan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini (n.sh) aniqlang.
A) 15,1 B) 20 C) 17,5 D) 18
741. 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 toping.
A) 1:3 B) 2:1 C) 1:2 D) 3:4
742. 0,2 mol to'yingan uglevodorod to'liq yondirilishidan olingan gazlar aralashmasi 150 g 57% li $Ba(OH)_2$ eritmasiga yuttirilganda 39,4 g cho'kma olingan bo'lsa, noma'lum bir molekula siklan tarkibidagi sp^3 orbitallar sonini aniqlang.
A) 4 B) 12 C) 20 D) 16
743. ekvimolyar nisbatda olingan natriyning ikki xil galagenidlari aralashmasi teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qism mo'l miqdordagi $Ca(OH)_2$ eritmasiga qo'shildi, ikkinchi qism esa mo'l miqdorda olingan $AgNO_3$ eritmasiga tushurildi. Agar ikkinchi qism aralashmasidan hosil bo'lgan cho'kmani massasi, birinchi qismda olingan cho'kmaning massasidan 3,68 marta katta bo'lsa, dastlabki aralashmadagi og'ir galagenidni aniqlang.
A) NaCl B) NaBr C) NaF D) NaJ
744. Marganes(IV) oksid va rux gidroksiddan iborat 9,3 g aralashma konsentrlangan xlorid kislotada to'liq eritildi. Bunda 1,12 l (n.sh) gaz hosil bo'ldi. Olingan eritmaga mo'l miqdordagi ammoniy sulfid qo'shildi. Bunda olingan cho'kma ajratib olindi, quritildi va mo'l miqdordagi kislorodda yondirildi. Yonishdan so'ng hosil bo'lgan qattiq qoldiqning massasini aniqlang.
A) 8,4 B) 6,84 C) 6,72 D) 7,65
745. Aluminiy va ruxdan iborat 9,2 g aralashma bilan 9,6 g oltinugurt qo'shib havosiz joyda qisdirildi. Bunda olingan qattiq aralashma suvda eritildi. Suvda erimay qolgan qoldiq ajratib olindi va quritildi. Bunda uning massasi 19,1 g ni tashkil qildi. Bu qattiq qoldiq konsentrlangan nitrat kislotasi bilan ishlanganda ajralgan qo'g'ir rangli gazning hajmini (n.sh) aniqlang.
A) 6,72 B) 24,64 C) 40,32 D) 13,44
746. Tarkibida marganes (II) va rux sulfatlar saqlovchi eritmaga mo'l miqdordagi ammoniy sulfide qo'shilganda 45,5 g cho'kma hosil bo'ldi. Olingan cho'kma mo'l miqdordagi xlorid kislotada to'liq eritildi. Bunda hosil bo'lgan gaz konsentrlangan nitrat kislotasi eritmasi orqali o'tkazilganda 89,6 l (n.sh) qo'ng'ir rangli gaz hosil bo'lsa, boshlang'ich eritmadagi sulfatlar aralashmasining massasini aniqlang.
A) 77,5 B) 61,4 C) 46,3 D) 79,5
747. Ikkita organik moddan iborat aralashma yondirilganda faqat karbonat angidrid va suv hosil bo'ladi. Yonish mahsulotlarining umumiy massasi 32 g bo'lib, undagi vodorodning massa ulushi 5% ni tashkil qiladi. Agar dastlabki aralashmadagi uglerodning massa ulushi 40% ni tashkil qilsa, organik moddalarni aniqlang.
A) C_2H_5OH , CH_3OH B) CH_4 , CH_3OH
C) CH_3OCH_3 , C_3H_8 D) C_2H_5OH , C_2H_6
748. Simob(II) va alyuminiy nitratdan iborat 26,9 g aralashmani kuchli qizdirilishidan olingan gazlar aralashmasi kaliy gidroksid eritmasi, orqali o'tkazildi. Bunda yutilmay qolgan gazning hajmi 560 ml (n.sh) tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi $Hg(NO_3)_2$ ning mol ulushini aniqlang. A) 50 B) 25 C) 40 D) 37,5
749. suyuq holatda olingan bir asosli to'yingan karbon kislotaning molekulyar massasi, shukislotaning propil efiri molekulyar massasi bilan 10:8,5 nisbatda bo'lsa, kislotani aniqlang.
A) etan kislotasi B) butan kislotasi
C) metan kislotasi D) propan kislotasi
750. Etilen va atsilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO_2 va H_2O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 60% va 40% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi etilenning massa ulushini aniqlang.
A) 35 B) 65 C) 50 D) 70

751. Agar kimyoviy reaksiyalarda yangi bog'lanish hosil qilish uchun reagent electron juft bermasa, bunday reagent ... (a) deyiladi va bunday reagentlarga quyidagi ... (b) lar misol bo'laoladi.
I-elektrofil; II-nukleofil; 1) H_3O^+ ; 2) OH^- ; 3) NO_2^+ ; 4) BF_3 ;
A) a-I; b-1,3 B) a-I, b-2,4
C) a-II, b-2,4 D) a-I, b-1,3,4
752. Alkanlarni galogenlash jarayoni qaysi turiga mansub?
A) S_R B) S_N C) S_E D) A_R
753. Alkenlarni galogenlash jarayoni qaysi reaksiya turiga mansub?
A) radikal birikish B) elektrofil birikish
C) nukleofil birikish D) radikal o'rin olish
754. Uch bog'ni $-C\equiv C-$ ning energiyasi 199 kkal/mol gaa teng. Agar uch bog'dagi oddiy σ -bog'ning energiyasi, π -bog'ning energiyasidan 22 kkal ga farq qilsa, uch bog'dagi oddiy π -bog'ning energiyasini (kkal/mol) hisoblang.
A) 88,5 B) 59 C) 110,5 D) 81
755. Uch bog'ni $-C\equiv C-$ ning energiyasi 199 kkal/mol gaa teng. Agar uch bog'dagi oddiy σ -bog'ning energiyasi, π -bog'ning energiyasidan 22 kkal ga farq qilsa, uch bog'dagi oddiy σ -bog'ning energiyasini (kkal/mol) hisoblang.
A) 88,5 B) 59 C) 110,5 D) 81
756. alkendagi $-C=C-$ ning energiyasi 146 kkal/mol gaa teng. Agar qo'sh bog'dagi oddiy σ -bog'ning energiyasi, π -bog'ning energiyasidan 16 kkal ga farq qilsa, uch bog'dagi oddiy σ -bog'ning energiyasini (kkal/mol) hisoblang.
A) 130 B) 65 C) 81 D) 59
757. alkendagi $-C=C-$ ning energiyasi 146 kkal/mol gaa teng. Agar qo'sh bog'dagi oddiy σ -bog'ning energiyasi, π -bog'ning energiyasidan 16 kkal ga farq qilsa, uch bog'dagi oddiy π -bog'ning energiyasini (kkal/mol) hisoblang.
A) 130 B) 65 C) 81 D) 59
758. Uch bog' $-C\equiv C-$ dagi oddiy σ -bog' energiyasi, undagi π -bog' energiyasidan 22 kkal ga farq qiladi. Agar qo'sh bog'dagi oddiy σ -bog' energiyasi, uch bog'dagi oddiy σ -bog' energiyasiga teng bo'lib, π -bog'lari orasidagi farq 6 kkal ga teng bo'lsa, qo'sh bog' $-C=C-$ ning energiyasini (kkal/mol) aniqlang. (Uch bog' $-C\equiv C-$ ning energiyasi 199 kkal/mol) ga teng)
A) 146 B) 134 C) 183 D) 171
759. Benzol hosil bo'lishi uchun sarflanadigan energiya 1314 kkal/mol ga teng. agar benzol molekulasidagi oddiy $-C-C-$ bog' energiyasi 81 kkal/mol, qo'sh bog' $-C=C-$ energiyasi 147 kkal/mol va $-C-H$ bog' energiyasi 99 kkal ga teng bo'lsa, benzol halkasining rezanans energiyasini (kkal/mol) hisoblang.
A) 36 B) 207 C) 1278 D) 1521
760. Ikkita alkil galogenidlarning ekvimolyar aralashmasiga mo'l miqdordagi Na metali ta'sir ettirilganda 6,6 g (n.sh) ekvimolyar gazlar aralashmasi va 45 g tuz hosil bo'ldi. Alkil galogenid tarkibidagi galogeni aniqlang.
A) Br B) J C) F D) Cl
761. noma'lum bir atomli spirtning molyar hajmi 38,4 sm^3/mol ga teng. Agar uning zichligi 1,2 g/sm^3 ga teng bo'lsa, spirtni aniqlang.
A) metanol B) etanol C) prapanol D) butanol
762. Diaseton spirtning molyar hajmi 92,8 sm^3/mol ga teng bo'lsa, uning zichligini (g/sm^3) aniqlang. A) 1,25 B) 0,625 C) 1,6 D) 1,3
763. Benzolga yetarli miqdordagi azon tasir ettirilganda triozonid hosil bo'ladi. Triazonid gidrolizganda hosil bo'lgan H_2O_2 yordamida (ishqoriy muhitda) oksidlanishi mumkin bo'lgan $Cr_2(SO_4)_3$ ning massasi, shunday miqdordagi H_2O_2 yordamida (kislota muhitda) qaytarilish mumkin. Bo'lgan $KMnO_4$ ning massasidan 20,24 g ga ko'p triazonidning massanini aniqlang.
A) 22,2 B) 33,3 C) 11,1 D) 44,4
764. quyidagi qaysi modda(lar) bilan $FeCl_3$ reagenitining ta'siri sifat reaksiya hisoblanadi.
1) benzoxinon 2) alizarin 3) solitsil kislota 4) pikrin kislota 5) fenoksisirkakislota
A) 2,4 B) 1,5 C) 2,3,4 D) 3,4
765. 161,2 g yog'ning to'liq sovunlashida 166,8 g bitta karbon kislotaning natriyli tuzi hosil bo'lsa, kislotaning aniqlang.
A) palmitin kislota B) stearin kislota
C) olein kislota D) linol kislota
766. 12 g dipeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo'ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda 3,36 l (n.sh) gaz hosil bo'lsa, dipeptidni aniqlang.
A) alanil-alanin B) glitsil-glitsin
C) valil-valin D) lizil-lizin
767. 6,6 g dipeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo'ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda 2,24 l (n.sh) gaz hosil bo'lsa, dipeptidni aniqlang.
A) alanil-alanin B) glitsil-glitsin
C) valil-valin D) lizil-lizin
768. 17,85 g tripeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo'ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda 3,36 l (n.sh) gaz hosil bo'lsa, tripeptid qanday amino kislota qoldigidan iborat.
A) alanin B) glitsin C) valin D) izoleysin
769. Oligosaxaridni to'liq gidrolizidan faqat bitta mahsulot-glyukoza hosil bo'ladi. Agar dastlabki oligosaxarid atsillash uchun sarflanadigan sirka angidridga nisbatan, gidrolizdan hosil bo'lgan glyukozani asillash uchun sarflanadigan sirka angidrid miqdori 1,5 marta ko'p bo'lsa, dastlabki oligosaxarid nechta glyukoza qoldig'idan iborat?
A) 6 B) 5 C) 4 D) 8
770. No'malum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda 3,36 l (n.sh) Gaz hosil bo'ldi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo'l miqdordagi farmaldegid qo'shilganda esa 13,05 g organic modda hosil bo'lsa, amino kislotani aniqlang.
A) glitsin B) alanine C) valin D) leysin
771. Quyidagi qaysi amino kislotalar dezaminlanish reaksiyalariga kirishadi? 1) 3- aminoizovalerian kislota 2) glikokol 3) 4-amino izokapron kislota 4) 2-amino-3 metil pentan kislota
A) 1,3 B) 2,4 C) 1,3,4 D) 1,2,3,4
772. 0,05 mol α -amino kislota qizdirilganda tarkibida $24,08 \cdot 10^{22}$ ta sp^3 orbitali bo'lgan oson kristallanuvchi

- moddaga (toliq) aylanadi. Amino kislotani aniqlang.
A) glitsin B) alanine C) valin D) leysin
773. Ma'lum miqdor gippur kislota mol miqdordagi issiq suvga tushirilganda to'liq gidrolizga uchrab eritma hosil qildi. Olingan eritma 1:3 massa nisbatda ikki qismga ajratildi. Birinchi eritmaga natriy nitrit va mo'l miqdordagi HCl kislota aralashmasi qo'shilganda 2,24 l (n.sh) gaz hosil bo'lsa, ikkinchi eritmani to'liq neytrallash uchun 20% li NaOH eritmasidan qanday massada (g) talab etiladi.
A) 60 B) 120 C) 160 D) 40
774. Ekvimolyar nisbatda olingan amino kislota 24g massali ningidrin yordamida oksidlanib 6,6 g organik moddaga aylandi. Amino kislotani aniqlang.
A) glitsin B) alanin C) valin D) leysin
775. $120,4 \cdot 10^{19}$ ta oqsil molekulasida Foli reaksiyasi orqali analiz qilinganda 14,34 g cho'kma hosil bo'lsa, bitta oqsil molekulasida nechta peptid bog' mavjudligini aniqlang. (oqsil molekulasining 25% ini sistein qoldig'i tashkil qiladi deb hisoblang).
A) 119 B) 149 C) 199 D) 99
776. Milon reaksiyasi yordamida qanday amino kislota(lar) aniqlanadi? 1) sistein; 2) fenilalanin; 3) tirozin; 4) sistin; 5) triptofan;
A) 1,4 B) 2,3,5 C) 2,3 D) 3,5
777. Quyidagi qaysi amino kislota(lar)ni ningidrin reaksiyasi yordamida aniqlash mumkin?
1) 2-amino-3-metil butan kislota; 2) 3-amino-3-metil pentan kislota; 3) 3-amino-4-metilpentan kislota; 4) 2-amino-propan kislota;
A) 1,4 B) 2,3 C) 1,2,3 D) 1,2,3,4
778. Kazein, albumin va gemogloblin tarkibida valin amino kislotasi uchraydi, bunday mahsulotlar achiganda valin qanday moddaga aylanadi?
A) 2-metilbuten-2 kislota B) izobutilamin
C) izobutilsirt D) izopentil amin
779. Bug'doy tarkibiga kiruvchi gliadin oqsili qaysi gruppaga mansup?
A) prolamin B) protamin
C) skleroprotin D) glukoproteid
780. Arpa tarkibiga kiruvchi gordein oqsili qaysi gruppaga mansup?
A) prolamin B) protamin
C) skleroprotin D) glukoproteid
781. Makkajo'xori tarkibiga kiruvchi zein oqsili qaysi gruppaga mansup?
A) prolamin B) protamin
C) skleroprotin D) glukoproteid
782. Baliq spermatazoidi tarkibiga kiruvchi oqsil qaysi gruppaga mansup?
A) prolamin B) protamin
C) skleroprotin D) glukoproteid
783. Ipak tarkibiga kiruvchi fibroini oqsili qaysi gruppaga mansup?
A) prolamin B) protamine
C) skleroprotin D) glukoproteid
784. Teri tarkibiga kiruvchi keratin oqsili qaysi gruppaga mansup?
A) prolamin B) protamin
C) skleroprotin D) glukoproteid
785. So'lak tarkibiga kiruvchi mutsin oqsili qaysi gruppaga mansup?
A) prolamin B) protamin
C) skleroprotin D) glukoproteid
786. Sut tarkibiga kiruvchi kazein oqsili qaysi gruppaga mansub?
A) prolamin B) protamin
C) fosfoproteid D) glukoproteid
787. Qaysi gruppaga kiruvchi oqsillar tarkibida oltingugurt bo'lmaydi?
A) prolamin B) protamin
C) fosfoproteid D) glukoproteid
788. Qaysi gruppaga kiruvchi oqsillar tarkibida oltingugurt ko'p bo'ladi?
A) prolamin B) protamine
C) skleroprotin D) glukoproteid
789. Yangi tayyorlangan $\text{Cu}(\text{OH})_2$ eritmasi bilan ko'k rang hosil qiluvchi 12 g peptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo'ldi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda 3,36 l (n.sh) gaz hosil bo'lsa, amino kislotani aniqlang.
A) alanin B) glitsin C) valin D) izoleysin
790. Indol havo kislorodida oksidlanishidan hosil bo'lgan moddaning bir molekulasida nechta sp^2 orbital bog' hosil qilishda qatnashgan?
A) 54 B) 27 C) 50 D) 25
791. Quyidagi sxemadagi Y moddalarning ko'rsating

$$\text{Triptofan} \xrightarrow{\text{dekarboksiloza}} \text{CO}_2$$
A) 3-indolil sirka kislota
B) 3-(β -aminoetil)-indol
C) β -(3-indolil)-alanin
D) 3-indolilpirouzum kislota
792. Kofein tarkibidagi 2 va 8- uglerod atomlarning oksidlanish darajalar yig'indisini toping.
A) +1 B) +3 C) +5 D) +6
793. Ksantin molekulasida 6 va 9- uglerod atomlarning oksidlanish darajalar yig'indisini toping.
A) 0 B) +1 C) -1 D) -9
794. Teofilin molekulasida C atom(lar)ining oksidlanish darajalari yig'indisini toping.
A) -3 B) -2 C) -4 D) -6
795. Tiobromin molekulasida yonzanjirdagi C atom(lar)ining oksidlanish darajalari yig'indisini toping. A) -3 B) -2 C) -4 D) -6
796. Tiobromin tarkibidagi 2 va 8- uglerod atomlarning oksidlanish darajalar ayirmasini toping. A) 0 B) +2 C) +4 D) +6
797. sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 1 va 6- atomlarning oksidlanish darajalari ayirmasini aniqlang. A) 0 B) +2 C) +4 D) +6
798. sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 2 va 4- atomlarning oksidlanish darajalari ayirmasini aniqlang. A) +1 B) 0 C) -6 D) -2
799. Tiobromin molekulasida yon zanjirdagi C atom(lar)ining oksidlanish darajalari yig'indisini toping. A) -3 B) -2 C) -4 D) -6
800. Sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 3 atom unga birikkan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang.
A) +4 B) +6 C) +2 D) -3
801. Sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 1 atom unga birikkan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini

aniqlang.

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

802. nikatin tarkibida azot atomi va unga birkkan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang. A)-9 B)-14 C)-11 D)-8
803. A. P.Orexov tomonidan 1929 yilda tuzilishi aniqlagan geterosiklik tarkibidagi azot atomi va unga birkkan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisi toping. A)-9 B)-14 C)-11 D)-8
804. Prazin tarkibidagi geteroatom(lar)I va unga bog'langan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping A)-6 B)-4 C)-10 D)-2
805. Tiazin tarkibidagi getiroatom(lar)ga bog'langan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping. A)-3 B)-4 C)0 D)-2
806. Tiazin tarkibidagi getiroatom(lar)ga atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping. A)-3 B)-4 C)0 D)-2
807. Vitamin PP tarkibidagi 2-uglerod atomning oksidlanish darajalari yig'indisini toping. A)0 B)0 yoki +1 C)+1 D)+3
808. Sil kasalligini davolashda ishlatiladigan getrasiklik modda tarkibidagi azot atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini toping. A) -6 B)-7 C)-3 D)-9
809. Sil kasalligini davolashda ishlatiladigan getrasiklik modda tarkibidagi azot atom(lar)iga bog'langan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping. A) -6 B)-7 C)3 D)7
810. Vitamin B₆ tarkibidagi N va O atomlarining bog'langan atomlarning oksidlanish darajasilari yig'indisini toping. A)+4 B)+2 C)+1 D)+3
811. Piridoksal tarkibidagi N va O atomlarining bog'langan atomlarning oksidlanish darajasilari yig'indisini toping. A)+5 B)+3 C)+2 D)+4
812. Galantamin tarkibidagi N va O atomlarining bog'langan atomlarning oksidlanish darajasilari yig'indisini toping. A)-3 B)-4 C)-2 D)-5
813. Piridoksamin tarkibidagi N va O atomlarining bog'langan atomlarning oksidlanish darajasilari yig'indisini toping. A)+5 B)+3 C)+2 D)+4
814. siydik kislota molekulasida 6 va 8- atomlarning oksidlanish darajalar yig'indisini toping. A)0 B)-10 C)+5 D) -12
815. siydik kislota molekulasida 1 va 8- atomlarning oksidlanish darajalar yig'indisini toping. A)0 B)-1 C)-2 D) +1
816. siydik kislota molekulasida 6 va 9- atomlarning oksidlanish darajalar yig'indisini toping. A)0 B)+1 C)+2 D) +3
817. Kofein molekulasida halkaning geteroatomlariga bog'langan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping. A) +4 B) +6 C) +5 D) +3
818. Teofillin molekulasida halqaning geteroatomlariga bog'langan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping. A) +11 B) +10 C) +12 D) +9
819. Teobromin molekulasida halqaning geteroatomlariga bog'langan atomlarning oqsidlanish darajalari

yig'indisini toping.

A) +11 B) +8 C) +10 D) +9

820. Adenin molekulasida halqaning 6 va 8-atomlariga bog'langan atomlarning oqsidlanish darajalari yig'indisini toping. A) 0 B) -10 C) +5 D) -12
821. Massasi 12,92 g bo'lgan noma'lum nukleotid gidroliz qilindi. Olingan eritmani to'liq neytrallash uchun 600 ml 0,2 M li natriy ishqoridan sarflandi. Agar gidrolizdan olingan organic moddalar yetarli miqdordagi kislorodda yondirilishidan hosil bo'lgan gazlar aralashmasi mo'l miqdordagi ohakli suv orqali o'tkazilganda 36 g cho'kma hosil bo'lsa, va 1,344 l(n.sh) gaz yutilmay qolsa, dastlabki nukleotidni aniqlang. A) sitidil mono fosfat B) adenizil mono fosfat C) dezoksi-sitidil monofosfat D) dezoksi-adenizil monofosfat
822. Nukleotidlarda fosfat kislota qoldig'I pentozaaning qaysi qismiga birikishi mumkin? A) C₁ B) C₃-C₅ C) C₁-C₅ D) C₁-C₃
823. Nukleotidlarda pirimidin asoslari halqasining nechanchi atomi bilan pentozaaning qaysi qismiga birikishi mumkin? A) 1+C₁ B) 1+C₃-yoki 1+C₅ C) 9+C₁-yoki 9+C₅ D) 9+C₁
824. Ma'lumki DNK qo'sh spiralida G-S nukleotidlari orasida uchta vodorod bog' mavjud. Qaysi sababga ko'ra A-T nukleotidlari orasida yuqoridagi nukleotidlar kabi uchta vodorod bog' mavjud emas? A) Chunki, timin tarkibida yana bitta vodorod bog' hosil qilish uchun zarur bo'lgan bitta protonlashgan vodorod mavjud emas B) Chunki adenine tarkibida yana bitta vodorod bog' hosil qilish uchun zarur bo'lgan bitta protonlashgan vodorod mavjud emas C) Chunki, timin tarkibida yana bitta vodorod bog' hosil qilish uchun zarur bo'lgan kuchli elektromanfiy element mavjud emas D) Chunki, adenine tarkibida yana bitta vodorod bog' hosil qilish uchun zarur kuchli elektrmanfiy element mavjud emas
825. Quyidagi qaysi fikrlar E. Chargoff qoidasiga to'g'ri keladi. 1)Pridinli asoslar soni purinli asoslar soniga teng 2)har qanday DNK tarkibidagi Guaninning molyar miqdoriga nisbati adininning molyar miqdoriga teng 3) Primidin halqasining 4- holatida va purin halqasining 6 – holatida amina grupp saqlagan asoslarning soni huddi shu holatlarda oksogruppa saqlagan asoslarning soniga teng bo'ladi. A)1 B)2 C)1,2 D)1,2,3
826. ishqoriy (o'yuvchi natriyli) muxitda yodel olishda sarflanganonorganik moddalarning massasi hosil bo'lgan yodalning massasidan 12,1 g ga ko'p bo'lsa, dastlabki organic moddaning massasini aniqlang. A)1,34 B)2,01 C)3,35 D)4,02
827. Qaysi olim raxbarligida O'rta Osiyoda ferromonlar komponentlarning sintez usuli ishlab chiqarilgan. A) A. Abduvahobov B)A. Asqarov C)I. Sukevanik D)S. Rashidova

828. Qaysi olim o'z shogirdlari bilan birinchi marta neft tarkibidagi sikloalkanlarni ajratib olgan?
A) Bulerov B) Markovnikov
C) L.Sukervanik D) Zinin
829. Qaysi olim benzolni birinchi marta koks gazidan ajratib olgan?
A) Faradey B) Kekule
C) Frankland D) Vyoler
830. Qaysi olim birinchi marta sut kislotani qatiqdan ajratib olgan?
A) K.Sheyle B) S.Fokin
C) M.Butlerov D) F.Vyoler
831. Qaysi olim birinchi marta metanni sintez qilgan?
A) Bertolle B) S.Fokin
C) M.Butlerov D) F.Vyoler
832. Suyuq yog'lar vodorod biriktirib qattiq yog'ga aylanadi. Bu usul yog'larni gidrogenlash deb atalib uni birinchi marta qaysi olim sanoatda ishlab chiqqan?
A) Bertolle B) S.Fokin
C) M.Butlerov D) F.Vyoler
833. Dioksanni qaysi olim birinchi marta sintez qilgan?
A) K.Sheyle B) S.Fokin
C) A.Favorskiy D) F.Vyoler
834. Glitserinni birinchi marta qaysi olim yog'dan qo'rg'oshin oksid ta'sirida ajratib olgan?
A) K.Sheyle B) S.Fokin
C) M.Butlerov D) F.Vyoler
835. Mochevinani birinchi bo'lib kim sintez qilgan.
A) K.Sheyle B) S.Fokin
C) M.Butlerov D) F.Vyoler
836. Nuklein kislotalarning tuzilishini birinchi marta qaysi olim aniqlagan?
A) F.Misher B) A.Toda
C) E.Chargaf D) L.Poling
837. Nuklein kislotalar birinchi marta qaysi olim tomonidan topilgan?
A) F.Misher B) A.Toda
C) E.Chargaf D) L.Poling
838. Qaysi olim birinchi marta element-organik birikmalarni kashf qilgan?
A) E.Frankland B) F.Grinyar
C) K.Sigler D) V.Seyze
839. Qaysi olim birinchi marta etil yodidga rux metalini qo'shib, dietil ruxni sintez qilgan?
A) E.Frankland B) F.Grinyar
C) K.Sigler D) V.Seyze
840. Qaysi olim birinchi marta magniy-organik birikmalarni kashf qilgan?
A) E.Frankland B) F.Grinyar
C) K.Sigler D) V.Seyzy
841. Pt(II) ning etilen bilan hosil qilgan π -kompleksini qaysi olim birinchi marta sintez qilgan?
A) E.Frankland B) F.Grinyar
C) K.Sigler D) V.Seyze
842. Qaysi olim birinchi marta alkil fosfin kislotasi efirini sintez qilgan?
A) E.Frankland B) F.Grinyar
C) E.Arbuzov D) V.Seyze
843. Etilenglikolni birinchi marta qaysi olim dixloretanni gidrolizidan sintez qilgan?
A) A.Vyurs B) K.Shyele
C) Bertolle D) F.Misher
844. Kraxmalning kislotali va fermentative gidrolizini birinchi marta qaysi olim kashf etgan?
A) A.Vyurs B) K.Kirxgof
C) Bertolle D) F.Misher
845. Qaysi olim birinchi marta tozalanmagan morfinni ajratib olgan?
A) Segen B) Sertyurner
C) Gize D) Voskresenskiy
846. Qaysi olim birinchi marta toza morfinni ajratib olgan?
A) Segen B) Sertyurner
C) Gize D) Voskresenskiy
847. Qaysi olim birinchi marta xinin alkaloidini ajratib olgan?
A) Segen B) Sertyurner
C) Gize D) Voskresenskiy
848. Qaysi olim birinchi teobrominni ajratib olgan?
A) Segen B) Sertyurner
C) Gize D) Voskresenskiy
849. Anabazin alkaloidining tuzilishini qaysi olim birinchi marta aniqlagan?
A) P.Orexov B) O.S.Sodiqov
C) S.Y.Yunusov D) X.U.Usmonov
850. Quyidagi jarayonlarni (1-4) reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar(a-g) bilan juftlab ko'rsating. a) rangsiz; b) ko'k; c) binafsha; d) qizil; g) sariq; 1) etilen+bromli suv; 2) rezorsin+FeCl₃; 3) tirozin+HNO₃; 4) alizarin+ Fe(OH)₃
A) 1a, 2c, 3d, 4g B) 1a, 2e, 3g, 4e
C) 1b, 2b, 3g, 4c D) 1a, 2e, 3g, 4d
851. Quyidagi jarayonlari (1-4) reaksiya natijasida hosil bo'ladigan ranglar(a-g) bilan juftlab ko'rsating. a) yashil b) ko'k c) binafsha d) qizil g) sariq
1) amiloza + J₂; 2) tripeptid+Cu(OH)₂; 3) tirozin+HNO₃; 4) alizarin+Cr(OH)₃;
A) 1b, 2c, 3g, 4d B) 1b, 2b, 3g, 4a
C) 1b, 2c, 3g, 4a D) 1a, 2c, 3a, 4b
852. 7,8 g benzol bilan konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalar aralashirilganda organik moddalar aralashmasi hosil bo'ldi. Olingan organik moddalar aralashmasini aminobirikmagacha qaytarish uchun 35,1 g rux metalini xlorid kislotada eritilishidan hosil bo'lgan gaz yetarli bo'lsa, benzolning necha foizi anilinga aylangan?
A) 20 B) 40 C) 60 D) 80
853. To'yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketma-ket joylashgan ikkita karbon kislotalarning g 37,4 g aralashmasi mo'l miqdorda olingan metanol bilan qizdirildi va sulfat kislotasi orqali o'tkazildi. Bunda 30,3 g murakkab efiirlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar birinchi va ikkinchi efiirlarning hosil bo'lish unumlari mos ravishda 70% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi sp³ orbitallar sonini ko'rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori kata gomologning miqdoridan 5 marta kata)
A) 313,04•10²² B) 752,5•10²¹
C) 192,64•10²² D) 6,02•10²³
854. Saxaroza va maltozadan iborat aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qismga kumush oksidning ammiakdagi eritmasi qo'shilganda cho'kma hosil bo'ldi. Ikkinchi qism esa avval gidroliz qilindi so'ngra kumush oksidning ammiakdagi eritmasi qo'shilganda ham cho'kma hosil bo'ldi. Agar ikkinchi qismdan hosil bo'lgan cho'kmaning massasi birinchi qismdan hosil

bo'lgan cho'kmaning massasidan 5 marta kata bo'lsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massa uluchini aniqlang.

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

855. Saxaroza va glyukozadan iborat 7,02 g aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to'liq alkilash uchun sarflanadigan CH_3J ning massasi, dastlabki aralashmani alkilash uchun sarflanadigan CH_3J ning massasidan 2,84 g ga farq qilsa, dastlabki aralashmadagi saxarozaning massasini aniqlang.
A) 3,42 B) 6,84 C) 5,13 D) 1,71
856. Dixloretanning ikkita izomerlar aralashmasi ishqorning spirtidagi eritmasi bilan qizdirildi. Ajralgan gazlar kumush(I)oksidning ammiakdagi eritmasi orqali o'tkazilganda 9,6 g cho'kma hosil bo'ladi. Huddi shunday miqdordagi aralashma ishqorning suvdagi eritmasi bilan qizdirilganda olingan gazlar Ag_2O ning ammiakdagi eritmasidan o'tkazilganda esa 6,48 g cho'kma hosil bo'ladi. Dastlabki aralashmadagi 1,1-dixloretanning hajmiy ulushini aniqlang.
A) 75 B) 80 C) 40 D) 60
857. Tibbiyotda ishlatiladigan formalindan suv bug'latib yuborilsa, yoki uzoq vaqt past haroratda saqlansa, u polimerlanib paraformni hosil bo'ladi. Huddi shu usulda 60 g 30% li tibbiyot formalinidan eng kamida necha molekula paraform olish mumkin?
A) $1,204 \cdot 10^{23}$ B) $45,15 \cdot 10^{21}$
C) $6,02 \cdot 10^{22}$ D) $22,58 \cdot 10^{21}$
858. Quyidagilar orasidan laktozaning sistematik nomini ko'rsating.
A) 4-(β -D-galaktopiranozil)-D-glukoza
B) 4-(β -D-glukozpiranozil)-D-galaktoza
C) 4-(α -D-galaktopiranozil)-D-glukoza
D) 4-(α -D-glukozpiranozil)-D-galaktoza
859. Asetosirkaefir quyidagi qaysi reagent bilan enol tautomeriyasiga xos bo'lgan reaksiyaga kirishadi?
A) sianid kislotasi
B) natriy bisulfit
C) sirka kislotaning xlor anhidridi
D) gidroksilamin
860. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir qaysi moddadan olinadi?
A) diketeni B) etilatsetat
C) aseton va etilastetat D) aseton
861. Quyidagi qaysi moddaga etil spirt qo'shilganda asetosirkaefir hosil bo'ladi?
A) diketeni B) etilatsetat
C) aseton va etilastetat D) aseton
862. L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:
a) $\text{A} + \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} \rightarrow \text{B}$ (reaksiya unumi 60%)
b) $\text{B} + \text{A} \rightarrow \text{C} + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (reaksiya unumi 80%)
c) $\text{C} + \text{HCl} \rightarrow$ asetosirkaefir (reaksiya unumi 100%) davomi kelmagan
863. $\text{CO}_{(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)} \leftrightarrow \text{CO}_{2(g)} + \text{H}_2_{(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiya (mol/l)lari mos ravishda 1,5, 10 va 1 ga teng. Sistemaga ma'lum miqdor is gaz qo'shilgandan keyin, suv bug'i va vodorodning yangi muvozanat konsentratsiyalari o'zaro teng bo'ldi. Agar reaksiya 1 litr hajmli idishda olib borilgan bo'lsa, hosil bo'lgan sistemadagi gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligini

aniqlang.

A) 16,5 B) 6,53 C) 12,2 D) 15,75

864. $\text{CO}_{(g)} + \text{N}_2\text{O}_{(g)} \leftrightarrow \text{CO}_{2(g)} + \text{N}_{2(g)}$ sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiya (mol/l)lari mos ravishda 1,4,12 va 1 ga teng. Sistemaga ma'lum miqdor is gaz qo'shilgandan keyin, azot(I)oksid va azotning yangi muvozanat konsentratsiyalari o'zaro teng bo'lsa, CO va N_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari yig'indisini aniqlang.
A) 5 B) 7 C) 6 D) 4
865. $\text{SO}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \leftrightarrow \text{SO}_{3(g)}$ Sistemada moddalarning muvozanat holatidagi konsentratsiya (mol/l)lari mos ravishda 4, 1 va 2 ga teng. Sistemaga ma'lum miqdor kislorod qo'shilgandan keyin, oltingugurt oksidlarining yangi muvozanat konsentratsiyalari o'zaro teng bo'lsa, SO_3 va O_2 larning yangi muvozanat konsentratsiyalari yig'indisini aniqlang.
A) 5 B) 7 C) 6 D) 3
866. 3,36 l (n.sh) fosfin to'liq yondirish dan hosil bo'lgan fosforning kislorodli birikmasi so'ndirilgan oxak eritmasidan o'tkazilganda nordon tuzlarning massa farqi 4,9 gni tashkil qilsa, tuzlar aralashmasida CaHPO_4 ning massasini (g) toping.
A) 6,8 B) 11,7 C) 20,4 D) 3,4
867. sulfat kislotaning 50 C dagi 0,01 N li eritmasi uchun pOH qiymatini toping. Suvning 50 C dagi ion ko'paytmasi $1 \cdot 10^{-12,25}$ ga teng.
A) 12 B) 10,25 C) 2 D) 14,25
868. ${}_{91}\text{Pa} \rightarrow {}_{82}\text{Pb} + x\alpha + y\beta^-$ Pa izotopi parchalanganda 41,6 mg Pb va $6,02 \cdot 10^{20}$ dona elektron hosil bo'ladi. Pa izotopidagi neytronlar sonini toping. (Pa atomida neytronlar soni Pb nikidan 19 taga ko'p)
A) 145 B) 236 C) 208 D) 126
869. Tarkibida umumiy zarrachalar soniga nisbatan 30,77% elektron bo'lgan A element izotopiga bitta alfa zarracha ta'sir ettirildi. Natijada proton va neytron soniga teng bo'lgan B element izotopi va bitta neytron hosil bo'ldi. A elementning atom massasini aniqlang.
A) 9 B) 12 C) 7 D) 10
870. CaC_2 va CaH_2 aralashmasi suvda eritilganda kislorodga nisbatan 4,7 marta yengil bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi CaC_2 ning massa ulushini aniqlang.
A) 43,24 B) 56,76 C) 60,38 D) 39,63
871. Alken HCl bilan tasirlashib 7,85 g dixloralkan, HBr bilan tasirlashib 12,3 g dibromalkan hosil qilsa, alkenni aniqlang.
A) C_3H_6 B) C_2H_4 C) C_4H_8 D) C_5H_{10}
872. Mol nisbati 2:5 bo'lgan 2 valentli metallning karbonati va gidroksidi aralashmasi qizdirilganda massa 38,5% ga kamaygan bo'lsa noma'lum metallni aniqlang.
A) Mg B) Fe C) Cu D) Al
873. Fosfor va uglerod aralashmasi 80% li sulfat kislotasi eritmasi bilan ta'sirlashganda havoga nisbatan zichligi 2,59 g/l ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Shu gazlar aralashmasi 5% li 2,8 kg bromli suvdan o'tkazildi. Dastlabki aralashmaning massasini aniqlang.
A) 12,1 B) 5,8 C) 6,05 D) 13,5
- 6,05 g fosfor va uglerod aralashmasi 80% li sulfat kislotasi eritmasi bilan ta'sirlashganda havoga nisbatan zichligi 2,59 g/l ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Shu gazlar aralashmasi 5% li bromli suvdan o'tkazildi.

- Bromli suvning massasini (kg) aniqlang.
A)2,8 B) 2,485 C) 3,2 D) 1,6
874. Metall sulfat kristallogidрати va $\text{Na}_2\text{S} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ning quruq aralashmasi [$\omega(\text{H}_2\text{O}) = 43,9\%$] 214 ml suvda eritildi. Bunda 17,6 g cho'kma hosil bo'ldi va 278,4 g eritma qoldi. Hosil bo'lgan eritmada yagona elektrolit Na_2SO_4 ning molyal konsratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan eritmadagi Na_2SO_4 ning massasini aniqlang.
A)28,4 B) 4,2 C) 7,1 D) 21,3
875. Ikki valentli metal bo'lagi xona haroratida oltingugurt kislotaning 54,6 g 10 molyalli eritmasida vodorod va metal oltingugurtning 32,2 % li eritmasi hosil bo'lgan bo'lsa, noma'lum metal oltingugurtini massasini (g) aniqlang.
876. Mg va MgO dan iborat 6,4 aralashmani to'la eritish uchun 76,8 ml 24,5% li ($\rho = 1,25\text{g/ml}$) sulfat kislota eritmasiga ta'sir ettirildi. Bunda hajmi 5l (27 C va 100kpa) gaz ajralib chiqdi hosil bo'lgan eritmaning (%) ini aniqlang.
A)78,3
877. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ kristalgidрати qizdirilganda massa 10,8% gacha kamaydi. Hosil bo'lgan yangi kristalgidrat fo'rmulasini aniqlang.
A) $2\text{CuSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ B) $\text{CuSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$
C) $2\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ D) $\text{CuSO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
878. 154. 400 g 16 % li o'yuvchi natriy eritmasiga mo'1 miqdorda 2:1 bo'lgan necha gramm Na va NaH aralashmasi qo'shilganda massa ulush 40% ga teng bo'ladi.
A)71,8
879. Etilen 300°C harorat qizdirilganda, metan va atsetilen hosil bo'ldi. Gazlarning o'rtacha molyar massasini 24 g/mol ga teng bo'lsa, aralashmadagi asetilenning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 31 B) 50 C) 19 D)54
880. 1.1,2-dibrompropan va Mg metali ta'sirlashuvidan 69gr tuz va necha gr alken hosil bo'ladi?
A)25,2 B)1,575 C)3,15 D)12,6
881. Alikin tarkibidagi elektronlar sonini hisoblash formulasini keltirin.
A) $8n+2$ B) $8n-2$ C) $14n-2$ D) $10n-2$
882. To'yinmagan ikki asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi suvli eritmasi tuz tugagunicha elektroliz qilindida He ga nisbatan zichligi 7,25 bo'lgan gazlar aralashmasidan 89,6 litr(n.sh) hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan 40% eritma massasini (g) aniqlang.
883. Atsetilen kuchli oksidlovchilar ta'sirida oksidlanganda olingan kislotaning 2 moli bilan necha gr 40% li NaOH eritmasi ta'sirlashib, natriy formiat hosil bo'ladi?
A)200 B)800 C)600 D)750
884. 4,48 litr(n.sh) alkan tarkibida $12,04 \cdot 10^{23}$ ta proton bo'lsa, uni aniqlang.
A)metan B)etan C)propan D)butan
885. 1 mol alkanni to'la yoqish uchun 2:3 hajmiy nisbatdagi ozon-kislorod aralashmasi dan 35/12 molsariflangan bo'lsa, alkanni aniqlang.
A)metan B)etan C)propan D)butan
886. E ga alfa zarracha ta'sir etirilganda D element va ikkita betta(-) ajraldi. E va D elementlar o'zaro izoton. Agar E ning atom massasi 228 m.a.b bo'lsa va d ning barcha zarrachalarini 42,33 foizini neyronlar tashkil qilsa, E element tarkibidagi protonlar sonini aniqlang.A)88 B)92 C)90 D)93
887. pH qiymati nechaga teng bo'lgan 80 ml HCl eritmasiga ($\alpha = 1$) 200 ml suv quyilsa, (H^+) ionlar konsratsiyasi $8 \cdot 10^{-3}$ mol/l bo'ladi.
A)1 B)3 C)1,5 D)2
888. Kumush yetarli miqdordagi HNO_3 tutgan konsentrlangan 400 gr eritmada eritilganda eritma massasi 55,8% ga ordi. Reaksiyaga kirishgan kumush massasini(gr) hisoblang.
889. Tezligi 0,04 mol/l*sek bo'lgan reaksiya ($\text{SO}_2 + \text{NO}_2 = \text{SO}_3 + \text{NO}$) 50 sek davom etdi va SO_2 ning muvozanat konsratsiyasi 2 mol/l ni tashkil qildi. Muvozanat doimiysi (K_M) ning qiymati 0,8 ga teng bo'ldi. NO_2 ning dastlabki konsratsiyasini(mol/l) aniqlang. Reaktor hajmi 2litr.
A)4,5 B)6 C)3 D)2,25
890. 3 mol RCOCl tarkiblikarbonil birikma gidrolizlanganda olingan kislotalar aralashmasi bilan necha mol NaOH qoldiqsiz reaksiyaga kirishadi?
A)6 B)9 C)4,5 D)7,5
891. Titri 0,875 g/ml konsratsiyali eritmasidan X+72 ml sarflandi. Olingan eritmadagi tuz massasini(gr) aniqlang.
A)74,5 B)111,75 C)55,875 D)149
892. MeClO_3 va HCl tutgan alohida eritmalar o'zaro 200 gr dan aralashirilganda qoldiqsiz ta'sirlashib 26,88 litr(n.sh) gaz ajraldi va 0,26 massa ulushli eritma olindi. Dastlabki tuz eritmasi konsratsiyasini (%) aniqlang.
A)10,6 B)24,5 C)22,625 D)42,5
893. Etanol vanomalum aldegiddan iborat 18,2 gr aralashma 92,8 Ag_2O ning ammiakli eritmasi bilan qizdirildi. Bunda reaksiyaga kirishmay qolgan oksid 28,7 gr kumush xlorid hosil qilindi. Boshlang'ich aralashmadagi moddalar mol nisbati 2:3 bo'lsa, ushbu aldegidning 0,3 molidan hosil bo'ladigan karbonat angidrid hajmini(litr, n.sh) aniqlang.
894. 1814-yilda rus olimi Kirxgof tomonidan uglevodlar ustida qanday kashfiyot amalga oshirildi
A)disaxaridlarning kislotali gidrolizi
B)kraxmalning kislotali va fermentativ gidroliz
C)sellulozaning fermentativ gidrolizi
D)maltozaning kislotali gidrolizi
895. MeSO_4 ning 160 gr 38% li eritmasida sulfat ionlarini sifat va miqdoriy titirlab aniqlash uchun bariy nitratning 1,6 molyalli eritmasidan 35,44 ($\rho = 1$ gr/ml) sarflangan bo'lsa, olingan eritmadagi tuzning konsratsiyasini(%) aniqlang.
896. Glukoza fermentativ bijg'itilganda olingan spirt va karbonat angidrid aralashmasi $\frac{3}{4}$ qismi $\text{Ca}(\text{OH})_2$ tutgan suspenziya orqali o'tkazilganda 30 gr cho'kma olindi. Qolgan qism aralashma sirka kislota eritmasi bilan eterifikatsiya qilinganda(50% unum) necha gr murakkab efir hosil bo'ladi?
A)2,2 B)4,4 C)7,7 D)6,6
897. Quyidagi moddalar orasidan qaysi birida keto-enol tautomeriya kuzatiladi?
1.etilasetat 2.asterosirka efiri 3.aseton
A)1,2 B)1,2,3 C)2,3 D)2
898. Nomalum alken KMnO_4 ning kislota qo'shilgan suvli eritmasi bilan oksidlanganda, uglerodning massa ulushi alkendagi uglerod massa ulushidan 19,04% ga kam bo'lgan yagona organik birikma olindi. Hosil bo'lgan

- moddani aniqlang.
- A)butan kislotasi va aseton
B)oktan kislotasi va butanon
C)butanal va dimetil efir
D)butanol va demetil efir
899. 100 ml 0,2 mol/l HBr eritmasiga 0,1 mol/l KOH eritmasidan qanday hajmdagi (ml) quyilsa Ph qiymati 12 bo'lgan eritma hosil bo'ladi?
A)223 B)216 C)200 D)180
900. Kumush nitratning 17% li suvli eritmasi elektrolarda ajralayotgan gazlar hajmlari teng bo'lguncha elektroliz qilindi. Olingan eritmadagi erigan modda konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A)7,16 B)6,88 C)7,56 D)9,45
901. Agar 900C da muvozanat konstantasi 4,42ga teng bo'lsa, $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{CO} = 3\text{Fe} + 4\text{CO}_2$ reaksiya uchun gazlar aralashmasining muvozanat tarkibini mol ulushlarda aniqlang.
A)0,45;0,55 B)0,32;0,68
C)0,52;0,48 D)0,59;0,41
902. 500 ml $2 \cdot 10^{-3}$ M NaOH eritmasiga 0,096 gr nomalum ishqor eritmasi qo'shildi. Hosil bo'lgan eritmaning pH 12 ga teng. Ishqor formulasini aniqlang. A)NaOH B)KOH C)LiOH D)TiOH
903. 5,25 gr karbon kislotasi tuzi bilan mo'l miqdordagi ishqor qattiq qizdirilganda vodorodga nisbatan 15,25 marta og'irroq bo'lgan 2,24 (n.sh) gaz olindi. Gazning xlorid kislotali idishidan o'tkazilganda, uning hajmi 2 marta kamaydi va neonga nisbatan zichligi esa 1,5 ga teng bo'ldi. Dastlabki tuzning tuzilishi va miqdorini aniqlang.
A)0,05 mol $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COO}^-\text{NH}_3^+\text{CH}_3$
B)0,06 mol $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$
C)0,04 mol $\text{CH}_3\text{COO}^-\text{NH}_3^+\text{C}_2\text{H}_5$
D)0,04 mol CH_3COONa
904. Temperatura 20C bo'lganida birinchi reaksiya ikkinchi reaksiyaga nisbatan ikki marta sekinroq ketadi, agar birinchi va ikkinchi reaksiyalarning temperature koefitsientlari tegishli 3 va 2 ga teng bo'lsa, 40C dab u reaksiyalarning tezliklari nisbatlarini toping.
A)1,125 B)0,889 C)0,404 D)1,55
905. Tabiiy dipeptid xlorovodorod kislotasini suvli eritmasi bilan qizdirilganda, tarkibida 17,62 % xlor tutgan faqat bitta tuz hosil bo'ladi. Tabiiy dipeptitning toping va gidroliz tenglamasini keltiring.
A)Phe-Phe B)Phe-Ala C)Ala-Ala D)Glu-Ala
906. Tarkibida massa jihatidan 6,58% litiy, 33,33% xlor va 60,09% kislorod tutgan 3,195 gr massali Kristal modda massasi 13.0 gr bo'lgan kukunsimon rux bilan qattiq qizdirildi. Olingan aralashma hajmi 52,03ml 30% (zichligi 1,23 g/ml) KOH eritmasi bilan gaz ajralib chiqishi tugaguncha qizdirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi moddalarning massa ulushini toping.
A)22% LiOH; 0,8% LiCl; 45% $\text{Li}_2(\text{Zn}(\text{OH})_4)$
B)12% LiOH; 45% $\text{Li}_2(\text{Zn}(\text{OH})_4)$
C)12% LiOH; 1,6% LiCl; 35,73% $\text{Li}_2(\text{Zn}(\text{OH})_4)$
D)22% LiOH; 4,5% LiCl; 45% ZnCl_2
907. Noma'lum metal tuzining 25.0 gr miqdori to'liq termik parchalanganda ikkita modda: hajmi 6,32l ($t=35\text{C}$ normal bosimda) bo'lgan gazsimon modda va massasi 14 gr qattiq modda hosil bo'ldi. Tuzning formulasini aniqlang. A) BaCO_3 B) CaCO_3 C) SrCO_3 D) MgCO_3
908. Ushbu $4\text{NO}_{(g)} + 6\text{H}_2\text{O}_{(g)} = 4\text{NH}_{3(g)} + 5\text{O}_{2(g)}$ jarayonida harorat oshirilsa, reaksiyaning muvozanati qaysi tomonga siljiydi? Moddalarning hosil bo'lishi issiqliklari quyidagicha
 $Q(\text{H}_2\text{O}_{(g)}) = 241,8 \text{ kJ/mol}$; $Q(\text{NO}_{(g)}) = -90,2 \text{ kJ/mol}$;
 $Q(\text{NH}_{3(g)}) = 46,2 \text{ kJ/mol}$
909. Massasi 7,5 bo'lgan glisinni yoqish uchun zarur bo'lgan kislorodni olish uchun necha gr kumush nitrat parchalash zarur?
A)51 B)38,25 C)76,5 D)153
910. Polivinil atsetat yelimini olish uchun zarur monomerni sintez qilishga yetadigan uglevodorod va kislotasi massalari yig'indisi 107,5 g bo'lsa, necha g polimer olingan?
A)103,5 B)86 C)64,5 D)107,5
911. Etirifikatsiya reaksiya kinikasini qaysi olim o'rgangan?
A)berselius B)Menshutkin
C)Sheele D)Tishchenko
912. Ag atsetatga qaysi modda ta'sir ettirilganda etil atsetat hosil bo'ladi?
A)methanol B)metil xlorid
C)etil xlorid D)atseton
913. Kraxmal to'la gidrolizidan olingan eritma ishqor bilan neytrallandi va Feling suyuqligi qo'shib qizdirildi. Qanday rangli cho'kma hosil bo'ladi?
A)ko'k B)qizil C)qora D)sarg'ish
914. Kraxmal gidrolizidan olingan eritma ishqor bilan neytrallandi va Feling suyuqligi qo'shib qizdirildi. qanday rangli cho'kma hosil bo'ldi?
A)ko'k B)qizil C)qora D)sarg'ish
915. Kraxmal gidrolizidan olingan X moddaga KJ eritmasi tomizilganda Y rang hosil bo'ladi. X va Y ni toping.
A)X-amilaza; Y-yashil
B)X-amilodekstrin; Y-binafsha
C)X-amilodekstrin; Y-pushti
D)X-amilaza; Y-binafsha
916. Amygdalin kislotali gidrolizlanganda qanday uglevod hosil bo'ladi?
A)saxaroza B)glyukoza C)fruktoza D)maltoza
917. 3 mol RCOCl tarkibli karbonil birikma gidrolizlanganda olingan kislotalar aralashmasi bilan necha mol NaOH qoldiqsiz reaksiyaga kirishadi?
A)6 B)9 C)4,5 D)7,5
918. X g 36,5% li xlorid kislotada alyuminiy metali eritilganda 41,2% li X+Y g eritma olindi. Z g gaz ajraldi. Agar X-Z qiymati 297 ga teng bo'lsa, olingan eritmadagi kislorod atomlari sonini aniqlang.
A) $63,7 \cdot 10^{23}$ B) $84,3 \cdot 10^{23}$
C) $75,25 \cdot 10^{23}$ D) $66,4 \cdot 10^{23}$
919. Ushbu $\text{CO}_2 + 4\text{H}_2 \rightleftharpoons \text{CH}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ jarayonda harorat oshirilsa, to'g'ri va teskari reaksiyalarning tezliklari qanday o'zgaradi. reaksiyaning muvozanati qaysi tomonga siljiydi? $Q(\text{H}_2\text{O}) = 285,8 \text{ kJ/mol}$; $Q(\text{CH}_4) = 74,8 \text{ kJ/mol}$
A)chap tomonga siljiydi
B)O'ng tomonga siljiydi
C)hech qaysi tomonga siljimaydi
D)ushbu sharoitda reaksiya ketmaydi
920. Massasi 6,7 g bo'lgan pirolni yoqish uchun zarur bo'lgan kislorodni olish uchun necha gramm

temir(II)- nitratni parchalash zarur.

A)567 B)189 C)94,5 D)378

921. Noma'lum metall tuzining 44,4 g miqdori to'liq termik parchalandi ikkita modda: hajmi 7,26 l ($t=22^{\circ}\text{C}$ normal bosimda) bo'lgan gazsimon modda va massasi 31,6 g qattiq modda hosil bo'ldi. Tuzning formulasini aniqlang.
A) MgCO_3 B) SrCO_3 C) MnCO_3 D) BaCO_3
922. Tarkibida massa jihatidan 7,73% litiy; 39,33% xlor va 53,04% kislorod tutgan 3,62 g massali kristall modda massasi 15,6 g bo'lgan kukunsimon ruh bilan qattiq qizdirildi. Olingan aralashma hajmi 47,7 ml 35% li ($\rho=1,15$ g/ml) LiOH eritmasi bilan gaz ajralib chiqishi tugagunicha qizdirildi. Hosil bo'lgan eritmada moddalarning massa ulushlarini toping.
A) 12% LiOH; 0,8% LiCl; 28% $\text{Li}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$
B) 5,2% LiOH; 1,15% LiCl; 50% $\text{Li}_2[\text{Zn}(\text{OH})_2]$
C) 12% LiOH; 1,5% LiCl; 35% $\text{Li}_2[\text{Zn}(\text{OH})_2]$
D) 10,4% LiOH; 2,3% LiCl; 47,78% $\text{Li}_2[\text{Zn}(\text{OH})_2]$
923. Tabiiy dipeptide xlorovodorod kislotasini suvli eritmasi bilan qizidirilganda, tarkibida 28,28% xlor tutgan faqat bitta tuz hosil bo'ldi. Tabiiy dipeptidni toping va gidroliz tenglamasini keltiring. A) Alanin B) Glitsin C) Prolin D) Fenilalanin
924. 98 g 2% li sulfat kislotani dissotsialanish darajasi 3,2% va ertimaning zichligi 1,41 g/ml bo'lsa, vodorod ionlarining molyar konsentratsiyasini hisoblang
A) $7 \cdot 10^{-3}$ B) $6,35 \cdot 10^{-3}$
C) $8,2 \cdot 10^{-3}$ D) $6 \cdot 10^{-3}$
925. 196 g 2% li sulfat kislotani dissotsialanish darajasi 6,4% va ertimaning zichligi 1,41 g/ml bo'lsa, vodorod ionlarining molyar konsentratsiyasini hisoblang
926. 149 g 2% li sulfat kislotani dissotsialanish darajasi 4,2% va ertimaning zichligi 1,41 g/ml bo'lsa, vodorod ionlarining molyar konsentratsiyasini hisoblang
927. 98 g 2% li sulfat kislotani dissotsialanish darajasi 3,2% va ertimaning zichligi 1,41 g/ml bo'lsa, vodorod ionlarining molyar konsentratsiyasini hisoblang
A) $7 \cdot 10^{-3}$ B) $6,35 \cdot 10^{-3}$
C) $8,2 \cdot 10^{-3}$ D) $6 \cdot 10^{-3}$
928. 122,5 g 2% li sulfat kislotani dissotsialanish darajasi 4,8% va ertimaning zichligi 1,41 g/ml bo'lsa, vodorod ionlarining molyar konsentratsiyasini hisoblang
929. NH_3 va PH_3 aralashmasida mol nisbati 1,5:0,5 tashkil etadi. Neytronlar farqi 3 teng boshlang'ich aralashmadagi miqdor yig'indisini toping.
A) 1,75 B) 2,4 C) 2,85 D) 4,75
930. NH_3 va PH_3 aralashmasida mol nisbati 1:0,5 tashkil etadi. Neytronlar farqi 3 teng boshlang'ich aralashmadagi miqdor yig'indisini toping.
A) 1,75 B) 2,4 C) 2,85 D) 4,75
931. NH_3 va PH_3 aralashmasida mol nisbati 1,5:2,5 tashkil etadi. Neytronlar farqi 4 teng boshlang'ich aralashmadagi miqdor yig'indisini toping.
A) 1,75 B) 2,4 C) 2,85 D) 4,75
932. NH_3 va PH_3 aralashmasida mol nisbati 1,5:1 tashkil etadi. Neytronlar farqi 7 teng boshlang'ich

aralashmadagi miqdor yig'indisini toping.

A) 1,75 B) 2,4 C) 2,85 D) 4,75

933. Gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 60 g/mol bo'lishi uchun 3,36 l kriptonga qo'shilishi zarur bo'lgan fluorovodorodning hajmini toping.
A) 2,02 B) 2,5 C) 3 D) 3,5
934. 1932-yilda qaysi olimlar atomning proton-neytron tuzilish teoriyasini tuzishgan?
A) E.Rezerford va Bekkerel
B) E.Gappon va D.Ivanenko
C) M.Kyuri va E.Rezerford
D) N.Gekkel va E.Gappon
935. Elektrolitmas bo'lgan: mochevina shaker, glyukoza, spirt dan tashkil topgan faza qanday nomlanadi?
A) ion-dispers B) molecular-dispers
C) atom-dispers D) dispergitsiya
936. Etirifikatsiya reaksiyasiga teskari reaksiyani tanglang.
1.gidrolizlanish 2.sovunlanish 3.polimerlanish
A) 1,3 B) 1 C) 2,3 D) 3
937. Butan va uning gomologidan iborat 1:3 hajmiy nisbatda olingan aralashmaning He ga nisbatan zichligi 9,25 ga teng. Gomolog molekula tarkibidagi electron sonini aniqlang.
A) 10 B) 26 C) 18 D) 34
938. Kraxmal gidrolizidan olingan, ishqor bilan neytrallanish eritma. Feling suyuqligini qaytaradi. Bu nimani anglatadi?
A) destrinlar hosil bo'lgan B) maltoza
C) glukoza hosil bo'lgan D) ishqor mol miqdorda bo'lgan
939. Qaysi uglevodlar α -D-glukoza va β -galaktoza qoldiqlaridan tashkil topgan?
1.laktoza 2.sellobioza 3.maltoza 4.saxaroza
A) 1,3 B) 1,2 C) 2,3,4 D) 2
940. Nitrocelluloza tarkibida C va O atomlari nisbati 1:1,5 bo'lsa, uning molekular massasini aniqlang.
A) 207 B) 252 C) 308 D) 297
941. Etilasetat va moy kislotadan iborat, 0,8 mol aralashma 6,9 gr Na metali qoldiqsiz ta'sirlashsa, dastlatki efir massa ulushini aniqlang.
A) 37,5% B) 45% C) 55% D) 62,5%
942. Quyidagi spirtlarni ularning eterifikatsiya reaksiyasiga kirishish tezligi ortib borishi tartibida joylashtirin.
1.izobutil 2.uchlamchi butil spirt 3.butanol-2
A) 1,3,2 B) 2,3,1 C) 1,2,3 D) 2,1,3
943. Alkan o'z hajmidan 3 marta ko'p kislorodda yoqilganda suv bug'lari kondetsatlandi va He ga nisbatan zichligi 9,5 bo'lgan bitta oddiy ba bitta murakkab gazdan iborat 22,4 litr(n.sh) aralashma olindi. Reaksiyada sarflangan alkan tarkibidagi atomlar sonini (10^{23}) aniqlang.
A) 12,04 B) 33,11 C) 15,05 D) 18,06
944. Standart 0,1 N li KMnO_4 eritmasi bilan nostandart X normally HCl eritmasini (tirtlab) oksidlashda eritmalar mos ravishda 1:8 hajmiy nisbatda olindi va xlor gazi ajraldi. X aniqlang.
A) 0,1 B) 0,05 C) 0,2 D) 0,08
945. Qaysi moddalar aralashmasini kumush oksidining ammiakli eritmasi bilan ajratib bo'lmaydi?
1.etin va propin 2.glikoza va fruktoza 3.akrolein va

metanal 4.riboza va chumoli kislota

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

946. Uchta idishda atsetaldegit, geksin-1 va toluol bo`lib, quyidagi moddalarning qaysi biri har uchala modda bilan ham bir xil reaksiyaga kirishadi?

A) $\text{Br}_2(\text{H}_2\text{O})$ B) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ B) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ C) $\text{Ag}_2(\text{NH}_3)$

D) KMnO_4

947. Quyidagi moddalarni ularning Kristal panjara turlarini bilan juftlab ko`rsatilgan qatorni ko`rsating.

1. $(\text{Al}(\text{OH})_2)_2\text{SO}_4$ 2. NH_3 (suyuq) 3.muz 4.oq qum 5.bronza

a)ion b)metal c)atom d)molecular

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

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

948. (O) atomi va S atomining massalari farqi 138gr bo`lib 40% CuSO_4 eritmasi orqali 3,125 F tok o`tganda eritma katodga qancha(gr) modda ajralib chiqadi?

A)28,8 B)22,4 C)38 D)20,2

949. Alkin tarkibida barcha bog`lar sonini hisoblash formulasini keltiring.

A) $3n-1$ B) $2n+1$ C) $4n-3$ D) $n+3$

950. Azot(IV)-oksid o`z tarkibidagi kislorod massasiga teng massali kislorod ishtrokida suvda eritilganda olingan olingam eritmaning to`la neytrallash uchun 200gr 32% NaOH eritmasidan sarflangan bo`lsa, reaksiya uchun olingan kislorod hajmini(litr n.sh) aniqlang.

A)8,96 B)53,76 C)26,88 D)35,84

951. Teng hajmli ikki xil alkan(molekulyar massalari farqi 14) o`rtacha malekular massa 37 gr/mol bo`lsa, M_r katta alkanni aniqlang.

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

952. A moddaning X va X+35% li eritmalari 1:4 massa nisbatda aralashtirilganda X+28%li eritma olindi. Agar X va X+35%lar nisbati 4:11bo`lsa, olingan eritma konsentratsiyasini aniqlang.

A)70 B)60 C)48 D)58

Chemical - UZ