

1.  $^{x}\text{Mn}$  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)  $y=x-2$

2.  $^{x}\text{Mn}$  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)  $y=x+2$

3.  $^{x}\text{Cr}$  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)  $y=x+2$

4.  $^{x}\text{Ti}$  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)  $y=x+2$

5.  $\text{MeXO}_4$  molekulyar massasi 156 g/mol ga teng.  $\text{X}_2\text{O}_3$  va  $\text{MeSO}_3$  molekulyar massalari farqi 32 m.a.b ga teng bo'lsa,  $\text{MeCO}_3$  molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang. A) 100 B) 84 C) 197 D) 124

6.  $\text{MeXO}_4$  molekulyar massasi 156 g/mol ga teng.  $\text{X}_2\text{O}_3$  va  $\text{MeSO}_3$  molekulyar massalari farqi 32 m.a.b ga teng bo'lsa,  $\text{MeO}$  molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang. A) 56 B) 40 C) 81 D) 80

7.  $\text{MeXO}_4$  molekulyar massasi 156 g/mol ga teng.  $\text{X}_2\text{O}_3$  va  $\text{MeSO}_3$  molekulyar massalari farqi 32 m.a.b ga teng bo'lsa,  $\text{MeSO}_4$  molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang. A) 136 B) 120 C) 152 D) 160

8.  $\text{MeXO}_4$  molekulyar massasi 156 g/mol ga teng.  $\text{X}_2\text{O}_3$  va  $\text{MeSO}_3$  molekulyar massalari farqi 32 m.a.b ga teng bo'lsa,  $\text{X}_2\text{O}_3$  molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang. A) 152 B) 102 C) 160 D) 144

9.  $\text{MeXO}_4$  molekulyar massasi 183 g/mol ga teng.  $\text{X}_2\text{O}_3$  va  $\text{MeSO}_3$  molekulyar massalari farqi 14 m.a.b ga teng bo'lsa,  $\text{XS}_2\text{O}_4$  molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang. A) 157 B) 120 C) 152 D) 160

10.  $\text{MeXO}_4$  molekulyar massasi 183 g/mol ga teng.  $\text{X}_2\text{O}_3$  va  $\text{MeSO}_3$  molekulyar massalari farqi 14 m.a.b ga teng bo'lsa,  $\text{MeCO}_3$  molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang. A) 151 B) 120 C) 152 D) 124

11.  $\text{MeXO}_4$  molekulyar massasi 183 g/mol ga teng.  $\text{X}_2\text{O}_3$  va  $\text{MeSO}_3$  molekulyar massalari farqi 14 m.a.b ga teng bo'lsa,  $\text{Na}_2\text{XO}_4$  molekulyar massasini (m.a.b) aniqlang. A) 142 B) 165 C) 162 D) 238

12. Mis (II)-nitratning ko'k rangli kristallogidрати tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodnikidan 24 marta katta bo'lsa, bitta tuzga nechta suv molekulyasi to'g'ri keladi? A) 2 B) 1 C) 3 D) 4

13. Mis (II)-nitrat kristallogidрати tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodnikidan 32 marta katta bo'lsa, bitta tuzga nechta suv molekulyasi to'g'ri keladi?

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

14. Mis (II)-nitrat kristallogidрати tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodnikidan 20 marta katta bo'lsa, bitta tuzga nechta suv molekulyasi to'g'ri keladi?

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

15. Metall (II)-nitratning ko'k rangli kristallogidрати tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodnikidan 24 marta katta bo'lsa, bitta tuzga nechta suv molekulyasi to'g'ri keladi? A) 2 B) 1 C) 3 D) 4

16. Metall (II)-nitrat kristallogidрати tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodnikidan 32 marta katta bo'lsa, bitta tuzga nechta suv molekulyasi to'g'ri keladi?

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

17. 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

18. Mis (II)-oksidining X g miqdorini erkin metallgacha qaytarish uchun necha g  $\text{H}_2$  sarf bo'ladi?

A) X/32 B) X/40 C) 2X-32 D) 3X-64

19. 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

20. 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

21.  $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$  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

22.  $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$  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

23.  $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$  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

24.  $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$  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

25.  $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$  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

26.  $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$  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

27.  $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$  reaksiyada 4 mol ohaktosh qizdirildi va  $2y-x$  qiymat  $z+1$  qiymatga teng bo'lsa, ajralgan gaz hajmini (litr, n.sh) aniqlang. A) 56 B) 44,8 C) 67,2 D) 33,6

28.  $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$  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

29.  $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$  reaksiyada 4 mol ohaktosh qizdirildi va  $2y-x$  qiymat  $2z$  qiymatga teng bo'lsa, ajralgan gaz hajmini (litr, n.sh) aniqlang. A) 56 B) 44,8 C) 67,2 D) 33,6

30.  $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$  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

31.  $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$  reaksiyada 5 mol ohaktosh qizdirildi va  $2y-x$  qiymat  $z+1$  qiymatga teng bo'lsa, ajralgan gaz hajmini (litr, n.sh) aniqlang. A) 56 B) 44,8 C) 67,2 D) 33,6

32.  $x\text{CaCO}_3 \rightarrow y\text{CaO} + y\text{CO}_2 + z\text{CaCO}_3$  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

33. 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**
34. 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**
35. 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**
36. 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**
37. 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**
38. 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**
39. 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**
40. 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**
41. 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) 27**
42. 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) 54 B) 2,25 C) 3,6 D) 27**
43. 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**
44. 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) 126**
45. 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) 54**
46. 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) 216**
47. 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) 54 B) 2,25 C) 3,6 D) 27**
48. 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**
49. 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**
50. 200 g sulfat kislota eritmasida mis metali eritilganda 13,44 litr (n.sh) SO<sub>2</sub> 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**
51. 200 g sulfat kislota eritmasida mis metali eritilganda 13,44 litr (n.sh) SO<sub>2</sub> 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**
52. 200 g sulfat kislota eritmasida mis metali eritilganda 13,44 litr (n.sh) SO<sub>2</sub> 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**
53. 200 g sulfat kislota eritmasida mis metali eritilganda 13,44 litr (n.sh) SO<sub>2</sub> 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**
54. Organizmlar normal o'sishi, jinsiy yetilishi uchun zaruriy elementni belgilang. A) Fe B) Mo C) Zn **D) J**
55. Gemoglobin sintezida, DNK va aminokislotalar almashinuvida muhim elementni belgilang. A) Mo **B) Co C) Fe D) Zn**
56. Noma'lum elementning 99% i suyakda, 1% i esa ... da uchraydi? A) qon B) limfa C) miya **D) qon va limfa**
57. Yer po'stlog'ining 98% i, asosan nechta elementdan tashkil topgan? A) 3 B) 4 C) 5 **D) 8**
58. 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
59. Noma'lum MeOH 40% li eritmasining 240 g miqdorini to'la neytrallash uchun 2 mol/kg sulfat kislota eritmasidan ( $\rho=0,598$  g/ml) 320 ml sarflandi. Noma'lum Me ni aniqlang. A) Rb B) K C) Na **D) Cs**
60. Noma'lum MeOH 56% li eritmasining 225 g miqdorini to'la neytrallash uchun 5 mol/kg sulfat kislota eritmasidan ( $\rho=0,745$  g/ml) 168 ml sarflandi. Noma'lum Me ni aniqlang. A) Rb B) K C) Na **D) Cs**
61. MeOH – MeCl – MeNO<sub>3</sub> Ushbu reaksiya tenglamalari bo'yicha 57,6 g MeOH dan 267,6 g MeCl va MeNO<sub>3</sub> aralashmasi olingan bo'lsa, Me<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> molyar massasini (g/mol) aniqlang. A) 126 **B) 94 C) 208 D) 158**
- Yechish.  $\Delta M(\text{MeCl} + \text{MeNO}_3 - \text{MeOH}) = \text{Me} + 80,5$ ;  $\Delta m = 267,6 - 57,6 = 210$ ;  $(210 / (\text{Me} + 80,5)) = (57,6 / (\text{Me} + 17))$  Me = 7 bu Li, M(Li<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>) = 94g /mol
62. MeOH – MeCl – MeNO<sub>3</sub> Ushbu reaksiya tenglamalari bo'yicha 56 g MeOH dan 200,9 g MeCl va MeNO<sub>3</sub> aralashmasi olingan bo'lsa, Me<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> molyar massasini (g/mol) aniqlang. **A) 126 B) 94 C) 208 D) 158**
63. MeOH – MeCl – MeNO<sub>3</sub> Ushbu reaksiya tenglamalari bo'yicha 78,4 g MeOH dan 245,7 g MeCl va MeNO<sub>3</sub> aralashmasi olingan bo'lsa, Me<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> molyar massasini (g/mol) aniqlang. A) 126 B) 94 C) 208 **D) 158**
64. MeOH – MeCl – MeNO<sub>3</sub> Ushbu reaksiya tenglamalari bo'yicha 60 g MeOH dan 145,4 g MeCl va MeNO<sub>3</sub> aralashmasi olingan bo'lsa, Me<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

molyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 126 B) 94 **C) 346** D) 158

65. X mol MeOH dan 70% unum bilan 35,35 g MeNO<sub>3</sub>, 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<sub>3</sub> va 100% unum bilan X mol MeCl olinadi. Agar reaksiya unumlarini 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**

66. X mol MeOH dan 75% unum bilan 41,4 g MeNO<sub>3</sub>, 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

67. X mol MeOH dan 60% unum bilan 38,25 g MeNO<sub>3</sub>, 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

68. X mol MeOH dan 80% unum bilan 34 g MeNO<sub>3</sub>, 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

69. KOH → KHCO<sub>3</sub> → K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> → KCl reaksiya unumlarini 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

70. KOH → KHCO<sub>3</sub> → K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> → KCl reaksiya unumlarini 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

71.  $2CO \rightarrow 1,5CO_2 \rightarrow 1,2NaHCO_3 \rightarrow 0,45Na_2CO_3$  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**

72. KOH+H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> → K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>+H<sub>2</sub>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 kislota massasi (58,8 g) kelib chiqadi.  $58,8/98=0,6$  mol kislota sarflangan va 0,6 mol K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub> hosil bo'lgan. **174\*0,6=104,4 g**

73. KOH+H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> → K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>+H<sub>2</sub>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

74. KOH+H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> → K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>+H<sub>2</sub>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

75. KOH+H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> → K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>+H<sub>2</sub>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

76. Sulfat kislota eritmasida quyidagi ionlarni ularning miqdori kamayib borish tartibida joylashtiring 1) H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> 2) SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 3) HSO<sub>4</sub><sup>-</sup>  
A) 1,2,3 B) 3,2,1 **C) 1,3,2** D) 2,3,1

77. Sulfat kislota eritmasida quyidagi ionlarni ularning miqdori ortib borish tartibida joylashtiring 1) H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> 2) SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 3) HSO<sub>4</sub><sup>-</sup>  
A) 1,2,3 B) 3,2,1 C) 1,3,2 **D) 2,3,1**

78. Ortofosfat kislota eritmasida quyidagi ionlarni ularning miqdori kamayib borish tartibida joylashtiring 1) H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> 2) PO<sub>4</sub><sup>3-</sup> 3) HPO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 4) H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup>  
A) 1,4,2,3 B) 3,2,1,4 **C) 1,4,3,2** D) 2,3,1,4

79. Ortofosfat kislota eritmasida quyidagi ionlarni ularning miqdori ortib borish tartibida joylashtiring 1) H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> 2) PO<sub>4</sub><sup>3-</sup> 3) HPO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 4) H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup>  
A) 1,4,2,3 B) 3,2,1,4 C) 1,4,3,2 **D) 2,3,4,1**

80. Quyidagilardan qaysi biri amfoter elektrolit hisoblanadi? A) NH<sub>4</sub>OH **B) H<sub>2</sub>O** C) HNO<sub>3</sub> D) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

81. Quyidagilardan qaysi biri amfoter elektrolit hisoblanmaydi? **A) NH<sub>4</sub>OH** B) H<sub>2</sub>O C) Zn(OH)<sub>2</sub> D) Cr(OH)<sub>3</sub>

82. Quyidagilardan qaysi biri amfoter elektrolit hisoblanmaydi? **A) NH<sub>4</sub>OH** B) H<sub>2</sub>O C) Zn(OH)<sub>2</sub> D) Al(OH)<sub>3</sub>

83. Quyidagilardan qaysi biri amfoter elektrolit hisoblanadi? A) NH<sub>4</sub>OH **B) H<sub>2</sub>O** C) CH<sub>3</sub>COONa D) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

84. 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

85. 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

86. 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

87. 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

88. Qaysi tuzlar eritmalari o'zaro aralashirilganda bir tuz ikkinchi tuz gidrolizini kuchaytiradi? 1) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 2) Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> 3) Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> 4) NaNO<sub>3</sub>  
**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

89. Qaysi tuzlar eritmalari o'zaro aralashirilganda tuzlar bir-birini gidrolizini kuchaytiradi? 1) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 2) Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> 3) Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> 4) NaNO<sub>3</sub>  
**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

90. 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 gidrolizini kuchaytirishi**  
D) ikki xil tuzning bitta eritmada bir-birining gidrolizini susaytirishi

91. Qaysi tuz eritmasida ishqoriy muhitni ta'minlash gidroliz reaksiyasini oldini oladi?  
A) ZnCl<sub>2</sub> **B) K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>** C) NaNO<sub>3</sub> D) MgSO<sub>4</sub>

92. Qaysi tuz eritmasida kislotali muhitni ta'minlash gidroliz reaksiyasini oldini oladi?  
**A) CuCl<sub>2</sub>** B) CaSO<sub>3</sub> C) NaNO<sub>3</sub> D) MgSO<sub>4</sub>

93. Qaysi tuz eritmasida ishqoriy muhitni ta'minlash gidroliz reaksiyasini oldini oladi?  
A) ZnCl<sub>2</sub> **B) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>** C) NaNO<sub>3</sub> D) MgSO<sub>4</sub>

94. Qaysi tuz eritmasida kislotali muhitni ta'minlash gidroliz reaksiyasini oldini oladi?  
A) KCN B) CaSO<sub>3</sub> C) NaNO<sub>3</sub> **D) MgSO<sub>4</sub>**

95.  $^{238}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 5n$  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
96.  $^{238}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 5n$  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**
97.  $^{238}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 5n$  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
98.  $^{238}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 5n$  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
99.  $^{238}\text{A} \rightarrow ^{144}\text{B} + ^{89}\text{C} + 5n$  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
100. 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 (propaning hajmiy ulushi 75%).  
A)C<sub>4</sub>H<sub>6</sub> B) C<sub>4</sub>H<sub>10</sub> C) C<sub>4</sub>H<sub>8</sub> D) **C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>**
101. 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 (propaning hajmiy ulushi 75%).  
**A)C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>** B) C<sub>4</sub>H<sub>10</sub> C) C<sub>4</sub>H<sub>8</sub> D) C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>
102. 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 (propaning hajmiy ulushi 75%).  
A)C<sub>4</sub>H<sub>6</sub> B) C<sub>4</sub>H<sub>10</sub> C) **C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>** D) C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>
103. 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 (propaning hajmiy ulushi 75%).  
A)C<sub>4</sub>H<sub>6</sub> B) **C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>** C) C<sub>4</sub>H<sub>8</sub> D) C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>
104. 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 (propaning hajmiy ulushi 75%).  
A)C<sub>4</sub>H<sub>6</sub> B) **C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>** C) C<sub>4</sub>H<sub>8</sub> D) C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>
105. Oktavalar qonunini yaratgan olim kim?  
A)Meyer B)Nyulends C)Debereyner D)De.Buabadron
106. 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
107. 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
108. 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
109. 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**
110. 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**
111. Berilgan tartibda ionlarning radiusi qanday o'zgaradi?(elementning tartib raqami berilgan)  
 $\text{S}^{+2} \rightarrow \text{S}^{0} \rightarrow \text{S}^{-2} \rightarrow \text{S}^{+4} \rightarrow \text{S}^{+6}$  a) o'zgarmaydi b) kamayadi c) ortadi  
A)1a 2c 3b 4b B)**1c 2c 3b 4b**  
C)1b 2c 3b 4b D)1c 2a 3b 4b
112. Berilgan tartibda ionlarning radiusi qanday o'zgaradi?(elementning tartib raqami berilgan)  
 $\text{P}^{+3} \rightarrow \text{P}^{0} \rightarrow \text{P}^{-3} \rightarrow \text{P}^{+5}$  a) o'zgarmaydi b) kamayadi c) ortadi  
A)1a 2c 3b B)**1c 2c 3b** C)1b 2c 3b D)1c 2a 3b
113. Nitrat kislota s, p, sp, sp<sup>2</sup>, sp<sup>3</sup> 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
114. Ortofosfat kislota s, p, sp, sp<sup>2</sup>, sp<sup>3</sup>; 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
115. Sulfat kislota s, p, sp, sp<sup>2</sup>, sp<sup>3</sup>; 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
116. Perxlorat kislota s, p, sp, sp<sup>2</sup>, sp<sup>3</sup>; 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**
117. Chumoli kislota s, p, sp, sp<sup>2</sup>, sp<sup>3</sup>; 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
118. Suvda sp<sup>3</sup> orbitalar soni qancha?  
A)0 B)12 C)**4** D)8
119. Metil spirta sp<sup>3</sup> orbitalar soni qancha?  
A)0 B)12 C)4 D)**8**
120. Etil spirta sp<sup>3</sup> orbitalar soni qancha?  
A)0 B)**12** C)4 D)8
121. Suvda sp<sup>2</sup> orbitalar soni qancha?  
**A)0** B)12 C)4 D)8
122. Suvda sp orbitalar soni qancha?  
**A)0** B)12 C)4 D)8
123. Quyidagi moddalarni tarkibida (a)-qutb li, (b)-donor-akseptor, (c)-qutbsiz va (d)-ionli bog'lari bor bo'lgan moddalarni aniqlang? 1)BaCl<sub>2</sub> 2)Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>8</sub> 3)Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 4)NaNO<sub>2</sub> 5)H<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub> 6)CO 7)H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> 8)CO<sub>2</sub>  
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

124. Quyidagi moddalarni tarkibida (a)-qutb li, (b)-donor-akseptor, (c)-qutbsiz va (d)-ionli bog'lar bor bo'lgan moddalarni aniqlang? 1)BaCl<sub>2</sub>  
2)Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>8</sub> 3)Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 4)NaNO<sub>2</sub> 5)H<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub> 6)CO 7)H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> 8)CO<sub>2</sub>  
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

125. 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

126. 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

127. 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

128. 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

129. 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

130. 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

131. 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

132. 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

133. 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

134. 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

135. 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

136. Suvda eriydigan tuzning 240 ml 1,5 M li eritmasiga uning 2,5 M 200 g ( $\rho=1,25\text{g/ml}$ ) eritmasi aralashtirilganda 15,2% 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

137. 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

138. 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

139. 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

140. 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

141. 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

142. 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

143. 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

144. 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

145. 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

146. 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

147. 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

148. 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

149. 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

150. 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

151. 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**

152. 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

153. 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

154. 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

155. 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

156. 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

157. 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**

158. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 645 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan MeCl\*H<sub>2</sub>O kristallgidratidan 264 gr cho'kmaga tushdi. (S<sub>10</sub>=72;S<sub>80</sub>=115) MeCl\*H<sub>2</sub>O tarkibidagi kislrodning massa ulushini (%) toping?

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

159. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 660 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan MeCl\*H<sub>2</sub>O kristallgidratidan 306 gr cho'kmaga tushdi. (S<sub>10</sub>=55,26 ;S<sub>80</sub>=120) MeCl\*H<sub>2</sub>O tarkibidagi kislrodning massa ulushini (%) toping?

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

160. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 645 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan MeCl\*H<sub>2</sub>O kristallgidratidan 264 gr cho'kmaga tushdi. (S<sub>10</sub>=72;S<sub>80</sub>=115) MeCl\*H<sub>2</sub>O tarkibidagi xlorning massa ulushini (%) toping?

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

161. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 645 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan MeCl\*H<sub>2</sub>O kristallgidratidan 264 gr cho'kmaga tushdi. (S<sub>10</sub>=72;S<sub>80</sub>=115) MeCl\*H<sub>2</sub>O tarkibidagi Me ni aniqlang.

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

162. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 660 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan MeCl\*H<sub>2</sub>O kristallgidratidan 306 gr cho'kmaga tushdi. (S<sub>10</sub>=55,26 ;S<sub>80</sub>=120) MeCl\*H<sub>2</sub>O tarkibidagi xlorning massa ulushini (%) toping?

A)58,677 B)26,44 **C)46,4** D)26,75

163. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 660 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan MeCl\*H<sub>2</sub>O kristallgidratidan 306 gr cho'kmaga tushdi. (S<sub>10</sub>=55,26 ;S<sub>80</sub>=120) MeCl\*H<sub>2</sub>O tarkibidagi Me ni aniqlang.

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

164. Ishqoriy metal xloridining 80°C dagi 660 g to'yingan eritmasi 10°C gacha sovutilganda ajralib chiqadigan MeCl\*H<sub>2</sub>O kristallgidratidan 306 gr cho'kmaga tushdi. (S<sub>10</sub>=55,26 ;S<sub>80</sub>=120) MeCl\*H<sub>2</sub>O tarkibidagi Me ning massa ulushini aniqlang.

**A)30** B)24,66 C)45,3 D)36,4

165. Propan va etin gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub>O 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

166. Propan va butin gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub>O 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

167. Propin va etan gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub>O 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

168. Propin va butan gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub>O 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

169. Butan va etin gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub>O 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

170. Pentan va etin gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub>O 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

171. Pentan va propin gazlar aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibida CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub>O 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

172. Tarkibi qanday bo'lgan oleumga 0,2 mol suv qo'shilganda sp<sup>2</sup> va sp<sup>3</sup> orbitalari soni 5:2 nisbatda bo'lgan 103,2 gr oleum olindi, oleum tarkibini toping?

A)2SO<sub>3</sub>\*H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> B)4SO<sub>3</sub>\*H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
C)0,25SO<sub>3</sub>\*H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> **D)5SO<sub>3</sub>\*H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**

173. Tarkibi qanday bo'lgan oleumga 0,3 mol suv qo'shilganda sp<sup>2</sup> va sp<sup>3</sup> orbitalari soni 5:2 nisbatda bo'lgan 154,8 gr oleum olindi, oleum tarkibini toping?

A)2SO<sub>3</sub>\*H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> B)4SO<sub>3</sub>\*H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
C)0,25SO<sub>3</sub>\*H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> **D)5SO<sub>3</sub>\*H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**

174. Tarkibi qanday bo'lgan oleumga 0,24 mol suv qo'shilganda sp<sup>2</sup> va sp<sup>3</sup> orbitalari 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)  $5\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$

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, 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. 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)  $5\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$

177. 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)  $5\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$

178. 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)  $5\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$

179. 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)  $5\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$

180. 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)  $5\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$

181. Nikotin tarkibidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang?

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

182. Anabazin tarkibidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang?

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

183. Kofein tarkibidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang?

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

184. Nikotin tarkibidagi azot atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang?

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

185. Anabazin tarkibidagi azot atomlarining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang?

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

186. 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

187. 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? ( $\alpha=0,8$ )

- A)300 B)1600 C)1200 D)400

188. 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

189. 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? ( $\alpha=0,8$ )

- A)9632 B)1600 C)1200 D)2408

190. 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

191. 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

192. 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

193. Qaysi tolani puxtaligi tabiiy tola hisoblangan junning puxtaligidan ikki martadan ham ziyodroq, yorug'likka chidash xossasi esa boshqa har qanday tolaniqidan ustun turadi?

- A)kapron B)nitron C)xlirin D)lavan

194. Moyal 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 ( $A \cdot \text{min}$ ) o'tganligini aniqlang?

- A)8 B)77200 C)12864 D)2144

195. Moyal 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 ( $A \cdot \text{min}$ ) o'tganligini aniqlang?

- A)4 B)38600 C)6432 D)1072

196. Moyal 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 ( $A \cdot \text{min}$ ) o'tganligini aniqlang?

- A)8 B)77200 C)12864 D)2144

197. Moyal 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 ( $A \cdot \text{min}$ ) o'tganligini aniqlang?

- A)8 B)77200 C)12864 D)2144

198. Moyal 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 ( $A \cdot \text{min}$ ) o'tganligini aniqlang?

- A)6 B)57900 C)9648 D)1608

199. Moyal 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 ( $A \cdot \text{min}$ ) o'tganligini aniqlang?

- A)12 B)115800 C)19296 D)3216

200. Moyal 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 ( $A \cdot \text{min}$ )

o'tganligini aniqlang?

A)16 B)154400 C)25728 D)4288

**201.** 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

**202.** 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

**203.** 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

**204.** 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

**205.** 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

**206.** 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

**207.** 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

**208.** 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

**209.** 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)  $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$

**210.** 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)  $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$

**211.** 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)  $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$

**212.** 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)  $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$

**213.** 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)  $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$

**214.** 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)  $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$**

**215.** 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)  $0,6\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$

**216.** Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $\text{sp}^2$  gibritlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbati 1:9,333 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?

A)  $\text{C}_4\text{H}_6$  B)  $\text{C}_3\text{H}_6$  **C)  $\text{C}_4\text{H}_8$**  D)  $\text{C}_2\text{H}_4$

**217.** Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $\text{sp}^2$  gibritlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbati 1:6,666 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?

A)  $\text{C}_4\text{H}_6$  **B)  $\text{C}_6\text{H}_6$**  C)  $\text{C}_4\text{H}_8$  D)  $\text{C}_2\text{H}_4$

**218.** Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $\text{sp}^2$  gibritlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbati 1:4 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?

A)  $\text{C}_4\text{H}_6$  B)  $\text{C}_3\text{H}_6$  **C)  $\text{C}_4\text{H}_8$**  **D)  $\text{C}_2\text{H}_4$**

**219.** Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $\text{sp}^2$  gibritlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbati 1:12 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?

**A)  $\text{C}_5\text{H}_{10}$**  B)  $\text{C}_3\text{H}_6$  C)  $\text{C}_4\text{H}_8$  D)  $\text{C}_2\text{H}_4$

**220.** Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $\text{sp}^2$  gibritlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbati 1:14,666 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?

**A)  $\text{C}_6\text{H}_{12}$**  B)  $\text{C}_4\text{H}_{10}$  C)  $\text{C}_5\text{H}_{10}$  D)  $\text{C}_4\text{H}_8$

**221.** Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 60% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $\text{sp}^2$  gibritlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbati 1:7 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?

**A)  $\text{C}_5\text{H}_{10}$**  B)  $\text{C}_3\text{H}_6$  C)  $\text{C}_4\text{H}_8$  D)  $\text{C}_2\text{H}_4$

**222.** Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 60% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $\text{sp}^2$  gibritlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbati 1:5,333 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?

A)  $\text{C}_5\text{H}_{10}$  B)  $\text{C}_3\text{H}_6$  **C)  $\text{C}_4\text{H}_8$**  D)  $\text{C}_2\text{H}_4$

**223.** Nomalum alken Pt katalizator ishtirokida 60% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $\text{sp}^2$  gibritlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbati 1:3,5 bo'lsa, to'yinmagan uglevodorodni aniqlang?

A)  $\text{C}_5\text{H}_{10}$  **B)  $\text{C}_3\text{H}_6$**  C)  $\text{C}_4\text{H}_8$  D)  $\text{C}_2\text{H}_4$

**224.** Ikki pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 3 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitalar 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

**225.** Ikki pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 3 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitalar soni yig'indisi 87 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni qiymati kichik pog'onani toping.

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

**226.** Ikki pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 3 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitalar 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**

**227.** Ikki pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 3 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitalar 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

**228.** Ikki pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 2 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitalar 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

**229.** Ikki pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 2 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitalar 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

**230.** Ikki pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 2 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitalar soni yig'indisi 102 ga teng bo'lsa, bosh kvant soni qiymati yig'indisini toping.

**A)8** B)10 C)6 D)9

**231.** Ikki pog'onaning bosh kvant sonlari qiymatlari o'rtasidagi farq 3 ga teng, ularning maksimal elektronlar soni va orbitalar 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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

**240.** 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**

**241.** 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

**242.** 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

**243.** 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

**244.** 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

**245.** 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

**246.** 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**

**247.** 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

**248.** 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

**249.** 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**

**250.** 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

**251.** 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**

**252.** 3120 gr suvda 224 litr (n.sh.) sulfat anhidrid yuttirilishidan hosil bo'lgan eritma ( $\rho=1,6g/ml$ ) n ing bir qismiga 44,8 litr (n.sh) sulfat anhidrid 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

- 253.** 1560 gr suvda 112 litr (n.sh.) sulfat angidrid yuttirilishidan hosil bo'lgan eritma ( $\rho=1,6\text{g/ml}$ ) 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
- 254.** 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
- 255.** 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
- 256.** 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
- 257.**  $\text{Co}_2\text{O}_3+\text{HCl}=\dots$  oksidlanish qaytarilish reaksiyasida barcha moddalar oldidagi koeffitsientlar yig'indisini toping.  
A)12 B)13 C)14 D)15
- 258.**  $\text{Co}_2\text{O}_3+\text{HCl}=\dots$  oksidlanish qaytarilish reaksiyasida o'ng tarafdagi moddalar oldidagi koeffitsientlar yig'indisini toping.
- 259.**  $\text{Co}_2\text{O}_3+\text{HCl}=\dots$  oksidlanish qaytarilish reaksiyasida chap tarafdagi moddalar oldidagi koeffitsientlar yig'indisini toping.
- 260.**  $\text{Co}_2\text{O}_3+\text{HCl}=\dots$  oksidlanish qaytarilish reaksiyasida o'ng va chap tarafdagi moddalar oldidagi koeffitsientlarini toping.
- 261.** Orbital kvant soni 8 ga teng bo'lgan pog'onachaga eng ko'pi bilan nechta elektron sig'adi.  
A)17 **B)34** C)16 D)32
- 262.** Orbital kvant soni 7 ga teng bo'lgan pog'onachaga eng ko'pi bilan nechta elektron sig'adi.  
A)14 B)28 C)16 **D)30**
- 263.** Orbital kvant soni 6 ga teng bo'lgan pog'onachaga eng ko'pi bilan nechta elektron sig'adi.  
A)14 B)12 **C)26** D)24
- 264.** Orbital kvant soni 5 ga teng bo'lgan pog'onachaga eng ko'pi bilan nechta elektron sig'adi.  
A)17 B)20 C)10 **D)22**
- 265.** Orbital kvant soni 9 ga teng bo'lgan pog'onachaga eng ko'pi bilan nechta elektron sig'adi.  
A)36 B)34 C)18 **D)38**
- 266.** 1814-yilda Berselius nechta elementdan iborat davriy sistema tuzdi?  
A)63 B)46 C)47 D)64
- 267.** 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
- 268.** 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
- 269.** 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
- 270.** 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
- 271.** 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
- 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 C element izotoplarini massalarini aniqlang.  
A)224 B)86,138 **C)138, 86** 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 element izotopi massasini aniqlang.  
A)224 **B)138** C)138, 86 D)86, 48
- 274.**  ${}_{90}\text{A} \rightarrow {}_{52}\text{B} + {}_{38}\text{C} + 9n$  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, A elementdagi neytron soni C elementdagi neytronlardan nechtaga ko'p.  
A)98 **B)95** C)86 D)48
- 275.**  ${}_{90}\text{A} \rightarrow {}_{52}\text{B} + {}_{38}\text{C} + 9n$  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 C element izotoplarini massalarini aniqlang.  
**A)224** B)86,138 C)138, 86 D)86, 48
- 276.**  ${}_{90}\text{A} \rightarrow {}_{52}\text{B} + {}_{38}\text{C} + 9n$  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, A va C element izotoplarini massalarini aniqlang.  
A)224, 86 B)86,138 **C)233, 86** D)86, 48
- 277.**  ${}_{90}\text{A} \rightarrow {}_{52}\text{B} + {}_{38}\text{C} + 9n$  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 izotoplarini massalarini aniqlang.

A)224,138 B)86,138 **C)138, 233** D)86, 48

**278.**  ${}_{90}\text{A} \rightarrow {}_{52}\text{B} + {}_{38}\text{C} + n$  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 izotopi massasini aniqlang.

A)224 **B) 138** C) 86 D)86

**279.** 200 mg xrom gidrososulfat tarkibidagi xrom va oltingugurt massa nisbatini aniqlang?

A)1:2 B)1:1,625 C)1:1 D)1:1,5

**280.** 300 mg xrom gidrososulfat tarkibidagi xrom va oltingugurt massa nisbatini aniqlang?

A)1:2 B)1:1,625 C)1:1 D)1:1,5

**281.** 500 mg xrom gidrososulfat tarkibidagi xrom va oltingugurt massa nisbatini aniqlang?

A)1:2 B)1:1,625 C)1:1 D)1:1,5

**282.** 400 mg xrom gidrososulfat tarkibidagi xrom va oltingugurt massa nisbatini aniqlang?

A)1:2 B)1:1,625 C)1:1 D)1:1,5

**283.** 450 mg xrom gidrososulfat tarkibidagi xrom va oltingugurt massa nisbatini aniqlang?

A)1:2 B)1:1,625 C)1:1 D)1:1,5

284. 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

285. 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

286. 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**

287. 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

288. 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)  $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,3; 2,76$

289. 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)  $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,3; 2,76$

290. 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)  $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,3; 2,76$

291. 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)  $\text{C}_{17}\text{H}_{29}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; \text{C}_{17}\text{H}_{33}; 0,3; 2,76$

292. 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)  $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \text{SO}_3$

293. 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)  $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \text{SO}_3$

294. Oleum tarkibidagi vodorodning 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)  $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \text{SO}_3$

295. Oleum tarkibidagi kislorodning 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)  $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \text{SO}_3$

296. Azotning n. sh. dagi zichligi 1,25 g/l ga teng. Qanday temperaturada kislorodning zichligi 1,25 g/l ga teng bo'ladi? ( $P=\text{const}$ )

A) 312 B) 546 C) 294 D) 273

297. Qanday haroratdagi ( $^{\circ}\text{C}$ ) azotning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo'ladi? ( $P=\text{const}$ )

**A) -34.1** B) -136.5 C) -17 D) -102.4

298. Qanday haroratdagi ( $^{\circ}\text{C}$ ) metanning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo'ladi? ( $P=\text{const}$ )

A) -34.1 **B) -136.5** C) -17 D) -102.4

299. Qanday haroratdagi ( $^{\circ}\text{C}$ ) etanning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo'ladi? ( $P=\text{const}$ )

A) -34.1 B) -136.5 **C) -17** D) -102.4

300. Qanday haroratdagi ( $^{\circ}\text{C}$ ) neonning zichligi normal sharoitdagi kislorodning zichligiga teng bo'ladi? ( $P=\text{const}$ )

A) -34.1 B) -136.5 C) -17 **D) -102.4**

301. Kripton bilan qaysi gaz modda ( $65^{\circ}$  haroratda) aralashirilganda zichlik 1,25 g/l ga teng bo'ladi?

**A) metil amin** B) karbonat angidrit

C) sulfid angidrit D) xlor

302.  ${}^{222}\text{E} \rightarrow {}_{87}\text{Pb} + x_1^2\alpha + 4^0\beta$  yadro reaksiyasida 4.44 mg E

parchalanganda qancha ( $\text{sm}^3$ ) geliy ajraladi. (Pb tarkibidagi neytronlar soni E tarkibidagi neytronlar sonidan 12 ta ga kam)

**A) 1,792** B) 0,672 B) 0,448 D) 2,016

303.  ${}^{222}\text{E} \rightarrow {}_{87}\text{Pb} + x_2^2\alpha + 4^0\beta$  yadro reaksiyasida 2.22 mg E

parchalanganda qancha ( $\text{sm}^3$ ) geliy ajraladi. (Pb tarkibidagi neytronlar soni E

tarkibidagi neyronlar sonidan 8 ta ga kam)

A) 1,792 B) 0,672 **B) 0,448** D) 2,016

304.  $^{222}\text{E} \rightarrow {}_{87}\text{Pb} + x\alpha + 4\beta$  yadro reaksiyasida 2.22 mg E

parchalanganda qancha ( $\text{sm}^{-3}$ ) geliy ajraladi. (Pb tarkibidagi neyronlar soni E tarkibidagi neyronlar sonidan 16 ta ga kam)

A) 1,792 B) 0,672 B) 0,448 **D) 1,344**

305.  $^{222}\text{E} \rightarrow {}_{87}\text{Pb} + x\alpha + 4\beta$  yadro reaksiyasida 6.66 mg E

parchalanganda qancha ( $\text{sm}^{-3}$ ) geliy ajraladi. (Pb tarkibidagi neyronlar soni E tarkibidagi neyronlar sonidan 10 ta ga kam)

A) 1,792 B) 0,672 B) 0,448 **D) 2,016**

306. 100 ml  $\text{C}_3\text{H}_6$ ,  $\text{C}_4\text{H}_8$ ,  $\text{C}_4\text{H}_{10}$  aralashmasiga 1050 ml kislorod qo`shib yondirildi. Olingan aralashmadagi ortib qolgan kislorod hajmi ajralgan  $\text{CO}_2$  hajmidan 1.2 marta katta bo`lsa, hosil bo`lgan aralashmaning hajmini aniqlang. ( $\text{C}_3\text{H}_6$ ,  $\text{C}_4\text{H}_8$  lar 1:2 mol nisbatda) A) 450 B) 345 C) 495 D)405

307. 150 ml  $\text{C}_3\text{H}_6$ ,  $\text{C}_4\text{H}_8$ ,  $\text{C}_4\text{H}_{10}$  aralashmasiga 1225 ml kislorod qo`shib yondirildi. Olingan aralashmadagi ortib qolgan kislorod hajmi ajralgan  $\text{CO}_2$  hajmiga teng bo`lsa, hosil bo`lgan aralashmaning hajmini aniqlang. ( $\text{C}_3\text{H}_6$ ,  $\text{C}_4\text{H}_8$  lar 1:2 mol nisbatda)

A) 450 B) 345 C) 495 D)405

308. 120 ml  $\text{C}_3\text{H}_6$ ,  $\text{C}_4\text{H}_8$ ,  $\text{C}_4\text{H}_{10}$  aralashmasiga 900 ml kislorod qo`shib yondirildi. Olingan aralashmadagi ortib qolgan kislorod hajmi ajralgan  $\text{CO}_2$  hajmiga teng bo`lsa, hosil bo`lgan aralashmaning hajmini aniqlang. ( $\text{C}_3\text{H}_6$ ,  $\text{C}_4\text{H}_8$  lar 2:3 mol nisbatda)

A) 450 B) 345 C) 495 D)405

309. 90 ml  $\text{C}_3\text{H}_6$ ,  $\text{C}_4\text{H}_8$ ,  $\text{C}_4\text{H}_{10}$  aralashmasiga 1100 ml kislorod qo`shib yondirildi. Olingan aralashmadagi ortib qolgan kislorod hajmi ajralgan  $\text{CO}_2$  hajmidan 1.5 marta katta bo`lsa, hosil bo`lgan aralashmaning hajmini aniqlang. ( $\text{C}_3\text{H}_6$ ,  $\text{C}_4\text{H}_8$  lar 3:2 mol nisbatda) A) 450 B) 345 C) 495 D)405

310. 80 ml  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{C}_3\text{H}_6$ ,  $\text{C}_4\text{H}_{10}$  aralashmasiga 830 ml kislorod qo`shib yondirildi. Olingan aralashmadagi ortib qolgan kislorod hajmi ajralgan  $\text{CO}_2$  hajmidan 1.5 marta katta bo`lsa, hosil bo`lgan aralashmaning hajmini aniqlang. ( $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{C}_3\text{H}_6$  lar 1:3 mol nisbatda) A) 450 B) 345 C) 495 D)405

311. 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

312. 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

313. 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

314. 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**

315. 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**

316. 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

317. 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

318.  $\text{MnO}_4^- + \text{C}_2\text{O}_4^{2-} + \text{H}^+ \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{CO}_2 + \dots$  qisqa ionli tenglamani barcha koeffitsiyentlari yig`indisini toping.

A)23 B)25 C)20 D)43

319.  $\text{MnO}_4^- + \text{C}_2\text{O}_4^{2-} + \text{H}^+ \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{CO}_2 + \dots$  qisqa ionli tenglamaning o`ng tomondagi koeffitsiyentini toping.

320.  $\text{MnO}_4^- + \text{C}_2\text{O}_4^{2-} + \text{H}^+ \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{CO}_2 + \dots$  qisqa ionli tenglamaning chap tomondagi koeffitsiyentini toping.

321. 1,03 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li  $\text{KMnO}_4$  eritmasidan

4 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

**A)NaBr** B)NaCl C)NaI D)NaF

322. 1,5 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li  $\text{KMnO}_4$  eritmasidan

4 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

A)NaBr B)NaCl **C)NaI** D)NaF

323. 1,545 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li  $\text{KMnO}_4$  eritmasidan

6 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

**A)NaBr** B)NaCl C)NaI D)NaF

324. 1,17 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li  $\text{KMnO}_4$  eritmasidan

8 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

A)NaBr **B)NaCl** C)NaI D)NaF

325. 1,755 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li  $\text{KMnO}_4$  eritmasidan

12 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

A)NaBr **B)NaCl** C)NaI D)NaF

326. 0,515 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li  $\text{KMnO}_4$  eritmasidan

2 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

**A)NaBr** B)NaCl C)NaI D)NaF

327. 3 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr li  $\text{KMnO}_4$  eritmasidan

8 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

A)NaBr B)NaCl **C)NaI** D)NaF

328. 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

329. 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

330. 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

331. 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**

332. 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

333. 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

**334.** 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**

335. 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

336. 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

337. Mis(II)- nitratning 18,8% li suvli eritmasi elektrolarda 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

338. Mis(II)- nitratning 28,2% li suvli eritmasi elektrolarda 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**

339. Mis(II)- nitratning 9,4% li suvli eritmasi elektrolarda 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

**340.** Mis(II)- nitratning 37,6% li suvli eritmasi elektrolarda 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**

341. Mis(II)- nitratning 14,1% li suvli eritmasi elektrolarda 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

342. Mis(II)- nitratning 11,28% li suvli eritmasi elektrolarda 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**

343. Noma'lum alken  $\text{KMnO}_4$  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  $\text{KMnO}_4$  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. Noma'lum alken  $\text{KMnO}_4$  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

346. Noma'lum alken  $\text{KMnO}_4$  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

347. Noma'lum alken  $\text{KMnO}_4$  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

348. Noma'lum alken  $\text{KMnO}_4$  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

349. Noma'lum alken  $\text{KMnO}_4$  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

350. 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

351. 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

352. 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

353. 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

354. 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

355. 3,64 gr karbon kislotaga 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  $\text{CH}_3\text{COONa}$   
B)0,06 mol  $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$   
C)0,04 mol  $\text{CH}_3\text{COONH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$   
**D)0,04 mol  $\text{CH}_3\text{COONH}_2 \cdot \text{CH}_3$**

356. 1,82 gr karbon kislotaga 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  $\text{CH}_3\text{COONa}$   
B)0,06 mol  $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$   
C)0,02 mol  $\text{CH}_3\text{COONH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$   
**D)0,02 mol  $\text{CH}_3\text{COONH}_2 \cdot \text{CH}_3$**

**357.** 7,28 gr karbon kislotaga 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  $\text{CH}_3\text{COONa}$   
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  $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{CH}_3$

358. 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 gelyga nisbatan zichligi esa 4 ga teng bo'ldi. Dastlabki tuzning tuzilishi va miqdorini aniqlang.

- A)0,04 mol  $\text{CH}_3\text{COONa}$   
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  $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{CH}_3$

359. 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 gelyga nisbatan zichligi esa 4 ga teng bo'ldi. Dastlabki tuzning tuzilishi va miqdorini aniqlang.

- A)0,04 mol  $\text{CH}_3\text{COONa}$   
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  $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{CH}_3$

360. 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 gelyga nisbatan zichligi esa 4 ga teng bo'ldi. Dastlabki tuzning tuzilishi va miqdorini aniqlang.

- A)0,04 mol  $\text{CH}_3\text{COONa}$   
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  $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{CH}_3$

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, 30°C da bu reaksiyalar tezliklari nisbatini toping.

- A)0,889 B)1,5 C)0,45 D)0,667

362. 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

363. 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

364. 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

365. 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

366. 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

367. 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

368. 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

369. 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

370. 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

371. 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

372. 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

373. 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

374.  $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{HI}$  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

375.  $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{HI}$  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

376.  $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{HI}$  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

377.  $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{HI}$  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

378.  $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{HI}$  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

379.  $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{HI}$  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

380.  $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$  reaksiyaning 500°C dagi muvozanat konstantasi 20 ga teng. Yodning 60% miqdori yodod yodidga aylanishi uchun yodod va yodni qanday molyar nisbatda aralashtirish kerak?  
A)2,4:1 B)3:1 **C)0,78:1** D)1:3,45
381. 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
382. 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
383. 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
384. 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
385. 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
386. 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
387. 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
388. 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
389. Butan katalizator ishtirokida qizdirilganda uning 75% izobutanga aylandi. Butanning izomerlanish konstantasini toping.  
**A)3** B)4 C)5 D)2
- 390.** Butan katalizator ishtirokida qizdirilganda uning 70% izobutanga aylandi. Butanning izomerlanish konstantasini toping.  
A)3 B)4 C)5 **D)2,33**
391. Butan katalizator ishtirokida qizdirilganda uning 80% izobutanga aylandi. Butanning izomerlanish konstantasini toping.  
A)3 **B)4** C)5 D)2
392. Butan katalizator ishtirokida qizdirilganda uning 60% izobutanga aylandi. Butanning izomerlanish konstantasini toping.  
A)3 B)4 **C)1,5** D)2
393. Butan katalizator ishtirokida qizdirilganda uning 50% izobutanga aylandi. Butanning izomerlanish konstantasini toping.  
A)3 B)4 **C)1** D)2
394. Butan katalizator ishtirokida qizdirilganda uning 90 % izobutanga aylandi. Butanning izomerlanish konstantasini toping.  
A)3 B)4 C)5 **D)9**
395. 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)BaCO<sub>3</sub> B)CaCO<sub>3</sub> C)SrCO<sub>3</sub> D)MgCO<sub>3</sub>
396. 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)BaCO<sub>3</sub>** B)CaCO<sub>3</sub> C)SrCO<sub>3</sub> D)MgCO<sub>3</sub>
397. 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)BaCO<sub>3</sub> **B)CaCO<sub>3</sub>** C)SrCO<sub>3</sub> D)MgCO<sub>3</sub>
- 398.** 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)BaCO<sub>3</sub> B)CaCO<sub>3</sub> C)SrCO<sub>3</sub> **D)MgCO<sub>3</sub>**
399. 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)BaCO<sub>3</sub> B)CaCO<sub>3</sub> **C)SrCO<sub>3</sub>** D)MgCO<sub>3</sub>
400. Ushbu  $2Cl_2 + 2H_2O \leftrightarrow 4HCl + O_2$  jarayonda harorat oshirilsa, to'g'ri va teskari reaksiyalarning tezliklari qanday o'zgaradi? Reaksiyaning muvozanati qaysi tomonga siljiydi? Moddalarning hosil bo'lish issiqliklari quyidagicha  $Q(H_2O)=241,8\text{kJ/mol}$ ;  $Q(HCl)=92,1\text{kJ/mol}$ .  
A) o'zgarmaydi **B)chappga siljiydi**  
C) o'ngga siljiydi D) temperature ta'sir qilmaydi
401. Ammoniy karbonat va gidrokarbonatidan iborat aralashma qattiq qizdirilishidan hosil bo'lgan gaz aralashmasi xona haroratigacha sovutildi va mo'l miqdordagi xlorid kislota 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
402. Ammoniy karbonat va gidrokarbonatidan iborat aralashma qattiq qizdirilishidan hosil bo'lgan gaz aralashmasi xona haroratigacha sovutildi va mo'l miqdordagi xlorid kislota 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
403. Ammoniy karbonat va gidrokarbonatidan iborat aralashma qattiq qizdirilishidan hosil bo'lgan gaz aralashmasi xona haroratigacha sovutildi va mo'l miqdordagi xlorid kislota 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
404. Ammoniy karbonat va gidrokarbonatidan iborat aralashma qattiq qizdirilishidan hosil bo'lgan gaz aralashmasi xona haroratigacha sovutildi va mo'l miqdordagi xlorid kislota 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
405. Ammoniy karbonat va gidrokarbonatidan iborat aralashma qattiq qizdirilishidan hosil bo'lgan gaz aralashmasi xona haroratigacha sovutildi va mo'l miqdordagi xlorid kislota 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
406. Ammoniy karbonat va gidrokarbonatidan iborat aralashma qattiq qizdirilishidan hosil bo'lgan gaz aralashmasi xona haroratigacha sovutildi va mo'l miqdordagi xlorid kislota 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
407. 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

408. 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

409. 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**

410. 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

411. 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

412. 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

413. 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

414. 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**

415. 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) $\text{HCOOH}$   
**C) $\text{CH}_3\text{COOH}$**  D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$

416. 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) $\text{HCOOH}$**   
C) $\text{CH}_3\text{COOH}$  D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$

417. 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) $\text{HCOOH}$   
C) $\text{CH}_3\text{COOH}$  D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$

418. 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) $\text{HCOOH}$   
C) $\text{CH}_3\text{COOH}$  **D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$**

419. 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) $\text{HCOOH}$**   
C) $\text{CH}_3\text{COOH}$  D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$

420. 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) $\text{HCOOH}$   
**C) $\text{CH}_3\text{COOH}$**  D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$

421. 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) $\text{HCOOH}$

C) $\text{CH}_3\text{COOH}$  **D) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$**

422. 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 %  $\text{NaNO}_3$ ; 3,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
**B)5%  $\text{NaNO}_3$ ; 6,2%  $\text{Na}_2\text{CO}_3$**   
C) 5 %  $\text{NaNO}_3$ ; 3,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
D) 3 %  $\text{NaNO}_3$ ; 6,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

423. 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 %  $\text{NaNO}_3$ ; 3,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
**B)5%  $\text{NaNO}_3$ ; 6,2%  $\text{Na}_2\text{CO}_3$**   
C) 5 %  $\text{NaNO}_3$ ; 3,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
D) 3 %  $\text{NaNO}_3$ ; 6,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

424. 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 %  $\text{NaNO}_3$ ; 3,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
**B)5%  $\text{NaNO}_3$ ; 6,2%  $\text{Na}_2\text{CO}_3$**   
C) 5 %  $\text{NaNO}_3$ ; 3,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
D) 3 %  $\text{NaNO}_3$ ; 6,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

425. 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 %  $\text{NaNO}_3$ ; 3,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
**B)5%  $\text{NaNO}_3$ ; 6,2%  $\text{Na}_2\text{CO}_3$**   
C) 5 %  $\text{NaNO}_3$ ; 3,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
D) 3 %  $\text{NaNO}_3$ ; 6,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

426. 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 %  $\text{NaNO}_3$ ; 3,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
**B)5%  $\text{NaNO}_3$ ; 6,2%  $\text{Na}_2\text{CO}_3$**   
C) 5 %  $\text{NaNO}_3$ ; 3,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
D) 3 %  $\text{NaNO}_3$ ; 6,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

427. 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 %  $\text{NaNO}_3$ ; 3,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
**B)5%  $\text{NaNO}_3$ ; 6,2%  $\text{Na}_2\text{CO}_3$**   
C) 5 %  $\text{NaNO}_3$ ; 3,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
D) 3 %  $\text{NaNO}_3$ ; 6,2 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

428. 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) $\text{SeO}_3$ ;  $\text{K}_2\text{SeO}_4$ ; 7,6%** B) $\text{SO}_3$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ; 8,4%  
C) $\text{SO}_2$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_3$ ; 6,67% D) $\text{N}_2\text{O}_5$ ;  $\text{KNO}_3$ ; 10,1%

429. 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 eritmadagi ishqorning massa ulushini aniqlang.

- A)  $\text{SeO}_3$ ;  $\text{K}_2\text{SeO}_4$ ; 7,6%    **B)  $\text{SO}_3$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ; 7,765%**  
C)  $\text{SO}_2$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_3$ ; 6,67%    D)  $\text{N}_2\text{O}_5$ ;  $\text{KNO}_3$ ; 10,1%

430. 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 eritmadagi ishqorning massa ulushini aniqlang.

- A)  $\text{SeO}_3$ ;  $\text{K}_2\text{SeO}_4$ ; 7,6%    B)  $\text{SO}_3$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ; 8,4%  
C)  $\text{SO}_2$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_3$ ; 6,67%    **D)  $\text{N}_2\text{O}_5$ ;  $\text{KNO}_3$ ; 4,124%**

431. 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 eritmadagi ishqorning massa ulushini aniqlang.

- A)  $\text{SeO}_3$ ;  $\text{K}_2\text{SeO}_4$ ; 7,6%    B)  $\text{SO}_3$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ; 8,4%  
**C)  $\text{SO}_2$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_3$ ; 6,025%**    D)  $\text{N}_2\text{O}_5$ ;  $\text{KNO}_3$ ; 10,1%

432. 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)  $\text{SeO}_3$ ;  $\text{K}_2\text{SeO}_4$ ; 7,6%**    B)  $\text{SO}_3$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ; 8,4%  
C)  $\text{SO}_2$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_3$ ; 6,67%    D)  $\text{N}_2\text{O}_5$ ;  $\text{KNO}_3$ ; 10,1%

433. 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)  $\text{SeO}_3$ ;  $\text{K}_2\text{SeO}_4$ ; 7,6%**    B)  $\text{SO}_3$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ; 8,4%  
C)  $\text{SO}_2$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_3$ ; 6,67%    D)  $\text{N}_2\text{O}_5$ ;  $\text{KNO}_3$ ; 10,1%

434. Murakkab efirni 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 efirning tuzilishini aniqlang.

- A)  $\text{HCOOC}_4\text{H}_9$     B)  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$   
C)  $\text{HCOOC}_3\text{H}_7$     D)  $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOC}_2\text{H}_5$

435. Murakkab efirni 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 efirning tuzilishini aniqlang.

- A)  $\text{HCOOC}_4\text{H}_9$     B)  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$   
C)  $\text{HCOOC}_3\text{H}_7$     D)  $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOC}_2\text{H}_5$

436. Murakkab efirni 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 efirning tuzilishini aniqlang.

- A)  $\text{HCOOC}_4\text{H}_9$     B)  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$   
C)  $\text{HCOOC}_3\text{H}_7$     D)  $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOC}_2\text{H}_5$

437. Murakkab efirni 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 efirning tuzilishini aniqlang.

- A)  $\text{HCOOC}_4\text{H}_9$     B)  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$   
C)  $\text{HCOOC}_3\text{H}_7$     D)  $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOC}_2\text{H}_5$

438. Murakkab efirni 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

efirning tuzilishini aniqlang.

- A)  $\text{HCOOC}_4\text{H}_9$     B)  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$   
C)  $\text{HCOOC}_3\text{H}_7$     D)  $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOC}_2\text{H}_5$

439. 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)l bo'lishi mumkin? 1)Ca 2)Mg 3)Cr 4)Ti  
A)1,3    B)2,4    **C)2**    D)4

440. 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)l bo'lishi mumkin? 1)Al 2)Mg 3)Cr 4)Ti  
**A)1**    B)2,4    C)2    D)4

441. 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)l bo'lishi mumkin? 1)Ca 2)Mg 3)Cr 4)Fe  
A)1,3    B)2,4    C)2    **D)4**

442. 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)l bo'lishi mumkin? 1)Ca 2)Mg 3)Ca 4)Ti  
**A)3**    B)2,4    C)2    D)4

443. 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)l bo'lishi mumkin? 1)Ca 2)Mg 3)Cr 4)Na  
A)1,3    B)2,4    C)2    **D)4**

444. 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)l bo'lishi mumkin? 1)Ca 2)Mg 3)Cr 4)C  
A)1,3    B)2,4    C)2    **D)4**

445. X g 39,2% li sulfat kislota 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)  $75,25 \cdot 10^{23}$     B)  $84,3 \cdot 10^{23}$   
C)  $74,9 \cdot 10^{23}$     D)  $66,4 \cdot 10^{23}$

446. X g 39,2% li sulfat kislota 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)  $75,25 \cdot 10^{23}$     B)  $84,3 \cdot 10^{23}$   
C)  $74,9 \cdot 10^{23}$     D)  $66,4 \cdot 10^{23}$

447. X g 39,2% li sulfat kislota 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)  $75,25 \cdot 10^{23}$     B)  $84,3 \cdot 10^{23}$   
C)  $74,9 \cdot 10^{23}$     D)  $66,4 \cdot 10^{23}$

448. X g 39,2% li sulfat kislota 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)  $75,25 \cdot 10^{23}$     B)  $84,3 \cdot 10^{23}$   
C)  $74,9 \cdot 10^{23}$     D)  $66,4 \cdot 10^{23}$

449. X g 39,2% li sulfat kislota 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)  $75,25 \cdot 10^{23}$     B)  $84,3 \cdot 10^{23}$   
C)  $74,9 \cdot 10^{23}$     D)  $66,4 \cdot 10^{23}$

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 69 marta katta bo'lsa, ajralgan cho'kma massasini (g) aniqlang.  
A)194,4 B)259,2 **C)216** D)243

451. 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**

452. 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**

453. 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

454. 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

455. 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

456.  $KMnO_4$  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

457.  $KMnO_4$  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

458.  $KMnO_4$  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

459.  $KMnO_4$  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

460.  $KMnO_4$  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

461.  $KMnO_4$  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

462. 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

463. 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**

464. 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

465. 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

466. 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

467. 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 aralashtirilganda E ning massa ulushi nechaga (%) teng bo'ladi?  
A)60,2 B)57,6 **C)70,3** D)77,5

468. 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**

469. K.Sheelee tomonidan kashf qilingan bu elementning  $EO_2$  va  $E_3O_4$  tarkibli birikmalari piroyuzit 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

470. 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 aralashtirilganda O ning massa ulushi nechaga (%) teng bo'ladi?  
A)60,2 **B)29,7** C)70,3 D)77,5

471. 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)31,15** B)57,6 C)70,3 D)77,5

472. 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

473. 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
474. 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
475. 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
476. 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**
477. 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
478. 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
479. 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
480. 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
481. 1,2-dobromopropan 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
482. 1,2-dobromopropan 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**
483. 1,2-dobromopropan 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**
484. 1,2-dobromopropan 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**
485. 1,2-dobromopropan 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**
486. 1,2-dobromopropan 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**
487. Alkinlar tarkibidagi elektronlar sonini hisoblash formulasini keltiring.  
A)  $8n+2$  **B)  $8n-2$**  C)  $14n-2$  D)  $10n-2$
488. Alkanlar tarkibidagi elektronlar sonini hisoblash formulasini keltiring.  
**A)  $8n+2$**  B)  $8n-2$  C)  $14n-2$  D)  $10n-2$
489. Alkenlar tarkibidagi elektronlar sonini hisoblash formulasini keltiring.  
A)  $8n+2$  **B)  $8n$**  C)  $14n-2$  D)  $10n-2$
490. sikloalkanlar tarkibidagi elektronlar sonini hisoblash formulasini keltiring.  
A)  $8n+2$  **B)  $8n$**  C)  $14n-2$  D)  $10n-2$
491. Alkadienlar tarkibidagi elektronlar sonini hisoblash formulasini keltiring.  
A)  $8n+2$  **B)  $8n-2$**  C)  $14n-2$  D)  $10n-2$
492. To'yinmagan ikki asosli karbon kislolaning 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**
493. To'yinmagan ikki asosli karbon kislolaning 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
494. To'yinmagan ikki asosli karbon kislolaning 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
495. To'yinmagan ikki asosli karbon kislolaning 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
496. To'yinmagan ikki asosli karbon kislolaning 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
497. To'yinmagan ikki asosli karbon kislolaning 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**
498. Atsetilen kuchli oksidlovchilar ta'sirida oksidlanganda olingan kislolaning 2 moli bilan necha gr 40 % li NaOH eritmasi ta'sirlashib, natriy formati hosil bo'ladi?  
**A) 200** B) 800 C) 600 D) 750
499. Atsetilen kuchli oksidlovchilar ta'sirida oksidlanganda olingan kislolaning 3 moli bilan necha gr 40 % li NaOH eritmasi ta'sirlashib, natriy formati hosil bo'ladi?  
A) 200 **B) 300** C) 600 D) 750
500. Atsetilen kuchli oksidlovchilar ta'sirida oksidlanganda olingan kislolaning 2 moli bilan necha gr 40 % li NaOH eritmasi ta'sirlashib, natriy formati hosil bo'ladi?  
A) 200 B) 800 C) 600 D) 750
501. Atsetilen kuchli oksidlovchilar ta'sirida oksidlanganda olingan kislolaning 1 moli bilan necha gr 40 % li NaOH eritmasi ta'sirlashib, natriy formati hosil bo'ladi?  
A) 200 B) 800 C) 600 **D) 100**
502. Atsetilen kuchli oksidlovchilar ta'sirida oksidlanganda olingan kislolaning 7,5 moli bilan necha gr 40 % li NaOH eritmasi ta'sirlashib, natriy formati hosil bo'ladi?  
A) 200 B) 800 C) 600 **D) 750**
503. 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
504. 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

505. 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

506. 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

507. 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

508. 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

509. 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

510. 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

511. 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**

512. 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

513. 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

514. 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**

515. 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

516. 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

517. 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**

518. 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

519. 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**

520. 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**

521. 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**

522. 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**

523. 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**

524. 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

525. 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**

526. 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**

527. 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

528. 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

529. 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 ( $K_n$ ) 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**

530. 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 ( $K_n$ ) 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

531. 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 ( $K_n$ ) 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

532. 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 ( $K_n$ ) 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

533. Tezligi 0,04 mol/l\*sek bo'lgan reaksiya ( $SO_2+NO_2 \rightleftharpoons SO_3+NO$ ) 50 sek

davom etdi va  $\text{SO}_2$  ning muvozanat konsentratsiyasi 2 mol/l ni tashkil qildi. Muvozanat doimiysi ( $K_m$ ) ning qiymati 0,8 ga teng bo'ldi.  $\text{SO}_2$  ning dastlabki miqdorini aniqlang. Reactor hajmi 2 litr.

A)4,5 B)6 **C)4** D)2,25

534. 3 mol  $\text{RCOCl}$  tarkibli karbonil birikma gidrolizlanganda olingan kislotalar aralashmasi bilan necha mol  $\text{NaOH}$  qoldiqsiz reaksiyaga kirishadi?

**A)6** B)9 C)4,5 D)7,5

535. 2 mol  $\text{RCOCl}$  tarkibli karbonil birikma gidrolizlanganda olingan kislotalar aralashmasi bilan necha mol  $\text{NaOH}$  qoldiqsiz reaksiyaga kirishadi?

A)6 B)9 **C)4** D)7,5

536. 4 mol  $\text{RCOCl}$  tarkibli karbonil birikma gidrolizlanganda olingan kislotalar aralashmasi bilan necha mol  $\text{NaOH}$  qoldiqsiz reaksiyaga kirishadi?

A)6 B)9 **C)8** D)7,5

537. 2,5 mol  $\text{RCOCl}$  tarkibli karbonil birikma gidrolizlanganda olingan kislotalar aralashmasi bilan necha mol  $\text{NaOH}$  qoldiqsiz reaksiyaga kirishadi?

A)6 B)9 C)4,5 **D)5**

538. 1 mol  $\text{RCOCl}$  tarkibli karbonil birikma gidrolizlanganda olingan kislotalar aralashmasi bilan necha mol  $\text{NaOH}$  qoldiqsiz reaksiyaga kirishadi?

A)6 B)9 C)4,5 **D)2**

539. Titri 0,875 g/ml bo'lgan  $\text{KOH}$  eritmasining X ml hajmini to'la neytrallash uchun  $\text{HCl}$  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**

540. Titri 0,875 g/ml bo'lgan  $\text{KOH}$  eritmasining X ml hajmini to'la neytrallash uchun  $\text{HCl}$  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

541. Titri 0,875 g/ml bo'lgan  $\text{KOH}$  eritmasining X ml hajmini to'la neytrallash uchun  $\text{HCl}$  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

542. Titri 0,875 g/ml bo'lgan  $\text{KOH}$  eritmasining X ml hajmini to'la neytrallash uchun  $\text{HCl}$  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

543. Titri 0,875 g/ml bo'lgan  $\text{KOH}$  eritmasining X ml hajmini to'la neytrallash uchun  $\text{HCl}$  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

544. Titri 0,875 g/ml bo'lgan  $\text{KOH}$  eritmasining X ml hajmini to'la neytrallash uchun  $\text{HCl}$  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

545.  $\text{MeClO}$  va  $\text{HCl}$  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

546.  $\text{MeClO}$  va  $\text{HCl}$  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.

547.  $\text{MeClO}$  va  $\text{HCl}$  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.

548.  $\text{MeClO}$  va  $\text{HCl}$  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

549.  $\text{MeClO}$  va  $\text{HCl}$  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.

550.  $\text{MeClO}$  va  $\text{HCl}$  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.

551. Etanol va nominalum aldegididan iborat 18,2 g aralashma 92,8 g  $\text{Ag}_2\text{O}$  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

552. Etanol va nominalum aldegididan iborat 18,2 g aralashma 92,8 g  $\text{Ag}_2\text{O}$  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

553. Etanol va nominalum aldegididan iborat 22,4 g aralashma 92,8 g  $\text{Ag}_2\text{O}$  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

554. Etanol va nominalum aldegididan iborat 30,8 g aralashma 92,8 g  $\text{Ag}_2\text{O}$  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**

555. Etanol va nominalum aldegididan iborat 35 g aralashma 92,8 g  $\text{Ag}_2\text{O}$  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

556. 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

557.  $\text{MeSO}_4$  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

**558.**  $\text{MeSO}_4$  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**

**559.**  $\text{Me}_2\text{SO}_4$  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**

560.  $\text{Me}_2\text{SO}_4$  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**

561.  $\text{Me}_2\text{SO}_4$  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**

562.  $\text{Me}_2\text{SO}_4$  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**

563. Glyukoza fermentative biyg'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

564. Glyukoza fermentative biyg'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**

565. Glyukoza fermentative biyg'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 (87,5% unum) necha g murakkab efir hosil bo'ladi?

A)2,2 B)4,4 **C)7,7** D)6,6

**566.** Glyukoza fermentative biyg'itilganda olingan spirt va karbonat angidrid 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**

567. Glyukoza fermentative biyg'itilganda olingan spirt va karbonat angidrid 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

**568.** 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**

569. 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**

570. 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

571. 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

572. 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

573. Quyida berilgan moddalar orasida molekulyar massasi eng og'irini tanlang?

A) ningidrin B) kofein  
**C) polmiton** D) shilliq kislota

574. O'pka, burun, me'da va ichakdan qon ketganda qon to'xtatuvchi vosita sifatida qo'llaniladigan moddani toping.

A) vitamin A B) glukon kislota  
**C) kalsiy glukonat** D) etil bromid

575. 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

576. Imidazol tarkibidagi uglerod atomining oksidlanish darajasi yig'indisini aniqlang?

A) +1 **B) +2** C) -1 D) -2

577. Tozalanmagan holda morfin sintez qilgan olim kim?

**A) Segen** B) Voskrenskiy  
C) E.G. Gize D) A.P. Orevov

578. D ribozaning epimerini toping?

A) gallaktoza B) galantomin  
**C) 2- arabinoza** D) mannoza

579. Emmonuel usuli bo'yicha 8 mol mahsulot olish uchun necha mol butan kerak?

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

580. 2 mol anilin sintezi qilish uchun necha mol  $(\text{NH}_4)_2\text{S}$  talab etiladi?

A) 2 B) 3 **C) 6** D) 4

581. Qaysi modda yordamida aminokislotalar va oqsillar tarkibidagi aminoguruhlarini miqdoriy analiz qilish mumkin?

A) glukoproteid B) Sianid kislata  
**C) nitrit kislota** D) metanal

582. Ningidringa  $\alpha$ -aminokislota ta'sir ettirilganda 11,2l gaz va 15 gr noma'lum aldegid hosil bo'lgan bo'lsa, aldegidni aniqlang?

**A) formaldegid** B) Sirka aldegid  
C) metanon D) propanal

583. Adenindagi barcha (H) atomini (OH) guruhga almashtirsa, uning massasi qanchaga teng bo'ladi?  
A) 210 B) 181 **C) 215** D) 186
584.  $\text{Cu}^{+2} + \text{S}^{2-} = \text{CuS}$  ushbu qisqartirilgan ionli tenglama molekulyar tenglamaga aylanishi uchun quyidagi qaysi foydalansa bo'ladi?  
A) **Br<sup>-</sup>, Na<sup>+</sup>** B)  $\text{Cl}^-, \text{Pb}^{+2}$   
C)  $\text{Br}^-, \text{Cd}^{+2}$  D)  $\text{CO}_3^{2-}, \text{K}^+$
585. 0.55 mol  $\text{XH}_4$  ning massasi 8,8 gr keladi, 0.75 mol  $\text{X}_2\text{H}_6$  ning massasi 19.5 gr ni tashkil etsa, n ning qiymatini aniqlang?  
**A) 2** B) 4 C) 6 D) 8
586. 24.3 gr metal oksididan 40.8 gr metal xloridi olindi. metalning ekvivalentini aniqlang?  
A) 20 B) 12 **C) 32.5** D) 40
587. 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**
588. Karbon kislata angidridi spirt bilan ta'sirlashishidan karbon kislata hosil bo'ladi, ushbu reaksiyada 71.5 gr kislata angidrididan 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
589.  $\text{EO}_3^{2-}$  anionida 40ta electron bo'lsa, ushbu aniondagi bo'lganishda ishtirok etgan  $\text{sp}^3$  orbitalar sonini toping? A) 2 B) 3 **C) 4** D) 5
590. 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**
591. 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
592. Suvda erimaydigan oksid aniqlang? 1) CaO 2) CuO 3) Na<sub>2</sub>O 4) Li<sub>2</sub>O 5) ZnO 6) SiO<sub>2</sub>  
A) 1,3,4 B) 2,4,6 **C) 2,5,6** D) 1,3,6
593. Fenolformaldegid qanday tuzilishli polimer hisoblanadi?  
A) tarmoqlangan **B) fazoviy** C) chiziqli D) spiral
594. Alken va kisloroddan iborat aralashma zichligi  $D(\text{H}_2) = 16,5$  uglerod to'la yondirilgandagi maxsulot sovrilganda gazlar aralashmasi zichligini  $D(\text{H}_2) = 18,4$  ni tashkil etadi. Alkenini aniqlang.  
A) etilen B) buten **C) propen** D) penten
595. Sulfanil kislalani molyar hajmi 138. 4  $\text{g/sm}^3$  ga teng bo'lsa, uning zichligini ( $\text{g/sm}^3$ ) aniqlang?  
A) 5 B) 25 **C) 1.15** D) 16
596. Sulfanil kislalani molyar hajmi 137  $\text{g/sm}^3$  ga teng bo'lsa, uning zichligini ( $\text{g/sm}^3$ ) aniqlang?  
A) 5 B) 25 **C) 1.16** D) 16
597. Sulfanil kislalani molyar hajmi 135,9  $\text{g/sm}^3$  ga teng bo'lsa, uning zichligini ( $\text{g/sm}^3$ ) aniqlang?  
A) 5 B) 25 **C) 1.17** D) 16
598. Sulfanil kislalani molyar hajmi 132,5  $\text{g/sm}^3$  ga teng bo'lsa, uning zichligini ( $\text{g/sm}^3$ ) aniqlang?  
A) 5 B) 25 **C) 1.2** D) 16
599. Malon kislata tarkibida nechta  $\sigma$  va  $\pi$  bog' bor? A) 10, 1 B) 8, 1 **C) 10, 2** D) 8, 2
600. Karbon kislotalarni qanday moddalarda olish mumkin? 1) gemialloid uglevodorodlardan 2, ortoeffirlardan 3. Amidlar 4. Kislata aldegidlar 5. Ikkilamchi spirtlar 6. Xlorangidridlar  
A) 1,2,3,4 **B) barchasi**  
C) 1,2,3,5,6 D) 1,2,3
601. .... eng kichik sirtga ega bo'ladi?  
A) rombik B) kub C) shar D) kvadrat
602. Qanday moddalarga qovushqoqligi juda katta moddalar deb qaraladi?  
A) gaz B) suyuq C) amorf D) quyuq
603. 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
604. Rangsiz quyuq shirinroq suyuqlik, solishtirma massasi d-24- bu qaysi moddaga tegishli?  
A) glitserin B) trinitro glitserin C) etilenglikol D) dinitroglitserin
605.  $\text{HNO}_2$  eritmasining  $\text{pH}=2$  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
606.  $\text{HNO}_2$  eritmasining  $\text{pH}=2$  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**
607.  $\text{HNO}_2$  eritmasining  $\text{pH}=2$  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
608.  $\text{HNO}_2$  eritmasining  $\text{pH}=2$  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
609.  $\text{HNO}_2$  eritmasining  $\text{pH}=2$  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**
610.  $\text{HNO}_2$  eritmasining  $\text{pH}=2$  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
611.  $\text{HNO}_2$  eritmasining  $\text{pH}=2$  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
612. 26°C da va 1,2 atm bosimda nominalum gazning zichligi 3,485 g/l ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?  
A)  $\text{N}_2$  **B)  $\text{Cl}_2$**  C) Ar D)  $\text{O}_2$
613. 26°C da va 1,2 atm bosimda nominalum gazning zichligi 1,9565 g/l ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?  
A)  $\text{N}_2$  B)  $\text{Cl}_2$  **C) Ar** D)  $\text{O}_2$
- 614.** 26°C da va 1,2 atm bosimda nominalum gazning zichligi 1,5652 g/l ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?  
A)  $\text{N}_2$  B)  $\text{Cl}_2$  C) Ar **D)  $\text{O}_2$**
615. 27°C da va 1,3 atm bosimda nominalum gazning zichligi 1,4787 g/l ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?  
**A)  $\text{N}_2$**  B)  $\text{Cl}_2$  C) Ar D)  $\text{O}_2$
616. 27°C da va 1,3 atm bosimda nominalum gazning zichligi 3,75 g/l ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?

A)N<sub>2</sub> B)Cl<sub>2</sub> C)Ar D)O<sub>2</sub>

617. 27°C da va 1,3 atm bosimda nomalum gazning zichligi 2,1125 g/l ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?

A)N<sub>2</sub> B)Cl<sub>2</sub> C)Ar D)O<sub>2</sub>

618. 27°C da va 1,3 atm bosimda nomalum gazning zichligi 1,4787 g/l ga teng. Noma'lum gaz formulasini aniqlang?

A)N<sub>2</sub> B)Cl<sub>2</sub> C)Ar D)O<sub>2</sub>

619. Kriolit –AlF<sub>3</sub>\*nNaF tarkibli mineralda 32,86% natriy bo'lsa, alyuminiy massa ulushini (%) toping?

A)12,86% B)38,57% C)19,29% D)54,28%

620. Kriolit –AlF<sub>3</sub>\*nNaF tarkibli mineralda 32,86% natriy bo'lsa n ning qiymatini toping.

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

621. Kriolit –AlF<sub>3</sub>\*nNaF tarkibli mineralda 32,86% natriy bo'lsa, ftorning massa ulushini (%) toping?

A)12,86% B)38,57% C)19,29% D)54,28%

622. Kriolit –AlF<sub>3</sub>\*nNaF tarkibli mineralda 32,86% natriy bo'lsa, natriy ftoridning massa ulushini (%) toping?

A)12,86% B)60% C)19,29% D)54,28%

623. Kriolit –AlF<sub>3</sub>\*nNaF tarkibli mineralda 32,86% natriy bo'lsa, alyuminiy ftoridning massa ulushini (%) toping?

A)40% B)38,57% C)19,29% D)54,28%

624. 0,025 mol/l 800 ml H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> eritmasining pH=1 bo'lishi uchun 0,1 M H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> eritmasidan qancha ml qo'shil kerak?

A)800 ml B)600 ml C)400 ml D)1000 ml

625. 0,025 mol/l 400 ml H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> eritmasining pH=1 bo'lishi uchun 0,1 M H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> eritmasidan qancha ml qo'shil kerak?

A)800 ml B)300 ml C)400 ml D)1000 ml

626. 0,05 mol/l 800 ml H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> eritmasining pH=1 bo'lishi uchun 0,1 M H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> eritmasidan qancha ml qo'shil kerak?

A)800 ml B)300 ml C)400 ml D)1000 ml

627. 0,025 mol/l 600 ml H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> eritmasining pH=1 bo'lishi uchun 0,1 M H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> eritmasidan qancha ml qo'shil kerak?

A)800 ml B)450 ml C)400 ml D)1000 ml

628. 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 CO<sub>2</sub> ning hajmini aniqlang?

A)20 B)25 C)15 D)26

629. 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 O<sub>2</sub> ning hajmini aniqlang?

A)20 B)25 C)15 D)10

630. 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 molekular massasini aniqlang?

A)40 B)41 C)36 D)38

631. 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

632. 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

633. 786 ml 0,7 M li AgNO<sub>3</sub> 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

634. 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

635. 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

636. 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

637. 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

638. 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

639. 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

640. Markaziy atomi sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup> gibridlanish hosil qiluvchi moddani toping?

A)K<sub>4</sub>[Fe(CN)<sub>6</sub>] B)H[AuCl<sub>4</sub>]  
C)SO<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> D)NH<sub>3</sub>

641. SOCl<sub>2</sub> molekulasida markaziy atom qanday gibridlanishga ega?

A)sp<sup>3</sup> B)sp<sup>2</sup> C)sp<sup>3</sup>d D)sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

642. POBr<sub>3</sub> molekulasida markaziy atom qanday gibridlanishga ega?

A)sp<sup>3</sup> B)sp<sup>2</sup> C)sp<sup>3</sup>d D)sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

643. Propan va etin aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub>O 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

644. etan va atsitelin aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub>O 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

645. Butin va etan aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi  $\text{CO}_2$  va  $\text{H}_2\text{O}$  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

646. pentan va atsetilin aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi  $\text{CO}_2$  va  $\text{H}_2\text{O}$  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

647. metan va atsetilin aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi  $\text{CO}_2$  va  $\text{H}_2\text{O}$  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

648. Propen va buten aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi  $\text{CO}_2$  va  $\text{H}_2\text{O}$  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

649. Sulfat va fosfat kislotalari aralashmasi qanday mol nisbatida  $\alpha$ -bog'lar soni  $\pi$  bog'lar sonidan 3,4 marta ko'p bo'ladi?

A)3:7 B)7:3 C)2:9 D)9:2

650. Sulfat va fosfat kislotalari aralashmasi qanday mol nisbatida  $\alpha$ -bog'lar soni  $\pi$  bog'lar sonidan 3,666 marta ko'p bo'ladi?

A)3:7 B)7:3 C)5:2 D)9:2

651. Sulfat va fosfat kislotalari aralashmasi qanday mol nisbatida  $\alpha$ -bog'lar soni  $\pi$  bog'lar sonidan 3,7 marta ko'p bo'ladi?

A)3:7 B)7:3 C)2:9 D)9:2

652. Sulfat va fosfat kislotalari aralashmasi qanday mol nisbatida  $\alpha$ -bog'lar soni  $\pi$  bog'lar sonidan 5,154 marta ko'p bo'ladi?

A)3:7 B)7:3 C)2:9 D)9:2

653. Sulfat va fosfat kislotalari aralashmasi qanday mol nisbatida  $\alpha$ -bog'lar soni  $\pi$  bog'lar sonidan 5,77 marta ko'p bo'ladi?

A)3:7 B)7:3 C)2:9 D)9:2

654. 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

655. 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

656. 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

657. 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

658. 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

659. 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

660. 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

661. 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) $\text{C}_2\text{H}_6$  B) $\text{C}_4\text{H}_6$  C) $\text{C}_3\text{H}_4$  D) $\text{C}_2\text{H}_4$

662. 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) $\text{C}_2\text{H}_6$  B) $\text{C}_4\text{H}_6$  C) $\text{C}_3\text{H}_4$  D) $\text{C}_2\text{H}_4$

663. 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) $\text{C}_2\text{H}_6$  B) $\text{C}_4\text{H}_6$  C) $\text{C}_3\text{H}_4$  D) $\text{C}_2\text{H}_4$

664. 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) $\text{C}_2\text{H}_6$  B) $\text{C}_4\text{H}_6$  C) $\text{C}_3\text{H}_4$  D) $\text{C}_2\text{H}_4$

665. 0,1 mol to'yinmagan uglevodorod to'liq yondirilishidan olingan gazlar aralashmasi 150 g 39,3% li  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  eritmasiga yuttirilganda 39,4 g cho'kma olingan bo'lsa, noma'lum diyenni aniqlang.

A) $\text{C}_2\text{H}_6$  B) $\text{C}_4\text{H}_6$  C) $\text{C}_3\text{H}_4$  D) $\text{C}_2\text{H}_4$

666. Teri tarkibiga kiruvchi keratin oqsili qaysi gruppaga mansub?

A)protamine B)prolamin C)skleroprotin D)glyukoproteid

667. So'lak tarkibiga kiruvchi mutsin oqsili qaysi gruppaga mansub?

A)protamine B)prolamin C)skleroprotin D)glyukoproteid

668. Sut tarkibiga kiruvchi kazein oqsili qaysi gruppaga mansub?

A)prolamin B)protamine C)fosfoproteid D)glukoproteid

669. Qaysi gruppaga kiruvchi oqsillar tarkibida oltingugurt ko'p miqdorda mavjud bo'ladi?

A)prolamin B)protamine C)skleroprotin D)glukoproteid

670. 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

671. 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

672. 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

673. Qanday tuzilishli polimerlar qizdirilganda parchalanmasdan suyuqlanadi?

A)chiziqli B)tarmoqlangan C)fazoviy D)spiral

674. 32 g pirazin to'liq yonishidan necha l (n.sh.) gaz ajraladi?

A)44,8 B)60 C)33,6 D)35,6

675. Rezina qanday tuzilishli polimer hisoblanadi?

A)chiziqli B)tarmoqlangan C)fazoviy D)spiral

676. 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

677. 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

678. 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

679. Tarkibida C va N atomlari nisbati 3:1 bo'lgan birikmani tanlang.

A)gistidin B)tiazol C)imidazol D)oksazol

680. 0,3 mol dimetilformamidning og'irligini gr hisoblang.

A)12 B)60 C)21,9 D)30

681. 0,3 mol urotropinning massasini aniqlang.

A)70 B)35 C)28 D)14

682. AgNO<sub>3</sub> va BaCO<sub>3</sub> 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

683. AgNO<sub>3</sub> va BaCO<sub>3</sub> 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

684. AgNO<sub>3</sub> va BaCO<sub>3</sub> 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

685. AgNO<sub>3</sub> va BaCO<sub>3</sub> 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

686. AgNO<sub>3</sub> va BaCO<sub>3</sub> 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

687. Metal oksidining sulfat kislotaga 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

688. Metal oksidining sulfat kislotaga 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

689. Metal oksidining sulfat kislotaga 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

690. Metal oksidining sulfat kislotaga 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

691. Metal oksidining sulfat kislotaga 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

692. Sanoatda metanol 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 aralashtirilishi lozim?

A)2:1 B)1:4 C)4:1 D)9:1

693. 8 gr CrO<sub>3</sub> ning yuqori temperaturada qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan kislorodning hajmini (l.n.sh.) hisoblang.

694. 12 gr CrO<sub>3</sub> ning yuqori temperaturada qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan kislorodning hajmini (l.n.sh.) hisoblang.

695. 24 gr CrO<sub>3</sub> ning yuqori temperaturada qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan kislorodning hajmini (l.n.sh.) hisoblang.

696. 6 gr CrO<sub>3</sub> ning yuqori temperaturada qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan kislorodning hajmini (l.n.sh.) hisoblang.

697. 14 gr CrO<sub>3</sub> ning yuqori temperaturada qizdirilishi natijasida hosil bo'lgan kislorodning hajmini (l.n.sh.) hisoblang.

698. Akrolein tarkibidagi C atomining oksidlanish darajasini yig'indisini hisoblang.

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

699. Temir atomining absolyut zaryadi yig'indisi toping

A)89,6\*10<sup>-19</sup> B)13\*10<sup>-23</sup> C)53,25\*10<sup>-24</sup> D)4,6\*10<sup>-19</sup>

700. Surikning formulasini toping.

A)Pb<sub>2</sub>O<sub>3</sub> B)PbO<sub>2</sub> C)Pb<sub>3</sub>O<sub>4</sub> D)PbO

701. Na ioni alangani qanday rangga bo'yaydi?

A)yashil B)binafsha C)sariq D)qizil

702. 0,1 mol uratsilni yoqish uchun talab etiladigan kislorodni qancha gr bertole tuzini parchalab olish mumkin?

703. 0,15 mol uratsilni yoqish uchun talab etiladigan kislorodni qancha gr bertole tuzini parchalab olish mumkin?

704. 0,2 mol uratsilni yoqish uchun talab etiladigan kislorodni qancha gr bertole tuzini parchalab olish mumkin?

705. 0,5 mol uratsilni yoqish uchun talab etiladigan kislorodni qancha gr bertole tuzini parchalab olish mumkin?

706. 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

707. Furokarbon kislotani dekarboksillab qanday mahsulot olinadi?  
A)dioksan B)oksazol C)furfurok D)furan
708. Atomning radiusi yadro radiusidan tahminan necha marta katta?  
A)100 B)1000 C)10000 **D)100000**
709.  $\text{NO}_2$  ning 602 ta molekulasini og'irligini gr da toping  
A) $4,6 \cdot 10^{20}$  B) $4,6 \cdot 10^{23}$  C) $6,9 \cdot 10^{20}$  D) $6,9 \cdot 10^{23}$
710. 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.
711. 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.
712. 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.
713. 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.
714. 32 gr III valentli noma'lum metall oksidi vodorod va is gazi ta'sirida qaytarildi. Natijada 5,4 gr suv va 13,2 gr  $\text{CO}_2$  hosil bo'ldi. Noma'lum metallni toping.
715. 32 gr III valentli noma'lum metall oksidi vodorod va is gazi ta'sirida qaytarildi. Natijada 5,4 gr suv va 13,2 gr  $\text{CO}_2$  hosil bo'ldi. Noma'lum metallni toping.
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  $\text{CO}_2$  hosil bo'ldi. Noma'lum metallni toping.  
A)Be B)Al C)Fe D)Cr
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  $\text{CO}_2$  hosil bo'ldi. Noma'lum metallni toping.  
A)Be B)Al C)Fe D)Cr
718. Noma'lum element oksidi formulasi  $\text{EO}_2$  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
719. 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 guanin
720. Qaysi birikma tarkibida C atomlari oksidlanish darajasi yig'indisi 0 ga teng.  
A)talul.... B)metanal va glukoza  
C)riboza va dezoksiriboza  
D)diketogidrinamin va glukoza
721. 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
722. Noma'lum element H li birikmasi tarkibida 18 ta elektron bo'lib, shu elementning eng yuqori oksidi formulasi  $\text{E}_2\text{O}_3$  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
723. 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
724. Qaysi birikma tarkibidagi C atomlari soni molekula tarkibidagi orbitalar sonidan 8 marta kam?  
A)alanine B)benzol C)metoksietan **D)metilamin**
725. No'malum inert gaz va kisloroddan iborat aralashma elektr uchqunlari orqali o'tkazilganda aralashmadagi kislorodning 75% l ozonga aylandi va aralashmaning zichligi 1,25 marta ortdi va  $D(\text{H}_2)=21$  bo'lgan aralashma olindi. Noma'lum inert gazni aniqlang.  
A) Ar B) Rn C) Xe D) Ne
726. 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 kislotasi bilan ta'sirlashganda 6,72 litr gaz hosil bo'ladi?  
A) 2,7 B) 5,4 C) 7,2 D) 16,8
727. No'malum 4,8 g modda suyuqlanmasi elektroliz qilinganda anodda 6,72 l (n.sh) vodorod ajraldi. No'malum modda tarkibidagi elektron, proton va neytronlar yig'indisini aniqlang. A) 10 B) 12 C) 13 D) 11
728. 2:1 molyar nisbatda olingan ikkita metall dan 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'shilsha 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
729. Miltiqning patroni (o'qi) kapsulasi tarkibida sifatli detonator sifatida portlovchi simob -  $\text{Hg}(\text{ONC})_2$  dan foydalaniladi. Chunki o'q otilganda portlovchi simob parchalanadi va parchalanish tizimi bo'lmagan  $50 \cdot 20 \cdot 3\text{m}$  o'lchami miltiq otish zalida kichik kalibirli miltiqda necha marta o'q uzgandan so'ng, zalida havo nafas olish uchun xafli hisoblanadi? (simobning havoda ruxsat etilgan miqdori  $2 \cdot 10^{-5}$  g/m<sup>3</sup>)? Har bir patron tarkibidagi 7,1 mg portlovchi Hg bor.  
A)12 B)16 C)24 D)15
730. 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
731. Ma'lum hajmi 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) $\text{N}_2$  B) $\text{CH}_4$  C) $\text{O}_2$  D) $\text{CO}_2$ .
732. 40 g mis va mis(I) oksiddan iborat aralashma 492 g 80% li sulfat kislotada eritilganda eritilganda eritmadagi tuzning massa ulushi 19,2% ni tashkil qildi. Hosil bo'lgan eritmadagi kislotaning massa ulushini aniqlang.  
A) 57,16 B) 78,72 C) 43,8 D) 49
733. 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
734. Kalsiy va kalsiy karbiddan iborat aralashma xlorid kislotasi bilan ishlenganda 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 moddadan iborat gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi kalsiyning massa ulushini aniqlang.  
A) 32 B) 25,6 C) 68 D) 74,4

- 735.** 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'ngida idishdagi bosim dastlabki bosimga tenglashdi. Dastlabki kam miqdorda olingan gazning bir molida nechta proton bo'loadi? A) 79 B) 14 C) 38 D) 34
- 736.** 1:5 mol nisbatda olingan ikkiatomli molekullardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar 0 C da va yuqori 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
- 737.** 1:8 mol nisbatda olingan ikkiatomli molekullardan tashkil topgan ikkita oddiy gazsimon moddalar 10 C da va yuqori 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. Dastlab mo'l miqdorda olingan gazning bir molida nechta praton bo'ladi. A) 70 B) 38 C) 34 D) 14
- 738.** 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
- 739.** Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi (n.sh) qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislotaga 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
- 740.** 0,2 mol to'yingan uglevodorod to'liq yondirilishidan olingan 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  $sp^3$  orbitalar sonini aniqlang. A) 4 B) 12 C) 20 D) 16
- 741.** 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
- 742.** 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
- 743.** Aluminiy va ruxdan iborat 9,2 g aralashma bilan 9,6 g oltingugurt 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 kislotaga bilan ishlanganda ajralgan qo'g'ir rangli gazning hajmini (n.sh) aniqlang. A) 6,72 B) 24,64 C) 40,32 D) 13,44
- 744.** 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 kislotaga eritmasi orqali o'tkazilganda 89,6 l (n.sh) qo'ng'ir rangli gaz hosil bo'lsa, boshlang'ich eritmada sulfatlar aralashmasining massasini aqlang. A) 77,5 B) 61,4 C) 46,3 D) 79,5
- 745.** Ikkita organik moddadan 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)  $CH_3OCH_3, C_2H_6$  D)  $C_2H_5OH, C_2H_6$
- 746.** 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
- 747.** 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 kislotaga B) butan kislotaga C) metan kislotaga D) propan kislotaga
- 748.** Etilen va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi  $CO_2$  va  $H_2O$  laming 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
- 749.** Agar kimyoviy reaksiyalarda yangi bog'lanish hosil qilish uchun reagent elektron 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-1; b-1,3 B) a-1, b-2,4 C) a-II, b-2,4 D) a-I, b-1,3,4
- 750.** Alkanlarni galogenlash jarayoni qaysi turiga mansub? A)  $S_R$  B)  $S_N$  C)  $S_E$  D)  $A_R$
- 751.** Alkenlarni galogenlash jarayoni qaysi reaksiya turiga mansub? A) radikal birikish B) elektrofil birikish C) nukleofil birikish D) radikal o'rin olish
- 752.** Uch bog'ni  $-C\equiv C-$  ning energiyasi 199 kkal/mol gaa teng. Agar uch bog'dagi oddiy  $\sigma$ -bog'ning energiyasi,  $\pi$ -bog'ning energiyasidan 22 kkal ga farq qilsa, uch bog'dagi oddiy  $\pi$ -bog'ning energiyasini (kkal/mol) hisoblang. A) 88,5 B) 59 C) 110,5 D) 81
- 753.** Uch bog'ni  $-C\equiv C-$  ning energiyasi 199 kkal/mol gaa teng. Agar uch bog'dagi oddiy  $\sigma$ -bog'ning energiyasi,  $\pi$ -bog'ning energiyasidan 22 kkal ga farq qilsa, uch bog'dagi oddiy  $\sigma$ -bog'ning energiyasini (kkal/mol) hisoblang. A) 88,5 B) 59 C) 110,5 D) 81
- 754.** alkendagi  $-C=C-$  ning energiyasi 146 kkal/mol gaa teng. Agar qo'sh bog'dagi oddiy  $\sigma$ -bog'ning energiyasi,  $\pi$ -bog'ning energiyasidan 16 kkal ga farq qilsa, uch bog'dagi oddiy  $\sigma$ -bog'ning energiyasini (kkal/mol) hisoblang. A) 130 B) 65 C) 81 D) 59
- 755.** alkendagi  $-C=C-$  ning energiyasi 146 kkal/mol gaa teng. Agar qo'sh bog'dagi oddiy  $\sigma$ -bog'ning energiyasi,  $\pi$ -bog'ning energiyasidan 16 kkal ga farq qilsa, uch bog'dagi oddiy  $\pi$ -bog'ning energiyasini (kkal/mol) hisoblang. A) 130 B) 65 C) 81 D) 59
- 756.** Uch bog'  $-C\equiv C-$  dagi oddiy  $\sigma$ -bog' energiyasi, undagi  $\pi$ -bog' energiyasidan 22 kkal ga farq qiladi. Agar qo'sh bog'dagi oddiy  $\sigma$ -bog' energiyasi, uch bog'dagi oddiy  $\sigma$ -bog' energiyasiga teng bo'lib,  $\pi$ -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
- 757.** 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
- 758.** 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 galogenini aniqlang. A) Br B) J C) F D) Cl
- 759.** 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, spirtini aniqlang. A) metanol B) etanol C) prapanol D) butanol
- 760.** 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

**761.** Benzolga yetarli miqdordagi azon tasir ettirilganda triazonid hosil bo'ladi. Triazonid gidroliziganda 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

**762.** 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

**763.** 161,2 g yog'ning to'liq sovunlashida 166,8 g bitta karbon kislolaning natriyli tuzi hosil bo'lsa, kislolaning aniqlang.

A) palmitin kislota B) stearin kislota  
C) olein kislota D) linol kislota

**764.** 12 g dipeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo'ladi. 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) gliitsil-gliitsin  
C) valil-valin D) lizil-lizin

**765.** 6,6 g dipeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo'ladi. 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) gliitsil-gliitsin  
C) valil-valin D) lizil-lizin

**766.** 17,85 g tripeptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo'ladi. 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) gliitsin C) valin D) izoleysin

**767.** Oligosaxaridni to'liq gidrolizidan faqat bitta mahsulot-glyukoza hosil bo'ladi. Agar dastlabki oligosaxarid atsilash 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

**768.** No'malum amino kislota eritmasiga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda 3,36 l (n.sh) Gaz hosil bo'ladi, huddi shuncha miqdordagi amino kislota eritmasiga mo'l miqdordagi farmaldegid qo'shilganda esa 13,05 g organik modda hosil bo'lsa, amino kislolaning aniqlang.

A) gliitsin B) alanine C) valin D) leysin

**769.** 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

**770.** 0,05 mol  $\alpha$ -amino kislota qizdirilganda tarkibida  $24,08 \cdot 10^{22}$  ta  $sp^3$  orbitali bo'lgan oson kristallanuvchi moddaga (toliq) aylanadi. Amino kislolaning aniqlang.

A)gliitsin B)alanine C)valin D)leysin

**771.** 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

**772.** Ekvimolyar nisbatda olingan amino kislota 24g massali ningidrin yordamida oksidlanib 6,6 g organik moddaga aylandi. Amino kislolaning aniqlang.

A) gliitsin B) alanin C) valin D) leysin

**773.**  $120,4 \cdot 10^{19}$  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

**774.** 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

**775.** 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

**776.** Kazein, albumin va gemogloblin tarkibida valin amino kislotalari uchraydi, bunday mahsulotlar achiganda valin qanday moddaga aylanadi?

A) 2-metilbuten-2 kislota B) izobutilamin  
C) izobutilsiprit D) izopentil amin

**777.** Bug'doy tarkibiga kiruvchi gliadin oqsili qaysi gruppaga mansup?

A) prolamin B) protamin  
C) skleroprotein D) glukoproteid

**778.** Arpa tarkibiga kiruvchi gordein oqsili qaysi gruppaga mansup?

A) prolamin B) protamin  
C) skleroprotein D) glukoproteid

**779.** Makkajo'xori tarkibiga kiruvchi zein oqsili qaysi gruppaga mansup?

A) prolamin B) protamin  
C) skleroprotein D) glukoproteid

**780.** Baliq spermatazoidi tarkibiga kiruvchi oqsil qaysi gruppaga mansup?

A) prolamin B) protamin  
C) skleroprotein D) glukoproteid

**781.** Ipak tarkibiga kiruvchi fibroini oqsili qaysi gruppaga mansup?

A) prolamin B) protamine  
C) skleroprotein D) glukoproteid

**782.** Teri tarkibiga kiruvchi keratin oqsili qaysi gruppaga mansup?

A) prolamin B) protamin  
C) skleroprotein D) glukoproteid

**783.** So'lak tarkibiga kiruvchi mutsin oqsili qaysi gruppaga mansup?

A) prolamin B) protamin  
C) skleroprotein D) glukoproteid

**784.** Sut tarkibiga kiruvchi kazein oqsili qaysi gruppaga mansub?

A) prolamin B) protamin  
C) fosfoproteid D) glukoproteid

**785.** Qaysi gruppaga kiruvchi oqsillar tarkibida oltingugurt bo'lmaydi?

A) prolamin B) protamin  
C) fosfoproteid D) glukoproteid

**786.** Qaysi gruppaga kiruvchi oqsillar tarkibida oltingugurt ko'p bo'ladi?

A) prolamin B) protamine  
C) skleroprotein D) glukoproteid

**787.** Yangi tayyorlangan  $Cu(OH)_2$  eritmasi bilan ko'k rang hosil qiluvchi 12 g peptidning ishqoriy muhitdagi gidrolizidan bir xil mahsulot hosil bo'ladi. Olingan eritmaga natriy nitrit va mo'l miqdordagi xlorid kislota aralashmasi qo'shilganda 3,36 l(n.sh) gaz hosil bo'lsa, amino kislolaning aniqlang.

A) alanin B) gliitsin C) valin D) izoleysin

**788.** 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

**789.** Quyidagi sxemadagi Y moddalarning ko'rsating

Triptofan  $\xrightarrow{\text{dekarboksiloza}}$   $CO_2$   
A)3-indolil sirka kilota  
B)3-( $\beta$ -aminoetil)-indol  
C)  $\beta$ -(3-indolil)-alanin  
D)3-indolilpirouzum kislota

**790.** Kofein tarkibidagi 2 va 8- uglerod atomlarning oksidlanish darajalar yig'indisini toping.

A)+1 B)+3 C)+5 D)+6

**791.** Ksantin molekulasida 6 va 9-uglerod atomlarning oksidlanish darajalar yig'indisini toping.  
A)0 B)+1 C)-1 D)-9

**792.** Teofilin molekulasida C atom(lar)ining oksidlanish darajalari yig'indisini toping.  
A)-3 B)-2 C)-4 D)-6

**793.** Tiobromin molekulasida yonanzirdagi C atom(lar)ining oksidlanish darajalari yig'indisini toping.A)-3 B)-2 C)-4 D)-6

**794.** Tiobromin tarkibidagi 2 va 8-uglerod atomlarning oksidlanish darajalar ayirmasini toping.A)0 B)+2 C)+4 D)+6

**795.** sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 1 va 6- atomlarning oksidlanish darajalari ayirmasini aniqlang.A)0 B)+2 C)+4 D)+6

**796.** sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 2 va 4- atomlarning oksidlanish darajalari ayirmasini aniqlang.A)+1 B)0 C)-6 D)-2

**797.** Tiobromin molekulasida yonanzirdagi C atom(lar)ining oksidlanish darajalari yig'indisini toping. A)-3 B)-2 C)-4 D)-6

**798.** Sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 3 atom unga birikkan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang.  
A)+4 B)+6 C)+2 D)-3

**799.** Sitozin molekulasida halqa tarkibidagi 1 atom unga birikkan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang.  
A)+4 B)+6 C)+2 D)-3

**800.** nikatin tarkibida azot atomi va unga birikkan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang.A)-9 B)-14 C)-11 D)-8

**801.** A. P.Orexov tomonidan 1929 yilda tuzilishi aniqlagan geterosiklik tarkibidagi azot atomi va unga birikkan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisi toping.  
A)-9 B)-14 C)-11 D)-8

**802.** Prazin tarkibidagi geteroatom(lar) va unga bog'langan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping  
A)-6 B)-4 C)-10 D)-2

**803.** Tiazin tarkibidagi getiroatom(lar)ga bog'langan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping.  
A)-3 B)-4 C)0 D)-2

**804.** Tiazin tarkibidagi getiroatom(lar)ga atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping.A)-3 B)-4 C)0 D)-2

**805.** Vitamin PP tarkibidagi 2-uglerod atomning oksidlanish darajalari yig'indisini toping.  
A)0 B)0 yoki +1 C)+1 D)+3

**806.** Sil kasalligini davolashda ishlatiladigan getsasiklik modda tarkibidagi azot atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping.  
A)-6 B)-7 C)-3 D)-9

**807.** Sil kasalligini davolashda ishlatiladigan getsasiklik modda tarkibidagi azot atom(lar)iga bog'langan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping.A)-6 B)-7 C)3 D)7

**808.** Vitamin B<sub>6</sub> tarkibidagi N va O atomlarning bog'langan atomlarning oksidlanish darajasilari yig'indisini toping.A)+4 B)+2 C)+1 D)+3

**809.** Piridoksal tarkibidagi N va O atomlarning bog'langan atomlarning oksidlanish darajasilari yig'indisini toping.  
A)+5 B)+3 C)+2 D)+4

**810.** Galantamin tarkibidagi N va O atomlarning bog'langan atomlarning oksidlanish darajasilari yig'indisini toping.  
A)-3 B)-4 C)-2 D)-5

**811.** Piridoksamin tarkibidagi N va O atomlarning bog'langan atomlarning oksidlanish darajasilari yig'indisini toping.A)+5 B)+3 C)+2

D)+4

**812.** siydik kislova molekulasida 6 va 8- atomlarning oksidlanish darajalar yig'indisini toping.A)0 B)-10 C)+5 D)-12

**813.** siydik kislova molekulasida 1 va 8- atomlarning oksidlanish darajalar yig'indisini toping.A)0 B)-1 C)-2 D)+1

**814.** siydik kislova molekulasida 6 va 9- atomlarning oksidlanish darajalar yig'indisini toping.A)0 B)+1 C)+2 D)+3

**815.** Kofein molekulasida halkaning geteroatomlariga bog'langan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping.  
A)+4 B)+6 C)+5 D)+3

**816.** Teofilin molekulasida halqaning geteroatomlariga bog'langan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping.  
A)+11 B)+10 C)+12 D)+9

**817.** Teobromin molekulasida halqaning geteroatomlariga bog'langan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping.  
A)+11 B)+8 C)+10 D)+9

**818.** Adenin molekulasida halqaning 6 va 8-atomlariga bog'langan atomlarning oksidlanish darajalari yig'indisini toping.  
A) 0 B)-10 C)+5 D)-12

**819.** Massasi 12,92 g bo'lgan noma'lum nukleotid gidroliz qilindi. Olingan eritmani to'liq neytrallashtirish uchun 600 ml 0,2 M li natriy ishqoridan sarflandi. Agar gidrolizdan olingan organik 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) adenil mono fosfat  
C) dezoksi-sitidil monofosfat  
D) dezoksi-adenil monofosfat

**820.** Nukleotidlarda fosfat kislova qoldig'i pentozaning qaysi qismiga birikishi mumkin?  
A) C<sub>1</sub> B) C<sub>2</sub>-C<sub>5</sub> C) C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub> D) C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>

**821.** Nukleotidlarda pirimidin asoslari halqasining nechanchi atomi bilan pentozaning qaysi qismiga birikishi mumkin?  
A) 1+C<sub>1</sub> B) 1+C<sub>3</sub>-yoki 1+C<sub>5</sub>  
C) 9+C<sub>1</sub>-yoki 9+C<sub>5</sub> D) 9+C<sub>1</sub>

**822.** 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 elektromanfiy element mavjud emas

**823.** 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 nisbati o'zaro teng bo'ladi. 3) Primidin halqasining 4- holatida va purin halqasining 6 - holatida amina gruppaga saqlagan asoslarning soni huddi shu holatlarda oksogruppa saqlagan asoslarning soniga teng bo'ladi.  
A)1 B)2 C)1,2 D)1,2,3

**824.** ishqoriy (o'yuvchi natriyli) muxitda yodol olishda sarflanganonorganik moddalarning massasi hosil bo'lgan yodolning massasidan 12,1 g ga ko'p bo'lsa, dastlabki organik moddaning massasini aniqlang.  
A)1,34 B)2,01 C)3,35 D)4,02

**825.** Qaysi olim raxbarligida O'rta Osiyoda ferromonlar komponentlarning sintez usuli ishlab chiqarilgan.  
A) A. Abduvahobov B)A. Asqarov  
C)I. Sukevanik D)S. Rashidova

- 826.** Qaysi olim o'z shogirdlari bilan birinchi marta neft tarkibidagi sikloalkanlarni ajratib olgan?  
A) Bulerov B) Markovnikov  
C) L.Sukervanik D) Zinin
- 827.** Qaysi olim benzolni birinchi marta koks gazidan ajratib olgan?  
A) Faradey B) Kekule  
C) Frankland D) Vyoler
- 828.** Qaysi olim birinchi marta sut kislotani qatiqdan ajratib olgan?  
A) K.Sheyle B) S.Fokin  
C) M.Butlerov D) F.Vyoler
- 829.** Qaysi olim birinchi marta metanni sintez qilgan?  
A) Bertolle B) S.Fokin  
C) M.Butlerov D) F.Vyoler
- 830.** Suyuq yog'lar vodorod birlashtirib 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
- 831.** Dioksanni qaysi olim birinchi marta sintez qilgan?  
A) K.Sheyle B) S.Fokin  
C) A.Favorskiy D) F.Vyoler
- 832.** 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
- 833.** Mochevinani birinchi bo'lib kim sintez qilgan?  
A) K.Sheyle B) S.Fokin  
C) M.Butlerov D) F.Vyoler
- 834.** Nuklein kislotalarning tuzilishini birinchi marta qaysi olim aniqlagan?  
A) F.Misher B) A.Toda  
C) E.Chargaf D) L.Poling
- 835.** Nuklein kislotalar birinchi marta qaysi olim tomonidan topilgan?  
A) F.Misher B) A.Toda  
C) E.Chargaf D) L.Poling
- 836.** Qaysi olim birinchi marta element-organik birikmalarni kashf qilgan?  
A) E.Frankland B) F.Grinyar  
C) K.Sigler D) V.Seyze
- 837.** Qaysi olim birinchi marta etil yodidga rux metalini qo'shib, d'etil ruxni sintez qilgan?  
A) E.Frankland B) F.Grinyar  
C) K.Sigler D) V.Seyze
- 838.** Qaysi olim birinchi marta magniy-organik birikmalarni kashf qilgan?  
A) E.Frankland B) F.Grinyar  
C) K.Sigler D) V.Seyze
- 839.** Pt(II) ning etilen bilan hosil qilgan  $\pi$ -kompleksini qaysi olim birinchi marta sintez qilgan?  
A) E.Frankland B) F.Grinyar  
C) K.Sigler D) V.Seyze
- 840.** Qaysi olim birinchi marta alkil fosfin kislotasi efirini sintez qilgan?  
A) E.Frankland B) F.Grinyar  
C) E.Arbusov D) V.Seyze
- 841.** Etilenglikolni birinchi marta qaysi olim d'ixloretanni gidrolizidan sintez qilgan?  
A) A.Vyurs B) K.Shyle  
C) Bertolle D) F.Misher
- 842.** Kraxmalning kislotali va fermentative gidrolizini birinchi marta qaysi olim kashf etgan?  
A) A.Vyurs B) K.Kirxgof  
C) Bertolle D) F.Misher
- 843.** Qaysi olim birinchi marta tozalanmagan morfinni ajratib olgan?  
A) Segen B) Sertyurner  
C) Gize D) Voskresenskiy
- 844.** Qaysi olim birinchi marta toza morfinni ajratib olgan?  
A) Segen B) Sertyurner  
C) Gize D) Voskresenskiy
- 845.** Qaysi olim birinchi marta xinin alkaloidini ajratib olgan?  
A) Segen B) Sertyurner  
C) Gize D) Voskresenskiy
- 846.** Qaysi olim birinchi marta teobrominni ajratib olgan?  
A) Segen B) Sertyurner  
C) Gize D) Voskresenskiy
- 847.** Anabazin alkaloidining tuzilishini qaysi olim birinchi marta aniqlagan?  
A) P.Orexov B) O.S.Sodiqov  
C) S.Y.Yunusov D) X.U.Usmonov
- 848.** 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+FeCl<sub>3</sub>; 3) tirozin+HNO<sub>3</sub>; 4) alizarin+Fe(OH)<sub>3</sub>  
A) 1a, 2c, 3d, 4g B) 1a, 2e, 3g, 4e  
C) 1b, 2b, 3g, 4c D) 1a, 2e, 3g, 4d
- 849.** Quyidagi jarayonlarni (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) amiloz + J<sub>2</sub>; 2) tripeptid+Cu(OH)<sub>2</sub>; 3) tirozin+HNO<sub>3</sub>; 4) alizarin+Cr(OH)<sub>3</sub>;  
A) 1b, 2c, 3g, 4d B) 1b, 2b, 3g, 4a  
C) 1b, 2c, 3g, 4a D) 1a, 2c, 3a, 4b
- 850.** 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
- 851.** To'yingan bir asosli karbon kislotalar gomologik qatorida ketmaket 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 efir aralashmasi hosil bo'ldi. Agar birinchi va ikkinchi efiirlarning hosil bo'lish unumlarini mos ravishda 70% va 50% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi sp<sup>3</sup> orbitalar sonini ko'rsating. (dastlabki aralashmada kichik gomologning miqdori kata gomologning miqdoriga 5 marta kata)  
A) 313,04·10<sup>22</sup> B) 752,5·10<sup>21</sup>  
C) 192,64·10<sup>22</sup> D) 6,02·10<sup>23</sup>
- 852.** 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
- 853.** Saxaroza va glyukozadan iborat 7,02 g aralashma gidroliz qilindi. Mahsulotlarni to'liq alkilash uchun sarflanadigan CH<sub>3</sub>J ning massasi, dastlabki aralashmani alkilash uchun sarflanadigan CH<sub>3</sub>J 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
- 854.** D'ixloretanning 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<sub>2</sub>O ning ammiakdagi eritmasidan o'tkazilganda esa 6,48 g cho'kma hosil bo'ladi. Dastlabki aralashmadagi 1,1-d'ixloretanning hajmi uluchini aniqlang.  
A) 75 B) 80 C) 40 D) 60

- 855.** 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)  $22,58 \cdot 10^{21}$
- 856.** Quyidagilar orasidan laktozaning sistematik nomini ko'rsating.  
A) 4-( $\beta$ -D-galaktopiranozil)-D-glukoza  
B) 4-( $\beta$ -D-glukozpiranozil)-D-galaktosiz  
C) 4-( $\alpha$ -D-galaktopiranozil)-D-glukoza  
D) 4-( $\alpha$ -D-glukozpiranozil)-D-galaktosiz
- 857.** Asetosirkaefir quyidagi qaysi reagent bilan enol tautomeriyasiga xos bo'lgan reaksiyaga kirishadi?  
A) sianid kislota  
B) natriy bisulfit  
C) sirka kislotaning xlor anhidridi  
D) gidroksilamin
- 858.** L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir qaysi moddadan olinadi?  
A) diketen B) etilatsetat  
C) aseton va etilastetat D) aseton
- 859.** Quyidagi qaysi moddaga etil spirt qo'shilganda asetosirkaefir hosil bo'ladi?  
A) diketen B) etilatsetat  
C) aseton va etilastetat D) aseton
- 860.** L.Klayzen kondensatlanishi bo'yicha asetosirkaefir uch bosqichda olinadi:  
a)  $A + C2H5ONa \rightarrow B$  (reaksiya unumi 60%)  
b)  $B + A \rightarrow C + 2C2H5OH$  (reaksiya unumi 80%)  
c)  $C + HCl \rightarrow$  asetosirkaefir (reaksiya unumi 100%) davomi kelmagan
- 861.**  $CO_{(g)} + H_2O_{(g)} \leftrightarrow CO_{2(g)} + H_2_{(g)}$  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
- 862.**  $CO_{(g)} + N_2O_{(g)} \leftrightarrow CO_{2(g)} + N_2_{(g)}$  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
- 863.**  $SO_{2(g)} + O_{2(g)} \leftrightarrow SO_{3(g)}$  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,  $SO_2$  va  $O_2$  larning yangi muvozanat konsentratsiyalari yig'indisini aniqlang.  
A) 5 B) 7 C) 6 D) 3
- 864.**  $3,36$  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
- 865.** sulfat kislotaning 50 C dagi 0,01 N li eritmasi uchun pOH qiymatini toping. Suvning 50 C dagi ion ko'paytmasi  $1 \cdot 10^{-12,5}$  ga teng.  
A) 12 B) 10,25 C) 2 D) 14,25
- 866.**  ${}_{91}Pa \rightarrow {}_{82}Pb + \alpha + \beta^-$  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 nikedan 19 taga ko'p)  
A) 145 B) 236 C) 208 D) 126
- 867.** 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
- 868.**  $CaC_2$  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
- 869.** Alken HCl bilan tasirlashib 7,85 g dixlor alkan, HBr bilan tasirlashib 12,3 g dibromalkan hosil qilsa, alkenni aniqlang.  
A)  $C_3H_6$  B)  $C_2H_4$  C)  $C_4H_8$  D)  $C_3H_8$
- 870.** 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
- 871.** Fosfor va uglerod aralashmasi 80% li sulfat kislota 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 kislota 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
- 872.** Metall sulfat kristallogidradi va  $Na_2S \cdot 4H_2O$  ning quruq aralashmasi [  $\omega(H_2O) = 43,9\%$  ] 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 konsentratsiyasi 0,8 mol/kg ga teng bo'lsa, hosil bo'lgan eritmada  $Na_2SO_4$  ning massasini aniqlang.  
A) 28,4 B) 4,2 C) 7,1 D) 21,3
- 873.** 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.
- 874.** Mg va MgO dan iborat 6,4 aralashmani to'la eritish uchun 76,8 ml 24,5% li ( $\rho = 1,25$  g/ml) sulfat kislota eritmasiga ta'sir ettirildi. Bunda hajmi 5 l (27 C va 100kpa) gaz ajralib chiqdi hosil bo'lgan eritmaning (%) ini aniqlang.  
A) 78,3
875.  $CuSO_4 \cdot 5H_2O$  kristallogidradi qizdirilganda massa 10,8% gacha kamaydi. Hosil bo'lgan yangi kristallogidrat fo'mulasini aniqlang.  
A)  $2CuSO_4 \cdot 7H_2O$  B)  $CuSO_4 \cdot 4H_2O$   
C)  $2CuSO_4 \cdot 5H_2O$  D)  $CuSO_4 \cdot 3H_2O$
876. 154. 400 g 16% li o'yuvchi natriy eritmasiga mo'l miqdorda 2:1 bo'lgan necha gramm Na va NaH aralashmasi qo'shilganda massa ulush 40% ga teng bo'ladi.  
A) 71,8
877. 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
878. 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
879. Alkin tarkibidagi elektronlar sonini hisoblash formulasini keltirgin.  
A)  $8n+2$  B)  $8n-2$  C)  $14n-2$  D)  $10n-2$
880. To'yinmagan ikki asosli karbon kislotaning kaliyli tuzi suvli eritmasi tuz tugaganicha 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.
881. 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
882. 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
883. 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
884. E ga alfa zarracha ta'sir ettirilganda 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 neytronlar tashkil qilsa, E element tarkibidagi protonlar sonini aniqlang. A) 88 B) 92 C) 90 D) 93
885. pH qiymati nechaga teng bo'lgan 80 ml HCl eritmasiga ( $\alpha = 1$ ) 200



ml suv quyilsa, (H<sup>+</sup>) ionlar konsentratsiyasi 8\*10<sup>-3</sup> mol/l bo`ladi.

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

886. Kumush yetarli miqdordagi HNO<sub>3</sub> tutgan konsentrlangan 400 gr eritmada eritilganda eritma massasi 55,8% ga ordi. Reaksiyaga kirishgan kumush massasini(gr) hisoblang.

887. Tezligi 0,04 mol/l\*sek bo`lgan reaksiya (SO<sub>2</sub>+NO<sub>2</sub>=SO<sub>3</sub>+NO) 50 sek davom etdi va SO<sub>2</sub> ning muvozanat konsentratsiyasi 2 mol/l ni tashkil qildi. Muvozanat doimiy(K<sub>eq</sub>) ning qiymati 0,8 ga teng bo`ldi. NO<sub>2</sub> ning dastlabki konsentratsiyasini(mol/l) aniqlang. Reaktor hajmi 2litr.

A)4,5 B)6 C)3 D)2,25

888. 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

889. Titri 0,875 g/ml konsentratsiyali eritmasidan X+72 ml sarflandi. Olingan eritmadagi tuz massasini(gr) aniqlang.

A)74,5 B)111,75 C)55,875 D)149

890. MeClO<sub>3</sub> 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 ulushi eritma olindi. Dastlabki tuz eritmasi konsentratsiyasini (%) aniqlang.

A)10,6 B)24,5 C)22,625 D)42,5

891. Etanol vanomalum aldegidan iborat 18,2 gr aralashma 92,8 Ag<sub>2</sub>O 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.

892. 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

893. MeSO<sub>4</sub> ning 160 gr 38% li eritmasida sulfat ionlarini sifat va miqdoriy titirlab aniqlash uchun bariy nitratning 1,6 molyalli eritmasidan 35,44 (p=1 gr/ml) sarflangan bo`lsa, olingan eritmadagi tuzning konsentratsiyasini(%) aniqlang.

894. Glukoza fermentativ big` itilganda olingan spirt va karbonat angidrid aralashmasi ¼ qismi Ca(OH)<sub>2</sub> tutgan suspenziya orqali o`tkazilganda 30 gr cho`kma olindi. Qolgan qism aralashma sirka kislota eritmasi bilan eterifikatsiya qilindanda(50% unum) necha gr murakkab efir hosil bo`ladi?

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

895. 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

896. Nomalum alken KMnO<sub>4</sub> 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 kislota va aseton
- B)oktan kislota va butanon
- C)butanal va dimetil efir
- D)butanol va demetil efir

897. 100 ml 0,2mol/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)200D)180

898. Kumush nitratning 17% li suvli eritmasi elektrodarda 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

899. Agar 900C da muvozanat konstantasi 4,42ga teng bo`lsa, Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>+4CO=3Fe+4CO<sub>2</sub> 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

900. 500 ml 2\*10<sup>-3</sup> 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

901. 5,25 gr karbon kislota tuzi bilan mo`l miqdordagi ishqor qattiq qizdirilganda vodarodga 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)0,05mol CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>COONH<sub>3</sub><sup>+</sup>CH<sub>3</sub>
- B)0,06mol C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>COONa
- C)0,04 mol CH<sub>3</sub>COONH<sub>3</sub><sup>+</sup>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>
- D)0,04mol CH<sub>3</sub>COONa

902. Temperatura 20C bo`lganida birinchi reaksiya ikkinchi reaksiyaga

nisbatan ikki marta sekinroq ketadi, agar birinchi va ikkinchi reaksiyalarning temperature koefitsentlari tegishliha 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

903. Tabiiy dipeptid xlorovodorot 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

904. Tarkibida massa jihatidan 6,58% lityi, 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%Li<sub>2</sub>(Zn(OH)<sub>4</sub>)
- B)12%LiOH; 45%Li<sub>2</sub>(Zn(OH)<sub>4</sub>)
- C)12%LiOH; 1,6% LiCl; 35,73% Li<sub>2</sub>(Zn(OH)<sub>4</sub>)
- D)22%LiOH; 4,5%LiCl; 45%ZnCl<sub>2</sub>

905. Noma`lum metal tuzining 25.0 gr miqdori to`liq termik parchalanganda ikkita modda: hajmi 6,32l(t=35C normal bosimda) bo`lgan gazzsimon modda va massasi 14 gr qattiq modda hosil bo`ldi. Tuzning formulasini aniqlang. A)BaCO<sub>3</sub> B)CaCO<sub>3</sub> C)SrCO<sub>3</sub> D)MgCO<sub>3</sub>

906. Ushbu 4NO<sub>(g)</sub>+6H<sub>2</sub>O<sub>(g)</sub>=4NH<sub>3(g)</sub>+5O<sub>2(g)</sub> jarayonida harorat oshirilsa, reaksiyaning muvozanati qaysi tomonga siljiydi? Moddalarning hosil bo`lishi issiqliklari quyidagicha

Q(H<sub>2</sub>O<sub>(g)</sub>)=241,8 kJ/mol; Q(NO<sub>(g)</sub>)=-90,2 kJ/mol; Q(NH<sub>3(g)</sub>)=-46,2 kJ/mol

907. 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

908. Polivinil atsetat yelimini olish uchun zarur monomerni sintez qilishga yetadigan uglevodorod va kislota massalari yig`indisi 107,5 g bo`lsa, necha g polimer olingan?

A)103,5 B)86 C)64,5 D)107,5

909. Etirifikatsiya reaksiya kinetikasini qaysi olim o`rgangan?

- A)berselius B)Menshutkin
- C)Sheele D)Tishchenko

910. Ag atsetatga qaysi modda ta`sir ettirilganda etil atsetat hosil bo`ladi?

- A)methanol B)metil xlorid
- C)etil xlorid D)atseton

911. 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

912. 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

913. 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

914. Amygdalin kislotali gidrolizlanganda qanday uglevod hosil bo`ladi?

A)saxaroza B)glyukoza C)fruktoza D)maltoza

915. 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

916. X g 36,5% li xlorid kislodata alyuminiy metali eritilganda 41,2% li X+Y g eritma olindi. Z g gaz ajraldi. Agar X-Z qiymat 297 ga teng bo`lsa, olingan eritmadagi kislorod atomlari sonini aniqlang.

A) 63,7\*10<sup>23</sup> B)84,3\*10<sup>23</sup>  
C)75,25\*10<sup>23</sup> D)66,4\*10<sup>23</sup>

917. Ushbu CO<sub>2</sub>+4H<sub>2</sub>⇌CH<sub>4</sub>+ 2H<sub>2</sub>O jarayonda harorat oshirilsa, to`g`ri va teskari reaksiyalarning tezliklari qanday o`zgaradi. reaksiyaning muvozanati qaysi tomonga siljiydi? Q(H<sub>2</sub>O)=285,8kJ/mol; Q(CH<sub>4</sub>)=74,8 kJ/mol

- A)chap tomonga siljiydi
- B)O`ng tomonga siljiydi
- C)hech qaysi tomonga siljimaydi
- D)ushbu sharoitda reaksiya ketmaydi

918. 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

919. Noma`lum metall tuzining 44,4 g miqdori to`liq termik parchalandi ikkita modda: hajmi 7,26 l (t=22°C normal bosimda) bo`lgan gazzsimon modda va massasi 31,6 g qattiq modda hosil bo`ldi. Tuzning formulasini aniqlang.

A)MgCO<sub>3</sub> B)SrCO<sub>3</sub> C)MnCO<sub>3</sub> D)BaCO<sub>3</sub>

920. 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 eritmadagi moddalarning massa ulushlarini toping.  
A) 12% LiOH; 0,8% LiCl; 28%  $\text{Li}_2[\text{Zn}(\text{OH})_2]$   
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%  $\text{Li}_2[\text{Zn}(\text{OH})_2]$
921. Tabiiy dipeptide xlorovodorod kislotasini suvli eritmasi bilan qizdirilganda, 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
922. 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)  $6 \cdot 10^{-3}$
923. 196 g 2% li sulfat kislotani dissotsialanish darajasi 6,4% va ertimaning zichligi 1,41 g/ml bo'lsa, vodorod ionlarining molyar konsentratsiyasini hisoblang
924. 149 g 2% li sulfat kislotani dissotsialanish darajasi 4,2% va ertimaning zichligi 1,41 g/ml bo'lsa, vodorod ionlarining molyar konsentratsiyasini hisoblang
925. 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)  $6 \cdot 10^{-3}$
926. 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
927.  $\text{NH}_3$  va  $\text{PH}_3$  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
928.  $\text{NH}_3$  va  $\text{PH}_3$  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
929.  $\text{NH}_3$  va  $\text{PH}_3$  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
930.  $\text{NH}_3$  va  $\text{PH}_3$  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
931. Gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 60 g/mol bo'lishi uchun 3,36 l kripton qo'shilishi zarur bo'lgan fluorovodorodning hajmini toping.  
A) 2,02 B) 2,5 C) 3 D) 3,5
932. 1932-yilda qaysi olimlar atomning proton-neutron 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
933. Elektrolitmas bo'lgan: mochevina shaker, glyukoza, spirt dan tashkil topgan faza qanday nomlanadi?  
A) ion-dispers B) molecular-dispers  
C) atom-dispers D) dispersiya
934. Etirifikatsiya reaksiyasiga teskari reaksiyani tanglang.  
1. gidrolizlanish 2. sovunlanish 3. polimerlanish  
A) 1,3 B) 1 C) 2,3 D) 3
935. 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
936. 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
937. Qaysi uglevodlar  $\alpha$ -D-glukoza va  $\beta$ -galaktoza qoldiqlaridan tashkil topgan?  
1. laktoza 2. sellobioza 3. maltoza 4. saxaroza  
A) 1,3 B) 1,2 C) 2,3,4 D) 2
938. Nitroselluloza tarkibida C va O atomlari nisbati 1:1,5 bo'lsa, uning molekular massasini aniqlang.  
A) 207 B) 252 C) 308 D) 297
939. 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%
940. 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
941. Alkan o'z hajmidan 3 marta ko'p kislorodda yoqilganda suv bug'lari kondensatlandi 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
942. Standart 0,1 N li  $\text{KMnO}_4$  eritmasi bilan nostandart X normaly 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
943. Qaysi moddalar aralashmasini kumush oksidining ammiakli eritmasi bilan ajratib bo'lmaydi?  
1. etin va propin 2. gliukoza va fruktoza 3. akrolein va metanal 4. riboza va chumoli kislotasi  
A) 1,2,3,4 B) 2,3,4 C) 1,4 D) 1,3,4
944. 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)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  C)  $\text{Ag}_2(\text{NH}_3)$  D)  $\text{KMnO}_4$
945. Quyidagi moddalarni ularning Kristal panjara turlarini bilan juftlab ko'rsatilgan qatorni ko'rsating.  
1.  $(\text{Al}(\text{OH})_2)_2\text{SO}_4$  2.  $\text{NH}_3$  (suyuq) 3. muz 4. oq qum 5. bronza a) ion b) metal c) atom d) molekular  
A) 1a, 2a, 3b, 4c, 5d B) 1a, 2c, 3c, 4b, 5d  
C) 1a, 2d, 3d, 4c, 5b D) 1a, 2d, 3c, 4c, 5b
946. (O) atomi va S atomining massalari farqi 138gr bo'lib 40%  $\text{CuSO}_4$  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
947. Alkin tarkibida barcha bog'lar sonini hisoblash formulasini keltiring.  
A)  $3n-1$  B)  $2n+1$  C)  $4n-3$  D)  $n+3$
948. Azot(IV)-oksid o'z tarkibidagi kislorod massasiga teng massali kislorod ishtrokida suvda eritilganda olingan olingan 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

949. Teng hajmi ikki xil alkan(molekulyar massalari farqi 14) o'rtacha malekular massa 37 gr/mol bo'lsa, M. katta alkanni aniqlang.

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

950. A moddani X va X+35% li eritmalari 1:4 massa nisbatda aralashirilganda X+28%li eritma olindi. Agar X va X+35%lar nisbati 4:11 bo'lsa, olingan eritma konsentratsiyasini aniqlang.

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

951.  $C_6H_5CH_2OH + MnO_4^- + H^+ \rightarrow C_6H_5COO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning barcha koefitsiyentlari yig'indisini toping.

952.  $C_6H_5CH_2OH + MnO_4^- + H^+ \rightarrow C_6H_5COO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning o'ng tominidagi koefitsiyentlari yig'indisini toping.

953.  $C_6H_5CH_2OH + MnO_4^- + H^+ \rightarrow C_6H_5COO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning chap tominidagi koefitsiyentlari yig'indisini toping.

954.  $C_6H_5CH_3 + MnO_4^- + H^+ \rightarrow C_6H_5COO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning barcha koefitsiyentlari yig'indisini toping.

955.  $C_6H_5CH_3 + MnO_4^- + H^+ \rightarrow C_6H_5COO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning o'ng tominidagi koefitsiyentlari yig'indisini toping.

956.  $C_6H_5CH_3 + MnO_4^- + H^+ \rightarrow C_6H_5COO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning chap tominidagi koefitsiyentlari yig'indisini toping.

957.  $C_6H_5COH + MnO_4^- + H^+ \rightarrow C_6H_5COO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning barcha koefitsiyentlari yig'indisini toping.

958.  $C_6H_5COH + MnO_4^- + H^+ \rightarrow C_6H_5COO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning o'ng tominidagi koefitsiyentlari yig'indisini toping.

959.  $C_6H_5COH + MnO_4^- + H^+ \rightarrow C_6H_5COO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning chap tominidagi koefitsiyentlari yig'indisini toping.

960.  $CH_2O + MnO_4^- + H^+ \rightarrow HCOO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning barcha koefitsiyentlari yig'indisini toping.

961.  $CH_2O + MnO_4^- + H^+ \rightarrow HCOO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning o'ng tominidagi koefitsiyentlari yig'indisini toping.

962.  $CH_2O + MnO_4^- + H^+ \rightarrow HCOO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning chap tominidagi koefitsiyentlari yig'indisini toping.

963.  $CH_3COH + MnO_4^- + H^+ \rightarrow CH_3COO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning barcha koefitsiyentlari yig'indisini toping.

964.  $CH_3COH + MnO_4^- + H^+ \rightarrow CH_3COO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning o'ng tominidagi koefitsiyentlari yig'indisini toping.

965.  $CH_3COH + MnO_4^- + H^+ \rightarrow CH_3COO^- + Mn^{2+} + \dots$  sxema bo'yicha kechadigan ionli reaksiyani tugallang va qisqa ionli tenglamaning chap tominidagi koefitsiyentlari yig'indisini toping.

966.  $MnO_4^- + C_2O_4^{2-} + H^+ \rightarrow Mn^{2+} + CO_2 + \dots$  qisqa ionli tenglamaning barcha koefitsiyentlari yig'indisini toping.

A) 23 B) 25 C) 20 D) 43

967.  $MnO_4^- + C_2O_4^{2-} + H^+ \rightarrow Mn^{2+} + CO_2 + \dots$  qisqa ionli tenglamaning chap tomondagi koefitsiyentlari yig'indisini toping.

968.  $MnO_4^- + C_2O_4^{2-} + H^+ \rightarrow Mn^{2+} + CO_2 + \dots$  qisqa ionli tenglamaning o'ng tomondagi koefitsiyentlari yig'indisini toping.

969. 0,4 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, kadmiy tarkibidagi neytronlar sonini hisoblang.

970. 0,4 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning

mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, litiy tarkibidagi neytronlar sonini hisoblang.

971. 0,4 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, aralashma tarkibidagi litiy massasini hisoblang?

972. 0,4 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, aralashma tarkibidagi kadmiy massasini hisoblang?

973. 0,5 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, kadmiy tarkibidagi neytronlar sonini hisoblang.

974. 0,585 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr  $KMnO_4$  eritmasidan 4 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

975. 0,585 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 1 mol/litr  $KMnO_4$  eritmasidan 2 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

976. 0,6 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, kadmiy tarkibidagi neytronlar sonini hisoblang.

977. 0,6 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, litiy tarkibidagi neytronlar sonini hisoblang.

978. 0,6 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, aralashma tarkibidagi litiy massasini hisoblang?

979. 0,6 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, aralashma tarkibidagi kadmiy massasini hisoblang?

980. 0,7 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, kadmiy tarkibidagi neytronlar sonini hisoblang.

981. 0,7 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, litiy tarkibidagi neytronlar sonini hisoblang.

982. 0,7 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, aralashma tarkibidagi litiy massasini hisoblang?

983. 0,7 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, aralashma tarkibidagi kadmiy massasini hisoblang?

984. 0,745 g kaliy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr  $KMnO_4$  eritmasidan 4 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

985. 0,745 g kaliy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 1 mol/litr  $KMnO_4$  eritmasidan 2 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

986. 0,8 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, kadmiy tarkibidagi neytronlar sonini hisoblang.

987. 0,8 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, litiy tarkibidagi neytronlar sonini hisoblang.

988. 0,8 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, aralashma tarkibidagi litiy massasini hisoblang?

989. 0,8 mol litiy va kadmiyan iborat aralashma tarkibidagi litiyning mol ulushi kadmiyning massa ulushiga teng bo'lsa, aralashma tarkibidagi kadmiy massasini hisoblang?

990. 0,92 g aralashma tarkibida 0,02 mol A va 0,03 mol B mavjud. Tarkibida 0,08 mol A va 0,02 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 2,48 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 1,4 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

991. 0,92 g aralashma tarkibida 0,02 mol A va 0,03 mol B mavjud. Tarkibida 0,08 mol A va 0,02 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 2,48 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 2,8 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

992. 0,92 g aralashma tarkibida 0,02 mol A va 0,03 mol B mavjud. Tarkibida 0,08 mol A va 0,02 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 2,48 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 0,7 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

993. 0,92 g aralashma tarkibida 0,02 mol A va 0,03 mol B mavjud. Tarkibida 0,04 mol A va 0,01 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 1,24 g

keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 1,4 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

994. 1,03 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr  $KMnO_4$  eritmasidan 4 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

A)  $NaBr$  B)  $NaCl$  C)  $NaI$  D)  $NaF$

995. 1,03 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 1 mol/litr  $KMnO_4$  eritmasidan 2 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

996. 1,08 g aralashma tarkibida 0,03 mol A va 0,02 mol B mavjud. Tarkibida 0,04 mol A va 0,01 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 1,24 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 1,4 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

997. 1,08 g aralashma tarkibida 0,03 mol A va 0,02 mol B mavjud. Tarkibida 0,04 mol A va 0,01 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 1,24 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 2,8 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

998. 1,08 g aralashma tarkibida 0,03 mol A va 0,02 mol B mavjud. Tarkibida 0,04 mol A va 0,01 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 1,24 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 0,7 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

999. 1,08 g aralashma tarkibida 0,03 mol A va 0,02 mol B mavjud. Tarkibida 0,08 mol A va 0,02 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 2,48 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 1,4 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

1000. 1,08 g aralashma tarkibida 0,03 mol A va 0,02 mol B mavjud. Tarkibida 0,08 mol A va 0,02 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 2,48 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 2,8 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

1001. 1,08 g aralashma tarkibida 0,03 mol A va 0,02 mol B mavjud. Tarkibida 0,08 mol A va 0,02 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 2,48 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 0,7 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

1002. 1,19 g kaliy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr  $KMnO_4$  eritmasidan 4 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

1003. 1,19 g kaliy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 1 mol/litr  $KMnO_4$  eritmasidan 2 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

1004. 1,2 g organik modda yondirilganda 1,12 litr (n.sh.) karbonat angidrid, 0,36 ml suv va 0,448 litr (n.sh.) azot hosil bo'ldi. Organik moddani aniqlang.

1005. 1,5 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr  $KMnO_4$  eritmasidan 4 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

1006. 1,5 g natriy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 1 mol/litr  $KMnO_4$  eritmasidan 2 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

1007. 1,66 g kaliy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 0,5 mol/litr  $KMnO_4$  eritmasidan 4 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

1008. 1,66 g kaliy galogenidni kislotali sharoitda oksidlash uchun 1 mol/litr  $KMnO_4$  eritmasidan 2 ml sarflandi. Tuz formulasini toping.

1009. 1,81 g chumoli va shavel kislotalar aralashmasi sulfat kislota bilan qizdirilganda 0,896 litr (n.sh.) uglerod oksidlari hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmaning mol nisbatini mos ravishda aniqlang.

1010. 1,81 g chumoli va shavel kislotalar aralashmasi sulfat kislota bilan qizdirilganda 0,896 litr (n.sh.) uglerod oksidlari hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi chumoli kislotaning massasini aniqlang.

1011. 1,81 g chumoli va shavel kislotalar aralashmasi sulfat kislota bilan qizdirilganda 0,896 litr (n.sh.) uglerod oksidlari hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi shavel kislotaning massasini aniqlang.

1012. 1,81 g chumoli va shavel kislotalar aralashmasi sulfat kislota bilan qizdirilganda 0,896 litr (n.sh.) uglerod oksidlari hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi chumoli kislotaning massa ulushini aniqlang.

1013. 1,81 g chumoli va shavel kislotalar aralashmasi sulfat kislota bilan qizdirilganda 0,896 litr (n.sh.) uglerod oksidlari hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi shavel kislotaning massa ulushini aniqlang.

1014. 11,2 litr (n.sh.) karbonat angidrid 200 g 28% li o'yuvchi natriy eritmasiga yuttirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddalarning umumiy molini aniqlang.

1015. 11,2 litr (n.sh.) karbonat angidrid 350 g 28% li o'yuvchi kaliy eritmasiga yuttirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddalarning umumiy massasini (g) aniqlang.

1016. 11,26 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 1,344 litr (n.sh.)

gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 2 : 3 ( $MeO_2 : MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO_2$  ning massa ulushini (%) aniqlang.

1017. 12,04 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 2,688 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO : MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO$  ni aniqlang.

1018. 12,04 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 2,688 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO : MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa, aralashma uchun sarflangan xlorid kislota miqdorini aniqlang.

1019. 12,04 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 2,688 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO : MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO$  ni aniqlang.

1020. 12,68 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 2,688 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO : MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO$  ni aniqlang.

1021. 12,68 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 2,688 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO : MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO$  ni aniqlang.

1022. 12,68 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 2,688 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO : MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa, aralashmani eritish uchun sarflangan xlorid kislota miqdorini aniqlang?

1023. 13,32 g  $Me_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O$  tarkibli kristallogidrat 43,52 ml suvda eritilganda eruvchanligi 13,68 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Metallni toping.

A)  $Al$  B)  $Mn$  C)  $Fe$  D)  $Cr$

1024. 13,32 g  $Me_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O$  tarkibli kristallogidrat 43,52 ml suvda eritilganda eruvchanligi 13,68 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Kristallogidrat tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang?

1025. 13,44 litr (n.sh.) karbonat angidrid 400 g 28% li o'yuvchi kaliy eritmasiga yuttirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddalarning umumiy massasini (g) aniqlang.

1026. 13,44 litr (n.sh.) karbonat angidrid 400 g 28% li o'yuvchi natriy eritmasiga yuttirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddalarning umumiy foizini aniqlang.

1027. 14,22 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 13,58 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 36,5% li ( $\rho = 1,18$  g /  $cm^3$ ) xlorid kislota bilan ta'sirlashadi?

1028. 14,22 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 13,58 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 18,25% li ( $\rho = 1,18$  g /  $cm^3$ ) xlorid kislota bilan ta'sirlashadi?

1029. 14,22 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 13,58 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 29,2% li ( $\rho = 1,18$  g /  $cm^3$ ) xlorid kislota bilan ta'sirlashadi?

1030. 14,22 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 13,58 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 1 M li ( $\rho = 1,18$  g /  $cm^3$ ) xlorid kislota bilan ta'sirlashadi?

1031. 14,22 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 13,58 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 0,5 M li ( $\rho = 1,18$  g /  $cm^3$ ) xlorid kislota bilan ta'sirlashadi?

1032. 14,22 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 13,58 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 0,8 M li ( $\rho = 1,18$  g /  $cm^3$ ) xlorid kislota bilan ta'sirlashadi?

1033. 14,32 g  $Me_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O$  tarkibli kristallogidrat 43,52 ml suvda eritilganda eruvchanligi 15,68 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Metallni toping.

A)  $Al$  B)  $Mn$  C)  $Fe$  D)  $Cr$

1034. 14,32 g  $Me_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O$  tarkibli kristallogidrat 43,52 ml suvda eritilganda eruvchanligi 15,68 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Kristallogidrat tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang?

1035. 14,44 g  $Me_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O$  tarkibli kristallogidrat 43,52 ml suvda eritilganda eruvchanligi 15,92 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil

bo'ldi. Metallni toping.

A) *Al* B) *Mg* C) *Fe* D) *Cr*

1036. 14,44 g  $\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$  tarkibli kristallogidrat 43,52 ml suvda eritilganda eruvchanligi 15,92 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Kristallogidrat tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang?

1037. 14,48 g  $\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$  tarkibli kristallogidrat 43,52 ml suvda eritilganda eruvchanligi 16 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Metallni toping.

A) *Al* B) *Mn* C) *Fe* D) *Cr*

1038. 14,48 g  $\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$  tarkibli kristallogidrat 43,52 ml suvda eritilganda eruvchanligi 16 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Kristallogidrat tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang?

1039. 14,92 g *MnO* bilan *MeO* (noma'lum oksid *HCl* bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l *HCl* ta'sir ettirilganda 2,688 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 2 : 3 (*MeO* : *MnO*) molyar nisbatda bo'lsa, *MeO* ni aniqlang.

1040. 16,48 g *MnO* bilan *MeO* (noma'lum oksid *HCl* bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l *HCl* ta'sir ettirilganda 2,688 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 (*MeO* : *MnO*) molyar nisbatda bo'lsa, *MeO* ning massa ulushini (%) aniqlang.

1041. 16,48 g *MnO* bilan *MeO* (noma'lum oksid *HCl* bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l *HCl* ta'sir ettirilganda 2,688 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 (*MeO* : *MnO*) molyar nisbatda bo'lsa, *MeO* ni toping?

1042. 16,48 g *MnO* bilan *MeO* (noma'lum oksid *HCl* bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l *HCl* ta'sir ettirilganda 2,688 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 (*MeO* : *MnO*) molyar nisbatda bo'lsa, *Me* ni aniqlang.

1043. 16,8 litr (n.sh.) karbonat angidrid 400 g 28% li o'yuvchi kaliy eritmasiga yuttirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddalarning umumiy massasini (g) aniqlang.

1044. 16,8 litr (n.sh.) karbonat angidrid 400 g 28% li o'yuvchi kaliy eritmasiga yuttirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi har bir erigan moddalarning mollar ayirmasini aniqlang.

1045. 16,8 litr (n.sh.) karbonat angidrid 400 g 28% li o'yuvchi natriy eritmasiga yuttirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddalarning umumiy massasini (g) aniqlang.

1046. 16,8 litr (n.sh.) karbonat angidrid 400 g 42% li o'yuvchi kaliy eritmasiga yuttirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddalarning umumiy massasini (g) aniqlang.

1047. 16,8 litr (n.sh.) karbonat angidrid 500 g 28% li o'yuvchi kaliy eritmasiga yuttirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddalarning umumiy molini aniqlang.

1048. 17,92 litr (n.sh.) karbonat angidrid 500 g 28% li o'yuvchi kaliy eritmasiga yuttirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddalarning umumiy molini aniqlang.

1049. 18,12 ml 10% li o'yuvchi kaliy ( $\rho = 1,082 \text{ g/ml}$ ) eritmasiga 2M li 50 ml xlorid kislotasi eritmasi quyilganda 2,275 kJ issiqlik ajraldi. Neytrallanish reaksiyasining issiqlik effektini (kJ/mol) aniqlang.

1050. 19,98 g  $\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$  tarkibli kristallogidrat 65,28 ml suvda eritilganda eruvchanligi 13,68 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Metallni toping.

A) *Al* B) *Mn* C) *Fe* D) *Cr*

1051. 19,98 g  $\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$  tarkibli kristallogidrat 65,28 ml suvda eritilganda eruvchanligi 13,68 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Kristallogidrat tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang?

1052. 2,16 g aralashma tarkibida 0,06 mol A va 0,04 mol B mavjud. Tarkibida 0,04 mol A va 0,01 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 1,24 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 1,4 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

1053. 2,16 g aralashma tarkibida 0,06 mol A va 0,04 mol B mavjud. Tarkibida 0,04 mol A va 0,01 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 1,24 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 2,8 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

1054. 2,16 g aralashma tarkibida 0,06 mol A va 0,04 mol B mavjud. Tarkibida 0,04 mol A va 0,01 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 1,24 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 0,7 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

1055. 2,16 g aralashma tarkibida 0,06 mol A va 0,04 mol B mavjud.

Tarkibida 0,08 mol A va 0,02 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 2,48 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 1,4 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

1056. 2,16 g aralashma tarkibida 0,06 mol A va 0,04 mol B mavjud. Tarkibida 0,08 mol A va 0,02 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 2,48 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 2,8 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

1057. 2,16 g aralashma tarkibida 0,06 mol A va 0,04 mol B mavjud. Tarkibida 0,08 mol A va 0,02 mol B saqlagan ikkinchi aralashma esa 2,48 g keladi. Teng mol nisbatdagi A va B dan iborat 0,7 g massali uchinchi aralashmaning umumiy miqdori (mol) qancha bo'ladi?

1058. 2,4 g organik modda yondirilganda 2,24 litr (n.sh.) karbonat angidrid, 0,72 ml suv va 0,896 litr (n.sh.) azot hosil bo'ldi. Organik moddani aniqlang.

1059. 2,62 g chumoli va shavel kislotalar aralashmasi sulfat kislotasi bilan qizdirilganda 1,792 litr (n.sh.) uglerod oksidlarini hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmaning mol nisbatini mos ravishda aniqlang.

1060. 2,62 g chumoli va shavel kislotalar aralashmasi sulfat kislotasi bilan qizdirilganda 1,792 litr (n.sh.) uglerod oksidlarini hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi chumoli kislotaning massasini aniqlang.

1061. 2,62 g chumoli va shavel kislotalar aralashmasi sulfat kislotasi bilan qizdirilganda 1,792 litr (n.sh.) uglerod oksidlarini hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi shavel kislotaning massasini aniqlang.

1062. 2,62 g chumoli va shavel kislotalar aralashmasi sulfat kislotasi bilan qizdirilganda 1,792 litr (n.sh.) uglerod oksidlarini hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi chumoli kislotaning massa ulushini aniqlang.

1063. 2,62 g chumoli va shavel kislotalar aralashmasi sulfat kislotasi bilan qizdirilganda 1,792 litr (n.sh.) uglerod oksidlarini hosil bo'ldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi shavel kislotaning massa ulushini aniqlang.

1064. 21,48 g  $\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$  tarkibli kristallogidrat 65,28 ml suvda eritilganda eruvchanligi 15,68 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Metallni toping.

A) *Al* B) *Mn* C) *Fe* D) *Cr*

1065. 21,48 g  $\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$  tarkibli kristallogidrat 65,28 ml suvda eritilganda eruvchanligi 15,68 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Kristallogidrat tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang?

1066. 21,66 g  $\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$  tarkibli kristallogidrat 65,28 ml suvda eritilganda eruvchanligi 15,92 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Metallni toping.

A) *Al* B) *Mg* C) *Fe* D) *Cr*

1067. 21,66 g  $\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$  tarkibli kristallogidrat 65,28 ml suvda eritilganda eruvchanligi 15,92 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Kristallogidrat tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang?

1068. 21,72 g  $\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$  tarkibli kristallogidrat 65,28 ml suvda eritilganda eruvchanligi 16 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Metallni toping.

A) *Al* B) *Mn* C) *Fe* D) *Cr*

1069. 21,72 g  $\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$  tarkibli kristallogidrat 65,28 ml suvda eritilganda eruvchanligi 16 g bo'lgan tuzning to'yingan eritmasi hosil bo'ldi. Kristallogidrat tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang?

1070. 22,4 litr (n.sh.) karbonat angidrid 500 g 28% li o'yuvchi kaliy eritmasiga yuttirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddalarning umumiy massasini (g) aniqlang.

1071. 22,52 g *MnO* bilan *MeO* (noma'lum oksid *HCl* bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l *HCl* ta'sir ettirilganda 2,688 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 2 : 3 (*MeO* : *MnO*) molyar nisbatda bo'lsa, *MeO* ning massa ulushini (%) aniqlang.

1072. 28,44 g  $\text{KMnO}_4$  qizdirilganda 27,16 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 36,5% li ( $\rho = 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

A) 112,8 B) 98,24 C) 108,5 D) 102,6

1073. 28,44 g  $\text{KMnO}_4$  qizdirilganda 27,16 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 18,25% li ( $\rho = 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1074. 28,44 g  $\text{KMnO}_4$  qizdirilganda 27,16 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 29,2% li ( $\rho = 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1075. 28,44 g  $\text{KMnO}_4$  qizdirilganda 27,16 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 0,5 M li ( $\rho = 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan

ta'sirlashadi?

1076. 28,44 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 27,16 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 0,8 M li ( $p= 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1077. 3,36 g buten aralashmalari (alken izomerlari) va kaliy permanganatning sulfat, kislotali eritmasi orasidagi reaksiyada 3,6 g etan kislotasi hamda 0,74 g propan kislotasi hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan karbonat angidrid gazining hajmini ( $l, n.sh.$ ) aniqlang.

1078. 3,36 g buten aralashmalari (alken izomerlari) va kaliy permanganatning sulfat, kislotali eritmasi orasidagi reaksiyada 3,6 g etan kislotasi hamda 0,74 g propan kislotasi hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan karbonat angidrid gazining massasini aniqlang.

1079. 3,36 g buten aralashmalari (alken izomerlari) va kaliy permanganatning sulfat, kislotali eritmasi orasidagi reaksiyada 3,6 g etan kislotasi hamda 0,74 g propan kislotasi hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan karbonat angidrid gazining miqdorini (mol) aniqlang.

1080. 3,36 g buten aralashmalari (alken izomerlari) va kaliy permanganatning sulfat, kislotali eritmasi orasidagi reaksiyada 3,6 g etan kislotasi hamda 0,74 g propan kislotasi hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan asetonning massasini aniqlang.

1081. 3,36 g buten aralashmalari (alken izomerlari) va kaliy permanganatning sulfat, kislotali eritmasi orasidagi reaksiyada 3,6 g etan kislotasi hamda 0,74 g propan kislotasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi izomerlarning miqdorlarini (buten-1, buten-2, izobuten) molda toping?

1082. 35,55 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 33,95 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 18,25% li ( $p= 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1083. 35,55 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 33,95 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 0,5 M li ( $p= 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1084. 35,55 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 33,95 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 36,5% li ( $p= 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1085. 35,55 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 33,95 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 0,8 M li ( $p= 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1086. 35,55 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 33,95 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 1 M li ( $p= 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1087. 35,55 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 33,95 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 0,8 M li ( $p= 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1088. 6,02 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 1,344 litr ( $n.sh.$ ) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO: MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO$  ni aniqlang.

1089. 6,02 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 1,344 litr ( $n.sh.$ ) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO: MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa, aralashma uchun sarflangan xlorid kislotasi miqdorini aniqlang.

1090. 6,02 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 1,344 litr ( $n.sh.$ ) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO: MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO$  ni aniqlang.

1091. 6,34 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 1,344 litr ( $n.sh.$ ) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO: MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO$  ni aniqlang.

1092. 6,34 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 1,344 litr ( $n.sh.$ ) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO: MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO$  ni aniqlang.

1093. 6,34 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 1,344 litr ( $n.sh.$ ) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO: MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa, aralashmani eritish uchun sarflangan xlorid kislotasi miqdorini aniqlang?

1094. 7,11 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 6,79 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 36,5% li ( $p= 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1095. 7,11 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 6,79 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 18,25% li ( $p= 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1096. 7,11 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 6,79 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 29,2% li ( $p= 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1097. 7,11 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 6,79 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 1 M li ( $p= 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1098. 7,11 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 6,79 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 0,5 M li ( $p= 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1099. 7,11 g  $KMnO_4$  qizdirilganda 6,79 g qattiq qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashma necha ml 0,8 M li ( $p= 1,18 \text{ g/sm}^3$ ) xlorid kislotasi bilan ta'sirlashadi?

1100. 7,46 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 1,344 litr ( $n.sh.$ ) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 2 : 3 ( $MeO: MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO$  ni aniqlang.

1101. 7,46 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 1,344 litr ( $n.sh.$ ) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 2 : 3 ( $MeO: MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa, aralashma uchun sarflangan xlorid kislotasi miqdorini aniqlang.

1102. 8,24 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 1,344 litr ( $n.sh.$ ) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO: MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO$  ning massa ulushini (%) aniqlang.

1103. 8,24 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 1,344 litr ( $n.sh.$ ) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO: MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO$  ning massa ulushini (%) aniqlang.

1104. 8,24 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 1,344 litr ( $n.sh.$ ) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO: MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO$  ni toping?

1105. 8,24 g  $MnO_2$  bilan  $MeO$  (noma'lum oksid  $HCl$  bilan gaz modda hosil qilmaydi) aralashmasiga mo'l  $HCl$  ta'sir ettirilganda 1,344 litr ( $n.sh.$ ) gaz ajralib chiqdi. Boshlang'ich aralashma tarkibi 1 : 3 ( $MeO: MnO_2$ ) molyar nisbatda bo'lsa,  $MeO$  ni aniqlang.

1106. 8,96 litr ( $n.sh.$ ) karbonat angidrid 250 g 28% li o'yuvchi kaliy eritmasiga yuttirildi. Hosil bo'lgan eritmadagi erigan moddalarning har birining massa ulushini (%) aniqlang.

1107. Al barcha elektronlarining necha foizi sharsimon orbitalda harakatlanadi?

1108. Alizarin tarkibidagi kislorodning massa ulushini (%) hisoblang.

1109. Alizarin tarkibidagi uglerodning massa ulushini (%) hisoblang.

1110. Alizarin tarkibidagi vodorodning massa ulushini (%) hisoblang.

1111. Alkan tarkibida 11 ta birlamchi va 4 ta to'rtlamchi uglerod atomi bo'lsa, undagi jami bog'lar sonini aniqlang.

1112. Alkan tarkibida 6 ta birlamchi va 2 ta to'rtlamchi uglerod atomi bo'lsa, undagi jami bog'lar sonini aniqlang.

1113. Alkan tarkibida 7 ta birlamchi va 1 ta to'rtlamchi uglerod atomi bo'lsa, undagi jami bog'lar sonini aniqlang.

1114. Alkan tarkibida 8 ta birlamchi va 2 ta to'rtlamchi uglerod atomi bo'lsa, undagi jami bog'lar sonini aniqlang.

1115. Alkan tarkibida 9 ta birlamchi va 2 ta to'rtlamchi uglerod atomi bo'lsa, undagi jami bog'lar sonini aniqlang.

1116. Alkan tarkibida 9 ta birlamchi va 3 ta to'rtlamchi uglerod atomi bo'lsa, undagi jami bog'lar sonini aniqlang.

1117. Antratsen tarkibidagi uglerodning massa ulushini (%) hisoblang.

1118. Antraxinon tarkibidagi kislorodning massa ulushini (%) hisoblang.

1119. Antraxinon tarkibidagi uglerodning massa ulushini (%) hisoblang.

1120. Antraxinon tarkibidagi vodorodning massa ulushini (%) hisoblang.

1121. Au barcha elektronlarining necha foizi sharsimon orbitalda harakatlanadi?
1122. Bertolle usuli bo'yicha 8,96 litr (n.sh.) metan olishda sarflanadigan misning 3/4 qismi suyultirilgan nitrat kislota, qolgan qismi konsentrlangan nitrat kislota eritildi. Hosil bo'lgan gazlar shu reaksiyada hosil bo'lgan tuzning qizdirilishidan olingan gazlar bilan aralashitirildi. Bunda hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini aniqlang.
1123. Bertolle usuli bo'yicha 8,96 litr (n.sh.) metan olishda sarflanadigan misning 3/4 qismi suyultirilgan nitrat kislota, qolgan qismi konsentrlangan nitrat kislota eritildi. Hosil bo'lgan gazlar shu reaksiyada hosil bo'lgan tuzning qizdirilishidan olingan gazlar bilan aralashitirildi. Bunda hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini aniqlang.
1124. Bertolle usuli bo'yicha 8,96 litr (n.sh.) metan olishda sarflanadigan misning 3/4 qismi suyultirilgan nitrat kislota, qolgan qismi konsentrlangan nitrat kislota eritildi. Hosil bo'lgan gazlar shu reaksiyada hosil bo'lgan tuzning qizdirilishidan olingan gazlar bilan aralashitirildi. Bunda hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini aniqlang.
1125. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 12,25 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 100 ml ga yetkazildi. Pentagidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,49 mol/l bo'lsa, 2-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (M) toping.
1126. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 12,25 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 100 ml ga yetkazildi. digidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,625 mol/l bo'lsa, 1-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (M) toping.
1127. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 12,25 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 100 ml ga yetkazildi. Pentagidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,49 mol/l bo'lsa, 2-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini ( $C_x$ ) toping.
1128. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 12,25 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 100 ml ga yetkazildi. digidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,625 mol/l bo'lsa, 1-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini ( $C_x$ ) toping.
1129. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 24,5 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 200 ml ga yetkazildi. Pentagidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,49 mol/l bo'lsa, 2-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (M) toping.
1130. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 24,5 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 200 ml ga yetkazildi. digidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,625 mol/l bo'lsa, 1-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (M) toping.
1131. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 24,5 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 200 ml ga yetkazildi. Pentagidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,49 mol/l bo'lsa, 2-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini ( $C_x$ ) toping.
1132. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 24,5 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 200 ml ga yetkazildi. digidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,625 mol/l bo'lsa, 1-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini ( $C_x$ ) toping.
1133. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 49 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 400 ml ga yetkazildi. Pentagidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,49 mol/l bo'lsa, 2-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (M) toping.
1134. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 49 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 400 ml ga yetkazildi. Pentagidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,49 mol/l bo'lsa, 2-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini ( $C_x$ ) toping.
1135. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 98 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 800 ml ga yetkazildi. Pentagidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,49 mol/l bo'lsa, 2-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (M) toping.
1136. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 98 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 800 ml ga yetkazildi. digidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,625 mol/l bo'lsa, 1-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini (M) toping.
1137. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 98 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 800 ml ga yetkazildi. Pentagidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,49 mol/l bo'lsa, 2-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini ( $C_x$ ) toping.
1138. Bir tuzning pentagidрати va digidratidan 98 g dan olib, suvda eritildi va har ikkala eritmaning hajmi 800 ml ga yetkazildi. digidratdan olingan tuzning konsentratsiyasi 0,625 mol/l bo'lsa, 1-eritmadagi tuzning konsentratsiyasini ( $C_x$ ) toping.
1139.  $C_{1001}H_{2000}$  molekulasidagi umumiy bog'lar sonini aniqlang.
1140.  $C_{1002}H_{2002}$  molekulasidagi umumiy bog'lar sonini aniqlang.
1141.  $C_{1003}H_{2008}$  molekulasidagi umumiy bog'lar sonini aniqlang.
1142.  $C_{1005}H_{2008}$  molekulasidagi umumiy bog'lar sonini aniqlang.
1143.  $C_{1006}H_{2010}$  molekulasidagi umumiy bog'lar sonini aniqlang.
1144.  $C_{1007}H_{2012}$  molekulasidagi umumiy bog'lar sonini aniqlang.
1145.  $C_{1007}H_{2014}$  molekulasidagi umumiy bog'lar sonini aniqlang.
1146.  $C_{1008}H_{2014}$  molekulasidagi umumiy bog'lar sonini aniqlang.
1147.  $C_{1009}H_{2016}$  molekulasidagi umumiy bog'lar sonini aniqlang.
1148.  $C_{1009}H_{2018}$  molekulasidagi umumiy bog'lar sonini aniqlang.
1149.  $C_{1009}H_{2020}$  molekulasidagi umumiy bog'lar sonini aniqlang.
1150.  $C_3H_8$ ,  $C_2H_4$  va  $C_2H_2$  dan iborat 0,45 mol aralashma yondirilishi natijasida 0,95 mol karbonat angidrid va 0,8 mol suv hosil bo'ldi. Bunda noma'lum uglevodoroddan hosil bo'lgan suv miqdori propandan hosil bo'lgan suv miqdoriga, karbonat angidrid miqdori esa etendan hosil bo'lgan karbonat angidrid miqdoriga teng bo'lsa, noma'lum uglevodorodni aniqlang.
1151.  $C_3H_8$ ,  $C_2H_4$  va  $C_2H_2$  dan iborat 0,45 mol aralashma yondirilishi natijasida 0,85 mol karbonat angidrid va 0,8 mol suv hosil bo'ldi. Bunda noma'lum uglevodoroddan hosil bo'lgan suv miqdori propandan hosil bo'lgan suv miqdoriga, karbonat angidrid miqdori esa etendan hosil bo'lgan karbonat angidrid miqdoriga teng bo'lsa, noma'lum uglevodorodning hajmiy ulushini aniqlang.
1152.  $C_3H_8$ ,  $C_2H_4$  va  $C_2H_2$  dan iborat 0,45 mol aralashma yondirilishi natijasida 0,85 mol karbonat angidrid va 0,8 mol suv hosil bo'ldi. Bunda noma'lum uglevodoroddan hosil bo'lgan suv miqdori propandan hosil bo'lgan suv miqdoriga, karbonat angidrid miqdori esa etendan hosil bo'lgan karbonat angidrid miqdoriga teng bo'lsa, noma'lum uglevodorodning massa ulushini aniqlang.
1153.  $C_3H_8$ ,  $C_2H_4$  va  $C_2H_2$  dan iborat 0,9 mol aralashma yondirilishi natijasida 1,9 mol karbonat angidrid va 1,6 mol suv hosil bo'ldi. Bunda noma'lum uglevodoroddan hosil bo'lgan suv miqdori propandan hosil bo'lgan suv miqdoriga, karbonat angidrid miqdori esa etendan hosil bo'lgan karbonat angidrid miqdoriga teng bo'lsa, noma'lum uglevodorodni aniqlang.
1154.  $C_3H_8$ ,  $C_2H_4$  va  $C_2H_2$  dan iborat 0,9 mol aralashma yondirilishi natijasida 1,9 mol karbonat angidrid va 1,6 mol suv hosil bo'ldi. Bunda noma'lum uglevodoroddan hosil bo'lgan suv miqdori propandan hosil bo'lgan suv miqdoriga, karbonat angidrid miqdori esa etendan hosil bo'lgan karbonat angidrid miqdoriga teng bo'lsa, noma'lum uglevodorodning hajmiy ulushini aniqlang?
1155.  $C_3H_8$ ,  $C_2H_4$  va  $C_2H_2$  dan iborat 0,9 mol aralashma yondirilishi natijasida 1,9 mol karbonat angidrid va 1,6 mol suv hosil bo'ldi. Bunda noma'lum uglevodoroddan hosil bo'lgan suv miqdori propandan hosil bo'lgan suv miqdoriga, karbonat angidrid miqdori esa etendan hosil bo'lgan karbonat angidrid miqdoriga teng bo'lsa, noma'lum uglevodorodning massa ulushini aniqlang.
1156. Cu barcha elektronlarining necha foizi sharsimon orbitalda harakatlanadi?
1157. Dietilefirming ma'lum bir qismi ikkiga ajratildi va ikkita idishga joylashtirildi. Birinchi idishga xona temperaturasida yodid kislota solindi. Ikkinchi idishda Seyze usuli bilan etoksil guruh miqdori aniqlandi. Agar reaksiya davomida 62,4 g galogen alkil va 9,2 g spirt olingan bo'lsa, reaksiya uchun olingan jami dietilefir massasini (g) aniqlang.
1158. Dietilefirming ma'lum bir qismi ikkiga ajratildi va ikkita idishga joylashtirildi. Birinchi idishga xona temperaturasida yodid kislota solindi. Ikkinchi idishda Seyze usuli bilan etoksil guruh miqdori aniqlandi. Agar reaksiya davomida 31,2 g galogen alkil va 4,6 g spirt olingan bo'lsa, reaksiya uchun olingan jami dietilefir massasini (g) aniqlang.
1159. Dietilefirming ma'lum bir qismi ikkiga ajratildi va ikkita idishga joylashtirildi. Birinchi idishga xona temperaturasida yodid kislota solindi. Ikkinchi idishda Seyze usuli bilan etoksil guruh miqdori aniqlandi. Agar reaksiya davomida 15,6 g galogen alkil va 2,3 g spirt olingan bo'lsa, reaksiya uchun olingan jami dietilefir massasini (g) aniqlang.

1160. Dietilefirning ma'lum bir qismi ikkiga ajratildi va ikkita idishga joylashtirildi. Birinchi idishga xona temperaturasida yodid kislota solindi. Ikkinchi idishda Seyze usuli bilan etoksil guruh miqdori aniqlandi. Agar reaksiya davomida 46,8 g galogen alkil va 4,6 g spirt olingan bo'lsa, reaksiya uchun olingan jami dietilefir massasini (g) aniqlang.
1161. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 4900 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta timin bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1162. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 4900 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta adinin bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1163. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 4900 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta guanin bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1164. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 4900 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta sitozin bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1165. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 4900 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta azot atomlari bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1166. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 4900 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta kislorod atomlari bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1167. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 9800 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta timin bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1168. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 9800 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta adinin bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1169. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 9800 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta guanin bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1170. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 9800 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta sitozin bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1171. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 9800 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta vadarod atomlari bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1172. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 9800 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta azot atomlari bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1173. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 9800 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta kislorod atomlari bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1174. DNK qo'sh spirali tarkibidagi nukleotidlarda 9800 ta uglerod atomi bo'lsa, nukleotid tarkibida nechta vadarod atomlari bor? (nukleotidlarning 20%ini guanin tashkil etadi)
1175. Elementlardan 11,2 litr (n.sh.)  $N_2O$  hosil bo'lishida tashqaridan 41 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa,  $N_2O$  ning hosil bo'lish entalpiyasi ( $kJ \cdot mol^{-1}$ ) nechaga teng?
1176. Elementlardan 12 gramm metan hosil bo'lganda 56,25 kJ issiqlik ajralib chiqqan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasi ( $kJ \cdot mol^{-1}$ ) nechaga teng?
1177. Elementlardan 16,8 litr (n.sh.)  $N_2O$  hosil bo'lishida tashqaridan 61,5 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa,  $N_2O$  ning hosil bo'lish entalpiyasi ( $kJ \cdot mol^{-1}$ ) nechaga teng?
1178. Elementlardan 17,92 litr (n.sh.)  $N_2O$  hosil bo'lishida tashqaridan 65,6 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa,  $N_2O$  ning hosil bo'lish entalpiyasi ( $kJ \cdot mol^{-1}$ ) nechaga teng?
1179. Elementlardan 2,8 litr (n.sh.)  $N_2O$  hosil bo'lishida tashqaridan 10,25 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa,  $N_2O$  ning hosil bo'lish entalpiyasi ( $kJ \cdot mol^{-1}$ ) nechaga teng?
1180. Elementlardan 3,2 gramm metan hosil bo'lganda 15 kJ issiqlik ajralib chiqqan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasi ( $kJ \cdot mol^{-1}$ ) nechaga teng?
1181. Elementlardan 5,6 litr (n.sh.)  $N_2O$  hosil bo'lishida tashqaridan 20,5 kJ issiqlik yutilgan bo'lsa,  $N_2O$  ning hosil bo'lish entalpiyasi ( $kJ \cdot mol^{-1}$ ) nechaga teng?
1182. Elementlardan 6 gramm metan hosil bo'lganda 28,125 kJ issiqlik ajralib chiqqan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasi ( $kJ \cdot mol^{-1}$ ) nechaga teng?
1183. Elementlardan 6,4 gramm metan hosil bo'lganda 30 kJ issiqlik ajralib chiqqan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasi ( $kJ \cdot mol^{-1}$ ) nechaga teng?
1184. Elementlardan 8 gramm metan hosil bo'lganda 37,5 kJ issiqlik ajralib chiqqan bo'lsa, metanning hosil bo'lish entalpiyasi ( $kJ \cdot mol^{-1}$ ) nechaga teng?
1185. Fosfor(V) oksidining bariy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 35,5 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1186. Fosfor(V) oksidining bariy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 47,33 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1187. Fosfor(V) oksidining bariy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 23,66 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1188. Fosfor(V) oksidining kaliy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 35,5 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1189. Fosfor(V) oksidining kaliy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 23,66 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1190. Fosfor(V) oksidining kalsiy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 35,5 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1191. Fosfor(V) oksidining kalsiy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 47,33 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1192. Fosfor(V) oksidining kalsiy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 23,66 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1193. Fosfor(V) oksidining litiy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 35,5 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1194. Fosfor(V) oksidining litiy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 47,33 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1195. Fosfor(V) oksidining natriy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 35,5 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1196. Fosfor(V) oksidining natriy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 47,33 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1197. Fosfor(V) oksidining natriy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 23,66 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1198. Fosfor(V) oksidining seziy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 35,5 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1199. Fosfor(V) oksidining seziy gidroksid bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 47,33 g/mol bo'lsa, hosil bo'lgan tuz(lar)ni aniqlang.
1200. Fr barcha elektronlarining necha foizi sharsimon orbitalda harakatlanadi?
1201.  $H^+ + Cl^- + Cr_2O_7^{2-} \rightarrow Cl_2 + Cr^{3+} + \dots$  ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang? J: 33
1202.  $H^+ + Cl^- + Cr_2O_7^{2-} \rightarrow Cl_2 + Cr^{3+} + \dots$  ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang? J: 9
1203.  $H_2S + MnO_4^- + H^+ \rightarrow S + Mn^{2+} + \dots$  ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang? J: 2
1204.  $H_2S + MnO_4^- + H^+ \rightarrow S + Mn^{2+} + \dots$  ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang? J: 28
1205. HF ning 1 litr suvli eritmasi 1 g kislota saqlaydi. Kislotaning dissotsilanish darajasi 2 % ga teng bo'lsa, HF ning dissotsilanish konstantasini hisoblang.
1206. HF ning 1 litr suvli eritmasi 1 g kislota saqlaydi. Kislotaning dissotsilanish darajasi 4 % ga teng bo'lsa, HF ning dissotsilanish konstantasini hisoblang.
1207. HF ning 1 litr suvli eritmasi 2 g kislota saqlaydi. Kislotaning dissotsilanish darajasi 1 % ga teng bo'lsa, HF ning dissotsilanish konstantasini hisoblang.
1208. HF ning 1 litr suvli eritmasi 2 g kislota saqlaydi. Kislotaning dissotsilanish darajasi 2 % ga teng bo'lsa, HF ning dissotsilanish konstantasini hisoblang.
1209. HF ning 1 litr suvli eritmasi 2 g kislota saqlaydi. Kislotaning dissotsilanish darajasi 3 % ga teng bo'lsa, HF ning dissotsilanish





1-idishda kislorod, 2-idishda N<sub>2</sub>, 3-idish tarkibida 25%( massa bo'yicha) X gaz saqlagan gazlar 1:1,5 mol nisbatli X va Y gazlar aralashmasi bilan to'ldirilgan. 1- va 2-idishlarning massalari mos ravishda 59,2; 56,8 g ga teng bo'lsa, Y gazni aniqlang. ( $m_{2-idish} : m_{1-idish} = 1,44$ )

1244. Mn barcha elektronlarining necha foizi sharsimon orbitalda harakatlanadi?

1245.  $MnO_4 + H_2O_2 + H^+ \rightarrow Mn^{2+} + O_2 + \dots$  ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang?

1246.  $MnO_4 + H_2O_2 + H^+ \rightarrow Mn^{2+} + O_2 + \dots$  ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang? J: 28

1247. Mo'l miqdordagi 58,8 g monokarbon kislotaning kaliyli tuziga 16,8 g KOH qo'shib qizdirildi. Natijada 70,8 g qattiq qoldiq hosil bo'ldi. 58,8 g karbon kislotaning kaliyli tuzi eritmasi elektroliz qilinganda hosil bo'lgan murakkab gaz(lar) hajmini (.n.sh) aniqlang.

1248. Mo'l miqdordagi 58,8 g monokarbon kislotaning kaliyli tuziga 16,8 g KOH qo'shib qizdirildi. Natijada 70,8 g qattiq qoldiq hosil bo'ldi. 58,8 g karbon kislotaning kaliyli tuzi eritmasi elektroliz qilinganda hosil bo'lgan oddiy gaz(lar) hajmini (.n.sh) aniqlang.

1249. Mo'l miqdordagi 58,8 g monokarbon kislotaning kaliyli tuziga 16,8 g KOH qo'shib qizdirildi. Natijada 70,8 g qattiq qoldiq hosil bo'ldi. 58,8 g karbon kislotaning kaliyli tuzi eritmasi elektroliz qilinganda hosil bo'lgan murakkab gaz(lar) massasini aniqlang.

1250. Mo'l miqdordagi 58,8 g monokarbon kislotaning kaliyli tuziga 16,8 g KOH qo'shib qizdirildi. Natijada 70,8 g qattiq qoldiq hosil bo'ldi. 58,8 g karbon kislotaning kaliyli tuzi eritmasi elektroliz qilinganda hosil bo'lgan murakkab gaz(lar)ni aniqlang.

1251. Mo'l miqdordagi 58,8 g monokarbon kislotaning kaliyli tuziga 16,8 g KOH qo'shib qizdirildi. Natijada 70,8 g qattiq qoldiq hosil bo'ldi. 58,8 g karbon kislotaning kaliyli tuzi eritmasi elektroliz qilinganda hosil bo'lgan barcha gaz(lar) hajmini (.n.sh) aniqlang.

1252. Mo'l miqdordagi 58,8 g monokarbon kislotaning kaliyli tuziga 16,8 g KOH qo'shib qizdirildi. Natijada 70,8 g qattiq qoldiq hosil bo'ldi. 58,8 g karbon kislotaning kaliyli tuzi eritmasi elektroliz qilinganda hosil bo'lgan murakkab gaz(lar) massasini aniqlang.

1253. Mol nisbatlari 1:2:3 bo'lgan 5,7 mol asetaniid, pikramid va sulfanil kislotalar (tegishli tartibda) aralashmasidagi sulfanil kislotaning massasini g hisoblang.

1254. Mol nisbatlari 1:2:3 bo'lgan 5,7 mol asetaniid, pikramid va sulfanil kislotalar (tegishli tartibda) aralashmasidagi pikramidning massasini g hisoblang.

1255. Mol nisbatlari 1:2:3 bo'lgan 5,7 mol asetaniid, pikramid va sulfanil kislotalar (tegishli tartibda) aralashmasidagi asetaniidning massasini g hisoblang.

1256. Mol nisbatlari 1:3:2 bo'lgan 1,5 mol asetaniid, pikramid va sulfanil kislotalar (tegishli tartibda) aralashmasidagi sulfanil kislotaning massasini g hisoblang.

1257. Mol nisbatlari 1:3:2 bo'lgan 1,5 mol asetaniid, pikramid va sulfanil kislotalar (tegishli tartibda) aralashmasidagi pikramidning massasini g hisoblang.

1258. Mol nisbatlari 1:3:2 bo'lgan 1,5 mol asetaniid, pikramid va sulfanil kislotalar (tegishli tartibda) aralashmasidagi asetaniidning massasini g hisoblang.

1259. Mol nisbatlari 1:3:2 bo'lgan 1,5 mol asetaniid, pikramid va sulfanil kislotalar (tegishli tartibda) aralashmasidagi sulfanil kislotaning massa ulushini (%) hisoblang.

1260. Mol nisbatlari 1:3:2 bo'lgan 1,5 mol asetaniid, pikramid va sulfanil kislotalar (tegishli tartibda) aralashmasidagi pikramidning massa ulushini (%) hisoblang.

1261. Mol nisbatlari 1:3:2 bo'lgan 1,5 mol asetaniid, pikramid va sulfanil kislotalar (tegishli tartibda) aralashmasidagi asetaniidning massa ulushini (%) hisoblang.

1262. Mol nisbatlari 3:1:2 bo'lgan 1,5 mol asetaniid, pikramid va sulfanil kislotalar (tegishli tartibda) aralashmasidagi sulfanil kislotaning massa ulushini (%) hisoblang.

1263. Mol nisbatlari 3:1:2 bo'lgan 1,5 mol asetaniid, pikramid va sulfanil kislotalar (tegishli tartibda) aralashmasidagi pikramidning massa ulushini (%) hisoblang.

1264. Mol nisbatlari 3:1:2 bo'lgan 1,5 mol asetaniid, pikramid va sulfanil kislotalar (tegishli tartibda) aralashmasidagi asetaniidning massa ulushini (%) hisoblang.

1265. Molyar nisbati 1:1:2 bo'lgan kversit, inozit va fenoldan iborat 0,16 mol aralashmaning yetarli miqdordagi natriy bilan ta'sirlashuvidan hosil bo'lgan gaz qancha (g) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> ni qaytarishga yetadi?

1266. Molyar nisbati 1:1:2 bo'lgan kversit, inozit va fenoldan iborat 0,2 mol aralashmaning yetarli miqdordagi natriy bilan ta'sirlashuvidan hosil bo'lgan gaz qancha (g) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> ni qaytarishga yetadi?

1267. Molyar nisbati 1:1:2 bo'lgan kversit, inozit va fenoldan iborat 0,24 mol aralashmaning yetarli miqdordagi natriy bilan ta'sirlashuvidan hosil bo'lgan gaz qancha (g) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> ni qaytarishga yetadi?

1268. Molyar nisbati 1:1:2 bo'lgan kversit, inozit va fenoldan iborat 0,48 mol aralashmaning yetarli miqdordagi natriy bilan ta'sirlashuvidan hosil bo'lgan gaz qancha (g) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> ni qaytarishga yetadi?

1269. Molyar nisbati 1:2:1 bo'lgan kversit, inozit va fenoldan iborat 0,16 mol aralashmaning yetarli miqdordagi natriy bilan ta'sirlashuvidan hosil bo'lgan gaz qancha (g) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> ni qaytarishga yetadi?

1270. Molyar nisbati 1:2:1 bo'lgan kversit, inozit va fenoldan iborat 0,2 mol aralashmaning yetarli miqdordagi natriy bilan ta'sirlashuvidan hosil bo'lgan gaz qancha (g) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> ni qaytarishga yetadi?

1271. Molyar nisbati 1:2:1 bo'lgan kversit, inozit va fenoldan iborat 0,24 mol aralashmaning yetarli miqdordagi natriy bilan ta'sirlashuvidan hosil bo'lgan gaz qancha (g) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> ni qaytarishga yetadi?

1272. Molyar nisbati 1:2:1 bo'lgan kversit, inozit va fenoldan iborat 0,48 mol aralashmaning yetarli miqdordagi natriy bilan ta'sirlashuvidan hosil bo'lgan gaz qancha (g) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> ni qaytarishga yetadi?

1273. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=1$ ) tarkibida 34,48 % neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. K

1274. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=10$ ) tarkibida 41,74% neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. Br

1275. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=14$ ) tarkibida 39,35 % neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. Ag

1276. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=16$ ) tarkibida 40,00 % neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. Cd

1277. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=17$ ) tarkibida 40,24% neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. A) W B) Ag C) W D) Cd

1278. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=21$ ) tarkibida 41,11% neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. I

1279. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=36$ ) tarkibida 42,63% neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. W

1280. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=39$ ) tarkibida 42,75 % neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. Au

1281. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=4$ ) tarkibida 36,6 % neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. Fe

1282. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=4$ ) tarkibida 36,84% neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. Cr

1283. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=4$ ) tarkibida 37,93 % neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. Ar

1284. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=5$ ) tarkibida 36,84 % neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. Zn

1285. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=5$ ) tarkibida 37,21 % neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. Co

1286. Noma'lum element ( $\Sigma(\text{Neytron}) - \Sigma(\text{Proton})=5$ ) tarkibida 37,5 % neytron(jami zarracha soniga nisbatan) bo'lsa, noma'lum elementni aniqlang. Mn





A) 27°C B) 47°C C) 12°C D) 39°C

1337. O'zgarmas bosimda (n.sh) etilen gazining zichligi ozon gazining zichligiga qanday temperaturada(°C) teng bo'ladi?
1338. O'zgarmas bosimda (n.sh) etilen gazining zichligi propan gazining zichligiga qanday temperaturada(°C) teng bo'ladi?
1339. O'zgarmas bosimda (n.sh) etilen gazining zichligi SO<sub>2</sub> gazining zichligiga qanday temperaturada(°C) teng bo'ladi?
1340. O'zgarmas bosimda (n.sh) silan gazining zichligi buten gazining zichligiga qanday temperaturada(°C) teng bo'ladi?
1341. O'zgarmas bosimda (n.sh) silan gazining zichligi ozon gazining zichligiga qanday temperaturada(°C) teng bo'ladi?
1342. O'zgarmas bosimda (n.sh) silan gazining zichligi propan gazining zichligiga qanday temperaturada(°C) teng bo'ladi?
1343. O'zgarmas bosimda (n.sh) silan gazining zichligi SO<sub>2</sub> gazining zichligiga qanday temperaturada(°C) teng bo'ladi?
1344. P<sub>4</sub>S<sub>7</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va barcha moddalarning koeffitsiyentlari yigindisi qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 75% unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.
1345. P<sub>4</sub>S<sub>7</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va barcha moddalarning koeffitsiyentlari yigindisi qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 60 % unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.
1346. P<sub>4</sub>S<sub>7</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va nitrat kislotasining oldidagi koeffitsiyent qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 75% unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.
1347. P<sub>4</sub>S<sub>7</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va nitrat kislotasining oldidagi koeffitsiyent qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 60 % unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.
1348. P<sub>4</sub>S<sub>7</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va NO<sub>2</sub> ning oldidagi koeffitsiyent qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 75% unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.
1349. P<sub>4</sub>S<sub>7</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va NO<sub>2</sub> ning oldidagi koeffitsiyent qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 60 % unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.
1350. P<sub>4</sub>S<sub>7</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va suvning oldidagi koeffitsiyent qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 75% unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.
1351. P<sub>4</sub>S<sub>7</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va suvning oldidagi koeffitsiyent qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 60 % unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.
1352. P<sub>5</sub>S<sub>9</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va barcha moddalarning koeffitsiyentlari yigindisi qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 75% unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.
1353. P<sub>5</sub>S<sub>9</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va barcha moddalarning koeffitsiyentlari yigindisi qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 60 % unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.
1354. P<sub>5</sub>S<sub>9</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va nitrat kislotasining oldidagi koeffitsiyent qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 75% unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.
1355. P<sub>5</sub>S<sub>9</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va nitrat kislotasining oldidagi koeffitsiyent qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 60 % unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.
1356. P<sub>5</sub>S<sub>9</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va NO<sub>2</sub> ning oldidagi koeffitsiyent qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 75% unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.
1357. P<sub>5</sub>S<sub>9</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va NO<sub>2</sub> ning oldidagi koeffitsiyent qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli

biyg'ishidan 60 % unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.

1358. P<sub>8</sub>S<sub>9</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va suvning oldidagi koeffitsiyent qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 75% unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.

1359. P<sub>8</sub>S<sub>9</sub> + HNO<sub>3</sub>(kons) → reaksiya tenglamasini tugallang va suvning oldidagi koeffitsiyent qiymatiga teng massadagi glukozaning(g) spirtli biyg'ishidan 60 % unum olingan organik modda tarkibidagi vodorod atomlari sonini aniqlang.

1360. Pd barcha elektronlarining necha foizi sharsimon orbitalda harakatlanadi?

1361. Quyida keltirilgan metallar qanday ko'rinishdagi kristall panjaraga ega? a) geksagonal katak; b) hajmi markazlashgan kub; c) yoqlari markazlashgan kub;

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

1362. Quyidagi keltirilgan metallardan qaysilari geksagonal katak ko'rinishdagi kristall panjaraga ega?

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

1363. Quyidagi keltirilgan metallardan qaysilari hajmi markazlashgan kub ko'rinishdagi kristall panjaraga ega?

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

1364. Quyidagi keltirilgan metallardan qaysilari yoqlari markazlashgan kub ko'rinishdagi kristall panjaraga ega?

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

1365. Radiy barcha elektronlarining necha foizi sharsimon orbitalda harakatlanadi?

1366. RbOH ning hajmi 100 ml 1 M li eritmasiga HBr ning hajmi 64.78 ml (ρ=1.04 g/ml) 6% li eritmasi quyilganda 2.8 kj issiqlik ajraldi.

Neytrallanish reaksiyasining issiqlik effektini (kj/mol) aniqlang #: 56

1367. Rody barcha elektronlarining necha foizi sharsimon orbitalda harakatlanadi?

A) 30 B) 44,44 C) 11,11 D) 20

1368. Ruteniy barcha elektronlarining necha foizi sharsimon orbitalda harakatlanadi?

1369. S barcha elektronlarining necha foizi sharsimon orbitalda harakatlanadi?

1370. Sn barcha elektronlarining necha foizi sharsimon orbitalda harakatlanadi?

1371. SO<sub>3</sub><sup>2-</sup> + Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub><sup>2-</sup> + H<sup>+</sup> → SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> + Cr<sup>3+</sup> + ... ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglang. Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang?

1372. SO<sub>3</sub><sup>2-</sup> + Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub><sup>2-</sup> + H<sup>+</sup> → SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> + Cr<sup>3+</sup> + ... ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang?

1373. SO<sub>3</sub><sup>2-</sup> + MnO<sub>4</sub><sup>-</sup> + H<sup>+</sup> → SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> + Mn<sup>2+</sup> + ... ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang? J:3

1374. SO<sub>3</sub><sup>2-</sup> + MnO<sub>4</sub><sup>-</sup> + H<sup>+</sup> → SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> + Mn<sup>2+</sup> + ... ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang? J:23

1375. U barcha elektronlarining necha foizi sharsimon orbitalda harakatlanadi?

1376. Vitamin B<sub>6</sub> tarkibida nechta gibrid orbital bor?

1377. Vitamin B<sub>6</sub> tarkibida nechta sp<sup>2</sup> gibrid orbital bor?

1378. Vitamin B<sub>6</sub> tarkibida nechta sp<sup>2</sup>-s bog' bor?

1379. Vitamin B<sub>6</sub> tarkibida nechta sp<sup>2</sup>-sp<sup>2</sup> bog' bor?

1380. Vitamin B<sub>6</sub> tarkibida nechta sp<sup>2</sup>-sp<sup>3</sup> bog' bor?

1381. Vitamin B<sub>6</sub> tarkibida nechta sp<sup>3</sup> gibrid orbital bor?

1382. Vitamin B<sub>6</sub> tarkibida nechta sp<sup>3</sup>-s bog' bor?

1383. Vitamin B<sub>6</sub> tarkibida nechta sp<sup>3</sup>-sp<sup>2</sup> bog' bor?

1384. Vitamin B<sub>6</sub> tarkibida nechta sp<sup>3</sup>-sp<sup>3</sup> bog' bor?

1385. Vodorod atomlari soni kislorod atomlari sonidan 0,8 marta ko'p bo'lgan sulfat kislotasi eritmasining konsentratsiyasini (%) aniqlang.

1386. Vodorod atomlari soni kislorod atomlari sonidan 1,25 marta ko'p bo'lgan sulfat kislota eritmasining konsentratsiyasini (%) aniqlang.
1387. Vodorod atomlari soni kislorod atomlari sonidan 1,4 marta ko'p bo'lgan sulfat kislota eritmasining konsentratsiyasini (%) aniqlang.
1388. Vodorod atomlari soni kislorod atomlari sonidan 1,5 marta ko'p bo'lgan sulfat kislota eritmasining konsentratsiyasini (%) aniqlang.
1389. Vodorod atomlari soni kislorod atomlari sonidan 70/65 marta ko'p bo'lgan sulfat kislota eritmasining konsentratsiyasini (%) aniqlang.
1390. Vodorod atomlari soni kislorod atomlari sonidan 8/7 marta ko'p bo'lgan sulfat kislota eritmasining konsentratsiyasini (%) aniqlang.
1391. Xe barcha elektronlarining necha foizi sharsimon orbitalda harakatlanadi?

Kimyo - 2017