

1. 1/7 g azot oksidi tarkibida 1/15 g azot borligi ma'lum bo'lsa, azotning ekvivalentini toping  
A) **7** B) 15 C) 3,5 D) 4,667
2. 1/7 g azot oksidi tarkibida 1/15 g azot borligi ma'lum bo'lsa, oksidning ekvivalentini toping  
A) 30 B) **15** C) 23 D) 46
3. 1/7 g azot oksidi tarkibida 1/15 g azot borligi ma'lum bo'lsa, oksidning formulasini toping  
A) NO<sub>2</sub> B) N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> C) **NO** D) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
4. 1/8 g azot oksidi tarkibida 1/15 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, azotning ekvivalentini toping  
A) 14 B) 15 C) 3,5 D) **7**
5. 1/8 g azot oksidi tarkibida 1/15 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, oksidning ekvivalentini toping  
A) **15** B) 30 C) 23 D) 46
6. 1/8 g azot oksidi tarkibida 1/15 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, oksidning formulasini toping.  
A) NO<sub>2</sub> B) **NO** C) N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> D) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
7. 3/14 g azot oksidi tarkibida 6/76 g azot borligi ma'lum bo'lsa, azotning ekvivalentini toping.  
A) 14/2 B) 14 C) **14/3** D) 28/5
8. 3/14 g azot oksidi tarkibida 6/76 g azot borligi ma'lum bo'lsa, oksidning ekvivalentini toping.  
A) 46/2 B) 76/5 C) 23/2 D) **38/3**
9. 3/14 g azot oksidi tarkibida 6/76 g azot borligi ma'lum bo'lsa, oksidning formulasini toping.  
A) **N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>** B) NO<sub>2</sub> C) NO D) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
10. 1/16 g azot oksidi tarkibida 3/76 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, azotning ekvivalentini toping.  
A) 14/2 B) **14/3** C) 14 D) 28/5
11. 1/16 g azot oksidi tarkibida 3/76 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, oksidning ekvivalentini toping J: 38/3  
A) 46/2 B) 76/5 C) **38/3** D) 23/2
12. 1/16 g azot oksidi tarkibida 3/76 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, oksidning formulasini toping.  
A) NO<sub>2</sub> B) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub> C) NO D) **N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**
13. 1/7 g azot oksidi tarkibida 1/23 g azot borligi ma'lum bo'lsa, azotning ekvivalentini toping.  
A) **7/2** B) 14/2 C) 14 D) 7
14. 1/7 g azot oksidi tarkibida 1/23 g azot borligi ma'lum bo'lsa, oksidning ekvivalentini toping.  
A) 23 B) **23/2** C) 15 D) 30
15. 1/7 g azot oksidi tarkibida 1/23 g azot borligi ma'lum bo'lsa, oksidning formulasini toping.  
A) NO B) N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> C) **NO<sub>2</sub>** D) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
16. 3/16 g azot oksidi tarkibida 3/23 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, azotning ekvivalentini toping.  
A) 7 B) 14/2 C) 14 D) **7/2**
17. 3/16 g azot oksidi tarkibida 3/23 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, oksidning ekvivalentini toping.  
A) **23/2** B) 23 C) 15 D) 30
18. 3/16 g azot oksidi tarkibida 3/23 g kislorod borligi ma'lum bo'lsa, oksidning formulasini toping.  
A) NO B) **NO<sub>2</sub>** C) N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> D) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
19. Noma'lum metall oksidi massasi 10 g bromidining massasi 28g ga teng Noma'lum metall ekvivalentini toping.  
A) 20 B) 28 C) **32** D) 37
20. Noma'lum metall oksidi massasi 10 g bromidining massasi 28g ga teng Noma'lum metallni toping.  
A) Ca B) Fe C) Zn D) **Cu**
21. Noma'lum metall oksidi massasi 34.02 g xloridining massasi 57,12 g ga teng. Noma'lum metall ekvivalentini toping.  
A) **32,5** B) 28 C) 32 D) 37

22. Noma'lum metall oksidi massasi 34,02 g , xloridining massasi 57,12 g ga teng Noma'lum metallni toping.  
A) Ca    **B) Zn**    C) Fe    D) Cu
23. Noma'lum metall oksidi massasi 10 g bromidining massasi 28 g ga teng Noma'lum metall sulfidining 0,3 mol miqdordagi massasini (g) toping.  
A) 32,5    B) 28    **C) 28,8**    D) 37
24. Noma'lum metalli oksidi massasi 34,02 g , xloridining massasi 57,12 g ga teng Noma'lum metall sulfidining 0,3 mol miqdordagi massasini (g) toping.  
A) 23,4    B) 16,8    C) 28,8    **D) 29,1**
25. Atomlar som teng bo'lgan argon, azot va silan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 1,7 molidagi argonning n.sh.dagi hajmini (litr) toping.  
**A) 22,4**    B) 33,6    C) 28    D) 56
26. Atomlar soni teng bo'lgan argon, azot va silan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 1.7 molidagi massasini (g) toping .  
A) 54,4    **B) 60,4**    C) 54    D) 57,6
27. Atomlar soni teng bo'lgan argon, azot va silan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 3.4 molidagi argonning n.sh.dagi hajmini (litr) toping.  
A) 22,4    B) 56    **C) 44,8**    D) 67,2
28. Atomlar soni teng bo'lgan argon, azot va silan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 1.7 molidagi azotning n.sh.dagi hajmini (litr) toping  
A) 22,4    B) 28    C) 6,72    **D) 11,2**
29. Atomlar soni teng bo'lgan argon, azot va silan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 1,7 molidagi silanning n.sh.dagi hajmini (l) toping J:4.48  
**A) 4,48**    B) 28    C) 6,72    D) 11,2
30. Atomlar soni teng bo'lgan argon, metan va etan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 2,12 molidagi argonning n.sh.dagi hajmim (litr) toping.  
A) 4,48    **B) 35,84**    C) 6,72    D) 11,2
31. Atomlar soni teng bo'lgan argon, metan va etan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 2,12 molidagi metanning n.sh.dagi hajmim (litr) toping.  
A) 4,48    B) 6,72    **C) 7,16**    D) 11,2
32. Atomlar soni teng bo'lgan argon, metan va etan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 2,12 molidagi etanning n.sh.dagi hajmini (litr) toping.  
A) 6,72    B) 35,84    C) 6,72    **D) 4,48**
33. Atomlar soni teng bo'lgan argon, metan va etan gazlari aralashmasi bor Shu aralashmaning 2,12 molidagi massasini (g) toping J:75,12  
**A) 75,12**    B) 35,84    C) 64    D) 56
34. Kaliy, magniy va xrom (III) oksidlaridan iborat 7,2g aralashmaning sulfat kislotasi bilan ta'sirlashuvidan 19,2g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'di. Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan?J:2,7  
A) 3,6    **B) 2,7**    C) 5,4    D) 4,5
35. Naty. kalsiy va temir (III) oksidlaridan iborat 4,5g aralashmaning sulfat kislotasi bilan ta'sirlashuvidan 28,5g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'ldi Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan ?  
A) 3,6    B) 2,7    **C) 5,4**    D) 4,5
36. Kaliy, bariy va xrom (III) oksidlaridan iborat 11,2g aralashmaning sulfat kislotasi bilan ta'sirlashuvidan 31,2g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan ?  
A) 3,6    B) 2,7    C) 5,4    **D) 4,5**
37. Lity, kalsiy va temir (III) oksidlaridan iborat 14,2g aralashmaning sulfat kislotasi bilan ta'sirlashuvidan 30,2g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan?  
**A) 3,6**    B) 2,7    C) 5,4    D) 4,5
38. Natriy. aluminiy va xrom (III) oksidlaridan iborat 15,4g aralashmaning

sulfat kislota bilan ta'siriashuvidan 47,4g ushbu metallarning sulfatlari aralashmasi hosil bo'ldi. Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan?

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

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

A) 3,6 B) 2,7 C) **1,8** D) 4,5

40.  $\text{CH}_4$ ,  $\text{H}_2$  va  $\text{O}_2$  dan iborat aralashma yondirildi. Suv bug'i kondensatlangandan keyin idishdagi bosim 2,8 martta kamaydi. Qolgan gazlar ishqor eritmasidan o'tkazilganda idishdagi bosim, boshlang'ich bosimga nisbatan 7 marta kamaydi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang ( $\text{CH}_4$  va  $\text{H}_2$  to'liq yongan).

A) 42,86 B) 14,3 C) 21,43 D) **64,29**

41.  $\text{CH}_4$ ,  $\text{H}_2$  va  $\text{O}_2$  dan iborat aralashma yondirildi. Suv bug'i kondensatlangandan keyin idishdagi bosim 2,8 martta kamaydi. Qolgan gazlar ishqor erjiniyasidan o'tkazilganda idishdagi bosim, boshlang'ich bosimga nisbatan 7 marta kamaydi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi metanning hajmiy ulushini (%) aniqlang. ( $\text{CH}_4$  va  $\text{H}_2$  to'liq yongan)

A) 42,86 B) 14,3 C) **21,43** D) 64,29

42.  $\text{CH}_4$ ,  $\text{H}_2$  va  $\text{O}_2$  dan iborat aralashma yondirildi. Suv bug'i kondensatlangandan keyin idishdagi bosim 2,8 martta kamaydi. Qolgan gazlar ishqor erjiniyasidan o'tkazilganda idishdagi bosim, boshlang'ich bosimga nisbatan 7 marta kamaydi. Boshlang'ich aralashma tarkibidagi vodorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. ( $\text{CH}_4$  va  $\text{H}_2$  to'liq yongan).

A) 42,86 B) 14,28 C) **21,43** D) 64,29

43. Suv osti kemasidan ajralib chiqqan bir litrli havo pufagi 100 metr yuqorilagandan keyin suv yuzasiga chiqadi. Agar dengiz tubiga har bir metr tushganda bosim 10 kPa

ga ortsa havo pufaginmg oxirgi hajmini (litr) aniqlang (Yuzada bosim 1 atm.).

A) 12 B) **10,87** C) 11,6 D) 9,56

44. Kislorodga o'z massasidan 30 g kam gely qo'shilganda aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 5,5 ga teng bo'ldi. Aralashma hajmini (l, n.sh.) hisoblang.

A) 112 B) 16668 C) **134,4** D) 224

45. 2 mol  $\text{CS}_2$  da 0,05 mol  $\text{S}_n$  namunasi eritilib hosil qilingan 17,4% li eritma tarkibida  $3,01 \cdot 10^{24}$  dona S atom bo'lsa, n ning qiymatini toping. J: 20 ta

A) 40 ta B) 14 ta C) 21 ta D) **20 ta**

46. Tarkibida  $10,535 \cdot 10^{23}$  dona valent elektronlari bo'lgan fluor atomining massasini (g) aniqlang J:4,75

A) **4,75** B) 14,3 C) 1,43 D) 19

47. Noma'lum alkanni sistematik nomenklatura bo'yicha nomlang:

$(\text{CH}_3)_3\text{CCH}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$  J: 2,2,6,8,8 - pentametil - 4, 4 - dietilnonan

48.  $\text{CO}_2$  va Ar dan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi 41,6 ga teng. Shu aralashmaning 2 moliga 3 mol X va Y gazlar (mol nisbatlan  $\text{CO}_2$  va Ar kabi) qo'shildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi 34,88 ga teng bo'lsa, X va Y gazlarm toping. ( $M_r(Y) - M_r(X) = 4$ )

A) N; C B) C; O C) **N; O** D) Ne; N

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

A) 6d B) 5d C) 6s D) **7s**

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

A) **6d** B) 5d C) 6s D) 7s

51.  $3d^2$  va  $3d^1$  lardagi oxirgi elektronlari o'zaro bir-biridan qaysi kvant sonlari bilan farq qiladi?

A) **spin** B) magnit  
C) orbital D) spin va magnit

52.  $4p^6$  va  $4d^2$  lardagi oxirgi elektronlari o'zaro bir-biridan qaysi kvant sonlari bilan farq qiladi?

- A) orbital va magnit B) magnit  
C) orbital D) spin va magnit

53. Nisbiy atom massasi 20,2 bo'lgan neon elementi tarkibida molyar ulushlari 90% bo'lgan  $^{20}\text{Ne}$ , 10%  $^{*}\text{Ne}$  izotoplan bor. "x" ni toping.

- A) 22 B) 21 C) 20 D) 23

54. Nisbiy atom massasi 10,81 bo'lgan tabiiy bor  $^{10}\text{B}$  izotopining molyar ulushi 19,6% bo'lsa, borning yana qanday izotopi bo'ladi.

- A)  $^{11}\text{B}$  B)  $^{12}\text{B}$  C)  $^{10}\text{B}$  D)  $^{13}\text{B}$

55. Noma'lum I valentli metall sulfidi tarkibidagi elektronlar soni 1:0,9 nisbatda bo'lsa, metallni toping.

- A) Natriy B) Kaliy C) Litiy D) Seziy

56. Noma'lum II valentli metall sulfidi tarkibidagi elektronlar soni 1,25:1 nisbaldabo'lsa, metallni toping.

- A) kaltsiy B) magniy C) rux D) mis

57. Noma'lum III valentli metall sulfidi tarkibidagi elektronlar soni 1:1,846 nisbatda bo'lsa, metallni toping.

- A) aluminiiy B) temir C) skandiy D) mis

58. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib II birikmani formulasini aniqlang.

Birima	Birikma formulasi	A ni massasi	Birikma massasi
I	$\text{A}_2\text{B}_3$	11	15,8
II	x	5,5	8,7

- A)  $\text{AB}_2$  B)  $\text{A}_3\text{B}_4$  C)  $\text{AB}_3$  D)  $\text{A}_2\text{B}_3$

59. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib II birikmani formulasini aniqlang.

Birima	Birikma formulasi	A ni massasi	Birikma massasi
I	$\text{A}_2\text{B}_3$	5	9,8
II	x	7,5	13,9

- A)  $\text{AB}_2$  B)  $\text{A}_3\text{B}_4$  C)  $\text{AB}_3$  D)  $\text{A}_2\text{B}_3$

60. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib II birikmani formulasini aniqlang.

Birima	Birikma formulasi	A ni massasi	Birikma massasi
I	$\text{A}_2\text{B}_3$	7	12,4
II	x	3,5	8,9

- A)  $\text{AB}_2$  B)  $\text{A}_3\text{B}_4$  C)  $\text{AB}_3$  D)  $\text{A}_2\text{B}_3$

61. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib II birikmani formulasini aniqlang.

Birima	Birikma formulasi	A ni massasi	Birikma massasi
I	$\text{A}_2\text{B}_3$	8,4	13,2
II	x	16,8	21,6

- A)  $\text{A}_4\text{B}_3$  B)  $\text{A}_3\text{B}_4$  C)  $\text{AB}_3$  D)  $\text{A}_2\text{B}_3$

62. Quyida berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib II birikmani formulasini aniqlang.

Birima	Birikma formulasi	A ni massasi	Birikma massasi
I	$\text{A}_2\text{B}_3$	6,4	9,7
II	x	3,2	4,3

- A)  $\text{AB}$  B)  $\text{A}_3\text{B}_4$  C)  $\text{AB}_3$  D)  $\text{A}_2\text{B}_3$

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

Birima	Birikma formulasi	A ni massasi	Birikma massasi
I	$\text{A}_2\text{B}_3$	11	15,8
II	$\text{AB}_3$	5,5	x

- A) 10,3 B) 11 C) 15,8 D) 9,8

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

Birima	Birikma formulasi	A ni massasi	Birikma massasi
I	$\text{A}_3\text{B}_4$	12,9	19,3
II	$\text{A}_2\text{B}$	X	10,2

A) 10,365 B) 10,3 C) 15,8 D) 9,8

65. Massasi 10,16g bo'lgan metallmas oksidi 124g 10% li natriy gidroksid eritmasiga qo'shildi va olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 11,27% ga teng bo'ldi. Oksid formulasini toping. J:  $\text{SeO}_3$

66. Massasi 9,6g bo'lgan metallmas oksidi 108g 10% li natriy gidroksid eritmasiga qo'shildi va olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 14,49% ga teng bo'ldi. Oksid formulasini toping J:  $\text{SO}_3$

67. Massasi 10,4g bo'lgan metallmas oksidi 180g 17,5% li kaliy gidroksid eritmasiga qo'shildi va olingan eritmadagi tuzning massa ulushi 11,88% ga teng bo'ldi. Oksid formulasini toping. J:  $\text{SO}_3$

68. 120g 10% li  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$  entmasidagi barcha elektronlar massasini (g) aniqlang Bitta elektron massasi 0,00055 m ab. ga teng J: 0,036

69. 110 g 10% li  $\text{K}_2\text{S}$  entmasidagi barcha elektronlar massasini (g) aniqlang. Bitta elektron massasi 0,00055 m a.b ga teng J: 0,033

70. 160g 10% li  $\text{CuSO}_4$  entmasidagi barcha elektronlar massasini (g) aniqlang Bitta elektron massasi 0,00055 m ab. ga teng J: 0,048

71. 200g 10% li  $\text{CaBr}_2$  eritmasidagi barcha elektronlar massasini (g) amqlang Bitta elektron massasi 0,00055 m.ab. ga teng J: 0,66

72. Normal atmosfera bosimida va  $65^\circ\text{C}$  da qaysi aminning argon bilan aralashmasining zichligi 1,27 g/l ga teng bo'ladi J: metilamin

73. Normal atmosfera bosimida va  $70^\circ\text{C}$  da qaysi, vodorod galogenidning azot bilan aralashmasining zichligi 0,885 g/l ga teng bo'ladi J: HF

74. Normal atmosfera bosimida va  $60^\circ\text{C}$  da qaysi uglevodorodning azol bilan

aralashmasining zichligi 0,824 g/l ga teng bo'ladi J: metan

75. Normal atmosfera bosimida va  $75^\circ\text{C}$  da qaysi galogenning argon bilan aralashmasining zichligi 1,37 g/l ga teng bo'ladi J: ftor

76. Massasi 38,4g bo'lgan temir(II) oksid va mis (II) oksidi aralashmasi ammiak gazi bilan qaytarilganda 30,4g qattiq modda hosil bo'ldi va shu reaksiyada ajralgan gaz (n sh da) yetarli miqdordagi magniy metali bilan ta'sirlashib necha gramm modda hosil bo'ladi J: 16,7

77. Massasi 38,4g bo'lgan temir(II) oksid va mis (II) oksidi aralashmasi ammiak gazi bilan qaytarilganda 30,4g qattiq modda hosil bo'ldi. Shu reaksiyada sarflangan ammiak (1. n sh da) hajmini aniqlang. J: 7.4878.

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

79.  $\text{FeSO}_4 + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots$  reaksiyasini tugallang va o'ng tomondagi koeffitsiyentlar yig'indisini toping J: 12

80.  $\text{FeSO}_4 + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$  reaksiyasini tugallang va chap tomondagi koeffitsiyentlar yig'indisiru toping J: 14

81.  $\text{FeSO}_4 + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots$  reaksiyasini tugallang. Agar reaksiyada 73,5g oksidlovchi qatnashgan bo'lsa, qaytaruvchining massasini (g) toping J: 228

82  $\text{FeSO}_4 + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots$  reaksiyasini tugallang Agar reaksiyada 45,6g qaytaruvchi qatnashgan bo'lsa, oksidlovchining massasini (g) toping. J: 14,7

83.  $\text{CrCl}_3 + \text{NaClO} + \text{NaOH} \rightarrow \dots$  reaksiyasini tugallang. Agar reaksiyada 31,7g qaytaruvchi qatnashgan bo'lsa, oksidlovchining massasini (g) toping J: 22,35

84.  $\text{CrCl}_3 + \text{NaClO} + \text{NaOH} \rightarrow \dots$   
 reaksiyasini tugallang Agar reaksiyada 22,3  
 5g oksidlovchi uatlashgan bo'lsa,  
 qaytaruvchining massasini (g) loyning J:  
 31,7
85.  $\text{CrCl}_3 + \text{NaClO} + \text{NaOH} \rightarrow \dots$   
 reaksiyasini tugallang va o'ng tomondagi  
 koeffitsiyentlar yig'indisini toping J: 16
86.  $\text{CrCl}_3 + \text{NaClO} + \text{NaOH} \rightarrow \dots$   
 reaksiyasini tugallang va chap tomondagi  
 koeffitsiyentlar yig'indisini toping J: 15
87. 11,6g asetonning kroton (II bosqich)  
 necha gramm mahsulot olinadi? (reaksiya  
 unumi 75%) J: 7,35
88. 11,6g asetonning aldol  
 kondensatsiyalanishidan (I bosqich) necha  
 gramm mahsulot olinadi? (reaksiya unumi  
 75%) J: 8,7
89. 23,2g asetonning kroton (II bosqich)  
 necha gramm mahsulot olinadi? (reaksiya  
 unumi 75%) J: 14,7
90. 23,2g asetonning aldol  
 kondensatsiyalanishidan (I bosqich) necha  
 gramm mahsulot olinadi? (reaksiya unumi  
 75%) J: 17,4
91. 3,16g kaliy permanganatga kaliy xlorid  
 sulfat kislotasi ishtirokida ta'sir ettirilganda  
 n.sh da necha litr gaz hosil bo'ladi? J: 1,12
92. 6,32g kaliy permanganatga kaliy xlorid  
 sulfat kislotasi ishtirokida ta'sir ettirilganda  
 n.sh da necha litr gaz hosil bo'ladi? J: 2,24
93. 3,95g kaliy permanganatga kaliy xlorid  
 sulfat kislotasi ishtirokida ta'sir ettirilganda  
 n.sh da necha litr gaz hosil bo'ladi? J: 1,4
94. 23,7g kaliy permanganatga kaliy xlorid  
 sulfat kislotasi ishtirokida ta'sir ettirilganda  
 n.sh da necha litr gaz hosil bo'ladi? J: 8,4
95. Kumushni sianid usuli bilan olishda  
 kumush sulfid bilan rux massalari orasidagi  
 farq 36,6g ga teng bo'lsa, nech gramm  
 kumush olinadi? J: 43,2
96. Kumushni sianid usuli bilan olishda  
 kumush sulfid bilan rux massalari orasidagi  
 farq 3,66g ga teng bo'lsa, nech gramm  
 kumush olinadi? J: 4,32
97. Kumushni sianid usuli bilan olishda  
 kumush sulfid bilan rux massalari orasidagi  
 farq 5,49g ga teng bo'lsa, nech gramm  
 kumush olinadi? J: 6,48
98. Kumushni sianid usuli bilan olishda  
 kumush sulfid bilan rux massalari orasidagi  
 farq 7,32g ga teng bo'lsa, nech gramm  
 kumush olinadi? J: 8,64
99. 7,2g akril kislotasi olish n.sh da necha litr  
 alkin kerak? J: 2,24
100. 14,4g akril kislotasi olish necha gramm  
 alkin kerak? J: 5,2
101. 10,8g akril kislotasi olish necha gramm  
 alkin kerak? J: 3,9
102. 4,4g etilasetatga yetarli miqdorda  
 metilmagniy yodid ta'sir ettirilganda necha  
 gramm keton hosil bo'ladi? J: 2,9
103. 13,2g etilasetatga yetarli miqdorda  
 metilmagniy yodid ta'sir ettirilganda necha  
 gramm keton hosil bo'ladi? J: 8,7
104. 22g etilasetatga yetarli miqdorda  
 metilmagniy yodid ta'sir ettirilganda necha  
 gramm keton hosil bo'ladi? J: 14,5
105. 66g etilasetatga yetarli miqdorda  
 metilmagniy yodid ta'sir ettirilganda necha  
 gramm keton hosil bo'ladi? J: 43,5
106. 2,9g asetoniga yetarli miqdorda  
 metilmagniy yodid ta'sir ettirilgandan hosil  
 bo'lgan mahsulot gidrolizlandi. Olingan  
 spirtning massasini (g) toping J: 3,7
107. 11,6g asetoniga yetarli miqdorda  
 metilmagniy yodid ta'sir ettirilgandan hosil  
 bo'lgan mahsulot gidrolizlandi. Olingan  
 spirtning massasini (g) toping J: 14,8

108.17,4g asetonga yetarli miqdorda metilmagniy yodid ta'sir ettirilgandan hosil bo'lgan mahsulot gidrolizlandi. Olingan spirtning massasini (g) toping J; 22,2

109.23,2g asetonga yetarli miqdorda metilmagniy yodid ta'sir ettirilgandan hosil bo'lgan mahsulot gidrolizlandi. Olingan spirtning massasini (g) loqing J: 29,6

110. 4,4g etilasetatga yetarli miqdorda ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J: 2,95

111. 13,2g etilasetatga yetarli miqdorda ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J: 8,85

112. 22g etilasetatga yetarli miqdorda ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J: 14,75

113.66g etilasetatga yetarli miqdorda ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J:44,25

114.2,9g asetonga yetarli miqdorda sianid kislota ta'sir ettirilganda necha gramm oksinitril hosil bo'ladi? J: 4,25

115. 11,6g asetonga yetarli miqdorda sianid kislota ta'sir ettirilganda necha gramm oksinitril hosil bo'ladi? J: 17

116. 17,4g asetonga yetarli miqdorda sianid kislota ta'sir ettirilganda necha gramm oksinitril hosil bo'ladi? J: 25,5

117. 23,2g asetonga yetarli miqdorda sianid kislota ta'sir ettirilganda necha gramm oksinitril hosil bo'ladi? J: 34

118.2,9g asetonga yetarli miqdorda gidroksilamin ta'sir ettirilganda necha gramm oksim hosil bo'ladi? J: 3,65

119.11,6g asetonga yetarli miqdorda gidroksilamin ta'sir ettirilganda necha gramm oksim hosil bo'ladi? J: 14,6'

120.17,4g asetonga yetarli miqdorda gidroksilamin ta'sir ettirilganda necha gramm oksim hosil bo'ladi? J: 21,9

121.23,2g asetonga yetarli miqdorda gidroksilamin ta'sir ettirilganda necha gramm oksim hosil bo'ladi? J: 29,2

122.6g propanolga yetarli miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda necha gramm kislorodli birikma hosil bo'ladi? J: 15,35

123.12g propanolga yetarli miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda necha gramm kislorodli birikma hosil bo'ladi? J: 30,7

124.9g propanolga yetarli miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda necha gramm kislorodli birikma hosil bo'ladi? J: 23

125.18g propanolga yetarli miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda necha gramm kislorodli birikma hosil bo'ladi? J: 46

126.7,4g propion kislotaga yetarli miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda, olingan fosfor oksixlorid bilan xlorangidridning massalari farqinechaga teng bo'ladi? J: 6,1

127.14,8g propion kislotaga yetarli miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda, olingan fosforoksixlorid bilan xlorangidridning massalari farqi nechaga teng bo'ladi? J: 12,2

128.3,7g propion kislotaga yetarli miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda, olingan fosfor oksixlorid bilan xlorangidridning massalari farqi nechaga teng bo'ladi? J: 3,05

129.29,6 g propion kislotaga yetarli miqdorda fosfor (V) xlorid ta'sir ettirilganda, olingan fosfor oksixlorid bilan xlorangidridning massalari farqi nechaga teng bo'ladi? J: 24.4

130.7,4 g propion kislota yetarli miqdorda tionil xlorid bilan reaksiyaga kirishganda, hosil bo'lgan gaz necha gramm 4% li bromii suvni rangsizlantiradi? J: 400

131.14.8 g propion kislota yetarli miqdorda tionil xlorid bilan reaksiyaga kirishganda, hosil bo'lgan gaz necha gramm 4% li bromh suvni rangsizlantiradi? J: 800

132.3,7 g propion kislota yetarli miqdorda tionil xlorid bilan reaksiyaga kirishganda, hosil bo'lgan gaz necha gramm 4% li bromh suvni rangsizlantiradi? J: 200

133.11.1 g propion kislota yetarli miqdorda tionil xlorid bilan reaksiyaga kirishganda, hosil bo'lgan gaz necha gramm 4% li bromh suvni rangsizlantiradi? J: 600

134.10.2 g sirka anhidrid olish uchun net;ha gramm ketenga suvsiz sirka kislota ta'sir ettinsh kerak J: 4,2

135.20,4 g sirka anhidrid olish uchun necha gramm ketenga suvsiz sirka kislota ta'sir enmsh kerak J: 8,4

136.30,6 g sirka anhidrid olish uchun necha gramm ketenga suvsiz sirka kislota ta'sir ettinsh kerak J: 12,6

137.40,8 g sirka anhidrid olish uchun necha gramm ketenga suvsiz sirka kislota ta'sir ettinsh kerak J: 16,8

138.Propion kislotanmg xlorangidridiga n sh da 1.12 litr ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J: 3,65

139.Propion kislotanmg xlorangidridiga n sh da 2.24 litr ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J: 7,3

140.Propion kislotanmg xlorangidridiga n sh da 4.48 litr ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J: 14,6

141.Propion kislotanmg xlorangidridiga n.sh da 8.96 litr ammiak ta'sir ettirilganda necha gramm amid hosil bo'ladi? J: 29,2

142.Quyidagilardan 1. Tabay kauchuk, 2 Guttapercha kauchukka mos keladiganlarm toping a) Janubiy Amerika b) Indoneziya , MaJukka yarimorolt c) Markaziy Osiyo d) 5ил - polnozopren e) irons - poinzopren J: l a, c.d, 2-b, e

143.Pikrin kislotaning metil spirtidagi eritmasiga 549,6g metil spirti qo'shilganda

eritmaning konsentrasiyasi 2,5 marta kamaydi Bunda eritmadagi jami atomlar soni 64,87/23,65 marta ortdi. Boshlang'ch eritmadagi kislotaning konsentrasiyasini (%) aniqlang. J: 25

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

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

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

147.Pikrin kislotanmg metil spirtidagi eritmasiga 549,6g metil spirti qo'shilganda eritmaning konsentrasiyasi 2,5 marta kamaydi.Bunda eritmadagi jami atomlar soni 64,87/23,65 marta ortdi Pikrin kislotaning massasini (g) aniqlang J: 9j,6

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

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

150.Pirimidinning metil spirtidagi eritmasiga 60g metil spirti qo'shilganda eritmaning konsentrasiyasi 2,5 marta



kamaydi Bunda eritmadagi jami atomlar soni 71/26 martta ortdi. Boshlang'ich eritmaning massa ulushini aniqlang. J: 0,4

151.Pirimidinining metil spirtdagi eritmasiga 60g metil spini qo'shilganda eritmaning konsentrasiyasi 2,5 martta kamaydi. Bunda eritmadagi jami atomlar soni 71/26 martta ortdi.Hosil bo'lgan eritmaning massa ulushini aniqlang J: 0,16

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

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

154.Kadaverinning ammiakdagi eritmasiga 76,5g ammiak qo'shilganda, kadaverinning konsentrasiyasi 2,5 marta kamaydi Bunda eritmadagi jami atomlar som 2.6 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmaning massa ulushini aniqlang J: 0,2

155.Kadavenmng ammiakdagi eritmasiga 76,5g ammiak q o 'shilganda, kadaverinning konsentrasiyasi 2,5 marta kamaydi. Bunda eritmadagi jami atomlar soni 2,6 marta ortdi. Hosil bo'lgan entmaning massaini (g) aniqlang. J: 127,5

156.Kadavenning ammiakdagi eritmasiga 76,5g ammiak q o 'shilganda, kadaverinning konsentrasiyasi 2,5 marta kamaydi. Bunda eritmadagi jami atomlar soni 2,6 marta ortdi. Boshlang'ich eritmaning massaini (g) aniqlang.J: 51

157.Kadaverinnmg ammiakdagi eriunasiga 76,5g ammiak q o 'shilganda, kadaverinning konsentrasiyasi 2,5 martta kamaydi. Bunda eritmadagi jami atomlar som 2,6 marta o'ldl Kadaverinning massaini (g) amqlang. J: 25,5

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

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

160.Asetanilidnmg asetonidagi eritmasiga eritma massasidan 29/38 marta k 'op bo'lgan aseton q o 'shildi Natijada eritmadagi jami atomlar soni 169/94 martta ortdi. Hosil bo'lgan eritmadagi asetonning massa ulushini aniqlang. J: 58/67

161.Asetanilidning asetonidagi eritmasiga eritma massasidan 29/38 marta k'op bo'lgan aseton qo'shildi. Natijada eritmadagi jami atomlar soni 6169/94 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmadagi asetanilidning massa ulushini aniqlang. J: 9/67

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

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

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

165.Pikramidning benzoldagi eritmasiga eritma massasidan 26/45 marta k'op bo 'lgan

benzol qo'shildi. Natijada eritmadagi jami atomlar soni 29/17 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmadagi benzolning massa ulushini aniqlang. J: 52/71

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

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

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

169.Sulfanil kislotanmg ammiakdagi eritmasiga eritma massasidan 17/18 marta k'op bo'lgan ammiak qo'shildi. Natijada eritmadagi jami atomlar soni 71/31 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmadagi sulfanil kislotaning massa ulushini aniqlang. J: 0,25

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

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

172.Alyuminiy oksidni ko'mir bilan qaytarilganda ajralib chiqqan gaz mis (II) oksididan 76,8g mis olish uchun yetarli bo'lsa, hosil bo'lgan qattiq qoldiq mo'l miqdor xlorid kislotada eritilganda ajralib

chiqqan gaz tarkibidagi atomlar sonini toping? J: 18,06 1023

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

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

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

176.Alyuminiy oksidni ko'mir bilan qaytarilganda ajralib chiqqan gaz mis (II) oksididan 38,4g mis olish uchun yetarli bo'lsa, hosil bo'lgan qattiq qoldiq mo'l miqdor xlond kislotada eritilganda ajralib chiqqan gaz tarkibidagi atomlar sonini toping? J:  $9,03 \cdot 10^{23}$

177.Alyuminiy oksidni ko'mir bilan qaytarilganda ajralib chiqqan gaz mis (II) oksididan 38 4g mis olish uchun yetarli bo'lsa, hosil bo'lgan qattiq qoldiq mo'l miqdor xlorid kislotada eritilganda hosil bo'lgan tuz tarkibidagi atomlar sonini toping? J:  $9,6 \cdot 10^{23}$

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

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

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

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

182.20g xalkozin va 40g kupritning o'zaro ta'sirlashuvidan olingan metall 80% li sulfat kislotada eritilganda n sh da 13,44 litr gaz hosil bo'lgan bo'lsa, xalkozinning tozalik darajasini (%) aniqlang J: 80

183.20g xalkozin va 40g kupritning o'zaro ta'sirlashuvidan olingan metall 80% li sulfat kislotada eritilganda n sh.da 13,44 litr gaz hosil bo'lgan bo'lsa, kupritning tozalik darajasini (%) aniqlang. J: 72

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

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

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

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

188.Massasi 6g bo'lgan metall karbonat angidrid gazida yondirilganda ajralib chiqqan oksidni eritish uchun 50% li xlorid kislotasi

eritmasi sarflangan bo'lsa, hosil bo'lgan eritma massasini toping? J: 46,5

189.Massasi 6g bo'lgan metall karbonat angidrid gazida yondirilganda hosil bo'lgan metallmas necha gramm azot bilan reaksiyaga kirishadi? J: 1.75

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

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

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

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

195.Furandan pirrol (reaksiya unumi 75%), pirroldan tiofen (reaksiya unumi 80%) olinganda oxirgi mahsulot massasi boshlang'ich modda massasidan 4,4g ga kam bo'lsa, boshlang'ich reaksiyada sarflangan gaz hajmini (l, n.sh.da) aniqlang J: 4,2

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

197.Furandan pirrol (reaksiya unumi 75%), pirroldan tiofen (reaksiya unumi 80%) olinganda oxirgi mahsulot massasi boshlang'ich modda massasidan 4,4g ga kam bo'lsa, boshlang'ich reaksiyada sarflangan gaz massasini keyingi reaksiyada sarflangan gaz massasidan necha marta kichik. J: 1,6

198. Quyidagi uglevodlami qaytarilganda hosil bo'ladigan moddalar bilan juftlab ko'rsating. 1) mannoza; 2) galaktoza; 3) glukoza; a) dulsit; b) mannit; c) geksit J: 1b; 2a; 3c

199. Quyidagi uglevodlami oksidlanganda hosil bo'ladigan moddalar bilan juftlab ko'rsating. 1) mannoza, 2) galaktoza; 3) glukoza; 4) fruktoza; a) shilliq kislota, b) mannon kislota; c) trioksimoy kislota, d) glukon kislota J: 1b; 2a; 3d; 4c

200. Benzol katalizator ( $V_2O_5$ ) ishtirokida kislorod bilan oksidlanganda olingan kislotaning fazoviy izomeri bromli suv bilan reaksiyaga kirishdi. Hosil bo'lgan bromli mahsulotni nomlang. J: dibromqahrabo kislota

201. Quyidagi qaysi moddalarning eritmalaridan vodorod sulfid gazi o'tkazilganda cho'kma hosil bo'ladi. 1)  $FeCl_2$ , 2)  $H_2SO_3$ ; 3)  $H_2SO_4(s)$  4)  $FeCl_3$ ; 5)  $Cd(NO_3)_2$  6) xloridning suvdagi eritmasi; 7)  $CuCl_2$ , 8)  $Mn(NO_3)_2$ ; J: 1; 2, 4; 5, 7; 8

202.  $H_2XO_4$  birikma tarkibida X element va kislorod atomlarining elektronlari som 0,9:1,2 nisbatda bo'lsa, birikma inolyar massasini (g/mol) aniqlang. J: 118

204. Uran izotopi qabul qilgan alfa zarrachasi va chiqargan neytronlari 3 ta va 7 tani hamda olingan yangi element yadrosining 10/17 qismini neytron tashkil qilsa, uran izotopining atom massasini toping. J: 233

205. Element sulfidi tarkibida atomlarning ekvivalent massalari teng bo'lsa, element valentligini aniqlang. J: III

206. Element sulfidi tarkibida atomlarning ekvivalent massalari teng bo'lsa, shunday valentli element oksidi molyar massasini aniqlang. J: 144

207. 7,35g ortofosfat kislotasi 16,65g noma'lum asos bilan reaksiyaga kirishganda  $(MeOH)_3PO_4$  tuzi hosil bo'ldi. Bunda qancha (ml) suv hosil bo'ladi? J: 4,05

208. 7,35g ortofosfat kislotasi 16,65g noma'lum asos bilan reaksiyaga kirishganda  $(MeOH)_3PO_4$  tuzi hosil bo'ldi. Bunda necha (g) tuz hosil bo'ladi? J: 19,95

209. 7,35g ortofosfat kislotasi 16,65g noma'lum asos bilan reaksiyaga kirishganda  $(MeOH)_3PO_4$  tuzi hosil bo'ldi. Bunda hosil bo'lgan tuz tarkibidagi metallni aniqlang? J: Ca

210. 25% li eritmaga 200g 20% li eritma quyilganda necha gramm 24% li eritma olinadi? J: 1000

211. 3 mol  $FeSO_4 \cdot 7H_2O$  ni necha mol suvga aralastirilsa, olingan eritmadagi vodorod atomlarining massa ulushi  $9 \cdot 10^{-2}$  bo'ladi? J: 87 mol

212. Ma'lum bir haroratda kaliy gidroksid to'yingan eritmasining ( $p = 1$  g/ml) titr va molyal konsentrasiyalari 0,56 va x bo'lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanlik koeffitsiyenti va "x" ning nisbatini toping. J: 5,6:1

213.  $CH_3COOMe$  tuzidagi Me o'miga quyidagi metallar qanday tartibda qo'yilganda, tuzning dissotsilanish darajasi ortib boradi? 1) Na; 2) K; 3) Rb; 4) Cs J: 1,2,3,4

214. 1 molyarli kaliy gidroksid eritmasining pH qiymatini toping J: 14

215. 1 molyarli xlorid kislotasi eritmasining pH qiymatini toping. J: 0

216.  $H_xMnO_y = H_2MnO_y + MnO_d + H_2O$  Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasidagi x, y, z, d ni aniqlang? J: 2,4,1,2

217. Xg 58,5% li natriy xlorid eritmasida tuz tugaguncha elektroliz olib borildi va 116,1 g eritma olindi. Olingan eritma konsentrasiyasini (%) aniqlang. J: 63

218. Xg 58,5% li natriy xlorid eritmasida tuz tugaguncha elektroliz olib borildi va M6,lg

eritma olindi. Olingan eritmadagi atomlar sonini aniqlang. J: 25,4 1023

219.X mol (suvda eruvchan)  $\text{Me}_2\text{SO}_4$  va 208g  $\text{BaCl}_2$  tutgan eritmalar 500g dan aralastirilganda Y g 31,55% li eritma olindi. Me ni toping. J: Rb

220.0,075 mol ishqoriy metall oksididan uning 10,65g sulfati yoki necha gramm xloridini olish mumkin? J: 8,775

221.4,816·10<sup>23</sup> ta atom tutgan MeO sulfat kislotada eritilganda necha gramm  $\text{MeSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  ( $\omega(\text{H}_2\text{O})=20,93\%$ ) olinadi? J: 68,8

222.Me(OH)<sub>2</sub> va HCl 2:1 massa nisbatda qoldiqsiz reaksiyaga kirishsa, erkin Me da nechta s- elektron bor? J: 10 ta

223.Cu va Zn ning 4:13 massa nisbatdagi qotishmasining necha gramm miqdoriga 20g mis qo'shilsa, aralashmada ruxning massa ulushi 52% bo'ladi? J: 42,5

224.  $\text{R-CH}_2\text{-OH} + \text{PBr}_5 = \text{X} + \text{Y} + \text{Z}$  reaksiyasida Y ning molekulyar massasi X nikidan 164 m.ab.ga ortiq bo'lsa, dastlabki spinnikidan necha m.a.b. ga ortiq? J: 227

225.Noma'lum ikki asosli karbon kisiota metiletil efirining 6,57g miqdori to'la gidrolizlandi.reaksiya mahsulotlari 0,135 mol kaliy metali yoki 0,09 mol kaliy gidroksid bilan reaksiyaga kirishsa, olingan kislota massasini massasini (g) aniqlang. J: 4,68

226.Imin guruhi tutgan dialkilamin tarkibida uglerodning massa ulushi azotnikidan 2,57 marta katta, hamda radikallar bitta uglerod atomiga farq qilsa, uning molekulyar massasini (m.ab.) aniqlang. J: 59

227.DNK ning muayyan uchastkasi tarkibida vodorod bog'lanishlar soni 52 ta, azotli asoslar soni esa 40 tani tashkil qiladi. Azotli asoslar sonining necha foizini S+G tashkil qiladi? J: 60

228.JC mol  $\text{CaCO}_3$  tuzi 80% unum bilan parchalanganda olingan oksid va gaz

massalari farqi 9,6g bo'lsa, X ni toping. J: 1 mol

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

230.Toza  $\text{CaCO}_3$  tuzi termik parchalanganda mahsulot unumi 90% bo'lsa,  $x\text{CaCO}_3 = y\text{CaCO}_3 + z\text{CaO} + z\text{CO}_2$  ifodada x, y, z, z koeffitsiyentlarning eng kichik butun qiymatdagi nisbatlarini aniqlang. J: 10;1;9;9

231 .Toza  $\text{CaCO}_3$  tuzi termik parchalanganda,  $x\text{CaCO}_3 = y\text{CaCO}_3 + z\text{CaO} + z\text{CO}_2$  ifodada x, y, z, z koefitsiyentlarning eng kichik butun qiymatdagi nisbatlari 10:1:9:9 bo'lsa, reaksiyaning mahsulot unumini (%) aniqlang J:90%

232.Molekulyar massasi (m.a.b.) 6 ta uglerod atomi massasiga teng bo'lgan alkanni toping? J:pentan

233.Molekulyar massasi (m.a.b.) 4 ta azot atomi massasiga teng bo'lgan alkanni toping? J: buten

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

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

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

237.0,25 mol dan olingan gausmanitdan marganes olishda sarflanadigan alyuminiy bilan kremniy massalari orasidagi farqni (g) toping. J : 3,2

238. 0.4 mol dan olingan gausmanitdan marganes olishda sarflanadigan alyuminiy bilan kremniy massalari orasidagi farqni (g) toping. J: 6,4

239. 1 gektar ekin maydoniga 117 kg qo'shsuperfosfat  $[Ca(H_2PO_4)]$  solinadi. Olingan o'g'it tarkibidagi ozuqa elementining miqdorini (mol) aniqlang J:  $5 \cdot 10^2$  mol

240. 1 gektar ekin maydoniga 117 kg qo'shsuperfosfat  $[Ca(H_2PO_4)]$  solinadi. Olingan o'g'it tarkibidagi ozuqa elementining miqdorini (mol) aniqlang J:  $3 \cdot 10^2$  mol

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

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

242. 3,16g kaliy permanganatga konsentrlangan sulfat kislota ta'sir ettirilganda yog'simon suyuqlik olindi. Yog'simon suyuqlik qizdirilganda hosil bo'lgan cho'kma va ajralgan gazni mol nisbatlarini hisoblang. J: 1:0,75

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

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

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

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

247. Qaysi birikmalarda xlorining oksidlanish

darajasi bir xil J: natriy perxlorat; heptaoksid dixlorid

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

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

250.  $C_6H_5C_2H_5 \rightarrow X \rightarrow C_6H_5CH(OH)CH_3$  reaksiyadagi X moddani aniqlang J: a-xloretilbenzol

251.  $C_6H_2(Br)_3OH \rightarrow X \rightarrow C_6H_5ONa$  X ni aniqlang J: fenol

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

253.  $Ca(HSO_4)_2$  ning suvli eritmasi dissosilanganda nechta ion hosil bo'ladi? J: 5 ta

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

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

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

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

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

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

260.7,2g butanonga yetarli miqdorda fosfor (V) bromid ta'sir ettirilganda necha gramm dibromli hosila hosil bo'ladi? J: 21,6

261.14,4g butanonga yetarli miqdorda fosfor (V) bromid ta'sir ettirilganda necha gramm dibromli hosila hosil bo'ladi? J: 43,2

262.3,6g butanonga yetarli miqdorda fosfor (V) bromid ta'sir ettirilganda necha gramm dibromli hosila hosil bo'ladi? J: 10,8

263.1,8g butanonga yetarli miqdorda fosfor (V) bromid ta'sir ettirilganda necha gramm dibromli hosila hosil bo'ladi? J: 5,4

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

265.20g propinga yetarli miqdorda metil spirti biriktirilganda necha gramm asetal hosil bo'ladi? J: 52

266.30g propinga yetarli miqdorda metil spirit biriktirilganda necha gramm asetal hosil bo'ladi? J: 78

267.16g propinga yetarli miqdorda metil spirti biriktirilganda necha gramm asetal hosil bo'ladi? J: 41,6

268.16,8g 3-metilpenten-2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda qaytarilgan moddaning massasini (g) aniqlang J: 36,24

269.8,4g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda qaytarilgan moddaning massasini (g) aniqlang J: 18,12

270.4,2g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda qaytarilgan moddaning massasini (g) aniqlang J: 9,06

271.2,1g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda qaytarilgan moddaning massasini (g) aniqlang J: 4,53

272.16,8g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda hosil bo'lgan ketonning massasini (g) toping J:14,4

273.8,4g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda hosil bo'lgan ketonning massasini (g) toping J:7,2

274.4,2g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda hosil bo'lgan ketonning massasini (g) toping J:3,6

275.2,1 g 3- metilpenten -2 kaliy permanganatning sulfat kislotadagi eritmasi bilan oksidlanganda hosil bo'lgan ketonning massasini (g) toping J: 1,8

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

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

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

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

280.Nomalum konsentrsiyali  $\text{CuSO}_4$  eritmasiga 3 M li 400 ml shu tuz eritmasi qo'shilganda, eritma hajmi 2 marta konsentrsiyasi 1,25 marta ortdi. Hosil bolgan eritmadagi tuzning molini toping J: 2

281.Nomalum konsentrsiyali  $\text{CuSO}_4$  eritmasiga 3 M li 400 ml shu tuz eritmasi qo'shilganda, eritma hajmi 2 marta, konsentrsiyasi 1,25 marta ortdi. Dastlabki eritmadagi tuzning molini toping J: 0,8

282.Nomalum konsentrsiyali  $\text{CuSO}_4$  eritmasiga 3 M li 500 ml shu tuz eritmasi qo'shilganda, eritma hajmi 2 marta

konsentrasiyasi 1,25 marta ortdi. Hosil bo'lgan eritmadagi tuzning molini toping J: 2,5

283. Noma'lum konsentrationli  $\text{CuSO}_4$  eritmasiga 3 M li 500 ml shu tuz eritmasi qo'shilganda eritma hajmi 2 marta, konsentrationi 1,25 marta ortdi. Dastlabki eritmadagi tuzning molini toping J: 1

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

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

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

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

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

289. 100 g natriy fosfat eritmasiga yetarli miqdorda kalsiy xlorid eritmasi qo'shildi. So'ngra olingan eritmaga yetarli miqdorda kumush nitrat eritmasi qo'shildi. Natijada cho'kmalarning umumiy massasi 46,84g ga teng bo'ldi. Boshlang'ich eritmadagi natriy fosfatning massa ulushini (%) aniqlang J: 13,12

290. 200g natriy fosfat eritmasiga yetarli miqdorda kalsiy xlorid eritmasi qo'shildi. So'ngra olingan eritmaga yetarli miqdorda kumush nitrat eritmasi qo'shildi. Natijada

cho'kmalarning umumiy massasi 23,42g ga teng bo'ldi. Boshlang'ich eritmadagi natriy fosfatning massa ulushini (%) aniqlang J: 3,28

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

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

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

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

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

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



ko'p bo'lsa, C element izotopi tarkibidagi protonlar sonini toping. J: 36

297.  ${}_{92}^{238}\text{U} \rightarrow \alpha + \gamma + \beta^- + {}^{222}\text{Rn} + 10h\nu$  Ushbu yadro reaksiyasida 11,9 mg uran izotopining yemirilishi natijasida 10,9 mg radon izotopi,  $1,505 \cdot 10^{20}$  dona  $\alpha$ -zarracha va  $1,204 \cdot 10^{20}$  dona elektron hosil bo'ldi. Uran izotopidagi neytronlar sonini toping. J: 146

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

299. Atomga 2 ta  $\alpha$ -zarracha ta'sir ettirilganda 1 tadan neytron va pozitron ajraldi, atom massasi esa 17,5% ga, elektronlar soni esa 15% ga ortdi. Hosil bo'lgan element atomini aniqlang. J: vanadiy

300. 15,4g  $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$  dan iborat kristalogidratdan tayyorlangan eritmaga Zn plastinkasi tushirildi. Biroz vaqt o'tgach plastinka entmadan chiqarib quritildi va massasi 0,94g ga ortgani aniqlandi. So'ngra eritma  $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$  va  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  kristalogidratlar hosil bo'lguncha ohista qizdirildi. Olingan kristalogidratlar tarkibini aniqlang. J: 9.24; 5.94

301.  $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$  sistemani bosimi 2 marta oshirildi. Harorat  $10^\circ\text{C}$  dan necha gradusgacha o'zgartirilganda to'g'ri tekisiya tezligi 2 marta ortadi.  $\gamma = 2$  J: -10

302.  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$  sistemani bosimi 3 marta oshirildi. Harorat  $30^\circ\text{C}$  dan necha gradusgacha o'zgartirilganda to'g'ri tekisiya tezligi 9 marta ortadi.  $\gamma = 3$  J: 10

303.  $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$  sistemani bosimi 4 marta oshirildi. Harorat  $65^\circ\text{C}$  dan necha gradusgacha o'zgartirilganda to'g'ri tekisiya tezligi 2 marta ortadi.  $\gamma = 2$  J: 35

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

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

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

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

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

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

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

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

312. Harorat  $50^\circ\text{C}$  dan  $130^\circ\text{C}$  gacha oshganda reaksiya tezligi 16 marta ortsa, harorat har 20 gradusga oshganda reaksiya tezligi necha marta ortgan? J: 2 marta

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

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

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

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

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

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

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

320. Atomdan bitta neytron va pozitron ajralib chiqsa, uning massasi 17,5% ga, elektronlar soni 12% ga ortdi. Elementni aniqlang. J:Ni

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

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

323. 24 g CaO va CaCO<sub>3</sub> aralashmasi sirka kislota bilan ta'sirlashganda 3,36 l (n.sh) gaz ajraidi. Dastlabki aralashma tarkibidagi CaO ning modda miqdorini aniqlang. J:9/56

324. 24 g CaO va CaCO<sub>3</sub> aralashmasi sirka kislota bilan ta'sirlashganda 3,36 l (n.sh) gaz ajraidi. Dastlabki aralashma tarkibidagi CaCO<sub>3</sub> ning modda miqdorini aniqlang. J:15/100

325. 24 g CaO va CaCO<sub>3</sub> aralashmasi sirka kislota bilan ta'sirlashganda 3,36 l (n.sh) gaz ajraidi. Dastlabki aralashma tarkibidagi CaO ning massasini (g) aniqlang. J:9

326. 24 g CaO va CaCO<sub>3</sub> aralashmasi sirka kislota bilan ta'sirlashganda 3,36 l (n.sh) gaz ajraidi. Dastlabki aralashma tarkibidagi CaCO<sub>3</sub> ning massasini (g) aniqlang. J:15

327. 24 g CaO va CaCO<sub>3</sub> aralashmasi sirka kislota bilan ta'sirlashganda 3,36 l (n.sh) gaz ajraldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi CaO ning massa ulushini (%) aniqlang. J:74

328. 24 g CaO va CaCO<sub>3</sub> aralashmasi sirka kislota bilan ta'sirlashganda 3,36 l (n.sh) gaz ajraldi. Dastlabki aralashma tarkibidagi CaCO<sub>3</sub> ning massa ulushini (%) aniqlang. J:62,5

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

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

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

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

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

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

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

336. Marganesning ikki valentli galogenli birikmasi tarkibida galogenning massa ulushi

marganesning massa ulushidan kichik. Galogenning nisbiy atom massasini hisoblang J:19

337. Ishqoriy metall oksidida kislorodning massa ulushi metalnikidan katta bo'lsa, metal tarkibida nechta s elektron mavjud? J:3 ta

338. Ishqoriy metall oksidida kislorodning massa ulushi metalnikidan katta bo'lsa, metallning nisbiy atom massasini aniqlang. J:7

339. Ikkinchi A guruh metall oksidida kislorodning massa ulushi metalnikidan katta bo'lsa, metal tarkibida nechta s elektron mavjud? J:4 ta

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

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

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

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

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

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

346. Ovqatga qo'shib istimol qilinadigan 3,5 %li sirkadan 250g hosil qilish uchun 70% li sirka essensiyasidan necha gram kerak? J: 12.5 g

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

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

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

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

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

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

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

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

355. Organizmda CO<sub>2</sub> ning hosil bo'lishida va oqsillarni o'zlashtirishda katta ahamiyat ega bo'lgan metallni aniqlang. J: Zn

356. Perit bu....J: temir bisulfid

357. Quyidagi qaysi modda eritmalaridan H<sub>2</sub>S gazi o'tkazilganda cho'kma hosil bo'ladi? J: FeCl<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>, Cd(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, CuCl<sub>2</sub>, Mn(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

358. Quyidagi qaysi reaksiyda xlor hosil bo'ladi? J:  $MnO_2 + HCl \rightarrow$

359. Rux metalli ikki xil konsentratsiyasli nitrat kislotada eritilganda ajralgan NO va N<sub>2</sub>O larning hajmlari teng bo'lsa, reaksiyaga kirishgan ruxlarning mol nisbatini aniqlang. J: 3:8

360. rux metalli ikki xil konsentratsiyasli nitrat kislotada eritilganda ajralgan NO va N<sub>2</sub>O larning hajmlari 4:1 nisbatta bo'lsa, reaksiyaga kirishgan ruxlarning mol nisbatini aniqlang. J: 3:2

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

362. 1 mol Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> qattiq qizdirilganda massasi necha gramga kamayadi? J: 106g

363. 1 mol Mg(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> qattiq qizdirilganda massasi necha gramga kamayadi? J: 106

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

365. 39,5g KMnO<sub>4</sub> yuqori haroratda qizdirilganda qattiq modda massasi 36,3 g ga teng bo'lib qoldi. Aralashma tarkibidagi KMnO<sub>4</sub> ning massasini aniqlang. J: 7,9

366. 39,5g KMnO<sub>4</sub> yuqori haroratda qizdirilganda qattiq modda massasi 36,3 g ga teng bo'lib qoldi. Aralashma tarkibidagi K<sub>2</sub>MnO<sub>4</sub> ning massasini aniqlang. J: 19,7

367. 39,5g KMnO<sub>4</sub> yuqori haroratda qizdirilganda qattiq modda massasi 36,3 g ga teng bo'lib qoldi. Aralashma tarkibidagi MnO<sub>2</sub> ning massasini aniqlang. J: 8,7

368. 39,5g KMnO<sub>4</sub> yuqori haroratda qizdirilganda qattiq modda massasi 36,3 g ga teng bo'lib qoldi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan gazning molekullar sonini aniqlang. J:  $6,02 \cdot 10^{22}$

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

370. Massasi 38,4 g bo'lgan FeO va CuO aralashmasi ammiak ta'sirida qaytarilganda 30,4 g qattiq qoldiq hosil bo'ldi. Hosil

bo'lgan qattiq qoldiq tarkibini aniqlang J: 11,2 ; 19,2

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

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

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

374. Karbon kislotangidridlari spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislotaning murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 71,5 g kislotangidrididan 48,4g kislotaning metilefiri olingan bo'lsa, kislotangidridini aniqlang? J: propionangidrid

375. Karbon kislotangidridlari spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislotaning murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 71,5 g kislotangidrididan 48,4g kislotaning metilefiri olingan bo'lsa, hosil bo'lgan efirni aniqlang? J: metilpropionat

376. Karbon kislotangidridlari spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislotaning murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 71,5 g kislotangidrididan 48,4g kislotaning metilefiri olingan bo'lsa, kislotani aniqlang? J: propionkislotasi

377. Karbon kislotangidridlari spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislotaning murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 56,1 g kislotangidrididan 36,3g kislotaning etilefiri olingan bo'lsa, kislotangidridini aniqlang?  $\eta = 0,75$ . J: sirkangidrid

378. Karbon kislotangidridlari spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislotaning murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 56,1 g kislotangidrididan 36,3g kislotaning

etilefiri olingan bo'lsa, hosil bo'lgan efimi aniqlang?  $\eta = 0,75$ . J: etil atsetat

379.Karbon kislota anhidridlari spirtlar bilan Ta'sirlashganda karbon kislotaning murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 56,1 g kislota anhidrididan 36,3g kislotaning etilefiri olingan bo'lsa, kislotani aniqlang?  $\eta = 0,75$  J:sirka kislota

380.Karbon kislota anhidridlari spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislotaning murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 71,5 g kislota anhidrididan 36,3g kislotaning metilefiri olingan bo'lsa, kislota anhidridini aniqlang?  $\eta = 0,75$ . J: propion anhidrid

381 Karbon kislota anhidridlari spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislotaning murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 71,5 g kislota anhidrididan 36,3g kislotaning metilefiri olingan bo'lsa, hosil bo'lgan efimi aniqlang?  $\eta = 0,75$ . J: metil propionat

382.Karbon kislota anhidridlari spirtlar bilan ta'sirlashganda karbon kislotaning murakkab efirlari hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 71,5 g kislota anhidrididan 36,3g kislotaning metilefiri olingan bo'lsa, kislotani aniqlang?  $\eta = 0,75$  J:propionat kislota

383.Oddiy efir tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan 2 marta katta bo'lsa, efirning molekulyar massasini aniqlang.J:60

384. O'ziga bir mol bromni biriktiradigan oddiy efir tarkibida kislorodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan 2 marta katta bo'lsa, efirning molekulyar massasini aniqlang. J:72

385.Tarkibida 176,4 g suyuq sovun tutgan suvli eritmaga yetarli miqdorda kristall holdagi KOH qo'shildi. Reaksiyadan so'ng eritma bug'latilganda va qattiq qizdirilganda 82,8 g mineral tuz hosil bo'ldi. Dastlabki sovunning bitta molekulasida nechta atom bor? J:50 ta

386.Tarkibida 176,4 g suyuq sovun tutgan suvli eritmaga yetarli miqdorda kristall holdagi KOH qo'shildi. Reaksiyadan so'ng

eritma bug'latilganda va qattiq qizdirilganda 82,8 g mineral tuz hosil bo'ldi. Dastlabki sovunning bitta molekulasida nechta gibrid orbital bor? J:70 ta

387.Tarkibida 220,5 g suyuq sovun tutgan suvli eritmaga yetarli miqdorda kristall holdagi KOH qo'shildi. Reaksiyadan so'ng eritma bug'latilganda va qattiq qizdirilganda 103,5 g mineral tuz hosil bo'ldi. Dastlabki sovunning bitta molekulasida nechta atom bor? J:50 ta

388.Tarkibida 220,5 g suyuq sovun tutgan suvli eritmaga yetarli miqdorda kristall holdagi KOH qo'shildi. Reaksiyadan so'ng eritma bug'latilganda va qattiq qizdirilganda 103,5 g mineral tuz hosil bo'ldi. Dastlabki sovunning bitta molekulasida nechta gibrid orbital bor? J:70 ta

389.Palmitin kislotaning noma'lum efirining 10,43 g rruqdori ammonolizga uchratish uchun 784 ml (n.sh) gaz modda sarflangan bo'lsa, dastlabki efimi olish uchun kislotaga qanday spirt qo'shilgan? J: propil spirt

390.Tishechenko reaksiyasi asosida olingan murakkab efirga KOH qo'shilganda 7,35 g tuz va necha gramm spirt hosil bo'ladi? J:3,45g

391.Quyidagi uglevodlarni qaytarilganda hosil bo'ladigan moddalar bilan juftlab ko'rsating. 1) mannoza; 2) galaktoza; 3)glukoza, a) dulsit, b) mannit; c)geksit J: lb; 2a; 3c

392.Quyidagi uglevodlarni oksidlanganda hosil bo'ladigan moddalar bilan juftlab ko'rsating. 1) mannoza, 2) galaktoza, 3)glukoza; 4) fruktoza; a) shilliq kislota; b) mannon kislota; c) trioksimoy kislota; d) glukon kislota J: lb, 2a, 3d; 4c

393.Oddiy efir konsentrlangan HI ta'sirida spirt hosil qiladi. 11,5g simmetrik tuzilishli oddiy efirdan 8 g spirt hosil bo'ladi. 9,6 g nom'alum spirtning oksidlanishidan necha gramm aldegid olinishini aniqlang. J:9 g

394. Oddiy efir konsentrlangan HI ta'sirida spirt hosil qiladi. I 1,5g simmetrik tuzilishli oddiy eferdan 8 g spirt hosil bo'ladi. 9,6 g nom'alum spirtning oksidlanishidan necha gramm aldegid olinishini aniqlang  $\eta=0,8$ . J: 7,2 g

395. Oddiy efir konsentrlangan HI ta'sirida spirt hosil qiladi. 18,5g simmetrik tuzilishli oddiy eferdan 11,5 g spirt hosil bo'ladi. 18,4 g nom'alum spirtning oksidlanishidan necha gramm aldegid olinishini aniqlang. J: 17,6 g

396. Oddiy efir konsentrlangan HI ta'sirida spirt hosil qiladi. 18,5g simmetrik tuzilishli oddiy eferdan 11,5 g spirt hosil bo'ladi. 18,4 g nom'alum spirtning oksidlanishidan necha gramm aldegid olinishini aniqlang.  $\eta = 0,75$ . J: 13,2 g

397. 80°C dagi NaCl ning 400g to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutildi va eritma ustiga dastlabki eritmadagi suvning 1/5 qismicha suv qo'shildi. Bunda 28,57% li to'yingan eritma hosil bo'ldi. NaCl ning 30°C dagi eruvchanligi toping. 80°C dagi eruvchanligi 60. J: 40

398. 80°C dagi NaCl ning 400g to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutildi va eritma ustiga dastlabki eritmadagi suvning 1/5 qismicha suv qo'shildi. Bunda 28,57% li to'yingan eritma hosil bo'ldi. NaCl ning 30°C li eritmasida necha gramm tuz borligini toping. 80°C dagi eruvchanligi 60. J: 120g

399. 80°C dagi NaCl ning 400g to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutildi va eritma ustiga 25 g suv qo'shilganda 28,57% li to'yingan eritma hosil bo'ldi. NaCl ning 30°C dagi eruvchanligi toping. 80°C dagi eruvchanligi 60. J: 40

400. 80°C dagi NaCl ning 400g to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutildi va eritma ustiga 25 g suv qo'shilganda 28,57% li to'yingan eritma hosil bo'ldi. NaCl ning 30°C li eritmasida necha gramm tuz borligini toping. 80°C dagi eruvchanligi 60. J: 110g

401. 80°C dagi NaCl ning 400g to'yingan eritmasi 30°C gacha sovutildi va eritma ustiga 50 g suv qo'shilganda 28,57% li to'yingan eritma hosil bo'ldi. NaCl ning 30°C dagi eruvchanligi toping. 80°C dagi eruvchanligi 60. J: 40 g

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

403.  $\text{H}_2\text{S} + \text{MnO}_4^- + \text{H}^+ \rightarrow \text{S} + \text{Mn}^{2+} + \dots$  ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang? J: 2

404.  $\text{H}_2\text{S} + \text{MnO}_4^- + \text{H}^+ \rightarrow \text{S} + \text{Mn}^{2+} + \dots$  ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang? J: 28

405.  $\text{SO}_3^{2-} + \text{MnO}_4^- + \text{H}^+ \rightarrow \text{SO}_4^{2-} + \text{Mn}^{2+} + \dots$  ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang? J: 3

406.  $\text{SO}_3^{2-} + \text{MnO}_4^- + \text{H}^+ \rightarrow \text{SO}_4^{2-} + \text{Mn}^{2+} + \dots$  ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang? J: 23

407.  $\text{H}^+ + \text{Cl}^- + \text{Cr}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{Cr}^{3+} + \dots$  ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang? J: 9

408.  $\text{H}^+ + \text{Cl}^- + \text{Cr}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{Cr}^{3+} + \dots$  ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang? J: 33

409.  $\text{MnO}_4^- + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}^+ \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{O}_2 + \dots$  ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning o'ng va chap

tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang?

410.  $\text{MnO}_4^- + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}^+ \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{O}_2 + \dots$   
ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring. Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang? J: 28

411.  $\text{SO}_3^{2-} + \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{H}^+ \rightarrow \text{SO}_4^{2-} + \text{Cr}^{3+} + \dots$   
ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring Reaksiyaning o'ng va chap tomonidagi koeffitsientlar ayirmasini aniqlang?

412.  $\text{SO}_3^{2-} + \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{H}^+ \rightarrow \text{SO}_4^{2-} + \text{Cr}^{3+} + \dots$   
ushbu reaksiyani qisqa ionli tenglama asosida tenglashtiring Reaksiyaning koeffitsientlar yig'indisini aniqlang?

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

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

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

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

417. Rux va alyuminiy oksidlaridan iborat 45.75 gr aralashma yetarli miqdorda sulfat kislotada eritilganda 125.75 gr tuzlar aralashma hosil bo'lgan bo'lsa, reaksiyada hosil bo'lgan suvning massasini aniqlang. J: 18

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

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

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

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

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

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

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

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

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

427. Magniy sulfat  $45^\circ \text{C}$  dagi 200 gr eritmasiga 2 gr tuz qo'shilganda 3.16 gr tuz

saqlagan kristallgidrat cho'kmaga tushdi.  $45^{\circ}\text{C}$  da tuzning eruvchanligi 35.1 gr ga teng bo'lsa, kristallgidrat tarkibidagi suvning miqdorini aniqlang. J:7

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

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

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

431. Litiy karbonat  $15^{\circ}\text{C}$  dagi 37.94 gr eritmasiga 1.896 gr tuz qo'shilganda 2.22gr tuz saqlagan kristallgidrat cho'kmaga tushdi.  $15^{\circ}\text{C}$  da tuzning eruvchanligi 20 gr ga teng bo'lsa, kristallgidrat tarkibidagi suvning miqdorini aniqlang. J:3

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

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

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

435. 18.8.96 litr (n.sh) etan va atsetilendan iborat aralashmada vodorod atomlari soni uglerod atomlari sonidan 1.5 marta ko'p bo'lsa, aralashmadagi gazlarning massalarini (gr) aniqlang. J:3;7.8

436. 8.96 litr (n.sh) etan va atsetilendan iborat aralashmada vodorod atomlari soni uglerod atomlari sonidan 1.5 marta ko'p bo'lsa, aralashmaning yonishidan hosil bo'lgan  $\text{CO}_2$  massasini (g) aniqlang. J:35.2

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

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

439. Metan va noma'lum gazdan iborat 7.2 gr aralashmaning hajmi 9.78 litr ( $25^{\circ}\text{C}$  va 1 atm.da) ga teng bo'lsa, noma'lum gazni aniqlang. (Aralashmadagi noma'lum gaz hajmiy ulushi 20 % ni tashkil etadi). J:atsetilen

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

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

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

443. 250 gr 20 % li tuz eritmasi bug'latilib X % li eritma olindi. Ushbu eritmaga 240 gr 40 % li ayni tuz eritmasidan



qo'shilganda 36.5% li eritma hosil bo'ldi. X % ni toping. J:31.25

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

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

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

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

448. Geliyga nisbatan zichligi 2.6 ga teng bo'lgan CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub> gazlari aralashmasining 2 hajmiga 1 hajm X gaz aralastirilganda hosil bo'lgan yangi aralashmadagi H<sub>2</sub> ning massa ulushi X gaznikidan 36.5 % ga kam ekanligi aniqlandi. X gazni aniqlang. J:NH<sub>3</sub>

449. O<sub>2</sub>, N<sub>2</sub> va CO<sub>2</sub> dan iborat aralashmada CO<sub>2</sub> ning massa ulushi 0.11 ga, mol ulushi esa 0.08 ga tengligi ma'lum bo'lsa, aralashmaning molyar massasini (gr/mol) aniqlang. J:32

450. O<sub>2</sub>, N<sub>2</sub> va CO<sub>2</sub> dan iborat aralashmada CO<sub>2</sub> ning massa ulushi 0.11 ga, mol ulushi esa 0.08 ga tengligi ma'lum bo'lsa, qolgan gazlarning mol ulushini aniqlang. J:O<sub>2</sub> - 0.68, N<sub>2</sub> - 0.24

451. O<sub>2</sub>, N<sub>2</sub> va CO<sub>2</sub> dan iborat aralashmada CO<sub>2</sub> ning massa ulushi 0.11 ga, mol ulushi

esa 0.08 ga tengligi ma'lum bo'lsa, qolgan gazlarning massa ulushini aniqlang. J:O<sub>2</sub> - 0.68, N<sub>2</sub> - 0.21

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

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

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

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

456. C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>, C<sub>3</sub>H<sub>8</sub> va O<sub>2</sub> (O<sub>2</sub> mo'l) dan iborat aralashma portlatildi va hosil bo'lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda hajm 33 % ga kamaydi. Shundan so'ng hosil bo'lgan gazlar mo'l miqdordagi o'yuvchi natriy eritmasidan o'tkazildi. Bunda gazlar aralashmasi hajmi dastlabki hajmning 29 % ini tashkil etadi. Dastlabki aralashmadagi O<sub>2</sub> ning massa ulushini (%) aniqlang. J:83.7

457. C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>, C<sub>3</sub>H<sub>8</sub> va O<sub>2</sub> (O<sub>2</sub> mo'l) dan iborat aralashma portlatildi va hosil bo'lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda hajm 33 % ga kamaydi. Shundan so'ng hosil bo'lgan gazlar mo'l miqdordagi o'yuvchi natriy eritmasidan o'tkazildi. Bunda gazlar aralashmasi hajmi dastlabki hajmning 29 % ini tashkil etadi. Dastlabki aralashmadagi C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> ning massa ulushini (%) aniqlang. J:8.1

458. C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>, C<sub>3</sub>H<sub>8</sub> va O<sub>2</sub> (O<sub>2</sub> mo'l) dan iborat aralashma portlatildi va hosil bo'lgan gazlar aralashmasi dastlabki sharoitga keltirilganda hajm 33 % ga kamaydi. Shundan so'ng hosil bo'lgan gazlar mo'l miqdordagi o'yuvchi natriy eritmasidan o'tkazildi. Bunda gazlar aralashmasi hajmi dastlabki hajmning 29 % ini tashkil etadi. Dastlabki aralashmadagi

$C_3H_8$  ning massa ulushini (%) aniqlang.  
J:8.2

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

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

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

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

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

o'rtacha molyar massasini(g/mol) aniqlang.  
J:32

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

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

466. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqlagan alken, kislorod va metanol bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15.8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatlangandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molyar massasi dastlabkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi metanol bug'ining hajmiy ulushini (%) aniqlang. J:20

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

468. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqlagan alken, kislorod va metanol

bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15,8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatlangandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molyar massasi dastlabkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa, alkenni aniqlang. J: eten

469. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqlagan alken, kislorod va metanol bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15,8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatlangandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molyar massasi dastlabkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi oddiy moddaning massa ulushini (%) aniqlang. J: 70.9

470. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqlagan alken, kislorod va metanol bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15,8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatlangandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molyar massasi dastlabkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi alkenni massa ulushini (%) aniqlang. J: 8.86

471. Tarkibida massa bo'yicha 8.86 % alken saqlagan alken, kislorod va metanol bug'idan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 15,8 ga teng. Organik moddalarning to'liq yonishi natijasida olingan mahsulotlardan suv bug'i kondensatlangandan so'ng hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molyar massasi dastlabkidan 10 birlikka ko'p bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi metanol bug'ining massa ulushini (%) aniqlang. J: 20.25

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

473. Suvda eridigan birikmalar. J:  $BaJ_2$  ;  $Li_2SO_4$

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

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

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

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

478. Eritmada  $Na^+$  ioni qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi. J: sariq

479. Eritmada  $K^+$  ioni qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi. J: binafsha

480. Kuchsiz elektrolit: J:  $HNO_2$

481. Quyidagilarning qaysi biri suvli eritmada sodir bo'ladi. J:  $Na_3[Cr(OH)_6] \cdot HCl$

482. Dissotsiyalanish darajasi ortib borishi tartibida joylashtiring  $(CH_3COOX)$  J:  $X=Na, K, Rb, Cs$

483. 1,2,3 siklopropaning galagenli hosilasiga rux metali tasir ettirilsa necha xil modda hosil bo'ladi. J: bir xil

484.  $20^\circ C$  da natriy sulfatning to'yingan eritmasidagi erituvchining massasi erigan modda massasidan 47,25 ko'p bo'lsa su temperaturadagi eruvchanlikni toping. J: 35.6

485. 0,3 mol  $C_4H_x$  tarkibida  $10,836 \cdot 10^{23}$  atom bo'lsa x ni toping. J: 6

486. Suvli eritmada mavjud bo'lmaydigan moddalar juftini ko'rsating. J:  $Na_2SO_3$  ;  $H_2SO_4$

487. Elektroliz jarayonida relefli buyumlarni tayyorlashda qanday jarayondan foydalaniladi J: galvonoplastika

488. Quyidagi qaysi moddalardan sovun olinadi. J: murakkab efir va ishqor; karbon kislota va ishqor

489.  $\frac{1}{4}$  moli 16 gr keladigan moddani belgilang. J:SO<sub>2</sub>

490. FeCl<sub>3</sub> va H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>(kons) ta`sirlashganda hosil bo`ladigan moddalar quyidagilardan qaysi biri bilan reaksiyaga kirisha oladi. (suvdan tashqari) J: NaOH

491. HNO<sub>2</sub> bilan oksidlanish qaytarilish reaksiyasiga, Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> bilan almashinish reaksiyasiga kirisha oladigan moddalarni toping. J:KJ

492. CrCl<sub>3</sub> va Cr(OH)<sub>2</sub> suvli eritmasi reaksiyaga kirishgandagi qisqa ionli tenglamasidagi koefitsentlar yig`indisini aniqlang.J: 8

493. Fenolftalien va Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> reaksiyaga kirishsa eritma qanday ranga kiradi. J: to`q malina

494. Lakmusga Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> tasir ettirilganda qanday ranga kiradi J: ko`k

495. N<sub>2</sub> valentligi va oksidlanish darajasi har xil bo`lgan moddalarni aniqlang. J: N<sub>2</sub>H<sub>4</sub> , NH<sub>4</sub>OH, HNO<sub>3</sub>

496. Al(OH)SO<sub>4</sub> → Ba<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> → CaHPO<sub>4</sub> → (MgOH)<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> σ va π bog`lar yig`indisi o`zgarishi to`g`ri berilgan javobni aniqlang.

497. Quyidagi qaysi reaksiyada faqat o`rta tuz hosil bo`ladi J: Li<sub>2</sub>O+HCl

498. Quyidagilar orasidan qaysi biri elektrolitmas. J: atsetaldegil

499. Suvli eritmada mavjud bo`lsa oladigan juftni ko`rsating J: Ba(OH)<sub>2</sub> ;NaOH

500. MnO<sub>2</sub> → MnO → Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub> quyidagi qatorda kislotali xossasi qanday o`zgaradi a-ortadi b-kamayadi J:1-b,2-a

501. Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> → CrO → CrO<sub>3</sub> tartibida kislotali xossasini o`zgarishi a-ortadi b-kamayadi J: 1-b,2-a

502. Kofeinni tarkibida C atomlarining oksidlanish darajasining yig`indisi. J: +6

503. Qizilqon tuzi, sariqqon tuzi tarkibidagi markaziy atomlarning oksidlanish darajasini va valentligini to`g`ri ko`rsating. J: +3,VI; +2,VI

504. HF → HBr → HCl → HJ tartibida moddalarning bog`qutubliligi o`zgarishi tog`ri ko`rsating.

505. Alkanlarda sp<sup>3</sup> orbitallarini hosil qilishda qaysi formuladan foydalaniladi, umumiy bog`lari, sigma bog`lari, jami bog`larine hosil qilishda qatnashgan orbitallar, elektronlarini topish formulasi

506. C<sub>7</sub>H<sub>8</sub> tarkibli modda quyida berilganlardan qaysi biriga to`g`gri keladi. J: Arenlar

507.Odatda havo tarkibida 0,04% CO<sub>2</sub> bo`ladi. Agar uning havodagi miqdori 0,1% gacha ko`rilsa bosh og`rig`i va nafas olish qiyinlashuvi vujudga keladi 19 ta o`quvchidan iborat havo almashtirgich tizimi bo`lmagan 5x8x3 m<sup>3</sup> o`lchamli o`quv zalida qancha vaqt (min) dan so`ng yuqoridagi holat kuzatila boshlaydi? (1 ta o`quvchi har soatd 20 l CO<sub>2</sub> ajratadi deb hisoblang) J:12

508. Odatda havo tarkibida 0,04% CO<sub>2</sub> bo`ladi. Agar uning havodagi miqdori 0,1% gacha ko`rilsa bosh og`rig`i va nafas olish qiyinlashuvi vujudga keladi 12 ta o`quvchidan iborat havo almashtirgich tizimi bo`lmagan 4x5x3 m<sup>3</sup> o`lchamli o`quv zalida qancha vaqt (min) dan so`ng yuqoridagi holat kuzatila boshlaydi? (1 ta o`quvchi har soatd 20 l CO<sub>2</sub> ajratadi deb hisoblang) J:9

509. Odatda havo tarkibida 0,04% CO<sub>2</sub> bo`ladi. Agar uning havodagi miqdori 0,1% gacha ko`rilsa bosh og`rig`i va nafas olish qiyinlashuvi vujudga keladi 15 ta o`quvchidan iborat havo almashtirgich tizimi bo`lmagan 4x5x2,5 m<sup>3</sup> o`lchamli o`quv zalida qancha vaqt (min) dan so`ng yuqoridagi holat kuzatila boshlaydi? (1 ta o`quvchi har soatda 20 l CO<sub>2</sub> ajratadi deb hisoblang) J:6

510. Odatda havo tarkibida 0,04% CO<sub>2</sub> bo'ladi. Agar uning havodagi miqdori 0,1% gacha ko'rilsa bosh og'rig'i va nafas olish qiyinlashuvi vujudga keladi 12 ta o'quvchidan iborat havo almashtirgich tizimi bo'lmagan 4x6x2,5 m<sup>3</sup> o'lchamli o'quv zalida qancha vaqt (min) dan so'ng yuqoridagi holat kuzatila boshlaydi? (1 ta o'quvchi har soatda 20 l CO<sub>2</sub> ajratadi deb hisoblang) J:9

511. Odatda havo tarkibida 0,04% CO<sub>2</sub> bo'ladi. Agar uning havodagi miqdori 0,1% gacha ko'rilsa bosh og'rig'i va nafas olish qiyinlashuvi vujudga keladi 16 ta o'quvchidan iborat havo almashtirgich tizimi bo'lmagan 4x8x3,5 m<sup>3</sup> o'lchamli o'quv zalida qancha vaqt (min) dan so'ng yuqoridagi holat kuzatila boshlaydi? (1 ta o'quvchi har soatda 20 l CO<sub>2</sub> ajratadi deb hisoblang) J:9

512. Odatda havo tarkibida 0,04% CO<sub>2</sub> bo'ladi. Agar uning havodagi miqdori 0,1% gacha ko'rilsa bosh og'rig'i va nafas olish qiyinlashuvi vujudga keladi 24 ta o'quvchidan iborat havo almashtirgich tizimi bo'lmagan 8x10x2,5 m<sup>3</sup> o'lchamli o'quv zalida qancha vaqt (min) dan so'ng yuqoridagi holat kuzatila boshlaydi? (1 ta o'quvchi har soatda 20 l CO<sub>2</sub> ajratadi deb hisoblang) J:15

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

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

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

516. Tarkibida 40 g NaOH saqlangan ishqor eritmasiga 240g suv qo'shilganda ishqorning molyalligi 2,5 marta kamaygan bo'lsa, hosil

bo'lgan eritmadagi ishqorning massa massasini toping (g)? J:400

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

518. MeSO<sub>4</sub> ning 200 g 40% eritmasidagi tuzni to'la elektroliz qilish uchun 1F elektor toki o'tganida katotda necha g metal ajralib chiqadi? J:32

519. A elementning nisbiy atom massasi B elementning nisbiy atom massasidan 3,25 marta kam bo'lsa A va B elementlarining nisbiy atom massalari farqi 36 ga tengligini bilgan holda A elementni aniqlang? A element III valentli  
J:Cr<sub>7</sub>O<sub>3</sub>

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

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

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

523. A elementning nisbiy atom massasi B elementning nisbiy atom massasidan 3,25 marta kam bo'lsa A va B elementlarining nisbiy atom massalari farqi 36 ga tengligini bilgan holda A va B elementlardan hosil bo'lgan birikmaning ekvivalentini aniqlang? A element III valentli. J:25,33

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

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

526.  $\text{CO}_2$  va Ar dan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi 41,6 ga teng. Shu aralashmaning 2 moliga 3 mol X va Y gazlar (mol nisbatlan  $\text{CO}_2$  va Ar kabi) qo'shildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi 34,88 ga teng bo'lsa, X va Y gazlarni toping. ( $M_r(Y) - M_r(X) = 4$ )

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

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

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

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

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

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

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

534. Etil radikali tarkibidagi p, n, e soni to'g'ri keltirilgan qatorni toping? J:13;12;13

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

536. 15,7g nomalum karbon kislotaning xlor anhidridiga natriy fenolyat ta'sir etirilganda tarkibda  $7,224 \cdot 10^{23}$  ta uglerod atom saqlagan benzoy kislotaning efiri hosil bo'ldi. Reaksiya uchun olingan xlor anhidrid formulasini aniqlang ( $\eta=75\%$ ). J: $\text{CH}_3\text{COOCl}$

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

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

539. Tarkibida vodorodning massa ulishi 6,67 % bo'lgan aldegid tarkibidagi kislorodning massa ulishini % va uning 1 mol metil atsetaldagi vodorod atomlar sonini toping. J:53,3  $1,806 \cdot 10^{24}$

540. 3,9 g kumush saqlagan kislota tuziga galloit alkil (RCl) ta'sir etirilganda 2,87 g cho'kma tushgan bo'lsa dastlabki tuz formulasi tarkibida nechta atom uglerod to'lgan? J:4

541. 3,34 g kumush saqlagan kislota tuziga galloit alkil (RCl) ta'sir etirilganda 2,87 g cho'kma tushgan bo'lsa dastlabki tuz formulasi tarkibida nechta atom uglerod to'lgan? J:2

542. Tarkibida Zn, Cu, Al, Mg saqlagan 5,67 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 1232 ml (n.sh.da) gaz ajraldi va 2,8 g qoldiq erimay qoldi huddi shunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 1,456 l (n.sh)da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Mg massasini aniqlang? J: 0,24

543. Tarkibida Zn, Cu, Al, Mg saqlagan 5,67 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 1232 ml (n.sh.da) gaz ajraldi va 2,8 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda

1,456 l (n.sh)da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Al massasini aniqlang? J: 0,27

544. Tarkibida Zn, Cu, Al, Mg saqlagan 5,67 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 1232 ml (n.sh.da) gaz ajraldi va 2,8 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 1,456 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Cu massasini aniqlang? J: 2,56

545. Tarkibida Zn, Cu, Al, Mg saqlagan 5,67 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 1232 ml (n.sh.da) gaz ajraldi va 2,8 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 1,456 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Zn massasini aniqlang? J: 2,6

546. Tarkibida Zn, Cu, Al, Mg saqlagan 5,67 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 1232 ml (n.sh.da) gaz ajraldi va 2,8 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 1,456 l (n.sh)da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Al va Mg massasini aniqlang? J: 0,51

547. Tarkibida Zn, Cu, Al, Mg saqlagan 5,67 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 1232 ml (n.sh.da) gaz ajraldi va 2,8 g qoldiq erimay qoldi huddi shunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 1,456 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi metal massasini aniqlang? J: 5,16

548. Tarkibida Zn, Cu, Al, Mg saqlagan 252 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 68 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 1,456 l (n.sh)da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Mg massasini aniqlang? J: 36

549. Tarkibida Zn, Cu, Al, Mg saqlagan 252 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 68 g

qoldiq erimay qoldi huddi shunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Al massasini aniqlang? J: 54

550. Tarkibida Zn, Cu, Al, Mg saqlagan 252 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 68 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Zn massasini aniqlang? J: 130

551. Tarkibida Zn Cu Al Mg saqlagan 252 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 68 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Cu massasini aniqlang? J: 32

552. Tarkibida Zn, Cu, Al, Mg saqlagan 252 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 68 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh)da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Mg va Al massasini aniqlang? J: 90

553. Tarkibida Zn, Cu, Al, Mg saqlagan 252 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 68 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi metallar massasini aniqlang? J: 162

554. Tarkibida Zn, Cu, Al, Mg saqlagan 252 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 68 g qoldiq erimay qoldi huddi shunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh)da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi d elementlar massasini yig'indisini aniqlang? J: 162

555. Tarkibida Zn Cu Al Mg saqlagan 300 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir

etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 116 g qoldiq erimay qoldi huddi shunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Mg massasini aniqlang? J: 36

556. Tarkibida Zn Cu Al Mg saqlagan 300 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 116 g qoldiq erimay qoldi huddishunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Al massasini aniqlang? J: 54

557. Tarkibida Zn Cu Al Mg saqlagan 300 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 116 g qoldiq erimay qoldi huddi shunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Zn massasini aniqlang? J:130

558. Tarkibida Zn Cu Al Mg saqlagan 300 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 116 g qoldiq erimay qoldi huddi shunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Cu massasini aniqlang? J:80

559. Tarkibida Zn Cu Al Mg saqlagan 300 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 116 g qoldiq erimay qoldi huddi shunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi Al massasini aniqlang? J:90

560. Tarkibida Cu Zn Al Mg saqlagan 300 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 116 g qoldiq erimay qoldi huddi shunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq qoladi. Qotishma tarkibidagi d elementlar massasini aniqlang? J:210

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

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

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

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

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

566. Tarkibida Ag Al Zn Fe saqlagan 322 g qotishmaga NaOH eritmasidan ta'sir etirilganda 112 l (n.sh.da) gaz ajraldi va 138 g qoldiq erimay qoldi huddi shunday massali namunaga HCl ta'sir ettirilganda 145,6 l (n.sh) da gaz ajraladi va eritmada qoldiq



qoladi. Qotishma tarkibidagi 4 elementlar massasini aniqlang? J:268

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

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

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

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

571. Reaksiya natijasida  $3,612 \cdot 10^{23}$  ta kislород molekulasi hosil bo'lsa  $K_2ClO_2$  ni parchalash uchun sarflangan issiqlik miqdorini (kkal)da aniqlang.  $KClO_3$ ,  $KCl$  larni hosil bo'lish issiqliklari mos ravishda 391 kJ 437kJ (1kkal=4,184). J:4,5

572. Reaksiya natijasida 19,2 g kislород molekulasi hosil bo'lsa  $K_2ClO_2$  ni parchalash uchun sarflangan issiqlik miqdorini (kkal)da aniqlang.  $KClO_3$ ,  $KCl$  larni hosil bo'lish issiqliklari mos ravishda 391 kJ 437kJ (1kkal=4,184). J:4,5 kJ

573. Reaksiya natijasida 19,2 ta kislород molekulasi hosil bo'lsa  $K_2ClO_2$  ni parchalash uchun sarflangan issiqlik miqdorini (kJ)da aniqlang.  $KClO_3$ ,  $KCl$  larni hosil bo'lish issiqliklari mos ravishda 391 kJ 437kJ (1kkal=4,184). J:18,4

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

575.  $MgO \rightarrow Al_2O_3 \rightarrow CO_2 \rightarrow P_2O_5$  dagi  $\sigma$  va  $\pi$  bog'lar, umumiy bog'lar, netronlar, yig'indisi, proton netron electron yig'indisi o'zgarishi tartibida joylashtiring. J:.....

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

577. Quyidagi o'zgarishlarni amalga oshirish uchun qaysi reagentlardan foydalaniladi..  
 $CaCl_2 \rightarrow Ca(NO_3)_2 \rightarrow CaCO_3 \rightarrow CaCl_2$   
J: 1- $AgNO_3$ , 2- $K_2CO_3$ , 3- $HCl$

578.  $P \rightarrow X_1 \rightarrow X_2 \rightarrow X_3$  da  $X_1, X_2, X_3$  larni aniqlang. J:  $P_2O_5$ ;  $H_3PO_4$ ;  $Ca_3(PO_4)_2$

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

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

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

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

583. Atom kristal panjara J: Ge va B

584. Metall kristal panjaralilar J: metallar

585. Ion kristal panjaralilar J:  $KOH$ ,  $K_2SO_4$

586. Noma'lum inert gaz va kislородdan iborat aralashma elektr uchqunlari orqali o'tkazilganda aralashmadagi kislородning i ozonga aylandi va aralashmaning zichligi marta ortdi. Dastlabki aralashma dagi inertgazning hajmiy ulushini (%) aniqlang. J:20

587. Noma'lum inert gaz va kislородdan iborat aralashma elektr uchqunlari orqali

o'tkazilganda aralashmadagi kislorodning i ozonga aylandi va aralashmaning zichligi marta ortdi. Hosil bo'lgan aralashmada kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang. J:25

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

589. Kalsiy va kalsiy karbiddan iborat aralashma xlorid kislota bilan ishlanganda ajralgan gazlar aralashmasi katalizator ustidan o'tkazildi va reaksiya to'liq borgandan so'ng, massa nisbati 5,3:30 bo'lgan oddiy va murakkab moddadan iborat gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi kalsiy karbidning massa ulushini aniqlang. J:25.6

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

591. Kalsiy va kalsiy karbiddan iborat aralashma xlorid kislota bilan ishlanganda ajralgan gazlar aralashmasi katalizator ustidan o'tkazildi va reaksiya to'liq borgandan so'ng, massa nisbati 0,6:7,5 bo'lgan oddiy va murakkab moddadan iborat gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi kalsiy karbidning massa ulushini aniqlang. J:33.3

592. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi , qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi xlorid kislota ta'sir ettirilganda ajaralgan gaz hajmining 60% ni tashkil qilsa,

dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini mos ravishda aniqlang. J:1:3

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

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

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

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

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

598. Suvsiz natriy karbonat va gidrokarbonatlari aralashmasi qizdirilganda hosil bo'lgan gazning hajmi , qizdirilishdan olingan qattiq qoldiqqa mo'l miqdordagi

xlorid kislotaga ta'sir ettirilganda ajralgan gaz hajmining 50% ni tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi natriy karbonatning massa ulushini aniqlang. J:38,7

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

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

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

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

603. Azot, vodorod va metandan iborat 100 ml aralashma 105 ml kislorod qo'shildi

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

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

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

606. Etilen va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub>O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 60% va 40% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi etilenning massa ulushini aniqlang. J:35

607. Etilen va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub>O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 60% va 40% ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi atsetilenning massa ulushini aniqlang. J:65

608. Etan va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi 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 aniqlang. J:28

609. Propen va eten gazlari 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 aniqlang. J:30,8

610. Etan va atsitilen gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub>O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 62,5 va 37,5 ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang. J:26,4

611. Propin va etan gazlari aralashmasi yondirilganda, hosil bo'lgan gazlar aralashmasi tarkibidagi CO<sub>2</sub> va H<sub>2</sub>O larning hajmiy ulushlari mos ravishda 52% va 48 % ga teng bo'lsa, dastlabki aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang. J:36

612. Si, Fe, Al dan iborat 13.8 gr aralashmaga NaOH qo'shildi natijada 15.68 l (n.sh) da gaz ajraldi.Xuddi shunday aralashmaga HCl qo'shilganda 7.84 l (n.sh) da gaz ajraladi. Dastlabki aralashmadagi Fe ning gr ? J: 2.8

613. Si, Fe, Al dan iborat 13.8 gr aralashmaga NaOH qo'shildi natijada 15.68 l (n.sh) da gaz ajraldi.Xuddi shunday aralashmaga HCl qo'shilganda 7.84 l (n.sh) da gaz ajraladi.Dastlabki aralashmadagi Al ning gr ? J: 5.4

614.Si, Fe, Al dan iborat 13.8 gr aralashmaga NaOH qo'shildi natijada 15.68 l (n.sh) da gaz ajraldi.Xuddi shunday aralashmaga HCl qo'shilganda 7.84 l (n.sh) da gaz ajraladi.Dastlabki aralashmadagi Si ning gr ? J: 5.6

615. Si, Fe, Al dan iborat 13.8 gr aralashmaga NaOH qo'shildi natijada 15.68 l (n.sh) da gaz ajraldi.Xuddi shunday aralashmaga HCl qo'shilganda 7.84 l (n.sh) da gaz ajraladi.Xloridlar massasini aniqlang. J: 33.05 gr

616.Tabiatda faol metallar qanday holda uchraydi ? J:Tuzlar holida

617. Tabiatda o'rta faol metallar qanday holda uchraydi ? J:oksid,sulfat,sulfidlar holida

618. Tabiatda passiv metallar qanday holda uchraydi ? J:Erkin holida

619.Leban tomonidan taklif etilgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 5 moldan olinganda,hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang.J:265gr

620. Leblan tomonidan taklif etilgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 2 moldan olinganda,hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang.J:106gr

621. Leblan tomonidan taklif etilgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 2 moldan olinganda,hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang.J:106gr

622. Leblan tomonidan taklif etilgan "sulfat" usuli bo'yicha dastlabki moddalar 10 moldan olinganda,hosil bo'lgan temir sodaning massasini aniqlang.J:530gr

623. 0,1 molyarli bir asosli kislotada eritmasida pH=3 bo'lsa dissotsiyalanish konsentratsiyasini aniqlang. J:10

624.  $K_2SO_3 + K_2Cr_2O_7 + H_2SO_4 \dots$  ushbu oksidlanish – qaytarilish reaksiyasini yarim reaksiya usulida tenglashtiring. Qaytarilish jarayonini ko'rsating.  $J:Cr_2O_7^{+}+6e \rightarrow 2Cr^{3+}+7H_2O$

625.KOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) CO<sub>2</sub> shimdirilganda 57,6 g o'rta va nordon tuzlar aralashmasi hosil bo'lsa nordon tuzning massasini aniqlang. J: 30

626. KOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) CO<sub>2</sub> shimdirilganda 57,6 g o'rta va nordon tuzlar aralashmasi hosil bo'lsa o'rta tuzning massasini aniqlang. J: 27,6

627. NaOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) SO<sub>2</sub> shimdirilganda 58,6 g o'rta va nordon tuzlar

aralashmasi hosil bo'lsa o'rta tuzning massasini aniqlang. J: 37,8

628. NaOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) SO<sub>2</sub> shimdirilganda 58,6 g o'rta va nordon tuzlar aralashmasi hosil bo'lsa nordon tuzning massasini aniqlang. J: 20,8

629. NaOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) SO<sub>2</sub> shimdirilganda 58,6 g o'rta va nordon tuzlar aralashmasi hosil bo'lsa o'rta tuzning massasini aniqlang. J: 37,8

630. KOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) SO<sub>2</sub> shimdirilganda 75,2 g o'rta va nordon tuzlar aralashmasi hosil bo'lsa nordon tuzning massasini aniqlang. J: 63,2

631. KOH eritmasiga 11,2 l (n.sh da) SO<sub>2</sub> shimdirilganda 75,2 g o'rta va nordon tuzlar aralashmasi hosil bo'lsa nordon tuzning massasini aniqlang. J: 12

632. III valentli metal nitrati suvda eritildi va sovutilganda 59,5 % tuz saqlagan 0,3 mol kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Kristalogidrat tarkibidagi suv massasi tuzikidan 22,8 g ga kam bo'lsa, kristalogidratning molekulyar massasini aniqlang. J:400

633. III valentli metal nitrati suvda eritildi va sovutilganda 59,5 % tuz saqlagan 0,3 mol kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Kristalogidrat tarkibidagi suv massasi tuzikidan 22,8 g ga kam bo'lsa, Kristalogidrat tarkibidagi tuzning molekulyar massasini aniqlang. J:238

634. III valentli metal nitrati suvda eritildi va sovutilganda 59,5 % tuz saqlagan 0,3 mol kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Kristalogidrat tarkibidagi suv massasi tuzikidan 22,8 g ga kam bo'lsa, kristalogidrat tarkibidagi suvning molekulyar massasini aniqlang. J:9

635. III valentli metal nitrati suvda eritildi va sovutilganda 59,5 % tuz saqlagan 0,3 mol kristalogidrat cho'kmaga tushdi. Kristalogidrat tarkibidagi suv massasi

tuzikidan 22,8 g ga kam bo'lsa, kristalogidrat tarkibidagi metalni aniqlang. J:Cr

636. Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> va K<sub>2</sub>S dan iborat ekvimolyar 1,344 g aralashma mavjud bo'lib, uning reaksiya natijasida hosil bo'lgan cho'kma necha mol bor? J:2,8·10<sup>3</sup>

637. Mol nisbati 3:1 bo'lgan NaCl va CrCl<sub>3</sub> · n H<sub>2</sub>O aralashmasida NaCl ning massa ulishi 38,13% bo'lgan n ni aniqlang? J:7

638. 4,7g II valentli Me(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> parchalanganda 1,4 l gazlar aralashmasi hosil bo'lgan nomalum metalni I aniqlang? J:Cu

639. 78,6g natriy dixromat yetarli miqdorda 10%li NaCl eritmasi bilan tasirlashganda hosil bo'lgan ertmadagi tuzning molyar konsentratsiyasini hisoblang? J:2,71

640. 10 l da 14,8 g FeBr<sub>2</sub> erigan bo'lsa 1 l eritmada necha mol ion bor? J:0,02

641. K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> eritmasida K ning massa ulishi 0,03 bo'lsa eritmadagi P ning massa ulishini aniqlang? J:7,98·10<sup>3</sup>

642. 40%li NHO<sub>3</sub> kislota eritmasidagi H ning massa ulishini toping? J: 0,073

643. 315 g nomalum tarkibi oliumda O ning miqdori H ning miqdoridan 9,3 molga ko'p bo'lsa olium tarkibini aniqlang? J: H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>·1,4SO<sub>3</sub>

644. 3,01·10<sup>24</sup> ta O<sub>2</sub> atomi saqlagan suv va 1,505·10<sup>23</sup> ta Cl<sub>2</sub> atomi saqlagan NaCl eritmasidagi tuzning massa ulushini hisoblang? J:0,14

645. Teng massali K va 117g suv tasirlashuvidan necha (n.sh) l H ajraladi? J:33,6

646. Teng massali K va 117g suv tasirlashuvidan hosil bo'lgan eritmaning molyar konsentratsiyasini hisoblang? p=1,25g/ml J:16,25

647. 150 g 12% li HCl eritmasida Al<sub>4</sub>C<sub>3</sub> eritilganda 2,24 l gaz ajralgan bo'lsa hosil

bo'lgan eritmadagi tuzning konsentratsiyasini % da toping? J:11,6

648. 150 g 12% li HCl eritmasida  $Al_4C_3$  eritilganda 2,24 l gaz ajralgan bo'lsa hosil bo'lgan eritmadagi kislorodning konsentratsiyasini % da toping? J:2,22

649. 380 g 15% li HCl eritmasida  $Al_4C_3$  eritilganda 6,72 l gaz ajralgan bo'lsa hosil bo'lgan eritmadagi tuzning konsentratsiyasini % da toping? J:13,7

650. 380 g 15% li HCl eritmasida  $Al_4C_3$  eritilganda 6,72 l gaz ajralgan bo'lsa hosil bo'lgan eritmadagi kislorodning konsentratsiyasini % da toping? J:3,4

651. 2 l li berk idishda o'zgarmas haroratda 0,6 mol  $PCl_5$ , 0,8 mol  $PCl_3$  va 0,8 mol  $Cl_2$  gazlari muvozanatda turibdi  $PCl_3$  ning yangi muvozanat holatida 1 molga yetishi uchun idish hajmi nechal bo'lishi kerak? J:0,3

652.  $CO + H_2O = CO_2 + H_2$  muvozanatda turgan Sistemada moddalarning konsentratsiyalari mos ravishda 3; 8; 12 va 2ga teng. Sistemaga is gazidan ma'lum miqdorda qo'shilgandan so'ng uning 15 mol/l ga yetib suv bag'ri va vodorodning konsentratsiyalari o'zaro tenglashdi. Hosil bo'lgan geliyga nisbatan zichligini aniqlang. J:7,38

653. 6,08 g metal sulfat 9 molekula suv tarkibida kristalagidratga 11,67 g suv qo'shilganda 16% li eritma hosil bo'ldi. Kristalagidrat tarkibidagi nomalum metalni aniqlang. J:Na

654. 4,88 g  $BaX_2 \cdot 2H_2O$  Kristalagidratga 65,1 g suv qo'shilganda 5,942% li eritma hosil bo'ldi. Kristalagidrat tarkibidagi X ni aniqlang. J:Cl

655. 66,6 g  $BaX_2 \cdot 2H_2O$  Kristalagidratga 527,4 g suv qo'shilganda 10% li eritma hosil bo'ldi. Kristalagidrat tarkibidagi X ni aniqlang. J:Br

656. Metil asetat molekularida sigma bog'larini hosil qilishda necha  $sp^3$  orbitali qatnashgan? J:10

657. 0,91 g noma'lum metal, xlorid kislotada eriganda 0,3141 l gaz ajraldi metalni aniqlang. J:Zn

658.  $sp^2$  va s bog'lar soni kamayib borish tartibida joylashtiring. J:etanol, metilamun, sirka kislotasi

659.  $Al_2O_3 \cdot nSiO_2 \cdot mH_2O$  tarkibida Al Si O nomalum sonning nisbatini mos ravishda 1 1 5 7 bo'lsa, m ni aniqlang. J:8

660.  $Al_2O_3 \cdot nSiO_2 \cdot mH_2O$  tarkibida Al Si O nomalum sonning nisbatini mos ravishda 1 1 5 7 bo'lsa, n ni aniqlang. J:3

661. Karborund va kvarts aralashmasida molekular atomlar sonidan 2,5 marta kam bo'lsa, 2 mol aralashmada Si atomlar sonini aniqlang. J:12,04 · 10<sup>23</sup>

662. Tarkibida nomalum metal, 24% S 48% O<sub>2</sub> saqlagan birikmada metalni aniqlang. J:Fe

663. Yuqori oksidi E<sub>2</sub>O<sub>3</sub> bo'lgan elementning vodorodli birikmasida 3,85% H<sub>2</sub> bo'lsa elementni aniqlang. J:As

664. Tarkibida 26,78 % O<sub>2</sub> bo'lgan Mn oksidi qanday oksid hisoblanadi? J: amfoter

665.  $FeO + CO \rightarrow Fe + CO_2$  Km = 0,43 bo'lsa muvozanat holatidagi gazlarni mol ulishida hisoblang. J:30,70

666. 25,25g bir valentli metal nitrati parchalanganda 2,8 l gaz ajraldi. Metalni aniqlang. J: K

667. 42,5g bir valentli metal nitrati parchalanganda 8,4 l gaz aralashmasi hosil bo'lsa. Metalni aniqlang. J:Ag

668. Kislorodning vodorodli birikmasida uning oksidlanish darajasi – 1 bo'lsa kislorodning massa ulishini aniqlang. J:94,12%

669.  $CuSO_4 \cdot 5H_2O$  kristallogidрати 110 ° C ga qadar qizdirilganda 30 % suvni yoqotdi. Hosil

bo'lgan kristalagidratning necha g ga 200 g 20 % li eritma qo'shganda 32%li eritma hosil qiladi.

670. 1,67g metal karboni nitrat kislata eritmasida eritilganda 2,07g metil nitrati hosil bo'lsa, metalni aniqlang. J:Pb

671. III valentli metalning teng miqdorda olingan ftoridi va xlorididan iborat aralashmada metalning massa ulishi 0,248 bo'lsa aralashmadagi xlorning massa ulishini aniqlang. J:48,98

672. III valentli metalning teng miqdorda olingan ftoridi va xlorididan iborat aralashmada metalning massa ulishi 0,248 bo'lsa aralashmadagi ftoridning massa ulishini % da aniqlang. J:26,22%

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

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

675. 3 l hajmiy nisbatda olingan XO va YO<sub>2</sub> bo'lgan gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 18,5 ga teng. Agar gazlar teng hajmda olinsa, aralashmada kislorodning massa ulishi 52,17% ga teng bo'lsa nomalum metalmasni aniqlang. J: C va S

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

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

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

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

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

681. 120g 10% NaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> eritmasidagi elektronlar sonini hisoblang. J:66

682. 110g 10% K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> eritmasidagi elektronlar sonini hisoblang. J:60,4

683. 160g 10% CuSO<sub>4</sub> eritmasidagi elektronlar sonini hisoblang. J:87,7

684. 200g 10% CaBr<sub>2</sub> eritmasidagi elektronlar sonini hisoblang. J:109

685. Fenolning gomolog yonidagi hosil bo'lgan CO<sub>2</sub> miqdori uning K metali bilan ta'sirlashganda ajralgan H<sub>2</sub> ning miqdoridan 16 marta ko'p. Gomolog formulasini aniqlang. J:C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>OH

686. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud Mg+SiO<sub>2</sub>→ → X(HCl)→Y (Cl<sub>2</sub>)→Z Ushbu sxemada 68 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g Mg sarflangan? J:38,4g

687. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud Mg+SiO<sub>2</sub>→ X(HCl)→Y (Cl<sub>2</sub>)→Z Ushbu sxemada 68 g Z hosil

bo'lgan bo'lsa necha g  $\text{Cl}_2$  sarflangan?  
J:35,84g

688. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud  $\text{Mg}+\text{SiO}_2 \rightarrow \text{X}(\text{HCl}) \rightarrow \text{Y}(\text{Cl}_2) \rightarrow \text{Z}$  Ushbu sxemada 68 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g X sarflangan?  
J:30,4g

689. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud.  $\text{Mg}+\text{SiO}_2 \rightarrow \text{X}(\text{HCl}) \rightarrow \text{Y}(\text{Cl}_2) \rightarrow \text{Z}$  Ushbu sxemada 68 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g Y sarflangan?  
J:12,8g

690. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud.  $\text{Mg}+\text{SiO}_2 \rightarrow \text{X}(\text{HCl}) \rightarrow \text{Y}(\text{Cl}_2) \rightarrow \text{Z}$  Ushbu sxemada 34 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g Mg sarflangan? J:19,2g

691. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud  $\text{Mg}+\text{SiO}_2 \rightarrow \text{X}(\text{HCl}) \rightarrow \text{Y}(\text{Cl}_2) \rightarrow \text{Z}$  Ushbu sxemada 34 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g xlor sarflangan? J:17,92g

692. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud  $\text{Mg}+\text{SiO}_2 \rightarrow \text{X}(\text{HCl}) \rightarrow \text{Y}(\text{Cl}_2) \rightarrow \text{Z}$  Ushbu sxemada 34 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g X sarflangan? J:15,2g

693. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud  $\text{Mg}+\text{SiO}_2 \rightarrow \text{X}(\text{HCl}) \rightarrow \text{Y}(\text{Cl}_2) \rightarrow \text{Z}$  Ushbu sxemada 34 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g Y sarflangan? J:17,92g

694. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud  $\text{Mg}+\text{SiO}_2 \rightarrow \text{X}(\text{HCl}) \rightarrow \text{Y}(\text{Cl}_2) \rightarrow \text{Z}$  Ushbu sxemada 51 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g Mg sarflangan? J:28,8g

695. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud  $\text{Mg}+\text{SiO}_2 \rightarrow \text{X}(\text{HCl}) \rightarrow \text{Y}(\text{Cl}_2) \rightarrow \text{Z}$  Ushbu sxemada 51 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g xlor kerak? J:26,88g

696. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud  $\text{Mg}+\text{SiO}_2 \rightarrow \text{X}(\text{HCl}) \rightarrow \text{Y}(\text{Cl}_2) \rightarrow \text{Z}$  Ushbu sxemada 51 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g X sarflangan? J:28,8g

697. Quyidagi sxemada X Y Z murakkab modda tarkibida Si mavjud  $\text{Mg}+\text{SiO}_2 \rightarrow \text{X}(\text{HCl}) \rightarrow \text{Y}(\text{Cl}_2) \rightarrow \text{Z}$  Ushbu sxemada 51 g Z hosil bo'lgan bo'lsa necha g Y sarflangan? J:29,6g

698. Akril kislotaning melil efiri molekulasidagi umumiy bog'lar sonini toping  
J:27

699. Neopentilformiat molekulasidagi atomlar sonini toping. J: 20 ta

700. 80% unum bilan 17,2 g melil akrilalt olish uchun kerak bo'ladigan kislotani sintez qilishga sarf bo'ladigan atsetilen va is gazi gazi hajmlari yig'indisini (n.sh da) aniqlang.  
J:11,2

701. Massalari 150g dan bo'lgan fenol va suv aralastirilganda idishda ikkita qatlam yuzaga keladi. Pastki qatlamning massasi 160g ga teng bo'lib, undagi erigan moddaning massa ulushi 45% ga teng bo'lsa, yuqorgi qatlamdagi erigan moddaning massa ulushini aniqlang J:44,3%

702. 16 mol elektron qanday massadagi (g) etan kislotaning kaliyli tuzi tarkibida bo'ladi?  
J:31,36

703. 32 mol atom tutgan sut kislotaning massasini toping. J:240

704. Karbon kislotaning toinil xlorid bilan reaksiya tenglamasining o'ng va chap tomonidagi elektronlar soni 180 ta bo'lsa. karbon kislotani aniqlang. J: Sirka kislota

705. Mol nisbati mos ravishda 23 bo'lgan sirka kislota va wing angidrididan iborat aralashmadagi C va H atomlari soni nisbatini aniqlang.

706. O'yuvchi natriyga yuqori temperaturada is gazi ta'sir ettirilishidan hosil bo'ladigan



birikmaning qanday massasida avogadro sonidan 18,7 marta ko'p sondagi neytron bo'ladi? J:37,4

707. Sianid kislota gidrolizlanish reaksiya tenglamasida o'ng va chap tomondagi atomlar yig'indisini hisoblang. J:18 ta

708. Vodorodning massa ulushi 10,34 % ga teng bo'lgan, alifatik aldegidning qanday massasida 2,32 g butan tarkibidagi protonlar sonicha elektrton bo'ladi? J:2,465

709. Quyidagi efirining 39.2 g aralashmasi gidrolizlanishidan (unum 0,8) hosil bo'lgan spirt massasini aniqlang.  $CD_3COO^{17}CH_2CT_3$  J:16, 96

710. Akrilamidida qo'shbog'lar soni nechta. J:2 ta

711. Toshko'mir smolasi hamda jasmin, oq akatsiya gullarining efir moylari tarkibida uchraydigan geterosiklik birikmani aniqlang J:indol

712. Sil kasalligini davolashda ishlatiladigan moddani aniqlang. J: izoniazid

713. Geterosiklik birkmalar qaysi holatiga ko'ra sinflanadi? j: Sikldagi zvenolar sonlariga ko'ra, Geieratomlarning soniga ko'ra, geteroatomning tabiatiga ko'ra

714. Oksazol tarkibidagi geteroatomlarni aniqlang.J: O,N

715. Quydagi birikmalarni 5 a'zoli bir geteroatomli (a). 5 o'zoli ikki gclcroatomli(b) birikmalarga ajrating. J: a-furan, teofen, pirrol b-oksazol, imidazol, tiazol

716. Quydagi birikmalarni 6 azoli bir geteroatomli birikmani ko'rsating. J:a-glukoza

717. Pirrol molekulasidagi aqsimlanmagan elektron jufti nechta J:1 ta

718. Piran molekulasida nechta metilen guppa mavjud? J: 1 ta

719. Vodorod atomlari soni teng bo'lgan furan va piran aralashmasidagi moddalarning mol nisbatini aniqlang,J: 3:2

720. Piridin molekulasida 5 ta uglerod, 5 ta vodorod hamda 1 ta azot atomi bo'lgan olti a'zoli geterosiklik birikmadir. Undagi uglerod atomlari oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang. J:-2

721. Piridin molekulasida 5 ta uglerod. 5 ta vodorod hamda 1 ta azot atomi bo'lgan olti a'zoli geterosiklik birkmadir. Undagi azot atomlari oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang. J:-3

722. Karbamin kislolaning amil efiri molekulasidagi umumiy bog'lar sonini aniqlang. J:22

723. Karbamin kislota va karbamiddan iborat 30,2 g aralashma tarkibida  $10,836 \cdot 10^{23}$  dona vodorod atomlari bo'lsa, aralashma to'liq yonishidan hosil bo'lgan  $CO_2$  hajmini (n.sh) aniqlang. J: 11,2

724.192.5 g ammoniy atsetat qizdirilishidan 118g organik birikma hosil bo'ladi.Reaksiya unumini aniqlang.J:80%

725.18 g  $C_2H_5NH_2$  ga magniy izopropil yodid ta'sir ettirilishidan hosil qilingan (unum 0,75 ) alkanni to'la yondirish uchun necha litr (n.sh da) hajm jihatdan 40% kislorod tutgan azot-kislorod aralashmasidan kerak? J:84

726. Noma'lum murakkab cfirga yetarli miqdorda ammiak ta'sir ettirilishidan 48,4g karbon kislota amidi va 24 g izopropil spirti hosil bo'ldi. Murakkab efimi aniqlang. J:izopropil benzoat.

727. Ipak oqsilini gidrolizlanishidan hosil bo'ladigan moddani aniqlang. J:gllitsin

728.  $RC(OCH_3)_3$  tarkibli birikmaning 94,72g massasi gidrolizlanganda (unum 0,8) tarkibida  $166,441 \cdot 10^{23}$  dona elektron tutgan spirt hosil bo'ladi. J:izomoy kislota

729,53,25 g karbon kislolaning xlor anhidridiga yetarli miqdorda ammiak ta'sir ettirilganda 34,8 g (unum 0.8) kislota amidi

hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan HCl hajmini (n.sh) aniqlang J:8,96

730. Noma'lum murakkab efirga yelarli miqdorda ammiak ta'sir ettirishidan 48,4 g karbon kislota amidi va 24 gramm izopropil spirti hosil bo'ldi Mmnkkab efir atomlar sonini aniqlang. J:  $24 \cdot N_A$

731. Uglerod va vodorod vodorod atomlari nisbati 1,25:10 bo'lgan metan va suv bug'lari aralashmasi kuchli qizdirildi va bitta oddiy va ikkita oksidlardan iborat aralashma hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan aralashmaning geliyga nisbatan zichligini aniqlang. J: 2,6

732. Uglerod va vodorod vodorod atomlari nisbati 0,25:4,5 bo'lgan metan va suv bug'lari aralashmasi kuchli qizdirildi va bitta oddiy va ikkita oksidlardan iborat aralashma hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan aralashmaning geliyga nisbatan zichligini aniqlang. J: 3,55

733. Uglerod va vodorod vodorod atomlari nisbati 1,25:60 bo'lgan metan va suv bug'lari aralashmasi kuchli qizdirildi va bitta oddiy va ikkita oksidlardan iborat aralashma hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan aralashmaning geliyga nisbatan zichligini aniqlang. J: 4,12

734. Alken kisloroddan iborat 70 ml aralashma yondinganda 45 ml aralashma olindi. Agar reaksiya uchun olingan kislorod hajmi alkenning 40% ini yondirishga yelarli bo'lsa, hosil bo'lgan aralashma tarkibidagi alkenning hajmiy ulushini aniqlang. (suv bug'lari kondensatlangan) J:33,33

735. Alken kisloroddan iborat 70 ml aralashma yondinganda 45 ml aralashma olindi. Agar reaksiya uchun olingan kislorod hajmi alkenning 40% ini yondirishga yelarli bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang. (suv bug'lari kondensatlangan) J:21,667

736. Alken kisloroddan iborat 70 ml aralashma yondinganda 45 ml aralashma olindi. Agar reaksiya uchun olingan kislorod

hajmi alkenning 40% ini yondirishga yelarli bo'lsa, dastlabki aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang. (suv bug'lari kondensatlangan) J: 17,78

737. Alkanlar kam miqdordagi kislorod bilan ta'sirlashib is gazi va suv hosil qiladi. 12gramm alkandan 21 gramm is gazi olingan bo'lsa, sarflangan kislorod va hosil bo'lgan suvning massa farqlarini aniqlang. J: 9

738. Alkanlar kam miqdordagi kislorod bilan ta'sirlashib is gazi va suv hosil qiladi. 9 gramm alkandan 17,5 gramm is gazi olingan bo'lsa, sarflangan kislorod va hosil bo'lgan suvning massa farqlarini aniqlang. J:

739. Alkanlar kam miqdordagi kislorod bilan ta'sirlashib is gazi va suv hosil qiladi. 15,4 gramm alkandan 29,4 gramm is gazi olingan bo'lsa, sarflangan kislorod va hosil bo'lgan suvning massa farqlarini aniqlang. J: 14

740. Alkanlar kam miqdordagi kislorod bilan ta'sirlashib is gazi va suv hosil qiladi. 16,5 gramm alkandan 30,8 gramm is gazi olingan bo'lsa, sarflangan kislorod va hosil bo'lgan suvning massa farqlarini aniqlang. J: 14

741. 13,44 l propanning yorug'lik ishtirokida xlor bilan reaksiya natijasida hosil bo'lgan alkil xlorid va xlorid kislotaning elektronlar nisbati 14,5:9 ga teng. Hosil bo'lgan HCl ni neytrallash uchun 40% li ( $p=1,2$  g/ml) NaOH eritmasidan qancha hajm (ml) kerak bo'ladi. J: 100 ml

742. 10,08 l propanning yorug'lik ishtirokida xlor bilan reaksiya natijasida hosil bo'lgan alkil xlorid va xlorid kislotaning elektronlar nisbati 11,25:9 ga teng. Hosil bo'lgan HCl ni neytrallash uchun 40% li ( $p=1,2$  g/ml) NaOH eritmasidan qancha hajm (ml) kerak bo'ladi. J: 150 ml

743. 6,72 l propanning yorug'lik ishtirokida xlor bilan reaksiya natijasida hosil bo'lgan alkil xlorid va xlorid kislotaning elektronlar nisbati 7:3 ga teng. Hosil bo'lgan HCl ni neytrallash uchun 40% li ( $p=1,2$  g/ml) NaOH eritmasidan qancha hajm (ml) kerak bo'ladi. J: 25 ml

744. Alkan va unga nisbatan stexiometrik nisbatda olingan xlor aralashmasi reaksiyaga kirishganda alkilxlorid va HCl 1:2 mol nisbatda hosil bo'ladi. Alkil xloridning molekulyar massasi alkanning molekulyar massasidan 2,19 marta katta bo'lsa, alkanni aniqlang. J: butan

745. Alkan va unga nisbatan stexiometrik nisbatda olingan xlor aralashmasi reaksiyaga kirishganda alkilxlorid va HCl 1:4 mol nisbatda hosil bo'ladi. Alkil xloridning molekulyar massasi alkanning molekulyar massasidan 3,38 marta katta bo'lsa, alkanni aniqlang. J: butan

746. Tarkibida uglerod atomlari soni bir xil bo'lgan alken va alkin aralashmasi bor. Moddalarning miqdori 2:3 mol nisbatda bo'lganda atomlar soni teng bo'ladi. 1,25 mol aralashmadagi vodorod atomlari sonini aniqlang. J:  $2,107 \cdot 10^{24}$

747. Tarkibida uglerod atomlari soni bir xil bo'lgan alken va alkin aralashmasi bor. Moddalarning miqdori 1:1,2 mol nisbatda bo'lganda atomlar soni teng bo'ladi. 1,1 mol aralashmadagi vodorod atomlari sonini aniqlang. J:  $4,58 \cdot 10^{24}$

748. Tarkibida uglerod atomlari soni bir xil bo'lgan alken va alkin aralashmasi bor. Moddalarning miqdori 1:1,2 mol nisbatda bo'lganda atomlar soni teng bo'ladi. 5,5 mol aralashmadagi vodorod atomlari sonini aniqlang. J:  $22,9 \cdot 10^{24}$

749. Qandning bijg'ishidan A,B,C mahsulotlar olindi. B,C mahsulotlarning yig'indisi 7,92 gr bo'lsa qancha qand bijg'igan. J:16,2

749. Benzol va taluoldan iborat aralashma oksidlandi, natijada 24,4 gr mahsulot hosil bo'ldi. Huddi shunday aralashma yonishi natijasida 114,4 gr CO<sub>2</sub> hosil bo'ladi. Dastlabki aralashmaning massasini toping. J:...

750. 120 gr  $\rho=1,2$  bo'lgan Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> ning 25% eritmasi bug'latilishi natijasida ertima 70 ml

bo'lib qoldi. Hosil bo'lgan eritmaning % konsentratsiyasini toping. J:33,33%

751. B ning haqiqiy massasi 10,81 ga teng. Uning tarkibi B<sup>X</sup> va B<sup>11</sup> izotopi aralashmasi hisoblanadi. X ni hisoblang. J:10

752. KMnO<sub>4</sub> + HCl ... reaksiyadagi o'ng va chap tomonlardagi tuzlarning yig'indisi 124,5 gr bo'lsa, sarf bo'lgan 36,5 % li  $\rho=1,5$  bo'lgan xlorid kislotasi hajmini toping. J:...

753. CO<sub>2</sub> nomal'lum alkan bilan aralastirildi. Aralashmada CO<sub>2</sub> ning hajmiy ulushi 56% nomalum alkanning massa ulushi 4/18 bo'lsa alkanni toping. J:

754. C<sub>3</sub>H<sub>8</sub> ; CH<sub>4</sub> va CO<sub>2</sub> dan iborat 67,2 l aralashma yondirildi va 156,8 l n.sh da CO<sub>2</sub> hosil bo'ldi. Agar dastlabki aralashmada metanning hajmiy ulushi CO<sub>2</sub> ning hajmiy ulushidan 4 marta katta bo'lsa, metanning hajmini toping. J:

755. CH<sub>4</sub> , CO va C<sub>3</sub>H<sub>8</sub> dan iborat 15,68 l aralashmada kislorod atomlari soni  $1,204 \cdot 10^{23}$  ta, H<sub>2</sub> atomlari soni O<sub>2</sub> nikidan 14 marta ko'p. Shu aralashma yondirilganda necha litr CO<sub>2</sub> gazi ajraladi. J:

756. 1 l CO va 25 l havo yondirildi, suv bug'lari kondensatsiyalanganidan so'ng, hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molekulyar massasini toping ( $\omega(O_2)=0,2$ ). J:

757. CH<sub>4</sub> va C<sub>3</sub>H<sub>8</sub> ning 67,2 l da 27 mol atom bor bo'lsa, aralashmadagi metanning hajmini toping. J:

758. CuSO<sub>4</sub> eritmasiga Fe plastinkasi tushirildi. Biroz vaqtdan so'ng 36,8 grga plastinka massasi ortdi. reaksiyaga kirishgan temir massasini aniqlang. J:

759. O'rta tuzdan nordon tuz olish reaksiyasida 10,08 l H<sub>2</sub>S dan necha gr NaHS hosil bo'ladi. J:

760. Oddiy efirga konsentrlangan vodorod yodid ta'sir ettirilganda alkilyodidlar hosil bo'ldi. 29,6 gr simmentrial efirdan 124,8 gr

alkilyodidlar hosil bo'lgan bo'lsa efirning empiric formulasini toping.

761. Murakkab efirga  $\text{NH}_3$  ta'sir ettirilganda kislota amidi hosil bo'ldi. Murakkab efirga ammiak ta'siri natijasida karbinol hosil bo'lgan bo'lgan bo'lsa, murakkab efirning molekular massasini toping.

762.  $\text{SO}_2$  va  $\text{SO}_3$  dan iborat 100 ml aralashmaga 50 ml kislorod qo'shildi. Reaksiyadan so'ng hosil bo'lgan gazlar aralashmasidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki aralashmadagi  $\text{SO}_2$  ning hajmidan 3 marta kichik bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmaning hajmini toping. J:

763.  $\text{P}_4 \rightarrow \text{X}_1 \rightarrow \text{X}_2 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$   $\text{X}_1$  va  $\text{X}_2$  larni hosil qilishda ishtirok etadigan moddalarni toping. J:  $\text{O}_2$ ;  $\text{H}_2\text{O}$

764.  $\text{MnO}_4^- + \text{OH}^- + \text{SO}_3^{2-} \rightarrow \text{MnO}_4^{2-} + \text{SO}_4^{2-}$  ... quyidagi reaksiya tenglamasini tugallang va qisqa ionli tenglamadagi barcha koefitsientlar yig'indisini hisoblang. J:

765. Akademik Fermsman qaysi elementni "hayot va tafakkur" moddasi deb atagan. J:  $\text{P}_4$

766.  $\text{N}_2\text{H}_4 + \text{H}^+ + \text{MnO}_4^- \rightarrow \text{N}_2 + \text{Mn}^{+2}$  ... quyidagi reaksiya tenglamasini tugallang va qisqa ionli tenglamadagi barcha koefitsientlar yig'indisini hisoblang. J:

767. 0,9 mol noma'lum bir asosli to'yingan karbon kislota Na metali ta'sir ettirilganda 17,92 l gaz ajraldi(n.sh.) Reaksiya borayotgan idishga yuqori bosimda is gazi yuborildi va hosil bo'lgan mahsulot va dastlabki reaksiyadan hosil bo'lgan mahsulot massa nisbati 1:1 bo'lsa kislolaning molyar massani toping.

768. Suyultirilgan sulfat kislota qaysi moddalarning juftlari bilan ta'sirlashadi. J: Al va NaOH

769. To'yingan karbon kislota(lar)ning Ca li tuzini pirolizga uchratib ketonlar olindi. 39,5 gr karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuz(lar)i pirolizga uchraganda nech agr atseton hosil bo'ladi.

770. 1280 gr 5% li bromli suvni rangsizlantirish uchun qancha hajm eten va etindan iborat aralashma kerak. Aralashmadagi etilenning hajmiy ulushi 40% ga teng. J:

771. Noma'lum metallning tuzining suvli eritmasi orqali 2,68 soat davomida 5 amper tok o'tkazilganda 12,8 gr metal ajralib chiqdi. Tokka nisbatan unum 80% bo'lsa, noma'lum metallning kimyoviy ekvivalentini toping. J:

772.  $\text{CuO}$  va  $\text{FeO}$  dan iborat 0,9 mol aralashma ammiak yordamida qaytarilganda 52,8 gr metallar aralashmasi hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida ajralgan  $\text{N}_2$  necha gr Mg ni biriktira oladi.

773. 80 gr X% li eritmaga 120 gr Y% li eritma qo'shib 32 % eritma olindi. Agar Y% li eritmadagi tuz massasicha og'irlikdagi 80 gr X%li eritmadan bug'latib o'rniga shuncha og'irlikdagi tuz qo'shilsa necha foizli eritma olinadi. ( $2X=Y$ ) J:

774. 1 mol Akril kislotadan necha gr alkin olinadi.

775. Kislorodga uning massasidan 20 gr kam bo'lgan He gazi qo'shildi va  $\text{H}_2$  ga nisbatan zichligi 5,5 bo'lgan aralashma hosil bo'ldi. Aralashmadagi He ning massasini toping

776.  $\text{CH}_4$ ;  $\text{H}_2$  va  $\text{O}_2$  dan iborat aralashma yondirildi va idishdagi bosim 2,8 marta kamaydi va hosil bo'lgan aralashma ishqor eritmasidan o'tkazilganda bosim dastlabki bosimga nisbatan 8 marta kamaydi. Hosil bo'lgan aralashmadagi  $\text{CO}_2$  ning hajmiy ulushini toping. J:

777. Ketonlar konsentrlangan sulfat va ishqor eritmasi ta'siri natijasida kroton kondensatsiyaga uchraydi, 64,8 gr ketondan 7,29 gr suv hosil bo'lgan bo'lsa, ketonni aniqlang.(reaksiya unumi =0,9)

778. Suv osti kemasidan ajralgan 1 litr havo pufagi 100 metr yuqorilagandan keyin suv yuzasiga ko'tarildi. Agar dengiz tubiga har 1

metr tushganda bosim 0,1 atmga kamaysi  
Havo pufaging oxirgi hajmini toping. Suv  
yuzasidagi bosim 1 atm. J: 11”to’g’irlangan”

779. Suv osti kemasidan ajralgan 1 litr havo  
pufagi 150 metr yuqorilagandan keyin suv  
yuzasiga ko’tarildi. Agar dengiz tubiga har 1  
metr tushganda bosim 10 kPaga kamaysi  
Havo pufaging oxirgi hajmini toping. Suv  
yuzasidagi bosim 1,2 atm. J: 13,337

780. Atomga 2 ta  $\alpha$  zarracha ta’sir ettirilganda  
1 tadan positron va neytron ajraldi. Bunda  
atom massa 17,5% ga elektronlari 12% ga  
ortgan bo’lsa, elementni aniqlang.

781. MeO da  $4,816 \cdot 10^{23}$  ta atom bo’lsa, u  
 $H_2SO_4$  bilan ta’sirlashganda  $MeSO_4 \cdot 2H_2O$   
hosil bo’lsa metallning molyar massasini  
aniqlang. ( $\omega(H_2O)=20,93\%$ ) J: 16 gr

782. 80 X% li eritma bilan 120 gr Y% li  
eritma bilan aralastirildi va 24% li eritma  
hosil bo’ldi. Eritmalarning konsentratsiya  
nisbatlari 1:2 bo’lsa X% eritmani hisoblang.

783. Harorat  $70^\circ C$  dan  $130^\circ C$  ga  
ko’tarilganda reaksiya tezligi 9 marta ortgan  
bo’lsa, harorat har  $30^\circ C$  ga ko’tarilganda  
reaksiya tezligi necha marta ortadi.

784. Har  $20^\circ C$  da reaksiya tezligi 4 marta  
ortsa  $50^\circ C$  dan  $150^\circ C$  ko’tarilganda reaksiya  
tezligi necha marta ortadi

785.  $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$  reaksiyasida bosim 4  
marta oshirildi. Reaksiyani 2 marta  
tezlashtirish uchun temperatura  $65^\circ C$  dan  
necha gradusga ko’tarish kerak?

786.  $H_2XO_4$  moddasida X va  $O_2$  ionlaridagi  
elektronlar nisbati 0,9:2 bo’lsa moddaning  
molyar massasini toping. J: Cr

787.  $20^\circ C$   $MgSO_4$  ning 100 gr to’yingan  
eritmasiga 1gr tuz qo’shib qizdirildi va  
dastlabki sharoitga keltirilganda tarkibida  
1,58 gr tuz bo’lgan kristalagidrat cho’kmaga  
tushgan bo’lsa,  $MgSO_4$  kristalagidratidagi  
suvning mol miqdorini toping.  $20^\circ C$  dagi  
eruvchanligi 35,1 ga teng . J:

788.  $20^\circ C$   $MgSO_4$  ning 100 gr to’yingan  
eritmasiga tuz qo’shib qizdirildi va dastlabki  
sharoitga keltirilganda tarkibida 1,58 gr  
 $MgSO_4 \cdot 7H_2O$  kristalagidrati cho’kmaga  
tushdi va 97,76 gr eritma hosil bo’ldi.  
Dastlabki to’yingan eritmaga qo’shilgan  
tuzning massasini aniqlang.  $20^\circ C$  dagi  
eruvchanligi 35,1 ga teng .J:

789. Tuzning massa ulushi 0,1 bo’lgan 600gr  
eritmaning 30% ajratib olindi. keyin qolgan  
eritmaning 10% ajratib olindi. Qolgan  
eritmaga 600 gr bo’lguncha suv qo’shilganda.  
Suvning massasi qancha bo’ladi?

790. Zn 2 xil konsentratsiyali kislotalar bilan  
reaksiyaga kirishganda hosil bo’lgan NO va  
 $N_2O$  larning hajmlari teng bo’lsa. Reaksiyaga  
kirishgan Zn larning mol nisbatlarini toping.

791. CaO qaysi modda bilan reaksiyaga  
kirishmaydi. J: NO

792. 7 litr alkadiyen va mol miqdorda  
olingan  $O_2$  portilatildi. Suv bug’lari  
kondetsatlangandan keyin aralashmaning  
og’irligi Ar ga nisbatan 6,25 % og’ir bo’lsa  
va hajm 40 litr bo’lsa, sarflangan  $O_2$  hajmini  
toping.

793. Etanol va prapanol dan iborat 198 gr  
aralashmaga Na ta’sir ettirilganda ajralib  
chiqqan gaz 4,48 l Ar bilan aralastirildi va  
HF dan 1,05 marta og’ir aralashma hosil  
bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi H ning massa  
ulushini hisoblang. J:

794. Etanol va prapanol dan iborat 198 gr  
aralashmaga Na ta’sir ettirilganda ajralib  
chiqqan gaz 4,48 l Ar bilan aralastirildi va  
HF dan 1,05 marta og’ir aralashma hosil  
bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi  $O_2$  ning  
massa ulushini hisoblang. J:

795. 4:13 massa nisbatda bo’lgan Zn va Cu  
qotishmasining necha grammiga 20 gr Cu  
qo’shilganda qotishmadagi Zn ning massa  
ulushi 52 % bo’ladi? J:

796.  $Me(OH)_2$  va HCl 2:1 nisbatda to’liq  
qoldiqsiz reaksiyaga kirishsa, erkin  
metallning s elektronlarini toping.

797. Atomga 2 ta  $\alpha$  zarracha yuttirilganda 1 ta  $\gamma$  va 1 ta  $\beta_+$  ajralib chiqdi. Bunda atom massa 20% ga elektronlari 15% ga orti. elementni aniqlang. J:

798.  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  ning 1 moli parchalanganda uning massasi necha grammga kamayadi? J:

799. Mol nisbatlari 1:3 bo'lgan fenol va nomalum aren aralashmasi tarkibida C va H atomlari soni 3:4 nisbatda va H soni  $72,24 \cdot 10^{23}$  ta bo'lsa KOH ta'sir ettirilishidan hosil bo'lgan fenoliyatning massasini aniqlang.

800. Nomalum fenol gomoligining yonishidan hosil bo'lgan  $\text{H}_2\text{O}$  ning massi, unga K metalli ta'sirlashishidan hosil bo'lgan  $\text{H}_2$  ning massidan 10 marta ko'p bo'lsa gomoligini aniqlang.

801. Fenolning benzoldagi eritmasi  $\text{Br}_2$  li suv bilan tasir ettirilganda 33,1 gr bromli hosila olindi. Aralashmadagi uglerodning massa ulushi 86,4 % bo'lsa, fenolning massa ulushini hisoblang.

802. Natriy galogenid tarkibida galogenidning massa ulushi natriyning massa ulushidan kichik bo'lsa, galogenidning s elektronlarini toping.

803. Cu(II) galogenid tarkibida galogenidning massa ulushi Cu ning massa ulushidan kichik bo'lsa galogenidning nisbiy atom massasini hisoblang. J:

804. Massasi 24 gr bo'lgan CaO va  $\text{CaCO}_3$  bo'lgan aralashmaga  $\text{CH}_3\text{COOH}$  kislotasi qo'shilganda 3,36 l gaz ajraldi. aralashmadagi CaO ning mol miqdorini toping. J: 0,16

805. Massasi 24 gr bo'lgan CaO va  $\text{CaCO}_3$  bo'lgan aralashmaga  $\text{CH}_3\text{COOH}$  kislotasi qo'shilganda 3,36 l gaz ajraldi. sarflangan  $\text{CH}_3\text{COOH}$  ning hajmini hisoblang. J: 13,92 l

806. Novshadil spirtini kim o'rgangan? J: Gaber

807. Qaysi metal kukun holida  $\text{H}_2$  biriktirmaydi. J: temir

808. Alkenda umumiy bog'larni topish formulasi J:  $3n$

809. 43,2 gr metall oksidi bromlandi shunda 129,6 gr metal bromid olindi. metal ekvivalenti aniqlang. J: 28 (Fe)

810. Kislorodga o'zining massasidan 24 gr kam azot qo'shildi. Shunda uning Ar ga nisbatan zichligi 7,6 ga teng. kislorodning massasini aniqlang. J: 57,6 gr

811. Kislorod va azotdan iborat aralashmaning o'rtacha molecular massasi 29,6ga teng. Ularga A va B gazlarning dastlabki nisbatida 3 mol qo'shildi. Shunda aralashmaning o'rtacha molecular massasi 41,6 gr bo'ldi. A va B gazlarni aniqlang.  $(M_r(A) - M_r(B) = 4)$   
J:  $\text{CO}_2$ ;  $\text{O}_3$

812. Metan, azot va geliy atomlar soni teng holatda qo'shildi. Shunda 1,7 mol aralashma tarkibida necha gr metan bor? J: 3,2 gr

813. 1 mol  $\text{N}_2\text{O}_4$  qizdirilganda hajm 1,25 marta ortdi.  $\text{N}_2\text{O}_4$  ning necha foizi sarflandi? J: 1/3

814. 16 gr kislorod 150 kPa da  $27^\circ\text{C}$  da 10 l ni tashkil etadi. Harorat va bosim  $4/3$  marta hajm  $3/2$  marta ortdi. qo'shilgan kislorod miqdorini aniqlang. J: 0,25

815. Suv osti kemasida  $V = 11$ . 100 metr yuqorilagach yuzada bosim 1 ga teng. har bir metr pastlaganda 10 kPa qo'shiladi. yuzadagi hajmni toping. J: 10,87 l

816. 80 gr X% NaOH eritmasi 120gr Y% eritmasi aralashtirildi. Shunda 24 % li eritma hosil bo'ldi. X% eritmadagi tuz massasicha tuzni 120gr Y% eritmaga qo'shilganda Y% eritma % konsentratsiyasini aniqlang. J: 36,36%

817.  ${}^A_{92}\text{U} \rightarrow {}^B_{86}\text{Rn} + x\alpha + y\beta$  yadro reaksiyasida 11,9 mg urandan 10,9 mg Rn  $1,505 \cdot 10^{19}$   $\alpha$  va  $12,04 \cdot 10^{19}$   $\beta$  hosil bo'lgan

bo'lsa uranning neytronlar sonini toping.  
J:146

818. 26 gr  $\text{Al}_2\text{O}_3$  va  $\text{CaO}$  C bilan qizdirildi hosil bo'lgan gaz 140 gr 20 %  $\text{NaOH}$  eritmasi bilan tasirlashadi. Dastlabki aralashmadagi  $\text{Al}_2\text{O}_3$  molini aniqlang. J: .....

819.  $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$  va  $\text{NaHCO}_3$  aralashmasi qattiq qizdirilganda massa 54,8 grga kamaygan. Ajralagan gaz 200 gr  $\text{KOH}$  42% li eritmasidan o'tkazildi. Hosil bo'lgan  $\text{K}_2\text{CO}_3$  massasi  $\text{KHCO}_3$  ning massasidan 19,2 gr ga ko'p.  $\text{NaHCO}_3$  ning massasini toping. J:33,6

820.  $\text{MeCO}_3$  70% unum bilan parchalandi. Massasi 30,8 gr ga kamaydi. qattiq modda gaz massasidan 38,4 gr ga ko'p. Metallni aniqlang. J: Ca

821.  $\text{MeCO}_3$  60% unum bilan parchalandi. Massasi 13,2 gr ga kamaydi. qattiq modda gaz massasidan 72,1 gr ga ko'p. Metallni aniqlang. J: Ba

822.  $\text{BaCO}_3$  ning X% I parchalandi. 17,6 grga massa kamaydi. Hosil bo'lgan aralashmadagi tuzning massasi gaz massasidan 2,1 grga ko'p. Reaksiya unumini toping. J:0,8

823. Prispitat 137,6 gr  $\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  modda tarkibidagi ozuqa modda miqdorini toping(mol).

824. supperfosfat  $\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  tarkibida 28,4 gr ozuqa modda bo'lsa mineral modda massasini toping.

825. 1 mol ammiak qizdirildi  $0^\circ\text{C}$  qizdirilgandan so'ng bosim 3,3 marta ortti.  $546^\circ\text{C}$  da  $K_M$  ni toping? J: $2,08 \cdot 10^{-4}$

826.  $\text{FeO} + \text{CO} \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2$  muvozanat holatdagi gazning hajmiy ulushini toping.  $K_m=0,48$  J:0,7;0,3

827. 800 ml 0,4 M li  $\text{CuSO}_4$  eritmasi grafit bilan elektroliz qilindi. hosil bo'lgan katodni eritish uchun 98% 200 gr eritma sarflandi. hosil bo'lgan tuzning massa ulushini toping. J: 55,36%

828.  $\text{SO}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{SO}_2 + \text{CO}_2$  modda miqdori mos ravishda 8:2:8:8 bo'lgan aralashmadagi  $\text{SO}_3$  dan qancha chiqarib yuborilsa  $\text{CO}$  ning mol miqdori 3 bo'ladi. J:3,92

829. 29,8 l  $190,32 \text{ kP}$  da  $0^\circ\text{C}$  da kislorod ajralgan  $2\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \rightarrow 2\text{K}_2\text{CrO}_4 + \text{Cr}_2\text{O}_3 + 1,5\text{O}_2$  hosil bo'lgan. Moddalardan ajraladigan issiqlik miqdori tegishli ravishda 2063; 1398; 1141 kj Kaliy dixromat parchalanishiga sarflanadigan issiqlik miqdorini kkl da toping.  $1\text{kkl}=4,184\text{kJ}$  J:75,28

830. Tarkibida 40 gr  $\text{NaOH}$  bo'lgan eritmaga 240 gr suv qo'shildi. Bunda eritmaning molyarligi 2,5 marta kamaydi. dastlabki eritmaning molyarligini toping. J:6,25

831. zichligi 1,02 bo'lgan  $\text{NaOH}$  eritmasiga o'zining massasidan 1,55 marta suv qo'shildi. eritma molyarligi 1,55 ga kamaydi. dastlabki eritmaning foiz konsentratsiyasini aniqlang. J:10%

832. 32,5 gr monokarbon kislotaning anhidridida 17,5 ta proton bor. Shu anhidridning avagadro sonidan 160 marta kam neytron tutgan holatini mg dagi qancha. J:13,54

833. Alken va kisloroddan iborat 80 ml aralashma bor. Kislorod alkenning 40 % ni yoqishga yetadi. Hosil bo'lgan aralashma 52 ml. alkenni toping. J:penten

834. 600 gr 73,5 % li sulfat kislotasidan 49 % li eritma olingan bo'lsa. Necha gram suv sarf bo'lgan. J:300

835. 6 ta C atomining massasiga teng bo'lgan alkanni aniqlang. J:pentan

836. Suvda eridigan birikmalar. J: $\text{BaJ}_2$ ;  $\text{LiSO}_4$

837. O'simlik zararkunandalariga qarshi pestitsid, begona o'tlarga qarshi kurashda gerbitsidlar ishlatiladi.

838. oshxona uchun 3,5 % 300 grli sirka kislota eritmasi olingan. bu eritmani 70 % li

sirka kislotadan olish uchun necha gr suv kerak bo'ladi. J:285

839.  $K_2S$  qaysi modda bilan reaksiyaga kirishadi. J:NaCl va  $H_2SO_4$

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

841. Eritmada  $Na^+$  ioni qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi. J: sariq

842. Eritmada  $K^+$  ioni qanday rangdagi cho'kma hosil qiladi. J: binafsha

843. kuchsiz elektrolit: J: $HNO_2$

844. quyidagilarning qaysi biri suvli eritmada sodir bo'ladi. J: $Na_3[Cr(OH)_6] \cdot HCl$

845. dissotsiyalanish darajasi ortib borishi tartibida joylashtiring( $CH_3COOX$ ) J:  $X=Na,K,Rb,Cs$

846. 1,2,3 siklopropaning galagenli hosilasiga rux metalli tasir ettirilsa necha xil modda hosil bo'ladi. J:bir xil

847.  $20^\circ C$  da natriy sulfatning to'yingan eritmasidagi erituvchining massasi erigan modda massasidan 47,25 ko'p bo'lsa suv temperaturadagi eruvchanlikni toping. J:35,6

848. 0,3 mol  $C_4H_x$  tarkibida  $10,836 \cdot 10^{23}$  atom bo'lsa x ni toping. J:6

849. 0,3 mol ishqoriy metallning sulfati 42,6 bo'lsa uning xloridining massasini aniqlang. J: 35,1

850.  $Al_4C_3$  va  $CaC_2$  dan iborat aralashmaga 47,5 gr suv qo'shildi va gazlar aralashmasi hosil bo'ldi.cho'kmadan qolgan suv 15,1 gr ga teng bo'lib qoldi. dastlabki aralashmaning massasini aniqlang. J:33,6

851. Quyidagi yadro reaksiyasi berilgan  $U_{92} \rightarrow \rightarrow x\alpha + y\beta + {}_{86}Rn + 10h\nu$  ushbu yadro reaksiyasida 2,4 gr U dan 2,16 gr Rn hosil bo'lgan.  $3,16 \cdot 10^{19}$  ta alfa zarracha hosil bo'lgani malum bo'lsa, U va Rn atom massasini toping. J:240;216

852. Grafit  $HNO_3$  bilan reaksiyaga kirishganda qaysi modda oksidlovchi hisoblanadi J: $HNO_3$

853. Yoqlari markazlashgan kub shaklida, kubning 8 ta uchida 8ta zarracha, 6ta yoqida 6ta zarracha turadigan elemetlar to'g'ri ko'rsatilgan javobni aniqlang. J: Cu,Ag, Au,Pt,Pd,Ni

854. Quydagilarni amalga oshirish uchun kerak bo'ladigan moddalarni belgilang.  $CuO \rightarrow X \rightarrow Cu(NO_3)_2 \rightarrow Y \rightarrow Cu(OH)_2$  J: $HNO_3$  ; $H_2O$

855.  $H_2SO_4$  va sulfat ionlarini aniqlashda ishlatiladigan ionni toping. J:  $Ba^{+2}$

856.  $mCaCO_3 \cdot nMgCO_3$  tarkibli dolomit tarkibidagi m va n ni qiymatini aniqlang. J:2:1

857. HCl va  $Cl^-$  larni aniqlashda foydalaniladigan modda qaysi?J: $AgNO_3$

858. Tog' jinsi asbest tarkibida Ca-9,61% Mg-28,84%  $mMgSiO_3 \cdot nCaSiO_3$  borligi malum bo'lsa m va n larni qiymatni aniqlang. J: 3:1

859. Glukoza bijg'iganda 3 xil moddalar hosil bo'ladi. Glitsirindan tashqari moddalar aralashmasi yig'indisi 7,92 teng bo'lsa dastlabki glukozaning massasini aniqlang J: 16,2

860. Suvli eritmada mavjud bo'lmaydigan moddalar juftini ko'rsating. J:  $Na_2SO_3$ ;  $H_2SO_4$

861. Elektroliz jarayonida relefli buyumlarni tayyorlashda qanday jarayondan foydalaniladi J: galvonoplastika

862. Quyidagi qaysi moddalardan sovun olinadi. J: murakkab efir va ishqor; karbon kislota va ishqor

863. 1/4 moli 16 gr keladigan moddani belgilang. J: $SO_2$

864.  $FeCl_3$  va  $H_2SO_4$ (kons) ta'sirlashganda hosil bo'ladigan moddalar quyidagilardan qaysi biri bilan reaksiyaga kirisha oladi. (suvdan tashqari) J: NaOH



865.  $\text{HNO}_2$  bilan oksidlanish qaytarilish reaksiyasiga  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  bilan almashinish reaksiyasiga kirisha oladigan moddalarni toping. J:KJ

866.  $\text{CrCl}_3$  va  $\text{Cr}(\text{OH})_2$  suvli eritmasi reaksiyaga kirishgandagi qisqa ionli tenglamasidagi koefitsentlar yig'indisini aniqlang. J: 8

867. Fenolftalien va  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  reaksiyaga kirishsa eritma qanday ranga kiradi. J: to'q malina

868. Lakmusga  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  tasir ettirilganda qanday ranga kiradi J: ko'k

869.  $\text{N}_2$  valentligi va oksidlanish darajasi har xil bo'lgan moddalarni aniqlang. J:  $\text{N}_2\text{H}_4$ ,  $\text{NH}_4\text{OH}$ ,  $\text{HNO}_3$

870. 4ta atomli fenol Na metali bilan reaksiyaga kirishganda. Massasi 272 gr/mol bo'lib qoldi 4ta atomli fenol massasini aniqlang. J:184

871. 3ta atomli fenol K metali bilan reaksiyaga kirishganda. Massasi 168 gr/mol bo'lib qoldi 3ta atomli fenol massasini aniqlang. J: 54

872.  $\text{CO}_2$  yutib  $\text{O}_2$  ajratadigan modda. J:  $\text{Na}_2\text{O}_2$

873. Quyidagi qaysi moddalar elektroliz qilib olinadi. J: Ca

874. 1000 gr 16%  $\text{CuSO}_4$  grafir elektrodi yordamida elektroliz qilindi. metal ajralib chiqqan shu metal 500 gr 78,4%  $\text{H}_2\text{SO}_4$  eritmasida eritildi dastlabki eritmadagi moddaning massa ulushni (a), ajralib chiqqan gazlarning hajmini(b) toping. J: a-47,06; b-89,6 l

875. Alkan sulfoxlorlanadi bunda  $\text{SO}_2$  va  $\text{Cl}_2$  gazlari aralashmasi qatnashadi.

876. Ketonlar  $\text{NaOH}$  va  $\text{H}_2\text{SO}_4$  lar tasirida krotan kondetsatsiya reaksiyasiga kirishadi. Bunda 86,4 gr butanondan 2- bosqichda

qancha organik modda hosil bo'ladi. reaksiya unumi 75%. J: 75,6

877. Karbon kislotalarni Ca tuzi piroliz qilinganda aldegid olinadi. 68,8 gr Ca li tuzdan necha gr keton olinadi. J:

878.  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2\text{CHCHC}(\text{CH})(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$  sigma bog'lar hosil qilishda ishtrok etgan? J:  $\text{sp}^3$ -s=28;  $\text{sp}^2$ -s=2;...

879. 40 ml  $\rho=1\text{gr/ml}$  20%  $\text{NaOH}$  eritmasiga 37,6 ml 16,4 % (zichlik 1,33gr/mol) bo'lgan  $\text{H}_3\text{PO}_3$  qo'shildi. Hosil bo'lgan aralashmadagi tuzning formulasi, massa, miqdorini toping. J:  $\text{Na}_2\text{HPO}_3$  massa 12,1 miqdor 0,1

880.  $\text{Al}(\text{OH})\text{SO}_4$ ,  $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$ ,  $\text{CaHPO}_4$  ( $\text{MgOH})_3\text{PO}_4$   $\sigma$  va  $\pi$  bog'lar yig'indisi o'zgarishi to'g'ri berilgan javobni aniqlang. J:....

881. Quyidagi qaysi reaksiyada faqat o'rta tuz hosil bo'ladi J:  $\text{Li}_2\text{O}+\text{HCl}$

882. Quyidagilar orasidan qaysi biri elektrolitmas. J: atsetaldegil

883. Suvli eritmada mavjud bo'lsa oladigan juftni ko'rsating J:  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ;  $\text{NaOH}$

884.  $\text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnO} \rightarrow \text{Mn}_2\text{O}_7$  quyidagi qatorida kislotali xossasi qanday o'zgaradi a-ortadi b-kamayadi J: 1-b,2-a

885.  $\text{Cr}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{CrO} \rightarrow \text{CrO}_3$  tartibida kislotali xossasini o'zgarishi a-ortadi b- kamayadi J: 1-b,2-a

886. Kofeinni tarkibida C atomlarining oksidlanish darajasining yig'indisi. J: +6

887. Kodoverinni amimakdagi eritmasiga 76,5 gr amimak qo'shilganda kodovirinni massasi 2,5 marta kamayadi bunda eritmadagi jami atomlar soni 2,6 marta ortgan hosil bo'lgan eritmaning massa ulushini aniqlang J: 0,2

888.  $A^{235} \rightarrow {}^{144}\text{B}+C^{89} + 2n^1_0$  yadro reaksiyasida A elementning izotopi tarkibidagi netronlar soni B elementi Izotopi tarkibidagi netronlar sonidan 55 taga ko'p. C element izotopi tarkibidagi neytronlar soni

dan esa 90 taga ko'p bo'lsa, b va c element izotoplari neytronlari yig'indisini aniqlang. J:141

889. Qizilqon tuzi, sariqqon tuzi tarkibidagi markaziy atomlarning oksidlanish darajasini va valentligini to'g'ri ko'rsating. J: +3,VI; +2,VI

890.  $\text{HF} \rightarrow \text{HBr} \rightarrow \text{HCl} \rightarrow \text{HJ}$  tartibida moddalarning bog' qutubliligi o'zgarishi to'g'ri ko'rsating.

891. Alkanlarda  $\text{sp}^3$  orbitallarini hosil qilishda qaysi formuladan foydalaniladi, umumiy bog'lari, sigma bog'lari, jami bog'larini hosil qilishda qatnashgan orbitallar, elektronlarini topish formulasi J: .....

892.  $\text{C}_7\text{H}_8$  tarkibli modda quyida berilganlardan qaysi biriga to'g'ri keladi. J: Arenlar

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

894.  $\text{MgO} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{CO}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$  dagi  $\sigma$  va  $\pi$  bog'lar, umumiy bog'lar, neytronlar, yig'indisi, proton neytron elektron yig'indisi o'zgarishi tartibida joylashtiring. J:.....

895. Suvli eritmada mavjud bo'la olmaydiga moddalar juftini ko'rsating. J:  $\text{NH}_4\text{Cl}$  KOH

896. Quyidagi o'zgarishlarni amalga oshirish uchun qaysi reagentlardan foydalaniladi.  $\text{CaCl}_2 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaCl}_2$  J: 1-  $\text{AgNO}_3$ , 2- $\text{K}_2\text{CO}_3$ , 3- $\text{HCl}$

897.  $\text{P} \xrightarrow{\text{O}_2} \text{X}_1 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{X}_2 \xrightarrow{\text{Ca}} \text{X}_3$  da  $\text{X}_1, \text{X}_2, \text{X}_3$  larni aniqlang. J:  $\text{P}_2\text{O}_5; \text{H}_3\text{PO}_4; \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

898.  $\text{O}_2$  o'zining massasidan 40 gr ga kam bo'lgan He gazi qo'shilganda  $\text{H}_2$  nisbatan zichligi 5,5 gr ga teng bo'lgan aralashma hosil bo'ldi. aralashmadagi 2 ta gazning massalarini aniqlang. kislorodning massasini aniqlang, He ning massasini aniqlang. J:1)88; 2)64; 3)24

899.  $(\text{CH}_2)\text{O} \xrightarrow{\text{YMgBr}} \text{A} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{B} \xrightarrow{[\text{O}]} \text{C}_2\text{H}_5\text{CHO}$  agar prapanalning  $\text{sp}^3$  orbitallari  $12,04 \cdot 10^{23}$

bo'lsa, YMgBr dagi C ning atomlari sonini toping.

900.  $(\text{CH}_2)\text{O} \xrightarrow{\text{YMgBr}} \text{A} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{B} \xrightarrow{[\text{O}]} \text{C}_2\text{H}_5\text{CHO}$  agar prapanalning  $\text{sp}^3$  orbitallari  $12,04 \cdot 10^{23}$  bo'lsa, YMgBr dagi H ning atomlari sonini toping.

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

902.  $\frac{3}{7} \text{N}_2\text{O}_y$  gida  $\frac{1}{5} \text{N}$  bo'lsa N ning ekvivalentini aniqlang. J:7

903. Harorat har  $10^\circ\text{C}$  ga oshganda konsentratsiya 3 marta oshgan bo'lsa, temperatura koeffitsientini aniqlang. J:3

904. Na,Al,Ca oksidlaridan iborat 22,8 gr aralashma sulfat kislotaga bilan reaksiyaga kirishganda 30,8 gr sulfatlar hosil bo'lsa necha gramm suv hosil bo'ladi? J:1,8

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

906. Atom kristal panjara J: Ge va B

907. Metall kristal panjaralilar J: metallar

908. Ion kristal panjaralilar J: KOH  $\text{K}_2\text{SO}_4$

909. Molekulalar kristal panjarali moddalarni aniqlang. J:  $\text{P}_4, \text{F}_2$

910. Fenol oksidlanganda dastlab (a) so'ngra (b) hosil bo'ladi nomalum moddalarni aniqlang. J: a-gidroxinon b-benzaxinon

911. Sut kislataning gomoligi bo'lgan 162 gr modda 0,01 mol Na bilan ta'sirlashganda necha gr modda hosil bo'ladi.

912.  $\text{A} \xrightarrow{\text{PBr}_3} \text{B} \xrightarrow{\text{KOH}(\text{spirt})} \text{C} \xrightarrow{\text{Zn}} \text{D}$  A modda glitserin D modda alkadeyinlarni bir vakili bo'lsa C moddagi  $\sigma$  va  $\pi$  bog'lar nisbatini aniqlang. J: 1:8

913.  $2\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{KNO}_3 + 4\text{KOH} \rightarrow 2\text{K}_2\text{FeO}_4 + 3\text{KNO}_2 + 5\text{H}_2\text{O}$  reaksiyada koefitsentlar yig'indisi nech? J: 19

914.  $\text{Me}_2\text{S}$  tarkibidagi metal va S ning elektronlari nisbati 0,9:1 bo'lsa metalni aniqlang. J: Na

915.  $\text{H}_2\text{XO}_4$  ushbu birikmadagi X va  $\text{O}_2$  elektronlari nisbati 0,9:2 nisbatda bo'lsa elementni aniqlang.

916.  $20^\circ\text{C}$   $\text{MgSO}_4$  ning 100 gr eritmasiga 1 gr tuz qo'shildi va suv bug'lari kondetsatsalanganidan so'ng kristalogidrat hosil bo'ldi.  $\text{MgSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$  .  $20^\circ\text{C}$  eruvchanligi 35,1 gr bo'lsa necha mol suv reaksiyaga kiritilgan J: 25,98

917. Kukun holida  $\text{H}_2$  yutmaydigan birikma. J: FeO

918. Eng yuqori qutibililiga ega bo'lgan birikma. J: HF

919.  $3d^3$  uchun oxirgi kvand sonlar to'g'ri ko'rsatilgan qatorni toping. J:  $n=3$   $l=2$   $m=0$   $s=+1/2$

920.  $3d^8$  uchun oxirgi kvand sonlar to'g'ri ko'rsatilgan qatorni toping. J:  $n=3$   $l=2$   $m=0$   $s=-1/2$

921.  $3d^3$  va  $3d^8$  lar qaysi kvant sonlari bilan farq qiladi. J: spin kvant sonlari

922. Suv osti kemasida havo shari 1 litr havo 120 metr ga ko'tarilgan suv yuzasiga ko'tarilganda suv yuzasiga chiqadi. Suv tubiga har bir metrda 0,1 bosim bilan tushadi. Hajmi aniqlang. J: 13

923.  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_3 + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \rightarrow$  quyidagi reaksiya koefitsentini aniqlang J:17

924.  $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{KNO}_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CrO}_4 + \text{KNO}_2 + \text{CO}_2$  quyidagi reaksiya koefitsentlarini aniqlang. J:13

925. Atomlari soni teng bo'lgan vodorot,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{O}_3$  iborat 1,4 mol aralashmaning massasini aniqlang. J: 38

926. Aldegid AgO ammiakdagi eritmasida eritilganda tuz bo'lgan. Ag massa ulushi shu tuzning massasini 48,64% tashkil etadi aldegitni aniqlang J: $\text{C}_4\text{H}_8$

927. EO iborat aralashmada kislorodning massasi metallnikidan ko'p bo'lsa elementni aniqlang. J:  $\text{N}_2$

928. Quyidagi reaksiyalarning qaysi birida Cl hosil bo'ladi. J:  $\text{MnO} + \text{HCl}$

929. CaO qaysi modda bilan tasirlashmaydi J: NO

930. 60 gr 100% eritmasiga necha gr suv qo'shilganda  $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 0,2\text{SO}_3$  hosil bo'ladi. J:10

931. 1:3 nisbatdagi Zn va Cu necha gr qotishmasiga 20 gr Cu qo'shilganda Zn massa ulushi 52 teng bo'ladi. J:

932. MeO 33,6 gr  $\text{MeCl}_2$  66,6 gr dan iborat aralashmaning massasini va Me ni ekvivalentini toping. J: 20

933. C vitamininig hosil bo'lishida ahamiyatga ega bo'lgan element J:Mn

934. Gemogloblin sintezida katta ahamiyatga ega J:Co

935. Teri pigmentatsiyasida, temirning o'zlashtirilishida Muhim rol o'ynaydi. J: Cu

936.  $\text{CO}_2$  hosil bo'lishida oqsillarning o'zlashtirilishida muhim bo'lgan element. J: Zn

937.  $\text{N}_2$  o'zlashtirilishida organizmdagi oksidlanish qaytarilish jarayonida muhim bo'lgan element J: Mo

938. 39,5 gr  $\text{KMnO}_4$  qattiq qizdirilganda qattiq qoldiqning massasi 36,3 gr teng bo'lib qoldi bunda hosil bo'lgan  $\text{O}_2$  hajmini aniqlang. J: 2,24

939. 1,8 gr aldegid qattiq qizdirildi va hosil bo'lgan gaz KOH bn reaksiyaga kirishganda 2 xil tuz hosil bo'ldi Hosil bo'lgan

tuzlarning konsentratsiyalari teng bo'lsa , aldegidni aniqlang J: butanal

940. 7,2 gr akrilanitril olish uchun necha gr akril kislotaga reaksiyaga kirishadi. J: 9,4

941.  $\text{SO}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{SO}_2 + \text{CO}_2$  ushbu reaksiyaning muozanat konsentratsiyalari 2,4,8,8 teng  $\text{CO}_2$  chiqarib yuborildi va  $\text{CO}_2$  konsentratsiyasi 3 mol bo'lib qolgan  $\text{CO}_2$  ning hajmini toping (idish hajmi 1l)

942.  $30^\circ\text{C}$  da moddaning bosimi 4 marta oshdi 60 dan 120 ga o'tganda bosim nechaga teng bo'lib qoladi. J: 32

943.

Birima	Birikma formulasi	A ni massasi	Birikma massasi
I	$\text{A}_2\text{B}_3$	7	23
II	$\text{A}_2\text{B}_3$	X	57

x ni toping. J:21

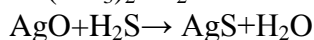
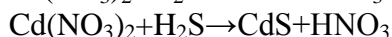
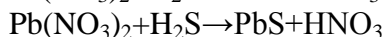
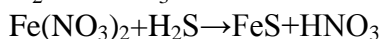
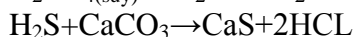
944. Etilbenzol, krizol, pirokatixindan iborat 0,9 mol aralashmaga 29,7 gr Na bilan tasirlashganda shu aralashmadagi pirokatixinni massasini aniqlang. J: 33

945.  $\text{CH}_4$  yonish issiqligi 87,6 kJ bo'lsa 3,2 gr  $\text{CH}_4$  yonish issiqligini aniqlang J: 17,2 kJ

946. Butanol-2 qaysi modda bilan reaksiyaga kirishmaydi J: NaOH

947. Butanol-1 nimada olinadi? J: 1-xlorbutanga ishqor eritmasini ta'sir ettirib.

948. Quyidagi qaysi moddalar  $\text{H}_2\text{S}$  bilan tasirlashganda cho'kma hosil bo'ladi.



949. CuO, FeO didan iborat 30,4 gr aralashmaga ammiak qo'shildi. Ta'sir ettirilgandan so'ng 33,4 gr qattiq qoldiq hosil

bo'ldi. Reaksiyaga kirishgan ammiakning hajmini aniqlang. J:7,4

950. Quyidagi qaysi moddalar qizdirilganda o'rta nordon asosli tuz hosil bo'ladi? J:  $\text{Ca}(\text{HSO}_4)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

951.  $4,816 \cdot 10^{23}$  atom bo'lgan MeO di sulfat kislotada eritilganda  $\text{MeSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  tarkibli kristallogidrat hosil bo'ldi.  $\text{MeSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  ning massasini aniqlang. J: (suv)20,83: 68,8

952. Fenolning benzoldagi eritmasi benzol va brom tasir ettirib 33,1 g bromli hosilasi olindi. Bunda fenolning reaksiyasidan oldingi moddadagi C ning  $\omega=86,4\%$  bo'lsa, fenolning C ning  $\omega$ ? Toping. J:37,5

953. Etilien glikol qaysi moddaning gdratlanishidan olinadi? J:  $\text{C}_2\text{H}_4$

954. Novshadil spirtni kim aniqlangan? J: Gaber

955. NaCl eritmasining  $\omega\%$  konsentratsiyasi 26,25 ga teng bo'lsa, uning eruvchanligini toping. J:35,6

956.  $\text{HF} \rightarrow \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_3 \rightarrow \text{CH}_4$  bog' qutbliligi (a) ortadi, (b) kamayadi to'g'ri joylashtiring. J: 1-a; 2-a; 3-a

957. Quyidagi qaysi moddalar tarkibidagi  $\text{O}_2$  ning oksidlanish darajasi +2 ga teng. J:  $\text{OF}_2$

958. Agar yadroga alfa zarracha kiritilsa qanday qanday jarayon kuzatiladi? J: massa 4 birlikka ortadi; zaryad 2 birlikka ortadi

959.  $\text{Al}_4\text{C}_3$  va  $\text{Al}(\text{NO}_2)_2$  dan iborat 2,26 g aralashma 100 ml suvda eritilishidan 4,68 g cho'kma hosil bo'lgan bo'lsa. Reaksiya natijasida ajralgan gaz hajmini aniqlang. J: 1.12

960. 32,6 g dan bo'lgan Al, Mg, Zn, Fe ikkita aralashma berilgan. Birinchi aralashma HCl kislotaga, ikkinchi aralashma ishqorda eritildi. Birinchi holatda 16,8 l vodarod, ikkinchi holatda 10,08 l gaz ajraldi. Agar dastlabki aralashmadagi Zn

va Al atomlar sonini nisbati 3:1 bo'lsa aralashmadagi Mg atomlar sonini toping.  
J:  $1,204 \cdot 10^{23}$

961. Temir qinndisi namunasi teng ikki qismga ajratildi, birinchi qismi HCl bilan kinshganda 80% unum bilan 101,6 g tuz olindi. Ikkinchi qismi xlor bilan reaksiyaga kirishganda har ikkala reaksiyada hosil bo'lgan tuzlar massalari teng bo'sa, ikkinchi reaksiya unumini hisoblang. J: 62,5%

962. Propen  $\rightarrow$  dixlorpropan  $\rightarrow$  propin ushbu o'zgarishlarm amalga oshirishda qaysi moddalardan foydalanish kerak. J:  $\text{Cl}_2$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_3$  spirt eritmasi.

963. Benzolni siklogeksangacha gidrogenlanganda sarflangan vadorod massas i benzol massasining 6,15% tashkil qilsa reaksiya unumini hisoblang. J: 80%

964. Aren bug'imng geliyga nisbatan zichligi 33,5. Uning benzol halqasida faqat ikkita o'rinbosari bo'lgan nechita izomeri mavjud. J: 9 ta

965. Tarkibida asosan suyuq uglevodorodlar bo'ladigan neft parafin asosli, qattiq uglevodorodlar bo'ladigan neft esa qanday asosli neft deb ataladi. J: asfalt asosli

966. Neft haydalganda 3 xil farksiyaga ajraladi. Quidagilardan qaysi biri u fraksiya emas? J: Gudron

967. Kreking natijasida uglevodorodlar parchalanishi bilan bir qatorda yana qanday jarayonlar ro'y beradi? J: gidrogenlash, sikilanish, izopenlanish, polimerlanish

968. Kreking gazi tarkibida asosiy to'yinmagan uglevodorodlar bo'lib, undan yuqori sifatli nima olinadi? J: mator yonilg'isi.

969. Neftni katalitik krekingi, termik krekingdan ancha samarali bo'lib, uning

ustidan past temperatura va atmosfera bosinuga yaqin bosim bo'ladi. Ushbu jarayonda qanday moddalar qatnashadi? J: amfoter metall oksidallari

970. Toshko'mir smolasidan olingan og'irmoy fraksiyasidan asosan qanday modda ajratib olinadi? J: Naftalin

971. 2- metil butanning xlorlanishi natijasida necha xil monoxlorli xosila olish mumkin J: 4 xil

972. 2,2-dimetil butanning xlorlanishi natijasida necha xil monoxlorli xosila olish mumkin J: 6 xil

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

974. Toza  $\text{CaCO}_3$  tuzi termik parchalanganda maxsulot unui 75% bo'lsa,  $\text{XC}\text{aCO}_3 \rightarrow \text{Y}\text{CaCO}_3 + \text{Z}\text{CaO} + \text{ZCO}_2$  ifodada X, Y, Z, Z koefisiyentlarining eng kichik butun qiymatlaridagi nisbatlarini aniqlang. J: 4: 1: 3:3

975. Toza  $\text{CaCO}_3$  tuzi termik parchalanganda . maxsulot ununu 50% bo'lsa  $\text{XC}\text{aCO}_3 \rightarrow \text{Y}\text{CaCO}_3 + \text{Z}\text{CaO} + \text{ZCO}_2$  ifodada x, y, z, z koefisiyentlarining eng kichik butun qiymatlardagi nisbatini aniqlang? J: 2:1:1:1

976. Toza  $\text{CaCO}_3$  tuzi termik parchalanganda maxsulot unumi 80% bo'lsa  $\text{XC}\text{aCO}_3 \rightarrow \text{Y}\text{CaCO}_3 + \text{Z}\text{CaO} + \text{ZCO}_2$  ifodada x, y, z, z koefisiyentlarining eng kichik butun . qiymatlardagi nisbatini aniqlang? J: 5:1:4:4

977. Toza  $\text{CaCO}_3$  tuzi termik parchalanganda maxsulot unumi-90% bo'lsa  $\text{XC}\text{aCO}_3 \rightarrow \text{Y}\text{CaCO}_3 + \text{Z}\text{CaO} + \text{ZCO}_2$  ifodada x, y, z, z koefisiyentlarining eng kichik butun qiymatlardagi nisbatini aniqlang? J: 10:1:9:9

978. Toza  $\text{CaCO}_3$  tuzi termik parchalanganda maxsulot unumi 60% bo'lsa  $\text{XC}\text{aCO}_3 \rightarrow \text{Y}\text{CaCO}_3 + \text{Z}\text{CaO} + \text{ZCO}_2$

ifodada  $x, y, z, z$  koeffitsiyentlarining eng kichik butun qiymatlardagi nisbatini aniqlang? J: 5:2:3.3

979.  $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{YCaCO}_3 + \text{ZCaO} + \text{ZCO}_2$  ifoda qanday manoni anglatadi? J: reaksiyaning maxsulot unumi 100% dan kichik.

980.  $\text{XBaCO}_3 \rightarrow \text{YBaCO}_3 + \text{ZBaO} + \text{ZCO}_2$  ifoda qanday manoni anglatadi? J: reaksiyaning maxsulot unumi 100% dan kichikligini.

981. Toza  $\text{CaCO}_3$  tuzi termik parchalanganda maxsulot unumi necha % bo'lsa  $\text{XCaCO}_3 \rightarrow \text{YCaCO}_3 + \text{ZCaO} + \text{ZCO}_2$  ifodada  $x, y, z, z$  koeffitsiyentlarining eng kichik butun qiymatdagi nisbatlari 4:1:3:3ga teng bo'ladi? J: 75% ;

982. Toza  $\text{CaCO}_3$  tuzi termik parchalanganda maxsulot unumi necha % bo'lsa  $\text{XCaCO}_3 \rightarrow \text{YCaCO}_3 + \text{ZCaO} + \text{ZCO}_2$  ifodada  $x, y, z, z$  koeffitsiyentlarining eng kichik butun qiymatdagi nisbatlari 2:1:1:1 ga teng bo'ladi? J: 50%

983. Toza  $\text{CaCO}_3$  tuzi termik parchalanganda maxsulot unumi necha % bo'lsa  $\text{XCaCO}_3 \rightarrow \text{YCaCO}_3 + \text{ZCaO} + \text{ZCO}_2$  ifodada  $x, y, z, z$  koeffitsiyentlarining eng kichik butun qiymatdagi nisbatlari 5:1:4:4ga teng bo'ladi? J: 80%

984. Toza  $\text{CaCO}_3$  tuzi termik parchalanganda maxsulot unumi necha % bo'lsa  $\text{XCaCO}_3 \rightarrow \text{YCaCO}_3 + \text{ZCaO} + \text{ZCO}_2$  ifodada  $x, y, z, z$  koeffitsiyentlarining eng kichik butun qiymatdagi nisbatlari 10:1 ;9:9ga teng bo'ladi? J: 90%

985. Toza  $\text{CaCO}_3$  tuzi termik parchalanganda maxsulot unumi necha % bo'lsa  $\text{XCaCO}_3 \rightarrow \text{YCaCO}_3 + \text{ZCaO} + \text{ZCO}_2$  ifodada  $x, y, z, z$  koeffitsiyentlarining eng kichik butun qiymatdagi nisbatlari 5:2:3:3ga teng bo'ladi? J: d0%

986.  $\text{Cl}_2$  quyidagi qaysi moddalar bilan tasirlashmaydi?  $\text{O}_2$

987. Quyidagi qaysi metal nitrati parchalanganda  $\text{O}_2$  va  $\text{MeNO}_2$  hosil bo'ladi? J: K

988.  $\text{N}_2$  qaysi moddalar bilan xona haroratidatasirlashadi ? J: Li

989.  $\text{NaOH}$  quyidagi qaysi moddalarning suvli eritmasi bilan tasirlashadi? J:  $\text{CuCl}_2, \text{ZnSO}_4$ ,

990.  $\text{NO}$  laboratoriyada asosan qaysi usul bilan olinadi? J:  $\text{Cu} + \text{HNO}_3(\text{suy})$

991.  $\text{O}_2$  atmosferasida quyidagi qaysi moddada yonmaydi J:  $\text{CO}_2$  yoki uglerod dioksidi

992.  $\text{NH}_3$  katalizatorsiz yonganda  $\text{NH}_3$  bilan kislarod qanday nisbatda tasirlashadi? J: 4.3

993. Fosforit yoki apatitni elektor pechida havosiz muhitida  $\text{SiO}_2$  va koks ishtirokida qizdirilganda olingan P bug'i maxsus kamerada suv ostida kondensatlandi. Yig'ilgan P ning tarkibi? J:  $\text{P}_4$

994. Laboratoriya sharoitida 0,5 mol azot olish uchun necha 145,6 CuO sarflanadi? J: 120

995. Laboratoriya sharoitida 5,6 l azot olish uchun necha 145,6 CuO sarflanadi? J: 60 g

996. Laboratoriya sharoitida 13,44 l azot olish uchun necha 145,6 CuO sarflanadi? J: 144 g

997. Laboratoriya sharoitida 15,68 l azot olish uchun necha 145,6 CuO sarflanadi? J: 168 g

998. Laboratoriya sharoitida 11,2 l azot olish uchun necha 145,6 CuO sarflanadi? Reaksiya unumi 50% J: 240

999. Massa nisbati 0,52:1 bo'lgan II valentli metal gidridi va nitridi suvda eritildi va  $D_{\text{H}_2} = 3,5$  bo'lgan gazlar

aralashmasi ajraldi. Metallni aniqlang. J: Mg

1000. Ca atomlari sonining azot atomlari soniga nisbati 2,5:1 bo'lgan  $\text{Ca}_3\text{N}_2$  va  $\text{CaH}_2$  aralashmasi 250 g 21,9 % li HCl eritmasida eritilganda 0,5 mol  $\text{H}_2$  ajralib chiqdi. Hosil bo'lgan critmada jami necha gramm tuz bo'ladi? J: 82,75g

1001. 0,375 mol  $\text{Ca}_3\text{N}_2$  va  $\text{CaH}_2$  aralashmasida Ca atomlari sonining azot atomlari soniga nisbati 2,5:1 . Shu aralashma HCl da eritilganda 82,75 g tuz hosil bo'lsa, reaksiyaga kirishgan HCl ning massasini aniqlang J: 54,75

1002. 1 mol metal karbonat tuzi 80 % unum bilan parchalanganda olingan gaz(lar) va qoldiqdagi tuz massalar farqi 18,4 g bo'lsa, metallni aniqlang J:Mg

1003. 1 mol metal karbonat tuzi 75 % unum bilan parchalanganda olingan gaz(lar) va qoldiqdagi tuz massalar farqi 8 g bo'lsa, metallni aniqlang. J:Ca

1004. X mol  $\text{CaCO}_3$  tuzi 75 % unum bilan parchalanganda olingan gazlar va oksid massa farqi 3,6 g bo'lsa , x ni aniqlang. J:0,4

1005. X mol  $\text{BaCO}_3$  tuzi 60 % unum bilan parchalanganda olingan gazlar va oksid massa farqi 81,75 g bo'lsa , x ni aniqlang. J:1,25

1006. X mol  $\text{CaCO}_3$  tuzi 80 % unum bilan parchalanganda olingan gazlar va oksid massa farqi 9,6 g bo'lsa , x ni aniqlang. J: 1

1007. 5 tonna  $\text{CaCO}_3$  dan 80 % x tonna pretsipitat olindi. Olingan o'g'it tarkibidagi atomar sonini aniqlang.

1008. Spirtlar qanday moddalar bilan tasirlashmaydi? J: ishqorlar bilan

1009.  $\text{C}_4\text{H}_9\text{Cl}$  tarkibli birikmaning barcha izomerlari soni J; 4ta

1010. Quyidagi qaysi moddalar natriy peroksid erimasi bilan tasirlashmaydi? J: propan

1011. Quyidagi qaysi moddalarning tasirlashishidan siklobutan hosil bo'ladi? J: 1.4 diBr butan

1012. Xloretandan qanday qilib etandiol olish mumkin? J:NaOH ning spirtli entmasi kaliy permanganatning suvli eritmasi

1013. Quyidagi o'zgarishlar sxemasida X ni aniqlang.  $\text{CH}_3\text{OH} \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5$  J:  $\text{CH}_3\text{Cl}$

1014. Quyidagi o'zgarishlar sxemasida X ni aniqlang.  $\text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_3\text{OH} \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa}$  J: fcnol

1015.  $\text{C}_3\text{H}_8$ ,  $\text{CH}_4$ , va  $\text{CO}_2$  dan iborat 67,2 l aralashma yondirilganda 156,8 l  $\text{CO}_2$  hosil bo'ldi agar dastlabki aralashmada metanning hajmiy ulushi karbonat angidridning hajmiy ulushidan 4 marta kata bo'lsa, undagi metanning hajmini aniqlang. J: 17.92

1016.  $\text{CH}_4$ ,  $\text{CO}$  va  $\text{C}_3\text{H}_8$  dan iborat 15,68 l aralashmada kislorod atomlari  $1,204 \cdot 10^{23}$  bo'lib, vodorod atomlari undan 16 marta ko'p, ushbu aralashma yondirilganda qancha hajm karbonat angidrid hosil bo'ladi? J: 224,64 l

1017. Stexiometnk nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 18 ml aralashmamng o'zaro reaksiyasi natijasida 9 ml  $\text{CO}_2$  hosil bo'lsa, alkanni aniqlang. J:  $\text{C}_3\text{H}_8$

1018.1 l etan va 25 l havo aralashmasi yondirildi suv bug'I kondensatlangandan keyin aralashmaning o'rtacha molekulyar massasini g/mol da hisoblang. ( $\varphi(\text{O})=0.2$ ). J: 29.6

1019. 67,2 l  $\text{CH}_4$  va  $\text{C}_3\text{H}_8$  aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi metanning massasini (g) hisoblang. J: 16

1020. 67,2 l  $\text{CH}_4$  va  $\text{C}_3\text{H}_8$  aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi propanning hajmini hisoblang. J; 44,8

1021. 67,2 l  $\text{CH}_4$  va  $\text{C}_3\text{H}_8$  aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi propanning massasini (g) hisoblang. J; 88

1022. 67,2 l  $\text{CH}_4$  va  $\text{C}_3\text{H}_8$  aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmaning massasini (g) hisoblang. J:104

1023. 89,6 l eten va  $\text{C}_3\text{H}_8$ , aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi etenning hajmini hisoblang. J: 67,2 l

1024. 89,6 l eten va  $\text{C}_3\text{H}_8$ , aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi propenning hajmini hisoblang. J: 22,4 l

1025. 89,6 l eten va  $\text{C}_3\text{H}_8$ , aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi etenning massasini g da hisoblang. J: 84

1026. 89,6 l eten va  $\text{C}_3\text{H}_8$ , aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmadagi propenning massasini g da hisoblang J: 42

1027. 89,6 l eten va  $\text{C}_3\text{H}_8$ , aralashmasi tarkibida 27 mol atom bo'lsa, aralashmaning massasini g da hisoblang. J: 126

1028. 0,8 mol  $\text{C}_4\text{H}_X$  tarkibida  $38,548 \cdot 10^{23}$  ta vodorod atomlan bor. X ni aniqlang J: 8 ta

1029. 0,6 mol  $\text{C}_4\text{H}_X$  tarkibida  $14,448 \cdot 10^{23}$  ta vodorod atomlan bor. X ni aniqlang X ni aniqlang J: 4 ta

1030. 0,3 mol  $\text{C}_4\text{H}_X$  tarkibida  $10,836 \cdot 10^{23}$  ta vodorod atomlan bor. X ni aniqlang. X ni aniqlang J: 6 ta

1031. 0,25 mol  $\text{C}_4\text{H}_X$  tarkibida  $9,03 \cdot 10^{23}$

ta vodorod atomlan bor. X ni aniqlang X ni aniqlang J: 6 ta

1032. Buten-1 Pt katalizatori ishtirokida gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida  $\text{sp}^2$  gibridlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbatan 0,8:5,6 bo'lsa, reaksiya unumini hisoblang J: 40

1033. Buten Pt katalizatori ishtirokida digidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida  $\text{sp}^2$  gibridlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbatan 1:9,33 bo'lsa, reaksiya unumini hisoblang. J: 75 %

1034. Buten-1 Pt katalizatori ishtirokida gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida  $\text{sp}^2$  gibridlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbatan 1:5,33 bo'lsa, reaksiya unumini hisoblang. J:60

1035. Propen Pt katalizatori ishtirokida digidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida  $\text{sp}^2$  gibridlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbatan 1:2 bo'lsa, reaksiya unumini hisoblang. J:40

1036. Propen Pt katalizatori ishtirokida digidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $\text{sp}^2$  gibridlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbatan 1:3,667 bo'lsa, reaksiya unumini hisoblang. J: 60

1037. Propen Pt katalizatori ishtirokida digidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida  $\text{sp}^2$  gibridlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbatan 0,15:1 bo'lsa, reaksiya unumini hisoblang. J: 75

1038. Propen Pt katalizatori ishtirokida digidrogenlanganda olingan aralashma tarkibida  $\text{sp}^2$  gibridlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbati 3:8 bo'lsa, reaksiya unumini hisoblang. J: 75

1039. Nomaalum alken Pt katalizatori ishtirokida 40% unum bilan. gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $\text{sp}^2$  gibridlangan orbitallarning  $\text{sp}^3$  orbitallarga nisbati 0,8:5,6 bo'lsa, alkenni aniqlang. J; Buten



1040. Nomalum alken Pt katalizatori ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $sp^2$  gibridlangan orbitallarning  $sp^3$  orbitallarga nisbatan 1:9,333 bo'lsa, alkenni aniqlang J: Buten

1041. Nomalum alken Pt katalizatori ishtirokida 50% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $sp^2$  gibridlangan orbitallarning  $sp^3$  orbitallarga nisbati 1:4 bo'lsa, alkenni aniqlang. J: Buten

1042. Nomalum alken Pt katalizatori ishtirokida 60% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $sp^2$  gibridlangan orbitallarning  $sp^3$  orbitallarga nisbati 1:5,33 bo'lsa, alkenni aniqlang. J: Buten

1043. Nomalum alken Pt katalizatori ishtirokida 40% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $sp^2$  gibridlangan orbitallarning  $sp^3$  orbitallarga nisbati 1:2 bo'lsa, alkenni aniqlang. J: propen

1044. Nomalum alken Pt katalizatori ishtirokida 60% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $sp^2$  gibridlangan orbitallarning  $sp^3$  orbitallarga nisbati 1:3,667 bo'lsa, alkenni aniqlang. J: propen

1045. Nomalum alken Pt katalizatori ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $sp^2$  gibridlangan orbitallarning  $sp^3$  orbitallarga nisbati 0,15:1 bo'lsa, alkenni aniqlang. J: Propen

1046. Nomalum alken Pt katalizatori ishtirokida 75% unum bilan gidrogenlanganda olingan aralashma tarkibidagi  $sp^2$  gibridlangan orbitallarning  $sp^3$  orbitallarga nisbati 3:8 bo'lsa, alkenni aniqlang. J: Propen

1047. 7,4 propion kislotaga yetarli

miqdorda P(V) xlorid ta'sir etirilganda olingan  $POCl_3$  bilan kislota xlorangidratining massa farqi nechiga teng bo'ladi? J:6.1

1048. 14,3 g propion kislotaga yetarli miqdorda P(V) xlorid ta'sir etirilganda olingan  $POCl_3$  bilan kislota xlorangidratining massa farqi nechiga teng bo'ladi ?J: 12.2

1049. 3,7 g propion kislotaga yetarli miqdorda P(V) xlorid ta'sir ettirilganda olingan  $POCl_3$  bilan kislota xlorangidratining massa farqi nechiga teng bo'ladi ?J: 3,05

1050. 29,6 g propion kislotaga yetarli miqdorda P(V) xlorid ta'sir ettirilganda olingan  $POCl_3$  bilan kislota xlorangidratining massa farqi nechiga teng bo'ladi?J: 24,4

1051. 7,4 g propion kislota yetarli miqdorda tionil xlorid bilan reaksiyaga kirishganda hosil bo'lgan gaz necha 1 45,64% bromli suvni rangsizlantiradi? J:400

1052. 14,8 g propion kislota yetarli miqdorda tionil xlorid bilan reaksiyaga kirishganda hosil bo'lgan gaz necha 1 45,64% bromli suvni rangsizlantiradi? J:800

1053. 3,7 g propion kislota yetarli miqdorda tionil xlorid bilan reaksiyaga kirishganda hosil bo'lgan gaz necha 1 45,64% bromli suvni rangsizlantiradi? J:200

1054. 11,1 g propion kislota yetarli miqdorda tionil xlorid bilan reaksiyaga kirishganda hosil bo'lgan gaz necha 1 45,6 4% bromli suvni rangsizlantiradi? J:600

1055. Qaysi moddalar  $HNO_2$  bilan oksidlanish -qaytarilish,  $Pb(NO_3)_2$  bilan almashinish reaksiyaga kirishadi ? J: Zn

1056. Qaysi moddalar  $H_2S$  bilan

oksidlanish-qaytarilish,  $\text{Na}_2\text{S}$  bilan almashinish reaksiyaga kirishadi? J: sulfat kislota

1057. Qaysi moddalar  $\text{Cu}$  bilan oksidlanish-qaytarilish, mis (II) xlorid bilan almashinish reaksiyaga kirishadi? J: sulfat kislota

1058. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 3.3 mol atom tutgan oksidlovchi ishtirok etsa, xosil bo'lgan barcha maxsulotlar miqdorini mol yig'indisini aniqlang?  
 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{CrCl}_3 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$  J: 12,2

1059. Quyidagi qaysi moddalar elektroliz orqali olinadi? J: Ca

1060. Quyidagi qaysi qatordagi moddalar suvli eritmasi neytral muhitga ega? J:  $\text{CaCl}_2$ ,  $\text{Li}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{BaJ}_2$

1061. Quyidagi moddalarning qaysi biri Fe ning  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (kons) bilan boradigan reaksiya mahsulotlari bilan ta'sirlashadi (suvdantashqari) tashqari? J:  $\text{JrNaOH}$  ~

1062. Quyidagi moddalarning qaysi biri  $\text{FeCl}_3$  ning  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (kons) bilan boradigan reaksiya mahsulotlari bilan ta'sirlashadi (suvdan tashqari)? J:  $\text{NaOH}$

1063. Quyidagi tuzlardan gidrolizga uchraganda ishqoriy muhit hosil qiladigilarni ajrating? J:  $\text{NaNO}_2$ ,  $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$

1064. Quyidagi tuzlardan gidrolizga uchraganda kislotali muhit hosil qiladigilarni ajrating? J:  $(\text{Na}_2\text{HSO}_4)$ ,  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

1065. Quyidagi tuzlardan gidrolizga uchraganda neytral muhit hosil qiladigilarni ajrating? J:  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NH}_4(\text{CH}_3\text{COO})$

1066. Quyidagi tuzlardan qaysi biri kation boyicha gidrolizga uchridi? J:  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

1067. Quyidagi tuzlardan qaysi biri anion

boyicha gidrolizga uchridi? J:  $\text{NaNO}_2$ ,  $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$

1068. Lakmus eritmasiga  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  ning suvdagi eritmasi ta'siri natijasida eritma rangi? J: ko'k tusga kiradi

1069. Fenolftalein eritmasiga  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  ning suvdagi eritmasi ta'sir natijasida eritma rangi? J: to'q malina tusga kiradi

1070. Suvdagi eritmada  $\text{Cr}(\text{OH})_3$  va  $\text{HCl}$  tasirlashuvidan o'rta tuz hosil bo'ldi. Bu jarayonning qisqa ionli tenglamasidagi barcha koefisientlar yig'indisini aniqlang? J: 8

1071. Is gazi va karbonat angidning 100 ml ' aralashmasiga 100 ml  $\text{O}_2$  aralashtirildi. Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi  $\text{CO}_2$  hajmidan 3 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Hosil bo'lgan va dastlabki gazlar aralashmasining o'rtacha molekulyar massa farqi? J: 8,3

1072.  $\text{NO}$  va  $\text{NO}_3$  100 ml aralashmasiga 100 ml  $\text{O}_2$  aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi  $\text{NO}_2$  hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Hosil bo'lgar gazlar arajashmasining hajmini toping? J: 17

1073.  $\text{NO}$  va  $\text{NO}_3$  100 ml aralashmasiga 100 ml  $\text{O}_2$  aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi  $\text{NO}_2$  hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligini toping? J: 19

1074.  $\text{NO}$  va  $\text{NO}_3$  100 ml aralashmasiga 100 ml  $\text{O}_2$  aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi  $\text{NO}_2$  hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining molyar massasini

(g/mol) toping ? J: 38

1075. NO va NO<sub>3</sub> 100 ml aralashmasiga 100 ml O<sub>2</sub> aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO<sub>2</sub> hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining hajmiy nisbatini toping ? J:1:1

1076. NO va NO<sub>3</sub> 100 ml aralashmasiga 100 ml O<sub>2</sub> aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO<sub>2</sub> hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining hajmiy tarkibini % toping ? J:50:50

1077. NO va NO<sub>3</sub> 100 ml aralashmasiga 100 ml O<sub>2</sub> aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO<sub>2</sub> hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining hajmiy tarkibini toping ?  
J: 100:75

1078. NO va NO<sub>3</sub> 100 ml aralashmasiga 100 ml O<sub>2</sub> aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO<sub>2</sub> hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. ? J:1

1079. NO va NO<sub>3</sub> 120 ml aralashmasiga 100 ml O<sub>2</sub> aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO<sub>2</sub> hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining hajmini toping ? J: 180

1080. NO va NO<sub>3</sub> 120 ml aralashmasiga 100 ml O<sub>2</sub> aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO<sub>2</sub> hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Hosil

bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) toping ? J:41,33

1081. NO va NO<sub>3</sub> 120 ml aralashmasiga 100 ml O<sub>2</sub> aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO<sub>2</sub> hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini (g/mol) toping? J: 35,33

1082. NO va NO<sub>3</sub> 120 ml aralashmasiga 100 ml O<sub>2</sub> aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO<sub>2</sub> hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining hajmini nisbatini toping? J: 2:1

1083. NO va NO<sub>3</sub> 120 ml aralashmasiga 100 ml O<sub>2</sub> aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO<sub>2</sub> hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasining hajmiy tarkibini % toping? J; 66,67:33,33

1084. NO va NO<sub>3</sub> 120 ml aralashmasiga 100 ml O<sub>2</sub> aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO<sub>2</sub> hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining hajmiy tarkibini toping ?J: 120:60

1085. NO va NO<sub>3</sub> 120 ml aralashmasiga 100 ml O<sub>2</sub> aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi NO<sub>2</sub> hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Hosil bo'lgan va dastlabki gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligini farqi toping ? J:3

1086. NO va NO<sub>3</sub> 120 ml aralashmasiga 100 ml O<sub>2</sub> aralashtirildi, Reaksiyadan keyin gaz aralashmasi tarkibidagi ortib

qolgan kislorodning hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi  $\text{NO}_2$  hajmdan 1,5 marta ko'p ekanigi aniqlandi. Hosil bo'lgan va dastlabki gazlar aralashmasining o'rtacha molckulyar massa farqi toping ? J:6

1087. K, Na va Ca melallarining 21 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 l gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashmadagi NaOH ning massasini toping. J:16 g

1088. K, Na va Ca melallarining 21 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 l gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashmadagi  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  ning massasini toping. J:7,4g

1089. K, Na va Ca melallarining 21 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 l gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi Na ning massasini toping. J:9,2 g

1090. K, Na va Ca melallarining 21 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 l gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi Ca ning massasini toping. J:4 g

1091. K, Na va Ca metallarining 20,4 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 l gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashmadagi NaOH ning massasini toping J:8 gr

1092. K, Na va Ca metallarining 20,4 g aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 l gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan aralashmadagi  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ , ning massasini toping. J:14,8 g

1093. Sil kasalligini davolashda ishlatiladigan moddani aniqlang. J: izoniazid

1094. Geterosiklik birikmalar qaysi holatga ko'ra sinflanadi? J: siklik zvenolar soniga ko'ra, geteroatomlar soni va tabiatiga ko'ra

1095. Oksazol tarkibidagi geteroatomlarni aniqlang J:N va O

1096. Quyidagi birikmalarni 5 azoli 1 geteroatomli , 5 azoli 2 geteroatomli ga ajrating. J: 1) furan tiofen, pirrol 2) oksazol imidazol tiazol

1097. Quyidagi birikmalar dan 6 azoli 1 geteroatomlilarni aniqlang J: alfa glukoza

1098. Pirrol molekulasidagi taqsimlanmagan elektron juft nechta J: 1 juft

1099. H atomlan soni teng bo'lgan furan va pirrol aralashmasidagi moddalarning mol nisbatni aniqlang. J: 1,25:1

1100. Karbamin kislota va karbamiddan iborat 30.2 g aralashma tarkibida  $10,836 \cdot 10^{23}$  dona vodorod atomlari bo'lsa , ushbu moddalar to'la yonishidan hosil bo'ladigan karbonat angidridning hajmini aniqlang J: 11,2 litr

1101. Ipak oqsilining gidrolizlanishidan hosil bo'ladigan moddani aniqlang. J: gliitsin

1102. Quyidagi moddalar alizarin bilan qanday rang hosil qialdi? J:  $\text{A}_2\text{O}_3$ - och qizil,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ - to'q binafsha ,  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ - yashil

1103. 6s energetik pog'onachadan keyin qaysi energetik pog'onacha elektron bilan to'ladi. J:4f

1104.5s energetik pog'onachadan keyin qaysi energetik pog'onacha elektron bilan to'ladi. J: 4d

1105. 4p energetik pog'onachadan keyin qaysi energetik pog'onacha elektron bilan to'ladi. J: 5s

1106. 4f energetik pog'onachadan keyin qaysi energetik pog'onacha elektron bilan to'ladi, J: 5d

1107. 5d energetik pog'onachadan keyin qaysi energetik pog'onacha elektron bilan

to'ladi. J:6p

1108.  $^{35}\text{Cl}$  izotopi radikali tarkibidagi proton, neytron, elektronlar soni to'g'ri keltirilgan javobni aniqlang. J:17,18,17

1109. Metil radikali radikali tarkibidagi proton, neytron, elektronlar soni to'g'ri keltirilgan javobni aniqlang. J:9,6,9

1110. Etenil radikali tarkibidagi proton, neytron, elektronlar soni to'g'ri keltirilgan javobni aniqlang. J: 15,12,15

1111. Etenil radikali tarkibidagi proton, neytron, elektronlar soni to'g'ri keltirilgan javobni aniqlang. J: 13,12,13

1112. Benzil radikali tarkibidagi proton, neytron, elektronlar soni to'g'ri keltirilgan javobni aniqlang. J:49,42,49

1113. 6B guruhda joylashgan elementning koordinatsion soni 4 ga teng. Uning tartib raqami va oksidlanish darajasini mos ravshda aniqlang. J: tartib raqami 24, ok.dar+6, .

1114. Urotropin molekulasidagi azot atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini hisoblang. J:-12

1115. 2-xlor pentanon-3 molekulasidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini hisoblang J: -6

1116. 2-metil penten-3 molekulasida uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang J:-12

1117.4-metil penten-3 molekulasida uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang J:-12

1118. Qaysi moddalar  $\text{HNO}_2$  bilan oksidlanish-qaytarilish,  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  bilan almashinish reaksiyasiga kirishadi J: KJ

1119. Qaysi moddalar  $\text{H}_2\text{SO}_3$  bilan oksidlanish-qaytarilish,  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  bilan almashinish reaksiyasiga kirishadi? J:  $\text{H}_2\text{SO}_4$

1120. RNK ning ixtiyoriy nukleotidi tarkibidagi molekular qanday tartibda joylashadi J: purin yoki pirimidin asosi, riboza, fosfat kislota

1121. DNK ning ixtiyoriy nukleotidi tarkibidagi molekular qanday tartibda joylashadi. J: purin yoki pirimidin asosi, dezoksiriboza, fosfat kislota

1122. RNK gidrolizi nukleotidlar hosil bo'lganda to'xtatilsa, qanday turdagi nukleotid hosil bo'lmaydi? J: TMF

1123. Tiofen tarkibidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang. J: -4

1124. Anabazin tarkibidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang J:-8

1125. Nikotin tarkibidagi uglerod atomlarining oksidlanish darajalari yig'indisini aniqlang J:-8

1126. 3 ta pirazin molekulasining massasi qaysi moddaning 2 ta molekulasiga teng. J: purin

1127. Pizarinni molekulyar massasi qaysi modda molekulasining molekulyar massasiga teng. J:  $\text{SO}_3$

1128. Benzol qaysi modda bilan reaksiyaga kirishmaydi J: konsentrlangan HCl

1129. Propen  $\rightarrow$  dixlorpropan  $\rightarrow$  propin. Ushbu o'zgarishlarni amalga oshirish uchun quyidagi qaysi moddalardan foydalanish kerak. J: xlor, KOH ning spirtidagi eritmasi

1130. Tarkibida asosan suyuq uglevodorodlar bo'ladigan neft - parafin asosli, qattiq uglevodorodlar bo'ladigan neft esa qanday asosli neft deb ataladi J: asfalt asosli

1131. Neft haydalganda asosan 3xil fraksiyaga ajratiladi Quyidagilarning qaysi biri bu fraksiya emas? J: Gudron

1132. Kreking natijasida uglevodorodlar parchalanishi bilan bir qatorda yana qanday jarayonlar ro'y beradi. J: degidratsialanish, sikllanish, izomerlanish, polimerlanish

1133. Kreking gazi tarkibida asosiy to'yinmagan uglevodorodlar bo'lib, undan yuqori sifatli ..... olinadi J: motor yonilg'isi

1134. Neftni katalitik krekingi termik krekingdan ancha samarali bo'lib. buning ustiga past temperaturada va atmosfera bosimiga yaqin bosimda boradi Ushbu jarayonda qanday moddalar qamashadi J: amfoter metall oksidlari

1135. Toshko'mir smolasidan olingan og'ir moy fraksiyasidan qanday modda ajratib olinadi J: naflalin

1136. 2-metilbutanning xlorlanishi natijasida necha xil munoxlorli hosila olish mumkin. J: 4 xil

1137. 2,2-dimetil butanning xlorlanishi natijasida necha xil monoxlorli hosila olish mumkin J: 3 xil

1138. Natriy fenolyat  $\rightarrow$  X  $\rightarrow$  anilin Sxemadagi X moddani aniqlang. J: xlor benzol

1139. Xlor quyidagi qaysi moddalar bilan ta'sirlashmaydi J: kislorod

1140. Quyidagi qaysi metal nitrati parchalanganda kislorod va metal nitriti hosil bo'ladi J: kaliy nitrat

1141. Azot qaysi modda bilan xona haroratida ta'sirlashadi J: litiy

1142. NaOH quyidagi qaysi moddalarning suvli eritmaları bilan tasirlashadi. J:  $\text{CuCl}_2$ ,  $\text{ZnSO}_4$

1143. NO oksidi laboratoriyada asosan qaysi usulda olinadi. J: misning suyultirilgan  $\text{HNO}_3$  bilan ta'sirlashuvidan

1144. Kislorod atmosferasida quyidagi qaysi moddalar yonmaydi. J:

- A) **karbonat anhidrid**
- B) sulfat anhidrid
- C) sulfit anhidrid
- D) vodorod

1145.  $\text{NH}_3$  katalizatorsiz yonganda ammiak bilan kislorod qanday nisbatda tasirlashadi.

- A) 3:5 B) 2:1 C) 4:5 **D) 4:3**

1146. Fosforit va apatitni elektr tokida havosiz muhitda  $\text{SiO}_2$  va koks ishtirokida qizdirilganda olingan fosfor bug'i maxsus kamerada suv ostida kondensatsiyalanadi. Yig'ilgan fosforning tarkibi qanday?

- A)  $\text{P}_9$  B)  $\text{P}_5$  **C)  $\text{P}_4$**  D)  $\text{P}_6$

1147. Xlorning quyidagi qaysi birikmasida faqat 2 ta sigma bog' mavjud J: **A) xlor (I) – oksid** B) xlor (II) - oksid C) xlor (IV) – oksid D) xlor (V) - oksid

1148. Xlorning quyidagi qaysi birikmasida 8 ta sigma va 6 ta pi bog' mavjud.

- A) xlor (VII) – oksid** B) xlor (II) - oksid C) xlor (IV) – oksid D) xlor (V) - oksid

1149. Quyidagi sxemada ishtirok etgan reagentlarni aniqlang  $\text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{A} \rightarrow \text{B} \rightarrow \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ .

- A) suv,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ , sulfat kislota**
- B)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ , suv, sulfat kislota
- C) suv, sulfat kislota,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- D) sulfat kislota, suv,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$

1150. Quyidagi sxemada ishtirok etgan reagentlarni aniqlang.  $\text{Mg} \rightarrow \text{A} \rightarrow \text{NH}_3$ .

- A) azot, suv** B) suv, azot C) nitrid, suv D) suv, nitrid

1151. Quyidagi sxemada ishtirok etgan reagentlarni aniqlang  $\text{Pirit} \rightarrow \text{A} \rightarrow \text{B} \rightarrow \text{sulfat kislota}$

- A) kislorod, kislorod, suv**

B) suv, kislorod, kislorod

C) kislorod, suv, kislorod

D) suv, kislorod, suv

1152. Quyidagi sxemada ishtirok etgan reagentlarni aniqlang.  $N_2 \rightarrow A \rightarrow NH_3$

A) **Ca, suv**

1153. Quyidagi sxemada ishtirok etgan reagentlarni aniqlang  $Fe \rightarrow A \rightarrow B \rightarrow FeCl_2$  J:  $O_2, H_2, HCl$

1154. Xloralgidrat molekulasidagi uglicrodlar atomlarining oksidlanish darajasini toping. J: +1, +3, +4

1155. Xloralgidrat molekulasidagi jami  $sp^3$  orbital sonini aniqlang. J: 28 ta

A) 22 ta B) 23 ta **C) 28 ta** D) 8 ta

1156. Xloralgidrat molekulasidagi jami  $sp^2$  orbital sonini aniqlang.

A) 2 ta B) 3 ta **C) 0 ta** D) 8 ta

1157. Xloralgidrat molekulasidagi jami kimyoviy bog'lar soni.

A) 2 ta B) 3 ta **C) 9 ta** D) 8 ta

1158. Xloralgidrat molekulasidagi jami  $sp^3$ -s qoplanishlar soni.

A) 2 ta **B) 3 ta** C) 0 ta D) 8 ta

1159. Xloralgidrat molekulasidagi jami  $sp^2$  bog'lar sonini aniqlang.

A) 2 ta B) 3 ta **C) 0 ta** D) 8 ta

1160. Quyidagi metallarni xossalari ko'ra juftlang. J:

**A) yengil metallar- natriy, litiy, og'ir metallar- qalay, kobalt, nodir metallar- kumush, palladiy, noyob metallar- volfram, molibden**

B) noyob metallar - natriy, litiy, og'ir metallar- qalay, kobalt, nodir metallar- kumush, yengil metallar- palladiy, - volfram, molibden

C) noyob metallar- yengil metallar- natriy, litiy, qalay, kobalt, nodir metallar- kumush, palladiy, og'ir metallar- volfram, molibden

D) nodir metallar- natriy, litiy, og'ir metallar- qalay, kobalt, kumush, yengil metallar- palladiy, noyob metallar- volfram, molibden

1161.  $MnO_2 + NaClO_3 + NaOH \rightarrow Na_2MnO_4 + H_2O + \dots$  reaksiya tenglamasini tugallang va tenglamani chap tomonidagi koeffitsiyentlar yig'indisini hisoblang.

A) 10 B) 14 C) 12 D) 9

1162. Anilinga atsetilen ta'sir ettirib, qaysi modda olinadi?

A) purin B) timin C) indol D) piridin

1163. 1/14 g azot oksidi tarkibida 1/46 gr azot bor. Shu oksid tarkibidagi azotning ekvivalentini aniqlang.

A) 7/2 B) 7 C) 14/3 D) 14/5

1164.  $FeSO_4$  tuzining suvdagi eritmasi orqali 2,68 soat davomida necha amper tok kuchi o'tkazilsa, 8,4 g metal ajralib chiqadi. Tokka nisbatan unum 75%.

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

1165. Ma'lim miqdordagi metallni eritish uchun massa ulushi 25% bo'lgan HCl eritmasidan 233,6 gr sarf bo'lgan. Bunda massa ulushi 38,31% ga teng bo'lgan metal xlorid eritmasi hosil bo'ldi. Xlorid kislotada qaysi metall eriganligini aniqlang. (gidrolizni hisobga olmag)

A) Fe B) Al C) Zn D) Sc

1166. Quyidagi tuzlar gidrolizga uchraganda kislotali muhit hosil qiladiganlarni ajrating. 1)  $(NH_4)_2SO_4$  2)  $K_2SO_4$  3)  $CH_3COONH_4$  5)  $NaNO_2$  6)  $Cu(NO_3)_2$  7)  $(CH_3COO)_2Ca$

A) 1;4;5 B) 1;3;4

C) 2;5 D) 1;5

1167. 3 ta pirazin molekulasini massasi qaysi molekulaning 2 tasi massasiga teng bo'ladi?

A) xinolin B) purin

C) sulfid angidrid D) indol

1168. NaOH eritmasiga ( $p=1,02$  g/ml) eritma hajmidan 1,55 martta ko'p suv qo'shilganda ishqorning normalligi 1,55 g-ekv ga kamayganligi aniqlangan bo'lsa, dastlabki ishqor eritmasining titrini (g/ml) aniqlang.

A) 0,6 B) 0,401 C) 0,102 D) 0,2

1169. Murakkab efirga ammiak ta'sir ettirilganda kislota amidi hosil bo'ladi. 33,3 g

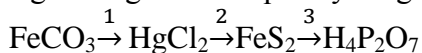
murakkab efirdan 14,4 gr karbinol olingan bo'lsa, kislota amidini aniqlang.

- A) sirka kislota amidi
- B) moy kislota amidi
- D) chumoli kislota amidi
- D) propil kislota amidi

1170. Inert gazlarning tashqi energetic pog'onasida elektronlar soni tugallangan. Bu qanday xususiyatlarga sababchi bo'ladi?

- 1) molekulari bir atomli; 2) atomlari erkin holda mavjud bo'la oladi; 3) kimyoviy jihatdan inert; 4) electron ko'chishi kuzatiladi; 5) rangli bo'ladi
- A) 1,2,3,4,5
  - B) 1,2,3
  - C) 1,3,4
  - D) 1,3,5

1171. Quyidagi berilgan moddalar tarkibida sigma bog'lar soni qanday o'zgaradi.



- a) ortadi b) kamayadi c) o'zgarmaydi
- A) 1-b; 2-c; 3-a
  - B) 1-b; 2-a; 3-c
  - C) 1-c; 2-b; 3-a
  - D) 1-b; 2-a; 3-a

1172. 40 ml 20% li NaOH eritmasiga ( $p=1 \text{ g/sm}^3$ ) 37,6 ml li  $\text{H}_3\text{PO}_3$  eritmasi ( $p=1,33 \text{ g/sm}^3$ ) aralashirilganda hosil bo'lgan tuzning formulasini ko'rsating.

- A)  $\text{Na}_3\text{PO}_3$
- B)  $\text{Na}_2\text{HPO}_3$
- C)  $\text{NaH}_2\text{PO}_3$
- D)  $\text{Na}_3\text{PO}_2$

1173. 10 g 3,84% li bir asosli kuchli kislota eritmasida  $24,08 \cdot 10^{20}$  ta ion hosil bo'lgan bo'lsa, kislota toping. ( $\alpha=100\%$ )

- A)  $\text{HClO}_2$
- B)  $\text{HNO}_3$
- C)  $\text{HJO}_4$
- D)  $\text{HBrO}_3$

1174.  $\text{NO}_2$ , alken va ko'p halqali aromatik uglevodoroddan iborat aralashma bor. Moddalar mos ravishda 6:3:1 (mol) nisbatda aralashirilganda ularning atomlari soni o'zaro teng bo'ladi. 2 mol shunday aralashmadagi vodorod atomlari sonini aniqlang.

- A)  $1,92 \cdot 10^{24}$
- B)  $3,25 \cdot 10^{24}$
- C)  $1,69 \cdot 10^{24}$
- D)  $2,4 \cdot 10^{24}$

1175. K, Na va Ca metallarining 20,4 gr aralashmasi suvda eritildi. Bunda 8,96 litr (n.sh) gaz ajralib chiqdi va 0,2 mol KOH hosil bo'ldi. Dastlabki aralashmadagi Na ning massasini (g) aniqlang.

- A) 3,45
- B) 2,3
- C) 9,2
- D) 4,6

1176. 60 % li oleum 10 gramm suv bilan aralashtirilsa, necha foizli eritma hosil bo'ladi.

- A) 14,14
- B) 70
- C) 85,85
- D) 15,16

1177. 1 mol  $\text{H}_2$  va  $\text{Cl}_2$  dan iborat aralashma ( $\text{H}_2$  mol miqdorda) o'zaro ta'sirlashdi va muvozanat qaror topdi. ( $K_M=2$ ) Muvozanat vaqtida  $\text{H}_2$  va  $\text{HCl}$  ning konsentratsiyalari o'zaro tenglashdi. Hosil bo'lgan  $\text{HCl}$  ning molekular sonini toping. (reaksiya 1 litr idishda olib borildi).

- A)  $3,01 \cdot 10^{23}$
- B)  $6,02 \cdot 10^{22}$
- C)  $1,2 \cdot 10^{23}$
- D)  $2,4 \cdot 10^{23}$

1178. Quyidagi moddalardan qaysi biri  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  ning konsentrlangan sulfat kislota bilan boradigan reaksiya mahsulotlari bilan ta'sirlashadi. (suvdan tashqari).

- A)  $\text{Li}_3\text{PO}_4$
- B)  $\text{NaOH}$
- C)  $\text{AgBr}$
- D)  $\text{K}_2\text{SO}_4$

1179. Azot va kislorodning 80 litr aralashmasida azotning hajmiy ulushi 15%. Undan X litr gaz chiqarilib o'rniga shunday hajmdagi kislorod qo'shildi. Oxirgi aralashma hajmiy tarkibida 6% azot qolgan bo'lsa, X ni aniqlang.

- A) 24
- B) 8
- C) 16
- D) 48

1180.  $\text{NO}$  va  $\text{NO}_2$  ning 120 ml aralashmasiga 100 ml kislorod aralashtirildi. Reaksiyadan keyin gazlar aralashmasi tarkibida ortib qolgan kislorod hajmi dastlabki gazlar aralashmasidagi  $\text{NO}_2$  hajmidan 1,5 marta ko'p ekanligi aniqlandi. Dastlabki gazlar aralashmasidagi moddalarning hajmiy nisbatini mos ravishda aniqlang.

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

1181. Mol nisbati 3:4 bo'lgan  $^{84}\text{Fe}$  va  $^x\text{Zn}$  izotoplaridan iborat aralashmada  $^x\text{Zn}$  izotopiaining massa ulushi 60,4% ga teng bo'lsa, ushbu izotop tarkibidagi neytronlar sonini aniqlang

- A) 34
- B) 35
- C) 32
- D) 33

1182. Tarkibi  $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$  bo'lgan uglevodorod to'la bromlanganda 97 g tetrabrom hosila olindi. Agar uglevodorod tarkibidagi uglerodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan 7,5 marta katta bo'lsa, reaksiyaga



kirishgan uglevodorodning massasini (g) toping.

A) 20 B) 17 C) 34 D) 40

1183. Element sulfidi tarkibida atomlarning ekvivalent massalari teng bo'lsa, elementning valentligini aniqlang.

A) II B) III C) IV D) VII

1184. A elementining nisbiy atom massasi B elementining nisbiy atom massasidan 3,25 marta katta bo'lsa, A va B elementlarining nisbiy atom massalari farqi esa 36 ga tengligini bilgan holda, B elementini aniqlang.

A) Ti B) N C) O D) V

1185. Murakkab efirga ammiak ta'sir ettirilganda kislota amidi hosil bo'ladi. Ushbu reaksiyada 18,5 gramm metilatsetatdan necha gramm spirt hosil bo'ladi.

A) 29,9 B) 8,9 C) 16,1 D) 14,4

1186. Karbaround va kvarts aralashmasida molekular soni atomlar sonidan 2,8 marta kam bo'lsa, aralashmadagi kremniyning atomlar sonini aniqlang.

A)  $15,05 \cdot 10^{24}$  B)  $6,02 \cdot 10^{22}$   
C)  $15,05 \cdot 10^{23}$  D)  $18,06 \cdot 10^{23}$

1187. Uglerod va vodorod atomlar soni nisbati 0,25:4,5 bo'lgan metan va suv bug'i aralashmasi kuchli qizdirildi. Reaksiyadan so'ng bitta oddiy modda va ikkita oksidlardan iborat aralashma hosil bo'ldi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan aralashmaning geliyga nisbatan zichligini aniqlang.

A) 3,55 B) 4,12 C) 2,6 D) 2,98

1188. Qaysi aminokislota qizdirilganda akril kislota hosil bo'ladi?

A)  $\alpha$ -aminobutan kislota  
B)  $\beta$ -aminopropan kislota  
C)  $\alpha$ -aminopentan kislota  
D)  $\beta$ -aminobutan kislota

1189. Karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzini piroliz qilish orqali aldegid olinadi. 60,2 g karbon kislota(lar)ning kalsiyli tuzidan 20,16 g aldegid hosil bo'lgan bo'lsa, aldegidni aniqlang. ( $\eta=0,8$ )

A) sirka aldegid B) propion aldegid

C) valerian aldegid D) dimetilsirka aldegid

1190. Vodorod va uglerod massalari nisbati 1:5 bo'lgan metan va etilen aralashmasidan A litr berilgan. Gazlar aralashmasidagi alkanning hajmini (litr) aniqlang.

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

1191. 4 ta nomalum alkan kislotalari va 1 ta benzoy kislota tarkibida pi bog'lar soni teng. Massalari farqi 118 m.a.b. ga teng. Alkan kislota propil efirining 3 ta molekulasida nechta  $sp^3$ - $sp^2$ -bog' mavjud.

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

1192.  $NO_2$ , alken va ko'p halqali uglevodoroddan iborat aralashma bor. Moddalar mos ravishda 6:3:1 (mol) nisbatda aralashtirilganda ularning atomlari soni o'zaro teng bo'ladi. 2 mol shunday aralashmadagi vodorod atomlari sonini aniqlang.

A)  $3,25 \cdot 10^{24}$  B)  $1,69 \cdot 10^{24}$   
C)  $2,40 \cdot 10^{24}$  D)  $1,92 \cdot 10^{24}$

1193. Pellagra kasalligini davolashda qaysi modda ishlatiladi.

A) metilatsetat  
B) izoniazid  
C) nikotin kislota amidi.  
D) pikrin kislota amidi.

1194. 2 mol  $FeSO_4 \cdot 7H_2O$  ni necha mol suvda aralashtirilsa, olingan eritmadagi (H) atomlarining massa ulushi 0,09 bo'ladi?

A) 63 B) 46 C) 72 D) 58

1195. Mis (II) sulfat eritmasiga massasi 33,6 g bo'lgan temir plastinkasi tushirildi. Biroz vaqtdan so'ng plastinka eritmada olinib, quritildi. Plastinkaning massasi 36,8 g ga teng bo'ldi. Reaksiya natijasida hosil bo'lgan yangi tuzning massasini (g) aniqlang.

A) 64 B) 8 C) 32 D) 60,8

1196. Harorat  $30^\circ C$  ga oshirilganda reaksiya tezligi 9 marta ortsa, ushbu reaksiya harorati  $90^\circ C$  dan  $180^\circ C$  gacha ko'tarilganda, reaksiya tezligi necha marta ortadi.

A) 27 B) 243 C) 1024 D) 729

1197. Ammiak va metilamin aralashmasida 1 atom azot atomiga 4 atom vodorod to'g'ri

keladi. Aralashma uning hajmiga nisbatan 9 martta ko'p kislorod gazi bilan yopiq idishda aralashirilib, qizdirildi. Reaksiya to'liq tugagandan keyin reactor dastlabki haroratga qadar sovutildi. Bunda bosim qanday o'zgargan?

- A) 40 foizga ortgan
- B) 15 foizga kamaygan
- C) 25 foizga kamaygan
- D) 15 foizga ortgan

1198. XeF<sub>6</sub> suv bilan 1:3 mol nisbatda ta'sirlashishi natijasida ksenonning sp<sup>3</sup> gibridlangan birikmasi va HF hosil bo'ladi. Hosil bo'lgan Xe li birikmaning bitta molekulasida nechta sp<sup>3</sup> va sp<sup>2</sup> gibrid orbitallar mavjud?

- A) 4;9 B) 6;4 C) 9;4 D) 4;6

1199. 90,4 g 7,5% li bir asosli kislota eritmasida  $36,12 \cdot 10^{20}$  ta ion hosil bo'lgan bo'lsa, nomalum kislotani aniqlang. ( $\alpha=5\%$ )

- A) HNO<sub>3</sub> B) HBrO<sub>3</sub> C) HBrO<sub>2</sub> D) HClO<sub>3</sub>

1200. 300 g x% li KOH eritmasi bilan 600 g y% li NaOH eritmalari aralashirildi. Agar hosil bo'lgan eritmadagi ishqorlarning massa ulushlari yig'indisi 0,14 ga teng bo'lsa, x va y larni (%) toping. ( $y\% - x\% = 3$ )

- A) 22;25 B) 18;21
- C) 15;18 D) 12;15

1201.  $^{235}_{92}\text{A} \rightarrow ^{144}_{54}\text{B} + ^{89}_{38}\text{C} + 2^1_0\text{n}$  yadro reaksiyasida A elementi izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan B element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan 55 taga ko'p. C element izotopi tarkibidagi neytronlar sonidan esa 90 taga ko'p bo'lsa, C element izotopi yadro zaryadini aniqlang.

- A) 36 B) 38 C) 39 D) 42