

1. Ikkita chinni kosachaning birida ammiakning suvdagi eritmasi, ikkichinchisida NaOH ning suvdagi eritmasi solingan bo'lsa, ularning qaysi birida ammiak eritmasi borligini aytib berish mumkin?

- 1) Hididan bilish mumkin
 - 2) Ikkala idishga ham ishqor eritmasidan tomizib
 - 3) Fenolftaleinning spirtidagi eritmasini tomizib
 - 4) Idishlardagi eritmalarni bug'latib
 - 5) HCl eritmasidan qo'shib
- A) **1,2,4** B) 3,5 C) 1,3,4,5 D) 1,2,3,4

2. Quyidagi qaysi juft nitratlar termik parchalanganda erkin metallar ajralib chiqadi?

- A) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- B) **AgNO_3 va $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$**
- C) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ va $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- D) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

3. Quyidagi keltirilgan qaysi juft nitratlar termik parchalanganda erkin metallar ajralib chiqmaydi?

- A) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- B) AgNO_3 va $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- C) **$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ va $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$**
- D) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

4. Quyidagi keltirilgan qaysi juft nitratlar termik parchalanganda nitratlarni xosil qiladi?

- A) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- B) AgNO_3 va $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- C) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ va $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- D) **$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$**

5. Quyidagi keltirilgan qaysi juft nitratlar termik parchalanganda nitratlarni xosil qilmaydi?

- A) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- B) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- C) NaNO_3 va $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- D) **$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$**

6. Quyidagi keltirilgan qaysi juft nitratlar termik parchalanganda azot (IV) oksidi va kislarod xosil bo'ladi?

- A) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- B) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- C) NaNO_3 va $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- D) **$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$**

7. Quyidagi keltirilgan qaysi juft nitratlar termik parchalanganda azot (IV) oksidi va kislarod xosil qilmaydi?

- A) AgNO_3 va $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- B) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- C) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ va $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- D) **$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$**

8. Quyidagi keltirilgan qaysi juft nitratlar termik parchalanganda metal oksidi xosil qilmaydi?

- A) **$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$**
- B) NaNO_3 va $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
- C) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_3$ va $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$
- D) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$

9. Quyidagi keltirilgan qaysi juft nitratlar termik parchalanganda metal oksidi hosil bo'ladi?

- A) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- B) NaNO_3 va $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
- C) **$\text{Zn}(\text{NO}_3)_3$ va $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$**
- D) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$

10. Quyidagi keltirilgan qaysi juft nitratlar termik parchalanganda metall oksidi hosil bo'lmaydi?

- A) **NH_4NO_3 va NaNO_3**
- B) NaNO_3 va $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- C) NH_4NO_3 va $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
- D) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

11. Quyidagi keltirilgan qaysi juft nitratlar termik parchalanganda erkin metallar ajralib chiqmaydi?

- A) **NH_4NO_3 va NaNO_3**
- B) NaNO_3 va $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- C) AgNO_3 va $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- D) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ va AgNO_3

12. Quyidagi keltirilgan qaysi juft nitratlar termik parchalanganda erkin metallar ajralib chiqadi?

- A) NH_4NO_3 va NaNO_3
- B) $\text{Pt}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$
- C) **$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Pt}(\text{NO}_3)_2$**
- D) AgNO_3 va $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

13. Quyidagi keltirilgan qaysi nitrat(lar) termik parchalanganda O_2 ajralib chiqmaydi?

- A) **NH_4NO_3**
- B) AgNO_3
- C) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, NaNO_3
- D) AgNO_3 , NH_4NO_3

14. 12,1 gr fosfor va uglerod aralashmasini 80 % li H_2SO_4 eritmasida oksidlanganda havoga nisbatan zichligi 2 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi olindi. Shu aralashmani oksidlash uchun 5% li Cl_2 li suvdan necha kg zarur?

- A) **2,485** B) 1,24 C) 0,355 D) 2,13

15. Noma'lum massali fosfor va uglerod aralashmasini oksidlash uchun 80 % li H_2SO_4 eritmasidan foydalanilganda n.sh. da zichligi 2,59 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Shu aralashmani oksidlash uchun 5% li Cl_2 li suvdan 2,485 kg sarflangan bo'lsa boshlang'ich aralashma tarkibidagi moddalar massasini aniqlang.

- A) **3,1; 9** B) 6,2; 6 C) 7,75; 9 D) 3,1; 2,4

16. Noma'lum massali fosfor va uglerod aralashmasini oksidlash uchun 80 % li H_2SO_4 eritmasidan foydalanilganda n.sh. da zichligi 2,59 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Shu aralashmani oksidlash uchun 5% li Cl_2 li suvdan 2,485 kg sarflangan bo'lsa boshlang'ich aralashmaning umumiy massasini aniqlang.

- A) **12,1** B) 22,2 C) 16,75 D) 5,5

17. 6,05 gr fosfor va uglerod aralashmasini 80 % li H_2SO_4 eritmasida oksidlanganda n.sh. da zichligi 2,59 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi olindi. Shu aralashmani oksidlash uchun 5% li bromli suvdan necha kg zarur?

- A) **2,8** B) 1,24 C) 4,8 D) 2,4

18. Noma'lum massali fosfor va uglerod aralashmasini oksidlash uchun 80 % li H_2SO_4 eritmasidan foydalanilganda havoga nisbatan zichligi 2 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Shu aralashmani oksidlash uchun 5% li bromli suvdan 2,8 kg

sarflangan bo'lsa, boshlang'ich aralashmaning umumiy massasini aniqlang.

A) 12,1 B) **6,05** C) 16,75 D) 5,5

19. Noma'lum massali fosfor va uglerod aralashmasini oksidlash uchun 80 % li H_2SO_4 eritmasidan foydalanilganda n.sh. da zichligi 2,59 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Shu aralashmani oksidlash uchun 5% li bromli suvdan 2,8 kg sarflangan bo'lsa, boshlang'ich aralashma tarkibidagi moddalar mol nisbatini aniqlang.

A) **5:37,5** B) 2:1 C) 1:3 D) 3:7

20. Noma'lum massali fosfor va uglerod aralashmasini oksidlash uchun 80 % li H_2SO_4 eritmasidan foydalanilganda vodorodga nisbatan zichligi 29 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Shu aralashmani oksidlash uchun 5% li bromli suvdan 2,8 kg sarflangan bo'lsa, boshlang'ich aralashma tarkibidagi moddalar massasini aniqlang.

A) **1,55; 4,5** B) 3,2; 2,4 C) 1,75; 9 D) 3,1; 9

21. 6,05 gr fosfor va uglerod aralashmasini 80 % li H_2SO_4 eritmasida oksidlanganda etanga nisbatan zichligi 1,933 ga teng bo'lgan gazlar aralashmasi olindi. Sarflangan kislota eritmasining massasini aniqlang.

A) **107,2** B) 214,4 C) 183,75 D) 91,9

22. 12,1 gr fosfor va uglerod aralashmasini 80 % li H_2SO_4 eritmasida eritilganda hosil bo'lgan gazlar aralashmasini oksidlashga 5% li bromli suvdan 5,6 kg sarflangan bo'lsa, gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini aniqlang.

A) 29 B) **58** C) 27 D) 49

23. 6,05 gr fosfor va uglerod aralashmasini 80 % li H_2SO_4 eritmasida eritilganda hosil bo'lgan gazlar aralashmasini oksidlashga 5% li xlorli suvdan 1,2425 kg bo'lsa, gazlar aralashmasining mol miqdorini aniqlang.

A) 0,5 B) 0,75 C) **1,25** D) 0,25

24. 12,1 gr fosfor va uglerod aralashmasini 80 % li H_2SO_4 eritmasida eritilganda hosil bo'lgan gazlar aralashmasini oksidlashga 2% li bromli suvdan 14 kg sarflangan bo'lsa, gazlar aralashmasidagi har bir gazning mol miqdorini aniqlang.

A) **1,75; 0,75** B) 0,25; 0,75 C) 1,5; 0,25 D) 1,75; 0,25

25. 6,05 gr fosfor va uglerod aralashmasini 80 % li H_2SO_4 eritmasida eritilganda hosil bo'lgan gazlar aralashmasini oksidlashga 5% li bromli suvdan 2,8 kg sarflangan bo'lsa, gazlar aralashmasidagi CO_2 ning massasini aniqlang.

A) **16,5** B) 11 C) 33 D) 12,1

26. 12,1 gr fosfor va uglerod aralashmasini 80 % li H_2SO_4 eritmasida eritilganda hosil bo'lgan gazlar aralashmasini oksidlashga 5% li bromli suvdan 5,6 kg sarflangan bo'lsa, gazlar aralashmasidagi CO_2 ning massasini aniqlang.

A) 16,5 B) 11 C) **33** D) 12,1

27. 6,05 gr fosfor va uglerod aralashmasini 80 % li H_2SO_4 eritmasida eritilganda hosil bo'lgan gazlar aralashmasini oksidlashga 5% li bromli suvdan 2,8 kg sarflangan bo'lsa, gazlar aralashmasining etanga nisbatan zichligini aniqlang.

A) **1,933** B) 2,124 C) 1,633 D) 2,07

28. $RCHO \xrightarrow{x\%} RCH(OH)CN \xrightarrow{\frac{x}{2}\%} RCH(OH)COOH$ ($R=C_3H_7$)

27 g aldegidan 14,16 g oksokislota olingan bo'lsa, sxemadagi steklar ustida ko'rsatilgan reaksiya unumlarini toping.

A) **80; 40** B) 50; 25 C) 90; 45 D) 85; 42,5

29. $RCHO \xrightarrow{HCN} A \xrightarrow{+3H_2O} B$ ($R=C_3H_7$)

27 g aldegidan sxema bo'yicha 14,16 g B mahsulot olindi. Birinchi reaksiya unumi ikkinchi reaksiya unumidan ikki marta katta bo'lsa, A modda massasini aniqlang.

A) **29,7** B) 31,56 C) 37,125 D) 25,25

30. $RCHO \xrightarrow{HCN} A \xrightarrow{+3H_2O} B$ ($R=C_3H_7$)

27 g aldegidan sxema bo'yicha 29,7 g A mahsulot olindi.

Birinchi reaksiya unumi ikkinchi reaksiya unumidan ikki marta katta bo'lsa, B modda massasini aniqlang.

A) **14,16** B) 30,5 C) 37,125 D) 17,7

31. $RCOR \xrightarrow{HCN} A \xrightarrow{+3H_2O} B$ ($R=CH_3$)

26,1 g ketondan sxema bo'yicha 25,272 g B mahsulot olindi. Birinchi reaksiya unumi ikkinchi reaksiya unumidan 1,5 marta katta bo'lsa, har bir bosqichdagi reaksiya unumlarini(%) aniqlang.

B) 80; 40 B) 50; 25 C) **90; 60** D) 85; 42,5

32. $RCOR \xrightarrow{HCN} A \xrightarrow{+3H_2O} B$ ($R=CH_3$)

26,1 g ketondan sxema bo'yicha 25,272 g B mahsulot olindi. Birinchi reaksiya unumi ikkinchi reaksiya unumidan 1,5 marta katta bo'lsa, A modda massasini aniqlang.

A) **34,425** B) 85 C) 37,125 D) 25,25

33. $RCOR \xrightarrow{HCN} A \xrightarrow{+3H_2O} B$ ($R=CH_3$)

26,1 g ketondan sxema bo'yicha 34,425 g A mahsulot olindi. B modda massasini aniqlang Birinchi reaksiya unumi ikkinchi reaksiya unumidan 1,5 marta katta bo'lsa, B modda massasini aniqlang.

A) **25,272** B) 46,8 C) 37,125 D) 34,43

34. Argentitning tarkibi qaysi moddadan iborat?

A) Ag_2S B) Ag_2O C) HgS D) Ag_4C

35. Kumush qaysi kislota(lar)da eriydi?

A) **faqat HNO_3 da**

B) faqat H_2SO_4 da

C) faqat HCl da

D) konsentrlangan nitrat va sulfat kislotalarda

36. Ag_2O – qanday rangga ega?

A) **Qo'ng'ir**

B) Sariq

C) Oq

D) Qora

37. galvanotexnikada, tibbiyotda va ko'zgu tayyorlashda kumushning qaysi tuzidan foydalaniladi?

A) **$AgNO_3$**

B) $AgCl$

C) Ag_2SO_4

D) $AgBr$

38. Au_2O ga tegishli bo'lgan xususiyatlarni tanlang:

1) Kulrang-binafsha tusli

2) Suvda yaxshi eriydi

3) Suvda yomon eriydi

4) Qizg'ish-sariq tusli

5) $K[AuCl_2]$ ga KOH eritmasini ta'sir ettirib olinadi

6) $K[AuBr_2]$ ga KOH eritmasini ta'sir ettirib olinadi

A) **1,3,5**

B) 3,4,6

C) 2,4,5

D) 1,3,6

39. Sikloalkanlarni quyidagi qaysi usul orqali laboratoriyada sintez qilish mumkin?

- A) Gustavson reaksiyasi: digalogenli alkanlarga aktiv metall ta'sir ettirib olish
- B) V. V. Markovnikov reaksiyasi: monogalogenli alkanlarga ishqorning spirtli eritmasini ta'sir ettirish
- C) Gustavson reaksiyasi: monogalogenli alkanlarga aktiv metall ta'sir ettirib olish
- D) Zinin reaksiyasi: aromatic uglevodorodlardan olish

40. Magniy nitritni 250 ml 1,6 M li KMnO_4 bilan sulfat kislota ishtirokida oksidlanganda hosil bo'lgan noma'lum modda massasini aniqlang.

- A) 74
- B) 148
- C) 14,8
- D) 59,2

41. $\text{KMnO}_4 + \text{Mg}(\text{NO}_2)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
Ushbu reaksiya tenglamasidagi o'ng tomon koeffitsiyentlar yig'indisining chap tomon koeffitsiyentlar yig'indisiga nisbatini aniqlang.

- A) 1,133
- B) 0,88
- C) 1,1
- D) 0,91

42. 58 g magniy nitritni sulfat kislota ishtirokida oksidlash uchun kaliy permanganatning 2 N li eritmasidan necha l kerak?

- A) 1
- B) 0,8
- C) 0,4
- D) 0,25

43. 58 g magniy nitritni sulfat kislota ishtirokida oksidlash uchun kaliy permanganatning eritmasidan 1litr sarflangan bo'lsa, kaliy permanganatning eritmasining normal konsentratsiyasini aniqlang.

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

44. $\text{KMnO}_4 + \text{Mg}(\text{NO}_2)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

Ushbu oksidlanish-qaytarilish reaksiyasidagi oksidlovchi va qaytaruvchining koeffitsiyentlar yig'indisini aniqlang.

- A) 9
- B) 11
- C) 15
- D) 17

45. $\text{KMnO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnO}_2 \downarrow$

Ushbu reaksiya tenglamasidagi o'ng tomon koeffitsiyentlar yig'indisining chap tomon koeffitsiyentlar yig'indisiga nisbatini aniqlang.

- A) 1,143
- B) 0,875
- C) 1
- D) 1,5

46. $\text{KMnO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnO}_2 \downarrow$

Ushbu reaksiya oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining qaysi turiga kiradi?

- A) Molekulararo oksidlanish-qaytarilish reaksiyasi
- B) Ichki molekulyar oksidlanish-qaytarilish reaksiyasi
- C) Disproporsiyalanish oksidlanish-qaytarilish reaksiyasi
- D) Sinproporsiyalanish oksidlanish-qaytarilish reaksiyasi

47. 13,6 g vodorod sulfidni oksidlash uchun 4M li kaliy permanganat eritmasidan necha litr kerak?

- A) 0,5
- B) 1
- C) 0,25
- D) 1,2

48. 8,96 l (n.sh.) vodorod sulfidni oksidlash uchun 4M li kaliy permanganat eritmasidan 0,5 litr sarflangan bo'lsa, reaksiya natijasida necha g cho'kma hosil bo'ladi?

- A) 27
- B) 17,4
- C) 9,6
- D) 33,6

49. Vodorod sulfid gazini kaliy permanganat eritmasi ta'sirida oksidlash natijasida 27 g cho'kma tushgan bo'lsa, sarflangan gaz hajmini aniqlang.

- A) 8,96
- B) 44,8
- C) 89,6
- D) 2.24

50. $\text{KMnO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnO}_2 \downarrow$

Ushbu reaksiya oksidlanish-qaytarilish reaksiyasidagi oksidlovchi va qaytaruvchining koeffitsiyentlar yig'indisini aniqlang.

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

51. Qizil qon tuzidan turunbul ko'kini olinish reaksiyasini aniqlang.

- A) $2\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6] + 3\text{FeSO}_4 \rightarrow 3\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]_2$
- B) $3\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] + 3\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow 6\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]_3$
- C) $2\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6] + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow 3\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{Fe}[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
- D) $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] + \text{FeSO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6]$

52. Miqdoriy nisbatlari 2:5 bo'lgan ikki valentli metal karbonati va gidroksidi aralashmasi uzoq vaqt qizdirilganda massa 38,86% ga kamaygan bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang.

- A) Mg
- B) Ca
- C) Cd
- D) Be

53. Miqdoriy nisbatlari 2:5 bo'lgan ikki valentli metal karbonati va gidroksidi aralashmasi uzoq vaqt qizdirilganda massa 23,9% ga kamaygan bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang.

- A) Zn
- B) Ca
- C) Cd
- D) Be

54. Miqdoriy nisbatlari 5:2 bo'lgan ikki valentli metal karbonati va gidroksidi aralashmasi uzoq vaqt qizdirilganda massa 31,37% ga kamaygan bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang.

- A) Mg
- B) Cu
- C) Cd
- D) Be

55. Miqdoriy nisbatlari 5:2 bo'lgan ikki valentli metal karbonati va gidroksidi aralashmasi uzoq vaqt qizdirilganda massa 47,76% ga kamaygan bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang.

- A) Mg
- B) Ca
- C) Cd

D) Be

56. Miqdoriy nisbatlari 2:3 bo'lgan ikki valentli metal karbonati va gidroksidi aralashmasi uzoq vaqt qizdirilganda massa 28,28% ga kamaygan bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang.

- A) Fe
B) Zn
C) Cu
D) Mg

57. Miqdoriy nisbatlari 3:2 bo'lgan ikki valentli metal karbonati va gidroksidi aralashmasi uzoq vaqt qizdirilganda massa 31,82% ga kamaygan bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang.

- A) Fe
B) Zn
C) Cu
D) Mg

58. Miqdoriy nisbatlari 2:1 bo'lgan ikki valentli metal karbonati va gidroksidi aralashmasi uzoq vaqt qizdirilganda massa 30,636% ga kamaygan bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang.

- A) Fe
B) Zn
C) Cu
D) Mg

59. Miqdoriy nisbatlari 3:4 bo'lgan uch valentli metall karbonati va gidroksidi aralashmasi uzoq vaqt qizdirilganda massa 23,67% ga kamaygan bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang.

- A) Fe
B) Al
C) Co
D) Ni

60. Miqdoriy nisbatlari 2:3 bo'lgan uch valentli metall karbonati va gidroksidi aralashmasi uzoq vaqt qizdirilganda massa 24,07% ga kamaygan bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang.

- A) Fe
B) Al
C) Co
D) Ni

61. Miqdoriy nisbatlari 3:2 bo'lgan ikki valentli metal karbonati va gidroksidi aralashmasi uzoq vaqt qizdirilganda massa 29,32% ga kamaygan bo'lsa, noma'lum metallni aniqlang.

- A) Zn
B) Ca
C) Cd
D) Be

62. Qattiq suv tarkibida $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ning massa ulushi 0,012% va $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ ning massa ulushi 0,006% ekanligi ma'lum bo'lsa, 30 l hajmdagi ($\rho=1\text{g/ml}$) suvning qattiqligini yo'qotish uchun $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dan necha g qo'shish kerak?

- A) 2,55
B) 2.28
C) 1,85
D) 3.38

63. Qattiq suv tarkibidagi $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ va $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ larning massa ulushi 0,0181% ni tashkil etadi. 30 l hajmdagi ($\rho=1\text{g/ml}$) suvning qattiqligini yo'qotish uchun 2,59 g $\text{Ca}(\text{OH})_2$ sarflangan bo'lsa, qattiq suvdagi tuzlarning miqdorini aniqlang.

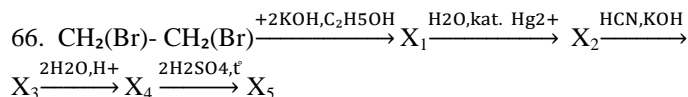
- A) 3,24; 2,19
B) 3,6; 1,83
C) 1,8; 3,63
D) 2,52; 2,91

64. Qattiq suv tarkibida $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ning massa ulushi 0,008% va $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ ning massa ulushi 0,014% ekanligi ma'lum bo'lsa, 30 l hajmdagi ($\rho=1\text{g/ml}$) suvning qattiqligini yo'qotish uchun $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dan necha g qo'shish kerak?

- A) 2,55
B) 2.28
C) 1,85
D) 3.38

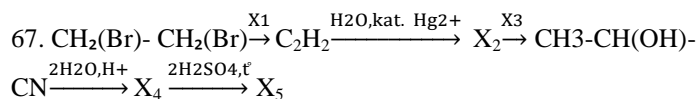
65. Qattiq suv tarkibidagi $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ va $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ larning massa ulushi 0,0181% ni tashkil etadi. 30 l hajmdagi ($\rho=1\text{g/ml}$) suvning qattiqligini yo'qotish uchun 2,59 g $\text{Ca}(\text{OH})_2$ sarflangan bo'lsa, qattiq suvdagi tuzlarning miqdorini aniqlang.

- A) 3,24; 2,19
B) 3,6; 1,83
C) 1,8; 3,63
D) 2,52; 2,91



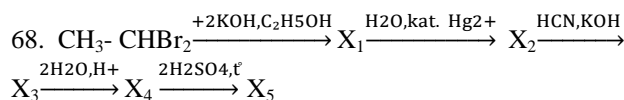
Sxemada keltirilgan X_1 - X_5 moddalarning nomlari to'g'ri berilgan javobni aniqlang.

- A) Etin, sirka aldegid, α -oksipropion kislotaning nitrili, α -oksipropion kislota, sut kislotaning laktidi
B) Eten, etanal, sut kislotaning nitrili, sut kislota, sut kislotaning laktidi
C) Atsetilen, sirka aldegid, sut kislotaning nitrili, sut kislota, akril kislota
D) Etilen, sirka aldegid, sut kislotaning nitrili, sut kislota, akril kislota



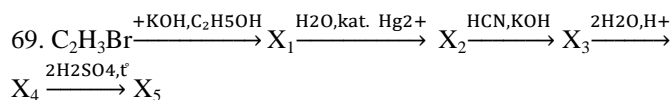
Sxemada keltirilgan X_1 - X_5 moddalarning nomlari to'g'ri berilgan javobni aniqlang.

- A) Ishqorning spirtli eritmasi, etanal, sianid kislota ishqoriy muhitda, α -oksipropion kislota, sut kislotaning laktidi
B) Ishqorning suvli eritmasi, etanal, sianid kislota va sulfat kislota aralashmasi, sut kislota, sut kislotaning laktidi
C) Ishqorning spirtli eritmasi, sirka aldegid, sianid kislota, sut kislota, akril kislota
D) Rux metalli, sirka aldegid, sianid kislota ishqoriy muhitda, α -oksipropion kislota, sut kislotaning laktidi



Sxemada keltirilgan X_1 - X_5 moddalarning nomlari to'g'ri berilgan javobni aniqlang.

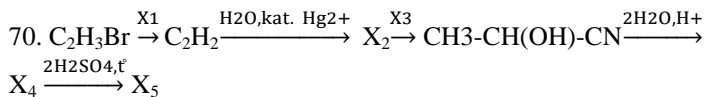
- A) Etin, sirka aldegid, α -oksipropion kislotaning nitrili, α -oksipropion kislota, sut kislotaning laktidi
B) Eten, etanal, sut kislotaning nitrili, sut kislota, sut kislotaning laktidi
C) Atsetilen, sirka aldegid, sut kislotaning nitrili, sut kislota, akril kislota
D) Etilen, sirka aldegid, sut kislotaning nitrili, sut kislota, akril kislota



Sxemada keltirilgan X_1 - X_5 moddalarning nomlari to'g'ri berilgan javobni aniqlang.

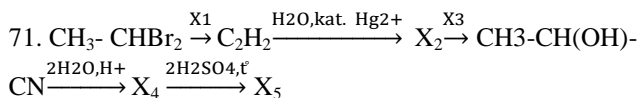
- A) Etin, sirka aldegid, α -oksipropion kislotaning nitrili, α -oksipropion kislota, sut kislotaning laktidi

- B) Eten, etanal, sut kislotaning nitrili, sut kislota, sut kislotaning laktidi
 C) Atsetilen, sirka aldegid, sut kislotaning nitrili, sut kislota, akril kislota
 D) Etilen, sirka aldegid, sut kislotaning nitrili, sut kislota, akril kislota



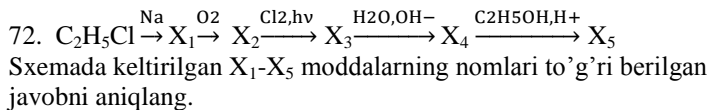
Sxemada keltirilgan X_1 - X_5 moddalarning nomlari to'g'ri berilgan javobni aniqlang.

- A) Ishqorning spirtli eritmasi, etanal, sianid kislota ishqoriy muhitda, α -oksiopropion kislota, sut kislotaning laktidi
 B) Ishqorning suvli eritmasi, etanal, sianid kislota va sulfat kislota aralashmasi, sut kislota, sut kislotaning laktidi
 C) Ishqorning spirtli eritmasi, sirka aldegid, sianid kislota, sut kislota, akril kislota
 D) Rux metalli, sirka aldegid, sianid kislota ishqoriy muhitda, α -oksiopropion kislota, sut kislotaning laktidi



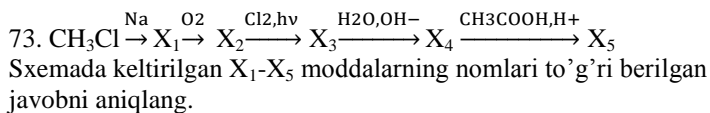
Sxemada keltirilgan X_1 - X_5 moddalarning nomlari to'g'ri berilgan javobni aniqlang.

- A) Ishqorning spirtli eritmasi, etanal, sianid kislota ishqoriy muhitda, α -oksiopropion kislota, sut kislotaning laktidi
 B) Ishqorning suvli eritmasi, etanal, sianid kislota va sulfat kislota aralashmasi, sut kislota, sut kislotaning laktidi
 C) Ishqorning spirtli eritmasi, sirka aldegid, sianid kislota, sut kislota, akril kislota
 D) Rux metalli, sirka aldegid, sianid kislota ishqoriy muhitda, α -oksiopropion kislota, sut kislotaning laktidi



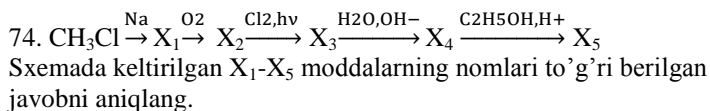
Sxemada keltirilgan X_1 - X_5 moddalarning nomlari to'g'ri berilgan javobni aniqlang.

- A) Butan, moy kislota, α -xlor moy kislota, α -oksimoy kislota, α -oksimoy kislotaning etil efiri
 B) Etan, sirka kislota, α -xlorsirka kislota, glikol kislota, glikol kislotaning etil efiri
 C) Butan, moy kislota, β -xlor moy kislota, β -oksimoy kislota, β -oksimoy kislotaning etil efiri
 D) Etan, sirka kislota, α -xlorsirka kislota, glikol kislota, atsetil glikol kislota



Sxemada keltirilgan X_1 - X_5 moddalarning nomlari to'g'ri berilgan javobni aniqlang.

- A) Butan, moy kislota, α -xlor moy kislota, α -oksimoy kislota, α -oksimoy kislotaning etil efiri
 B) Etan, sirka kislota, α -xlorsirka kislota, glikol kislota, glikol kislotaning etil efiri
 C) Butan, moy kislota, β -xlor moy kislota, β -oksimoy kislota, β -oksimoy kislotaning etil efiri
 D) Etan, sirka kislota, α -xlorsirka kislota, glikol kislota, atsetil glikol kislota



Sxemada keltirilgan X_1 - X_5 moddalarning nomlari to'g'ri berilgan javobni aniqlang.

- A) Butan, moy kislota, α -xlor moy kislota, α -oksimoy kislota, α -oksimoy kislotaning etil efiri
 B) Etan, sirka kislota, α -xlorsirka kislota, glikol kislota, glikol kislotaning etil efiri

- C) Butan, moy kislota, β -xlor moy kislota, β -oksimoy kislota, β -oksimoy kislotaning etil efiri
 D) Etan, sirka kislota, α -xlorsirka kislota, glikol kislota, atsetil glikol kislota

75. Noma'lum organic moddaning yonishi uchun 6,08 g kislorod sarflandi. Yonish mahsulotlari ohakli suvga shimdirilganda idish massasi 9,36 g ga oshdi va 18 g cho'kma hosil bo'ldi. Noma'lum organic birikmaning umumiy formulasini aniqlang.

- A) $\text{C}_n\text{H}_{2n-10}\text{O}_3$
 B) $\text{C}_n\text{H}_{2n-8}\text{O}_2$
 C) $\text{C}_n\text{H}_{2n-10}\text{O}_4$
 D) $\text{C}_n\text{H}_{2n-7}\text{O}_2$

76. Noma'lum organic moddaning yonishi uchun 6,08 g kislorod sarflandi. Yonish mahsulotlari ohakli suvga shimdirilganda idish massasi 9,36 g ga oshdi va 18 g cho'kma hosil bo'ldi. Noma'lum organic birikmaning mol miqdorini aniqlang.

- A) 0,02
 B) 0,04
 C) 0,01
 D) 0,05

77. Noma'lum organic moddaning yonishi uchun 6,08 g kislorod sarflandi. Yonish mahsulotlari ohakli suvga shimdirilganda idish massasi 9,36 g ga oshdi va 18 g cho'kma hosil bo'ldi. Noma'lum organic birikmaning massasini aniqlang.

- A) 3,28
 B) 1,64
 C) 6,56
 D) 8,2

78. Noma'lum organic moddaning yonishi uchun 6,08 g kislorod sarflandi. Yonish mahsulotlari ohakli suvga shimdirilganda idish massasi 9,36 g ga oshdi va 18 g cho'kma hosil bo'ldi. Noma'lum organic birikmaning empirik formulasini aniqlang.

- A) $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_3$
 B) $\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_2$
 C) $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_4$
 D) $\text{C}_9\text{H}_{11}\text{O}_2$

79. Alyuminiyni mo'l miqdordagi kaliy gidroksid eritmasida eritilganda 6,72 l (n.sh.) gaz ajraldi va 832,8 g eritma hosil bo'ldi. Eritmadagi ishqor va tuzning massa ulushlari teng bo'lsa, boshlang'ich eritmadagi kaliy gidroksidning massa ulushini (%) toping.

- A) 10
 B) 12
 C) 28
 D) 25

80. Berelliyni mo'l miqdordagi natriy gidroksid eritmasida eritilganda 33,6 l (n.sh.) gaz ajraldi va 610,5 g eritma hosil bo'ldi. Eritmadagi ishqor massa ulushi tuzning massa ulushini uchdan ikki qismiga teng bo'lsa, boshlang'ich eritmadagi natriy gidroksidning massa ulushini (%) toping.

- A) 10
 B) 12
 C) 28
 D) 40

81. Alyuminiyni mo'l miqdordagi natriy gidroksid eritmasida eritilganda 3,36 l (n.sh.) gaz ajraldi va 98,3 g eritma hosil bo'ldi. Eritmadagi ishqor massa ulushi tuzning massa ulushini to'rt dan uch qismiga teng bo'lsa, boshlang'ich eritmadagi natriy gidroksidning massa ulushini (%) toping.

- A) 10
 B) 12

C) 28
D) 25

82. Xromni mo'l miqdordagi natriy gidroksid eritmasida eritilganda 10,08 l (n.sh.) gaz ajraldi va 125 ml ($\rho=1,1211\text{g/ml}$) eritma hosil bo'ldi. Eritmadagi ishqor massa ulushi tuzning massa ulushini beshdan uch qismiga teng bo'lsa, boshlang'ich eritmadagi natriy gidroksidning massa ulushini (%) toping.

A) 32
B) 12
C) 28
D) 25

83. Ruxni mo'l miqdordagi kaliy gidroksid eritmasida eritilganda 4,48 l (n.sh.) gaz ajraldi va 112,6 g eritma hosil bo'ldi. Eritmadagi ishqor massa ulushi tuzning massa ulushini beshdan ikki qismiga teng bo'lsa, boshlang'ich eritmadagi kaliy gidroksidning massa ulushini (%) toping.

A) 32,88
B) 12,8
C) 28,44
D) 25,6

84. Cu, Cr va Fe metallaridan iborat qotishmada Cu va Cr ning massalari yig'indisi temirning massasiga teng. Shunday aralashmani dastlab konsentrlangan H_2SO_4 da eritildi. Reaksiyaga kirishmay qolgan qoldiq quritib tozalangach, unga mo'l miqdor ishqor eritmasi, songra konsentrlangan xlorid kislotasi eritmasi quyildi. Reaksiyalar natijasida 20,6 g rangli cho'kma va 11,2 l (n.sh.) H_2 gazi ajralgan bo'lsa, qotishmadagi misning massasini aniqlang.

A) 6,4
B) 12,8
C) 19,2
D) 9,6

85. Cu, Cr va Fe metallaridan iborat qotishmada Cu va Cr ning massalari yig'indisi temirning massasiga teng. Shunday aralashmani dastlab konsentrlangan H_2SO_4 da eritildi. Reaksiyaga kirishmay qolgan qoldiq quritib tozalangach, unga mo'l miqdor ishqor eritmasi, songra konsentrlangan xlorid kislotasi eritmasi quyildi. Reaksiyalar natijasida 20,6 g rangli cho'kma va 11,2 l (n.sh.) H_2 gazi ajralgan bo'lsa, qotishmadagi xromning massasini aniqlang.

A) 5,2
B) 10,4
C) 7,8
D) 16,8

86. Quyidagi keltirilgan qaysi juft nitratlar termik parchalanganda metal oksidi hosil bo'ladi?

A) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
B) NaNO_3 va $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
C) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$
D) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ va $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$

87. 12,1 gr fosfor va uglerod aralashmasini 80 % li H_2SO_4 eritmasida eritilganda hosil bo'lgan gazlar aralashmasini oksidlashga 5% li bromli suvdan 5,6 kg sarflangan bo'lsa, gazlar aralashmasidagi CO_2 ning massasini aniqlang.

A) 16,5 B) 11 C) 33 D) 12,1

88. Cu, Cr va Fe metallaridan iborat qotishmada Cu va Cr ning massalari yig'indisi temirning massasiga teng. Shunday aralashmani dastlab konsentrlangan H_2SO_4 da eritildi. Reaksiyaga kirishmay qolgan qoldiq quritib tozalangach, unga mo'l miqdor ishqor eritmasi, songra konsentrlangan xlorid kislotasi eritmasi quyildi. Reaksiyalar natijasida 20,6 g rangli cho'kma va 11,2 l

(n.sh.) H_2 gazi ajralgan bo'lsa, qotishmaning umumiy massasini aniqlang.

A) 33,6
B) 16,8
C) 26,1
D) 67,2

89. Cu, Cr va Fe metallaridan iborat qotishmada Cu va Cr ning massalari yig'indisi temirning massasiga teng. Shunday aralashmani dastlab konsentrlangan H_2SO_4 da eritildi. Reaksiyaga kirishmay qolgan qoldiq quritib tozalangach, unga mo'l miqdor ishqor eritmasi, songra konsentrlangan xlorid kislotasi eritmasi quyildi. Reaksiyalar natijasida 20,6 g rangli cho'kma va 11,2 l (n.sh.) H_2 gazi ajralgan bo'lsa, qotishmadagi temirning massasini aniqlang.

A) 11,2
B) 16,8
C) 26,1
D) 67,2

90. Cu, Cr va Fe metallaridan iborat qotishmada Cu va Cr ning massalari yig'indisi temirning massasiga teng. Shunday aralashmani dastlab konsentrlangan H_2SO_4 da eritildi. Reaksiyaga kirishmay qolgan qoldiq quritib tozalangach, unga mo'l miqdor ishqor eritmasi, songra konsentrlangan xlorid kislotasi eritmasi quyildi. Reaksiyalar natijasida 20,6 g rangli cho'kma va 11,2 l (n.sh.) H_2 gazi ajralgan bo'lsa, qotishmadagi metallarning mol nisbatini aniqlang.

A) 1:2:3
B) 1,625:1,23:3
C) 0,125:2:2
D) 2:1:3

91. Bir aralashma tarkibida N_2O va CO ning hajmiy ulushlari mos ravishda x va y ga teng. Ikkinchi xuddi shunday aralashma tarkibidagi N_2O va CO ning hajmiy ulushlari mos ravishda y va x ga teng. Agar ikkala aralashmaning o'rtacha molyar massalarining farqi 6,4 ga teng bo'lsa x va y ni aniqlang?

A) 0,3; 0,7

92. Bir aralashma tarkibida CO_2 va SO_2 ning hajmiy ulushlari mos ravishda x va y ga teng. Ikkinchi xuddi shunday aralashma tarkibidagi CO_2 va SO_2 ning hajmiy ulushlari mos ravishda y va x ga teng. Agar ikkala aralashmaning o'rtacha molyar massalarining farqi 4 ga teng bo'lsa x va y ni aniqlang?

A) 0,4; 0,6

93. Bir aralashma tarkibida NO_2 va CO_2 ning hajmiy ulushlari mos ravishda x va y ga teng. Ikkinchi xuddi shunday aralashma tarkibidagi NO_2 va CO_2 ning hajmiy ulushlari mos ravishda y va x ga teng. Agar ikkala aralashmaning o'rtacha molyar massalarining farqi 1,2 ga teng bo'lsa x va y ni aniqlang?

A) 0,2; 0,8

94. Bir aralashma tarkibida NO_2 va CO_2 ning hajmiy ulushlari mos ravishda x va y ga teng. Ikkinchi xuddi shunday aralashma tarkibidagi N_2O va CO_2 ning hajmiy ulushlari mos ravishda y va x ga teng. Agar ikkala aralashmaning o'rtacha molyar massalarining farqi 0,4 ga teng bo'lsa x va y ni aniqlang?

A) 0,4 : 0,6

95. Bir aralashma tarkibida NO_2 va CO_2 ning hajmiy ulushlari mos ravishda x va y ga teng. Ikkinchi xuddi shunday aralashma tarkibidagi NO_2 va CO_2 ning hajmiy ulushlari mos ravishda y va x ga teng. Agar ikkala aralashmaning o'rtacha molyar massalarining farqi 0,6 ga teng bo'lsa x va y ni aniqlang?

A) 0,35; 0,65

96. Bir aralashma tarkibida N_2O va CO ning hajmiy ulushlari mos ravishda x va y ga teng. Ikkinchi xuddi shunday aralashma tarkibidagi N_2O va CO ning hajmiy ulushlari mos ravishda y va x ga teng. Agar ikkala aralashmaning o'rtacha molyar massalarining farqi 8 ga teng bo'lsa x va y ni aniqlang?

A) 0,25; 0,75

97. Bir aralashma tarkibida CO_2 va SO_2 ning hajmiy ulushlari mos ravishda x va y ga teng. Ikkinchi xuddi shunday aralashma tarkibidagi CO_2 va SO_2 ning hajmiy ulushlari mos ravishda y va x ga teng. Agar ikkala aralashmaning o'rtacha molyar massalarining farqi 12 ga teng bo'lsa x va y ni aniqlang?

A) 0,2; 0,8

98. Qizdirilgan fosfor 7,81 g xlorda to'la yondirilganda 9,67 g fosfor (III) xlorid va fosfor (V) xlorid aralshmasi xosil bo'ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mol miqdordagi iliq suvda gidrolizidan xosil bo'lgan moddalarni to'la neytrallash uchun 0,5 M li NaOH eritmasidan qancha hajim (l) talab etiladi?

A) 0,62

99. Qizdirilgan fosfor 26,98 g xlorda to'la yondirilganda 33,18 g fosfor (III) xlorid va fosfor (V) xlorid aralshmasi xosil bo'ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mol miqdordagi iliq suvda gidrolizidan xosil bo'lgan moddalarni to'la neytrallash uchun 0,4 M li NaOH eritmasidan qancha hajim (l) talab etiladi?

A) 3,1

100. Qizdirilgan fosfor 19,17 g xlorda to'la yondirilganda 23,51 g fosfor (III) xlorid va fosfor (V) xlorid aralshmasi xosil bo'ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mol miqdordagi iliq suvda gidrolizidan xosil bo'lgan moddalarni to'la neytrallash uchun 0,5 M li NaOH eritmasidan qancha hajim (l) talab etiladi?

A) 1,76

101. Qizdirilgan fosfor 14,2 g xlorda to'la yondirilganda 17,92 g fosfor (III) xlorid va fosfor (V) xlorid aralshmasi xosil bo'ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mol miqdordagi iliq suvda gidrolizidan xosil bo'lgan moddalarni to'la neytrallash uchun 0,5 M li NaOH eritmasidan qancha hajim (l) talab etiladi?

A) 1,32

102. Qizdirilgan fosfor 21,3 g xlorda to'la yondirilganda 26,26 g fosfor (III) xlorid va fosfor (V) xlorid aralshmasi xosil bo'ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mol miqdordagi iliq suvda gidrolizidan xosil bo'lgan moddalarni to'la neytrallash uchun 0,5 M li NaOH eritmasidan qancha hajim (l) talab etiladi?

A) 1,96

103. Qizdirilgan fosfor 19,88 g xlorda to'la yondirilganda 23,6g fosfor (III) xlorid va fosfor (V) xlorid aralshmasi xosil bo'ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mol miqdordagi iliq suvda gidrolizidan xosil bo'lgan moddalarni to'la neytrallash uchun 0,2 M li NaOH eritmasidan qancha hajim (l) talab etiladi?

A) 4,5

104. Qizdirilgan fosfor 9,94 g xlorda to'la yondirilganda 12,42 g fosfor (III) xlorid va fosfor (V) xlorid aralshmasi xosil bo'ldi. Olingan galogenidlar aralashmasini mol miqdordagi iliq suvda gidrolizidan xosil bo'lgan moddalarni to'la neytrallash uchun 0,4 M li NaOH eritmasidan qancha hajim (l) talab etiladi?

A) 1,15

105. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 114,8 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 80 g 20 % li NaOH ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 14 mol CO_2 xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi toluidinning miqdorini (mol) aniqlang?

A) 0,8

106. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 114,8 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 80 g 20 % li NaOH ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 14 mol CO_2 xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi benzil spirtning miqdorini (mol) aniqlang?

A) 0,8

107. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 114,8 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 80 g 20 % li NaOH ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 14 mol CO_2 xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi o-krezolning miqdorini (mol) aniqlang?

A) 0,4

108. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 114,8 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 80 g 20 % li NaOH ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 14 mol CO_2 xosil bo'lsa, dastlabki aralashmaning miqdorini (mol) aniqlang?

A) 2

109. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 114,8 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 80 g 20 % li NaOH ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 14 mol CO_2 xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang?

A) 2;2;1

110. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 114,8 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 80 g 20 % li ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 14 mol CO_2 xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi toluidinning mol ulushini aniqlang?

A) 0,4

111. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 114,8 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 80 g 20 % li ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 14 mol CO_2 xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi benzil spirtning mol ulushini aniqlang?

A) 0,4

112. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 114,8 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 80 g 20 % li ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 14 mol CO_2 xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi o-krezolning mol ulushini aniqlang?

A) 0,2

113. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 28,7 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 32 g 25 % li NaOH ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 5,6 mol CO_2 xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi toluidinning miqdorini (mol) aniqlang?

A) 0,2

114. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 28,7 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 32 g 25 % li NaOH ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 5,6 mol CO_2 xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi benzil spirtning miqdorini (mol) aniqlang?

A) 0,4

115. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 28,7 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 32 g 25 % li NaOH ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 5,6 mol CO₂ xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi o-krezolning miqdorini (mol) aniqlang?
A) 0,2

116. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 28,7 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 32 g 25 % li NaOH ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 5,6 mol CO₂ xosil bo'lsa, dastlabki aralashmaning miqdorini (mol) aniqlang?
A) 0,8

117 Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 28,7 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 32 g 25 % li NaOH ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 5,6 mol CO₂ xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang?
A) 1;2;1

118. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 28,7 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 32 g 25 % li NaOH ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 5,6 mol CO₂ xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi toluidinning mol ulushini aniqlang?
A) 0,25

119. Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 28,7 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 32 g 25 % li NaOH ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 5,6 mol CO₂ xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi ibenzil spirtning mol ulushini aniqlang?
A) 0,5

120 Toluidin, benzil spirit va o-krezol aralshmasi HCl eritmasidan o'tkazilganda 28,7 g tuz xosil bo'ldi. Xuddi shunday aralashma 32 g 25 % li NaOH ishqor eritmasi bilan tasirlashdi. Agar boshlang'ich aralashma yondirilganda 5,6 mol CO₂ xosil bo'lsa, dastlabki aralashmadagi o-krezolning mol ulushini aniqlang?
A) 0,25

121. Co(OH)₂ * CoSO₄ dagi σ- va π- bog'larini toping?
A) 10 ; 2

122.C₂H₄ ; C₂H₆ ; C₂H₂ lardagi uglerod atomlari orasidagi masofa (nm) ni aniqlang?
A) 0,134; 0,154; 0,120

123. 10,68 %li HNO₃ eritmasida Cu bo'lakchasi eritilishi natijasida xosil bo'lgan eritmada tuz va kislotaning massa ulushlari tenglashgan bo'lsa, xosil bo'lgan eritmada tuzning foiz konsentratsyasini toping?
A) 5,56

124. 10,68 %li HNO₃ eritmasida Cu bo'lakchasi eritilishi natijasida hosil bo'lgan eritmada tuz va kislotaning massa ulushlari tenglashgan bo'lsa, xosil bo'lgan eritmada kislotaning foiz konsentratsyasini toping?
A) 5,56

125. 100 g 10,68 %li HNO₃ eritmasida Cu bo'lakchasi eritilishi natijasida xosil bo'lgan eritmada tuz va kislotaning massa ulushlari tenglashgan bo'lsa, reaksiya natijasida n.sh. da necha ml gaz ajralib chiqadi?
A) 448

126. 16,02 %li HNO₃ eritmasida Cu bo'lakchasi eritilishi natijasida xosil bo'lgan eritmada tuz va kislotaning massa ulushlari tenglashgan bo'lsa, hosil bo'lgan eritmada tuzning foiz konsentratsyasini toping?
A) 8,3

127. 16,02%li HNO₃ eritmasida Cu bo'lakchasi eritilishi natijasida xosil bo'lgan eritmada tuz va kislotaning massa ulushlari tenglashgan bo'lsa, hosil bo'lgan eritmada kislotaning konsentratsyasini toping?
A) 8,3

128. 100 g 16,02 %li HNO₃ eritmasida Cu bo'lakchasi eritilishi natijasida xosil bo'lgan eritmada tuz va kislotaning massa ulushlari tenglashgan bo'lsa, reaksiya natijasida n.sh.da necha ml gaz ajralib chiqadi?
A) 672

129. 21,36 %li HNO₃ eritmasida Cu bo'lakchasi eritilishi natijasida xosil bo'lgan eritmada tuz va kislotaning massa ulushlari tenglashgan bo'lsa, hosil bo'lgan eritmada tuzning foiz konsentratsyasini toping?
A) 11

130. 21,36 %li HNO₃ eritmasida Cu bo'lakchasi eritilishi natijasida xosil bo'lgan eritmada tuz va kislotaning massa ulushlari tenglashgan bo'lsa, xosil bo'lgan eritmada kislotaning foiz konsentratsyasini toping?
A) 11

131 100 g 21,36 %li HNO₃ eritmasida Cu bo'lakchasi eritilishi natijasida xosil bo'lgan eritmada tuz va kislotaning massa ulushlari tenglashgan bo'lsa, reaksiya natijasida n.sh.da necha ml gaz ajralib chiqadi?
A) 896

132. 32,04 %li HNO₃ eritmasida Cu bo'lakchasi eritilishi natijasida xosil bo'lgan eritmada tuz va kislotaning massa ulushlari tenglashgan bo'lsa, xosil bo'lgan eritmada tuzning foiz konsentratsyasini toping?
A) 16,28

133. 32,04 % li HNO₃ eritmasida Cu bo'lakchasi eritilishi natijasida hosil bo'lgan eritmada tuz va kislotaning massa ulushlari tenglashgan bo'lsa, hosil bo'lgan eritmada kislotaning konsentratsyasini toping?
A) 16,28

134. 100 g 32,04 %li HNO₃ eritmasida Cu bo'lakchasi eritilishi natijasida xosil bo'lgan eritmada tuz va kislotaning massa ulushlari tenglashgan bo'lsa, reaksiya natijasida n.sh.da necha l gaz ajralib chiqadi?
A) 1,344

135. Na va Ca aralashmasi massasining $\frac{3}{4}$ qismi 12,9 g, $\frac{2}{3}$ qismi esa 0,4 mol kelsa, aralashma tarkibidagi Na ning mol miqdorini aniqlang?
A) 0,4

136. Na va Ca aralashmasi massasining $\frac{3}{4}$ qismi 12,9 g, $\frac{2}{3}$ qismi esa 0,4 mol kelsa, aralashma tarkibidagi Ca ning mol miqdorini aniqlang?
A) 0,2

137. Ba va Li aralashmasi massasining $\frac{3}{4}$ qismi 24,75 g, $\frac{2}{5}$ qismi esa 0,4 mol kelsa aralashma tarkibidagi Ba ning mol miqdorini aniqlang?

A) 0,2

138. Ba va Li aralashmasi massasining $\frac{3}{4}$ qismi 24,75 g, $\frac{2}{5}$ qismi esa 0,4 mol kelsa aralashma tarkibidagi Li ning mol miqdorini aniqlang?

A) 0,8

139. CH_4 va CO_2 aralashmasi massasining $\frac{2}{4}$ qismi 18,4 g, $\frac{4}{3}$ qismi esa 1,2 mol kelsa aralashmaning o'rtacha molekulyar massasini aniqlang?

A) 40,9

140. Titr va massa ulushlarining nisbati 4:3 bo'lgan eritmaning zichligini (gr/ml) aniqlang?

A) 1,33

141. Titr va foiz konsentratsiyalar nisbati 1:75 bo'lgan eritmaning zichligini (gr/ml) aniqlang?

A) 1,33

142. Titr va foiz konsentratsiyalar nisbati 1:80 bo'lgan eritmaning zichligini (gr/ml) aniqlang?

A) 1,25

143. Titr va massa ulushlari nisbati 5:4 bo'lgan eritmaning zichligini (gr/ml) aniqlang?

A) 1,25

144. Fe va Fe oksididan iborat aralashma 10% li 146 g HCl eritmasida eritilganda 1,12 l n.sh da gaz ajraldi va eritmadagi tuzlarning massa ulushi 14,42 % ga teng bo'ldi. Xosil bo'lgan eritmadagi suvning massasini aniqlang

A) 156,7 B) **134,1**

145. Fe va Fe oksididan iborat aralashma 10% li 146 g HCl eritmasida eritilganda 1,12 l n.sh da gaz ajraldi va eritmadagi tuzlarning massa ulushi 14,42 % ga teng bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi Fe ning massasini aniqlang

A) 2,8

146. Fe va Fe oksididan iborat aralashma 10% li 146 g HCl eritmasida eritilganda 1,12 l n.sh da gaz ajraldi va eritmadagi tuzlarning massa ulushi 14,42 % ga teng bo'ldi. Boshlang'ich aralashmaning umumiy massasini aniqlang

A) 10,8

147. Fe va Fe oksididan iborat aralashma 10% li 146 g HCl eritmasida eritilganda 1,12 l n.sh da gaz ajraldi va eritmadagi tuzlarning massa ulushi 14,42 % ga teng bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi Fe oksidining massasini aniqlang

A) 8

148. Fe va Fe oksididan iborat aralashma 10% li 146 g HCl eritmasida eritilganda 1,12 l n.sh da gaz ajraldi va eritmadagi tuzlarning massa ulushi 14,42 % ga teng bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi Fe oksidining formulasini aniqlang

A) Fe_2O_3

149. Fe va Fe oksididan iborat aralashma 10% li 146 g HCl eritmasida eritilganda 1,12 l n.sh da gaz ajraldi va eritmadagi tuzlarning massa ulushi 14,42 % ga teng bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi Fe ning mol miqdorini aniqlang

A) 0,05

150. Fe va Fe oksididan iborat aralashma 10% li 146 g HCl eritmasida eritilganda 1,12 l n.sh da gaz ajraldi va eritmadagi tuzlarning massa ulushi 14,42 % ga teng bo'ldi. Boshlang'ich aralashmadagi Fe oksidining mol miqdorini aniqlang

A) 0,05

151. Zichligi va foiz konsentratsiyasi teng bo'lgan eritmaning titri 14,4 mg/ml ga teng. Eritmaning foiz konsentratsiyasini toping?

A) 1,2

152. 2 : 3 xajmiy nisbatda olingan X va Y gazlari aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi bilan 3 : 2 xajmiy nisbatda olingan X va Y gazlari aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi ayirmasi 3,2 ga teng, yig'indisi esa ayirmasidan 25 marta katta. X va Y gazlarni aniqlang.

A) O_2 va O_3

153. 1:4 xajmiy nisbatda olingan X va Y gazlari aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi bilan 4 : 1 xajmiy nisbatda olingan X va Y gazlari aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi ayirmasi 16,8 ga teng, yig'indisi esa ayirmasidan 2,14 marta katta. X va Y gazlarni aniqlang.

A) O_2 va He

154. 1:1,5 xajmiy nisbatda olingan X va Y gazlari aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi bilan 1,5 : 1 xajmiy nisbatda olingan X va Y gazlari aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi ayirmasi 3,2 ga teng, yig'indisi esa ayirmasidan 22,5 marta katta. X va Y gazlarni aniqlang.

A) CO va CO_2

155. 1:2 xajmiy nisbatda olingan X va Y gazlari aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi bilan 2 : 1 xajmiy nisbatda olingan X va Y gazlari aralashmasining o'rtacha molekulyar massasi ayirmasi 8 ga teng, yig'indisi esa ayirmasidan 13 marta katta. X va Y gazlarni aniqlang.

A) Ar va SO_2

156. 360 g 3 M li NaOH eritmasiga ($\rho=1,2$ g/ml) 7,5 M li ($\rho=1,5$ g/ml) natriy gidroksid eritmasidan qancha g qo'shilganda 4,07 molyalli eritma xosil bo'ladi?

A) 240

157. 240 g 7,5 M li ($\rho=1,5$ g/ml) natriy gidroksid eritmasiga necha g 3 M li ($\rho=1,2$ g/ml) NaOH eritmasidan qo'shilganda 4,07 molyalli eritma xosil bo'ladi?

A) 360

158. 240 g 7,5 M li ($\rho=1,5$ g/ml) natriy gidroksid eritmasiga necha ml 3 M li ($\rho=1,2$ g/ml) NaOH eritmasidan qo'shilganda 4,07 molyalli eritma xosil bo'ladi?

A) 300

159. 360 g 3 M li NaOH eritmasiga ($\rho=1,2$ g/ml) 7,5 M li ($\rho=1,5$ g/ml) natriy gidroksid eritmasidan necha ml qo'shilganda 4,07 molyalli eritma xosil bo'ladi?

A) 160

160. 360 g 3 M li NaOH eritmasiga ($\rho=1,2$ g/ml) 7,5 M li natriy gidroksid eritmasidan 160 ml qo'shilganda 4,07 molyalli eritma xosil bo'ladi? 7,5 M li eritmaning zichligini (g/ml) aniqlang.

A) 1,5

161. 300 ml 3 M li NaOH eritmasiga 7,5 M li NaOH eritmasidan ($\rho=1,5$ g/ml) 240 g qo'shilganda 4,07 molyalli eritma xosil bo'ldi. 3 M li eritmaning zichligini (g/ml) aniqlang

A) 1,2

162. 200 ml 1 M li NaOH eritmasiga 300 ml necha molyarli H_2SO_4 eritmasi qo'shilganda eritmaning PH i 1 ga teng bo'ladi?

A) 0,5 M

163. 200 ml 0,75 M li NaOH eritmasiga 300 ml necha molyarli H_2SO_4 eritmasi qo'shilganda eritmaning PH i 1 ga teng bo'ladi?

A) $\frac{5}{12}$ B) $\frac{1}{2}$ C) $\frac{3}{4}$ D) $\frac{2}{3}$

164. Zichligi va foiz konsentratsiyasi teng bo'lgan eritmaning titri 14,4 mg/ ml ga teng eritmaning zichligini toping?

A) 1,2

165. Zichligi va foiz konsentratsiyasi teng bo'lgan eritmaning titri 16,9 mg/ ml ga teng eritmaning foiz konsentratsiyasini toping?

A) 1,3

166. Zichligi va foiz konsentratsiyasi teng bo'lgan eritmaning titri 16,9 mg/ ml ga teng eritmaning zichligini toping?

A) 1,3

167. Zichligi va foiz konsentratsiyasi teng bo'lgan eritmaning titri 19,6 mg/ ml ga teng eritmaning foiz konsentratsiyasini toping?

A) 1,4

168. Zichligi va foiz konsentratsiyasi teng bo'lgan eritmaning titri 19,6 mg/ ml ga teng eritmaning zichligini toping?

A) 1,4

169. Zichligi va foiz konsentratsiyasi teng bo'lgan eritmaning titri 22,5 mg/ ml ga teng eritmaning foiz konsentratsiyasini toping?

A) 1,5

170. Zichligi va foiz konsentratsiyasi teng bo'lgan eritmaning titri 22,5 mg/ ml ga teng eritmaning zichligini toping?

A) 1,5

171. Zichligi va foiz konsentratsiyasi teng bo'lgan eritmaning titri 25,6 mg/ ml ga teng eritmaning foiz konsentratsiyasini toping?

A) 1,6

172. Zichligi va foiz konsentratsiyasi teng bo'lgan eritmaning titri 25,6 mg/ ml ga teng eritmaning zichligini toping?

A) 1,6

173. Metall sulfat kristallgidrat va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning qaraq aralashmasi ($w(H_2O)=43,9\%$) 214 ml suvda eritilganda 17,6 gr metal sulfidi cho'kib xosil bo'lgan 278,4 g eritmadagi yagona elektrolit Na_2SO_4 ning molyalligi 0,8 mol/kg ga teng bo'ladi. Dastlabki aralashmadagi $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning mol miqdorini aniqlang.

A) 0,2

174. Metall sulfat kristallgidrat va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning qaraq aralashmasi ($w(H_2O)=43,9\%$) 214 ml suvda eritilganda 17,6 gr metal sulfidi cho'kib xosil bo'lgan 278,4 g eritmadagi yagona elektrolit Na_2SO_4 ning molyalligi 0,8 mol/kg ga teng bo'ladi. Metall sulfat kristallgidratidagi nomalum metallni aniqlang

A) Fe

175. Metall sulfat kristallgidrat va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning qaraq aralashmasi ($w(H_2O)=43,9\%$) 214 ml suvda eritilganda 17,6 gr metal sulfidi cho'kib xosil bo'lgan 278,4 g eritmadagi yagona elektrolit Na_2SO_4 ning molyalligi 0,8 mol/kg ga teng bo'ladi. Nomalum metalning ekvivalent massasini aniqlang.

A) 28

176. Metall sulfat kristallgidrat va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning qaraq aralashmasi ($w(H_2O)=43,9\%$) 214 ml suvda eritilganda 17,6 gr metal sulfidi cho'kib xosil bo'lgan 278,4 g eritmadagi yagona elektrolit Na_2SO_4 ning molyalligi 0,8 mol/kg ga teng bo'ladi. Xosil bo'lgan eritmadagi Na_2SO_4 ning massasini aniqlang

A) 28,4

177. Metall sulfat kristallgidrat va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning qaraq aralashmasi ($w(H_2O)=43,9\%$) 214 ml suvda eritilganda 17,6 gr metal sulfidi cho'kib xosil bo'lgan 278,4 g eritmadagi yagona elektrolit Na_2SO_4 ning molyalligi 0,8 mol/kg ga teng bo'ladi. Metal sulfat kristallgidratdagi H_2O ning miqdorini aniqlang.

A)

178. Metall sulfat kristallgidrat va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning qaraq aralashmasi ($w(H_2O)=43,9\%$) 214 ml suvda eritilganda 17,6 gr metal sulfidi cho'kib xosil bo'lgan 278,4 g eritmadagi yagona elektrolit Na_2SO_4 ning molyalligi 0,8 mol/kg ga teng bo'ladi. Metal sulfat kristallgidratining massasini aniqlang

A)

179. Metall sulfat kristallgidrat va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning qaraq aralashmasi ($w(H_2O)=43,9\%$) 214 ml suvda eritilganda 17,6 gr metal sulfidi cho'kib xosil bo'lgan 278,4 g eritmadagi yagona elektrolit Na_2SO_4 ning molyalligi 0,8 mol/kg ga teng bo'ladi. Xosil bo'lgan cho'kmaning miqdorini aniqlang.

A)

180. Metall sulfat kristallgidrat va $Na_2S \cdot 4H_2O$ ning qaraq aralashmasi ($w(H_2O)=43,9\%$) 214 ml suvda eritilganda 17,6 gr metal sulfidi cho'kib xosil bo'lgan 278,4 g eritmadagi yagona elektrolit Na_2SO_4 ning molyalligi 0,8 mol/kg ga teng bo'ladi. Metal sulfat kristallgidratining ekvivalent massasini aniqlang

A)

181. H_2SO_4 eritmasida a ta oltingugurt atomiga 10 ta vodorod atomi to'g'ri kelsa eritmadagi sulfat ionining massa ulushuni aniqlang ($L=0,6$)

A) 33,88

182. 3 hajm XH_3 va 1 hajm YH_4 aralashmasining xavoga nisbatan zichligi 0,5 ga teng. Agar gazlar 2:1 hajmda olingan aralashmadagi H_2 ning massa ulushi 22,72 % ga teng bo'lsa. Nomalum elementni toping.

A) B ; C

183. Qaldiraq gazning H_2 ga nisbatan zichligini aniqlang. ($2\text{H}_{2+}\text{O}_2$)

A) 6

184. Mochevinadagi C atomining oksidlanish darajasini toping.

A) +4

185. $\text{P}_x\text{S}_y + 40 \text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + 40 \text{NO}_2 + 12 \text{H}_2\text{O}$
Ushbu oksidlanish qaytarilish reaksiyasida barcha ko'fitsentlari yig'indisini aniqlang.

A) 100

186. $\text{P}_x\text{S}_y + 50 \text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + 50 \text{NO}_2 + 14 \text{H}_2\text{O}$
Ushbu oksidlanish qaytarilish reaksiyasida barcha ko'fitsentlari yig'indisini aniqlang.

A) 124

187. $\text{P}_x\text{S}_y + 62 \text{HNO}_3 + 8\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + 62 \text{NO}$
Ushbu oksidlanish qaytarilish reaksiyasida barcha ko'fitsentlari yig'indisini aniqlang.

A) 168

188. $\text{P}_x\text{S}_y + 28 \text{HNO}_3 + 4\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + 28 \text{NO}$
Ushbu oksidlanish qaytarilish reaksiyasida barcha ko'fitsentlari yig'indisini aniqlang.

A) 78

189. $\text{P}_x\text{S}_y + 86 \text{HNO}_3 + 8 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + 86 \text{NO}$
Ushbu oksidlanish qaytarilish reaksiyasida barcha ko'fitsentlari yig'indisini aniqlang.

A) 228

190. $\text{P}_x\text{S}_y + 62 \text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + 62 \text{NO}_2 + 18 \text{H}_2\text{O}$
A) 154

191. $\text{P}_x\text{S}_y + 28 \text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + 28 \text{NO}_2 + 8 \text{H}_2\text{O}$
Ushbu oksidlanish qaytarilish reaksiyasida barcha ko'fitsentlari yig'indisini aniqlang.

A) 70

192. $\text{P}_x\text{S}_y + 86 \text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + 86 \text{NO}_2 + 26 \text{H}_2\text{O}$
Ushbu oksidlanish qaytarilish reaksiyasida barcha ko'fitsentlari yig'indisini aniqlang.

A) 214

193. 28 l NH_3 va O_2 aralashmasi katalizator ishtirokida oksidlanadi. Reaksiya natijasida 6 l O_2 ortib qolgan bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi NH_3 ning hajmini toping?

A) 20 B) 8 C) 18,2 D) 9,8

194. 28 l NH_3 va O_2 aralashmasi katalizator ishtirokida oksidlanadi. Reaksiya natijasida 6 l O_2 ortib qolgan bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi O_2 ning hajmini toping?

A) 20 B) 8 C) 18,2 D) 9,8

195. 28 l NH_3 va O_2 aralashmasi katalizator ishtirokida oksidlanadi. Reaksiya natijasida 6 l O_2 ortib qolgan bo'lsa, boshlang'ich aralashmaning H_2 ga nisbatan zichligini aniqlang ?

A) 13,68 B) 8 C) 18,2 D) 9,8

196. 3 hajm XO va 1 hajm YO_2 aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 18,5 ga teng. Agar gazlar teng hajmda olingan aralashmada O_2 ning massa ulushi 52,17 % ga teng bo'lsa X va Y elementlarni aniqlang.

A) C ; S

197. X_2Y_3 moddada 20 % X element mavjud X_4Y da necha % Y bor

A) 40 %

198. Metall gidrofosfat tuzining molekulyar massasi 342 , ekvivalent massasi 57 bo'lsa, 102,6 g shu tuzdagi atomlar sonini aniqlang.

A) $3,612 \cdot 10^{24}$

199. Metall gidrofosfat tuzining molekulyar massasi 342 , ekvivalent massasi 57 bo'lsa shu tuzdagi metallning ekvivalent massasini aniqlang.

A) 9

200. Metall gidrofosfat tuzining molekulyar massasi 342 , ekvivalent massasi 57 bo'lsa shu tuzdagi metallning nisbiy atom massasini aniqlang.

A) 27

201. $^{210}_{\text{Z}}\text{E} \rightarrow ^A_{74}\text{W} + x^4_2\alpha + 6^0_1\beta$ ushbu yadro reaksiyasidan Eva W o'zaro izoton bo'lsa, E tarkibidagi elektronlar sonini aniqlang.

A) 86 B) 68 C) 84 D) 82

202. $^{252}_{\text{Z}}\text{E} + x^4_2\alpha \rightarrow ^A_{100}\text{Fm} + 2^0_1\beta + 6^1_0\text{n}$ ushbu yadro reaksiyasida 37,8 mg E parchalangan bo'lsa, necha ml He sarflanadi? (E va Fm o'zaro izoton)

A) 13.44 B) 6.72 C) 15.68 D) 11.2

203. $^{258}\text{Mt} \rightarrow ^A_{\text{Z}}\text{E} + x^4_2\alpha + 2^0_1\beta + 6^1_0\text{n}$ ushbu yadro reaksiyasidan E ning tarkibidagi neytronlar soni Mt ning elektronlar soniga teng bo'lsa, E tarkibidagi e, p, n larning yig'indisini aniqlang.

A) 251 B) 180 C) 144 D) 252

204. $\text{E} \rightarrow ^{180}_{71}\text{Lu} + x^4_2\alpha + 2^0_1\beta + 6^1_0\text{n}$ ushbu yadro reaksiyasida E izotopining elektronlar soni Lu dagi neytronlar soniga teng bo'lsa parchalangan izotopning nisbiy atom massasini toping.

A) 258 B) 256 C) 230 D) 234

205. $^{258}\text{Mt} \rightarrow ^A_{\text{Z}}\text{E} + x^4_2\alpha + 2^0_1\beta + 6^1_0\text{n}$ ushbu yadro reaksiyasida 25,8 mgMt izotopi yemirilishidan n. sh. da necha sm^3He ionlari hosil bo'ladi. E ning tarkibidagi neytronlar soni Mt ning elektronlar soniga teng bo'lsa, E tarkibidagi e, p, n larning yig'indisini aniqlang.

A) 251 B) 180 C) 144 D) 252

206. $E \rightarrow {}^{180}_{71}\text{Lu} + x {}^4_2\alpha + 2 {}^0_{-1}\beta + 6 {}^1_0n$ ushbu yadro reaksiyasida E izotopining elektronlar soni Lu dagi neytronlar soniga teng bo'lsa parchalangan izotopning nisbiy atom massasini toping.

A) 258 B) 256 C) 230 D) 234

207. 11,4 g Li va Mg aralashmasi yetarli sharoitda azot atmosferasida qizdirilganda hosil bo'lgan aralashma tarkibida 12,9 g nitridlar mavjudligi aniqlandi. Agar birinchi reaksiyaning unumi 70%, ikkinchi reaksiyaning unumi 80% bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi metallarning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 36,84; 63,16 B) 44,4; 55,6
C) 18,84; 81,16 D) 8; 92

208. 11,4 g Li va Mg aralashmasi yetarli sharoitda azot atmosferasida qizdirilganda hosil bo'lgan aralashma tarkibida 12,6 g nitridlar mavjudligi aniqlandi. Agar birinchi reaksiyaning unumi 80%, ikkinchi reaksiyaning unumi 70% bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi metallarning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 36,84; 63,16 B) 44,4; 55,6
C) 18,84; 81,16 D) 38; 62

209. 9,3 g Li va Mg aralashmasi yetarli sharoitda azot atmosferasida qizdirilganda hosil bo'lgan aralashma tarkibida 11,15 g nitridlar mavjudligi aniqlandi. Agar birinchi reaksiyaning unumi 90%, ikkinchi reaksiyaning unumi 80% bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi nitridlarning massa ulushlarini (%) aniqlang.

A) 24,61; 62,5 B) 28,25; 71,75
C) 18,84; 81,16 D) 38; 62

210. 11,4 g Li va Mg aralashmasi yetarli sharoitda azot atmosferasida qizdirilganda hosil bo'lgan aralashma tarkibida 12,9 g nitridlar mavjudligi aniqlandi. Agar birinchi reaksiyaning unumi 70%, ikkinchi reaksiyaning unumi 80% bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi nitridlarning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 31,4; 51,3 B) 36,84; 63,16
C) 18,84; 81,16 D) 38; 62

211. 11,4 g Li va Mg aralashmasi yetarli sharoitda azot atmosferasida qizdirilganda 12,6 g nitridlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar birinchi reaksiyaning unumi 80%, ikkinchi reaksiyaning unumi 70% bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi nitridlarning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 36; 45 B) 36; 64 C) 31,4; 51,3 D) 38; 62

212. 9,3 g Li va Mg aralashmasi yetarli sharoitda azot atmosferasida qizdirilganda 11,15 g nitridlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar birinchi reaksiyaning unumi 90%, ikkinchi reaksiyaning unumi 80% bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi metallarning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 22,6; 77,4 B) 24,61; 62,5
C) 18,84; 81,16 D) 28; 62

213. 840 ml 0,5M li AgNO_3 eritmasiga mis plastinkasi tushirilganda, plastinka massasi 1,52 grammga o'zgargan. Olingan eritma 25 g KCl va NaCl aralashmasidagi xlor ionlarini to'la cho'ktirishga yetarli bo'lsa, aralashmadagi xloridlarning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 29,8; 70,2 B) 34,6; 65,4
C) 18,84; 81,16 D) 38; 62

214. 786 ml 0,7M li AgNO_3 eritmasiga temir plastinkasi tushirilganda, plastinka massasi 4 grammga o'zgargan. Olingan eritma 70,1 g NaBr va RbBr aralashmasidagi brom ionlarini to'la cho'ktirishga yetarli bo'lsa, aralashmadagi bromidlarning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 29,4; 70,6 B) 34,6; 65,4
C) 18,84; 81,16 D) 38; 62

215. 50 g benzol, fenol va anilindan tashkil topgan aralashma 49,7 ml 17% li ($\rho = 1,08\text{g/ml}$) HCl eritmasi bilan neytrallandi. So'ng shuncha miqdordagi aralashma bromli suvdan o'tkazilganda 99,1 g cho'kma hosil bo'lgan. Dastlabki aralashmadagi benzolning massa ulushini (%) toping.

A) 44 B) 46,5 C) 46,8 D) 9,4

216. 50 g benzol, fenol va anilindan tashkil topgan aralashma 49,7 ml 17% li ($\rho = 1,08\text{g/ml}$) HCl eritmasi bilan neytrallandi. So'ng shuncha miqdordagi aralashma bromli suvdan o'tkazilganda 99,1 g cho'kma hosil bo'lgan. Dastlabki aralashmadagi fenolning massa ulushini (%) toping.

A) 9,4 B) 46,5 C) 46,8 D) 44

217. 50 g benzol, fenol va anilindan tashkil topgan aralashma 49,7 ml 17% li ($\rho = 1,08\text{g/ml}$) HCl eritmasi bilan neytrallandi. So'ng shuncha miqdordagi aralashma bromli suvdan o'tkazilganda 99,1 g cho'kma hosil bo'lgan. Dastlabki aralashmadagi anilinning massa ulushini (%) toping.

A) 46,5 B) 44,1 C) 46,8 D) 9,4

218. Anilin, benzol va fenol aralashmasidan quruq holdagi HCl gazi o'tkazilganda 5,18 g cho'kma tushgan. Cho'kma ajratilib, eritma 8 g 10% li NaOH eritmasi bilan neytrallangan. Dastlabki aralashmani yondirilishidan hosil bo'lgan gaz ohakli suvdan o'tkazilganda 90 g cho'kma tushgan. Dastlabki aralashmadagi anilinning massa ulushini (%) toping.

A) 29,47 B) 31,42
C) 15,88 D) 47,3

219. Anilin, benzol va fenol aralashmasidan quruq holdagi HCl gazi o'tkazilganda 5,18 g cho'kma tushgan. Cho'kma ajratilib, eritma 8 g 10% li NaOH eritmasi bilan neytrallangan. Dastlabki aralashmani yondirilishidan hosil bo'lgan gaz ohakli suvdan o'tkazilganda 90 g cho'kma tushgan. Dastlabki aralashmadagi benzolning massa ulushini (%) toping.

A) 55,62 B) 31,42 C) 15,88
D) 47,3

220. Anilin, benzol va fenol aralashmasidan quruq holdagi HCl gazi o'tkazilganda 5,18 g cho'kma tushgan. Cho'kma ajratilib, eritma 8 g 10% li NaOH eritmasi bilan neytrallangan. Dastlabki aralashmani yondirilishidan hosil bo'lgan gaz ohakli suvdan o'tkazilganda 90 g cho'kma tushgan. Dastlabki aralashmadagi fenolning massa ulushini (%) toping.

A) 14,9 B) 31,42 C) 15,88 D) 47,3

221. 32,45 g silvinitga 37,25g KCl qo'shilganda silvinitdagi protonlar yig'indisi aralashma tarkibidagi moddalarning protonlari va NaClning elektronlari yig'indisining 37,14 foizini tashkil qilsa, dastlab silvinitdagi moddalar qanday mol nisbatda bo'lgan?

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

222. 32,45 g silvinitga 37,25g KCl qo'shilganda silvinitdagi protonlar yig'indisi aralashma tarkibidagi moddalarning protonlari va NaClning elektronlari yig'indisining 37,14 foizini tashkil qilsa, dastlab silvinitdagi KCl ning massa ulushini (%) toping.

A) 46 B) 54 C) 71,8 D) 28,2

223. 32,45 g silvinitga 37,25g KCl qo'shilganda silvinitdagi protonlar yig'indisi aralashma tarkibidagi moddalarning protonlari va NaClning elektronlari yig'indisining 37,14 foizini tashkil qilsa, dastlab silvinitdagi NaCl ning massa ulushini (%) toping.

A) 46 B) 54 C) 71,8 D) 28,2

224. 32,45 g silvinitga 37,25g KCl qo'shilganda silvinitdagi protonlar yig'indisi aralashma tarkibidagi moddalarning protonlari va NaClning elektronlari yig'indisining 37,14 foizini tashkil qilsa, dastlab silvinitdagi KCl ning mol ulushini (%) toping.

A) 46 B) 54 C) 40 D) 60

225. 32,45 g silvinitga 37,25g KCl qo'shilganda silvinitdagi protonlar yig'indisi aralashma tarkibidagi moddalarning protonlari va NaClning elektronlari yig'indisining 37,14 foizini tashkil qilsa, hosil bo'lgan aralashmadagi KCl ning massa ulushini (%) toping.

A) 46 B) 54 C) 74,8 D) 25,2

226. 32,45 g silvinitga 37,25g KCl qo'shilganda silvinitdagi protonlar yig'indisi aralashma tarkibidagi moddalarning protonlari va NaClning elektronlari yig'indisining 37,14 foizini tashkil qilsa, dastlab silvinitdagi NaCl ning mol ulushini (%) toping.

A) 46 B) 54 C) 40 D) 60

227. 128 g qo'sh superfosfat va pretsipitat aralashmasi bor. Shu ashmadagi pretsipitat tarkibidagi P_2O_5 ning miqdori qo'sh superfosfat tarkibidagi P_2O_5 miqdorining 25% ini tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi Ca elementi fosforning massa jihatdan necha foizini tashkil qiladi?

A) 77,4 B) 43,63 C) 17 D) 74,7

228. 128 g qo'sh superfosfat va pretsipitat aralashmasi bor. Shu ashmadagi pretsipitat tarkibidagi P_2O_5 ning miqdori qo'sh superfosfat tarkibidagi P_2O_5 miqdorining 25% ini tashkil qilsa, aralashmadagi P_2O_5 miqdorini (g) toping.

A) 63,9 B) 24 C) 17 D) 74,7

229. 128 g qo'sh superfosfat va pretsipitat aralashmasi bor. Shu ashmadagi pretsipitat tarkibidagi P_2O_5 ning miqdori qo'sh superfosfat tarkibidagi P_2O_5 miqdorining 25% ini tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi pretsipitatning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 24 B) 43,63 C) 77,4 D) 74,7

230. 128 g qo'sh superfosfat va pretsipitat aralashmasi bor. Shu ashmadagi pretsipitat tarkibidagi P_2O_5 ning miqdori qo'sh superfosfat tarkibidagi P_2O_5 miqdorining 25% ini tashkil qilsa, dastlabki aralashmadagi superfosfatning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 76 B) 43,63 C) 57,4 D) 74

231. Nitrat kislota eritmasining rux bilan reaksiyasi natijasida NO_2 va NO gazlari 1:3 mol nisbatda hosil bo'lgan. 1 mol ruxni eritish uchun necha mol nitrat kislota tutgan eritma sarflanadi?

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

232. Nitrat kislota eritmasining rux bilan reaksiyasi natijasida NO_2 va NO gazlari 1:1 mol nisbatda hosil bo'lgan. 1 mol ruxni eritish uchun necha gramm nitrat kislota tutgan eritma sarflanadi?

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

233. Nitrat kislota eritmasining mis bilan reaksiyasi natijasida NO_2 va NO gazlari 0,5:1 mol nisbatda hosil bo'lgan. 1,4 mol misni eritish uchun necha mol nitrat kislota tutgan eritma sarflanadi?

A) 2,8 B) 0,8 C) 4 D) 3,2

234. Nitrat kislota eritmasining mis bilan reaksiyasi natijasida NO_2 va NO gazlari 1:0,5 mol nisbatda hosil bo'lgan. 0,5mol misni eritish natijasida necha mol nitrat kislota sarflanadi?

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

235. 40% li ($\rho=1,2$ g/ml) HNO_3 eritmasidan 0,7M li eritma tayyorlash uchun dastlabki eritmani necha marta suyultirish kerak?

A) 10,88 B) 10 C) 9,2 D) 9,88

236. 25% li ($\rho=1,2$ g/ml) HCl eritmasidan 1,2M li eritma tayyorlash uchun dastlabki eritmani necha marta suyultirish kerak?

A) 6,85 B) 14,6 C) 5,85 D) 9,88

237. 40% li ($\rho=1$ g/ml) HNO_3 eritmasidan 0,7M li eritma tayyorlash uchun dastlabki eritmani necha marta suyultirish kerak?

A) 9,07 B) 8,07 C) 11,02 D) 7,09

238. 30% li ($\rho=1,2$ g/ml) HCl eritmasidan 1M li eritma tayyorlash uchun dastlabki eritmani necha marta suyultirish kerak?

A) 9,86 B) 10,14 C) 5,85 D) 7,88

239. 70% li ($\rho=1$ g/ml) H_2SO_4 eritmasidan 1,02M li eritma tayyorlash uchun dastlabki eritmani necha marta suyultirish kerak?

A) 7 B) 10 C) 10,88 D) 9,88

240. 60% li ($\rho=1,3$ g/ml) H_2SO_4 eritmasidan 1,5M li eritma tayyorlash uchun dastlabki eritmani necha marta suyultirish kerak?

A) 5,3 B) 7 C) 10,88 D) 9,88

241. Ammoniy bixromat tutgan aralashmaning 65,6 grammi parchalanganda 45,6 g qattiq qoldiq qolgan bo'lsa, dastlabki aralashma tarkibida necha foiz parchalanmaydigan modda bo'lgan?

A) 23,17 B) 25 C) 30,5 D) 24,7

242. Ammoniy bixromat tutgan aralashmaning 65,6 grammi parchalanganda 45,6 g qattiq qoldiq qolgan bo'lsa, dastlabki aralashma tarkibida necha foiz tuz bo'lgan?

A) 76,83 B) 75 C) 70,5 D) 84,7

243. Kimyoviy reaksiya tezligi 2 mol/l·min ga teng bo'lgan ekzotermik reaksiyaning temperatura koeffitsiyenti 2 ga teng. Shu reaksiyaning temperaturasi 30⁰S ga oshirilsa, reaksiya tezligi (mol/l·min) nechaga teng bo'ladi?

A) 0,25 B) 16 C) 0,125 D) 8

244. kimyoviy reaksiya tezligi 3 mol/l·min ga teng bo'lgan ekzotermik reaksiyaning temperatura koeffitsiyenti 3ga teng.

Shu reaksiyaning temperaturasi 20⁰S ga oshirilsa, reaksiya tezligi (mol/l·min) nechaga teng bo'ladi?

- A) 0,33 B) 9 C) 0,11 D) 27

245. Kimyoviy reaksiya tezligi 2 mol/l·min ga teng bo'lgan ekzotermik reaksiyaning temperatura koeffitsiyenti 2 ga teng. Shu reaksiyaning temperaturasi 30⁰S ga oshirilsa, hosil bo'lgan reaksiya tezligi boshlang'ich tezlikdan necha marta katta bo'ladi bo'ladi?

- A) 0,25 B) 16 C) 0,125 D) 8

246. Kimyoviy reaksiya tezligi 3 mol/l·min ga teng bo'lgan ekzotermik reaksiyaning temperatura koeffitsiyenti 3ga teng. Shu reaksiyaning temperaturasi 20⁰S ga oshirilsa, hosil bo'lgan reaksiya tezligi boshlang'ich tezlikdan necha marta katta bo'ladi bo'ladi?

- A) 0,33 B) 9 C) 0,11 D) 27

247. 5ta probirkaga H₂SO₄, NH₄Cl, AgNO₃, NaJ, KOH eritmalari quyilgan, ammo nomlari belgilanmagan. 1-probirka 3-probirka ga quyilganda gaz, 2-probirka ga quyilganda esa oq cho'kma, 2-probirka 5-probirka ga quyilganda sariq cho'kma hosil bo'lsa, qaysi probirkada qanday modda mavjud bo'lganini aniqlang.

248. 5ta probirkaga Na₃PO₄, AgNO₃, HCl, K₂CO₃ eritmalari quyilgan, ammo nomlari belgilanmagan. 1-probirka 2-probirka ga quyilganda sariq, 2-probirka 3-siga quyilganda oq cho'kma hosil bo'ldi, 3-probirka 4-probirka ga quyilganda gaz hosil bo'lsa, qaysi probirkada qanday modda mavjud bo'lganini aniqlang.

249. Etil spirtining mol ulushi 50% ga teng bo'lgan suvli eritmasining 128grammi 69g Na bo'lakchasi bilan ta'sirlashsa, necha g alkogolyat hosil bo'ladi?

- A) 68 B) 136 C) 204 D) 34

250. 100 g 92% li etil spirtining suvli eritmasi to'liq alkogolyatga aylanishi uchun necha g Na metalli bilan ta'sirlashishi kerak?

- A) 56,22 B) 46 C) 10,22 D) 47,5

251. 100 g 96% li metil spirtining suvli eritmasi to'liq alkogolyatga aylanishi uchun necha g Na metalli bilan ta'sirlashishi kerak?

- A) 74,11 B) 69 C) 80,5 D) 92

252. Metil spirtining mol ulushi 50% ga teng bo'lgan suvli eritmasining 100grammi 69g Na bo'lakchasi bilan ta'sirlashsa, necha g alkogolyat hosil bo'ladi?

- A) 54 B) 108 C) 162 D) 81

253. Etil spirtining mol ulushi 50% ga teng bo'lgan suvli eritmasining 128grammi 69g Na bo'lakchasi bilan ta'sirlashsa, hosil bo'lgan aralashma tarkibida qancha organik birikma mavjud?

- A) 114 B) 136 C) 68 D) 91

254. Metil spirtining mol ulushi 50% ga teng bo'lgan suvli eritmasining 100grammi 69g Na bo'lakchasi bilan ta'sirlashsa, hosil bo'lgan aralashma tarkibida qancha organik birikma mavjud?

- A) 86 B) 108 C) 54 D) 172

255. Metil spirtining mol ulushi 50% ga teng bo'lgan suvli eritmasining 100 grammi 69g Na bo'lakchasi bilan ta'sirlashganda hosil bo'lgan aralashma suvda eritildi. Olingan eritmani neytrallash uchun necha g fenol kerak?

- A) 188

256. Etil spirtining mol ulushi 50% ga teng bo'lgan suvli eritmasining 128grammi 69g Na bo'lakchasi bilan ta'sirlashganda hosil bo'lgan aralashma suvda eritildi. Olingan eritmani neytrallash uchun necha g fenol kerak?

- A) 86 B) 108 C) 54 D) 172

257. MeSO₄·nH₂O kristallogidrat tarkibida S – 12,8%, O- 57,6% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi metallni aniqlang.

- A) Cu B) Zn C) Co D) Ca

258. MeSO₄·nH₂O kristallogidrat tarkibida S – 12,8%, O- 57,6% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi suvning miqdorini (n) aniqlang.

- A) 5 B) 2 C) 7 D) 9

259. MeSO₄·nH₂O kristallogidrat tarkibida S – 12,8%, O- 57,6% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi metallning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 25,6 B) 22,65 C) 22,37 D) 20,14

260. MeSO₄·nH₂O kristallogidrat tarkibida S – 11,51%, O- 63,6% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi metallni aniqlang.

- A) Zn B) Ca C) Fe D) Mg

261. MeSO₄·nH₂O kristallogidrat tarkibida S – 11,51%, O- 63,6% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi metallning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 22,65 B) 20,14 C) 22,37 D) 15,27

262. MeSO₄·nH₂O kristallogidrat tarkibida S – 11,51%, O- 63,6% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi suvning miqdorini (n) aniqlang.

- A) 7 B) 10 C) 9 D) 5

263. MeSO₄·nH₂O kristallogidrat tarkibida S – 18,6%, O- 55,8% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi suvning miqdorini (n) aniqlang.

- A) 2 B) 7 C) 5 D) 8

264. MeSO₄·nH₂O kristallogidrat tarkibida S – 18,6%, O- 55,8% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi metallning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 23,26 B) 15,4 C) 29,8 D) 32,65

265. MeSO₄·nH₂O kristallogidrat tarkibida S – 18,6%, O- 55,8% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi metallni aniqlang.

- A) Ca B) Cu C) Mg D) Fe

266. Me₂SO₄·nH₂O kristallogidrat tarkibida S – 9.94%, O- 69,56% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi metallni aniqlang.

- A) Na B) Li C) K D) Cu

267. Me₂SO₄·nH₂O kristallogidrat tarkibida S – 9.94%, O- 69,56% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi suvning miqdorini (n) aniqlang.

- A) 10 B) 8 C) 3 D) 1

268. Me₂SO₄·nH₂O kristallogidrat tarkibida S – 9.94%, O- 69,56% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi metallning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 14,3 B) 4.83 C) 22 D) 16,1

269. Me₂(SO₄)₃·nH₂O kristallogidrat tarkibida S – 20,5%, O- 64,96% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi suvning miqdorini (n) aniqlang.

- A) 7 B) 18 C) 10 D) 12

270. $\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ kristallogidрати tarkibida S – 20,5%, O- 64,96% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi metallning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 11,54 B) 20 C) 21,3 D) 31,7

271. $\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ kristallogidрати tarkibida S – 20,5%, O- 64,96% ga teng. Kristallogidrat tarkibidagi metallni aniqlang.

A) Al B) Cr C) Fe D) Co

272. 785,7 ml AgNO_3 eritmasiga temir plastinkasi tushirilganda, plastinka massasi 4 grammga o'zgargan. Olingan eritmaga Avogadro sonidan 31,1 marta ko'p elektron tutgan 70,1 g NaBr va RbBr aralashmasi qo'shilganda, eritmadagi kumush ionlarini to'la cho'ktirishga yetarli bo'lsa, boshlang'ich eritmadagi AgNO_3 ning molyar konsentratsiyasini aniqlang.

A) 0,7M B) 0,5M C) 0,6M D) 0,4M

273. 840 ml AgNO_3 eritmasiga mis plastinkasi tushirilganda, plastinka massasi 1,52 grammga o'zgargan. Olingan eritmaga Avogadro sonidan 12 marta ko'p elektron tutgan 25 g KCl va NaCl aralashmasi qo'shilganda, eritmadagi kumush ionlarini to'la cho'ktirishga yetarli bo'lsa, boshlang'ich eritmadagi AgNO_3 ning molyar konsentratsiyasini aniqlang.

A) 0,5M B) 0,7M C) 0,6M D) 0,4M

274. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 20% ga kam bo'lsa, alkenning formulasini aniqlang.

A) C_3H_6 B) C_4H_8 C) C_2H_4 D) C_5H_{10}

275. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 20% ga kam bo'lsa, boshlang'ich aralashmaning o'rtacha molekulyar massasini toping.

A) 33

276. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 20% ga kam bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi alkenning massa ulushini toping.

A) 12,72

277. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 20% ga kam bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi kislorodning massa ulushini toping.

A) 87,27

278. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 20% ga kam bo'lsa, boshlang'ich aralashmadagi alkenning va kislorodning massa nisbatini aniqlang.

A) 1:6,857

279. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 20% ga kam bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi CO_2 ning massa ulushini aniqlang.

A) 47,82

280. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 20% ga kam bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi O_2 ning massa ulushini aniqlang.

A) 52,18

281. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 20% ga kam bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmaning o'rtacha molekulyar massasini toping.

A) 36,8

282. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 20% ga kam bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushini aniqlang.

A) 40

283. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 20% ga kam bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi O_2 ning hajmiy ulushini aniqlang.

A) 60

284. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 20% ga kam bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi gazlarning massa nisbatini aniqlang.

A) 1;1,1

285. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 50% ga kam bo'lsa, alkenning formulasini aniqlang.

A) C_2H_4

286. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 50% ga kam bo'lsa, boshlang'ich aralashmaning o'rtacha molekulyar massasini toping.

A) 31,6

287. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 10% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushi O_2 nikidan 50% ga

A) 8.86

A) 91.14

A) 1;10.28

A) 31.42

A) 68.57

A) 35

A)25

A)75

A) 1;2.18

A) C_4H_8

A) 34.88

A)19.26

A)80.74

A) 1;4.2

A) 80.5

A) 19.5

A) 41

303. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 12% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi O₂ ning hajmiy ulushi CO₂ nikidan 50% ga

kam bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi CO₂ ning hajmiy ulushini aniqlang.

A) 75

304. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 12% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi O₂ ning hajmiy ulushi CO₂ nikidan 50% ga kam bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi O₂ ning hajmiy ulushini aniqlang.

A) 25

305. tarkibida alkenning hajmiy ulushi 12% ga teng bo'lgan alken va kislorod aralashmasi to'liq yondirilganda hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlangandan so'ng, qolgan aralashmadagi O₂ ning hajmiy ulushi CO₂ nikidan 50% ga kam bo'lsa, hosil bo'lgan aralashmadagi gazlarning massa nisbatini aniqlang.

A) 1;4.12

306. 11,5 gr natriy metali 3,36l kislorodda oksidlandi va qizdirish davom ettirildi. Xosil bo'lgan qattiq modda(lar) issiq suvda eritilishidan xosil bo'lgan ishqor massasini (gr) toping.

A) 24 B) 20 C) 40 D) 15

307. 11,5 gr natriy metali 3,36l kislorodda oksidlandi va qizdirish davom ettirildi. Xosil bo'lgan qattiq modda(lar) issiq suvda eritilishidan xosil bo'lgan ishqor miqdorini (mol) toping.

A) 0,5 B) 0,6 C) 1 D) 0,375

308. 11,5 gr natriy metali 3,36l kislorodda oksidlandi va qizdirish davom ettirildi. Xosil bo'lgan qattiq modda(lar) 200 gr issiq suvda eritilishidan xosil bo'lgan ishqor eritmasining massa ulushini (%) da toping.

A) 20,5 B) 10,7 C) 11,5 D) 9,28

309. 11,5 gr natriy metali 3,36l kislorodda oksidlandi va qizdirish davom ettirildi. Xosil bo'lgan qattiq modda(lar) issiq suvda eritilishidan xosil bo'lgan gazning miqdorini (mol) aniqlang.

A) 0,06 B) 0,025 C) 0,02 D) gaz ajralmaydi.

310. 11,5 gr natriy metali 3,36l kislorodda oksidlandi va qizdirish davom ettirildi. Xosil bo'lgan qattiq modda(lar) issiq suvda eritilishidan xosil bo'lgan gaz hajmini (l) aniqlang.

A) 0,56 B) 0,336 C) 0,112 D) gaz ajralmaydi.

311. 6,9 gr natriy metali 2,24 l kislorodda oksidlandi va qizdirish davom ettirildi. Xosil bo'lgan qattiq modda(lar) issiq suvda eritilishidan xosil bo'lgan ishqor massasini (gr) toping.

A) 12 B) 20 C) 40 D) 15

312. 6,9 gr natriy metali 2,24 l kislorodda oksidlandi va qizdirish davom ettirildi. Xosil bo'lgan qattiq modda(lar) issiq suvda eritilishidan xosil bo'lgan ishqor miqdorini (mol) toping.

A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,375

313. 6,9 gr natriy metali 2,24l kislorodda oksidlandi va qizdirish davom ettirildi. Xosil bo'lgan qattiq modda(lar) 100 gr issiq suvda eritilishidan xosil bo'lgan ishqor eritmasining massa ulushini (%) da toping.

A) 20,5 B) 12 C) 11,87 D) 10,98

314. 6,9 gr natriy metali 2,24 l kislorodda oksidlandi va qizdirish davom ettirildi. Xosil bo'lgan qattiq modda(lar) issiq suvda eritilishidan xosil bo'lgan gazning miqdorini (mol) aniqlang

A) 0,06 B) 0,025 C) 0,02 D) gaz ajralmaydi.

315. 6,9 gr natriy metali 2,24 l kislorodda oksidlandi va qizdirish davom ettirildi. Xosil bo'lgan qattiq modda(lar) issiq suvda eritilishidan xosil bo'lgan gazning hajmini (l) aniqlang.

A) 0,56 B) 0,336 C) 0,112 D) gaz ajralmaydi.

316. Mol nisbatlari 2,5:1 bo'lgan CD₄ va H₂O tarkibidagi neytronlar soni ayirmasi 8,5 ga teng bo'lsa boshlang'ich aralashmaning massasini toping.

A) 34 B) 9 C) 25 D) 15

317. Mol nisbatlari 2,5:1 bo'lgan CD₄ va H₂O tarkibidagi neytronlar soni ayirmasi 8,5 ga teng bo'lsa boshlang'ich aralashmadagi CD₄ massasini toping.

A) 34 B) 9 C) 25 D) 15

318. Mol nisbatlari 2,5:1 bo'lgan CD₄ va H₂O tarkibidagi neytronlar soni ayirmasi 8,5 ga teng bo'lsa boshlang'ich aralashmadagi H₂O massasini toping.

A) 34 B) 9 C) 25 D) 15

319. Mol nisbatlari 2,5:1 bo'lgan CD₄ va H₂O tarkibidagi neytronlar soni ayirmasi 8,5 ga teng bo'lsa boshlang'ich aralashmaning mol yig'indisini toping.

A) 1,75 B) 3,5 C) 2,85 D) 4,75

320. Mol nisbatlari 2,5:1 bo'lgan CD₄ va H₂O tarkibidagi neytronlar soni ayirmasi 8,5 ga teng bo'lsa boshlang'ich aralashmadagi CD₄ ning molini toping.

A) 1,75 B) 1,25 C) 2,85 D) 4,75

321. Mol nisbatlari 2,5:1 bo'lgan CD₄ va H₂O tarkibidagi neytronlar soni ayirmasi 8,5 ga teng bo'lsa boshlang'ich aralashmadagi H₂O ning molini toping.

A) 1,75 B) 1,25 C) 0,5 D) 4,75

322. Mol nisbatlari 1,5:0,5 bo'lgan NH₃ va PH₃ tarkibidagi neytronlar soni ayirmasi 3 ga teng bo'lsa boshlang'ich aralashmadagi NH₃ massasini toping.

A) 20,4 B) 51 C) 38 D) 30,6

323. Mol nisbatlari 1,5:0,5 bo'lgan NH₃ va PH₃ tarkibidagi neytronlar soni ayirmasi 3 ga teng bo'lsa boshlang'ich aralashmadagi PH₃ massasini toping.

A) 20,4 B) 51 C) 38 D) 30,6

324. Mol nisbatlari 1,5:0,5 bo'lgan NH₃ va PH₃ tarkibidagi neytronlar soni ayirmasi 3 ga teng bo'lsa boshlang'ich aralashmaning mol yig'indisini toping.

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

325. Mol nisbatlari 1,5:0,5 bo'lgan NH₃ va PH₃ tarkibidagi neytronlar soni ayirmasi 3 ga teng bo'lsa boshlang'ich aralashmaning massasini toping.

A) 20,4 B) 51 C) 38 D) 30,6

326. Mol nisbatlari 1,5:0,5 bo'lgan NH_3 va PH_3 tarkibidagi neytronlar soni ayirmasi 3 ga teng bo'lsa boshlang'ich aralashmadagi NH_3 ning molini toping

A) 1,75 B) 2,4 C) **1,8** D) 4,75

327. Mol nisbatlari 1,5:0,5 bo'lgan NH_3 va PH_3 tarkibidagi neytronlar soni ayirmasi 3 ga teng bo'lsa boshlang'ich aralashmadagi PH_3 ning molini toping

A) 1,75 B) 2,4 C) 1,8 D) **0,6**

328. Alumiiniyning samolyotsozlikda ishlatiladigan qotishmasini aniqlang.

A) duraluminiy B) korund C) boksit D) karborund

329. Qaysi tuz kislotalarda ham erimaydi.

A) CaCO_3 B) BaCO_3 C) SrSO_4 D) CaSO_4

330. 5,6 gr xromli temirtosh uglerod bilan qaytarilganda xosil bo'lgan aralashmaga xlorid kislota ta'sir ettirildi. Ajralib chiqqan gazdan necha litr (n.sh) vodorod sulfid olish mumkin. (Reaksiya unumi 75%.)

A) 1,68 B) 1,26 C) 2,24 D) 1,84

331. 5,6 gr xromli temirtosh uglerod bilan qaytarilganda xosil bo'lgan aralashmaga xlorid kislota ta'sir ettirildi. Ajralib chiqqan gazdan necha litr (n.sh) vodorod xlorid olish mumkin. (Reaksiya unumi 75%.)

A) 2,52 B) 3,36 C) 2,24 D) 1,85

332. 5,6 gr xromli temirtosh uglerod bilan qaytarilganda xosil bo'lgan aralashmani eritish uchun necha ml 36,5% ($\rho = 1,2 \text{ g/ml}$) li xlorid kislota eritmasi zarur. (Reaksiya unumi 75%.)

A) 9,375 B) 11,25 C) 10,85 D) 20,85

333. 22,4 gr xromli temirtosh uglerod bilan qaytarilganda xosil bo'lgan aralashmani eritish uchun necha ml 7,3 % ($\rho = 1,2 \text{ g/ml}$) li xlorid kislota eritmasi zarur.

A) 250 B) 300 C) 180 D) 275

334. 22,4 gr xromli temirtosh uglerod bilan qaytarilganda xosil bo'lgan aralashmani eritish uchun necha gr 7,3 % ($\rho = 1,2 \text{ g/ml}$) li xlorid kislota eritmasi zarur.

A) 250 B) 300 C) 180 D) 275

335. 22,4 gr xromli temirtosh uglerod bilan qaytarilganda xosil bo'lgan aralashmaga xlorid kislota ta'sir ettirildi. Ajralib chiqqan gazdan necha litr (n.sh) vodorod xlorid olish mumkin. (Reaksiya unumi 80%.)

A) 13,44 B) 3,36 C) 6,72 D) 10,752

336. 0,1 M alumiiniy sulfat ($\alpha = 80\%$) va 0,2 M temir (II) xlorid ($\alpha = 75\%$) dissotsialanishidan xosil bo'lgan kation va anionlar mol nisbatini aniqlang.

A) 1:2,75 B) 1:1,742 C) 1:3,75 D) 1:1,945

337. 0,1 M alumiiniy sulfat ($\alpha = 80\%$) va 0,2 M temir (II) xlorid ($\alpha = 75\%$) dissotsialanishidan xosil bo'lgan anion sonining kation sonidan ayirmasini toping.

A) 0,36 B) 0,75 C) 0,23 D) 0,56

338. 0,2 M natriy fosfat ($\alpha = 75\%$) va 0,4 M alumiiniy xlorid ($\alpha = 60\%$) dissotsialanishidan xosil bo'lgan kation va anionlar mol nisbatini aniqlang.

A) 1:2,75 B) 1:1,26 C) 1:3,75 D) 1:1,945

339. 0,2 M natriy fosfat ($\alpha = 75\%$) va 0,4 M alumiiniy xlorid ($\alpha = 60\%$) dissotsialanishidan xosil bo'lgan anion sonining kation sonidan ayirmasini toping.

A) 0,36 B) 0,75 C) 0,23 D) 0,18

340. 12 gr NaH necha gr suv bilan ta'sirlashib 20 %li eritma hosil qiladi?

A) 89 B) 88 C) 87 D) 80

341. 24 gr NaH necha gr suv bilan ta'sirlashib 20 %li eritma hosil qiladi?

A) 174 B) 176 C) 178 D) 160

342. 12 gr NaH necha gr suv bilan ta'sirlashib 40 %li eritma hosil qiladi?

A) 37 B) 39 C) 38 D) 40

343. 12 gr NaH necha gr suv bilan ta'sirlashib 10 %li eritma hosil qiladi?

A) 188 B) 190 C) 187 D) 189

344. 20 gr KH necha gr suv bilan ta'sirlashib 20 %li eritma hosil qiladi?

A) 120 B) 121 C) 119 D) 112

345. 80 gr KH necha gr suv bilan ta'sirlashib 80 %li eritma hosil qiladi?

A) 64 B) 60 C) 62 D) 28

346. 20 gr KH necha gr suv bilan ta'sirlashib 10 %li eritma hosil qiladi?

A) 260 B) 261 C) 259 D) 252

347. 40 gr KH necha gr suv bilan ta'sirlashib 20 %li eritma hosil qiladi?

A) 240 B) 224 C) 226 D) 242

348. 40 gr KH necha gr suv bilan ta'sirlashib 40 %li eritma hosil qiladi?

A) 120 B) 101 C) 102 D) 84

349. 40 gr KH necha gr suv bilan ta'sirlashib 10 %li eritma hosil qiladi?

A) 520 B) 522 C) 504 D) 506

350. 200 gr 16% li mis (II) sulfat eritmasi to'liq elektroliz qilinganda 17,5% li eritma olindi. Eritmadan necha faradey tok o'tganini aniqlang.

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

351. 100 gr 8% li mis (II) sulfat eritmasi to'liq elektroliz qilinganda 8,167% li eritma olindi. Eritmadan necha faradey tok o'tganini aniqlang.

A) 0,1 B) 4,1 C) 8 D) 0,25

352. 160 gr 10% li mis (II) sulfat eritmasi to'liq elektroliz qilinganda 10% li eritma olindi. Eritmadan necha faradey tok o'tganini aniqlang.

- A) 0,1 B) 0,2 C) 6 D) 6,2

353. 800 gr 20% li mis (II) sulfat eritmasi to'liq elektroliz qilinganda 13,96% li eritma olindi. Eritmadan necha faradey tok o'tganini aniqlang.

- A) 4 B) 2 C) 2,2 D) 5

354. 500 gr 8% li mis (II) sulfat eritmasi to'liq elektroliz qilinganda 5,2017% eritma olindi. Eritmadan necha faradey tok o'tganini aniqlang.

- A) 1,5 B) 1 C) 0,5 D) 5,5

355. 14,2 gr fosfor (V) oksid noma'lum massali suvda eritilganda olingan eritmadagi kislorod atomlar soni $65,016 \cdot 10^{23}$ tani tashkil etsa reaksiya uchun olingan suv massasini toping.

- A) 5,4 gr B) 185,4 C) 180 D) 102

356. 14,2 gr fosfor (V) oksid noma'lum massali suvda eritilganda olingan eritmadagi kislorod atomlar soni $65,016 \cdot 10^{23}$ tani tashkil etsa olingan eritmaning konsentratsiyasini aniqlang.

- A) 9,82 % B) 15,2% C) 25,4% D) 38%

357. 14,2 gr fosfor (V) oksid noma'lum massali suvda eritilganda olingan eritmadagi kislorod atomlar soni $65,016 \cdot 10^{23}$ tani tashkil etsa xosil bo'lgan eritmadagi vodorod atomlar sonini aniqlang.

- A) $20 \cdot 6,02 \cdot 10^{23}$ B) $20,6 \cdot 6,02 \cdot 10^{23}$
C) $0,6 \cdot 6,02 \cdot 10^{23}$ D) $29,8 \cdot 6,02 \cdot 10^{23}$

358. α -aminokislota bilan birlamchi aminning 19,5 gr aralashmasi (mol nisbat 2:1) 109,5 gr 10% li xlorid kislota bilan reaksiyaga kirisha oladi. Dastlabki aralashmada uglerod atomlari soni bir xil bo'lsa birlamchi aminni massasini (gr) toping.

- A) 15 B) 4,5 C) 7,5 D) 9

359. α -aminokislota bilan birlamchi aminning 19,5 gr aralashmasi (mol nisbat 2:1) 109,5 gr 10% li xlorid kislota bilan reaksiyaga kirisha oladi. Dastlabki aralashmada uglerod atomlari soni bir xil bo'lsa α -aminokislota massasini toping.

- A) 15 B) 4,5 C) 7,5 D) 9

360. α -aminokislota bilan birlamchi aminning 45,5 gr aralashmasi (mol nisbat 3:2) 73 gr 25% li xlorid kislota bilan reaksiyaga kirisha oladi. Dastlabki aralashmada uglerod atomlari soni bir xil bo'lsa moddalarni toping.

- A) α -aminopropion kislota, propil amin
B) α -aminosirka kislota, etilamin
C) α -aminobutan kislota, butilamin
D) α -aminosirka kislota, metilamin

361. α -aminokislota bilan birlamchi aminning 45,5 gr aralashmasi (mol nisbat 3:2) 73 gr 25% li xlorid kislota bilan reaksiyaga kirisha oladi. Dastlabki aralashmada uglerod atomlari soni bir xil bo'lsa birlamchi amin massasini (gr) toping.

- A) 6,18 B) 30,9 C) 14,6 D) 4,38

362. α -aminokislota bilan birlamchi aminning 45,5 gr aralashmasi (mol nisbat 3:2) 73 gr 25% li xlorid kislota bilan reaksiyaga kirisha oladi. Dastlabki aralashmada uglerod atomlari soni bir xil bo'lsa α -aminokislota massasini toping.

- A) 6,18 B) 30,9 C) 14,6 D) 4,38

363. $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \xrightarrow{\text{CrO}_3} \text{X} + \text{Y}$. Reaksiyada hosil bo'lgan moddalarni aniqlang.

- A) atseton va sirka kislota B) butanon-2 va sirka kislota
C) butanon-2 va propan kislota **D) atseton va propan kislota**

364. Tarkibida $144,48 \cdot 10^{23}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 necha gr suvda eritilganda tarkibida $198,66 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ladi.

- A) 54 B) 72 C) 108 D) 18

365. Tarkibida $144,48 \cdot 10^{23}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $198,66 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ladi. Oleum tarkibini aniqlang.

- A) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \text{SO}_3$ B) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 0,5 \text{SO}_3$
C) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 3\text{SO}_3$ D) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 6\text{SO}_3$

366. Tarkibida $144,48 \cdot 10^{23}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $198,66 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ladi. Oleum massasini aniqlang.

- A) 534 B) 374 C) 338 D) 454

367. Tarkibida $144,48 \cdot 10^{23}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $198,66 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ldi. Olingan oleum tarkibidagi oltingugurt atomlari sonini aniqlang.

- A) $36,12 \cdot 10^{23}$ B) $18,06 \cdot 10^{23}$
C) $24,08 \cdot 10^{23}$ D) $12,04 \cdot 10^{23}$

368. Tarkibida $144,48 \cdot 10^{23}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $198,66 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ldi. Olingan oleum tarkibidagi kislorod atomlari sonini aniqlang.

- A) $96,32 \cdot 10^{23}$ B) $126,42 \cdot 10^{23}$
C) $24,08 \cdot 10^{23}$ D) $72,24 \cdot 10^{23}$

369. Tarkibida $36,12 \cdot 10^{23}$ atomi bor bo'lgan SO_3 necha gr suvda eritilganda tarkibida $45,15 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ladi.

- A) 9 B) 72 C) 54 D) 18

370. Tarkibida $36,12 \cdot 10^{23}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $45,15 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ladi. Oleum tarkibini aniqlang.

- A) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{SO}_3$ B) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 0,5 \text{SO}_3$
C) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 3\text{SO}_3$ D) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 6\text{SO}_3$

371. Tarkibida $36,12 \cdot 10^{23}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $45,15 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ladi. Oleum massasini aniqlang.

- A) 129 B) 89 C) 138 D) 338

372. Tarkibida $36,12 \cdot 10^{23}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $45,15 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi

xosil bo'ldi. Olingan oleum tarkibidagi oltingugurt atomlari sonini aniqlang.

- A) $9,03 \cdot 10^{23}$ B) $18,06 \cdot 10^{23}$
C) $24,08 \cdot 10^{23}$ D) $12,04 \cdot 10^{23}$

373. Tarkibida $36,12 \cdot 10^{23}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $45,15 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ldi. Olingan oleum tarkibidagi kislorod atomlari sonini aniqlang.

- A) $96,32 \cdot 10^{23}$ B) $30,1 \cdot 10^{23}$
C) $24,08 \cdot 10^{23}$ D) $72,24 \cdot 10^{23}$

374. Tarkibida $12,04 \cdot 10^{24}$ atomi bor bo'lgan SO_3 necha gr suvda eritilganda tarkibida $138,46 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ladi.

- A) 9 B) 72 C) 54 D) 18

375. Tarkibida $12,04 \cdot 10^{24}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $138,46 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ladi. Oleum tarkibini aniqlang.

- A) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{SO}_3$ B) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 4\text{SO}_3$
C) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 3\text{SO}_3$ D) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 6\text{SO}_3$

376. Tarkibida $12,04 \cdot 10^{24}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $138,46 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ladi. Oleum massasini aniqlang.

- A) 418 B) 623 C) 138 D) 338

377. Tarkibida $12,04 \cdot 10^{24}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $138,46 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ldi. Olingan oleum tarkibidagi oltingugurt atomlari sonini aniqlang.

- A) $30,1 \cdot 10^{23}$ B) $18,06 \cdot 10^{23}$
C) $24,08 \cdot 10^{23}$ D) $12,04 \cdot 10^{23}$

378. Tarkibida $12,04 \cdot 10^{24}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $138,46 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ldi. Olingan oleum tarkibidagi kislorod atomlari sonini aniqlang.

- A) $96,32 \cdot 10^{23}$ B) $30,1 \cdot 10^{23}$
C) $24,08 \cdot 10^{23}$ D) $72,24 \cdot 10^{23}$

379. Tarkibida $90,3 \cdot 10^{23}$ atomi bor bo'lgan SO_3 necha gr suvda eritilganda tarkibida $11,739 \cdot 10^{24}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ladi.

- A) 27 B) 72 C) 54 D) 18

380. Tarkibida $90,3 \cdot 10^{23}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $11,739 \cdot 10^{24}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ladi. Oleum tarkibini aniqlang.

- A) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{SO}_3$ B) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 4\text{SO}_3$
C) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 3\text{SO}_3$ D) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,5\text{SO}_3$

381. Tarkibida $90,3 \cdot 10^{23}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $11,739 \cdot 10^{24}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ladi. Oleum massasini aniqlang.

- A) 418 B) 623 C) 327 D) 338

382. Tarkibida $90,3 \cdot 10^{23}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $11,739 \cdot 10^{24}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ldi. Olingan oleum tarkibidagi oltingugurt atomlari sonini aniqlang.

- A) $22,575 \cdot 10^{23}$ B) $48,06 \cdot 10^{23}$
C) $24,08 \cdot 10^{23}$ D) $12,04 \cdot 10^{23}$

383. Tarkibida $90,3 \cdot 10^{23}$ ta atomi bor bo'lgan SO_3 suvda eritilganda tarkibida $11,739 \cdot 10^{24}$ ta atom tutgan oleum eritmasi xosil bo'ldi. Olingan oleum tarkibidagi kislorod atomlari sonini aniqlang.

- A) $76,755 \cdot 10^{23}$ B) $96,32 \cdot 10^{23}$
C) $24,08 \cdot 10^{23}$ D) $72,24 \cdot 10^{23}$

384. Кальций гидрокарбонат парчаланганда унинг массаси неча фоизга камаяди?

- A) 50 B) 38,27 C) 27,16 D) 61,7

385. Сув таркибидagi кислороднинг масса улуши, шу бирикма таркибидagi водороднинг масса улушидан неча марта кичик?

- A) 0,5 B) 0,125 C) 8 D) 16

386. Озон таъсирида кора рангли кўрғошин бирикмасидан ҳосил бўлган модда 1,5 молни ташкил этса, ажралган газ массасини аниқланг.

- A) 24 B) 48 C) 64 D) 96

387. Темир кольчедани ва темир сульфид аралашмаларидан 1 молдан олинса, улар орасида неча грамм фарқ юзага келади?

- A) 0 B) 32 C) 64 D) 56

388. $[\text{O}_2 + \text{O}_3]$ газлари аралашмасининг 5,6 л (н.ш) да 10 г келди. Бошланғич аралашмадаги O_3 нинг масса улушини аниқланг (%).

- A) 50 B) 60 C) 40 D) 80

389. Пероксидларга совук сув таъсир этирилса ҳосил бўлади?

- A) водород пероксид B) кислород C) водород D) озон

390. 250 gr mis (II) sulfat eritmasiga 16,8 gr Fe plastinka tushirildi. Mis batamom ajralib chiqqandan so'ng plastinka metallarining to'liq ajralib chiqichi uchun 100 ml (1,26 g/ml) 50% li HNO_3 sarflandi. Boshlang'ich aralashmadagi tuzning konsentratsiyasini (%) aniqlang.

- A) 9,6 B) 18 C) 19,2 D) 12

391. 150 gr mis (II) sulfat eritmasiga 11,2 gr Fe plastinka tushirildi. Mis batamom ajralib chiqqandan so'ng plastinka metallarining to'liq ajralib chiqichi uchun 80 ml (1,26 g/ml) 37,5 % li HNO_3 sarflandi. Boshlang'ich aralashmadagi tuzning konsentratsiyasini (%) aniqlang.

- A) 16 B) 18 C) 12 D) 24

392. 200 gr mis (II) sulfat eritmasiga 28 gr Fe plastinka tushirildi. Mis batamom ajralib chiqqandan so'ng plastinka metallarining to'liq ajralib chiqichi uchun 200 ml (1,26 g/ml) 40 % li HNO_3 sarflandi. Boshlang'ich aralashmadagi tuzning konsentratsiyasini (%) aniqlang.

A) 12 B) 18 C) 24 D) 48

393. 200 gr mis (II) sulfat eritmasiga 14 gr Fe plastinka tushirildi. Mis batamom ajralib chiqqandan so'ng plastinka metallarining to'liq ajralib chiqichi uchun 100 ml (1,26 g/ml) 40 % li HNO_3 sarflandi. Boshlang'ich aralashmadagi tuzning konsentratsiyasini (%) aniqlang.

A) 12 B) 18 C) 24 D) 48

394. 200 gr mis (II) sulfat eritmasiga 22,4 gr Fe plastinka tushirildi. Mis batamom ajralib chiqqandan so'ng plastinka metallarining to'liq ajralib chiqichi uchun 150 ml (1,05 g/ml) 48% li HNO_3 sarflandi. Boshlang'ich aralashmadagi tuzning konsentratsiyasini (%) aniqlang.

A) 12 B) 18 C) 24 D) 48

395. Kaliy karbonat va natriy karbonat kristallogidрати 6,9 : 14,3 massa nisbatda aralashtirildi. Aralashma yetarli miqdordagi suvda eritilganda natriy va kaliy ionlari molyar konsentratsiyalari teng bo'lgan eritma olindi. Kristallogidrat tarkibini aniqlang.

A) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$ B) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$
C) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$ D) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$

396. Kaliy karbonat va natriy karbonat kristallogidрати 2,76 : 6,44 massa nisbatda aralashtirildi. Aralashma yetarli miqdordagi suvda eritilganda natriy va kaliy ionlari molyar konsentratsiyalari teng bo'lgan eritma olindi. Kristallogidrat tarkibini aniqlang.

A) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$ B) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$
C) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$ D) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$

397. Kaliy karbonat va natriy karbonat kristallogidрати 0,69 : 1,25 massa nisbatda aralashtirildi. Aralashma yetarli miqdordagi suvda eritilganda natriy va kaliy ionlari molyar konsentratsiyalari teng bo'lgan eritma olindi. Kristallogidrat tarkibini aniqlang.

A) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$ B) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$
C) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$ D) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$

398. Kaliy karbonat va natriy karbonat kristallogidрати 5,52 : 9,28 massa nisbatda aralashtirildi. Aralashma yetarli miqdordagi suvda eritilganda natriy va kaliy ionlari molyar konsentratsiyalari teng bo'lgan eritma olindi. Kristallogidrat tarkibini aniqlang.

A) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$ B) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$
C) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$ D) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$

399. Kaliy karbonat va natriy karbonat kristallogidрати 17,25 : 26,75 massa nisbatda aralashtirildi. Aralashma yetarli miqdordagi suvda eritilganda natriy va kaliy ionlari molyar konsentratsiyalari teng bo'lgan eritma olindi. Kristallogidrat tarkibini aniqlang.

A) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$ B) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$
C) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$ D) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$

400. Xlor oksidlarining qaysi biri sabzi rangli, o'tkir hidli beqaror gaz, yonuvchi moddalarga tegib ketsa darhol portlaydi, suv bilan birikib xlorit kislotaga bilan xlorat kislotaga hosil qiladi:

A) ClO_2 B) Cl_2O_3
C) Cl_2O_7 D) Cl_2O

401. Cl_2 va SO_2 dan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 66,1 ga teng. Shu aralashmaning 1 moliga 2 mol A va B

gazlar (mol nisbati Cl_2 va SO_2 kabi) qo'shildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 41,5 ga teng bo'ldi. A va B gazlarni toping.

$\text{Mr}(\text{A}) - \text{Mr}(\text{B}) = 4$

A) O_2, N_2 B) CO_2, Ar
C) CO_2, O_3 D) Ne, CH_4

402. Cl_2 va SO_2 dan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 66,1 ga teng. Shu aralashmaning 1 moliga 2 mol A va B gazlar (mol nisbati Cl_2 va SO_2 kabi) qo'shildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 49,5 ga teng bo'ldi. A va B gazlarni toping.

$\text{Mr}(\text{A}) - \text{Mr}(\text{B}) = 4$

A) O_2, N_2 B) CO_2, Ar
C) O_3, CO_2 D) Ne, CH_4

403. Cl_2 va SO_2 dan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 66,1 ga teng. Shu aralashmaning 1 moliga 2 mol A va B gazlar (mol nisbati Cl_2 va SO_2 kabi) qo'shildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 52,167 ga teng bo'ldi. A va B gazlarni toping.

$\text{Mr}(\text{A}) - \text{Mr}(\text{B}) = 4$

A) O_2, N_2 B) CO_2, Ar
C) O_3, CO_2 D) Ne, CH_4

404. Cl_2 va SO_2 dan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 66,1 ga teng. Shu aralashmaning 1 moliga 2 mol A va B gazlar (mol nisbati Cl_2 va SO_2 kabi) qo'shildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 33,5 ga teng bo'ldi. A va B gazlarni toping. $\text{Mr}(\text{A}) - \text{Mr}(\text{B}) = 4$

A) O_2, N_2 B) CO_2, Ar
C) O_3, CO_2 D) Ne, CH_4

405. NO_2 va Ar dan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 42,4 ga teng. Shu aralashmaning 1 moliga 3 mol A va B gazlar (mol nisbati NO_2 va Ar kabi) qo'shildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 32,8 ga teng bo'ldi. A va B gazlarni toping. $\text{Mr}(\text{A}) - \text{Mr}(\text{B}) = 4$

A) O_2, N_2 B) CO_2, Ar
C) O_3, CO_2 D) Ne, CH_4

406. NO_2 va Ar dan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 42,4 ga teng. Shu aralashmaning 1 moliga 3 mol A va B gazlar (mol nisbati NO_2 va Ar kabi) qo'shildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 41,8 ga teng bo'ldi. A va B gazlarni toping. $\text{Mr}(\text{A}) - \text{Mr}(\text{B}) = 4$

A) O_2, N_2 B) CO_2, Ar
C) O_3, CO_2 D) Ne, CH_4

407. NO_2 va Ar dan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 42,4 ga teng. Shu aralashmaning 1 moliga 3 mol A va B gazlar (mol nisbati NO_2 va Ar kabi) qo'shildi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 44,8 ga teng bo'ldi. A va B gazlarni toping. $\text{Mr}(\text{A}) - \text{Mr}(\text{B}) = 4$

A) O_2, N_2 B) CO_2, Ar
C) O_3, CO_2 D) Ne, CH_4

408. NO_2 va Ar dan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi 42,4 ga teng. Shu aralashmaning 1 moliga 3 mol A va B

gazlar (mol nisbati NO_2 va Ar kabi) qo'shildi. Hosil bo'lgan gazlar aralshmasining o'rtacha molyar massasi 23,8 ga teng bo'ldi. A va B gazlarni toping. $M_r(A) - M_r(B) = 4$

- A) O_2, N_2 B) CO_2, Ar
C) CO_2, O_3 D) Ne, CH_4

409. S va O atomlari soni nisbati 1:3,625 nisbatda bo'lgan 2,92 gr oleumni qanday massadagi (gr)suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmaning pOH i 12 ga teng bo'ladi. ($\rho = 1,15$ gr/ml).

- A) 7360 **B) 7357,08**
C) 0,216 D) 5680

410. S va O atomlari soni nisbati 1:3,625 nisbatda bo'lgan oleumni 7357,08 gr massadagi suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmaning pOH i 12 ga teng bo'lsa oleumni massasini toping. ($\rho = 1,15$ gr/ml).

- A) 2,92 B) 3,136
C) 0,216 D) 3,625

411. S va O atomlari soni nisbati 1:3,625 nisbatda bo'lgan 2,92 gr oleumni 7357,08 gr massadagi suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmaning pOH ini toping. ($\rho = 1,15$ gr/ml).

- A) 12 B) 11 C) 10 D) 13

412. 2,92 gr oleumni 7357,08 gr massadagi suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmaning pOH i 12 ga teng bo'lsa oleum tarkibini toping. ($\rho = 1,15$ gr/ml).

- A) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 0,6 \text{SO}_3$ B) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{SO}_3$
C) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2,5\text{SO}_3$ D) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 0,8 \text{SO}_3$

413. S va O atomlari soni nisbati 1:3,625 nisbatda bo'lgan 2,92 gr oleumni 7357,08 gr massadagi suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmaning pOH i 12 ga teng bo'lsa eritmaning zichligini toping.

- A) 1,15 gr/ml B) 1,25 gr/ml
C) 0,5 gr/ml D) 1,84 gr/ml

414. S va O atomlari soni nisbati 1:3,4545 nisbatda bo'lgan 1,94 gr oleumni qanday massadagi (gr)suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmaning pOH i 13 ga teng bo'ladi. ($\rho = 1,25$ gr/ml).

- A) 550 **B) 548,06**
C) 0,216 D) 568

415. S va O atomlari soni nisbati 1:3,4545 nisbatda bo'lgan oleumni 548,06 gr massadagi suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmaning pOH i 13 ga teng bo'lsa oleumni massasini toping. ($\rho = 1,25$ gr/ml).

- A) 1,94 B) 3,136
C) 0,216 D) 3,625

416. S va O atomlari soni nisbati 1:3,4545 nisbatda bo'lgan 1,94 gr oleumni 548,06 gr massadagi suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmaning pOH ini toping. ($\rho = 1,25$ gr/ml).

- A) 12 B) 11 C) 10 D) 13

417. 1,94 gr oleumni 548,06 gr massadagi suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmaning pOH i 13 ga teng bo'lsa oleum tarkibini toping. ($\rho = 1,25$ gr/ml).

- A) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 0,6 \text{SO}_3$ B) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,2\text{SO}_3$
C) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2,5\text{SO}_3$ D) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 0,8 \text{SO}_3$

418. S va O atomlari soni nisbati 1:3,4545 nisbatda bo'lgan 1,94 gr oleumni 548,06 gr massadagi suvda eritilganda hosil bo'lgan eritmaning pOH i 13 ga teng bo'lsa eritmaning zichligini toping.

- A) 1,15 gr/ml B) 1,25 gr/ml
C) 0,5 gr/ml D) 1,84 gr/ml

419. 200 gr 6,2% li kaliy gidrofosfat eritmasiga 1,78 gr oleum eritmasi qo'shildi. Bunda olingan eritmadagi fosfat kislotaning nordon tuzlari massa ulushlari tenglashdi. Oleum tarkibini aniqlang.

- A) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \text{SO}_3$ B) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{SO}_3$
C) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 0,5 \text{SO}_3$ D) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,25 \text{SO}_3$

420. 200 gr 6,2% li kaliy gidrofosfat eritmasiga 1,78 gr oleum eritmasi qo'shildi. Bunda olingan eritmadagi fosfat kislotaning nordon tuzlari massa ulushlari tenglashdi. Oleum tarkibidagi oltingugurt (VI) oksid massasini aniqlang.

- A) 0,8 B) 0,98
C) 1,08 D) 0,78

421. 200 gr 6,2% li kaliy gidrofosfat eritmasiga 1,78 gr oleum eritmasi qo'shildi. Bunda olingan eritmadagi fosfat kislotaning nordon tuzlari massa ulushlari tenglashdi. Oleum tarkibidagi sulfat kislota massasini aniqlang.

- A) 0,8 B) 0,98
C) 1,08 D) 0,78

422. 400 gr 6,55% li natriy gidrofosfat eritmasiga 4,18 gr oleum eritmasi qo'shildi. Bunda olingan eritmadagi fosfat kislotaning nordon tuzlari massa ulushlari tenglashdi. Oleum tarkibini aniqlang.

- A) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 4 \text{SO}_3$ B) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{SO}_3$
C) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 0,5 \text{SO}_3$ D) $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 1,25 \text{SO}_3$

423. 400 gr 6,55% li natriy gidrofosfat eritmasiga 4,18 gr oleum eritmasi qo'shildi. Bunda olingan eritmadagi fosfat kislotaning nordon tuzlari massa ulushlari tenglashdi. Oleum tarkibidagi oltingugurt (VI) oksid massasini aniqlang.

- A) 3,2 B) 0,98
C) 1,08 D) 0,78

424 . 400 gr 6,55% li natriy gidrofosfat eritmasiga 4,18 gr oleum eritmasi qo'shildi. Bunda olingan eritmadagi fosfat kislotaning nordon tuzlari massa ulushlari tenglashdi. Oleum tarkibidagi sulfat kislota massasini aniqlang.

- A) 3,2 B) 0,98
C) 1,08 D) 0,78

425. 380 grammi natriy fosfat kristallogidrat 1,35 l suvda eritildi. Olingan eritmaning zichligi 0,865 gr/ml , natriy ioninig molyar konsentratsiyasi esa 1,5 mol/l bo'lsa kristallogidrat tuzilishini aniqlang.

- A) $\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$ B) $\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$
C) $\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$ D) $\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 18 \text{H}_2\text{O}$

426. Yog'ning to'la yonishi uchun 1,51 mol kislorod sarf bo'ldi. Bunda 1,02 mol suv va 1,06 mol karbonat angidrid gazi xosil bo'ldi. Yog'ning nisbiy molekulyar massasini (gr/mol) aniqlang.

A) 834 B) 890 C) 862 D) 806

427. Yog'ning to'la yonishi uchun 3,14 mol kislorod sarf bo'ldi. Bunda 2,12 mol suv va 2,2 mol karbonat anhidrid gazi xosil bo'ldi. Yog'ning nisbiy molekulyar massasini (gr/mol) aniqlang.

A) 834 B) 890 C) **862** D) 806

428. Yog'ning to'la yonishi uchun 0,725 mol kislorod sarf bo'ldi. Bunda 0,49 mol suv va 0,51 mol karbonat anhidrid gazi xosil bo'ldi. Yog'ning nisbiy molekulyar (gr/mol) massasini aniqlang.

A) 834 B) 890 C) 862 **D) 806**

429. Yog'ning to'la yonishi uchun 4,075 mol kislorod sarf bo'ldi. Bunda 2,75 mol suv va 2,85 mol karbonat anhidrid gazi xosil bo'ldi. Yog'ning nisbiy molekulyar (gr/mol) massasini aniqlang.

A) 834 **B) 890** C) 862 D) 806

430. O'simlik moyining to'la yonishi uchun 1,975 mol kislorod sarf bo'ldi. Bunda 1,25 mol suv va 1,425 mol karbonat anhidrid gazi xosil bo'ldi. Yog'ning nisbiy molekulyar (gr/mol) massasini aniqlang.

A) 880 B) 884 C) 862 D) 806

431. O'simlik moyining to'la yonishi uchun 2,4 mol kislorod sarf bo'ldi. Bunda 1,56 mol suv va 1,71 mol karbonat anhidrid gazi xosil bo'ldi. Yog'ning nisbiy molekulyar (gr/mol) massasini aniqlang.

A) 880 **B) 884** C) 878 D) 882

432. O'simlik moyining to'la yonishi uchun 4,71 mol kislorod sarf bo'ldi. Bunda 2,94 mol suv va 3,42 mol karbonat anhidrid gazi xosil bo'ldi. Yog'ning nisbiy molekulyar (gr/mol) massasini aniqlang

A) 880 B) 884 **C) 878** D) 882

433. O'simlik moyining to'la yonishi uchun 1,59 mol kislorod sarf bo'ldi. Bunda 1,02 mol suv va 1,14 mol karbonat anhidrid gazi xosil bo'ldi. Yog'ning nisbiy molekulyar (gr/mol) massasini aniqlang.

A) 880 B) 884 C) 878 **D) 882**

434. 240,8 gr ($\rho=1,204\text{g/ml}$) 1,25 M li CuSO_4 eritmasiga nomalum massadagi Fe plastinka tushirilganda plastinkaning 40% i eritmaga o'tib , eritmadagi CuSO_4 10 % ga teng bo'lib qoldi. Hosil bo'lgan plastinka massasini toping?

A)14,8 B)14 C)16 D)25,6

435. 240,8 gr ($\rho=1,204\text{g/ml}$) 1,25 M li CuSO_4 eritmasiga nomalum massadagi Fe plastinka tushirilganda plastinkaning 40% i eritmaga o'tib , eritmadagi CuSO_4 10 % ga teng bo'lib qoldi. Dastlabki plastinka massasini toping?

A)20,4 B)14 C)16 D)25,6

436. 240,8 gr 1,25 M li CuSO_4 eritmasiga 14gr massali Fe plastinka tushirilganda plastinkaning 40% i eritmaga o'tib , eritmadagi CuSO_4 10 % ga teng bo'lib qoldi. Dastlabki eritma zichligini toping?

A)1,204 g/ml B)1,41g/ml
C)1,125 g/ml D)0,585 g/ml

437. 240,8 gr ($\rho=1,204\text{g/ml}$) CuSO_4 eritmasiga 14gr massali Fe plastinka tushirilganda plastinkaning 40% i eritmaga o'tib , eritmadagi CuSO_4 10 % ga teng bo'lib qoldi. Dastlabki eritma konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.?

A)1,25 B) 2,5 C)1,6 D)1,75

438. 240,8 gr ($\rho=1,204\text{g/ml}$) 1,25 M li CuSO_4 eritmasiga 14gr massadagi Fe plastinka tushirildi, bunda eritmadagi CuSO_4 10 % ga teng bo'lib qoldi. Plastinka necha foizga ortganini toping?

A)5,714% B)1,456 % C)1,876% D)2,568%

439. 240,8 gr ($\rho=1,204\text{g/ml}$) 1,25 M li CuSO_4 eritmasiga 14gr massadagi Fe plastinka tushirildi, bunda eritmadagi CuSO_4 10 % ga teng bo'lib qoldi. Plastinka eritmadan olingandan so'ng uning massasi necha gram bo'lganligini toping.?

A)14,8 B)19,6 C)20,4 D)18

440. 185,2 gr ($\rho=0,926\text{g/ml}$) 2 M li kumush nitrat eritmasiga nomalum massadagi Fe plastinka tushirilganda plastinkaning 16% i eritmaga o'tib , eritmadagi AgNO_3 20 % ga teng bo'lib qoldi. Hosil bo'lgan plastinka massasini toping?

A) 61,6 B) 40 C) 41,6 D) 46,4

441. 185,2 gr ($\rho=0,926\text{g/ml}$) 2 M li kumush nitrat eritmasiga nomalum massadagi Fe plastinka tushirilganda plastinkaning 14% i eritmaga o'tib , eritmadagi CuSO_4 20 % ga teng bo'lib qoldi. Dastlabki plastinka massasini toping?

A) 56 B) 40 C) 41,6 D) 46,4

442. 185,2 gr 2 M li kumush nitrat eritmasiga 40 gr massadagi Fe plastinka tushirilganda plastinkaning 14% i eritmaga o'tib , eritmadagi kumush nitrat 20 % ga teng bo'lib qoldi. Dastlabki eritma zichligini toping?

A)0,962 g/ml B)1,41g/ml
C)1,125 g/ml D)0,585 g/ml

443. 185,2 gr ($\rho=0,926\text{g/ml}$) CuSO_4 eritmasiga 40 gr massali Fe plastinka tushirilganda plastinkaning 14 % i eritmaga o'tib , eritmadagi kumush nitrat 20 % ga teng bo'lib qoldi.. Dastlabki eritma konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.?

A)2 B) 2,5 C)1,6 D)1,75

444. 185,2 gr ($\rho=0,926\text{g/ml}$) 2 M li kumush nitrat eritmasiga nomalum massadagi Fe plastinka tushirilganda plastinkaning 14% i eritmaga o'tib , eritmadagi kumush nitrat 20 % ga teng bo'lib qoldi. Plastinka necha foizga ortganini toping?

A)40% B)45 % C)25% D)60%

445. 185,2 gr ($\rho=0,926\text{g/ml}$) 2 M li kumush nitrat eritmasiga 40 gr massadagi Fe plastinka tushirilganda plastinkaning 14 % i eritmaga o'tib , eritmadagi kumush nitrat 20 % ga teng bo'lib qoldi. Plastinka eritmadan olingandan so'ng uning massasi necha gram bo'lganligini toping.?

A)56 B)19,6 C)46,4 D)61,6

446. $\text{X} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{SO}_2 + \text{HCl} + \text{H}_2\text{O}$. Ushbu reaksiyada H_2SO_4 va HCl koeffisienti uzaro teng bo'lsa qanday modda reaksiyaga kirishganini aniqlang. (reaksiyada xosil bo'lgan HCl kislotasi koeffisienti metanning to'la xlorlanishidan xosil bo'lgan kislotasi koeffisientiga teng.)

A) CrCl_2 B) $\text{Cr}(\text{OH})_2\text{Cl}$
C) CrOHCl D) CrOHCl_2

447. $\text{X} + 30\text{HNO}_3 \rightarrow 2\text{Cr}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 + 24\text{NO}_2 + 12\text{H}_2\text{O}$
Ushbu reaksiyada HNO_3 va H_2SO_4 koeffisienti uzaro 10:1 nisbatda, H_2SO_4 va NO_2 koeffisienti 1:8 nisbatda bo'lsa qanday modda

reaksiyaga kirishganini aniqlang. (reaksiyada xosil bo'lgan NO_2 koeffisienti misning kons. HNO_3 bilan ta'sirlashishida ajraladigan gaz koeffisientidan 12 marta katta)

- A) Cr_2S_3 B) CrS
C) CrSO_4 D) CrSO_3

448. Fokin reaksiyasi yog'larga xos bo'lib, shu reaksiyadagi katalizator(lar)ni aniqlang?

- A) **Ni, Pd** B) H_2SO_4 C) FeCl_3 D) $\text{Cu}(\text{OH})_2$

449. Alyuminiy va kalsiy karbidlar aralashmasi gidrolizga uchraganda, tegishli ravishda 1-reaksiyada ajralgan gazning miqdori 2-reaksiyada hosil bo'lgan moddalar miqdoriga teng bo'lsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang?

- A) 1:2 B) **1:1,5** C) 1:3 D) 2:5

450. Alyuminiy va kalsiy karbidlar aralashmasi gidrolizga uchraganda, tegishli ravishda 1-reaksiyada ajralgan gazning miqdori 2-reaksiyada hosil bo'lgan moddalar miqdoridan 2 marta kam bo'lsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang?

- A) 1:2 B) 1:1,5 C) **1:3** D) 2:5

451. Alyuminiy va kalsiy karbidlar aralashmasi gidrolizga uchraganda, tegishli ravishda 1-reaksiyada ajralgan gazning miqdori 2-reaksiyada hosil bo'lgan moddalar miqdoridan 2 marta katta bo'lsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang?

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

452. Alyuminiy va kalsiy karbidlar aralashmasi gidrolizga uchraganda, tegishli ravishda 1-reaksiyada ajralgan gazning miqdori 2-reaksiyada hosil bo'lgan moddalar miqdoridan 3 marta kam bo'lsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang?

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

453. Alyuminiy va kalsiy karbidlar aralashmasi gidrolizga uchraganda, tegishli ravishda 1-reaksiyada ajralgan gazning miqdori 2-reaksiyada hosil bo'lgan moddalar miqdoridan 3 marta ko'p bo'lsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang?

- A) 1:2 B) 1:1,5 C) 1:3 D) **2:1**

454. Alyuminiy va kalsiy karbidlar aralashmasi gidrolizga uchraganda, tegishli ravishda 1-reaksiyada ajralgan gazning miqdori 2-reaksiyada hosil bo'lgan moddalar miqdoridan 1,5 marta kam bo'lsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang?

- A) **1:2,25** B) 1:1,25 C) 1:3 D) 2:5

455. Alyuminiy va kalsiy karbidlar aralashmasi gidrolizga uchraganda, tegishli ravishda 1-reaksiyada ajralgan gazning miqdori 2-reaksiyada hosil bo'lgan moddalar miqdoridan 1,5 marta ko'p bo'lsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol nisbatini aniqlang?

- A) 1:2 B) 1:1,5 C) **1:1** D) 2:5

456. Qattiqligi 3 mg-ekv ga teng bo'lgan 500 litr suvni yumshatish uchun qanday massadagi (g) Na_2CO_3 kerak?

- A) 132,5 B) 265
C) 66,25 D) 79,50

457. Nima uchun qattiq suvda sovun ko'pirmaydi?

- A) muhit isqoriydan kislotalikka o'tganligi sababli
B) sovun Mg^{+2} va Ca^{+2} ionlari ta'sirida to'liq erib ketadi
C) sovun Mg^{+2} va Ca^{+2} ionlari bilan cho'kma hosil qiladi
D) muhit kislotalikdan isqoriyga o'tganligi sababli

458. Qaysi tuzlar vaqtinchalik qattiqlikka sabab bo'ladi?

- 1) MgSO_4 2) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ 3) CaCl_2 4) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
A) 1, 4 B) 2, 3
C) 1, 3 D) 2, 4

459. Qaysi ionlar doimiy qattiqlikka sabab bo'ladi?

- 1) Fe^{+2} 2) SO_4^{-2} 3) Mg^{+2}
4) HCO_3^- 5) Ca^{+2} 6) Cl^-
A) 1, 3, 5 B) 2, 4, 6
C) 2, 3, 5, 6 D) 3, 4, 5

460. Qaysi usullar faqat vaqtinchalik qattiqlikni yo'qotadi?

- 1) qaynatish
2) ishqor qo'shish
3) distillash
4) soda qo'shish
5) ohakli suv qo'shish
A) 1, 2, 5 B) 1, 2
C) 3, 4 D) 3, 4, 5

461. Tarkibi 40,5 mg/l $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ va 73 mg/l $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ bo'lgan 5 litr suv qaynatilsa qancha (g) quyqa tushadi?

- A) 268 B) 188
C) 0,335 D) 0,188

462. Suvlarni qattiqligi ortib borish tartibida joylashtiring.

- 1) dengiz suvi
2) daryo suvi
3) yomg'ir suvi
A) 3, 1, 2 B) 3, 2, 1
C) 1, 2, 3 D) 2, 1, 3

463. 500 ml suv tarkibida 44,4 mg CaCl_2 va 14,6 mg $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ mavjud. Suvning qattiqligini aniqlang.

- A) 6,5 B) 2
C) 2,5 D) 3,75

464. Doimiy qattiqlikni qaysi usullar yordamida yo'qotish mumkin?

- 1) qaynatish 2) ishqor qo'shish
3) distillash 4) ion almashuv usuli
5) soda qo'shish 6) natriy fosfat qo'shish
A) 1, 2, 3 B) 1, 2
C) 4, 5, 6 D) 3, 4, 5, 6

465. Anionitlar uchun tashqi muhit ionlari asosan qaysi ionlar hisoblanadi?

- A) Mg^{+2} va Ca^{+2} B) SO_4^{-2} va Cl^-

C) HCO_3^- va Ca^{+2}

D) HCO_3^- va NO_3^-

466. Hozirgi paytda suvni qattiqligini yo'qotish maqsadida $\text{Ca}(\text{OH})_2$, Na_2CO_3 va kationitlar bilan bir qatorda ... ham ishlatilmoqda.

A) $\text{Na}_2\text{Al}_2\text{S}_2\text{O}_4$

B) $\text{Na}_2\text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_4$

C) $\text{K}_2\text{Al}_2\text{S}_2\text{O}_4$

D) $\text{K}_2\text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_4$

467. Suvning 100 litridagi kalsiy ionlarini chiqarib yuborish uchun suvga 21,2 g soda qo'shish talab qilindi. Suvning qattiqligini aniqlang.

A) 2

B) 4

C) 6

D) 8

468. 400 ml suv tarkibida 44,4 mg CaCl_2 va 14,6 mg $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ mavjud. Suvning qattiqligini aniqlang.

A) 6,5

B) 2,5

C) 2,5

D) 3,75

469. 800 ml suv tarkibida 202,5 mg $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ borligini nazarda tutib, suvning qattiqligini hisoblang.

A) 3

B) 7

C) 3,125

D) 9

470. Qattiqligi 1,5 mg-ekv ga teng bo'lgan 500 litr suvni yumshatish uchun qanday massadagi (g) Na_2CO_3 kerak?

A) 132,5

B) 265

C) 66,25

D) 39,75

471. 4 g CH_4 20 litr hajmni egallaydi. Qandaydir 60 g gaz huddi shunday sharoitda 60 litr kelsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniqlang.

A) 80

B) 28

C) 32

D) 40

472. 22 g CO_2 10 litr hajmni egallaydi. Qandaydir 56 g gaz huddi shunday sharoitda 40 litr kelsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniqlang.

A) 64

B) 28

C) 32

D) 44

473. 28 g CO 40 litr hajmni egallaydi. Qandaydir 17 g gaz huddi shunday sharoitda 20 litr kelsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniqlang.

A) 16

B) 28

C) 32

D) 34

474. 70 g BH_3 88 litr hajmni egallaydi. Qandaydir 20 g gaz huddi shunday sharoitda 11 litr kelsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniqlang.

A) 4

B) 12

C) 32

D) 14

475. 11,5 g NO_2 36 litr hajmni egallaydi. Qandaydir 16 g gaz huddi shunday sharoitda 18 litr kelsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniqlang.

A) 46

B) 28

C) 32

D) 128

476. Agar 8 g geliy gazi 20 litr kelsa, shunday sharoitda 33 g karbonat angidrid qanday hajmni egallaydi?

A) 7,5

B) 15

C) 41,25

D) 82,5

477. Agar 24 g metan gazi 26 litr kelsa, shunday sharoitda 24 g ozon qanday hajmni egallaydi?

A) 26

B) 13

C) 13/3

D) 26/3

478. Agar 16 g silan gazi 16 litr kelsa, shunday sharoitda 16 g metan qanday hajmni egallaydi?

A) 16

B) 24

C) 32

D) 12

479. Agar 17 g fosfin gazi 17 litr kelsa, shunday sharoitda 17 g ammiak qanday hajmni egallaydi?

A) 17

B) 8,5

C) 51

D) 34

480. Agar 20 g argon gazi 20 litr kelsa, shunday sharoitda 20 g sulfat angidrid qanday hajmni egallaydi?

A) 10

B) 20

C) 30

D) 40

481. Ma'lum sharoitda 2 g vodorod gazi 2 litr keladi. Agar quyidagi o'zgarishlar (1,2,3) bajarilsa, gaz hajmini (a,b,c) moslang.

1) 2 g vodorod qo'shilsa

2) 1 g gaz chiqarib yuborilsa

3) 16 g kislorod qo'shilsa

a) 4 litr

b) 1 litr

c) 3 litr

A) 1-c, 2-b, 3-a

B) 1-a, 2-c, 3-b

C) 1-c, 2-a, 3-c

D) 1-a, 2-b, 3-c

482. Ma'lum sharoitda 14 g boran gazi 14 litr keladi. Agar quyidagi o'zgarishlar (1,2,3) bajarilsa, gaz hajmini (a,b,c) moslang.

1) 14 g boran qo'shilsa

2) 7 g gaz chiqarib yuborilsa

3) 14 g azot qo'shilsa

a) 21 litr

b) 28 litr

c) 12 litr

A) 1-c, 2-b, 3-a

B) 1-a, 2-c, 3-b

C) 1-b, 2-c, 3-a

D) 1-a, 2-b, 3-c

483. Ma'lum sharoitda 2 g geliy gazi 2 litr keladi. Agar quyidagi o'zgarishlar (1,2,3) bajarilsa, gaz hajmini (a,b,c) moslang.

1) 2 g geliy qo'shilsa

2) 1 g gaz chiqarib yuborilsa

3) 2 g vodorod qo'shilsa

a) 4 litr

b) 3 litr

c) 0,5 litr

A) 1-a, 2-c, 3-b

B) 1-c, 2-a, 3-b

C) 1-c, 2-c, 3-c

D) 1-a, 2-b, 3-c

484. Ma'lum sharoitda 34 g ammiak gazi 34 litr keladi. Agar quyidagi o'zgarishlar (1,2,3) bajarilsa, gaz hajmini (a,b,c) moslang.

1) 34 g ammiak qo'shilsa

2) 17 g gaz chiqarib yuborilsa

3) 16 g kislorod qo'shilsa

a) 17 litr b) 68 litr c) 85 litr

A) 1-c, 2-b, 3-a B) 1-a, 2-c, 3-b

C) 1-c, 2-a, 3-c D) 1-b, 2-a, 3-c

485. Ma'lum sharoitda 22 g karbonat angidrid gazi 22 litr keladi. Agar quyidagi o'zgarishlar (1,2,3) bajarilsa, gaz hajmini (a,b,c) moslang.

1) 22 g karbonat angidrid qo'shilsa

2) 11 g gaz chiqarib yuborilsa

3) 32 g kislorod qo'shilsa

a) 44 litr b) 11 litr c) 33 litr

A) 1-c, 2-b, 3-a B) 1-a, 2-c, 3-b

C) 1-c, 2-a, 3-c D) 1-a, 2-b, 3-c

486. 3,3 g gipofosfit kislotasida g-ekvivalent soni qancha.

A) 0,05 B) 0,15

C) 0,5 D) 1,5

487. 8,2 g fosfit kislotasida g-ekvivalent soni qancha.

A) 0,5 B) 0,3

C) 0,2 D) 0,6

488. 4,9 g ortofosfat kislotasida g-ekvivalent soni qancha.

A) 0,25 B) 0,15

C) 0,5 D) 1,5

489. 4,1 g sulfit kislotasida g-ekvivalent soni qancha.

A) 0,05 B) 0,15

C) 0,5 D) 0,1

490. 196 g sulfat kislotasida g-ekvivalent soni qancha.

A) 2 B) 3

C) 4 D) 5

491. 342 g tiosulfat kislotasida g-ekvivalent soni qancha.

A) 6 B) 5

C) 4 D) 3

492. 790 g tetraborat kislotasida g-ekvivalent soni qancha.

A) 11 B) 13

C) 12 D) 10

493. 186 g ortoborat kislotasida g-ekvivalent soni qancha.

A) 8 B) 7

C) 9 D) 6

494. 88 g metoborat kislotasida g-ekvivalent soni qancha.

A) 1 B) 2

C) 3 D) 4

495. 63 g nitrat kislotasida g-ekvivalent soni qancha.

A) 1 B) 4

C) 0,5 D) 1,5

496. MgSO_4 ning 20°C da 30%li eritmasi to'yingan eritma hisoblanadi. Shunday eritmadan 200gr tayyorlash uchun magniy sulfat tetra gidrati va gepta gidratidan iborat teng massali kristallogidratlar aralashmasidan necha gram kerak bo'ladi?

A) 107.8

B) 53.9

C) 37.5

D) 75

497. MgSO_4 ning 20°C dagi eruvchanligi 42.86 gramga teng bo'lsa, 200gr to'yingan eritma tayyorlash uchun magniy sulfat tetra gidrati va gepta gidratidan iborat teng massali kristallogidratlar aralashmasidan necha gram olish kerak?

A) 107.8

B) 53.9

C) 37.5

D) 75

498. MgSO_4 ning 20°C dagi eruvchanligi 42.86 gramga teng bo'lsa, 200gr to'yingan eritma tayyorlash uchun magniy sulfat tetra gidrati va gepta gidratidan iborat teng massali kristallogidratlar aralashmasiga necha gramm suv qo'yish kerak?

A) 92.2

B) 146.1

C) 162.5

D) 125

499. MgSO_4 ning 20°C dagi eruvchanligi 42.86 gramga teng bo'lsa, 200gr to'yingan eritma tayyorlash uchun magniy sulfat tetra gidrati va gepta gidratidan iborat teng massali kristallogidratlar aralashmasi suva eritildi. Aralashmadagi kristallogidratlar necha gramdan bo'lgan.

A) 53.9

B) 37.5

C) 75

D) 107.8

500. MgSO_4 ning 20°C dagi eruvchanligi 42.86 gramga teng. 200gr to'yingan eritma hosil qilish uchun teng massali 2 xil magniy sulfat kristallogidratlari 92.2gr suvda eritildi. Kristallogidratlar qanday tarkibga ega bo'lgan? (kristallogidratlarning mol nisbati 1.28:1)

A) $\text{MgSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

C) $\text{MgSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; $\text{MgSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

B) $\text{MgSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $\text{MgSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

D) $\text{MgSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

501. CaCl_2 ning 25°C dagi eruvchanligi 79.86gramga teng. 250gr to'yingan eritma xosil qilish uchun teng massali kalsiy xloridning mono va digidratidan iborat aralashmadan necha gramm kerak bo'ladi?

A) 137.4

B) 68.7

C) 112.6

D) 181.3

502. CaCl_2 ning 25°C dagi eruvchanligi 79.86gramga teng. 250gr to'yingan eritma xosil qilish uchun teng massali kalsiy xloridning mono va digidratidan iborat aralashma necha gramm suvda eritilishi kerak?

A) 112.6

B) 137.4

C) 68.7

D) 181.3

503. LiH va NaH dan iborat aralashma 193gr suvda eritilganda hosil bo'lgan eritma massasi dastlabki eritmaning umumiy massasidan 1gamga kamaygani ma'lum bo'ldi. Hosil bo'lgan eritmadagi ishqor konsentratsiyasi 8% ga teng bo'lsa, gidridlar aralashmasidagi har bir moddaning molini toping.

A) 0.25:0.25

B) 0.3:0.2

C) 0.2:0.2

D) 0.4:0.1

504. No'malum uglevodorodning 5litr (n.sh da) hajmi 4 litr (n.sh da) kislorod ishtirokida (kislorod mo'l miqdorda olingan) yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 35litr (n.sh da) ni tashkil etsa, reaksiya uchun olingan uglevodorodni aniqlang

A) allen

B) butin

C) 2-metil butadiyen-1.3

D) atsetilen

505. ochiq zanjirli to'yingan uglevodorodning n. sh da 4 litr hajmi 40 litr kislarod ishtirokida (kislorod mo'l miqdorda olingan) yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 26lit(n.sh da)ni tashkil etsa, reaksiya uchun olingan uglevodorodni aniqlang

- A) butan B) siklobutan
C) **geksan** D) siklogeksan

506. ochiq zanjirli to'yingan uglevodorodning n. sh da 4 litr hajmi 40 litr kislarod ishtirokida (kislorod mo'l miqdorda olingan) yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 26lit(n.sh da)ni tashkil etsa, reaksiya uchun olingan kislorodning necha foizi ortib qolgan?

- A) 2.5 B) 7.5 C) **5** D) 4

507. ochiq zanjirli to'yingan uglevodorodning n. sh da 4 litr hajmi 40 litr kislarod ishtirokida (kislorod mo'l miqdorda olingan) yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 26lit(n.sh da)ni tashkil etsa, undagi CO₂ning foiz miqdorini toping

- A) 61.53 B) 38.47 C) **92.3** D) 75

508. ochiq zanjirli to'yingan uglevodorodning n. sh da 4 litr hajmi 40 litr kislarod ishtirokida (kislorod mo'l miqdorda olingan) yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 26lit(n.sh da)ni tashkil etsa, necha foiz kislorod yonishda ishtrok etgan?

- A) 75 B) **95** C) 30 D) 70

509. ochiq zanjirli to'yingan uglevodorodning n. sh da 4lit hajmi 40 litr kislarod ishtirokida (kislorod mo'l miqdorda olingan) yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 26lit(n.sh da)ni tashkil etsa, undagi CO₂ ni hajmini aniqlang

- A) 16 B) **24** C) 13 D) 6.5

510. Diyen uglevodorodining 5 litr (n.sh dagi) hajni 40 litr (n.sh da) kislorod ishtirokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 35l(n.sh da) tashkil qilsa necha % kislorod yonishda sarf bo'lgan?

- A) **50** B) 25 C) 75 D) 57

511. Diyen uglevodorodining 5 litr (n.sh dagi) hajni 40 litr (n.sh da) kislorod ishtirokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 35l (n.sh da) tashkil qilsa, reaksiya uchun olingan kislorodning necha litri ortib qolgan?

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

512. Diyen uglevodorodining 5 litr (n.sh dagi) hajni 40 litr (n.sh da) kislorod ishtirokida yoqildi(kislorod mo'l miqdorda olingan). So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 35l(n.sh da) tashkil qilsa, hosil bo'lgan CO₂ning hajmini (l) toping?

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

513. Diyen uglevodorodining 5 litr (n.sh dagi) hajni 40 litr (n.sh da) kislorod ishtirokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari

kondensatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 35l(n.sh da) tashkil qilsa, undagi kislorodning foiz miqdorini aniqlang?

- A) **57** B) 50 C) 25 D) 40

514. o'zaro izomer bo'lgan nomalum alken va sikloalkandan iborat 5l(n.sh.)aralashma 40l kisloirokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondetsatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30(n.sh.)ni tashkil qilsa, necha %kislorod sarf bo'lgan?

- A) **75** B) 50 C) 60 D) 80

515. o'zaro izomer bo'lgan nomalum alken va sikloalkandan iborat 5l(n.sh.)aralashma 40l kislorodishtirokida yoqildi(kislorod mo'l miqdorda olingan). So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondetsatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30l(n.sh.)ni tashkil qilsa, undagi CO₂ning hajmini aniqlang?

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

516. o'zaro izomer bo'lgan nomalum alken va sikloalkandan iborat 5l(n.sh.)aralashma 40l kislorodishtirokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondetsatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30l(n.sh.)ni tashkil qilsa, shu aralashmaning o'rtacha molekulyar massasini aniqlang?(kislorod mo'l miqdorda olingan)

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

517. o'zaro izomer bo'lgan nomalum alken va sikloalkandan iborat 5l(n.sh.)aralashma 40l kislorodishtirokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondetsatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30l(n.sh.)ni tashkil qilsa, shu aralashmaning massa nisbatini aniqlang?

- A) **2.75:1** B) 1:1.45 C) 4.125:1 D) 2:1

518. o'zaro izomer bo'lgan nomalum alken va sikloalkandan iborat 5l(n.sh.)aralashma 40l kislorodishtirokida yoqildi. So'ngra hosil bo'lgan suv bug'lari kondetsatlandi. Qolgan gazlar aralashmasi 30l (n.sh.)ni tashkil qilsa, shu aralashmaning mol nisbatini aniqlang?

- A) **2:1** B) 2.75:1 C) 1:1.45 D) 3:1

519. Markaziy atomi sp³d²gibridlan moddani toping.

- A) IF₄ B) **XF₄O₂** C) Si₄ D) PCl₅
A) **SF₆** B) IF₄ C) POCl₃

520. Markaziy atomi sp³d gibridlanish hosil qiluvchi moddani toping?

- A) Na[Al(OH)₄] B) SOCl₂ C) **PF₅** D) SF₆

521. Markaziy atomi sp³ gibridlanish hosil qiluvchi moddani toping?

- A) CS₂ B) SOCl₂ C) SO₂Cl₂ D) SO₃

522. Markaziy atomi sp³d² gibridlanish hosil qiluvchi moddani toping?

- A) **K₄[Fe(CN)₆]** B) H[AuCl₄] C) SO₂Cl₂ D) NH₃

523. SOCl₂ molekulasida markaziy atom qanday gibritlanishgaega?

- A) **sp³** B) sp² C) sp³d D) sp³d²

524. POBr_3 molekulasida markaziy atom qanday gibritlanishga ega?

- A) sp^3 B) sp^2 C) sp^3d D) sp^3d^2

${}^{210}_{82}\text{E} \rightarrow {}^A_Z\text{W} + x {}^4_2\alpha + 6 {}^0_{-1}\beta$ ushbu yadro reaksiyasidan Eva W o'zaro izoton bo'lsa, E tarkibidagi elektronlar sonini aniqlang.

- A) 86 B) 68 C) 84 D) 82

526. ${}^{252}_{94}\text{E} + x {}^4_2\alpha \rightarrow {}^A_{100}\text{Fm} + 2 {}^0_{-1}\beta + 6 {}^1_0\text{n}$ ushbu yadro reaksiyasida 37,8 mg E parchalangan bo'lsa, necha ml He sarflanadi? (E va Fm o'zaro izoton)

527. 840 ml 0,5M li AgNO_3 eritmasiga mis plastinkasi tushirilganda, plastinka massasi 1,52 grammga o'zgargan. Olingan eritma 25 g KCl va NaCl aralashmasidagi xlor ionlarini to'la cho'ktirishga yetarli bo'lsa, aralashmadagi xloridlarning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) **29,8; 70,2** B) 34,6; 65,4
C) 18,84; 71,16 D) 38; 62

528. 786 ml 0,7M li AgNO_3 eritmasiga temir plastinkasi tushirilganda, plastinka massasi 4 grammga o'zgargan. Olingan eritma 70,1 g NaBr va RbBr aralashmasidagi brom ionlarini to'la cho'ktirishga yetarli bo'lsa, aralashmadagi bromidlarning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) **29,4; 70,6** B) 34,6; 65,4
C) 18,84; 71,16 D) 38; 62

529. 50 g benzol, fenol va anilindan tashkil topgan aralashma 49,7 ml 17% li ($\rho = 1,08\text{g/ml}$) HCl eritmasi bilan neytrallandi. So'ng shuncha miqdordagi aralashma bromli suvdan o'tkazilganda 99,1 g cho'kma hosil bo'lgan. Dastlabki aralashmadagi benzolning massa ulushini (%) toping.

- A) **44** B) 46,5 C) 46,8 D) 9,4

530. 50 g benzol, fenol va anilindan tashkil topgan aralashma 49,7 ml 17% li ($\rho = 1,08\text{g/ml}$) HCl eritmasi bilan neytrallandi. So'ng shuncha miqdordagi aralashma bromli suvdan o'tkazilganda 99,1 g cho'kma hosil bo'lgan. Dastlabki aralashmadagi fenolning massa ulushini (%) toping.

- A) **9,4** B) 46,5 C) 46,8 D) 44

531. 50 g benzol, fenol va anilindan tashkil topgan aralashma 49,7 ml 17% li ($\rho = 1,08\text{g/ml}$) HCl eritmasi bilan neytrallandi. So'ng shuncha miqdordagi aralashma bromli suvdan o'tkazilganda 99,1 g cho'kma hosil bo'lgan. Dastlabki aralashmadagi anilinning massa ulushini (%) toping.

- A) **46,5** B) 44,1 C) 46,8 D) 9,4

532. Anilin, benzol va fenol aralashmasidan quruq holdagi HCl gazi o'tkazilganda 5,18 g cho'kma tushgan. Cho'kma ajratilib, eritma 8 g 10% li NaOH eritmasi bilan neytrallangan. Dastlabki aralashmani yondirilishidan hosil bo'lgan gaz ohakli suvdan o'tkazilganda 90 g cho'kma

tushgan. Dastlabki aralashmadagi anilinning massa ulushini (%) toping.

- A) **52,7** B) 31,42
C) 15,88 D) 47,3

533. Anilin, benzol va fenol aralashmasidan quruq holdagi HCl gazi o'tkazilganda 5,18 g cho'kma tushgan. Cho'kma ajratilib, eritma 8 g 10% li NaOH eritmasi bilan neytrallangan. Dastlabki aralashmani yondirilishidan hosil bo'lgan gaz ohakli suvdan o'tkazilganda 90 g cho'kma tushgan. Dastlabki aralashmadagi benzolning massa ulushini (%) toping.

- A) 52,7 B) 31,42
C) 15,88 D) 47,3

534. Anilin, benzol va fenol aralashmasidan quruq holdagi HCl gazi o'tkazilganda 5,18 g cho'kma tushgan. Cho'kma ajratilib, eritma 8 g 10% li NaOH eritmasi bilan neytrallangan. Dastlabki aralashmani yondirilishidan hosil bo'lgan gaz ohakli suvdan o'tkazilganda 90 g cho'kma tushgan. Dastlabki aralashmadagi fenolning massa ulushini (%) toping.

- A) 52,7 B) 31,42
C) 15,88 D) 47,3

535. Nitrat kislota eritmasining rux bilan reaksiyasi natijasida NO_2 va NO gazlari 1:3 mol nisbatda hosil bo'lgan. 1 mol ruxni eritish uchun necha mol nitrat kislota tutgan eritma sarflanadi?

- A) **2,8** B) 0,8 C) 1,4 D) 3,2

536. Nitrat kislota eritmasining rux bilan reaksiyasi natijasida NO_2 va NO gazlari 1:1 mol nisbatda hosil bo'lgan. 1 mol ruxni eritish uchun necha gramm nitrat kislota tutgan eritma sarflanadi?

- A) 2,8 B) 0,8 C) 1,4 D) **3**

537. Nitrat kislota eritmasining mis bilan reaksiyasi natijasida NO_2 va NO gazlari 0,5:1 mol nisbatda hosil bo'lgan. 1,4 mol misni eritish uchun necha mol nitrat kislota tutgan eritma sarflanadi?

- A) 2,8 B) 0,8 C) **4** D) 3,2

538. Nitrat kislota eritmasining mis bilan reaksiyasi natijasida NO_2 va NO gazlari 1:0,5 mol nisbatda hosil bo'lgan. 0,5 mol misni eritish natijasida necha gramm tuz hosil bo'ladi?

- A) 2,8 B) 0,8 C) **1,6** D) 3,2

539. 40% li ($\rho = 1,2\text{ g/ml}$) HNO_3 eritmasidan 0,7M li eritma tayyorlash uchun dastlabki eritmani necha marta suyultirish kerak?

- A) **10,88** B) 10 C) 9,2 D) 9,88

540. 25% li ($\rho = 1,2\text{ g/ml}$) HCl eritmasidan 1,2M li eritma tayyorlash uchun dastlabki eritmani necha marta suyultirish kerak?

- A) **6,85** B) 14,6 C) 5,85 D) 9,88

565. LiH va Ca_3N_2 dan iborat aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qism H_2O da eritildi, ikkinchi qism HCl da eritildi. Suvda eritilganda hosil bo'lgan gazlar HCl da eritilganda ajralib chiqqan gazdan hajm bo'yicha 1,5 marta ko'p bo'lsa, dastlabki aralashma tarkibidagi LiH ni massa ulushini (%) toping.

- A) 24,5 B) 6,8 C) 7,3 D) 5,3

566. NaH va Ca_3N_2 dan iborat aralashma teng ikki qismga ajratildi. Birinchi qism H_2O da eritildi, ikkinchi qism HCl da eritildi. Suvda eritilganda hosil bo'lgan gazlar HCl da eritilganda ajralib chiqqan gazdan hajm bo'yicha 1,5 marta ko'p bo'lsa, dastlabki aralashma tarkibidagi NaH ni massa ulushini (%) toping.

- A) 24,5 B) 39,9 C) 16,3 D) 65,3

567. 80 g bir atomli to'yingan spirt molekulasida 15 mol atom bo'lsa, Noma'lum spirtni toping.

- A) CH_3OH B) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
C) $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ D) $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$

568. 5,6 l (n.sh.) noma'lum oddiy gaz tarkibida $4,815 \cdot 10^{24}$ ta p va \bar{e} bor. Oddiy gazni aniqlang.

- A) O_2 B) H_2 C) O_3 D) He

569. 13,3 gramm Grinyar reaktivini gidroliz qilib ($\text{C}_2\text{H}_5\text{MgBr}$) necha gramm etan olish mumkin

- A) 3. B) 6. C) 9. D) 4,5.

570. 26,6 gramm Grinyar reaktivini gidroliz qilib ($\text{C}_2\text{H}_5\text{MgBr}$) necha gramm etan olish mumkin

- A) 6. B) 3. C) 9. D) 4,5

571. 39,9 gramm Grinyar reaktivini gidroliz qilib ($\text{C}_2\text{H}_5\text{MgBr}$) necha gramm etan olish mumkin

- A) 9. B) 4,5. C) 6. D) 3.

572. 23,8 gramm Grinyar reaktivini gidroliz qilib ($\text{C}_2\text{H}_5\text{MgBr}$) necha gramm etan olish mumkin

- A) 3,2. B) 1,6. C) 2,4. D) 4.

573. 47,6 gramm Grinyar reaktivini gidroliz qilib (CH_3MgBr) necha gramm etan olish mumkin

- A) 6,4. B) 3,2. C) 4. D) 4,8

574. 35,7 gramm Grinyar reaktivini gidroliz qilib (CH_3MgBr) necha gramm etan olish mumkin

- A) 4,8. B) 6,4. C) 3,2. D) 4.

575. 47,6 gramm Grinyar reaktivini gidroliz qilib (CH_3MgBr) necha gramm etan olish mumkin

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

576. 3,2 gramm etan olish uchun 13,3 Grinyar reaktivini (R-MgX) gidroliz qilindi Grinyar reaktividagi nomalum galogenni aniqlang

- A) Br. B) Cl. C) J. D) F.

577. 4,8 gramm metan gazi olish uchun 35,7 Grinyar reaktivini gidroliz qilindi (CH_3MgX) nomalum galogenni aniqlang

- A) Br. B) Cl. C) J. D) F.

578. 6,2 gramm etan sintez qilish uchun 3,6 Grinyar reaktivini (R-MgX) gidroliz qilindi Grinyar reaktividagi nomalum galogenni aniqlang

- A) J. B) Br. C) Cl. D) F.

579. 6,4 gramm alkan sintez qilish uchun 47,7 gramm Grinyar reaktivini (R-MgBr) sarflangan bo'lsa alkan formulasi aniqlang.

- A) CH_4 . B) C_2H_6 . C) C_3H_8 . D) C_4H_{10} .

580. 6 gramm alkan sintez qilish uchun 23,8 gramm Grinyar reaktivini (R-MgBr) gidroliz qilinsa alkan formulasini aniqlang.

- A) C_2H_6 . B) C_4H_4 . C) C_3H_8 . D) C_4H_{10}