

1. [1 ball]

Be + KOH → X + H₂ reaksiya tenglamasidagi barcha koeffitsiyentlar yig'indisini aniqlang.

- A) 6 B) 8 C) 5 D) 4

2. [2 ball]

Ikki valentli metall bo'lagi xona haroratida xlorid kislotaning 54,6 g 10 molyalli eritmasida eritilganda H₂ gazi ajraldi va tarkibi faqat metall xloridining 32,2% li eritmasi hosil bo'ldi. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

- A) 40 B) 56 C) 65 D) 24

3. [2 ball]

P₂O₅ ning 0,1 moli noma'lum massali issiq suvda eritilganda olingan eritmadiagi kislород atomlari soni $65,016 \cdot 10^{23}$ tani tashkil etsa, hosil bo'lgan eritmadiagi vodorod atomlari sonini aniqlang.

- A) $20,6 \cdot N_A$ B) $20 \cdot N_A$ C) $0,6 \cdot N_A$ D) $29,8 \cdot N_A$

4. [1 ball]

Quyidagi qaysi nisbatdagi gazlar aralashmasiga argon qo'shilsa zichligi o'zgarmaydi?

- A) Ne+5N₂O B) 3He+3SO₂ C) NO+2CO₂ D) N₂O+NO

5. [2 ball]

$^{254}\text{Es} + x^4\alpha \rightarrow E + \beta + 3^1n$ ushbu reaksiyada 0,1036 g E elementi hosil bo'lsa, necha mg Es parchalangan? (Es va E o'zaro izoton)

- A) 101,6 B) 76,2 C) 152,4 D) 127

6. [2 ball]

Metall hidrofosfat tuzining molyar massasi 342. Shu tuzning ekvivalenti 57 ga teng bo'lsa, metalning massa ulushini (%) aniqlang.

- A) 28 B) 26,5 C) 15,8 D) 23,8

7. [2 ball]

152,6 gramm oleum tarkibidagi kislородning massasi oltingugurtning massasidan 39,2 grammga ko'p bo'lsa, oleum tarkibida necha gramm kislород bo'lgan?

- A) 96 B) 88 C) 95,2 D) 97,6

8. [2 ball]

+2 zaryadli ion hosil qiluvchi metaldan yasalgan va massasi bir xil ikkita plastinkaning biri mis (II) xlorid eritmasiga, ikkinchisini kumush nitrat eritmasiga tushirib qo'yildi. Bir oz vaqt o'tgandan keyin mis (II) xlorid eritmasiga tushirilgan plastinkaning massasi 0,6% ga kamaydi, ikkinchi plastinkaning massasi 1,3% ortdi. (Mis (II) xlorid va kumush nitratning molyar konsentratsiyalari bir xilda kamaydi) Metallni aniqlang.

- A) Cd B) Fe C) Zn D) Cr

9.

[1 ball]



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

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

10.

[1 ball]

F atomida elektron bilan to‘lgan nechta pog‘ona va pog‘onacha mavjud?

- A) 2; 4 B) 2; 3 C) 1; 2 D) 2; 5

11.

[2 ball]

7,35 g ortofosfat kislotasi 16,65 g noma’lum asos bilan reaksiyaga kirishganda $(\text{MeOH})_3\text{PO}_4$ tuzi hosil bo‘ldi. Metallni aniqlang.

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

12.

[1 ball]

Eritmadagi H^+ ionlari soni OH^- ionlaridan 10^6 marta ko‘p bo‘lsa, eritmaning pOH qiymatini aniqlang.

- A) 4 B) 10 C) 9 D) 3

13.

[2 ball]

Bir metall tuzining suvdagi eritmasi orqali 4 soat davomida 2,68 amper tok kuchi bilan o‘tkazilsa, 8,4 g metall ajralib chiqadi. Tokka nisbatan unum 75% bo‘lsa, metallning kimyoviy ekvivalentini aniqlang.

- A) 32 B) 29 C) 26 D) 28

14.

[1 ball]

Eritmada gidroliz jarayonini tezlashtirish uchun qanday jarayonlarni amalgalash kerak?

1) eritmani suyultirish; 2) haroratni oshirish; 3) eritmani konsentrangan holda saqlash; 4) teskari muhitli tuz qo‘sish

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

15.

[2 ball]

Natriy gidrokarbonat va kristall soda aralashmasi qizdirilganda massasi 31,8 g bo‘lgan Na_2CO_3 hosil bo‘ldi. Agar bunda 2,24 l (n.sh) CO_2 ajralgan bo‘lsa, dastlabki tuzlar aralashmasi massasini (g) hisoblang.

- A) 74 B) 38 C) 67,8 D) 48,6

16.

[1 ball]

0,06 mol $\text{CuSO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ va $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ aralashmasining to‘liq degidratlanishidan 0,2 mol suv hosil bo‘ldi. Kristallogidratlarning mol nisbatini toping.

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

17.

[2 ball]

Molyar konsentratsiyalari nisbati 2:1 bo'lgan sulfat va xlorid kislota eritmalarini to'la neytrallash uchun 200 g 28% li KOH eritmasi sarflandi. Reaksiyaga kirishgan sulfat kislota massasini (g) aniqlang.

- A) 39,2 B) 19,6 C) 98 D) 49

18.

[2 ball]

Metallning galogenli birikmasi tarkibida 86,4% galogen, uning oksidi tarkibida 28,57% kislorod bor. Galogenni aniqlang.

- A) ftor B) xlor C) brom D) yod

19.

[2 ball]

Tarkibida massa bo'yicha 28% Me, 24% S va 48% O bo'lgan moddaning formulasini aniqlang.

- A) FeSO₄ B) Fe₂(SO₄)₃ C) Cd₂(SO₄)₃ D) CdSO₃

20.

[2 ball]

59 g R-CCl₃ tarkibli gemigaloid uglevodorod suv bilan gidrolizlanganda

29,6 g karbon kislota olindi. Olingan karbon kislotani aniqlang.

- A) sirka kislota B) chumoli kislota C) propion kislota D) moy kislota

21.

[2 ball]

Metilsiklobutanni necha xil digalogenli alkandan Zn metali ta'sir ettirib olish mumkin.

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

22.

[2 ball]

O'zaro izomer bo'lgan ikkita aromatik uglevodorod kaliy permanganatning kislotali eritmasi bilan oksidlanganda 1,4 mol CO₂ gazi, 0,2 mol benzoy kislota va 0,4 mol tereftal kislota hosil bo'ldi. Boshlang'ich uglevodorodlar massasini (g) toping.

- A) 20,1; 12 B) 33,5; 80,4 C) 46,9; 93,8 D) 26,8; 53,6

23.

[2 ball]

Alkan molekulyar massasi uning tarkibidagi uglerod atomlari massasidan 8u ga ortiq bo'lsa, alkanni aniqlang. ($u=1,66 \cdot 10^{-27}$ kg)

- A) etan B) butan C) pentan D) propan

24.

[2 ball]

Noma'lum alken to'liq gidrogenlanganda 43,5 g mahsulot olindi. Yetarli kislorodda yoqilganda esa 132 g CO₂ hosil bo'ldi. U bromlanganda necha gramm dibromalkan hosil bo'ladi?

- A) 138 B) 162 C) 151,5 D) 150,4

25.

[1 ball]

582 g geksaxlorsiklogeksan olish uchun necha gramm benzol va qancha hajm (l, n.sh.) Cl_2 sarflanadi?

- A) 117; 112 B) 156; 134,4 C) 234; 134,4 D) 156; 89,6

26.

[2 ball]

Massasi 10,5 gramm bo'lgan alken kaliy permanganat suvli eritmasi bilan oksidlanganda 15,2 g massali ikki atomli spirt hosil bo'ldi. Bu spirt esa mo'l miqdorda natriy bilan reaksiyaga kirishib 4,48 l (n.sh) gaz ajratadi. Spirtning hosil bo'lish unumini aniqlang.

- A) 0,9 B) 0,8 C) 0,75 D) 0,85

27.

[1 ball]

Asosiy zanjirida 5 ta uglerod atomi saqlagan molyar massasi eng katta bo'lgan alkan molekulasida nechta sp^3 gibridlangan orbital mavjud?

- A) 68 B) 24 C) 16 D) 60

28.

[2 ball]

50,8 g aldegid va etanol aralashmasiga kumush oksidning ammiakli eritmasi qo'shib bir oz qizdirilganda 86,4 g cho'kma tushdi. Agar boshlang'ich aralashmadagi aldegidning spirtga mol nisbati 1:1,5 bo'lsa, aldegidni aniqlang.

- A) etanal B) butanal C) propanal D) metanal

29.

[2 ball]

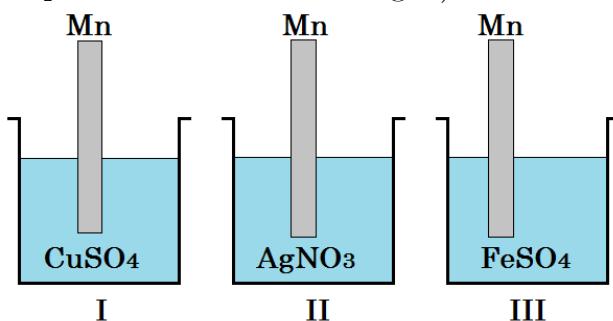
Pirokatexin, etilformiat va metilatsetatdan iborat 51,6 g aralashma 32 g natriy gidroksid bilan to'liq reaksiyaga kirishishi ma'lum bo'lsa, aralashmadagi pirokatexin massasini (g) aniqlang (Reaksiyadan alkan ajralib chiqmagan).

- A) 29,6 B) 33 C) 22 D) 42,6

30.

[2 ball]

Quyidagi rasmida bir xil massali idishlarga teng massali eritmalar mavjud. Eritmalarga teng massali Mn plastikalar solib qo'yildi va ma'lum muddatdan so'ng eritmalaridan chiqarib olinganda qaysi idishning massasi eng og'ir bo'ladi? (Barcha eritmaga bir xil miqdorda Mn tuzi hosil bo'lgan)

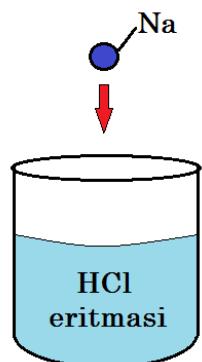


- A) III B) I C) II D) idishlar massasi teng

31.

[1 ball]

Quyidagi laboratoriya ishida bir vaqtning o‘zida necha xil reaksiya sodir bo‘ladi?

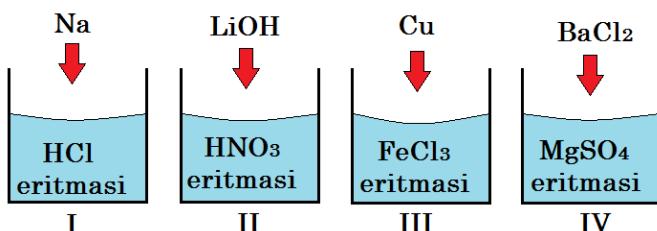


- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4

32.

[2 ball]

Quyidagi qaysi idish(lar)da oksidlanish qaytarilish reaksiyasi ketadi?



- A) I B) I, III C) II, IV D) I, IV

Topshiriqlar (33–35) va javob variant (A–F) larni o‘zaro to‘g‘ri moslashtiring.

80 g KMnO₄ va MgCO₃ aralashmasi qizdirilganda to‘liq parchalandi va vodorodga nisbatan zichligi 19 ga teng bo‘lgan gazlar aralashmasi hosil bo‘ldi.

33.

[2 ball]

Aralashma tarkibidagi metallarning massasini (g) yig‘indisini aniqlang.

34.

[2 ball]

Hosil bo‘lgan gazlar hajmi yig‘indisini (l, n.sh.) aniqlang.

35.

[2 ball]

Dastlabki aralashmadagi KMnO₄ ning massa ulushini hisoblang.

36.

A) 20,4

B) 0,395

C) 4,48

D) 0,79

E) 8,96

F) 42,4

X g 30 % li NaOH eritmasiga 21,3 g fosfor (V) oksidi qo‘shilishi natijasida, ekvimolyar nisbatda nordon tuzlar aralashmasi hosil bo‘ldi. Boshlang‘ich NaOH eritmasining massasini (g) aniqlang.

Javob _____

Diqqat! Javoblaringizni javoblar varaqasiga ko‘chirib yozing.

37.

[3 ball]

A + B \leftrightarrow 2C Quyidagi sistemada A va B moddalarning dastlabki konsentratsiyasi (mol/l) mos ravishda 5 va X ga teng. A moddadan 60 % sarflangandan so‘ng, kimyoviy muvozanat qaror topdi. ($K_M=1,5$) X ni aniqlang.

Javob _____

Diqqat! Javoblaringizni javoblar varaqasiga ko‘chirib yozing.

38.

[3 ball]

200 ml 2 M li kumush nitrat eritmasi grafit elektrodlar yordamida Ag^+ ionlari to‘liq chiqib ketgunga qadar elektroliz qilindi. Ajratib olingan katodni to‘liq eritish uchun 200 g 98% li sulfat kislota eritmasi sarf bo‘ldi. Katodni erishi natijasida necha mol gazlar aralashmasi hosil bo‘ldi?

Javob _____

Diqqat! Javoblaringizni javoblar varaqasiga ko‘chirib yozing.

39.

[3 ball]

129,5 g fenilammoniy xlorid eritmasi va bromli suv orasidagi reaksiya oxirigacha olib borildi. Reaksiyon aralashmadagi 2,4,6-tribromanilinni to‘la ajratib olish uchun 8 % li 20 g natriy ishqor eritmasidan sarflandi. Eritmadagi fenilammoniy xloridning massa ulushini (%) hisoblang.

Javob _____

Diqqat! Javoblaringizni javoblar varaqasiga ko‘chirib yozing.

40.

[3 ball]

Is gazi va alkendan iborat aralashmadagi alk彭ning massa ulushi 8/9 va hajmiy ulushi 4/5 ga teng. Alkenni aniqlang

Javob _____