**Kimyo**

1. Mis va alyuminiy qirindisidan iborat bo‘lgan 18,2 gr aralashmaga 0.6 mol xlorid kislota ta ’sir etirilganda, 6,72 l gaz (n.sh.) ajralib chiqqan. Aralashmada qancha (g) mis qirindisi boigan?

A) 6,4 B) 12,8 C) 5,4 D) 10

2. Oltin va misdan iborat 50 gr qotishmadagi misning massa ulushi 80% bo’lsa, unga necha gramm oltin qo’shilganda CugAu tarkibli qotishm aga aylanadi?

A) 27 B) 40 C) 50 D) 31

3. Na va Ca dan iborat 0,3 mol aralashma suvga tashlanganda 4,481 (n.sh.) gaz ajraldi. Boshlang’ich ara­lashmadagi kalsiy massasini (g) aniqlang.

A) 8 B) 2 C) 4 D) 12

4. Magniy va uning nitrati ochiq havoda yuqori temperaturada qizdirilgandan keyin, massa o’zgarmagan. Aralashmadagi boshlang‘ich m oddalar tarkibini (%) aniqlang.

A) 48,2 va 51,8 B) 52,3 va 47,7

C)54,4 va 45,6 D) 45,6 va 54,4

5. Xlor gazi ikkiga ajratildi va birinchi qismi sovuq, ikkinchi qismi qaynoq o'yuvchi natriy eritmasi bilan to'liq reaksiyaga kirishdi. Har ikkala reaksi- ya uchun bir xil miqdorda NaOH sarflangan bo‘lsa, xlorning qancha qismi birinchi reaksiya uchun sarf­langan?

A) 3/4 B) 1/2 C) 5/8 D) 3/8

6. CaC2 va CaCO3 dan iborat aralashma yetar­li miqdordagi xlorid kislotada eritilganda D(He) = 8 bo'lgan gaziar hosil bo'ldi. Reaksiyada 66,6 g tuz olin­gan bo‘lsa, boshlang'ich aralashmadagi kalsiy karbo­nat massasini (gr) hisoblang.

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

7. MgO va Mg3N2 aralashmasida azot atomlari soni kisiorod atomlari sonidan 1 mol kam va magniy atomlari sonidan 4 mol kam bo'lsa, aralashmaning massasini (g) toping.

A) 188 B) 98,6 C) 220 D) 120

8. S, Si va C dan iborat 0,9 mol aralashmada jami neytronlar soni 6,3812∙1024 ta. Aralashmadagi kremniyning elektronlari soni oltingugurtning elektronlari sonidan 1,75 marta ko'p bo'lsa, aralashmadagi oltin­gugurtning miqdorini (mol) aniqlang.

A) 0,6 B) 0,2 C) 0,4 D) 0,3

9. Kaliy, magniy va xrom (III) oksidlaridan ibo­rat 7,6 gr aralashmaning sulfat kislota bilan ta’sir- lashuvidan 19,6 gr ushbu metallaming sulfatlari aralashmasi hosil bo‘ldi. Ushbu jarayonda necha gramm suv hosil bo'lgan?

A) 3,6 B) 2,7 0 )0 ,9 D )l,8

10. 18 gr nomalum ikki valentli metall va ruling karbonati HCI bilan ishlanganda 6,72 I gazlar ara­lashmasi ajraldi. Bu gazlar yondirilib, suv bug'lari kondensatlanganda gazning hajmi 2,24 I (n.sh.) ga qadar kamaygan bo'lsa, boshlang'ich aralashmada­gi metalining massa ulushini (%.) toping.

A) 44,44 B) 33,4 C) 55,56 D) 66,6

11. Tarkibida 16 gr oltin bo'lgan oltin vaqalay qotishmasiga 60 gr qalay qo'shilgandan keyin oltinning massa ulushi 6% ga kamaygan bo'lsa, yangi qotishma tarkibidagi oltinni massa ulushini (%) aniqlang

A) 16 B) 90 C) 10 D) 14

12. Bariy nitrat, alyuminiy nitrat va kumush nitratlardan iborat aralashma to'liq parchalandi va kis­lorod moddasining massa ulushi 32% bo'Igan 115 gr gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar hosil bo'Igan qoldiqdagi oddiy modda massasi shu qoldiqdagi oksid niassasidan 33,6 gr ga ortiq bo'lsa, dastlabki aralashma massasini (gr) aniqlang.

A) 317,2 B) 326,8 C) 284,3 D) 248,5

13. Bariy nitrat, magniy nitrat va simob (Il) nitratlardah iborat aralashma to'liq parchalandi va kis­lorod moddasining massa ulushi 42,5% bo'lgan 64gr gazlar aralashmasi hosil bo’ldi. Agar hosil bo'Igan (qoldiqdagi tuz massasidan shu qoldiqdagi oddiy mod­da massasi 54,2 gr ga yengil bo'lsa, dastlabki ara­lashmadagi magniy nitrat massasini (gr) aniqlang.

A) 44,4 B) 14,8 C) 6,1 D) 16,3

14. Bariy nitrat, alyuminiy nitrat vasimob(II) nitratlardan iborat aralashma to'liq parchalandi va kis­lorod moddasining massa ulushi 25% bo'Igan 147,2 gr gazlar aralashmasi hosil bo'ldi. Agar hosil bo'Igan qoldiqdagi oddiy modda massasi shu qoldiqdagi oksid massasidan 29,7 gr ga og'ir bo'lsa, bariy nitrit mas­sasini (gr) aniqlang.

A) 137,2 B) 104,4 C) 91,6 D) 68.7

15. 168,2 gr kalsiy karbonat va bariy karbonat aralashmasi qizdirilganda bariy karbonatning uchdan ikki qismi parchalandi, kalsiy karbonatning beshdan uch qismi qoldi. Natijada 141,8 gr qoldiq qoldi. Ho­sil bo'Igan aralashmadagi kalsiy karbonat massasi­ni (gr) aniqlang?

A) 21,2 B) 35,3 C) 50,0 D) 30,0

16. 130,4 gr kalsiy karbonat va magniy karbo­nat aralashmasi qizdirilganda magniy karbonatning yarmi parchalandi, kalsiy karbonatning to‘rtdan uch qismi qoldi. Natijada 108,4 gr qoldiq qoldi. Hosil bo'lgan aralashmadagi oksidlar massasini yig'indi- sini aniqlang?

A) 24,8 B) 28,8 0 )2 3 ,2 D) 24,0

17. 154,4 gr magniy karbonat va bariy karbo­nat aralashmasi qizdirilganda bariy karbonatning yarmi parchalandi, magniy karbonatning uchdan ikki qismi qoldi/Natijada 132,4 gr qoldiq qoldi. Ho­sil bo’lgan aralashmadagi magniy karbonat massa? sini (gr) aniqlang? .

A) 75,6 B) 38,0 C) 57,0 D) 50,4

18. Al va FeO∙Fe2O3 ning o'zaro reaksiyasidan so‘ng moddalar aralashmasini teng miqdorda ikki qismga ajratildi. Birinchi qismiga ishqor eritmasi ta ’sir ettirilganda 7,84 l (n.sh.) gaz ajraldi. Ikkinchi qismining yarmiga esa ko‘p miqdorda xlorid kislota ta ’sir ettirilganda 12,32/ (n.sh.) gaz ajraldi. Dastlab­ki aralashmadagi (FeO∙Fe2O3) magnetit mas­sasini (gr) aniqlang.

A) 116,0 B) 85,0 C) 42,5 D) 58,0

19. Eng ko‘p tarqalgan va eng qattiq metallaning 21,2 gr aralashmasini to'la xlorlash uchun 20,16 l sarflandi. Ko‘p tarqalgan metalining massa ulushini.(%) toping.

A) 25,47 B) 50,94 C) 24,5 D) 49,06

20. 0,9 mol K, Na va Ca aralashmasi suvda eritilgada 13,441 gaz ajraldi. Hosil bo'igan aralashma­da kaliy gidroksidning. massasi kalsiy gidroksid mas­sasidan 11 gr ga ortiq bo‘lsa, natriyni massasini (gr) aniqlang?

A) 9,2 B) 4,6 C) 7,8 D) 16

21. 0,9 mol K, Na va Ca aralashmasi suvda eritilgada 13,44 l gaz ajraldi. Hosil bo'lgan aralashma­da kaliy gidroksidning massasi kalsiy gidroksid mas­sasidan 11 gr ga kam bo'lsa, natriyni massa ulushini (%) aniqlang?

A) 31,7 B) 43,8 C) 26,9 D) 9,2

22. 0,9 mol K, Na va Ca aralashmasi suvda, eritilgada 13,44 l gaz ajraldi. Hosil bo‘lgan aralashma­da kaliy gidroksidning massasi kalsiy gidroksid mas­sasidan 11 gr ga kam bo‘lsa, kalsiyni massa ulushini (%) aniqlang?

A) 19,0 B) 41,4 C) 26,9 D) 12,0

23. Natriy va kalsiy aralashmasi suvda eritil­ganda 10,5 / (n.sh.) gaz ajraldi. Natriy gidroksidning massasini aniqlang? (ω (Na) = 0,46)

A) 16 B) 21,4 C) 9,2 D) 19,98

24. 73,5 gr bertole tuzi bir qismi katalizator ishtirokida, qolgani katalizatorsiz qizdirildi. Natijada 41,55 gr kaliy perxlorat hosil bo'lsa, ajralgan gaz hamini (1, n.sh.) aniqlang?

A) 9,6 B) 6,4 C) 44,8 D) 6,72

25. Magniy va magniy fosfiddan iborat aralashmaga xlorid kislota ta ’sir ettirlganda D(He) = 2,5 bo'lgan 17,92 l gazlar aralashmasi hosil bo'lsa, hosil bo'lgan tuz massasini (gr) aniqlang?

A) 171 B) 76 C) 65,7 D) 85.5

26. KNO3 va Cu(NO3)2 dan iborat aralashma qizdi­rilganda, O2 ning massa ulushi 41,03% bo'lgan 31,2 gr gazlar aralashmasi hosil bo‘lsa, dastlabki aralashmadagi kaliy nitratning massa ulushini (%) aniqlang?

 A) 59,6 B) 40,4 C) 61,7 D) 38,3

27. Uglerod va kremniydan iborat aralashma teng miqdorda ikki qismga bo'lindi. Birinchi qismi natriy gidroksid eritmasida eritilganda 13,44 I gaz ajraldi.

Ikkinchi qismi to'liq yondirilganda 35,6 gr oksidlar aralashmasi olingan bo'lsa, dastlabki aralashmadagi uglerodning massasini (gr) aniqlang?

A) 26,4 B) 8,4 C) 9,6 D) 4,8

28. Massasi 1000 gr bo'lgan tabliy suvdagi og‘ir suv molekulalari sonini hisoblang. Tabiiy suvdagi og‘ir suvning miqdori 0,02% ni tashkil etadi

A) 6.02∙1022 B) 3,01∙1021

C) 3,01∙1022 D) 6,02∙1021

29. 50,6 mg Al, Cu va Zn dan iborat aralashma­ga konsentrlangan nitrat kislota ta’sir ettirilganda 64,4 mg azot (IV) oksid hosil bo'ldi, xuddi shunday massadagi aralashmaga xlorid kislota ta’sir ettiril­ganda 15,68 cm3 gaz ajralsa, dastlabki aralashmada­gi ruxning massa ulushini (%) aniqlang?

A) 37,9 B) 26 C) 51,38 D) 10,67

30. Ammoniyning nitrat, nitrit va bixromat tuz- laridan iborat 0,4 mol aralashmasi to'la termik parchalanganda 0,1 mol qattiq modda va tarkibida 4,48 / (n.sh.) azot bo'lgan gazlar aralashmasi olingan. Bosh­lang'ich aralashmaning massasini (gr) aniqlang.

A) 65,7 B) 47,6 C) 41,2 D) 25,2