**Anorganik birikmalarning muhim sinflari**

**Sinov-2**

1. Gidridining formulasi EH3 bo’lganda elementning massa ulushi 91,18%. Element oksidida kislorodning massa ulushi nechaga teng.

A) 56,34 B) 63,38

C) 45,97 D) 48,67

2. Gazsimon metalmaslarni ko’rsating.

1)Br2 2)O2 3)J2 4)Cl2 5)O3 6)S8 7)P

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

3. Formulasi E3O4 bo’lgan oksidning 13,7 gr miqdorida 4,832∙1022 ta kislorod atomi mavjud. Elementni aniqlang.

A) temir B) qalay

C) platina D) qo’rg’oshin

4. Asosli oksidlarni ko’rsating

1)Na2O 2)MnO2 3)CrO 4)Al2O3 5)Mn2O3 6)ZnO 7)MgO 8)Fe2O3

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

C)1,3,5,7 D)1,3,5,7,8

5. Quyidagi oksidlardan qaysilari metallmaslarning oksidlari

1) ZnO 2) SO2 3) CaO 4) TeO

5) CO2 6) MgO 7) BeO 8) NO2

A) 1,2,3 B) 6,7,8

C) 2,4,6 D) 2,5,8

6. Alyuminiy digidroksogidroortofosfat tarkibida nechta va π bog’lar bor

A)16;2 B)15;1 C)15;2 D)17;1

7. Ham kislota, ham ishqorlar bilan reaksiyaga kirishuvchi oksidlar qatorini ko’rsating.

A) MgO, CaO, CuO, CrO

B) Na2O, K2O, Al2O3, Fe2O3

C) BeO, ZnO, Al2O3, Cr2O3

D) N2O, NO, N2O3, NO2

8. Eng kuchsiz gidroksidni ko’rsating.

A) rubidiy gidroksid B) natriy gidroksid

C) kaliy gidroksid D) litiy gidroksid

9. Normal tuzlarni toping.

A)NaHCO3 va NaCl

B)Ca(OH)Br va Ca3(PO4)2

C)K2SO4 va KHS D)NaOCl va NaOCN

10. 168 gr kaliy gidroksiddan qancha massada (gr) bertole tuzi olish mumkin.

A) 367,5 B) 58,5

C) 122,5 D) 61,25

11. Ortofosfat kislota ikki valentli metal gidroksidlari bilan necha xil tuz hosil qiladi.

A)3 B)6 C)4 D)5

12. Quyida keltirilganlardan metafosfat kislotasini ko`rsating.

A) H3PO4  B) HPO3

C) H3PO3 D) H4P2O7

13. Suyultirilgan nitrat kislota sovuqda vodorod sulfidni oksidlab, erkin oltingugurt ajratadi, hamda azot(II)oksid va suv hosil qiladi. Agar 3,36 l vodorod sulfid oksidlangan bo’lsa, normal sharoitda necha litr azot(II)oksid hosil bo’lgan.

A) 1,12 B) 2,24

C) 3,36 D) 4,48

14.Malahit qanday tuzlar qatoriga kiradi.

A)asosli B)o’rta C)nordon D)qo’sh

15. Massasi 16 gr bo’lgan to’rt valentli element oksidining xlorid kislota bilan reaktsiyasida ECl2 tuzi va 32°C da, bosim 96 kPa bo’lganda, 5,28 l xlor yig’ib olingan. Reaktsiya uchun olingan oksid tarkibidagi metallni aniqlang.

A) germaniy B) marganes

C) qo’rg’oshin D) titan

16. Indiferend oksidni toping.

A)CO2 B)KO2 C)N2O D)BeO

17. Tarkibida 6,02 ∙1022 ta sulfat kislota molekulalari bo’lgan eritmaning bariy peroksid bilan ta’siridan hosil bo’ladigan gaz mahsulotining massasini hisoblang.

A) 1,6 B) 2,4

C) 3,2 D) 5,6

18. HClO4 – HClO3 – HClO2 – HClO

qatorida

1)kislotalilik kuchi 2)oksidlovchiligi 3)kislota barqarorligi qanday o’zgaradi.

a)kuchayadi b)o’zgarmaydi c)kamayadi

A)1-a, 2-a, 3-c B)2-a, 1-c, 3-c

C)2-c, 1-c, 3-c D)3-c, 2-c, 1-b

19. Qo’sh tuzni ko’rsating.

A) NaAlO2 B) Ca(ClO)Cl

C) NH4FeP2O7 D) K4[Fe(CN)6]

20. Tetrationat kislota tarkibida S ning oksidlanish darajasi yig’indisi nechiga teng.

A)+4 B)+10 C)0 D)+6

21. 0,07 mol ammoniy digidrofosfatda necha mol vodorod bor

A) 0,28 B) 0,35

C) 0,42 D) 0,56

22. Qo’sh tuzni toping.

A)Cu(OH)2∙CuCO3 B)CaCO3∙MgCO3

C)Na2CO3∙NaHCO3 D)NaCl

23. SiO2 dan 11,2 gr Si olingan bo’lsa,reaksiyada hosil bo’lgan Na2O massasini gr toping.

A)32 B)24 C)49,6 D)28

24. Qaysi tuzlar parchalanganda ikki xil gazlar xosil bo’ladi.

A)KNO3 B)CaCO3∙MgCO3

C)Ca(NO3)2 D)(NH4)2CO3

25. 6,5 gr temir(III)digidroksosulfit tarkibidagi atomlar sonini toping.

A) 4,67 ∙1023 B) 2,11∙1023

C) 1,38 ∙1024 D) 3,59 ∙1023

26. Alyuminiy pirofosfat molekulasida σ-bog'lar sonini aniqlang.

A)30 B)27 C)32 D)36

27. 54,5 gr alyuminiy gidrosulfat ……. ta atomdan tashkil topgan.

A) 1,5·1023 B) 0,25·1024

C) 6,02·1023 D) 1,96·1024

28. Quyidagi o`zgarishlar ketma-ketligini amalga oshirishga imkon beradigan moddalar qatorini ko`rsating

Azot → ammiak → ammoniy xlorid →

→ ammoniy sulfat → ammiak → azot

A) H2, NaCl(erit), Ag2SO4(erit), H2O, Mg

B) H2, HCl(g), Ag2SO4,NaOH, O2

C) H2, HCl(erit), H2SO4, H2O, O2

D) H2O, HCl(g), H2SO4,Ba(OH)2, O2

29. H2O → H2S → H2Se → H2Te

Qatorida moddalarning qaysi xossalari kuchayib boradi.

1) kislotalik 2) asoslik 3) oksidlovchilik

4) qaytaruvchilik 5) amfoterlik

A) 3,5 B) 2,4

C) 2,3 D) 1,2 E) 1,4

30. Ishqorlar fenolftalein rangini qanday o’zgatiradi.

A)Rangsiz B)pushti C)ko’k D)sariq

31. Quyidagi oksidlarning qaysi birida elementlarning massa nisbatlari 1: 8 bo’ladi.

A) suv B) litiy oksid

C) oltingugurt(IV)oksid D) azot(V)oksid

32. 47,1 gr MgCO3 va KNO3 aralashmasi qizdirilganda hosil bo’lgan gazlar Ca(OH)2 eritmasidan o’tkazilgandan so’ng qolgan gaz 3,36 l(n.sh) ni tashkil qildi.Boshlang’ich aralashmadagi KNO3 ning massa ulushini % hisoblang.

A)64,33 B)35,67 C)42,88 D)63,44

33. Nordon tuzlar hosil qiluvchi kislotalarni toping.

1)HNO3 2)H4P2O7 3)H2SO4 4)HCN 5)H2S 6)H3BO3 7)HPO3 8)H2C2O3

A)1,3,5,6,8 B)1,4,5,7

C)2,3,5,6,8 D)3,5,6,7,8

34. Ba va Ba(NO3)2 ochiq havoda qizdirilganda hosil bo’lgan aralashmaning massasi o’zgarmagan bo’lsa,boshlang’ich aralashmadagi Ba ning massa ulushini % toping.

A)78 B)80 C)79 D)77

35. Kumushning qaysi tuzlari cho’kma hosil qiladi.

1)AgF 2)AgNO3 3)AgCl 4)Ag2SO4 5)AgBr 6)Ag3PO4 7)AgJ

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

36. Alyuminiy va Alyuminiy oksiddan iborat aralashmaga KOH eritmasi tasir ettirilganda 3,36 l gaz ajralib chiqdi va 19,6 gr KAlO2 hosil bo’ldi.Dastlabki aralashma massasini toping.

A)12,9 B)8 C)7,8 D)7,6