

1. Сульфид железа(II) реагирует с раствором каждого из двух веществ:

- 1) NaCl и CaBr_2
- 2) HNO_3 и KOH
- 3) NaHCO_3 и HNO_3
- 4) CH_3COOH и HBr

2. Карбонат бария реагирует с раствором каждого из двух веществ:

- 1) H_2SO_4 и NaOH
- 2) NaCl и CuSO_4
- 3) HCl и CH_3COOH
- 4) NaHCO_3 и HNO_3

3. Хлорид цинка в водном растворе может реагировать с каждым из двух веществ:

- 1) SO_2 , H_2SO_4
- 2) Na_2CO_3 , BaSO_4
- 3) HBr , KNO_3
- 4) KOH , AgNO_3

4. Верны ли следующие суждения о солях азотной кислоты?

- А. Все соли азотной кислоты хорошо растворимы в воде.
Б. Соли азотной кислоты разлагаются при нагревании.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба суждения
4. Оба суждения неверны

5. Карбонат аммония реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) NaCl и $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 2) HCl (р-р) и NaOH
- 3) MgO и H_2SO_4
- 4) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ и CuCl_2

6. Силикат калия реагирует с

- 1) оксидом углерода(II)
- 2) серой
- 3) серной кислотой
- 4) гидроксидом цинка

7. С раствором CuCl_2 реагирует каждое из двух веществ:

- 1) AgNO_3 и Na_2CO_3
- 2) K_2S и KNO_3
- 3) NaOH и K_2SO_4
- 4) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ и NaNO_3

8. Раствор хлорида железа(II) реагирует с

- 1) нитратом цинка
- 2) фосфатом серебра
- 3) сульфидом натрия
- 4) сульфатом калия

9. Раствор нитрата меди(II) реагирует с

- 1) оксидом железа(III)
- 2) фосфатом цинка
- 3) гидроксидом калия
- 4) сульфатом серебра

10. Гидрокарбонат натрия реагирует с веществом, формула которого

- 1) KHCO_3
- 2) CO_2
- 3) CO
- 4) KOH

11. Карбонат бария реагирует с раствором каждого из двух веществ:

- 1) H_2SO_4 и NaOH
- 2) NaCl и CuSO_4
- 3) HCl и CH_3COOH
- 4) NaHCO_3 и HNO_3

12. Сульфид железа(II) превращается в сульфат железа(II) под действием

- 1) O_2
- 2) BaSO_4
- 3) H_2SO_4 (разб)
- 4) H_2SO_4 (конц)

13. Карбонат магния превращается в нитрат магния под действием

- 1) AgNO_3
- 2) HNO_3
- 3) NO_2
- 4) NaNO_3

14. С соляной кислотой не реагирует

- 1) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- 2) CaCO_3
- 3) Na_2S
- 4) Na_2SO_3

15. С раствором хлорида цинка не реагирует

- 1) AgNO_3
- 2) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- 3) Na_2S
- 4) NaOH

16. Какая соль реагирует со щелочами, но не реагирует с сильными кислотами?

- 1) FeS
- 2) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
- 3) NaNO_3
- 4) NH_4Cl

17. Какая соль реагирует с сильными кислотами, но не реагирует со щелочами?

- 1) AgNO_3
- 2) Na_2S
- 3) NaHCO_3
- 4) NH_4Cl

18. Раствор нитрата кальция взаимодействует с

- 1) BaCl_2
- 2) Na_2CO_3
- 3) KNO_3
- 4) FeCl_3

19. Какая соль реагирует и с нитратом бария, и с карбонатом натрия?

- 1) CaCl_2
- 2) NH_4NO_3
- 3) MgSO_4
- 4) K_3PO_4

20. Какая соль реагирует и с нитратом серебра, и с фторидом натрия?

- 1) KBr
- 2) CaCO_3
- 3) CaCl_2
- 4) CuSO_4

21. Какая из солей не реагирует с азотной кислотой?

- 1) K_2SiO_3
- 2) CaCO_3
- 3) Na_2S
- 4) Na_2SO_4

22. С раствором хлорида железа(II) реагирует

- 1) AgI
- 2) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- 3) Na_2S
- 4) CuSO_4

23. Какая соль реагирует в водном растворе с щелочами, но не взаимодействует с сильными кислотами?

- 1) KNO_3
- 2) FeCl_3
- 3) Na_2S
- 4) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

24. Какая соль реагирует в водном растворе с сильными кислотами, но не взаимодействует с щелочами?

- 1) CuCl_2
- 2) K_2SO_3
- 3) NH_4NO_3
- 4) NaHCO_3

25. Какая соль при нагревании разлагается на два вещества?

- 1) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- 2) KMnO_4
- 3) NH_4NO_2
- 4) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

26. Какая соль при нагревании разлагается на три вещества?

- 1) NH_4Cl
- 2) CaCO_3
- 3) NH_4NO_2
- 4) NaHCO_3

27. В результате действия щелочи на раствор соли при нагревании выделился газ. Формула соли

- 1) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- 2) FeCl_3
- 3) Na_2CO_3
- 4) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

28. При действии сильной кислоты на раствор соли выделился газ. Формула соли

- 1) Na_2S
- 2) NH_4Br
- 3) K_2SiO_3
- 4) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

29. Гидросульфат калия превращается в сульфат калия при действии

- 1) H_2SO_4
- 2) SO_2
- 3) H_2S
- 4) KOH

30. Карбонат натрия превращается в гидрокарбонат натрия при действии

- 1) NaOH
- 2) H_2O
- 3) H_2O и CO_2
- 4) H_2

31. Карбонат кальция взаимодействует с раствором

- 1) гидроксида натрия
- 2) хлороводорода
- 3) хлорида бария
- 4) аммиака

32. Сульфид аммония реагирует в водном растворе с каждым из двух веществ:

- 1) NaOH и NaNO_3
- 2) H_2SO_4 и K_2SO_4
- 3) ZnCl_2 и KCl
- 4) HCl и KOH

33. Сульфат аммония реагирует в водном растворе с каждым из двух веществ:

- 1) HCl и KCl
- 2) H_2S и KNO_3
- 3) BaCl_2 и KOH
- 4) NaNO_3 и NaOH