

1. Карбонат кальция можно получить в результате реакции нитрата кальция с

- 1) оксидом углерода(II)
- 2) карбонатом меди(II)
- 3) карбонатом калия
- 4) углеродом

2. Сульфат бария можно получить в результате реакции нитрата бария с

- 1) оксидом серы(IV)
- 2) сернистой кислотой
- 3) сероводородом
- 4) сульфатом калия

3. Раствор сульфата меди(II) реагирует с

- 1) оксидом железа(II)
- 2) ртутью
- 3) гидроксидом калия
- 4) нитратом алюминия

4. И с хлоридом калия, и с соляной кислотой реагирует

- 1) нитрат серебра
- 2) сульфат натрия
- 3) карбонат кальция
- 4) фосфат аммония

5. С силикатом натрия реагирует

- 1) K_3PO_4
- 2) NaOH
- 3) HCl
- 4) Cu

6. В реакцию и с гидроксидом кальция, и с нитратом серебра вступает

- 1) хлорид аммония
- 2) сульфат бария
- 3) карбонат магния

4) нитрат натрия

7. Между какими веществами возможно взаимодействие?

1) CaCl_2 и NH_4NO_3

2) BaCl_2 и CuSO_4

3) AlCl_3 и Na_2SO_4

4) AgCl и HNO_3

8. Между какими веществами возможно взаимодействие?

1) сульфатом калия и карбонатом кальция

2) сульфатом бария и хлоридом натрия

3) сульфатом железа(III) и фосфатом калия

4) сульфатом аммония и нитратом алюминия

9. Вытеснение металла из раствора соли происходит при взаимодействии

1) Fe и NaCl

2) Cu и HgCl_2

3) Zn и $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

4) Cu и FeSO_4

10. С нитратом железа(III) реагирует каждое из двух веществ:

1) BaCl_2 и N_2

2) KOH и Mg

3) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ и O_2

4) H_3PO_4 и Cu

11. Между какими веществами в растворе возможно взаимодействие?

1) Na_2CO_3 и H_3PO_4

2) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ и HCl

3) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ и H_2SO_4

4) BaCl_2 и HNO_3

12. В реакцию с карбонатом бария вступает каждое из двух веществ

1) H_2SO_4 (р-р) и SiO_2

- 2) $\text{HCl}(\text{p-p})$ и KOH
- 3) $\text{KNO}_3(\text{p-p})$ и $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 4) $\text{H}_2\text{S}(\text{p-p})$ и Zn

13. Между какими веществами возможно взаимодействие?

- 1) AlCl_3 и $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 2) AgCl и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
- 3) ZnSO_4 и HCl
- 4) ZnS и HNO_3

14. Среди веществ: NaCl , Na_2S , Na_2SO_4 – в реакцию с раствором $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ вступает(-ют)

- 1) только Na_2S
- 2) NaCl и Na_2S
- 3) Na_2S и Na_2SO_4
- 4) NaCl и Na_2SO_4

15. С каждым из перечисленных веществ: NaOH , Mg , H_2S – реагирует

- 1) K_3PO_4
- 2) BaCl_2
- 3) CuSO_4
- 4) CaS

16. В реакцию с каждым из растворов CuSO_4 и Na_2CO_3 вступает

- 1) соляная кислота
- 2) гидроксид натрия
- 3) хлорид бария
- 4) нитрат алюминия

17. Между какими веществами возможно взаимодействие?

- 1) NH_4NO_3 и $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- 2) BaCl_2 и KOH
- 3) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ и NaCl
- 4) NH_4Cl и $\text{Ba}(\text{OH})_2$