

### Вопрос 10. Свойства солей.

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

- 1)  $\text{NaCl}$  и  $\text{CaBr}_2$
- 2)  $\text{HNO}_3$  и  $\text{KOH}$
- 3)  $\text{NaHCO}_3$  и  $\text{HNO}_3$
- 4)  $\text{CH}_3\text{COOH}$  и  $\text{HBr}$

2. Раствор гидрокарбоната натрия реагирует с

- 1) углекислым газом
- 2) оксидом меди (II)
- 3) гидроксидом натрия
- 4) хлоридом калия

3. Раствор сульфата магния взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1)  $\text{KOH}$ ,  $\text{BaCl}_2$
- 2)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{HCl}$
- 3)  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{HNO}_3$
- 4)  $\text{Cu}$ ,  $\text{Cu}(\text{OH})_2$

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

- 1)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  и  $\text{NaOH}$
- 2)  $\text{NaCl}$  и  $\text{CuSO}_4$
- 3)  $\text{HCl}$  и  $\text{CH}_3\text{COOH}$
- 4)  $\text{NaHCO}_3$  и  $\text{HNO}_3$

5. И с раствором азотной кислоты, и с раствором гидроксида натрия взаимодействует

- 1) сульфат магния
- 2) сульфид аммония
- 3) хлорид калия
- 4) бромид свинца (II)

6. Хлорид алюминия в растворе взаимодействует с

- 1)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 2)  $\text{AgNO}_3$
- 3)  $\text{HNO}_3$
- 4)  $\text{MgSO}_4$

7. Только газообразные вещества образуются при прокаливании

- 1) гидроксида алюминия
- 2) карбоната аммония
- 3) карбоната магния
- 4) гидроксида магния

8. Раствор нитрата свинца (II) реагирует с

- 1)  $\text{Ag}$
- 2)  $\text{Hg}$
- 3)  $\text{Zn}$
- 4)  $\text{Cu}$

9. Раствор карбоната калия реагирует с

- 1) нитратом кальция
- 2) оксидом магния
- 3) гидроксидом меди (II)
- 4) хлоридом натрия

10. Химическая реакция возможна между

- 1)  $\text{Zn}$  и  $\text{CuCl}_2$
- 2)  $\text{Fe}$  и  $\text{MgSO}_4$
- 3)  $\text{NaOH}$  и  $\text{K}_3\text{PO}_4$
- 4)  $\text{HCl}$  и  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

11. С раствором сульфата цинка реагирует

- 1)  $\text{BaCl}_2$
- 2)  $\text{FeCl}_3$
- 3)  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- 4)  $\text{PbSO}_4$

12. Гидрокарбонат натрия реагирует с

- 1) азотной кислотой
- 2) нитратом калия
- 3) сульфатом калия
- 4) кислородом

13. Раствор карбоната калия реагирует с

- 1) фосфатом магния
- 2) нитратом кальция
- 3) гидроксидом меди (II)
- 4) хлоридом натрия

**14.** Хлорид железа (II) можно получить в результате реакции между

веществами

- 1)  $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$
- 2)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- 3)  $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- 4)  $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$

**15.** Раствор нитрата магния взаимодействует с

- 1)  $\text{HCl}$
- 2)  $\text{CuSO}_4$
- 3)  $\text{Fe}$
- 4)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

**16.** Раствор карбоната калия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1)  $\text{SiO}_2$  и  $\text{SO}_2$
- 2)  $\text{CO}_2$  и  $\text{HNO}_3$
- 3)  $\text{HNO}_3$  и  $\text{KHCO}_3$
- 4)  $\text{HCl}$  и  $\text{K}_2\text{SO}_4$

**17.** В водном растворе бромид бария реагирует с

- 1)  $\text{HNO}_3$
- 2)  $\text{CuSO}_4$
- 3)  $\text{NaCl}$
- 4)  $\text{LiOH}$

**18.** Карбонат кальция реагирует с

- 1)  $\text{HCl}$
- 2)  $\text{MgO}$
- 3)  $\text{Pb}$
- 4)  $\text{H}_2\text{O}$

**19.** Осадок не образуется при сливании растворов

- 1) сульфида натрия и нитрата свинца (II)
- 2) карбоната калия и сульфата магния
- 3) карбоната натрия и серной кислоты
- 4) ацетата бария и сульфита натрия

**20.** Металл образуется при прокаливании на воздухе нитрата

- 1) меди (II)
- 2) серебра
- 3) натрия
- 4) цинка

**21.** Нитрат серебра в растворе не взаимодействует с

- 1)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- 2)  $\text{KF}$
- 3)  $\text{NaCl}$
- 4)  $\text{BaBr}_2$

**22.** Нитрат алюминия в растворе взаимодействует с

- 1)  $\text{KCl}$
- 2)  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- 3)  $\text{MgCl}_2$
- 4)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$

**23.** Свинец из раствора его соли можно вытеснить

- 1) серебром
- 2) цезием
- 3) цинком
- 4) медью

**24.** С раствором хлорида натрия реагирует

- 1)  $\text{AgNO}_3$
- 2)  $\text{Cu}$
- 3)  $\text{K}_2\text{SO}_4$
- 4)  $\text{CaCO}_3$

**25.** Гидрокарбонат натрия не взаимодействует с

- 1) соляной кислотой
- 2) гидроксидом натрия
- 3) аммиаком
- 4) хлоридом натрия

**26.** Карбонат кальция реагирует с

- 1) серной кислотой
- 2) оксидом магния
- 3) гидроксидом железа (II)
- 4) нитратом натрия

**27.** Хлорид алюминия в растворе взаимодействует с

- 1)  $\text{K}_2\text{SO}_4$
- 2)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 3)  $\text{HNO}_3$
- 4)  $\text{MgSO}_4$

**28.** Никель из раствора его соли можно вытеснить

- 1) платиной
- 2) калием
- 3) железом
- 4) медью

**29.** В водном растворе бромид бария реагирует с

- 1) FeO
- 2) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- 3) Zn
- 4) Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

**30.** Олово из раствора его соли можно вытеснить

- 1) литием
- 2) марганцем
- 3) свинцом
- 4) медью

**31.** Хлорид алюминия в растворе взаимодействует с

- 1) NaNO<sub>3</sub>
- 2) AgNO<sub>3</sub>
- 3) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 4) CuSO<sub>4</sub>

**32.** Нитрат цинка в растворе взаимодействует с

- 1) NH<sub>4</sub>Cl
- 2) KOH
- 3) CuCl<sub>2</sub>
- 4) PbS

**33.** Гидрокарбонат натрия реагирует с

- 1) соляной кислотой
- 2) хлоридом калия
- 3) сульфатом бария
- 4) сульфатом натрия

**34.** Сульфат железа (III) в растворе взаимодействует с

- 1) CO<sub>2</sub>
- 2) H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- 3) KOH
- 4) NaBr

**35.** Медь из раствора её соли можно вытеснить

- 1) золотом
- 2) натрием
- 3) серебром
- 4) железом

**36.** Раствор карбоната натрия реагирует с каждым веществом пары

- 1) BaCl<sub>2</sub> и CO<sub>2</sub>
- 2) CuSO<sub>4</sub> и NaCl
- 3) HCl и NH<sub>4</sub>Cl
- 4) NaHCO<sub>3</sub> и SO<sub>2</sub>

**37.** При нагревании разлагается без выделения кислорода

- 1) BaSO<sub>3</sub>
- 2) Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- 3) Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- 4) KMnO<sub>4</sub>

**38.** При нагревании разлагается с выделением кислорода

- 1) BaCO<sub>3</sub>
- 2) K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- 3) CaSiO<sub>3</sub>
- 4) Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

**39.** Раствор нитрата бария взаимодействует с каждым веществом пары

- 1) сульфат магния и хлорид натрия
- 2) гидроксид натрия и оксид углерода(IV)
- 3) серная кислота и карбонат калия
- 4) сульфат натрия и оксид кремния

**40.** Раствор нитрата алюминия взаимодействует с каждым веществом пары

- 1) сульфат магния и хлорид натрия
- 2) гидроксид натрия и силикат калия
- 3) серная кислота и оксид углерода(IV)
- 4) хлорид натрия и фосфат натрия

**41.** Карбонат бария растворяется в

- 1) NH<sub>3</sub>
- 2) KOH
- 3) CH<sub>3</sub>COOH
- 4) Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

**42.** Сульфид железа(II) растворяется в

- 1) KOH
- 2) Na<sub>2</sub>CO<sub>4</sub>
- 3) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 4) NH<sub>3</sub>

**43.** С каким из указанных веществ реагирует раствор нитрата бария?

- 1) сульфат магния
- 2) гидроксид натрия
- 3) бромид калия
- 4) нитрат серебра

**44.** С каким из указанных веществ реагирует раствор нитрата серебра?

- 1) азотная кислота
- 2) оксид магния
- 3) бромид калия
- 4) нитрат бария

**45.** Сульфат железа(III) в водном растворе может реагировать с каждым из двух веществ:

- 1) NH<sub>3</sub>, CO<sub>2</sub>
- 2) HNO<sub>3</sub>, CuBr<sub>2</sub>
- 3) NaCl, H<sub>2</sub>S
- 4) NaOH, BaCl<sub>2</sub>

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

- 1) SO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 2) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, BaSO<sub>4</sub>
- 3) HBr, KNO<sub>3</sub>
- 4) KOH, AgNO<sub>3</sub>