

1. Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- | | |
|---|-----------------------------------|
| А) FeCl_3 и NaOH | 1) выпадение белого осадка |
| Б) FeSO_4 и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ | 2) выпадение бурого осадка |
| В) FeS и H_2SO_4 | 3) выпадение серо-зелёного осадка |
| | 4) выделение газа |

2. Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- | | |
|---|-----------------------------|
| А) NH_4Cl и AgNO_3 | 1) выпадение чёрного осадка |
| Б) KI и AgNO_3 | 2) выпадение белого осадка |
| В) Na_3PO_4 и AgNO_3 | 3) выпадение жёлтого осадка |
| | 4) выделение газа |

3. Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- | | |
|---|-----------------------------------|
| А) BaI_2 и AgNO_3 | 1) выпадение белого осадка |
| Б) BaCl_2 и Na_2CO_3 | 2) выпадение бурого осадка |
| В) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ и FeCl_3 | 3) выпадение серо-зелёного осадка |
| | 4) выпадение жёлтого осадка |

4. Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- | | |
|---|------------------------------|
| А) HCl и Na_2SO_3 | 1) выпадение белого осадка |
| Б) BaCl_2 и Na_2SO_3 | 2) выпадение голубого осадка |
| В) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ и CuCl_2 | 3) выпадение бурого осадка |
| | 4) выделение газа |

5. Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

| <u>РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА</u> | <u>ПРИЗНАК РЕАКЦИИ</u> |
|-----------------------------|---|
| А) $Mg(OH)_2$ и HNO_3 | 1) выпадение осадка |
| Б) Zn и HCl | 2) растворение осадка |
| В) $NaOH$ и HCl | 3) выделение газа |
| | 4) видимые признаки реакции отсутствуют |

6. Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

| <u>РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА</u> | <u>ПРИЗНАК РЕАКЦИИ</u> |
|---------------------------------------|-----------------------------------|
| А) NH_4Cl (тв.) и $NaOH$ (тв.) | 1) выпадение чёрного осадка |
| Б) $NH_3 \cdot H_2O$ и $FeSO_4$ (р-р) | 2) выпадение серо-зелёного осадка |
| В) Na_2S (р-р) и $FeSO_4$ (р-р) | 3) выпадение бурого осадка |
| | 4) выделение газа |

7. Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

| <u>РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА</u> | <u>ПРИЗНАК РЕАКЦИИ</u> |
|-----------------------------|---|
| А) HCl и Na_2SiO_3 | 1) выпадение бесцветного желеобразного осадка |
| Б) HCl и Na_2CO_3 | 2) выпадение голубого осадка |
| В) H_2S и $CuCl_2$ | 3) выпадение чёрного осадка |
| | 4) выделение газа |

8. Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

| <u>РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА</u> | <u>ПРИЗНАК РЕАКЦИИ</u> |
|-----------------------------|-----------------------------|
| А) NH_4Cl и $AgNO_3$ | 1) выпадение чёрного осадка |
| Б) KI и $AgNO_3$ | 2) выпадение белого осадка |

В) Na_2S и AgNO_3

3) выпадение жёлтого осадка

4) выделение газа

9. Признаком протекания химической реакции между гидроксидом меди(II) и соляной кислотой является

1) растворение осадка

2) выпадение осадка

3) появление запаха

4) выделение газа

10. Газ выделяется при взаимодействии

1) MgCl_2 и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

2) Na_2CO_3 и CaCl_2

3) NH_4Cl и NaOH

4) CuSO_4 и KOH

11. Осадок образуется при взаимодействии водных растворов

1) NaNO_3 и CaCl_2

2) Na_2S и AgNO_3

3) MgBr_2 и HCl

4) $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ и KOH

12. Газ не выделяется в ходе реакции между растворами

1) HNO_3 и K_2CO_3

2) Na_2SO_3 и H_2SO_4

3) Na_2CO_3 и $\text{Ba}(\text{OH})_2$

4) HCl и Na_2S

13. Осадок не образуется в ходе реакции между растворами

1) FeSO_4 и KOH

- 2) Na_3PO_4 и AgNO_3
- 3) H_2SO_4 и $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- 4) H_2SO_4 и NaOH

14. Протекание химической реакции всегда сопровождается

- 1) изменением агрегатного состояния
- 2) выделением или поглощением энергии
- 3) изменением цвета вещества
- 4) изменением занимаемого объёма