

Химическая реакция (Условия и признаки протекания химических реакций. Классификация химических реакций)

1 Взаимодействие между оксидом магния и соляной кислотой – это реакция

- 1) замещения
2) разложения
3) соединения
4) обмена

Ответ:

2 Взаимодействие между оксидом меди(II) и водородом при нагревании – это реакция

- 1) разложения
2) замещения
3) соединения
4) обмена

Ответ:

3 Оксид меди (II) вступает в реакцию замещения с

- 1) H_2 2) HCl 3) SO_3 4) H_2SO_4

Ответ:

4 Серная кислота вступает в реакцию замещения с

- 1) Al 2) Al_2O_3 3) $NaOH$ 4) $BaCl_2$

Ответ:

5 Пример реакции замещения:

- 1) $CaCO_3 = CaO + CO_2$ 3) $CaO + H_2O = Ca(OH)_2$
2) $Ca(OH)_2 + H_2SO_4 = CaSO_4 + 2H_2O$ 4) $Ca + 2H_2O = Ca(OH)_2 + H_2$

Ответ:

6 Пример реакции обмена:

- 1) $P_2O_5 + 5C = 2P + 5CO$ 3) $H_3PO_4 + 3KOH = K_3PO_4 + 3H_2O$
2) $P_2O_5 + 3H_2O = 2H_3PO_4$ 4) $4P + 5O_2 = 2P_2O_5$

Ответ:

7 Оксид меди(II) вступает в окислительно-восстановительную реакцию с

- 1) CO_2 2) Al 3) NaOH 4) HCl

Ответ:

8 Оксид железа(III) вступает в окислительно-восстановительную реакцию с

- 1) CO_2 2) Al 3) KOH 4) HCl

Ответ:

9 Углерод вступает в реакцию замещения с

- 1) оксидом железа(III) 3) фтором
2) кислородом 4) серной кислотой

Ответ:

10 Железо вступает в реакцию замещения с

- 1) соляной кислотой 3) кислородом
2) хлором 4) серой

Ответ:

11 К физическим явлениям относится

- 1) кипение воды 3) ржавление железа
2) прокисание молока 4) горение бензина

Ответ:

12 К химическим явлениям относится

- 1) образование инея 3) горение древесины
2) плавление парафиновой свечи 4) распространение запаха духов

Ответ:

13 К химическим явлениям относится

- 1) таяние снега
- 2) кипение воды
- 3) горение лучины
- 4) растрескивание горных пород

Ответ:

14 Какое из уравнений соответствует реакции обмена?

- 1) $2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2$
- 2) $\text{CuO} + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 3) $2\text{NaHCO}_3 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 4) $\text{C} + \text{CO}_2 = \text{CO}_2$

Ответ:

15 Какое из уравнений соответствует реакции замещения?

- 1) $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2$
- 2) $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 3) $2\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{CuO} + 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$
- 4) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{NaHCO}_3$

Ответ:

16 Какое из уравнений соответствует реакции замещения?

- 1) $\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
- 2) $2\text{HBr} + \text{Na}_2\text{O} = 2\text{NaBr} + \text{H}_2\text{O}$
- 3) $\text{SO}_3 + \text{BaO} = \text{BaSO}_4$
- 4) $2\text{AgNO}_3 + \text{Zn} = \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$

Ответ:

17 Какое из уравнений соответствует реакции обмена?

- 1) $\text{MgCO}_3 \xrightarrow{t^\circ} \text{MgO} + \text{CO}_2$
- 2) $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + 2\text{HCl}$
- 3) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$
- 4) $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

Ответ:

18 Какое уравнение соответствует реакции замещения?

- 1) $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t^\circ} \text{CaO} + \text{CO}_2$
- 2) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}$
- 3) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$
- 4) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{NaHCO}_3$

Ответ:

19 Выберите два высказывания, верно характеризующие реакции разложения.

- 1) в реакцию вступают два и более веществ
- 2) в реакцию вступает одно сложное вещество
- 3) уравнению реакции разложения соответствует общая запись $A + C = AC$
- 4) в результате реакции могут образовываться только простые вещества
- 5) в результате реакции может образовываться более двух веществ

Ответ:

20 Выберите два высказывания, верно характеризующие реакции обмена.

- 1) В реакцию могут вступать как простые, так и сложные вещества.
- 2) В результате реакции могут образовываться как простые, так и сложные вещества.
- 3) В реакцию могут вступать только сложные вещества.
- 4) В результате реакции могут образовываться только сложные вещества.
- 5) В реакцию могут вступать только простые вещества.

Ответ:

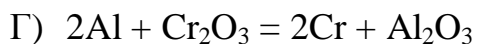
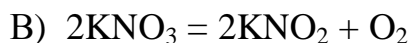
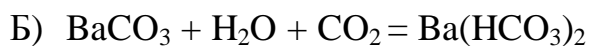
21 Выберите два высказывания, верно характеризующие реакции разложения.

- 1) В реакцию могут вступать как простые, так и сложные вещества.
- 2) В результате реакции могут образовываться как простые, так и сложные вещества.
- 3) В реакцию могут вступать только сложные вещества.
- 4) В результате реакции могут образовываться только сложные вещества.
- 5) В реакцию могут вступать только простые вещества.

Ответ:

22 Установите соответствие между уравнением химической реакции и её типом

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ



ТИП РЕАКЦИИ

1) реакция соединения

2) реакция обмена

3) реакция замещения

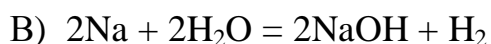
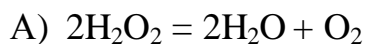
4) реакция разложения

Ответ:

А	Б	В	Г

23 Установите соответствие между уравнением химической реакции и её типом

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ



ТИП РЕАКЦИИ

1) реакция соединения

2) реакция обмена

3) реакция замещения

4) реакция разложения

Ответ:

А	Б	В	Г