

Тема урока:

"Классификация химических реакций"

Ответы теста:

- 1-б,
- 2-б,
- 3-в.

Реакции разложения :

- $2\text{HgO} = 2\text{Hg} + \text{O}_2$
- $2\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
- $\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$

**Реакции разложения- это
такие реакции, в
результате которых из
одного сложного вещества
образуются два и более
новых веществ.**

- Реакции соединения- это такие реакции, в результате которых из одного или нескольких исходных веществ образуется одно сложное вещество.

Реакции соединения :

- $4\text{P} + 5\text{O}_2 = 2\text{P}_2\text{O}_5$
- $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4$
- $2\text{Cu} + \text{O}_2 = 2\text{CuO}$

- Реакции замещения- это такие реакции, в результате которых атомы простого вещества замещают атомы одного из химических элементов в сложном веществе.

Реакции замещения:

- $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
- $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 = 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

Ряд активности металлов

Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Cr, Fe, Co, Sn, Pb, H₂, Cu

- $4\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 = 4\text{HNO}_3$
- $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$
- $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$

Домашнее задание

- Изучить тему : «Классификация химических реакций».
- Выполнить упражнение 2 (стр.).