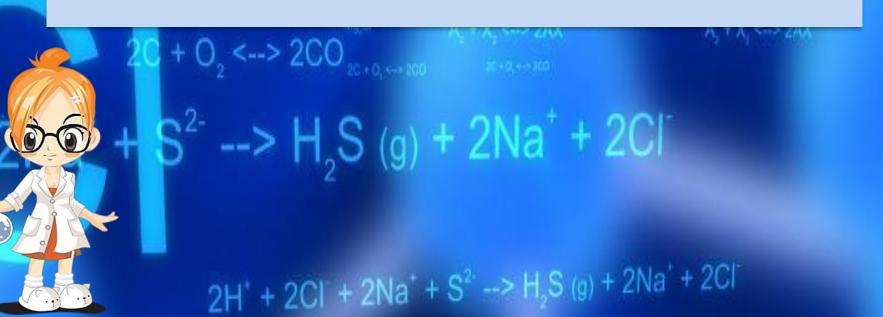
Mg<sub>2</sub>Si

### Типы химической реакции



# Химическая реакция-

это превращение одних веществ в другие.

Вещества, полученные в результате реакции, отличаются от исходных веществ составом, строением и свойствами.

<u>Реагент 1 + Реагент 2</u> = Продукты реакции







### ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

РЕАКЦИЯ СОЕДИНЕНИЯ

> РЕАКЦИЯ ЗАМЕЩЕНИЯ

РЕАКЦИЯ РАЗЛОЖЕНИЯ

РЕАКЦИЯ ОБМЕНА



+ 3NO3--> Fo3+ + 3NO3--> Fe1+3NO3+3H

### Реакции соединения -

- это реакции, в которых из нескольких простых или сложных веществ образуется одно более сложное вещество.

Fe + 
$$O_2$$
=

 $Zn + O_2$ =





#### + 3NO3- -> Fo3+ - 3NO3- -> Fo1+ 3NO3+ 3H

Реакции замещения – Реакции между простым и сложным веществом, в результате которых атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов сложного вещества, называются реакциями замещения.



#### 3NO'--> Fo3+ + 3NO'--> Fe1+3NO'+3HO

# Реакции разложения -

- это реакции, в результате которых сложное вещество разлагается на несколько других, более простых веществ.

$$\frac{1}{100} = \frac{1}{100} + \frac{1}{100}$$

$$\frac{1}{100} = \frac{1}{100} + \frac{1}{100}$$

$$\frac{1}{100} = \frac{1}{100} = \frac{1}{100}$$

$$\frac{1}{100} = \frac{1}{100} = \frac{1}{100}$$

$$\frac{1}{100} = \frac{1}{100} = \frac{1}{100}$$

#### - 3NO"- -> FO3+ - 2N A3 4 - 3NO -- FE + 3NO" + 3HO

## Реакции обмена -

Реакции между двумя сложными веществами, в результате которых они обмениваются своими составными частями называются реакциями обмена.

$$MgO + H_2SO_4 =$$

3NO3--> Fo3+ 2NO3+ 3H'+ 3NO'-> Fo1+ 3NO'+ 3H.O