Типы химических реакций

Химия

8 класс

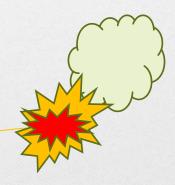
Подготовила учитель химии и биологии КОУ ВО «ЦЛПДО» Ольховикова Г.П.

2012

Реакции соединения -

реакции, в ходе которых из двух или более веществ образуется одно вещество.

Горение спички (красного фосфора)



$$4P + 5O_2 = 2P_2O_5$$

Реакции разложения -

реакции, в ходе которых из одного сложного вещества образуются два или более простых или сложных веществ

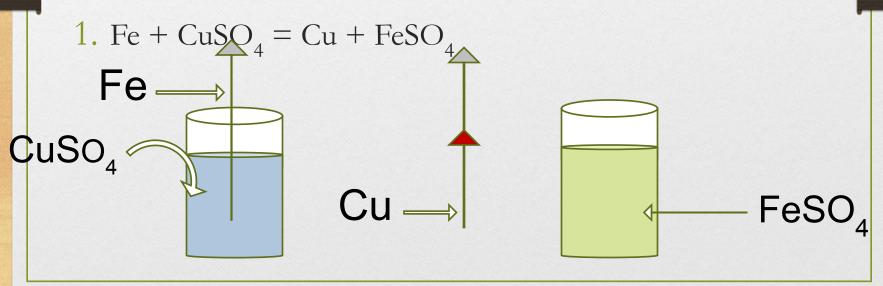
1.
$$2H_2O = 2H_2 + O_2$$

2.
$$Cu(OH)_2 = CuO + H_2O$$

3.
$$2H_2O_2 = 2H_2O + O_2$$

Реакции замещения -

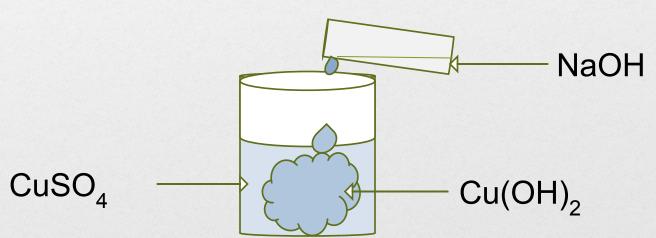
реакции, в ходе которых атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов сложного вещества.



Реакции обмена -

реакции, в ходе которых сложные вещества обмениваются своими составными частями

$$CuSO_4 + 2NaOH = Cu(OH)_2 \downarrow + Na_2SO_4$$



Укажите типы реакций:

1.
$$Cu(OH)_2 = CuO + H_2O$$

2.
$$C + O_2 = CO_2$$

3.
$$2H_2O_2 = 2H_2O + O_2$$

5.
$$Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2$$

6.
$$2H_2O = 2H_2 + O_2$$

7.
$$4P + 5O_2 = 2P_2O_5$$

8.
$$CuSO_4 + 2NaOH = Cu(OH)_2 \downarrow + Na_2SO_4$$

Укажите типы реакций:

- 1. $Cu(OH)_2 = CuO + H_2O$ реакция разложения
- 2. $C + O_2 = CO_2$ реакция соединения
- 3. $2H_2O_2 = 2H_2O + O_2$ реакция разложения
- 4. Fe + CuSO₄ = Cu +FeSO₄—реакция замещения
- 5. $2H_2O = 2H_2 + O_2$ реакция разложения
- 6. $Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2$ реакция замещения
- 7. $4P + 5O_2 = 2P_2O_5$ реакция соединения
- 8. $CuSO_4 + 2NaOH = Cu(OH)_2 + Na_2SO_4$ -реакция обмена

С помощью компьютерных технологий изучать химию интересно и безопасно!