

Типы химических реакций

Химия

8 класс

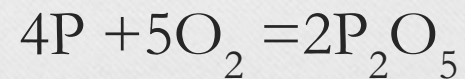
Подготовила учитель химии и
биологии КОУ ВО «ЦЛПДО»
Ольховикова Г.П.

2012

Реакции соединения -

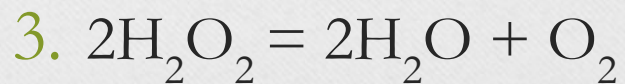
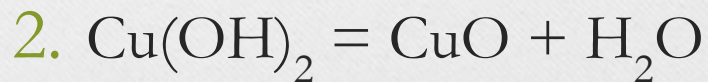
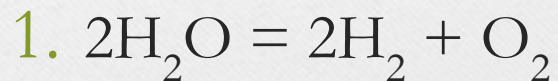
реакции, в ходе которых из двух или более веществ образуется одно вещество.

Горение спички
(красного фосфора)



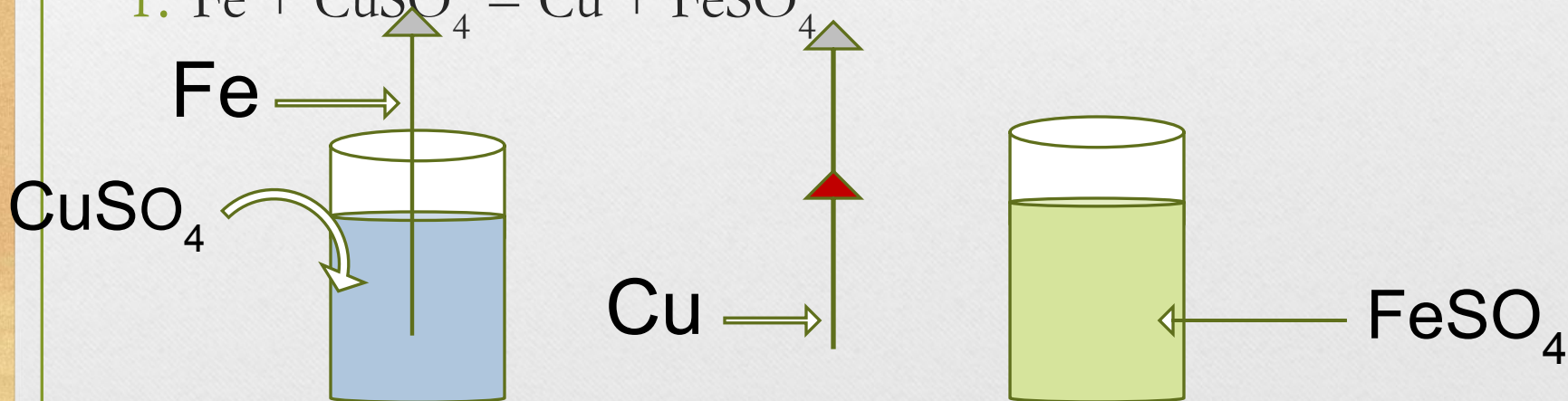
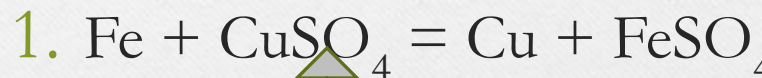
Реакции разложения -

реакции, в ходе которых из **ОДНОГО** сложного вещества **образуются два** или более простых или **СЛОЖНЫХ** веществ



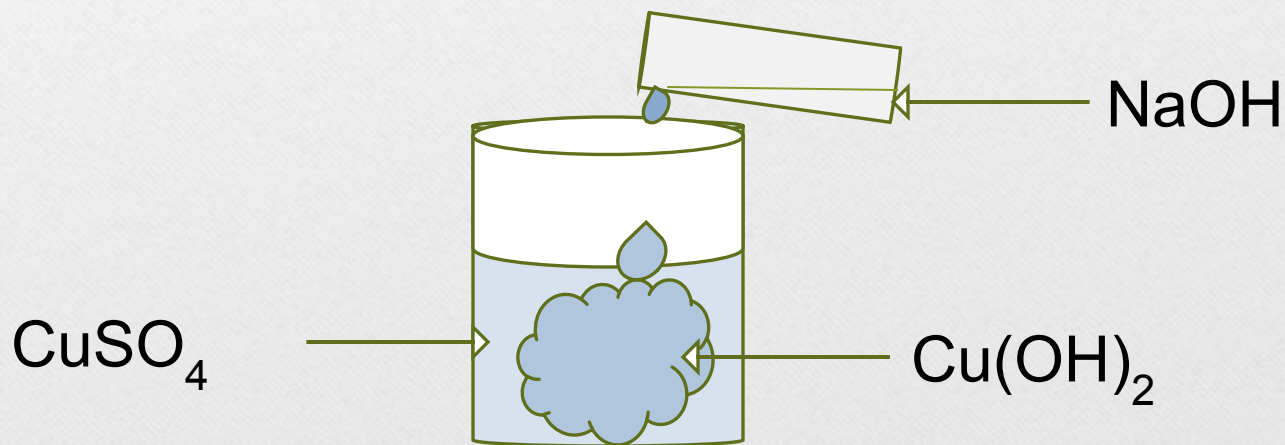
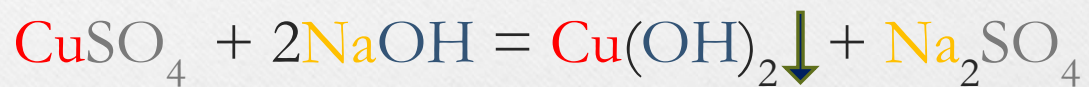
Реакции замещения -

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

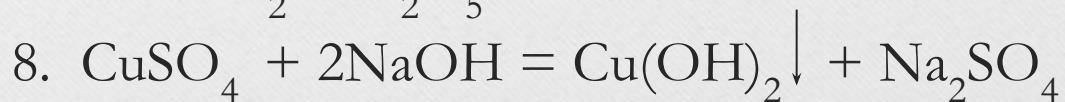
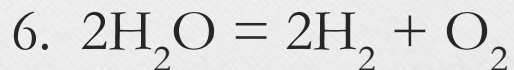
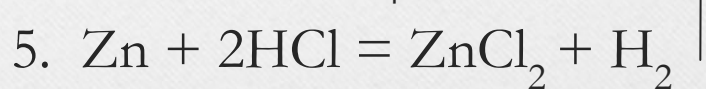
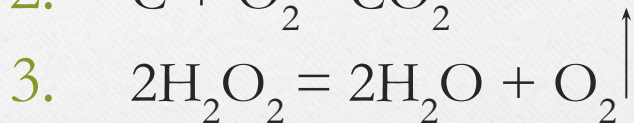
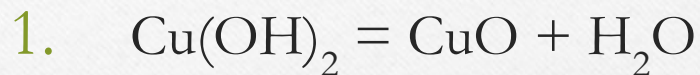


Реакции обмена -

реакции, в ходе которых сложные вещества обмениваются своими составными частями



Укажите типы реакций:



Укажите типы реакций:

1. $\text{Cu(OH)}_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$ – реакция разложения
2. $\text{C} + \text{O}_2 = \text{CO}_2$ – реакция соединения
3. $2\text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$ – реакция разложения
4. $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu} + \text{FeSO}_4$ – реакция замещения
5. $2\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2 + \text{O}_2$ – реакция разложения
6. $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ – реакция замещения
7. $4\text{P} + 5\text{O}_2 = 2\text{P}_2\text{O}_5$ – реакция соединения
8. $\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Cu(OH)}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$ – реакция обмена

С помощью компьютерных
технологий изучать химию
интересно и безопасно!