

# Презентация по теме: Химические реакции

**Выполнили:**

Перепёлкин Виктор  
Моняков Александр  
Зинин Денис

**Учитель:**

Аванесова Г. Н.

# Химическая реакция это:

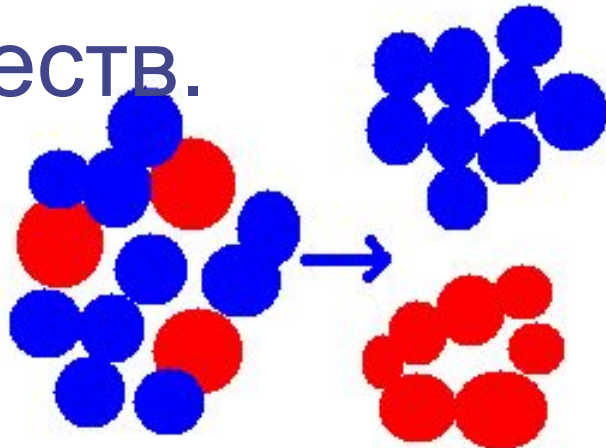
- Взаимодействие одного вещества с другим, отличных по химическому составу и (или) строению . Химические реакции классифицируют по числу молекул, кинетическому механизму, характеру химического процесса (разложение, нейтрализация), типам частиц, участвующих в химических реакциях (ионные).

# Особенность.

- Химическая реакция, например, замещения отличается от физической тем что в ней происходит взаимодействие веществ (замена элемента), а в физической реакции вещества не взаимодействуют

# Реакция разложения.

- Реакция разложения- химическая реакция, при которой из одного сложного вещества образуется несколько более простых веществ.

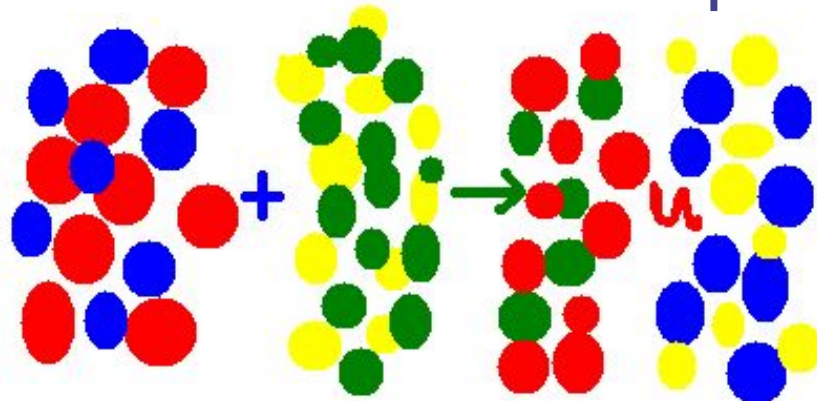


# Реакция замещения.

- Реакция замещения- химическая реакция, в результате которой атомы или группы атомов простого вещества замещают атомы или группы атомов в молекуле сложного вещества:  
$$2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2.$$

# Реакция обмена.

- Реакция обмена-химическая реакция в процессе которой взаимодействуют два сложных вещества и они обмениваются своими составляющими частями.



# Реакция нейтрализации.

- Реакция нейтрализации- реакция между кислотой и щёлочью, в результате которой образуется вода:  $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

# ВОПРОСЫ.

- 1. Как вы понимаете смысл выражения Химическая реакция?
- 2. Назовите признаки химических реакций.
- 3. Назовите различия между реакцией замещения и обмена.
- 4. В чём разница между химической и физической реакциями?