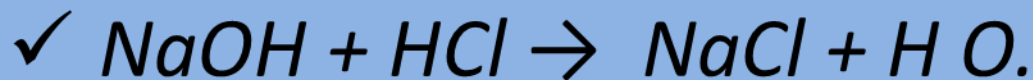
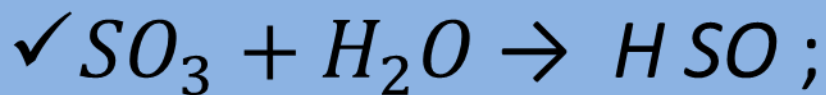
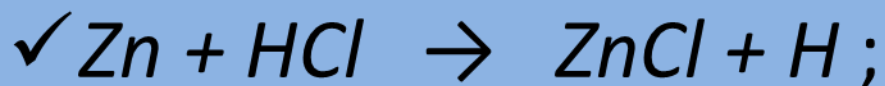


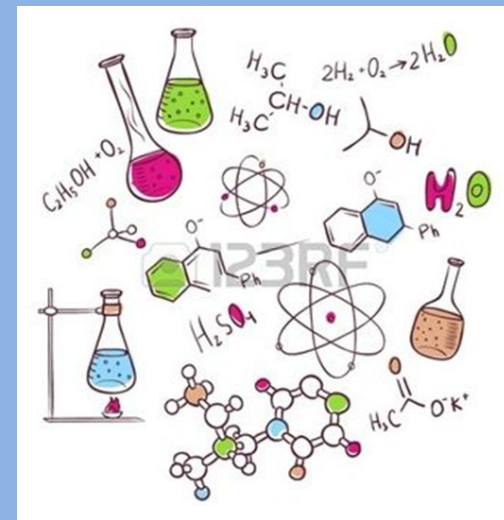
# Химические реакции

1. Найдите ошибку и устраните ее:

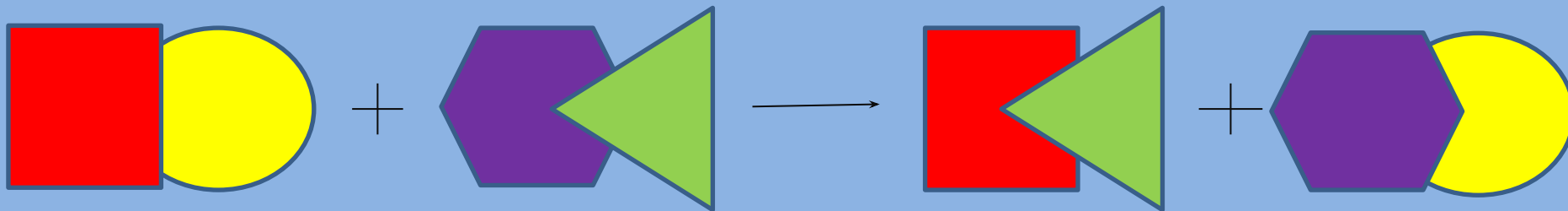


2. Уравняйте схему, определите сумму коэффициентов и тип реакции.

3. ВОПРОС: Какие типы химических реакций вы знаете? Почему последняя реакция не подходит ни под один изученный тип?



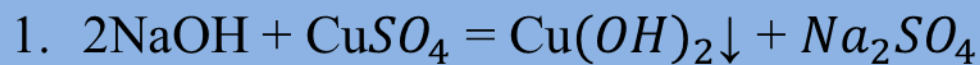
# Рассмотрите схему реакции:



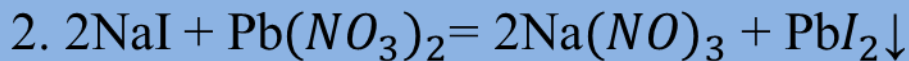
- Чем она отличается от других реакций?
- Попробуйте сформулировать определение этого типа реакции!

**Реакции обмена** - это такие реакции, в результате которых, два сложных вещества обмениваются своими составными частями.

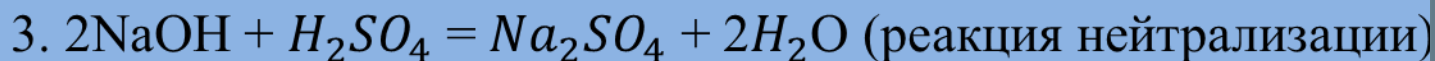
Запишите следующие реакции обмена:



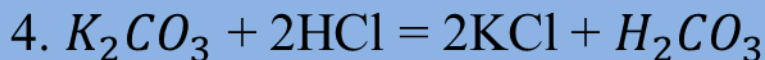
щёлочь + соль = основание + соль



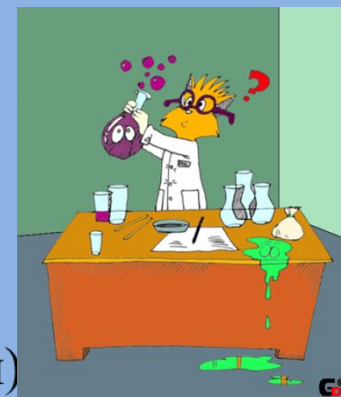
соль1 + соль2 = соль3 + соль4



щёлочь + кислота = соль + вода

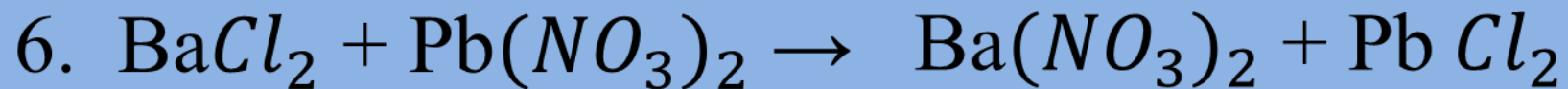
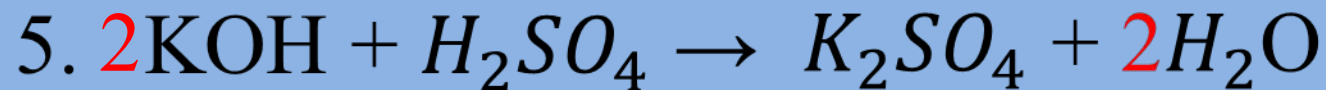
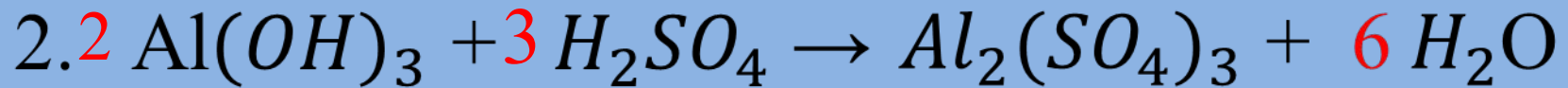
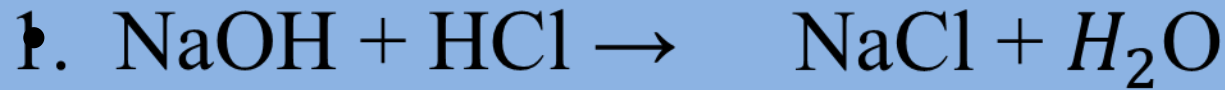


соль + кислота = соль + кислота НО!!! т.к.  $\text{H}_2\text{CO}_3 = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow \Rightarrow$



**«Реакции обмена идут до конца, если в результате их образуется осадок, газ или вода» (правило Бертолле)**

Закончите уравнения химических реакций:



**Молодцы!!!**

Можете ли вы ответить на вопросы,  
поставленные в начале урока?

**Реакции обмена** - это такие реакции, в результате которых, два сложных вещества обмениваются своими составными частями.

Д.З. §33, Упр. 3, 4, 5 (1 уровень), 6 (2 уровень)

Урок окончен. Всем спасибо!