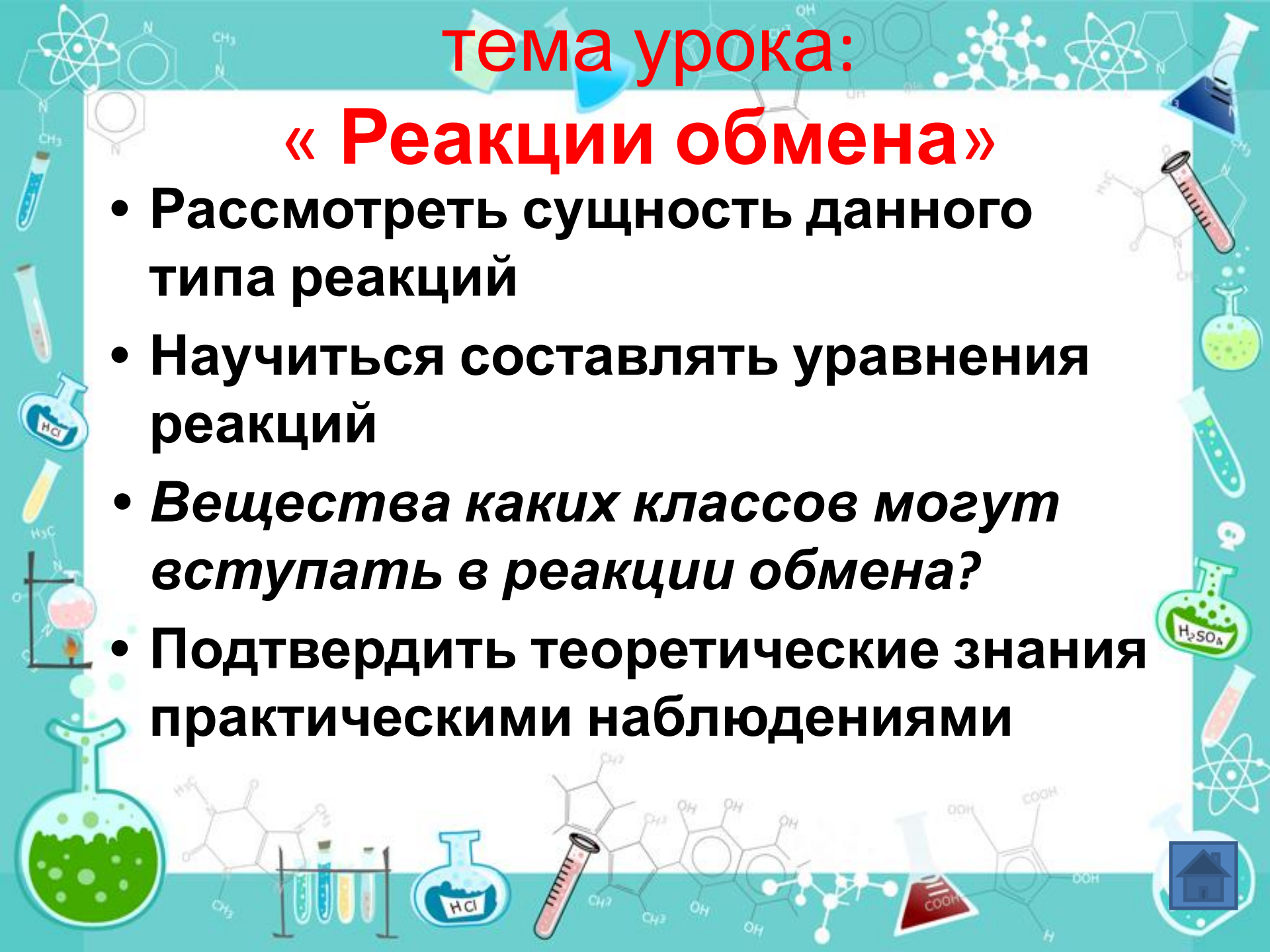
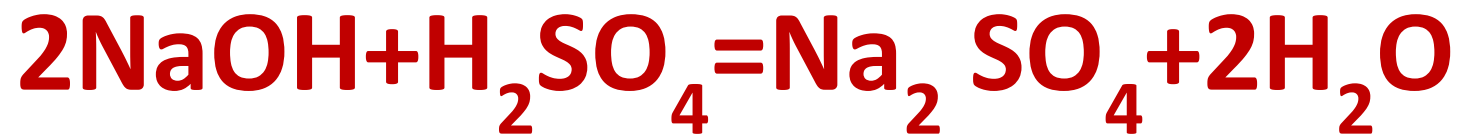


тема урока:

« Реакции обмена »

- Рассмотреть сущность данного типа реакций
- Научиться составлять уравнения реакций
- *Вещества каких классов могут вступать в реакции обмена?*
- Подтвердить теоретические знания практическими наблюдениями

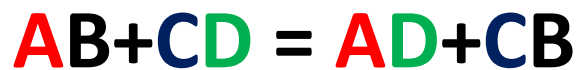




Тема урока: « Реакции

обмена»

Реакции обмена – это такие реакции, в результате которых два сложных вещества обмениваются своими составными частями (атомами или группами атомов).

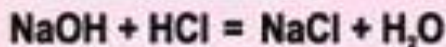


Сложные вещества обмениваются
своими составными частями

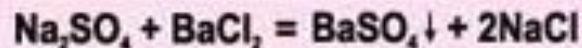
РЕАКЦИЯ ОБМЕНА



*Реакция
нейтрализации*



*Выпадение
осадка*



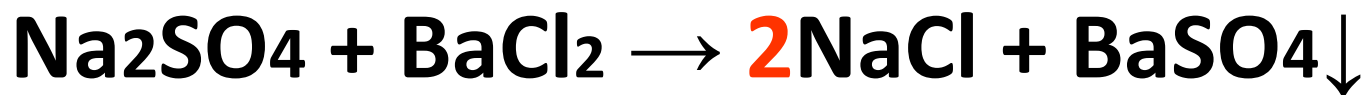
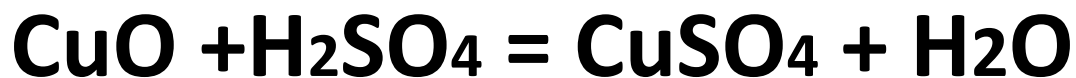
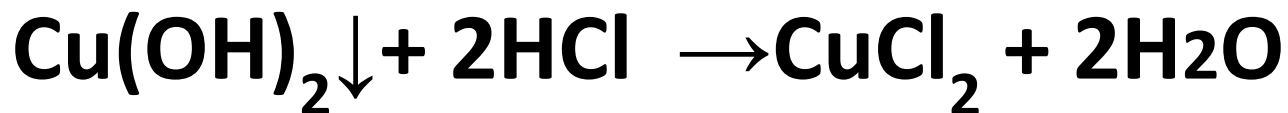
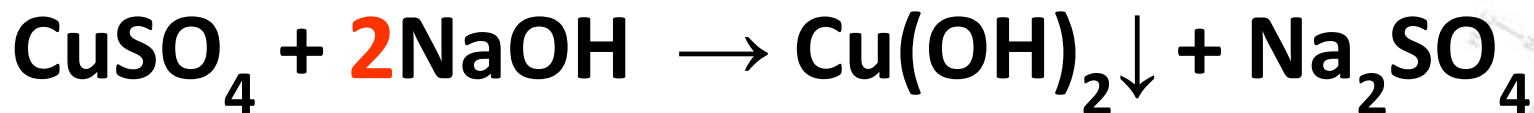
Эксперимент №1

- $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- $2 \text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
- **Внимание**

В результате взаимодействия кислоты и основания получилась вода, то есть среда стала нейтральной, поэтому

Реакция обмена между кислотами и щелочами называется реакция **нейтрализации**

Проверяем :



Эксперимент №3:

Взаимодействие серной кислоты с раствором хлорида бария

Наблюдайте. Сделайте выводы о признаке протекания реакции.
Расставьте коэффициенты

