



Тема урока:

Обобщение и систематизация
знаний по теме

**«Теория электролитической
диссоциации.**

Ионные уравнения.»

Химические свойства растворов электролитов определяются свойствами тех ионов, которые они образуют при диссоциации.

Кислоты – электролиты, которые при диссоциации образуют катионы водорода и анионы кислотного остатка (H⁺).

Основания – электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла и гидроксид-анионы (OH⁻).

Соли – электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла (или аммония NH₄⁺) и анионы кислотных остатков.



Практическая часть

Опыт №1. В одну пробирку прилейте 2-3 мл раствора щелочи, в другую – кислоты. В каждую опустите универсальный индикатор.

Составьте уравнения диссоциации веществ.

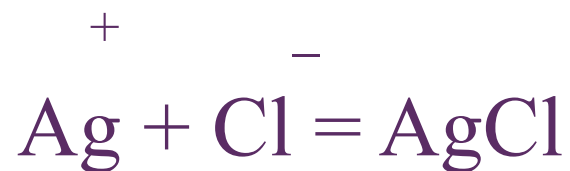
Опыт №2. В пробирку прилейте 2-3 мл раствора сульфата меди (II). Добавьте по каплям раствор гидроксида натрия. Что происходит?

Опыт №3. В пробирку из предыдущего опыта добавьте по каплям раствор соляной кислоты. Что происходит?

Опыт №4. В пробирку прилейте раствор карбоната натрия. Добавьте 2-3 мл раствора соляной кислоты. Что происходит.

Составьте уравнения химических реакций в молекулярном и ионном виде.

Составьте уравнения реакции в молекулярном виде,
используя сокращенные ионные уравнения:



Решите задачу:

Какова масса соли, образующейся при взаимодействии 200 г 2%-ного раствора гидроксида натрия с раствором серной кислоты?



Домашнее задание:
параграф №37 стр. 151
№ 4 – 5 (письменно)

Спасибо за внимание.

