

*Тема урока:*

**Реакции ионного обмена**

Каждый ион обладает своим набором химических свойств, некоторые из которых настолько специфичны, что могут быть использованы для обнаружения и определения этих ионов. *Такие реакции называют качественными.*

В растворах кислот, оснований и солей молекул практически нет, а имеются ионы водорода, гидроксид-ионы, ионы металлов и кислотных остатков. *Реакции между растворами этих веществ сводятся к взаимодействию ионов.*

*Реакции между ионами называют ионными реакциями, а уравнения таких реакций – ионными уравнениями.*

*Сокращенные ионные уравнения выражают  
сущность химической реакции и показывают, какие  
именно ионы реагируют между собой и какие новые  
вещества образуются в результате реакции.*

*Реакции в растворах электролитов идут до конца, когда продукты реакции уходят из сферы реакции в виде осадка, газа или слабого электролита.*

Домашние задание:

Параграф 9, ? – 3,4 – письменно, тестовые задания –  
письменно. Рабочая тетрадь: 26, 27, 29.