

Основной образовательный минимум по химии 8 класс

№ п/п	Тема	Определения
1	Введение	Химия – наука о ... Физические и химические явления. Вещество и его агрегатные состояния. Правила безопасного обращения с веществами, нагревательными приборами, химической посудой и простейшим оборудованием. Знаки химических элементов. Химические формулы.
2	Атомы химических элементов	Основные сведения о строении атомов. Атом, протоны, нейтроны, электроны, их характеристика. Строение электронных оболочек атомов. Химический элемент. Периодическая система химических элементов и строение атомов. Относительная атомная и молекулярная масса. Виды химической связи.
3	Простые вещества	Простые вещества – металлы. Простые вещества – неметаллы. Аллотропия. Количество вещества. Молярная масса. Молярный объем газов. Решение задач по теме количество вещества.
4	Соединения химических элементов	Сложные вещества. Бинарные соединения. Основные классы неорганических веществ. Аморфные и кристаллические вещества. Массовая и объемная доля компонентов в смеси. Расчеты, связанные с понятием доли.
5	Изменения, происходящие с веществами	Химические реакции, условия и признаки их протекания. Основные типы химических реакций - разложения, соединения, замещения, обмена. Классификация химических реакций.
6	Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов	Растворение. Растворимость. Способы выражения концентрации. Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты. Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель, восстановитель.