

Основной образовательный минимум по химии 9 класс

№ п/п	Тема	Определения
1	Введение. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева	Объяснить физический смысл номера группы, номера периода, порядкового номера элемента. Дать определения понятиям – металлические свойства, неметаллические свойства. Показать, как они изменяются в группе и периоде. Уметь определить формулу высшего оксида элемента и указать его характер.
2	Металлы	Показать положение металлов в ПСХЭ и описать их физические свойства. Сплавы. Щелочные металлы – определение, положение в ПСХЭ, физические свойства. Щелочноземельные металлы – определение, положение в ПСХЭ, физические свойства. Алюминий - положение в ПСХЭ, физические свойства, Железо - положение в ПСХЭ, физические свойства.
3	Неметаллы	Общая характеристика неметаллов. Водород – определение, положение в ПСХЭ, физические и химические свойства. Кислород – определение, положение в ПСХЭ, физические и химические свойства. Сера - положение в ПСХЭ, физические свойства, написать уравнения реакций с различными веществами. Азот - положение в ПСХЭ, физические свойства, написать уравнения реакций с различными веществами. Фосфор - положение в ПСХЭ, физические свойства, написать уравнения реакций с различными веществами. Углерод - положение в ПСХЭ, физические свойства, написать уравнения реакций с различными веществами. Кремний - положение в ПСХЭ, физические свойства, написать уравнения реакций с различными веществами.
4	Основы органической химии	Определения. Предельные углеводороды – метан. Непредельные углеводороды: этилен. Ацетилен и его свойства. Понятие о предельных одноатомных спиртах. Глицерин. Альдегиды и кетоны. Карбоновые кислоты. Ароматические соединения.