

Календарно-тематическое планирование по химии 11 класс (заочная форма обучения)

Учебник: Химия. 11 класс: учебник для общеобразовательных организаций: базовый уровень / Г.Е. Рудзитис, Ф.Г.Фельдман. -8-е изд.- М.: Просвещение,2021

№ занятия	Месяц	Тема	Домашнее задание
1	сентябрь	<p>Строение атомов. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева (Химический элемент. Атом. Ядро атома, изотопы Строение атома. Электронная оболочка. Энергетические уровни, подуровни. Атомные орбитали, s-, p-, d-элементы. Особенности распределения электронов по орбиталям в атомах элементов первых четырёх периодов. Электронная конфигурация атомов Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Связь периодического закона и Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева с современной теорией строения атомов. Закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ по группам и периодам)</p>	§§ 1-5, №№3,4 тестовые задания, стр.15
2	октябрь	<p>Строение вещества. Многообразие веществ (Строение вещества. Химическая связь. Виды химической связи. Механизмы образования ковалентной химической связи (обменный и донорно-акцепторный). Водородная связь Валентность. Валентные возможности и размеры атомов химических элементов. Электроотрицательность. Степень окисления. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Закон постоянства состава вещества. Типы кристаллических решёток и свойства веществ. Понятие о дисперсных системах. Классификация неорганических соединений. Номенклатура неорганических веществ. Генетическая связь неорганических веществ, принадлежащих к различным классам)</p>	§§ 6,7-11, тестовые задания, №5 стр.51

3	ноябрь	Химические реакции (Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях. Скорость реакции, её зависимость от различных факторов. Обратимые реакции. Химическое равновесие. Факторы, влияющие на состояние химического равновесия. Принцип Ле Шателье)	§§ 12-15, тестовые задания, №3 стр.64, №4 стр.70
4	декабрь	Химические реакции (Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Среда водных растворов. Водородный показатель (р Н) раствора. Реакции ионного обмена. Гидролиз органических и неорганических веществ)	§§ 16,17,18-21, тестовые задания, №№1-4 стр.81
5	январь	Химические реакции (Окислительно-восстановительные реакции Понятие об электролизе расплавов и растворов солей. Применение электролиза)	§§ 22-25, тестовые задания, №6 стр.103, №9 стр.107, №№5,6 стр.118
6	февраль	Металлы Металлы. Положение металлов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Особенности строения электронных оболочек атомов металлов. Общие физические свойства металлов. Сплавы металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов. Общие способы получения металлов. Металлургия. Коррозия металлов. Способы защиты от коррозии.	§§ 24,26,33, тестовые задания
7	март	Металлы (Химические свойства важнейших металлов (натрий, калий, кальций, магний, алюминий. Химические свойства хрома, меди и их соединений. Химические свойства цинка, железа и их соединений)	§§ 26-34, тестовые задания
8	апрель	Неметаллы (Положение неметаллов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов. Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода). Химические свойства галогенов, серы и их	§§ 36-40, тестовые задания

		соединений. Химические свойства азота, фосфора и их соединений Химические свойства углерода, кремния и их соединений)	
9	май	Связь между классами неорганических и органических веществ. Химия и жизнь	§§ 41,43-47