

Рекомендации по изучению химии в 8 классе на 2021-2022 учебный год.

Учебник: Г. Е. Рудзитис, Ф. Е. Фельдман «Химия 8», М.: «Просвещение», 2017 г.

№	Дата	Раздел (тема)	Рекомендуемые учебные и вспомогательные материалы для самостоятельной работы, содержание учебного материала
1	15.09.21	ПЕРВОНАЧАЛЬНЫЕ ХИМИЧЕСКИЕ ПОНЯТИЯ. КИСЛОРОД. ГОРЕНИЕ. ВОДОРОД.	П. 1-29. Вещества и их свойства. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Физические и химические явления. Химические реакции. Молекулы, атомы и ионы. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Простые и сложные вещества. Химические элементы. Относительная атомная масса химических элементов. Знаки химических элементов. Закон постоянства состава вещества. Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Массовая доля элемента в соединении. Валентность химических элементов, ее определение по формулам. Составление химических формул по валентности. Атомно-молекулярное учение. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Типы химических реакций. Кислород: общая характеристика, нахождение в природе, получение, свойства, применение. Озон. Аллотропия кислорода. Воздух, его состав. Водород: общая характеристика, нахождение в природе, получение, свойства, применение.
Подготовка к АТТЕСТАЦИИ за 1 полугодие: повторить п. 1-29			
2	1.02.22	ВОДА. РАСТВОРЫ. КОЛИЧЕСТВЕННЫЕ ОТНОШЕНИЯ В ХИМИИ. ВАЖНЕЙШИЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ.	П. 31-47. Круговорот воды в природе. Физические и химические свойства воды. Вода – растворитель. Растворы. Массовая доля растворенного вещества. Количество вещества. Моль, молярная масса. Закон Авогадро. Молярный объем газов. Объемные отношения газов при химических реакциях. Оксиды, основания, кислоты, соли: классификация, номенклатура, физические и химические свойства, получение. Амфотерные оксиды и гидроксиды. Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах.
3	16.03.22	ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН И СТРОЕНИЕ АТОМА. СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА. ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ.	П. 49-57. Классификация химических элементов. Периодический закон Д. И. Менделеева. Периодическая система химических элементов. Строение атома. Значение периодического закона. Электроотрицательность атомов химических элементов. Основные типы химической связи. Степень окисления.
Подготовка к АТТЕСТАЦИИ за 2 полугодие: повторить п. 31-57			

Для самоконтроля выборочно выполняются задания по данному разделу курса химии из <https://resh.edu.ru/>

По всем предметам:

Для 5-11 классов <https://vpr.sdamgia.ru/>

Для 5-11 классов <https://school.yandex.ru/>