



МЕЖДУНАРОДНАЯ ШКОЛА ЗАВТРАШНЕГО ДНЯ

Частное учреждение
общеобразовательная организация

117208 Россия, г. Москва, Сумской проезд, д. 5А
тел.: (495) 312-4408, факс (495) 311-7567
E-mail: schoolservice@schoofoftomorrow.ru
web-site: www.schoofoftomorrow.ru
ОКПО 27995494, ОГРН 1027739681860
ИНН/КПП 7737016083/772601001

Химия 8 класс

Заочное обучение

Тематическое планирование

Учебник «Химия» 8 класс. Г. Е. Рудзитис. Ф.Г Фельдман. – М.: Просвещение. 2019

Месяц	Содержание учебного материала
Сентябрь §1 - §9	Тема № 1. Первоначальные химические понятия. Предмет химии. Вещества и их свойства. Чистые вещества и смеси. <u>Практическая работа №№1, 2.</u> «Правила техники безопасности при работе с оборудованием и веществами. Разделение смесей». Физические и химические явления. Химические реакции. Атомы, молекулы и ионы. <u>Химический элемент. Знаки химических элементов.</u> Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Качественный и количественный состав вещества. Простые и сложные вещества
Октябрь §10 - §21	Химический элемент. Относительная атомная масса химических элементов. Закон постоянства состава вещества. Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Вычисления по химическим формулам. Массовая доля элемента в молекуле. Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам их соединений. Составление химических формул по валентности. Атомно – молекулярное учение. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения Типы химических реакций
Контрольная работа №1	
Ноябрь §21 - §35	Типы химических реакций. <i>Тема № 2. Кислород</i> Кислород. Нахождение в природе. Получение. Физические и химические свойства. Горение. Оксиды. Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе. Озон. Аллотропия кислорода <u>Практическая работа №3.</u> Получение и свойства кислорода. Воздух и его состав. Горение веществ на воздухе. <i>Тема № 3. Водород</i> Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. <u>Практическая работа № 4.</u> Получение водорода и его физические свойства. Химические свойства водорода и его применение. <i>Тема № 4 Вода. Растворы</i> Вода. Физические и химические свойства воды. Применение воды. Вода — растворитель. Растворы. Массовая доля растворённого вещества.
Контрольная работа №2	
Декабрь §36 - §40	<i>Тема №5 Количественные отношения в химии</i> <u>Практическая работа №5.</u> Приготовление раствора с определённой массовой долей растворённого вещества. Количество вещества. Моль — единица количества вещества. Молярная масса. Вычисления с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса». Закон Авогадро. Молярный объём газов. Объёмные отношения газов при химических реакциях. Оксиды

Январь §40 - §48	<i>Тема № 6 Основные классы неорганических соединений.</i> Оксиды. Гидроксиды. Основания. Химические свойства оснований. Амфотерные оксиды и гидроксиды. Кислоты. Химические свойства кислот. Соли: состав. Химические свойства солей.
Контрольная работа №3	
Февраль §49 - §54	<i>Тема № 7. Периодический закон и строение атома</i> Классификация химических элементов. Периодический закон Д. И. Менделеева. Периодическая таблица химических элементов (короткая форма): А- и Б-группы, периоды. Строение атома. Состав атомных ядер. Распределение электронов по энергетическим уровням. Электронная оболочка атома. Значение периодического закона. Электроотрицательность химических элементов. Основные виды химической связи.
Март §55 - §57	<i>Тема № 8. Строение вещества. Химическая связь.</i> Электроотрицательность химических элементов. Основные виды химической связи Ковалентная связь. Полярная и неполярная ковалентная связь. Ионная связь. Степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов. Окисление, восстановление. Окислительно-восстановительные реакции.
Контрольная работа №4	
Апрель §56 - §57	Окисление, восстановление. Окислительно-восстановительные реакции. Видео-опыты, практикум, решение экспериментальных задач. Упражнения, решение расчётных задач
Май	Проектная и экскурсионная деятельность.