



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@schooloftomorrow.ru
web-site: www.schooloftomorrow.ru
ОКПО 27995494, ОГРН 1027739681860
ИНН/КПП 7737016083/772601001

Химия 9 класс. Заочное обучение

Тематическое планирование.

Учебник «Химия» 9 класс. О. С. Габриелян. – М.: Дрофа

Дата	Содержание изучаемого материала.
Тема №1. Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курсе 9 класса	
Сентябрь	Генетическая связь между разными классами неорганических соединений. Окислительно-восстановительные реакции (ОВР).
Тема №2. Общая характеристика химических элементов и химических реакций.	
	Характеристика элемента на основании его положению в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Характеристика химического элемента по кислотно-основным свойствам образуемых им соединений. Амфотерные оксиды и гидроксиды. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.
Октябрь	Химическая организация природы. Химические реакции. Скорость химической реакции. Катализаторы и катализ.
Тема №2 Металлы	
	Век медный, бронзовый, железный. Положение металлов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и строение их атомов. Физические свойства металлов. Сплавы. Химические свойства металлов. Получение металлов. Коррозия металлов.
Ноябрь	Щелочные металлы. Бериллий, магний и щелочноземельные металлы. Алюминий. Железо. Решение задач на расчёт выхода продукта реакции (в процентах) от теоретически возможного.
Контрольная работа №1	
Декабрь	Тема № 3. Неметаллы
	Неметаллы: атомы и простые вещества. Кислород, озон, воздух. Общие химические свойства неметаллов в свете теории окислительно-восстановительных процессов. Водород. Вода. Вода в жизни человека. Галогены.
Январь	Соединения галогенов. Получение галогенов. Биологическое значение галогенов и применение галогенов и их соединений. Кислород. Сера. Соединения серы. Оксиды серы (IV) и (VI), их получение, свойства и применение, серная кислота, её соли. Обнаружение сульфит-иона в растворе. Применение соединений серы в степени окисления +4. Оксид серы (VI), серная кислота, сульфаты. Вычисления с использованием понятия «массовая доля растворённого вещества».
Февраль	Азот. Аммиак. Соли аммония, их свойства, применение аммиака и солей аммония в быту и промышленности. Кислородные соединения азота. Оксиды азота (II) и (IV), их получение и свойства. Азотная кислота. Свойства азотной кислоты как электролита, её применение. Свойства азотной кислоты как окислителя.

Март	Фосфор и его соединения. Углерод. Кислородные соединения углерода. Оксиды углерода (II) и (IV), их свойства и применение. Угольная кислота, карбонаты и гидрокарбонаты. Кремний и его соединения. Соединения кремния. Оксид кремния (IV), его природные разновидности. Вычисления по химическим уравнениям с использованием понятий «молярный объём» и «массовая доля растворённого вещества».
Апрель	<p style="text-align: center;">Тема № 4. Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ГИА.</p> <p>Периодическая система химических элементов и строение атомов. Электроотрицательность. Степень окисления. Строение вещества. Классификация химических реакций. Скорость химической реакции. Диссоциация электролитов в водных растворах. Ионные уравнения реакций. Окислительно-восстановительные реакции. Неорганические вещества, их номенклатура и классификация.</p>
Контрольная работа №2	
Май	Решение экспериментальных задач. Практикум. Проектная деятельность.