



## 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 11 класс. Заочное обучение  
Тематическое планирование.

Учебник «Химия» 11 класс. Базовый уровень. О. С. Gabrielyan. – М.: Дрофа

Месяц	Содержание изучаемого материала
<b>Тема №1. Строение вещества.</b>	
<b>Сентябрь</b>	Основные сведения о строении атома. Периодический закон и строение атома. Значение Периодического закона и Периодической системы Д. И. Менделеева.
<b>Октябрь</b>	Химическая связь. Ионная химическая связь. Катионы и анионы. Ионная кристаллическая решётка. Типы кристаллических решёток и физические свойства веществ. Ковалентная химическая связь. Металлическая химическая связь. Водородная химическая связь. Полимеры органические и неорганические. Вычисления по химическим уравнениям, если одно из исходных веществ содержит примеси.
<b>Контрольная работа №1</b>	
<b>Ноябрь</b>	Газообразное состояние вещества. Решение расчётных задач: расчёт объёмов газа по уравнению. Получение, собирание, распознавание газов: водорода, кислорода, углекислого газа, аммиака, этилена. Жидкое состояние вещества. Вода. Твёрдое состояние вещества. Дисперсные системы. Состав вещества. Смеси. Решение расчётных задач: доля элементов в соединении, доля компонентов в смеси. Решение задач: расчёт доли растворённого (газообразного) вещества в растворе
<b>Контрольная работа №2</b>	
<b>Тема №2. «Химические реакции».</b>	
<b>Декабрь</b>	Понятие химической реакции. Реакции, идущие без изменения состава вещества. Классификация химических реакций, протекающих с изменением состава вещества. Реакции, идущие с выделением и поглощением теплоты. Решение расчётных задач: определение теплового эффекта химической реакции (ТЭХР) по уравнению. Скорость химической реакции. Обратимость химической реакции. Химическое равновесие и способы его смещения.
<b>Январь</b>	Роль воды в химических реакциях. Электролитическая диссоциация. Гидролиз. Решение задач: расчёт доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.
<b>Контрольная работа №3</b>	

<b>Февраль</b>	Окислительно-восстановительные реакции (ОВР). Электролиз. Решение расчётных задач по уравнениям реакций электролиза растворов электролитов.
<b>Тема №3. Вещества и их свойства</b>	
	Металлы. Взаимодействие металлов с неметаллами, щелочных и щелочноземельных металлов с водой, металлов с растворами кислот и солей, натрия с этанолом и фенолом. Химическая и электрохимическая коррозия. Способы защиты металлов от коррозии. Металлы в природе. Виды металлургии: гидрометаллургия, пирометаллургия.
<b>Март</b>	Неметаллы. Кислоты. Основания. Соли.
<b>Контрольная работа №4</b>	
<b>Апрель</b>	Практикум (видео - опыты). Получение, соби́рание и распознавание газов. Практикум (видео - опыты). Решение экспериментальных задач. Идентификация неорганических веществ. Практикум (видео - опыты). Решение экспериментальных задач. Идентификация органических веществ. Решение расчётных задач, выполнение упражнений. Повторительно – обобщающий урок по теме: Периодический закон Д. И. Менделеева в свете строения атома. Строение вещества.
<b>Май</b>	Проектная деятельность.