



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

Химия 8 класс. Заочное обучение
Тематическое планирование.
Учебник «Химия» 8 класс. О. С. Габриелян. – М. : Дрофа.

Месяц	Содержание учебного материала
Сентябрь	Введение. Химия – часть естествознания. Предмет химии. Вещества. Превращения веществ, роль химии в жизни человека. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Знаки химических элементов. Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы.
Тема 1. Атомы химических элементов	
	Основные сведения о строении атомов. Изменения в составе ядер атомов. Изотопы. Строение электронных оболочек атомов.
Октябрь	Ионная химическая связь. Ковалентная химическая связь. Ковалентная полярная химическая связь. Металлическая химическая связь.
Тема 2. Простые вещества	
	Простые вещества - металлы. Простые вещества – неметаллы. Обобщение и систематизация знаний по темам №1, 2
Контрольная работа №1	
Ноябрь	Количество вещества. Молярный объем газов. Расчёты с использованием понятий «количество вещества», «молярной массы» «молярные объёмы», «постоянная Авогадро». Расчетные задачи. Оформление решения задач.
Тема 3. Соединения химических элементов	
	Степень окисления. Важнейшие классы бинарных соединений - оксиды. Летучие водородные соединения. Основания.
Контрольная работа №2	
Декабрь	Кислоты. Соли. Кристаллические решётки. Чистые вещества и смеси. Массовая и объёмная доли компонентов смеси (раствора). Объёмная доля и объёмный состав воздуха. Расчёты, связанные с использованием понятия доля.
Тема 4. Изменения, происходящие с веществами.	
Январь	Физические явления в химии. Разделение смесей: дистилляция, выпаривание, кристаллизация, возгонка, отстаивание, делительная воронка, центрифугирование. Химические реакции. Экзотермические и эндотермические реакции. Химические уравнения. Расчёты по химическим уравнениям. Реакции разложения и соединения.
Контрольная работа №3	
Февраль.	Реакции замещения. Реакции обмена. Типы химических реакций на примере свойств воды. Условия взаимодействия оксидов металлов и неметаллов с водой.
Тема 5. Растворение. Растворы. Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции.	
	Растворение. Растворимость веществ в воде. Электролитическая диссоциация. Степень диссоциации. Электролиты сильные и слабые. Основные положения теории электролитической диссоциации (ТЭД). Ионные уравнения. Реакции ионного обмена (РИО).

Март	Кислоты, их классификация и свойства. Условия протекания типичных реакций кислот. Электрохимический ряд напряжений металлов. Основания, их классификация и свойства. Условия протекания типичных реакций оснований. Оксиды, их классификация и свойства. <u>Условия протекания типичных реакций основных и кислотных оксидов с водой.</u> Соли, их классификация и свойства. ДВА ПРАВИЛА РЯДА НАПРЯЖЕНИЙ МЕТАЛЛОВ. Генетическая связь между разными классами веществ. Окислительно-восстановительные реакции (ОВР). Составление уравнений реакций ОВР методом электронного баланса.
Контрольная работа №4	
Апрель	Видео-опыты, практикум, решение экспериментальных задач. Упражнения, решение задач.
Май	Проектная деятельность