

8 КЛАСС
КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
ПО ХИМИИ
ОЧНО-ЗАОЧНАЯ ФОРМА ОБУЧЕНИЯ
2021/2022 учебный год

Количество часов в неделю – 0,5

Количество зачетных работ: I полугодие-3 II полугодие - 2

Базовый учебник: «Химия 8» Автор О.С.Габриелян. 2009 год

№ п/п	Дата	Содержание	Задание для самоподготовки
1 четверть			
1	21.09* Сам.раб	Правила по технике безопасности при работе в химическом кабинете. Вводный инструктаж. Предмет химии. Вещества. Превращение веществ в химии. История развития химии. Знаки химических элементов. Химические формулы. Относительные атомная и молекулярная массы. Вычисление массовой доли элемента в соединениях.	§ 1,2,3 § 4, упр.5с.32 §5, упр.6,7,8с.37
2	05.10	Тест № 1 «Знаки химических элементов» Основные сведения о строении атомов. Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы.	§4-5 § 6 упр.5 стр.43 §7
3	19.10	Строение электронных оболочек атомов элементов №1-20. Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне. Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой. Ковалентная полярная связь. Металлическая химическая связь.	§ 8-12 упр.1,2,3 стр.52 упр.5 стр.62 упр.2 стр.66
2 четверть			
4	09.11	Контрольная работа №1 «Химические формулы и расчеты массовой доли, относительной молекулярной массы. Атомы химических элементов»	Повторить §4-12
5	23.11	Простые вещества-металлы. Простые вещества-неметаллы. Количество вещества. Молярный объём газообразных веществ. Решение задач.	§ 13-16 упр.2 стр.82 упр.2стр.85
6	07.12	Контрольная работа №2 «Металлы. Неметаллы»	Повторить § 13-16

7	21.12* Сам.раб	Степень окисления. Бинарные соединения металлов и неметаллов. Оксиды и летучие водородные соединения	§17-18 упр.1,2 стр.90 упр.1 стр.97
21.12* домашняя самостоятельная подготовка не предполагает присутствие учащихся в школе.			
3 четверть			
8	11.01	Основания, кислоты, соли	§19-21 упр.4 стр.102 упр.1 стр.107 упр.3 стр.113
9	25.01	Кристаллические решетки. Массовая и объемные доли компонентов смеси. Решение задач.	§22-24 упр.2,5,6 стр.128
10	08.02	Тест № 2 Основные классы неорганических веществ	повт. §17-24
11	22.02.	Консультация по теме «Химические уравнения. Реакции разложения и соединения. Реакции замещения и обмена. Расчёты по химическим уравнениям»	§ 25-30
12	22.03* Сам.раб	Решение задач по химическим уравнениям»	упр.3 стр.150 упр.5 стр.5 упр.5 стр.164
22.03* домашняя самостоятельная подготовка не предполагает присутствие учащихся в школе.			
4 четверть			
13	05.04	Основные положения Т.Э.Д. Ионные уравнения реакций. Кислоты и основания, оксиды, соли в свете ТЭД Генетические связи между классами веществ	§34-39 упр.4 стр.214 упр.3 стр.217 §40-42 упр.3 стр.221 упр.2 стр.225 упр.2 стр.228
14	19.04	Контрольная работа №3 «Свойства основных классов неорганических соединений в свете ТЭД»	Повторить §34-42

15	03.05* Сам.раб	Окислительно-восстановительные реакции Генетическая связь между классами неорганических веществ». Основания. Кислоты. Соли. Составление генетических цепочек.	§43, упр.1,7 стр.235-236 Повторить §38- 43

03.05* домашняя самостоятельная подготовка не предполагает присутствие учащихся в школе.

potapenkova70@gmail.com Учитель Потапенкова Наталья Владимировна