

**8 КЛАСС**  
**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**  
**ПО ХИМИИ**  
**ОЧНО-ЗАОЧНАЯ (ВЕЧЕРНЯЯ) ФОРМА ОБУЧЕНИЯ**  
**2023/2024 учебный год**

**Количество часов в неделю – 1**

**Количество зачетных работ за курс – 2**

**Количество контрольных работ -3**

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

№ п/п	Дата	Содержание	Задание для самоподготовки
<b>1 четверть</b>			
1-2	14.09, 21.09	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
3-4	28.09, 05.10	<b>Тест № 1 «Знаки химических элементов»</b> Основные сведения о строении атомов. Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы.	§4-5 § 6 упр.5 стр.43 §7
5-6	12.10, 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
7	26.10,	<b>Контрольная работа №1</b> <b>«Химические формулы и расчеты массовой доли, относительной молекулярной массы. Атомы химических элементов»</b>	<b>Повторить §4-12</b>
8	09.11	<b>Анализ контрольной работы</b>	
<b>2 четверть</b>			
9-10	16.11, 23.11	Простые вещества-металлы. Простые вещества-неметаллы. Количество вещества. Молярный объем газообразных веществ. Решение задач.	§ 13-16 упр.2 стр.82 упр.2стр.85

11	30.11	<b>Контрольная работа №2 «Металлы. Неметаллы»</b>	<b>Повторить § 13-16</b>
12-13	07.12, 14.12	Степень окисления. Бинарные соединения металлов и неметаллов. Оксиды и летучие водородные соединения. Основания	§17-19 упр.1,2 стр.90 упр.1 стр.97
14	21.12	«Кислоты, соли»	§20-21 Упр.2.3 с 101 упр.4 стр.102 упр.1 стр.107 упр.3 стр.113
<b>3 четверть</b>			
15-16	11.01, 18.01	Кристаллические решетки. Массовая и объемные доли компонентов смеси. Решение задач.	§22-24 упр.2,5,6 стр.128
17	25.01	<b>Тест № 2 Основные классы неорганических веществ</b>	повт. §17-24
18-19	01.02, 08.02	Консультация по теме «Химические уравнения. Реакции разложения и соединения. Реакции замещения и обмена. Расчёты по химическим уравнениям»	§ 25-30
20-21	15.02, 22.02	«Решение задач по химическим уравнениям»	упр.3 стр.150 упр.5 стр.5 упр.5 стр.164
22-23	29.02, 07.03	Основные положения Т.Э.Д. Ионные уравнения реакций. Составление уравнений ионных реакций.	§34-39 упр.4стр.214 упр.3 стр.217
24-25	14.03, 21.03	Кислоты и основания в свете ТЭД	
<b>4 четверть</b>			

26-27	04.01, 11.04	Оксиды, соли в свете ТЭД. Генетические связи между классами веществ	§40-42 упр.3 стр.221 упр.2 стр.225 упр.2 стр.228
28	18.04	<b>Контрольная работа №3 «Свойства основных классов неорганических соединений в свете ТЭД»</b>	<b>Повторить §34-42</b>
29-30	25.04, 02.05	Окислительно-восстановительные реакции	§43,упр.1,7 стр.235-236
31	16.05	Домашняя самостоятельная подготовка по теме: «Генетическая связь между классами неорганических веществ.	Повторить §38-43,упр.1.2 с.238
32	23.05*	Основания. Кислоты. Соли. Составление генетических цепочек»	
		<b>Итого 32часа</b>	

23.05.2024\* Домашняя самостоятельная подготовка не предполагает присутствие учащихся в школе. Указанный в планировании материал прорабатывается самостоятельно для подготовки к последующей аттестации

Учитель Коякова Е.Н. [koyakov1@yandex.ru](mailto:koyakov1@yandex.ru)