



**МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ «СЕНОКОСНЕНСКАЯ  
СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА-ДЕТСКИЙ САД ИМЕНИ КАВАЛЕРА ОРДЕНА  
МУЖЕСТВА В.МАЗУРА» РАЗДОЛЬНЕНСКОГО РАЙОНА РЕСПУБЛИКИ КРЫМ**

**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

по Химии

Уровень общего образования (класс): **Основное общее образование 8 класс**

Количество часов по учебному плану: 68 часов в год; 2 часа в неделю;

Учитель: по химии, высшая категория, Леонова Марина Ивановна

Программа соответствует Федеральной основной образовательной программе (ФООП) основного общего образования, утверждённой приказом Министерства просвещения Российской Федерации от 18.05.2023 №370, с изменениями (приказ Минпросвещения РФ от 09.10. 2024г №704)

Учебник: «Химия» 8 класс/ Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман / издательство «Просвещение», 2014г

с.Сенокосное,2025г

## ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ 8 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов	Дата проведения	
			план.	факт.
Раздел 1. Первоначальные химические понятия				
Тема 1. Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека (5ч)				
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества. Вводный, первичный инструктаж по ТБ	1		
2	Понятие о методах познания в химии. ТБ. Лабораторный опыт №1 по теме: «Рассмотрение веществ с различными физическими свойствами»	1		
3	ТБ. Практическая работа № 1 по теме: «Правила поведения в кабинете химии. Приёмы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени.»	1		
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. ТБ. Лабораторный опыт №2 по теме: «Разделение смесей».	1		
5	ТБ. Практическая работа № 2 по теме: «Очистка загрязнённой поваренной соли»	1		
Тема 2. Вещества и химические реакции (15ч)				
6	Атомы и молекулы. ТБ. Лабораторный опыт №3 по теме: «Создание моделей молекул (шаростержневых)»	1		
7	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	1		
8	Простые и сложные вещества. ТБ. Лабораторный опыт №4 по теме: «Ознакомление с образцами простых (металлы и неметаллы) и сложных веществ»	1		
9	Атомно-молекулярное учение	1		
10	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов	1		
11	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	1		
12	Массовая доля химического элемента в соединении	1		

13	Количество вещества. Моль. Молярная масса	1		
14	Физические и химические явления. Химическая реакция. ТБ. Лабораторный опыт №5 по теме: «Примеры физических (плавление воска, таяние льда) и химических (горение свечи, прокаливание медной проволоки) явлений»	1		
15	Признаки и условия протекания химических реакций. ТБ. Лабораторный опыт №6 по теме: «Наблюдение и описание признаков протекания химических реакций разных типов»	1		
16	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	1		
17	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	1		
18	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)	1		
19	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний	1		
20	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	1		
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ				
Тема 1. Воздух. Кислород. Понятие об оксидах (6ч)				
21	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон	1		
22	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах. ТБ. Лабораторный опыт №7 по теме: «Ознакомление с образцами оксидов»	1		
23	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	1		
24	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	1		
25	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	1		
26	ТБ. Практическая работа № 3 по теме «Получение и свойства кислорода»	1		
Тема 2. Водород. Понятие о кислотах и солях (8ч)				
27	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	1		
28	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода	1		
29	Понятие о кислотах и солях. ТБ. Лабораторный опыт №8 по теме: «Взаимодействие кислот с металлами»	1		
30	Способы получения водорода в лаборатории	1		
31	ТБ. Практическая работа № 4 по теме «Получение водорода и исследование его свойств»	1		
32	Молярный объём газов. Закон Авогадро	1		
33	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или	1		

	объёму			
34	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов	1		
Тема 3. Вода. Растворы. Понятие об основаниях (5ч)				
35	Физические и химические свойства воды. ТБ. Лабораторный опыт №9 по теме: «Исследование особенностей растворения веществ с различной растворимостью»	1		
36	Состав оснований. Понятие об индикаторах	1		
37	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе. ТБ. Лабораторный опыт №10 по теме: «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»	1		
38	ТБ. Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов солей с определённой массовой долей растворённого вещества»	1		
39	Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода»	1		
Тема 4. Основные классы неорганических соединений (11ч)				
40	Оксиды: состав, классификация, номенклатура	1		
41	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов	1		
42	Основания: состав, классификация, номенклатура	1		
43	Получение и химические свойства оснований. ТБ. Лабораторный опыт №11 по теме: «Получение нерастворимых оснований»	1		
44	Кислоты: состав, классификация, номенклатура. ТБ. Лабораторный опыт №12 по теме: «Определение кислот и щелочей с помощью индикаторов»	1		
45	Получение и химические свойства кислот. ТБ. Лабораторный опыт №13 по теме: «Отношение кислот к металлам». ТБ. Лабораторный опыт №14 по теме: «Взаимодействие раствора серной кислоты с оксидом меди (II)»	1		
46	Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства. ТБ. Лабораторный опыт №15 по теме: «Вытеснение одного металла другим из раствора соли»	1		
47	Генетическая связь между классами неорганических соединений	1		
48	ТБ. Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»	1		
49	Обобщение и систематизация знаний	1		
50	Контрольная работа №3 по теме "Важнейшие классы неорганических соединений"	1		

Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции.				
Тема 1. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома (7ч)				
51	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов	1		
52	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1		
53	Периоды, группы, подгруппы	1		
54	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы	1		
55	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева	1		
56	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева. ТБ. Лабораторный опыт №16 по теме: «Ознакомление с образцами металлов и неметаллов»	1		
57	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин	1		
Тема 2. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (8ч)				
58	Электроотрицательность атомов химических элементов	1		
59	Ионная химическая связь	1		
60	Ковалентная полярная химическая связь	1		
61	Ковалентная неполярная химическая связь	1		
62	Степень окисления	1		
63	Окислительно-восстановительные реакции	1		
64	Окислители и восстановители	1		
65	Контрольная работа №4 по теме «Химическая связь. Строение вещества»	1		
66	Обобщение и систематизация знаний по разделу № 1	1		
67	Обобщение и систематизация знаний по разделу № 2	1		
68	Обобщение и систематизация знаний по разделу № 3	1		

