

**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Серебрянская средняя общеобразовательная школа - детский сад
имени кавалера ордена Мужества Виктора Тошмотова»
Раздольненского района Республики Крым**

РАССМОТРЕНО Протокол заседания ШМО учителей естественно – математического цикла от 26.08.2024г. № 1 Руководитель ШМО _____ Л.Н.Криволапова	СОГЛАСОВАНО Заместитель директора по учебно – воспитательной работе _____ О.И. Седых 27.08.2024г.	УТВЕРЖДЕНО Приказ № 197 от 27.08.2024г. Директор МБОУ «Серебрянская школа-детский сад имени кавалера ордена Мужества В. Тошмотова» _____ С.А.Кокоркина
--	--	--

**Календарно – тематическое планирование
Химия
8 класс
2024-2025 учебный год**

с. Серебрянка
2024г.

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ 8 КЛАСС – ХИМИЯ

№ п/п	Тема урока	Дата по плану	Дата по факту
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества	05.09	
2	Понятие о методах познания в химии	09.09	
3	<i>Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»</i>	12.09	
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	13.09	
5	<i>Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»</i>	19.09	
6	Атомы и молекулы	20.09	
7	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	26.09	
8	Простые и сложные вещества	27.09	
9	Атомно-молекулярное учение	03.10	
10	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов	04.10	
11	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	10.10	
12	Массовая доля химического элемента в соединении	11.10	
13	Количество вещества. Моль. Молярная масса	17.10	
14	Физические и химические явления. Химическая реакция	18.10	
15	Признаки и условия протекания химических реакций	24.10	
16	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	25.10	
17	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	07.11	
18	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)	08.11	
19	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний	14.11	
20	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	15.11	
21	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон	21.11	

22	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах	22.11	
23	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	28.11	
24	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	29.11	
25	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	05.12	
26	<i>Практическая работа № 3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»</i>	06.12	
27	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	12.12	
28	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода	13.12	
29	Понятие о кислотах и солях	19.12	
30	Способы получения водорода в лаборатории	20.12	
31	<i>Практическая работа № 4 по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств»</i>	26.12	
32	Молярный объём газов. Закон Авогадро	27.12	
33	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму		
34	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов		
35	Физические и химические свойства воды		
36	Состав оснований. Понятие об индикаторах		
37	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе		
38	<i>Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»</i>		
39	Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода»		
40	Оксиды: состав, классификация, номенклатура		
41	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов		
42	Основания: состав, классификация, номенклатура		
43	Получение и химические свойства оснований		
44	Кислоты: состав, классификация, номенклатура		

45	Получение и химические свойства кислот		
46	Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства		
47	<i>Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»</i>		
48	Генетическая связь между классами неорганических соединений		
49	Обобщение и систематизация знаний		
50	Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений"		
51	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов		
52	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева		
53	Периоды, группы, подгруппы		
54	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы		
55	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева		
56	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева		
57	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин		
58	Электроотрицательность атомов химических элементов		
59	Ионная химическая связь		
60	Ковалентная полярная химическая связь		
61	Ковалентная неполярная химическая связь		
62	Степень окисления		
63	Окислительно-восстановительные реакции		
64	Окислители и восстановители		
65	Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь»		
66	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний		
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний		
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний		