

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Владиславовская общеобразовательная школа»
Кировского района Республики Крым

РАССМОТРЕНО

на заседании МО учителей
естественно-

математического цикла

Руководитель МО

Андрейчук Н. П.

Протокол № 1 от

«29» 08 2025г

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора по
учебно-воспитательной

работе МБОУ

«Владиславовская ОШ»

Мелеховская Г. Г.

«29» 08 2025г

УТВЕРЖДЕНО

И.О. директора МБОУ
«Владиславовская ОШ»

Погосян Д.Д.

Приказ № 491-о от

«29» 08 2024г



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН

Химия

8-9 классы (базовый уровень)

Количество часов: 68 (2 часа в неделю)

Срок реализации программы: 2025-2027 учебные годы

РАССМОТРЕНО на заседании
педагогического совета МБОУ
«Владиславовская ОШ»

Протокол № 13 от 29.08.2025 г.

Составитель: Сейтумерова Татьяна Валентиновна,
учитель химии и биологии, специалист
высшей квалификационной категории

2025 год

Календарно-тематический план 8 класс

№ п/п	Тема урока	Количество часов	Дата по плану	Дата по факту
1	Вводный инструктаж по ТБ. Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества. Л.О.№1.Изучение и описание физических свойств образцов неорганических веществ.	1	02.09	
2	Понятие о методах познания в химии	1	03.09	
3	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	1	09.09	
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Л.О.№2 Изучение способов разделения смесей (с помощью магнита)	1	10.09	
5	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	1	16.09	
6	Атомы и молекулы. Л.О. №3 Создание моделей молекул (шаростержневых)	1	17.09	
7	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	1	23.09	
8	Простые и сложные вещества	1	24.09	
9	Атомно-молекулярное учение	1	30.09	
10	Закон постоянства состава веществ. Химическая	1	01.10	

	формула. Валентность атомов химических элементов			
11	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	1	07.10	
12	Массовая доля химического элемента в соединении	1	08.10	
13	Количество вещества. Моль. Молярная масса	1	14.10	
14	Физические и химические явления. Л.О. №4 Наблюдение физических и химических явлений.	1	15.10	
15	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 3. Признаки и условия протекания химических реакций	1	21.10	
16	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	1	22.10	
17	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)	1	05.11	
18	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	1	11.11	
19	Вычисления количества, объема вещества по уравнениям химических реакций	1	12.11	
20	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний	1	18.11	
21	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	1	19.11	
22	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон	1	25.11	
23	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах.	1	26.11	

	Л.О. №5 Ознакомление с образцами оксидов и описание их свойств.			
24	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	1	02.12	
25	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакций. Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	1	03.12	
26	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 4 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»	1	09.12	
27	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	1	10.12	
28	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода	1	16.12	
29	Способы получения водорода в лаборатории	1	17.12	
30	Понятие о кислотах и солях. Л.О. №6 Взаимодействие кислот с металлами	1	23.12	
31	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 5 по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств»	1	24.12	
32	Молярный объём газов. Закон Авогадро	1	30.12	
33	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	1	13.01	
34	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов	1	14.01	

35	Физические и химические свойства воды. Состав оснований. Понятие об индикаторах	1	20.01
36	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе. Л.О. №7 Исследование особенностей растворения веществ с различной растворимостью.	1	21.01
37	Массовая доля вещества в растворе. Решение задач.	1	27.01
38	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 6 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»	1	28.01
39	Обобщение по теме "Кислород. Водород. Вода"	1	03.02
40	Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода»	1	04.02
41	Оксиды: состав, классификация, номенклатура	1	10.02
42	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов. Л.О. №8 Взаимодействие раствора серной кислоты с оксидом меди (II).	1	11.02
43	Основания: состав, классификация, номенклатура	1	17.02
44	Получение и химические свойства оснований. Л.О. №9 Получение нерастворимых оснований.	1	18.02
45	Кислоты: состав, классификация, номенклатура	1	24.02
46	Получение и химические свойства кислот. Л.О. №10 Определение растворов кислот и щелочей с помощью индикаторов. Л.О. №11 Изучение взаимодействия кислот с металлами, реакций нейтрализации.	1	25.02

47	Соли (средние): номенклатура, способы получения	1	03.03
48	Соли (средние): химические свойства. Л.О. №12 Вытеснение одного металла другим из раствора соли.	1	04.03
49	Генетическая связь между классами неорганических соединений	1	10.03
50	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	1	11.03
51	Обобщение и систематизация знаний	1	17.03
52	Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений"	1	24.03
53	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов. Л.О. №13. Ознакомление с образцами металлов и неметаллов	1	25.03
54	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1	07.04
55	Периоды, группы, подгруппы	1	08.04
56	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы	1	15.04
57	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева	1	21.04
58	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева	1	22.04
59	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный,	1	28.04

	педагог и гражданин			
60	Электроотрицательность атомов химических элементов	1	29.04	
61	Ионная химическая связь	1	06.05	
62	Ковалентная полярная, неполярная химическая связь	1	12.05	
63	Степень окисления	1	13.05	
64	Окислительно-восстановительные реакции	1	19.05	
65	Окислители и восстановители	1	20.05	
66	Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь»	1	26.05	
67	Обобщение и систематизация знаний	1		
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1		
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68		

Календарно-тематический план 9 класс

№ п/п	Тема урока	Количество часов	Дата по плану	Дата по факту
1	Первичный инструктаж по ТБ. Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1	02.09	
2	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1	03.09	
3	Классификация химических реакций по различным признакам. Расчеты по ТХУ	1	09.09	
4	Тепловой эффект химической реакции. Термохимическое уравнение	1	10.09	
5	Диагностическая работа по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса». Расчеты по ТХУ	1	16.09	
6	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	1	17.09	
7	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	1	23.09	
8	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	1	24.09	
9	Степень окисления. Окислительно-восстановительные реакции	1	30.09	

10	Окислительно-восстановительные реакции. Метод электронного баланса	1	01.10	
11	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	1	07.10	
12	Ионные уравнения реакций. Л.О. №1 Изучение признаков протекания реакции ионного обмена в растворах электролитов (с образованием осадка, выделением газа, образованием воды).	1	08.10	
13	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	1	14.10	
14	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	1	15.10	
15	Понятие о гидролизе солей	1	21.10	
16	Обобщение и систематизация знаний	1	22.10	
17	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	1	05.11	
18	Контрольная работа №1 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	1	11.11	
19	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора	1	12.11	
20	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение. Л.О. №2 Проведение качественных реакций на хлорид-ионы.	1	18.11	
21	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	1	19.11	
22	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	1	25.11	
23	Общая характеристика элементов VIA-группы. Аллотропные	1	26.11	

	модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы			
24	Сероводород, строение, физические и химические свойства	1	02.12	
25	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение. Л.О. №3 Изучение химических свойств разбавленной серной кислоты. Л.О. №4 Проведение качественной реакции на сульфат-ион и наблюдение признака её протекания	1	03.12	
26	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	1	09.12	
27	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции.	1	10.12	
28	Контрольная работа №2 по теме : "Галогены. Сера"	1	16.12	
29	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	1	17.12	
30	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение. Л.О. №5 Проведение качественной реакции на ион аммония и изучение признаков ее протекания.	1	23.12	
31	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	1	24.12	
32	Азотная кислота, её физические и химические свойства	1	30.12	
33	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	1	13.01	
34	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	1	14.01	
35	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений.	1	20.01	

	Загрязнение природной среды фосфатами. Л.О.№6. Проведение качественной реакции на фосфат-ион и изучение признаков ее протекания.			
36	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	1	21.01	
37	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	1	27.01	
38	Угольная кислота и её соли. Л.О. №7 Проведение качественной реакции на карбонат -ион и изучение признаков ее протекания.	1	28.01	
39	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	1	03.02	
40	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	1	04.02	
41	Кремний и его соединения. Л.О.№8 Проведение качественной реакции на силикат-ион изучение признаков ее протекания.	1	10.02	
42	Инструктаж по ТБ. № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1	11.02	
43	Обобщение по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1	17.02	
44	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1	18.02	
45	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов. Л.О.№9 Ознакомление с образцами металлов и сплавов, их физическими свойствами.	1	24.02	
46	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1	25.02	

47	Общие способы получения металлов, Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси.	1	03.03
48	Понятие о коррозии металлов	1	04.03
49	Щелочные металлы	1	10.03
50	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	1	11.03
51	Щелочноземельные металлы – кальций и магний. Л.О. №10 Проведение качественных реакций на ионы (магния, кальция), описание признаков их протекания.	1	17.03
52	Важнейшие соединения кальция	1	24.03
53	Обобщение и систематизация знаний	1	25.03
54	Жёсткость воды и способы её устранения	1	07.04
55	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"	1	08.04
56	Алюминий	1	15.04
57	Амфотерные свойства оксида и гидроксида. Л.О. №11 Исследование амфотерных свойств гидроксида алюминия и гидроксида цинка.	1	21.04
58	Железо	1	22.04
59	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	1	28.04
60	Обобщение и систематизация знаний. Л.О. №12 Проведение качественных реакций на ионы цинка, железа (II) и железа (III), меди (II), описание признаков их протекания.	1	29.04
61	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1	06.05
62	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из	1	12.05

	реактивов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции			
63	Обобщение и систематизация знаний	1	13.05	
64	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1	19.05	
65	Вещества и материалы в повседневной жизни человека	1	20.05	
66	Химическое загрязнение окружающей среды	1	26.05	
67	Роль химии в решении экологических проблем	1		
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1		
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68		