

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 № 149-о от

«29» 08 2025г



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН

Химия

11 класс (базовый уровень)

Количество часов: **34 (1 час в неделю)**

Срок реализации программы: **2025-2026 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

**Каендарно-тематический план
11 КЛАСС**

№ п/п	Тема урока	Количество часов		Дата по плану	Дата по факту
		часов	Всего		
1	Вводный инструктаж по ТБ. Химический элемент. Атом. Электронная конфигурация атомов.	1		01.09	
2	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, их связь с современной теорией строения атомов. Диагностическая проверочная работа.	1		08.09	
3	Закономерности изменения свойств химических элементов и их соединений по группам и периодам. Значение периодического закона и системы химических элементов Д.И. Менделеева в развитии науки	1		15.09	
4	Строение вещества. Химическая связь, её виды; механизмы образования ковалентной связи. Водородная связь	1		22.09	
5	Валентность. Электроотрицательность. Степень окисления. Вещества молекулярного и немолекулярного строения	1		29.09	
6	Понятие о дисперсных системах. Истинные и коллоидные растворы. Массовая доля вещества в растворе	1		06.09	
7	Классификация и номенклатура неорганических соединений. Генетическая связь неорганических	1		13.10	

	веществ, различных классов				
8	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях. Расчеты по ТХУ	1	20.10		
9	Скорость реакции	1	10.11		
10	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 1. «Влияние различных факторов на скорость химической реакции»	1	17.11		
11	Обратимые реакции. Химическое равновесие	1	24.11		
12	Электролитическая диссоциация. Понятие о водородном показателе (рН) раствора. Реакции ионного обмена. Гидролиз органических и неорганических веществ. Л.О. №1 Проведение реакций ионного обмена. Л.О. №2 Определение среды растворов веществ с помощью универсального индикатора	1	01.12		
13	Окислительно-восстановительные реакции. Понятие об электролизе расплавов и растворов солей	1	08.12		
14	Обобщение и систематизация знаний по разделу «Теоретические основы химии»	1	15.12		
15	Контрольная работа по разделу «Теоретические основы химии»	1	22.12		
16	Металлы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов. Общие физические	1	29.12		

	свойства металлов				
17	Сплавы металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1	12.01		
18	Химические свойства важнейших металлов (натрий, калий, кальций, магний, алюминий) и их соединений. Л.О.№3 Взаимодействие гидроксида алюминия с растворами кислот и щелочей	1	19.01		
19	Химические свойства хрома, меди и их соединений	1	26.01		
20	Химические свойства цинка, железа и их соединений. Л.О.№4 Качественные реакции на катионы металлов	1	02.02		
21	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2. "Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»"	1	09.02		
22	Неметаллы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов	1	16.02		
23	Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	1	02.03		
24	Химические свойства галогенов, серы и их соединений	1	16.03		
25	Химические свойства азота, фосфора и их соединений	1	23.03		
26	Химические свойства углерода, кремния и их соединений. Л.О.№5 Качественные реакции на анионы и катион аммония	1	06.04		

27	Применение важнейших неметаллов и их соединений	1	14.04	
28	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 3. «Решение экспериментальных задач по теме "Неметаллы"»	1	20.04	
29	Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы». Вычисления по уравнениям химических реакций и термохимические расчёты	1	27.04	
30	Контрольная работа по темам «Металлы» и «Неметаллы»	1	14.05	
31	Неорганические и органические кислоты, основания. Амфотерные неорганические и органические соединения. Генетическая связь неорганических и органических веществ	1	18.05	
32	Роль химии в обеспечении экологической, энергетической и пищевой безопасности, развитии медицины	1	21.05	
33	Представления об общих научных принципах промышленного получения важнейших веществ	1		
34	Человек в мире веществ и материалов. Химия и здоровье человека	1		
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34		