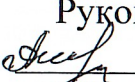
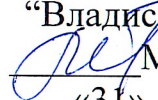
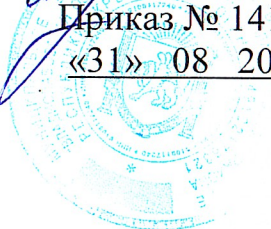


Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Владиславовская общеобразовательная школа»
Кировского района Республики Крым

РАССМОТРЕНО
на заседании МО учителей
естественно-
математического цикла
Руководитель МО
 Андрюк Н. П.
Протокол № 1 от
«31» 08 2026г

СОГЛАСОВАНО
Заместитель директора по
учебно-воспитательной
работе МБОУ
«Владиславовская ОШ»
 Мелеховская Г.Г.
«31» 08 2026г

УТВЕРЖДЕНО
Директор МБОУ
«Владиславовская ОШ»
Погосян Д.Д.
Приказ № 141 от
«31» 08 2026г



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН

Химия

11 класс (углубленный уровень)

Количество часов: **102 (3 часа в неделю)**

Срок реализации программы: **2026-2027 учебные годы**

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

РАССМОТРЕНО на заседании
педагогического совета МБОУ
«Владиславовская ОШ»
Протокол № 10 от 17.08.2026 г.

2026 год

Каендарно-тематический план
11 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов/ всего	Дата по плану	Дата по факту
1.	Атом. Состав атомных ядер. Химический элемент. Изотопы	1	02.09	
2.	Строение электронных оболочек атомов, квантовые числа	1	04.09	
3.	Классификация химических элементов (s-, p-, d-, f-элементы)	1	07.09	
4.	Распределение электронов по атомным орбиталям	1	09.09	
5.	Электронные конфигурации атомов элементов в основном и возбуждённом состоянии	1	11.09	
6.	Электронные конфигурации ионов. Электроотрицательность	1	14.09	
7.	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, связь с современной теорией строения атомов	1	16.09	
8.	Закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ по группам и периодам	1	18.09	
9.	Систематизация и обобщение знаний по теме	1	21.09	
10.	Виды химической связи. Механизмы образования ковалентной связи. Водородная связь. Межмолекулярные взаимодействия	1	23.09	
11.	Валентность и валентные возможности атомов. Связь электронной структуры молекул с их геометрическим строением	1	25.09	
12.	Представления о комплексных соединениях: состав и номенклатура	1	28.09	
13.	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решеток и свойства веществ	1	30.09	
14.	Понятие о дисперсных системах. Представление о коллоидных растворах	1	02.10	
15.	Истинные растворы: насыщенные и ненасыщенные, растворимость.	1	05.10	

	Кристаллогидраты			
16.	Способы выражения концентрации растворов	1	07.10	
17.	Решение задач с использованием понятий "массовая доля растворённого вещества", "молярная концентрация"	1	09.10	
18.	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1	12.10	
19.	Систематизация и обобщение знаний по теме	1	14.10	
20.	Контрольная работа по темам "Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева", "Строение вещества. Многообразие веществ"	1	16.10	
21.	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях	1	19.10	
22.	Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические уравнения	1	21.10	
23.	Вычисления по уравнениям химических реакций и термохимическим уравнениям	1	23.10	
24.	Скорость химической реакции, её зависимость от различных факторов. Катализ и катализаторы	1	06.11	
25.	Гомогенные и гетерогенные реакции	1	09.11	
26.	Практическая работа № 1 по теме "Влияние различных факторов на скорость химической реакции"	1	11.11	
27.	Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие	1	13.11	
28.	Практическая работа № 2 по теме "Влияние различных факторов на положение химического равновесия"	1	16.11	
29.	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации	1	18.11	
30.	Ионное произведение воды. Среда водных растворов. Водородный показатель (pH) раствора	1	20.11	
31.	Гидролиз солей. Реакции, протекающие в растворах электролитов	1	23.11	
32.	Практическая работа № 3 по теме "Химические реакции в растворах электролитов"	1	25.11	

33.	Окислительно-восстановительные реакции. Важнейшие окислители и восстановители	1	27.11	
34.	Метод электронного (электонно-ионного) баланса	1	30.11	
35.	Электролиз растворов и расплавов веществ	1	02.12	
36.	Решение задач различных типов	1	04.12	
37.	Решение задач различных типов	1	07.12	
38.	Систематизация и обобщение знаний по теме "Химические реакции"	1	09.12	
39.	Контрольная работа по теме "Химические реакции"	1	11.12	
40.	Положение неметаллов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства неметаллов	1	14.12	
41.	Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	1	16.12	
42.	Водород: получение, физические и химические свойства. Гидриды	1	18.12	
43.	Галогены: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1	21.12	
44.	Галогеноводороды. Важнейшие кислородсодержащие соединения галогенов	1	23.12	
45.	Лабораторные и промышленные способы получения галогенов. Применение галогенов и их соединений	1	25.12	
46.	Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме "Галогены"	1	28.12	
47.	Кислород: лабораторные и промышленные способы получения, физические и химические свойства. Озон. Применение кислорода и озона	1	30.12	
48.	Оксиды и пероксиды	1	11.01	
49.	Решение задач различных типов	1	13.01	
50.	Сера: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1	15.01	

51.	Сероводород, сульфиды	1	18.01	
52.	Кислородсодержащие соединения серы. Особенности свойств серной кислоты	1	20.01	
53.	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме "Сера и её соединения"	1	22.01	
54.	Азот: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Аммиак, нитриды	1	25.01	
55.	Кислородсодержащие соединения азота. Особенности свойств азотной кислоты	1	27.01	
56.	Применение азота и его соединений. Азотные удобрения	1	29.01	
57.	Фосфор: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Фосфиды и фосфин	1	01.02	
58.	Оксиды фосфора, фосфорсодержащие кислоты. Соли фосфорной кислоты	1	03.02	
59.	Применение фосфора и его соединений. Фосфорные удобрения	1	05.02	
60.	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме "Азот и фосфор и их соединения"	1	08.02.	
61.	Углерод: нахождение в природе, аллотропные модификации; физические и химические свойства, применение	1	10.02	
62.	Оксид углерода(II), оксид углерода(IV), угольная кислота и её соли	1	12.02	
63.	Решение задач различных типов	1	15.02	
64.	Кремний: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	1	17.02	
65.	Оксид кремния(IV), кремниевая кислота, силикаты	1	19.02	
66.	Применение кремния и его соединений. Стекло, его получение, виды стекла	1	22.02	
67.	Решение задач различных типов	1	24.02	
68.	Систематизация и обобщение знаний по теме "Неметаллы"	1	26.02	
69.	Контрольная работа по теме "Неметаллы"	1	01.03	

70.	Анализ результатов контрольной работы, коррекция ошибок	1	03.03	
71.	Положение металлов в Периодической системе химических элементов. Особенности строения электронных оболочек атомов металлов	1	05.03	
72.	Общие физические свойства металлов. Применение металлов в быту и технике	1	10.03	
73.	Сплавы металлов. Коррозия металлов	1	12.03	
74.	Решение задач различных типов	1	15.03	
75.	Электрохимический ряд напряжений металлов. Общие способы получения металлов	1	17.03	
76.	Общая характеристика металлов IA-группы Периодической системы химических элементов. Натрий и калий: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений	1	19.03	
77.	Общая характеристика металлов IIA-группы Периодической системы химических элементов. Магний и кальций: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений	1	22.03	
78.	Жёсткость воды и способы её устранения	1	24.03	
79.	Алюминий: получение, физические и химические свойства, применение	1	26.03	
80.	Амфотерные свойства оксида и гидроксида алюминия, гидроксокомплексы алюминия, их применение	1	05.04	
81.	Решение задач различных типов	1	07.04	
82.	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме "Металлы главных подгрупп"	1	09.04	
83.	Общая характеристика металлов побочных подгрупп (Б-групп) Периодической системы химических элементов	1	12.04	
84.	Физические и химические свойства хрома и его соединений, их применение	1	14.04	
85.	Важнейшие соединения марганца. Перманганат калия, его окислительные свойства	1	16.04	
86.	Физические и химические свойства железа и его соединений. Получение и применение сплавов железа	1	19.04	

87.	Физические и химические свойства меди и её соединений, их применение	1	21.04	
88.	Физические и химические свойства цинка и его соединений, их применение. Гидроксокомплексы цинка	1	23.04	
89.	Практическая работа № 8. Решение экспериментальных задач по теме "Металлы побочных подгрупп"	1	26.04	
90.	Решение задач различных типов	1	28.04	
91.	Обобщение и систематизация изученного материала по теме "Металлы"	1	30.04	
92.	Контрольная работа по теме "Металлы"	1	05.05	
93.	Анализ результатов контрольной работы, коррекция ошибок	1	07.05	
94.	Роль химии в обеспечении устойчивого развития человечества. Понятие о научных методах исследования веществ	1	12.05	
95.	Научные принципы организации химического производства. Промышленные способы получения важнейших веществ	1	14.05	
96.	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия	1	19.05	
97.	Химия и здоровье человека. Лекарственные средства	1	21.05	
98.	Химия пищи. Роль химии в обеспечении пищевой безопасности	1	24.05	
99.	Косметические и парфюмерные средства. Бытовая химия	1	26.05	
100.	Химия в строительстве. Важнейшие строительные и конструкционные материалы	1		
101.	Химия в сельском хозяйстве. Органические и минеральные удобрения	1		
102.	Систематизация и обобщение знаний по теме	1		
	ИТОГО	102		

Лист коррекции

по химии Учитель Сейтумерова Т.В.

№ п/п	Название раздела, темы	Тема урока	Дата проведения по плану	Причина корректировки	Корректирующие мероприятия	Дата проведения по факту

