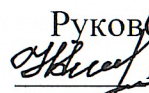


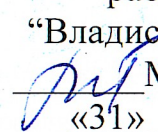
Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Владиславовская общеобразовательная школа»
Кировского района Республики Крым

РАССМОТРЕНО

на заседании МО учителей
естественно-
математического цикла

Руководитель МО
 Андреев Н.П.
Протокол № 1 от
«31» 08 2026 г

СОГЛАСОВАНО

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

УТВЕРЖДЕНО

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



АДАптиРОВАННЫЙ КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН

Химия 9-Б класс

учащейся, обучающейся на дому, Сейдалиевой Самиры

Количество часов: 68 (2 часа в неделю)

**Из них: аудиторно – 17 часов (0,5 часа в неделю),
на самостоятельное изучение – 34 часа (1 час в неделю),
совместно с классом – 17 часов (0,5 часа в неделю)**

Срок реализации программы: 2026-2027 учебный год

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

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

2026 г.

Календарно-тематический план 9 класс

№ урока	Тема урока	Кол-во часов			Дата	
		аудитор но	самостоя тельно	Совместно с классом	план	факт
1	Первичный инструктаж по ТБ. Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1			14.09	
2	Классификация и номенклатура неорганических веществ		1			
3	Классификация химических реакций по различным признакам. Расчеты по ТХУ		1			
4	Тепловой эффект химической реакции. Термохимическое уравнение			1		
5	Диагностическая работа по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса». Расчеты по ТХУ	1			28.09	
6	Виды химической связи и типы кристаллических решёток		1			
7	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях		1			
8	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия			1		
9	Степень окисления. Окислительно-восстановительные реакции	1			12.10	
10	Окислительно-восстановительные реакции. Метод электронного баланса		1			
11	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты		1			
12	Ионные уравнения реакций. Л.О. №1 Изучение признаков протекания реакции ионного обмена в растворах электролитов (с образованием осадка, выделением газа, образованием воды).			1		
13	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	1			09.11	

14	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации		1			
15	Понятие о гидролизе солей		1			
16	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»			1		
17	Контрольная работа №1 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	1			23.11	
18	Обобщение и систематизация знаний		1			
19	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора		1			
20	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение. Л.О. №2 Проведение качественных реакций на хлорид-ионы.			1		
21	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	1			07.12	
22	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке		1			
23	Общая характеристика элементов VIA-группы. Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы		1			
24	Сероводород, строение, физические и химические свойства			1		
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			21.12	
26	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы		1			
27	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции.		1			
28	Контрольная работа №2 по теме : "Галогены. Сера"			1		

29	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	1			11.01	
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			
31	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»		1			
32	Азотная кислота, её физические и химические свойства			1		
33	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	1			25.01	
34	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение		1			
35	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами. Л.О.№6. Проведение качественной реакции на фосфат-ион и изучение признаков ее протекания.		1			
36	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства			1		
37	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	1			08.02	
38	Угольная кислота и её соли. Л.О. №7 Проведение качественной реакции на карбонат -ион и изучение признаков ее протекания.		1			
39	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода		1			
40	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"			1		
41	Кремний и его соединения. Л.О.№8 Проведение качественной реакции на силикат-ион и изучение признаков ее протекания.	1			24.02	
42	Инструктаж по ТБ. № 5. Решение экспериментальных задач по теме		1			

	«Важнейшие неметаллы и их соединения»					
43	Обобщение по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»		1			
44	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»			1		
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			09.03	
46	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов		1			
47	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси.		1			
48	Понятие о коррозии металлов			1		
49	Щелочные металлы	1			22.03	
50	Оксиды и гидроксиды натрия и калия		1			
51	Щелочноземельные металлы – кальций и магний. Л.О. №10 Проведение качественных реакций на ионы (магния, кальция), описание признаков их протекания.		1			
52	Важнейшие соединения кальция			1		
53	Обобщение и систематизация знаний	1			05.04	
54	Жёсткость воды и способы её устранения		1			
55	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"		1			
56	Алюминий			1		
57	Амфотерные свойства оксида и гидроксида. Л.О. №11 Исследование амфотерных свойств гидроксида алюминия и гидроксида цинка.	1			19.04	
58	Железо		1			
59	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)		1			
60	Обобщение и систематизация знаний. Л.О. №12 Проведение качественных реакций на ионы цинка, железа (II) и железа (III), меди			1		

	(II), описание признаков их протекания.					
61	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1			04.05	
62	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции		1			
63	Обобщение и систематизация знаний		1			
64	Вещества и материалы в повседневной жизни человека			1		
65	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1			18.05	
66	Химическое загрязнение окружающей среды		1			
67	Роль химии в решении экологических проблем		1			
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний			1		

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