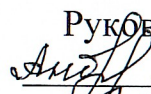


Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Владиславовская общеобразовательная школа»
Кировского района Республики Крым

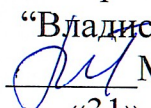
РАССМОТРЕНО

на заседании МО учителей
естественно-
математического цикла

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

СОГЛАСОВАНО

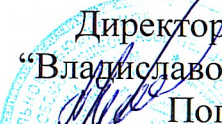
Заместитель директора по
учебно-воспитательной
работе МБОУ

«Владиславовская ОШ»
 Мелеховская Г. Г.
«31» 08 2026г

УТВЕРЖДЕНО

Директор МБОУ

«Владиславовская ОШ»

 Погосян Д. А.

Приказ № 141 от
«31» 08 2026г

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН

Биология

10-11 классы (базовый уровень)

Количество часов: **10 класс - 34 (1 час в неделю)**

11 класс - 34 (1 часа в неделю)

Срок реализации программы: **2026-2028 учебные годы**

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

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

2026г.

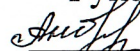
51

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

РАССМОТРЕНО

на заседании МО учителей
естественно-
математического цикла

Руководитель МО

 Андреюк 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

10-11 классы (базовый уровень)

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

Срок реализации программы: **2026-2028 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
10 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов	Дата по плану	Дата по факту
		Всего		
1	Вводный инструктаж по ТБ. Предмет органической химии, её возникновение, развитие и значение. Диагностическая проверочная работа.	1	07.09	
2	Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова, её основные положения. Л.О.№1 Моделирование молекул органических веществ	1	14.09	
3	Представление о классификации органических веществ. Номенклатура (систематическая) и тривиальные названия органических веществ	1	21.09	
4	Алканы: состав и строение, гомологический ряд	1	28.09	
5	Метан и этан — простейшие представители алканов. Л.О. №2 Качественное определение углерода и водорода в органических веществах	1	05.10	
6	Алкены: состав и строение, свойства	1	12.10	
7	Этилен и пропилен — простейшие представители алкенов. Л.О.№3 ознакомление с образцами пластмасс	1	19.10	
8	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 1. Получение этилена и изучение его свойств	1	09.11	
9	Алкины: состав и особенности строения, гомологический ряд. Ацетилен — простейший представитель алкинов	1	16.11	

10	Алкадиены. Бутадиен-1,3 и метилбутадиен-1,3. Получение синтетического каучука и резины. Л.О.№ 4 ознакомление с образцами каучуков и резины	1	23.11	
11	Арены: бензол и толуол. Токсичность аренов	1	30.11	
12	Вычисления по уравнению химической реакции.Определение молекулярной формулы органического вещества по массовым долям атомов химических элементов	1	07.12	
13	Генетическая связь углеводов, принадлежащих к различным классам	1	14.12	
14	Контрольная работа по разделу «Углеводороды»	1	21.12	
15	Природные источники углеводов: природный газ и попутные нефтяные газы	1	28.12	
16	Природные источники углеводов: нефть и продукты её переработки	1	11.01	
17	Предельные одноатомные спирты: метанол и этанол. Водородная связь. Л.О. №5 Горение спиртов	1	18.01	
18	Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин. Л.О.№6 Взаимодействие глицерина с гидроксидом меди(II)	1	25.01	
19	Фенол: строение молекулы, физические и химические свойства, применение	1	01.02	
20	Альдегиды: формальдегид и ацетальдегид. Ацетон. Л.О.№ 7 Качественные реакции альдегидов (окисление аммиачным раствором оксида серебра	1	08.02	

	и гидроксидом меди(II))			
21	Одноосновные предельные карбоновые кислоты: муравьиная и уксусная	1	15.02	
22	Одноосновные предельные карбоновые кислоты: химические свойства	1	22.02	
23	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2. «Свойства раствора уксусной кислоты»	1	01.03	
24	Стеариновая и олеиновая кислоты, как представители высших карбоновых кислот. Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие	1	15.03	
25	Сложные эфиры как производные карбоновых кислот. Гидролиз сложных эфиров. Жиры: гидролиз, применение, биологическая роль жиров	1	22.03	
26	Углеводы: состав, классификация. Важнейшие представители: глюкоза, фруктоза, сахароза	1	05.04	
27	Крахмал и целлюлоза как природные полимеры. Л.О.№8 Взаимодействие крахмала с иодом	1		
28	Решение задач. Определение молекулярной формулы органического вещества по массовым долям атомов химических элементов и по массе (объему) продуктов сгорания	1	12.04	
29	Контрольная работа по разделу «Кислородсодержащие органические соединения»	1	19.04	
30	Амины: метиламин и анилин	1	26.04	
31	Аминокислоты как амфотерные органические соединения, их биологическое значение. Пептиды	1	24.05	

32	Белки как природные высокомолекулярные соединения	1		
33	Основные понятия химии высокомолекулярных соединений. Основные методы синтеза высокомолекулярных соединений. Пластмассы, каучуки, волокна	1		
34	Обобщение и систематизация знаний. Решение задач	1		
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34		

Каендарно-тематический план
11 КЛАСС

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

	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		
9	Скорость реакции	1		
10	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 1. «Влияние различных факторов на скорость химической реакции»	1		
11	Обратимые реакции. Химическое равновесие	1		
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		
13	Окислительно-восстановительные реакции. Понятие об электролизе расплавов и растворов солей	1		
14	Обобщение и систематизация знаний по разделу «Теоретические основы химии»	1		
15	Контрольная работа по разделу «Теоретические основы химии»	1		
16	Металлы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов. Общие физические свойства металлов	1		

17	Сплавы металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1		
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	Химические свойства хрома, меди и их соединений	1		
20	Химические свойства цинка, железа и их соединений. Л.О.№4 Качественные реакции на катионы металлов	1		
21	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2. "Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»"	1		
22	Неметаллы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов	1		
23	Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	1		
24	Химические свойства галогенов, серы и их соединений	1		
25	Химические свойства азота, фосфора и их соединений	1		
26	Химические свойства углерода, кремния и их соединений. Л.О.№5 Качественные реакции на анионы и катион аммония	1		
27	Применение важнейших неметаллов и их соединений	1		

28	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 3. «Решение экспериментальных задач по теме "Неметаллы"»	1		
29	Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы». Вычисления по уравнениям химических реакций и термохимические расчёты	1		
30	Контрольная работа по темам «Металлы» и «Неметаллы»	1		
31	Неорганические и органические кислоты, основания. Амфотерные неорганические и органические соединения. Генетическая связь неорганических и органических веществ	1		
32	Роль химии в обеспечении экологической, энергетической и пищевой безопасности, развитии медицины	1		
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		

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

