

Краевое государственное казенное общеобразовательное учреждение
«Краевая вечерняя (сменная) общеобразовательная школа №12»

РЕКОМЕНДОВАНО к утверждению
на заседании метод. совета
зам.директора школы по УР
Туж.
«24» августа 2023г., протокол №3



УТВЕРЖДАЮ

КГКО директор школы

КВСОШ

№12

С.А. Черепихина

«24» августа 2023г.

**Календарно тематическое планирование
учебного предмета «Химия»
10 - 11 классы**

приложение к рабочей программе по химии
(базовый уровень)

среднее общее образование

2023/2024 учебный год

КТП составлено **Коркешко Светланой Андреевной**,
учителем биологии, химии высшей квалификационной категории

Календарно тематическое планирование рассмотрено
на заседании методического объединения учителей
естественно-научного цикла наук

«24» августа 2023г., протокол № 1

Руководитель ШМО Вн В.Н.Тучин

**ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
ХИМИЯ 10 КЛАСС 34 ЧАСА**

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
Раздел 1. Теоретические основы органической химии					
1.1	Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова	3			
Итого по разделу		3			
Раздел 2. Углеводороды					
2.1	Предельные углеводороды — алканы	2			
2.2	Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины	6		1	
2.3	Ароматические углеводороды	2			
2.4	Природные источники углеводородов и их переработка	3	1		
Итого по разделу		13			
Раздел 3. Кислородсодержащие органические соединения					
3.1	Спирты. Фенол	3			
3.2	Альдегиды. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры	7		1	
3.3	Углеводы	3	1		
Итого по разделу		13			
Раздел 4. Азотсодержащие органические соединения					
4.1	Амины. Аминокислоты. Белки	3			
Итого по разделу		3			
Раздел 5. Высокомолекулярные соединения					
5.1	Пластмассы. Каучуки. Волокна	2			
Итого по разделу		2			
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34	2	2	

**КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
ХИМИЯ 10 КЛАСС 10 КЛАСС 34Ч.**

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	По плану	Фактич.
1	Предмет органической химии, её возникновение, развитие и значение	1			01.09	
2	Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова, её основные положения	1			08.09	
3	Представление о классификации органических веществ. Номенклатура (систематическая) и тривиальные названия органических веществ	1			15.09	
4	Алканы: состав и строение, гомологический ряд	1			22.09	
5	Метан и этан — простейшие представители алканов	1			29.09	
6	Алкены: состав и строение, свойства	1			06.10	
7	Этилен и пропилен — простейшие представители алкенов	1			13.10	
8	Практическая работа № 1. «Получение этилена и изучение его свойств»	1		1	20.10	
9	Алкадиены. Бутадиен-1,3 и метилбутадиен-1,3. Получение синтетического каучука и резины	1			27.10	
10	Алкины: состав и особенности строения, гомологический ряд. Ацетилен — простейший представитель алкинов	1			10.11	
11	Вычисления по уравнению химической реакции	1			17.11	
12	Арены: бензол и толуол. Токсичность аренов	1			24.11	
13	Генетическая связь углеводов, принадлежащих к различным классам	1			01.12	
14	Природные источники углеводов: природный газ и попутные нефтяные газы, нефть и продукты её переработки	1			08.12	
15	Природные источники углеводов: природный газ и попутные нефтяные газы, нефть и продукты её переработки	1			15.12	
16	Контрольная работа по разделу «Углеводороды»	1	1		22.12	
17	Предельные одноатомные спирты: метанол и этанол. Водородная связь	1			12.01	
18	Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин	1			19.01	
19	Фенол: строение молекулы, физические и химические свойства, применение	1			26.01	
20	Альдегиды: формальдегид и ацетальдегид. Ацетон	1			02.02	

21	Одноосновные предельные карбоновые кислоты: муравьиная и уксусная	1			09.02	
22	Практическая работа № 2. «Свойства раствора уксусной кислоты»	1		1	16.02	
23	Стеариновая и олеиновая кислоты, как представители высших карбоновых кислот	1			01.03	
24	Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие	1			15.03	
25	Сложные эфиры как производные карбоновых кислот. Гидролиз сложных эфиров	1				
26	Жиры: гидролиз, применение, биологическая роль жиров	1			22.03	
27	Углеводы: состав, классификация. Важнейшие представители: глюкоза, фруктоза, сахароза	1			05.04	
28	Крахмал и целлюлоза как природные полимеры	1			12.04	
29	Контрольная работа по разделу «Кислородсодержащие органические соединения»	1	1		19.04	
30	Амины: метиламин и анилин	1			26.04	
31	Аминокислоты как амфотерные органические соединения, их биологическое значение. Пептиды	1			03.05	
32	Белки как природные высокомолекулярные соединения	1			17.05	
33	Промежуточная аттестация за курс химии 10 класса. Основные понятия химии высокомолекулярных соединений	1			17.05	
34	Основные методы синтеза высокомолекулярных соединений. Пластмассы, каучуки, волокна	1			24.05	
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34	2		2	

Литература и интернет ресурсы

Программа по химии на базовом уровне среднего общего образования
 Габриелян О.С. «Химия. Базовый уровень. 10 класс». Учебник. Москва Дрофа 2017г.
<https://iro-49.ru/wp-content/uploads/2023/04/> Химия-базовый-уровень.-
https://educont.ru/?utm_source=eljur
<https://edu.skysmart.ru/>
<https://resh.edu.ru/>
<https://uchi.ru/>
<https://www.yaklass.ru/>

**ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
ХИМИЯ 11 КЛАСС 10 КЛАСС 34 Ч.**

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
Раздел 1. Теоретические основы химии					
1.1	Строение атомов. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	3			
1.2	Строение вещества. Многообразие веществ	4			
1.3	Химические реакции	6	1	1	
Итого по разделу		13			
Раздел 2. Неорганическая химия					
2.1	Металлы	6		1	
2.2	Неметаллы	9	1	1	
2.3	Связь неорганических и органических веществ	2			
Итого по разделу		17			
Раздел 3. Химия и жизнь					
3.1	Химия и жизнь	4			
Итого по разделу		4			
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34	2	3	

**КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
ХИМИЯ 11 КЛАСС 10 КЛАСС 34 Ч.**

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	По плану	Фактически
1	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	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			06.10	
7	Классификация и номенклатура неорганических соединений. Генетическая связь неорганических веществ, различных классов	1			13.10	
8	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях	1			20.10	
9	Скорость реакции. Обратимые реакции. Химическое равновесие	1			27.10	
10	Практическая работа № 1. «Влияние различных факторов	1		1	10.11	

	на скорость химической реакции»					
11	Электролитическая диссоциация. Понятие о водородном показателе (рН) раствора. Реакции ионного обмена. Гидролиз органических и неорганических веществ	1			17.11	
12	Окислительно-восстановительные реакции. Понятие об электролизе расплавов и растворов солей	1			24.11	
13	Контрольная работа по разделу «Теоретические основы химии»	1	1		01.12	
14	Металлы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов. Общие физические свойства металлов	1			08.12	
15	Сплавы металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1			15.12	
16	Химические свойства важнейших металлов (натрий, калий, кальций, магний, алюминий) и их соединений	1			22.12	
17	Химические свойства хрома, меди и их соединений	1			12.01	
18	Химические свойства цинка, железа и их соединений	1			19.01	
19	Практическая работа № 2. "Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»"	1		1	26.01	
20	Неметаллы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов	1			02.02	
21	Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	1			09.02	
22	Химические свойства галогенов, серы и их соединений	1			16.02	
23	Химические свойства азота, фосфора и их соединений	1			01.03	
24	Химические свойства углерода, кремния и их соединений	1			15.03	
25	Применение важнейших неметаллов и их соединений	1			22.03	
26	Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы». Вычисления по уравнениям химических реакций и термохимические расчёты	1			05.04	
27	Практическая работа № 3. «Решение экспериментальных задач по теме "Неметаллы"»	1		1	12.04	

28	Контрольная работа по темам «Металлы» и «Неметаллы»	1	1		19.04	
29	Неорганические и органические кислоты. Неорганические и органические основания	1			26.04	
30	Амфотерные неорганические и органические соединения. Генетическая связь неорганических и органических веществ	1			03.05	
31	Роль химии в обеспечении экологической, энергетической и пищевой безопасности, развитии медицины	1			17.05	
32	<i>Промежуточная аттестация за курс химии 11 класса.</i> Представления об общих научных принципах промышленного получения важнейших веществ	1			17.05	
33	Человек в мире веществ и материалов	1			24.05	
34	Химия и здоровье человека	1				
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34	2	3		

Литература и интернет ресурсы

Программа по химии на базовом уровне среднего общего образования

Габриелян О.С. «Химия. Базовый уровень. 11 класс». Учебник. Москва Дрофа 2019г.

<https://iro-49.ru/wp-content/uploads/2023/04/Химия-базовый-уровень.->

https://educont.ru/?utm_source=eljur

<https://edu.skysmart.ru/>

<https://resh.edu.ru/>

<https://uchi.ru/>

<https://www.yaklass.ru/>