

**Автономная некоммерческая общеобразовательная организация
«Лингвистическая гимназия «Виктория»**

«Рассмотрено»
на заседании ШМО
протокол №1 от
28.08.2023

«Согласовано»
с зам.директора по УВР
Филичкин А.Б.

«Утверждаю»
директор АНОО «Лингвистическая
гимназия «Виктория»
_____ Пикало М.Л.
Приказ № 132 от 28.08. 2023 г.

Календарно-тематическое планирование
по предмету «Химия»
10-11 класс
среднее общее образование.
(ФГОС СОО)

п.Горки-2
2023

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

10 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов		
		Всего	Контрольные работы	Практические работы
1	Предмет органической химии, её возникновение, развитие и значение	1		
2	Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова, её основные положения	1		
3	Представление о классификации органических веществ. Номенклатура (систематическая) и тривиальные названия органических веществ	1		
4	Алканы: состав и строение, гомологический ряд	1		
5	Метан и этан — простейшие представители алканов	1		
6	Алкены: состав и строение, свойства	1		
7	Этилен и пропилен — простейшие представители алкенов	1		
8	Практическая работа № 1. «Получение этилена и изучение его свойств»	1		1

9	Алкадиены. Бутадиен-1,3 и метилбутадиен-1,3. Получение синтетического каучука и резины	1		
10	Алкины: состав и особенности строения, гомологический ряд. Ацетилен — простейший представитель алкинов	1		
11	Вычисления по уравнению химической реакции	1		
12	Арены: бензол и толуол. Токсичность аренов	1		
13	Генетическая связь углеводов, принадлежащих к различным классам	1		
14	Природные источники углеводов: природный газ и попутные нефтяные газы, нефть и продукты её переработки	1		
15	Природные источники углеводов: природный газ и попутные нефтяные газы, нефть и продукты её переработки	1		
16	Контрольная работа по разделу «Углеводы»	1	1	
17	Предельные одноатомные спирты: метанол и этанол. Водородная связь	1		
18	Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин	1		
19	Фенол: строение молекулы, физические и химические свойства, применение	1		
20	Альдегиды: формальдегид и ацетальдегид. Ацетон	1		
21	Одноосновные предельные карбоновые кислоты: муравьиная	1		

	и уксусная			
22	Практическая работа № 2. «Свойства раствора уксусной кислоты»	1		1
23	Стеариновая и олеиновая кислоты, как представители высших карбоновых кислот	1		
24	Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие	1		
25	Сложные эфиры как производные карбоновых кислот. Гидролиз сложных эфиров	1		
26	Жиры: гидролиз, применение, биологическая роль жиров	1		
27	Углеводы: состав, классификация. Важнейшие представители: глюкоза, фруктоза, сахароза	1		
28	Крахмал и целлюлоза как природные полимеры	1		
29	Контрольная работа по разделу «Кислородсодержащие органические соединения»	1	1	
30	Амины: метиламин и анилин	1		
31	Аминокислоты как амфотерные органические соединения, их биологическое значение. Пептиды	1		
32	Белки как природные высокомолекулярные соединения	1		
33	Основные понятия химии высокомолекулярных соединений	1		

34	Основные методы синтеза высокомолекулярных соединений. Пластмассы, каучуки, волокна	1		
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34	2	2

11 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов		
		Всего	Контрольные работы	Практические работы
1	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	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 немoleкулярного 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 веществ, различных классов	1		

8	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях	1		
9	Скорость реакции. Обратимые реакции. Химическое равновесие	1		
10	Практическая работа № 1. «Влияние различных факторов на скорость химической реакции»	1		1
11	Электролитическая диссоциация. Понятие о водородном показателе (рН) раствора. Реакции ионного обмена. Гидролиз органических и неорганических веществ	1		
12	Окислительно-восстановительные реакции. Понятие об электролизе расплавов и растворов солей	1		
13	Контрольная работа по разделу «Теоретические основы химии»	1	1	
14	Металлы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов. Общие физические свойства металлов	1		
15	Сплавы металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1		
16	Химические свойства важнейших металлов (натрий, калий, кальций, магний, алюминий) и их соединений	1		
17	Химические свойства хрома, меди и их соединений	1		
18	Химические свойства цинка,	1		

	железа и их соединений			
19	Практическая работа № 2. "Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»"	1		1
20	Неметаллы, их положение в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов	1		
21	Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	1		
22	Химические свойства галогенов, серы и их соединений	1		
23	Химические свойства азота, фосфора и их соединений	1		
24	Химические свойства углерода, кремния и их соединений	1		
25	Применение важнейших неметаллов и их соединений	1		
26	Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы». Вычисления по уравнениям химических реакций и термохимические расчёты	1		
27	Практическая работа № 3. «Решение экспериментальных задач по теме "Неметаллы"»	1		1
28	Контрольная работа по темам «Металлы» и «Неметаллы»	1	1	
29	Неорганические и органические кислоты. Неорганические и органические основания	1		
30	Амфотерные неорганические и органические соединения.	1		

	Генетическая связь неорганических и органических веществ			
31	Роль химии в обеспечении экологической, энергетической и пищевой безопасности, развитии медицины	1		
32	Представления об общих научных принципах промышленного получения важнейших веществ	1		
33	Человек в мире веществ и материалов	1		
34	Химия и здоровье человека	1		
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34	2	3