

Приложение к
Федеральной рабочей программе
среднего общего образования
Химия (базовый уровень)
(для 10 - 11 классов образовательных организаций),
утверждённое приказом директора
от 27.08.2025 г. № 165 -ОД

Поурочное планирование, 10 класс.

№ урока дата	Наименование разделов, тем учебного предмета, тем уроков	Количество часов	Учебно-методические материалы, КИМы
Раздел 1. Теоретические основы органической химии.			
1.1. Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова.			
1	Предмет органической химии, её возникновение, развитие и значение.	1	Набор шаростержневых моделей молекул. Таблицы № 2,7. Комплект посуды и оборудования для ученических опытов (физика, химия, биология). «Точка роста». USB – накопитель (D:)
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	
Раздел 2. Углеводороды (13 часов)			
2.1. Предельные углеводороды — алканы (2 ч)			
4	Алканы: состав и строение, гомологический ряд	1	Набор шаростержневых моделей молекул. Таблицы № 2,4.
5	Метан и этан — простейшие представители алканов.	1	

			Комплект посуды и оборудования для ученических опытов (физика, химия, биология). «Точка роста». USB – накопитель (D:)
2. 2. Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины. (6 ч)			
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	
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	
2. 3. Ароматические углеводороды (2 ч)			
12	Арены: бензол и толуол. Токсичность аренов.	1	
13	Генетическая связь углеводородов, принадлежащих к различным классам.	1	
2.4. Природные источники углеводородов и их переработка (3 ч)			
14	Природные источники углеводородов: природный газ и попутные нефтяные газы, нефть и продукты её переработки.	1	
15	Природные источники углеводородов: природный газ и попутные нефтяные газы, нефть и продукты её переработки.	1	
16	Контрольная работа по разделу «Углеводороды».	1	

			опытов (физика, химия, биология). «Точка роста». USB – накопитель (D:)
Раздел 3. Кислородсодержащие органические соединения (13 часов)			
3.1. Спирты. Фенол (3 ч)			
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	Набор шаростержневых моделей молекул. Таблицы № 1,9. Комплект посуды и оборудования для ученических опытов (физика, химия, биология). «Точка роста». USB – накопитель (D:)
3.2. Альдегиды. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры (7 ч)			
20	Альдегиды: формальдегид и ацетальдегид. Ацетон.	1	
21	Одноосновные предельные карбоновые кислоты: муравьиная и уксусная.	1	
22	Практическая работа № 2. «Свойства раствора уксусной кислоты».	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	
3. 3. Углеводы (3 ч)			
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	

			«Точка роста». USB – накопитель (D:)
Раздел 4. Азотсодержащие органические соединения (3 часа)			
4.1. Амины. Аминокислоты. Белки (3 ч)			
30	Общая характеристика азотсодержащих органических соединений. Комплексная работа (в случае проведения ВПР будут зачтены результаты)	1	Набор шаростержневых моделей молекул. Таблицы № 2,4,12.
31	Амины: метиламин и анилин.	1	
32	Аминокислоты как амфотерные органические соединения, их биологическое значение. Пептиды. Белки как природные высокомолекулярные соединения.	1	Комплект посуды и оборудования для ученических опытов (физика, химия, биология). «Точка роста». USB – накопитель (D:)
Раздел 5. Высокомолекулярные соединения (2 часа)			
5. 1. Пластмассы. Каучуки. Волокна (2 ч)			
33	Основные понятия химии высокомолекулярных соединений.	1	Коллекции «Точки роста» № 1, 4.
34	Основные методы синтеза высокомолекулярных соединений. Пластмассы, каучуки, волокна.	1	

ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат 589308906995863556254771095540604331751941992874

Владелец Романова Светлана Валерьевна

Действителен С 12.09.2025 по 12.09.2026

ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат 589308906995863556254771095540604331751941992874

Владелец Романова Светлана Валерьевна

Действителен с 12.09.2025 по 12.09.2026