

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение  
«Средняя школа № 16 имени Героя Советского Союза Степана  
Иванова Города Евпатория Республики Крым»

**РАССМОТРЕНО**  
на заседании ШМО  
от 29.08.2023г  
протокол № 1

Руководитель ШМО  
  
Подобашева К. В.

**СОГЛАСОВАНО**

Зам. директора по УВР  
  
С. В. Чан  
30.08.2023г



**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

**по химии**

**на уровень среднего общего образования**

**для 10 Б класса**

Составитель:

Учитель химии

  
Трюков В.А.

2023 г

## ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ ИНТЕРНЕТ

1. Российская электронная школа <https://resh.edu.ru>
2. Библиотека ЦОК <https://m.edsoo.ru/00ae4270>

### ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Лабораторные опыты	Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
<b>Раздел 1. Теоретические основы органической химии</b>						
1.1	Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова	3				Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
Итого по разделу		3				
<b>Раздел 2. Углеводороды</b>						
2.1	Предельные углеводороды — алканы	2			1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
2.2	Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины	6		1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
2.3	Ароматические углеводороды	2				Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
2.4	Природные источники углеводородов и их переработка	3	1		1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>

Итого по разделу		13				
<b>Раздел 3. Кислородсодержащие органические соединения</b>						
3.1	Спирты. Фенол	3			2	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
3.2	Альдегиды. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры	7		1	6	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
3.3	Углеводы	3	1		6	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
Итого по разделу		13				
<b>Раздел 4. Азотсодержащие органические соединения</b>						
4.1	Амины. Аминокислоты. Белки	3			1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
Итого по разделу		3				
<b>Раздел 5. Высокомолекулярные соединения</b>						
5.1	Пластмассы. Каучуки. Волокна	2				Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
Итого по разделу		2				
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34	2	2	17	

### КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№		Дата		Тема урока	Практическая часть
план	факт	план	Факт		
1		07.09		Предмет органической химии, её возникновение, развитие и	

			значение	
2	14.09		Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова, её основные положения	
3	21.09		Представление о классификации органических веществ. Номенклатура (систематическая) и тривиальные названия органических веществ	
4	28.09		Алканы: состав и строение, гомологический ряд. Л/о №1.	<u>Лабораторный опыт №1:</u> Изготовление моделей углеводородов и их галогенопроизводных.
5	05.10		Метан и этан — простейшие представители алканов	
6	12.10		Алкены: состав и строение, свойства	
7	19.10		Этилен и пропилен — простейшие представители алкенов	
8	26.10		Практическая работа № 1. «Получение этилена и изучение его свойств»	<u>П/Р №1</u>
9	09.11		Алкадиены. Бутадиен-1,3 и метилбутадиен-1,3. Получение синтетического каучука и резины	
10	16.11		Алкины: состав и особенности строения, гомологический ряд. Ацетилен — простейший представитель алкинов	
11	23.11		Вычисления по уравнению химической реакции	
12	30.11		Арены: бензол и толуол. Токсичность аренов	
13	07.12		Генетическая связь углеводородов, принадлежащих к различным классам. Природные источники углеводородов: природный газ и попутные нефтяные газы, нефть и продукты её переработки. Л/о №2.	<u>Лабораторные опыт №2</u> Ознакомление с образцами продуктов нефтепереработки.
14	14.12		Обобщение и систематизация знаний	
15	21.12		Контрольная работа №1 по разделу «Углеводороды»	
16	28.12		Вычисления по уравнению химической реакции	
17	11.01		Предельные одноатомные спирты: метанол и этанол. Водородная связь	
18	18.01		Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин. Л/о №3,4.	<u>Лабораторный опыт №3</u> Растворение глицерина в воде. <u>Лабораторный опыт №4</u> Взаимодействие

					глицерина с гидроксидом меди (II) (качественная реакция на многоатомные спирты).
19		25.01		Фенол: строение молекулы, физические и химические свойства, применение	
20		01.02		Альдегиды: формальдегид и ацетальдегид. Ацетон. Л/о №5,6,7.	<u>Лабораторный опыт №5</u> Получение этанала окислением этанола меди (II). <u>Лабораторный опыт №6</u> Окисление метанала аммиачным раствором оксида серебра (I). <u>Лабораторный опыт №7</u> Окисление метанала гидроксидом
21		08.02		Одноосновные предельные карбоновые кислоты: муравьиная и уксусная	
22		15.02		Практическая работа № 2. «Свойства раствора уксусной кислоты»	<u>П/Р №2</u>
23		22.02		Стеариновая и олеиновая кислоты, как представители высших карбоновых кислот	
24		29.02		Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие. Л/о №8,9.	<u>Лабораторный опыт:№8</u> Сравнение свойств мыла и СМС <u>Лабораторный опыт:№9</u> Знакомство с образцами моющих средств. Изучение их состава и инструкции по применению.
25		07.03		Сложные эфиры как производные карбоновых кислот. Гидролиз сложных эфиров	
26		14.03		Жиры: гидролиз, применение, биологическая роль жиров. Л/о №10.	<u>Лабораторный опыт:№10</u> Растворимость жиров, доказательств их непредельного характера, омыление жиров.

27		28.03		Углеводы: состав, классификация. Важнейшие представители: глюкоза, фруктоза, сахароза. Л/о №11, 12,13.	<u>Лабораторный опыт №11</u> Взаимодействие глюкозы со гидроксидом меди (II) при обычных условиях и при нагревании. <u>Лабораторный опыт №12</u> Взаимодействие глюкозы с аммиачным раствором оксида серебра (I). <u>Лабораторный опыт №13</u> Взаимодействие сахарозы с гидроксидом кальция.
28		04.04		Крахмал и целлюлоза как природные полимеры. Л/о №14,15,16.	<u>Лабораторный опыт №14</u> Взаимодействие крахмала с йодом. <u>Лабораторный опыт №15</u> Гидролиз крахмала <u>Лабораторный опыт №16</u> Ознакомление с образцами природных и искусственных волокон.
29		11.04		Обобщение и систематизация знаний	
30		18.04		Контрольная работа №2 по разделу «Кислородсодержащие органические соединения»	
31		25.04		Амины: метиламин и анилин	
32		02.05		Аминокислоты как амфотерные органические соединения, их биологическое значение. Пептиды	
33		16.05		Белки как природные высокомолекулярные соединения. Л/о №17.	<u>Лабораторный опыт №17</u> Цветные реакции на белки (биуретовая и ксантопротеиновая реакции).

34		23.05		Основные понятия химии высокомолекулярных соединений. Основные методы синтеза высокомолекулярных соединений. Пластмассы, каучуки, волокна. Л/о №18,19,20.	<u>Лабораторный опыт:№18</u> Изучение свойств термопластичных полимеров. <u>Лабораторный опыт:№19</u> Определение хлора в винилхлориде. <u>Лабораторный опыт №20</u> Изучение свойств синтетических волокон.
----	--	-------	--	--	---