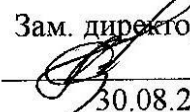


Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя школа № 16 имени Героя Советского Союза Степана
Иванова Города Евпатория Республики Крым»

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 А, К классов

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		
Раздел 1. Теоретические основы органической химии						
1.1	Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова	3				Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Итого по разделу		3				
Раздел 2. Углеводороды						
2.1	Предельные углеводороды — алканы	2			1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2.2	Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины	6		1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2.3	Ароматические углеводороды	2				Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2.4	Природные источники углеводородов и их переработка	3	1		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Итого по разделу		13				

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

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№		Дата		Тема урока	Практическая часть
план	факт	план	Факт		
1		05.09		Предмет органической химии, её возникновение, развитие и значение	
2		12.09		Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова, её основные положения	

3		19.09		Представление о классификации органических веществ. Номенклатура (систематическая) и тривиальные названия органических веществ	
4		26.09		Алканы: состав и строение, гомологический ряд. Л/о №1.	<u>Лабораторный опыт №1:</u> Изготовление моделей углеводородов и их галогенопроизводных.
5		03.10		Метан и этан — простейшие представители алканов	
6		10.10		Алкены: состав и строение, свойства	
7		17.10		Этилен и пропилен — простейшие представители алкенов	
8		24.10		Практическая работа № 1. «Получение этилена и изучение его свойств»	<u>П/Р №1</u>
9		07.11		Алкадиены. Бутадиен-1,3 и метилбутадиен-1,3. Получение синтетического каучука и резины	
10		14.11		Алкины: состав и особенности строения, гомологический ряд. Ацетилен — простейший представитель алкинов	
11		21.11		Вычисления по уравнению химической реакции	
12		28.11		Арены: бензол и толуол. Токсичность аренов	
13		05.12		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		12.12		Обобщение и систематизация знаний	
15		19.12		Контрольная работа №1 по разделу «Углеводороды»	
16		26.12		Вычисления по уравнению химической реакции	
17		09.01		Предельные одноатомные спирты: метанол и этанол. Водородная связь	
18		16.01		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		23.01		Фенол: строение молекулы, физические и химические свойства, применение	
20		30.01		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		06.02		Одноосновные предельные карбоновые кислоты: муравьиная и уксусная	
22		13.02		Практическая работа № 2. «Свойства раствора уксусной кислоты»	<u>П/Р №2</u>
23		20.02		Стеариновая и олеиновая кислоты, как представители высших карбоновых кислот	
24		27.02		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		05.03		Сложные эфиры как производные карбоновых кислот. Гидролиз сложных эфиров	
26		12.03		Жиры: гидролиз, применение, биологическая роль жиров. Л/о №10.	<u>Лабораторный опыт:№10</u> Растворимость жиров, доказательств их неопределенного характера, омыление жиров.

27		26.03		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		02.04		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		09.04		Обобщение и систематизация знаний	
30		16.04		Контрольная работа №2 по разделу «Кислородсодержащие органические соединения»	
31		23.04		Амины: метиламин и анилин	
32		07.05		Аминокислоты как амфотерные органические соединения, их биологическое значение. Пептиды	
33		14.05		Белки как природные высокомолекулярные соединения. Л/о №17.	<u>Лабораторный опыт №17</u> Цветные реакции на белки (биуретовая и ксантопротеиновая реакции).

34		21.05		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.
----	--	-------	--	--	---