

**МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ШКОЛА-ГИМНАЗИЯ № 39 ИМЕНИ ГЕРОЯ СОВЕТСКОГО СОЮЗА КРЕЙЗЕРА Я.Г.»
МУНИЦИПАЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ ГОРОДСКОЙ ОКРУГ СИМФЕРОПОЛЬ
РЕСПУБЛИКИ КРЫМ**

Рассмотрена и рекомендована к утверждению школьным методическим объединением учителей естественно-гуманитарного цикла протокол № 1 от «25» 08. 2022г.	СОГЛАСОВАНО Заместитель директора по УВР МБОУ «Школа-гимназия №39 им. Крейзера Я.Г.» г. Симферополя _____ С.В.Гаврилюк «30» 08. 2022г.	УТВЕРЖДНО Директор МБОУ «Школа-гимназия №39» г. им. Крейзера Я.Г.» Симферополя _____ Н.В. Киричкова Приказ № 479 от «30» 08. 2022г.
--	--	---

Календарно-тематическое планирование

по химии

для 10 «а» класса

на 2022/2023 учебный год

количество часов в неделю: 1

количество часов в год: 34

Составитель: учитель химии,
Насонова М. С.

г. Симферополь, 2022 г.

УЧЕБНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН

№ п/п	Наименование разделов (тем)	Модуль программы воспитания «Школьный урок»	Количество часов		
			всего	формы контроля	
				Контрольная работа	Практическая работа
	10 класс				
1	Основы органической химии	<p>Всероссийский открытый урок «ОБЖ» – урок подготовки детей к действиям в условиях различного рода чрезвычайных ситуаций.</p> <p>Международный день жестовых языков.</p>	2		
2	Углеводороды	<p>День народного единства</p> <p>Международный день толерантности</p>	15	1	

		День добровольца (волонтера) День российской науки Всемирный день иммунитета			
3	Кислородсодержащие органические вещества	Международный день слепых Всемирный день борьбы со СПИДом	10	1	1
4	Биологически важные органические вещества	Всемирный день азбуки Брайля	7		1
5	Итого		34	2	2

**Календарно-тематическое планирование 10 класс.
(1 часа в неделю, всего 34 ч.)**

№ п/п	Дата (по плану)	Дата (фактически)	Тема урока	Кол-во часов
Раздел 1. Основы органической химии (2ч.)				
1	02.09		<i>Инструктаж по ТБ.</i> Предмет органической химии, его появление, развитие, место и значение в системе естественных наук. Классификация органических соединений	1
2	09.09		Теория химического строения органических веществ А.М. Бутлерова. Изомерия и изомеры.	1

Раздел 2. Углеводороды (15 ч.)

3	16.09		Предельные углеводороды. Алканы. <i>Строение молекулы метана</i> . Гомологический ряд алканов. Гомологи. Нахождение в природе. <i>Понятие о циклоалканах</i> Решение задач на нахождение молекулярной формулы	1
4	23.09		Систематическая международная номенклатура и принципы образования названий органических соединений. Изомерия углеродного скелета. Закономерности изменения физических свойств алканов. <i>Инструктаж по ТБ Л.о №1</i>	1
5	30.09		Химические свойства алканов на примере метана и этана, реакции замещения (галогенирование), дегидрирования, горения метана. Применение алканов.	1
6	07.10		Непредельные углеводороды. Алкены и алкины. <i>Строение молекул</i> , кратность химической связи. Гомологический ряд алкенов и алкинов. Номенклатура. Изомерия углеродного скелета и положения кратной связи в молекуле.	1
7	14.10		Свойства непредельных углеводородов (на примере этилена и ацетилен): реакции присоединения (галогенирование, <i>гидрирование</i> , гидратация, <i>гидрогалогенирование</i>), горения	1
8	21.10		Реакции полимеризации. Полиэтилен как крупнотоннажный продукт химического производства. Применение непредельных углеводородов. <i>Инструктаж по ТБ Л.о №2</i>	1
9	28.10		Алкадиены. Понятие об алкадиенах как углеводородах с двумя двойными связями. Полимеризация дивинила (бутадиена-1,3) как способ получения синтетического каучука.	1
10	11.11		Каучуки. Натуральный и синтетический каучуки. Вулканизация каучука. Резина. Применение каучука и резины.	1
11	18.11		Арены. Бензол как ароматический углеводород. <i>Строение молекулы бензола</i>	1
12	25.11		Химические свойства бензола : реакции замещения (галогенирование), присоединения (гидрирование) как доказательство непредельного характера бензола. Реакция горения. Применение бензола.	1

13	02.12		<i>Генетическая связь между углеводородами. Решение расчетных задач</i>	1
14	09.12		Контрольная работа №1 по теме: «Углеводороды»	1
15	16.12		Природные источники углеводородов. Природный и попутный нефтяной газы, их состав и использование..	1
16	23.12		Состав нефти. Нефтепродукты. Октановое число бензина. <i>Инструктаж по ТБ Л.о. №3</i>	1
17	30.12		Переработка нефти. Охрана окружающей среды при нефтепереработке и транспортировке нефтепродуктов.	1
Раздел 3. Кислородсодержащие органические вещества (10 ч.)				
18	13.01		Спирты. Классификация, номенклатура, изомерия спиртов. Метанол и этанол как представители предельных одноатомных спиртов. Физиологическое действие метанола и этанола на организм человека	1
19	20.01		Химические свойства спиртов на примере метанола и этанола: взаимодействие с натрием, реакция с галогеноводородами, дегидратация, реакция горения. Применение метанола и этанола.	1
20	27.01		Этиленгликоль и глицерин как представители предельных многоатомных спиртов. Качественная реакция на многоатомные спирты. Применение этиленгликоля и глицерина <i>Инструктаж по ТБ Л.о. №4</i>	1
21	03.02		Фенол. Строение молекулы фенола. <i>Взаимное влияние атомов в молекуле фенола. Химические свойства: взаимодействие с натрием, гидроксидом натрия, бромом. Применение фенола.</i>	1
22	10.02		Альдегиды. Метаналь и этаналь как представители предельных альдегидов. Качественные реакции на карбонильную группу (реакция «серебряного зеркала», взаимодействие с гидроксидом меди (II)). Токсичность. Применение. <i>Инструктаж по ТБ Л. о №5,6</i>	1
23	17.02		Карбоновые кислоты. Уксусная кислота как представитель предельных одноосновных карбоновых кислот. Представление о высших карбоновых кислотах. Химические свойства (реакции с металлами, основными оксидами, основаниями и солями) и применение уксусной кислоты.	1
24	24.02		<i>Инструктаж по ТБ</i> Практическая работа №1. Свойства уксусной кислоты	1
25	03.03		Сложные эфиры. Реакция этерификации. Свойства и применение сложных эфиров	1
26	10.03		Контрольная работа №2 по теме: «Кислородсодержащие органические соединения»	

27	.17.03		<i>Генетическая связь между органическими веществами. Решение расчетных задач.</i>	1
Раздел4 Биологически важные органические вещества (7ч.)				
28	31.03		Жиры как сложные эфиры. Растительные и животные жиры, их состав. Свойства и гидролиз жиров. Применение . Мыла как соли высших карбоновых кислот. Моющие свойства мыла.	1
29	07.04		Углеводы. Классификация углеводов. Нахождение углеводов в природе. Биологическая роль углеводов. Глюкоза как альдегидоспирт. Брожение глюкозы. Сахароза. <i>Гидролиз сахарозы.</i> <i>Инструктаж по ТБЛ.о. №7</i>	1
30	14.04		Крахмал и целлюлоза как биологические полимеры. Химические свойства (гидролиз, качественная реакция с йодом на крахмал и ее применение для обнаружения крахмала в продуктах питания). Применение. Понятие об искусственных волокнах на примере ацетатного волокна <i>Инструктаж по ТБ Л. о. №8,9</i>	1
31	21.04		<i>Инструктаж по ТБ.</i> Практическая работа №2 Решение экспериментальных задач на распознавание органических веществ	1
32	28.04		Аминокислоты. Состав и номенклатура. Аминокислоты как амфотерные органические соединения. Пептидная связь. Биологическое значение α -аминокислот. Области применения .	1
33	05.05		Белки как природные биополимеры: состав, строение, биологические функции, химические свойства: гидролиз, денатурация. Обнаружение белков при помощи качественных (цветных) реакций.	1
34	12.05		Повторение.	1

Лист корректировки рабочей программы по химии для 10-х классов

Учитель: Насонова М.С.

[illegible]

