

**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 11 «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
	11 класс				
1	Важнейшие химические понятия и законы	<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	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева на основе учения о строении атома	<p>День народного единства</p> <p>Международный день толерантности</p>	4		

		и День добровольца (волонтера) День российской науки Всемирный день иммунитета			
3	Строение вещества	Международн ый день слепых Всемирный день борьбы со СПИДом	4		
4	Химические реакции	Всемирный день азбуки Брайля	6	1	
5	Металлы	Всероссийски й открытый урок «ОБЖ» – день пожарной охраны Международн ый день борьбы за права инвалидов	6		
6	Неметаллы	Международн ый день защиты	6	1	1

		детей 100-летие со дня рождения знаменитого ортопеда Г.А. Илизарова			
7	Генетическая связь неорганических и органических веществ. Практикум.	Международный день инвалидов День российской науки Всемирный день иммунитета	6		3
8	Итого		34	2	4

Календарно-тематическое планирование 11 класс
(1 ч. в неделю, всего 34 ч.)

№ п/п	Дата (по плану)	Дата (фактически)	Тема урока	
Теоретические основы химии (16 ч.)				
Тема 1. Важнейшие химические понятия и законы (2 ч.)				
1.	02.09		<i>Инструктаж по ТБ</i> Атом. Химический элемент. Изотопы. Простые и сложные вещества.	<i>1</i>
2.	09.09		Закон сохранения массы веществ. Закон сохранения и превращения энергии. Закон постоянства состава.	1
Тема 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева на основе учения о строении атома (4 ч.)				
3.	16.09		Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева с точки зрения учения о строении атома.	<i>1</i>

4.	23.09		Строение электронных оболочек атомов химических элементов. Особенности размещения электронов в атомах малых и больших периодов: s-, p-, d-, f- элементов.	1
5.	30.09		Положение в Периодической системе водорода, лантаноидов, актиноидов, и искусственно полученных элементов.	1
6.	07.10		Валентность. Валентные возможности и размеры атомов химических элементов.	1
Тема 3. Строение вещества (4 ч.)				
7.	14.10		Основные виды химической связи. Пространственное строение молекул неорганических и органических веществ.	1
8.	21.10		Типы кристаллических решёток и свойства веществ. Причины многообразия веществ: изомерия, гомология, аллотропия, изотопия.	1
9	28.10		Дисперсные системы. Истинные растворы. Коллоидные растворы. Золи. Гели.	1
10.	11.11		Способы выражения концентрации растворов: массовая доля растворенного вещества, молярная концентрация. Решение расчётных задач. <i>Инструктаж по ТБ Л. о. №1</i>	1
Тема 4. Химические реакции (6 ч.)				
11.	18.11		Классификация химических реакций в неорганической и органической химии.	1

12.	25.11		Скорость химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Катализ.	1
13.	02.12		Химическое равновесие и условия его смещения. Принцип Ле-Шателье. Производство серной кислоты контактным способом.	1
14.	09.12		Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная. <i>Инструктаж по ТБ Л.о №2</i>	1
15.	16.12		Реакция ионного обмена. <i>Инструктаж по ТБ Л.о.№3</i>	1
16.	23.12		Контрольная работа № 1 по разделу «Теоретические основы химии».	1
<p align="center">Неорганическая химия (12 ч.) Тема 5. Металлы (6 ч.)</p>				
17.	30.12		Положение металлов в Периодической системе Д.И. Менделеева. Общие свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов. <i>Инструктаж по ТБ Л.о. №4</i>	1
18.	13.01		<i>Инструктаж по ТБ</i> Общие способы получения металлов. Электролиз растворов и расплавов.	1
19.	20.01		Понятие о коррозии металлов. Способы защиты от коррозии.	1
20.	27.01		Обзор металлов главных подгрупп (А-групп) периодической системы химических элементов.	1
21.	03.02		Обзор металлов побочных подгрупп (Б-групп) периодической системы химических элементов. <i>Инструктаж по ТБ Л.о. №5</i>	1
22.	10.02		Оксиды и гидроксиды металлов.	1
<p align="center">Тема 6. Неметаллы (6 ч.)</p>				

23.	17.02		Обзор неметаллов. Окислительно-восстановительные свойства типичных неметаллов. <i>Инструктаж по ТБ Л.о.№6</i>	1
24.	24.02		Оксиды неметаллов и кислородсодержащие кислоты.	1
25.	03.03		Волополные соєлинения неметаллов. <i>Инструктаж по ТБ Л.о.№7</i>	1
26.	10.03		<i>Инструктаж по ТБ.</i> Практическая работа № 1. <i>Решение экспериментальных задач по темам: «Металлы» и «Неметаллы».</i>	1
27.	17.03		Генетическая связь неорганических и органических веществ. Обобщение и повторение по разделу: «Неорганическая химия».	1
28.	31.03		Контрольная работа № 2 по разделу «Неорганическая химия».	1
Генетическая связь неорганических и органических веществ. Практикум. (6ч.)				
29.	07.04		Генетическая связь неорганических и органических веществ.	1
30.	14.04		<i>Инструктаж по ТБ.</i> Практическая работа № 2. <i>Решение экспериментальных задач по неорганической химии.</i>	1
31.	21.04		<i>Инструктаж по ТБ.</i> Практическая работа № 3. <i>Решение экспериментальных задач по органической химии.</i>	1
32.	28.04		<i>Инструктаж по ТБ.</i> Практическая работа № 4. <i>Получение, собиpание, распознавание газов.</i>	1
33.	05.05		Подведение итогов	1
34.	12.05		Повторение	1

Лист корректировки рабочей программы по химии 11 классов

Учитель: Насонова М.С.

[illegible]