

**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.	УТВЕРЖДЕНО 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 8 «а, б, в» класса

на 2022/2023 учебный год

количество часов в неделю: 2

количество часов в год: 68

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
	8 класс				
1	«Первоначальные химические понятия»	<p>Всероссийский открытый урок «ОБЖ» – урок подготовки детей к действиям в условиях различного рода чрезвычайных ситуаций.</p> <p>Международный день жестовых языков.</p> <p>Всероссийский открытый урок «ОБЖ» – приуроченный ко Дню гражданской обороны</p>	17	1	3

		Российской Федерации			
2	«Кислород. Водород»	День народного единства Международный день толерантности и День добровольца (волонтера) День российской науки Всемирный день иммунитета	7		2
3	«Растворы. Вода»	Международный день слепых Всемирный день борьбы со СПИДом	7	1	1
4	«Количественные отношения в химии»	Всемирный день азбуки Брайля	6		
5	«Основные классы неорганических соединений»	Международный день инвалидов День российской	14	1	1

		науки Всемирный день иммунитета			
6	«Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева»	Всероссийский и открытый урок «ОБЖ» – день пожарной охраны	6		
7	«Строение веществ. Химическая связь»	Международный день борьбы за права инвалидов Международный день защиты детей	9	1	
8	Повторение	100-летие со дня рождения знаменитого ортопеда Г.А. Илизарова	2		
8	Итого		68	4	7

Календарно-тематическое планирование. 8 класс.

№ урока	Дата проведения		Тема урока	Количество часов
	план	факт		
I. Первоначальные химические понятия (17 часов)				
1.	5.09		<i>Инструктаж по ТБ</i> Предмет химии. Тела и вещества. Методы познания в химии: наблюдение, измерение, эксперимент. Правила поведения в кабинете химии. <i>Инструктаж по ТБ. Л.о. №1</i>	<i>1</i>
2.	7.09		<i>Инструктаж по ТБ.</i> Практическая работа № 1. <i>Правила безопасной работы в химической лаборатории.Лабораторное оборудование и приёмы обращения с ним.</i>	<i>1</i>
3.	12.09		Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.	<i>1</i>
4.	14.09		<i>Инструктаж по ТБ.</i> Практическая работа № 2. <i>Очистка загрязнённой поваренной соли.</i>	<i>1</i>
5.	19.09		Физические и химические явления. Химические реакции.Условия и признаки протекания химических реакций. <i>Инструктаж по ТБ.Л.о. №2</i>	<i>1</i>
6.	21.09		<i>Инструктаж по ТБ.</i> Практическая работа № 3. <i>Признаки протекания химических реакций.</i>	<i>1</i>
7.	26.09		Атом, молекула, ион. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решёток.	<i>1</i>
8.	28.09		Химические элементы. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.	<i>1</i>
9.	3.10		Простые и сложные вещества. Закон постоянства состава веществ. Химические формулы. Индексы. Относительная молекулярная масса.	<i>1</i>

			<i>Инструктаж по ТБ.Л.о. №3</i>	
10.	5.10		Массовая доля химического элемента в соединении. Вычисления по химическим формулам.	<i>1</i>
11.	10.10		Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.	<i>1</i>
12.	12.10		Составление химических формул бинарных соединений по валентности.	<i>1</i>
13.	17.10		Атомно-молекулярное учение. Закон сохранения массы веществ Химические уравнения. Коэффициенты	<i>1</i>
14.	19.10		Типы химических реакций. <i>Инструктаж по ТБ.Л.о №4</i>	<i>1</i>
15.	24.10		Обобщение и повторение по теме: «Первоначальные химические понятия»	<i>1</i>
16.	26.10		Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия»	<i>1</i>
17.	7.11		Анализ контрольной работы.	<i>1</i>
II. Кислород. Водород (7 часов)				
18.	9.11		Кислород, его общая характеристика. Озон. Получение и физические свойства кислорода.	<i>1</i>
19.	10.11		Химические свойства и применение кислорода. Оксиды. Круговорот кислорода в природе.	<i>1</i>
20.	14.11		<i>Инструктаж по ТБ.</i> Практическая работа № 4. <i>Получение и свойства кислорода.</i>	<i>1</i>
21.	16.11		Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнений.	<i>1</i>
22.	21.11		Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. Меры безопасности при работе с водородом.	<i>1</i>
23.	23.11		Химические свойства водорода и его применение.	<i>1</i>
24.	28.11		<i>Инструктаж по ТБ.</i>	<i>1</i>

			Практическая работа №5 <i>Получение водорода и исследование его свойств.</i>	
III. Растворы. Вода (7 часов)				
25.	30.11		Вода. Методы определения состава воды — <i>анализ и синтез</i> . Вода в природе и способы её очистки.	1
26.	5.12		Физические и химические свойства воды. Применение воды.	1
27.	7.12		Вода- растворитель. Растворимость веществ в воде. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы.	1
28.	12.12		Массовая доля растворённого вещества. Расчёты с использованием понятия массовая доля вещества в растворе.	1
29.	14.12		<i>Инструктаж по ТБ</i> Практическая работа №6 <i>Приготовление растворов солей с определённой массовой долей растворённого вещества.</i>	1
30.	19.12		Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».	1
31.	21.12		Контрольная работа №2 <i>по темам «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы».</i>	1
IV. Количественные отношения в химии (6 часов)				
32.	26.12		Моль — единица количества вещества. Молярная масса.	1
33.	28.12		Вычисления по химическим уравнениям.	1
34.	9.01		<i>Инструктаж по ТБ</i> Закон Авогадро. Молярный объём газов.	1
35.	11.01		Относительная плотность газов.	1
36.	16.01		Объёмные отношения газов при химических реакциях.	1
37.	18.01		Решение расчётных задач.	1
V. Основные классы неорганических соединений (14 часов)				

38.	23.01		Сложные вещества. Классификация. Оксиды: классификация, номенклатура, получение. <i>Инструктаж по ТБ. Л.о. №5</i>	<i>1</i>
39.	25.01		Свойства и применение оксидов.	<i>1</i>
40.	30.01		Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура. Получение гидроксидов.	<i>1</i>
41.	1.02		Химические свойства оснований. <i>Инструктаж по ТБ. Л.о. №6</i>	<i>1</i>
42.	6.02		Амфотерные оксиды и гидроксиды. <i>Инструктаж по ТБ. Л.о. №10</i>	<i>1</i>
43.	8.02		Кислоты. Состав. Классификация. Номенклатура. Получение кислот.	<i>1</i>
44.	13.02		Химические свойства кислот. <i>Инструктаж по ТБ. Л.о. №7,8</i>	<i>1</i>
45.	15.02		Соли: состав, классификация, номенклатура.	<i>1</i>
46.	20.02		Свойства солей. <i>Инструктаж по ТБ. Л.о. №9</i>	<i>1</i>
47.	22.02		Способы получения солей.	<i>1</i>
48.	27.02		<i>Инструктаж по ТБ.</i> Практическая работа № 7. <i>Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».</i>	<i>1</i>
49.	1.03		Генетическая связь между основными классами неорганических соединений.	<i>1</i>
50.	6.03		Повторение и обобщение темы «Важнейшие классы неорганических соединений».	<i>1</i>
51.	13.03		Контрольная работа №3. <i>по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».</i>	<i>1</i>
VI. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома (6 ч)				
52.	15.03		Классификация химических элементов Понятие о группах сходных элементов.	<i>1</i>

53.	27.03		Периодический закон Д. И. Менделеева.	<i>1</i>
54.	29.03		Периодическая таблица химических элементов (короткая форма): А- и Б- группы. периоды.	<i>1</i>
55.	3.04		Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом ядра.	<i>1</i>
56.	5.04		Расположение электронов по энергетическим уровням. Современная формулировка периодического закона.	<i>1</i>
57.	10.04		Значение периодического закона. Повторение и обобщение по теме «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома».	<i>1</i>
<i>VII. Строение веществ. Химическая связь (9 часов)</i>				
58.	12.04		Электроотрицательность химических элементов.	<i>1</i>
59.	19.04		Ковалентная связь.Полярная и неполярная.	<i>1</i>
60.	24.04		Ионная связь.	<i>1</i>
61.	26.04		Кристаллические и аморфные вещества. Типы кристаллических решеток.	<i>1</i>
62.	3.05		Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов.	<i>1</i>
63.	10.05		Повторение и обобщение по темам «Периодический закон Д. И. Менделеева», «Строение атома», «Строение вещества».	<i>1</i>
64.	15.05		Контрольная работа №4 <i>по темам «Периодический закон Д. И. Менделеева», «Строение атома», «Строение вещества»..</i>	<i>1</i>
65.	17.05		Анализ контрольной работы	<i>1</i>
66.	22.05		Понятие об окислительно-восстановительных реакциях	<i>1</i>
67.	24.05		Повторение.	<i>1</i>
68.	29.05		Повторение.	<i>1</i>

Лист корректировки рабочей программы по химии для 8-х классов

Учитель: Насонова М. С.

Название раздела, темы	Дата проведения по плану	Причина корректировки	Корректирующие мероприятия	Дата проведения по факту