

**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 9 «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
	9 класс				
1	Повторение основных вопросов курса химии 8 класса	Всероссийский открытый урок «ОБЖ» – урок подготовки детей к действиям в условиях различного рода чрезвычайных ситуаций.	2		
2	Химические реакции	Международный день жестовых языков. Всероссийский открытый урок «ОБЖ» – приуроченный ко Дню гражданской обороны Российской Федерации	14	1	1
3	Неметаллы IV – VII групп и их соединения	День народного единства Международный день толерантности День добровольца	29	2	4

		(волонтера) День российской науки Всемирный день иммунитета Международный день слепых Всемирный день борьбы со СПИДом Всемирный день азбуки Брайля			
4	Металлы и их соединения	Международный день инвалидов День российской науки Всемирный день иммунитета	12	1	1
5	Первоначальные сведения об органических веществах	Всероссийский открытый урок «ОБЖ» – день пожарной охраны Международный день борьбы за права инвалидов	9		
6	Повторение	Международный день защиты детей 100-летие со дня рождения знаменитого ортопеда Г.А. Илизарова	2		
7	Итого		68	4	6

**Календарно-тематическое планирование. 9класс.
(2 ч. в неделю, всего 68 ч.)**

№ п/ п	Дата (по план у)	Дата (фактич ески)	Тема урока	Количество часов
I. Повторение основных вопросов курса химии 8 класса (2ч.)				
1	6.09		Инструктаж по ТБ. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома.	1
2	6.09		Строение вещества. Виды химической связи. Степень окисления.	1
II. Химические реакции (14 ч.)				
3	13.09		Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ; изменению степеней окисления атомов химических элементов; поглощению или выделению энергии, обратимости.	1
4	13.09		Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель, восстановитель, процессы окисления и восстановления. Сущность окислительно-восстановительных реакций.	1
5	20.09		Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций с помощью метода электронного баланса.	1
6	20.09		Составление уравнений окислительно - восстановительных реакций методом электронного баланса.	1
7	27.09		Тепловой эффект химических реакций. Экзо- и эндотермические реакции.	1
8	27.09		Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Понятие о катализаторе.	1

9	4.10		Химические реакции в водных растворах. Электролиты и неэлектролиты. Ионы. Катионы и анионы.	1
10	4.10		Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей. Инструктаж по ТБ.Л.о.№1	1
11	11.10		Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.	1
12	11.10		Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена. Инструктаж по ТБ.Л.о. №2	1
13	18.10		Реакции ионного обмена . Условия протекания реакций ионного обмена.Инструктаж по ТБ.Л.о. №3	1
14	18.10		Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 1. Реакции ионного обмена.	1
15	25.10		Обобщение по теме «Химические реакции» Решение расчетных задач.	1
16	25.10		Контрольная работа № 1. по теме: «Химические реакции».	1
III. Неметаллы. Галогены(5 ч.)				
17	8.11		Положение неметаллов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Общие свойства неметаллов. Галогены. Свойства и применение галогенов.	1
18	8.11		Хлор. Свойства и применение хлора.	1
19	15.11		Хлороводород: получение и свойства.	1

20	15.11		Соляная кислота, ее свойства, получение и применение. Соли соляной кислоты. Качественные реакции на галогенид-ионы. Инструктаж по ТБ.Л.о. №4	1
21	22.11		Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2. Изучение свойств соляной кислоты. Качественная реакция на хлорид-ионы.	1
IV. Кислород и сера (9 ч.)				
22	22.11		Кислород и сера. Нахождение в природе. Аллотропия серы.	1
23	29.11		Свойства и применение серы.	1
24	29.11		Сероводород. Сероводородная кислота и её соли. Качественная реакция на сульфид-ионы Инструктаж по ТБ.Л.о №5.	1
25	6.12		Оксид серы(IV), его свойства и применение. Сернистая кислота и её соли. Качественная реакция на сульфит-ионы.	1
26	6.12		Оксид серы(VI). Серная кислота и её свойства.	1
27	13.12		Особенности концентрированной серной кислоты.	1
28	13.12		Соли серной кислоты. Качественная реакция на сульфат- ионы. Применение серной кислоты и ее солей. Инструктаж по ТБ Л.о.№5	1
29	20.12		Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 3. Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы».	1
30	20.12		Контрольная работа №2 по теме: «Неметаллы»	1
V. Азот и фосфор (8 ч.)				

31	27.12		Азот: свойства и применение.	1
32	27.12		Аммиак. Физические и химические свойства. Получение и применение.	1
33	10.01		Инструктаж по ТБ Соли аммония. Инструктаж по ТБ Л.о.№6	1
34	10.01		Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 4. Получение аммиака и изучение его свойств	1
35	17.01		Оксиды азота (II и IV), их свойства и применение. Азотная кислота, ее свойства и применение.	1
36	17.01		Окислительные свойства азотной кислоты. Соли азотной кислоты. Азотные удобрения	1
37	24.01		Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства фосфора.	1
38	24.01		Оксид фосфора(V). Фосфорная кислота и её соли. Фосфорные удобрения. Инструктаж по ТБ Л.о.№7	1
VI. Углерод и кремний (7 ч.)				
39	31.01		Углерод и кремний. Углерод. Аллотропия углерода: алмаз, графит, карбин, фуллерены. Физические и химические свойства углерода.Адсорбция	1
40	31.01		Оксид углерода (II) (угарный газ), свойства, физиологическое действие на организм.	1
41	7.02		Оксид углерода (IV) (углекислый газ), его свойства и применение.	1
42	7.02		Угольная кислота и её соли. Качественная реакция на карбонат-ионы. Инструктаж по ТБ Л.о №8	1
43	14.02		Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 5. Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств.	1

44	14.02		Кремний и его соединения. Стекло. Цемент. Обобщение по теме «Неметаллы»	1
45	21.02		Контрольная работа №3 по теме «Неметаллы».	1
VII. Металлы и их соединения (12 ч.)				
46	21.02		Положение металлов в периодической системе химических элементов Л. И. Менделеева. Металлическая связь. Общие физические свойства металлов. Инструктаж по ТБ Л.О.№9	1
47	28.02		Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.	1
48	28.02		Общие химические свойства металлов: реакции с неметаллами, кислотами, солями. Электрохимический ряд напряжений металлов Инструктаж по ТБ Л.о. №10.	1
49	7.03		Щелочные металлы и их соединения. Свойства и применение щелочных металлов и их соединений.	1
50	7.03		Щелочноземельные металлы. Нахождение в природе. Магний и кальций, их важнейшие соединения.	1
51	14.03		Алюминий. Нахождение в природе. Свойства и применение алюминия	1
52	14.03		Важнейшие соединения алюминия. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. Инструктаж по ТБ Л.о. №11.	1
53	28.03		Железо. Положение железа в периодической системе, строение его атома. Нахождение в природе. Физические и химические свойства железа.	1

54	28.03		Важнейшие соединения железа: оксиды, гидроксиды и соли железа(II) и железа (III). Качественные реакции на ионы Fe^{2+} и Fe^{3+} . Инструктаж по ТБЛ.о. 12,13	1
55	4.04		Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».	1
56	4.04		Повторение и обобщение изученного по теме «Металлы»	1
57	11.04		Контрольная работа № 4 по теме «Металлы».	1
VIII. Первоначальные сведения об органических веществах (9ч.)				
58	11.04		Органические вещества. Углеводороды.	1
59	18.04		Источники углеводородов: природный газ, нефть, уголь.	1
60	18.04		Предельные (насыщенные) углеводороды. Метан, этан — простейшие представители предельных углеводородов. Физические и химические свойства предельных углеводородов. Применение предельных углеводородов.	1
61	25.04		Непредельные (ненасыщенные) углеводороды.	1
62	25.04		Кислородсодержащие соединения. Спирты (метанол, этанол, глицерин), их физические и химические свойства, влияние на организм человека. Применение спиртов.	1

63	2.05		Карбоновые кислоты (уксусная кислота, аминоксусная кислота, стеариновая и олеиновая кислоты), их свойства и применение.	1
64	2.05		Биологически важные вещества: жиры, глюкоза, белки.	1
65	16.05		Биологически важные вещества: глюкоза, белки.	1
66	16.05		Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.	1
IX. Повторение(2ч).				
67	23.05		Многообразие химических реакций	1
68	23.05		Решение расчётных задач.	1

Лист корректировки рабочей программы по химии для 9-х классов

Учитель: Насонова М. С.

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