

**Муниципальное бюджетное образовательное учреждение
«Магазинский учебно- воспитательный комплекс»
муниципального образования Краснопереконский район Республики Крым**

РАССМОТРЕНО

на заседании ШМО

учителей естественно-
математического цикла

_____Э.А.Карачук

Протокол № 1 от«30 »августа
2023г

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора

_____И.В.Кубишина

« 30 »августа 2023г.

УТВЕРЖДАЮ

Директор МБОУ

Магазинский УВК

_____Г.Р.Аблямитова

Приказ № 336 от« 30»августа2023г

Календарно - тематическое планирование

к федеральной рабочей программе

по химии

(базовый уровень)

9 класс

Составлено учителем химии
Долгополовой Е.И.

Магазинка- 2023

Тематический план
68 часа (2 час в неделю)

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
Раздел 1. Вещество и химические реакции					
1.1	Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса	5			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/f41a636
1.2	Основные закономерности химических реакций	5		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/f41a636
1.3	Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах	6	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/f41a636
Итого по разделу		16			
Раздел 2. Неметаллы и их соединения					
2.1	Общая характеристика химических элементов VIIA-группы. Галогены	4		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/f41a636
2.2	Общая характеристика химических элементов VIA-группы. Сера и её соединения	8	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/f41a636
2.3	Общая характеристика химических элементов VA-группы. Азот, фосфор и их соединения	8		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/f41a636
2.4	Общая характеристика химических элементов IVA-группы. Углерод и кремний и их соединения	8	1	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/f41a636
Итого по разделу		28			
Раздел 3. Металлы и их соединения					
3.1	Общие свойства металлов	5			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/f41a636
3.2	Важнейшие металлы и их	14	1	1	Библиотека ЦОК

	соединения				https://m.edsoo.ru/7f41a636
Итого по разделу		19			
Раздел 4. Химия и окружающая среда					
4.1	Вещества и материалы в жизни человека	3			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
Итого по разделу		3			
Резервное время		2			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	6	

Химия 9 класс
68 час (2 час в неделю)

№ п/п	Название раздела (количество часов), темы урока	Кол-во час	Сроки выполнения		Электронные цифровые образовательные ресурсы
			план	факт	
1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1	01/09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0adb59e
2	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	1	06/09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0adb6b6
3	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1	08/09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0adb7e2
4	Классификация и номенклатура неорганических веществ.	1	13/09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ad9cb2
5	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	1	15/09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0adbac6
6	Классификация химических реакций по различным признакам	1	20/09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0adbcbb0
7	Окислительно-восстановительные реакции	1	22/09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0adcade
8	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	1	27/09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0adbe9a
9	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	1	29/09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0adc28c
10	Практическая работа №1: «Изучение влияния условий проведения химической реакции на её скорость». Инструктаж о правилах БЖ	1	04/10		
11	Теория электролитической диссоциации.	1	06/10		Библиотека ЦОК

	Сильные и слабые электролиты				https://m.edsoo.ru/0adcd68
12	Ионные уравнения реакций ЛО№1 Реакции между растворами электролитов.	1	11/10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0add448
13	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	1	13/10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0add5d8
14	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	1	18/10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0add8b2
15	Понятие о гидролизе солей	1	20/10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0add9d4
16	Контрольная работа №1 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	1	25/10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0addec0
17	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора ЛО№2 «Вытеснение галогенами друг друга из растворов их соединений».	1	27/10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0addfe2
18	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	1	08/11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ade104
19	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	1	10/11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ade348
20	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	1	15/11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ade488
21	Общая характеристика элементов VIA-группы.	1	17/11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ade64a
22	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы ЛО№3 Ознакомление с образцами серы и ее природных соединений.	1	22/11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ade64a
23	Сероводород, строение, физические и химические свойства	1	24/11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ade802
24	Оксиды серы. . Сероводородная кислота.	1	29/11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0

	Сульфиды. ЛО№4 Качественная реакция на сульфид-ионы. Сернистая кислота и её соли. ЛО№5 Качественная реакция на сульфит-ионы.				0adea28
25	Серная кислота, физические и химические свойства, применение. ЛО№6 Качественная реакция на сульфат-ионы.	1	01/12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addbfa
26	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	1	06/12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a
27	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	1	08/12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a
28	Контрольная работа №2 по теме ««Неметаллы. Галогены. Кислород и сера»».	1	13/12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addd12
29	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	1	15/12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adeea6
30	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение. ЛО№7 Взаимодействие солей аммония с щелочами. Качественная реакция на ион аммония.	1	20/12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf004
31	Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	1	22/12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf180
32	Азотная кислота, её физические и химические свойства	1	27/12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf306
33	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf518
34	Фосфор: физические и химические свойства.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf68a
35	Соединения фосфора: оксид фосфора (V), ортофосфорная кислота и ее соли.	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf68a

				0ae1ae8
36	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0adfc20
37	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства. Аллотропия углерода	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0adfd9c
38	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV) ЛО№8 Качественная реакция на углекислый газ.	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0adfebe
39	Угольная кислота и её соли	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ae006c
40	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ae027e
41	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ae054e
42	Кремний и его соединения	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ae080a
43	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ae0bf2
44	Контрольная работа №3 по теме "Неметаллы. Азот и фосфор. Углерод и кремний".	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ae0e18
45	Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева.	1		
46	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов ЛО№10 Изучение образцов металлов	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ae103e
47	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов ЛО№11 Взаимодействие	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ae1156

	металлов с растворами солей.			
48	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1156
49	Понятие о коррозии металлов	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1278
50	Щелочные металлы	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
51	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae14b2
52	Щелочноземельные металлы – кальций и магний	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
53	Важнейшие соединения кальция	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae15e8
54	Жёсткость воды и способы её устранения ЛО№12 Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов.	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1886
55	Алюминий	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
56	Амфотерные свойства оксида и гидроксида ЛО№13 Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами.	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1c64
57	Железо	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1d86
58	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III) ЛО№14 Качественные реакции на ионы Fe ²⁺ и Fe ³⁺	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae35e6
59	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae3de8
60	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси.	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae1750

61	Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	1			
62	Обобщение и систематизация знаний	1			
63	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1			
64	Вещества и материалы в повседневной жизни человека	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ae3f50
65	Химическое загрязнение окружающей среды	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ae4270
66	Роль химии в решении экологических проблем	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ae4270
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0ae0d0a
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/0adb33c

ЛИСТ КОРРЕКЦИИ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ

учителя химии

Долгополовой Елены Ивановны

по химии

в 9 классе

№ п/п	Название раздела, темы	Тема урока	Дата проведения по плану	Причина корректировки	Корректирующее мероприятие	Дата проведения по факту

