

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Журавлёвская школа» Симферопольского района Республики Крым
ОКПО 00830061 Код ОГРН 1159102024146 ИНН/КПП 9109009819/910901001
ул. Мира, 15-а, с. Журавлёвка, Симферопольский район, Республика Крым, 297512,
тел. (3652) 325-183, e-mail: zhuravlevka.simferopolskiy@mail.ru

РАССМОТРЕНО
МО естественно-
математического цикла
(протокол от _____ № _____)
Руководитель
_____ Т. А. Яковлева

СОГЛАСОВАНО
Замдиректора по УВР
_____ В.Г. Рагулина
«_____» _____ 2023г.

УТВЕРЖДЕНО
Директор МБОУ
«Журавлёвская школа»
_____ О.А. Переведенцева
«_____» _____ 2023г.

Приложение
к рабочей программе по предмету «Химия»

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

Класс: 9

Количество часов по учебному плану:

всего – 66 ч/год; 2 ч/неделю

Срок реализации 2023-2024гг.

Учитель химии

Яковлева Татьяна Александровна

с. Журавлёвка, 2023 г.

№ п/п	Дата проведения		Тема урока	Количество часов
	по плану	по факту		
			Вещество и химические реакции	17
1	01.09		1. Вводный и первичный инструктаж по ТБ. Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.	1
2	05.09		2. Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов.	1
3	08.09		3. Классификация и номенклатура неорганических веществ.	1
4	12.09		4. Виды химической связи и типы кристаллических решёток.	1
5	15.09		5. Тестирование по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса».	1
6	19.09		6. Классификация химических реакций по различным признакам.	1
7	22.09		7. Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Влияние условий проведения химических реакций на ее скорость».	1
8	26.09		8. Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия.	1
9	29.09		9. Окислительно-восстановительные реакции.	1
10	03.10		10. Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты.	1
11	06.10		11. Ионные уравнения реакций. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Реакции между растворами электролитов».	1
12	10.10		12. Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации.	1
13	13.10		13. Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации.	1
14	17.10		14. Понятие о гидролизе солей.	1
15	20.10		15. Контрольная работа №1 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах».	1
16	24.10		16. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 1 «Решение экспериментальных задач».	1
17	27.10		17. Обобщение и систематизация знаний.	1
			Неметаллы и их соединения	25
18	07.11		1. Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора.	1
19	10.11		2. Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение.	1

			Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Распознавание соляной кислоты, хлоридов, бромидов и йодитов».	
20	14.11		3. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2 «Получение соляной кислоты, изучение её свойств».	1
21	17.11		4. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке.	1
22	21.11		5. Общая характеристика элементов VIA-группы. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Ознакомление с образцами серы и её природными соединениями».	1
23	24.11		6. Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Качественная реакция на сульфид – ионы».	1
24	28.11		7. Сероводород, строение, физические и химические свойства. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Качественная реакция на сульфит – ионы».	1
25	01.12		8. Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Качественная реакция на сульфат – ионы».	1
26	05.12		9. Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы. Вычисление массовой доли выхода продукта реакции.	1
27	08.12		10. Контрольная работа №2 по теме «Неметалла. Галогены. Кислород и сера».	1
28	12.12		11. Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства.	1
29	15.12		12. Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение.	1
30	19.12		13. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 3 «Получение аммиака, изучение его свойств».	1
31	22.12		14. Азотная кислота, её физические и химические свойства. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Распознавание солей аммония».	1
32	26.12		15. Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота.	1
33	09.01		16. Повторный инструктаж по ТБ. Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	1
34	12.01		17. Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами.	1
35	16.01		18. Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства.	1

36	19.01		19. Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV). Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Качественная реакция на углекислый газ».	1
37	23.01		20. Угольная кислота и её соли. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Качественная реакция на карбонат – ионы».	1
38	26.01		21. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 4 "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион".	1
39	30.01		22. Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода.	1
40	02.02		23. Кремний и его соединения.	1
41	06.02		24. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 5 «Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения».	1
42	09.02		25. Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения».	1
			Металлы и их соединения	20
43	13.02		1. Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Изучение образцов металлов».	1
44	16.02		2. Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Взаимодействие металлов с растворами солей».	1
45	20.02		3. Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси.	1
46	27.02		4. Понятие о коррозии металлов.	1
47	01.03		5. Щелочные металлы. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов».	1
48	05.03		6. Оксиды и гидроксиды натрия и калия.	1
49	12.03		7. Щелочноземельные металлы – кальций и магний.	1
50	15.03		8. Важнейшие соединения кальция.	1
51	26.03		9. Обобщение и систематизация знаний.	1
52	29.03		10. Жёсткость воды и способы её устранения.	1
53	02.04		11. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 6 "Жёсткость воды и методы её устранения".	1

54	05.04		12. Алюминий.	1
55	09.04		13. Амфотерные свойства оксида и гидроксида. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами».	1
56	12.04		14. Железо.	1
57	16.04		15. Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III). Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Качественные реакции на ионы железа (II) и железа (III)».	1
58	19.04		16. Обобщение и систематизация знаний.	1
59	23.04		17. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 7 «Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения».	1
60	26.04		18. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции.	1
61	30.04		19. Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения».	1
62	07.05		20. Обобщение и систематизация знаний.	1
			Химия и окружающая среда	3
63	14.05		1. Вещества и материалы в повседневной жизни человека.	1
64	17.05		2. Химическое загрязнение окружающей среды.	1
65	21.05		3. Роль химии в решении экологических проблем.	1
			Повторение	1
66	24.05		1. Повторение по теме: «Химические реакции. Неметаллы. Металлы».	1