

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: 8
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		
			Первоначальные химические понятия	20
1	01.09		1. Вводный и первичный инструктаж по ТБ. Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Рассмотрение веществ с различными физическими свойствами».	1
2	05.09		2. Понятие о методах познания в химии. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Примеры физических и химических явлений».	1
3	08.09		3. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием».	1
4	12.09		4. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Разделение смеси с помощью магнита».	1
5	15.09		5. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)».	1
6	19.09		6. Атомы и молекулы.	1
7	22.09		7. Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов.	1
8	26.09		8. Простые и сложные вещества. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Ознакомление с образцами простых и сложных веществ».	1
9	29.09		9. Атомно-молекулярное учение.	1
10	03.10		10. Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов.	1
11	06.10		11. Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса.	1
12	10.10		12. Массовая доля химического элемента в соединении.	1
13	13.10		13. Количество вещества. Моль. Молярная масса.	1
14	17.10		14. Физические и химические явления. Химическая реакция.	1
15	20.10		15. Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции».	1
16	24.10		16. Признаки и условия протекания химических реакций.	1
17	27.10		17. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.	1
18	07.11		18. Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций.	1

19	10.11		19. Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена).	1
20	14.11		20. М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний.	1
			Важнейшие представители неорганических веществ	30
21	17.11		1. Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон.	1
22	21.11		2. Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах.	1
23	24.11		3. Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода.	1
24	28.11		4. Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях.	1
25	01.12		5. Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения.	1
26	05.12		6. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 3 «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств».	1
27	08.12		7. Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе.	1
28	12.12		8. Физические и химические свойства водорода. Применение водорода.	1
29	15.12		9. Понятие о кислотах и солях.	1
30	19.12		10. Способы получения водорода в лаборатории.	1
31	22.12		11. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород».	1
32	26.12		12. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 4 «Получение и собирание водорода, изучение его свойств».	1
33	09.01		13. Повторный инструктаж по ТБ. Молярный объём газов. Закон Авогадро.	1
34	12.01		14. Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму.	1
35	16.01		15. Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов.	1
36	19.01		16. Физические и химические свойства воды.	1
37	23.01		17. Состав оснований. Понятие об индикаторах.	1
38	26.01		18. Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе.	1
39	30.01		19. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 5 «Приготовление растворов с определённой	1

			массовой долей растворённого вещества».	
40	02.02		20. Оксиды: состав, классификация, номенклатура. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Ознакомление с образцами оксидов».	1
41	06.02		21. Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов.	1
42	09.02		22. Основания: состав, классификация, номенклатура. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Свойства растворимых и нерастворимых оснований».	1
43	13.02		23. Получение и химические свойства оснований.	1
44	16.02		24. Кислоты: состав, классификация, номенклатура. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Действие кислот на индикаторы».	1
45	20.02		25. Получение и химические свойства кислот. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Отношение кислот к металлам».	1
46	27.02		26. Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Вытеснение одного металла другим из раствора соли».	1
47	01.03		27. Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 6 «Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений».	1
48	05.03		28. Генетическая связь между классами неорганических соединений. Инструктаж по ТБ. Лабораторный опыт «Взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и щелочей».	1
49	12.03		29. Обобщение и систематизация знаний.	1
50	15.03		30. Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений".	1
			Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции	15
51	26.03		1. Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.	1
52	29.03		2. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.	1
53	02.04		3. Периоды, группы, подгруппы.	1
54	05.04		4. Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы.	1
55	09.04		5. Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева.	1
56	12.04		6. Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.	1

57	16.04		7. Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин.	1
58	19.04		8. Электроотрицательность атомов химических элементов.	1
59	23.04		9. Ионная химическая связь.	1
60	26.04		10. Ковалентная полярная химическая связь.	1
61	30.04		11. Ковалентная неполярная химическая связь.	1
62	07.05		12. Степень окисления.	1
63	14.05		13. Окислительно-восстановительные реакции.	1
64	17.05		14. Окислители и восстановители.	1
65	21.05		15. Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь».	1
			Повторение	1
66	24.05		1. Повторение по теме: «Первоначальные химические понятия. Неорганические вещества. ПСХЭ».	1