

**МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
"ЖУРАВСКАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА"  
КИРОВСКОГО РАЙОНА  
РЕСПУБЛИКИ КРЫМ**

**РАССМОТРЕНО**  
на заседании методического  
объединения учителей  
естественно-математического  
цикла  
Протокол № 1  
от «30» 08 2022г.

**СОГЛАСОВАНО**  
заместителем директора по УВР  
 Н.В.Мистюкевич  
«30» 08 2022г.

**УТВЕРЖДЕНО**  
Директор МБОУ "Журавская  
ОШ" Кировского района  
Республики Крым  
 З.Т.Кийк  
Приказ № 1869/п  
«30» 08 2022г.



**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

по **ХИМИИ**  
для 8-А, Б класса  
2022/2023 учебный год

составил(а): Федосова Ирина Леонидовна, учитель химии

## Календарно-тематическое планирование по химии

8 -А, Б класс

количество часов в неделю - 2 ч. Количество часов в год – 68ч

№ урока	Дата проведения урока		Тема урока
	по плану	по факту	
<b>Раздел 1: Основные понятия химии (20 часов)</b>			
1	01.09		Предмет химии. Химия как часть естествознания. Вещества и их свойства
2	05.09		Методы познания в химии
3	08.09		Практическая работа №1. «Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы с веществами и оборудованием. Строение пламени» <i>с использованием цифровой лаборатории в рамках проекта «Точка роста»</i>
4	12.09		Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.
5	15.09		Практическая работа №2. «Очистка загрязнённой поваренной соли.» <i>оборудование для лабораторных работ и ученических опытов (на базе комплектов для ОГЭ «Набор ОГЭ по химии»)</i>
6	19.09		Физические и химические явления. Химические реакции.
7	22.09		Атом. Молекула. Ион. Вещества молекулярного и немолекулярного строения
8	26.09		Типы кристаллических решёток.
9	29.09		Простые и сложные вещества.
10	03.10		Химический элемент. Металлы и неметаллы.
11	06.10		Знаки химических элементов. Относительная атомная масса.
12	10.10		Закон постоянства состава веществ. Химические формулы.
13	13.10		Относительная молекулярная масса. Качественный и количественный состав веществ.
14	17.10		Массовая доля химического элемента в соединении. Решение задач «Вычисление массовой доли химического элемента по формуле»
15	20.10		Валентность химических элементов. Определение валентности по формулам бинарных соединений. Составление формул бинарных соединений по валентности
16	24.10		Валентность химических элементов. Определение валентности по формулам бинарных соединений. Составление формул бинарных соединений по валентности
17	27.10		Контрольная работа №1 по теме «Основные понятия химии»
18	07.11		Атомно-молекулярное учение
19	10.11		Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Типы химических реакций.
20	14.11		Химические уравнения. Типы химических реакций.
<b>Простые вещества (9 часов)</b>			
21	17.11		Кислород. Нахождение в природе. Озон, аллотропия кислорода
22	21.11		Физические и химические свойства кислорода. Горение. Оксиды.
23	24.11		Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе.
24	28.11		Практическая работа №3 «Получение кислорода и изучение его свойств» <i>с использованием цифровой лаборатории в рамках</i>

			<i>проекта «Точка роста»</i>
25	01.12		Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнений.
26	05.12		Водород. Нахождение в природе. Физические и химические свойства водорода
27	08.12		Практическая работа № 4 «Получение водорода и изучение его свойств» <i>с использованием цифровой лаборатории в рамках проекта «Точка роста»</i>
28	12.12		Повторение и обобщение изученного
29	15.12		Контрольная работа №2 по теме «Простые вещества»
Вода . Растворы (5 часов)			
30	19.12		Вода. Физические свойства воды. Вода в природе и способы ее очистки
31	22.12		Химические свойства воды. Применение воды.
32	26.12		Вода- растворитель. Растворимость веществ в воде. Растворы
33	29.12		Массовая доля растворенного вещества. Решение задач «Расчет массовой доли растворенного вещества в растворе.»
34	09.01		Практическая работа № 5 «Приготовление растворов солей с определённой массовой долей растворённого вещества <i>оборудование для лабораторных работ и ученических опытов (на базе комплектов для ОГЭ «Набор ОГЭ по химии»)</i>
Количественные отношения в химии (6 часов)			
35	12.01		Количество вещества. Моль. Расчеты по формулам
36	16.01		Молярная масса. Решение задач «Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции.»
37	19.01		Закон Авогадро. Молярный объем газов.
38	23.01		Относительная плотность газов.
39	26.01		Объемные отношения газов при химических реакциях
40	30.01		Решение задач на расчеты по химическим уравнениям
Важнейшие классы неорганических соединений (15 часов)			
41	02.02		Оксиды: состав, классификация, номенклатура. Основные и кислотные оксиды
42	06.02		Физические и химические свойства. Получение и применение оксидов. Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура, свойства, получение, применение
43	09.02		Гидроксиды: классификация. Основания. Состав. Щелочи и нерастворимые основания
44	13.02		Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации
45	16.02		Амфотерные оксиды и гидроксиды. Получение и применение оснований.
46	20.02		Кислоты: состав и классификация, номенклатура. Физические свойства кислот
47	27.02		Химические свойства кислот. Вытеснительный ряд металлов
48	02.03		Соли: состав и классификация. Номенклатура
49	06.03		Физические свойства солей. Применение солей
50	09.03		Химические свойства солей. Применение солей
51	13.03		Повторение и обобщение темы
52	16.03		Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»

53	27.03		Генетическая связь между основными классами неорганических соединений
54	30.03		Практическая работа №6 «Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений» с использованием цифровой лаборатории в рамках проекта «Точка роста»
Раздел 2:Периодический Закон и Периодическая Система химических элементов (8часов)			
55	03.04		Классификация химических элементов.Понятие о группах сходных элементов. Семейства щелочных металлов и галогенов. Благородные газы
56	06.04		Периодический Закон Д.И.Менделеева
57	10.04		Периодическая Система химических элементов.А- и Б-группы, периоды
58	13.04		Физический смысл порядкового номера элемента.номера периода и группы
59	20.04		Строение атома. Состав атомных ядер .Изотопы. Химический элемент-вид атома с одинаковым зарядом ядра
60	27.04		Электронная оболочка атома: понятие об энергетическом уровне, его емкости
61	04.05		Электронные и графические формулы атомов. Валентность элементов в свете электронной теории
62	11.05		Значение Периодического Закона. Научные достижения Менделеева
63	15.05		Контрольная работа №4 по теме « Периодический Закон и Периодическая Система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома»
Строение веществ (5 часов)			
64	18.05		Электроотрицательность химических элементов
65	22.05		Основные виды химической связи. Ковалентная связь
66	25.05		Ионная связь
67			Степень окисления. Правила определения степеней окисления
68			Повторение и обобщение изученного