

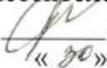
**МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
"ЖУРАВСКАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА"
КИРОВСКОГО РАЙОНА
РЕСПУБЛИКИ КРЫМ**

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 № 1860/4
« 30 » 08 2022г.



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

по ХИМИИ
для 9-А, Б класса
2022/2023 учебный год

составил(а): Федосова Ирина Леонидовна, учитель химии

Календарно-тематическое планирование по химии
9 -А, Б класс
количество часов в неделю - 2 ч. Количество часов в год – 68ч

№ урока	Дата проведения урока		Тема урока
	по плану	по факту	
Раздел 1: Многообразие химических реакций (14 часов)			
Классификация химических реакций (6 часов)			
1	01.09		Повторение. Строение веществ. Виды химической связи. типы кристаллических решеток. Степень окисления
2	05.09		Окислительно-восстановительные реакции
3	08.09		Реакции соединения, разложения, обмена с точки зрения окисления и восстановления
4	12.09		Тепловой эффект химических реакций. Экзо- и эндотермические реакции. Решение задач: вычисления по термохимическим уравнениям
5	15.09		Скорость химических реакций. Катализ
6	19.09		Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие
Химические реакции в растворах. Электролитическая диссоциация (8 часов)			
7	22.09		Электролиты и неэлектролиты. Сущность процесса электролитической диссоциации
8	26.09		Диссоциация кислот, оснований, солей.
9	29.09		Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.
10	03.10		Реакции ионного обмена и условия их протекания
11	06.10		Химические свойства основных классов неорганических соединений в свете представления об электролитической диссоциации и окислительно-восстановительных реакций.
12	10.10		Обобщение по темам. Решение расчетных задач
13	13.10		Практическая работа №1 «Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований, солей как электролитов» с использованием цифровой лаборатории в рамках проекта «Точка роста»
14	17.10		Контрольная работа №1 по темам «Классификация химических реакций». «Электролитическая диссоциация»
Раздел 2: Многообразие веществ (44 часа)			
Неметаллы. Галогены (5 часов)			
15	20.10		Общая характеристика галогенов по их положению в ПСХЭ и строение их атомов
16	24.10		Хлор. Свойства и применение хлора
17	27.10		Хлороводород. Получение и свойства
18	07.11		Соляная кислота и ее соли
19	10.11		Практическая работа №2 «Изучение ее свойств соляной кислоты» <i>оборудование для лабораторных работ и ученических опытов (на базе комплектов для ОГЭ «Набор ОГЭ по химии»)</i>
Кислород и сера (7 часов)			
20	14.11		Положение кислорода и серы в Периодической Системе Химических Элементов. Строение их атомов. Аллотропия серы

21	17.11		Свойства и применение серы
22	21.11		Решение расчетных задач
23	24.11		Вычисления по химическим уравнениям массы, объема или количества одного из продуктов реакции
24	28.11		Оксид серы (VI). Серная кислота и ее соли
25	01.12		Окислительные свойства концентрированной серной кислоты
26	05.12		Практическая работа №3 «Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера» <i>оборудование для лабораторных работ и ученических опытов (на базе комплектов для ОГЭ «Набор ОГЭ по химии»)</i>
Азот и фосфор (10 часов)			
27	08.12		Положение азота и фосфора в Периодической Системе Химических Элементов. Строение их атомов. Свойства и применение азота.
28	12.12		Аммиак. Физические и химические свойства. Получение. И применение.
29	15.12		Соли аммония
30	19.12		Контрольная работа №2 по теме «Неметаллы»
31	22.12		Оксиды азота. Азотная кислота. Строение молекулы. Свойства разбавленной азотной кислоты
32	26.12		Свойства концентрированной азотной кислоты
33	29.12		Соли азотной кислоты. Азотные удобрения
34	09.01		Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства
35	12.01		Свойства фосфора
36	16.01		Оксиды фосфора. Фосфорная кислота и ее соли. Фосфорные удобрения
Углерод и кремний (10 часов)			
37	19.01		Положение углерода и кремния в Периодической Системе Химических Элементов. Строение их атомов. Аллотропия углерода
38	23.01		Химические свойства углерода. Адсорбция
39	26.01		Угарный газ. Свойства. Физиологическое действие на организм
40	30.01		Углекислый газ. Угольная кислота и ее соли.
41	02.02		Жесткость воды и способы ее устранения. Круговорот углерода в природе
42	06.02		Практическая работа №4 «Получение углекислого газа и изучение его свойств. Распознавание карбонатов» » <i>с использованием цифровой лаборатории в рамках проекта «Точка роста»</i>
43	09.02		Кремний и его соединения.
44	13.02		Кремниевая кислота и ее соли. Стекло. Цемент
45	16.02		Контрольная работа №3 по теме «Неметаллы»
46	20.02		Обобщение по теме «Неметаллы»
Металлы (13 часов)			
47	27.02		Положение металлов в Периодической Системе Химических Элементов. Металлическая связь. Физические свойства. Сплавы
48	02.03		Нахождение металлов в природе и общие способы их получения
49	06.03		Химические свойства металлов. Ряд активности металлов
50	09.03		Щелочные металлы. Нахождение в природе. Физические и химические свойства

51	13.03		Оксиды и гидроксиды щелочных металлов. Применение щелочных металлов
52	16.03		Щелочно-земельные металлы. Нахождение в природе. Кальций и его соединения.
53	27.03		Алюминий. Нахождение в природе. Свойства
54	30.03		Амфотерность оксида и гидроксида алюминия
55	03.04		Железо. Нахождение в природе. Свойства. Соединения железа
56	06.04		Соединения железа
57	10.04		Практическая работа №5 «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения» » <i>с использованием цифровой лаборатории в рамках проекта «Точка роста»</i>
58	13.04		Повторение и обобщение изученного по теме «Металлы»
59	20.04		Контрольная работа №4. Итоговая
Органические вещества (9 часов)			
60	27.04		Органическая химия. Углеводороды. Предельные (насыщенные) углеводороды
61	04.05		Практическая работа №6 «Составление моделей углеводородов» » <i>с использованием цифровой лаборатории в рамках проекта «Точка роста»</i>
62	11.05		Непредельные (ненасыщенные) углеводороды
63	15.05		Производные углеводородов. Спирты
64	18.05		Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры
65	22.05		Углеводы
66	25.05		Аминокислоты. Белки
67			Полимеры
68			Повторение изученного. Обобщающий урок