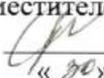


**МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
"ЖУРАВСКАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА"  
КИРОВСКОГО РАЙОНА  
РЕСПУБЛИКИ КРЫМ**

**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 № 1060/д  
«30» 08 2022г.



**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

по **ХИМИИ**  
для 11 класса  
2022/2023 учебный год

составил(а): Федосова Ирина Леонидовна, учитель химии

**Календарно-тематическое планирование по химии**

**11 класс**

**количество часов в неделю - 1 ч. Количество часов в год – 34ч.**

№ урока	Дата проведения урока		Тема урока
	по плану	по факту	
<b>Раздел 1: Теоретические основы химии( 20 часов)</b>			
1	05.09		Научные методы познания веществ и химических явлений
2	12.09		Атом. Химический элемент.Изотопы.
3	19.09		Понятие об электронных оболочках атомов. Валентные электроны. Атомные орбитали
4	26.09		Электронная классификация элементов.Особенности строения электронных оболочек атомов переходных элементов.
5	03.10		Валентность. Валентные возможности. Степень окисления.
6	10.10		Периодический Закон и Периодическая Система, их мировоззренческое и научное значение
7	17.10		Химическая связь. Электронная природа химической связи. Типы связи и механизмы образования
8	24.10		Пространственная структура молекул.
9	07.11		Качественный и количественный состав веществ.Вещества молекулярного и немолекулярного строения.
10	14.11		Кристаллические решетки. Обусловленность свойств веществ их строением Причины многообразия веществ: изомерия, гомология, аллотропия
11	21.11		Чистые вещества и смеси и способы их разделения
12	28.11		Растворение веществ. Растворы. Классификация растворов. Способы выражения концентрации растворов
13	05.12		Реакции ионного обмена.
14	12.12		Гидролиз. Среда водных растворов
15	19.12		Классификация химических реакций в органической и неорганической химии
16	26.12		Окислительно-восстановительные реакции
17	09.01		Электролиз
18	16.01		Скорость реакции. Химическое равновесие и способы его смещения
19	23.01		<b>Практическая работа №1</b> «Исследование влияния различных факторов на скорость химической реакции» <i>с использованием цифровой лаборатории в рамках проекта «Точка роста»</i>
20	30.01		<b>Контрольная№1 по теме «Теоретические основы химии»</b>
<b>Раздел 2: Неорганическая химия (8 часов)</b>			
21	06.02		Классификация неорганических соединений. Основные классы. Генетическая связь
22	13.02		Металлы. Общая характеристика
23	20.02		Свойства металлов
24	27.02		Коррозия металлов. Способы защиты от коррозии
25	06.03		Неметаллы. Окислительно-восстановительные свойства неметаллов( на примере водорода, кислорода, галогенов и серы)
26	13.03		Общая характеристика галогенов
27	27.03		<b>Контрольная работа №2 по темам «Металлы», «Неметаллы»</b>
28	03.04		<b>Практическая работа №2</b> «Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений. Генетическая связь» <i>с использованием цифровой лаборатории в</i>

			<i>рамках проекта «Точка роста»</i>
<b>Раздел 3: Химия и жизнь (6 часов)</b>			
29	10.04		Химия в повседневной жизни
30	24.04		Химия и здоровье
31	15.05		Химическое загрязнение окружающей среды
32	22.05		<b>Практическая работа №3 «Анализ и решение проблемных ситуаций на основе химических знаний» » с использованием цифровой лаборатории в рамках проекта «Точка роста»</b>
33			Бытовая химическая грамотность
34			Повторение и обобщение изученного