

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа № 4 с. Даниловка»

Рекомендовано
на заседании
ШМО «Просвещение»
Протокол от
«26» августа 2023 г. №1

Согласовано
Заместитель
директора по УВР

Нашенко С.В.
«28» августа 2023 г.

Утверждаю
Директор МБОУ
«СОШ №4 с. Даниловка»

Спирина Т.А.
Приказ
от «28» августа 2023 г. № 90

**Календарно-тематическое планирование
по химии
базовый уровень
для 8 класса**

Учитель: Пашенко Светлана Валентиновна

2023 – 2024 учебный год

**Календарно – тематическое планирование курса «Химия» 8 кл.,
68 часов (2 ч. в неделю, 34 уч. недель)**

№ уро ка	Дата проведения урока	Тема урока
Глава I.(21 ч)		
1	02.09	Предмет химии. Роль химии в жизни человека.
2	06.09	Методы изучения химии.
3	09.09	Агрегатные состояния веществ
4	13.09	П.р № 1 «Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила ТБ при работе в кабинете химии. Наблюдение за горящей свечой.»
5	16.09	Физические явления в химии
6	20.09	П.р.№ 2«Анализ почвы»
7	23.09	Периодическая таблица химических элементов Д. И. Менделеева
8	27.9	Знаки химических элементов.
9	30.09	Относительная атомная масса
10	04.10	Химические элементы. Химические формулы.
11	07.10	Химические формулы.
12	11.10	Массовая доля элемента в сложном веществе.
13	14.10	Валентность.
14	18.10	Бинарные соединения.
15	21.10	Химические реакции и их признаки.
16	25.10	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.
17	28.10	Химические уравнения.
18	08.11	Типы химических реакций. Соединения и разложения.
19	11.11	Типы химических реакций. Замещения и обмена.
20	15.11	Повторение и обобщение темы «Начальные понятия и законы химии»
21	18.11	К.р.№ 1 «Начальные понятия и законы химии»
Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии (18 ч)		
22	22.11	Воздух и его состав
23	25.11	Кислород
24	29.11	П. р.№3 «Получение, собиание и распознавание кислорода»
25	02.12	Оксиды
26	06.12	Водород
27	09.12	П.р. №4 «Получение, собиание и распознавание водорода»
28	13.12	Кислоты
29	16.12	Соли
30	20.12	Количество вещества
31	23.12	Решение расчетных задач
32	27.12	Молярный объем

			газообразных веществ
33	30.12		Расчёты по химическим уравнениям
34	13.01		Расчёты по химическим уравнениям
35	17.01		Вода. Основания
36	20.01		Растворы. Массовая доля растворённого вещества
37	24.01		П.р. № 5 «Приготовление растворов солей с их заданной массовой долей»
38	27.01		Обобщение и систематизация знаний по теме: «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии»
39	31.01		К.р. №2 по теме: «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии»
Основные классы неорганических соединений (10 ч)			
40	03.02		Оксиды: классификация и свойства
41	07.02		Основания: классификация и свойства
42	10.02		Кислоты. Классификация кислот
43	14.02		Свойства кислот
44	17.02		Классификация солей
45	21.02		Свойства солей
46	24.02		Генетическая связь между классами неорганических веществ
47	28.02		П.р. № 6 Генетическая связь между классами неорганических веществ «Решение экспериментальных задач»
48	03.03		Обобщение и систематизация знаний по теме: «Основные классы неорганических соединений»
49	07.03		К.р. №3 по теме: «Основные классы неорганических соединений»
Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева и строение атома (8 ч)			
50	14.03		Естественные семейства химических элементов. Амфотерность
51	17.03		Открытие Д. И. Менделеевым Периодического закона
52	21.03		Основные сведения о строении атомов.
53	04.04		Строение электронных уровней атомов химических элементов №№1-20 в таблице Д. И. Менделеева.
54	07.04		Периодический закон Д. И. Менделеева и строение атома
55	11.04		Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе.
56	14.04		Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе.
57	18.04		К.р. №4 по теме Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева и строение атома.
Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (10 ч)			

58	21.04		Ионная химическая связь.
59	25.04		Ковалентная химическая связь.
60	28.04		Ковалентная полярная и неполярная химическая связь.
61	02.05		Металлическая химическая связь.
62	05.05		Степень окисления.
63	12.05		Урок упражнения – составляем формулы веществ.
64	16.05		Окислительно- восстановительные реакции.
65	19.05		Окислительно-восстановительные реакции.
66	23.05		Промежуточная аттестация
67	26.05		Обобщение и систематизация знаний по темам: «ПЗ и ПСХЭ» и «Строение вещества. ОВР»
68	28.05		Итоги года