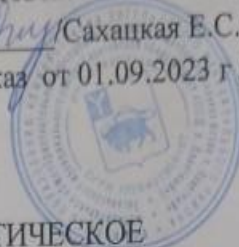


Согласовано
Зам. директора МОУ
«ООШ п.Взлётный» Энгельского
муниципального района
Саратовской области
Шведова /Шведова Е.В./
«1» сентября 2023г

Утверждаю
Директор МОУ
«ООШ п.Взлётный» Энгельского
муниципального района
Саратовской области
Сахацкая /Сахацкая Е.С./
Приказ от 01.09.2023 г №140



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ
ПЛАНИРОВАНИЕ
по учебному предмету «Химия»

Класс: 8

Учитель Гнидак Ольга Олеговна

Количество часов: всего 68 часов; в неделю 2 часа;

Планирование составлено на основе Рабочей программы по учебному предмету «Химия», рассмотренной педагогическим советом МОУ «ООШ п.Взлётный», протокол от 31 августа 2023года №1

(допускается ссылка на авторскую рабочую программу)

В соответствии с ФГОС основного общего образования

Учебник: Химия . 8 класс: учеб. для общеобразоват. организаций
/О.С.Габриелян, И.Г.Остроумов, С.А. Сладков. – М.: Просвещение, 2020

2023-2024 учебный год

Календарно - тематическое планирование

№ урока	Тема урока	Кол-во часов	Дата проведения		Корр ектир овка/ прич ины
			По плану	По факту	
1 триместр					
Начальные понятия и законы химии (22 ч)					
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Вводный инструктаж по Т.Б.	1	05.09		
2	Методы изучения химии	1	07.09		
3	Инструктаж по Т.Б. Практическая работа № 1 «Знакомство с лабораторным оборудованием. Приемы обращения с лабораторным оборудованием»	1	12.09		
4	Вещества и их физические свойства	1	14.09		
5	Агрегатные состояния веществ	1	19.09		
6	Физические явления в химии	1	21.09		
7	Инструктаж по Т.Б. Практическая работа №2 «Анализ почвы»	1	26.09		
8	Атомно- молекулярное учение. Химические элементы	1	28.09		
9	Знаки химических элементов.	1	03.10		
10	Химические реакции	1	05.10		
11	Периодическая таблица химических элементов Д. И. Менделеева.	1	10.10		
12	Простые и сложные вещества. Химические формулы	1	12.10		
13	Валентность . Определение валентности по формуле	1	17.10		
14	Количество вещества	1	19.10		
15	Молярный объем газов	1	24.10		
16	Закон сохранения массы	1	07.11		

	веществ. Химические уравнения				
17	Химические уравнения	1	09.11		
18	Типы химических реакций : разложения и обмена	1	14.11		
19	Типы химических реакций : соединения и разложения	1	16.11		
20	Расчеты по химическим уравнениям	1	21.11		
21	Повторение и обобщение темы «Начальные понятия и законы химии»		23.11		
22	Контрольная работа № 1 «Начальные понятия и законы химии»	1	28.11		
Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии (17 ч)					
23	Анализ контрольной работы. Воздух и его состав	1	30.11		
2 триместр					
24	Кислород	1	05.12		
25	Инструктаж по Т.Б. Практическая работа №3 «Получение, собирание и распознавание кислорода»	1	07.12		
26	Оксиды	1	12.12		
27	Водород	1	14.12		
28	Инструктаж по Т.Б. Практическая работа №4 «Получение, собирание и распознавание водорода»	1	19.12		
29	Кислоты	1	21.12		
30	Соли	1	26.12		
31	Количество вещества	1	28.12		
32	Решение расчетных задач	1	09.01		
33	Молярный объем газообразных веществ	1	11.01		
34	Расчёты по химическим уравнениям	1	16.01		
35	Вода. Основания	1	18.01		
36	Растворы. Массовая доля растворённого вещества	1	23.01		
37	Инструктаж по Т.Б. Практическая работа № 5	1	25.01		

	«Приготовление растворов солей с их заданной массовой долей.»				
38	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии»	1	30.01		
39	Контрольная работа №2 по теме: «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии»	1	01.02		
Основные классы неорганических соединений (10 ч)					
40	Анализ контрольной работы. Оксиды: классификация и свойства.	1	06.02		
41	Основания: классификация и свойства	1	08.02		
42	Кислоты. Классификация кислот	1	13.02		
43	Свойства кислот	1	15.02		
44	Классификация солей	1	20.02		
45	Свойства солей	1	22.02		
46	Генетическая связь между классами неорганических веществ	1	27.02		
47	Инструктаж по Т.Б. Практическая работа № 6 «Решение экспериментальных задач»	1	29.02		
3 триместр					
48	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Основные классы неорганических соединений»	1	05.03		
49	Контрольная работа №3 по теме: «Основные классы неорганических соединений»	1	07.03		
Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева и строение атома (7 ч)					
50	Анализ контрольной работы.	1	12.03		

	Естественные семейства химических элементов. Амфотерность				
51	Открытие Д. И. Менделеевым Периодического закона	1	14.03		
52	Основные сведения о строении атомов.	1	19.03		
53	Строение электронных уровней атомов химических элементов №№1-20 в таблице Д. И. Менделеева.	1	21.03		
54	Периодический закон Д. И. Менделеева и строение атома	1	02.04		
55	Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе	1	04.04		
56	Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева	1	09.04		
Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (12 ч)					
57	Ионная химическая связь	1	11.04		
58	Ковалентная химическая связь	1	16.04		
59	Ковалентная полярная химическая связь	1	18.04		
60	Металлическая химическая связь	1	23.04		
61	Степень окисления	1	25.04		
62	Окислительно-восстановительные реакции	1	30.04		
63	Контрольная работа №4 «Периодический закон и система Д.И. Менделеева. Строение атома. Химическая связь. ОВР.»	1	07.05		
64	Анализ контрольной работы. Степень окисления. Определение степени окисления атомов химических элементов в соединениях.	1	09.05		
65	Окислитель, восстановитель.	1	14.05		

	Сущность окислительно-восстановительных реакции				
66	Решение упражнений на составление уравнений окислительно-восстановительных реакций	1	16.05		
67	Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни	1	21.05		
68	Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность.	1	23.05		
	Итого	68			