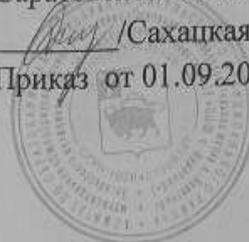


Согласовано
Зам. директора МОУ
«ООШ п.Взлётный» Энгельсского
муниципального района
Саратовской области
Шведова /Шведова Е.В./
«1» сентября 2023г

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



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ
ПЛАНИРОВАНИЕ
по учебному предмету «Химия»

Класс: 9

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 2023 года №1

(допускается ссылка на авторскую рабочую программу)

В соответствии с ФГОС основного общего образования

Учебник: Химия . 9 класс: учеб. для общеобразоват. организаций
/О.С.Габриелян, И.Г.Остроумов, С.А. Сладков. – М.: Просвещение, 2019

2023-2024 учебный год

Календарно - тематическое планирование 9 класс

№ урока	Наименование темы урока	Кол-во часов	Дата проведения		Корректиро вка/причин ы	
			По плану	По факту		
1 триместр						
Повторение и обобщение сведений по курсу 8 класса. Химические реакции (5 ч)						
1	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева в свете учения о строении атома Вводный инструктаж по ТБ.	1	06.09			
2	Характеристика химического элемента по его положению в периодической системе	1	08.09			
3	Характеристика химического элемента по кислотно-основным свойствам его соединений . Амфотерность	1	13.09			
4	Классификация химических соединений	1	15.09			
5	Скорость химических реакций. Катализ	1	20.09			
Химические реакции в растворах электролитов(9ч)						
6	Электролитическая диссоциация	1	22.09			
7	Основные положения теории электролитической диссоциации	1	27.09			
8	Химические свойства кислот в свете теории электролитической диссоциации	1	29.09			
9	Химические свойства оснований в свете теории электролитической диссоциации	1	04.10			
10	Химические свойства солей в свете теории электролитической диссоциации	1	06.10			
11	Понятие о гидролизе солей	1	11.10			
12	Практическая работа № 1. Решение практических экспериментальных задач по теме «Электролитическая	1	13.10			

	диссоциация» Инструктаж по ТБ					
13	Обобщение и систематизация знаний по теме «Химические реакции в растворах электролитов»	1	18.10			
14	Контрольная работа № 1 по теме «Химические реакции в растворах электролитов»	1	20.10			
Неметаллы и их соединения (25 ч)						
15	Анализ контрольной работы. Общая характеристика неметаллов	1	24.10			
16	Общая характеристика элементов VIIA группы — галогенов	1	08.11			
17	Соединения галогенов	1	10.11			
18	Практическая работа № 2. «Изучение свойств соляной кислоты» Инструктаж по ТБ	1	15.11			
19	Общая характеристика элементов VI A – халькогенов	1	17.11			
20	Сера	1	22.11			
21	Сероводород и сульфиды	1	24.11			
22	Кислородные соединения серы	1	29.11			
2 триместр						
23	Практическая работа № 3. «Изучение свойств серной кислоты» Инструктаж по ТБ	1	01.12			
24	Общая характеристика химических элементов VA группы. Азот	1	06.12			
25	Аммиак. Соли аммония	1	08.12			
26	Практическая работа № 4 «Получение аммиака и изучение его свойств» Инструктаж по ТБ	1	13.12			
27	Кислородсодержащие соединения азота	1	15.12			
28	Фосфор и его соединения	1	20.12			
29	Общая характеристика элементов IV A-группы. Углерод	1	22.12			
30	Углерод	1	27.12			
31	Кислородсодержащие соединения углерода	1	10.01			

32	Практическая работа № 5 «Получение углекислого газа и изучение его свойств» Инструктаж по ТБ	1	12.01			
33	Углеводороды	1	17.01			
	Кислородсодержащие органические соединения	1	19.01			
34	Кремний и его соединения	1	24.01			
35	Силикатная промышленность	1	26.01			
36	Получение неметаллов	1	31.01			
37	Получение важнейших химических соединений	1	02.02			
38	Обобщение по теме «Неметаллы и их соединения»	1	07.02			
39	Контрольная работа №2 по теме: «Неметаллы и их соединения»	1	09.02			
Металлы и их соединения (17 ч)						
40	Анализ контрольной работы Положение металлов в Периодической системе.	1	14.02			
41	Строение атомов и кристаллов	1	16.02			
42	Общие химические свойства металлов	1	21.02			
43	Общая характеристика щелочных металлов	1	23.02			
44	Общая характеристика щелочноземельных металлов	1	28.02			
3 триместр						
45	Жёсткость воды и способы её устранения	1	01.03			
46	Практическая работа № 6. «Жесткость воды и способы её устранения» Инструктаж по ТБ	1	06.03			
47	Алюминий	1	13.03			
48	Соединения алюминия	1	15.03			
49	Железо	1	20.03			
50	Соединения железа	1	22.03			
51	Практическая работа № 7 «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы» Инструктаж по	1	27.03			

	ТБ					
52	Коррозия металлов и способы защиты от неё	1	29.03			
53	Металлы в природе	1	03.04			
54	Понятие о металлургии	1	05.04			
55	Обобщение знаний по теме «Металлы»	1	10.04			
56	Контрольная работ №3 по теме «Металлы»	1	12.04			
Химия и окружающая среда (2 ч)						
57	Анализ контрольной работы. Химическая организация планеты Земля	1	17.04			
58	Охрана окружающей среды от химического загрязнения	1	19.04			
Обобщение знаний по химии за курс основной школы. (8 ч)						
59	Вещества	1	24.04			
60	Химические реакции	1	26.04			
61	Основы неорганической химии	1	01.05			
62	Повторение и обобщение по теме. Подготовка к контрольной работе	1	03.05			
63	Контрольная работа №4 «Итоговая по курсу основной школы»	1	08.05			
64	Анализ контрольной работы. Качественные реакции	1	10.05			
65	Обратимость реакций	1	15.05			
66	Основные типы реакций	1	17.05			
67	Решение задач на расчет выхода продукта от теоретически возможного	1	22.05			
68	Обобщение курса химии 9го класса по теме «Химия и окружающая среда»	1	24.05			
	Итого	68				