

Приложение 1
к приказу № 276-од от 31.08.22
"Об утверждении рабочих
программ педагогов по
предметам и дополнений к
рабочим программам педагогов,
программам элективных
курсов/предметов на 2022-2023
учебный год"

**Календарно-тематический план к рабочей программе
на 2022-2023 учебный год
по учебному предмету
«ХИМИЯ»
на уровне основного общего образования**

Класс(ы): 8-9
Уровень: базовый

Составитель:
Хлопкова Анастасия Витальевна ,
учитель химии и биологии
без квалификационной категории

**2. Календарно-тематическое план.
(8 класс)**

№ п/п	Дата		Содержание программного материала	Форма организации урока	Домашнее задание
	План	Факт			
1	01.09-03.09		Предмет химии. Роль химии в жизни человека	Урок усвоения новых знаний	Уч. §1, упр. 5,6
2	01.09-03.09		Методы изучения химии	Урок усвоения новых знаний	Уч. §2, упр. 3,4
3	05.09-10.09		Входная диагностическая работа	Контрольный урок	
4	05.09-10.09		Агрегатные состояния веществ	Урок усвоения новых знаний	Уч. §3 упр. 1,3,5
5	12.09-17.09		П. р № 1 «Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила ТБ при работе в кабинете химии»	Урок - практикум	Оформить отчет
6	12.09-17.09		Физические явления в химии	Комбинированный урок	Уч. §4, упр. 3,4,5
7	19.09-24.09		П.р.№ 2«Анализ почвы»	Урок - практикум	Оформить отчет
8	19.09-24.09		Атомно- молекулярное учение. Химические элементы	Урок усвоения новых знаний	Уч. §5, упр.4,7,8
9	26.09 -01.10		Знаки химических элементов.	Урок-исследование	Уч. §6, упр. 1,2,3,4
10	26.09 -01.10		Периодическая таблица химических элементов Д. И. Менделеева.	Урок-исследование	Уч. §6, упр. 6,7
11	03.10-08.10		Химические формулы	Урок усвоения новых знаний	Уч. §7, упр. 1-4
12	03.10-08.10		Химические формулы	Урок-исследование	Уч. §7, упр. 5,6,8
13	10.10-15.10		Валентность	Урок усвоения новых знаний	Уч. §8, упр. 1,4,5
14	10.10-15.10		Валентность	Урок-практикум	Уч. §8, упр. 6-8
15	17.10-22.10		Химические реакции.	Обобщающий урок	Уч. §9, упр. 2,5,6
16	17.10-22.10		Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	Урок усвоения новых знаний	Уч. §10, упр. 1,3,4
17	24.10-28.10		Химические уравнения	Урок -практикум	Уч. §10, упр. 5,6,7
18	24.10-28.10		Типы химических реакций	Урок усвоения новых знаний	Уч. §11, упр. 2,4,8
19	07.11-12.11		Типы химических реакций	Урок -практикум	Уч. §11, упр.3,10
20	07.11-12.11		Повторение и обобщение темы «Начальные понятия и законы химии»	Обобщающий урок	Повторить определения и основные понятия §1-11
21	14.11-19.11		К.р.№ 1 «Начальные понятия и законы химии»	Урок – контроля знаний обучающихся	
22	14.11-19.11		Воздух и его состав	Урок усвоения новых знаний	Уч. §12, упр.3-7
23	21.11-26.11		Кислород	Урок усвоения новых знаний	Уч. §13, упр.3,6,8

24	21.11-26.11		П. р.№3 «Получение, соби́рание и распознавание кислорода»	Урок практикум	С.68 Оформить отчет
25	28.11-03.12		Оксиды	Урок-исследование	Уч. §14, упр.2,3
26	28.11-03.12		Водород	Урок усвоения новых знаний	Уч. §15, упр.4
27	05.12-10.12		П.р. №4 «Получение, соби́рание и распознавание водорода»	Урок-практикум	С.74, Оформить отчет
28	05.12-10.12		Кислоты	Урок усвоения новых знаний	Уч. §16, упр.4,5
29	12.12-17.12		Соли	Урок-исследование	Уч. §17, упр.4,6
30	12.12-17.12		Количество вещества	Урок-исследование	Уч. §18, упр.5-7
31	19.12-24.12		Решение расчетных задач	Урок- практикум	Уч. §19, упр.7-9
32	19.12-24.12		Молярный объем газообразных веществ	Урок усвоения новых знаний	Уч. §20, упр.3,5
33	26.12-28.12		Расчёты по химическим уравнениям	Урок усвоения новых знаний	Упражнения в тетради
34	09.01-14.01		Расчёты по химическим уравнениям	Урок - практикум	Упражнения в тетради
35	09.01-14.01		Вода. Основания	Урок-исследование	Уч. §21, упр.6
36	16.01-21.01		Растворы. Массовая доля растворённого вещества	Урок решения задач	Уч. §22, упр.3-8
37	16.01-21.01		П.р. № 5 «Приготовление растворов солей с их заданной массовой долей»	Урок - практикум	С.97-98, Оформить отчет, выполнить домашний эксперимент с.98 - 99
38	23.01-28.01		Обобщение и систематизация знаний по теме: «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии»	Обобщающий урок	С.100
39	23.01-28.01		К.р.№2 по теме: «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии»	Урок – контроля знаний	
40	30.01-04.02		Оксиды: классификация и свойства	Урок усвоения новых знаний	Уч. §23, упр.5,6
41	30.01-04.02		Основания: классификация и свойства	Урок-исследование	Уч. §24, упр.4,5
42	06.02-11.02		Кислоты. Классификация кислот	Урок усвоения новых знаний	Уч. §25, упр.7-9
43	06.02-11.02		Свойства кислот	Комбинированный урок	Уч. §26 упр.1,2
44	13.02-18.02		Классификация солей	Урок усвоения новых знаний	Уч. §26 упр.3,4
45	13.02-18.02		Свойства солей	Комбинированный урок	Уч. §26 упр.5-7
46	20.02-25.02		Генетическая связь между классами неорганических	Урок усвоения новых знаний	Уч. 27, упр.3-7

			веществ		
47	20.02-25.02		П.р. № 6 «Решение экспериментальных задач»	Урок - практикум	С.120 Оформить отчет
48	27.02-04.03		Обобщение и систематизация знаний по теме: «Основные классы неорганических соединений»	Обобщающий урок	С.121-122
49	27.02-04.03		К.р. №3 по теме: «Основные классы неорганических соединений»	Урок – контроля	
50	06.03-11.03		Естественные семейства химических элементов. Амфотерность	Урок усвоения новых знаний	Уч. §28 упр.7,8
51	06.03-11.03		Открытие Д. И. Менделеевым Периодического закона	Урок усвоения новых знаний	Уч. §29, упр.4-6
52	22.03-24.03		Основные сведения о строении атомов.	Урок усвоения новых знаний	Уч. §30, упр.6,7
53	13.03-18.03		Строение электронных уровней атомов химических элементов №№1-20 в таблице Д. И. Менделеева.	Урок-исследование	Уч. §31, упр.4-9
54	13.03-18.03		Периодический закон Д. И. Менделеева и строение атома	Урок-исследование	Уч. §32, упр.3-6
55	20.03-23.03		Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе	Урок-исследование	Уч. §33, упр.6,7
56	03.04-08.04		Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе	Урок-практикум	Уч. §33, упр.8,9
57	03.04-08.04		Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева	Урок-исследование	С.148
58	10.04-15.04		Ионная химическая связь	Урок-исследование	Уч. §34, упр.4,5
59	10.04-15.04		Ковалентная химическая связь	Урок-исследование	Уч. §35, упр.5,6
60	17.04-22.04		Ковалентная полярная химическая связь	Урок-исследование	Уч. §36, упр.3,7
51	17.04-22.04		Металлическая химическая связь	Урок-исследование	Уч. §37, упр.5,6
62	24.04-29.04		Степень окисления	Урок усвоения новых знаний	Уч. §38, упр.4,5
63	02.05-06.05		Окислительно- восстановительные реакции	Урок усвоения новых знаний	Уч. §39, упр.5,6
64	02.05-06.05		Окислительно-восстановительные реакции	Урок - практикум	Уч. §39, упр.7
65	10.05-13.05		Обобщение и систематизация знаний по темам: «ПЗ и ПСХЭ» и «Строение вещества. ОВР»	Обобщающий урок	С.170
66	10.05-13.05		Контрольная работа по темам: «ПЗ и ПСХЭ» и «Строение вещества. ОВР»	Урок – контроля знаний	
67	15.05-20.05		Решение расчетных задач	Урок - практикум	Упражнение в тетради
68	15.05-20.05		Обобщающий урок		
69-70	22.05-31.05		Резерв		

**Календарно-тематическое план.
(9 класс)**

№ п/п	Содержание программного материала	Кол-во часов	Дата		Дом. задание
			план	факт	
1.	Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе Д. И. Менделеева	1	01.09-03.09		§1, упр. 3, 4
2.	Свойства оксидов, кислот, оснований и солей в свете теории электролитической диссоциации и окисления-восстановления	1	01.09-03.09		§2, 3 с19 упр.4,5
3.	Амфотерные оксиды и гидроксиды	1	05.09-10.09		§2 упр. 5
4.	Периодический закон и Периодическая система Д. И. Менделеева в свете учения о строении атома	1	05.09-10.09		§3, упр.2, 3, 7
5.	Химическая организация живой и неживой природы	1	12.09-17.09		§4, упр. 3, 4
6.	Классификация химических реакций	1	12.09-17.09		§4 с19 упр.4,5
7.	Понятие о скорости химической реакции	1	19.09-24.09		§5, упр. 5
8.	Катализаторы	1	19.09-24.09		§6, упр.2, 3, 7
9.	Обобщение и систематизация знаний по теме «Введение»	1	26.09 -01.10		§1-6, упр. 5
10.	Контрольная работа№1 по теме «Введение»	1	26.09 -01.10		
11.	Положение элементов-металлов в Периодической системе Д. И. Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства металлов. Сплавы	1	03.10-08.10		§7,8,9,10 упр. 3, 4
12.	Химические свойства металлов	1	03.10-08.10		§11 с19 упр.4,5
13.	Металлы в природе. Общие способы их получения	1	10.10-15.10		§12, упр. 5 Проект 1: «Металлургия. Способы получения металлов»
14.	Решение расчетных задач с понятием <i>массовая доля выхода продукта</i>	1	10.10-15.10		§12, упр.2, 3, 7
15.	Понятие о коррозии металлов	1	17.10-22.10		§13, упр. 3, 4 Проект 2 «Способы защиты от коррозии»
16.	Щелочные металлы: общая характеристика	1	17.10-22.10		§14 с19 упр.4,5
17.	Соединения щелочных металлов	1	24.10-28.10		§14, упр. 5

					Проект 3. «Получение щелочных металлов методом электролиза»
18.	Щелочноземельные металлы: общая характеристика	1	24.10-28.10		§15, упр.2, 3, 7
19.	Соединения щелочноземельных металлов	1	07.11-12.11		§15, упр. 3, 4 Проект 4. «Получение щелочных металлов электролизом солей»
20.	Алюминий – переходный элемент. Физические и химические свойства алюминия. Получение и применение алюминия	1	07.11-12.11		§16 с19 упр.4,5
21.	Соединения алюминия — оксид и гидроксид, их амфотерный характер.	1	14.11-19.11		§16, упр. 5 Проект 5 «Производство и применение алюминия» Подготовиться к практической работе №1
22.	Практическая работа №1 Осуществление цепочки химических превращений	1	14.11-19.11		
23.	Железо – элемент VIIІ группы побочной подгруппы. Физические и химические свойства железа. Нахождение в природе.	1	21.11-26.11		§17, упр. 3, 4 Проект 6 «Производство чугуна»
24.	Соединения железа +2,+3 их качественное определение. Генетические ряды Fe^{+2} и Fe^{+3} .	1	21.11-26.11		§17 с19 упр.4,5 Проект 7 «Производство стали» Подготовиться к практической работе №2

25.	Практическая работа №2 Получение и свойства соединений металлов.	1	28.11-03.12		Подготовиться к практической работе №3
26.	Практическая работа №3 Решение экспериментальных задач на распознавание и получение соединений металлов	1	28.11-03.12		
27.	Обобщение знаний по теме «Металлы»	1	05.12-10.12		Проект 8 «Отличие чугуна и стали» Подготовиться к контрольной работе
28.	Контрольная работа №2 по теме «Металлы»	1	05.12-10.12		
29.	Общая характеристика неметаллов	1	12.12-17.12		§18, упр.2, 3, 7
30.	Общие химические свойства неметаллов. Неметаллы в природе и способы их получения	1	12.12-17.12		§18, упр.3, 3, 7
31.	Водород	1	19.12-24.12		§19, упр.2, 3, 7 Проект: «Производство водорода»
32.	Вода	1	19.12-24.12		§20, 21 упр.2, 3, 7 Проект «Свойства воды»
33.	Галогены: общая характеристика	1	26.12-28.12		§22, упр.2, 3, 7
34.	Соединения галогенов	1	09.01-14.01		§23, 24 упр.2, 3, 7 Проект Производство и применение галогенов. Подготовиться к практической работе №4.
35.	Практическая работа №4 Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа галогенов»	1	09.01-14.01		
36.	Кислород	1	16.01-21.01		§25, упр.2, 3, 7 Проект «Производство кислорода»

37.	Сера, ее физические и химические свойства	1	16.01-21.01		§26, упр.2, 3, 7
38.	Соединения серы	1	23.01-28.01		§27, упр.2, 3, Проект: Производство серы
39.	Серная кислота как электролит и ее соли	1	23.01-28.01		§27
40.	Серная кислота как окислитель. Получение и применение серной кислоты	1	30.01-04.02		§27 Проект Производство и применение серной кислоты. Подготовиться к практической работе № 5.
41.	Практическая работа №5 Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода»	1	30.01-04.02		
42.	Азот и его свойства	1	06.02-11.02		§28
43.	Аммиак и его соединения. Соли аммония	1	06.02-11.02		§29, 30 упр.2, 3, Проект Производство аммиака
44.	Оксиды азота	1	13.02-18.02		§31, упр.2, 3,
45.	Азотная кислота как электролит, её применение	1	13.02-18.02		§31, упр.2, 3, Проект Производство азотной кислоты
46.	Азотная кислота как окислитель, её получение	1	20.02-25.02		§31 Проект Производство азотных удобрений
47.	Фосфор. Соединения фосфора. Понятие о фосфорных удобрениях	1	20.02-25.02		§32, упр.2, 3, Проект Производство фосфорных удобрений
48.	Углерод	1	27.02-04.03		§33, упр.2, 3,
49.	Оксиды углерода	1	27.02-04.03		§34, упр.2, 3,
50.	Угольная кислота и её соли. Жесткость воды и способы её устранения	1	06.03-11.03		§34

51.	Кремний	1	06.03-11.03		§35, упр.2, 3,
52.	Соединения кремния	1	22.03-24.03		§35, упр.2, 3,
53.	Силикатная промышленность	1	13.03-18.03		§35 Проект Силикатная промышленность. Подготовиться к практической работе № 6
54.	Практическая работа №6 Получение, собирание и распознавание газов	1	13.03-18.03		§18-35
55.	Обобщение по теме «Неметаллы»	1	20.03-23.03		Подготовка к контрольной работе
56.	Контрольная работа №3 по теме «Неметаллы»	1	03.04-08.04		
57.	Периодический закон и Периодическая система Д. И. Менделеева в свете теории строения атома	1	03.04-08.04		§36, упр.2, 3,
58.	Электроотрицательность. Степень окисления. Строение веществ.	1	10.04-15.04		§37, упр.2, 3,
59.	Виды химических связей и типы кристаллических решеток. Взаимосвязь строения и свойств веществ	1	10.04-15.04		§37, упр.2, 3,
60.	Классификация химических реакций по различным признакам.	1	17.04-22.04		§38, упр.2, 3,
61.	Скорость химических реакций	1	17.04-22.04		§38, упр.2, 3,
62.	Диссоциация электролитов в водных растворах.	1	24.04-29.04		§39, упр.2, 3,
63.	Окислительно- восстановительные реакции	1	02.05-06.05		§40, упр.2, 3,
64.	Неорганические веществ, их номенклатура и классификация	1	02.05-06.05		§41, упр.2, 3,
65.	Характерные химические свойства неорганических веществ	1	10.05-13.05		§42, упр.2, 3, Подготовиться к контрольной работе
66.	Контрольная работа №4 Решение ГИА1	1	10.05-13.05		
67	Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к государственной итоговой аттестации (ОГЭ)	1	15.05-25.05		
68	Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к государственной итоговой аттестации (ОГЭ)	1	15.05-25.05		