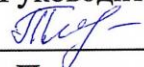


Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Плотовская средняя общеобразовательная школа»
Прохоровского района Белгородской области

СОГЛАСОВАНО

Руководитель РМО




Протокол № _____

от «14» июня 2023 год

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора
школы по УВР



Н. Торохова

«18» июня 2023

УТВЕРЖДАЮ

Директор МБОУ
«Плотовская СОШ»



Ю.Рагозин

Приказ № 100 от
«19» июня 2023

ПРИЛОЖЕНИЕ К РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЕ

по учебному предмету «Химия»
на уровень основного общего образования, ФГОС

**Календарно-тематическое планирование
по химии
на 2023-2024 учебный год
8 - 9 класс
с использованием оборудования центра «Точка роста»**

Учитель: Молчанов Олег Владимирович

Плота, 2023 год

Пояснительная записка

Календарно-тематическое планирование в 8-9 классах составлено на основе:

1. Рабочей программы по учебному предмету «Химия» на уровень ООО (8-9 классы), утверждённой 31.08.2020 г., приказ № 130 по МБОУ «Плотовская СОШ», автор – Молчанов О.В., 2020 г;
2. Изменения в рабочую программу по учебному предмету «Химия» на уровень ООО (8-9 классы), утверждённые 31.08.2021 г., приказ №91 по МБОУ «Плотовская СОШ», с учётом программы воспитания, автор – Молчанов О.В., 2021 г;
3. УМК Габриелян О.С. и др
4. Инструктивно – методического письма Департамента образования Белгородской области и ОГАОУДПО «БИРО» «О преподавании химии в 2023-2024» учебном году в общеобразовательных учебных заведениях Белгородской области»;
5. Постановления правительства РФ о переносе выходных дней в 2023-24 гг..
6. Письма Департамента образования Белгородской области «О формировании календарного учебного графика ОО области в 2023-2024 учебном году» от 02.06.2021 г. №9-09/14/2941

Согласно учебному плану МБОУ «Плотовская СОШ» на 2023/2024 учебный год на изучение химии в 8 – 9 классах отводится по 68 часов из расчёта 2 часа в неделю.

Целевые приоритеты воспитания:

1. К семье как главной опоре в жизни человека и источнику его счастья;
2. К труду как основному способу достижения жизненного благополучия человека, залогом его успешного профессионального самоопределения и ощущения уверенности в завтрашнем дне;
3. К своему отечеству, своей малой и большой Родине как месту, в котором человек вырос и познал первые радости и неудачи, которая завещана ему предками и которую нужно оберегать;
4. К природе как источнику жизни на Земле, основе самого ее существования, нуждающейся в защите и постоянном внимании со стороны человека;
5. К миру как главному принципу человеческого общежития, условию крепкой дружбы, налаживания отношений с коллегами по работе в будущем и создания благоприятного микроклимата в своей собственной семье;

- 6.К знаниям как интеллектуальному ресурсу, обеспечивающему будущее человека, как результату кропотливого, но увлекательного учебного труда
- 7.К культуре как духовному богатству общества и важному условию ощущения человеком полноты проживаемой жизни, которое дают ему чтение, музыка, искусство, театр, творческое самовыражение;
- 8.К здоровью как залогом долгой и активной жизни человека, его хорошего настроения и оптимистичного взгляда на мир;
- 9.К окружающим людям как безусловной и абсолютной ценности, как равноправным социальным партнерам, с которыми необходимо выстраивать доброжелательные и взаимоподдерживающие отношения, дающие человеку радость общения и позволяющие избежать чувства одиночества;
- 10.К самим себе как хозяевам своей судьбы, самоопределяющимся и самореализующимся личностям, отвечающим за свое собственное будущее.

8 класс

Уроки № 61 и 62, 64 и 65 объединены, так как они выпали на праздничные дни 8 марта, 23 февраля

№ п/п	Наименование раздела и тем	Часы учебного времени	Сроки прохождения		Целевые ориентиры воспитания	Домашнее задание	Примечание
			По плану	Фактически			
	Начальные понятия и законы химии	20					
1	Т.Б. Предмет химии. Роль химии в жизни человека	1	01.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §1	
2	Методы изучения химии	1	01.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §2	
3	Агрегатные состояния веществ	1	08.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §3	
4	Т.Б. Практическая работа № 1 «Правила техники безопасности и некоторые виды работ в кабинете химии».	1	08.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §1-3	
5	Т.Б. Практическая работа № 2 «Наблюдение за горящей свечой»	1	15.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §1-3	
6	Физические явления в химии как основа разделения	1	15.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §4	

	смесей					
7	Т/Б. Практическая работа №3 «Анализ почвы».	1	22.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §4
8	Атомно-молекулярное учение. Химические элементы	1	22.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §5
9	Знаки химических элементов. Периодическая таблица химических элементов Д. И. Менделеева.	1	29.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §6
10	Знаки химических элементов. Периодическая таблица химических элементов Д. И. Менделеева.	1	29.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §6
11	Химические формулы	1	06.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §7
12	Химические формулы	1	06.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §7, выполнить №6
13	Валентность	1	13.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §8
14	Валентность	1	13.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §8, выполнить №5
15	Химические реакции. Признаки и условия их протекания	1	20.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §9
16	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	1	20.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §10
17	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	1	27.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	
18	Типы химических реакций	1	27.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §11
19	Типы химических реакций	1	10.11		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §11, выполнить №9
20	Повторение и обобщение темы. Подготовка к контрольной работе	1	10.11		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §1-11
21	Контрольная работа № 1 «Начальные понятия и законы химии»	1	17.11		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §1-11
	Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии	18				

22	Воздух и его состав	1	17.11		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §12	
23	Кислород	1	24.11		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §13	
24	Т.Б Практическая работа № 4 «Получение, соби́рание и распознавание кислорода».	1	24.11		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §12-13	
25	Оксиды	1	01.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §14	
26	Водород	1	01.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §15	
27	Т.Б Практическая работа № 5 «Получение, соби́рание и распознавание водорода».	1	08.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §15, выполнить №7	
28	Кислоты	1	08.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §16	
29	Соли	1	15.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §17	
30	Количество вещества	1	15.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10		
31	Т.Б Молярный объем газообразных веществ	1	22.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §18,19, решить задачу №10	
32	Молярный объем газообразных веществ	1	22.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Решить задачу №9	
33	Расчёты по химическим уравнениям	1	29.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §20	
34	Расчёты по химическим уравнениям	1	29.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Решить задачу №6	
35	Вода. Основания	1	12.01		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §21	
36	Растворы. Массовая доля растворённого вещества	1	12.01		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §22	
37	Т.Б Практическая работа № 6 «Приготовление раствора с заданной массовой долей растворённого вещества».	1	19.01		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §22	
	Домашний эксперимент № 1						

38	Обобщение и систематизация знаний по теме «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии»	1	19.01		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §12-22	
39	Контрольная работа по теме «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии»	1	26.01			Повторить §12-22	
	Основные классы неорганических соединений	10 ч					
40	Оксиды: классификация и свойства	1	26.01		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §23	
41	Основания: классификация и свойства	1	02.02		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §24	
42	Кислоты: классификация и свойства	1	02.02		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §25	
43	Кислоты: классификация и свойства	1	09.02		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §25, выполнить №11	
44	Соли: классификация и свойства	1	09.02		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §26	
45	Соли: классификация и свойства	1	16.02		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §26, выполнить №6	
46	Генетическая связь между классами неорганических веществ	1	16.02		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §27	
47	Т.Б Практическая работа № 7 «Решение экспериментальных задач»	1	01.03		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §23-27	
48	Обобщение и систематизация знаний по теме «Основные классы неорганических соединений»	1	01.03		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §23-27	
49	Контрольная работа по теме «Основные классы неорганических соединений»	1	15.03				
	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева и строение атома	8					
50	Естественные семейства химических элементов. Амфотерность	1	15.03		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §28	
51	Открытие Д.И. Менделеевым Периодического	1	22.03		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §29	

	закона						
52	Основные сведения о строении атомов.	1	22.03		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §30	
53	Строение электронных уровней атомов химических элементов №№1-20 в таблице Д.И. Менделеева.	1	05.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §31	
54	Периодический закон Д.И. Менделеева и строение атома	1	05.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §32	
55	Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе	1	12.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §33	
56	Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе	1	12.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §33, выполнить №11	
57	Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева	1	19.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §	
	Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции	10					
58	Ионная химическая связь	1	19.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §34	
59	Ковалентная химическая связь	1	26.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §35	
60	Ковалентная полярная химическая связь	1	26.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §36	
61	Металлическая химическая связь	1	03.05		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §37	
62	Степень окисления.	1	03.05		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §38	
63	Степень окисления.	1	03.05		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §38, выполнить №5	
64	Окислительно-восстановительные реакции	1	17.05		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §39	
65	Окислительно-восстановительные реакции	1	17.05		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §39, выполнить упр. №8	
66	Окислительно-восстановительные реакции	1	17.05		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §39, выполнить	

						упр. №9	
67	Обобщение и систематизация знаний по темам «Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева и строение атома» и «Строение вещества. Окислительно-восстановительные реакции»	1	24.05		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §28-39	
68	Контрольная работа по темам «Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева и строение атома» и «Строение вещества. Окислительно-восстановительные реакции»		24.05				

9 класс

Уроки № 61 и 62, 64 и 65, объединены, так как они выпали на праздничные дни 8 марта, 23 февраля.

№ п/п	Наименование раздела и тем	Часы учебного времени	Сроки прохождения		Целевые ориентиры воспитания	Домашнее задание	Примечание
			По плану	Фактически			
	Повторение о обобщение сведений по курсу 8-го класса. Химические реакции	5					
1	Т.Б Классификация неорганических веществ и их номенклатура	1	01.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §1	
2	Классификация химических реакций по различным основаниям	1	01.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §2	
3	Классификация химических реакций по различным основаниям	1	08.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §2, выполнить №9	
4	Понятие о скорости химической реакции. Катализ.	1	08.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §3	
5	Понятие о скорости химической реакции. Катализ. Входной контроль.	1	15.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §3, выполнить №5	
	Химические реакции в растворах	10					

6	Электролитическая диссоциация	1	15.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §4	
7	Основные положения теории электролитической диссоциации (ТЭД).	1	22.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §5, выполнить №7	
8	Химические свойства кислот в свете теории электролитической диссоциации	1	22.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §6, выполнить №5	
9	Химические свойства кислот в свете теории электролитической диссоциации	1	29.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §6, выполнить №5	
10	Химические свойства оснований в свете теории электролитической диссоциации	1	29.09		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §7, выполнить №5	
11	Химические свойства солей в свете теории электролитической диссоциации	1	06.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §8, выполнить №7	
12	Понятие о гидролизе солей	1	06.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §9, выполнить №4	
13	Т.Б Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация»	1	13.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §4-9	
14	Обобщение и систематизация знаний по теме «Химические реакции в растворах электролитов»	1	13.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §1-9	
15	Контрольная работа № 1 по теме «Химические реакции в растворах электролитов»	1	20.10			Повторить §1-9	
	Неметаллы и их соединения	26					
16	Общая характеристика неметаллов	1	20.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §10	
17	Общая характеристика элементов VIIA группы — галогенов	1	27.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10		
18	Соединения галогенов	1	27.10		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §11,12	

19	Т.Б Практическая работа № 2. «Изучение свойств соляной кислоты»	1	10.11		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §10-12	
20	Общая характеристика элементов VI А -халькогенов. Сера	1	10.11		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §13	
21	Сероводород и сульфиды	1	17.11		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §14	
22	Кислородные соединения серы	1	17.11		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §15, выполнить№6	
23	Т.Б Практическая работа № 3. «Изучение свойств серной кислоты»	1	24.11		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §13-15	
24	Общая характеристика химических элементов VA группы. Азот	1	24.11		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §16	
25	Аммиак. Соли аммония	1	01.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §17, выполнить№9	
26	Т.Б Практическая работа № 4. «Получение аммиака и изучение его свойств»	1	01.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §16,17	
27	Кислородсодержащие соединения азота	1	08.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §18	
28	Кислородсодержащие соединения азота	1	08.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §18, выполнить №6	
29	Фосфор и его соединения	1	15.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §19	
30	Общая характеристика элементов IV А- группы. Углерод	1	15.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §20	
31	Кислородсодержащие соединения углерода. Промежуточный контроль.	1	22.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10		
32	Т.Б Практическая работа № 5. «Получение углекислого газа и изучение его свойств»	1	22.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §20,21	
33	Углеводороды.	1	29.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §22	
34	Углеводороды.	1	29.12		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §22, выполнить №6	
35	Кислородсодержащие органические соединения	1	12.01		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §23	
36	Кремний и его соединения	1	12.01		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §24	

37	Силикатная промышленность	1	19.01		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §25, создать презентации	
38	Получение неметаллов	1	19.01		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §26	
39	Получение важнейших химических соединений	1	26.01		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §27	
40	Обобщение по теме «Неметаллы и их соединения»	1	26.01		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §10-27	
41	Контрольная работ № 2 по теме «Неметаллы и их соединения»	1	02.02			Повторить § 10-27	
	Металлы и их соединения	17					
42	Положение металлов в Периодической системе, строение атомов и кристаллов	1	02.02		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §28	
43	Общие химические свойства металлов	1	09.02		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §29	
44	Общая характеристика щелочных металлов	1	09.02		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §30	
45	Общая характеристика щелочных металлов	1	16.02		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §30, выполнить №4	
46	Общая характеристика щелочноземельных металлов	1	16.02		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §31	
47	Общая характеристика щелочноземельных металлов	1	01.03		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §31, выполнить №5	
48	Жёсткость воды и способы её устранения	1	01.03		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §32	
49	Т.Б Практическая работа № 6. «Получение жесткой воды и способы её устранения»	1	15.03		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §32	
50	Алюминий и его соединения	1	15.03		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §33	
51	Железо и его соединения	1	22.03		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10		
52	Железо и его соединения	1	22.03		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §34	
53	Т.Б Практическая работа № 7 «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»	1	05.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §28-34	
54	Коррозия металлов и способы защиты от неё	1	05.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §35	
55	Металлы в природе. Понятие о металлургии	1	12.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §36	

56	Металлы в природе. Понятие о металлургии	1	12.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §36, выполнить №7	
57	Обобщение знаний по теме «Металлы»	1	19.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §28-36	
58	Контрольная работ № 3 по теме «Металлы»	1	19.04			Повторить §28-36	
	Химия и окружающая среда	2					
59	Химическая организация планеты Земля	1	26.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §37	
60	Охрана окружающей среды от химического загрязнения	1	26.04		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §38	
	Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к основному государственному экзамену (ОГЭ)						
61	Вещества	1	03.05		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §39	
62	Химические реакции	1	03.05		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §40	
63	Основы неорганической химии	1	03.05		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §41	
64	Основы неорганической химии	1	17.05		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Изучить §41	
65	Повторение и обобщение. Подготовка к контрольной работе	1	17.07		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §39-41	
66	Повторение и обобщение. Подготовка к контрольной работе	1	17.05		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §1-40	
67	Административная контрольная работа «Итоговая по курсу основной школы»	1	24.05		№1,2,3,4,5,6,7,8,9,10	Повторить §1-40	
68	Анализ контрольной работы. Подведение итогов года.	1	24.05				