

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Министерство образования Саратовской области


Администрация МО Аркадакского муниципального района

МБОУ "СОШ с. Семеновка"

РАССМОТРЕНО


Руководитель МО

естественно-математического
цикла


Гарантина Ж.Ф.
Протокол № 1 от «31» 08
2023 г.

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора
по УВР


Сергеева Н.Б.
Протокол № 1 от «31» 08
2023 г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор школы


Михайлов
Протокол № 1 от «31» 08
2023 г.



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

учебного предмета «химия»

для обучающихся 9 класса

с. Семеновка

2023 г.

Календарно-тематическое планирование химии в 9 классе

№ п/п	Тема урока	Кол-во часов	Дата проведения		Д.з.	Примечание
			план	факт		
Тема. Повторение основных вопросов курса 8 класса - 5 часов						
1	Классификация химических соединений.	1	4.09		§1	
2	Классификация химических реакций по различным основаниям.	1	6.09		§2	
3	Классификация химических реакций по различным основаниям.	1	11.09		§2	
4	Понятие о скорости реакции. Катализ.	1	13.09		§3	
5	Понятие о скорости реакции. Катализ.	1	18.09		§3	
Химические реакции в растворах (10 ч)						
6.	Электролитическая диссоциация.	1	20.09		§4	
7.	Основные положения теории электролитической диссоциации (ТЭД).	1	25.09		§5	
8.	Химические свойства кислот как электролитов.	1	27.09		§6	
9.	Химические свойства кислот как электролитов.	1	2.10		§6	
10.	Химические свойства оснований как электролитов.	1	4.10		§7	
11.	Химические свойства солей как электролитов.	1	9.10		§8	
12.	Понятие о гидролизе солей.	1	11.10		§9	
13.	Практическая работа № 1. Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация».	1	16.10		стр.52	
14.	Обобщение и систематизация знаний по теме «Химические реакции в растворах электролитов».	1	18.10		повт §6,7,8	
15.	Контрольная работа № 1 по теме «Химические реакции в растворах электролитов».	1	23.10		повт. §9	
Неметаллы и их соединения (25 ч)						
16.	Общая характеристика неметаллов.	1	25.10		§10	
17.	Общая характеристика элементов VIIA-группы – галогенов.	1	8.11		§11	
18.	Соединения галогенов.	1	13.11		§12	
19.	Практическая работа № 2. Изучение свойств соляной кислоты.	1	15.11		стр.72	
20.	Халькогены . Сера.	1	20.11		§13	
21.	Сероводород и сульфиды.	1	22.11		§14	
22.	Кислородные соединения серы.	1	27.11		§15	
23.	Практическая работа № 3. Изучение свойств серной кислоты.	1	29.11		стр. 86	
24.	Общая характеристика химических элементов VA-группы. Азот.	1	4.12		§16	
25.	Аммиак. Соли аммония.	1	6.12		§17	

26.	Практическая работа № 4. Получение аммиака и изучение его свойств.	1	11.12		стр.94	
27.	Кислородные соединения азота.	1	13.12		§18, стр 95-96	
28.	Кислородные соединения азота.	1	18.12		§18,стр. 96-99	
29.	Фосфор и его соединения.	1	20.12		§19	
30.	Общая характеристика элементов IVA- группы. Углерод.	1	25.12		§20	
31.	Кислородные соединения углерода.	1	27.12		§21	
32.	Практическая работа № 5. Получение углекислого газа и изучение его свойств.	1	10.01		стр. 115	
33.	Углеводороды.	1	15.01		§22	
34.	Кислородсодержащие органические соединения.	1	17.01		§23	
35.	Кремний и его соединения.	1	22.01		§24	
36.	Силикатная промышленность.	1	24.01		§25	
37.	Получение неметаллов.	1	29.01		§26	
38.	Получение важнейших химических соединений неметаллов.	1	31.01		§27	
39.	Обобщение по теме «Неметаллы и их соединения».	1	5.02		повт. §13, 16,20	
40.	Контрольная работа № 2 по теме «Неметаллы и их соединения».	1	7.02		повт. §22	
Металлы и их соединения (16 ч)						
41.	Общая характеристика металлов.	1	12.02		§28	
42.	Химические свойства металлов.	1	14.02		§29	
43.	Общая характеристика элементов IA- группы.	1	19.02		§30	
44.	Общая характеристика элементов IA- группы.	1	21.02		§30	
45.	Общая характеристика элементов IIА- группы.		26.02		§31	
46.	Общая характеристика элементов IIА- группы.		28.02		§31	
47.	Жесткость воды и способы ее устранения.	1	4.03		§32	
48.	Практическая работа № 6. Жесткость воды и способы ее устранения.	1	6.03		стр. 166	
49.	Алюминий и его соединения.	1	11.03		§33	
50.	Железо и его соединения.	1	13.03		§34	
51.	Железо и его соединения.	1	18.03		§34	
52.	Практическая работа №7. Решение экспериментальных задача по теме «Металлы».	1	20.03		стр. 177	
53.	Коррозия металлов и способы защиты от неё.	1	1.04		§35	

54.	Металлы в природе. Понятие о металлургии.	1	3.04		§36	
55.	Металлы в природе. Понятие о металлургии.	1	8.04		§36	
56.	Обобщение знаний по теме «Металлы».	1	10.04		повт. §29,30	
57.	Контрольная работа № 3 по теме «Металлы».	1	15.04		повт. §33,34	
Химия и окружающая среда (2 ч)						
58.	Химический состав планеты Земля.	1	17.04		§37	
59.	Охрана окружающей среды от химического загрязнения.	1	22.04		§38	
Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к Основному государственному экзамену (ОГЭ) (9 ч)						
60.	Вещества.	1	24.04		§39	
61.	Химические реакции.	1	29.04		§40	
62.	Основы неорганической химии.	1	6.05		повт.§1-3	
63.	Основы неорганической химии.	1	8.05		повт.§4-5	
64.	Повторение и обобщение по теме. Подготовка к контрольной работе.	1	13.05		повт.§6-7	
65.	Контрольная работа № 4 (итоговая по курсу основной школы).	1	15.05		повт.§8-9	
66.	Анализ контрольной работы. Подведение итогов.	1	20.05		повт.§10-11	
67.	Подготовка к Основному государственному экзамену (ОГЭ).	1	22.05		повт.§12-13	
68.	Подготовка к Основному государственному экзамену (ОГЭ).	1	22.05		повт.§14-15	