

Согласовано
заместитель директора по УВР

Тороваева

«30» 08 20 18 г.

Поурочно-тематическое планирование.

ХИМИЯ

(наименование учебного курса, предмета)

9 класс (68 часов)

(класс, количество часов)

Соврасухина Т.И.

(ФИО учителя-разработчика)

Поурочно-тематическое планирование по химии

9 класс

№	Наименование разделов и тем	Дата	Контрольные работы	Практические работы
Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева – 10 ч				
1	Характеристика химического элемента по его положению в периодической системе.	3.09 -8.09.18		
2	Свойства оксидов, оснований, кислот, солей в свете ТЭД и процессов окисления и восстановления	3.09 -8.09.18		
3	Амфотерные оксиды и гидроксиды	10.09 – 15.09		
4	Понятие о переходных элементах. Генетический ряд переходного элемента	10.09 – 15.09		
5	Периодический закон и периодическая система химических элементов.	17.09 – 22.09		
6	Химическая организация живой и неживой природы	17.09 – 22.09		
7	Классификация химических реакций по различным признакам	24.09 – 29.09		
8	Понятие о скорости химической реакции. Катализаторы	24.09 – 29.09		
9	Обобщение и систематизация знаний по теме.	1.10 – 6.10		
10	Контрольная работа №1	1.10 – 6.10	Кр.р.№1	
Металлы- 16ч				
11	Положение металлов в периодической системе и особенности строения их атомов. Общие физические свойства металлов.	8.10. – 13.10		
12	Химические свойства металлов.	8.10. – 13.10		
13	Металлы в природе. Общие способы их получения.	15.10.- 20.10		
14	Сплавы, их свойства и значение.	15.10.- 20.10		
15	Понятие о коррозии металлов.	22.10 – 27.10		
16	Общая характеристика элементов IA группы.	22.10 – 27.10		
17	Соединения щелочных металлов	6.11 – 10.11		

18	Щелочноземельные металлы.	6.11 – 10.11		
19	Соединения щелочноземельных металлов.	12.11 – 17.11		
20	Алюминий и его соединения	12.11 – 17.11		
21	Применение алюминия и его соединений	19.11 – 24.11		
22	Железо и его соединения	19.11 – 24.11		
23	Генетические ряды Fe ²⁺ и Fe ³⁺	26.11 – 1.12		
24	Значение соединений железа и его сплавов.	26.11 – 1.12		
25	Обобщающий урок по теме «Металлы»	3.12 – 8.12		
26	Контрольная работа №2 по теме «Металлы»	3.12 – 8.12	Кр.р.№2	
Практикум №1 – 2ч.				
27	Практическая работа № 1 Решение экспериментальных задач на распознавание и получение соединений металлов.	10.12 – 15.12		Пр.р.№1
28	Практическая работа № 1 Решение экспериментальных задач на распознавание и получение соединений металлов.	10.12 – 15.12		Пр.р. №1
Неметаллы – 27ч.				
29	Общая характеристика неметаллов.	17.12 – 22.12		
30	Общие химические свойства неметаллов. Неметаллы в природе и способы их получения.	17.12 – 22.12		
31	Водород.	24.12 – 28.12		
32	Вода.	24.12 – 28.12		
33	Общие свойства галогенов.	9.01 – 12.01.		
34	Соединения галогенов.	9.01 – 12.01.		
35	Кислород.	14.01 – 19.01		
36	Сера, ее физические и химические свойства.	14.01 – 19.01		
37	Соединения серы.	21.01 – 26.01		
38	Серная кислота как электролит и ее соли.	21.01 – 26.01		
39	Серная кислота как окислитель. Получение и применение серной кислоты.	28.01 – 2.02		
40	Азот и его свойства.	28.01 – 2.02		

41	Аммиак и его свойства.	4.02 – 9.02		
42	Соли аммония.	4.02 – 9.02		
43	Оксиды азота. Азотная кислота как электролит, ее применение.	11.02 – 16.02		
44	Азотная кислота как окислитель, ее получение.	11.02 – 16.02		
45	Азотные удобрения	18.02 – 28.02		
46	Фосфор. Соединения фосфора.	18.02 – 28.02		
47	Фосфорные удобрения	1.03. – 7.03		
48	Углерод.	1.03. – 7.03		
49	Оксиды углерода.	11.03 – 16.03		
50	Угольная кислота ее соли. Жесткость воды и способы ее устранения.	11.03 – 16.03		
51	Кремний.	18.03 – 23.03		
52	Соединения кремния.	18.03 – 23.03		
53	Силикатная промышленность.	1.04 – 6.04		
54	Обобщающий урок «Неметаллы».	1.04 – 6.04		
55	Контрольная работа № 3 по теме «Неметаллы».	8.04 – 13.04	Кр.р.№3	
Практикум № 2 -3ч.				
56	Практическая работа №2 Решение экспериментальных задач по теме: «Подгруппа галогенов»	8.04 – 13.04		Пр.р.№2
57	Практическая работа №3 Решение экспериментальных задач по теме: «Подгруппа кислорода».	15.04 – 20.04		Пр.р.№3
58	Практическая работа №4 по теме: «Получение, собиранье и распознавания газов».	15.04 – 20.04		Пр.р.№4
Обобщение знаний по химии за курс основной школы – 10 ч.				
59	Периодический закон и Периодическая система в свете теории строения атома.	22.04 – 27.04		
60	Периодический закон и Периодическая система в свете теории строения атома.	22.04 – 27.04		
61	Виды химической связи и типы кристаллических решеток.	29.04 – 4.05		
62	Классификация химических реакций по различным признакам.	29.04 – 4.05		
63	Диссоциация электролитов в водных растворах. Ионные уравнения реакций.	6.05 – 11.05		

64	Окислительно-восстановительные реакции.	6.05 – 11.05		
65	Классификация и свойства неорганических веществ.	13.05 – 18.05		
66	Классификация и свойства неорганических веществ.	13.05 – 18.05		
67	Контрольная работа №4 за курс основной школы.	20.05 – 25.05	Кр.р.№4	
68	Итоговый урок	27.05 – 30.05		