

**Календарно – тематическое планирование 8 класс «Химия» (68 ч., 2 часа в неделю)**

№ урока	№ урока в теме	Тема	Дата
<b>Начальные понятия и законы химии (20 +1ч)</b>			
1	1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека.	
2	2	Методы изучения химии.	
3	3	Агрегатные состояния веществ.	
4	4	<i>Практическая работа №1</i> «Правила техники безопасности и некоторые виды работ в химической лаборатории».	
5	5	<i>Практическая работа №2</i> «Наблюдение за горящей свечой».	
6	6	Физические явления — как основа разделения смесей в химии.	
7	7	<i>Практическая работа №3</i> «Анализ почвы».	
8	8	Атомно-молекулярное учение. Химические элементы.	
9-10	9-10	Знаки химических элементов. Периодическая таблица химических элементов Д. И. Менделеева.	
11-12	11-12	Химические формулы.	
13-14	13-14	Валентность.	
15	15	Химические реакции.	
16-17	16-17	Химические уравнения.	
18	18	Типы химических реакций.	
19	19	Повторение и обобщение по теме: «Начальные понятия и законы химии».	
21	21	<i>Контрольная работа №1</i> по теме: «Начальные понятия и законы химии».	
<b>Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии (18 +1ч)</b>			
22	1	Воздух и его состав.	
23	2	Кислород.	

24	3	<i>Практическая работа №4</i> «Получение, соби́рание и распознавание кислорода».	
25	4	Оксиды.	
26	5	Водород.	
27	6	<i>Практическая работа №5</i> «Получение, соби́рание и распознавание водорода».	
28-29	7-8	Кислоты.	
30	9	Соли.	
31-32	10-11	Количество вещества.	
33	12	Молярный объём газов.	
34-35	13-14	Расчёты по химическим уравнениям.	
36	15	Вода. Основания.	
37-38	16-17	Растворы. Массовая доля растворённого вещества.	
39	18	<i>Практическая работа №6</i> «Приготовление раствора заданной массовой долей растворённого вещества».	
40	19	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии».	
<b>Основные классы неорганических соединений (10ч)</b>			
41	1	Оксиды, их классификация химические и свойства.	
42	2	Основания, их классификация и химические свойства.	
43-44	3-4	Кислоты, их классификация и химические свойства.	
45-46	5-6	Соли, их классификация и химические свойства.	
47	7	Генетическая связь между классами неорганических соединений.	
48	8	<i>Практическая работа №7</i> «Решение экспериментальных задач по теме: «Основные классы неорганических соединений»».	
49	9	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Основные классы неорганических соединений».	
50	10	<i>Контрольная работа №2</i> по теме: «Основные классы неорганических соединений».	

<b>Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.</b>			
<b>Строение атома (8 ч)</b>			
51	1	Естественные семейства химических элементов. Амфотерность.	
52	2	Открытие периодического закона Д. И. Менделеевым.	
53	3	Основные сведения о строении атомов.	
54	4	Строение электронных оболочек атомов.	
55-56	5-6	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	
57	7	Характеристика элемента по его положению в периодической системе.	
58	8	Значение периодического закона и периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева.	
<b>Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (8 ч)</b>			
59	1	Ионная химическая связь.	
60	2	Ковалентная химическая связь.	
61	3	Ковалентная неполярная и полярная химическая связь.	
62	4	Металлическая химическая связь.	
63	5	Степень окисления.	
64	6	Окислительно-восстановительные реакции.	
65	7	Обобщение и систематизация знаний по темам: «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома» и «Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции».	
66	8	Решение задач по темам: «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома» и «Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции».	
67	9	<i>Контрольная работа №3</i> Итоговая контрольная работа	
68	1	Резервное время	

**Календарно – тематическое планирование 9 класс (68 ч., 2 часа в неделю)**

№ урока	№ урока в теме	Тема	Дата
<b>Повторение и обобщение сведений по курсу 8 класса. Химические реакции (5 ч)</b>			
1-2	1-2	Классификация неорганических веществ и их номенклатура	
3-4	3-4	Классификация химических реакций по различным основаниям	
5	5	Понятие о скорости химической реакции. Катализ	
<b>Химические реакции в растворах (10 ч)</b>			
6	1	Электролитическая диссоциация	
7	2	Основные положения теории электролитической диссоциации	
8-9	3-4	Химические свойства кислот как электролитов	
10	5	Химические свойства оснований как электролитов	
11	6	Химические свойства солей как электролитов	
12	7	Понятие о гидролизе солей	
13	8	<i>Практическая работа №1.</i> Решение экспериментальных задач по теме: «Электролитическая диссоциация»	
14	9	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Химические реакции в растворах электролитов»	
15	10	<b>Контрольная работа №1</b> по теме: «Химические реакции в растворах электролитов»	
<b>Неметаллы и их соединения (25 +2ч)</b>			
16	1	Общая характеристика неметаллов	
17	2	Общая характеристика элементов VIIA-группы — галогенов	
18	3	Соединения галогенов	
19	4	<i>Практическая работа №2</i> Изучение свойств соляной кислоты	
20-21	5-6	Общая характеристика элементов VIA-группы - халькогенов. Сера.	
22	7	Сероводород и сульфиды	
23	8	Кислородные соединения серы	

24	9	<i>Практическая работа №3</i> Изучение свойств серной кислоты	
25-26	10-11	Общая характеристика химических элементов VA-группы. Азот	
27	12	Аммиак. Соли аммония	
28	13	<i>Практическая работа №4</i> Получение аммиака и изучение его свойств	
29	14	Кислородные соединения азота	
30	15	Фосфор и его соединения	
31-32	16-17	Общая характеристика элементов IVA- группы. Углерод	
33	18	Кислородные соединения углерода	
34	19	<i>Практическая работа №5</i> Получение углекислого газа и изучение его свойств	
35	20	Углеводороды	
36	21	Кислородсодержащие органические соединения	
37	22	Кремний и его соединения	
38	23	Силикатная промышленность	
39	24	Получение неметаллов	
40	25	Получение важнейших химических соединений неметаллов	
41	26	Обобщение по теме: «Неметаллы и их соединения»	
42	27	<b>Контрольная работа № 2</b> по теме: «Неметаллы и их соединения»	
<b>Металлы и их соединения (16 ч)</b>			
43	1	Общая характеристика металлов	
44	2	Химические свойства металлов	
45-46	3-4	Общая характеристика элементов IA-группы	
47-48	5-6	Общая характеристика IIA-группы	
49	7	Жёсткость воды и способы её устранения	
50	8	<i>Практическая работа №6</i> Жёсткость воды и способы её устранения	
51	9	Алюминий и его соединения	
52	10-11	Железо и его соединения	
53	12	<i>Практическая работа №7</i>	

		Решение экспериментальных задач по теме: «Металлы»	
54	13	Коррозия металлов и способы защиты от неё	
55	14	Металлы в природе. Понятие о металлургии	
56	15	Обобщение знаний по теме «Металлы»	
57	16	<b>Контрольная работа № 3</b> по теме: «Металлы»	
<b>Химия и окружающая среда (2 ч)</b>			
58	1	Химический состав планеты Земля	
59	2	Охрана окружающей среды от химического загрязнения	
<b>Обобщение знаний по химии за курс основной школы (7 ч)</b>			
60	1	Вещества	
61-62	2-3	Химические реакции	
63-64	4-5	Основы неорганической химии	
65-66	6	Повторение и обобщение по теме: «Обобщение знаний по химии за курс основной школы»	
67	7	<b>Контрольная работа №4</b> Итоговая контрольная работа по курсу основной школы	
68	1	Резервное время	

