

**Тематическое планирование по химии
9 класс**

№	Наименование разделов тем	Количество часов	Характеристика основных видов деятельности	Планируемые результаты	Формы контроля	ЭОР
1	Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курс 9 класса.	6	<ul style="list-style-type: none"> - описание свойств химических элементов на основании положения в периодической системе и особенностей строения их атомов; - изображение схем образования различных типов связи; - составление уравнений химических реакций, характеризующих свойства основных классов неорганических соединений. 	<p>Знать основные химические понятия: химический элемент, атом, молекула, ион, изотопы. Химическая связь и ее виды, типы кристаллических решеток. Знать определения основных классов неорганических соединений.</p> <p>Уметь определять тип химической связи и тип кристаллической решетки, объяснять зависимость свойств веществ от их состава и строения. Уметь характеризовать свойства оксидов, оснований, кислот, солей в свете ТЭД.</p>	Проверочная работа	<p>CD ROM Химия 9 класс</p> <p>Мультимедийное приложение к учебнику.</p> <p>Раздел: Повторение изученного.</p>
2	Металлы	15	<ul style="list-style-type: none"> - описание свойств металлов на основании положения в периодической системе и особенностей строения их атомов; - составление уравнений химических реакций, 	<p>Знать особенности строения атомов металлов, их свойства. Понятие «коррозия» металлов, основные способы получения, химические свойства щелочных, щелочноземельных,</p>	Контрольная работа	<p>CD ROM Химия 9 класс</p> <p>Мультимедийное приложение к учебнику.</p> <p>Раздел: Металлы</p>

			характеризующих свойства металлов их соединений; - решение расчетных задач.	амфотерных металлов. Уметь характеризовать свойства металлов и их соединений, записывать уравнения соответствующих реакций, в том числе окислительно-восстановительных.		
3	Практикум №1 Свойства металлов и их соединений	3	проведение и описание эксперимента.	Знать правила техники безопасности при работе с химическими веществами и лабораторным оборудованием. Уметь использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности, безопасной работы с веществами.	Практическая работа	
4	Неметаллы	23	- описание свойств неметаллов на основании положения в периодической системе и особенностей строения их атомов; - составление уравнений химических реакций, характеризующих свойства неметаллов и их соединений; - решение расчетных задач.	Знать положение неметаллов в периодической системе, особенности строения атомов неметаллов, их свойства. Особенности химических свойств азотной и концентрированной серной кислот. Уметь составлять уравнения соответствующих реакций, в том числе окислительно-восстановительных, характеризовать свойства соединений неметаллов.	Контрольная работа	CD ROM Химия 9 класс Мультимедийное приложение к учебнику. Раздел: Неметаллы
5	Практикум №2	3	проведение и описание	Знать правила техники	Практическая	

	Свойства неметаллов и их соединений.		эксперимента	безопасности при работе с химическими веществами и лабораторным оборудованием. Уметь использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности, безопасной работы с веществами.	работа	
6	Органические соединения	10	<ul style="list-style-type: none"> - объяснение особенностей строения органических соединений; - изображение моделей молекул органических веществ; - написание уравнений реакций, характеризующих свойства органических веществ; - решение расчетных задач. 	Знать особенности строения органических соединений, основные положения теории химического строения А.М. Бутлерова. Состав, изомерию, номенклатуру, свойства основных классов органических соединений. Уметь записывать структурные формулы важнейших представителей различных классов, записывать уравнения реакций с их участием.		CD ROM Химия 8-9 класс Введение в органическую химию
7	Обобщение знаний за курс основной школы	8	<ul style="list-style-type: none"> - описание свойств химических элементов на основании положения в периодической системе и особенностей строения их атомов; - изображение схем образования различных типов связи; - объяснение 	Знать основные классы неорганических и органических соединений Уметь определять принадлежность веществ к различным классам неорганических и органических соединений, характеризовать свойства, записывать уравнения		

			особенностей строения органических соединений; - составление уравнений химических реакций, характеризующих свойства основных классов неорганических и органических соединений;	химических реакций, решать расчетные задачи.		
--	--	--	---	--	--	--

**Календарно-тематическое планирование по химии
9 класс**

№	Наименование уроков, тем	Количество часов	Дата проведения		Домашнее задание	Примечание
			по плану	факт		
Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курс 9 класса – 6ч						
1	Характеристика хим. элемента по его положению в периодической системе.	1			§ 1 упр. 3, 6, 10.	
2	Свойства оксидов, оснований, кислот, солей в свете ТЭД и процессов окисления и восстановления	1			§2 упр. 3	
3	Генетические ряды металлов и неметаллов.	1			§2 упр. 2	
4	Понятие о переходных элементах.	1			§2, упр.1	

5	Амфотерность, Генетический ряд переходного элемента	1			§2 упр. 4	
6	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева	1			§3	
Металлы – 15ч						
7	Положение металлов в периодической системе Д.И. Менделеева	1			§5, упр. 2	
8	Металлическая кристаллическая решетка и металлическая химическая связь.	1			§6.	
9	Общие физические свойства металлов.	1			§6	
10	Химические свойства металлов.	1			§8, упр. 5-7.	
11	Сплавы, их свойства, значение.	1			§7,	
12	Коррозия металлов, способы борьбы с ней	1			§ 10	
13	Общая характеристика щелочных металлов, их свойства и применение.	1			§ 11	
14	Соединения щелочных металлов, их свойства и применение.	1			§11 упр. 1	
15	Щелочноземельные металлы, их свойства и	1			§12,	

	применение.				упр.4- 5	
16	Алюминий и его соединения	1			§13 упр.5-6	
17	Применение алюминия и его соединений	1			§13,	
18	Железо и его применение	1			§14 упр. 1-2	
19	Значение соединений железа и его сплавов	1			§14 упр. 4	
20	Обобщающий урок по теме «Металлы»					
21	Контрольная работа №1 по теме «Металлы»	1			§9, упр. 2.	
Практикум №1 «Свойства металлов и их соединений – 3ч						
22	Практическая работа № 1 «Осуществление цепочки химических превращений металлов».	1			Стр. 84	
23	Практическая работа № 2 «Получение и свойства соединений металлов».	1			Стр.85	
24	Практическая работа № 3 «Решение экспериментальных задач на распознавание и получение веществ».	1			Стр.86	
Неметаллы – 23 ч						
25	Общая характеристика неметаллов	1			§15	
27	Кристаллическое строение неметаллов - простых веществ. Аллотропия.	1			§15,	
28	Физические свойства неметаллов	1			§15,16	

29	Водород. Физические и химические свойства, получение и применение	1			§17, упр. 3-4	
30	Общие свойства галогенов.	1			§ 18	
31	Основные соединения галогенов, их свойства	1			§ 19 упр.4	
32	Применение галогенов их соединений в народном хозяйстве	1			§ 20 упр.1	
33	Сера – простое вещество.	1			§22, упр.3	
34	Соединения серы. Серная кислота и ее соли, их применение	1			§23, упр.2	
35	Производство серной кислоты.	1			§23 упр. 3-8	
36	Азот – простое вещество	1			§23	
37	Аммиак, его строение, свойства, получение	1			§24, упр. 1,2,3.	
38	Соли аммония.	1			§ 25 упр.7-9	
39	Азотная кислота, ее свойства, применение.	1			§ 26 упр. 4	
40	Азотные удобрения	1			§27 упр. 2	
41	Фосфор. Соединения фосфора.	1			§27.	
42	Биологическое значение фосфора, применение	1			§28	

					упр. 2-4.	
43	Углерод. Оксиды углерода.	1			§ 28	
44	Угольная кислота ее соли.	1			§ 29, 30 упр.8	
45	Кремний. Оксид кремния. Силикаты	1			§ 30 упр.6	
46	Обобщающий урок «Неметаллы».	1			§31, упр. 3-4	
47	Контрольная работа № 2 по теме «Неметаллы».	1			§17-30.	
Практикум №2 по теме: « Свойства неметаллов»-3ч						
48	Практическая работа №4 Решение экспериментальных задач по теме: «Подгруппа кислорода»	1			Стр.187	
49	Практическая работа №5 Решение экспериментальных задач по теме: «Подгруппа азота и углерода».	1			Стр.188-189	
50	Практическая работа №6 по теме: «Получение, собиание и распознавания газов».	1			Стр.189-190	
Органические соединения – 10 ч						
51	Вещества органические и неорганические, их многообразие.	1			§ 32	
52	Теория строения органических веществ А,М Бутлерова	1			§ 32	
53	Предельные углеводороды.	1			§ 33	
54	Непредельные углеводороды. Этилен и его гомологи.	1			§ 34	

55	Понятие о спиртах, их применение	1			§ 35	
56	Понятие об альдегидах, их значение	1			§ 35	
57	Карбоновые кислоты, их свойства и применение	1			§36, упр. 2.	
58	Понятие о сложных эфирах, жирах	1			§36, 37	
59	Понятие об аминокислотах. Белки.	1			§38	
60	Понятие об углеводах, их биологической роли.	1			§39	
Обобщение знаний за курс основной школы – 8 ч						