

Муниципальное общеобразовательное учреждение «Ясенковская основная общеобразовательная школа муниципального образования
Арсеньевский район»

Рассмотрено
педагогическим советом ОУ
Протокол № 7
от «31» августа 2016 г.



Учебно-тематическое планирование
ПО ХИМИИ

Классы 8

Всего часов на учебный год 102 часа

Количество часов в неделю 3 часа

Практических работ – 6; контрольных работ – 4

Планирование составлено на основе примерной программы основного общего образования по химии, Москва, Просвещение, 2010г, соответствующей Федеральному компоненту ГОС по химии с учетом авторской программы Гара Н.Н. Химия. Рабочие программы. Предметная линия учебников Г.Е.Рудзитеса, Ф.Г.Фельдмана 8-9 классы. Пособие для учителей общеобразовательных учреждений, Москва, Просвещение, 2011г., утвержденной решением педагогического совета от 02.09.2013 №8, приказ № 101 от 02.09.2013г.

Учебник: Рудзитес Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия 8 класс, М., Просвещение, 2010г

*Составлено
Карасевой Ларисой Александровной
учителем химии и биологии,
стаж работы 12 лет.*

д.Ясенки Арсеньевского района Тульской области

№	Дата проведения	Содержание (тема)	Домашнее задание	оборудование	
1.	1 н.	Тема 1. Первоначальные химические понятия (31 ч) <i>Химия как часть естествознания. Химия наука о веществах, их строении, свойствах и превращениях. Вещество.</i> Свойства веществ.	§1		
2.		<i>Методы познания веществ и химических явлений. Наблюдение, описание, измерение, эксперимент, моделирование. Методы анализа веществ.</i>	Записи в тетр.		
3.		Практическая работа №1. «Правила работы в школьной лаборатории. Правила безопасности. Лабораторная посуда и оборудование».	Стр.48,50	Хим.посуда,пробирко держатели,штативы	
4.	2 н.	<i>Чистые вещества и смеси веществ. Природные смеси: воздух, природный газ, нефть, природные воды.</i> Способы очистки веществ: отстаивание, фильтрование, выпаривание, кристаллизация, дистилляция, хроматография.	§2		
5.		Практическая работа №2. «Разделение смесей. Очистка веществ. Фильтрование. Получение кристаллов соли. Очистка загрязненной поваренной соли».	Стр.51	Смесь жел.опил. и деревян. Фарфор.чашки, плитка, хим.стаканы,фильтр. воронки,соль,песок	
6.		Физические и химические явления			
7.	3 н.	<i>Химические реакции. Условия и признаки химических реакций.</i>	§3	Пробирки и реактивы	
8.		<i>Атомы и молекулы.</i> Атомно-молекулярное учение. Вещества молекулярного и немолекулярного строения.	§4,13		
9.		<i>Простые и сложные вещества. Химический элемент</i>	§5		
10.	4 н.	<i>Язык химии. Знаки химических элементов.</i>	§6,8	Табл.Менделеева	
11.		<i>Относительная атомная масса. Атомная единица массы.</i>	§7		
12.		<i>Закон постоянства состава веществ.</i>	§9		
13.	5 н.	<i>Относительная молекулярная масса. Химические формулы.</i>	§10		
14-15.		Расчетные задачи: «Вычисление относительной молекулярной			

16.	6 н.	массы вещества по его формуле».			
17.		Массовая доля химического элемента в соединении.			
18.		Расчетные задачи: <i>«проведение расчетов на основе формул: вычисление массовой доли химического элемента в веществе».</i>			
19.	7 н.	Расчетные задачи: «Установление простейшей формулы вещества по массовым долям элементов».			
20.		<i>Понятие о валентности.</i> Составление химических формул по валентности.	§11		
21.		Определение валентности элементов по формулам их соединений.	§12		
22.		Атомно-молекулярное учение. Жизнь и деятельность М.В.Ломоносова.	§13		
23.	8 н.	<i>Сохранения массы веществ при химических реакциях.</i>	§14		
24.		Химические уравнения	§15		
25.		<i>Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ.</i>	§16		
26-27.	9 н.	<i>Количества вещества, моль. Молярная масса.</i>	§17		
28-29.		10 н.	Решение расчетных задач по теме: «Моль. Молярная масса».	§1-8 повт.	
30.		<i>Проведение расчетов на основе формул и уравнений реакций: количества вещества, массы по количеству вещества, масс одного из реагентов или продуктов реакции.</i>	§9-17 повт.		
31.	11 н.	Обобщение материала по теме: «Первоначальные химические понятия».			
32.		Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия» Тема 2. Кислород (8 ч)			
33.	12 н.	<i>Свойства простых веществ неметаллов. Кислород.</i> Общая характеристика и нахождение в природе. Получение кислорода и его физические свойства. круговорот кислорода в природе.	§18,19,21		
34.		Химические свойства кислорода. Горение. Оксиды.	§20		
35.		<i>Озон.</i> Свойства и применение.			
		Практическая работа №3. «Получение газообразных веществ.	Стр.70		

36.		Получение и свойства кислорода». Воздух и его состав. Защита атмосферного, воздуха от загрязнения. Медленное окисление.	§22,24(3)	Пробирка, пробка с газоотводной трубкой, стакан, спиртовка, штатив. KMnO ₄
37.	13 н.	Тепловой эффект химических реакций.	§23	
38.		Решение расчетных задач по термохимическим уравнениям.	§24(1,2)	
39.		Топливо и способы его сжигания		
40.		14 н.	Тема 3. Водород (3 ч) Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. . Применение	
41.	Химические свойства водорода.		§27, повт. §18-27	
42.	Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород»			
43.	15 н.		Тема 4. Растворы. Вода (9 ч) Вода — растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде	
44.		Концентрация растворов. Массовая доля растворенного вещества.	§28(3,4)	
45.		Расчетные задачи: <i>«проведение расчетов массовой доли растворенного вещества в растворе на основе формул».</i>	Стр.88	
46.		16 н.	Расчетные задачи: «Вычисление массы растворенного вещества и воды для приготовления раствора определенной концентрации».	
47.	<i>Экспериментальные основы химии. Приготовление растворов. Практическая работа №4.</i> Приготовление растворов солей, с определенной массовой долей растворенного вещества		§29	
48.	<i>Вода. Понятие о химическом анализе и синтезе Качественный и количественный состав вещества..</i> Вода в природе и способы ее очистки. Аэрация воды.			
49.	17 н.		Физические и химические свойства воды. Круговорот воды в природе.	§29, повт. §23-28
50.		Обобщение материала по теме: «Кислород. Водород. Растворы. Вода».		
51.		Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Растворы. Вода» Тема 5. Основные классы неорганических соединений (16ч)		
				Соль, вода, весы, мерные стаканы, колбы

52.	18 н.	<i>Основные классы неорганических веществ.</i> Оксиды. Классификация. Номенклатура. Получение.	§30		
53.		<i>Свойства оксидов.</i> Применение	§30		
54.		Основания. Классификация. Номенклатура. Получение	§31(1,2)		
55.	19 н.	<i>Свойства оснований:</i> физические и химические .Реакция нейтрализации.	§31(3)		
56.		Кислоты. Классификация. Номенклатура. Физические свойства и получение.	§32(1-5)		
57.		<i>Свойства кислот.</i> Вытеснительный ряд металлов Н.Н.Бекетова.	§32(6)		
58.	20 н.	Отработка умений и навыков в написании химических реакций с использованием знаний хим. свойств кислот.			
59.		<i>Определение характера среды.Индикаторы.</i>			
60.		Соли. Классификация. Номенклатура. Способы получения солей	§33 (1-3)		
61.	21 н.	Физические и химические свойства солей	§33(4-5)		
62-64.	22 н.	Генетическая связь между основными классами неорганических соединений	§33(6)		
65.		Практическая работа №5. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	Стр.114		
66.		Обобщение и повторение материала по теме: «Основные классы неорганических соединений».			
67.	23 н.	Контрольная работа №3 по теме «Основные классы неорганических соединений» Тема 6. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, Строение атома (8 ч)			
68.		Первые попытки классификации химических элементов. Амфотерные соединения.	§34(1,2)		
69.		Понятие о группах сходных элементов.	§34(3)		
70.	24 н.	<i>Периодический закон Д. И. Менделеева.</i>	§35		
71.		<i>Периодическая система химических элементов. Группы и периоды.</i>	§36		
72.		<i>Строение атома. Ядро (протоны, нейтроны) и электроны.. Изотопы.</i> Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом	§37(1-4)		

73	25 н.	ядра. <i>Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов периодической системы Д. И. Менделеева.</i> Современная формулировка периодического закона	§37 (5)		
74.		Состояние электронов в атомах. Периодическое изменение свойств химических элементов в периодах и главных подгруппах.	§37(6)		
75.		Короткий и длинный варианты периодической системы. Значение периодического закона. Жизнь и деятельность Д. И. Менделеева.	§38,39 повт.§34-37		
76.	26 н.	Повторение и обобщение по теме: « Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева».			
77.		Тема 7. Строение веществ. Химическая связь (9ч) Электроотрицательность химических элементов. <i>Химическая связь. Типы химических связей: ковалентная(полярная и неполярная)</i>	§40,§41		
78.		<i>Ионная связь и металлическая.</i>	§42 (1-4)		
79.	27 н.	<i>Вещества в твердом, жидком и газообразном состоянии. Кристаллические и аморфные вещества. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная и металлическая).</i>	§42 (5)		
80.		Валентность в свете электронной теории.			
81.		<i>Понятие о степени окисления.</i> Правила определения степеней окисления элементов	§43		
82.	28 н.	Окислительно-восстановительные реакции.			
83.		<i>Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель, восстановитель.</i> Процессы окисления, восстановления.	Повт.§38-43		
84.		Повторение и обобщение по теме: «Строение веществ. Химическая связь. Периодическая система Д.И.Менделеева».			
85.	29 н.	Контрольная работа №4 «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома. Строение веществ. Химическая связь»			
86.		Тема 8. Закон Авогадро. Молярный объем газов (3 ч) Закон Авогадро. <i>Молярный объем газов.</i> Относительная			

87.		плотность газов.	§44		
88.	30 н.	Объемные отношения газов при химических реакциях. Расчетные задачи: «Объемные отношения газов при химических реакциях».	§45		
89.		Тема 9. Галогены (6 ч) Положение галогенов в периодической таблице и строение их атомов.	§46		
90.		Хлор. Физические и химические свойства хлора. Применение	§47		
91.	31 н.	Хлороводород. Получение. Физические свойства	§48		
92.		<i>Галогеноводородные кислоты и их соли.</i> Соляная кислота и ее соли	§49		
93.		Сравнительная характеристика галогенов	§50, повт. §44-49		
94.	32 н.	Практическая работа №6. Получение соляной кислоты и ее свойства	Стр.173		
95.		Обобщение материала по теме: «Закон Авогадро. Молярный объем газов. Галогены».			
96.		Контрольная работа №5 по теме «Закон Авогадро. Молярный объем газов. Галогены»			
97-98.	33 н.	Повторение по теме «Первоначальные химические понятия»			
99-100.	34 н.	Повторение по теме «Кислород. Водород. Вода.			
101-102.		Повторение по теме «Основные классы неорганических соединений»			

Пробирка, трубка с газоотводной трубкой, спиртовка, пробирка, вата, штатив, NaCl, H₂SO₄