

**Поурочное планирование**  
 для 9 класса  
 на 2011– 2012 учебный год

Учитель: Шипарева Г.А.

Программа курса химии для 8-9 классов общеобразовательных учреждений /В.В. Ерёмин, Н.Е. Кузьменко, В.В. Лунин, А.А. Дроздов, В.И Теренин. - М.: Дрофа, 2008.

Учебник: Химия. 9 кл.: Учебник для общеобразоват. учреждений /В.В. Еремин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В.Лунин. – М.: Дрофа, 2010.

Учебная неделя	№ урока	Тема урока
05.09 – 10.09	1-2.	<b>Тема I. Стехиометрия. Количественные соотношения в химии.</b> ПЗ и ПСХЭ Д.И. Менделеева в свете учения о строении атома. Характеристика элемента по положению в периодической системе. Свойства неорганических веществ важнейших классов.
12.09 – 17.09	3.	Моль – единица количества вещества. Молярная масса. Число Авогадро.
12.09 – 17.09 19.09 – 24.09	4-5.	Расчёты по уравнениям реакций.
26.09 – 01.10	6.	Закон Авогадро. Молярный объём газов. Относительная плотность газов.
26.09 – 01.10	7.	Расчёты по уравнениям химических реакций с участием газов.
03.10 – 08.10	8.	Подготовка к контрольной работе №1 «Стехиометрия. Количественные соотношения в химии».
03.10 – 08.10	9.	К/р №1: «Стехиометрия. Количественные соотношения в химии».
10.10 - 15.10	10.	<b>Тема II. Электролитическая диссоциация.</b> Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация веществ с ионной и ковалентной полярной связью.
17.10 - 22.10	11.	Диссоциация кислот, щелочей, солей.
17.10 - 22.10	12.	Сильные и слабые электролиты. Степень электролитической диссоциации.
31.10 – 05.11	13-14.	Реакции ионного обмена и условия их протекания.
07.11 – 12.11	15-16 <sup>1</sup>	Химические свойства кислот и щелочей в свете ЭД.
14.11 – 19.11	17.	Химические свойства нерастворимых оснований, амфотерных гидроксидов, солей в свете электролитической диссоциации.
14.11 – 19.11	18.	Расчеты по уравнениям реакций, если одно из реагирующих веществ дано в избытке.
21.11 – 26.11	19.	Обобщение, систематизация и коррекция ЗУН учащихся по теме: «Электролитическая диссоциация».
21.11 – 26.11	20.	П/р №1 «Решение экспериментальных задач по теме ТЭД».
28.11 – 03.12	21.	Контрольный тест №1 по теме: «Электролитическая диссоциация».
		<b>Тема III. Химия неметаллических элементов.</b>
		<b>3.1 Подгруппа кислорода.</b>
28.11 – 03.12	22.	Общая характеристика подгруппы кислорода. Аллотропия кислорода и серы. Проблема сохранения озонового слоя.
05.12 – 10.12	23.	Сера, физические и химические свойства.
05.12 – 10.12	24.	Сероводород. Оксиды серы.
12.12 – 17.12	25- 26.	Серная кислота и её соли.
19.12 - 24.12	27.	П/р №2 «Экспериментальное решение задач по теме «Халькогены»

<sup>1</sup>Время, отведенное на его изучения может быть сокращено.

<b>3.2 Основные закономерности химических реакций.</b>		
19.12 - 24.12	28.	Скорость химических реакций.
10.01 – 14.01	29.	Химическое равновесие и условия его смещения.
16.01 – 21.01	30.	Обобщение знаний учащихся по темам «Подгруппа кислорода», «Основные закономерности химических реакций».
16.01 – 21.01	31.	Контрольная работа №2 по темам: «Подгруппа кислорода», «Основные закономерности химических реакций».
<b>3.3 Подгруппа азота.</b>		
23.01 – 28.01	32.	Общая характеристика элементов подгруппы азота. Свойства азота - простого вещества.
23.01 – 28.01	33.	Аммиак. Строение молекулы аммиака. Физические и химические свойства аммиака. Получение аммиака.
30.01 – 04.02	34.	П/р №3. «Получение аммиака и опыты с ним».
30.01 – 04.02	35.	Соли аммония.
06.02 – 11.02	36.	Азотная кислота, строение, свойства, применение.
06.02 – 11.02	37.	Фосфор. Соединения фосфора в различных степенях окисления.
13.02 – 18.02	38.	Минеральные удобрения.
13.02 – 18.02	39.	Расчеты по определению массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.
20.02 – 25.02	40.	Обобщение и повторение основных вопросов по теме 3.3.
20.02 – 25.02	41.	П/р №5. Решение экспериментальных задач по темам «Азот и его соединения», «Фосфор и его соединения».
27.02 – 03.03	42.	Контрольная работа №3 по теме «Подгруппа азота».
<b>3.4 Подгруппа углерода.</b>		
27.02 – 03.03	43.	Общая характеристика подгруппы углерода. Характеристика химических элементов и простых веществ углерода и кремния в сравнении. <i>Экскурсия в Алмазный фонд.</i>
12.03 – 17.03	44.	Оксиды углерода. Состав, строение, свойства, применение.
12.03 – 17.03	45.	Угольная кислота. Карбонаты.
19.03 – 24.03	46.	П/р №6 «Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств».
19.03 – 24.03	47.	Решение задач: «Определение массы продукта реакции, если известна массовая доля примесей».
26.03 – 31.03	48.	Кремний и его соединения.
26.03 – 31.03	49.	Силикатная промышленность ( <i>экскурсия</i> ).
02.04 – 07.04	50.	Обобщение, систематизация и коррекция ЗУН учащихся по теме: «Химия неметаллических элементов».
02.04 – 07.04	51.	Контрольная работа №4 по теме: «Подгруппа углерода».
<b>Тема IV. Общие свойства металлов.</b>		
09.04 – 14.04	52.	Общая характеристика металлов. Физ. и хим. свойства. Ряд активности металлов.
09.04 – 14.04	53.	Получение и применение металлов.
16.04 – 21.04	54.	Коррозия металлов.
16.04 – 21.04	55.	Общая характеристика металлов I и II групп А п/групп.
23.04 – 28.04	56.	Алюминий и его соединения.
23.04 – 28.04	57.	П/р №7 по теме «Металлы».
14.05 – 19.05	58.	Железо и его соединения. Сплавы.
14.05 – 19.05	59.	Обобщение знаний по теме «Металлы».
	60.	Контрольная работа №5 по теме «Металлы».
	61.	Обобщение знаний по курсу неорганической химии. Итоговый тест №6 по курсу неорганической химии 9-го класса.