

Пример поурочно-тематического планирования по  
по курсу «Химия» 8 класс  
к учебникам: Габриелян О.С. Химия. 8 класс. – М.: Дрофа, 2005-2008; Кузнецова Н.Е.,  
Левкин А.Н. Задачник по химии для учащихся 8 класса общеобразовательных  
учреждений. – М.: Вентана-Граф, 2004, МО РФ;  
( 102 часа, 3 часа в неделю)

**Электронные образовательные ресурсы:**

1С образ. коллекция ХИМИЯ базовый курс 8-9 класс. ЗАО 1С

№ урока	Название тем и уроков	Кол-во часов	Разделы CD «1С образ. коллекция ХИМИЯ базовый курс 8-9 класс». ЗАО 1С 2007
	<b>Введение</b>	<b>6</b>	
1	Предмет химии. Вещества.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» <b>Тема 1</b> «Предмет химии. Вещества и их св-ва» вопросы: 1,2
2	Предмет химии. Превращение веществ. Роль химии в нашей жизни.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» <b>Тема 1</b> «Предмет химии. Вещества и их св-ва» вопросы: 3 <b>Раздел</b> « Химия на службе человека »
3	Краткие сведения по истории развития химии. Основоположники отечественной химии.		
4	Химические формулы.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» <b>Тема 1</b> «Предмет химии. Вещества и их св-ва» вопросы: 5,6
5	Решение задач.		
6	Периодическая система Д.И.Менделеева. Структура.		
	<b>Простые вещества</b>	<b>9</b>	
1	Положение металлов и неметаллов в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева.		<b>Раздел</b> «Периодич. закон Д.И.Менделеева» <b>Тема 3</b> «Открытие период 3-на Д.И. Менделеевым» (вопросы: 1, 2) <b>Тема 4</b> Современные представления о периодичности
2	Важнейшие простые вещества – металлы. Общие физические свойства металлов.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» Тема 3 «Вещества» Вопросы: 1,2,3,4
3	Важнейшие простые вещества – неметаллы.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» Тема 3 «Вещества» Вопросы: 5,6, 7.
4	Аллотропия.		<b>Раздел:</b> «Первоначальные хим понятия» Тема 3 «Вещества» Вопросы: 8.
5	Постоянная Авогадро. Моль. Молярная масса.		Раздел «Первоначальные хим понятия» Тема 3 «Вещества» Вопросы 14,15
6	Решение задач.		
7	Молярный объем газообразных веществ.		
8	Решение задач.		
9	Контрольная работа №1		
	<b>Атомы химических элементов</b>	<b>13</b>	
1	Атомы, как форма существования химических элементов. Опыты Резерфорда.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» Тема 2 «Атомы химических элементов» Вопросы: 1,2,3
2	Состав атомных ядер: протоны и нейтроны.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» Тема 2 «Атомы химических элементов» Вопросы: 3,4,5

3	Изотопы.		
4	Состояния электронов в атомах. Атомные орбитали.		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b> Тема 2 «Атомы хим элементов» Вопросы: 3,4,5
5	Строение электронных оболочек атомов химических элементов № 1 – 20 периодической системы Д.И. Менделеева.		
6	Периодическая система Д.И.Менделеева. Физический смысл номера элемента, номера периода и группы.		<b>Раздел «Периодич. закон Д.И.Менделеева»</b> <b>Тема 3 «Открытие период з-на Д.И. Менделеевым» (1, 2)</b> Вопросы: 1,2
7	Изменение металлических и неметаллических свойств в периодах и группах.		<b>Раздел «Периодич. закон Д.И.Менделеева»</b> <b>Тема 4</b> Современные представления о периодичности Вопросы 1,2,3
8	Химическая связь. Ионная связь.		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b> Тема 2 «Атомы хим элементов» Вопрос 7
9	Ковалентная неполярная химическая связь. Электронные и структурные формулы.		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b> Тема 2 «Атомы хим элементов» Вопрос 8
10	Электроотрицательность. Понятия о ковалентной полярной связи.		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b> Тема 2 «Атомы хим элементов» Вопросы: 6, 11
11	Урок – упражнение.		
12	Понятие о металлической связи.		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b> Тема 2 «Атомы хим элементов» Вопрос: 12
13	Контрольная работа №2		
	<b>Соединения химических элементов</b>	<b>16</b>	
1	Степень окисления. Определение степени окисления элементов.		
2	Составление формул бинарных соединений, общий способ их называния.		
3	Урок-упражнения		
4	Оксиды.		
5	Летучие водородные соединения.		
6	Основания. Их классификация. Растворимость в воде. Качественные реакции. Индикаторы.		
7	Кислоты. Их классификация. Названия. Изменение окраски индикаторов в кислотной среде.		
8	Соли, как производные кислот и оснований. Их состав и названия.		
9	Аморфные и кристаллические вещества.		
10	Типы кристаллических решеток.		
11	Зависимость свойств веществ от типов кристаллических решеток.		
12	Закон постоянства состава для веществ молекулярного строения.		
13	Чистые вещества и смеси		
14	Расчеты, связанные с использованием понятия «доля».		
15	Решение задач.		
16	Контрольная работа №3		
	<b>Изменение происходящие с веществами</b>	<b>13</b>	
1	Химические реакции. Признаки и		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b>

	условия протекания.		<u>Тема 4</u> «Изменения, происходящие с веществами» Вопросы :1
2	Эндо- и экзотермические реакции. Реакции горения.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» <u>Тема 4</u> «Изменения, происходящие с веществами» Вопросы:2
3	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.		
4	Расчеты по химическим уравнениям.		
5	Урок-упражнение		
6	Реакции разложения.		
7	Реакции соединения. Каталитические и некаталитические реакции. Обратимые и необратимые реакции.		
8	Реакции замещения.		
9	Реакции обмена. Реакция нейтрализации.		
10	Типы химических реакций, на примере свойств воды.		
11	Расчетные задачи по уравнениям реакции.		
12	Расчетные задачи по уравнениям реакции.		
13	Контрольная работа №4		
	<b>Практикум №1</b> <b>Простейшие операции с веществом</b>	5	
1	Правила поведения в кабинете химии. Лабораторная посуда и оборудование. Правила ТБ.		
2	Описание веществ		
3	Смеси и способы их разделения.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» Тема 3 «Вещества» Вопросы 16,17
4	Признаки химической реакции.		
5	Приготовление растворов.		
	<b>Растворение. Растворы.</b> <b>Свойства растворов электролитов</b>	26	
1	Растворение, как физико-химический процесс. Гидраты и кристаллогидраты.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» Тема 6 «Растворение Растворы» Вопросы: 2,3,4,5
2	Растворимость.		
3	Насыщенные, ненасыщенные и пересыщенные растворы.		
4	Значение растворов.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» Тема 6 «Растворение Растворы» Вопрос: 1
5	Решение задач на растворы.		
6	Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» Тема 6 «Растворение Растворы» Вопросы: 8, 9,10
7	Механизм диссоциации электролитов.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» Тема 6 «Растворение Растворы» Вопросы: 3,5
8	Степень электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты.		<b>Раздел</b> «Первоначальные хим понятия» Тема 6 «Растворение Растворы» Вопросы: 10,11, 12
9	Основные положения ТЭД.		
10	Ионные уравнения реакции.		
11	Урок – упражнение.		

12	Условия протекания реакции обмена между электролитами.		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b> Тема 7 «Реакции ионного обмена» Вопрос: 1
13	Кислоты. Диссоциация кислот и их свойства в свете теории электролитической диссоциации.		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b> Тема 7 «Реакции ионного обмена» Вопрос: 2,3
14	Электрохимический ряд напряжения металлов.		
15	Урок – упражнение.		
16	Основания, их классификация и диссоциация. Химические свойства солей в свете теории электролитической диссоциации.		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b> Тема 7 «Реакции ионного обмена» Вопрос: 4
17	Урок – упражнение.		
18	Соли, их классификация и диссоциация различных типов солей. Химические свойства солей в свете теории электролитической диссоциации.		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b> Тема 7 «Реакции ионного обмена» Вопрос: 5
19	Урок – упражнение.		
20	Обобщение сведений об оксидах, их классификации и химических свойствах.		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b> Тема 7 «Реакции ионного обмена» Вопрос: 6
21	Генетическая связь между классами неорганических соединений.		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b> Тема 7 «Реакции ионного обмена» Вопрос: 7,8,9
22	Урок-упражнение.		
23	Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель, окисление и восстановление.		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b> Тема 8 « Окислительно- восстановител. р-ции» Вопросы: 1, 2, 3,4
24	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.		<b>Раздел «Первоначальные хим понятия»</b> Тема 8 « Окислительно- восстановител. р-ции» Вопросы: 5
25	Урок-упражнение.		
26	Контрольная работа №5		
	<b>Практикум №2</b>	<b>4</b>	
	<b>Простейшие операции с веществом</b>		
1	Ионные реакции.		
2	Условия протекания химических реакций между растворами электролитов до конца.		
3	Свойства кислот, оснований, оксидов и солей.		
4	Решение экспериментальных задач.		