

Примерное тематическое планирование по химии для 8-9 классов на 2015-16
учебный год

Автор программы Н.Н.Гара Москва «Просвещение» 2008 год

Авторы учебников для 8 -9 классов Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман

| | |
|-------------|--|
| | Химия 8 класс |
| Тема | Первоначальные химические понятия |
| 1 | Химия как часть естествознания. Понятие о веществе. |
| 2 | П.р. Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Ознакомление с лабораторным оборудованием. |
| 3 | Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. |
| 4 | П.р. Очистка загрязнённой поваренной соли. |
| 5 | Физические и химические явления. |
| 6 | Атомы и молекулы. Атомно-молекулярное учение. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. |
| 7 | Простые и сложные вещества. Химический элемент. |
| 8 | Язык химии. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса. |
| 9 | Закон постоянства состава вещества. |
| 10 | Относительная молекулярная масса. Химические формулы. |
| 11 | Массовая доля химического элемента в соединении. |
| 12 | Валентность химических элементов. |
| 13 | Составление химических формул по валентности |
| 14 | Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. |
| 15 | Классификация химических реакций по числу и составу исходных и полученных веществ. |
| 16 | Моль-единица количества вещества. Молярная масса. |
| 17 | Решение расчётных задач по химическим уравнениям реакций. |
| 18 | Повторение и обобщение материала по теме «Первоначальные химические реакции». |
| 19 | Контрольная работа по теме: «Первоначальные химические понятия». |
| Тема | Кислород |
| 20 | Кислород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение кислорода и его физические свойства. |
| 21 | Химические свойства кислорода. Оксиды. Применение. Круговорот кислорода в природе. |
| 22 | П.р. Получение и свойства кислорода. |
| 23 | Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнения. |
| 24 | Горение и медленное окисление. Тепловой эффект химических реакций. |
| Тема | Водород |
| 25 | Водород, его общая характеристика и нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. |

| | |
|-------------|---|
| 26 | Химические свойства водорода. Применение. |
| 27 | Повторение и обобщение материала по темам: «Кислород», «Водород». |
| Тема | Растворы. Вода. |
| 28 | Вода-растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде. |
| 29 | Концентрация растворов. Массовая доля растворённого вещества |
| 30 | П.р. Приготовление растворов солей с определённой массовой долей растворённого вещества. |
| 31 | Вода. Методы определения состава воды -анализ и синтез.. Вода в природе и способы её очистки. |
| 32 | Физические и химические свойства воды. Круговорот воды в природе. |
| 33 | Контрольная работа по темам: «Кислород. Водород. Вода». |
| Тема | Основные классы неорганических соединений |
| 34 | Оксиды. Классификация. Номенклатура. Свойства оксидов. Получение. Применение. |
| 35 | Основания. Классификация. Номенклатура. Получение. |
| 36 | Физические и химические свойства оснований. Реакция нейтрализации. |
| 37 | Кислоты. Классификация. Номенклатура. Физические и химические свойства кислот. |
| 38 | Соли. Классификация. Номенклатура. Способы получения солей. |
| 39 | Физические и химические свойства солей. |
| 40 | Генетическая связь между основными классами неорганических соединений. |
| 41 | П.р. Решение экспериментальных задач по теме: «Основные классы неорганических соединений». |
| 42 | Контрольная работа по теме: «Основные классы неорганических соединений». |
| Тема | Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. |
| 43 | Классификация химических элементов. Амфотерные соединения. |
| 44 | Периодический закон Д.И. Менделеева. |
| 45 | Периодическая таблица химических элементов. Группы и периоды. |
| 46 | Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент – вид атома с одинаковым зарядом ядра. |
| 47 | Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов периодической системы Д.И. Менделеева. Современная формулировка периодического закона. |
| 48 | Состояние электронов в атомах. Периодическое изменение свойств |

| | |
|-------------|---|
| | химических элементов в периодах и главных подгруппах. |
| 49 | Значение периодического закона. Жизнь и деятельность Менделеева. |
| 50 | Повторение и обобщение по теме: «Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева». |
| Тема | Строение веществ. Химическая связь. |
| 51 | Электроотрицательность химических элементов. |
| 52 | Ковалентная связь. |
| 53 | Полярная и неполярная ковалентная связи. |
| 54 | Ионная связь. |
| 55 | Кристаллические решётки. |
| 56 | Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов. |
| 57 | Окислительно – восстановительные реакции. |
| 58 | Повторение и обобщение по теме: «Строение веществ. Химическая связь». |
| 59 | Контрольная работа по темам: «П.З. и П. С., Строение веществ. Химическая связь». |
| Тема | Закон Авогадро. Молярный объём газов. |
| 60 | Закон Авогадро. Молярный объём газов. |
| 61 | Относительная плотность газов. |
| 62 | Объёмные отношения газов при химических реакциях |
| Тема | Галогены |
| 63 | Положение галогенов в периодической таблице и строение их атомов. Хлор. Физические и химические свойства хлора. Применение. |
| 64 | Хлороводород. Получение. Физические свойства. |
| 65 | Соляная кислота и её соли. |
| 66 | Сравнительная характеристика галогенов. |
| 67 | Обобщение по темам: «Закон Авогадро. Молярный объём газов. Галогены» |
| 68 | Контрольная работа по темам: «Молярный объём газов. Галогены». |
| | |
| | |

| | |
|--------------|--|
| | Химия 9 класс |
| | Неорганическая химия |
| Тема. | Электролитическая диссоциация |
| 1 | Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация веществ в водных растворах. |
| 2 | Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей. |
| 3 | Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации. |
| 4- 5 | Реакции ионного обмена и условия их протекания. |
| 6-7 | Окислительно- восстановительные реакции. Окисление и восстановление. <i>Гидролиз солей(обзорно).</i> |
| 8 | П.Р. Решение экспериментальных задач по теме: «Электролитическая диссоциация». |
| 9 | Обобщение материала по теме: «Электролитическая диссоциация». |
| 10 | Контрольная работа по теме: «Электролитическая диссоциация» |
| Тема | Кислород и сера |
| 11 | Положение кислорода и серы в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Озон – аллотропная модификация кислорода. |
| 12 | Сера. Аллотропия серы. Физические и химические свойства серы. Применение. |
| 13 | Сероводород. Сульфиды. |
| 14 | Сернистый газ. Сернистая кислота и её соли. |
| 15 | Оксид серы(6). Серная кислота и её соли. |
| 16 | Окислительные свойства концентрированной серной кислоты. |
| 17 | П.р. Решение экспериментальных задач по теме: «Кислород и сера». |

| | |
|------|--|
| 18 | <i>Понятие о скорости химических реакций. Катализаторы(обзорно).</i> |
| 19 | Вычисления по химическим уравнениям массы, количества вещества или объёма по известной массе, количеству вещества или объёму одного из вступивших или получившихся в реакциях веществ. |
| Тема | Азот и фосфор |
| 20 | Положение азота и фосфора в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Азот. Свойства. Применение. |
| 21 | Аммиак. Физические и химические свойства. Получение. Применение. |
| 22 | П.р. Получение аммиака и изучение его свойств. |
| 23 | Соли аммония. |
| 24 | Оксид азота (2) и оксид азота (4). |
| 25 | Азотная кислота и её соли. |
| 26 | Окислительные свойства азотной кислоты. |
| 27 | Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства фосфора. |
| 28 | Оксид фосфора (5). Ортофосфорная кислота и её соли. <i>Минеральные удобрения(обзорно).</i> |
| 29 | Обобщение материала по теме «Азот и фосфор» |
| Тема | Углерод и кремний |
| 30 | Положение углерода и кремния в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Аллотропные модификации углерода. |
| 31 | Химические свойства углерода. Адсорбция. |
| 32 | Угарный газ, свойства, физиологическое действие на организм. |
| 33 | Углекислый газ. Угольная кислота и её соли. |
| 34 | П.Р. Получение оксида углерода(4) и изучение его свойств. |

| | |
|------|--|
| | Распознавание карбонатов. |
| 35 | Кремний и его соединения. Стекло. Цемент (обзорно). |
| 36 | Контрольная работа по темам: «Кислород. Сера. Азот. Фосфор. Углерод. Кремний». |
| Тема | Общие свойства металлов |
| 37 | Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева. Металлическая связь. Физические свойства металлов. |
| 38 | Химические свойства металлов. Ряд напряжений металлов. |
| 39 | Понятие о металлургии. Способы получения металлов. Проблемы безотходных производств в металлургии и охрана окружающей среды. |
| 40 | Сплавы. |
| 41 | Щелочные металлы. Нахождение в природе. Физические и химические свойства. Применение. |
| 42 | Щелочноземельные металлы. Нахождение в природе. Кальций и его соединения. |
| 43 | Жёсткость воды и способы её устранения. |
| 44 | Алюминий. Нахождение в природе. Свойства алюминия. |
| 45 | Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. |
| 46 | П.р. Решение экспериментальных задач по теме «Элементы 1-3 групп периодической таблицы химических элементов». |
| 47 | Железо. Нахождение в природе. Свойства железа. |
| 48 | Оксиды, гидроксиды и соли железа(2) и железа(3). |
| 49 | Обобщение материала по теме: «Общие свойства металлов». |
| 50 | Контрольная работа по теме «Общие свойства металлов» |

| | |
|-------------|---|
| | Органическая химия |
| Тема | Первоначальные представления об органических веществах |
| 51 | Первоначальные сведения о строении органических веществ. Основные положения теории строения органических соединений А.М. Бутлерова. |
| 52 | Изомерия. Упрощённая классификация органических соединений. |
| Тема | Углеводороды |
| 53 | Предельные углеводороды. Метан, этан. Физические и химические свойства. Применение. |
| 54 | Непредельные углеводороды. Этилен. Физические и химические свойства. Применение. |
| 55 | Ацетилен. Диеновые углеводороды. <i>Понятие о циклических углеводородах.</i> |
| 56 | Природные источники углеводородов. Природный газ. Нефть. Защита атмосферного воздуха от загрязнения. |
| Тема | Спирты |
| 57 | Одноатомные спирты. Метанол. Этанол. Физиологическое действие спиртов на организм. Применение. |
| 58 | Многоатомные спирты. Этиленгликоль. Глицерин. Применение. |
| Тема | Карбоновые кислоты. Жиры |
| 59 | Муравьиная и уксусная кислоты. Применение. |
| 60 | Высшие карбоновые кислоты. Стеариновая кислота. |
| 61 | Жиры. Роль жиров в процессе обмена веществ в организме. |
| Тема | Углеводы |
| 62 | Глюкоза. Сахароза. Нахождение в природе. Роль глюкозы в питании и укреплении здоровья. |

