ПРИЛОЖЕНИЕ

к рабочей программе по предмету «Химия» 8-9 класс. \

Поурочное планирование.

9 класс

|  |  |
| --- | --- |
| № урока | Тема урока |
| 1 | **Раздел 1 «Повторение некоторых вопросов курса химии 8 класса» (5 ч)** Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение и основные свойства атома. |
| 2 | Основные классы неорганических соединений и их свойства. |
| 3 | Электролитическая диссоциация и реакции ионного обмена. |
| 4 | Классификация химических реакций. Решение расчетных задач по уравнениям химических реакций. |
| 5 | Молярный объем газов, относительная плотность газов. Решение расчетных задач. |
| 6 | **Раздел 2 «Химические реакции» (4 ч)** Классификация химических реакций по различным признакам |
| 7 | Тепловой эффект химической реакциии |
| 8 | Обратимость химических реакций. |
| 9 | Скорость химической реакции. |
| 10 | **Раздел 3 «Электролитическая диссоциация» (8 ч)** Теория ЭД |
| 11 | Основные положения ТЭД |
| 12 | Составление уравнений диссоциации электролитов |
| 13 | РИО |
| 14 | Составление уравнений РИО |
| 15 | Свойства кислот, оснований и солей с т.з. ТЭД |
| 16 | **Контрольная работа №1 "Химические реакции."** |
| 17 | **П/р №1 "Решение экспериментальных задач по теме "Реакции в растворах электролитов""** |
| 18 | **Раздел 4 «Неметаллы и их соединения» (25 ч)** Галогены.Общая характеристика строения и свойств галогенов. |
| 19 | Простые вещества галогены. Свойства, биологическое значение |
| 20 | Хлороводород и соляная кислота |
| 21 | **Практическая работа №2 «Изучение свойств соляной кислоты»** |
| 22 | Халькогены. Кислород. Озон. Аллотропия. Основные загрязнители воздуха. |
| 23 | Сера. Аллотропия. Свойства, применение |
| 24 | Сероводород. Региональное содержание: распространение серы на территории области и ее применение на предприятиях лесохимии. Сульфиды Арх. области. |
| 25 | Кислородные соединения серы. Региональное содержание: сернистый газ Арх. области. Причины накопления, меры по контролю и снижению содержания сернистого газа в атмосфере. |
| 26 | Кислоты серная и сернистая |
| 27 | **П/р №3 "Изучение свойств серной кислоты"** |
| 28 | Общая характеристика элементов подгруппы азота. Азот |
| 29 | Аммиак. Соли аммония Региональное содержание: азотсодержащие загрязнители водоемов, атмосферы и почв в Арх. области. Их влияние на состояние природной среды и здоровье человека. Мероприятия по защите природы области от азотсодержащих загрязнителей. |
| 30 | **Практическая работа №4 «Получение аммиака и изучение его свойств. Соли аммония»** |
| 31 | Кислородные соединения азота. |
| 32 | Кислоты азотная и азотистая |
| 33 | Фосфор и его соединения. Региональное содержание: распространение фосфора в живой и неживой природе. Апатиты и фосфориты Арх. области. |
| 34 | Фосфорная кислота и её соли |
| 35 | Общая характеристика элементов подгруппы углерода. Углерод. Аллотропия углерода Региональное содержание: алмазы Арх. области. |
| 36 | Кислородные соединения углерода Региональное содержание: экологические проблемы крупных городов (Арх.) в результате накопления в атмосфере угарного газа. Экологические проблемы области связанные с сжиганием топлива. Очистка выбросов. Алмазы Арх. области. |
| 37 | **Практическая работа №5 «Получение углекислого газа. Качественные реакции на карбонаты»** |
| 38 | **Контрольная работа №2 "Неметаллы"** |
| 39 | Основные сведения об органических соединениях |
| 40 | Углеводороды. Природные источники углеводородов. |
| 41 | Кислородсодержащие и азотсодержащие органические соединения |
| 42 | Кремний и его соединения Региональное содержание: пески и песчаники Арх. области. Силикатная промышленность. |
| 43 | **Раздел 5 «Металлы и их соединения» (20 ч)** Общая характеристика металлов Региональное содержание: распространение металлов в земной коре на территории Арх. области. |
| 44 | Химические свойства металлов |
| 45 | Основные промышленные способы получения металлов. |
| 46 | Сплавы металлов |
| 47 | Применение металлов и их сплавов |
| 48 | Алюминий Региональное содержание: месторождение бокситов в Арх. области. Магнитная аномалия Коноши и Няндомы. |
| 49 | Соединения алюминия |
| 50 | Щелочноземельные металлы. |
| 51 | Магний и кальций. Жесткость воды и её устранение |
| 52 | **П/р №6 "Жесткость воды и её устранение"** |
| 53 | Соединения щелочноземельных металлов |
| 54 | Щелочные металлы Региональное содержание: история солеварения на Севере. |
| 55 | Соединения щелочных металлов Региональное содержание: месторождения поваренной соли на территории Арх. области. |
| 56 | Железо Региональное содержание: история железодеятельного производства на Севере. |
| 57 | Соединения и сплавы железа Региональное содержание: месторождение железняков в Арх. области и их освоение. |
| 58 | Соли железа II и III. Качественное определение катионов железа. |
| 59 | Коррозия металлов Региональное содержание: промышленное освоение запасов металлов, экологические аспекты добычи и использования. |
| 60 | **Практическая работа №7 «Решение экспериментальных задач по теме: Металлы и их соединения»** |
| 61 | **Практическая работа №8 «Решение экспериментальных задач по курсу химии 9 класса»** |
| 62 | **Контрольная работа №3 "Металлы и их соединения"** |
| 63 | **Раздел 6 «Химия и окружающая среда» (4 ч)** Химический состав планеты Земля. |
| 64 | Основные химические загрязнители. |
| 65 | Охрана окружающей среды от химическиго загрязнения. |
| 66 | Основы рационального природопользования и роль химии в нем. |
| 67 | Резевр. Повторение и обобщение. |
| 68 | Резевр. Повторение и обобщение.. |