**Тематическое планирование уроков химии по курсу О. С. Габриеляна. 9 класс Л.о.17. практические-6. автор программы Габриелян О.С. автор учеб. Габриелян О.С**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|   |  **Темы уроков** |  Кол.часов | сроки | икт |   |
| План  | факт |
|   | **Введение - 68 часов** |   |  |  |  |   |
| 1 | Характеристика химического элемента. Вводный инструктаж |  1 |  |  |  | Строение атомов химических элементов |
| 2 | Свойства основных классов неорганических соединений |  1 |  |  |  | Классы неорганических соединений |
| 3 | Понятие о переходных элементах |  1 |  |  |  |   |
| 4 | Генетические ряды металлов  |  1 |  |  |  | Химические свойства металлов и неметаллов |
| 5 | Генетические ряды неметаллов |  1 |  |  |  | Строение ПСХЭ |
|   6  | Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева  |  1 |  |  |  |   |
|   | **Тема1. Металлы - 20 часа** |   |  |  |  |   |
| 7 | Век медный, бронзовый, железный |   |  |  |  |   |
|  8 | Положение металлов в периодической системе, металлическая химическая связь |   |  |  |  | Строение атомов металлов |
| 9 | Общие физические свойства металлов |   |  |  |  |   |
| 10 | Сплавы, их свойства и значения |   |  |  | Диск «Общая неорг.химия» | Физические свойства металлов |
| 11 | Химические свойства металлов |   |  |  |  |   |
| 12 | Электрохимический ряд напряжений металлов |   |  |  |  | Положение металлов в ПСХЭ |
| 13 | Металлы - восстановители |   |  |  |  |   |
| 14 | Способы получения металлов |   |  |  | Диск «Общая неорг.химия» |   |
| 15 | Коррозия металлов |   |  |  |  |   |
| 16 | Способы борьбы с коррозией |   |  |  |  | Химические свойства металлов |
|  17 | **Зачет** |   |  |  |  |   |
| 18 | Щелочные металлы - простые вещества |  |  |  |  |   |
| 19 | Важнейшие соединения щелочных металлов |   |  |  |  | Свойства металлов 1 группы |
| 20 | Общая характеристика элементов главной подгруппы 2ой группы  |   |  |  |  |   |
| 21 | Важнейшие соединения щелочно-земельных металлов |   |  |  | Диск «Общая неорг.химия» |   |
| 23 | Алюминий. Важнейшие соли алюминия  |  |  |  |  | Свойства амфотерных соединений |
| 24 | Железо. Важнейшие соли железа |   |  |  |  | Свойства элементов 8 Б группы  |
|  | **Практикум № 1 Свойства металлов и их соединений** |  |  |  |  | Свойства металлов1,2 группы,Al Fe |
| 25 | 1. Осуществление цепочки химических превращений металлов
 |  |  |  |  |   |
|  26-27 | 1. Получение и свойства соединений металлов
2. Решение экспериментальных задач на распознавание и получение веществ
 |   |  |  |  |   |
|   | **Неметаллы - 27 часов** |   |  |  |  |   |
| 28 | Общая характеристика неметаллов |   |  |  | Диск «Общая неорг.химия» | Строение атомов неметаллов |
| 29 | Водород |   |  |  |  |   |
| 30 | Общая характеристика галогенов |   |  |  |  | Строение атомов галогенов |
| 31 | Основные соединения галогенов |   |  |  |  |   |
| 32 | Биологическое значение и применение галогенов и их соединений |   |  |  |  |   |
| 33 | Краткие сведения о фторе, хлоре, броме, йоде |   |  |  |  |  Элементы подгруппы кислорода |
| 34 | Кислород |   |  |  |  |   |
| 35 | Сера, строение и свойства атомов |   |  |  |  |   |
| 36 | Соединение серы: оксиды, сероводород |   |  |  |  | Химические свойства металлов, галогенов |
| 37 | Серная кислота и ее соли |  |  |  |  | Степени окисления серы |
| 38 | Применение серной кислоты в народном хозяйстве |   |  |  |  |   |
| 39 | Строение и свойства атомов азота |   |  |  |  |   |
| 40 | Аммиак, строение молекулы, свойства |   |  |  |  | Донорно-акцепторный механизм образования молекул |
| 41 | Получение и применение аммиака |   |  |  |  |   |
| 42 | Азотные удобрения |   |  |  |  |  Ион аммония |
| 43 | Соли аммония |   |  |  |  |   |
| 44 | Кислородные соединения азота |  |  |  |  | Степени окисления атома азота |
| 45 | Азотная кислота |   |  |  |  |   |
| 46 | Фосфор и его соединения |   |  |  |  |   |
| 47 | Углерод. Химические свойства углерода |   |  |  |  | Строение атома углерода |
| 48 | Кислородные соединения углерода |   |  |  |  |  Свойства соединений углерода |
| 49 | Карбонаты - их значение в природе и жизни человека |   |  |  |  | Химические свойства неметаллов |
| 50 | **Зачет** |  |  |  |  |   |
| 51-53 | **Практическая работа №2. Свойства неметаллов и их соединений**1. Экспериментальные задачи по теме «Подгруппа кислорода»
2. Экспериментальные задачи по теме «Подгруппа азота и углерода»
3. Получение, собирание и распознавание газов
 | 3 |  |  |  |   |
| 54 | Кремний и его соединения. Силикаты |  |  |  |  |   |
|   | **Органические соединения - 11 часов** |   |  |  |  |   |
| 55 | Предмет органической химии |   |  |  |  |   |
| 56-57 | Предельные углеводороды |  2 |  |  |  |  Валентность |
| 58 | Химические свойства метана |   |  |  |  |   |
| 59 | Химическое строение молекулы этилена |   |  |  |  |   |
| 60 | Понятие о предельных одноатомных спиртах |   |  |  |  | Строение атома углерода |
| 61 | Альдегиды и одноосновные карбоновые кислоты |   |  |  |  |   |
| 62 | Сложные эфиры и жиры |   |  |  |  | Углеводороды ряда метана |
| 63 | Понятие об аминокислотах |   |  |  |  |   |
| 64 | Белки, их строение и биологическая роль |   |  |  |  |   |
| 65 | Понятие об углеводах |   |  |  |  |  Химические связи,классификация химических реакций, химические свойства веществ |
|   | **Обобщение знаний по химии за курс основной школы - 3 часа** |   |  |  |  |   |
| 66 | **Контрольная работа** |  |  |  |  |   |
| 67 | Химические связи,классификация химических реакций, химические свойства веществ |  |  |  |  |  Химические связи,классификация химических реакций, химические свойства веществ |
|  68 | Обобщающий урок "Роль химии в жизни человека |   |  |  |  |   |