Краснодарский край, Крыловский район,

муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение средняя

общеобразовательная школа №8 имени Героя Советского

Союза Семёна Григорьевича Хребто станицы Новопашковской

муниципального образования Крыловский район

**К**алендарно-**т**ематическое **п**ланирование

По ***химии***

(указать предмет, курс, модуль)

Класс ***9***

Учитель**Турсунова ГюльнараГасановна**

Количество часов: всего ***68*** часов; в неделю ***2***часа;

***Планирование составлено на основе рабочей программы 1 вида по химии***

***Турсуновой ГюльнараГасановны****,* утвержденной решением

педсовета МБОУ СОШ №8 протокол № **2** от\_« **30**»\_ августа\_ **2013** года

(указать Ф.И.О учителя, реквизиты утверждения рабочей программы с датой)

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№** | **Тема урока** | **Кол**  **час** | **Дата план** | **Дата факт** | **Оборудование** |
|  | ***Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курс 9 класса*** | **6** |  |  |  |
| 1 | Характеристика элемента по его положению в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. | 1 | 04.09 |  | Разные варианты периодических систем |
| 2 | Свойства оксидов, кислот, оснований и солей в свете теории электролитической диссоциации и процессов окисления- восстановления. | 1 | 05.09 |  | Таблица ПСХЭ, ряд ЭО.  Тесты по химии 9 класс М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 3 | Генетические ряды металла и неметалла. | 1 | 11.09 |  | Таблица ПСХЭ, ряд ЭО, |
| 4 | Понятие о переходных элементах. Амфотерность. | 1 | 12.09 |  |  |
| 5 | Генетический ряд переходного элемента.  **Лаб. опыт №1**  Получение гидроксида цинка и исследование его свойств. | 1 | 18.09 |  | Растворы сильной кислоты, сильной щелочи, солей цинка |
| 6 | Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева в свете учения о строении атома. | 1 | 19.09 |  | Растворы хлорида цинка, гидроксида натрия, соляной кислоты |
|  | ***Тема 1 Металлы.*** | **15** |  |  |  |
| 7(1) | Положение металлов в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. | 1 | 25.09 |  | Коллекция из образцов различных металлов, периодическая система, |
| 8(2) | Общие физические свойства металлов.  **Лаб.опыт №-2**»Ознакомление с образцами металлов». | 1 | 26.09 |  | Медь, железо, цинк, олово, свинец . |
| 9(3) | Сплавы, их свойства и значение. | 1 | 02.10 |  | Коллекция сплавов |
| 10(4) | Химические свойства металлов как восстановителей. **Лаб.опыт №-3** «Взаимодействие металлов с растворами кислот и солей» | 1 | 03.10 |  | Растворы соляной кислоты, хлорида меди (II), цинк. Электрохимический ряд напряжений Ме |
| 11(5) | Способы получения металлов: пиро-, гидро- и электрометаллургия. **Лаб.опыт №-4** «Ознакомление с образцами природных соединений: а)натрия; б)кальция; в) алюминия; г) железа.» | 1 | 09.10 |  | Коллекция руд Ме, природные соединения различных Ме.  Тесты по химии 9 класс М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 12(6) | Коррозия металлов и способы борьбы с ней. | 1 | 10.10 |  | Коллекция сплавов |
| 13(7) | Щелочные металлы - простые вещества, их физические и химические свойства. | 1 | 16.10 |  | Образцы щелочных металлов, растворы кислот, вода, ф/ф, стеклянная посуда |
| 14(8) | Важнейшие соединения щелочных металлов- оксиды, гидроксиды и соли ( хлориды, карбонаты, сульфаты, нитраты), их свойства и применение в народном хозяйстве. | 1 | 17.10 |  | ЩМ (Na,К,Li)растворы кислот, вода, ф/ф, стеклянная посуда.  Тесты по химии 9 класс М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 15(9) | Щелочноземельные металлы – простые вещества, их физические и химические свойства. | 1 | 23.10 |  | Магний, кальций, растворы кислот, вода, стеклянная посуда.ф/ф |
| 16(10) | Важнейшие соединения щелочных металлов- оксиды, гидроксиды и соли ( хлориды, карбонаты, сульфаты, нитраты и фосфаты), их свойства и применение в народном хозяйстве. | 1 | 24.10 |  | Образцы Ме -Mg ,Ca (металлические),колбы с кислородом , ф/ф, пробирки. Природные соединения кальция. |
| 17(11) | Алюминий. Строение атома, физические и химические свойства простого вещества. | 1 | 30.10 |  | Хлорид алюминия, гидроксид натрия, соляная кислота. |
| 18(12) | Соединения алюминия -оксид и гидроксид, их амфотерный характер. **Лаб.опыт №-5 «**Получение гидроксида алюминия и его взаимодействие с растворами кислот и щелочей**».** | 1 | 31.10 |  | Природные соединения алюминия.  Тесты по химии 9 класс М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 19(13) | Железо. Строение атома и химические свойства простого вещества. | 1 | 13.11 |  | Сульфат железа (II), хлорид железа (III), гидроксид натрия, природные соединения железа, жёлтая и красная кровяные соли. |
| 20(14) | Значение железа, его соединений и сплавов в природе и народном хозяйстве. **Лаб.опыт №-6** «Качественные реакции на ионы Fe2+ и Fe3+» | 1 | 14.11 |  | Минералы железа: магнитный, бурый и красный железняк |
| 21(15) | **Контрольная работа №1 «Металлы»** | 1 | 20.11 |  | Печатный вариант заданий контрольной работы |
|  | ***Тема 2 Практикум № 1*** | **3** |  |  |  |
| 22(1) | **Практическая раб. №-1**Осуществление цепочки химических превращений металлов. |  | 21.11 |  | **Реактивы**: твердый MgCO3, HCl, NaOH, H2SO4, ZnCl2 |
| 23(2) | **Практическая раб. №-2** Получение и свойства соединений металлов. |  | 27.11 |  | **Реактивы**: Al, HCl, NaOH, AlCl3,  **Оборудование**: штатив с пробирками, склянка для отходов, колба с водой. |
| 24(3) | **Практическая раб. №-3**  Решение экспериментальных задач на распознавание и получение веществ. |  | 28.11 |  | **Реактивы**: NaOH, Н2SO4, К2CO3,Fe2(SO4)3,K4[Fe(CN)6],  FeCl3, NaOH, Fe,HCl **Оборудование**: штатив с пробирками, склянка для отходов, колба с водой. |
|  | ***Тема 3 Неметаллы*** | **23** |  |  |  |
| 25(1) | Кристаллическое строение неметаллов – простых веществ. | 1 | 04.12 |  | Образцы неметаллов (видеоролик) |
| 26(2) | Аллотропия. Физические свойства неметаллов. | 1 | 05.12 |  | ПСХЭ, Фосфор красный, белый |
| 27(3) | Физические и химические свойства водорода, его получение и применение. | 1 | 11.12 |  | Мультимедийный проектор(компьютерная презентация опорного конспекта темы) |
| 28(4) | Общая характеристика галогенов. Простые вещества, их физические и химические свойства. | 1 | 12.12 |  | Растворы солей галогенов, раствор нитрата серебра, коллекции природных минералов. |
| 29(5) | Основные соединения галогенов- (галогеноводороды и галогениды), их свойства. **Лаб.опыт №-7** «Качественная реакция на хлорид-ион», | 1 | 18.12 |  | Растворы солей галогенов, раствор нитрата серебра, |
| 30(6) | Применение галогенов и их соединений в народном хозяйстве. | 1 | 19.12 |  | Коллекции природных минералов. Тесты по химии 9 класс М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 31(7) | Строение атома, аллотропия, свойства и применение ромбической серы. | 1 | 25.12 |  | Различные модификации серы,серный цвет,спирт, металлы-Na, Zn,Аl |
| 32(8) | Оксиды серы (ІV) и (VІ), их получение, свойства и применение. | 1 | 26.12 |  | Образцы сульфидов, сульфитов и сульфатов Ме, хлорид бария, раствор |
| 33(9) | Серная кислота и ее соли, их применение в народном хозяйстве. **Лаб.опыт №-8** «Качественная реакция на сульфат – ион ». | 1 | 15.01 |  | Растворы сульфата натрия и нитрата бария,Н2SO4,стеклянная посуда |
| 34(10) | **Контрольная работа №-2 «Галогены.Сера.Азот»** | 1 | 16.01 |  | Печатный вариант заданий контрольной работы |
| 35(11) | Азот. Строение атома и молекулы, свойства, получение и применение. | 1 | 22.01 |  | Таблица «Круговорот азота в природе», ряд ЭО |
| 36(12) | Аммиак, строение, свойства, получение и применение. | 1 | 23.01 |  | Аммиачная вода, крист. NH4Cl и  Са (ОН)2, стеклянная посуда |
| 37(13) | Соли аммония, их свойства и применение.  **Лаб.опыт №-9** «Распознавание солей аммония». | 1 | 29.01 |  | Кристаллические соли аммония. |
| 38(14) | Нитраты и нитриты, проблема их содержания в сельскохозяйственной продукции. | 1 | 30.01 |  | Азотная кислота (конц.), медь. коллекция азотных удобрений |
| 39(15) | Фосфор. Строение атома, аллотропия, свойства белого и красного фосфора, их применение. | 1 | 05.02 |  | белый фосфор, красный фосфор |
| 40(16) | Углерод. Строение атома  Аллотропия, свойства аллотропных модификаций, применение. | 1 | 06.02 |  | Модели кристаллических решеток алмаза и графита.  Активированный уголь, окрашенный раствор. |
| 41(17) | Оксиды углерода (ІІ) и (ІV), их свойства и применение. **Лаб.опыт №-10** «Получение углекислого газа и его распознавание». | 1 | 12.02 |  | Мрамор, раствор соляной кислоты, лучинка, спички. |
| 42(18) | Карбонаты: кальцит, сода, поташ, их значение в природе и жизни человека. **Лаб.опыт №-11 «**Качественная реакция на карбонат- ион**».** | 1 | 13.02 |  | Образцы важнейших карбонатов.  Тесты по химии 9 класс М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 43(19) | Кремний. Строение атома, кристаллический кремний, его свойства и применение. | 1 | 19.02 |  | Образцы природных силикатов и соединений кремния. |
| 44(20) | Оксид кремния (ІV), его природные разновидности. **Лаб.опыт №-12 «**Ознакомление с природными силикатами**».** | 1 | 20.02 |  | Гранит, горный хрусталь, кварц |
| 45(21) | Понятие о силикатной промышленности.  **Лаб.опыт №-13 «**Ознакомление с продукцией силикатной промышленности» | 1 | 26.02 |  | Коллекция «Силикатная промышленность». |
| 46(22) | Подготовка к контрольной работе. | 1 | 27.02 |  | Тесты по химии 9 класс М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 47(23) | **Контрольная работа №-3** «Неметаллы» | 1 | 05.03 |  | Печатный вариант заданий контрольной работы |
|  | ***Тема 4 Практикум №2 «Свойства неметаллов и их соединений».*** | **3** |  |  |  |
| 48(1) | **Практическая раб. №-4 «**Решение экспериментальных задач по теме «»Подгруппа кислорода**»»** | 1 | 06.03 |  | **Реактивы**: Zn, HCl, NaOH, ВаCl2, Н2SO4,СuO  **Оборудование**: штатив с пробирками, склянка для отходов, колба с водой. |
| 49(2) | **Практическая раб. №-5** «Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа азота и углерода**»**» | 1 | 12.03 |  | **Реактивы**: Нитрат аммония (NH4NO3), гидроксид кальция (Сa(OH)2), соляная кислота (HCl), вода, гидроксид аммония (NH4OH), Хлорид бария ВаCl2, фенолфталеин |
| 50(3) | **Практическая раб. №-6**  «Получение и собирание и распознавание газов» | 1 | 13.03 |  | **Реактивы**: Хлорид аммония (NH4Cl), гидроксид кальция (Сa(OH)2), соляная кислота (HCl), вода, гидроксид аммония (NH4OH), Хлорид алюминия AlCl3, фенолфталеин |
|  | ***Тема 5 Органические соединения*** | **10** |  |  |  |
| 51(1) | Химическое строение органических соединений. **Лаб.опыт №-14 «** Изготовление моделей углеводородов». | 1 | 19.03 |  | Образцы природных и синтетических органических веществ |
| 52(2) | Метан и этан: строение молекул. Горение метана и этана. Дегидрирование этана. | 1 | 20.03 |  | Модели молекул метана и других углеводородов |
| 53(3) | Химическое строение молекулы этилена. Двойная связь. Взаимодействие этилена с водой. | 1 | 02.04 |  | Модели молекул этилена, бромной вода и раство­ром перманганата калия |
| 54(4) | Понятие о предельных одноатомных спиртах на примере метанола и этанола. **Лаб.опыт №-15 «**Свойства глицерина**»** | 1 | 03.04 |  | Образцы этанола и глицерина, раствор щелочи, медный купорос, пробирки |
| 55(5) | Понятие об альдегидах на примере уксусного альдегида. | 1 | 09.04 |  | Формалин, растворы глюкозы, аммиака, раствор щелочи, медный купорос, пробирки |
| 56(6) | Одноосновные предельные карбоновые кислоты на примере уксусной кислоты. | 1 | 10.04 |  | Растворы карбоновых кислот, раствор щелочи, медный купорос, пробирки, индикаторная бумага, ZnО, MgO, СаCO3 |
| 57(7) | Реакции этерификации и понятие о сложных эфирах. | 1 | 16.04 |  | Этиловый спирт, бензин, раствор  КМn О4,щелочь, бромная вода, твердый жир, семена подсолнечника |
| 58(8) | Понятие об аминокислотах. Белки, их строение и биологическая роль. | 1 | 17.04 |  | Растворы щелочи, аммиака, медного купороса, конц. азотная кислота, яичный белок |
| 59(9) | Понятие об углеводах. Глюкоза, ее свойства и значение. **Лаб.опыт №-16 «**Взаимодействие глюкозы с гидроксидом меди (ІІ) без нагревания и при нагревании**»** | 1 | 23.04 |  | Растворы щелочи, аммиака, медного купороса, йод, крахмал, глюкоза, светлый сок |
| 60(10) | **Контрольная работа №-4** «Органические вещества». |  | 24.04 |  | Печатный вариант заданий контрольной работы |
|  | ***Тема 6 Обобщение знаний по химии за курс основной школы.*** | **8** |  |  |  |
| 61(1) | Физический смысл порядкового номера элемента в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, номеров периода и группы. | 1 | 30.04 |  | ПСХЭ, ряд ЭО,ряд напряжений металлов. Тесты по химии 9 класс М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 62(2) | Типы химических связей и типы кристаллических решеток. | 1 | 01.05 |  | Модели кристаллических решеток. Тесты по химии 9 класс М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 63(3) | Классификация химических реакций по различным признакам (число и состав реагирующих и образующих веществ; тепловой эффект; использование катализатора; направление; изменение степеней окисления атомов) | 1 | 07.05 |  | Тесты по химии 9 кл. М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 64(4) | Простые и сложные вещества. | 1 | 08.09 |  | Тесты по химии 9 кл. М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 65(5) | Металлы и неметаллы. | 1 | 14.05 |  | Тесты по химии 9 кл. М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 66(6) | Генетические ряды металла, неметалла и переходного металла. | 1 | 15.05 |  | Тесты по химии 9 кл. М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 67(7) | Оксиды (основные, амфотерные и кислотные), гидроксиды(основания , амфотерные гидроксиды и кислоты) и соли. | 1 | 21.05 |  | Тесты по химии 9 кл. М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |
| 68(8) | Обобщение знаний по курсу неорганической химии. | 1 | 22.05 |  | Тесты по химии 9 кл. М.А.Рябов,Е.Ю.Невская |