Согласовано:

 Заместитель директора по УВР

\_\_\_\_\_\_\_\_\_ О.В.Северенюк

«30» августа 2013 года

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

Календарно-тематическое планирование

 По ***химии***

(указать предмет, курс, модуль)

 Класс ***8***

 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** | **Домашнее** **задание** |
|  | **ВВЕДЕНИЕ** | **4** |  |  |  |  |
| 1 | Химия –наука о веществах, их свойствах и превращениях. | 1 | 02.09 |  | Мультимедийный проектор |  |
| 2 | Отличие химических реакций от физических явлений. Роль химии в жизни человека. | 1 | 04.09 |  | Растворы -соляной кислоты кусочек мрамора. Прибор для получения газов, фарфоровая чашечка для выпаривания, газовая горелка, держатель |  |
| 3 | Химическая символика. Знаки химическихэлементов и происхождение их названий | 1 | 09.09 |  | Таблица |  |
| 4 | Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева, ее структура: малые и большие периоды, группы и подгруппы (главная и побочная). | 1 | 11.09 |  | 1.ПСХЭ Д. И. Менделеева. 2. «Химия 8 класс. Карточки заданий» |  |
|  | **Атомы химических элементов** | **10** |  |  |  |  |
| 5 | Основные сведения о строении атома. Планетарная модель строения атома. | 1 | 16.09 |  | Модели атомов химических элементов.  |  |
| 6 | Изотопы как разновидности атомов одного химического элемента. | 1 | 18.09 |  | Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева |  |
| 7 | Строение электронных оболочек атомов химических элементов №1-20 периодической системы Д.И.Менделеева. | 1 | 23.09 |  | ПСХЭ Д. И. Менделеева. Таблица №3 «Электронные конфигурации атомов» |  |
| 8 | Изменение числа электронов на внешнем электронном уровне атома химического элемента- образование положительных и отрицательных ионов. | 1 | 25.09 |  | ПСХЭ Д. И. Менделеева. «Химия 8 класс. Карточки заданий» |  |
| 9 | Понятие об ионной связи. Схемы образования ионной связи. | 1 | 30.09 |  | Таблица №4 «образование ковалентной и ионной химической связи». Модели кристаллической решетки хлорида натрия.  |  |
| 10 | Ковалентная неполярная химическая связь.Электронные и структурные формулы. | 1 | 02.10 |  | Модели кристаллических решеток алмаза и графита. |  |
| 11 | Электроотрицательность. Понятие о ковалентной полярной связи. | 1 | 07.10 |  | Таблица №4 «образование ковалентной и ионной химической связи» |  |
| 12 | Взаимодействие атомов химических элементов- металлов между собой- образование металлических кристаллов. | 1 | 09.10 |  | Мультимедийный проектор |  |
| 13 | Понятие о металлической связи. | 1 | 14.10 |  | Коллекция металлов. . «Химия 8 класс. Карточки заданий.» |  |
| 14 | **Зачет**  «Атомы химических элементов» | 1 | 16.10 |  | Печатный вариант заданий зачетной работы |  |
|  | **Простые вещества**  | **7** |  |  |  |  |
| 15 | Важнейшие простые вещества- металлы: железо, алюминий, кальций, магний, натрий, калий. | 1 | 21.10 |  | Коллекция металлов: Fe, AI, Ca, Mg, Na, K, Hg (последние два запаянные в ампулах) |  |
| 16 | Важнейшие простые вещества- неметаллы, образованные атомами кислорода, водорода, азота, серы, фосфора, углерода. | 1 | 23.10 |  | Коллекция неметаллов. |  |
| 17 | Количество вещества. Моль. Молярная масса. | 1 | 28.10 |  | 1.Коллекция металлов: Fe, AI, Ca, Mg, Na, K, Hg (последние два запаянные в ампулах)2.Образцы белого и серого олова |  |
| 18 | Молярный объем газообразных веществ. | 1 | 30.10 |  | Модель молярного объёма газов |  |
| 19 | Расчетные задачи:1.Вычисление молярной массы веществ по химическим формулам. | 1 | 11.11 |  | «Химия 8 класс. Карточки заданий.» |  |
| 20 | Расчетные задачи:2. Расчеты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса» ,«молярный объем газов», «постоянная Авогадро». | 1 | 13.11 |  |  «Химия 8 класс. Карточки заданий.» |  |
| 21 | **Контрольная работа №-1** «Простые вещества». | 1 | 18.11 |  | Печатный вариант заданий контрольной работы |  |
|  | **Соединения химических элементов** | **12** |  |  |  |  |
| 22 | Степень окисления. | 1 | 20.11 |  | Образцы хлоридов, сульфидов, оксидов металлов |  |
| 23 | Представители оксидов: вода, углекислый газ и негашеная известь. | 1 | 25.11 |  | образцы оксидов: P2O5, CО2, SiO2, H2O,HCI и NH3 (газы и растворы) |  |
| 24 | Основания , их состав и названия. Изменение окраски индикаторов в щелочной среде. | 1 | 27.11 |  | Образцы щелочей (твердых и в растворе) и нерастворимых оснований, индикаторы |  |
| 25 | Кислоты, их состав и названия. Изменение окраски индикаторов в кислотной среде. | 1 | 02.12 |  | 1.Образцы кислот: HCI, HNO3, H2SO4, H3PO4, некоторых других минеральных и органических кислот2. Изменение окраски индикаторов |  |
| 26 | Соли как производные кислот и оснований | 1 | 04.12 |  | 1.Образцы солей кислородсодержащих и бескислородных кислот2. Кальцит и его разновидности |  |
| 27 | Типы кристаллических решеток: ионная, атомная, молекулярная, и металлическая. | 1 | 09.12 |  | Таблица №5 «Типы кристаллических решеток» |  |
| 28 | Чистые вещества и смеси. Их состав. | 1 | 11.12 |  | Различные образцы смесей |  |
| 29 | Массовая и объемная доли компонента смеси. | 1 | 16.12 |  | «Химия 8 класс. Карточки заданий» |  |
| 30 | Расчетные задачи:1.Расчет массовой и объемной долей компонентов смеси веществ. | 1 | 18.12 |  | «Химия 8 класс. Карточки заданий» |  |
| 31 | Расчетные задачи:2.Вычисление массовой доли вещества в растворе по известной массе растворителя. | 1 | 23.12 |  | «Химия 8 класс. Карточки заданий» |  |
| 32 | Расчетные задачи:3.Вычисление массы растворяемого вещества и растворителя, необходимых для приготовления определенной массы раствора с известной массовой долей растворенного вещества. | 1 | 25.12 |  | «Химия 8 класс. Карточки заданий» |  |
| 33 | **Контрольная работа -2** «Соединения химических элементов» | 1 | 13.01 |  | Печатный вариант заданий контрольной работы |  |
|  | **Изменения, происходящие с веществами** | **10** |  |  |  |  |
| 34 | Физические явления в химии: дистилляция, кристаллизация, выпаривание и возгонка веществ, центрифугирование. | 1 | 15.01 |  | Приборы для дистилляции воды, для фильтрования, выпаривания, возгонки.Делительная воронка, закрепленная в штативе.Соответствующие для демонстрационных опытов растворы и смеси веществ. |  |
| 35 | Явления, связанные с изменением состава вещества, - химические реакции. | 1 | 20.01 |  | Мультимедийный проектор |  |
| 36 | Составление уравнений химических реакций. | 1 | 22.01 |  | Магний,HCI,мрамор,Cu(OH)2,CuCO3Fe, помутнение «известковой воды» |  |
| 37 | Расчеты по химическим уравнениям. | 1 | 27.01 |  | Мультимедийный проектор. «Химия 8 класс. Карточки заданий.» |  |
| 38 | Реакции разложения. Понятие о скорости реакции. | 1 | 29.01 |  | Нитрат калия, перманганат калия, азотная кислоты, гидроксида меди (II) |  |
| 39 | Реакции соединения. Каталитические и некаталитические реакции. | 1 | 03.02 |  | S→SO2→H2SO3P→ P2O5→→ H3PO4Ca→CaO→Ca(OH)2 |  |
| 40 | Реакции замещения. Электрохимический ряд напряжений металлов. | 1 | 05.02 |  | Щелочные металлы, вода, цинка, алюминий, соляная, серная кислоты, Fe, AI, Zn, растворы солей (CuSO4, AgNO3) |  |
| 41 | Реакции обмена. Реакции нейтрализации. | 1 | 10.02 |  | Растворы щелочей, окрашенных фенолфталеином, растворы кислот. H2SO4 и BaCI2; HCI и AgNO3; NaOHи Fe2(SO4)3ит.д. |  |
| 42 | Типы химических реакций( по признаку «число и состав веществ и продуктов реакции») на примере свойств воды. | 1 | 12.02 |  | Мультимедийный проектор |  |
| 43 | **Контрольная работа №3 «Изменения происходящие с веществами»** | 1 | 17.02 |  | Печатный вариант заданий контрольной работы |  |
|  | **ПРАКТИКУМ №-1****Простейшие операции с веществом** | **5** |  |  |  |  |
| 44 | Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Приемы обращения с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами. | 1 | 19.02 |  | Лабораторный штатив с кольцом и лапкой, спиртовка, пробиркодержатель, колбы, стаканы, воронка, фарфоровая посуда, спички. |  |
| 45 | Наблюдения за изменениями, происходящими с горящей свечой, и их описание. | 1 | 24.02 |  | Свеча, спички, изогнутая стеклянная трубка, предметное стекло, держатель, пробирка, стеклянная трубка с оттянутым концом в резиновой груше, два химических стакана разной емкости. |  |
| 46 | Анализ почвы и воды. | 1 | 26.02 |  | Лабораторный штатив с кольцом, два химических стакана, воронка, фарфоровая чашка, готовый фильтр, стеклянная палочка с резиновым наконечником, шпатель, спиртовка, спички, загрязненная речным песком поваренная соль. |  |
| 47 | Признаки химических реакций. | 1 | 03.03 |  | Спиртовка, пробирки в штативе, щипцы, медная проволока, соляная кислота, мрамор, серная кислота,, сульфат натрия, хлорид бария, оксид меди (2), ложечка, фенолфталеин. |  |
| 48 | Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в растворе. | 1 | 05.03 |  |  Весы, мерный цилиндр, ложечка, химический стакан, стеклянная палочка, вода, сахар. |  |
|  | **Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов.** | **18** |  |  |  |  |
| 49 | Растворение как физико-химический процесс. | 1 | 10.03 |  | Пересыщенный раствор глауберовой соли, безводного сульфата меди (II)  |  |
| 50 | Понятие об электролитической диссоциации. | 1 | 12.03 |  | Мультимедийный проектор |  |
| 51 | Механизм диссоциации электролитов с различным типом химической связи. | 1 | 17.03 |  | Таблица №13 «Электролитическая диссоциация» |  |
| 52 | Основные положения теории электролитической диссоциации | 1 | 19.03 |  | Таблица №13 «Электролитическая диссоциация» |  |
| 53 | Ионные уравнения реакций. Условия протекания реакции обмена между электролитами до конца в свете ионных представлений. | 1 | 31.03 |  | Мультимедийный проектор.«Химия 8 класс. Карточки заданий» |  |
| 54 | Кислоты, их классификация .Диссоциация кислот и их свойства в свете теории электролитической диссоциации. | 1 | 02.04 |  | Таблица №8 «Важнейшие кислоты и их соли». |  |
| 55 | Использование таблицы растворимости для характеристики химических свойств кислот.  | 1 | 07.04 |  | Таблица растворимости. Азотная, серная, соляная, индикаторы |  |
| 56 | Основания, и их классификация. Диссоциация оснований, и их свойства в свете теории электролитической диссоциации. | 1 | 09.04 |  | Гидроксид натрия, калия, меди, железа (II), индикаторы |  |
| 57 | Использование таблицы растворимости для характеристики химических свойств оснований. | 1 | 14.04 |  | Таблица растворимости. «Химия 8 класс. Карточки заданий» |  |
| 58 | Соли, их классификация и диссоциация различных типов солей. | 1 | 16.04 |  | Таблица №10 «классификация солей» |  |
| 59 | Использование таблицы растворимости для характеристики химических свойств солей. | 1 | 21.04 |  | Таблица растворимости. Хлорид натрия, карбонат кальция, фосфат кальция |  |
| 60 | Обобщение сведений об оксидах, их классификации и химических свойствах. | 1 | 23.04 |  | Таблица №9 «классификация оксидов». «Химия 8 класс. Карточки заданий.» |  |
| 61 | Генетические ряды металлов и неметаллов. | 1 | 28.04 |  | Таблица № 11 «Генетическая связь неорганических веществ.» |  |
| 62 | Генетическая связь между классами неорганических веществ. | 1 | 30.04 |  | Таблица № 11 «Генетическая связь неорганических веществ.» |  |
| 63 | Окислительно-восстановительные реакции | 1 | 05.05 |  | Таблица № 6 «Окислительно-восстановительные реакции» |  |
| 64 | Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции. | 1 | 07.05 |  | Таблица № 7 «Реакции обмена в водных растворах» |  |
| 65 | Составление уравнений окислительно–восстановительных реакций методом электронного баланса. | 1 | 12.05 |  | «Химия 8 класс. Карточки заданий» |  |
| 66 | **Контрольная работа№-4** «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов.» | 1 | 14.05 |  | Печатный вариант заданий контрольной работы |  |
|  | **ПРАКТИКУМ -2****СВОЙСТВА РАСТВОРОВ ЭЛЕКТРОЛИТОВ** | **2** |  |  |  |  |
| 67 | Условия протекания химических реакций между растворами электролитов до конца. | 1 | 19.05 |  | Штатив с пробирками, стеклянная палочка, синий лакмус, серная кислота, хлорид бария, хлорид натрия, нитрат серебра, карбонат натрия, соляная кислота, сульфат меди (2), гидроксид натрия. |  |
| 68 | Решение экспериментальных задач. | 1 | 21.05 |  | Штатив с пробирками, стеклянная палочка, MgCl2, Н2SO4, AgNO3, CuO,NaOH, FeCl3, спиртовка, держатель. |  |