МУНИЦИПАЛЬНОЕ АВТОНОМНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ

«СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА № 17»

ГОРОДА ГУБКИНА БЕЛГОРОДСКОЙ ОБЛАСТИ

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **«Рассмотрена и рекомендована к утверждению»**  Руководитель МО  \_\_\_\_\_\_\_\_Скакунова Н.В.    Протокол № \_\_\_ от«\_\_\_\_»\_\_\_\_\_\_\_\_\_2014г. | **«Согласовано»**  Заместитель директора по УВР МАОУ «СОШ № 17»  \_\_\_\_\_\_\_\_ Шевцова Л.В.    «\_\_\_\_»\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_2014 г. | **«Утверждаю»**  Директор МАОУ «СОШ №17»  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Журавлева Н.Е.    Приказ № \_\_\_  от «\_\_\_\_»\_\_\_\_\_\_\_\_\_2014 г |

**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

**ПО ХИМИИ**

для 11 класса

учителя химии

Якуниной Ирины Ивановны

Календарно- тематическое планирование разработано на основе федерального компонента Государственного стандарта среднего общего образования по химии (базовый уровень) 2004 года, авторской рабочей учебной программы курса химии Гара Н.Н. к линии УМК «Рудзитис Г.Е. Фельдман Ф.Г.» и материалам авторского учебно-методического комплекса, рекомендованного Минобрнауки РФ

Срок реализации– 1 год

Год составления: 2014

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Чет-**  **верть** | **№**  **урока** | **Тема урока** | **Плано-**  **вая**  **дата** | **Факти**  **ческая дата** | **Примечание** |
| 1 чет  верть | 1 | **ТЕОРЕТИЧЕСКИЕ ОСНОВЫ ХИМИИ**  **Важнейшие химические понятия и законы ( 3 ч)**  Вводный инструктаж по ТБ. Атом. Химический элемент. Изотопы. Простые и сложные вещества |  |  |  |
| 2 | Закон сохранения и превращения массы и энергии при химических реакциях |  |  |  |
| 3 | Закон постоянства состава, вещества молекулярного и немолекулярного строения |  |  |  |
| 4 | **Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева на основе учения о строении атомов**  **( 5ч)**  Атомные орбитали, s-, p-, d-, f-электроны. Особенности размещения электронов по орбиталям в атомах малых и больших периодов. Энергетические уровни и подуровни |  |  |  |
| 5 | Связь периодического закона и периодической системы химических элементов с теорией строения атомов. Короткий и длинный варианты таблицы химических элементов |  |  |  |
| 6 | Положение в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева водорода, лантаноидов, актиноидов и искусственно полученных элементов |  |  |  |
| 7 | Валентность и валентные возможности атомов. Периодическое изменение валентности и размеров атомов |  |  |  |
| 8 | Вычисление массы ,объема или количества вещества по известной массе, объему или количеству вещества одного из вступивших в реакцию или получившихся в результате реакции |  |  |  |
| 9 | **Строение вещества (9ч)**  Виды и механизмы образования химической связи |  |  |  |
| 10 | Характеристики химической связи.  Пространственное строение неорганических и органических веществ и химической связи |  |  |  |
| 11 | Типы кристаллических решёток и свойства веществ |  |  | Д.Модели ионных, атомных, молекулярных и металлических кристаллических решеток. Эффект Тиндаля. Модели молекул изомеров, гомологов. |
| 12 | Причины многообразия веществ: изомерия, гомология, аллотропия, изотопия |  |  |  |
| 13 | Дисперсные системы. Истинные растворы. Коллоидные растворы. Золи. Гели |  |  |  |
| 14 | Способы выражения концентрации растворов: массовая доля растворённого вещества, молярная концентрация |  |  |  |
| 15 | Инструктаж по ТБ  ***Практическая работа №1 «***Приготовление растворов с заданной молярной концентрацией» |  |  |  |
| 16 | Обобщение по теме «Строение вещества». Вычисление массы, количества вещества, объема продукта реакции, если для его получения дан раствор с определенной массовой долей исходного вещества |  |  |  |
|  | 17 | ***Контрольная работа №1*** по темам: « Важнейшие химические понятия и законы», « Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева на основе учения о строении атомов». «Строение вещества» |  |  |  |
| II чет  верть | 18 | **Химические реакции** (14 ч)  Анализ результатов контрольной работы. Классификация химических реакций в неорганической и органической химии |  |  |  |
| 19 | Окислительно-восстановительные реакции |  |  |  |
| 20 | Скорость реакции, её зависимость от различных факторов. Закон действующих масс. Энергия активации |  |  | Д.Зависимость скорости химической реакции от концентрации и температуры. |
| 21 | Инструктаж по ТБ.  ***Практическая работа №****2* «Влияние различных факторов на скорость химической реакции». |  |  |  |
| 22 | Катализ и катализаторы. Обратимость химических реакций |  |  | Д.Разложение пероксида водорода в присутствии катализатора. |
| 23 | Химическое равновесие. Смещение равновесия под действием различных факторов. Принцип Ле-Шателье. |  |  |  |
| 24 | Производство серной кислоты контактным способом |  |  |  |
| 25 | Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Кислотно-основные взаимодействия в растворах |  |  | Л.О.1 «Проведение реакций ионного обмена для характеристики свойств электролитов» |
| 26 | Гидролиз органических и неорганических соединений |  |  |  |
| 27 | Составление уравнений гидролиза органических и неорганических соединений |  |  |  |
| 28 | Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная. Ионное произведение воды. Водородный показатель (рН) раствора |  |  | Д.Определение среды раствора с помощью универсального индикатора. |
| 29 | Обобщение по теме «Химические реакции». Вычисления массы продукта реакции, если известна масса исходного вещества, содержащего определенную долю примесей |  |  |  |
| 30 | ***Контрольная работа №2*** по теме: «Химические реакции» |  |  |  |
| 31 | **НЕОГРАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ**  **Металлы** (13ч)  Анализ результатов контрольной работы. Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева |  |  | Л.О.№ 2 «Знакомство с образцами металлов и их рудами». |
| III чет  верть | 32 | Повторный инструктаж по ТБ.  Общие свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов |  |  |  |
| 33 | Общие способы получения металлов. |  |  |  |
| 34 | Электролиз растворов и расплавов веществ |  |  |  |
| 35 | Понятие о коррозии металлов. Способы защиты от коррозии |  |  |  |
| 36 | Обзор металлов главных подгрупп периодической системы химических элементов (I и II группы) |  |  |  |
| 37 | Обзор металлов главных подгрупп периодической системы химических элементов(III группы) |  |  |  |
| 38 | Обзор металлов побочных подгрупп периодической системы химических элементов (медь, цинк, титан) |  |  | Л.О.№3 «Взаимодействие цинка и железа с растворами кислот и щелочей». |
| 39 | Обзор металлов побочных подгрупп периодической системы химических элементов (хром, железо, никель, платина) |  |  |  |
| 40 | Сплавы металлов. Оксиды и гидроксиды металлов |  |  |  |
| 41 | Расчеты по химическим уравнениям, связанные с массовой долей выхода продукта реакции от теоретически возможного |  |  |  |
| 42 | Обобщение по теме: «Металлы» |  |  |  |
| 43 | ***Контрольная работа №3***по теме: «Металлы» |  |  |  |
| 44 | **Неметаллы ( 8 ч)**  Анализ результатов контрольной работы. Обзор свойств неметаллов. Строение и свойства простых веществ – неметаллов. |  |  | Д.Ознакомление с образцами неметаллов Лабораторная работа №4.  «Знакомство с образцами неметаллов и их природными соединениями». |
| 45 | Окислительно-восстановительные свойства типичных неметаллов. |  |  | Д. горение серы, фосфора, железа, магния в кислороде. |
| 46 | Оксиды неметаллов |  |  | Д. Образцы оксидов неметаллов и кислородсодержащих кислот |
| 47 | Кислородсодержащие кислоты |  |  |  |
| 48 | Окислительные свойства азотной и серной кислот |  |  |  |
| 49 | Водородные соединения неметаллов |  |  |  |
| 50 | Обобщение по теме: «Неметаллы» |  |  | Л.О. №5.  «Распознавание хлоридов, сульфатов, карбонатов». |
| 51 | ***Контрольная работа******№4*** по теме: «Неметаллы» |  |  |  |
| IV чет  верть | 52 | **Генетическая связь неорганических и органических веществ. Практикум (17 ч)**  Анализ результатов контрольной работы. Генетическая связь неорганических веществ |  |  |  |
| 53 | Генетическая связь органических веществ |  |  |  |
| 54 | Генетическая связь неорганических веществ и органических веществ |  |  |  |
| 55 | Инструктаж по ТБ  ***Практическая работа №3* «**Решение экспериментальных задач по неорганической химии» |  |  |  |
| 56 | Инструктаж по ТБ  ***Практическая работа №4* «**Решение экспериментальных задач по органической химии» |  |  |  |
| 57 | Инструктаж по ТБ  ***Практическая работа №5*** «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и неметаллы» |  |  |  |
| 58 | Инструктаж по ТБ  ***Практическая работа № 6***  «Получение, собирание и распознавание газов» |  |  |  |
| 59 | Бытовая химическая грамотность |  |  |  |
| 60 | Вычисление массовой доли элемента в веществе |  |  |  |
| 61 | Решение задач на нахождение формул органических веществ |  |  |  |
| 62 | Решение задач на вычисление массовой доли растворённого вещества |  |  |  |
| 63 | Решение задач на вычисление массовой доли выхода продукта реакции от теоретического возможного |  |  |  |
| 64 | Решение задач на вычисление объёмной доли выхода продукта реакции от теоретического возможного |  |  |  |
| 65 | Решение задач на примеси |  |  |  |
| 66 | Решение задач на смеси |  |  |  |
| 67 | Обобщение по курсу химии |  |  |  |
| 68 | ***Зачёт по решению расчётных задач*** |  |  |  |