МУНИЦИПАЛЬНОЕ КАЗЕННОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ

«ШАУРИНСКАЯ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА »

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **«Рассмотрена и рекомендована к утверждению»**  Руководитель МО  \_\_\_\_\_\_\_\_.    Протокол № \_\_\_ от«\_\_\_\_»\_\_\_\_\_\_\_\_\_2017г. | **«Согласовано»**  Заместитель директора по УВР МКОУ «ШСОШ »  \_\_\_\_\_\_\_\_ Идрисов К.И.    «\_\_\_\_»\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_2017 г. | **«Утверждаю»**  Директор МКОУ «ШСОШ »  \_\_\_\_\_\_\_\_\_ Идрисов К.И.    Приказ № \_\_\_  от «\_\_\_\_»\_\_\_\_\_\_\_\_\_2017 г |

**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

**ПО ХИМИИ**

для 10 класса

учителя химии

Далгатова Салимат Магомедовна

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

Год составления: 2017

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Чет**  **верть** | **№**  **уро**  **ка** | **Тема урока** | **Плано-**  **вая**  **дата** | **Факти-**  **ческая дата** | **Примечание** |
| 1 чет  верть | 1 | **Теоретические основы органической химии**  Вводный инструктаж по ТБ. Предмет органической химии. Формирование органической химии как науки. Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова |  |  | Д «Ознакомление с образцами органических веществ и материалов», «Растворимость органических веществ в воде и неводных растворителях», «Плавление, обугливание и горение органических веществ» |
| 2 | Изомерия. Значение теории химического строения. Основные направления ее развития |  |  | Д «Модели молекул органических веществ» |
| 3 | Электронная природа химических связей в органических соединениях. Способы разрыва связей в молекулах органических веществ. |  |  |  |
| 4 | Классификация органических соединений |  |  |  |
| 5 | **УГЛЕВОДОРОДЫ**  **Предельные углеводороды (алканы)**  Электронное и пространственное строение алканов. Гомология, изомерия и номенклатура алканов. |  |  | Л/о№1 «Изготовление моделей молекул углеводородов и галогенопроизводных» |
| 6 | Физические и химические свойства алканов |  |  | Д «Взрыв смеси метана с воздухом. Отношение алканов к кислотам, щелочам, к раствору перманганата калия и бромной воде» |
| 7 | Получение и применение алканов |  |  |  |
| 8 | Решение задач на нахождение молекулярной формулы газообразного углеводорода |  |  |  |
| 9 | Циклоалканы |  |  |  |
| 10 | Инструктаж по ТБ. ***Практическая работа №1*** «Качественное определение углерода, водорода и хлора в органических соединениях» |  |  |  |
| 11 | ***Контрольная работа №1*** по теме: «Теоретические основы органической химии. Предельные углеводороды» |  |  |  |
| 12 | **Непредельные углеводороды**  Анализ результатов контрольной работы. Электронное и пространственное строение алкенов. Гомология и изомерия алкенов |  |  |  |
| 13 | Свойства, получение и применение алкенов |  |  |  |
| 14 | Инструктаж по ТБ. ***Практическая работа № 2*** «Получение этилена и изучение его свойств» |  |  |  |
| 15 | Понятие о диеновых углеводородах. Природный каучук |  |  | Д «Разложение каучука при нагревании и испытание продуктов разложения» |
| 16 | Ацетилен и его гомологи |  |  | Д «Получение ацетилена в лаборатории. Реакция ацетилена с раствором перманганата калия и бромной водой. Горение ацетилена» |
| 17 | Получение и применение ацетилена |  |  |  |
| II чет  верть | 18 | **Ароматические углеводороды (арены)**  Электронное и пространственное строение молекулы бензола |  |  |  |
| 19 | Изомерия и номенклатура гомологов бензола. Получение бензола |  |  |  |
| 20 | Физические и химические свойства бензола |  |  | Д «Бензол как растворитель, горение бензола», «Отношение бензола к бромной воде и раствору перманганата калия» |
| 21 | Гомологи бензола. Свойства. Применение. |  |  | Д «Окисление толуола» |
| 22 | Генетическая связь ароматических углеводородов |  |  |  |
| 23 | **Природные источники углеводородов**  Природный и попутный нефтяные газы, их состав и использование |  |  |  |
| 24 | Нефть и нефтепродукты. Перегонка нефти |  |  | ЛО № 2 «Ознакомление с образцами продуктов нефтепереработки» |
| 25 | Крекинг нефти |  |  |  |
| 26 | Коксохимическое производство |  |  |  |
| 27 | Решение задач на определение массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного |  |  |  |
| 28 | ***Контрольная работа № 2*** по теме: «Углеводороды» |  |  |  |
| 29 | **КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ**  **Спирты и фенолы**  Анализ результатов контрольной работы. Строение предельных одноатомных спиртов. Изомерия и номенклатура |  |  |  |
| 30 | Свойства метанола (этанола). Водородная связь. Физиологическое действие спиртов на организм человека |  |  |  |
| 31 | Получение спиртов. Применение. |  |  |  |
| III  чет  верть | 32 | Повторный инструктаж по ТБ.  Генетическая связь предельных одноатомных спиртов с углеводородами. Решение задач по химическим уравнениям при условии, что одно из реагирующих веществ дано в избытке |  |  |  |
| 33 | Многоатомные спирты. Этиленгликоль, глицерин. Свойства, применение. |  |  | ЛО № 3 «Растворение глицерина в воде. Реакция с гидроксидом меди (II)» |
| 34 | Фенолы |  |  |  |
| 35 | Свойства и применение фенола |  |  | Д «Взаимодействие фенола с бромной водой и раствором гидроксида натрия» |
| 36 | **Альдегиды, кетоны**  Альдегиды. Строение молекулы формальдегида. Изомерия и номенклатура |  |  | ЛО №4 «Получение этаналя окислением этанола» |
| 37 | Свойства альдегидов. Получение и применение |  |  | ЛО №5 «Окисление метаналя (этаналя) аммиачным раствором оксида серебра (I). Окисление метаналя (этаналя) гидроксидом меди (II)» |
| 38 | Ацетон – представитель кетонов. Строение молекулы. Применение. |  |  | Д «Растворение в ацетоне различных органических веществ» |
| 39 | **Карбоновые кислоты** Одноосновные предельные карбоновые кислоты. Строение молекул. Изомерия и номенклатура |  |  |  |
| 40 | Свойства карбоновых кислот. Получение и применение |  |  |  |
| 41 | Краткие сведения о непредельных карбоновых кислотах. Генетическая связь карбоновых кислот с другими классами органических соединений |  |  |  |
| 42 | Инструктаж по ТБ. ***Практическая работа №3*** «Получение и свойства карбоновых кислот» |  |  |  |
| 43 | Инструктаж по ТБ. ***Практическая работа №4*** «Решение экспериментальных задач на распознавание органических веществ» |  |  |  |
| 44 | ***Контрольная работа №3*** по теме: «Спирты и фенолы. Альдегиды и кетоны. Карбоновые кислоты» |  |  |  |
| 45 | **Сложные эфиры. Жиры.**  Анализ результатов контрольной работы. Строение и свойства сложных эфиров, их применение |  |  |  |
| 46 | Строение жиров. Жиры в природе |  |  |  |
| 47 | Жиры, их свойства и применение |  |  | ЛО №6 «Растворимость жиров, доказательство их непредельного характера, омыление жиров» |
| 48 | Понятие о синтетических моющих средствах. Правила безопасного обращения со средствами бытовой химии |  |  | ЛО №7 «Сравнение свойств мыла и синтетических моющих средств» ЛО №8 «Знакомство с образцами моющих средств. Изучение их состава и инструкций по применению» |
| 49 | **Тема 10. Углеводы**  Глюкоза. Строение молекулы. Изомерия. Физические свойства и нахождение в природе. |  |  |  |
| 50 | Химические свойства глюкозы. Применение. |  |  | ЛО№9 «Взаимодействие глюкозы с гид­роксидом меди(II). Взаимодействие глюкозы с аммиачным раствором оксида серебра(I)» |
| 51 | Сахароза. Нахождение в природе. Свойства, применение |  |  | ЛО№10 «Взаимодействие сахарозы с гидроксидом кальция» |
| IV четверть | 52 | Крахмал, его строение, химические свойства, применение |  |  | ЛО№11 «Взаимодействие крахмала с иодом. Гидролиз крахмала» |
| 53 | Целлюлоза, ее строение и химические свойства |  |  |  |
| 54 | Применение целлюлозы. Ацетатное волокно |  |  | ЛО№12 « Ознакомление с образцами природ­ных и искусственных волокон» |
| 55 | Инструктаж по ТБ. ***Практическая работа №5*** «Решение экспериментальных задач на получение и распознавание органических веществ» |  |  |  |
| 56 | **АЗОТСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ**  **Амины и аминокислоты**  Амины. Строение и свойства аминов предельного ряда |  |  |  |
| 57 | Анилин – представитель ароматических аминов. |  |  | Д «Окраска ткани анилиновым красителем» |
| 58 | Аминокислоты, их строение, изомерия и свойства |  |  | Д «Доказательство наличия функциональных групп в растворах аминокислот» |
| 59 | Генетическая связь аминокислот с другими классами органических соединений. Решение расчетных задач |  |  |  |
| 60 | **Белки**  Белки – природные полимеры. Состав и строение белков |  |  |  |
| 61 | Свойства белков. Превращение белков в организме. Успехи в изучении и синтезе белков |  |  | ЛО №13 «Цветные реакции на белки (биуретовая и ксантопротеиновая реакции)» |
| 62 | Понятие об азотсодержащих гетероциклических соединениях. Нуклеиновые кислоты. Химия и здоровье человека |  |  |  |
| 63 | **ВЫСОКОМОЛЕКУЛЯРНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ**  **Синтетические полимеры** Понятие о высокомолекулярных соединениях, зависимость их свойств от строения. Основные методы синтеза полимеров |  |  |  |
| 64 | Классификация пластмасс. Термопластичные полимеры. Полиэтилен. Полипропилен |  |  | Д «Образцы пластмасс, синтетических каучуков и синтетических волокон» |
| 65 | Синтетические каучуки. Строение, свойства, получение и применение |  |  | ЛО№14 «Изучение свойств термопластич­ных полимеров».  ЛО№15 «Определение хлора в поливинилхлори-  де» |
| 66 | Синтетические волокна. Капрон. Лавсан. Органическая химия, человек и природа |  |  |  |
| 67 | Инструктаж по ТБ. ***Практическая работа № 6*** «Распознавание пластмасс и волокон» |  |  | ЛО№16 «Изучение свойств синтетических волокон» |
| 68 | ***Контрольная работа № 4*** по теме:  «Кислородсодержащие органические соединения.  Азотсодержащие органические соединения» |  |  |  |