Контрольная работа по теме:

 «Органические соединения. Углеводороды»

 В – 1

1. К Ароматическим углеводородам относится: а) с6н14 б) с6н12 в) с6н6

2. Вещества являются а) гомологами б) изомеры сн2= сн2, сн2=сн-сн3, сн2=сн-сн2-сн3

3. Выберите общую формулу Алканов: а) сnн2n б) cnн2n+2

 в) сnн2n-6/

4. Дайте названия веществам: а) сн3-сн-сн-сн3

 сн3 сн3

 с2н5

б) сн=сн-сн-сн- с-сн3

 сн3 сн3

5. Сформулируйте понятие «изомеры»?

6.Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить

Следующие превращения:

с→сн4 -→ сн3cl→ c2н6→ с2н4→с2н4cl2 (назовите вещества)

7. Определите молекулярную формулу газообразного вещества, если его

Плотность по воздуху равна 2, массовая доля карбона- 82,76%, гидрогена-

17,24%.

 Контрольная работа по теме:

«Органические соединения. Углеводороды».

 В-2

1. К Непредельным углеводородам относится: а) пропан, б) толуол, в) этилен

2. Ароматические углеводороды вступают в реакции: а) обмена, б) замещения

3. Название 2,2-диметил,3-этилоктан соответствует формуле:

 Сн3 с2н5

 а сн3-сн-сн-сн3 б) сн3-с-сн-сн2-сн2-сн2-сн2-сн3

 сн3 сн3 сн3

в) сн3-сн-с=с-сн2-сн2-сн2-сн3

 сн3 сн3 сн3

4. Что представляют собой пестициды?

5.Каким образом насаждения и вырубка лесов отражается на парниковом эффекте?

6. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующее превращение: с6н14→ с6н6→ с6н12→со2 (дайте названия веществам).

7. К бензолу массой 35,1 г прибавили 48 г брома (в присутствии бромида ферума (III).)Рассчитайте массу галогенпроизводного, которое можно выделить из реакционной смеси..

 Контрольная работа по теме:

 «Органические соединения. Углеводороды».

 В-3.

1. Выберите брутто- формулу Бензола: а) с6н6 б) с6н14 в) с6н12

2. Жиры в бензоле а) растворяются, б) не растворяются, в) растворяются

Только жидкие (масла).

3. Общая формула Алкинов соответствует: а) сnн2n+2 б) сnн2n-2 в) сnн2n

4. Применение нефтепродуктов.

5. Какие вещества называются гомологами?

6. Как осуществить следующее превращение? Сасо3→ сао→ сас2 →с2н2→с6н6→ с6н5NО2 Дайте названия веществам.

7. Бензол полученный дегидрированием 115 мл циклогексана( р=0,779г/мл) подвергли хлорированию при освещении. Образовалось хлорпроизводное массой 300г. Вычислите массовую долю выхода продукта реакции.

 Контрольная работа по теме:

 «Органические соединения. Углеводороды».

 В 4.

1. Формула с2н2 относится к углеводородам: а) Предельным б) Непредельным в) Ароматическим.

2. Бензол в воде: а) растворяется б) растворяется при нагревании в) не растворяется.

3. Название 3,3,4,4 – тетраметилгептен-1 соответствует формуле: а) сн2=сн2

 сн3 сн3 сн3 сн3

б) сн2=сн-сн2-с-сн2-сн2-сн3, в) сн2=сн-с-с-сн2-сн2 ,

 сн3 сн3 сн3

4. Даны формулы: с7н14,с6н14,с6н5Nо2,с2н4,с6н5сl,с6н10,с2н2

C6н4сl2, с4н8

5. Напишите применение Бензола.

6. Напишите уравнения реакций исходя из схемы:

7. Из ацетилена объемом 10,08 л (н.у) был получен бензол. Выход продукта составил 70%. Определите массу полученного бензола.

 Контрольная работа по теме:

«Органические соединения. Углеводороды».

 В 5.

1. Формула сnн2n+2 соответствует углеводородам: а) Предельным

б) Непредельным в) Ароматитечким.

2. Бензол относится к гомологическому ряду: а) Алкенов б) Аренов

 в) Алкинов.

3.Пламя, которым сгорает Ацетилен а) бесцветным, б) коптящее, в) светящее-

ся.

4. Что представляет собой полимеризация?

5. Что представляют собой продукты коксования?

6. Напишите уравнения реакций исходя из схемы

 Метан→- Ацетилен-→ Бензол-→ Гексахлорциклогексан-→ Бензол-→ Оксид карбона(4).

7. Из ацетилена объемом 3,36 л (н.у) получен бензол объемом 2,5 мл. Определите массовую долю выхода реакции. Плотность бензола равна 0,88 г/мл.