

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:

<https://stuservis.ru/kontrolnaya-rabota/411816>

Тип работы: Контрольная работа

Предмет: Органическая химия

Напишите главный тип реакций непредельных углеводородов. Почему он характерен для непредельных углеводородов?

Напишите качественные реакции на непредельные углеводороды.

Напишите структурную формулу углеводорода состава C_3H_4 , если известно, что он, взаимодействуя с водой, образует кетон, вступает в реакцию с аммиачным раствором гидроксида серебра и обесцвечивает бромную воду. Запишите уравнения реакций.

Напишите уравнения реакций, которые нужно провести для осуществления следующих превращений:

Массовые доли углерода, водорода и кислорода в веществе составляют соответственно 62,1; 10,3 и 27,6%. Напишите возможную структурную формулу вещества.

Одноосновная карбоновая кислота имеет следующий состав: углерод (массовая доля 40,0%), кислород (53,3%), водород (6,7%). Определите формулу этой кислоты. Рассчитайте объем раствора гидроксида натрия (массовая доля $NaOH$ 15%, плотность 1,16 г/мл), который потребуется для нейтрализации образца этой кислоты массой 12 г.

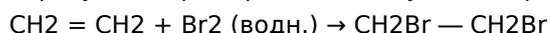
Задание 5.

Напишите главный тип реакций непредельных углеводородов. Почему он характерен для непредельных углеводородов?

Напишите качественные реакции на непредельные углеводороды.

Наиболее характерные реакции для всех непредельных углеводородов - реакции присоединения. Двойные связи непрочны, легко разрушаются даже под действием невысоких температур и по месту разрыва присоединяют кислород или другие вещества. Непредельные углеводороды склонны к реакциям конденсации и полимеризации.

Качественная реакция на непредельные углеводороды является бромная вода, т.к. в результате реакции образуются бромпроизводные углеводородов, и раствор обесцвечивается.



Этен 1, 2- Дибромэтан

Обесцвечивание бромной воды является качественной реакцией на двойную связь.

Задание 6.

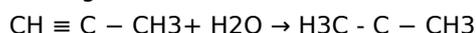
Напишите структурную формулу углеводорода состава C_3H_4 , если известно, что он, взаимодействуя с водой, образует кетон, вступает в реакцию с аммиачным раствором гидроксида серебра и обесцвечивает бромную воду. Запишите уравнения реакций.

Данным углеводородом является пропин.

Структурная формула $CH \equiv C - CH_3$

Углеводород C_3H_4 взаимодействуя с водой, образует кетон:

H^+ , Hg^{2+}

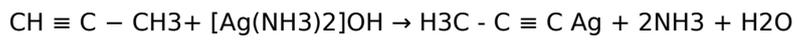


||

O

Пропин + вода \rightarrow (H^+ , ртуть(II)) \rightarrow ацетон

Углеводород C₃H₄ вступает в реакцию с аммиачным раствором гидроксида серебра, образуя соль серебра и амин:



пропин + толленса реактив → метилацетиленид серебра + 2·аммиак + вода

-

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:

<https://stuservis.ru/kontrolnaya-rabota/411816>