

Вебинар №14. Углеводы в №33 ЕГЭ по химии.

Смотреть запись вебинара:



[в ВК](#)



[на YouTube](#)



[на сайте stepenin.ru](#)

[1] Некоторый ациклический углеводород **X**, содержит **90%** углерода. Известно, что при присоединении к нему избытка хлороводорода образуется соединение, у которого атомы хлора расположены при одном атоме углерода. Установите молекулярную и структурную формулы вещества **X** и запишите уравнение его реакции с избытком хлороводорода.



Вся органика на открытом
курсе «Органика с НУЛЯ»

Более 1200 тестовых заданий
и свойства всех классов.

stepenin.ru/courses/organic10



Вебинар №14. Углеводороды в №33 ЕГЭ по химии.

[2] Некоторое вещество было получено при окислении углеводорода состава C_5H_8 перманганатом калия в присутствии серной кислоты. Это вещество содержит **61,54%** кислорода, **34,62%** углерода и **3,84%** водорода по массе. Установите молекулярную и структурную формулу этого вещества и уравнение реакции его получения.

Вебинар №14. Углеводы в №33 ЕГЭ по химии.

[3] В состав органического вещества входят **69,57%** углерода и **7,25%** водорода. Известно, что это вещество образуется при окислении соответствующего углеводорода холодным водным раствором перманганата калия. Определите молекулярную и структурную формулу вещества, составьте реакцию его получения из соответствующего углеводорода.

Вебинар №14. Углеводы в №33 ЕГЭ по химии.

[4] При сгорании **2,15 г** органического вещества **А** получили **2,24 л** углекислого газа (н.у.) и **1,35 г** воды. Известно, что вещество **А** образуется при гидратации углеводорода **Б**, который вступает в реакцию с гидроксидом диамминсеребра (I) в молярном соотношении **1 : 2**. Установите молекулярную и структурную формулу вещества **А**, а также запишите уравнение гидратации углеводорода **Б** с образованием вещества **А**.

Вебинар №14. Углеводороды в №33 ЕГЭ по химии.

[5] При сгорании вещества **A**, не содержащего кислород, выделилось **3360 мл** (н.у.) углекислого газа, **1,62 мл** воды и **3,18 г** карбоната натрия. Известно, что при взаимодействии вещества **A** с монойодалканом образуется углеводород **B**, который при взаимодействии с подкисленным раствором перманганата калия дает единственный органический продукт. Установите молекулярную формулу вещества **A**, структурную формулу вещества **B** и запишите уравнение реакции получения вещества **B**.

Вебинар №14. Углеводороды в №33 ЕГЭ по химии.

[6] При сгорании органического вещества **A**, не содержащего кислород, было получено **13,44 л** (н.у.) углекислого газа, **8960 мл** (н.у.) хлороводорода и **7,2 мл** воды. Известно, вещество **A** получено в результате присоединения хлора к веществу **B**, которое содержит только sp^3 -гибридизованные атомы углерода. Установите молекулярную и структурную формулы вещества **A**, запишите уравнение реакции получения вещества **A** из **B**.

Вебинар №14. Углеводороды в №33 ЕГЭ по химии.

[7] При сгорании **4,48 л** (н.у.) газообразного органического вещества получили **35,2 г** углекислого газа и **10,8 мл** воды. Плотность этого вещества составляет **2,41 г/л** (н.у.). Известно также, что это вещество не реагирует с аммиачным раствором оксида серебра, а при реакции его с избытком бромной воды происходит присоединение атомов брома только ко вторичным атомам углерода. Установите молекулярную и структурную формулы органического вещества, запишите уравнение реакции этого вещества с избытком бромной воды.

Ответы к заданиям рабочей тетради

Смотреть запись вебинара:



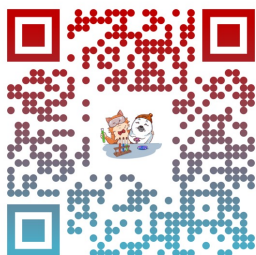
[в ВК](#)



[на YouTube](#)



[на сайте stepenin.ru](#)



Все задачи из этого файла разобраны
на открытом занятии. Его запись
доступна [на странице урока](#) (жмяк) 



@stepenin



@stepenin10



@stepenin10