

Вебинар №12. Задача 33 ЕГЭ: углеводороды и галогенпроизводные

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.



Задача 33. Углеводороды



stepenin.ru/hydrocarbons-book



- ♥ все типы задач по углеводородам
- ♥ 50 лучших номеров с ответами
- ♥ 60 страниц формата А5
- ♥ можешь встретить на ЕГЭ



@stepenin



@stepenin10



@stepenin10

Вебинар №12. Задача 33 ЕГЭ: углеводороды и галогенпроизводные

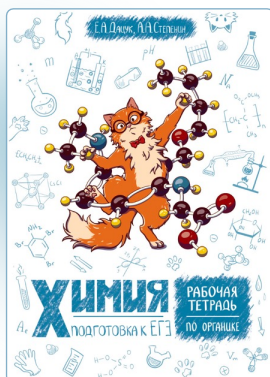
[2] Некоторое вещество было получено при окислении углеводорода состава C_5H_8 перманганатом калия в присутствии серной кислоты. Это вещество содержит **61,54%** кислорода, **34,62%** углерода и **3,84%** водорода по массе. Установите молекулярную и структурную формулу этого вещества и уравнение реакции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

Вебинар №12. Задача 33 ЕГЭ: углеводороды и галогенпроизводные

[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 №12. Задача 33 ЕГЭ: углеводороды и галогенпроизводные

[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**.



Рабочая тетрадь. Органика: с теорией и заданиями



- ♥ 180 цветных страниц А4 на пружине.
- ♥ Все классы веществ и инфографики.



stepenin.ru/book-organic



1474268669



217800681



Вебинар №12. Задача 33 ЕГЭ: углеводороды и галогенпроизводные

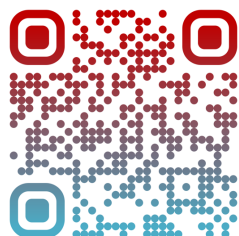
[5] При сгорании вещества **A**, не содержащего кислород, выделилось **3360 мл** (н.у.) углекислого газа, **1,62 мл** воды и **3,18 г** карбоната натрия. Известно, что при взаимодействии вещества **A** с монойодалканом образуется углеводород **B**, который при взаимодействии с подкисленным раствором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

Вебинар №12. Задача 33 ЕГЭ: углеводороды и галогенпроизводные

[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 №12. Задача 33 ЕГЭ: углеводороды и галогенпроизводные

[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.



Новые типы расчетов в задачах 33 ЕГЭ мы разобрали на [предыдущем вебинаре](#) курса «Органика с нуля». По qr-коду, ведущему на пост в тг-канал 10 класса, вы найдете ссылки на этот вебинар 📈

Ответы к заданиям рабочей тетради

Смотреть запись вебинара:



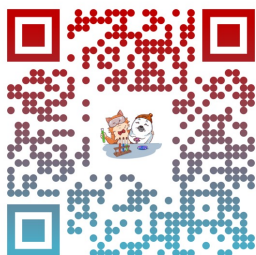
[в ВК](#)




[на YouTube](#)



[на сайте stepenin.ru](#)



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



Органика с НУЛЯ до углубленного уровня

- ♥ Разбираем все 17 классов соединений.
- ♥ Короткие видео, конспекты PDF и тесты.
- ♥ Открытые вебинары каждый понедельник.



stepenin.ru/courses/organic10



@stepenin



@stepenin10



@stepenin10