

Вебинар №11. Введение в №33 ЕГЭ. Расчетная часть

Смотреть запись вебинара:

 [в ВК](#)

 [на YouTube](#)

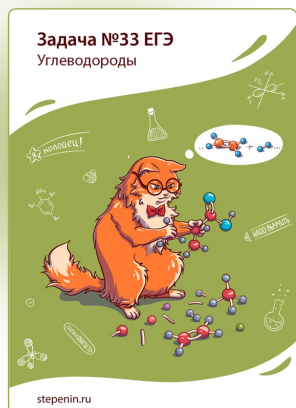
 [на сайте stepenin.ru](#)

[1] Органическое вещество **A** содержит **75%** углерода и **25%** водорода. Установите молекулярную формулу органического вещества **A**.

[2] Органическое вещество **X** содержит **49,32%** углерода, **6,85%** водорода и кислород. Установите молекулярную формулу органического вещества **A**.

Вебинар №11. Введение в №33 ЕГЭ. Расчетная часть

[3] Органическое вещество **A** содержит **37,21%** углерода и **7,75%** водорода. Известно, что оно может быть получено хлорированием углеводорода **B**, имеющего только первичные атомы углерода, на свету в соотношении **1:1**. Установите молекулярную и структурную формулы вещества **A**, запишите уравнение реакции получения вещества **A** из углеводорода **B**.



Задача 33. Углеводороды



stepenin.ru/hydrocarbons-book



- ♥ все типы задач по углеводородам
- ♥ 50 лучших номеров с ответами
- ♥ 60 страниц формата A5
- ♥ можешь встретить на ЕГЭ



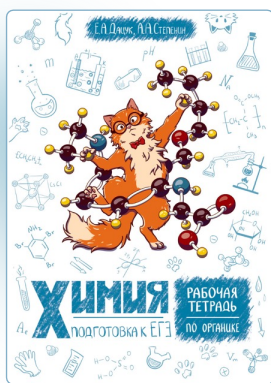
Вебинар №11. Введение в №33 ЕГЭ. Расчетная часть

[4] При сжигании ациклического органического вещества **X** массой **32,8 г** было получено **105,6 г** углекислого газа и **36 г** воды. Установите молекулярную формулу вещества **X**.

[5] При горении органического бескислородного вещества массой **23,54 г** было получено **67,76 г** углекислого газа, **17,82 мл** воды и азот. Установите молекулярную формулу этого вещества.

Вебинар №11. Введение в №33 ЕГЭ. Расчетная часть

[6] При сжигании вещества **X** получено **8,03 г** хлороводорода и **4,93 л** (н.у.) углекислого газа. Известно, что данное вещество было получено при взаимодействии углеводорода **A** с хлором на свету, причем **A** не обесцвечивает раствор перманганата калия. Установите молекулярную и структурную формулы вещества **X**. Запишите уравнение реакции получения вещества **X** из вещества **A**.



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 №11. Введение в №33 ЕГЭ. Расчетная часть

[7] При сгорании **11,6 г** органического вещества получили **13,44 л** (н.у.) углекислого газа и **10,8 мл** воды. Плотность паров этого вещества – **2,59 г/л** (н.у.). Установите молекулярную формулу органического вещества.

[8] При сжигании образца органического соединения **X** массой **14,8 г** получено **35,2 г** углекислого газа и **18,0 г** воды. Известно, что относительная плотность паров вещества **X** по водороду равна **37**. Установите молекулярную формулу вещества **X**.

Вебинар №11. Введение в №33 ЕГЭ. Расчетная часть

[9] Для полного сгорания порции алкана массой **4,64 г** потребовалось **11,65 л** (приведено к н.у.) кислорода. Установите молекулярную формулу алкана.

[10] Вещество **A** ($C_xH_yBr_z$) содержит **12,83%** углерода по массе, мольные доли брома и углерода в его составе одинаковы. Известно, что **56,1 г** вещества **A** можно получить при взаимодействии углеводорода **B**, содержащего атомы углерода только в sp^2 -гибридизации, с раствором, содержащим **48 г** брома, причем эти вещества взаимодействуют в молярном соотношении **1 : 2**. Установите молекулярную и структурную формулы вещества **A**. Запишите уравнение реакции получения вещества **A** из вещества **B**, используя структурные формулы органических веществ.

Ответы к заданиям рабочей тетради

Смотреть запись вебинара:



[в ВК](#)



[на YouTube](#)



[на сайте stepenin.ru](#)



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

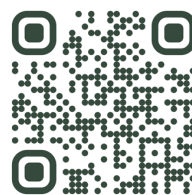


Органика с НУЛЯ до углубленного уровня

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



stepenin.ru/courses/organic10



@stepenin



@stepenin10



@stepenin10