

Вебинар №13. 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 №13. 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**.



Вся органика на открытом курсе «Органика с НУЛЯ»

Более 1200 тестовых заданий и свойства всех классов.

stepenin.ru/courses/organic10



Вебинар №13. 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 №13. 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**.

Вебинар №13. 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**.

Ответы к заданиям рабочей тетради

Смотреть запись вебинара:



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