

При сгорании 1,86 г вещества, не содержащего кислород образуется 1,26 г воды, 224 мл азота (н. у.) и углекислый газ. Это вещество может быть получено из соответствующего нитросоединения.

На основании данных условия задания:

1) проведите необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин) и установите молекулярную формулу исходного органического вещества;

2) составьте структурную формулу этого вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;

3) напишите уравнение реакции получения этого вещества из нитросоединения (используйте структурные формулы органических веществ).