

При сгорании 9,52 г органического вещества *A* образуется 24,64 г углекислого газа и 5,04 г воды. Известно, что вещество *A* подвергается гидролизу под действием гидроксида натрия с образованием двух солей. На основании данных условия задания:

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

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

3) напишите уравнение гидролиза данного вещества в присутствии гидроксида натрия (используйте структурные формулы органических веществ).