

Горит вещество *A* массой 27,3 г. При этом образовалось 19,8 г углекислого газа и 13,44 л хлороводорода. При щелочном гидролизе вещества *A* образуется вещество *B*, вступающее при нагревании в реакцию с гидроксидом меди(II) в соотношении 1:4.

На основании данных условия задачи:

- 1) проведите необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин) и установите молекулярную формулу вещества *A*;
- 2) составьте структурную формулу вещества *A*, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
- 3) напишите уравнение реакции щелочного гидролиза вещества *A* с получением вещества *B* (используйте структурные формулы органических веществ).