

Вещество  $X$ , используемое для синтеза лекарственных препаратов, представляет собой жидкость со специфическим запахом. Оно содержит 82,1% углерода и 12,0% азота по массе, остальное — водород.  $X$  относится к ароматическим соединениям и легко гидролизуется. Его молекула содержит только один третичный атом углерода.

На основании данных условия задачи:

- 1) установите молекулярную формулу вещества  $X$ ;
- 2) составьте возможную структурную формулу вещества  $X$ , которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
- 3) напишите уравнение реакции гидролиза  $X$  в солянокислой среде (используйте структурные формулы органических веществ).