

Вещество *A* содержит по массе 19,25% углерода, 7,49% азота, 17,11% серы, 51,34% кислорода и водород. Вещество *A* образуется при действии избытка разбавленной серной кислоты на натриевую соль *B*.

На основании данных условия задания:

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