

При сжигании 2,28 г неизвестного органического вещества *A* в качестве единственных продуктов сгорания были получены 1,8 г воды и 2,688 л углекислого газа (н. у.). Известно, что вещество *A* может быть синтезировано в одну стадию из углеводорода *B*, который может реагировать с гидроксидом диамминсеребра в мольном соотношении 1:2 соответственно. 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 вещества *A* из вещества *B* (используйте структурные (используйте структурные формулы органических веществ)).