

Вариант № 20615

Вещество *A* содержит 45,93% углерода, 2,39% водорода и 51,68% серебра по массе. Оно было получено в результате взаимодействия углеводорода *B* с гидроксидом диамминсеребра (I).

На основании данных условия задачи:

- 1) проведите необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искоемых физических величин) и установите молекулярную формулу органического вещества *A*;
- 2) составьте возможную структурную формулу вещества *A*, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
- 3) напишите уравнение реакции взаимодействия углеводорода *B* с гидроксидом диамминсеребра (I).