

К бромалкану А, содержащему два атома углерода в молекуле, прибавили избыток водного раствора гидроксида натрия, в результате чего был получен одноатомный спирт Б. Затем в пробирку со спиртом Б опустили медную проволоку, предварительно раскаленную в пламени спиртовки до образования на ее поверхности черного налета. Наблюдается исчезновение черного налета, и поверхность медной проволоки становится блестящей. При этом в пробирке образуется органическое вещество В. Окисление В водным раствором перманганата калия в присутствии  $\text{H}_2\text{SO}_4$  приводит к образованию органического вещества Г, которое в реакции с пищевой содой образует соль Д. Установите соответствие между буквой, которой обозначено вещество, и его молярной массой (г/моль).

- |      |        |
|------|--------|
| А) А | 1) 44  |
| Б) Б | 2) 46  |
| В) В | 3) 60  |
| Г) Г | 4) 74  |
| Д) Д | 5) 82  |
|      | 6) 109 |

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А1Б3В5Г4Д2.