

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 вещества В. Наблюдается исчезновение черного налета, и поверхность медной проволоки становится блестящей. При этом в пробирке образуется органическое вещество Г. Окисление Г водным раствором перманганата калия в присутствии H_2SO_4 приводит к образованию органического вещества, которое в реакции с известняком 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) 64 |
| Г) Г | 4) 80 |
| Д) Д | 5) 109 |
| | 6) 158 |

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