

К бромпроизводному алкана **A**, содержащему три атома углерода, прибавили избыток водного раствора гидроксида натрия, в результате чего были получены одноатомный спирт **Б** и неорганическая соль **В**. Затем нагрели в пламени спиртовки до красного каления проволоку из металла розоватого цвета. В результате блестящая поверхность проволоки покрылась черным налетом. После этого раскаленную проволоку быстро опустили в пробирку со спиртом **Б**, и она снова стала блестящей, а в пробирке образовалось органическое вещество **Г**. Окисление **Г** дает карбоновую кислоту, которая в реакции с поташом образует соль **Д**. Установите соответствие между буквой, которой обозначено вещество, и его молярной массой (г/моль).

- | | |
|----------|--------|
| A | 1) 58 |
| Б | 2) 60 |
| В | 3) 96 |
| Г | 4) 103 |
| Д | 5) 112 |
| | 6) 123 |

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: *A1B2B3Г4Д5*.