

К насыщенному одноатомному спирту **А**, содержащему три атома углерода, прибавили иодоводород, в результате чего были получены органическое соединение **Б** и вода. Затем нагрели в пламени спиртовки до красного каления проволоку из металла **В** розоватого цвета. В результате блестящая поверхность проволоки покрылась черным налетом. После этого раскаленную проволоку быстро опустили в пробирку со спиртом **А**, и она снова стала блестящей, а в пробирке образовалось органическое вещество **Г**. Окисление **Г** дает карбоновую кислоту, которая в реакции с мелом образует соль **Д**. Установите соответствие между буквой, которой обозначено вещество, и его молярной массой (г/моль).

- | | |
|------|--------|
| А) А | 1) 46 |
| Б) Б | 2) 58 |
| В) В | 3) 60 |
| Г) Г | 4) 64 |
| Д) Д | 5) 170 |
| | 6) 186 |

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А1Б2В3Г4Д5.