

К бромпроизводному алкана **A**, содержащему три атома углерода, прибавили избыток водного раствора гидроксида натрия, в результате чего были получены одноатомный спирт **B** и неорганическая соль **B**. 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 **B**, 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
B	2) 60
B	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: А1Б2В3Г4Д5.