В четырёх пронумерованных пробирках находятся водные растворы веществ, содержащие ионы $H^+, SO_4^{2-}, Cu^{2+}, OH^-$. В ходе опытов обнаружилось следующее:

— при добавлении к содержимому пробирок алюминия в пробирках 1 и 2 наблюдалось выделение газа;

— в пробирке 3 алюминий покрылся красным налётом, в пробирке 4 ничего не происходило;

— при добавлении в пробирку 1 гидрокарбоната натрия происходит выделение газа;

— при добавлении в пробирку 2 хлорида аммония выделяется газ с резким запахом.

На основании приведённых данных определите, в какой пробирке содержалось каждое из веществ.

ФОРМУЛА ИОНА	НОМЕР ПРОБИРКИ
А) H^+;	1
Б) SO_4^{2-};	2
В) Cu^{2+};	3
Г) OH^-.	4

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв из левого столбца, **например: А3Б2В4Г1.**