Хорошо растворимый в воде газ $\bf A$ получают при нагревании водорода с твердым простым веществом $\bf B$, образованным атомами галогена. Водный раствор $\bf A$ вступает в реакцию нейтрализации с веществом $\bf B$, которое образуется при растворении в воде (20 °C) металла $\bf \Gamma$ (имеет наименьшую относительную атомную массу среди металлов). Продуктом реакции нейтрализации является вещество $\bf \Pi$. Все агрегатные состояния веществ указаны при н. у. Установите соответствие между буквой, которой обозначено вещество, и его молярной массой (г/моль).

A	1) 7	7
Б	2) 1	3
В	3) 2	24
Γ	4) 1	28
Д	5) 1	34
	6) 2	254

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: $A152B3\Gamma4Д5$.