

Простое кристаллическое вещество **A**, образованное атомами галогена, при нагревании с водородом образует хорошо растворимый в воде газ **Б**. Водный раствор **Б** вступает в реакцию нейтрализации с веществом **В**, которое образуется при растворении в воде (20 °С) металла **Г** (имеет наименьшую относительную атомную массу среди металлов). Продуктом реакции нейтрализации является вещество **Д**. Все агрегатные состояния веществ указаны при н. у. Установите соответствие между буквой, которой обозначено вещество, и его молярной массой (г/моль).

A	1) 7
Б	2) 23
В	3) 24
Г	4) 128
Д	5) 134
	6) 254

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: A1Б2В3Г4Д5.