

Хорошо растворимый в воде газ **A** получают при нагревании водорода с твердым простым веществом **B**, образованным атомами галогена. Водный раствор **A** вступает в реакцию нейтрализации с веществом **B**, которое образуется при растворении в воде ( $20\text{ }^{\circ}\text{C}$ ) 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).

<b>А</b>	1) 7
<b>Б</b>	2) 13
<b>В</b>	3) 24
<b>Г</b>	4) 128
<b>Д</b>	5) 134
	6) 254

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