

Составьте полные ионные уравнения реакций. Установите соответствие между реакцией и суммой коэффициентов в правой части полного ионного уравнения. Все электролиты взяты в виде разбавленных водных растворов.

- |  |      |
|--|------|
| А) $\text{Ba} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$                    | 1) 1 |
| Б) $\text{AgF} + \text{NaBr} \longrightarrow$                          | 2) 2 |
| В) $\text{MgCO}_3 + \text{HCl} (\text{изб.}) \longrightarrow$          | 3) 3 |
| Г) $\text{NH}_3 (\text{изб.}) + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$ | 4) 4 |
|  | 5) 5 |

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А1Б4В3Г5.