Установите соответствие между сокращенным ионным уравнением реакции и парой веществ, которые необходимо взять для ее осуществления.

A)
$$2H^{+} + SO_{3}^{2-} = H_{2}O + SO_{2} \uparrow$$

B) $H^{+} + OH^{-} = H_{2}O$
B) $Mg^{2+} + 2OH^{-} = Mg(OH)_{2} \downarrow$
1) $MgCO_{3}$ HI
2) $H_{3}PO_{4}$ KHSO₃
3) HCl_{1} Li₂SO₃
4) $MgCl_{2}$ NaOH
5) HCl_{1} Sr(OH)₂

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: A1Б2B3.