

Установите соответствие между уравнением химической реакции и направлением смещения химического равновесия при нагревании.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- а) $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g) + Q;$
б) $N_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2NO(g) - Q;$
в) $H_2O(l) \rightleftharpoons H^+(p-p) + OH^-(p-p) - Q;$
г) $C_2H_4(g) + H_2O(g) \rightleftharpoons C_2H_5OH(g) + Q.$

НАПРАВЛЕНИЕ СМЕЩЕНИЯ
ХИМИЧЕСКОГО РАВНОВЕСИЯ

- 1) смещается в направлении прямой реакции;
2) смещается в направлении обратной реакции;
3) практически не смещается.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

A	Б	В	Г