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

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

А) $N_2(г) + 3H_2(г) \rightleftarrows 2NH_3(г) + Q$;

Б) $N_2(г) + O_2(г) \rightleftarrows 2NO(г) - Q$;

В) $H_2O(ж) \rightleftarrows H^+(р\text{-}р) + OH^-(р\text{-}р) - Q$;

Г) $C_2H_4(г) + H_2O(г) \rightleftarrows C_2H_5OH(г) + Q$.

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.

А	Б	В	Г