

Установите соответствие между уравнением обратимой химической реакции и направлением смещения химического равновесия при понижении давления: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- А) $\text{H}_{2(\text{г.})} + \text{Cl}_{2(\text{г.})} \rightleftharpoons 2\text{HCl}_{(\text{г.})} + \text{Q};$
 Б) $2\text{NO}_{2(\text{г.})} \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_{4(\text{ж.})} + \text{Q};$
 В) $2\text{NO}_{2(\text{г.})} \rightleftharpoons 2\text{NO}_{(\text{г.})} + \text{O}_{2(\text{г.})} - \text{Q};$
 Г) $\text{PCl}_{3(\text{г.})} + \text{Cl}_{2(\text{г.})} \rightleftharpoons \text{PCl}_{5(\text{тв.})} + \text{Q}.$

НАПРАВЛЕНИЕ СМЕЩЕНИЯ
ХИМИЧЕСКОГО РАВНОВЕСИЯ

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

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами:

А	Б	В	Г