

Установите соответствие между обратимой реакцией и направлением смещения равновесия в результате повышения давления.

- | | |
|---------------------------------------------------------------------------------------|-----------------|
| а) $2\text{NO}_{(g)} \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_{4(g)} + Q$ | 1) влево |
| б) $\text{CO}_{(g)} + \text{Cl}_{2(g)} \rightleftharpoons \text{COCl}_{2(g)} + Q$ | 2) вправо |
| в) $2\text{NOCl}_{(g)} \rightleftharpoons 2\text{NO}_{(g)} + \text{Cl}_{2(g)} - Q$ | 3) не смещается |
| г) $\text{H}_2\text{S}_{(g)} \rightleftharpoons \text{H}_{2(g)} + \text{S}_{(ж)} - Q$ | |

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А1Б2В3Г3.