

Дана обратимая реакция



Установите соответствие между воздействием на реакцию и направлением смещения равновесия в результате этого воздействия.

- |   |                 |
|---|-----------------|
| А) повышение давления                   | 1) не смещается |
| Б) повышение температуры                | 2) влево        |
| В) увеличение концентрации $\text{H}_2$ | 3) вправо       |
| Г) добавление катализатора              |                 |

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А2Б1В3Г2.