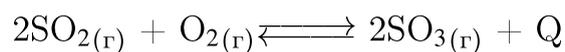


Дана обратимая реакция



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

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

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А1Б2В3Г2.