Дана обратимая реакция

$$2SO_{3(г)} \rightleftarrows 2SO_{2(г)} + O_{2(г)} - Q$$

Установите соответствие между между воздействием на равновесную систему и смещением равновесия в результате этого воздействия.

А) увеличение концентрации SO_2	1) влево
Б) понижение температуры	2) вправо
В) уменьшение концентрации кислорода	3) НЕ смещается

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А1Б3В3. Помните, что некоторые данные правого столбца могут использоваться несколько раз или вообще не использоваться.