Установите соответствие между способом воздействия на равновесную систему, в которой протекает реакция $2BaO_2(\text{тв.}) \rightleftarrows 2BaO(\text{тв.}) + O_2(\text{г})$ - Q, и направлением смещения равновесия при этом воздействии.

СПОСОБ ВОЗДЕЙСТВИЯ

А) уменьшение давления;
Б) добавление кислорода;
В) охлаждение;
Г) добавление катализатора.

НАПРАВЛЕНИЕ СМЕЩЕНИЯ РАВНОВЕСИЯ

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

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г