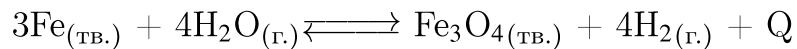


Для обратимой реакции



установите соответствие между воздействием на равновесную систему и направлением смещения равновесия.

А) повышение давления

1 — вправо (в сторону продуктов)

Б) повышение температуры

2 — влево (в сторону исходных веществ)

В) уменьшение концентрации водорода

3 — не смещается

Г) использование катализатора

*Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А1Б2В3Г1*