

Установите соответствие между схемой обратимой реакции и направлением смещения равновесия при увеличении давления.

- А)  $\text{CO}(\text{г.}) + \text{H}_2(\text{г.}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}(\text{г.}) + \text{Q}$   
Б)  $\text{H}_2(\text{г.}) + \text{Br}_2(\text{г.}) \rightleftharpoons \text{HBr}(\text{г.}) + \text{Q}$   
В)  $\text{ZnO}(\text{тв.}) + \text{H}_2(\text{г.}) \rightleftharpoons \text{Zn}(\text{тв.}) + \text{H}_2\text{O}(\text{г.}) - \text{Q}$   
Г)  $\text{SO}_3(\text{г.}) \rightleftharpoons \text{SO}_2(\text{г.}) + \text{O}_2(\text{г.}) - \text{Q}$

- 1 — вправо (в сторону продуктов)  
2 — влево (в сторону исходных веществ)  
3 — НЕ смещается

*Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А1Б2В3Г3.*