

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

- A)  $\text{N}_2(\text{г.}) + \text{H}_2(\text{г.}) \rightleftharpoons \text{NH}_3(\text{г.}) + \text{Q}$   
Б)  $\text{O}_2(\text{г.}) \rightleftharpoons \text{O}_3(\text{г.}) - \text{Q}$   
В)  $\text{N}_2(\text{г.}) + \text{O}_2(\text{г.}) \rightleftharpoons \text{NO}(\text{г.}) - \text{Q}$   
Г)  $\text{C}_3\text{H}_8(\text{г.}) \rightleftharpoons \text{C}_3\text{H}_6(\text{г.}) + \text{H}_2(\text{г.}) - \text{Q}$

- 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.*