

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

- A) CO (г.) + H<sub>2</sub> (г.)  $\rightleftharpoons$  CH<sub>3</sub>OH (г.) + Q  
B) H<sub>2</sub> (г.) + Br<sub>2</sub> (г.)  $\rightleftharpoons$  HBr (г.) + Q  
B) ZnO (тв.) + H<sub>2</sub> (г.)  $\rightleftharpoons$  Zn(тв.) + H<sub>2</sub>O(г.) - Q  
Г) SO<sub>3</sub>(г.)  $\rightleftharpoons$  SO<sub>2</sub>(г.) + O<sub>2</sub>(г.) - 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:  
A1Б2В3Г3.*