

Установите соответствие между уравнением химической реакции и направлением смещения химического равновесия при увеличении давления в системе:

## УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- А)  $\text{CaCO}_3 \rightleftharpoons \text{CaO} + \text{CO}_2$   
Б)  $2\text{SO}_3 \rightleftharpoons 2\text{SO}_2 + \text{O}_2$   
В)  $\text{HF} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{F}^-$   
Г)  $\text{SO}_2 + \text{Br} \rightleftharpoons \text{SO}_2\text{Br}_2$

## НАПРАВЛЕНИЕ СМЕЩЕНИЯ ХИМИЧЕСКОГО РАВНОВЕСИЯ

- 1) в сторону продуктов реакции  
2) в сторону исходных веществ  
3) практически не смещается

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

А	Б	В	Г