

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

## УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- А)  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$   
Б)  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}$   
В)  $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{HCl}$   
Г)  $\text{SO}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons \text{SO}_2\text{Cl}_2$

## 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