

Установите соответствие между уравнением химической реакции и направлением смещения химического равновесия при увеличении давления в системе: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

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

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