

Вариант № 6278

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	НАПРАВЛЕНИЕ СМЕЩЕНИЯ ХИМИЧЕСКОГО РАВНОВЕСИЯ
А) $\text{SO}_2\text{Cl}_2(\text{r}) \rightleftharpoons \text{SO}_2(\text{r}) + \text{Cl}_2(\text{r})$;	1) в сторону продуктов реакции;
Б) $2\text{SO}_2(\text{r}) + \text{O}_2(\text{r}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{r})$;	2) в сторону исходных веществ;
В) $2\text{HI}(\text{r}) \rightleftharpoons \text{I}_2(\text{r}) + \text{H}_2(\text{r})$;	3) практически не смещается.
Г) $\text{S}(\text{r}) + \text{H}_2(\text{r}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{r})$.	

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

А	Б	В	Г