

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) $S(г) + H_2(г) \rightleftharpoons H_2S(г)$;
Б) $2SO_2(г) + O_2(г) \rightleftharpoons 2SO_3(г)$;
В) $H_2(г) + I_2(тв) \rightleftharpoons 2HI(г)$;
Г) $SO_2(г) + Cl_2(г) \rightleftharpoons SO_2Cl_2(г)$.

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