

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

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