

Установите соответствие между уравнением реакции и изменением степени окисления восстановителя в данной реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- А) $\text{H}_2\text{S} + \text{I}_2 = \text{S} + 2\text{HI}$;
Б) $\text{Cl}_2 + 2\text{HI} = \text{I}_2 + 2\text{HCl}$;
В) $2\text{SO}_3 + 2\text{KI} = \text{I}_2 + \text{SO}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$;
Г) $\text{S} + 3\text{NO}_2 = \text{SO}_3 + 3\text{NO}$.

ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ ВОССТАНОВИТЕЛЯ

- 1) $0 \rightarrow +6$;
2) $0 \rightarrow -2$;
3) $-1 \rightarrow 0$;
4) $+6 \rightarrow +4$;
5) $-2 \rightarrow 0$;
6) $+4 \rightarrow +2$.

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

А	Б	В	Г