

Установите соответствие между уравнением реакции и изменением степени окисления восстановителя в данной реакции.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ	ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ ВОССТАНОВИТЕЛЯ
А) $\text{H}_2\text{S} + \text{I}_2 = \text{S} + 2\text{HI}$	1) $0 \rightarrow +6$
Б) $\text{Cl}_2 + 2\text{HI} = \text{I}_2 + 2\text{HCl}$	2) $0 \rightarrow -2$
В) $2\text{SO}_3 + 2\text{KI} = \text{I}_2 + \text{SO}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$	3) $-1 \rightarrow 0$
Г) $\text{S} + 3\text{NO}_2 = \text{SO}_3 + 3\text{NO}$	4) $+6 \rightarrow +4$
	5) $-2 \rightarrow 0$
	6) $+4 \rightarrow +2$

А	Б	В	Г