

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

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- А) $\text{SO}_2 + \text{NO}_2 = \text{SO}_3 + \text{NO}$
 Б) $2\text{NH}_3 + 2\text{Na} = 2\text{NaNH}_2 + \text{H}_2$
 В) $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{HNO}_3$
 Г) $4\text{NH}_3 + 6\text{NO} = 5\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$

ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ ВОССТАНОВИТЕЛЯ

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

А	Б	В	Г