

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

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- А) $2\text{NH}_3 + 2\text{K} = 2\text{KNH}_2 + \text{H}_2$;
Б) $\text{H}_2\text{S} + 2\text{K} = \text{K}_2\text{S} + \text{H}_2$;
В) $4\text{NH}_3 + 6\text{NO} = 5\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$;
Г) $2\text{H}_2\text{S} + 3\text{O}_2 = 2\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$.

ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ
ОКИСЛЕНИЯ ОКИСЛИТЕЛЯ

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

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

А	Б	В	Г