

Установите соответствие между схемой окислительно-восстановительной реакции и изменением степени окисления восстановителя: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СХЕМА ОВР

- А) $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$;
Б) $\text{CuS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{SO}_2$;
В) $\text{FeCl}_2 + \text{O}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$;
Г) $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{N}_2 + \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$.

ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ
ВОССТАНОВИТЕЛЯ

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

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

А	Б	В	Г