

Установите соответствие между уравнением реакции и свойством элемента хрома, которое он проявляет в этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- А) $\text{CrCl}_3 + 3\text{AgNO}_3 \rightarrow 3\text{AgCl} + \text{Cr}(\text{NO}_3)_3$;
Б) $2\text{CrCl}_3 + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + 2\text{CrCl}_2$;
В) $\text{CrCl}_3 + 3\text{NH}_3 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Cr}(\text{OH})_3 + 3\text{NH}_4\text{Cl}$.

СВОЙСТВО ПЕРОКСИДА

- 1) окислитель;
2) восстановитель;
3) окислитель и восстановитель;
4) не проявляет окислительно-восстановительных свойств.

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

А	Б	В	Г