

Установите соответствие между схемой окислительно-восстановительной реакции и свойствами атома хлора, которое он проявляет в данной реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СХЕМА РЕАКЦИИ

- А) $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$;
Б) $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{AgCl}$;
В) $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$;
Г) $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{NaOH} + \text{Cl}_2$.

СВОЙСТВО ХЛОРА

- 1) окислитель;
- 2) восстановитель;
- 3) и окислитель, и восстановитель;
- 4) ни окислитель, ни восстановитель.

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

А	Б	В	Г