

Установите соответствие между схемой окислительно-восстановительной реакции и свойством, которое элемент хлор проявляет в этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

## СХЕМА РЕАКЦИИ

- А)  $\text{Cl}_2 + \text{F}_2 \rightarrow \text{ClF}_5$ ;  
Б)  $\text{P} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{PCl}_5$ ;  
В)  $\text{HClO}_3 + \text{KOH} \rightarrow \text{KClO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ ;  
Г)  $\text{Cl}_2 + \text{KOH} \rightarrow \text{KClO}_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ .

## СВОЙСТВО ХЛОРА

- 1) повышает степень окисления;  
2) понижает степень окисления;  
3) одновременно и повышает,  
и понижает степень окисления;  
4) не изменяет степень окисления.

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

А	Б	В	Г