

Установите соответствие между изменением степени окисления хлора в реакции и формулами веществ, которые вступают в эту реакцию: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

## ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ

- А)  $\text{Cl}^0 \rightarrow \text{Cl}^{-1}$ ;  
 Б)  $\text{Cl}^{-1} \rightarrow \text{Cl}^0$ ;  
 В)  $\text{Cl}^{+5} \rightarrow \text{Cl}^{-1}$ ;  
 Г)  $\text{Cl}^0 \rightarrow \text{Cl}^{+5}$ .

## ФОРМУЛЫ ИСХОДНЫХ ВЕЩЕСТВ

- 1)  $\text{KClO}_3$  (нагревание);  
 2)  $\text{Cl}_2$  и  $\text{NaOH}$  (гор. р-р);  
 3)  $\text{KCl}$  и  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (конц.);  
 4)  $\text{HCl}$  и  $\text{F}_2$ ;  
 5)  $\text{KCl}$  и  $\text{O}_2$ ;  
 6)  $\text{KClO}_4$  и  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (конц.).

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

А	Б	В	Г