

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) KClO_3 (нагревание);
- 2) Cl_2 и NaOH (гор. р-р);
- 3) KCl и H_2SO_4 (конц.);
- 4) HCl и F_2 ;
- 5) KCl и O_2 ;
- 6) KClO_4 и H_2SO_4 (конц.).

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

А	Б	В	Г