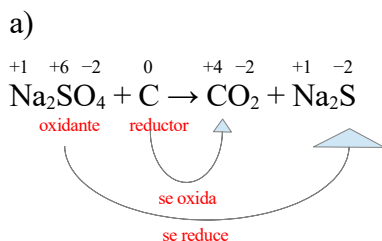
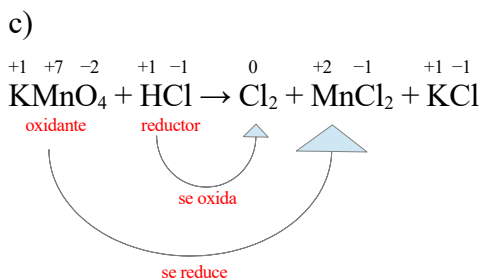


Problema803: Di cuál es el agente oxidante y cuál el agente reductor en las siguientes reacciones, y di también qué elemento se oxida y qué elemento se reduce:

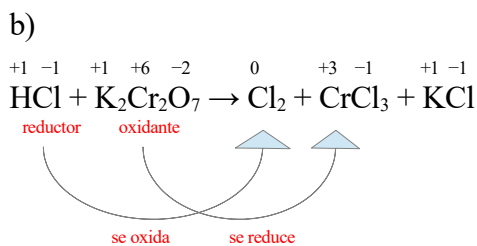
- a)  $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{C} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Na}_2\text{S}$   
 b)  $\text{HCl} + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{CrCl}_3 + \text{KCl}$   
 c)  $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{MnCl}_2 + \text{KCl}$   
 d)  $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{HI} \rightarrow \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$



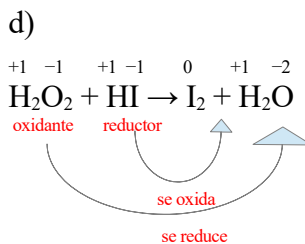
Agente oxidante:  $\text{Na}_2\text{SO}_4$   
 Agente reductor:  $\text{C}$   
 Elemento que se oxida:  $\text{C}$   
 Elemento que se reduce:  $\text{S}$



Agente oxidante:  $\text{KMnO}_4$   
 Agente reductor:  $\text{HCl}$   
 Elemento que se oxida:  $\text{Cl}$   
 Elemento que se reduce:  $\text{Mn}$



Agente oxidante:  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$   
 Agente reductor:  $\text{HCl}$   
 Elemento que se oxida:  $\text{Cl}$   
 Elemento que se reduce:  $\text{Cr}$



Agente oxidante:  $\text{H}_2\text{O}_2$   
 Agente reductor:  $\text{HI}$   
 Elemento que se oxida:  $\text{I}$   
 Elemento que se reduce:  $\text{O}$