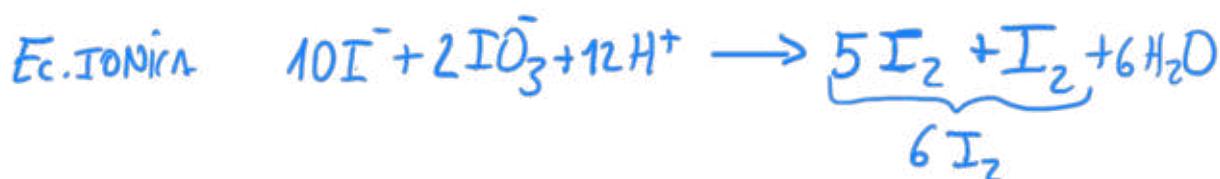
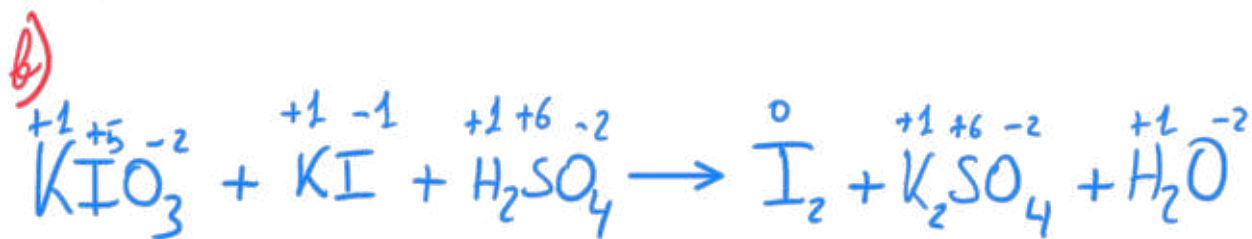


a) SE OXIDA EL YODO,  $\overset{+1}{\text{K}}\overset{\ominus 1}{\text{I}} \rightarrow \overset{\ominus 0}{\text{I}_2}$ . VEMOS COMO PIERDE ELECTRONES Y AUMENTA SU N° DE OXID. PASANDO DE SER -1 A 0. POR LO QUE, EL KI, ES EL AGENTE REDUCTOR.

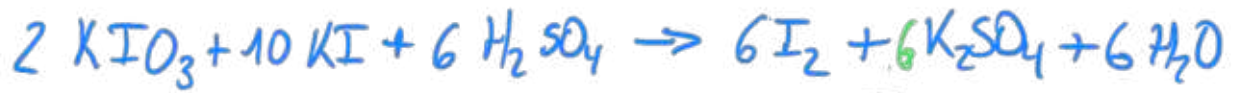


VEMOS COMO DISMINUYE SU N° DE OXIDACIÓN, PASANDO DE SER +5  $\rightarrow$  0.  $\text{KIO}_3$  AGENTE OXIDANTE.



c)

EC. GLOBAL AJUSTADA. A PARTIR DE LA IÓNICA, OBTENIMOS:



↳ CORRECCIÓN &  
AJUSTE FINO.