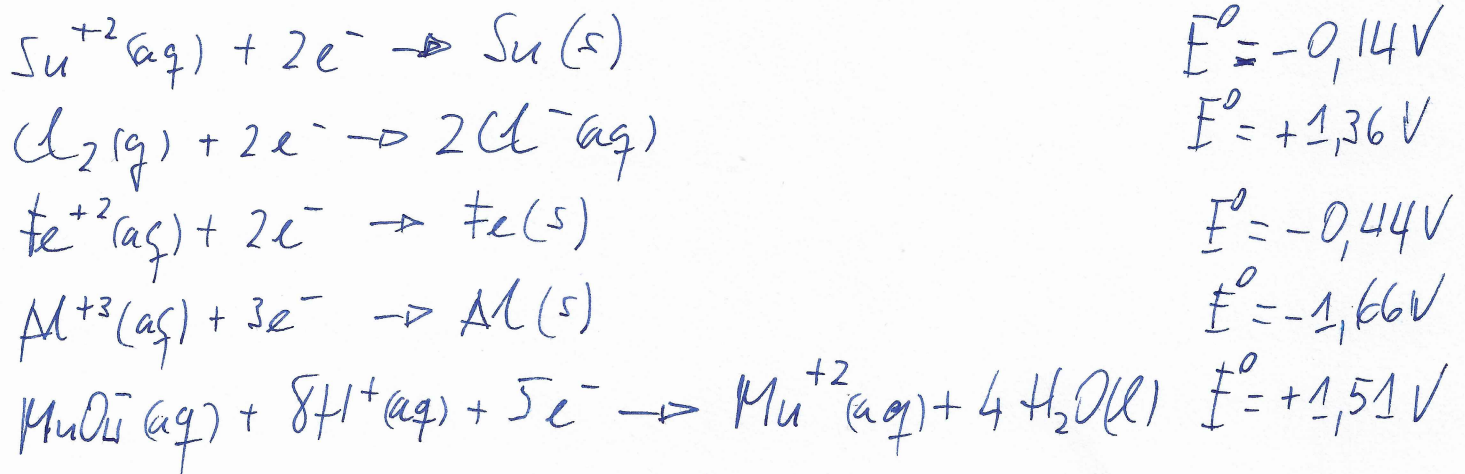


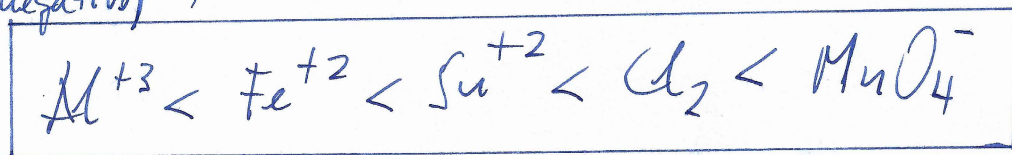
**Poder oxidante y reductor. Ejemplo nº04, p246. EDEBE.**

Dadas las siguientes especies en condiciones estándar:  $\text{Sn}^{+2}$ ,  $\text{Cl}_2$ ,  $\text{Fe}^{+2}$ ,  $\text{Al}^{+3}$  y  $\text{MnO}_4^-$ , en medio ácido, colócalas según el orden creciente de su poder oxidante.

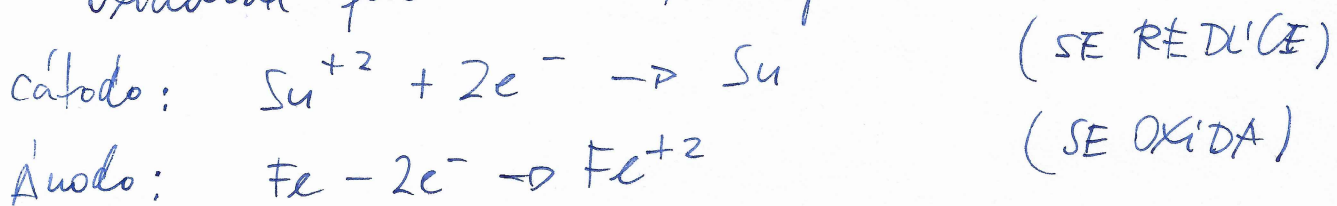
Escribamos las semireacciones y sus potenciales estándar de reducción:



El carácter oxidante es tanto mayor cuanto más positivo es  $E^\circ$ , se tiene:  
(cuanto más negativo)



Por ejemplo, entre  $\text{Fe}^{+2}$  y  $\text{Sn}^{+2}$ , el  $\text{Sn}^{+2}$  es más oxidante que el  $\text{Fe}^{+2}$ , luego:



Entre  $\text{Cl}_2$  y  $\text{Al}^{+3}$ , el cloro es más oxidante que el aluminio, luego:

