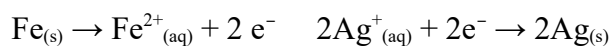
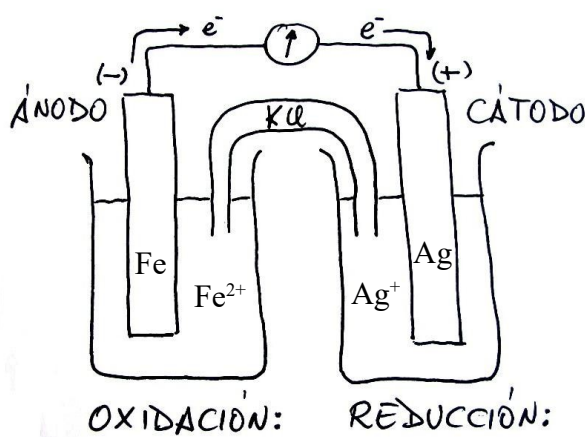


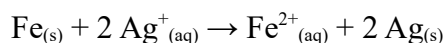
Problema857: Cos seguintes datos  $E^\circ(\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}) = -0,44 \text{ V}$  e  $E^\circ(\text{Ag}^+/\text{Ag}) = +0,80 \text{ V}$ , indica razonadamente:

- As reaccións que se producen nos eléctrodos indicando o ánodo e o cátodo.
- A reacción global e o potencial estándar da pila formada con estes eléctrodos.

a) O potencial de redución máis alto ( neste caso  $+0,80\text{V}$ ) infórmanos do eléctrodo que será o cátodo, neste caso a prata, o potencial de redución máis alto indícanos cal é a substancia máis oxidante. O ión  $\text{Ag}^+$  oxidará ao Fe.



b) Sumamos as semirreaccións que teñen lugar en cada eléctrodo para obter a ecuación global da pila:



Os electróns despréndense na oxidación e consómense na redución, circulando do ánodo ao cátodo.

$$E^\circ_{\text{pila}} = E^\circ_{\text{cat}} - E^\circ_{\text{án}} = E^\circ_{\text{Ag}^+/\text{Ag}} - E^\circ_{\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}} = 0,80 - (-0,44) = \underline{\underline{+1,24\text{V}}}$$