

PROBLEMAS DE QUÍMICA

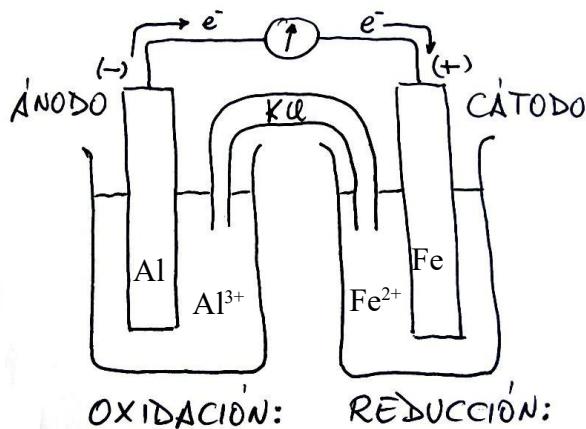
RED-OX



Problema 853: Representa cada unha das pilas formadas polos eléctrodos seguintes: Fe^{2+}/Fe e Al^{3+}/Al ; Cu^{2+}/Cu e Sn^{2+}/Sn ; Ag^{+}/Ag e Cu^{2+}/Cu , escribe as correspondentes reaccións e a notación abreviada da pila, e calcula a f.e.m. da mesma.

a) Fe^{2+}/Fe e Al^{3+}/Al

Potenciais: $E^\circ_{\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}} = -0,44\text{V}$ $E^\circ_{\text{Al}^{3+}/\text{Al}} = -1,66\text{V}$



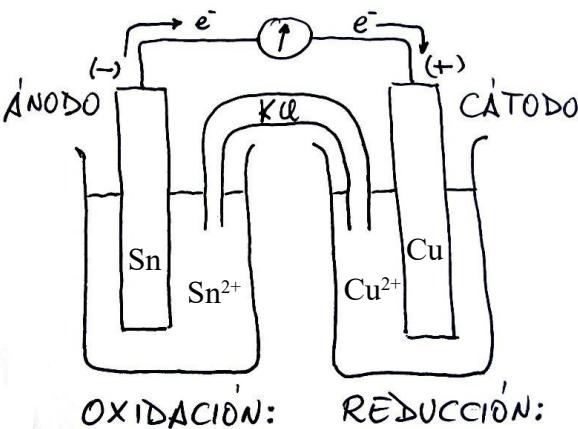
Os electróns xéranse no ánodo e consómense no cátodo, circulan do ánodo ao cátodo.



Forza electromotriz da pila: $E^\circ_{\text{pila}} = E^\circ_{\text{cat}} - E^\circ_{\text{án}} = E^\circ_{\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}} - E^\circ_{\text{Al}^{3+}/\text{Al}} = -0,44 - (-1,66) = +1,22\text{V}$

b) Cu^{2+}/Cu e Sn^{2+}/Sn

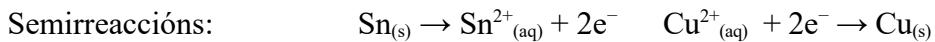
Potenciais: $E^\circ_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}} = +0,34\text{V}$ $E^\circ_{\text{Sn}^{2+}/\text{Sn}} = -0,14\text{V}$



PROBLEMAS DE QUÍMICA



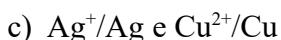
RED-OX



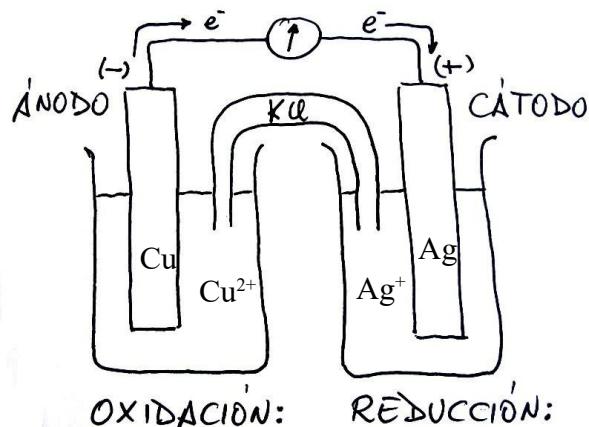
Os electróns xéranse no ánodo e consómense no cátodo, circulan do ánodo ao cátodo.



Forza electromotriz da pila: $E^{\circ}_{\text{pila}} = E^{\circ}_{\text{cat}} - E^{\circ}_{\text{án}} = E^{\circ}_{\text{Cu2+/Cu}} - E^{\circ}_{\text{Sn2+/Sn}} = +0,34 - (-0,14) = +0,48\text{V}$



Potenciais: $E^{\circ}_{\text{Ag}^+/\text{Ag}} = +0,80\text{V}$ $E^{\circ}_{\text{Cu2+/Cu}} = +0,34\text{V}$



Os electróns xéranse no ánodo e consómense no cátodo, circulan do ánodo ao cátodo.



Forza electromotriz da pila: $E^{\circ}_{\text{pila}} = E^{\circ}_{\text{cat}} - E^{\circ}_{\text{án}} = E^{\circ}_{\text{Ag}^+/\text{Ag}} - E^{\circ}_{\text{Cu2+/Cu}} = +0,80 - (+0,34) = +0,46\text{V}$