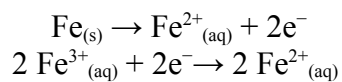
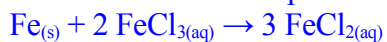


Problema744: Será capaz el $\text{Fe}_{(s)}$ de reducir al FeCl_3 dando FeCl_2 según la reacción:



$$E^\circ_{\text{pila}} = E^\circ_{\text{cat}} - E^\circ_{\text{án}} = E^\circ_{\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}} - E^\circ_{\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}} = +0,77 - (-0,44) = +1,21\text{V}$$

Como $E^\circ > 0$ y $\Delta G^\circ = -n \cdot F \cdot E^\circ_{\text{pila}}$ entonces $\Delta G^\circ < 0$ la reacción es espontánea, y por tanto el $\text{Fe}_{(s)}$ será capaz de reducir al FeCl_3 dando FeCl_2 .