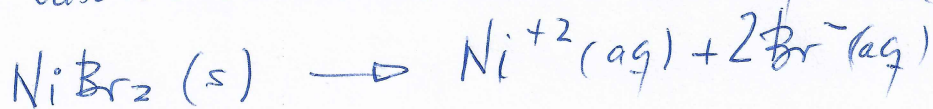


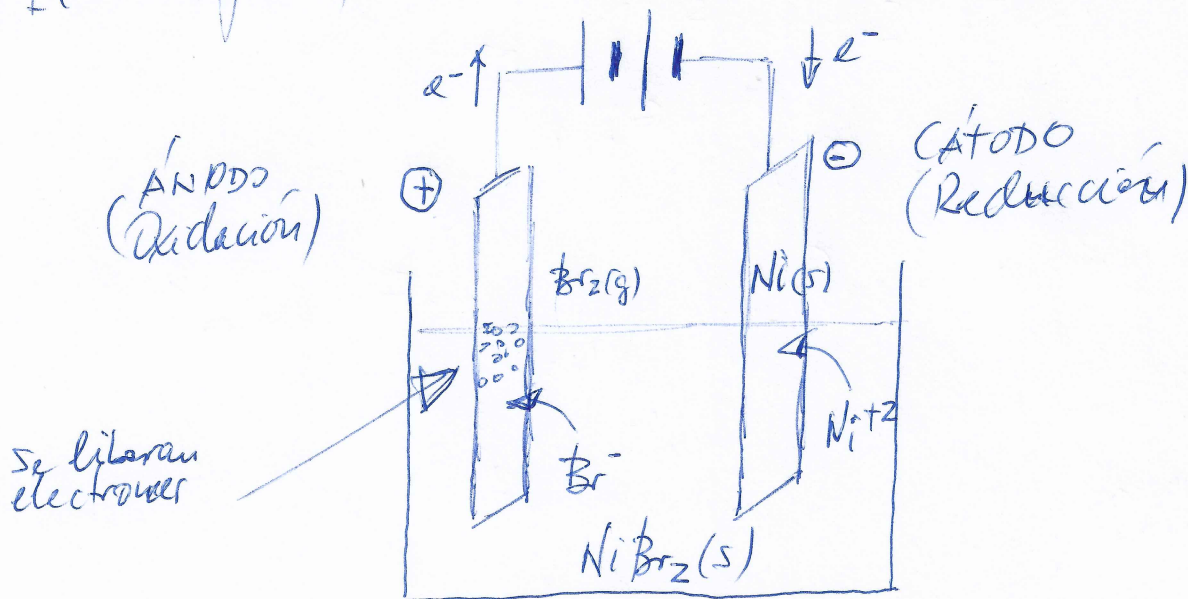
**Electrólisis. Ejercicio nº24, p251. EDEBE.**

Describe la electrólisis del bromuro de níquel (II) disuelto en agua. Ten en cuenta que en los electrodos se descargan los iones  $\text{Ni}^{+2}$  y  $\text{Br}^-$ .

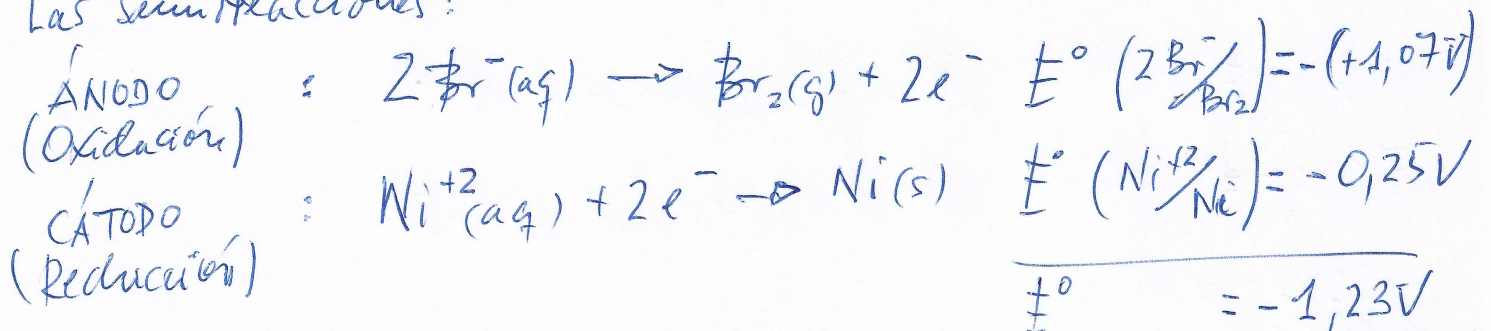
La disociación del bromuro de níquel (II):



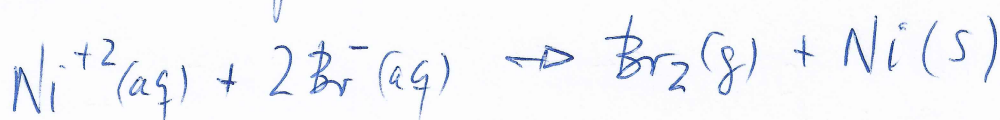
El montaje experimental:



Las semireacciones:



La reacción global:



La fem:

$$E^\circ = E^\circ_{\text{CÁTODO}} - E^\circ_{\text{ÁNODO}} = -0,25\text{V} - (+1,07\text{V}) = \boxed{-1,32\text{V}}$$

La reacción es no espontánea.