

utilizados en el cátodo para reducir el Ni^{+2} de la solución y transformado en un metal sólido que se deposita en la placa metálica, aumentando así la masa del metal.

La fem de la pila:

$$E^{\circ}_{PILA} = E^{\circ}_{CÁTODO} - E^{\circ}_{ÁNODO} = -0,25 - (-1,66V) =$$
$$= \boxed{+1,41V}$$

(Ponemos dos PER tal cual.)

$E^{\circ}_{PILA} > 0$
 \Rightarrow Proceso espontáneo.