



a) ÁNODO \rightarrow OXIDACIÓN



b) $E_{\text{pila}}^{\circ} = E_{\text{CATODO}}^{\circ} - E_{\text{ÁNODO}}^{\circ}$
(Cu) (Zn)

$1,10 = 0,34 - E_{\text{ÁNODO}}^{\circ}$ ↗ ELECTRODO DE CINC.

$E_{\text{ÁNODO}}^{\circ} = 0,34 - 1,10 = \boxed{-0,76\text{V}}$

c) $E_{\text{pila}}^{\circ} = E_{\text{CATODO}}^{\circ} - E_{\text{ÁNODO}}^{\circ}$

$E_{\text{pila}}^{\circ} = 0,34 - (-0,15)$

$E_{\text{pila}}^{\circ} = 0,49 \text{ VOLTIOS}$

DISMINUIRÁ EL POTENCIAL DE LA PILA.