



En la pila de la figura, el electrodo A, es un papel de estaño , sumergida en una sal de  $\text{Sn}^{2+}$  0.01M . Mientras que en B se dispone una moneda de cobre, en una disolución de sulfato de cobre(II). Se unen por un papel de filtro humedecido en una disolución de nitrato sódico. Conociendo los potenciales normales de reducción de los siguientes pares:

$E^0$  del par  $\text{Sn}^{2+}/\text{Sn} = -0,14\text{V}$ .

$E^0$  del par  $\text{Cu}^{2+}/\text{Cu} = 0,36\text{V}$ .

Determina:

- La reacción química que tiene lugar, señalando el ánodo y el cátodo de la pila
- La concentración de la sal de cobre