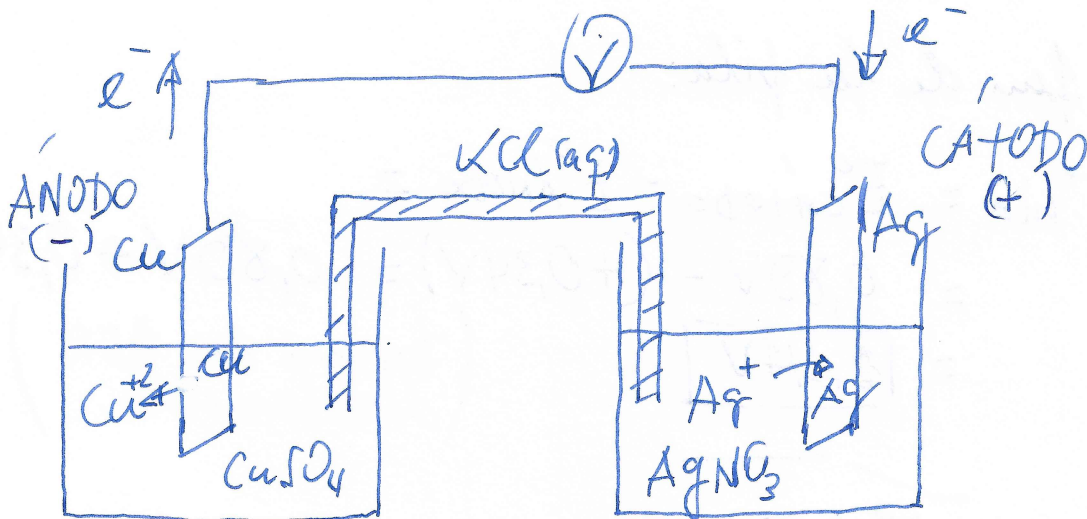
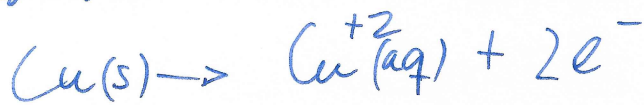


Potencial estándar de electrodo. Ejercicio nº13, p243. EDEBE.

Representa una pila voltaica con electrodos de cobre y plata sumergidos, respectivamente, en disoluciones de CuSO_4 y AgNO_3 . Se sabe que el electrodo de cobre es el ánodo. Escribe las semirreacciones de electrodo y la reacción global de la pila, indica el flujo de los electrones y escribe la notación abreviada de la pila.



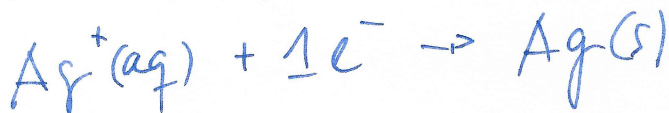
La semirreacción de oxidación:



$$E^{\circ}_{\text{Cu}/\text{Cu}^{+2}} = -0,34\text{V}$$

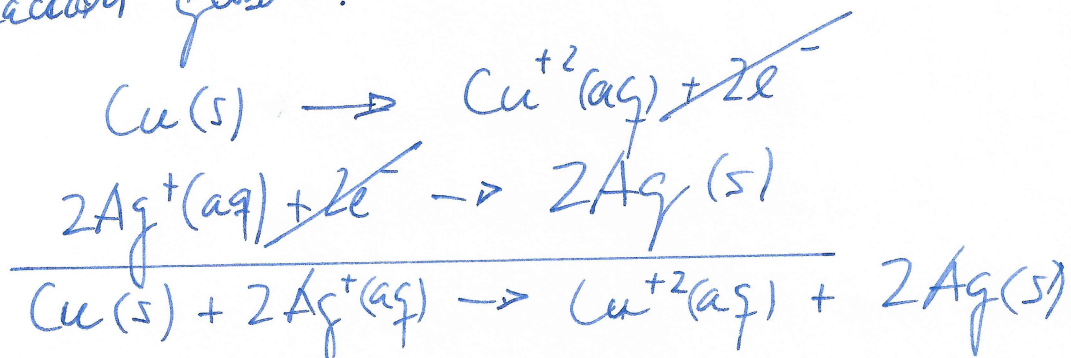
se cambia el signo porque se oxida

La semirreacción de reducción:



$$E^{\circ}_{\text{Ag}^{+}/\text{Ag}} = +0,80\text{V}$$

La reacción global:



Los electrones son cedidos por el electrodo de cobre y circulan hacia el electrodo de plata, es decir, del ánodo al cátodo.

$$E^{\circ}_{\text{PILA}} = +0,46\text{V}$$

Suma directa de las semirreacciones