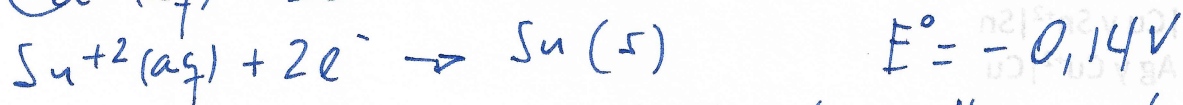
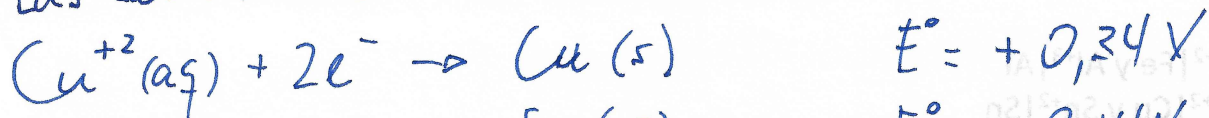
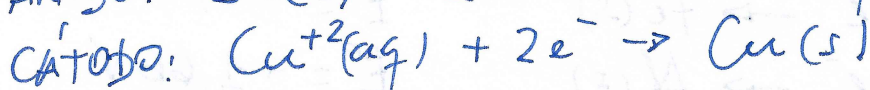
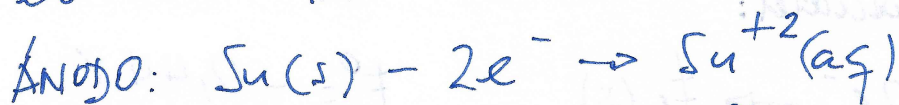


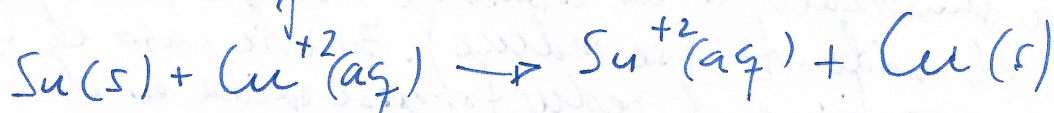
Las semirreacciones de reducción:



El potencial de semirreacción más positivo será el oxidante, se reduce en el cátodo. En este caso el cobre. El Sn se oxida en el ánodo.



La reacción global:



El potencial de la pila:

$$E^{\circ}_{\text{PILA}} = E^{\circ}_{\text{CÁTODO}} - E^{\circ}_{\text{ÁNODO}} = +0,34\text{V} - (-0,14\text{V}) = \boxed{+0,48\text{V}}$$

Como  $E^{\circ}_{\text{PILA}} > 0$ , la reacción es espontánea.

La notación abreviada de la pila:

