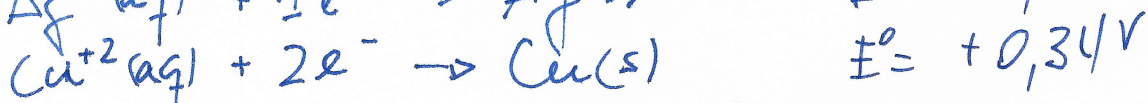
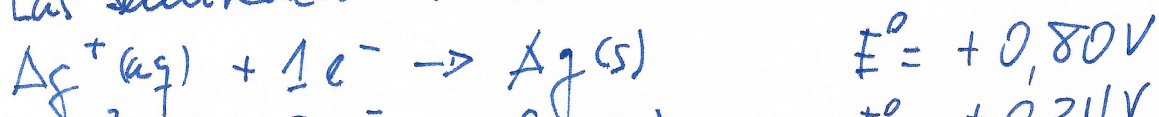
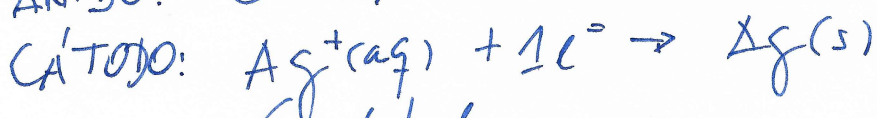
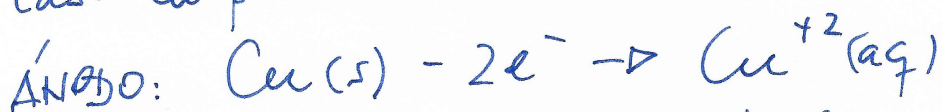


Las semireacciones de reducción:



El potencial de semireacción más positivo será el oxidante, reduciéndose en el cátodo. En este caso la plata. El cobre se oxida en el ánodo.



La reacción global:

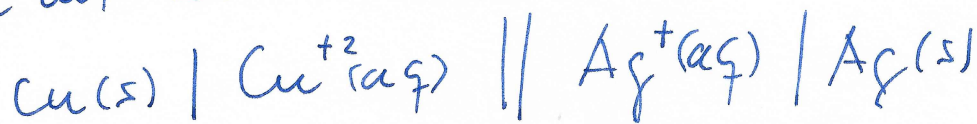


El potencial de la pila:

$$E^\circ_{\text{PILA}} = E^\circ_{\text{CÁTODOS}} - E^\circ_{\text{ÁNODO}} = +0,80\text{V} - (+0,34\text{V}) = \boxed{+0,46\text{V}}$$

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

La notación abreviada de la pila:



ÁNODO  
(-)

CÁTODOS  
(+)