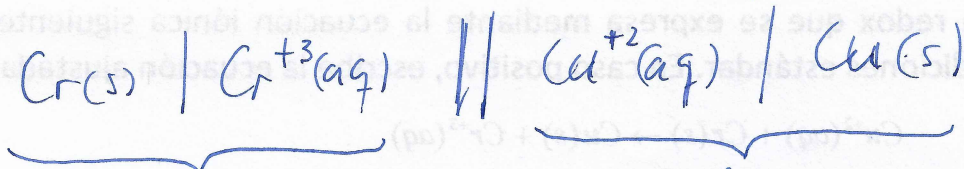


La notación abreviada de la pila:



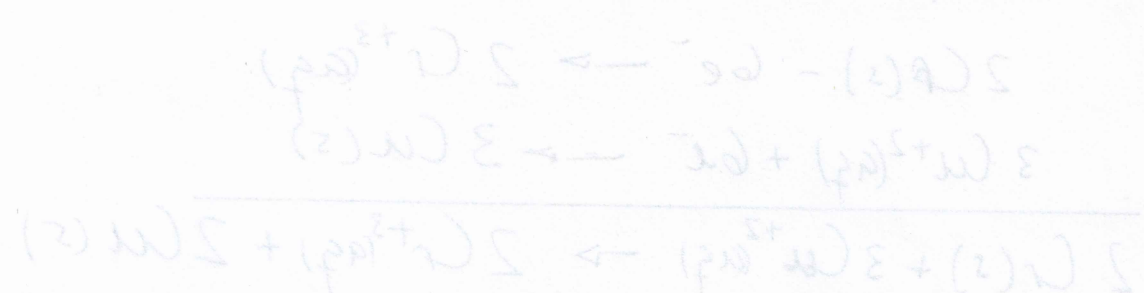
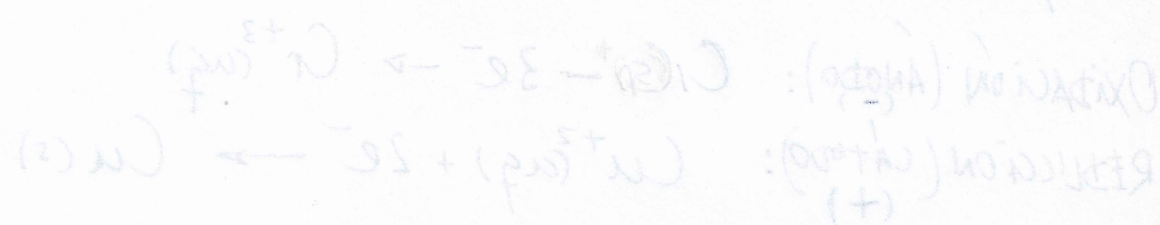
ÁNODO (-)
(Oxidación)

CÁTODO (+)
(Reducción)

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

$$E^{\circ}(\text{Cr}^{3+}/\text{Cr}) = -0,74\text{V}$$

El semielemento en el que tiene lugar la oxidación, el ánodo, es el de E° más negativo, es decir, el que Cr^{3+}/Cr .
 El semielemento en el que tiene lugar la reducción, el cátodo, es el de E° más positivo, el que Cu^{2+}/Cu .



El potencial de la pila:

$$E^{\circ}_{\text{PILA}} = E^{\circ}_{\text{CÁTODO}} - E^{\circ}_{\text{ÁNODO}} = E^{\circ}(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) - E^{\circ}(\text{Cr}^{3+}/\text{Cr})$$

$$= +0,34\text{V} - (-0,74\text{V}) = \boxed{1,08\text{V}}$$

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