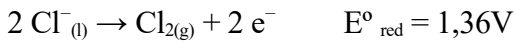


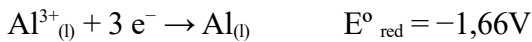
Problema880: a) ¿Cuáles son los productos esperados de la electrólisis de una sal fundida como AlCl_3 ? b) ¿cuál es la f.e.m. externa mínima que se requiere para formar estos productos?



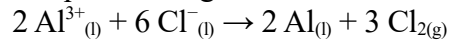
En el ánodo:



En el cátodo:



El proceso global que tiene lugar es:



$$E^{\circ}_{\text{celda}} = E^{\circ}_{\text{red}} (\text{cátodo}) - E^{\circ}_{\text{red}} (\text{ánodo}) = -1,66\text{V} - 1,36\text{V} = -3,02\text{V}$$

Como la f.e.m. es negativa, se debe suministrar una f.e.m. externa de al menos 3,02V para forzar la reacción de electrólisis.

