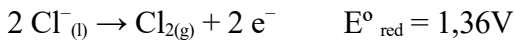


Problema880: a) Cales son os produtos esperados da electrólise dun sal fundido como  $\text{AlCl}_3$ ? b) Cal é a f.e.m. externa mínima que se require para formar estes produtos?



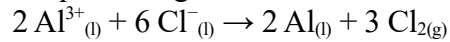
No ánodo:



No cátodo:



O proceso global que ten lugar é:



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

Como a f.e.m. é negativa, débese fornecer unha f.e.m. externa de polo menos 3,02V para forzar a reacción de electrólise.

