

LA PRUEBA DE LA ELECTRÓLISIS

La prueba de la electrólisis se basa en un proceso para detectar la presencia de minerales en el agua. Este método consiste en introducir dos electrodos de hierro conectados a una corriente eléctrica, dentro de un vaso con agua. La presencia de corriente eléctrica hace que la barra de hierro se oxide y produzca un precipitado de color marrón-negro. Este precipitado es óxido de hierro que proviene de la barra, y no del agua. La cantidad de minerales disueltos en el agua influye sobre la cantidad de corriente eléctrica que circula. A más minerales disueltos en el agua como magnesio, calcio, bicarbonatos, etc. más corriente eléctrica circula, y más precipitado, o color marrón- negro aparece en el vaso. En función de la cantidad de minerales que tenga el agua, esta presentará más o menos coloración.

En conclusión, la prueba de la electrólisis solo muestra la presencia de minerales, no de impurezas.



<https://www.youtube.com/watch?v=zYFpNmPNd7Q>