

EQUIVALENTE ELECTROQUIMICO

- 1) Indique qué es una electrólisis y explique en qué consiste una celda electrolítica ¿Qué es el cátodo y qué es el ánodo?
- 2) Indique la ecuación para calcular la masa depositada en una electrólisis en función del tiempo de electrólisis. Explique el significado de cada término.
- 3) Dibuje un voltámetro de Hoffmann e indique las ecuaciones que ocurren en él ¿Qué medirá en él?
- 3) ¿Qué es un voltámetro de cobre? ¿Qué reacciones (escriba las ecuaciones) ocurren en él?
- 4) Indique qué expresión matemática utiliza para calcular el equivalente electroquímico del hidrógeno ¿Cómo determina cada uno de los términos incluidos en la ecuación?

visite http://www.geocities.com/iq_comision1