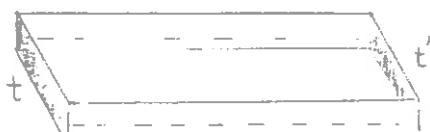


ELECTROSTÁTICA . Experiència 3.3

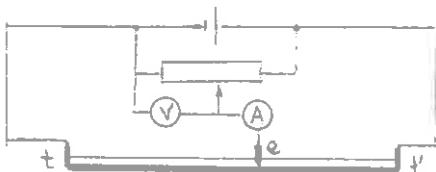
Es tracta d'obtenir les línies equipotencials determinades per dos elèctrodes submergits en una cubeta per mitjà d'un muntatge potenciòmetric.

L'experiència es fonamenta en la relació lineal existent entre el camp elèctric i la densitat de corrent $E = \sigma j$ per a un corrent estacionari. Un muntatge potenciòmetric no distorsiona les línies de corrent a la cubeta i permet, doncs, d'explorar la distribució dels potencials.

En el nostre cas la cubeta és una capseta de plàstic transparent sense la tapa. En el fons s'hi col.loca, enganxat i par la part de fora, un paper mil.limetrat convenientment retallat. Els dos elèctrodes són dues tretes de paper d'alumini adherides a la part interna de dues cares oposades de la capseta:



S'omple la capseta parcialment amb aigua (fins a una altura d'uns 5 mm) i per mitjà de pinces de cocodri i es connecten els elèctrodes a un sistema potenciometri c:



S'escull amb el potenciòmetre un cert valor de la tensió (que serà justament el valor del potencial si es pren l'elèctrode t com a origen de potencials) i s'explora amb un elèctrode de punta fina e la cubeta a fi de trobar els punts que determinen que el mil.liamperímetre A no marqui pas de corrent; aquests punts defineixen una línia equipotencial. Mercès al paper mil.limetrat del fons podem localitzar aquells punts per mitjà de coordenades i transportar-los a un altre full on es podrà dibuixar la isolínia. Un cop dibuixades algunes línies equipotencials es poden construir algunes línies ortogonals a aquestes (línies de camp).

Material :

- Una capseta de plàstic (11x8x2 cm)
- Una font d'alimentació 7V/3A (FA-C01 a ES)
- Un voltímetre 0-6 V (ES-033)
- Un mil.liamperímetre 0-1 mA (ES-033)
- Un potenciòmetre 2.2 k / 350 mA (ES-025)
- Un elèctrode de punta (E-54028)
- Paper d'alumini
- Paper mil.limetrat. Cola
- Tres pinces de cocodril
- Fils de connexions
- Aigua corrent

Línies equipotencials.

Sig: CC 4

Registre: 60202
CRP del Segrià

- Observacions :
- Abans d'omplir la cubeta és convenient deixar rajar una estona l'aigua de l'aixeta a fi que no es produueixi una excessiva concentració d'ions. Es tracta de reduir tant com es pugui l'electròlisi que pot provocar una variació temporal de la distribució de potencials .
 - Cal recobrir la part submergida de l'elèctrode de punta amb paper d'alumini a fi d'evitar la formació d'una pila (elèctrode de punta-elèctrode pla).
 - Es poden usar altres formes d'elèctrodes introduint a la cubeta peces de forma adient recobertes de paper d'alumini .