

# EXPERIÈNCIA

Títol

## QUÍMICA ELÈCTRICA. LES APLICACIONS DE L'ELECTRICITAT A LA QUÍMICA

Centre/Divulgador

**JOSEP COROMINAS**

Nivell

**ESO; BATXILLERAT**

### MATERIAL

- Muntatges per fer l'electròlisi: font d'alimentació c.c. Elèctrodes (de garfit, de coure i de plati). Solucions de clorur de sodi; iodur de potassi; sulfat de coure

### COM HO FEM?

Es munten els aparell d'electròlisi

### QUÈ OBSERVEM?

El pas del corrent elèctric provoca canvis químics en les solucions aquoses. Es tracta de reaccions d'oxidació-reducció que converteixen els ions en solució en substàncies simples

### ELS CONCEPTES CIENTÍFICS

Reacció química redox; Ions en solució;

