

L'ELETTROLISI DI UN SALE FUSO

Mod. CB-IN-86/EV

DESCRIZIONE

Attraverso questo kit si vuole dimostrare il processo di elettrolisi di un sale fuso ed in particolare evidenziare come l'elettrolisi possa avvenire solo se il sale viene fuso. Si prepara un circuito elettrico tra un generatore in c.c., una lampadina e due elettrodi in grafite. Prendendo del bromuro di piombo ed immergendovi le punte degli elettrodi, la lampadina non si accende trattandosi di una *sostanza ionica cristallina*. Se sotto il sale si accende un bunsen rendendo perciò il sale fuso, quando il sale raggiunge il suo punto di fusione la lampadina si accende ad indicare la chiusura del circuito e l'inizio del processo elettrolitico. Il bromuro di piombo utilizzato per l'esperienza viene prodotto per precipitazione facendo reagire il bromuro di potassio con il nitrato di piombo.

PROGRAMMA DI FORMAZIONE

- Produzione del bromuro di piombo per reazione di precipitazione
- Elettrolisi di un sale fuso
- Influenza della struttura cristallina sul processo di elettrolisi

COMPONENTI

- Bromuro di potassio
- Generatore in c.c. da 6 volts
- Lampadina da 6 volts
- Cavi
- Elettrodi in grafite
- Capsula in porcellana
- Bunsen

INCLUSO

MANUALE TEORICO – SPERIMENTALE

