

L'ÉLECTROLYSE D'UN SEL FONDU

Mod. CB-IN-86/EV

DESCRIPTION

Avec ce kit, on veut démontrer le processus d'électrolyse d'un sel fondu et, en particulier, mettre en évidence que l'électrolyse peut se produire seulement si le sel est fondu. On prépare un circuit électrique entre un générateur en c.c., une ampoule et deux électrodes en graphite. En prenant du bromure de plomb et en y plongeant les pointes des électrodes, l'ampoule ne s'allume pas vu qu'il s'agit d'une *substance ionique cristalline*. Si on allume un bec Bunsen sous le sel, qui fond le sel, lorsque le sel atteint son point de fusion, l'ampoule s'allume pour indiquer la fermeture du circuit et le processus électrolytique commence. Le bromure de plomb, utilisé pour l'expérience, est produit par précipitation en faisant réagir le bromure de potassium avec le nitrate de plomb.

PROGRAMME DE FORMATION

- Production du bromure de plomb par réaction de précipitation
- Électrolyse d'un sel fondu
- Influence de la structure cristalline sur le processus d'électrolyse

COMPOSANTS

- Bromure de potassium
- Générateur en c.c de 6 volts
- Ampoule de 6 volts
- Câbles
- Électrodes en graphite
- Capsule en porcelaine
- Bec Bunsen

INCLUS

MANUEL THÉORIQUE - EXPÉRIMENTAL

