

CONDUCTIVITÉ D'ÉLECTROLYTES FORTS ET FAIBLES

Mod. C-AV-37/EV

DESCRIPTION

On peut différencier les électrolytes forts et faibles en mesurant la conductivité électrique. Les électrolytes forts suivent la loi de Kohlrausch, alors que les faibles sont décrits par la loi de la dilution d'Ostwald. L'examen de la dépendance de la conductivité de la concentration permet de déterminer la conductivité molaire d'électrolytes infiniment dilués et facilite le calcul du degré de dissociation et des constantes de dissociation des électrolytes faibles.

PROGRAMME DE FORMATION

- Loi de Kohlrausch
- Conductivité équivalente
- Dépendance de la conductivité par rapport à la température
- Loi de la dilution d'Ostwald

COMPOSANTS

- Agitateur magnétique
- 2 béchers hauts de 150 ml
- 1 bécher haut de 250 ml
- 4 ballons de 250 ml
- 4 ballons de 500 ml
- 6 ballons de 1000 ml
- Entonnoir en verre
- Perle en forme de tige
- Agitateur en verre
- Pipettes de 1, 2, 25, 100 ml
- Propipette à 3 voies
- Pipettes Pasteur
- Base avec tige
- Etau
- Pince de soutien
- Spatule avec cuillère
- Cristalliseur en verre
- Pissette
- Balance de précision de 120 g, 0,001 g
- Réactifs chimiques :
 - Acide acétique 1M
 - Chlorure de potassium
 - Eau distillée



INDISPENSABLE (NON INCLUS)

- EVLAB DATALOGGER mod. EVS-EXP/EV comprenant de LOGICIEL EVLAB WORKSPACE mod. SW-C-AV-37/EV pour la gestion complète des expériences interactives
- Capteur de température mod. EVS-15/EV
- Capteur de conductivité mod. EVS-BIO-07/EV
- ORDINATEUR PERSONNEL



INCLUS

MANUEL THÉORIQUE - EXPÉRIMENTAL

