

# ÉQUILIBRE DE DISSOCIATION

## Mod. C-AV-30/EV

### DESCRIPTION

Les acides carboxyliques sont de potentiels électrolytes qui existent en conditions de dissociation faible en solution aqueuse. Le déplacement de l'équilibre de dissociation est décrit quantitativement par les valeurs  $K_a$  ou  $pK_a$  qui peuvent être déterminées avec des mesures potentiométriques.

### PROGRAMME DE FORMATION

- Électrolytes
- Acides forts et faibles
- Loi d'action de masse
- Équation de Henderson-Hasselbalch
- Constante de dissociation et valeur  $pK_a$
- Potentiométrie

### COMPOSANTS

- Titreur automatique avec sondes de pH et de température
- Agitateur magnétique
- Balance de précision
- Matras
- Pipettes
- Pipeteur
- Solutions tampon à différent pH
- Acide formique
- Acide acétique
- Acide monochloroacétique
- Acide propionique
- Acide N-butyrique
- Acide lactique
- Solution soude caustique
- Eau distillée



### INCLUS

MANUEL THÉORIQUE - EXPÉRIMENTAL

