

DÉTERMINATION DE LA COURBE DE TITRAGE DANS LA RÉACTION NaOH/HCl

Mod. CB-IN-77/EV

DESCRIPTION

L'expérience concerne une réaction de neutralisation d'un acide fort avec une base forte, qui a pour but de déterminer la courbe de titrage, c'est-à-dire le graphique qui représente la variation du pH de la solution acide lors de l'ajout d'ions OH⁻. Avec cette courbe, on peut noter une variation considérable du pH autour du point d'équivalence.

Pour mesurer le pH, on utilise le capteur de pH mod. EVS-BIO-01/EV relié à l'enregistreur de données EV2010/EV. Avec le logiciel fourni, on peut monitorer la valeur de pH en fonction du volume de solution titrante, mesurable avec le compte-gouttes mod. EVS-CH-01/EV et déterminer le point d'équivalence sur le graphique qu'on obtient.

PROGRAMME DE FORMATION

- Réaction de neutralisation d'un acide fort avec une base forte
- Courbe de titrage
- Point d'équivalence
- Mesure du pH à l'aide d'un capteur de pH
- Mesure du volume de la solution titrante à l'aide d'un compte-gouttes

COMPOSANTS

- 1 burette de 25 ml
- 1 pipette jaugée de 10 ml
- 1 bécher de 250 ml
- 1 tige en verre pour agitation
- 1 aspirateur pour pipettes
- 1 pissette pour eau
- 1 base avec tige
- 1 étai
- 1 support pour burette
- 1 mallette
- Reagenti chimici:
 - Acide chlorhydrique sol. 0.1 M
 - Hydroxyde de sodium sol. 0.1 M



INDISPENSABLE (NON INCLUS)

- EVLAB DATALOGGER mod. EV2010/EV comprenant de LOGICIEL EVLAB WORKSPACE mod. SW-CB-IN-77/EV pour la gestion complète des expériences interactives
- Capteur de pH mod. EVS-BIO-01/EV
- Compte-gouttes mod. EVS-CH-01/EV
- ORDINATEUR PERSONNEL



INCLUS

MANUEL THÉORIQUE - EXPÉRIMENTAL

