L'HYDROLYSE SALINE Mod. CB-IN-72/EV

DESCRIPTION

Ce kit permet d'étudier l'hydrolyse saline; l'hydrolyse saline est définie comme une réassociation complète ou partielle des ions d'un sel, dans des molécules, se produisant quand ce sel dérive d'une base et d'un acide de force différente, ou d'une base et d'un acide faibles tous les deux. L'expérience se compose de quatre phases; dans les quatre phases on fait dissoudre une spatule de sel dans de l'eau distillée; on y plonge un papier à indicateur universel et on mesure le pH.

PROGRAMME DE FORMATION

- Première partie: sel d'acide fort et base faible: solution de NH_aCl
- Deuxième partie: sel d'acide faible et base forte: solution de CH₂COONa
- Troisième partie: sel d'acide fort et base forte: NaCl
- Quatrième partie: sel d'acide faible et base faible: solution de CH₃COONH₄

COMPOSANTS

- Chlorure d'ammonium
- Acétate d'ammonium
- Chlorure de sodium
- Acétate de sodium
- Sulfate de cuivre
- Carbonate de sodium
- Nitrate de potassium
- Papiers à indicateur universel
- Verrerie

INCLUS
MANUEL THÉORIQUE - EXPÉRIMENTAL

