

# LA TITOLAZIONE ACIDO BASE

## Mod. CB-IN-76/EV

### DESCRIZIONE

Il kit consente l'apprendimento del concetto di titolazione acido base. Questa ha lo scopo di determinare il **titolo**, ovvero la **concentrazione** di una soluzione di un acido (o di una base) misurando la quantità in volume di una base (o di un acido) a titolo noto che reagisce in modo completo con un volume noto della soluzione da titolare. Il raggiungimento dell'equivalenza stechiometrica si evidenzia con il viraggio di un opportuno indicatore.

Nell'esperimento proposto si prendono un acido ed una base monoprotici anche se quanto detto è valido anche nel caso di acido e base diprotici o triprotici. Per motivi didattici e per facilitare i calcoli, si opera con soluzioni aventi titoli non troppo diversi. In questo caso si utilizza un acido avente concentrazione circa la metà della base titolante. La reazione che si sviluppa è una tipica reazione di neutralizzazione.



### PROGRAMMA DI FORMAZIONE

- Titolazione acido base
- Reazione di neutralizzazione
- Acidi e basi monoprotici / diprotici / triprotici
- Funzione dell'indicatore

### COMPONENTI

- 1 buretta da 25 ml
- 1 pipetta tarata da 10 ml
- 1 beuta da 200 ml con collo largo
- 1 asta in vetro per agitazione
- 1 aspirapipette
- 1 spruzzetta per acqua
- 1 supporto per buretta
- 1 valigia
- Reagenti chimici:
  - Idrossido di sodio 0.1 M (titolo esatto)
  - Acido cloridrico 0.05 M
  - Fenolftaleina sol. Alcolica 1%

**INCLUSO**

**MANUALE TEORICO – SPERIMENTALE**

