

SPETTRI DI ASSORBIMENTO E VALORI DI PKA DEL P-METOSSIFENOLO

Mod. C-AV-47/EV

DESCRIZIONE

Per acidi deboli, la posizione dei valori K_a e pK_a che caratterizzano l'equilibrio di dissociazione possono essere determinati nello stato fondamentale attraverso misure fotometriche in soluzioni aventi diversi valori di pH. Oltre a ciò, il valore pK_a per lo stato eccitato è accessibile da dati spettroscopici. Lo spettro di assorbimento di p-metossifenolo in acido cloridrico diluito, idrossido di sodio e 5 diverse soluzioni tampone borate che hanno valori di pH noti vengono rilevati nella regione dell'UV vicino. Dai risultati misurati, i valori pK_a dei sistemi possono essere calcolati.



PROGRAMMA DI FORMAZIONE

- stato fondamentale ed eccitato delle molecole
- diagramma di Jablonski e ciclo di Forster
- equazione di Henderson-Hasselbalch
- legge di Lambert Beer
- Fotometria

COMPONENTI

- Spettrofotometro 190 – 1100 nm
- Celle per spettrofotometro
- Bilancia di precisione
- Burette
- Beute
- Pipette
- Pipettatore
- Soluzioni tampone a diverso pH
- P-Metossifenolo
- Acido cloridrico
- Idrossido di sodio
- Acido bórico
- Cloruro di potassio
- Acqua distillata

INCLUSO

MANUALE TEORICO – SPERIMENTALE

