

# Titolazione della glicina

## Materiali:

soluzione di glicina circa 1 M  
soluzione di HCl 1 M (Normex)  
soluzione di NaOH 1 M (Normex)  
pHmetro sensibilità 0,01  
micropipetta 200 microlitri

## Procedimento:

Si prelevano 5 ml esatti della soluzione di glicina e si calcola il numero di moli di aminoacido presenti nel becher. Si calcola poi il volume di HCl standard necessario a fornire lo stesso numero di moli di HCl. Si aggiunge tale quantità alla soluzione aminoacidica. In questo modo l'aminoacido è completamente protonato. Si misura il pH e si segna tale valore come inizio titolazione. Si aggiungono 200  $\mu$ l alla volta di titolante (NaOH 1 M) e dopo stabilizzazione del valore raggiunto dal pH se ne misura l'entità. Si termina la titolazione quando il valore del pH è intorno a 13-13,5; in tal modo siamo sicuri di aver titolato anche la seconda funzione aminoacidica, cioè quella amminica. Si mettono i dati in un grafico cartesiano con Excel e si calcolano i valori di pK1, pK2 e pl della glicina con il metodo della derivata seconda.

Curva di titolazione della glicina

