

Valoración ácido fuerte–base fuerte

Se ha realizado un experimento que consiste en la valoración de un ácido fuerte (HCl) de concentración conocida 0.1M, frente a una base fuerte ($NaOH$) de la misma concentración que el ácido. El lector podrá encontrar más información de este tipo de experiencias en Petrucci *et al.* (2003) en las páginas 726–730.

A través de los datos recogidos, se van obteniendo distintos parámetros que conducen a calcular el valor pH frente al volumen de $NaOH$ añadido. Para ayudarnos a localizar el punto de equivalencia de la reacción, obtenemos la variación de pH por unidad de volumen de $NaOH$ añadido, es decir, la derivada primera de pH como función del volumen de $NaOH$ añadido.

Referencias

- [1] Petrucci, R. H., Harwood, W. S. y Herring, F. G. (2003), *Química General*. Prentice Hall: Madrid.