

## 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.