

## Determinación de la CURVA DE VALORACIÓN

### Enunciado

Obtención de la curva de valoración de 25 ml de HCl 0,01 M con NaOH 0,01M.

### Material

- Vaso de precipitados o Erlenmeyer
- Pipeta aforada de 25 ml
- Pera de aspiración
- Bureta
- Electrodo de vidrio
- pHímetro

### Procedimiento

1. En un vaso de precipitados trasvasamos cualitativamente 25 ml de solución de HCl 0,01M con ayuda de la pipeta y la pera de aspiración.
2. En una bureta colocamos la solución de NaOH 0,01M y enrasamos a un determinado volumen (por ejemplo, al cero), procurando que en la bureta no quede ninguna burbuja de aire.
3. En el vaso donde está el ácido clorhídrico colocamos el electrodo de vidrio conectado a un pHímetro. Medimos el pH inicial (no habrá nada de NaOH).
4. Añadimos un determinado volumen de NaOH (un volumen conocido) y anotamos el pH de la solución. Repetimos lo mismo para tener un conjunto de pHs para diferentes volúmenes añadidos de NaOH, sobrepasando el punto de equivalencia (más de 25 ml de NaOH añadidos).
5. Se representan los valores experimentales pH vs. volumen de NaOH y se obtiene la curva de valoración.

### Anotaciones