

# Práctica 11

## Volumetría, conceptos

**Objetivo:** Definir los conceptos de análisis volumétrico, solución estándar, valoración de las soluciones.

### GENERALIDADES

#### A. Análisis volumétrico:

El análisis volumétrico representa la segunda parte del análisis cuantitativo clásico: una serie de métodos mediante los cuales se determinan las cantidades de las sustancias analizadas en peso y volumen. A diferencia del análisis gravimétrico, la cantidad del reactivo que se agrega a la solución muestra tiene concentración definida.

El reactivo que se agrega en forma de solución cuyo volumen se mide por contener la concentración conocida de la sustancia, se llama **solución patrón** o **estándar**.

La reacción entre la solución de concentración conocida (estándar) y la sustancia en análisis se puede representar con la ecuación química de la cual se puede calcular la cantidad de sustancia analizada.

La operación mediante la cual se agrega la solución estándar a la muestra en análisis se llama **titulación**. La titulación es la operación básica de la volumetría.

El fin de la reacción entre la solución estándar (patrón) y la sustancia en análisis se conoce como **momento de equivalencia**, momento en que ambas soluciones, la muestra y la solución estándar, tienen el mismo potencial químico, es decir, se encuentran en equilibrio químico y mutuamente son equivalentes. El momento de equivalencia se puede determinar o indicar mediante diferentes indicadores