

## PREPARACIÓN DE UNA DISOLUCIÓN

---

Un aspecto muy importante en el trabajo de laboratorio es la preparación de disoluciones de una determinada concentración. Si esta se expresa en unidades de molaridad (a veces, gramos/L), el proceso requiere tener en cuenta dos aspectos:

- En primer lugar, los **cálculos teóricos**; es decir, cuánto soluto hay que disolver hasta un volumen final de disolución.
- La parte **experimental**; es decir, cómo se lleva a cabo el proceso. En el caso de solutos sólidos en disoluciones acuosas, el procedimiento más habitual es el que muestra la sucesión de diapositivas.

## PREPARACIÓN DE UNA DISOLUCIÓN

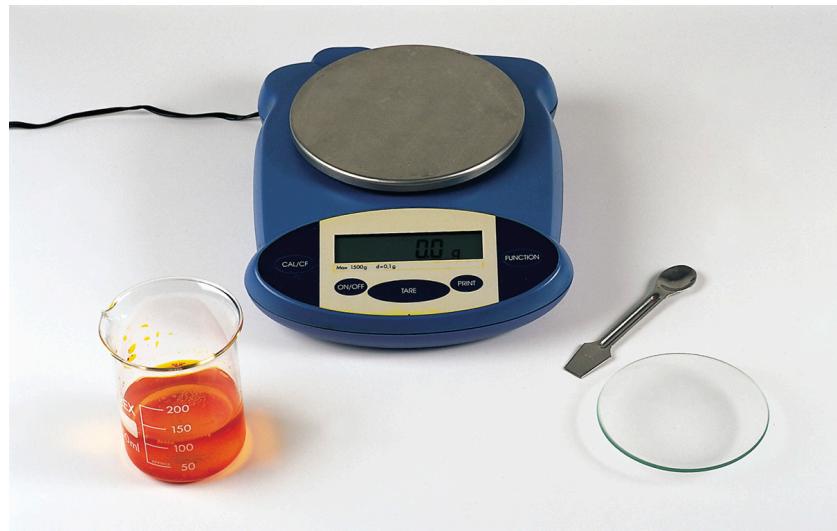
El **primer paso** es pesar la masa de soluto necesaria, previamente calculada. Para ello, tomaremos pequeñas cantidades de soluto con una cucharilla-espátula y las iremos depositando sobre un vidrio de reloj, que colocaremos sobre la balanza.



# Unidad 11

## PREPARACIÓN DE UNA DISOLUCIÓN

A continuación, se vierte el sólido dentro de un vaso de precipitados, donde se disolverá en agua destilada. Podemos ayudarnos de una varilla para remover la mezcla y acelerar el proceso de disolución.



## PREPARACIÓN DE UNA DISOLUCIÓN

El paso siguiente es transferir la disolución a un matraz aforado, cuya capacidad sea la del volumen pedido.



# Unidad 11

## PREPARACIÓN DE UNA DISOLUCIÓN

Por último, con un frasco lavador o una pipeta, añadiremos agua destilada hasta el enrase. De esta forma, ya tenemos el volumen deseado de la disolución que necesitábamos crear.

