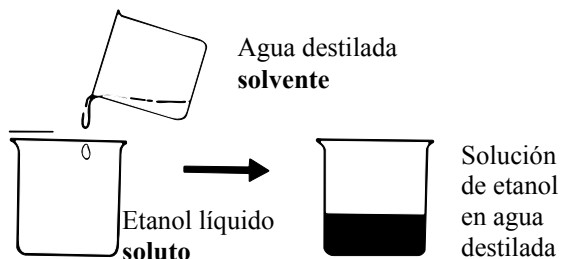
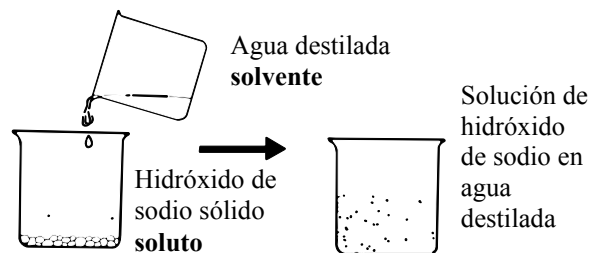


TÉCNICAS ANALÍTICAS

Soluciones

Las soluciones se componen de un soluto (sustancia a ser disuelta) y un solvente (sustancia que disuelve). Una solución es la mezcla de soluto y solvente.



La cantidad de soluto en un volumen dado de solución se denomina **concentración de soluto**.

La cantidad de soluto se determina pesando una cantidad (gramos) de sólido o líquido, o midiendo un volumen (mililitros o litros) de un líquido. (Con un propósito práctico, el término pesar se utilizará para medir una cantidad de sustancia en vez del término estrictamente correcto, masar) La cantidad de un solvente o solución se determina midiendo el volumen (mililitros o litros).

Símbolo para gramos= g

Símbolo para mililitros= mL

Símbolo para litros= L

Soluciones Estándar y Equipo Volumétrico

Una solución estándar o patrón es aquella cuya concentración es exactamente conocida.

Una solución estándar puede obtenerse:

1. Pesando exactamente un sólido o midiendo exactamente un volumen de una solución patrón en stock en el material volumétrico adecuado y homogeneizando.
2. A partir de soluciones comerciales concentradas, las cuales mediante dilución nos permiten obtener la concentración deseada.
3. A partir de soluciones comerciales pre-preparadas.

Un volumen exacto necesita ser medido con:

1. una pipeta aforada
2. una bureta
3. un matraz aforado

Un volumen aproximado puede ser medido con:

1. una pipeta graduada
2. un vaso de bohemia
3. una probeta

Material de vidrio

