

Las mezclas y las soluciones

Cuando dos o más materiales se encuentran reunidos, se habla de una mezcla. Cada uno de esos materiales recibe el nombre de *componente*. En general, los componentes son sustancias, es decir, materiales con propiedades bien definidas.

Las mezclas pueden ser clasificadas, según su aspecto, en heterogéneas u homogéneas. Cuando podemos distinguir fácilmente sus componentes, decimos que la mezcla es heterogénea. Cuando no es posible distinguir los componentes, decimos que se trata de una mezcla homogénea.

Las mezclas heterogéneas pueden ser muy evidentes o groseras, pero también es posible encontrar mezclas heterogéneas no tan evidentes: las emulsiones, las suspensiones y los coloides.

Los componentes de una mezcla heterogénea se pueden separar a través de diversos métodos de separación: tría, tamización, filtración, decantación y flotación, entre otros.

Las mezclas homogéneas pueden tener dos o más componentes. Al componente en mayor proporción se le dice *solvente*. Todos los demás se denominan *solutos*. A las mezclas homogéneas se las denomina también *soluciones*.

La cantidad de soluto que se disuelve en un solvente se denomina *concentración*. Una solución puede estar diluida, concentrada o bien estar saturada.

Por último, las soluciones también pueden separarse a través de diversos métodos, entre los que se destacan la destilación, la evaporación y la cromatografía.