

MEZCLAS HOMOGENEAS Y HETEROGENEAS

Mezclas homogéneas: Aquellas mezclas que sus componentes no se pueden diferenciar a simple vista. Las mezclas homogéneas de líquidos se conocen con el nombre de disoluciones y están constituidas por un soluto y un disolvente, siendo el primero el que se encuentra en menor proporción y además suele ser el líquido. Por ejemplo, el agua mezclada con sales minerales o con azúcar, el agua sería el disolvente y el azúcar el soluto.

- Mezclas Heterogéneas: Aquellas mezclas en las que sus componentes se pueden diferenciar a simple vista.

MEZCLAS homogéneas:	MEZCLAS heterogéneas
Son totalmente uniformes, es decir, no presentan discontinuidades al ultramicroscopio.	Se separan mediante procedimientos físicos, tal como lo es la destilación, que permite la separación de sustancias de diferente punto de ebullición y consiste en procesos de evaporación - condensación en los cuales se va enriqueciendo la fase vapor en el componente más volátil.
- Presentan iguales propiedades y composición en todo el sistema,	Sus componentes no están distribuidos uniformemente
Sus componentes están distribuidos de manera uniforme	Los componentes conservan sus propiedades individuales
Son también llamadas disoluciones químicas	Entre las mezclas heterogéneas se encuentran las suspensiones y coloides.
Ejemplos: las bebidas, el agua potable, Agua con azúcar. 2. Agua con sal 3. El ácido clorhídrico en agua. 4. El ácido sulfúrico. 5. El cloro disuelto en agua.	Ejemplos: 1. El Agua y aceite. 2. Tierra y aserrín. 3. El arroz con frijoles. 4. Agua y diésel. 5. Agua y gasolina. 6. Vinagre y aceite. 7. La sopa de fideos.

MEZCLAS HOMOGÉNEAS



Agua Potable

MEZCLAS HETEROGÉNEAS



Agua con Aceite

Química Orgánica. (2015). Mezclas homogéneas y mezclas heterogéneas. 2016, de Química Orgánica Sitio web: <http://www.fullquimica.com/2014/08/mezclas-homogeneas-y-mezclas.html>