

Nombre:

Karime Andrea García Hernández

Nombre del maestro:

Daniel Rojas

Materia:

Química

Grado:

2ª BEO

Fecha:

16 de Octubre de 2014

Escuela:

Universidad Lamar

|  |  |
| --- | --- |
| **Mezclas homogéneas** | **Mezclas heterogéneas** |
| son totalmente uniformes   | Compuestas de sustancias visiblemente diferente |
| iguales propiedades | presentan un aspecto no uniforme |
| composición  en todo el sistema |  no se unen entre sí |
| Cuando todos los elementos que forman una agrupación son iguales | puede observarse la  discontinuidad  a  simple  vista |
| No se pueden diferenciar a simple vista. | Se pueden diferenciar. |
| No se diferencian unos de otros | Agrupación de elementos desiguales |
| que no pierden sus propiedades | Se pueden diferenciar las fases o partes que la componen. |
| características por el hecho de mezclarse | Que no pierden sus propiedades |
| está formada por varios componentes | características por el hecho de mezclarse |
| líquidos se conocen con el nombre de disoluciones | está formada por varios componentes |
|  se encuentra en menor proporción |  se identifican las sustancias que la forman fácilmente |
| Suele ser el líquido. | separación de éstas es posible por métodos físicos muy básicos |

|  |
| --- |
| **Mezclas** |
|  |  |
| *Cuando dos o más sustancias puras se mezclan y no se  combinan químicamente, aparece una mezcla. Una mezcla puede ser  separada  en sus componentes (sustancias) simplemente por métodos físicos.*Estas pueden ser clasificadas en homogéneas y heterogéneas. |  |
|  |  |
| **a) Mezclas heterogéneas**: no son  uniformes;  en algunos casos, puede observarse la  discontinuidad  a  simple  vista (sal y carbón, por ejemplo); en otros casos, debe usarse una mayor resolución para observar la discontinuidad. |  |
|  |  |
| **b) Mezclas homogéneas**: son totalmente uniformes  (no presentan discontinuidades  al ultramicroscopio) y presentan iguales propiedades y  composición  en todo el sistema, algunos ejemplos son la salmuera, el aire. Estas mezclas homogéneas se denominan **soluciones**. |  |
|  |  |
| *Los diferentes sistemas homogéneos que constituyen el sistema heterogéneo se denominan****fases****.* |  |
|  |  |
|       Existen gran número de métodos para  separar  los  componentes que forman una mezcla; en realidad, cada mezcla implicará el uso  de uno o más métodos particulares para su separación en los componentes individuales.  Describiremos  brevemente  solo  algunos  de  estos métodos: |  |
|  |  |
| a) filtración: permite separar sólidos suspendidos  en  un  líquido. Implica el pasaje de todo el líquido a través de un filtro, una placa de vidrio, etc. |  |
|  |  |
| b) destilación: permite la separación  de  sustancias de diferente punto de ebullición. Consiste en procesos de evaporación - condensación en los cuales se va enriqueciendo la fase vapor en el componente más volátil. |  |
|  |  |
| c) disolución: permite separar un sólido soluble en algún líquido de otro que no lo es. |  |
|  |  |
| d) reparto: separa sustancias de diferente solubilidad en otra fase. Consiste en adicionar otra fase al sistema en la cual se disuelva en gran proporción alguna sustancia del sistema original. |  |
|  |  |
| Una extensión más sofisticada de los últimos dos  métodos,  lo constituye la cromatografía. |  |