|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | Mezclas homogéneas  | Mezclas heterogenias  |
| Características  | * Sus componentes no se ven a simple vista
* Utiliza disolvente y soluto
* Son totalmente uniformes
* No presentan discontinuidades al ultramicroscopio
* Presentan propiedades iguales
* Son llamadas soluciones
* No sedimentan
* Atraviesan todos los filtros
* Sus componentes se puedes separar por métodos físicos o químicos
* También por la absorción atómica de 2 cuerpos
* Existen cinco tipos de mezclas homogéneas: sólido - sólido líquido - sólido líquido - líquido gas - líquido gas - sólido
 | * Sus componentes si se ven a simple vista
* No utiliza disolvente ni soluto
* No son uniformes
* Puede observarse la discontinuidad a simple vista
* En algunos caso debe usarse una mayor resolución para observar la discontinuidad
* Su aspecto difiere de una parte a otra de ella
* está formada por dos o más componentes que se distinguen a simple vista
* Las partes de una mezcla heterogénea pueden ser separadas por filtración, decantación y por magnetismo.
 |
| Ejemplos  | Aire.- El aire, es la mezcla homogénea de oxígeno, bióxido de carbono, vapor de agua y otros gases.Detergente con agua.- Aquí tenemos a un disolvente universal (el agua), que se mezcla con un sólido (detergente en polvo), disolviéndolo. | La madera, el granito, las rocas, arena y agua, aceite, la sopa de verduras, las ensaladas son ejemplos de mezclas heterogéneas.  |