|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 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. |