|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Mezcla | Características | Ejemplos |
| Homogéneas | -Son totalmente uniformes.  -No presentan discontinuidades  al ultramicroscopio.  -Presentan iguales propiedades y composición  en todo el sistema.  -No se diferencian sus componentes o sustancias.  -No se diferencian sus componentes o sustancias.  -No sedimentan. -Atraviesan todos los filtros.  -Sus componentes se pueden separar por métodos químicos o físico-químicos.  -Mezclas homogéneas de líquidos se conocen con el nombre de disoluciones.  -Están constituidas por un soluto y un disolvente.  -Se mezclan sin reaccionar.  -No hay una división que se pueda ver. | -La salmuera.  -El aire.  -Agua y azúcar.  -Agua y alcohol.  -Coca Cola.  -Agua con sales minerales.  -Talco.  -Detergentes.  -Pasta de hojaldre.  -Té.  -Mayonesa.  -Aleaciones metálicas. |
| Heterogéneas | -No son  uniformes.  -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.  -Agrupación de elementos desiguales.  -Se pueden diferenciar las fases o partes que la componen.  -Conserva su identidad química.  -Los componentes no se unen entre sí.  -Conserva sus propiedades químicas.  - los componentes pueden ser diferenciados con facilidad pues permanecen físicamente separados. | -Sal y carbón.  -Agua y café soluble.  -Agua y aceite.  -Garbanzos y guisantes.  -Chocolate y leche.  -Plátano y lentejas.  -Carne con huevo.  -Pizza.  -Hot dog.  -Agua con tierra.  -Agua de guayaba.  -Agua de tamarindo. |