|  |  |
| --- | --- |
| MEZCLAS HETEROGÉNEAS | MEZCLAS HOMOGÉNEAS |
| No son uniformes. | Son totalmente uniformes. |
| En algunos casos, puede observarse la  discontinuidad  a  simple. | No presentan discontinuidades  al ultramicroscopio. |
| Se separan mediante procedimientos mecánicos. |  Presentan iguales propiedades y composición  en todo el sistema. |
| Los componentes conservan sus propiedades individuales. | Se denominan **soluciones**. |
| Entre las mezclas heterogéneas se encuentran las suspensiones y [coloides](http://www.fullquimica.com/2012/10/coloides.html). | Se separan mediante procedimientos físicos. |
| Apreciándose más de una fase física. | Cada porción de mezcla posee idénticas propiedades. |
| La composición de la muestra varía de un punto a otro. | Son también llamadas disoluciones químicas. |
| Es una asociación de sustancias que no puede ser representada por una fórmula química y cada sustancia conserva sus propiedades químicas. | Se aprecia una sola fase física. |
| Su apariencia no es uniforme pues se trata de diversas fases. | Es una asociación de sustancias que no puede ser representada por una fórmula química |
| Los componentes pueden ser diferenciados con facilidad. | Cada sustancia conserva sus propiedades químicas. |
| Los componentes permanecen físicamente separados. | Su apariencia es totalmente uniforme |
| Los componentes de estas mezclas pueden separarse por métodos físicos. | Hay tres tipos de mezclas homogéneas: **las disoluciones, los coloides y las suspensiones.** |
| EJEMPLOS | EJEMPLOS |
| Agua y arena | El aire |
| Ensaladas | Una taza de café |
| Agua y aceite | Alcohol con agua |
| Agua y lodo | Gases de invernadero |
| Sopa de verduras | Acero |
| Vinagre y aceite | Gas doméstico |
| Granito | Bronce |
| Espuma de cerveza | Gasolina |
| Plato de lenteja con arroz | Agua azucarada |
| Yogurt con fruta | Petróleo |
| Leche | Sal disuelta en agua |
| Detergente con agua | Aire húmedo |
| heterogeneas.jpg | homogeneas.jpg |

Cesar. P. (2015) Mezclas homogéneas y heterogéneas, 21 de marzo de 2017.

Referencia: http://portalacademico.cch.unam.mx/alumno/quimica1/unidad1/mezclas/homogeneas