|  |  |
| --- | --- |
| Mezclas Homogéneas | Mezclas Heterogéneas |
| Aquellas mezclas que sus componentes no se pueden diferenciar a simple vista. | Aquellas mezclas en las que sus componentes se pueden diferenciar a simple vista. |
| **Características:**•su aspecto uniforme (homogéneo) en todas sus partes, •sus componentes no se distinguen a simple vista •no sedimentan •atraviesan todos los filtros •sus componentes se pueden separar por métodos químicos o físico-químicos•composición completa •no se diferencian sus componentes o sustancias•están constituidas por un soluto y un solvente, siendo el primero el que se encuentra en menor proporción• no se observan cambios de propiedades de un punto a otro de la mezcla.•Tienen un aspecto claro y transparente.•Las partículas dispersadas son átomos, iones o moléculas.**Ejemplos:**1. Agua y leche
2. La preparación de cemento con agua
3. Cloro en agua
4. Agua y sal
5. El aire de la atmósfera
 | **Características:**•no son uniformes•sus componentes se distinguen a simple vista• asociación de sustancias que no puede ser representada por una •fórmula química y cada sustancia conserva sus propiedades químicas•se trata de diversas fases• Los componentes de estas mezclas pueden separarse por métodos físicos.•pueden separarse por métodos sencillos• aspecto difiere de una parte a otra de ella•contiene cantidades diferentes de los componentes•Las partes de una mezcla heterogénea pueden ser separadas por filtración, decantación y por magnetismo.• En las mezclas heterogéneas podemos distinguir cuatro tipos de mezcla •Las mezclas heterogéneas se pueden agrupar en: emulsiones, suspensiones y coloides.**Ejemplos:**1. El agua y arena
2. Agua y aceite
3. Polvo y aire
4. Una ensalada

 |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |