|  |  |
| --- | --- |
| 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 |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |