- Mezclas homogéneas : Aquellas mezclas que **sus componentes no se pueden diferenciar a simple vista**. Las mezclas homogéneas de líquidos se conocen con el nombre de disoluciones y están constituidas por un soluto y un disolvente, siendo el primero el que se encuentra en menor proporción y además suele ser el líquido. Por ejemplo, el agua mezclada con sales minerales o con azúcar, el agua es el disolvente y el azúcar el soluto.

   - Mezclas Heterogéneas : Aquellas mezclas en las que **sus componentes se pueden diferenciar a simple vista**.



Mezclas homogéneas

|  |  |
| --- | --- |
| Características | Ejemplos |
| Se denominan disoluciones | Agua con miel. |
| Son totalmente uniformes  | Agua con sal |
| No se pueden distinguir sus componentes | El ácido clorhídrico en agua. |
| Las constituye un soluto y un disolvente | El ácido sulfúrico. |
| El soluto es líquido | El cloro disuelto en agua. |
| No sedimentan | El vinagre con agua |
| Tiene solo 1 fase | La masa de un pastel. |
| Tiene el mismo aspecto | La masa para galletas. |
| Tiene las mismas propiedades | La sosa caustica disuelta en agua. |
| Se pueden separar por medios químicos | Mezcla de cemento con agua y arena. |
|  | Acero |
|  | Oro blanco |

Mezclas heterogéneas

|  |  |
| --- | --- |
| Características | Ejemplos |
| No son uniformes | El Agua y aceite. |
| Se pueden distinguir sus componentes a simple vista | Tierra y aserrín. |
| Está formada por 2 o más sustancias | El arroz con frijoles. |
| Las partes se pueden separar facilmente | Agua y diesel. |
|  | Agua y gasolina. |
|  | Vinagre y aceite. |
|  | La sopa de fideos. |
|  | Agua y gravilla. |
|  | La cera y el agua.  |