|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | Características: | Ejemplos: |
| Mezclas homogéneas | Las mezclas homogéneas son aquellas en las que las partículas de que están compuestas se pueden distinguir a simple vista o utilizando métodos como el microscopio  Coloides, son las mezclas en donde las partículas no son visibles a simple vista y no son filtrables.  Soluciones verdaderas, son homogéneas debido a que una vez que están mezclados sus componentes, no se pueden distinguir a simple vista y estos sólo se pueden separar por métodos físicos (filtración, decantación, destilación, etc.). | Agua con miel. Agua con sal  El ácido clorhídrico en agua.  El ácido sulfúrico.  El cloro disuelto en agua.  El vinagre con agua  La masa de un pastel.  La masa para galletas.  La sosa caustica disuelta en agua.  Mezcla de cemento con agua y arena.  Pintura con aceite.  Tinta con agua.  Tinta con alcohol. |
| Mezclas heterogéneas | las mezclas heterogéneas son aquellas en las que se pueden diferenciar sus componentes gracias a las propiedades de sus componentes.  Suspensiones en ellas sus partículas son finas y se encuentran suspendidas en un medio líquido (agua u otro líquido), pero se sedimentan al estar en estado de reposo por un tiempo | El Agua y aceite. Tierra y aserrín. El arroz con frijoles. Agua y diesel. Agua y gasolina.  Vinagre y aceite. La sopa de fideos.  Agua y gravilla.  Hojarasca y ramitas secas. La cera y el agua. Las piedras de arenisca. La arena y piedras de río. La graba y el arena. La fruta en almíbar. Las verduras encurtidas. La sopa de verduras picadas. La mezcla de cacahuates y pasitas. La mezcla de frijoles, habas y maíces.  La mezcla de madera con piedrecillas. La mezcla de habas y frijoles. |