
- **Separación de mezclas**



- Las mezclas homogéneas son aquellas en las que las partículas de que están compuestas no se pueden distinguir a simple vista, aquí van algunos ejemplos:
 - Agua con azúcar
 - Agua con sal
 - La masa de un pastel
 - Tinta con alcohol

Los componentes de una mezcla homogénea se pueden separar mediante evaporación y destilación.

- La evaporación sirve para separar sólidos de líquidos.
- La destilación es un tipo de evaporación en la que el vapor se recoge y se condensa.

- Las mezclas heterogéneas son aquellas en las que son fácilmente identificables los elementos que la forman
 - El Agua y aceite.
 - Agua y diesel
 - Agua y gasolina
 - Vinagre y aceite.

Los componentes de una mezcla heterogénea pueden separarse mediante filtración o decantación.

- La filtración se realiza utilizando filtros o cribas.
- La decantación se emplea para separar líquidos entre sí y líquidos de sólidos.



Os dejo unos links de youtube donde os lo explican muy bien:

Separación de mezclas heterogéneas:

<https://www.youtube.com/watch?v=x2VMjZUXdqk>

Separación de mezclas homogéneas:

<https://www.youtube.com/watch?v=BmfGI3rUIOc>