

Escuela: CENS 178 Presbítero Mariano Iannelli

Docente: Bioleta Alejandra Reyes

Área: Química

Turno: Noche

Título: Sistemas Materiales

Sistemas Materiales

Nos Informamos:

Sistemas Materiales:

Un sistema material, es una porción del universo que se aísla para su estudio.

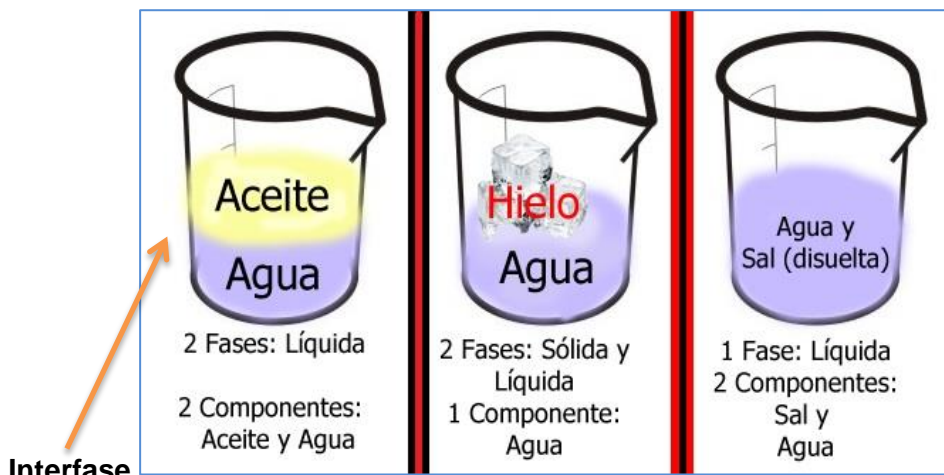
Clasificación de Sistemas:

- **Homogéneos:** tienen una sola fase
- **Heterogéneos:** tienen más de una fase

¿Qué es una fase?

Fase es toda porción del sistema que posee las mismas propiedades intensivas de (color, densidad, etc.)

Ejemplo:



Sistema Heterogéneo

2 FASE

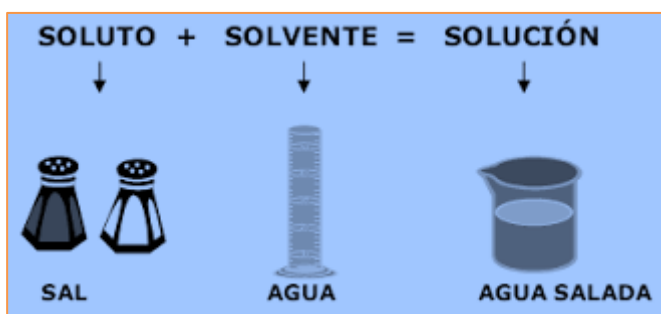
Sistema Homogéneo

1 FASE

Soluciones:

Son sistemas homogéneos pero que están formados por dos o más sustancias diferentes, por ejemplo, el agua salada, que si bien tiene una sola fase, está constituida por dos componentes diferentes (el agua, la sal) donde uno se encuentra en menor cantidad (soluto) y está disuelto en el otro (solvente).

Ejemplo:

**A Trabajar !!**

- 1- En los siguientes sistemas heterogéneos ¿cuántas y cuáles son las fases?
 - Agua, aceite y bolitas de plomo
 - Arena, arcilla, solución de cloruro de sodio
 - Agua y vapor.
- 2- Dado los siguientes sistemas materiales, identificar si son homogéneos o heterogéneos:
 - Aire puro
 - Leche
 - Carbón y arena
 - Agua y alcohol
 - Piedra, arena, aserrín
 - Aserrín, harina, arroz.
- 3- Identificar cuál es el Solute y el Solvente en distintas soluciones:
 - Agua y sal
 - Café y azúcar
 - Leche y chocolate
 - Agua y jugo

