QUÍMICA GENERAL E INORGÁNICA

SISTEMAS MATERIALES

Parte 1.

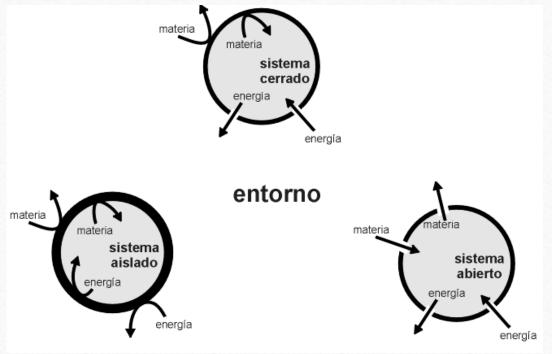
Clasificación



CLASIFICACIÓN

• Interacción con el medio que los rodea.





• Según su composición HOMOGÉNEOS **SOLUCIONES SUSTANCIAS DISOLVENTE SOLUTO SIMPLES COMPUESTAS** Un Dos o más elemento elementos • Pueden presentarse en los tres químico químicos estados • Tienen composición variable. Profesora: ESTHER VOIRO

HETEROGÉNEOS

DISPERSIONES GROSERAS

Fases observables a simple vista

Ej. Arena y agua

DISPERSIONES FINAS

Fases visibles al microscopio

- Emulsión: ej. Leche
- Suspensiones: ej. tinta china
- •Espumas: gas en líquido o sólido

DISPERSIONES COLOIDALES

Fases visibles al ultramicroscopio

• Tiene consistencia espesa: ej, mayonesa, gelatina, alcohol en gel

Características generales

- SISTEMAS HOMOGÉNEOS
 - Pueden estar formados por una o mas sustancias.
 - Tiene una sola FASE.
 - Las propiedades intensivas son iguales en todos sus puntos, cualquier porción del sistema tiene las mismas propiedades.

- SISTEMAS HETEROGÉNEOS
 - Formados por una sustancia en diferentes estados, o mas sustancias diferentes.
 - Posee dos o mas fases.
 - Cada fase tiene propiedades diferentes.

GRACIAS POR SU ATENCIÓN!