
CONTENIDOS IRRENUNCIABLES

Físico Química 2do año

Estados de la materia-. Cambios de estado, fusión, solidificación, sublimación, volatilización, licuación y vaporización. El estado gaseoso: características. Modelo cinético - molecular. Variables que afectan el estudio del estado gaseoso: volumen, presión, masa y temperatura. Escala Kelvin. Las leyes experimentales del estado gaseoso.

Soluciones. Sistemas materiales, clasificación: homogéneos y heterogéneos. Soluciones y sustancias. Solute y solvente. Soluciones líquido/líquido (l/l), s/l, g/g, g/l, s/s. Mezclas gaseosas y aleaciones. La concentración de las soluciones. Unidades físicas de concentración: %m/m, %m/v, %v/v. Conveniencia de cada tipo de unidad de acuerdo a los componentes de la mezcla. Separación de los componentes de una solución: destilación, destilación fraccionada, evaporación, cristalización. Concepto de fase y componente. Concepto de sustancia. Clasificación de las soluciones en función de la concentración y temperatura: saturadas, no saturadas, sobre-saturadas.

Cambios físicos y cambios químicos. noción que distingue cambios físicos y cambios químicos (criterio de reversibilidad).

Fuerzas y campos- Fuerzas, interacciones y campos. Conceptos generales