

# LOS ESTADOS DE LA MATERIA

Según la **teoría cinética**, las **pequeñísimas partículas** que componen un cuerpo **se mueven** de distinta manera en los distintos estados

Al aumentar la temperatura de un cuerpo aumenta la velocidad de las partículas. En el caso de los gases aumentan los impactos de las partículas contra las paredes, a esto se le conoce como aumento de **PRESIÓN**

Una sustancia a una determinada temperatura se encontrará en estado

**SÓLIDO**

**LÍQUIDO**

**GASEOSO**

Las partículas están

Las partículas están

Las partículas están

**FUERTEMENTE UNIDAS**

**DEBILMENTE UNIDAS**

**SEPARADAS (NO UNIDAS)**

**VIBRAN**

**SE DESPLAZAN**

**SE MUEVEN LIBREMENTE**

de modo que presentan

de modo que presentan

de modo que presentan

**VOLUMEN FIJO**

**FORMA FIJA**

**VOLUMEN FIJO**

**FORMA VARIABLE**

**VOLUMEN VARIABLE**

**FORMA VARIABLE**

las partículas pueden estar

pueden adoptar la forma del recipiente que los contiene

**ORDENADAS (SÓLIDOS CRISTALINOS)**

**DESORDENADAS (SÓLIDOS AMORFOS)**

**EXPANDIENDOSE (AUMENTA EL VOLUMEN)**

**COMPRIMIENDOSE (DISMINUYE EL VOLUMEN)**

SI AUMENTA LA TEMPERATURA DE UN SÓLIDO, LÍQUIDO O GAS

SI DISMINUYE LA TEMPERATURA DE UN SÓLIDO, LÍQUIDO O GAS

**AUMENTA EL VOLUMEN**

**DISMINUYE EL VOLUMEN**

el cuerpo se

el cuerpo se

**DILATA**

**CONTRAE**

ya que las partículas se mueven más deprisa y

ya que las partículas se mueven más despacio y

Si la temperatura SIGUE AUMENTANDO O DISMINUYENDO, y alcanza un valor concreto para cada sustancia, se produce un

**SE ALEJAN**

**SE ACERCAN**

de manera que la

de manera que la

**CAMBIO DE ESTADO**

**DENSIDAD DISMINUYE**

**DENSIDAD AUMENTA**

Sublimación

Fusión

Ebullición

Solidificación

Condensación

Sublimación

**SÓLIDO**

**LÍQUIDO**

**GASEOSO**