

Completa los espacios vacíos o representados con puntos suspensivos

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

Una sustancia a una determinada temperatura se encontrará en estado

SI AUMENTA LA TEMPERATURA DE UN SÓLIDO, LÍQUIDO O GAS

SI DISMINUYE LA TEMPERATURA DE UN SÓLIDO, LÍQUIDO O GAS

[Empty box]

[Empty box]

[Empty box]

Las partículas están

Las partículas están

Las partículas están

FUERTEMENTE UNIDAS

SE DESPLAZAN

SEPARADAS (NO UNIDAS)

[Empty box]

de modo que presentan

de modo que presentan

de modo que presentan

VOLUMEN

FORMA

VOLUMEN

FORMA

VOLUMEN

FORMA

las partículas pueden estar

pueden adoptar la forma del recipiente que los contiene

ORDENADAS (SÓLIDOS)

DESORDENADAS (SÓLIDOS)

(AUMENTA EL VOLUMEN)

(DISMINUYE EL VOLUMEN)

EL VOLUMEN

el cuerpo se

ya que las partículas se mueven más deprisa y

SE

de manera que la

DENSIDAD

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

denominados

EL VOLUMEN

el cuerpo se

ya que las partículas se mueven más despacio y

SE

de manera que la

DENSIDAD

SÓLIDO

LÍQUIDO

GASEOSO