

CARACTERÍSTICAS DE SÓLIDOS, LÍQUIDOS Y GASES

INSTRUCCIÓN. Las características y las imágenes de los estados de agregación sólido, líquido y gaseoso, se encuentran desordenadas, clasifícalas como corresponde dentro de la tabla, debajo del modelo corpuscular al que pertenezcan.

 SÓLIDO	 LÍQUIDO	 GASEOSO

Toman la forma del recipiente que lo contiene

Ocupa todo el volumen disponible

Nula fuerza de atracción (cohesión) entre sus moléculas

Mediana fuerza de atracción entre sus moléculas (cohesión)



No tienen forma propia

Tienen volumen definido

Se pueden comprimir

Gran fuerza de atracción entre sus moléculas



Tienen volumen definido

Tienen forma propia

Incompresibles

Resultan prácticamente incompresibles



CAMBIOS DE ESTADO DE AGREGACIÓN

Los siguientes son los nombres que les corresponden a los cambios de estado que ocurren en la materia al aumentar o disminuir la temperatura y la presión. Observa el diagrama que aparece abajo y clasifica dentro de la tabla los cambios e imágenes que aparecen como etiquetas.



NOMBRE	DEFINICIÓN	IMAGEN
	Cambio de estado de gaseoso a sólido sin pasar por el estado líquido en donde disminuye la temperatura.	
	Cambio de estado de líquido a sólido en donde disminuye la temperatura.	
	Cambio de estado de gaseoso a líquido en donde disminuye la temperatura.	
	Cambio de estado de sólido a gaseoso sin pasar por el estado líquido en donde aumenta la temperatura.	
	Cambio de estado de sólido a líquido en donde aumenta la temperatura.	
	Cambio de estado de líquido a gaseoso en donde aumenta la temperatura.	

SOLIDIFICACIÓN

SUBLIMACIÓN
INVERSA

EBULLICIÓN Y
EVAPORACIÓN



FUSIÓN

CONDENSACIÓN

SUBLIMACIÓN
PROGRESIVA

