

ACTIVIDAD: ESTADOS DE AGREGACIÓN Y CAMBIOS DE ESTADO

sólido – líquido – gaseoso – forma definida – volumen propio – temperatura – constante – energía – partículas – compresibles – fusión – solidificación – vaporización – condensación – endotérmico – exotérmico – presión

La materia puede presentarse en tres estados de agregación principales: _____, _____ y _____.

En el estado sólido, las sustancias tienen _____ y sus _____ se encuentran muy juntas y ordenadas, lo que hace que sean difíciles de comprimir.

Los líquidos tienen _____, pero no una forma definida, ya que toman la forma del recipiente que los contiene. Sus _____ están próximas entre sí, pero pueden moverse, por lo que los líquidos fluyen.

Los gases no tienen ni forma ni volumen propios, ocupan todo el espacio disponible y son fácilmente _____, porque sus partículas están muy separadas unas de otras.

Cuando una sustancia cambia de estado, su _____ permanece _____ mientras se intercambia _____ con el entorno.

El paso de sólido a líquido se llama _____ y es un proceso _____, porque la sustancia absorbe energía.
El cambio contrario se denomina _____ y es un proceso _____, ya que la sustancia libera energía.

El paso de líquido a gas recibe el nombre de _____, mientras que el paso de gas a líquido se llama _____.

LIVEWORKSHEETS



Las temperaturas a las que ocurren estos cambios dependen de la sustancia y de la _____.

LIVEWORKSHEETS