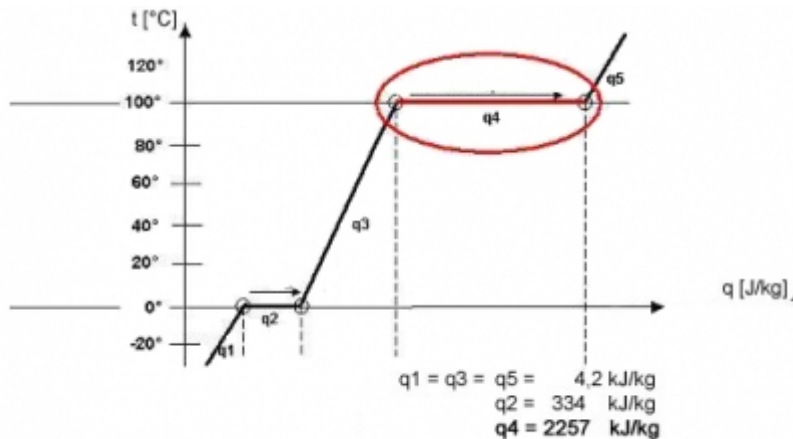


Calor



Calor / Estado de agregación

El calor es sinónimo de vibración molecular

La física no reconoce la refrigeración, solamente vibraciones moleculares más altas (mayor nivel de energía) o vibraciones moleculares más bajas (menor nivel de energía)

La generación de energía de refrigeración es cuando se extrae calor

El flujo calorífico siempre va desde un nivel de energía superior a un nivel inferior.

Estado de agregación:

Dependiendo de su temperatura, una sustancia cambia a uno de los tres estados de agregación (sólido / líquido / gaseoso).

Cuando se cambia a otro estado de agregación, la sustancia libera energía calorífica al ambiente o absorbe energía calorífica del ambiente.

La mayor parte de la energía se absorbe o se libera cuando se cambia entre líquido y gaseoso (evaporación / condensación).

[Mapa del sitio](#)

© Copyright 2018 - Testo Argentina SA

[Información legal](#)

