

Calor Latente

A una presión atmosférica, los cuerpos solo pueden **cambiar de fase a una T bien definida** llamada "temperatura crítica" o "punto crítico", en el caso del hielo, la T a la cual logra fundirse (fusión) es 0°C.

Para que cada gramo de materia pueda cambiar de fase se le debe ceder o extraer una **cantidad de calor Q por cada unidad de masa m**, llamada calor latente de cambio de fase. Durante el cambio de fase la temperatura permanece constante

$$L = \frac{Q}{m}$$

Puede aplicarse para fusión y vaporización (L_f y L_v)



