

# **Capacidad calorífica**

*Es la cantidad de calor necesaria para aumentar la temperatura de una masa*

$$Q = mc\Delta T$$

$m$  = Masa

$\Delta T$  = Variación de temperatura

$c$  = Capacidad calorífica específica

$$\sum^{CalorPerdido} (mc\Delta t)_{perdido} = \sum^{CalorGanado} (mc\Delta t)_{ganado}$$

## **Calor latente**

*Fusión*

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

$$Q = mL_f$$

*Vaporización*

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

$$Q = mL_v$$

L = Calor latente de la sustancia

Q = Calor

m = Masa