

Capacidad calorífica

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

$$Q = mc\Delta T$$

$$m = \text{Masa}$$

$$\Delta T = \text{Sustancia}$$

$$c = \text{Capacidad calorífica específica}$$

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

Calor latente

Fusión

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

$$Q = mL_f$$

Vaporización

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

$$Q = mL_v$$