

Calorimetria

- É a parte da física que estuda os fenômenos relacionados as trocas de energia térmica, a energia em trânsito é chamada de calor e ocorre devido a diferença de temperatura entre os corpos.



- CALOR SENSÍVEL

ao ser fornecido a um corpo (ou ser cedido por ele), provoca uma variação na temperatura deste.

$$Q = m \cdot c \cdot \Delta T$$

Unidade de calor: 1 cal = 4,18 J

- CALOR LATENTE

É o calor necessário para uma substância mudar de fase

$$Q = m \cdot L$$

- Capacidade térmica

Alguns esquentam mais rápido que os outros. É a isso que chamamos de capacidade térmica.

- a capacidade térmica não é uma propriedade da substância, ela depende também da massa e do calor específico...

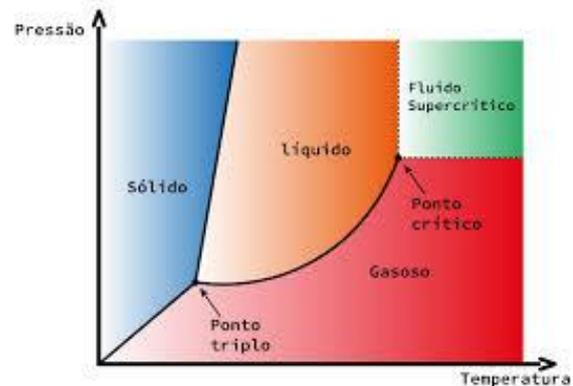
$$C = \frac{Q}{\Delta T}$$

Calor específico:

representa a quantidade de calor que provoca uma variação unitária de temperatura sobre uma massa também unitária.

$$c = \frac{Q}{m\Delta T}$$

Diagrama de Fases:



Ponto de Orvalho:

Para a pressão de 0,02 atm, a temperatura de condensação ou de ebulição da água vale 18 °C. Essa temperatura é chamada de ponto de orvalho do ar. Esse valor, naturalmente, depende da concentração de vapor presente no ar. Uma atmosfera mais úmida apresenta uma pressão de vapor maior, e, conseqüentemente, um ponto de orvalho também maior.