CALORIMETRIA - PARTE II

1. TIPOS DE CALOR.

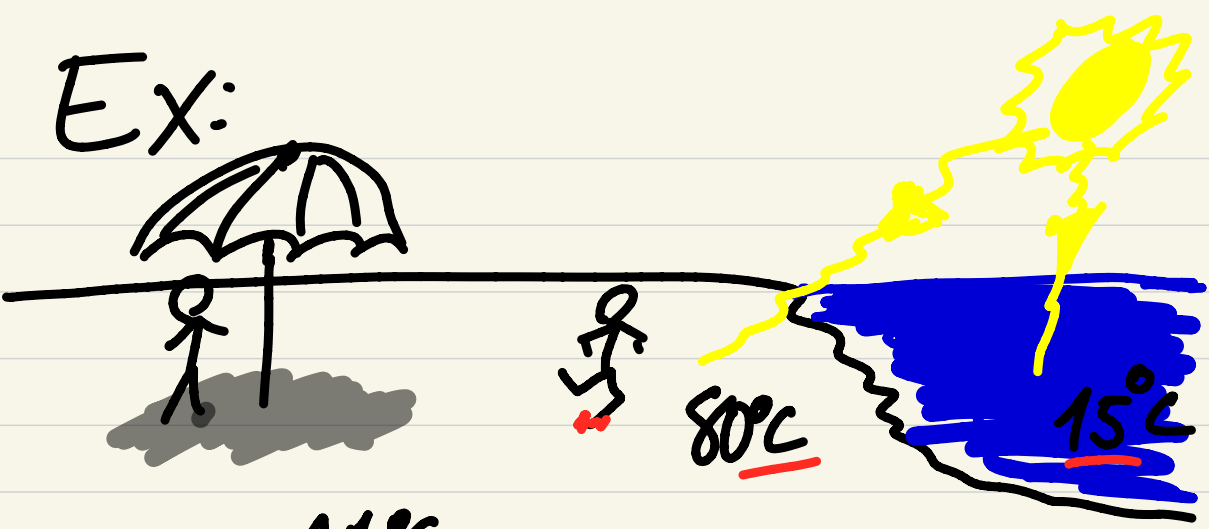
↔ CALOR SENSÍVEL.

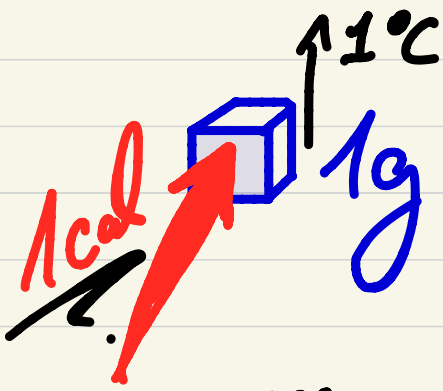
É aquele que, cedido ou recebido, gera variação de temperatura.

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

- Q_s: Quantidade de calor sensível
- m: massa.
- c: calor específico sensível
- ΔT: Var. de Temp.

Ex:





$c_{Ág.} = 1{,}0\ cal/g°C$

$c_{Areia} = 0{,}2\ cal/g°C$

UNIDADES

Q → cal

Q → J * S.I.

1 cal — 4,2 J

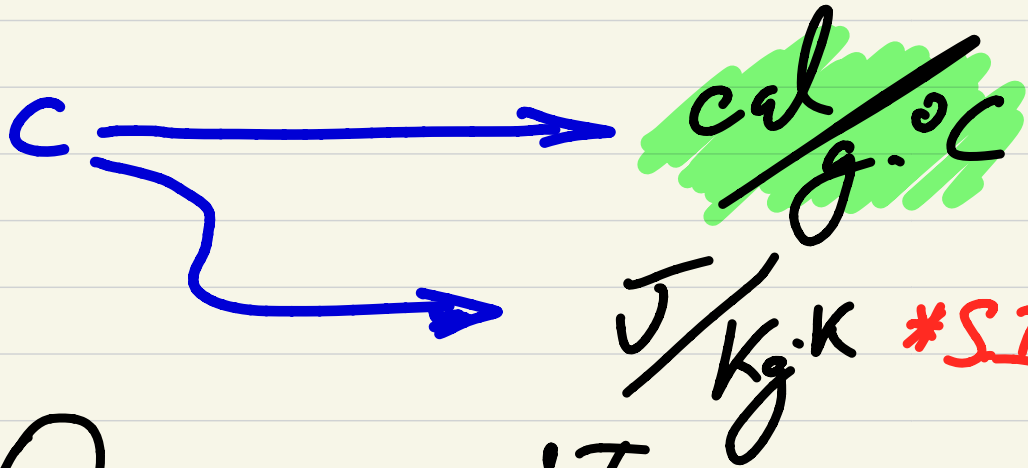
m → g

m → Kg * S.I.

T → °C

T → °F

T → K * S.I.



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

$$c = \frac{Q_S}{m \cdot \Delta T}$$

- **CAPACIDADE TÉRMICA (C)**

$$C = \frac{Q_S}{\Delta T} = m \cdot c$$