

Formulário – Calor Sensível

Calor sensível → variar temperatura.

Substância: $Q = mc\Delta\theta$

↓
calor específico
(RG de uma substância)

Corpo: $Q = C\Delta\theta$

↓
capacidade térmica
(comportamento geral do corpo)

Potência térmica:

$$P = \frac{Q}{\Delta t}$$

Unidades	Massa (m)	temperatura(θ)	Calor (Q)	Potência(P)
S.I.	kg	K	J(Joule)	W (J/s)
S.Usual	g	°C	cal	cal/s

Misturas térmicas
(mesma θ_F p/ todos)

$$\sum Q = 0$$

Calorímetro

ideal, não participa das trocas de calor (isopor).

real, participa das trocas de calor (panela), + um termo na soma dos calores.

Equivalente em H₂O

Massa de água que tem a mesma capacidade térmica do corpo estudado.

