

É a quantidade de energia por massa necessária para variar a temperatura de um corpo em 1°C ou 1K .

Os metais parecem frios ao toque por apresentarem baixo calor específico.

Tabela de calor específico

Água	$4,0 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$
Alcool	$0,6 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$
Ferro	$0,11 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$
Gelo	$0,5 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$
Prata	$0,056 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$

Um alto calor específico faz com que um corpo reciba muito calor para mudar de temperatura.

O calor específico é definido com base na água pura a 25°C .

calor específico

As unidades mais comuns de calor específico são:

$\text{cal/g}^{\circ}\text{C} \rightarrow$ usual
 $\text{J/kg}\cdot\text{K} \rightarrow$ SI

Podemos calcular com:

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

- c - calor específico
- Q - calor sensível
- m - massa
- ΔT - variação de temperatura

Calor específico e capacidade térmica

$$C = \frac{C}{m}$$

C - capacidade térmica

