

Calor

Calor sensível	$Q = m \cdot c \cdot \Delta T$	Q = quantidade de calor m = massa c = calor específico ΔT = variação da temperatura
Calor latente	$Q = m \cdot L$	Q = quantidade de calor m = massa L = calor latente
Capacidade térmica	$C = \frac{Q}{\Delta T} = m \cdot c$	C = capacidade térmica Q = quantidade de calor ΔT = variação da temperatura m = massa c = calor específico

Trocas de calor

Equilíbrio térmica	$\Sigma Q = Q_1 + Q_2 + \dots + Q_n = 0$	ΣQ = somatória das quantidades de calor Q_1 = quantidade de calor 1 Q_n = quantidade de calor 2 Q_n = n quantidade de calor
--------------------	--	--

Processo de propagação do calor

Fluxo de calor	$\Phi = \frac{Q}{\Delta t}$	Φ = fluxo de calor Q = quantidade de calor Δt = intervalo de tempo
----------------	-----------------------------	---