C = C/m (si misura in Joule)

IL CALORE SPECIFICO è la quantità di energia di una sostanza per unità di massa

Il calore

Per aumentare la temperatura di una sostanza, dobbiamo fornirgli calore

Il fisico Joule dimostrò che è possibile riscaldare dell'acqua fornendole anche lavoro meccanico

Esattamente occorrono 4180J di lavoro per aumentare di 1K la temperatura di 1kg di acqua

La quantità di calore è l'energia trasferita a causa di una differenza di temperatura e si misura in JOULE

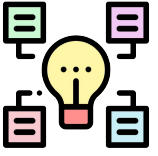
Il rapporto tra la quantità di calore e l'aumento di temperatura prende il nome di CAPACITÀ TERMICA

$C = \Delta E / \Delta T$ — J/K

ΔE = variazione di energia
ΔT = variazione di temperatura

Se ΔT è positivo, ΔE è positivo, la temperatura aumenta

Se ΔT è negativo, ΔE è negativo, la temperatura diminuisce



https://mappedsa.altervista.org