



## Conjunto calorimetria, calorímetro, termômetro com haste

EQ053K2A

### Função

Destinado ao estudo experimental, laboratório de física e realização de experimentos de física sobre: Física. Termodinâmica, Calorimetria. O equivalente em água e a capacidade térmica de um calorímetro. Para que serve um calorímetro. O que é o equivalente em água de um calorímetro. O que é calor. O balanceamento de energia, princípio das trocas de calor. Medindo a temperatura final, temperatura de equilíbrio térmico. Determinando equivalente em água do calorímetro. Determinando a capacidade térmica do calorímetro. O calor específico, capacidade térmica mássica, de um sólido. Calor específico. Medindo a temperatura final, temperatura de equilíbrio térmico. Utilizando a conservação de energia, princípio das trocas de calor. Determinando o calor específico do cobre. O calor específico, capacidade térmica mássica, de diferentes sólidos. O calor latente de fusão do gelo. Calor latente. Utilizando o princípio da conservação da energia, princípio das trocas de calor. Medindo a temperatura e determinando a massa da água aquecida. Medindo a temperatura final de equilíbrio. Determinando, por diferença, a massa do gelo. Determinando o calor latente de fusão do gelo. O equivalente mecânico do calor, utilizando a energia dissipada por efeito Joule. O calorímetro com resistor. O equivalente mecânico do calor, operador J que permite a troca de unidade caloria para joule e vice-versa. A quantidade de calor transferida pelo resistor ao sistema calorímetro e água, quando ligado. Utilizando a conservação de energia, princípio das trocas de calor. Medindo a temperatura e determinando a massa da água fria. Medindo a tensão atuante sobre o resistor do calorímetro. Medindo o tempo de aquecimento. Medindo a temperatura final, temperatura de equilíbrio térmico. Determinando o

equivalente mecânico do calor. Erro relativo percentual. O valor médio do equivalente mecânico do calor e sua incerteza. A determinação do calor específico, capacidade térmica mássica, do alumínio. Calor específico. Medindo a temperatura do corpo de prova sólido e conhecendo a sua massa. Medindo a temperatura final, temperatura de equilíbrio térmico. Utilizando a conservação de energia e o princípio das trocas de calor. Determinando o calor específico do alumínio. Determinando e comparando o calor específico, capacidade térmica mássica, de sólidos diferentes. A determinação do calor específico, capacidade térmica mássica, do aço. Medindo a temperatura do corpo de prova sólido e conhecendo a sua massa. Medindo a temperatura final, temperatura de equilíbrio térmico. Utilizando a conservação de energia e o princípio das trocas de calor. Determinando o calor específico do aço. Determinando e comparando o calor específico, capacidade térmica mássica, de sólidos diferentes, etc.

## **Áreas de Conhecimento**

Física

## **Nível de Ensino**

Graduação - Ensino Médio

[cidedigital.com.br](http://cidedigital.com.br) ✉ [cidepe@cidepe.com.br](mailto:cidepe@cidepe.com.br)

---

Av. Victor Barreto, 592 - CEP 92010-000 - Canoas - RS - Brasil