



## Conjunto termodinâmica, trocas de calor e expansão térmica dos líquidos, calorímetro

EQ184K

### Função

Destinado ao estudo experimental, laboratório de química, laboratório de física, realização de experimentos de química e realização de experimentos de física sobre: Física. Química. Termodinâmica, Calorimetria. O calor, a temperatura e o armazenamento de calor em diferentes materiais. Temperaturas de equilíbrio térmico. Corpos de prova de materiais diferentes, com mesma massa e temperatura, armazenam diferentes quantidades de calor. A temperatura de equilíbrio térmico e as temperaturas iniciais dos corpos em contato. Trocas de calor, 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 o calor. O balanceamento de energia, princípio das trocas de calor. Medindo a temperatura e determinando a massa do volume da água utilizada. Medindo a temperatura final, temperatura de equilíbrio térmico. Determinando equivalente em água do calorímetro. Determinando a capacidade térmica do calorímetro. Determinando o calor específico, capacidade térmica mássica, de um sólido. O que se entende por calor específico. Medindo a temperatura e determinando a massa da água fria utilizada. Medindo a temperatura do corpo de prova sólido. 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 Cobre. Comparando o calor específico, capacidade térmica mássica, de diferentes sólidos. O calor latente de fusão do gelo. O que se entende por calor latente. Utilizando o princípio da conservação da energia, princípio das trocas de calor. Medindo a temperatura e

determinando a massa da água aquecida utilizada. Medindo a temperatura final de equilíbrio térmico. Determinando, por diferença, a massa do gelo utilizado. Determinando o calor latente de fusão do gelo. O termoscópio. A diferença entre termoscópio e termômetro. A diferença entre calor e temperatura. Ebulição e condensação da água. Os estados físicos da água. Os estados da matéria, etc.

## Áreas de Conhecimento

Física - Química

## Nível de Ensino

Graduação - Ensino Técnico - Ensino Médio

## Principais Experimentos

O calor, a temperatura e o armazenamento de calor em diferentes materiais. - 1052.003K1  
A temperatura de equilíbrio térmico e as temperaturas iniciais dos corpos em contato. - 1052.003K2  
Trocas de calor, equivalente em água e a capacidade térmica de um calorímetro. - 1052.003K4  
Determinando o calor específico, capacidade térmica mássica, de um sólido. - 1052.003K5  
O calor latente de fusão do gelo. - 1052.003K6

### Física - Termofísica - Calorimetria

A diferença entre calor e temperatura - 1052.004C2

### Física - Termofísica - Termometria

O termoscópio. - 1052.004B

### Química - Físico-química - Termoquímica

A diferença entre calor e temperatura - 1052.004C2

### Química - Química Geral - Propriedades dos Materiais

Os estados físicos da água. - 1052.008\_A3

### Ciências e Matemática Fundamental - Ciências da Natureza - Tecnologia e Sociedade

A diferença entre calor e temperatura - 1052.004C2

Ebulição e condensação da água. - 1052.012A

Os estados físicos da água. - 1052.008\_A3

### Ciências e Matemática Fundamental - Ciências da Natureza - Terra e Universo

Os estados físicos da água. - 1052.008\_A3

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

---

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