



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

EQ184B

Função

Destinado ao estudo experimental, laboratório de física, realização de experimentos de física, laboratório de química, realização de experimentos de química sobre: Física. Química. Termodinâmica, Calorimetria. O termoscópio. A diferença entre termoscópio e termômetro. Diferença entre calor e temperatura. Sensação térmica e equilíbrio térmico. O fenômeno da dilatação. O calor, a temperatura e a capacidade do corpo de armazenar energia. O equilíbrio térmico. 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 e determinando a massa da água fria. 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 Cobre. Determinando e comparando o calor específico, capacidade térmica mássica, de sólidos diferentes. 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. A mudança de estado líquido-sólido, etc.

Áreas de Conhecimento

Física

Nível de Ensino

Graduação - Ensino Técnico - Ensino Médio

cidedigital.com.br ✉ cidepe@cidepe.com.br

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