Calorímetro 200 mL com termômetro

EQ084

Função

Destinado ao estudo experimental, laboratório de física e realização de experimentos de física sobre: 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 se entende por calor. O balanceamento de energia, princípio das trocas de calor. Medindo a temperatura e determinando a massa da água fria. Medindo temperatura e determinando a massa da água quente. 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. O que se entende por calor específico. Medindo a temperatura e determinando a massa da água fria. Medindo a temperatura do corpo de prova sólido e determinando a sua massa. 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 sólido diferentes. 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, etc.

Obs: Não acompanham os corpos de prova sólidos.

Áreas de Conhecimento

Física

Nível de Ensino

Graduação - Ensino Médio

cidepedigital.com.br cidepe@cidepe.com.br

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