



Calorímetro de dois vasos, 250 mL e termômetro digital com haste inox

EQ085K2

Função

Destinado ao estudo experimental, laboratório de física e realização de experimentos de física sobre: Física. Química. 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 o 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, do cobre. 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 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. Utilizando o princípio da conservação da energia, princípio das trocas de calor. Medindo a temperatura final de equilíbrio. Determinando por diferença a massa do gelo. Determinando o calor latente de fusão do gelo.

Observação: Não acompanha corpos de prova sólidos, fonte de alimentação e conexões de fios, etc.

Áreas de Conhecimento

Nível de Ensino

Graduação - Ensino Técnico - Ensino Médio

Principais Experimentos

O equivalente em água e a capacidade térmica de um calorímetro. - 1052.003EA

O calor específico, capacidade térmica mássica, do cobre. - 1052.003FA

O calor latente de fusão do gelo. - 1052.003HA

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

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