



Calorímetro de dois vasos, 250 mL com redutores cônicos

EQ085K

Função

Destinado ao estudo experimental, laboratório de física e realização de experimentos de física sobre: Termodinâmica, Calorimetria. 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. 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. Medindo a temperatura e determinando a massa da água aquecida utilizada. Determinando, por diferença, a massa do gelo utilizado. Determinando o calor latente de fusão do gelo, etc.

Observação: Não acompanham os corpos de prova sólidos, fonte de alimentação, conexões de fios, termômetro e instrumentos de aquisição de dados).

Áreas de Conhecimento

Nível de Ensino

Graduação - Ensino Técnico - Ensino Médio

Principais Experimentos

Trocas de calor, equivalente em água e a capacidade térmica de um calorímetro. - 1052.003K4

O calor específico, capacidade térmica mássica, de um sólido. - 1052.003K5

O calor latente de fusão do gelo. - 1052.003K6

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

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