



Calorímetro de dois vasos 250 mL com termômetro

EQ085

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 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. 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 e determinando a massa da água aquecida. Determinando por diferença a massa do gelo. Determinando o calor latente de fusão do gelo, etc.

Observação: Não acompanham corpos de prova.

Áreas de Conhecimento

Física

Nível de Ensino

