



Conjunto termodinâmica, calorimetria, termometria, termômetro digital, calorímetro

EQ213C

Função

Destinado ao estudo experimental, laboratório de física, laboratório de química, realização de experimentos de física e realização de experimentos de química 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 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. Determinando equivalente em água do calorímetro. Determinando a capacidade térmica do calorímetro. O que se entende por capacidade térmica. O calor específico, capacidade térmica mássica, de um sólido de alumínio. Calor específico. Medindo a temperatura e determinando a massa da água fria. Medindo a temperatura do corpo de prova sólido de alumínio. 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 alumínio. Determinando o calor latente de fusão do gelo. Calor latente. Medindo a temperatura do calorímetro vazio. 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.

Áreas de Conhecimento

Nível de Ensino

Graduação - Ensino Técnico - Ensino Médio

Principais Experimentos

O equivalente em água e a capacidade térmica de um calorímetro. - 1052.003K7

O calor específico, capacidade térmica mássica, de um sólido de alumínio. - 1052.003K8

Determinando o calor latente de fusão do gelo. - 1052.003K9

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

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