



EQ213F

Destinado à realização de experimentos de Física sobre: Física. 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. Determinando equivalente em água do calorímetro. Determinando a capacidade térmica do calorímetro. 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 do calorímetro vazio. 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, do alumínio. 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 alumínio. Determinando o calor específico, capacidade térmica mássica, do aço. 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 aço. A capacidade do corpo de armazenar energia em relação ao tempo de aquecimento, massa e volume de um material. A relação entre o tempo de aquecimento com a massa de um mesmo material. A uma mesma temperatura, volumes iguais, de materiais diferentes, armazenam diferentes quantidades de calor. Medindo a temperatura do alumínio aquecido. Lei zero da Termodinâmica. Medindo a temperatura final, temperatura de equilíbrio térmico do alumínio aquecido e água à temperatura ambiente. Medindo a temperatura do aço aquecido. Medindo a temperatura final, temperatura de equilíbrio térmico do aço aquecido e água à temperatura ambiente, etc.

Áreas de Conhecimento

Física - Química - kits Compactos

Nível de Ensino

Ensino Médio

Principais Experimentos

O equivalente em água e a capacidade térmica de um calorímetro. - 1052.003E_2JM

A capacidade do corpo de armazenar energia em relação ao tempo de aquecimento, massa e volume de um material. - 1052.004D

O termoscópio. - 1052.004B_1

Temperaturas do ponto de ebulição da água e do ponto de fusão do gelo. - 1052.012_1

O calor específico, capacidade térmica mássica, do alumínio. - 1052.003F_2JM

Determinando o calor específico, capacidade térmica mássica, do aço. - 1052.003F_3JM

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

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