

determinando a massa da água aquecida utilizada. Medindo a temperatura final de equilíbrio térmico. Determinando, por diferença, a massa do gelo utilizado. Determinando o calor latente de fusão do gelo. O termoscópio. A diferença entre termoscópio e termômetro. A diferença entre calor e temperatura. Ebulição e condensação da água. Os estados físicos da água. Os estados da matéria, etc.

Áreas de Conhecimento

Física - Química

Nível de Ensino

Graduação - Ensino Técnico - Ensino Médio

Principais Experimentos

O calor, a temperatura e o armazenamento de calor em diferentes materiais. - 1052.003K1

A temperatura de equilíbrio térmico e as temperaturas iniciais dos corpos em contato. - 1052.003K2

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

Física - Termofísica - Calorimetria

A diferença entre calor e temperatura - 1052.004C2

Física - Termofísica - Termometria

O termoscópio. - 1052.004B

Química - Físico-química - Termoquímica

A diferença entre calor e temperatura - 1052.004C2

Química - Química Geral - Propriedades dos Materiais

Os estados físicos da água. - 1052.008_A3

Ciências e Matemática Fundamental - Ciências da Natureza - Tecnologia e Sociedade

A diferença entre calor e temperatura - 1052.004C2

Ebulição e condensação da água. - 1052.012A

Os estados físicos da água. - 1052.008_A3

Ciências e Matemática Fundamental - Ciências da Natureza - Terra e Universo

Os estados físicos da água. - 1052.008_A3

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

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