

# Experimento 06a - Calorimetria

Giovani Garuffi	<i>RA: 155559</i>
João Baraldi	<i>RA: 158044</i>
Lauro Cruz	<i>RA: 156175</i>
Lucas Schanner	<i>RA: 156412</i>
Pedro Stringhini	<i>RA: 156983</i>

23 de novembro de 2014

# 1 Resumo

## 2 Objetivos

Este experimento pode ser dividido em duas partes, cada uma com seus objetivos, que são: a determinação do calor específico de três metais diferentes (acreditados de serem chumbo, alumínio e cobre), e a determinação do calor latente de fusão do gelo.

## 3 Procedimento Experimental e Coleta de Dados

### 3.1 Procedimento

#### 3.1.1 Determinação do Calor Específico de Metais

Essa parte do experimento foi feita da seguinte maneira: com um ebulidor, aquece-se uma amostra de água

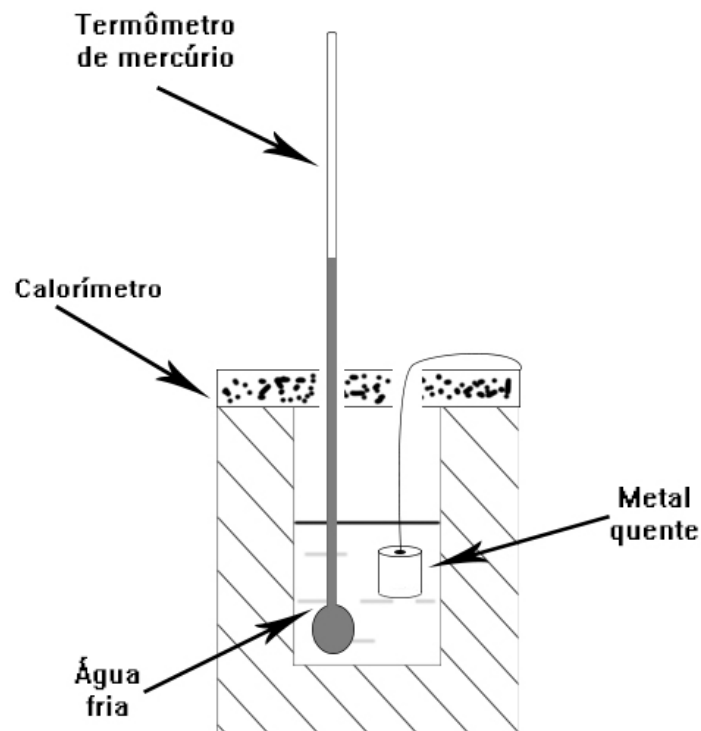


Figura 1: Exemplo da montagem experimental da primeira parte do experimento.

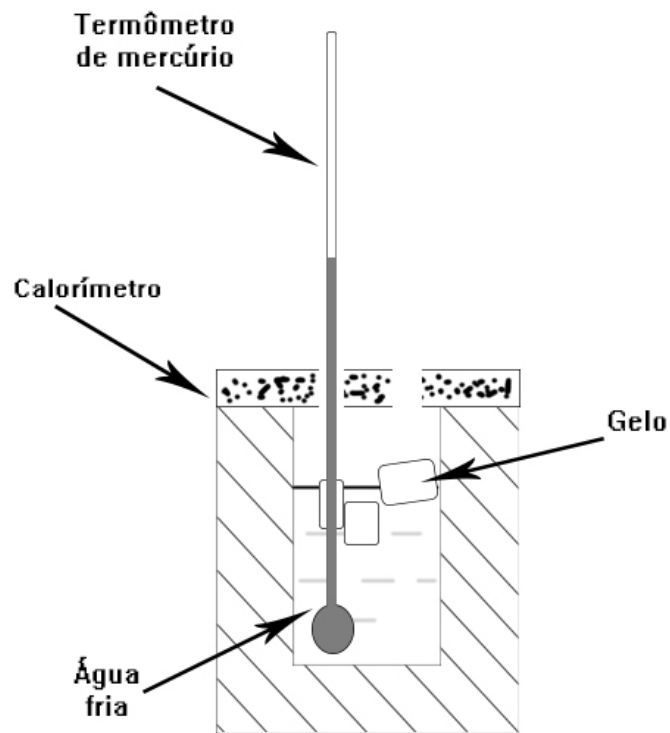


Figura 2: Exemplo de montagem experimental da segunda parte do experimento.

### 3.1.2 Determinação do Calor Latente de Fusão do Gelo

### 3.1.3 Capacidade térmica de um calorímetro

## 3.2 Dados Obtidos

# 4 Análise dos Resultados e Discussões

## 4.1 Curva de Calibração do Termopar

## 4.2 Constante de tempo do calorímetro

# 5 Conclusões