

# 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>

November 17, 2014

# 1 Resumo

## 2 Objetivos

Este experimento pode ser dividido em três partes, cada uma com seus objetivos, que são: traçar um gráfico de calibração de um termopar, calcular a constante de tempo de um calorímetro, e calcular sua capacidade térmica.

## 3 Procedimento Experimental e Coleta de Dados

### 3.1 Procedimento

#### 3.1.1 Curva de calibração de um termopar

Nesta parte do experimento preenche-se uma parte do copo do calorímetro (vide figura 1) com água fervente e coloca-se nele um termômetro de mercúrio para controle de sua temperatura. Em um béquer separado, coloca-se água com gelo para manter sua temperatura próxima a zero.

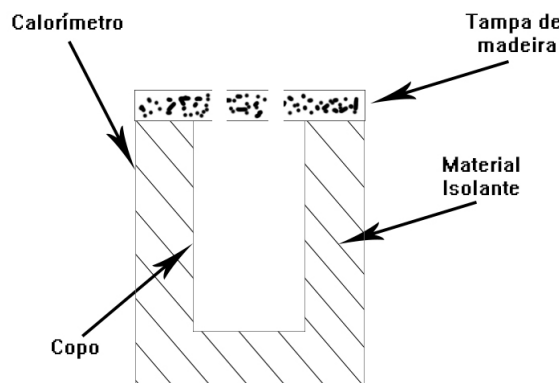


Figure 1: Estrutura de um calorímetro.

Então, coloca-se o fio de referência do termopar dentro do copo com gelo e o outro fio dentro do calorímetro (como mostrado na figura 2). Então, adiciona-se água à temperatura inicial (retirada da torneira) no calorímetro, e, para cada temperatura da água do calorímetro lê-se uma voltagem (em  $mV$ ) no termopar, anota-se a temperatura e a voltagem, até que primeira se aproxime da inicial.

Por fim, plota-se um gráfico  $V \times T$  com os pares anotados, e um com os tabelados teóricos.

#### 3.1.2 Constante de tempo de um calorímetro

Como o calorímetro usado não é ideal, nesta parte do experimento, será calculada a sua constante de tempo, que representa a velocidade com que o calorímetro permite trocas de calor com o ambiente.

Para tal, preenche-se o calorímetro com água, que deve ser aquecida utilizando-se um aquecedor, e, com ele totalmente fechado (figura 1), mas com um termômetro dentro, cronometra-se o tempo com que a temperatura cai. No caso, foi medido o tempo de  $T = 89^\circ C$  a  $T = 69^\circ C$ . Então, pela fórmula

$$T = T_0 e^{-t/\tau} + T_a$$

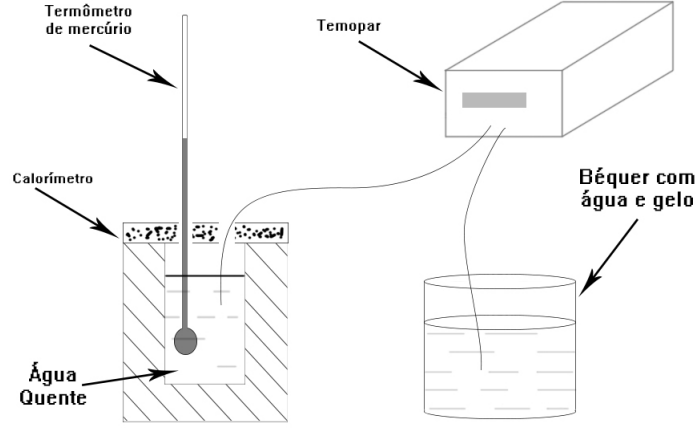


Figure 2: Montagem experimental para a calibração do termopar.

onde  $T_0$  é a temperatura inicial,  $t$  é o tempo,  $\tau$  é a constante a ser encontrada e  $T_a$  é a temperatura ambiente (de  $26.5^\circ$ , no caso), calcula-se o valor da constante através de um gráfico  $\ln(T)$  x  $t$ .

### 3.1.3 Capacidade térmica de um calorímetro

Para determinar a capacidade térmica do calorímetro, metade do calorímetro foi enchido de água a temperatura ambiente conhecida. Depois, acrescentou-se a mesma quantidade de água quente a  $100$  graus celsius, esperando o sistema entrar em equilíbrio e vendo sua temperatura final. Assim, a partir da relação:

$$\begin{aligned}
 -Q_{\text{perdidoH}_2\text{O}} &= Q_{\text{recebidoH}_2\text{O}} + Q_{\text{recebidoCalorimetro}} \\
 -m_{\text{H}_2\text{O}} \cdot c_{\text{H}_2\text{O}} \cdot (\theta_{\text{final}} - \theta_{\text{quente}}) &= m_{\text{H}_2\text{O}} \cdot c_{\text{H}_2\text{O}} \cdot (\theta_{\text{final}} - \theta_{\text{frio}}) + C_{\text{cal}} \cdot (\theta_{\text{final}} - \theta_{\text{frio}}) \\
 C_{\text{cal}} &= \frac{m_{\text{H}_2\text{O}} \cdot c_{\text{H}_2\text{O}} \cdot (\theta_{\text{quente}} + \theta_{\text{frio}} - 2\theta_{\text{final}})}{(\theta_{\text{final}} - \theta_{\text{frio}})}
 \end{aligned}$$

## 3.2 Dados Obtidos

A Tabela 2 apresenta as medições Da tensão medida no termopar, em função da temperatura.

## 4 Análise dos Resultados e Discussões

### 4.1 Curva de Calibração do Termopar

Para comparar os dados obtidos no experimento e os dados conhecidos de tensão em função da temperatura, foi construído o gráfico na Figura 3.

Verifica-se que houve algum tipo de erro experimental na realização, uma vez que os resultados obtidos são internamente consistentes (A relação é linear, assim como esperado), mas uma diferença significativa das medidas esperadas.

Esse deslocamento da reta, foi, provavelmente, resultado erros sistemáticos como o termopar não estar calibrado e/ou a água do béquer de referência não estava necessariamente a  $0^\circ\text{C}$ .

Table 1: Dados obtidos no experimento

Tensão ( $mV$ )	Temperatura ( $C$ )
4.62	89
4.40	87
4.19	84
3.96	80
3.82	78
3.04	65
2.89	62
2.44	54
2.31	51
2.03	47
1.94	45
1.80	42
1.69	40
1.44	37

*O erro na temperatura é de  $0.5C$ , e na tensão de  $0.01mV$*

Table 2: Dados obtidos no experimento

Tempo ( $s$ )	temperatura ( $C$ )
0	89
700	78
860	76
1500	71
1610	70

*O erro na temperatura é de  $0.5C$ , e no tempo de  $0.5s$*

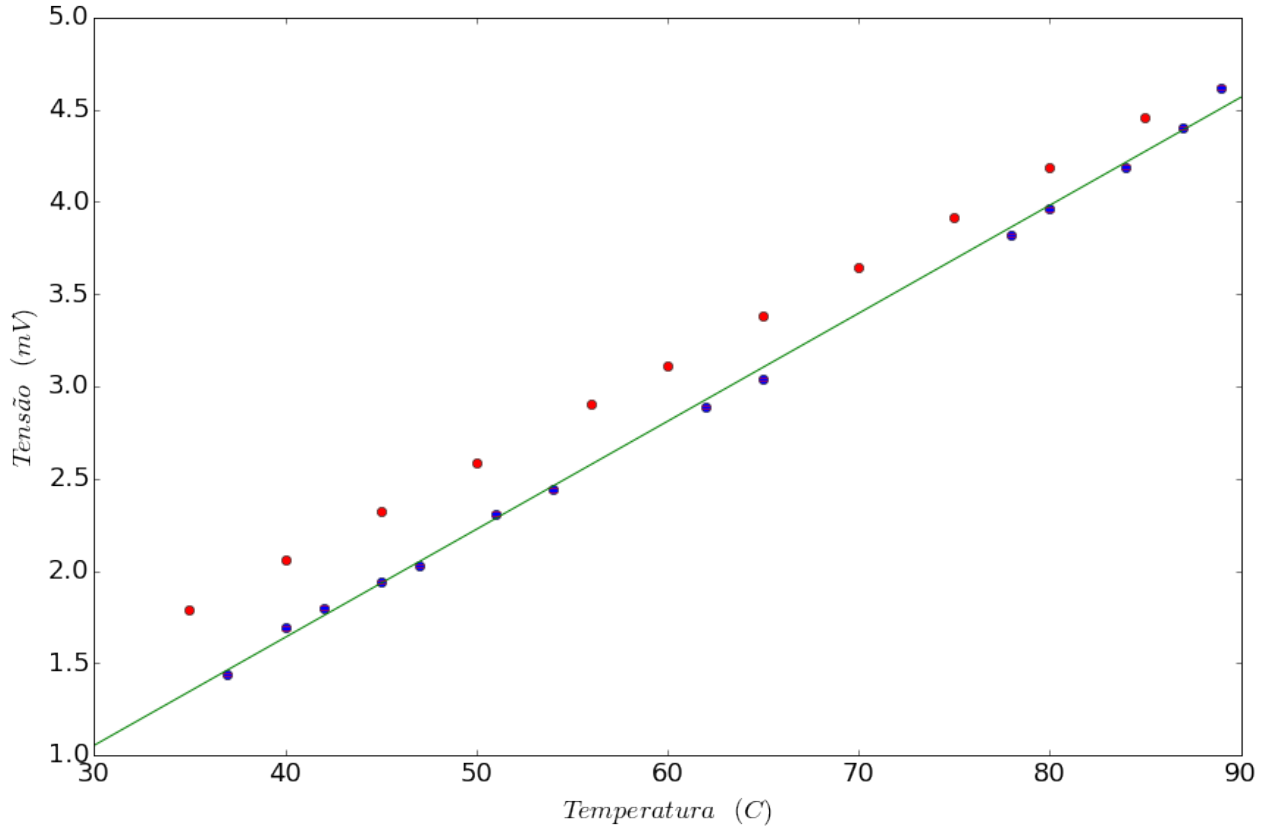


Figure 3: Curva de calibração do termopar. As medidas Azuis são as obtidas experimentalmente e as vermelhas são as esperadas

## 4.2 Constante de tempo do calorímetro

A queda de temperatura da agua no calorímetro pode ser descrita pela equação

$$T = T_0 e^{-t/\tau} + T_a$$

que pode ser reescrita como

$$\ln \Delta T = -t/\tau + \ln T_0$$

Vemos então que deve haver uma relação linear entre  $\ln \Delta T$  e  $t$ . Para verificar essa relação foi construido a tabela 3 e o gráfico da figura 4.

Fazendo a regressão linear sobre os dados da tabela 3, obtemos os coeficientes

Table 3: Dados relacionando  $\ln \Delta T$  à  $t$

Temperatura (C)	$\Delta T$ (C)	$\ln \Delta T$ (ln C)	tempo (s)
$89 \pm 0.5$	$62.5 \pm 0.7$	$4.135 \pm 0.008$	0
$78 \pm 0.5$	$51.5 \pm 0.7$	$3.941 \pm 0.009$	700
$76 \pm 0.5$	$49.5 \pm 0.7$	$3.90 \pm 0.01$	860
$71 \pm 0.5$	$44.5 \pm 0.7$	$3.79 \pm 0.01$	1500
$70 \pm 0.5$	$43.5 \pm 0.7$	$3.77 \pm 0.01$	1610

$\Delta T$  for calculado a partir de uma temperatura ambiente de  $26.5C$

$$a = -0.000232 \pm 0.000007$$

$$b = 4.125 \pm 0.007$$

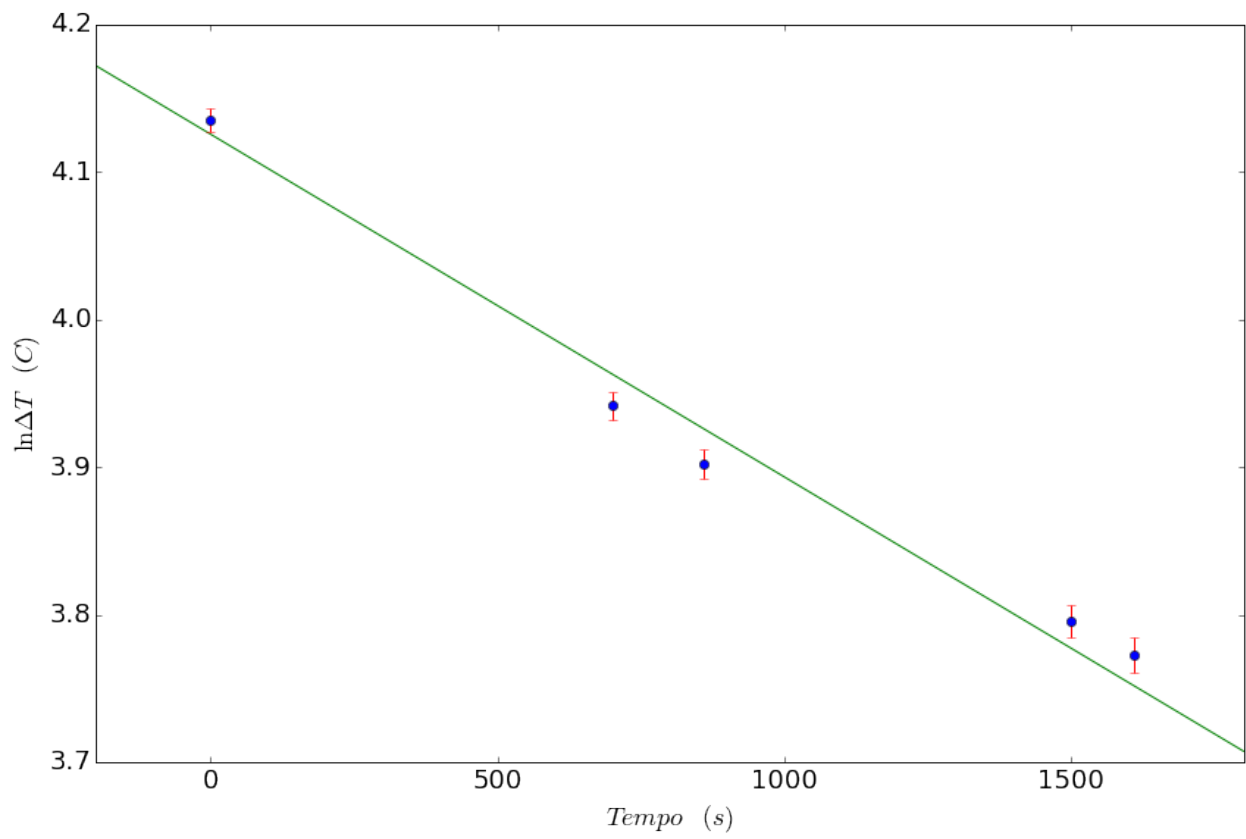


Figure 4: Gráfico de regressão linear de  $\ln \Delta T$  por  $t$ .

## 5 Conclusões

## 6 Bibliografia