

**Prática 6: capacidade térmica e calor específico**

**Laboratório de Física B**

**Prof. Alexandre Cotta**

TURMA \_\_\_\_\_ Data \_\_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_ NOTA \_\_\_\_\_

Nome: \_\_\_\_\_

1) *Determinação da capacidade térmica do calorímetro.*

**\*Indique as unidades utilizadas e apresente TODOS os valores com seu respectivo erro ou desvio.**

1.1 Complete a tabela a seguir com os valores das massas de água utilizadas, suas temperaturas, e a temperatura final após mistura.

Medida	Massa água fria	Temperatura	Massa água quente	Temperatura	Temperatura de equilíbrio

1.2 Com os dados obtidos e com base no modelo teórico determine a capacidade térmica do calorímetro com seu respectivo erro.

1) *Determinação do calor específico do objeto.*

**\*Indique as unidades utilizadas e apresente TODOS os valores com seu respectivo erro ou desvio.**

1.1 Qual o material do objeto utilizado: \_\_\_\_\_.

1.2 Qual a massa do objeto utilizado: \_\_\_\_\_.

1.3 Complete a tabela a seguir com os valores da massa de água utilizada, suas temperaturas, e a temperatura final após mistura.

Medida	Massa água fria	Temperatura fria	Temperatura quente	Temperatura de equilíbrio

1.4 Com os dados obtidos e com base no modelo teórico determine o calor específico do objeto com seu respectivo erro.

1.5 Qual é o valor teórico do calor específico do objeto?

1.6 O valor experimental do calor específico está dentro do esperado? Discuta seus resultados

**Equação geral de propagação de erros:**