

DADOS

Experimento 1: Determinação da capacidade térmica do calorímetro

Massa (g)		Temperatura (°C)		Temp. Final (°C)
m_1	116.71	T_1	16.70	29.00
m_2	115.09	T_2	45.60	

Experimento 2: Determinação do calor específico de dois metais

Metal: Cobre

Massa (g)		Temperatura (°C)		Temp. Final (°C)
m_1	199.02	T_1	17.40	23.4
m_2	204.88	T_2	96.70	

Metal: Alumínio

Massa (g)		Temperatura (°C)		Temp. Final (°C)
m_1	200.69	T_1	13.60	18.50
m_2	62.71	T_2	95.90	

Experimento 2: Determinação do calor latente de condensação da água

- 1) $m_1=151.43$ $T_{m1}=12.20$ °C
- 2) Temperatura de equilíbrio no sistema (calorímetro) $\rightarrow T_1=12.80$ °C
- 3) Temperatura de ebulição $T_{ebul.}=96.70$ °C
- 4) Logo de inserido no calorímetro (até chegar a 70°C), a temperatura de equilíbrio e massa correspondente é $T_f=71.8$ °C e $m_f=169.34$ g, respectivamente.