

UNIVERSIDADE DE SÃO PAULO
INSTITUTO DE FÍSICA DE SÃO CARLOS
7600014 – LABORATÓRIO DE FÍSICA II (QUESTIONARIO 5 – 20/05/2020)

NOME _____

Questão 1 – Descreva o método que será utilizado na prática para medir o calor específico de um metal. Seja sucinto.

Questão 2 – Queremos aumentar a temperatura de uma substância que inicialmente é de 20°C a 80°C . Se seu calor específico for de $0,50 \text{ cal}/(\text{g}\cdot^{\circ}\text{C})$, determine a quantidade de calor que devemos fornecer para $1,25 \text{ kg}$ da referida substância.

Questão 3 – 100 g de uma liga de ouro-cobre, a uma temperatura de $75,5^{\circ}\text{C}$, são introduzidos em um calorímetro com 502 g de água a 25°C , a temperatura de equilíbrio é de $25,5^{\circ}\text{C}$. Calcular a composição da liga sabendo que os aquecimentos específicos de ouro e cobre são $130 \text{ J}/\text{kg } ^{\circ}\text{C}$ e $397 \text{ J}/\text{kg } ^{\circ}\text{C}$, respectivamente.