

CURSO MENTOR

www.cursomentor.com

Q5. 401 cal/°C

Q6. 189 cal/°C

Professor: Leonardo Santos

Tema: Calorimetria I

Data: 29 de abril de 2013

Q1. Quantas calorias devemos fornecer a um bloco de cobre de massa 100 g cujo calor específico mede 0,0923 cal/g°C para elevar sua temperatura de 20°C para 80°C?

Q2. Ao fornecer 1250 cal a um bloco de prata de massa 446,42 g sua temperatura “sobe” de -20°C até 30°C. Qual o calor específico deste material?

Q3. Ao retirarmos 1080 calorias de um bloco de 36 g feito de madeira, cujo calor específico vale 0,42 cal/g°C, qual a variação de temperatura a que é submetido o bloco de madeira?

Q4. Uma fonte de calor fornece 12 cal a um pedaço de ouro. A temperatura do objeto varia de 0°C até 150°C. Se o calor específico do ouro vale 0,032 cal/g°C, qual a massa do pedaço de ouro?

Q5. Qual a capacidade térmica de um recipiente feito de madeira que ao receber 1203 cal varia sua temperatura de 3°C?

Q6. Um corpo de 450 g é feito de madeira. Se seu calor específico é de 0,42 cal/g°C, ele tem qual capacidade térmica?

GABARITO

Q1. 553,8 cal

Q2. 0,05 cal/g°C

Q3. -71,42°C

Q4. 2,5 g