TEMPERATURA

Exercício 1

A que temperatura os seguintes pares de escalas dão a mesma leitura: (a) Fahrenheit e Celsius (veja Tabela 19-2), (b) Fahrenheit e Kelvin e (c) Celsius e Kelvin? ▶ (a) As temperaturas Fahrenheit e Celsius estão relacionadas pela fórmula $T_F = 9T_C/5 + 32$. Dizer que a leitura de ambas escalas é a mesma significa dizer que $T_F = T_C$. Substituindo esta condição na expressão acima temos $T_C = 9T_C/5 + 32$ de onde tiramos

$$T_C = -\frac{5}{4}(32) = -40^{\circ} \text{ C}.$$

(b) Analogamente, a condição para as escalas Fahrenheit e Kelvin é $T_F = T$, fornecendo

$$T = \frac{9}{5}(T - 273.15) + 32,$$

ou seja,

$$T = \frac{5}{4} \left[\frac{(9)(273.15)}{5} - 32 \right] = 575 \text{ K}.$$

(c) Como as escala Celsius e Kelvin estão relacionadas por T_C = T - 273.15, vemos que não existe nenhuma temperatura para a qual essas duas escalas possam fornecer a mesma leitura.

Observamos, no dia-a-dia, que objetos, quentes ou frios, esfriam ou aquecem até adquirir a temperatura ambiente. Se a diferença de temperatura ΔT entre o objeto e o ambiente não for muito grande, a taxa de esfriamento ou aquecimento será proporcional à diferença de temperatura, isto é,

$$\frac{d\Delta T}{dt} = -A(\Delta T),$$

onde A é uma constante. O sinal menos aparece porque ΔT diminui com o tempo, se for positivo, e aumenta, se negativo. Esta é a lei de Newton do resfriamento. (a) De que fatores depende A? Qual a sua dimensão? (b) Se no instante t=0 a diferença de temperatura for ΔT_0 , mostre que

$$\Delta T = \Delta T_0 e^{-At}$$

num instante posterior t.

▶ (a) Mudanças na temperaturam ocorrem através de radiação, condução e convecção. O valor de A pode ser reduzido isolando os objetos através de uma camada de vácuo, por exemplo. Isto reduz condução e convecção. Absorção de radiação pode ser reduzida polindo-se a superfície até ter a aparência de um espelho. Claramente A depende da condição da superfície do objeto e da capacidade do ambiente de conduzir ou convectar energia do e para o objeto. Como podemos reconhecer da equação diferencial acima, A tem dimensão de (tempo)⁻¹.

(b) Rearranjando a equação diferencial dada obtemos

$$\frac{1}{\Delta T} \frac{d\Delta T}{dt} = -A.$$

Integrando-a em relação a t e observando que

$$\int \frac{1}{\Delta T} \frac{d\Delta T}{dt} dt = \int \frac{1}{\Delta T} d(\Delta T),$$

temos

$$\int_{\Delta T_0}^{\Delta T} \frac{1}{\Delta T} d(\Delta T) = -\int_0^t A dt$$

$$\ln \Delta T \Big|_{\Delta T_0}^{\Delta T} = -At \Big|_0^t.$$

Portanto, temos

$$\ln \Delta T - \ln \Delta T_0 = \ln \frac{\Delta T}{\Delta T_0} = -At,$$

que reescrita de modo equivalente fornece o resultado desejado:

$$\Delta T = \Delta T_0 e^{-At}$$
.

Uma barra feita com uma liga de alumínio mede 10 cm a 20° C e 10.015 cm no ponto de ebulição da água. (a) Qual o seu comprimento no ponto de congelamento da água? (b) Qual a sua temperatura, se o seu comprimento é 10.009 cm? (a) Para poder determinar o comprimento da barra no ponto de congelamento precisamos primeiro determinar o valor do coeficiente de expansão linear, α, da liga de alumínio. Tal valor pode ser obtido usando-se o fato que ΔL = L αΔT. Portanto,

$$\alpha = \frac{\Delta L}{L \Delta T} = \frac{0.015}{(10)(80)} = 1.875 \times 10^{-5} \, {}^{\circ}C^{-1}.$$

Agora, ao baixarmos a temperatura até o ponto de congelamento da água a barra sofre uma variação de comprimento dada por

$$\Delta L' = L \alpha (t_f - t_i)$$

= $(10)(1.875 \times 10^{-5})(0 - 20)$
= -0.0037 cm.

Portanto o comprimento procurado é

$$L' = L + \Delta L' = 10 - 0.0037 = 9.9963$$
 cm.

(b) Usamos novamente a relação

$$L_f - L_i = \Delta L = L_i \alpha \Delta t = L_i \alpha (t_f - t_i)$$

para extrair a temperatura final procurada:

$$t_f = t_i + \frac{L_f - L_i}{L_i \alpha} = 20 + \frac{10.009 - 10}{(10)(1.875 \times 10^{-5})}$$

= 20 + 48 = 68° C.

Um cubo de latão tem aresta de 30 cm. Qual o aumento de sua área superficial, se a temperatura subir de 20 para 75 °C? ▶ Aqui consideramos a equação da expansão superficial, com coeficiente de dilatação

$$2 \times \alpha_{latão} = 38 \times 10^{-6} \, {}^{\circ}C^{-1}$$
,

onde tiramos o α_{latão} da Tabela 19-3, pag. 176. Portanto, para uma face do cubo temos

$$\Delta A = A(2\alpha) \Delta T$$
,
= $(900)(38 \times 10^{-6})(55) = 1.881 \text{ cm}^2$.

Portanto, a expansão da área superficial será

$$\Delta A_s = 6 \ \Delta A = (6)(1.881) = 11.29 \ \mathrm{cm}^2$$
.

Uma barra composta, de comprimento $L = L_1 + L_2$, é feita de uma barra de material 1 e comprimento L_1 , ligada à outra de material 2 e comprimento L_2 (Fig. 19-18). (a) Mostre que o coeficiente de dilatação efetivo para esta barra é

$$\alpha = \frac{(\alpha_1 L_1 + \alpha_2 L_2)}{L}.$$

(b) Usando aço e latão, dimensione uma barra composta de 52.4 cm e o coeficiente de dilatação linear efetivo $13 \times 10^{-6} \, {}^{\circ}C^{-1}$.

▶ (a) A variação no comprimento da barra composta é dada por

$$\Delta L = \Delta L_1 + \Delta L_2$$

$$= L_1 \alpha_1 \Delta T + L_2 \alpha_2 \Delta T$$

$$= (L_1 \alpha_1 + L_2 \alpha_2) \Delta T$$

Por outro lado, também temos que

$$\Delta L = L \alpha \Delta T = (L_1 + L_2) \alpha \Delta T.$$

Igualando-se as duas expressões para ΔL obtemos que $L_1 \alpha_1 + L_2 \alpha_2 = (L_1 + L_2) \alpha$, ou seja, que

$$\alpha = \frac{L_1 \, \alpha_1 + L_2 \, \alpha_2}{L}.$$

(b) Reescrevendo a expressão acima e usando o fato que $L_2 = L - L_1$, obtemos

$$L\alpha = L_1\alpha_1 + (L - L_1)\alpha_2,$$

que nos da, com $\alpha_1 = 11 \times 10^{-6}$ e $\alpha_2 = 19 \times 10^{-6}$,

$$L_1 = \frac{\alpha - \alpha_2}{\alpha_1 - \alpha_2} L = \frac{(13 - 19) \times 10^6}{(11 - 19) \times 10^6} (0.524)$$
$$= \frac{3}{4} (0.524) = 39.3 \text{ cm},$$

onde já simplificamos o fator comum 10^{-6} que aparece no numerador e denominador da fração. Finalmente,

$$L_2 = L - L_1 = 52.4 - 39.3 = 13.1$$
 cm.

É claro que este valor também poderia ter sido obtido independentemente, subsituindo-se $L_1 = L - L_2$ na expressão acima para α :

$$L_2 = \frac{\alpha_1 - \alpha}{\alpha_1 - \alpha_2} L = \frac{11 - 13}{11 - 19} (0.524)$$
$$= \frac{0.524}{4} = 13.1 \text{ cm}.$$

Um objeto de massa de 6 kg cai de uma altura de 50 m e, por meio de uma engrenagem mecânica, gira uma roda que desloca 0.6 kg de água. A água está inicialmente a 15 ° C. Qual o aumento máximo da temperatura da água?

▶ A energia potencial gravitacional perdida pelo objeto de massa m_o na queda é:

$$W = m_o g h = (6)(9.8)(50) = 2940 \text{ J} = 702.34 \text{ cal}.$$

O aumento máximo de temperatura da água será

$$\Delta T = \frac{Q}{m_a c} = \frac{702.34}{(600)(1)} = 1.17 \text{ °C}.$$

Este aumento máximo o correrá apenas se não houverem perdas no processo de conversão.

Perceba bem: porque foi necessário converter Joules para calorias?

Um bloco de gelo, em seu ponto de fusão e com massa inicial de 50 kg, desliza sobre uma superfície horizontal, começando à velocidade de 5.38 m/s e finalmente parando, depois de percorrer 28.3 m. Calcule a massa de gelo derretido como resultado do atrito entre o bloco e a superfície. (Suponha que todo o calor produzido pelo atrito seja absorvido pelo bloco de gelo.) ▶ A massa de gelo derretido sai da relação $Q=m\,L_F$, onde Q representa o calor produzido pelo atrito, que precisa ser determinado. Sabemos que $Q=W=F\,x=(m\,a)x$. A incógnita nesta expressão é a aceleração a, que não é difícil de se determinar, relembrando-se que $v^2=v_o^2-2\,a\,x$. Portanto

$$a = \frac{v_0^2 - v^2}{2x} = \frac{(5.38)^2 - 0^2}{(2)(28.3)} = 0.511 \, m/s^2.$$

Assim, vemos que o calor produzido pelo atrito é

$$Q = W = F x = (ma)x = (50)(0.511)(28.3)$$

= 723.61 J.

Agora fica fácil determinar a massa de gelo derretido:

$$m = \frac{Q}{L_F} = \frac{723.61}{3.33 \times 10^5} = 0.002 \text{ kg}.$$

Dois blocos de metal são isolados de seu ambiente. O primeiro bloco, que tem massa $m_1 = 3.16$ kg e temperatura inicial $T_i = 17$ °C, tem um calor específico quatro vezes maior do que o segundo bloco. Este está à temperatura $T_2 = 47$ °C e seu coeficiente de dilatação linear é 15×10^{-6} /°C. Quando os dois blocos são colocados juntos e alcançam seu equilíbrio térmico, a área de uma face do segundo bloco diminui em 0.03%. Encontre a massa deste bloco.

▶ A variação percentual da área A₂ de uma das faces do segundo bloco é

$$\frac{\Delta A_2}{A_2} = 2 \alpha (T_f - 47^\circ) = -\frac{0.03}{100},$$

onde o sinal negativo indica que houve uma redução da área. Portanto, a temperatura final de equilíbrio é

$$T_f = 47 - \frac{0.0003}{30 \times 10^{-6}} = 47 - 10 = 37 \, ^{\circ}\text{C}.$$

O balanço dos calores cedido e absorvido fornecenos

$$(3.16)(4c)(37-17) + m_2(c)(37-47) = 0,$$

ou seja,

$$m_2 = \frac{(3.16)(4c)(20)}{(c)(10)} = (3.16)(8) = 25.28 \text{ kg}.$$

Um bastão cilíndrico de cobre, de comprimento 1.2 m e área de seção reta de 4.8 cm² é isolado, para evitar perda de calor pela sua superfície. Os extremos são mantidos à diferença de temperatura de 100 °C, um colocado em uma mistura água-gelo e o outro em água fervendo e vapor. (a) Ache a taxa em que o calor é conduzido através do bastão. (b) Ache a taxa em que o gelo derrete no extremo frio.

► (a) A taxa de condução do calor é [veja Eq. 20-18]

$$H = \frac{kA(T_H - T_C)}{L}$$

= $\frac{(401)(4.8 \times 10^{-4})(100)}{1.2} = 16 \text{ J/s},$

onde k = 401 W/(m.K) foi tirado da Tabela 20-4.

(b) Da equação para a condução do calor obtemos

$$\frac{dQ}{dt} = H = L_F \frac{dm_{gelo}}{dt}.$$

Portanto

$$\frac{dm_{gelo}}{dt} = \frac{H}{L_F} = \frac{16}{333 \times 10^3} = 0.048 \text{ g/s}.$$

Uma amostra de gás se expande a partir de uma pressão e um volume iniciais de 10 Pa e 1 m³ para um volume final de 2 m³. Durante a expansão, a pressão e o volume são obtidos pela equação $p = aV^2$, onde $a = 10 \text{ N/m}^8$. Determine o trabalho realizado pelo gás durante a expansão. ➤ O trabalho realizado pela gás na expansão é dado por

$$dW = p \, dV = a \, V^2 \, dV$$

Integrando do volume inicial V_i até o volume final V_f :

$$W = a \int_{V_i}^{V_f} V^2 dV$$

$$= a \left[\frac{V^3}{3} \right]_{V_i}^{V_f} = a \left[\frac{V_f^3}{3} - \frac{V_i^3}{3} \right]$$

$$= (10 N/m^8) \left[\frac{8}{3} - \frac{1}{3} \right] (m^9)$$

$$= 23.33 J.$$