



Data: 26/04/2024

Duração: 120 minutos

Problema 1 (5 valores)

Considere uma barra metálica alumínio, a condutividade térmica pode ser em torno de $k=237 \text{ W/m}\cdot\text{K}$, de 1 metro de comprimento. Uma extremidade da barra em $x=L$ está em contacto com um fluido que está à temperatura $T_\infty=25 \text{ }^\circ\text{C}$ e a transferência de calor entre a barra e o fluido ocorre por convecção, com o coeficiente de transferência de calor por convecção $h=25 \text{ W/m}^2\cdot\text{K}$. A outra extremidade da barra em ($x = 0$) é mantida a uma temperatura constante $T_0=100 \text{ }^\circ\text{C}$. Não há geração de calor dentro da barra. Determine a distribuição da temperatura ao longo da barra e a temperatura a meio desta.

Condições de Contorno:

1. $(T(0) = T_0)$ (Temperatura na extremidade esquerda fixa)
2. $-k \frac{dT}{dx}(L) = h(T(L) - T_\infty)$ (Condição de contorno de convecção na extremidade direita)

Equação Diferencial:

A equação de condução de calor unidimensional no regime estacionário, sem geração de calor, é dada por:

$$\frac{d^2T}{dx^2} = 0$$

Integração da Equação Diferencial:

Integrando a equação diferencial duas vezes, obtém-se:

1. $\frac{d^2T}{dx^2} = 0$ implica $\frac{dT}{dx} = C_1$ onde C_1 é uma constante
2. Integrando $\frac{dT}{dx} = C_1$, obtém-se $T(x) = C_1x + C_2$

Aplicando a Condição de Contorno em $x = 0$:

3. Substituindo $x = 0$ e $T(0) = T_0$, tem-se $T_0 = C_2$

Aplicando a Condição de Contorno em $x = L$:

4. $-k \frac{dT}{dx}(L) = h(T(L) - T_\infty)$ substituindo $T(L)$ e $\frac{dT}{dx}(L)$:
 $-kC_1 = h(C_1L + T_0 - T_\infty)$

Resolvendo para C_1 :

$$C_1 = \frac{h(T_\infty - T_0)}{k + hL}$$

Portanto, a solução final para a distribuição de temperatura ao longo da barra é:



$$T(x) = T_0 + \left(\frac{h(T_\infty - T_0)}{k + hL} \right) x$$

Para C_1 :

$$C_1 = \frac{h(T_0 - T_\infty)}{k + hL} = \frac{25 \times (100 - 25)}{237 + 25 \times 1} = \frac{1875}{262} = 7,15^\circ\text{C/m}$$

Portanto, a distribuição da temperatura é:

$$\mathbf{T(x) = 7,15x + 100^\circ\text{C}}$$

A temperatura no meio da barra $x = 0,5\text{ m}$ será:

$$T(0,5) = 7,15 \times 0,5 + 100 = 3,575 + 100 = \mathbf{103,58^\circ\text{C}}$$

Problema 2 (5 valores)

Considere uma alheta recta de secção transversal constante feita de alumínio com as seguintes propriedades: Comprimento da alheta, $L = 0,5\text{ m}$; Perímetro, $P = 0,12\text{ m}$; Área da secção transversal, $0,004\text{ m}^2$; Coeficiente de transferência de calor por convecção, $h = 25\text{ W/m}^2\text{K}$; e a condutividade térmica do alumínio, $k = 180\text{ W/m}^\circ\text{C}$.

A base da alheta é mantida a temperatura constante de $T_b = 100^\circ\text{C}$ e a extremidade da alheta está exposta ao ar ambiente a $T_\infty = 25^\circ\text{C}$

1. Calcule a taxa de transferência de calor na alheta.
2. Determine a eficiência da alheta.

Solução

Passo 1: Cálculo do Parâmetro m

$$m = \sqrt{\frac{hP}{kA}} = \sqrt{\frac{25 \cdot 0,12}{180 \cdot 0,004}} = \mathbf{2,041\text{ [1/m]}}$$

Passo 2: Cálculo da Taxa de Transferência de Calor na alheta, Q para uma alheta com convecção na extremidade, usa-se:

$$Q = \sqrt{hPAk} (T_b - T_\infty) \left(\frac{\sinh(mL) + \frac{h}{mk} \cosh(mL)}{\cosh(mL) + \frac{h}{mk} \sinh(mL)} \right)$$
$$Q = \sqrt{25 \cdot 0,12 \cdot 0,004 \cdot 180} (100 - 25) \left(\frac{\sinh(2,041 \cdot 0,5) + \frac{25}{2,041 \cdot 180} \cosh(2,041 \cdot 0,5)}{\cosh(2,041 \cdot 0,5) + \frac{25}{2,041 \cdot 180} \sinh(2,041 \cdot 0,5)} \right) = \mathbf{87,79\text{ [W]}}$$

Passo 3: Cálculo da Eficiência da Alheta

- Eficiência da alheta, η :



$$\eta = \frac{\tanh(mL)}{mL}$$
$$\eta = \frac{\tanh(2,041 \cdot 0,5)}{2,041 \cdot 0,5} = 75,46\%$$

Problema 3 (5 valores)

Um cilindro curto de latão ($\rho=8530 \text{ kg/m}^3$, $C_p=0,389 \text{ kJ/kg}\cdot^\circ\text{C}$, $k=110 \text{ W/m}\cdot^\circ\text{C}$, e $\alpha=3,39 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s}$) de diâmetro $D=8 \text{ cm}$ e altura $H=15 \text{ cm}$ está inicialmente a temperatura uniforme de $T_i=250^\circ\text{C}$. O cilindro é colocado no ar atmosférico a 25°C , onde a transferência de calor ocorre por convecção com o coeficiente de transferência de calor de $h=40 \text{ W/m}^2\cdot^\circ\text{C}$. Calcule (a) a temperatura no centro do cilindro, (b) a temperatura no centro da superfície superior do cilindro e (c) a transferência total de calor do cilindro 15 minutos após o início do arrefecimento.

Resolução

Um cilindro curto é deixado arrefecer ao ar atmosférico. Devem ser determinadas as temperaturas nos centros do cilindro e na superfície superior, bem como a transferência total de calor do cilindro durante 15 minutos arrefecimento. Suposições: **1** A condução de calor no cilindro curto é bidimensional, e assim a temperatura varia nas direcções axial x e radial r . **2** As propriedades térmicas do cilindro são constantes. **3** O coeficiente de transferência de calor é constante e uniforme em toda a superfície. **4** O número de Fourier é $\tau > 0,2$, de modo que as soluções aproximadas de um termo (ou os gráficos de temperatura transiente) são aplicáveis (essa suposição será verificada).

Propriedades: As propriedades térmicas do latão são dadas para ser $\rho=8530 \text{ kg/m}^3$, $C_p=0,389 \text{ kJ/kg}\cdot^\circ\text{C}$, $k=110 \text{ W/m}\cdot^\circ\text{C}$, e $\alpha=3,39 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s}$.

Análise: Este cilindro curto pode fisicamente ser formado pela intersecção de um cilindro longo de raio $D/2 = 4 \text{ cm}$ e uma parede plana de espessura $2L = 15 \text{ cm}$. Mede-se x a partir do plano médio. (a) O número de Biot para a parede plana é:

$$Bi = \frac{hL}{k} = \frac{(40 \text{ W/m}^2\cdot^\circ\text{C})(0,075 \text{ m})}{(110 \text{ W/m}\cdot^\circ\text{C})} = 0,02727$$

As constantes λ_1 e A_1 correspondentes a este número de Biot, da Tabela 4.1,

$$\lambda_1 = 0,1619 \quad \text{e} \quad A_1 = 1,005$$

O número de Fourier é:

$$\tau = \frac{\alpha t}{L^2} = \frac{(3,39 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s})(15 \text{ min} \times 60 \text{ s/min})}{(0,075 \text{ m})^2} = 5,424 > 0,2$$

Portanto, a solução aproximada de um termo (ou os gráficos de temperatura transiente) é aplicável. Então, a temperatura adimensional no centro da parede plana é determinada a partir de.

$$\theta_{o,parede} = \frac{T_0 - T_\infty}{T_i - T_\infty} = A_1 e^{-\lambda_1^2 \tau} = (1,0050) e^{-(0,162)^2 (5,424)} = 0,8714$$

Repete-se a mesma solução para um cilindro longo,



$$Bi = \frac{hr_0}{k} = \frac{(40 \text{ W/m}^2 \cdot \text{°C})(0,04 \text{ m})}{(110 \text{ W/m} \cdot \text{°C})} = 0,01455$$

$$\lambda_1 = 0,1174 \text{ e } A_1 = 1,0038$$

$$\tau = \frac{\alpha t}{r_o^2} = \frac{(3,39 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s})(15 \times 60 \text{ s})}{(0,04 \text{ m})^2} = 19,069 > 0,2$$

$$\theta_{o,cil} = \frac{T_0 - T_\infty}{T_i - T_\infty} = A_1 e^{-\lambda_1^2 \tau} = (1,0038) e^{-(0,1174)^2 (19,069)} = 0,587$$

Então a temperatura central do cilindro curto torna-se.

$$\left[\frac{T(0,0,t) - T_\infty}{T_i - T_\infty} \right]_{\text{cilindro curto}} = \theta_{o,paredes} \times \theta_{o,cil} = 0,8714 \times 0,587 = 0,5115$$

$$\frac{T(0,0,t) - 25}{250 - 25} = 0,5115 \longrightarrow T(0,0,t) = \mathbf{140,1^\circ\text{C}}$$

(b) O centro da superfície superior do cilindro ainda está no centro do cilindro longo ($r = 0$), mas na superfície externa da parede plana ($x = L$). Portanto, primeiro precisa-se de determinar a temperatura adimensional na superfície da parede.

$$\theta(L,t)_{\text{paredes}} = \frac{T(x,t) - T_\infty}{T_i - T_\infty} = A_1 e^{-\lambda_1^2 \tau} \cos(\lambda_1 L / L) = (1,0050) e^{-(0,1619)^2 (5,424)} \cos(0,1619) = 0,8714$$

Então, a temperatura central da superfície superior do cilindro torna-se.

$$\left[\frac{T(L,0,t) - T_\infty}{T_i - T_\infty} \right]_{\text{cilindro curto}} = \theta(L,t)_{\text{paredes}} \times \theta_{o,cil} = 0,8714 \times 0,587 = 0,5115$$

$$\frac{T(L,0,t) - 25}{250 - 25} = 0,5115 \longrightarrow T(L,0,t) = \mathbf{140,1^\circ\text{C}}$$

(c) Primeiro, precisa-se de determinar o máximo de calor que pode ser transferido do cilindro.

$$m = \rho V = \rho \pi r_o^2 L = (8530 \text{ kg/m}^3) \left[\pi (0,04 \text{ m})^2 (0,15 \text{ m}) \right] = 6,43 \text{ kg}$$

$$Q_{\max} = m C_p (T_i - T_\infty) = (6,43 \text{ kg})(0,389 \text{ kJ/kg} \cdot \text{°C})(250 - 25)^\circ\text{C} = 562,9 \text{ kJ}$$

Então, determinamos as razões de transferência de calor adimensionais para ambas as geometrias

$$\text{como } \left(\frac{Q}{Q_{\max}} \right)_{\text{paredes}} = 1 - \theta_{o,paredes} \frac{\sin(\lambda_1)}{\lambda_1} = 1 - (0,8714) \frac{\sin(0,1619)}{0,1619} = 0,9848$$

$$\left(\frac{Q}{Q_{\max}} \right)_{\text{cil}} = 1 - 2\theta_{o,cil} \frac{J_1(\lambda_1)}{\lambda_1} = 1 - 2(0,587) \frac{0,07247}{0,1677} = 0,4927$$

A taxa de transferência de calor para um cilindro curto passa a ser:

$$\left(\frac{Q}{Q_{\max}} \right)_{\text{cilindro curto}} = \left(\frac{Q}{Q_{\max}} \right)_{\text{paredes plana}} + \left(\frac{Q}{Q_{\max}} \right)_{\text{cilindro longo}} \left[1 - \left(\frac{Q}{Q_{\max}} \right)_{\text{paredes plana}} \right] = Q_w = 0,9848 + 0,4927(1 - 0,9848) = 0,9923$$



Então, a transferência total de calor do cilindro curto durante os primeiros 15 minutos de arrefecimento torna-se

$$Q = 0,9923 \cdot Q_{\max} = (0,9923)(562,9 \text{ kJ}) = \mathbf{558,6 \text{ kJ}}$$

Problema 4 (5 valores)

Um recipiente rectangular com 30 cm de altura, 20 cm de comprimento e 20 cm de largura, suspenso numa sala à 30°C, à pressão atmosférica, é inicialmente preenchido com água fria a 4°C. Considere-se a temperatura da superfície do recipiente a mesma que a temperatura da água dentro. A emissividade da superfície do recipiente é 0,6, e a temperatura das superfícies ao redor do recipiente é aproximadamente a mesma que a temperatura do ar. Determine a temperatura da água no recipiente após 2 horas e a taxa média de transferência de calor para a água. Assuma que o coeficiente de transferência de calor nas superfícies superiores e inferiores seja o mesmo que nas superfícies laterais.

Resolução

Um recipiente rectangular cheio de água fria está ganhando calor do seu arredor por convecção natural e radiação. A temperatura da água no recipiente após 2 horas e a taxa média de transferência de calor devem ser determinadas.

Suposições:

1. Condições de operação são em regime permanente.
2. O ar é um gás ideal com propriedades constantes.
3. A pressão atmosférica local é de 1 atm.
4. O coeficiente de transferência de calor nas superfícies superior e inferior é o mesmo que nas superfícies laterais.

Propriedades:

As propriedades do ar a 1 atm e a temperatura da película antecipada de $(T_s + T_\infty)/2 = (10 + 30)/2 = 20^\circ\text{C}$ são tabelados:

$$k = 0,02428 \text{ W/m}\cdot^\circ\text{C}$$

$$\nu = 1,413 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$\text{Pr} = 0,734$$

$$\beta = \frac{1}{T_f} = \frac{1}{(20 + 273)\text{K}} = 0,003552 \text{ K}^{-1}$$

As propriedades da água a 4°C estão tabelados como:

$$\rho = 1000 \text{ kg/m}^3 \text{ and } C_p = 4214 \text{ J/kg}\cdot^\circ\text{C}$$

Análise:

Primeiro, avalia-se o coeficiente de transferência de calor nas superfícies laterais. O comprimento característico neste caso é a altura do recipiente. $L_c = L = 0,30 \text{ m}$

Então,



$$Ra = \frac{g\beta(T_\infty - T_s)L^3}{\nu^2} Pr = \frac{(9,81 \text{ m/s}^2)(0,003552 \text{ K}^{-1})(30-10 \text{ K})(0,30 \text{ m})^3}{(1,413 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s})^2} (0,734) = 7,955 \times 10^7$$
$$Nu = \left\{ 0,825 + \frac{0,387Ra^{1/6}}{\left[1 + \left(\frac{0,492}{Pr} \right)^{9/16} \right]^{8/27}} \right\}^2 = \left\{ 0,825 + \frac{0,387(7,955 \times 10^7)^{1/6}}{\left[1 + \left(\frac{0,492}{0,734} \right)^{9/16} \right]^{8/27}} \right\}^2 = 55,72$$
$$h = \frac{k}{L} Nu = \frac{0,02428 \text{ W/m} \cdot \text{°C}}{0,30 \text{ m}} (55,72) = 4,509 \text{ W/m}^2 \cdot \text{°C}$$
$$A_s = 2(0,30 \times 0,20 + 0,30 \times 0,20 + 0,20 \times 0,20) = 0,32 \text{ m}^2$$

A taxa de transferência de calor pode ser expressa como

$$\begin{aligned} \dot{Q} &= \dot{Q}_{\text{conv}} + \dot{Q}_{\text{rad}} = hA_s \left(T_\infty - \frac{T_1 + T_2}{2} \right) + \varepsilon \sigma A_s \left[T_{\text{surr}}^4 - \left(\frac{T_1 + T_2}{2} \right)^4 \right] \\ &= (4,509 \text{ W/m}^2 \cdot \text{°C})(0,32 \text{ m}^2) \left[303 - \left(\frac{277 + T_2}{2} \right) \right] \\ &\quad + (0,6)(0,32 \text{ m}^2)(5,67 \times 10^{-8} \text{ W/m}^2 \cdot \text{K}^4) \left[303^4 - \left(\frac{277 + T_2}{2} \right)^4 \right] \end{aligned} \quad (\text{Equação 1})$$

onde $(T_1 + T_2)/2$ é a temperatura média da água (ou da superfície do recipiente). A massa de água no recipiente é

$$m = \rho V = (1000 \text{ kg/m}^3)(0,30 \times 0,20 \times 0,20) \text{ m}^3 = 12 \text{ kg}$$

Então, a quantidade de transferência de calor para a água é

$$Q = mC_p(T_2 - T_1) = (12 \text{ kg})(4214 \text{ J/kg} \cdot \text{°C})(T_2 - 277) \text{°C} = 50568 \cdot (T_2 - 277)$$

A taxa média de transferência de calor pode ser expressa como

$$\dot{Q} = \frac{Q}{\Delta t} = \frac{50568(T_2 - 277)}{3 \times 3600 \text{ s}} = 4,6822 \cdot (T_2 - 277) \quad (\text{Equação 2})$$

Igualando a Eq. 1 e Eq. 2, obtemos a temperatura final da água.

$$T_2 = 285,3 \text{ K} = \mathbf{12,3 \text{°C}}$$

Poder-se-ia repetir a solução usando as propriedades do ar na nova temperatura da película usando esse valor para aumentar a precisão. No entanto, isso só afectaria um pouco o valor da transferência de calor, o que não teria um efeito significativo na temperatura final da água. A taxa média de transferência de calor pode ser determinada a partir da Equação. 2.

$$\dot{Q} = 394634 \cdot (11,85 - 4) = \mathbf{54.81 \text{ W}}$$

Bom trabalho!

Prof. Doutor Engº Jorge Nhambiu

(Professor Associado)