FT II – Teste 2021.2 Resolução

Felipe B. Pinto 61387 – MIEQB 25 de julho de 2024

Conteúdo

| Questão 1 | 2 | Questão 2 | | | | | 7 |
|-----------|---|-----------|--|--|--|--|---|

Questão 1

Ar a 10 °C e 1 atm move-se a uma velocidade de 30 m/s paralelamente a uma placa quadrada de naftaleno com 3 mm de espessura e 40 cm de lado.

Dados:

•
$$Re_{x,c} = x_c u/v = 32 E^4$$

•
$$\mathcal{D}_{\text{naft.ar}} = 51 \,\text{E}^{-3} \,\text{cm}^2/\text{s}$$

•
$$\rho_{\text{naft}} = 1.200 \, \text{g/cm}^3$$

•
$$R = 8.314 \, \text{J} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$$

•
$$1 \text{ atm} = 1 \text{ E}^5 \text{ Pa}$$

•
$$Sh_x = k_C x/\mathscr{D}$$

$$Sh_x = 0.3320 Re_x^{0.5} Sc^{0.33};$$

 $Sh_x = 2.92 E^{-2} Re_x^{0.8} Sc^{0.33};$

•
$$M_{\text{naft}} = 128 \, \text{g/mol}$$

•
$$P_{\text{naft}}^* = 1.000 \, \text{E}^{-3} \, \text{atm}$$

•
$$Re_x = x u/v$$

•
$$Sc = v/\mathscr{D} = 2.57$$

(Regime laminar) (Regime turbulento) Por quanto tempo deverá ser a placa exposta ao ar de modo a desaparecer completamente? (4v)

$$t = \frac{n}{W} = \frac{VOl_{\text{naft}} \rho_{\text{naft}}/M_{\text{naft}}}{k_C (C_{A,S} - C_{A,\infty}) A} = \frac{L^2 D \rho_{\text{naft}}/M_{\text{naft}}}{k_C (\left(\frac{n}{V}\right) - 0) L^2} = \frac{D \rho_{\text{naft}}/M_{\text{naft}}}{k_C \left(\frac{P}{RT}\right)};$$

$$\bar{k}_C = \frac{\int_0^L k_C \, \mathrm{d}x}{\int_0^L \mathrm{d}x} = \frac{\int_0^{x_c} k_{C,L} \, \mathrm{d}x + \int_{x_c}^L k_{C,T} \, \mathrm{d}x}{L} =$$

$$= \frac{1}{L} \left(\int_0^{x_c} \frac{\mathscr{D}}{x} Sh_{x,L} \, \mathrm{d}x + \int_{x_c}^L \frac{\mathscr{D}}{x} Sh_{x,T} \, \mathrm{d}x \right) =$$

$$= \frac{1}{L} \left(\int_0^{x_c} \mathscr{D} 0.332 \, Re_x^{0.5} \, Se^{0.33} \, \frac{\mathrm{d}x}{x} + \int_{x_c}^L \mathscr{D} 0.0292 \, Re_x^{0.8} \, Se^{0.33} \, \frac{\mathrm{d}x}{x} \right) =$$

$$= \frac{1}{L} \left(\mathscr{D} 0.332 \, Se^{0.33} \int_0^{x_c} \left(\frac{x \, u}{v} \right)^{0.5} \, \frac{\mathrm{d}x}{x} \right) +$$

$$+ \mathscr{D} 2.92 \, E^{-2} \, Se^{0.33} \int_{x_c}^L \left(\frac{x \, u}{v} \right)^{0.8} \, \frac{\mathrm{d}x}{x} \right) =$$

$$= \frac{\mathscr{D} Se^{0.33}}{L} \left(\frac{0.332 \, \frac{u^{0.5}}{v^{0.5}} \int_0^{x_c} x^{-0.5} \, \mathrm{d}x + \\ + 2.92 \, E^{-2} \, \frac{u^{0.8}}{v^{0.8}} \int_{x_c}^L x^{-0.2} \, \mathrm{d}x \right) =$$

$$\approx \frac{51 \, E^{-7} * 2.57^{0.33}}{0.4} \left(\frac{0.332 \, \frac{(32 \, E^4)^{0.5}}{(0.14)^{0.5}} (1.398 \, E^{-1})^{0.5}}{(0.14)^{0.5}} \right) +$$

$$\approx \frac{4.339 \, E^{-3}}{0.332} :$$

$$\frac{x_c}{v} \frac{u}{v} = \frac{x_c u}{Sc \mathscr{D}} = Re_{x_c} \Longrightarrow
\Longrightarrow x_c = \frac{Re_{x_c} Sc \mathscr{D}}{u} = \frac{32 E^4 * 2.57 * 51 E^{-7}}{30} \cong 1.398 E^{-1}$$

Q1 b.

Determine o valor do coeficiente de transferência de massa a uma distância de 5 cm do início da placa. (2v)

Resposta

A 5 cm acida da placa o regime é laminar

$$\frac{k_C x}{\mathscr{D}} = Sh_x = 0.332 Re_x^{0.5} Sc^{0.33} = 0.332 \left(\frac{x u}{v}\right)^{0.5} Sc^{0.33} \implies$$

$$\implies k_C = \frac{\mathscr{D}}{x} 0.332 \left(\frac{x u}{Sc \mathscr{D}}\right)^{0.5} Sc^{0.33} =$$

$$= \frac{51 E^{-7}}{5 E^{-2}} * 0.332 * \left(\frac{5 E^{-2} * 30}{2.57 * 51 E^{-7}}\right)^{0.5} 2.57^{0.33} \cong$$

$$\cong 1.564 E^{-2} \text{ m/s}$$

Q1 c.

De acordo com a teoria do filme, qual seria a espessura do filme estagnado junto à superfície, a essa distância? (1v)

$$\delta \cong \frac{\mathscr{D}}{k_C} \cong \frac{51 \,\mathrm{E}^{-7}}{1.564 \,\mathrm{E}^{-2}} \cong 3.260 \,\mathrm{E}^{-4} \,\mathrm{m}$$

Q1 d.

Se pretender comprar ambientadores sólidos perfumados tendo para escolha com a forma de esferas ou de cubos, com as mesmas dimensões e custo, quais escolheria? Justifique a sua resposta. (3v)

Resposta

A minha escolha dependeria do meu objetivo as utilizar o ambientador. Para esferas e cubos com as mesmas dimensões, a área exposta de um cubo é maior que a da esfera e o volume do cubo tambem é maior. Isto quere dizer que, se pretencer um cheiro mais intenso, escolho: o cubo (por ter uma velocidade de sublimação mais alta) e se pretender que o cheiro dure mais tempo, escolho a esfera.

Questão 2

Pretende-se remover SO_2 de uma mistura gasosa constituída por SO_2 e ar por absorção em água, usando uma coluna de enchimento. Num dado ponto da coluna a percentagem molar de SO_2 no ar é 22% e 1% na água. A coluna opera a uma pressão de $3.5\,\mathrm{atm}$ e à temperatura de $15\,^\circ\mathrm{C}$. A linha de equilíbrio é dada por $y^*=7.6\,x$. Sabendo que $k_y=2\,\mathrm{mol/m^2\cdot h}$ e ambas as fases contribuem com igual resistência calcule:

•
$$y_A = 0.22$$

•
$$x_A = 0.01$$

•
$$P = 3.5 \, \text{atm}$$

•
$$T = 288.15 \,\mathrm{K}$$

•
$$y_A^* = 7.6 x_A$$

•
$$k_y = 2 \operatorname{mol/m^2} \cdot h$$

Q2 a.

O coeficiente individual de transferência de massa de massa, k_x .

$$\frac{k_y^{-1}}{K_y^{-1}} = \frac{k_x^{-1}}{K_x^{-1}} = 0.5;$$

$$\frac{1}{K_y} = \frac{1}{k_y} + \frac{m}{k_x} \implies k_x = m \left(\frac{1}{K_y} - \frac{1}{k_y}\right)^{-1}$$

Q2 b.

Os coeficientes globais de transferência de massa, K_y e K_G . (2v)

$$K_G (P_{A,G} - P_A^*) = N_A = K_y (y_A - y_A^*) = K_y (y_A - 7.6 x_A);$$

$$P_{A,G} = 0.22 * 3.5 = 0.77 \text{ atm}$$
 $y_A^* = 7.6 x_A = 0.076$ $y_A = 0.22$

Q2 c.

O fluxo de transferência de massa. (2v)

Resposta

 $N_A = K_y \ (y_A - y_A^*)$

Q2 d.

O fluxo de transferência de massa. (2v)

$$x_{A,i} = y_{A,i}/7.6;$$

$$\frac{k_y^{-1}}{K_y^{-1}} = \frac{y_A - y_{A,i}}{y_A - y_A^*} = 0.5 \implies$$

$$\implies = y_{A,i} = y_A - 0.5 (y_A - y_A^*)$$

Q2 e.

Se em vez de usar água como fase líquida, usar uma solução aquosa de NaOH, ocorrerá a sequinte reacção química (reacção de segunda ordem irreversível) com uma cinética muito rápida. $SO_2 + 2 \, NaOH \longrightarrow Na_2SO_3 + H_2O$ Explique qual a vantagem de usar uma concentração de NaOH superior à crítica e calcule o fluxo de transferência de massa nesta situação. Compare com o valor obtido em 2.b e comente. (2v)

$$\frac{N_A}{N_A^0};$$

$$N_A = k_y (y_A - y_{A,i}) = k_y (y_A - 0) = 2 * 0.22 = 0.44 \,\text{mol/m}^2 \cdot \text{h} \implies$$

$$\implies \frac{N_A}{N_A^0} = \frac{0.44}{0.144} \cong 4$$