FT II – Exame 2024.3 Resolução

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

Conteúdo

Questão 1	2	Questão 3								8
Ouestão 2	5									

Questão 1

- \cdot nA \longrightarrow A_n
 - Espessura difusão: δ
 - $y_{A,0}$ concentração externa de A
 - Reação instantanea: $y_{A,1} = 0$

Q1 a.

Geometria plana, comprimento: *L*, largura *W*

Resposta

Velocidade de isomerização =

$$=Q_A = -N_{A,z} S, z = -\frac{C \mathcal{D}_{A,B}}{1 - \Theta y_A} \frac{\mathrm{d}y_A}{\mathrm{d}z} S_z \implies$$

$$\implies \int Q_A \frac{\mathrm{d}z}{S_z} = Q_A \int_{z_0}^{z_1} \frac{\mathrm{d}z}{S_z} =$$

$$= \int -\frac{C \mathcal{D}_{A,B}}{1 - \Theta y_A} dy_A = \frac{C \mathcal{D}_{A,B}}{\Theta} \int_{y_{A,z_0}}^{y_{A,z_1}} \frac{d(1 - \Theta y_A)}{1 - \Theta y_A} = C \mathcal{D}_{A,B}, \quad 1 - \Theta y_{A,z_1}$$

$$= \frac{C \mathcal{D}_{A,B}}{\Theta} \ln \frac{1 - \Theta y_{A,z_1}}{1 - \Theta y_{A,z_0}};$$

$$\int_{z_0}^{z_1} \frac{dz}{S_z} = \int_{z_0}^{z_1} \frac{dz}{LW} = \frac{\Delta z}{LW} = \frac{\delta}{LW};$$

$$\Theta = 1 + \frac{N_{A_n}}{N_A} = 1 + \frac{-N_A/n}{N_A} = 1 - 1/n \implies$$

$$\implies Q_A = \frac{C \,\mathcal{D}_{A,B} \,L \,W}{(1 - 1/n) \,\delta} \ln \frac{1 - (1 - 1/n) \,y_{A,z_1}}{1 - (1 - 1/n) \,y_{A,z_0}} =$$

$$= \frac{C \,\mathcal{D}_{A,B} \,L \,W}{(1 - 1/n) \,\delta} \ln (1 - (1 - 1/n) \,y_{A,0})$$

Q1 b.

Geometria esférica, raio R

Resposta

$$Q_A = \left(\int_{r_0}^{r_1} \frac{\mathrm{d}r}{S_r}\right)^{-1} \frac{C \mathcal{D}_{A,B}}{\Theta} \ln \frac{1 - \Theta y_{A,r_1}}{1 - \Theta y_{A,r_0}};$$

$$\int_{r_0}^{r_1} \frac{\mathrm{d}r}{S_r} = \int_{r_0}^{r_1} \frac{\mathrm{d}r}{4\pi r^2} = \frac{r_0^{-1} - r_1^{-1}}{4\pi} = \frac{(R)^{-1} - (R+\delta)^{-1}}{4\pi};$$

$$\Theta = 1 + \frac{N_{A_n}}{N_A} = 1 + \frac{-N_A/n}{N_A} = 1 - 1/n \implies$$

$$\implies Q_A = \frac{C \mathcal{D}_{A,B} 4 \pi}{(1 - 1/n) (R^{-1} - (R + \delta)^{-1})} \ln (1 - (1 - 1/n) y_{A,0})$$

Questão 2

- Espessura liquido: 1 mm
- Espessura ar: 4 mm
- Ar estagnado: $N_{ar} = 0$
- P = 1 atm
- $T=25\,^{\circ}\text{C}$

Dados

$$\mathscr{D}_{et}=0.132\,{\rm cm^2/s};~~\rho_{et}=0.789\,{\rm g/cm^3};~~M_{et}=46.1\,{\rm g/mol}$$
 $P_{et}^*(25^{\circ}{\rm C})=7.87\,{\rm kPa}$

Q2 a.

Tempo para et evap completamente

Resposta

$$-C_{A,L} \frac{dV}{dt} = -C_{A,L} \frac{d(z S)}{dt} = -C_{A,L} S \frac{dz}{dt} =$$

$$= Q =$$

$$= \left(\int_{z}^{5 E^{-3}} \frac{dz}{S_{z}} \right)^{-1} \frac{C \mathcal{D}_{A,B}}{\Theta} \ln \frac{1 - \Theta y_{A,z_{1}}}{1 - \Theta y_{A,z}} =$$

$$= \left(\frac{\Delta z}{S} \right)^{5 E^{-3}} \frac{C \mathcal{D}_{A,B}}{\Theta} \ln \frac{1 - O}{1 - \Theta y_{A,z_{0}}} =$$

$$= \frac{C \mathcal{D}_{A,B} S}{\Theta (5 E^{-3} - z)} \ln \frac{1}{1 - \Theta y_{A,z_{0}}};$$

$$\Theta = 1 + \frac{N_B}{N_A} = 1 + \frac{0}{N_A} = 1 \implies$$

$$\implies \int_{z}^{0} -C_{A,L}(5 E^{-3} - z) dz = C_{A,L} \int_{1 E^{-3}}^{0} (5 E^{-3} - z) d(5 - z) = C_{A,L} (1 E^{-3}) dz = C_{A,L} \int_{1 E^{-3}}^{t} C \mathcal{D}_{A,B} \ln \frac{1}{1 - u_{A,E}} dt = C \mathcal{D}_{A,B} \ln \frac{1}{1 - u_{A,E}} \int_{0}^{t}$$

$$= C \mathcal{D}_{A,B} \ln \frac{1}{1 - u_A} t \implies$$

$$\Rightarrow t = \frac{C_{A,L} 4.5 E^{-6}}{C \mathcal{D}_{A,B}} \left(\ln \frac{1}{1 - y_{A,z}} \right)^{-1} =$$

$$= \frac{(\rho_{et}/M_{et}) 4.5 E^{-6}}{\left(\frac{P}{RT}\right) \mathcal{D}_{A,B}} \left(\ln \frac{1}{1 - P_{et}^*/P} \right)^{-1} =$$

$$= \frac{\rho_{Et} 4.5 E^{-6} R T}{P \mathcal{D}_{A,B} M_{Et}} \left(\ln \frac{1}{1 - P_{et}^*/P} \right)^{-1} \cong$$

$$\cong \frac{(0.789 E^6) * 4.5 E^{-6} * 8.314 * 298.15}{1 E^5 * 0.132 E^{-4} * 46.1} \left(\ln \frac{1}{1 - 7.87 E^3/1 E^5} \right)^{-1} \cong$$

$$\cong 1764.538 s;$$

Fronteiras para fluxo

$$egin{cases} z_0=1\,{
m E}^{-3}\,{
m m} & y_{A,z_0} & ext{(Concentração de et na superfície)} \ z_1=z_0+4\,{
m E}^{-3}\,{
m m} & y_{A,z}=0 & ext{(C fora do ar estagnado)} \end{cases} ;$$

Fronteiras para evaporação

$$egin{cases} z_0=1\,{
m E}^{-3}\,{
m m} & y_{A,z_0} & ext{(Fronteira da evap)} \ z_1=0 & y_{A,z_1}=0 & ext{(Evaporação completa)} \end{cases}$$

Q2 b.

Efeitos de almentar a temperatura no tempo de evap

Resposta

Principal efeito do almento da temperatura se percebe em \mathscr{D}_{et} onde

$$\mathscr{D} \propto T^{3/2}$$

Tambem será possível ver o efeito na pressão de vapor do liquido contribuindo ainda mais para o fluxo

Questão 3

- Remover composto A
- T = 15 °C
- P=2 atm
- Contracorrente
- · Faze gazosa entra na base
- $y_{A,0} = 20\%$
- $\overline{}$ $y_{A,1}=2\%$
- 10

body