Convecção: Analogias

Carla Portugal

cmp@fct.unl.pt

Engenharia Química e Biológica

Fenómenos de Transferência II

Isabel Coelhoso imrc@fct.unl.pt

Analogias

Semelhança entre mecanismos

Transf. da quantidade de movimento \equiv Transf. de calor

Transf. da quantidade de movimento \equiv Transf. de massa



Permite predizer o comportamento dos sistemas com informação limitada

Pressupostos:

- Propriedades físicas constantes
- > Não há produção de massa ou energia no sistema
- > Não há perda ou ganho de energia por radiação
- > Perfil de velocidades não é afectado pela transferência de massa

Analogia de Reynolds

Na camada limite, junto à interface (y=0) o fluxo de massa é difusional

$$K_{c}(C_{As} - C_{A,\infty}) = -D_{AB} \frac{d(C_{A} - C_{A,S})}{dy} \bigg|_{y=0}$$

Considerando fluxo laminar numa placa plana podemos correlacionar concentração de um composto A e velocidade da seguinte forma

$$\left. \frac{d}{dy} \left(\frac{C_A - C_{A,S}}{C_{A,\infty} - C_{A,S}} \right) \right|_{y=0} = \frac{d}{dy} \left(\frac{v_x}{v_\infty} \right) \right|_{y=0}$$

$$K_{c} = \frac{D_{AB}}{(C_{A,\infty} - C_{A,S})} \frac{d(C_{A} - C_{A,S})}{dy} \bigg|_{y=0}$$
 Sendo Sc = 1 \longrightarrow $D_{AB} = \frac{\mu}{\rho}$

$$K_c = D_{AB} \frac{d}{dy} \left(\frac{v_x}{v_\infty} \right) \Big|_{y=0}$$

$$K_c = \frac{\mu}{\rho v_\infty} \frac{d}{dy} (v_x) |_{y=0}$$

Analogia de Reynolds

$$K_c = \frac{\mu}{\rho v_{\infty}} \frac{d}{dy} (v_x)|_{y=0}$$

Factor de atrito, C_f

$$\frac{F}{A} = C_f \frac{1}{2} v_{\infty}^2 \rho$$

$$C_f = \frac{2\tau_0}{v_\infty^2 \rho} \qquad C_f = \frac{2\mu \frac{dv_x}{dy}\Big|_{y=0}}{\rho v_\infty^2} \qquad K_c = \frac{\tau_0}{\rho v_\infty} = \frac{C_f}{2} v_\infty \qquad \frac{K_c}{v_\infty} = \frac{C_f}{2}$$

$$K_c = \frac{\tau_0}{\rho v_\infty} = \frac{C_f}{2} v_\infty$$

$$\frac{K_c}{v_{\infty}} = \frac{C_f}{2}$$

Analogia de Reynolds

É um modelo desenvolvido com base experimental, no qual Reynolds considerou a turbulência como o único mecanismo determinante dos transportes de calor, massa e quantidade de movimento.

$$\frac{h}{\rho v_m c_p} = 5t = \frac{c_f}{2}$$

$$\frac{Kc}{v_\infty} = \frac{c_f}{2}$$

Analogias

O estudo dos escoamentos turbulentos é efetuado com base nos modelos de turbulência desenvolvidos na Mecânica dos Fluidos.

Os mecanismos moleculares (difusivos) e os associados à turbulência (p. e. difusividade turbilhonar) definem o transporte de massa em superfícies e interfaces.

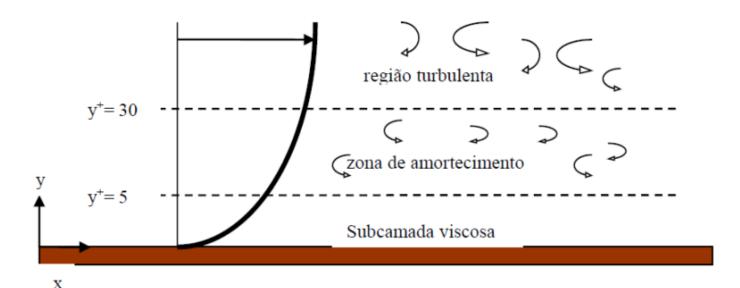


Figura 1 - Perfil de velocidades universal.

Analogias

Analogia de Prandtl-Taylor

A partir da analogia de Reynolds, Prandtl considerou os mecanismos de transporte referentes à subcamada viscosa, definidos pela difusão molecular, e a região turbulenta, segundo a analogia de Reynolds.

$$Sh = \frac{(f/2) \operatorname{Re} \operatorname{Sc}}{1 + 5\sqrt{f/2}(Sc - 1)}$$



$$\frac{k_c}{v_{\infty}} = \frac{f/2}{1 + 5\sqrt{f/2}(Sc - 1)}$$

Analogia de Von Karman

Von Karman, por sua vez, estendeu a analogia de Prandtl, incluindo a zona de amortecimento no modelo

Sh =
$$\frac{(f/2)\text{Re Sc}}{1 + 5\sqrt{f/2}\{Sc - 1 + \ln[(1 + 5Sc)/6]\}}$$

$$\frac{k_c}{v_{\infty}} = \frac{\frac{f_{2}}{1 + 5\sqrt{f_{2}}(Sc - 1 + Ln[(1 + 5Sc)/6])}}$$

Analogia de Chilton-Colburn

Colburn desenvolveu um analogia semi-empírica a partir da de Prandtl e de dados experimentais de transferência de calor e massa, por forma a que não ficasse dependente de Sc = 1 e Pr = 1.

 \acute{E} a analogia mais conhecida e expressa-se em termos dos fatores j $_H$ (transferência de calor) e j $_D$ (transferência de massa)

$$\frac{h}{\rho v_{\infty}C_p}Pr^{2/3} = \frac{K_c}{v_{\infty}}Sc^{2/3} = \frac{C_f}{2}$$

Problemas - Analogias

 Experiências de transferência de calor permitiram obter uma correlação para o coeficiente de transferência de calor, h, para um cilindro colocado numa corrente de água.

$$Nu = (0.506 Re^{0.5} + 0.00141 Re) Pr^{1/3}$$

- a) Utilizando a analogia de Chilton-Colburn calcule o coeficiente de transferência de massa para um cilindro de NaCl com 1.5cm de diâmetro e 10cm de comprimento. A água a 300K tem uma velocidade de 10m/s.
- b) A velocidade de dissolução do cilindro.
- c) Seria possível usar a analogia de Reynolds neste caso? Justifique a sua resposta.
- d) A velocidade de dissolução se usar um prisma com uma secção quadrada com 1.5 cm de lado e 10cm de comprimento.

Dados:

 $Solubilidade \ NaCl = 6 \ mol/L \qquad \rho_{\acute{a}gua} = 1000 \ kg \ m^{-3} \qquad \qquad \mu_{\acute{a}gua} = 1x \ 10^{-3} \ N \ s \ m^{-2} \qquad D = 1.6 X 10^{-9} m^2/s$

$$Nu = \frac{hd}{k} \qquad Pr = \frac{\mu Cp}{k} \qquad Sc = \frac{\mu}{\rho D} \qquad Re = \frac{\rho ud}{\mu}$$

Analogia de Chilton-Colburn $j_H = j_D$

$$\frac{h}{\rho u Cp} Pr^{2/3} = \frac{k_c}{u} Sc^{2/3}$$

 Foram obtidas as seguintes correlações para o coeficiente de transferência de calor em condutas cilíndricas:

Nu = 0.023 Re^{0.8} Pr^{0.33}, para Re > 10 000 e Nu = 4.1, para Re Pr
$$\frac{d}{L}$$
 < 17

Faz-se passar ar a 20°C a uma velocidade média igual a 30 m/s por uma conduta com 2.5 cm de diâmetro (d) e 2 m de comprimento (L), cuja superfície interna está revestida com um componente A. Utilizando a analogia de Chilton-Colburn, determine:

- a) O coeficiente de transferência de massa.
- b) A velocidade de sublimação e a concentração de A à saída da conduta.
- c) Seria possível usar a analogia de Reynolds neste caso? Justifique a sua resposta.
- d) A velocidade de sublimação se a conduta tiver uma secção quadrada com 2.5 cm de lado. Indique todos os passos necessários.

$$\begin{aligned} \textbf{Dados: P* de A a 20°C} &= 4.0 \text{ mm Hg} \\ \mu_{ar} \ (20°C) &= 1.74 \text{ x } 10^{-5} \text{ N s m}^{-2} \\ \rho_{ar} \ (20°C) &= 1.164 \text{ kg m}^{-3} \end{aligned} \qquad \begin{aligned} D_{A\text{-ar}} &= 6.2 \text{ x } 10^{-6} \text{ m}^2 \text{ s}^{-1} \\ c_p \text{ do ar } (20°C) &= 1012 \text{ J kg}^{-1} \text{ K}^{-1} \\ k^T \text{ do ar } (20°C) &= 0.0251 \text{ J s}^{-1} \text{ m}^{-1} \text{ K}^{-1} \end{aligned}$$

$$\frac{h}{\rho \text{ u c}_p} \text{ Pr}^{2/3} &= \frac{k_c}{u} \text{ Sc}^{2/3} \qquad \text{Re} = \frac{\rho \text{ d u}}{\mu} \qquad \text{Sc} = \frac{\mu}{\rho} \frac{D_{AB}}{D_{AB}}$$

$$Pr = \frac{\mu \text{ c}_p}{1 \text{ c}^T} \qquad Nu = \frac{hd}{k^T}$$