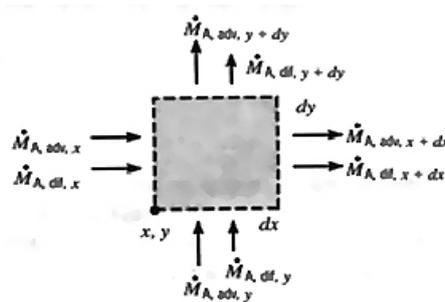


CLASE XV

CONVECCIÓN

Capa límite de concentración



- Transporte de la sustancia A por advección $M_{A,adv}$: atraviesa la SC con la veloc. media de la mezcla. Flujo neto de entrada al VC de $M_{A,adv}$ en la dirección x :

$$\dot{M}_{A,adv,x} - \dot{M}_{A,adv,x+dx} = (\rho_A u) dy - \left(\rho_A u + \frac{\partial(\rho_A u)}{\partial x} dx \right) dy = -\frac{\partial(\rho_A u)}{\partial x} dx dy$$

- Transporte de la sustancia A por difusión
 1. fluido incompresible
 2. Ley de Fick

$$\begin{aligned} \dot{M}_{A,dif,x} - \dot{M}_{A,dif,x+dx} &= \left(-D_{AB} \frac{\partial \rho_A}{\partial x} \right) dy - \left[\left(-D_{AB} \frac{\partial \rho_A}{\partial x} \right) + \frac{\partial}{\partial x} \left(-D_{AB} \frac{\partial \rho_A}{\partial x} \right) dx \right] dy = \\ &= \frac{\partial}{\partial x} \left(D_{AB} \frac{\partial \rho_A}{\partial x} \right) dx dy \end{aligned}$$

- Transporte total de la sustancia A

$$\frac{\partial(\rho_A u)}{\partial x} + \frac{\partial(\rho_A v)}{\partial y} = \frac{\partial}{\partial x} \left(D_{AB} \frac{\partial \rho_A}{\partial x} \right) + \frac{\partial}{\partial y} \left(D_{AB} \frac{\partial \rho_A}{\partial y} \right) + \dot{n}_A$$

donde \dot{n}_A : flujo másico de la sust. A generado por u. de vol. debido a reacción química.

- Desarrollando derivadas y aplicando ec. de continuidad,

$$u \frac{\partial \rho_A}{\partial x} + v \frac{\partial \rho_A}{\partial y} = \frac{\partial}{\partial x} \left(D_{AB} \frac{\partial \rho_A}{\partial x} \right) + \frac{\partial}{\partial y} \left(D_{AB} \frac{\partial \rho_A}{\partial y} \right) + \dot{n}_A$$

- En función de concentraciones molares,

$$u \frac{\partial C_A}{\partial x} + v \frac{\partial C_A}{\partial y} = \frac{\partial}{\partial x} \left(D_{AB} \frac{\partial C_A}{\partial x} \right) + \frac{\partial}{\partial y} \left(D_{AB} \frac{\partial C_A}{\partial y} \right) + \dot{N}_A$$

Aproximaciones y condiciones especiales

Una situación usual:

- Incompresible: ρ constante.
- Propiedades constantes: μ, k , etc.
- Fuerzas de cuerpo despreciables: $X = Y = 0$
- No reactivo: $\dot{n}_A = 0$
- Sin generación de energía: $\dot{q} = 0$

Otras aproximaciones (aproximaciones de capa límite)

Dado que $\delta, \delta_t, \delta_c$ son en general pequeños:

- Capa límite de velocidad

$$u \gg v$$

$$\frac{\partial u}{\partial y} \gg \frac{\partial u}{\partial x}, \frac{\partial v}{\partial y}, \frac{\partial v}{\partial x}$$

- Capa límite térmica

$$\frac{\partial T}{\partial y} \gg \frac{\partial T}{\partial x}$$

- Capa límite de concentración

$$\frac{\partial C_A}{\partial y} \gg \frac{\partial C_A}{\partial x}$$

Las ecuaciones anteriores quedan:

- Ec. de continuidad total

$$\frac{\partial u}{\partial x} + \frac{\partial v}{\partial y} = 0 \quad (1)$$

- Ec. de momento en x

$$u \frac{\partial u}{\partial x} + v \frac{\partial u}{\partial y} = -\frac{1}{\rho} \frac{\partial p}{\partial x} + \nu \frac{\partial^2 u}{\partial y^2} \quad (2)$$

- Ec. de momento en y

$$\frac{\partial p}{\partial y} = 0 \quad (3)$$

- Ecuación de energía

$$u \frac{\partial T}{\partial x} + v \frac{\partial T}{\partial y} = \alpha \frac{\partial^2 T}{\partial y^2} + \frac{\nu}{c_p} \left(\frac{\partial u}{\partial y} \right)^2 \quad (4)$$

- Ecuación de continuidad para la sustancia A

$$u \frac{\partial C_A}{\partial x} + v \frac{\partial C_A}{\partial y} = D_{AB} \frac{\partial^2 C_A}{\partial y^2} \quad (5)$$

Parámetros de similitud en la capa límite

- Variables independientes adimensionales

$$x^* = \frac{x}{L} \text{ y } y^* = \frac{y}{L}$$

donde L es una longitud característica.

- $u^* = \frac{u}{V}$, $v^* = \frac{v}{V}$

donde V es la velocidad por sobre la superficie.

- $T^* = \frac{T-T_S}{T_\infty-T_S}$, $C_A^* = \frac{C_A-C_{A,S}}{C_{A,\infty}-C_{A,S}}$

- presión adimensional

$$p^* = \frac{p}{\rho V^2}$$

Números adimensionales

- Número de Reynolds

$$Re_L = \frac{VL}{\nu}$$

- Número de Prandtl

$$Pr = \frac{\nu}{\alpha}$$

- Número de Schmidt

$$Sc = \frac{\nu}{D_{AB}}$$

Ecuaciones de la capa límite adimensionalizadas

Con las consideraciones anteriores se obtienen las expresiones adimensionalizadas de las ecuaciones (1), (2), (4), (5) como sigue.

- Ec. de continuidad total

$$\frac{\partial u^*}{\partial x^*} + \frac{\partial v^*}{\partial y^*} = 0 \quad (6)$$

- Ec. de momento en x

$$u^* \frac{\partial u^*}{\partial x^*} + v^* \frac{\partial u^*}{\partial y^*} = -\frac{\partial p^*}{\partial x^*} + \frac{1}{Re_L} \frac{\partial^2 u^*}{\partial y^{*2}} \quad (7)$$

- Ecuación de energía

$$u^* \frac{\partial T^*}{\partial x^*} + v^* \frac{\partial T^*}{\partial y^*} = \frac{1}{Re_L Pr} \frac{\partial^2 T^*}{\partial y^{*2}} \quad (8)$$

- Ecuación de continuidad para la sustancia A

$$u^* \frac{\partial C_A^*}{\partial x^*} + v^* \frac{\partial C_A^*}{\partial y^*} = \frac{1}{Re_L Sc} \frac{\partial^2 C_A^*}{\partial y^{*2}} \quad (9)$$

Formas funcionales de las soluciones adimensionales y obtención de los coeficientes C_f, h, h_m

La solución de la ecuación (7) tiene la forma que sigue.

$$u^* = f_1 \left(x^*, y^*, Re_L, \frac{\partial p^*}{\partial x^*} \right) \quad (10)$$

donde $\frac{\partial p^*}{\partial x^*}$ depende de la geometría de la superficie.

1. Obtención del coeficiente de fricción C_f

Sabemos que

$$C_f = \frac{2 \tau_s}{\rho V^2} \quad (11)$$

$$\tau_s = \mu \left. \frac{\partial u}{\partial y} \right]_{y=0} = \mu \left. \frac{V}{L} \frac{\partial u^*}{\partial y^*} \right]_{y^*=0} \quad (12)$$

$$Re_L = \frac{V L \rho}{\mu} \quad (13)$$

Reemplazando (13) y (12) en (11) se obtiene:

$$C_f = \left. \frac{2}{Re_L} \frac{\partial u^*}{\partial y^*} \right]_{y^*=0} \quad (14)$$

y considerando (10), $\left. \frac{\partial u^*}{\partial y^*} \right]_{y^*=0} = f_2 \left(x^*, Re_L, \frac{\partial p^*}{\partial x^*} \right)$ se llega a

$$C_f = \frac{2}{Re_L} f_2(x^*, Re_L) \quad (15)$$

para determinada geometría.

2. Obtención del coeficiente de convección h

En el caso más general, se tiene que $h = f(\rho, k, c_p, \mu, V, L, \text{geom. de la sup.})$.

La solución de la ecuación (8) es de la forma:

$$T^* = f_3 \left(x^*, y^*, Re_L, Pr, \frac{\partial p^*}{\partial x^*} \right) \quad (16)$$

De las definiciones de T^* e y^* se tiene que

$$\frac{\partial T}{\partial y} = \frac{T_\infty - T_s}{L} \frac{\partial T^*}{\partial y^*}$$

Recordando la definición del coeficiente de convección h se llega a

$$h = - \left. \frac{k_f (T_\infty - T_s)}{L (T_s - T_\infty)} \frac{\partial T^*}{\partial y^*} \right]_{y^*=0} = \left. \frac{k_f}{L} \frac{\partial T^*}{\partial y^*} \right]_{y^*=0} \quad (17)$$

Definimos el número de Nusselt:

$$Nu = \left. \frac{h L}{k_f} = \frac{\partial T^*}{\partial y^*} \right]_{y^*=0}$$

Para una determinada geometría superficial, $Nu = f_4(x^*, Re_L, Pr)$. Conocido Nu , se puede calcular por (17) el coeficiente de convección h local.

Para obtener \bar{h} se integra sobre la superficie, siendo el número de Nusselt promedio:

$$\bar{Nu} = \frac{\bar{h} L}{k_f} = f_5(Re_L, Pr)$$

3. Obtención del coeficiente de convección másico h_m

La solución de la ecuación (9) es de la forma:

$$C_A^* = f_6 \left(x^*, y^*, Re_L, Sc, \frac{\partial p^*}{\partial x^*} \right)$$

Recordando la definición del coeficiente h_m , se tiene

$$h_m = \left. \frac{D_{AB}}{L} \frac{\partial C_A^*}{\partial y^*} \right]_{y^*=0}$$

Definimos ahora el número de Sherwood:

$$Sh = \left. \frac{h_m L}{D_{AB}} = \frac{\partial C_A^*}{\partial y^*} \right]_{y^*=0}$$

Para una geometría definida,

$$Sh = f_7(x^*, Re_L, Sc)$$

Análogamente con el caso anterior, para obtener \bar{h}_m se integra sobre la superficie, siendo

$$\bar{Sh} = \frac{\bar{h}_m L}{D_{AB}} = f_8(Re_L, Sc)$$

Síntesis de las ecuaciones adimensionales

312 **Capítulo 6 ■ Introducción a la convección**

TABLA 6.1 Ecuaciones de transferencia por convección y condiciones de frontera en forma adimensional

Capa límite	Ecuación de conservación	Ecuaciones de frontera		Parámetros de similitud
		Pared	Corriente libre	
Velocidad	$u^* \frac{\partial u^*}{\partial x^*} + v^* \frac{\partial u^*}{\partial y^*} = -\frac{dp^*}{dx^*} + \frac{\nu}{VL} \frac{\partial^2 u^*}{\partial y^{*2}}$ (6.63)	$u^*(x^*, 0) = 0$ $v^*(x^*, 0) = 0$	$u^*(x^*, \infty) = \frac{u_\infty(x^*)}{V}$ (6.66)	Re_L
Térmica	$u^* \frac{\partial T^*}{\partial x^*} + v^* \frac{\partial T^*}{\partial y^*} = \frac{\alpha}{VL} \frac{\partial^2 T^*}{\partial y^{*2}}$ (6.64)	$T^*(x^*, 0) = 0$	$T^*(x^*, \infty) = 1$ (6.67)	Re_L, Pr
Concentración	$u^* \frac{\partial C_A^*}{\partial x^*} + v^* \frac{\partial C_A^*}{\partial y^*} = \frac{D_{AB}}{VL} \frac{\partial^2 C_A^*}{\partial y^{*2}}$ (6.65)	$C_A^*(x^*, 0) = 0$	$C_A^*(x^*, \infty) = 1$ (6.68)	Re_L, Sc