

Principi di Ingegneria Chimica
Anno Accademico 2013-2014

Cognome	Nome	Matricola	Firma
E-mail:			

Problema 1. Una fenditura è costituita da due lastre quadrate di lato L , poste ad una distanza H l'una dall'altra. Nella fenditura c'è un liquido di viscosità μ e densità ρ . Tra imbocco e sbocco della fenditura (sezioni 1 e 2) c'è una differenza di pressione pari a ΔP . La fenditura superiore è in moto verso destra con velocità V , mentre la fenditura inferiore è ferma. Determinare:

1. Il profilo degli sforzi e la posizione, se esiste, in cui lo sforzo è nullo,
2. Il profilo di velocità,
3. La posizione, se esiste, in cui la velocità è nulla (diversa da $y = 0$).

Dati. $L = 1$ m, $H = 2$ cm, $\mu = 1$ cP, $\rho = 1$ g/cm³, $\Delta P = 2 \cdot 10^{-4}$ bar, $V = 1$ m/s.

Problema 2. Un bicchiere contenente un volume V_I di una bevanda gassata (assimilabile ad una soluzione acquosa di CO₂, con una frazione molare iniziale di CO₂ pari a x_{A0}) viene introdotto in un frigorifero (volume V_{II} , pieno d'aria alla pressione P , alla temperatura T e con una frazione molare iniziale di CO₂ pari a y_{A0}). Assumendo che entrambi i recipienti si possano considerare perfettamente miscelati, che all'interfaccia, di area A , sussista la relazione di equilibrio $P_A = H' C_A^{liq}$, e che i coefficienti di scambio di materia nelle due fasi siano pari a k_x e k_y :

1. Esprimere la relazione di equilibrio in termini di frazioni molari, $y_A = m x_A$ (determinare m).
2. Calcolare il flusso iniziale di CO₂, chiarendone anche il verso (dalla bevanda all'aria o vice-versa).
3. Calcolare dopo quanto tempo la differenza tra le due concentrazioni (tenendo conto dell'equilibrio) si riduce ad un decimo di quella iniziale.

Dati. $V_I = 200$ mL, $x_{A0} = 4 \cdot 10^{-4}$, $V_{II} = 50$ L, $P = 1$ bar, $T = 4^\circ\text{C}$, $y_{A0} = 0.003$, $A = 20$ cm²,

$H' = 0.055$ bar·m³/mol, $k_x = 2000$ mol/(m²·hr), $k_y = 1$ mol/(m²·hr).

Istruzioni: compilare innanzitutto con i propri dati la parte alta di questo foglio; per le risposte utilizzare solo questo foglio.

Prova scritta - 15 gennaio 2015



Problema 1. Una fenditura è costituita da due lastre quadrate di lato L , poste ad una distanza H l'una dall'altra. Nella fenditura c'è un liquido di viscosità μ e densità ρ . Tra imbocco e sbocco della fenditura (sezioni 1 e 2) c'è una differenza di pressione pari a ΔP . La fenditura superiore è in moto verso destra con velocità V , mentre la fenditura inferiore è ferma. Determinare:

1. Il profilo degli sforzi e la posizione, se esiste, in cui lo sforzo è nullo,
2. Il profilo di velocità,
3. La posizione, se esiste, in cui la velocità è nulla (diversa da $y = 0$).

Dati. $L = 1 \text{ m}$, $H = 2 \text{ cm}$, $\mu = 1 \text{ cP}$, $\rho = 1 \text{ g/cm}^3$, $\Delta P = 2 \cdot 10^{-4} \text{ bar}$, $V = 1 \text{ m/s}$.

$$\underline{L} := 1 \text{ m} \quad \underline{H} := 2 \cdot \text{cm} \quad \mu := 1 \cdot \frac{\text{poise}}{100} \quad \rho := 1 \cdot \frac{\text{gm}}{\text{cm}^3} \quad \Delta P := 2 \cdot 10^{-4} \cdot \text{bar} \quad \underline{V} := 1 \cdot \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

Bilancio microscopico di componente x della quantità di moto

$$\frac{d}{dy} \tau_{yx} = \left(-\frac{\Delta P}{L} \right) \implies \tau_{yx} = \left(-\frac{\Delta P}{L} \right) \cdot y + C_1 \quad (\text{A}) \implies -\mu \cdot \frac{d}{dy} v_x = \left(-\frac{\Delta P}{L} \right) \cdot y + C_1$$

$$v_x = -\frac{1}{2 \cdot \mu} \cdot \left(-\frac{\Delta P}{L} \right) \cdot y^2 - \frac{C_1}{\mu} \cdot y + C_2 \quad (\text{B})$$

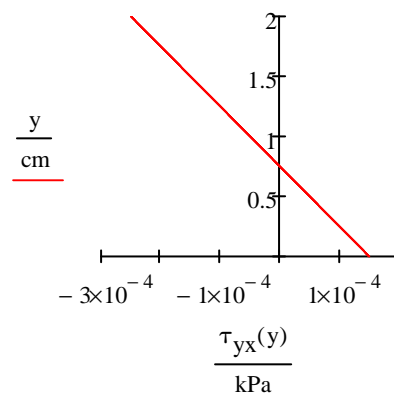
$$\text{BC1} \quad y = 0 \quad v_x = 0 \implies C_2 = 0$$

$$\text{BC2} \quad y = H \quad v_x = V \implies V = -\frac{1}{2 \cdot \mu} \cdot \left(-\frac{\Delta P}{L} \right) \cdot H^2 - \frac{C_1}{\mu} \cdot H \implies C_1 = -\frac{\mu}{H} \cdot \left[V + \frac{H^2}{2 \cdot \mu} \cdot \left(-\frac{\Delta P}{L} \right) \right]$$

Sostituendo C.1 in (A)

$$\tau_{yx}(y) := \left(-\frac{\Delta P}{L} \right) \cdot y - \frac{\mu}{H} \cdot \left[V + \frac{H^2}{2 \cdot \mu} \cdot \left(-\frac{\Delta P}{L} \right) \right]$$

$$y := 0 \cdot \text{cm}, 0.0001 \cdot \text{cm}.. H$$

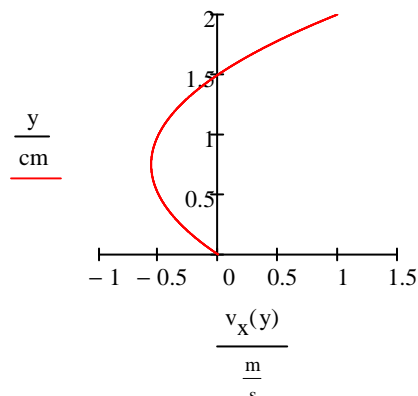


$$y^\circ := \frac{\frac{\mu}{H} \cdot \left[V + \frac{H^2}{2 \cdot \mu} \cdot \left(-\frac{\Delta P}{L} \right) \right]}{\left(-\frac{\Delta P}{L} \right)} = 0.75 \cdot \text{cm}$$

Sostituendo C.1 in (B)

$$v_x(y) := \frac{H^2}{2 \cdot \mu} \cdot \left(-\frac{\Delta P}{L} \right) \cdot \left[\frac{y}{H} - \left(\frac{y}{H} \right)^2 \right] + V \cdot \frac{y}{H}$$

$$y^{\circ\circ} := \frac{H^2 \cdot \Delta P - 2 \cdot L \cdot V \cdot \mu}{H \cdot \Delta P} = 1.5 \cdot \text{cm}$$



Problema 2. Un bicchiere contenente un volume V_I di una bevanda gassata (assimilabile ad una soluzione acquosa di CO_2 , con una frazione molare iniziale di CO_2 pari a x_{A0}) viene introdotto in un frigorifero (volume V_{II} , pieno d'aria alla pressione P , alla temperatura T e con una frazione molare iniziale di CO_2 pari a y_{A0}). Assumendo che entrambi i recipienti si possano considerare perfettamente miscelati, che all'interfaccia, di area A , sussista la relazione di equilibrio $P_A = H' C_A^{liq}$, e che i coefficienti di scambio di materia nelle due fasi siano pari a k_x e k_y :

1. Esprimere la relazione di equilibrio in termini di frazioni molari, $y_A = m x_A$ (determinare m).
2. Calcolare il flusso iniziale di CO_2 , chiarendone anche il verso (dalla bevanda all'aria o vice-versa).
3. Calcolare dopo quanto tempo la differenza tra le due concentrazioni (tenendo conto dell'equilibrio) si riduce ad un decimo di quella iniziale.

Dati. $V_I = 200 \text{ mL}$, $x_{A0} = 4 \cdot 10^{-4}$, $V_{II} = 50 \text{ L}$, $P = 1 \text{ bar}$, $T = 4^\circ\text{C}$, $y_{A0} = 0.003$, $A = 20 \text{ cm}^2$,

$H' = 0.055 \text{ bar} \cdot \text{m}^3/\text{mol}$, $k_x = 2000 \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{hr})$, $k_y = 1 \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{hr})$.

$$V_I := 200 \cdot \text{mL} \quad x_{A0} := 4 \cdot 10^{-4} \quad V_{II} := 50 \cdot \text{liter} \quad y_{A0} := 0.003 \quad k_x := 2000 \cdot \frac{\text{mol}}{\text{m}^2 \cdot \text{hr}} \quad k_y := 1 \cdot \frac{\text{mol}}{\text{m}^2 \cdot \text{hr}}$$

$$H' := 0.055 \cdot \frac{\text{bar} \cdot \text{m}^3}{\text{mol}} \quad \rho_{\text{acqua}} := 1000 \cdot \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \quad \text{MM}_{\text{acqua}} := 18 \cdot \frac{\text{gm}}{\text{mol}} \quad P := 1 \cdot \text{bar} \quad T := 4^\circ\text{C} \quad A := 20 \cdot \text{cm}^2$$

$$\rho_{\text{aria}} := \rho_A(T) = 1.284 \cdot \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \quad \text{MM}_{\text{aria}} := 29 \cdot \frac{\text{gm}}{\text{mol}}$$

$$P_A = y_A \cdot P = H' \cdot C_A = H' \cdot C_{\text{tot}} \cdot x_A = H' \cdot \frac{n_{\text{tot}}}{V_I} \cdot x_A = H' \cdot \frac{\rho_{\text{acqua}}}{\text{MM}_{\text{acqua}}} \cdot x_A = H \cdot x_A \quad \Rightarrow \quad y_A = \frac{H}{P} \cdot x_A$$

$$\underline{H} := H' \cdot \frac{\rho_{\text{acqua}}}{\text{MM}_{\text{acqua}}} = 3.056 \times 10^3 \cdot \text{bar} \quad m := \frac{H}{P} = 3.056 \times 10^3$$

$y^{\circ} A_0 := m \cdot x_{A0} = 1.222$ La concentrazione in fase liquida è più alta di quella in fase gas ($y^{\circ} A_0$ è la conc. in una ipotetica fase gas che si sostituisce alla fase liquida), quindi il flusso va dal liquido al gas.

$$K_x := \left(\frac{1}{k_x} + \frac{1}{m \cdot k_y} \right)^{-1} = 1.209 \times 10^3 \cdot \frac{\text{mol}}{\text{m}^2 \cdot \text{hr}} \quad N_{A0} := K_x \cdot \left(x_{A0} - \frac{y_{A0}}{m} \right) = 0.482 \cdot \frac{\text{mol}}{\text{m}^2 \cdot \text{hr}}$$

Immaginando che entrambe le fasi siano diluite

$$\text{Bilancio sul bicchiere} \quad (A) \quad n_{\text{liq.tot}} \cdot \left(\frac{d}{dt} x_A(t) \right) = -A \cdot K_x \cdot \left(x_A(t) - \frac{y_A(t)}{m} \right) \quad n_{\text{liq.tot}} := \frac{\rho_{\text{acqua}} \cdot V_I}{MM_{\text{acqua}}} = 11.111 \text{ mol}$$

$$\text{Bilancio sull'aria nel frigo} \quad (B) \quad n_{\text{gas.tot}} \cdot \left(\frac{d}{dt} y_A(t) \right) = A \cdot K_x \cdot \left(x_A(t) - \frac{y_A(t)}{m} \right) \quad n_{\text{gas.tot}} := \frac{\rho_{\text{aria}} \cdot V_{II}}{MM_{\text{aria}}} = 2.215 \text{ mol}$$

$$\delta_A(t) = x_A(t) - \frac{y_A(t)}{m} \quad \delta_{A0} := x_{A0} - \frac{y_{A0}}{m} = 3.99 \times 10^{-4}$$

$$\frac{d}{dt} x_A(t) = \frac{-A \cdot K_x}{n_{\text{liq.tot}}} \cdot \left(x_A(t) - \frac{y_A(t)}{m} \right) = -\frac{1}{n_{\text{liq.tot}}} \cdot A \cdot K_x \cdot \delta_A(t)$$

dividendo (B) per m

$$\frac{d}{dt} \frac{y_A(t)}{m} = \frac{A \cdot K_x}{m \cdot n_{\text{gas.tot}}} \cdot \left(x_A(t) - \frac{y_A(t)}{m} \right) = \frac{1}{m \cdot n_{\text{gas.tot}}} \cdot A \cdot K_x \cdot \delta_A(t)$$

$$\frac{d}{dt} \delta_A(t) = - \left[\left(\frac{1}{n_{\text{liq.tot}}} + \frac{1}{m \cdot n_{\text{gas.tot}}} \right) \cdot A \cdot K_x \right] \cdot \delta_A(t)$$

$$\tau := \left[\left(\frac{1}{n_{\text{liq.tot}}} + \frac{1}{m \cdot n_{\text{gas.tot}}} \right) \cdot A \cdot K_x \right]^{-1} = 4.588 \cdot \text{hr} \quad \tau = 1.652 \times 10^4 \text{ s}$$

$$\delta_A(t) := \delta_{A0} \cdot \exp\left(-\frac{t}{\tau}\right) \quad t^\circ := -\tau \cdot \ln\left(\frac{1}{10}\right) = 3.803 \times 10^4 \text{ s} \quad t^\circ = 10.565 \cdot \text{hr}$$