

ชื่อ .....

รหัสประจำตัว .....

PRINCE OF SONGKLA UNIVERSITY  
FACULTY OF ENGINEERING

Final Examination : Semester II (#3) Academic Year : 2003  
Date : 19 February 2004 Time : 9.00-12.00  
Subject : 230-630 Advanced Transport Phenomena I Room : A400

- ข้อสอบมี 5 ข้อ จำนวน 10 หน้า ต้องทำทุกข้อ คะแนนเต็ม 80 คะแนน
- ควรใช้เวลาทำข้อสอบโดยเฉลี่ย 2 นาที/คะแนน

ข้อที่	คะแนนเต็ม	ได้คะแนน
1	15	
2	10	
3	20	
4	15	
5	20	
รวม	<b>80</b>	

- ขอให้นักศึกษาทำข้อสอบในที่ว่างซึ่งได้เตรียมไว้สำหรับข้อสอบแต่ละข้อ โดยอาจใช้เนื้อที่ด้าน  
หลัง ทำข้อสอบเพิ่มเติมได้
- อนุญาตให้นำหนังสือ เอกสาร เครื่องคำนวณ และอุปกรณ์อื่นๆ เข้าห้องสอบได้

สุธรรม สุขมณี

ผู้ออกข้อสอบ

5 กุมภาพันธ์ 2547

1) Predict  $D_{AB}$  for an equimolar mixture of  $N_2$  and  $C_2H_6$ :

(a) At 323.7 K and 1 atm.

(5 points)

(b) At 323.7 K and 40.8 atm.

(10 points)



- 2) Verify the relations between fluxes used for interrelating expressions in mass units and those in molar units in binary systems using only the definitions of concentrations, velocities, and fluxes:

$$\frac{j_A}{\rho \omega_A \omega_B} = \frac{J_A^*}{c x_A x_B} \quad (10 \text{ points})$$

- 3) Derive an expression for the steady concentration distribution ( $C_A$ ) and mass transfer rate ( $W_A$ ) of gas  $A$  in the hollow porous cylinder with a constant effective mass diffusivity of  $D_A$ , an inside radius of  $\kappa R$ , an outside radius of  $R$  and a length of  $L$ . The concentration of  $A$  inside and outside the cylinder are  $C_{A\kappa}$  and  $C_{AR}$  respectively. For the diffusion of gas  $A$  in porous medium at constant temperature and pressure, one may assume that the molar flux of  $A$  relative to stationary plane as :  $N_{Ar} = -D_A \frac{dC_A}{dr}$  (20 points)



- 4) Estimate the rate of absorption of  $\text{CO}_2$  (component  $A$ ) from a carbon dioxide bubble 0.5 cm in diameter rising through pure water (component  $B$ ) at  $18^\circ\text{C}$  and at a pressure of 1 atm. The following data may be used:  $D_{AB} = 1.46 \times 10^{-5} \text{ cm}^2/\text{s}$ ,  $c_{A0} = 0.041 \text{ g-mole/liter}$ ,  $v_r = 22 \text{ cm/s}$ ,  $\rho_B = 1 \text{ g/cm}^3$ ,  $\mu_B = 1 \text{ cP}$ .
- (a) Using liquid falling film model (5 points)
- (b) Using a surface-averaged mass transfer coefficient  $k_m$  (10 points)





- 5) Moistened air with an uniform temperature of 30 °C and a pressure of 122 kPa ( $\rho = 1.4 \text{ kg/m}^3$ ,  $c = 48.3 \text{ mole/m}^3$ ,  $\mu = 0.01822 \text{ mPa}\cdot\text{s}$ ) is flowing in a smooth circular pipe of diameter 54.1 mm with a mass flow rate of 69.7 kg/h. Beginning at  $z = 0$  to  $z = L$ , there is a absorbing device that remove water vapor (component  $A$ ) from an air stream (component  $B$ ) to the tube wall with a constant molar concentration of water vapor  $c_{A0}$  of  $0.097 \text{ mole/m}^3$ . If the bulk concentration of water vapor at  $z = 0$  ( $c_{Ab1}$ ) and  $z = L$  ( $c_{Ab2}$ ) are  $1.21 \text{ mole/m}^3$  and  $0.242 \text{ mole/m}^3$  respectively and the diffusivity of water vapor in air ( $D_{AB}$ ) at 30 °C is  $1.78 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s}$ . Find the average molar flux of water vapor at the tube wall ( $N_{A0}$ ). (20 points)

