

รหัส.....

ชื่อ.....

PRINCE OF SONGKLA UNIVERSITY  
FACULTY OF ENGINEERING

Final Examination Paper: Semester 2

Academic year : 2007

Date : February 18, 2008

Time : 13.30 – 16.30

Subject : 230-323 Unit Operations I

Room : R 201

## คำสั่ง

1. ทำทุกข้อ ลงในข้อสอบนี้
2. ให้ทำลงในที่ที่จัดไว้ให้ หากไม่พอ อนุญาตให้ทำด้านหลังได้
3. ใช้ดินสอทำได้ (2B ขึ้นไป)
4. อนุญาตให้นำหนังสือและเอกสารเข้าห้องได้
5. ห้ามยืมหนังสือ เอกสาร เครื่องคิดเลข ระหว่างการสอบ
6. สามารถสร้างสมมุติฐานการคำนวณได้ แต่ต้องมีเหตุผลที่ดี  
ในการสนับสนุนการสร้างสมมุติฐานนั้น
7. คำตอบที่ได้ต้องแสดงหน่วยของคำตอบด้วย

ข้อที่	คะแนนเต็ม	คะแนนที่ได้
1	15	
2	25	
3	25	
4	25	
5	25	
<b>รวม</b>	<b>115</b>	

อ.จ.ไรวัลย์ รัตนะพิสิฐ  
ผู้ออกข้อสอบ

\*\*\* ข้อสอบมีทั้งหมด 5 ข้อ 8 หน้า โปรดตรวจสอบความเรียบร้อยก่อนลงมือทำ\*\*\*

ทุจริตในการสอบ โทษขั้นต่ำคือ ปรับตกในรายวิชาที่ทุจริต และพักการเรียน 1 ภาคการศึกษา

1 (15 คะแนน) จงเลือกคำตอบที่ถูกต้อง

1. สารละลาย  $MgSO_4$  ประกอบด้วย  $MgSO_4$  35% โดยน้ำหนัก ที่อุณหภูมิ  $140^\circ F$  มีสถานะเป็น

- ก. สารละลายไม่อิ่มตัว                      ข. สารละลายอิ่มตัว                      ค. สารละลายอิ่มตัวยังยวดยิ่ง  
 ง. สารละลายอิ่มตัวและผลึก  $MgSO_4 \cdot 12H_2O$                       จ. สารละลายอิ่มตัวและผลึก  $MgSO_4 \cdot 7H_2O$   
 ฉ. สารละลายอิ่มตัวและผลึก  $MgSO_4 \cdot 6H_2O$                       ช. สารละลายอิ่มตัวและผลึก  $MgSO_4 \cdot H_2O$

2. สารละลาย  $MgSO_4$  ประกอบด้วย  $MgSO_4$  35% โดยน้ำหนัก ที่อุณหภูมิ  $120^\circ F$  มีสถานะเป็น

- ก. สารละลายไม่อิ่มตัว                      ข. สารละลายอิ่มตัว                      ค. สารละลายอิ่มตัวยังยวดยิ่ง  
 ง. สารละลายอิ่มตัวและผลึก  $MgSO_4 \cdot 12H_2O$                       จ. สารละลายอิ่มตัวและผลึก  $MgSO_4 \cdot 7H_2O$   
 ฉ. สารละลายอิ่มตัวและผลึก  $MgSO_4 \cdot 6H_2O$                       ช. สารละลายอิ่มตัวและผลึก  $MgSO_4 \cdot H_2O$

3. จากกฎ  $\Delta L$  ของการเติบโตผลึกนั้น จงเปรียบเทียบอัตราการเติบโตของผลึกที่มีขนาดใหญ่และผลึกที่มีขนาดเล็กที่อยู่ในระบบการผลึกเดียวกัน

- ก. อัตราการเติบโตของผลึกที่ใหญ่กว่า จะเร็วกว่า อัตราการเติบโตของผลึกที่เล็กกว่า  
 ข. อัตราการเติบโตของผลึกที่ใหญ่กว่า จะช้ากว่า อัตราการเติบโตของผลึกที่เล็กกว่า  
 ค. อัตราการเติบโตของผลึกขนาดใหญ่ จะเท่ากับ อัตราการเติบโตของผลึกขนาดเล็ก B  
 ง. ไม่สามารถระบุได้

4. ระบบการระเหยสองตัวต่อกัน (A และ B) และมีการป้อนสารแบบไปข้างหน้า โดยอัตราความร้อนของเครื่องระเหยทั้งสองตัวมีค่าเท่ากัน ( $q = q_A = q_B$ ) และเครื่องระเหยทั้งคู่มีพื้นที่การถ่ายโอนความร้อนเท่ากัน ถ้าค่าสัมประสิทธิ์การถ่ายโอนความร้อนรวมของเครื่อง A มากกว่า B เป็นสองเท่า ( $U_A = 2U_B$ ) แล้ว จงเปรียบเทียบค่าอุณหภูมิลดในเครื่องระเหย ( $\Delta T$ ) สองเครื่องนี้

- ก.  $\Delta T_A = 2\Delta T_B$                       ข.  $\Delta T_A = 0.5\Delta T_B$                       ค.  $\Delta T_A = \Delta T_B$   
 ง.  $\Delta T_A = \Delta T_B^2$                       จ.  $\Delta T_A = \Delta T_B^{0.5}$

5. สำหรับการระเหยแบบป้อนไปข้างหน้าของเครื่องระเหย 4 เครื่องต่อเนื่องกัน ข้อใดถูกต้อง

- ก. อุณหภูมิของสารละลายในเครื่องระเหยตัวสุดท้ายจะมีค่าต่ำสุด ในขณะที่มีความดันบริเวณไอในเครื่องระเหยตัวสุดท้ายสูงสุด  
 ข. อุณหภูมิของสารละลายในเครื่องระเหยตัวสุดท้ายจะมีค่าต่ำสุด ในขณะที่มีความดันบริเวณไอในเครื่องระเหยตัวสุดท้ายต่ำสุด  
 ค. อุณหภูมิของสารละลายในเครื่องระเหยตัวแรกจะมีค่าต่ำสุด ในขณะที่มีความดันบริเวณไอในเครื่องระเหย ตัวสุดท้ายต่ำสุด  
 ง. อุณหภูมิของสารละลายในเครื่องระเหยตัวแรกจะมีค่าต่ำสุด ในขณะที่มีความดันบริเวณไอในเครื่องระเหย ตัวสุดท้ายสูงสุด

2. (25 คะแนน) สารละลายอินทรีย์ 5% โดยน้ำหนัก อุณหภูมิ 150°F ถูกป้อนเข้าเครื่องระเหยด้วยอัตรา 1,000 lb/hr เครื่องระเหยมีพื้นที่การถ่ายโอนความร้อน 50 ft<sup>2</sup> และใช้ความร้อนของไอน้ำอิ่มตัวอุณหภูมิ 300°F เป็นแหล่งความร้อนเพื่อระเหยน้ำออก สำหรับบริเวณไอเหนือสารละลายในเครื่องระเหยมีอุณหภูมิเดือดของสารละลายเป็น 260°F

กำหนดให้ 1. สัมประสิทธิ์การถ่ายโอนความร้อนรวมของเครื่องระเหย = 480 btu/hr·ft<sup>2</sup>·°F

2. เอนทัลปีของสารละลาย  $h$  ขึ้นกับอุณหภูมิระบบในหน่วยฟาเรนไฮต์ แสดงได้ดังนี้

$$h \left( \frac{\text{btu}}{\text{lb solution}} \right) = \exp \left( \frac{T^{\circ}F}{100} + 2.4 \right) + \exp \left( \frac{T^{\circ}F}{100} + 1.4 \right)$$

จงคำนวณหา 2.1 ปริมาณและความเข้มข้นของสารละลายที่ออกจากเครื่องระเหย

2.2 อัตราการป้อนไอน้ำอิ่มตัวเข้าสู่ระบบ

รหัส.....

3. (25 คะแนน) ของแข็งเปียกบรรจุในภาตสี่เหลี่ยมมีพื้นที่หน้าตัด (สัมผัสกับอากาศร้อน)  $0.25 \text{ m}^2$  ความสูงของแข็งเปียกในภาต  $0.08 \text{ m}$  อากาศร้อนมีอุณหภูมิกระเปาะแห้ง  $90^\circ\text{C}$  อุณหภูมิกระเปาะเปียก  $40^\circ\text{C}$  และมีความเร็วเชิงมวลเป็น  $2,870 \text{ kg/hr.m}^2$  ถูกส่งเข้าสู่เครื่องอบแห้ง โดยอากาศร้อนเคลื่อนที่ไหลผ่านผิวหน้าของแข็งเปียกด้านบนเท่านั้น

ต้องการลดความชื้นของแข็งเปียกจากสภาวะเริ่มต้น  $X_1$  เป็น  $0.35$  กิโลกรัมน้ำต่อหนึ่งกิโลกรัมของแข็งแห้ง ไปยังสภาวะสุดท้ายที่มีความชื้น  $X_2 = 0.10$  กิโลกรัมน้ำต่อหนึ่งกิโลกรัมของแข็งแห้ง โดยน้ำหนักของแข็งแห้งเข้าสู่เครื่องอบแห้ง  $12 \text{ kg}$

กำหนดให้ 1. ปริมาณความชื้นวิกฤติ =  $0.20$  กิโลกรัมน้ำต่อหนึ่งกิโลกรัมของแข็งแห้ง

2. อัตราอบแห้งช่วงลดลงเป็นฟังก์ชันเชิงเส้นผ่านจุดกำเนิดกับความชื้น

3. ความชื้นสมดุล ( $X^*$  มีหน่วย กิโลกรัมน้ำต่อหนึ่งกิโลกรัมของแข็งแห้ง) =  $0.179H + 0.052$

โดย  $H$  = ความชื้นในอากาศ (กิโลกรัมของไอน้ำต่อหนึ่งกิโลกรัมอากาศแห้ง)

3.1 จงหาปริมาณของน้ำในของแข็งที่ต้องกำจัดออก

3.2 จงหาเวลาที่ต้องใช้อบแห้งทั้งหมด

3.3 จากกระบวนการข้างต้นนี้ จะสามารถลดความชื้นได้ถึง  $0.052$  กิโลกรัมน้ำต่อหนึ่งกิโลกรัมของแข็งแห้ง ได้หรือไม่ ถ้าทำได้ ต้องใช้เวลาโดยประมาณเท่าใด (ไม่ต้องคำนวณหาเวลา แต่ให้เปรียบเทียบกับค่าที่คำนวณได้ในข้อ 3.2), ถ้าทำไม่ได้ ท่านจะปรับปรุงกระบวนการอบแห้งข้างต้นอย่างไรเพื่อลดความชื้นของแข็งให้ได้ตามต้องการ จงอธิบายให้ชัดเจน (อธิบายแนวทาง พร้อมกับเหตุผลที่เลือกใช้กระบวนการใหม่)

4. (25 คะแนน) สารละลาย  $MgSO_4$  25% โดยมวล อุณหภูมิ  $200^\circ F$  ถูกป้อนเข้าสู่เครื่องตกผลึกทำงานที่อุณหภูมิ  $60^\circ F$  ซึ่งการลดอุณหภูมินี้ส่งผลทำให้น้ำระเหยออกในปริมาณ 20% ของน้ำทั้งหมด ถ้าต้องการผลึกในปริมาณ 500 ปอนด์แล้ว จงหาคำนวณหา

- 4.1 ปริมาณของสารละลายป้อนที่ต้องใช้
- 4.2 ชนิดของผลึกที่ได้
- 4.3 ความร้อนที่ต้องระบายออกเพื่อการตกผลึก

5. (25 คะแนน) การทดลองการดูดซับเพื่อบำบัดโลหะหนักในน้ำเสียด้วยถ่านกัมมันต์บรรจุอยู่ในคอลัมน์กวดูดซับที่มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 6 นิ้ว สูง 9 นิ้ว ผลการทดลองแสดงได้ดังตารางที่ 1 และรูปที่ 1

ตารางที่ 1 ผลการทดลองการดูดซับ

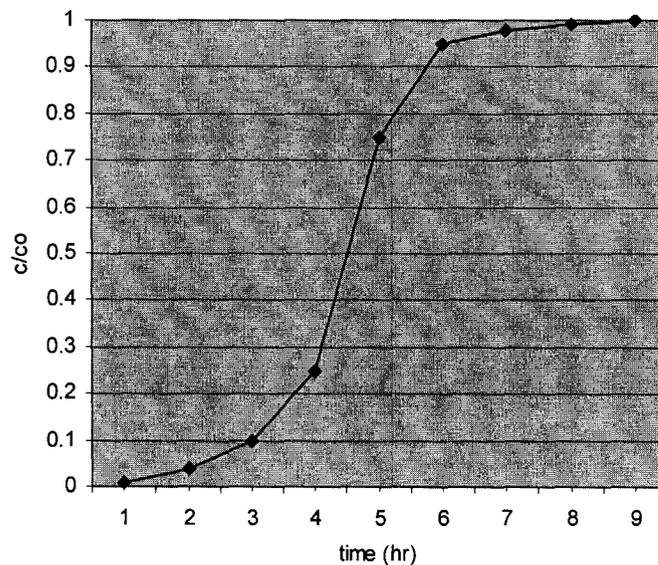
เวลา (ชั่วโมง)	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
$c/c_0$	0	0.01	0.04	0.10	0.25	0.75	0.95	0.98	0.99	1.00

โดย  $c$  เป็นความเข้มข้นที่ทางออกจากหอดูดซับ และ  $c_0$  เป็นความเข้มข้นที่ทางเข้าหอดูดซับ การทดลองนี้จะหยุดการทำงาน เมื่อค่า  $c/c_0 = 0.10$

ถ้าวิศวกรต้องการขยายขนาดคอลัมน์ใหม่ โดยออกแบบคอลัมน์การดูดซับให้มีใหญ่ขึ้น เพื่อสามารถรับ ำลักซ์อัตรา การไหลของโลหะหนักในคอลัมน์ใหม่ให้มากกว่าการทดลอง 4.5 เท่า และกำหนดความสูงเบดในคอลัมน์ใหม่ เป็น 5 ฟุต จงใช้ข้อมูลจากการทดลอง เพื่อออกแบบคอลัมน์ใหม่นี้ (ตัวดูดซับในคอลัมน์ทั้งหมดเป็นของใหม่)

- 5.1 คำนวนหาความสูงของเบดที่ไม่ได้ใช้
- 5.2 สำหรับข้อมูลการทดลอง จงหาแฟรคชันความจุการดูดซับที่ใช้จนถึงจุดหยุดเทียบกับความจุการดูดซับอิ่มตัว
- 5.3 สำหรับคอลัมน์ใหม่การดูดซับ จงหาเวลาหยุดของคอลัมน์ใหม่, และแฟรคชันความจุการดูดซับที่ใช้จนถึงจุดหยุด เทียบกับความจุการดูดซับอิ่มตัว

Breakthrough curve



รูปที่ 1 แสดงเส้นกราฟเบรคทรูผลการทดลองของตารางที่ 1