



PRINCE OF SONGKLA UNIVERSITY
FACULTY OF ENGINEERING

Final Exam	: Semester I	Academic Year	: 2012
Date	: October 04, 2012	Time	: 09:00-12:00
Subject	: Unit Operations I (230-323)	Room	: S101

Name..... Student ID.....

หมายเหตุ

- ข้อสอบมีทั้งหมด 5 ข้อ ในกราดacha คำถ้า 8 หน้า
- ห้ามการหยิบยืมสิ่งใด ๆ ทั้งสิ้น จากผู้อื่น ๆ เว้นแต่ผู้คุมสอบจะหยิบยืมให้
- ห้ามน้ำส่วนใดส่วนหนึ่งของข้อสอบออกจากการห้องสอบ
- ผู้ที่ประสงค์จะออกจากห้องสอบก่อนหมดเวลาสอบ แต่ต้องไม่น้อยกว่า 30 นาที ให้ยกมือขออนุญาตจากผู้คุมสอบก่อนจะลุกจากที่นั่ง
- เมื่อหมดเวลาสอบ ผู้เข้าสอบต้องหยุดการเขียนได้ ทั้งสิ้น
- ผู้ที่ปฏิบัติเข้าข่ายทุจริตในการสอบ ตามประกาศคณะกรรมการศึกษาธิการแห่งชาติ มีโทษ คือ ปรับตกในรายวิชาที่ทุจริต และพักการเรียน 1 ภาคการศึกษา
- ให้ทำข้อสอบโดยใช้ ดินสอ ปากกา
- ให้นักศึกษาสามารถนำสิ่งต่อไปนี้เข้าห้องสอบได้เท่านั้น
 - หนังสือของ McCabe W.L., Smith J.C., Harriot P., Unit Operations of Chemical Engineering, 7th Edition, McGraw-Hill, 2005
 - หนังสือของ จุไรวรรณ รัตนะพิสูฐ, การถ่ายโอนมวลและหลักปฏิบัติการเฉพาะ หน่วยพื้นฐาน, 2546
 - เครื่องคิดเลข และ พจนานุกรม (หรือ talking dictionary)

คำถ้าข้อที่	1	2	3	4	5	รวมคะแนน
คะแนนเต็ม	15	23	14	15	3	70
คะแนนที่ได้						

1. (15 points)

Adsorption on BPL-carbon is used to treat an airstream containing 360 ppm of n-butanol at 25°C, 0.95 atm. Molecular weight of n-butanol is 74.12 g/mol and its density at 20°C is 0.81 g/cm³. It is assumed that density at its normal boiling point is 0.607 g/cm³.

- 1.1. (7 points), How many grams of n-butanol are adsorbed on 1 gram of BPL-carbon, if the vapor pressure of n-butanol at 25°C is 7 mmHg?
- 1.2. (8 points), Determine solute feed rate per unit area of BPL-carbon if a superficial velocity is 55 cm/s.

2. (23 points)

Experimental data for adsorption of water from nitrogen stream with fresh molecular sieve (bed) are plotted at 79°F and 86 psia as shown in figure 1. At that temperature, nitrogen feed is 29.2 mol/h.ft² with initial moisture content of 1,490 ppm. The 8.06 lb bed is packed in the 0.4 ft in diameter column with bed length of 1.44 ft.

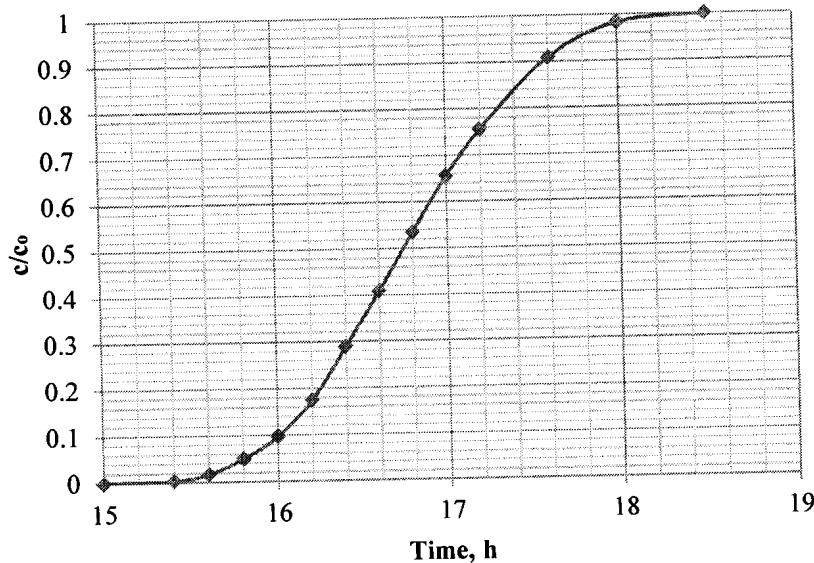


Figure 1

2.1. (15 points), Determine the length of unused bed (ft) and saturation capacity (lb

H₂O / lb solid).

2.2. (8 points), What is the percent decrease of adsorbed water if the regeneration

capacity is used with 1/3 of the saturation capacity?

3. (14 points)

A batch of wet solid whose drying-rate curve is represented by figure 2 is to be dried from a free moisture content of $X_1 = 0.38 \text{ kg H}_2\text{O/kg dry solid}$ to $X_2 = 0.04 \text{ kg H}_2\text{O/kg dry solid}$. The solid has 3.05 m square and 0.06 m thick with dry density of 715 kg/m^3 . The solid is dried from both sides with air at dry bulb temperature of 80°C .

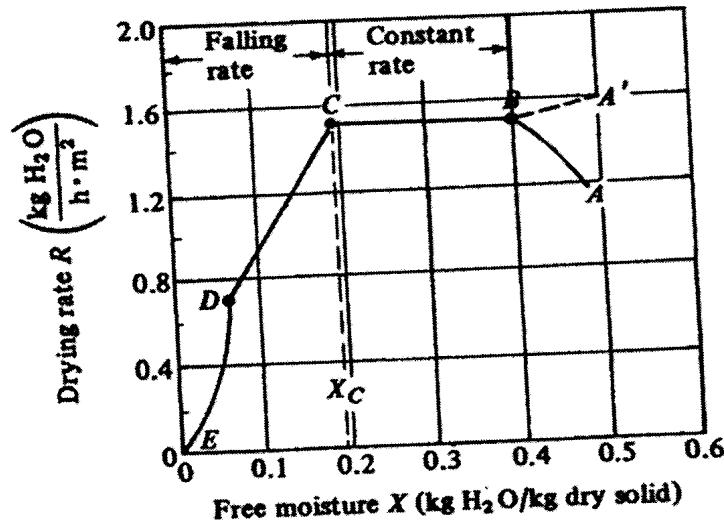


Figure 2

- 3.1. (10 points) Calculate the time for drying if it is assumed that the falling rate period is proportional to the free moisture content.
- 3.2. (4 points) Determine initial percentage of moisture in solid (dry basis) if equilibrium moisture content is 0.02.

4. (15 points)

A solution of MgSO_4 containing 43 g of solid per 100 g of water is cooled to 45°F in a vacuum crystallizer. During cooling, 12.53 kg of water evaporates (100 kg feed basis). The volume of liquid in the crystallizer is 7.7 m^3 and the nucleation rate is $2.7 \times 10^9 \text{ nuclei/m}^3$. How much solution must be fed to produce 900 kg of crystals?

5. (3 points) กฎนาระบุข้อต่อไปนี้ ถูก (✓) หรือ ผิด (✗)

- 5.1. การอปแห่งในช่วงอัตราลดลงจะเกิดขึ้นเมื่อปริมาณความชื้นลดลง
ต่ำกว่าปริมาณความชื้นวิกฤต
- 5.2. เครื่องอปแห่งชนิดลมร้อนใช้การถ่ายเทความร้อนด้วยการนำความ
ร้อนเป็นหลัก
- 5.3. ปริมาณความชื้นวิกฤต เป็นจุดที่อัตราการอปแห่งเปลี่ยนแปลงจาก
อัตราคงที่ไปเป็นอัตราลดลง