

ชื่อ..... รหัส.....

**PRINCE OF SONGKLA UNIVERSITY**

**FACULTY OF ENGINEERING**

**Final Examination : Semester I**

**Academic year : 2009**

**Date : 3 October, 2009**

**Time : 13.30 – 16.30**

**Subject : 231-201 Material and Energy Balances**

**Room : ห้องเรียน**

**รายละเอียดการทำข้อสอบ**

1. ห้ามนำข้อสอบบางส่วนหรือทั้งหมดออกจากห้องสอบ
2. สามารถนำหนังสือหรือเอกสารทุกชนิดเข้าห้องสอบได้
3. ใช้ดินสอหรือปากกาในการทำข้อสอบได้
4. ข้อสอบมีทั้งหมด 6 ข้อ มีจำนวนทั้งหมด 7 หน้า
5. อนุญาตให้ทำข้อสอบด้านหลังกระดาษคำตอบแต่ละข้อได้
6. กรอกชื่อและรหัสนักศึกษาด้านหน้าข้อสอบและในข้อสอบทุกหน้าของกระดาษ

ข้อที่	คะแนนเต็ม	คะแนนที่ได้
1	15	
2	15	
3	25	
4	15	
5	30	
6	20	
รวม	120	

อ.จันทิมา ชั้งสิริพร  
ผู้ออกข้อสอบ

ชื่อ.....รหัส.....

1. อากาศ 10 mol บรรจุอยู่ในภาชนะที่อุณหภูมิ  $80^{\circ}\text{C}$  และความดัน 755 mmHg มีความชื้นในอากาศเป็น 0.15 mole  $\text{H}_2\text{O}/\text{mol Air}$  จงหา (15 คะแนน)
  - ก. จงคำนวณหาความชื้นสัมพัทธ์และบอกรสถานะของอากาศในขณะนี้
  - ข. เมื่อลดอุณหภูมิของอากาศลงที่ความดันคงที่ จงหาอุณหภูมิของอากาศที่ทำให้น้ำเริ่มควบแน่นเป็นหยดน้ำ
  - ค. เมื่อลดอุณหภูมิของอากาศจนเป็น  $40^{\circ}\text{C}$  จงหาสถานะของอากาศและความชื้นโดยไม่ลดของน้ำในอากาศ

ชื่อ.....รหัส.....

2. ต้องการให้ความร้อนแก่กระแสงอากาศ (wet air) ที่มีอัตราการไหลด 10 kg/h ที่  $50^{\circ}\text{C}$  และ 30% RH ให้มี อุณหภูมิเพิ่มขึ้นเป็น  $64^{\circ}\text{C}$  ที่ความดันคงที่ 1 atm (15 คบ.เมตร)

งหา ก. อัตราการไหลดของอากาศแห้งเข้าสู่ระบบนี้

ข. ค่าความชื้นสัมพัทธ์ (RH) และ Moisture content ของอากาศร้อนที่ทางออกของระบบ

ค. อัตราการให้ความร้อนที่ป้อนให้แก่กระแสงอากาศนี้

ชื่อ.....รหัส.....

3. กระแสแก๊สเสียจากการเผาไหม้ (flue gas) ที่อัตราการไหล 200 mol/h,  $700^{\circ}\text{C}$  และ 5 bar มีส่วนประกอบ เชิงโมล คือ คาร์บอนอนอนออกไซด์ ( $\text{CO}$ ) 25% และคาร์บอนไดออกไซด์ ( $\text{CO}_2$ ) 75% กระแสแก๊สถูกดึง ความร้อนออกด้วยเครื่องแปลงเปลี่ยนความร้อน (heat exchanger) ก่อนปล่อยทิ้งสู่ภายนอกเพื่อนำความร้อน มาใช้ในการผลิตไอน้ำร้อนบخارยิ่งที่  $300^{\circ}\text{C}$  20 bar และทำให้กระแสแก๊สเสียที่ทางออกมีอุณหภูมิลดลงเป็น  $400^{\circ}\text{C}$  (25 คะแนน)

จงหา ก. วิเคราะห์ Flowchart ของกระบวนการนี้

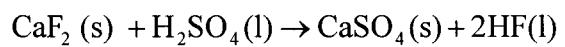
ข. อัตราการตีงความร้อนออกจากการกระแสแก๊สเสียใน Heat exchanger

ค. หากใช้ไอน้ำอิ่มตัวที่  $210^{\circ}\text{C}$  ป้อนเข้ารับความร้อนจากการกระแสแก๊สเสียเพื่อผลิตเป็นไอน้ำร้อนบخارยิ่ง  $300^{\circ}\text{C}$  20 bar จะต้องป้อนกระแสไอน้ำอิ่มตัวนี้เข้าเครื่องแปลงเปลี่ยนความร้อนที่อัตราการไหลเท่าไร

ชื่อ..... รหัส.....

4. จงหาค่าตอบของโจทย์ย่ออยู่ต่อไปนี้ (15 คะแนน)

ก. จงหาค่าความร้อนของปฏิกิริยามาตรฐาน ( $\Delta H_{25}$ ) ของปฏิกิริยา



ข. จงหา Heat of formation ของสารละลายน้ำไฮโดรคลอริก (HCl) ความเข้มข้น 5 mol  $\text{H}_2\text{O}/1 \text{ mol acid}$

ชื่อ..... รหัส.....

5. การเผาไหม้มีเทน ( $\text{CH}_4$ ) ตามปฏิกริยาการเผาไหม้  $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$  สารป้อนของกระบวนการประกอบด้วยกระแสแก๊สมีเทนบริสุทธิ์ 150 mol/h 100°C และกระแสอากาศป้อน 60% Excess มีอุณหภูมิ 200°C ความชื้น 8.5% โดยไม่และมีองค์ประกอบเชิงโมลในรูป Wet basis คือ  $\text{O}_2$  20%,  $\text{N}_2$  71.5% และน้ำ พนว่า percentage conversion ของสาร limiting reactant เป็น 70% (30 คะแนน)

จงหา ก) เขียน Flow chart ของกระบวนการนี้

ข) องค์ประกอบเชิงโมลของกระแสผลิต (Extend of reaction)

ค) ปริมาณความร้อนที่ได้จากการเผา  $\text{CH}_4$  เมื่อกระแสแก๊สที่ออกมานานาไปมีอุณหภูมิ 900 °C

ชื่อ..... รหัส.....

6. ต้องการผลิตแอมโมเนียที่มีความบริสุทธิ์ 95% ด้วยการนำไออกซ์เจนของ  $\text{NH}_3\text{-H}_2\text{O}$  ที่มีความเข้มข้นของแอมโมเนีย 60% ความดัน 200 psia และมีอัตราการไหล 250 lb/h ผ่านเข้าเครื่องแยก (separator column) ที่ความคันคงที่ (20 องศา)

งหา ก. เขียน Flow chart และลงกระบวนการ

- ข. ได้ผลผลิตแอมโมเนียบริสุทธิ์ 95% ที่มีอัตราการไหลเป็นเท่าไร  
ค. ต้องมีการดึงความร้อนออกหรือให้ความร้อนแก่ระบบด้วยอัตราเท่าไร