

**มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์**  
**คณะวิศวกรรมศาสตร์**

การสอบปลายภาค

ประจำปีการศึกษา: 1/2550

วันที่: 3 ตุลาคม 2550

เวลา: 9.00-12.00 น.

วิชา: 230-212 Thermodynamics I

ห้องสอบ: R 300

- ข้อสอบมีทั้งหมด 7 ข้อ ต้องทำทุกข้อ โดยแต่ละข้ออาจมีคะแนนไม่เท่ากัน
- ให้นักศึกษาทำข้อสอบในข้อสอบ โดยเขียนชื่อรหัสประจำตัว ที่มุมขวาบนของข้อสอบทุกหน้า หากเนื้อที่ที่เตรียมไว้ด้านหน้าไม่เพียงพอ อาจใช้ด้านหลังของข้อนั้นๆ ทำข้อสอบได้
- ห้ามนำข้อสอบ ทั้งหมด หรือบางส่วน ออกนอกห้องสอบ
- อนุญาตให้นำกระดาษโน้ต A4 1 แผ่น เฉพาะลายมือตนเองเท่านั้น
- อนุญาตให้นำตารางเทอร์โมไดนามิกส์ และเครื่องคำนวณ เข้าห้องสอบได้
- ห้ามหยิบยืม หนังสือ เอกสาร เครื่องคำนวณ หรืออุปกรณ์อื่นๆ ซึ่งกันและกัน
- อนุญาตให้นักศึกษาใช้ดินสอทำข้อสอบได้

| เฉพาะผู้ตรวจข้อสอบ |           |          |
|--------------------|-----------|----------|
| ข้อ                | คะแนนเต็ม | ได้คะแนน |
| 1                  | 20        |          |
| 2                  | 35        |          |
| 3                  | 30        |          |
| 4                  | 30        |          |
| 5                  | 20        |          |
| 6                  | 20        |          |
| 7                  | 25        |          |
| รวม                | 180       |          |

**ขอให้โชคดี ในการทำข้อสอบ**



ผศ.ดร. ชญานูช แสงวิเชียร (Section 01)

ผศ.ดร. กุลชนาฐ ประเสริฐสิทธิ์ (Section 02)

ผศ.ดร. สุภวรรณ ภูริระวณิชกุล (Section 03)

ผู้ออกข้อสอบ

25 กันยายน 2550

**ทูลจรรยาบรรณในการสอบ โทษขั้นต่ำคือปรับตกในวิชานั้น**

**และพักการเรียน 1 ภาคการศึกษา**

**ข้อสอบมีทั้งหมด 10 หน้า (รวมปก) โปรดตรวจความเรียบร้อยก่อนลงมือทำ**

1) (20 คะแนน) ใอน้ำความดัน 10 kPa อุณหภูมิ 150 °C ไหลผ่านกังหันด้วยความเร็ว 50 m/s และความเร็วที่ทางออกเป็น 600 m/min หากกังหันดังกล่าวสามารถรักษาอุณหภูมิของสารที่ทางออกให้เท่ากับอุณหภูมิที่ทางเข้าได้โดยมีการถ่ายเทความร้อนสู่สิ่งแวดล้อมคิดเป็น 0.05 kJ/kg ของใอน้ำป้อนเข้า จงคำนวณหาความดันที่ทางออกถ้าหากกังหันให้งานออกมา 5 kJ/kg ของใอน้ำป้อนเข้า

2) จงทำข้อย่อยต่อไปนี้

2.1) (20 คะแนน) ป้อนความร้อนเครื่องหนึ่งถูกนำมาใช้ป้อนความร้อนจากอากาศภายนอกห้องซึ่งมีอุณหภูมิ  $2^{\circ}\text{C}$  เข้าสู่ห้องซึ่งมีอุณหภูมิ  $27^{\circ}\text{C}$  ถ้าหากความร้อนถ่ายโอนสู่แหล่งอุณหภูมิสูง ( $Q_H$ ) คิดเป็น 10 kW และสัมประสิทธิ์ป้อนสมรรถนะของป้อนความร้อนคิดเป็น 1.2 จงคำนวณหา

ก. สัมประสิทธิ์ป้อนสมรรถนะของคาร์โนต์

ข. งานที่ต้องให้แก่ป้อนความร้อนตัวนี้มากกว่าหรือน้อยกว่าในกรณีของป้อนความร้อนคาร์โนต์เท่าไร

ค. ป้อนตัวนี้สามารถทำงานได้จริงหรือไม่เพราะอะไร

2.2) (15 คะแนน) กลจักรความร้อนแบบคาร์โนต์รับความร้อน 200 kJ จากแหล่งความร้อนอุณหภูมิสูงที่  $300^{\circ}\text{C}$  และปล่อยความร้อนสู่แหล่งความร้อนอุณหภูมิต่ำที่  $20^{\circ}\text{C}$  จงคำนวณหา

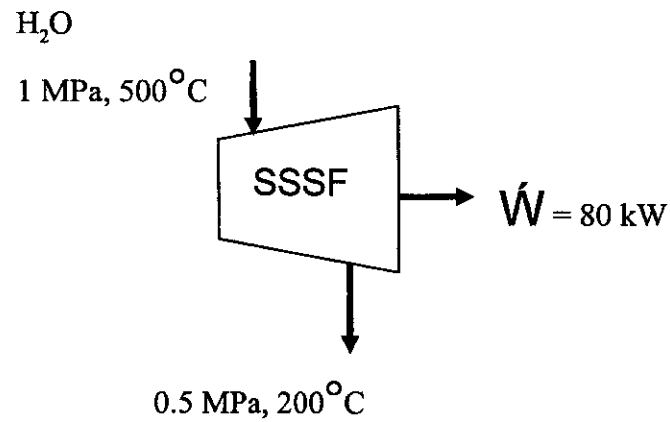
ก. ประสิทธิภาพและงานสำหรับกลจักรคาร์โนต์ดังกล่าว

ข. ถ้าหากมีกลจักรความร้อนอีกตัวหนึ่งซึ่งมีประสิทธิภาพเป็น 85% ของประสิทธิภาพกลจักรแบบคาร์โนต์ กลจักรความร้อนตัวนี้สามารถให้งานได้เท่าไร

3) (30 คะแนน) ถังใบหนึ่งมีปริมาตรคงที่  $2.5 \text{ m}^3$  บรรจุแอมโมเนียอัดไว้ที่  $50^\circ\text{C}$  ที่สภาวะเริ่มต้นนี้พบว่ามีของเหลว 30% โดยปริมาตร เปิดวาล์วแล้วปล่อยไอแอมโมเนียออกทางด้านบนของถังจนกระทั่งอุณหภูมิภายในถังลดลงเป็น  $20^\circ\text{C}$  สมมติว่ามีเฉพาะไอเท่านั้นที่ไหลออกไป ทั้งนี้จะหุ้มฉนวนโดยรอบถัง และไม่คิดการเปลี่ยนแปลงของพลังงานจลน์และพลังงานศักย์ จงคำนวณหามวลของแอมโมเนียที่ไหลออกจากถัง

- 4) (30 คะแนน) กำหนดให้ก๊าซ  $\text{CO}_2$  ในกระบอกสูบถูกอัดตัวภายใต้กระบวนการแบบเอนทาลปีเอนทาลปีผันกลับได้ โดยปริมาตรเริ่มต้นของลูกสูบเป็น 100 L ความดัน 300 kPa และมีอุณหภูมิ 800 K จงหาอุณหภูมิสุดท้ายของ  $\text{CO}_2$  และงานตลอดกระบวนการ เมื่อความดันสุดท้ายเท่ากับ 2 MPa โดยพิจารณาเป็นกรณีย่อยดังนี้
- ก) เมื่อค่าความจุความร้อนจำเพาะคงที่
  - ข) เมื่อค่าความจุความร้อนจำเพาะไม่คงที่ (ใช้ Table A.11)

5) (20 คะแนน) อาศัยหลักการเพิ่มขึ้นของเอนโทรปี  $\left(\frac{dS_{net}}{dt}\right)$  พิจารณาว่าการทำงานของกังหันดังต่อไปนี้ว่าสามารถเกิดขึ้นได้จริงหรือไม่ กำหนดให้อัตราการไหลของไอน้ำเท่ากับ 0.3 kg/s และอุณหภูมิบรรยากาศเท่ากับ 25°C



6) (20 คะแนน) ใช้น้ำสถานะไออิ่มตัวความดัน 1 MPa ไหลผ่านคอมเพรสเซอร์และไหลออกจากคอมเพรสเซอร์ด้วยความดัน 4 MPa จงคำนวณหางานที่ต้องให้แก่คอมเพรสเซอร์และอุณหภูมิตรงทางออกและคอมเพรสเซอร์มีประสิทธิภาพไอเซนโทรปิกเท่ากับ 82%



7) (25 คะแนน) สารทำงานเป็นไอน้ำร้อนยวดยิ่งไหลเข้าระบบความดัน 0.6 MPa อุณหภูมิ 450°C และไหลออกจากระบบด้วยความดัน 0.2 MPa อุณหภูมิ 150°C โดยเกิดการแลกเปลี่ยนความร้อนกับอากาศที่ไหลสวนทางกัน ซึ่งความดันและอุณหภูมิของอากาศแวดล้อมที่ไหลเข้าระบบเท่ากับ 0.1 MPa 25°C ตามลำดับ จากนั้นอากาศไหลออกด้วยความดันคงที่ สุดท้ายอากาศมีอุณหภูมิเพิ่มขึ้นเป็น 150°C จงคำนวณหา Availability ต่อหน่วยมวล ของไอน้ำและอากาศตรงทางเข้าและทางออกของระบบ



กำหนดสิ่งแวดล้อมมีความดัน 0.1 MPa อุณหภูมิ 25°C