

**Faculty of Engineering**  
**Prince of Songkla University**

**Final Examination Paper: Semester I****Academic year: 2009****Date: September 29<sup>th</sup>, 2009****Time: 9.00 – 12.00****Subject: 230-212 Thermodynamics I****Room: R300/หัวหุ่นยนต์****คำสั่ง**

- ❖ ห้ามนำข้อสอบบางส่วนหรือทั้งหมดออกจากห้องสอบ
- ❖ ห้ามนำหนังสือหรือเอกสารใดๆ ที่นอกเหนือจากที่อนุญาตเข้าห้องสอบ
- ❖ ห้ามหยิบยืมเอกสารใดๆ และพูดคุยกับนักศึกษาอื่นขณะทำข้อสอบ

**อนุญาต**

- ❖ กระดาษโน้ตขนาด A4 1 แผ่น ที่จดด้วยลายมือตัวเอง และตารางเทอร์โมไดนามิกส์เข้าห้องสอบได้
- ❖ นำเครื่องคิดเลขทุกรุ่นเข้าห้องสอบได้
- ❖ ใช้ดินสอทำข้อสอบได้และหากกระดาษไม่พอให้เขียนหน้าหลังได้

**สำหรับนักศึกษา**

ชื่อ ..... ตอน.....รหัส .....

ข้อ	1	2	3	4	5	6	7	รวม
คะแนนเต็ม	20	15	15	30	30	20	25	155
ทำได้								

**ทูลริตในการสอบ โทษขั้นต่ำคือปรับตกในวิชานั้น และพักการเรียน 1 ภาคการศึกษา**

ข้อสอบมีทั้งหมด 7 ข้อ 8 หน้า (รวมปก) โปรดดูความเรียบร้อยก่อนลงมือทำ

ผศ.ดร. ชญานูช แสงวิเชียร

รศ.ดร. สุภวรรณ ภูริระวณิชย์กุล

ดร. สนิหนานู จงคง

ผู้ออกข้อสอบ

**ข้อ 1 (20 คะแนน)** สารทำความเย็น R-134a เป็นของเหลวอิ่มตัว ที่ความดัน 700 kPa เกิดการขยายตัวในวาล์ว  
ทรอตติง จนกระทั่งความดันลดลงเป็น 160 kPa จากข้อมูลที่กำหนด จงคำนวณหา

- 1.1) อุณหภูมิที่ลดลงในระหว่างกระบวนการ
- 1.2) ปริมาตรจำเพาะของสารที่ทางออก
- 1.3) สัมประสิทธิ์จูล-ทอมสัน

ข้อ 2 (15 คะแนน) กลจักรความร้อนแบบคาร์โนต์มีประสิทธิภาพ 70% ทำงานระหว่างแหล่งรับความร้อนที่มีอุณหภูมิสูง 1000 K และแหล่งพลังงานอุณหภูมิต่ำ ถ้ากลจักรความร้อนนี้ถ่ายโอนความร้อนสู่แหล่งอุณหภูมิต่ำด้วยอัตรา 240 kJ/min จงคำนวณหา

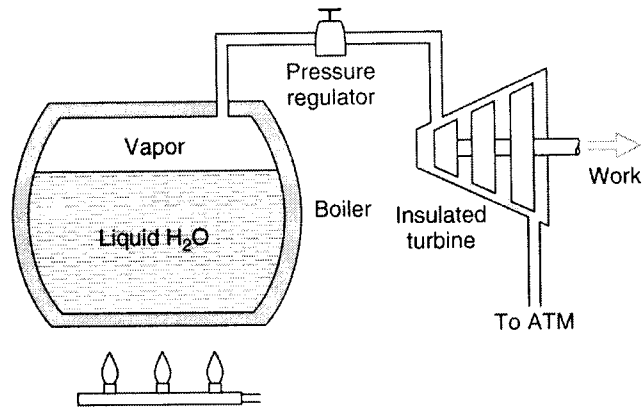
2.1) กำลังที่ออกจากกลจักรความร้อนนี้

2.2) สัมประสิทธิ์สมรรถนะของเครื่องทำความเย็น ( $COP_R$ ) ที่ดำเนินการภายใต้วัฏจักรเดียวกันนี้

ข้อ 3 (15 คะแนน) ป้อนความร้อนถูกใช้ในการให้ความอบอุ่นแก่บ้านในช่วงฤดูหนาว บ้านถูกรักษาให้มีอุณหภูมิ  $24^{\circ}\text{C}$  ตลอดเวลา เมื่ออุณหภูมิของนอกร้านลดลงเหลือ  $-5^{\circ}\text{C}$  ความร้อนจะสูญเสียออกจากบ้านด้วยอัตรา  $80,000\text{ kJ/h}$  จงคำนวณหากำลังต่ำสุดที่ต้องป้อนให้กับป้อนความร้อน พร้อมทั้งอธิบายเปรียบเทียบการให้ความอบอุ่นแก่บ้านด้วยป้อนความร้อนตัวนี้กับการใช้หลอดความร้อน

ข้อ 4 (30 คะแนน) บอยเลอร์ขนาด 100 ลิตร บรรจุน้ำเหลวอิ่มตัวที่ความดัน 100 kPa ดังรูป (สมมติให้ปริมาณไอน้ำจำนวนน้อยมากเมื่อเทียบกับปริมาณของเหลว) ให้ความร้อนแก่บอยเลอร์เพื่อผลิตไอน้ำอิ่มตัวความดัน 700 kPa ส่งเข้ากังหัน โดยวาล์วควบคุมความดันจะไม่เปิดจนกว่าความดันในบอยเลอร์มีค่าเป็น 700 kPa ไอน้ำออกจากกังหันสู่บรรยากาศที่สถานะไอน้ำอิ่มตัว ความดัน 100 kPa จะหยุดให้ความร้อนแก่บอยเลอร์เมื่อไม่มีน้ำเหลวเหลืออยู่ จงคำนวณหา

- 4.1) ความร้อนทั้งหมดที่ให้แก่บอยเลอร์ และ
- 4.2) งานทั้งหมดที่กังหันผลิตออกมาได้



ข้อ 5 (30 คะแนน) กระบอกสูบบรรจุน้ำ 2 กิโลกรัม ที่ความดัน 5 MPa และมีอุณหภูมิ 100 °C ความร้อนจากแหล่งความร้อนอุณหภูมิสูง 700 °C ถูกถ่ายโอนให้แก่ น้ำในกระบอกสูบจนกระทั่งน้ำมีอุณหภูมิสูงถึง 700°C จงคำนวณหา

- 5.1) งานที่เกิดขึ้น
- 5.2) ความร้อนที่ถูกถ่ายโอน
- 5.3) ปริมาณเอนโทรปีที่เกิดขึ้นในระบบ ( $S_{gen}$ )

ข้อ 6 (20 คะแนน) อากาศที่ความดัน 300 kPa อุณหภูมิ 350 K ปริมาตร 0.5 m<sup>3</sup> บรรจุอยู่ในกระบอกสูบพร้อมลูกสูบ ทำการให้ความร้อนแก่อากาศ จนสภาวะสุดท้ายมีความดัน 600 kPa อุณหภูมิ 450 K จงคำนวณหาการเปลี่ยนแปลงเอนโทรปี เมื่อพิจารณา

6.1) ค่าความจุความร้อนมีค่าแปรตามอุณหภูมิ และกำหนดให้อ้างอิงกับสภาวะมาตรฐาน 25°C ความดัน 0.1 MPa

6.2) ค่าความจุความร้อนมีค่าคงตัว โดยกำหนด สมการความจุความร้อนดังนี้

$$C_{p0} = 1.2013 + 0.02609 \times 10^{-2} T + 0.03540 \times 10^{-5} T^2 \quad (\text{เมื่อ } T \text{ คืออุณหภูมิในหน่วย K})$$

พร้อมทั้งหาร้อยละความแตกต่างเมื่อเทียบกับข้อ 6.1

ข้อ 7 (25 คะแนน) ก๊าซฮีเลียมที่ความดัน 100 kPa อุณหภูมิ 30°C ไหลเข้าสู่เครื่องอัดตัวหนึ่งด้วยความเร็ว 145 m/s ออกจากเครื่องอัดด้วยความดัน 400 kPa อุณหภูมิ 65°C ความเร็ว 65 m/s จงคำนวณหา

7.1) กำลังงานจริงเมื่อมีการสูญเสียความร้อนจากระบบเท่ากับ 20% ของกำลังงานที่ใส่เข้าไป

7.2) ประสิทธิภาพแอดิแบติกของเครื่องอัด ( $\eta_{\text{adiabatic compressor}}$ ) เมื่อระบบเกิดกระบวนการแบบผันกลับได้