

มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์

คณะวิศวกรรมศาสตร์

การสอบปลายภาค ประจำภาคการศึกษาที่ 1

ประจำปีการศึกษา 2557

วันที่ 15 ธันวาคม 2557

เวลา 13:30 – 16:30

วิชา 237-203 THERMODYNAMICS OF MATERIALS

ห้อง หัวหุ่น

คำสั่ง

- ข้อสอบมีทั้งหมด 5 ข้อ ให้ทำทุกข้อ
- ห้ามน้ำเอกสารใดๆ เข้าห้องสอบ
- สามารถใช้เครื่องคิดเลข และ ดินสอได้
- กำหนดให้ $R=8.3145 \text{ J/mol K}$

$$= 82.058 \text{ cm}^3 \text{ atm/mol K}$$

รศ.ดร..สุธรรม นิยมวัฒ

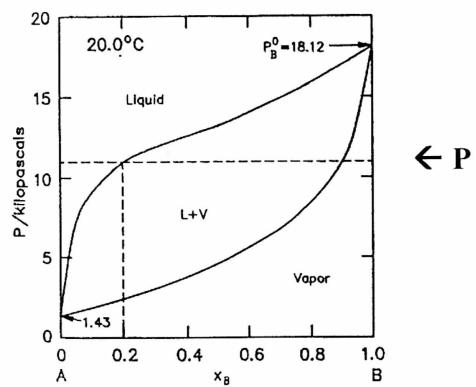
ผู้ออกข้อสอบ

ข้อ	คะแนนเต็ม	คะแนน
1	10	
2	10	
3	10	
4	10	
5	10	
คะแนนรวม	50	

ชื่อ-สกุล.....

รหัส.....

1) [10] จากแผนภาพสมดุลภาชนะที่กำหนดให้ จงคำนวณหาค่า a_A , a_B , γ_A และ γ_B ที่ $P = 11 \text{ kPa}$



2) [10] พิจารณาระบบของเหลวอัลลอยด์ Mn-Ni ที่ $T = 1743$ K กำหนดให้

$$G^E \approx -43,200 x_1 x_2 \text{ J/mol (} T \text{ คงที่)}$$

$$H^E = -11,075 \text{ ที่ } x_2 = 0.5$$

$$h_1 = -8,000 x_2^2 - 48,400 x_2^3 \text{ สำหรับ Mn (J/mol)}$$

$$h_2 = -80,600 x_1^2 + 48,400 x_1^3 \text{ สำหรับ Ni (J/mol)}$$

ถ้าระบบที่พิจารณาเป็น Regular Solution จะแสดง S^E , s_i , g_i ในรูปฟังก์ชันของ x_1 , x_2 และคำนวณค่า s_1 ที่ $x_2 = 0.5$

3) [10] กำหนดให้ ค่าความดัน ไอของสังกะสีเหลว (Liquid Zinc) แปรผันตามอุณหภูมิ ดังนี้

$$\ln P(\text{atm}) = -(15246/T) - 1.255 \ln T + 21.79$$

จงคำนวณหาค่าความร้อนที่ต้องการในการระเหยสังกะสีเหลว 1 mole (ΔH_{Vap}) และค่าความร้อนในการหลอมเหลวสังกะสี 1 mole (ΔH_{Fus}) ที่จุดสามเหลี่ยม $T = 708 \text{ K}$

ถ้าค่าความร้อนที่ต้องการในการระเหยสังกะสี แปรผันตามอุณหภูมิ ดังนี้

$$\Delta H_{\text{Sub}} = 131160 - 6.277T \quad \text{J/mole}$$

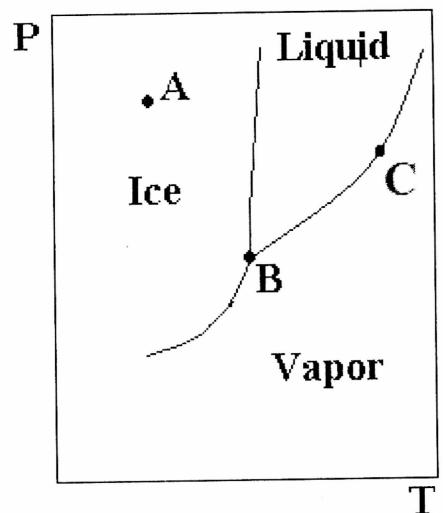
4) [10] จงพิสูจน์ว่าการเปลี่ยนแปลงค่า a_i และ γ_i ตามองค์ประกอบในสารละลายสองสารคือ

$$x_1 d\ln \gamma_1 + x_2 d\ln \gamma_2 = 0$$

จากสมการ กิบส์-ดูแมกนัม

$$x_1 d\ln a_1 + x_2 d\ln a_2 = 0 \quad : \text{ที่ } T, P \text{ คงที่}$$

5) (ก) [5] จงคำนวณหาค่าดัชนีความอิสระ (Degree of Freedom) ที่จุด A, B และ C ของน้ำ (H_2O)
ดังแสดงในรูปแผนภาพเฟส



5) (ข) [5] จากรูปที่กำหนด เส้นโค้ง G คือค่าพลังงานกินบ้ำของระบบ ที่เปรียบเทียบตัวถูก
ละลาย จะระบุค่า G^o_1 , G^o_2 , \bar{G}_1 และ \bar{G}_2 ลงในรูป เมื่อกำหนดให้ ตัวถูกละลาย x_2 มีค่า E

