



PRINCE OF SONGKLA UNIVERSITY-ACULTY OF ENGINEERING

Final Examination : Semester 2

Academic : Year 2009

Date : 16 February 2010

Time : 09.00-12.00

Subject : 237-321 Chemical Metallurgy

Room : R300

ชื่อ-นามสกุล รหัสนักศึกษา ต่อนเรียนที่

หมายเหตุ

1. ข้อสอบมีทั้งหมด 8 ข้อ ในระยะเวลาคำ答น 13 หน้า
2. ห้ามการหินบีมสิ่งใด ๆ ทั้งสิ้น จากผู้อื่น ๆ เว้นแต่ผู้คุมสอบจะหินบีมให้
3. ห้ามน้ำส่วนใดส่วนหนึ่งของข้อสอบออกจากห้องสอบ
4. ผู้ที่ประสงค์จะออกจากห้องสอบก่อนหมดเวลาสอบ แต่ต้องไม่น้อยกว่า 30 นาที
ให้ยกมือขออนุญาตจากผู้คุมสอบก่อนจะลุกจากที่นั่ง
5. เมื่อหมดเวลาสอบ ผู้เข้าสอบต้องหยุดการเรียนได้ ทั้งสิ้น
6. ผู้ที่ปฏิบัติเข้าข่ายทุจริตในการสอบ ตามประกาศคณะกรรมการคณบดี
มีโทษ คือ ปรับตกในรายวิชาที่ทุจริต และพักการเรียน 1 ภาคการศึกษา
7. ให้นักศึกษาสามารถนำสิ่งใดๆไปนี้เข้าห้องสอบได้

- | | |
|---|---|
| <input type="checkbox"/> ตำรา | <input type="checkbox"/> หนังสือ |
| <input checked="" type="checkbox"/> เครื่องคิดเลข | <input type="checkbox"/> กระดาษ A4 แผ่น |
| <input type="checkbox"/> พจนานุกรม | |
| <input checked="" type="checkbox"/> อื่น ๆ ..Short Note ขนาด A4 จำนวน 3 แผ่น เอกสารที่เป็นลายมือเขียนเท่านั้น | |

8. ให้ทำข้อสอบโดยใช้

- | | |
|--------------------------------|---|
| <input type="checkbox"/> ดินสอ | <input checked="" type="checkbox"/> ปากกา |
|--------------------------------|---|

ผู้ออกข้อสอบ *ดร. พชร บุญมา*

นักศึกษารับทราบ ลงชื่อ

คณะวิศวกรรมศาสตร์

มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์

การสอบปลายภาค ประจำการศึกษาที่ 2

ปีการศึกษา 2552

วันศุกร์ที่ 16 กุมภาพันธ์ พ.ศ. 2553

เวลา : 9.00 – 12.00 น.

วิชา : 237-321 Chemical Metallurgy

ห้อง : R300

คำสั่ง

1. ทำทุกข้อ
2. อนุญาตให้เครื่องคิดเลขเข้าห้องสอบได้
3. อนุญาตให้นำ Short Note ขนาดกระดาษ A4 จำนวน 3 แผ่น เฉพาะที่เป็นลายมือเขียนเท่านั้น

ทุจริตในการสอบโถยขั้นต่ำ คือ ปรับตกในรายวิชาที่ทุจริต และพักการเรียน 1 ภาคการศึกษา

ชื่อ _____ รหัส _____

ข้อ	คะแนนเต็ม	คะแนนที่ได้
1	20	
2	8	
3	20	
4	8	
5	15	
6	20	
7	12	
8	10	
รวม	113	

รศ.ดร.พิษณุ บุญนาวา
ผู้ออกข้อสอบ

ชื่อ _____ รหัส _____

1. อธิบายสั้น ๆ (ข้อละ 2 คะแนน)

1.1 AOD Convertor

1.2 Non-oxidation acid leaching

1.3 ถ่านコーค์ (Coke) ในเตา Blast furnace ทำหน้าที่อะไร

1.4 เขียนเงื่อนไขสำคัญเกี่ยวกับ Slag ในการคำนวณ Mass balance ของเตา Blast furnace

1.5 Ligand คืออะไร

1.6 Boudouard reaction

1.7 Tuyere reaction ในเตา Blast furnace

1.8 ในการคำนวณสำหรับ Blast furnace นี้ จะต้องใช้ค่าโดยประมาณของ Heat lost จากเตาใน การคำนวณด้วย เพราะเหตุใด และใช้ค่าประมาณเท่าใด

ชื่อ _____ รหัส _____

1.9 Reducing agent ที่ใช้ในการถลุงแร่ออกไซด์มีอะไรบ้าง

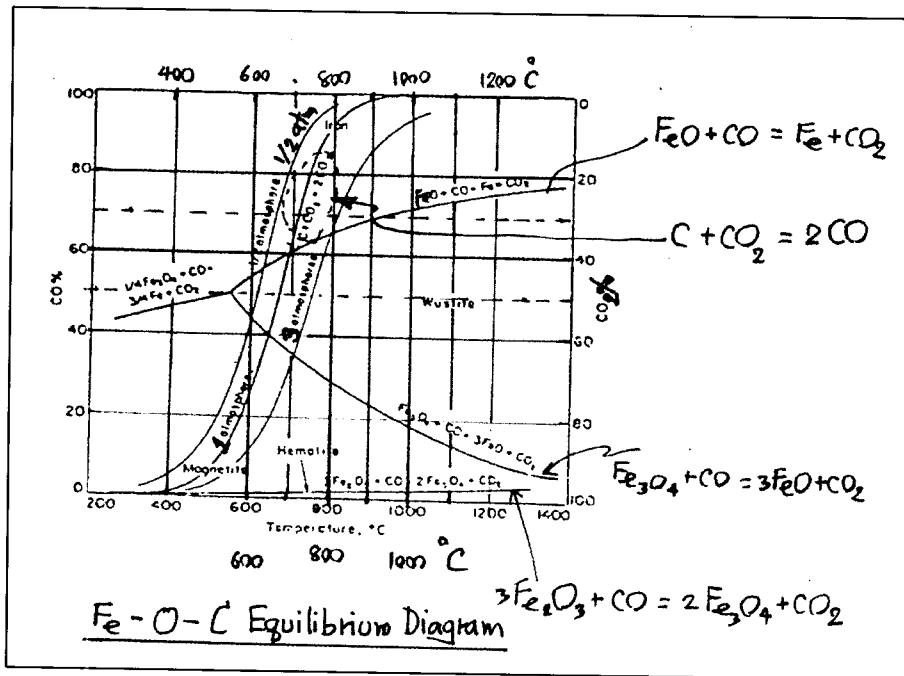
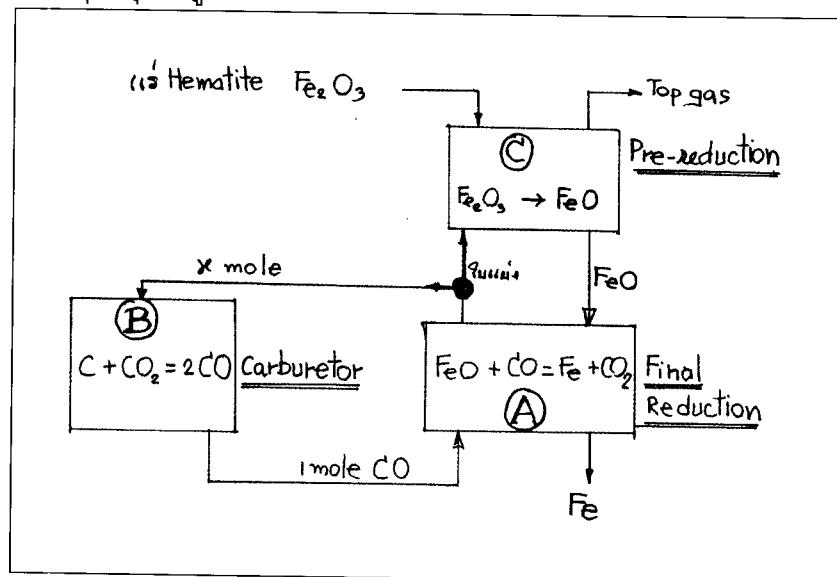
1.10 ปฏิกิริยา สำหรับตัวรับอิเลคตรอนที่สำคัญในการละลายแร่ (Leaching) ที่สำคัญ มีอะไรบ้าง
(บอกมาอย่างน้อย 2 ปฏิกิริยา)

2. จงคำนวณค่า Equilibrium constant สำหรับปฏิกิริยาต่อไปนี้ (8 คะแนน)



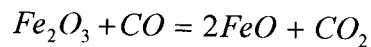
3. ในการถลุงแร่เหล็กแบบ Direct reduction ด้วย เตาตั้ง (Shaft furnace) ตามวิธีของ Wiberg Process เนี่ยนแตกเป็นไดอะแกรมอย่างง่ายได้ตามภาพ

หากถลุงที่อุณหภูมิ 950°C จะคำนวณต่อไปนี้



3.1 ปริมาณแก๊สจาก Final reduction stage ที่ต้องถูก Recycle เข้าไป Carburetor (χ)

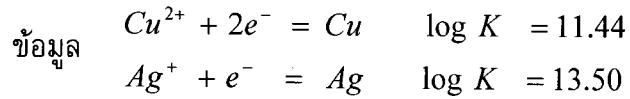
3.2 แก๊สที่เหลือเข้ากระบวนการ Prerduction จะยังมี CO เพียงพอสำหรับการ Reduce และเหล็กให้ได้ Wustite (FeO) หรือไม่ (ตามสมการ)



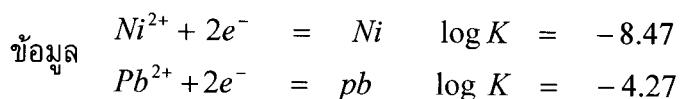
ชื่อ _____ รหัส _____

4. ในกระบวนการ Elector refining (selective cathode prepress) เพื่อกำจัดมลพิษออกจากแท่งโลหะนั้น จงบอกค่า Cell potential (Eh) ที่ใช้ในการกำจัดมลพิษหนึ่งออกจากแท่งโลหะหนึ่งต่อไปนี้
(ข้อละ 8 คะแนน)

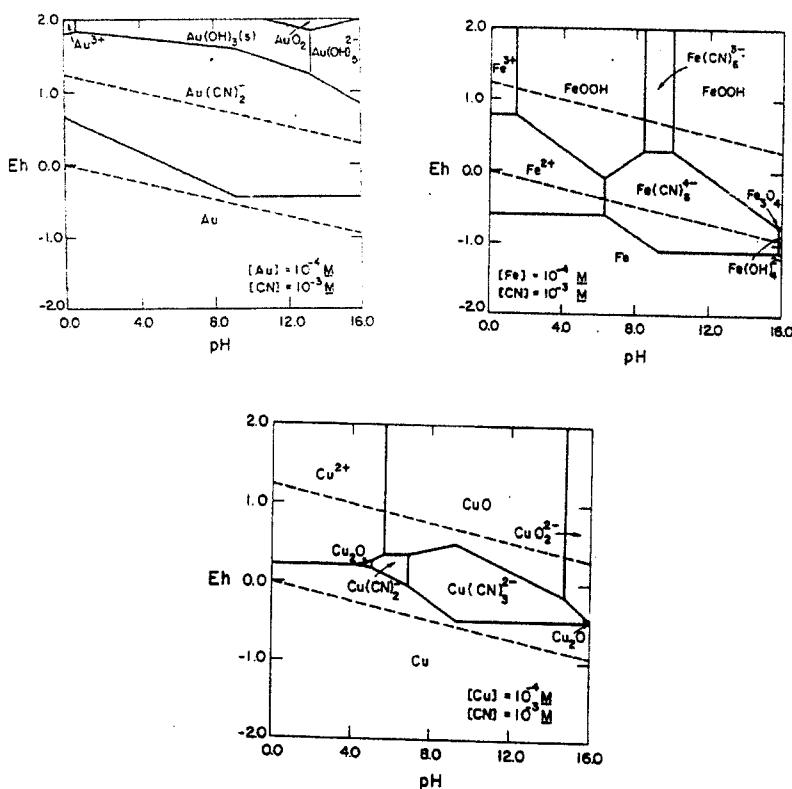
ก. กำจัดทองแดงออกจากแท่งโลหะเงิน



ข. กำจัดニเกิลและตะกั่วออกจากแท่งโลหะทองแดง



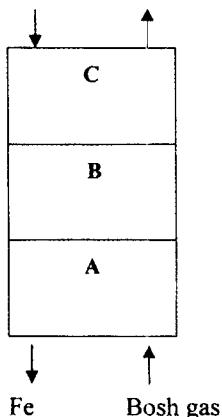
5. จากความรู้ด้าน Hydrometallurgy และ Stability diagram ที่ให้ จงออกแบบกระบวนการ Cyanidation สำหรับแยกโลหะทองคำ และโลหะทองแดงออกจากเชื้อปักรน์ อิเลคทรอนิก (ขยะอุตสาหกรรม) ที่ทองคำ ทองแดงและเหล็กผังปนอยู่ในแผ่นพลาสติก อธิบายเป็นขั้นตอนดังเด่นเริ่มต้นจนได้โลหะทองคำและทองแดง (15 คะแนน)



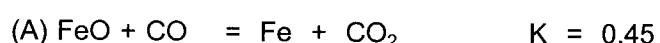
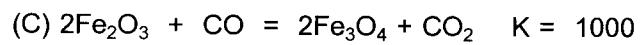
ที่มา: Osseo-Asare, K. et al. 1984

6. การคำนวณ mass balance ใน Iron blast furnace

Fe_2O_3 Top gas



สมการเคมี และ Equilibrium constant ของแต่ละโซน ที่เกี่ยวข้อง



จงคำนวณ Mass balance เนพะ Zone A โดยใช้อากาศที่พ่นเข้าเตา (Bosh) เกิน 10% (Excess air) เขียนวิธีการคำนวณให้ครบและชัดเจน (**20 คะแนน**)

ชื่อ _____ รหัส _____

7. การละลายน้ำ (Leaching) มีประเภทใดบ้างของมิยาเป็นข้อ ๆ พร้อมยกตัวอย่างน้ำ และ Eh-pH diagram ประกอบ (**12 คะแนน**)

ชื่อ _____ รหัส _____

8. จงเขียน Flow chart และอธิบายกระบวนการผลิต Stainless steel ที่มีการกำจัดคาร์บอน (Decarburization) ด้วยมาโดyle ละเอียด (10 คะแนน)