

มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์
คณะวิศวกรรมศาสตร์

การสอบกลางภาค ประจำภาคการศึกษาที่ 1

ปีการศึกษา 2548

สอบวันที่ 3 สิงหาคม 2548

เวลา 09.00-12.00

วิชา 223-251 Chemistry for Environmental Engineering

ห้องสอบ R 200

คำชี้แจง

1. ข้อสอบมีทั้งหมด 3 ข้อ จำนวน 11 หน้า คะแนนรวม 100 คะแนน

(คะแนนสูงสุด 25 คะแนน)

2. ให้ทำข้อสอบทุกข้อโดยทำในที่ว่างที่เว้นไว้ให้เท่านั้น
3. อนุญาตให้นำเครื่องคิดเลข เข้าห้องสอบได้
4. ไม่อนุญาตให้เปิด เอกสาร หนังสือ หรือ ตำราใด ๆ ระหว่างการสอบ
5. ห้ามหยิบหรือยืมสิ่งของใด ๆ ของผู้อื่นในห้องสอบ

ชื่อ-สกุล..... รหัสนักศึกษา.....

ข้อที่	คะแนนเต็ม	คะแนนที่ได้
1	20	
2	40	
3	40	
รวม	<u>100</u>	

Element	Atomic Weight	Element	Atomic Weight
H	1.0	Ca	40.0
S	32.0	C	12.0
O	16.0		
Ag	107.88		
N	14.0		
Na	23.0		
Cl	35.5		

ดร. พรทิพย์ ศรีแดง: ผู้ออกข้อสอบ
ทุจริตในการสอบ โงะขั้นต่ำ คือ ปรับตกในรายวิชานั้น
และพักการเรียน 1 ภาคการศึกษา

1. จงให้ความหมาย/อธิบายคำสำคัญในรายวิชานี้/ตอบคำถาม ให้ถูกต้อง
(รวม 20 คะแนน)

- Standard Methods (2 คะแนน) คือ
.....
.....
- ppm (1 คะแนน) คือ
- Equivalent weight (1 คะแนน) คือ.....
- Standard Deviation (SD) (1.5 คะแนน) คือ.....
- % Recovery (2 คะแนน) คือ.....
.....
.....
- Accuracy and Precision (2 คะแนน) คือ.....
.....
.....
- Significant figures (2 คะแนน) คือ
- Calibrated Glassware (1.5 คะแนน) คือ.....
.....
- A.R. Grade (2 คะแนน) คือ.....
.....
- Primary standard solution (1.5 คะแนน) คือ.....
.....
- EPA (1.5 คะแนน) คือ.....
.....
- Water cycle (2 คะแนน) คือ.....
.....
.....

2. จงตอบคำถามต่อไปนี้ให้ถูกต้อง (40 คะแนน)

2.1 บัญหา-งานด้านวิศวกรรมสิ่งแวดล้อมต้องอาศัยการระบุชั้นระดับของบัญหาด้วยการใช้ข้อมูลเชิงปริมาณของการวิเคราะห์ทางเคมีในด้านอย่างจากแหล่งต่างๆ ให้นักศึกษาอภิปริการที่ใช้ในการวิเคราะห์ด้านอย่าง ว่าแบ่งออกเป็นกี่วิธี อะไรบ้าง พร้อมยกตัวอย่างประกอบด้วย (5 คะแนน)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

2.2 ในการวิเคราะห์ด้านอย่างภายในห้องปฏิบัติการ อาจเกิดข้อผิดพลาดของผลการทดลอง-วิเคราะห์ ซึ่งสามารถสรุปสาเหตุ-ที่มาของความผิดพลาดได้เป็นกี่ข้อหลัก อะไรบ้าง (5 คะแนน)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

2.3 คุณภาพน้ำกลันที่ใช้ในห้องปฏิบัติการวิเคราะห์ แบ่งออกได้เป็นกีประเกท-ชนิด อะไรบ้าง ทั้งนี้มีตัวแปรคุณภาพน้ำได้ที่สำคัญในการกำหนดคุณภาพ-ระดับของน้ำกลันที่ผลิตขึ้น และ การผลิตน้ำกลันให้มีคุณภาพตามวัตถุประสงค์ของการใช้จะขึ้นกับระดับการใช้กระบวนการต่างๆในการเตรียมคุณภาพน้ำกลัน จงยกตัวอย่างกระบวนการเตรียมคุณภาพน้ำดินก่อนผลิตน้ำกลันที่นิยมใช้ว่ามีอะไรบ้าง

(8 คะแนน)

2.4 การวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ-น้ำเสีย มีหลักของการเตรียม Standard solution สำหรับการวิเคราะห์ให้มีความเข้มข้นหรือกำลังของ Standard solution อย่างไร และ คำนวณความเข้มข้นของ Standard solution ต่างๆ ต่อไปนี้เพื่อใช้สำหรับการวิเคราะห์ที่กำหนดให้ถูกต้อง (8 คะแนน)

- จงเตรียมความเข้มข้นของ กรดซัลฟูริก สำหรับการวิเคราะห์ฯ แอมโมเนีย ในโตรเจน และ สภาพความเป็นด่างในน้ำ
 - จงเตรียมความเข้มข้นของ สารละลายเงินในเตรียมมาตรฐาน สำหรับวิเคราะห์ปริมาณคลอไรด์ ในน้ำ และ วิเคราะห์โซเดียมคลอไรด์
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-

2.5 ดัชนีชี้วัด-ตัวแปรคุณภาพน้ำ สามารถแบ่งออกได้กี่ด้าน อะไรบ้าง (7 คะแนน)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

2.6 การวัดกำลังความสกปรกในน้ำ-น้ำเสียเพื่อบอกปริมาณความเข้มข้นของสารอินทรีย์ที่ปนเปื้อน มักจะวิเคราะห์พารามิเตอร์ตัวใด ในขณะที่ถ้าต้องการรู้ปริมาณความเข้มข้นของสารอนินทรีย์-เกลือแร่ ต่างๆ ของแข็งละลายในน้ำ มักจะวิเคราะห์พารามิเตอร์ตัวใด พารามิเตอร์ชี้วัดดังที่กล่าวมานี้จัดอยู่ใน กลุ่มใดของประเภทดัชนีคุณภาพน้ำเชิงคุณภาพ (7 คะแนน)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

3. เรื่องของตัวแปรคุณภาพน้ำ หลักการวิเคราะห์ ความสำคัญ และ การนำผล
วิเคราะห์เพื่อประยุกต์ใช้ในงานวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม (40 คะแนน)

3.1 Turbidity คือ อะไร มีความสัมพันธ์กันอย่างไรกับ Color ในน้ำ และ พารามิเตอร์ทั้งสองมีสาเหตุ
และแหล่งที่มาจากการสังเคราะห์ (6 คะแนน)

3.2 ในระบบการผลิตน้ำประปา นักวิเคราะห์คุณภาพน้ำดินก่อนเข้าโรงประปา น้ำภายใน และ น้ำที่ออกจากการขันตอนต่างๆ ของกระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำของระบบประปาจนสุดท้ายได้เป็นน้ำประปาน้ำคุณภาพตามมาตรฐานของการประปานครหลวง-ภูมิภาค พารามิเตอร์ใดมักจะต้องวิเคราะห์อย่างสม่ำเสมอ เพื่อควบคุมกระบวนการผลิตให้ได้คุณภาพน้ำตามมาตรฐาน และบอกความสำคัญของพารามิเตอร์ดังกล่าวที่มีต่อขั้นตอนการผลิตน้ำประปา (7 คะแนน)

3.3 จงบอก วิธีการวิเคราะห์ที่นิยมใช้สำหรับการวิเคราะห์ ค่ากรด-ด่าง, ความเต็ม, สภาพการนำไฟฟ้า และ พารามิเตอร์ทั่วสามัญมักจะวิเคราะห์ในตัวอย่างน้ำประเภทใด มีวัตถุประสงค์เพื่อนำผลวิเคราะห์ไปใช้เพื่ออะไร (5 คะแนน)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

3.4 ความเป็นกรดและความเป็นด่าง มักจะพนอญร่วมกันในน้ำตามธรรมชาติที่ค่า pH ในช่วงใดและเกิดเนื่องจากความสัมพันธ์ระหว่างสารประกอบใดในน้ำ จงเขียนสมการความสัมพันธ์ประกอบมาด้วย (5 คะแนน)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

3.5 ความเป็นกรด และ ความเป็นด่างในน้ำสามารถแบ่งออกได้เป็นกี่ชนิด ไฮอนดิเคเตอร์และตัวไนเตรนที่ได้สำหรับการวิเคราะห์ และ รายงานผลการวิเคราะห์ในหน่วยใด (5 คะแนน)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

3.6 ตัวอย่างน้ำที่ถูกเก็บมาเพื่อวิเคราะห์ค่าความเป็นกรด และ ความเป็นด่าง จะเป็นตัวอย่างประเภทใด/จากแหล่งใด และ มีวัตถุประสงค์เพื่ออะไร (5 คะแนน)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

3.7 จงเขียน ลำดับขั้นตอนการวิเคราะห์ ความเป็นด่าง และ ความเป็นกรดในน้ำ淡化ที่มีค่า pH 5.0 และ แสดงสูตรการคำนวนผลวิเคราะห์ ทั้งนี้ให้บอกรายละเอียดว่าตัวอย่างน้ำดังกล่าวมีความเป็นกรด และ ความเป็นด่าง จากอะไร เพราะเหตุได้ (7 คะแนน)

ขอให้โชคดี....