

**มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์**  
**คณะวิศวกรรมศาสตร์**

การปลายภาค ประจำภาคการศึกษาที่ 1

ปีการศึกษา 2549

สอบวันที่ 6 ตุลาคม 2549

เวลา 09.00-12.00

วิชา 223-251 Chemistry for Environmental Engineering

ห้องสอบ A 205

**คำชี้แจง**

1. ข้อสอบมีทั้งหมด 3 ข้อ จำนวน 10 หน้า คะแนนรวม 100 คะแนน

(คะแนนสูงสุด 25 คะแนน)

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

ชื่อ-สกุล..... รหัสนักศึกษา.....

ข้อที่	คะแนนเต็ม	คะแนนที่ได้
1	15	
2	15	
3	70	
รวม	<b>100</b>	

ผศ.ดร. พรทิพย์ ศรีແดวง

ผู้ออกข้อสอบ

**กฎ칙ในการสอบ โถชั้นต่ำ คือ ปรับตกในรายวิชานั้น  
และพักการเรียน 1 ภาคการศึกษา**

1. จงให้ความหมาย/อธิบายคำสำคัญในรายวิชานี้/ตอบคำถาม ให้ถูกต้อง  
( ข้อละ 1.5 คะแนน รวม 15 คะแนน)

- SVI  
คือ .....  
.....
- Soft water  
คือ .....  
.....
- Nitrification stage คือ .....  
.....
- Open Reflux method คือ .....  
.....
- Total Volatile Solids คือ .....  
.....
- Oxygen fixation ทำเพื่อ .....  
.....  
.....
- Chemical oxidizing agent ได้แก่ .....  
.....
- Ultimate BOD คือ .....  
.....
- TKN คือ .....  
.....
- Chlorination คือ .....  
.....

2. เรื่องของ การเก็บตัวอย่าง ความสำคัญ และหลักการวิเคราะห์ตัวอย่าง น้ำ-น้ำเสีย (15 คะแนน)

- 2-1 (10 คะแนน) จงบอกการเตรียมการต่าง ๆ (พอสังเขป) เพื่อเข้าไปเก็บตัวอย่างน้ำเสียจำนวน/ตำแหน่งจุดเก็บและพารามิเตอร์ที่ต้องวิเคราะห์ในตัวอย่างน้ำเสียจากระบบบำบัดน้ำเสียของโรงงานอุตสาหกรรมแปรรูปอาหารทะเล โดยมีวัตถุประสงค์เพื่อต้องการศึกษาหาประสิทธิภาพของระบบบำบัดน้ำเสียที่ใช้งานอยู่

2-2 (5 คะแนน) การใช้ “Potable devices” และ/หรือ “Test kits” มีความเป็นไปได้สำหรับเพื่อการวิเคราะห์พารามิเตอร์ใดบ้างในด้วอย่างน้ำ-น้ำเสียที่เก็บในภาชนะ

3. เรื่องของ ตัวแปรคุณภาพน้ำ-น้ำเสีย ความสำคัญและการนำผลวิเคราะห์เพื่อประยุกต์ใช้ในงานวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม (70 คะแนน)

3-1 **(10 คะแนน)** จงเดิมประเภทของของแข็งต่างๆ (โดยใช้เป็นตัวย่อ เช่น ตัวอย่างที่ให้ไว้ทางข้ามือของรูปภาพ) ที่ขาดหายไปในช่องว่างของรูปข้างล่างนี้ ให้ถูกต้อง พร้อมนบอกว่าการวิเคราะห์ปริมาณของแข็งในน้ำ-น้ำเสียโดยทั่วไปแล้วเป็นการวิเคราะห์โดยใช้หลักการอะไร

---

---

---

---

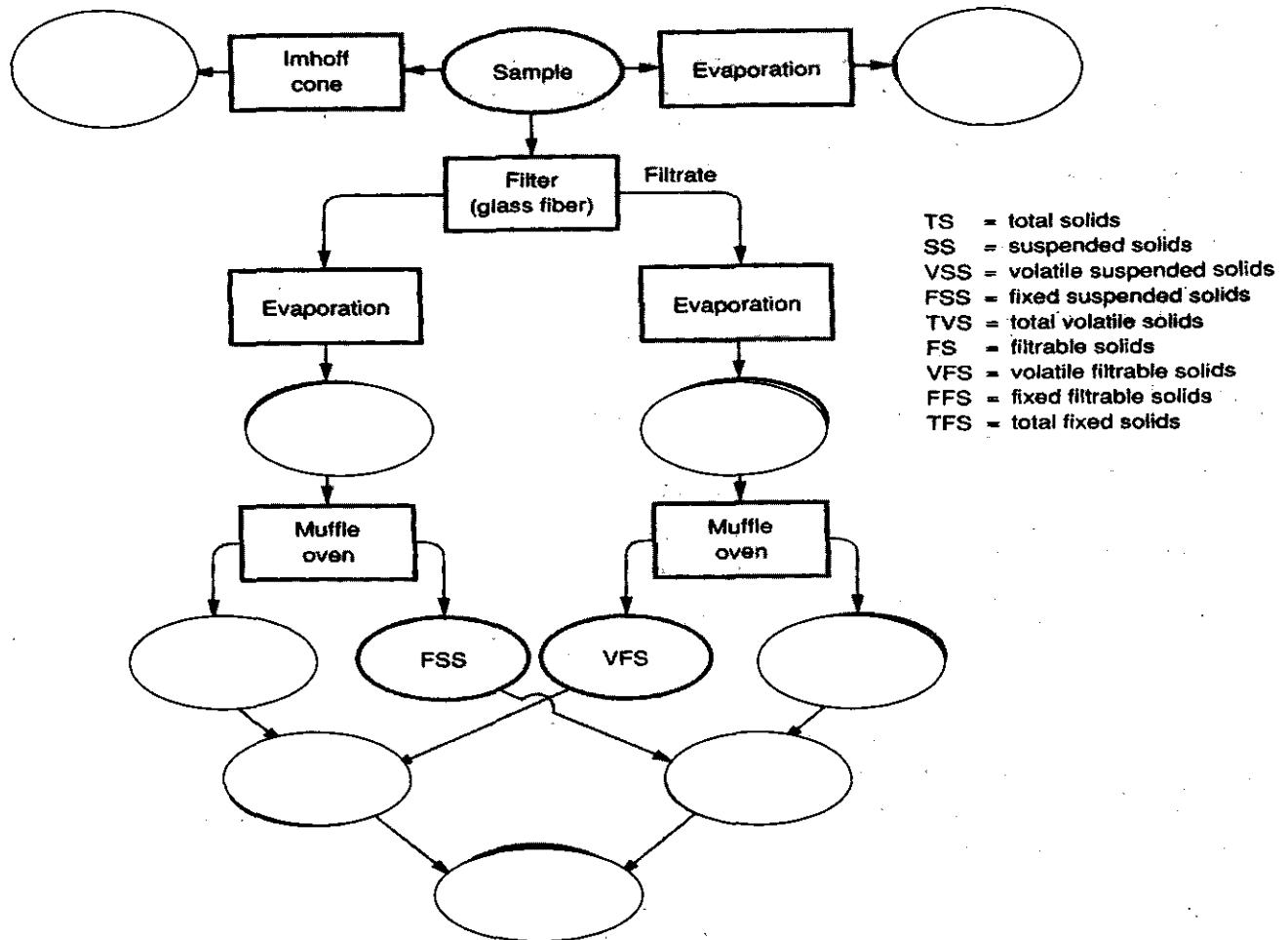
---

---

---

---

---



**แผนภาพแสดงความสัมพันธ์ของการวิเคราะห์ทางของเงินประเทกต่างๆในตัวอย่างน้ำ**

- 3-2 **(8 คะแนน)** จงบอกความสัมพันธ์ระหว่างค่าของอัตราเจนละลายในน้ำ กับ ค่า บีโอดี มาให้ถูกต้อง และในการวิเคราะห์หากค่า บีโอดี เพิ่มสูงๆ ได้จึงกำหนดเป็น บีโอดี 5 วัน จงอธิบายให้ถูกต้อง

เลขประจำตัว.....

3-3 (5 คะแนน) จงสรุปความสำคัญของการนำผลวิเคราะห์ค่า DO BOD<sub>5</sub> และ COD ไปประยุกต์ใช้ในงานวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม

3-4 (7 คะแนน) จงบอกสาเหตุและที่มาของความกรดด่างในน้ำ ประเภทของความกรดด่างและ  
ความสัมพันธ์ระหว่างความกรดด่างกับค่าความเป็นด่าง (Alkalinity) นาให้ถูกต้อง

3-5 (15 คะแนน) จงแสดงวัฏจักรของสารประกอบในต่อเนื่องในธรรมชาติ มาให้ถูกต้องพร้อมแสดงความสัมพันธ์ของการเปลี่ยนแปลงไปของชนิดสารประกอบในต่อเนื่องในแหล่งน้ำกับเวลา และเขียนสมการแสดงปฏิกิริยา Nitrification และ Denitrification พร้อมอธิบายผลของในต่อเนื่องในรูปใบเตตต์คณภาพแหล่งน้ำ

เลขประจำตัว.....

- 3-6 (10 คะแนน) จงบอกหลักการของการวิเคราะห์ไข้มัน&น้ำมัน และสรุปวิธีการวิเคราะห์ด้วยวิธีสกัดซอกเลต (Soxhlet extraction method) พร้อมบอกความสำคัญของพารามิเตอร์นี้ในงานวิศวกรรมสิ่งแวดล้อมมาอย่างน้อย 3 ข้อ

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

- 3-7 **(5 คะแนน)** การวิเคราะห์ เหล็กและแมงกานีส มักจะกำหนดให้วิเคราะห์ในตัวอย่างน้ำประภากด เพราะเหตุใด และจงบอกรายละเอียดต่อไปนี้

- 3-8 (5 คะแนน) ค่าอัตราส่วนของพารามิเตอร์ใด ที่ต้องควบคุมให้เหมาะสมสำหรับการบำบัดน้ำเสียด้วยวิธีทางชีวภาพแบบใช้ออกซิเจน เพื่อระเหตุใด และค่าอัตราส่วนดังกล่าวควรมีค่าเป็นเท่าไร

- 3-9 (5 คะแนน) หลักการวิเคราะห์หาปริมาณฟอฟอรัส/ฟอสเฟตในน้ำ-น้ำเสียต้องมีขั้นตอนสำคัญในการทำให้ฟอฟอรัสซึ่งมีอยู่หลายรูปอนุพันธ์เปลี่ยนไปอยู่ในรูปอนุพันธ์ใด และพารามิเตอร์นี้มีความสำคัญอย่างไรต่องานด้านวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม