

## บทที่ 4

### แผนการทดลองและการวิจัย

การทดลองทั้งหมดกระทำที่ห้องปฏิบัติการ ของภาควิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม คณะ  
วิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

#### 4.1 แผนการทดลอง

เนื่องจากต้องการศึกษาผลของความเข้มข้น ซีโอดี ที่เข้าระบบต่อการกำจัดฟอสฟอรัส  
ในกระบวนการแอกติเวตเตดสลัดจ์แบบแอนแอโรบิก-แอโรบิก (Effect of influent COD  
concentration on phosphorus removal in the anaerobic - aerobic  
activated sludge process) ดังนั้นจึงจำเป็นต้องควบคุมพารามิเตอร์ต่าง ๆ ของกระบวนการ  
พารามิเตอร์ที่ควบคุมให้คงที่ คือ ความเข้มข้นของฟอสฟอรัสในน้ำเสียสังเคราะห์ที่ป้อนเข้าสู่  
ระบบ ซึ่งตลอดการทดลองนี้ใช้ค่าความเข้มข้นฟอสฟอรัสเท่ากับ 10 มก./ลิตร พารามิเตอร์ที่  
เปลี่ยนแปลงคือ ความเข้มข้น ซีโอดี ที่เข้าระบบ (Influent COD concentration) ซึ่งมี  
3 ค่า คือ 200, 400 และ 600 มก./ลิตร การทดลองทั้งหมดได้กำหนดค่าพารามิเตอร์ที่ใช้  
ควบคุมการทำงาน ดังแสดงรายละเอียดไว้ในตารางที่ 4.1

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 4.1 แผนการทดลอง

พารามิเตอร์	การทดลองที่		
	1	2	3
1. Influent COD (mg/l)	200	400	600
2. Influent flow rate (l/day)	24	24	24
3. Return Sludge flow rate (l/day)	36	36	36
4. Solids retention time (day)	6	6	6
5. Hydraulic retention time (hrs)			
5.1 Anaerobic tank 1	1	1	1
5.2 Anaerobic tank 2	1	1	1
5.3 Aerobic tank	6	6	6
6. Phosphorus concentration (mg/l)	10	10	10

#### 4.2 การเตรียมน้ำเสียสังเคราะห์

เพื่อความสะดวกในการจัดเตรียมน้ำเสีย และสามารถควบคุมความเข้มข้นของน้ำเสียได้ง่าย จึงใช้น้ำเสียสังเคราะห์ที่ประกอบด้วย ผงชูรส (monosodium glutamate), กรดอะซิติก (acetic acid), เปปโตน (peptone), ผงยีสต์สกัด (yeast extract) และแร่ธาตุต่าง ๆ ที่จำเป็นต่อการดำรงชีวิตของจุลินทรีย์ สูตรสำหรับการเตรียมน้ำเสียสังเคราะห์ที่มีความเข้มข้น ซีไอดี เท่ากับ 400 มก./ลิตร แสดงในตารางที่ 4.2 สำหรับน้ำเสียสังเคราะห์ที่มีความเข้มข้นซีไอดี เท่ากับ 200 และ 600 มก./ลิตร เตรียมได้โดยลดและเพิ่มปริมาณของผงชูรสและกรดอะซิติกตามอัตราส่วน

ตารางที่ 4.2 ส่วนประกอบของน้ำเสียสังเคราะห์

ส่วนประกอบ	ความเข้มข้น
1. Monosodium glutamate (MSG)	217 mg/l
2. Acetic acid	0.2 ml/l
3. Peptone	1 mg/l
4. Yeast extract	1 mg/l
5. $\text{KH}_2\text{PO}_4$	44 mg/l
6. $(\text{NH}_4)_2 \text{SO}_4$	93 mg/l
7. $\text{MgSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$	108 mg/l
8. $\text{CaCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	20 mg/l
9. NaCl	15 mg/l

4.3 เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง

เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลองมีดังนี้

4.3.1 ถังเก็บน้ำเสียสังเคราะห์

ถังเก็บน้ำเสียสังเคราะห์เป็นถังพลาสติกขนาดจ 50 ลิตร ถังนี้สามารถบรรจุน้ำเสียสังเคราะห์ได้ครั้งละ 2 วัน และจะทำความสะอาดก่อนนำมาใช้ในการเตรียมน้ำเสียสังเคราะห์ครั้งต่อไป

4.3.2 เครื่องสูบน้ำเสียเข้าระบบและเครื่องสูบทะกอนกลับ

น้ำเสียสังเคราะห์จะถูกสูบน้ำเข้าระบบแบบต่อเนื่องโดยจะเข้าไปสู่ถังแอนแอโรบิกที่ 1 (Anaerobic tank 1) และผสมกับตะกอนที่สูบกลับมาจากถังตกตะกอน

(Sedimentation tank) แบบต่อเนื่องเช่นกัน เครื่องสูบล้างสองที่ใช้ เป็นเครื่องสูบล้างแบบรีดสาย (Peristaltic pump) ซึ่งสามารถปรับอัตราการไหลได้ผลิตโดยบริษัท Watson-Marlow

#### 4.3.3 ถังแอนแอโรบิก 1 และ 2

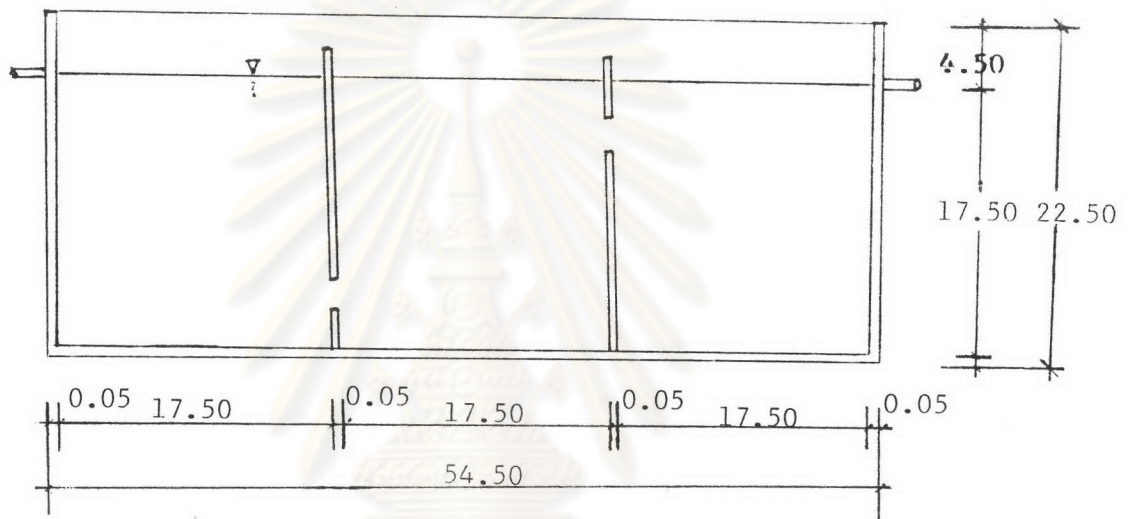
ถังแอนแอโรบิก 1 และ 2 เป็นขวดแก้วรูปกรวย (Conical flask) ขนาด 3.0 ลิตร พร้อมทั้งมีแท่งแม่เหล็ก (Magnetic bar) ขนาด 7 ซม. และเครื่องกวนแม่เหล็ก (Magnetic stirrer) ดังแสดงไว้ในรูปที่ 4.1



รูปที่ 4.1 ถังแอนแอโรบิก

#### 4.3.4 ถังแอโรบิก

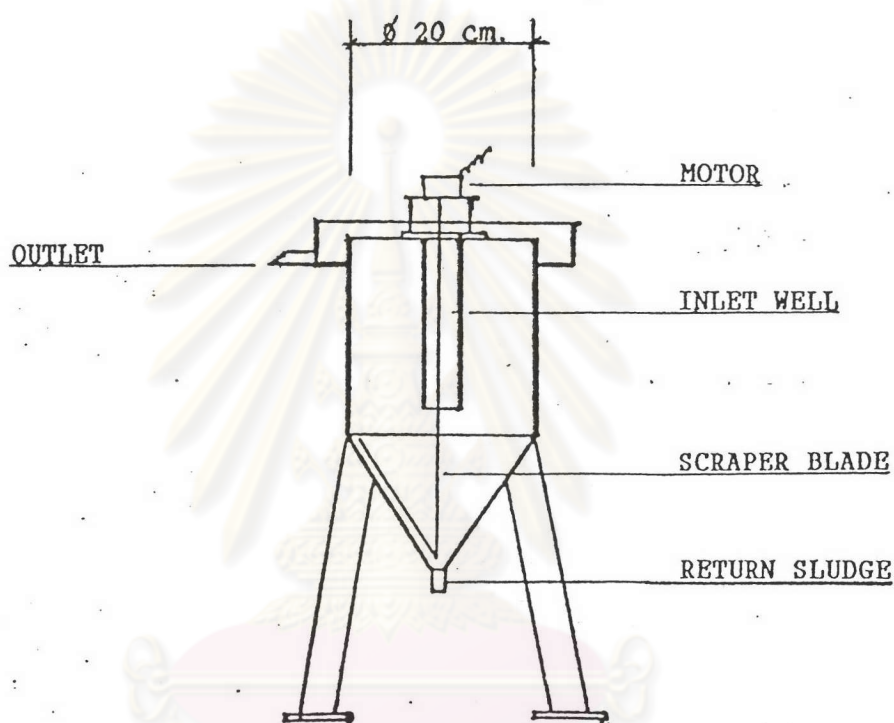
ถังแอโรบิกทำด้วยแผ่นอาร์คริลิกใส มีขนาด 17.5 ซม. x 54.5 ซม. x 22.5 ซม. ปริมาตรใช้งาน 15 ลิตร โดยในถังจะมีแผ่นกั้น (Baffle) 2 แผ่น เพื่อแบ่งถังออกเป็น 3 ส่วนทั้งนี้เป็นการป้องกันการไหลลัดวงจร (Short circuit) ระบบเติมอากาศให้แก่ถังแอโรบิก จะเป็นแบบเดียวกับที่ใช้ในตู้เลี้ยงปลาทั่วไป คือมีหัวทรายสำหรับกระจายฟองอากาศ จากเครื่องปั๊มลม (Air pump) ดังแสดงไว้ในรูปที่ 4.2



รูปที่ 4.2 ถังแอโรบิก

#### 4.3.5 ถังตกตะกอน

ถังตกตะกอนทำด้วยแผ่นอาร์คริลิกใส รูปทรงกระบอก ซึ่งมีด้านล่างเป็นรูปกรวย ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 20 ซม. มีปริมาตรความจุ 7 ลิตร พร้อมติดตั้งเครื่องกวาดตะกอนที่ก้นถัง หมุนด้วยความเร็ว 2 รอบต่อนาที ด้านล่างมีท่อสำหรับสูบน้ำกลับ ด้านบนมีรางรับน้ำส่วนที่ใส ที่งอกจากระบบ ดังแสดงในรูปที่ 4.3



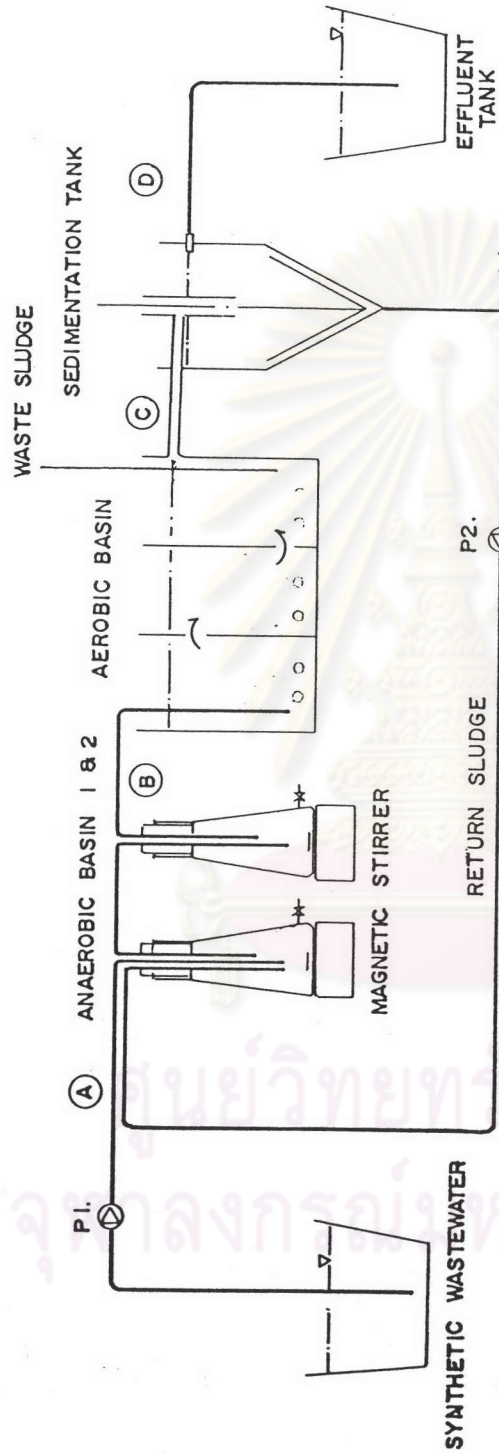
รูปที่ 4.3 ถังตกตะกอน

#### 4.3.6 ท่อเข้าและท่อออก

ท่อเข้าและท่อออก ของแต่ละถังใช้สายยางซิลิโคน (Silicone pipe) ซึ่งสะดวกในการดูแลรักษา และไม่ชำรุดง่าย

#### 4.4 การติดตั้งเครื่องมือและหลักการทำงาน

4.4.1 การติดตั้งเครื่องมือ และหลักการทำงานของกระบวนการแอกติเวตเตดสลัดจ์ แบบแอนแอโรบิก-แอโรบิก แสดงในรูปที่ 4.4 โดยมีขั้นตอนการทำงานดังนี้



รูปที่ 4.4 Flow Diagram ของระบบที่ใช้ในการวิจัย

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

1) เครื่องสูบน้ำเสีย P1 สูบน้ำเสียส่งเคราะห์ จากถังเก็บน้ำเสียส่งเข้าถังแอนแอโรบิก 1 อีกส่วนหนึ่ง เครื่องสูบตะกอน P2 สูบตะกอนกลับจากถังตกตะกอน ส่งเข้ามายังถังแอนแอโรบิก 1 เช่นกัน ทั้งสองส่วนจะผสมกันมีเวลากักเก็บประมาณ 1 ชั่วโมง

2) น้ำที่ผ่านออกจากถังแอนแอโรบิก 1 แล้วจะไหลไปยังถังแอนแอโรบิก 2 ซึ่งมีเวลากักเก็บประมาณ 1 ชั่วโมงเช่นกัน

3) น้ำจะออกจากถังแอนแอโรบิก 2 ที่จุด B และส่งไปเข้าถังแอนแอโรบิกซึ่งมี 3 ส่วนและมีเวลากักเก็บประมาณ 6 ชั่วโมง

4) น้ำออกจากถังแอนแอโรบิกที่จุด C ส่งไปเข้าถังตกตะกอน น้ำในส่วนบนของถังตกตะกอนจะไหลเข้ารางรับน้ำรอบๆ ขอบถังและไหลออกจากระบบที่จุด D

#### 4.5 การเก็บตัวอย่างและการวิเคราะห์

##### 4.5.1 การเก็บตัวอย่างน้ำ

ตัวอย่างน้ำที่นำมาวิเคราะห์ จะเก็บจากระบบ 4 ตัวอย่างตามตำแหน่งต่าง ๆ ดังนี้

1) น้ำเสียส่งเคราะห์จากถังเก็บน้ำเสีย กำหนดเป็นจุด A

2) น้ำที่ออกจากถังแอนแอโรบิก 2 กำหนดเป็นจุด B

3) น้ำที่ออกจากถังแอนแอโรบิก กำหนดเป็นจุด C

4) น้ำที่ออกจากส่วนบนของถังตกตะกอน กำหนดเป็นจุด D

ตัวอย่างน้ำที่เก็บแต่ละจุดมีปริมาตรประมาณ 200 มล. และจะนำมาวิเคราะห์หาปริมาณค่าตัวแปรต่าง ๆ ดังแสดงรายละเอียดและความถี่ไว้ในตารางที่ 4.3



ตารางที่ 4.3 ตัวแปรและความถี่ในการวิเคราะห์

ตัวแปร	ตำแหน่งการเก็บตัวอย่าง				ความถี่
	A	B	C	D	
Total-P	*	-	*	*	2-3 ครั้ง/สัปดาห์
Ortho-P	*	*	*	*	"
COD	*	*	*	*	"
MLSS	-	-	*	-	"
MLVSS	-	-	*	-	"
pH	*	*	*	-	"
DO	-	-	*	-	"
No <sub>2</sub> -N	-	-	-	*	2-3 ครั้ง/การทดลอง
No <sub>3</sub> -N	-	-	-	*	"

#### 4.5.2 การวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ

สำหรับวิธีวิเคราะห์หาค่าต่าง ๆ ของตัวอย่างน้ำมีดังต่อไปนี้

- 1) พีเอช (pH) วิเคราะห์โดยการวัดด้วยเครื่องวัด พีเอชของ BECKMAN
- 2) ออกซิเจนละลายน้ำ (DO) วิเคราะห์ด้วยเครื่องวัด ดีโอ ของ YSI
- 3) ตะกอนแขวนลอย (Suspended solids) วิเคราะห์ตามวิธีของ Standard Methods โดยใช้กระดาษกรอง GF/C ของ WHATMAN
- 4) ซีไอดี (COD) วิเคราะห์โดยวิธี Closed Reflux Titrimetric Methods
- 5) Total - P วิเคราะห์โดยวิธี Persulfate digestion + Stannous chloride method
- 6) Ortho - P วิเคราะห์โดยวิธี Stannous chloride method

- 7) ไนไตรท์ ( $\text{NO}_2\text{-N}$ ) วิเคราะห์โดยวิธี Ultraviolet spectrophotometric method
- 8) ไนเตรท ( $\text{NO}_3\text{-N}$ ) วิเคราะห์โดยวิธี Ultraviolet spectrophotometric method

#### 4.6 การควบคุมการทดลอง

ในการทดลองนี้สิ่งที่ต้องควบคุม และปฏิบัติเป็นประจำทุกวัน ได้แก่

- 1) การเตรียม และป้อนน้ำเสียสังเคราะห์ เข้าสู่ระบบอย่างต่อเนื่อง ด้วยอัตรา 24 ลิตรต่อวัน
- 2) การระบายตะกอนจุลชีพที่ออกจากถังแอโรบิก เพื่อรักษาระดับอายุตะกอนของระบบคงจะกล่าวถึงต่อไป
- 3) การทำความสะอาดอุปกรณ์ต่าง ๆ ของ ระบบตลอดจนการตรวจสอบการทำงานของอุปกรณ์ต่าง ๆ เช่น การตรวจวัดอัตราการสูบน้ำของเครื่องสูบน้ำเสีย การตรวจสอบการชำรุดของสายยางซิลิโคน เป็นต้น

##### 4.6.1 การควบคุมอายุตะกอนของระบบ

การควบคุมอายุตะกอนของระบบให้มีค่าคงที่ตลอดการวิจัยครั้งนี้สามารถทำได้ด้วยการระบายตะกอนทั้งจากถังแอโรบิก โดยคุมค่าอายุตะกอนให้มีค่า 6 วัน ซึ่งจะสามารถคำนวณหาปริมาณของตะกอนที่ต้องระบายทั้งได้ดังนี้คือ

เนื่องจากอายุตะกอน (SRT) หมายถึง ระยะเวลาที่ตะกอนจุลชีพถูกรักษาให้อยู่ในระบบกำจัดน้ำเสีย และเขียนแทนได้ด้วยสูตร

$$\text{SRT} = \frac{\text{ปริมาตรตะกอนจุลชีพทั้งหมดที่อยู่ในถังเติมอากาศ}}{\text{อัตราการระบายตะกอนจุลชีพทั้งจากระบบ}}$$

จากนิยามดังกล่าวสามารถเขียนแทน SRT ของระบบได้ว่า

$$SRT = \frac{VX}{F_w X + (F - F_w) X_e}$$

- โดยที่ SRT = ค่าอายุของตะกอนจุลชีพในระบบ , วัน  
 V = ปริมาตรของถังเติมอากาศ , ลิตร  
 X = ความเข้มข้นของตะกอนจุลชีพแขวนลอยในถังเติมอากาศ, มก./ล.  
 F<sub>w</sub> = อัตราการระบายตะกอนทิ้ง , ลิตร/วัน  
 F = อัตราการไหลของน้ำเสียน้ำเข้าสู่ระบบ , ลิตร/วัน  
 X<sub>e</sub> = ความเข้มข้นของตะกอนจุลชีพแขวนลอยในน้ำทิ้ง ที่ออกจากถังตกตะกอน , มก./ล.

ในกรณีที่มีน้ำทิ้งออกจากถังตกตะกอนมีลักษณะใสมาก ปริมาณตะกอนจุลชีพแขวนลอย X<sub>e</sub> มีค่าต่ำมากเมื่อเทียบกับเซลล์จุลชีพในถังเติมอากาศดังนั้นเทอม (F - F<sub>w</sub>) X<sub>e</sub> จึงมีค่าน้อยมากและอาจตัดทิ้งได้ ดังนั้น

$$SRT = \frac{VX}{F_w X} = \frac{V}{F_w}$$

เพราะฉะนั้น อัตราการทิ้งตะกอนโดยประมาณของระบบนี้ ซึ่งมี SRT = 6 วัน และปริมาตรของถังเติมอากาศเป็น 15 ลิตรตามลำดับเท่ากับ

$$F_w = \frac{15}{6} = 2.5 \text{ ลิตร}$$

ดังนั้น อัตราการทิ้งตะกอน , F<sub>w</sub> = 2.5 ลิตร/วัน