

## บทที่ 2

### ทบทวนเอกสาร

#### 2.1 น้ำเสียและสาเหตุของการเน่าเสีย

##### 2.1.1 ความหมายของน้ำเสีย

น้ำเสีย หมายถึง น้ำซึ่งผ่านการใช้งานแล้วโดยชุมชน โรงงานอุตสาหกรรม สถาบัน หรือ การใช้งานประจำอื่นๆ ซึ่งมีมวลสารประปนอยู่ เมื่อระบายน้ำลงสู่แหล่งน้ำแล้วจะก่อให้เกิดการ ปนเปื้อนกับแหล่งรับน้ำจนถึงระดับที่ทำให้แหล่งรับน้ำนั้นใช้งานได้ไม่ดีดังเดิม น้ำเสียจะต้อง ประกอบไปด้วยมลสารประเภทใดประเภทหนึ่งหรือหลายประเภท คือ สารอินทรีย์ สารอนินทรีย์ โลหะหนักหรือสารพิษอื่นๆ น้ำมันหรือไขมัน ความร้อน ปริมาณของแข็ง สี ความชุ่น กรดและด่าง สารก่อให้เกิดฟอง จุลินทรีย์ สารประกอบในโตรเจนและฟอสฟอรัส (เกรียงศักดิ์, 2543) เป็นต้น

##### 2.1.2 สาเหตุของการเน่าเสียของน้ำ

โดยทั่วไปแล้วแบ่งแหล่งกำเนิดของน้ำเสียได้ 3 แหล่ง คือ น้ำเสียจากชุมชน น้ำเสียจาก โรงงานอุตสาหกรรม และน้ำเสียจากการเกษตร

น้ำเสียจากชุมชน เป็นน้ำเสียที่เกิดขึ้นจากการกิจกรรมต่างๆ ในชีวิตประจำวันของ ประชาชนในชุมชน โดยมีแหล่งกำเนิดมาจาก อาคารบ้านเรือน ร้านค้า ตลาดสด ร้านอาหาร สถาบันการศึกษา สถานที่ราชการ โรงพยาบาล โรงเรียน ห้างสรรพสินค้า เป็นต้น ซึ่งความสกปรก ที่เกิดขึ้นในชุมชน ส่วนใหญ่เป็นอินทรีย์สารที่ย่อยสลายได้โดยกระบวนการธรรมชาติ

น้ำเสียจากอุตสาหกรรม เป็นน้ำเสียที่เกิดขึ้นจากการกระบวนการผลิตทางอุตสาหกรรม ซึ่งส่วนใหญ่จะเป็นน้ำล้างในกระบวนการผลิตต่างๆ ซึ่งมีสมบัติแตกต่างกันตามประเภทของ อุตสาหกรรม น้ำเสียอุตสาหกรรมบางแห่งอาจปนเปื้อนโลหะหนัก หรือสารประกอบที่ต้องอาศัย กระบวนการบำบัดที่ซับซ้อนกว่าน้ำเสียชุมชน

น้ำเสียจากการเกษตร เป็นน้ำเสียที่เกิดจากกิจกรรมทางการเกษตร เช่นน้ำเสียจาก การล้างคอกสัตว์เลี้ยง เช่น คอกหมู คอกวัว เลี้า ไก่ น้ำเสียจากนาข้าว จากฟาร์มเลี้ยงกุ้ง เป็นต้น โดยน้ำเสียจากการเกษตรส่วนใหญ่จะปนเปื้อนสารเคมี ยาฆ่าแมลง หรือปุ๋ย

## 2.2 ลักษณะของน้ำเสีย

### 2.2.1 คุณลักษณะน้ำเสียทางกายภาพ

คุณลักษณะน้ำเสียทางกายภาพแบ่งออกเป็น 4 ประเภท

#### 2.2.1.1 ปริมาณของแข็งแขวนลอยทั้งหมด (Total suspended solids)

สารที่เหลือตกค้างจากการระบายน้ำที่อุณหภูมิ 103 - 105 องศาเซลเซียส ซึ่งอาจเรียกว่า Suspended solid หรือ Non – filterable solids สารดังกล่าวมีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางประมาณ 1 ไมครอน ของแข็งที่ตกตะกอนเป็นปริมาณสลัดส์ที่จะกำจัดออกโดยการตกตะกอน ใช้พิจารณาในการนำบัน้ำเสียว่าความมีบ่อตกรตะกอนหรือไม่ และสามารถใช้บ่งบอกประสิทธิภาพสารตกตะกอนของระบบนำบัน้ำเสีย ความชุนของน้ำเสียเป็นการวัดคุณสมบัติที่แสดงส่องผ่านน้ำซึ่งใช้เป็นดัชนีบ่งบอกถึงคุณภาพน้ำทึ่ง และน้ำตามธรรมชาติซึ่งเกิดจากสารประกอบโดยที่กระจายอยู่และดูดซับแสงหรือป้องกันไม่ให้แสงส่องผ่าน

#### 2.2.1.2 กลิ่น (Odors)

กลิ่นในน้ำเสียโดยทั่วไปเกิดจากการย่อยสลายสารอินทรีย์โดยเชื้อจุลินทรีย์ที่ไม่ต้องการอากาศและสามารถรีดิวช์สารซัลเฟตไปเป็นซัลไฟด์ แก๊สที่เกิดส่วนใหญ่เป็นไฮโดรเจนซัลไฟด์ ( $H_2S$ ) สารประกอบที่ให้กลิ่นสังเกตได้จากตารางที่ 1

ตารางที่ 1 สารประกอบและกลิ่นที่พบในน้ำเสีย

สารประกอบ	สูตรโครงสร้าง	ลักษณะของกลิ่น
Amines	$CH_3 NH_2, (CH_3)_2N$	กลิ่นราบๆ
Ammonia	$NH_3$	กลิ่นแอมโมเนีย
Diamines	$NH_2(CH_2)_4NH_2, NH_2(CH_2)_5NH_2$	กลิ่นเนื้อเน่า
Hydrogen sulfide	$H_2S$	กลิ่นไข่เน่า
Mercaptans	$CH_3 SH, CH_3(CH_2)_3SH$	กลิ่นสกปรก
Organic sulfides	$(CH_3)_2S, CH_3 SSCH_3$	กลิ่นกระหลาปเลี้ยง
Skatole	$C_8 H_5 NHCH_3$	กลิ่นอุจจาระ

ที่มา ; Tchobanoglous et al. (1979)

### 2.2.1.3 อุณหภูมิ (Temperature)

อุณหภูมิของน้ำเสียเป็นปัจจัยที่สำคัญเนื่องจากมีผลกระทบต่อสิ่งมีชีวิตในน้ำ อัตราการเกิดปฏิกิริยาทางเคมีและความเหมาะสมในการนำน้ำไปใช้ประโยชน์ นอกจากนี้ยังมีผลต่อ การละลายของออกซิเจนซึ่งมีความสำคัญต่อสิ่งมีชีวิตในน้ำ และทำให้เกิดสภาพที่เร่งการเจริญ ของพืชหรือเชื้อร้ายในน้ำ

### 2.2.1.4 สี (Color)

น้ำเสียที่เกิดขึ้นใหม่โดยทั่วไปมีสีเทา แต่เมื่อมีการสลายตัวของสารอินทรีย์ โดยแบคทีเรีย และการลดลงของออกซิเจนในน้ำทำให้น้ำเปลี่ยนเป็นสีดำจนเกิดการเน่าเสีย

## 2.2.2 ลักษณะน้ำเสียทางเคมี

ในน้ำเสียที่สกปรกไม่มาก สารแวนโนยและสารที่กรองได้ร้อยละ 75 และ 40 ตามลำดับจะเป็นสารอินทรีย์ตามธรรมชาติซึ่งเกิดจากพืชและสัตว์ และกิจกรรมของมนุษย์ ที่เกี่ยวข้องกับการสังเคราะห์สารอินทรีย์ โดยทั่วไปสารอินทรีย์มีคาร์บอน ไฮdroเจน และ ออกซิเจนเป็นองค์ประกอบในโมเลกุลของโปรตีน คาร์บอไไฮเดรต ไขมัน น้ำมัน ยูรี และมีแร่ธาตุ ที่สำคัญอื่นๆ เช่น ซัลเฟอร์ ฟอสฟอรัสและเหล็ก นอกจากนี้ยังมีสารอินทรีย์สังเคราะห์ เช่น สารลดแรงตึงผิว ฟีโนล สารผ่าແผลงทางการเกษตรฯ ฯลฯ ที่ไม่สามารถสลายตัวทางชีวภาพหรือสลายตัว ได้ช้า คุณลักษณะน้ำเสียทางเคมีสามารถแบ่งออกเป็น 3 ประเภท ดังนี้

### 2.2.2.1 โปรตีน

เป็นองค์ประกอบหลักของเนื้อสัตว์และถั่ว มีโครงสร้างทางเคมีซับซ้อน สามารถสลายตัวให้สารหلامชนิดที่ทำให้เกิดกลิ่นในน้ำเสีย

### 2.2.2.2 คาร์บอไไฮเดรต

คาร์บอไไฮเดรตที่พบในน้ำเสียรวมถึงน้ำตาล เป็น เชลลูโลส เส้นใยและน้ำตาล สามารถย่อยสลายด้วย酵น ไซม์จากแบคทีเรียและยีสต์ พลิตแอลกอฮอล์และการรืบอน โดยออกไซด์ แป้งมีความคงตัวมากกว่าแต่สามารถเปลี่ยนเป็นน้ำตาล โดยเชื้อจุลินทรีย์และกรดเจือจาง เชลลูโลส ย่อยสลายโดยเชื้อร้ายในสภาพที่เป็นกรด

### 2.2.2.3 ไขมัน น้ำมันและสารหล่อลื่น

ไขมันและน้ำมันในน้ำเสียเกิดจากไขมันพืช ไขมันสัตว์ ส่วน Germ ของเม็ดพืช เป็นสารที่มีความคงตัว และง่ายต่อการย่อยสลาย โดยแบคทีเรียและกรดแร่ ได้เป็นกลีเซอรีนและ

กรดไขมัน (สบู่) ในสภาพค่างสารหล่อลื่นรวมถึงไขมัน น้ำมัน และองค์ประกอบอื่นๆ มาจากสารปิโตรเลียมที่มีการบ่อนและไฮโดรเจนเป็นองค์ประกอบ ลอยอยู่ที่ผิวน้ำน้ำเสีย

#### 2.2.2.4 สารลดแรงตึงผิว

เป็นโมเลกุลของสารอินทรีย์ขนาดใหญ่ที่ละลายน้ำได้น้อยและเป็นสาเหตุของการเกิดฟอง สารลดแรงตึงผิวสังเคราะห์ประเภท Alkyl benzene sulfonate ก่อให้เกิดปัญหานี้องจาก การละลายตัวทางชีวภาพได้ยากจึงเปลี่ยนมาใช้สารประเภท Linear alkyl sulfonate แทนในเวลาต่อมา

#### 2.2.3 คุณลักษณะน้ำเสียทางชีวภาพ

เกี่ยวข้องกับเชื้อจุลินทรีย์ที่พบในน้ำผิวดินและน้ำเสีย มีความสำคัญต่อการบำบัดทางชีวภาพ ก่อให้เกิดโรคในน้ำเสีย เชื้อจุลินทรีย์ที่เป็นดัชนีในน้ำเสียและวิธีการที่ใช้ในการประเมินความเป็นพิษของระบบบำบัดน้ำเสีย เชื้อจุลินทรีย์สำคัญที่พบในน้ำผิวดินและน้ำเสียแบ่งเป็น Protista พืช และสัตว์กลุ่ม Protista ประกอบด้วย แบคทีเรีย พังไส โปรโตซัว และสาหร่าย กลุ่มพืชประกอบด้วย เฟิร์น นอส และ ลิเวอร์วีร์ท (Liverworts) ส่วนพวากสัตว์แบ่งเป็นสัตว์ที่มีกระดูกสันหลังและไม่มีกระดูกสันหลัง ซึ่งสามารถแบ่งออกเป็น 4 กลุ่มใหญ่ได้ดังนี้

##### 2.2.3.1 Protista

เป็นกลุ่มที่มีความสำคัญสำหรับวิศวกรด้านการสุขาภิบาล โดยเฉพาะพวกแบคทีเรีย สาหร่ายและ โปรโตซัว

1.) แบคทีเรียนิดที่ต้องการอากาศที่พบรูในระบบบำบัด เช่นระบบตะกอนเร่ง (Activated Sludge) เป็นแบบเซลล์เดียวที่กระจายตัวอย่างอิสระแบบที่รวมตัวเป็นฟลี๊อกและแบบเส้นใยแบบที่เรียกชุดนิดมีบทบาทในการออกซิไดซ์สารอินทรีย์ (BOD) ไปเป็นการบ่อนไดออกไซด์และสร้างเซลล์แบคทีเรียใหม่ แบบแรกจะไม่ตกลงมาด้านล่างจึงทำให้น้ำในระบบบำบัดมีความชุ่น แบบที่สองเมื่อเจริญเติบโตจะรวมตัวเป็นฟลี๊อกเนื่องจากมีการผลิตสารโพลิเมอร์ (เรียกว่า Glycocalyx) ออกมายานออกเซลล์เมื่อย่อยสลายสารอินทรีย์จึงมีการตกลงมาด้านล่างทำให้น้ำที่ผ่านการบำบัดมีความชุ่นน้อย ส่วนแบบที่สามไม่ก่อให้เกิดปัญหาในระบบบำบัดแบบบ่อธรรมชาติและบ่อเติมอากาศ แต่จะเป็นปัญหาสำหรับระบบตะกอนเร่งเนื่องจากทำให้เกิดปัญหาด้านการตกลงมา

2.) แบคทีเรียประเภท Heterotrophic มีความทนทานต่อสิ่งแวดล้อมและสามารถลดปริมาณ BOD ลงได้อย่างมีประสิทธิภาพในสภาพที่มีพื้นที่และอุณหภูมิช่วงกว้างชนิดที่ต้องการ

อากาศมีช่วงพีเอชเท่ากับ 6.5 - 9.0 และมีอุณหภูมิ 3 - 4 องศาเซลเซียส 60 - 70 องศาเซลเซียส และจะหยุดทำงานเมื่ออุณหภูมิลดลง 1 - 2 องศาเซลเซียส แบคทีเรียชนิด Nitrifiying bacteria ซึ่งเป็นชนิดที่ต้องการอากาศ และสามารถออกซิไดซ์แอมโมเนียไปเป็นไนโตรท์และจากไนโตรท์เป็นไนเตรท ได้แก่ *Nitrosomonas europaea* และ *Nitrobacter winogradskyi* ตามลำดับ โดยมีค่าพีเอชที่ต้องการเท่ากับ 7 - 8 ปฏิกิริยาจะลดลงที่พีเอช ต่ำกว่า 7 และจะหยุดเมื่อพีเอช เท่ากับ 9 แบคทีเรียประเภท Heterotrophic ที่ไม่ต้องการอากาศและพบมากในบ่อบังคับน้ำเสียเป็นชนิดที่ผลิตแก๊สมีเกนและรีดิวเวอร์ซัลเฟต (Sulfate reducing bacteria) ตัวอย่างของเชื้อจุลินทรีย์ได้แก่ กลุ่มที่ย่อยสลายโปรตีน ไขมัน เป็นต้น

3.) สาหร่าย สามารถขยายพันธุ์ได้รวดเร็วและครอบคลุมทั่วผิวน้ำเนื่องจากน้ำเสียที่ปล่อยลงสู่แม่น้ำมีสารอาหารอยู่เป็นจำนวนมาก สามารถสังเคราะห์แสงและเจริญเติบโตด้วยสารอนินทรีย์ เช่น คาร์บอนไดออกไซด์ แอมโมเนีย ในเหตุและฟอสเฟต มีแสงสว่างเป็นแหล่งพลังงานในบ่อบังคัด สาหร่ายให้ออกซิเจนแก่เชื้อแบคทีเรียเพื่อใช้ในการย่อยสลายสารอินทรีย์ สาหร่ายสามารถแบ่งตามรังควัตถุที่เป็นองค์ประกอบได้หลายชนิดซึ่งได้แก่ สาหร่ายสีน้ำตาล (డีอะตอน) สาหร่ายสีเขียว สาหร่ายสีแดง และ *Cyanobacteria* หรือ *Blue-green bacteria* ซึ่งเป็นเชื้อแบคทีเรียที่เกิดกลิ่นและสร้างสารพิษ ตัวอย่างของเชื้อได้แก่ *Aphanothecce, Microcystis, Oscillatoria* และ *Anabaena*

4.) โปรดตัวรวมถึงมีนาทีพบรอบในบ่อบังคุมมากกว่า 250 สายพันธุ์ มีความสำคัญต่อการนำบังคัดทางชีวภาพ และการทำให้น้ำมีความบริสุทธิ์ เนื่องจากรักษาสมดุลธรรมชาติของเชื้อจุลินทรีย์ในกลุ่มอื่นๆ ส่วนไวรัสเป็นเชื้อที่มีอันตรายต่อสุขภาพ และเชื้อไวรัสสามารถอยู่ในน้ำเสียได้นาน 41 วัน ที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส และ 6 วัน ที่อุณหภูมิปกติ

#### 2.2.3.2 พืชและสัตว์

มีขนาดแตกต่างกันตั้งแต่พวง Rotifer และ Worms ที่มีขนาดเล็กจนถึงพวง Crustaceans ที่มีขนาดใหญ่ ใช้ในการประเมินสภาพแวดล้อมน้ำ

#### 2.2.3.3 เชื้อจุลินทรีย์ที่ก่อให้เกิดโรค

ที่พบในน้ำเสียมาจากทางเดินอาหารของมนุษย์กลุ่มที่เป็นสภาวะ เช่น โรคไกฟอยด์ พาราไกฟอยด์และโรคบิด เป็นสาเหตุทำให้เสียชีวิตหลายพันคนต่อปีในพื้นที่ที่มีการควบคุมไม่ถูกต้องตามหลักสุขาภิบาล ตัวอย่างเชื้อจุลินทรีย์ได้แก่ *Bacillus anthracis, Brucella spp.,*

*Entamoeba histolytica, Mycobacterium tuberculosis, Salmonella typhi, Salmonella paratyphi, Leptospira icterohaemorrhagiae, Shigella spp, Vibrio cholerae, Virus* เป็นต้น

#### 2.2.3.4 เชื้อโคลิฟอร์ม

เป็นเชื้อระบบทางเดินอาหารของมนุษย์ มีรูปร่างเป็นแท่ง ไม่มีอันตรายต่อมนุษย์ ช่วยในการกำจัดสารอินทรีย์ในระบบบำบัดน้ำเสียทางชีวภาพ การพนเขื่อนในน้ำเสียเป็นการบ่งชี้ว่า เป็นเชื้อจุลินทรีย์ที่ทำให้เกิดโรคอยู่ในระบบ ของกลุ่มเชื้อประกอบด้วย *Escherichia* และ *Aerobacter* โดยเฉพาะ *E. coli* เป็นเชื้อที่พบเฉพาะในอุจจาระและสิ่งปฏิกูล แต่เชื้อโคลิฟอร์ม บางชนิดสามารถเจริญได้ในดิน ดังนั้นจึงต้องแยกระหว่าง โคลิฟอร์มที่พนในดินและในอุจจาระ มนุษย์

### 2.3 กระบวนการบำบัดน้ำเสีย

#### 2.3.1 กระบวนการบำบัดน้ำเสียทางกายภาพ (Physical Treatment)

เป็นกระบวนการกำจัดของแข็ง เศษวัสดุ กรวดทรายที่ปนมากับน้ำทึบและยังช่วยลดค่า BOD ของน้ำลง ได้บางส่วน วิธีการประกอบด้วย การแยกโดยใช้ตะแกรง (Screening) การบดหรือตัด (Comminution) การกรุด (Skimming) การกำจัดกรวดทราย (Grit Chamber) การทำให้ล้อย (Flotation) การตกตะกอนของแข็งขนาดเล็ก (Primary Sedimentation)

##### 2.3.1.1 การแยกโดยใช้ตะแกรง (Screening)

เป็นการใช้ตะแกรงดักสิ่งสกปรกซึ่นใหญ่ๆที่ปนมากับน้ำเสีย เช่น เศษขยะ เศษผ้า พลาสติก ฯลฯ ซึ่งอาจทำให้เครื่องสูบน้ำหรือท่อระบายน้ำอุดตันหรือเกิดการเน่าเหม็นได้ สิ่งสกปรกที่ติดอยู่กับตะแกรงจะถูกกรุดออกไป ตะแกรงที่ใช้แบ่งออกเป็น 2 ชนิดคือ

1.) ตะแกรงขนาดใหญ่ (Coarse Screen) ที่ใช้กันมากเป็นแบบถูกกรงเหล็ก ซึ่งเป็นแท่งเหล็กกลมหรือเหลี่ยม เชื่อมเป็นแผ่นตะแกรง ทำมุน 30 - 80 องศา กับแนวระดับเพื่อใช้ดักวัสดุ ที่มีขนาดใหญ่ที่ลอยมากับน้ำเสียป้องกันมิให้เข้าไปทำความเสียหาย เครื่องสูบน้ำและทำให้ท่อระบายน้ำอุดตัน ต้องคอยตักหรือกรุดสิ่งสกปรกที่ติดอยู่กับที่ถูกกรงออก เพราะจะทำให้ตะแกรงอุดตันและเกิดการเน่าเหม็นได้

2.) ตะแกรงละเอียด (Fine screen) ใช้กำจัดสิ่งสกปรกที่มีขนาดเล็ก ตะแกรง มีขนาดกว้าง 1/8 นิ้ว จะติดตั้งก่อนเข้าเครื่องบำบัดแบบ Trickling Filter หรือ Final Sedimentation

### 2.3.1.2 การบดหรือการตัด (Comminution)

เป็นการใช้เครื่องมืออุปกรณ์ที่เรียกว่า "Comminutors" ในการตัดสิ่งสกปรกขนาดใหญ่ให้มีขนาดเล็กลง

### 2.3.1.3 การตัดหรือการกรุด (Skimming)

ใช้แยกสิ่งสกปรกที่ลอยมา กับน้ำเสีย เช่น ไขมัน ไขมัน โดยใช้กระดาษกรุดหน้า วางขวางทางน้ำ ให้หลบในถังตักตะกอน สิ่งที่ลอยมาจะติดค้างอยู่ที่หน้ากระดาษกรุด ส่วนน้ำเสียจะไหลลง ด้านล่างของกระดาษกรุดออกไป

### 2.3.1.4 การกำจัดกรุดทราย (Grit Chamber)

เป็นการกำจัดกรุดทราย โลหะหนัก เม็ดดิน เศษอาหาร เช่น กระดูก เปลือก ใจ เมล็ดกาแฟ เมล็ดพืชที่มีค่าความถ่วงจำเพาะมากกว่าสารอินทรีย์ที่เกิดจากการย่อยสลายในน้ำเสีย เป็นการช่วยป้องกันเครื่องมือจากการขีดข่วน ลดการอุดตันในท่อและส่วนต่างๆ ของเครื่องมือ

### 2.3.1.5 การทำให้ลอย (Flootation)

ใช้ในการแยกสิ่งสกปรกแuren ลอยที่เป็นอนุภาคขนาดเล็กและตกตะกอนได้ยาก หรือพวกไขมันที่อาจอยู่ในรูปของคลอลอยด์ สามารถแบ่งย่อยออกได้เป็น 3 วิธี ดังนี้

1.) Aeration Type ใช้เครื่องเป่าอากาศหรือเครื่องอัดลมเป่าอากาศให้เป็นฟองเล็กๆ ผ่าน Diffuser ที่ความดันบรรยากาศจะเกิดฟองอากาศขนาดเล็กพาตะกอนต่างๆ ลอยขึ้นสู่ผิวน้ำ และ ถูกกรุดออกไป วิธีนี้จะมีประสิทธิภาพต่ำกว่าวิธีอื่นๆ

2.) Pressure Type เป็นการอัดอากาศลงในน้ำเสียภายในให้ความดันสูงกว่าบรรยากาศประมาณ 3 เท่า จากนั้นปล่อยความดันเข้าสู่สภาวะความดันบรรยากาศ ทำให้อากาศละลายในน้ำได้ น้อยลง จนเกิดเป็นฟองอากาศขนาดเล็กและพาตะกอนลอยขึ้นสู่ผิวน้ำ

3.) Vacuum Type วิธีการนี้จะทำให้ถังปิดโดยการเป่าอากาศลงในน้ำเสียจนถึง จุดอิ่มตัว ทำให้ภายในถังมีสภาพเป็นสูญญากาศ เมื่อเปิดฝ่าถังออกอากาศที่ละลายอยู่ในน้ำจะแยก ตัวออกมาเป็นฟองอากาศเล็กๆ และพาไขมันและตะกอนต่างๆ ในน้ำเสียลอยตัวขึ้นมาที่ผิวน้ำ รวมตัวกันมากพอที่จะกรุดหรือสูบออก

การทำให้ลอยทั้งสามระบบอาจเติมสารเคมีเพื่อช่วยให้ตะกอนเล็กๆ เกาะติดกันและ ทำให้ได้โครงสร้างที่สามารถเกาะติดกับฟองอากาศได้ยิ่งขึ้น จึงช่วยเพิ่มประสิทธิภาพการแยกตะกอน สารเคมีที่นิยมใช้ได้แก่ เฟอริกซัลเฟต  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  และเซียมฟอสเฟต  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

สารส้ม (Alum) เฟอริคคลอ ไฮร์ด (FeCl<sub>3</sub>) เป็นต้น

#### 2.3.1.6 การตกตะกอน (Sedimentation)

เป็นกระบวนการแยกสิ่งสกปรกที่ไม่ละลายน้ำออกจากน้ำโดยการกักไว้ในถังหรือบ่อตกตะกอนเป็นระยะเวลาหนึ่งเพื่อลดความเร็วในการไหลของน้ำลงตะกอนต่างๆ จะจนลงสู่ก้นถัง วิธีการนี้ใช้ได้กับตะกอนหนัก เช่น ดิน ทราย หรือ ตะกอนแบกที่เรียในระบบบำบัดน้ำเสียแบบเลี้ยงตะกอน ส่วนอนุภาคเบาไม่ค่อยได้ผลด้วยวิธีนี้ แต่ควรใช้แบบการทำให้ลอยจะมีประสิทธิภาพมากกว่า การตกตะกอนเป็นการลดค่า BOD ของน้ำเสียลงได้ แต่จะมากหรือน้อยขึ้นอยู่กับถัญญาของน้ำเสีย ดังนั้นจึงจัดเป็นการบำบัดขั้นต้น (Primary Treatment) ส่วนการบำบัดโดยใช้ตะแกรงหรือเครื่องบดจัดเป็นการบำบัดขั้นเตรียมการ (Preliminary Treatment)

#### 2.3.2 กระบวนการบำบัดน้ำเสียทางเคมี (Chemical Treatment)

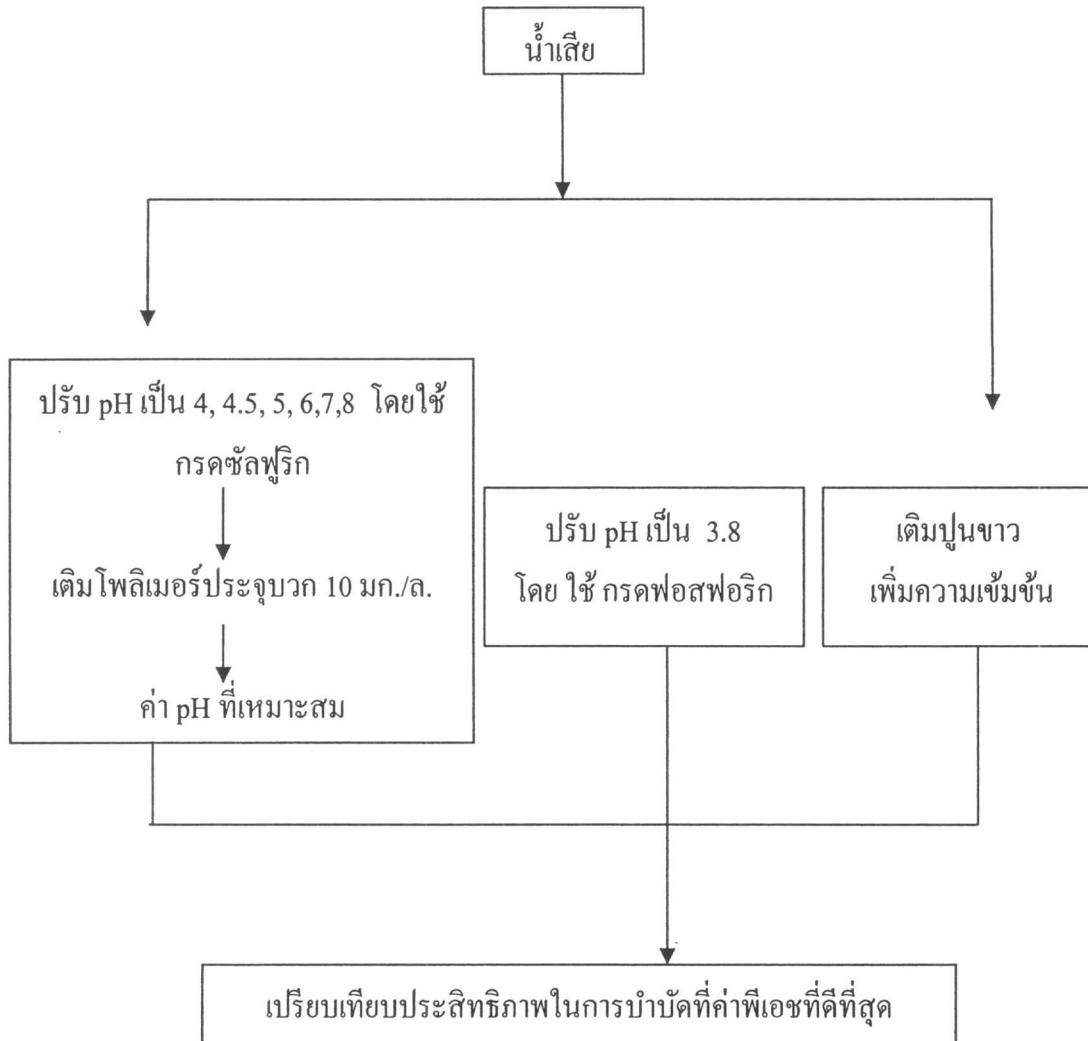
เป็นการแยกสารอนินทรีย์ที่ละลายน้ำออกจากน้ำเสีย เช่น คลอไฮร์ดซัลเฟตโซเดียม โซดาไนต์ เนื่องจากมีความเป็นพิษต่อสัตว์ในแหล่งน้ำที่ระบายน้ำเสียลงไป ทำให้น้ำมีสีคลิ้น รส ที่ผิดปกติก Ged ขึ้นหรือเป็นอันตรายไม่เหมาะสมกับการนำไปใช้อุปโภคและบริโภค หรืออาจทำให้น้ำมีคุณสมบัติในการกัดกร่อน มีความกระด้างและตะกอนเพิ่มขึ้น

##### 2.3.2.1 การสร้างตะกอนทางเคมี (Chemical coagulation)

เป็นการเติมสารเคมีเพื่อสร้างตะกอนของสารแขวนลอยในน้ำเสียที่มีขนาดใหญ่ขึ้น จนสามารถเกิดตะกอนได้ สารเคมีที่นิยมใช้ได้แก่ สารส้ม ปูนขาว เกลือของเหล็ก ฯลฯ และอาจต้องเพิ่มสารพอลิอิเล็กโทร ไฮด์ เพื่อช่วยเพิ่มประสิทธิภาพในการตกตะกอน

##### 2.3.2.2 การตกตะกอน (Precipitation )

เป็นขั้นตอนพื้นฐานทางกายภาพเคมีในการบำบัดน้ำเสียและเพื่อกำจัดฟอสฟอรัส วิธีการคือ เติมสารเคมีลงไปเพื่อทำให้สารเคมีในน้ำตกตะกอน

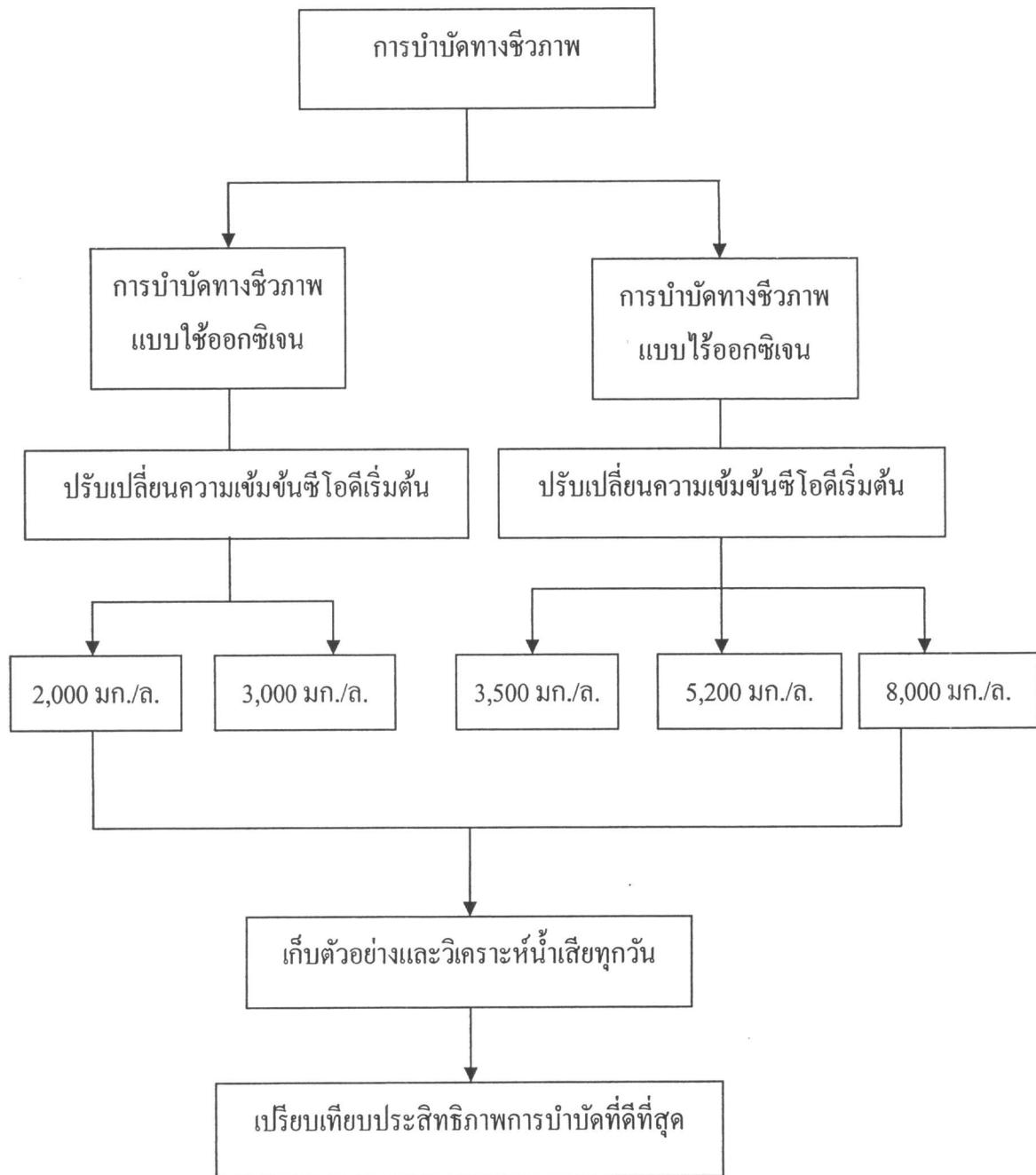


ภาพที่ 1 กระบวนการตัดตอนทางเคมี

ที่มา : ปัณณัตร (2549)

### 2.3.3 กระบวนการบำบัดน้ำเสียทางชีวภาพ (Biological Treatment)

เป็นการใช้จุลทรรศ์โดยเฉพาะแบบที่เรียกว่ากระบวนการย่อยสลายสารอินทรีย์ในน้ำเสียเพื่อเป็นอาหาร โดยมีสภาวะที่เหมาะสมกับการเจริญของแบคทีเรียตามอุณหภูมิอาหาร ออกซิเจนและพีเอช ของน้ำเสีย วัตถุประสงค์ของการบำบัดน้ำเสียตามบ้านเรือนเพื่อลดปริมาณสารอินทรีย์ และสารอาหาร เช่น ในไตรเจน และฟอสฟอรัส เป็นต้น



ภาพที่ 2 กระบวนการบำบัดน้ำเสียทางชีวภาพ  
ที่มา : ปัลภัทร (2549)



## 2.4 เชื้อจุลทรีย์ที่มีประสิทธิภาพในการบำบัดน้ำเสีย

### 2.4.1 แบคทีเรีย

เป็นสิ่งมีชีวิตเซลล์เดียวในกลุ่ม Protista อุณหภูมิและพิเชษฐ์มีความสำคัญในการดำรงชีวิตและการติดเชื้อแบคทีเรีย โดยเมื่ออุณหภูมิของสภาพแวดล้อมเพิ่มขึ้น อัตราการเกิดปฏิกิริยาจะเพิ่มขึ้นจากเดิม 2 เท่า จึงสามารถแบ่งเชื้อตามอุณหภูมิได้เป็นพวกที่ชอบเจริญที่อุณหภูมิต่ำ (Psychrophile) พวกที่ชอบเจริญที่อุณหภูมิปานกลาง (Mesophile) และพวกที่ชอบอุณหภูมิสูง (Thermophile) สามารถแบ่งเชื้อจุลทรีย์ตามลักษณะการ เมแทบอิลต์ได้เป็น Autotrophic และ Heterotrophic ในระบบบำบัดทางชีวภาพกลุ่ม Heterotrophic เป็นกลุ่มที่มีความสำคัญมากเนื่องจากการสารอินทรีย์สำหรับการผลิตคาร์บอนในเซลล์

### 2.4.2 สาหร่าย (Algae)

เป็นสิ่งมีชีวิตเซลล์เดียวหรือหลายเซลล์ จัดเป็นพวก Autotrophic สามารถสังเคราะห์แสงได้ถ้าพบในน้ำจะทำให้เกิดกลืนและรศชาติที่ไม่ดี ทำให้เครื่องกรองอุดตัน สาหร่ายมีความสำคัญในการผลิตออกซิเจนจากการกระบวนการสังเคราะห์ด้วยแสง โดยในตอนกลางคืนจะใช้ออกซิเจนในการหายใจ ส่วนตอนกลางวันจะผลิตออกซิเจนจากการกระบวนการสังเคราะห์ด้วยแสง

### 2.4.3 protozoa

ช่วยในการบำบัดน้ำที่จากการบำบัดทางชีวภาพโดยการกินแบคทีเรียและสารอินทรีย์บางชนิด ดังนั้นการพับ protozoa ในน้ำเสียแสดงว่าน้ำเสียมีคุณภาพค่อนข้างดี และมีประสิทธิภาพในการถ่ายเทอกลูโคซีเจนสูง

### 2.4.4 ครัสเตเชียน (Crustaceans)

เป็นสัตว์หลายเซลล์ การพับในบ่อน้ำบำบัดทางชีวภาพชี้ให้เห็นว่าน้ำเสียที่ผ่านการบำบัดมีปริมาณสารอินทรีย์น้อยและมีออกซิเจนที่ละลายน้ำสูง

## 2.5 การบำบัดน้ำเสียโดยใช้ฟิล์มชีวภาพ

### 2.5.1 ฟิล์มชีวภาพ (Biofilm)

คือ กลุ่มเซลล์ของจุลทรีย์และผลิตภัณฑ์ที่จุลทรีย์สร้างขึ้นและขับออกมานอกเซลล์ (Extracellular polymer) ที่ยึดเกาะกับพื้นผิวของแข็ง (Substratum) ที่มีความเปียกชื้นหรือพื้นผิวที่อยู่ในน้ำ (วาระ 2546)

ผู้มีอำนาจคณบดี	.....
วันที่.....	๒๘ ก.พ. ๒๕๕๙
244126	

การเกิดฟิล์มชีวภาพ จะมีการเพิ่มขึ้นของมวลชีวภาพ จำนวนเซลล์หรือความหนาของฟิล์ม โดยการเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นมีความสัมพันธ์กับเวลา (รุ่งโรจน์ 2540) ดังนี้

1.) ระยะเริ่มต้น (Log growth phase) จุลินทรีย์จะมีอัตราที่เพิ่มจำนวนอย่างช้าๆ เนื่องจากจุลินทรีย์ต้องใช้เวลาในการปรับตัวให้เข้ากับสิ่งแวดล้อม

2.) ระยะสะสมแบบทวีคูณ (Log Accumulation) จุลินทรีย์มีการเพิ่มจำนวนขึ้น อย่างรวดเร็ว สารอาหารมีมากเพียงพอ

3.) ระยะคงที่ (Plateau) เป็นระยะที่จุลินทรีย์ไม่มีการเพิ่มจำนวนเนื่องจากมีอาหารเหลืออยู่จำกัด จากนั้นจุลินทรีย์จะตาย เนื่องจากขาดอาหาร (Endogenous growth phase) จุลินทรีย์ต้องใช้อาหารที่สะสมไว้ภายในเซลล์จนหมดในที่สุดเซลล์จุลินทรีย์จะตาย

#### 2.5.2 ข้อดีของการใช้ระบบฟิล์มชีวภาพในการบำบัดน้ำเสีย

1.) ทำให้จุลินทรีย์มีเวลาสัมผัสน้ำเสียได้นานยิ่งขึ้น การย่อยสลายสารอินทรีย์ในน้ำเสียจะเกิดได้ดี

2.) ลดขั้นตอนการเวียนสลับสักลับมาใช้ใหม่ ภายในระบบ เนื่องจากการเจริญเติบโตแบบเก่าติดบนวัสดุตัวกลางช่วยทำให้จุลินทรีย์ในระบบมีความหนาแน่นมาก ดังนั้นโอกาสที่จะถูกชะล้างออกจากระบบจะน้อยกว่าในระบบที่มีเซลล์จุลินทรีย์อยู่ในระบบแบบแ xenon คลอย

3.) เป็นระบบที่กักเก็บตะกอนเซลล์ได้ดีทำให้สามารถต่อการเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสารต่างที่เกิดขึ้นอย่างรวดเร็วได้เป็นอย่างดี

4.) การทำความสะอาดระบบบำบัดและตัวกลางสามารถทำได้ง่ายและไม่สิ้นเปลือง

5.) ความต้องการสารอาหารเสริมปริมาณน้อย

6.) ค่าก่อสร้างและค่าใช้จ่ายในการบำรุงรักษาต่ำ ควบคุมระบบง่าย ไม่ซับซ้อน

### 2.6 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

นิชสนา (2549) ทำการทดลองเพื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพของระบบเลี้ยงตะกอนแบบมีและไม่มีตัวกลางของน้ำเสียจากอาคารต่างๆ ของคณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ โดยใช้เชื้อกินล่อนเป็นตัวกลาง ไม่มีการปนเปื้อนของน้ำเสีย โลหะหนักรากการล้างเครื่องแก้ว และเจือจางให้เป็นโซเดียมคลอไรด์ประมาณ 120 มิลลิกรัมต่อลิตร และมีการควบคุมสภาวะแวดล้อมต่างๆ ให้เหมือนกัน เช่น อุณหภูมิ และ pH เป็นต้น พบร้า การกำจัดค่าบีโซเดียมของระบบเลี้ยงตะกอนแบบมีและไม่มีตัวกลางมีค่า F/M ratio มากกว่า 0.4 ระบบเลี้ยงตะกอนแบบมีตัวกลางจะมีประสิทธิภาพ

การบำบัดสูงกว่า แต่ในขณะที่ เมื่อ F/M ratio มีค่าต่ำ ประสิทธิภาพของทั้งสองระบบไม่แตกต่างกันมากนัก และเมื่อมี F/M ratio ที่เหมาะสมประสิทธิภาพของระบบจะใกล้เคียงกัน

อรพิน (2543) ได้เปรียบเทียบผลการย่อยสลายในชุดการทดลองที่มีการเติมเชื้อ กับ ไม่มีการเติมเชื้อ พนวิ่งการย่อยสลายในชุดการทดลองที่มีการเติมเชื้อมีประสิทธิภาพดีกว่าชุดที่ไม่เติมเชื้อ ดังนั้น ผลการย่อยสลายสารอินทรีย์ในน้ำเสียจากโรงงานผลิตน้ำมันปาล์ม จากการศึกษาพบว่าเชื้อแบคทีเรีย KUL8, KUL39, KLB1, และ KLB2 มีความสามารถในการผลิตเอนไซม์อัลฟ้า-อะไมเลส และโพรติอีสต์ได้ ส่วนเชื้อยีสต์ KLY1 สามารถผลิตเอนไซม์เซลลูเลส และโพรติอีสต์ได้และเชื้อยีสต์ KLY2 สามารถผลิตเอนไซม์ได้ทั้งสามชนิด

ษัณวนี (2549) เป็นการศึกษาเพื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพของระบบบำบัดน้ำเสียแบบถังกรองไร้อากาศ (Anaerobic Filter) ที่มีตัวกลาง (Media) ประเททเชือกเส้นไปในล่อน และระบบไร้อากาศแบบไอลจี้น (Upflow Anaerobic) ที่ไม่มีตัวกลาง (No Media) ใน การบำบัดน้ำเสียจากชุมชนที่มีความเข้มข้นต่ำและมีปริมาณของแข็งแขวนลอยน้อย โดยเก็บตัวอย่างจากบ่อรวมน้ำเสียก่อนเข้าสู่ระบบบำบัดน้ำเสียของคณะวิทยาศาสตร์มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์มาควบคุมค่า COD ของน้ำเสียก่อนเข้าระบบให้มีค่าเฉลี่ยประมาณ 200 มิลิกรัมต่อลิตร

คำรังศักดิ์ (2549) มีการศึกษาตัวอย่างน้ำเสียในคลองแสนแสบเพื่อศึกษาการเติมน้ำสกัดชีวภาพที่ผลิตขึ้นเองกับน้ำสกัดชีวภาพที่ซื้อมาและการไม่เติมน้ำสกัดชีวภาพในการบำบัดน้ำเสียที่ระยะเวลาในการบำบัด 3, 6 และ 9 วัน จะเห็นได้ว่า การใช้น้ำสกัดชีวภาพไม่สามารถบำบัดน้ำเสียในคลองแสนแสบได้ ทั้งนี้เนื่องจากจุลินทรีย์ที่มีอยู่ในน้ำสกัดชีวภาพเป็นกลุ่มจุลินทรีย์แบบไม่ใช้ออกซิเจน ไม่สามารถเจริญแข่งขันกับจุลินทรีย์ที่มีอยู่ในน้ำสกัดชีวภาพเป็นกลุ่มจุลินทรีย์ที่ต้องการออกซิเจน ได้ เพราะจุลินทรีย์เหล่านี้สามารถปรับตัวให้เข้ากับสภาพแวดล้อมต่างๆ ได้ดีกว่า ส่วนระยะเวลาการบำบัดที่เพิ่มขึ้นมีผลต่อการบำบัดน้ำเสียในคลองแสนแสบให้ดีขึ้นได้ยกเว้นค่าวีโอดีที่ระยะ 6 วัน จะเพิ่มสูงขึ้นเนื่องจากการขาดแคลนอาหารทำให้เกิดการตายของจุลินทรีย์ ดังนั้นก็จะสรุปได้ว่า น้ำสกัดชีวภาพที่ผลิตขึ้นเองและที่ซื้อมา สามารถใช้ในการบำบัดน้ำเสียในคลองแสนแสบได้ไม่แตกต่างกันกับการไม่เติมน้ำสกัดชีวภาพ

สุรชัยและคณะ (2551) มีการศึกษาระบบบำบัดแบบໂປຣກໂຮງเพื่อนำมาใช้ในการแก้ปัญหาน้ำคลองข้างโรงพยาบาลเซนต์约翰 ซึ่งมีตักษอนสีเขียวโดยได้มีการจัดสร้างเครื่องบำบัดน้ำโดยอาศัยหลักการ การสูบน้ำขึ้นไปแล้วปล่อยลงมาในลักษณะเป็นฝอยให้น้ำไหลผ่านตัวกลางใน การคักจับจุลินทรีย์โดยตัวกลางจะเป็นการผสมผสานระหว่างไยสังเคราะห์ในโอบอล ผลการ

ทดลองพบว่า ค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) มีค่าเท่ากับ 8.51 ค่าสภาพของเหลวที่ต้องการออกซิเจน มีค่า เท่ากับ 73 มิลลิกรัมต่อลิตร ปริมาณของแข็งแขวนลอยในน้ำ ความชุ่นในน้ำมีค่าเท่ากับ 15 NTU สารอินทรีย์ในโตรเจนและแอมโมเนียในโตรเจนมีค่าเท่ากับ 0.2 มิลลิกรัมต่อลิตร ฟอสเฟตมีค่าเท่ากับ 0.57 มิลลิกรัมต่อลิตร และ ไม่พบปริมาณน้ำมันและไขมันทุกชนิด ซึ่งจากค่าที่ได้ถือว่า น้ำที่ผ่านกระบวนการบำบัดอยู่ในเกณฑ์มาตรฐานของน้ำดี

Seo (1986) ได้ทำการทดลองโดยใช้การทดสอบระหว่างระบบ AS กับตัวกลางเพื่อมาทำเป็นตัวยึดเกาะของฟิล์มชีวภาพ ซึ่งเรียกว่าระบบ Attached Growth sludge Process (AGASP) โดยใช้ตัวกลางทำด้วย Polyvinyl Chloride มี SRT 10 วัน โดยเปลี่ยนปริมาตรตัวกลางเป็น 5%, 10% และ 20% ของปริมาตรถังปฏิกิริยา และเปรียบเทียบผลการใช้ Organic Loading ต่างกันดังนี้ 0.81, 1.44, 2.01 และ 3.18 kg COD/m<sup>3</sup> พบร่วม

- 1) AGASP มีประสิทธิภาพในการกำจัด Organic substrate มากกว่าที่ไม่มีตัวกลางและคุณสมบัติของถังปฏิกิริยาจะสามารถรับ Organic Loading ที่สูงขึ้นได้ดี
- 2) AGASP สามารถเพิ่มประสิทธิภาพในการตกลงตอกอนได้ดี
- 3) ตัวกลางที่ใช้ในการยึดเกาะใน AGASP ประสิทธิภาพในการบำบัดคือที่สุดคือ 10% ของปริมาตรของถังปฏิกิริยา

Hegamam (1987) ได้ทำการทดลองในการทดสอบระบบ AS กับ Fixed Film เพื่อที่จะเพิ่มประสิทธิภาพของระบบบำบัดน้ำเสีย โดยใช้ชิ้นพลาสติกที่มีรูพรุนเป็นตัวกลาง ลงในถังเติมอากาศ เพื่อให้จุลินทรีย์มายึดเกาะ วิธีนี้พบว่า มีมวลจุลินทรีย์เพิ่มมากขึ้นเป็นสองถึงสามเท่าในเวลาเดียวกัน ค่า SVI ของ AS จะมีมาก เพราะว่าในส่วนเล็กๆ นั้นจะผ่านออกไประบินถังตกลงตอกอน

Shin (1984) ทำการทดลองระบบ Attached Growth โดยตัวกลางที่ให้จุลินทรีย์ยึดเกาะ ทำจาก Polyvinylidene Chloride มีลักษณะเป็นเส้นเล็กๆ และถูกนำมาห่อเป็นเส้นคล้ายสาหร่าย ญี่ปุ่น โดยตัวกลางแต่ละเส้นจะมีค่า Modulus เท่ากับ 0.9 มิลลิเมตร เส้นผ่าศูนย์กลางของเกลียว เท่ากับ 2 เชนติเมตร มีค่าพื้นที่ผิวจำเพาะ (Specific Surface Area) เท่ากับ 0.3 การทดลองนี้ มีทั้ง Lab Scale และ Pilot Scale พบร่วม

- 1) ในการกำจัด COD ที่มีประสิทธิภาพสูงสุดนั้น ปริมาตรของ Attached Growth ที่เหมาะสมคือ 10% ของปริมาตรของบ่อ
- 2) Retention time เท่ากับ 5 วัน Organic Loading เท่ากับ 100 kg COD / m<sup>3</sup> สามารถกำจัด COD ได้ 82 % ซึ่งมากกว่าที่ไม่มีการเติม Attachad Growth Media 8 %

3) ผลการทดลองนี้พบว่า AGWP มีประสิทธิภาพมากกว่า WSP ในการกำจัด COD ออกจากน้ำเสีย

Shin and Polprasert ได้รายงานว่าในระบบ AGWP นั้น สามารถกำจัด SS ได้ 40 -50 % ซึ่งมากกว่าชุดควบคุม 10% ซึ่งค่าการกำจัด SS จะมีปัจจัยหลายๆ อย่างเข้ามาเกี่ยวข้อง เช่น ความลึกของระบบ และคุณสมบัติของน้ำที่เข้ามาสู่ระบบ

Rule (1986) ได้รายงานว่า ตัวกลางที่ดีควรจะมีพื้นที่ผิวจำเพาะสูงเพื่อให้มีพื้นที่ยึดเกาะแก่ จุลินทรีย์ และสาหร่ายมากขึ้น ความมีค่าสัมประสิทธิ์และปริมาตรจำเพาะต่ำเพื่อจะได้ไม่กินเนื้อที่ของบ่อเติมอากาศมากนัก