

1.7 แผนการดำเนินงานตลอดโครงการ

แผนงาน	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
1. หาแหล่งและเก็บตัวอย่างของแหล่งเชื้อจุลทรรศ์ต่างๆ		←	→									
2. คัดเลือกจุลทรรศ์ที่มีประสิทธิภาพจากแหล่งต่างๆ			←	→								
3. ศึกษาในถังปฏิกรณ์และควบคุมสภาวะแวดล้อมเพื่อศึกษา SLR และ GRT ของ biofilter							←	→				
4. วิเคราะห์และสรุปผล										←	→	

2. วิธีดำเนินงานวิจัย

2.1 การคัดเลือกแหล่งจุลทรรศ์ที่เหมาะสม

2.1.1 แหล่งจุลทรรศ์เริ่มต้นที่ใช้ในการศึกษา

แหล่งหัวเชื้อจุลทรรศ์ที่ใช้นำจากบ่อเปิดไม้เข้าอากาศ (anaerobic open lagoon) ของโรงงานผลิตแป้งมันสำปะหลัง พาร์มสูตร และโรงงานผลิตน้ำมันปาล์ม

ดังนั้นในการศึกษานี้ได้พัฒนาเทคนิคในการตรวจสอบเบื้องต้นถึงกิจกรรมของจุลทรรศ์ในการกำจัดชั้ฟฟ์และจำนวนของจุลทรรศ์ *Thiobacillus* sp. ของหัวเชื้อจากแหล่งต่างๆ ที่เป็นพวก sulfate oxidizing bacteria (SOB) เพื่อคัดเลือกแหล่งหัวเชื้อเริ่มต้นที่เหมาะสมในการกำจัดก้าชไฮโดรเจนชัฟฟ์สำหรับถังปฏิกรณ์ biofilter

2.1.2 การหากกรรมของจุลทรรศ์ในการกำจัดชัฟฟ์

การวัดกิจกรรมของจุลทรรศ์ในกลุ่มของ SOB ได้ทำใน flask ด้วยการใช้ตะกอนจุลทรรศ์ประมาณ 0.2 gVSS โดยใช้อาหารซึ่งข้าว thiosulfate mineral salt medium (ตารางที่ 5) และมีปริมาตรสุดท้ายเป็น 100 มิลลิลิตร โดยทำการตดต่อ 3 ขั้น ใน flask ทดลองนั้นจะมี 2 flask คือ flask อาหารที่มีส่วนผสมของโซเดียมไอกไซด์และไม่มีการใส่ตะกอนจุลทรรศ์ ส่วนอีก flask ใส่ตะกอนเชื้อและใส่อาหารที่ไม่มีส่วนผสมของโซเดียมไอกไซด์ จากนั้นนำไปบ่มที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียสเป็นระยะเวลา 7 วัน โดยในแต่ละวันจะมีการเก็บตัวอย่าง 10 มิลลิลิตร เพื่อที่จะนำไปหาปริมาณของไอกไซด์ฟีฟท์ที่ถูกใช้ไปและหากิจกรรมของจุลทรรศ์ SOB โดยใช้วิธีที่ดัดแปลงจาก Tantunvate (2003)

2.1.3 การหาจำนวนของจุลทรรศ์ *Thiobacillus* sp. โดยวิธี Real-time polymerase chain reaction (qPCR)

Real time polymerase chain reaction (qPCR) โดยใช้วิธีของ SYBR® Green ได้ถูกนำมาใช้เพื่อที่จะทำการคุณภาพของ 16S rDNA หรือยีน 16S rRNA ของ *Thiobacillus* sp. and *Eubacteria* domain

2.2.3.1 *Eubacteria* domain

การเพิ่มปริมาณดีเอ็นเอในกลุ่มนี้จะใช้ไพรเมอร์ 338GC-F และ 518R โดยใช้ดีเอ็นเอที่สกัดได้เป็นต้นแบบด้วย KAPA SYBR® Fast qPCR Kit (KAPA, Brazil) แล้วนำไปทำปฏิกิริยาที่เครื่อง fluorescence-detecting thermocycler (Stratagene Mx3005P) (Amann, et al., 1996) สำหรับ *Eubacteria* domain plasmid DNA จะมียีนที่ใส่เข้าไปใน *E.coli* DH5α เพื่อที่จะนำมาใช้ในการสร้าง standard curve ความเข้มข้นของพลาสมิดดีเอ็นเอที่ได้จะนำวัดด้วยเครื่อง NanoDrop® ND-1000 spectrophotometer จากนั้นทำการเจือจางให้อยู่ในช่วง $10^3 - 10^9$ copies rDNA μl^{-1} สามารถที่ใช้ใน

การทำปฏิกิริยาแสดงในตารางที่ 6 โดยปริมาณ copy ของพลาสมิดดีเอ็นเอจะคำนวณโดยใช้สมการที่ (1) (Whelan et al., 2003)

2.2.3.2 *Thiobacillus* sp.

การเพิ่มปริมาณดีเอ็นเอในกสุ์มเนื้จะใช้ไพรเมอร์ BONE663cF และ Thio840R โดยในการสร้าง Standard curve ของ *Thiobacillus* sp. จะใช้พลาสมิดดีเอ็นเอจาก *Thiobacillus thioparus* ในช่วง $10^3 - 10^9$ copies rDNA μl^{-1} ลักษณะที่ใช้ในการเพิ่มปริมาณยีน 16S rRNA ของ *Thiobacillus* sp. แสดงในตารางที่ 6 โดยปริมาณ copy ของพลาสมิดดีเอ็นเอจะคำนวณโดยใช้สมการที่ (1)

$$\text{DNA copy} = \frac{(6.02 \times 10^{23} \text{ copy/mole}) \times \text{DNA amount (g)}}{\text{DNA length (bp)} \times 660 (\text{g/mol/bp})} \quad (1)$$

ตารางที่ 5 Thiosulfate mineral salt medium (Rattanapan et al., 2010)

Constituent	Concentration (g/l)	Trace element*	Concentration (g/l)
KNO ₃	2.0	Na ₂ -EDTA	50.0
NH ₄ Cl	1	CaCl ₂ .2H ₂ O	7.3
KH ₂ PO ₄	2	FeSO ₄ .7H ₂ O	5.0
NaHCO ₃	2	MnCl ₂ .4H ₂ O	2.5
MgSO ₄ .7H ₂ O	0.8	ZnSO ₄ .7H ₂ O	2.2
Na ₂ S ₂ O ₃ .5H ₂ O	5	(NH ₄) ₆ Mo ₇ O ₂₄ .4H ₂ O	0.5
Trace element*	1.0 ml	CaSO ₄ .5H ₂ O	0.2
pH adjusted to 6 with 1N KOH		NaOH	11.0

ตารางที่ 6 ลักษณะที่ใช้ในการเพิ่มปริมาณยีน 16S rRNA ของ *Thiobacillus* sp. และ *Eubacteria* domain ด้วยเทคนิค real-time PCR โดย SYBR® Green (Kawakami, et al., 2005)

Cycle	PCR reaction steps	Temperature (°C)	Time	Repeat
1	Initial denaturing	95	10 min	1
2	1 Denaturing	95	30 sec	40
	2 Annealing	55 (58) ³	30 sec	
	3 Extension ¹	72	30 (50) ³ sec	
3	Final denaturing ²	95	1 min	1
		55	30 sec	
		95	30 sec	

¹Real time – ชื่อยุคแต่ละชั้นจะถูกเก็บไว้; ²Melt curve – ชื่อยุคในชั้นที่ทำ melting curve จะถูกเก็บ; ³สำหรับการเพิ่มปริมาณของ *E. coli*

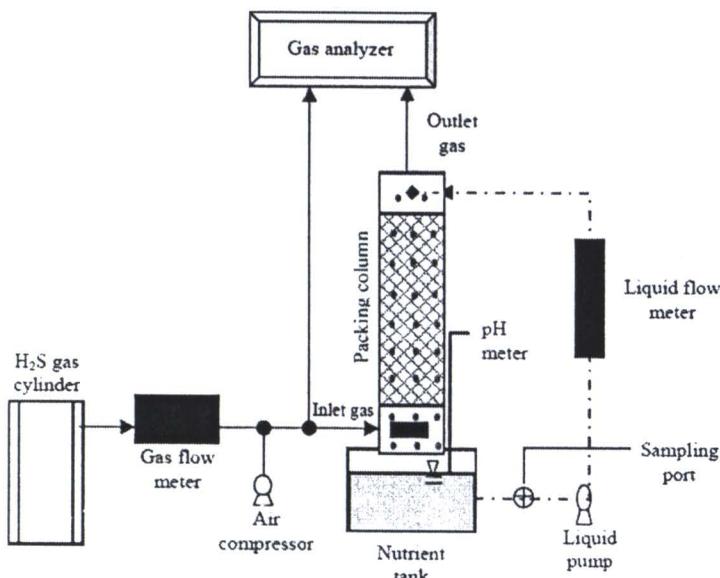


2.2 การศึกษาการกำจัดไฮโดรเจนซัลไฟฟ์ดในถังปฏิกิริณ์ biofilter ด้วยจุลินทรีย์ที่คัดเลือก

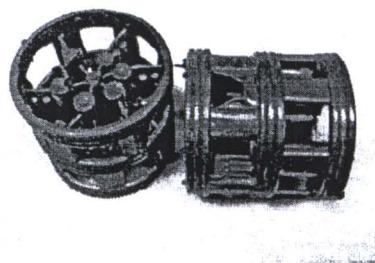
2.2.1 ถังปฏิกิริณ์

ถังปฏิกิริณ์ที่ใช้ในการทดลองเป็นถังทรงกระบอกทำด้วยอะคริลิก ขนาดบรรจุ 18 ลิตร มีปริมาตรของเหลว 12 ลิตร ภายในบรรจุด้วยวัสดุตัวกลาง ดังรูปที่ 2 วัสดุตัวกลางที่ใช้ในการทดลองผลิตจาก polyethylene (PE) ที่มีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 40 มิลลิเมตร และพื้นที่ผิว 240 ตารางเมตรต่อสูญบخارศ์เมตร (รูปที่ 3) ถังปฏิกิริณ์นั้นกำหนดให้ก้าชไฮโดรเจนซัลไฟฟ์เข้าจากทางด้านล่างของถังผ่าน Packing Zone ชั้นสุดด้านบน (Upflow) ในระหว่างที่ก้าชไฮโดรเจนซัลไฟฟ์

ในลักษณะเดียวกันที่ใช้เป็นสารอาหาร ซึ่งบรรจุใน Nutrient Tank จะถูกปั๊มไปตามท่อ แล้วพ้นจากด้านบนถังผ่าน Packing Zone ลงสู่ด้านล่าง ซึ่งจะสวนทางกับก้าชไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ที่ในลักษณะ



รูปที่ 2 องค์ประกอบของถังปฏิกรณ์ biofilter
ที่ใช้ในการทดลอง



รูปที่ 3 วัสดุตัวกลางที่ใช้ในการทดลองโดยทำจาก polyethylene

2.2.2 การเริ่มต้นและดำเนินระบบถังปฏิกรณ์

นำแมลงหัวเขือที่ได้จากการตัดเลือกในหัวข้อ 2.1 เป็นหัวเขือเริ่มต้นในถังปฏิกรณ์ ปรับตะกอนเชื้อจุลินทรีย์ให้คุ้นเคยกับอาหาร thiosulfate mineral salt medium (Thiosulfate MSM) ประมาณ 1 อาทิตย์ก่อนที่จะนำไปใส่ในถังปฏิกรณ์ โดยใส่ตะกอนเชื้อจุลินทรีย์ 20 gVSS ต่อ 1 ลิตรถังปฏิกรณ์ ในการตั้งเชื้อจุลินทรีย์นั้นทำโดยการหมุนเวียนตะกอนเชื้อจุลินทรีย์ประมาณ 2 อาทิตย์ หลังจากนั้นจึงเริ่มป้อนก้าชไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ที่ความเข้มข้นคงที่ 3,000 ppm เข้าไปในถังปฏิกรณ์ในทิศทาง upflow และออกแบบการทดลองโดยมีอัตราการไหล ระยะเวลาการกักเก็บก้าช และอัตราการรับภาระของก้าช ไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ในแต่ละภาวะ ดังแสดงในตารางที่ 7 ภาวะแวดล้อมภายในถังปฏิกรณ์ระหว่างการทดลองได้มีการควบคุมให้ค่า pH และ DO อยู่ที่ 7 และ $<1.0 \text{ mg l}^{-1}$ ตามลำดับ ที่อุณหภูมิห้อง โดยเชือดตะกอนจุลินทรีย์ได้ถูกหมุนเวียนอย่างต่อเนื่อง และมีการดำเนินระบบจนกว่าทั้งเข้าสู่ steady state ในแต่ละ operating condition จากนั้น ประสิทธิภาพการทำจัดก้าช ไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ ความสามารถในการกำจัด อีกทั้งในส่วนของ nutrient solution ได้ถูกเก็บเพื่อนำวิเคราะห์หาปริมาณของผลิตภัณฑ์ที่เกิดขึ้น คือ ชัลไฟฟ์ ชัลเฟต์ และชัลเฟอร์ ในระบบ

ตารางที่ 7 อัตราการป้อนชัลไฟฟ์ตเข้าสู่ระบบในแต่ละ operating condition

operating condition	Gas Retention Time; GRT (min)	Sulfide Loading Rate; SLR ($\text{g H}_2\text{S m}^{-3} \text{h}^{-1}$)
1	120	2.06
2	60	4.13
3	40	6.19
4	30	8.25

2.2.3 การวิเคราะห์

2.2.3.1 ความเข้มข้นของก๊าซไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ที่เข้าและออกจากถังปฏิกิริยจะถูกวัดโดย BIOGAS Geo-Tech gas analyzer (GeoTech, UK)

2.2.3.2 ค่าความเป็นกรดด่าง (pH) และค่าการละลายของออกซิเจน (DO)

ค่าความเป็นกรดด่าง (pH) วัดโดย pH meter ของ Denver Instrument UB-5 Ultrabasic และค่าการละลายของออกซิเจน (dissolved oxygen; DO) วัดโดยเครื่องมือ DO meter รุ่น HACH LDO HQ10 ซึ่ง pH meter และ DO probe ต้องมีการ calibrate ก่อนที่ใช้งาน

2.2.3.3 ปริมาณเชื้อมาก (biomass)

ปริมาณเชื้อมากในรูปของแข็งที่ระเหยได้ (volatile suspended solid; VSS) คือปริมาณของน้ำหนักของตัวอย่างที่หายไปเมื่อนำไปเผาที่อุณหภูมิ 550 °C ซึ่งปริมาณสารอินทรีย์ทั้งหมดได้ใช้เป็นตัวชี้วัดถึงปริมาณของจุลินทรีย์ทั้งหมดในตัวอย่าง โดยวิธีที่ใช้ในการหา VSS นั้น ใช้วิธีของ Wisconsin State Laboratory of Hygiene (1993)

2.2.3.4 ผลิตภัณฑ์ที่เกิดขึ้น (Metabolic products analysis) สำหรับผลิตภัณฑ์ที่เกิดขึ้นในระบบนั้นจะใช้วิธีการวัดในรูปของชัลไฟฟ์ ชัลเพต และชัลเพอร์ โดยที่วิธีเคราะห์ชัลไฟฟ์จะใช้วิธีไอโอด เมตริก (APHA, 2005) วิธีวิเคราะห์ปริมาณของชัลเพตจะใช้วิธี turbidimetric ตามวิธีของ Standard Method (APHA, 2005) และวิธีวิเคราะห์ปริมาณชัลเพอร์ (Sulfur element) ในระบบนั้นจะใช้วิธี Eschka method (Adeleke, 2006)

2.2.4 การคำนวณ

2.2.4.1 ประสิทธิภาพในการกำจัดก๊าซไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ (Removal efficiency; RE)

ประสิทธิภาพในการกำจัดก๊าซไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ ได้คำนวนจากก๊าซไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ที่เข้าและผ่านการกำจัดที่ออกจากระบบในแต่ละรอบของการดำเนินระบบ โดยคำนวนได้จากสมการด้านล่าง:

$$RE (\%) = [(C_i - C_e) / C_i] \times 100$$

C_i = ความเข้มข้นของก๊าซไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ที่เข้าสู่ระบบ (g m^{-3})

C_e = ความเข้มข้นของไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ที่ออกจากระบบ (g m^{-3})

2.2.4.2 ความสามารถในการกำจัดก๊าซไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ (Elimination capacity; EC)

ความสามารถในการกำจัดคือ ปริมาณของก๊าซไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ที่ถูกกำจัดต่อปริมาตรของวัสดุตัวกลางต่อเวลา เพื่อที่จะให้ทราบถึงความสามารถของถังปฏิกิริยในการกำจัดก๊าซไฮโดรเจนชัลไฟฟ์ภายใต้ปริมาตรบรรจุของเหลวที่มีรัศมีตัวกลางของถังปฏิกิริย์ และเวลา โดยสามารถคำนวนได้จากสมการดังนี้

$$EC = Q \times (C_i - C_e) / V$$

Q = อัตราการไหล ($\text{m}^3 \text{ h}^{-1}$)