

บทที่ 3

ระเบียบวิธีวิจัย

3.1 วัสดุ อุปกรณ์และสารเคมี

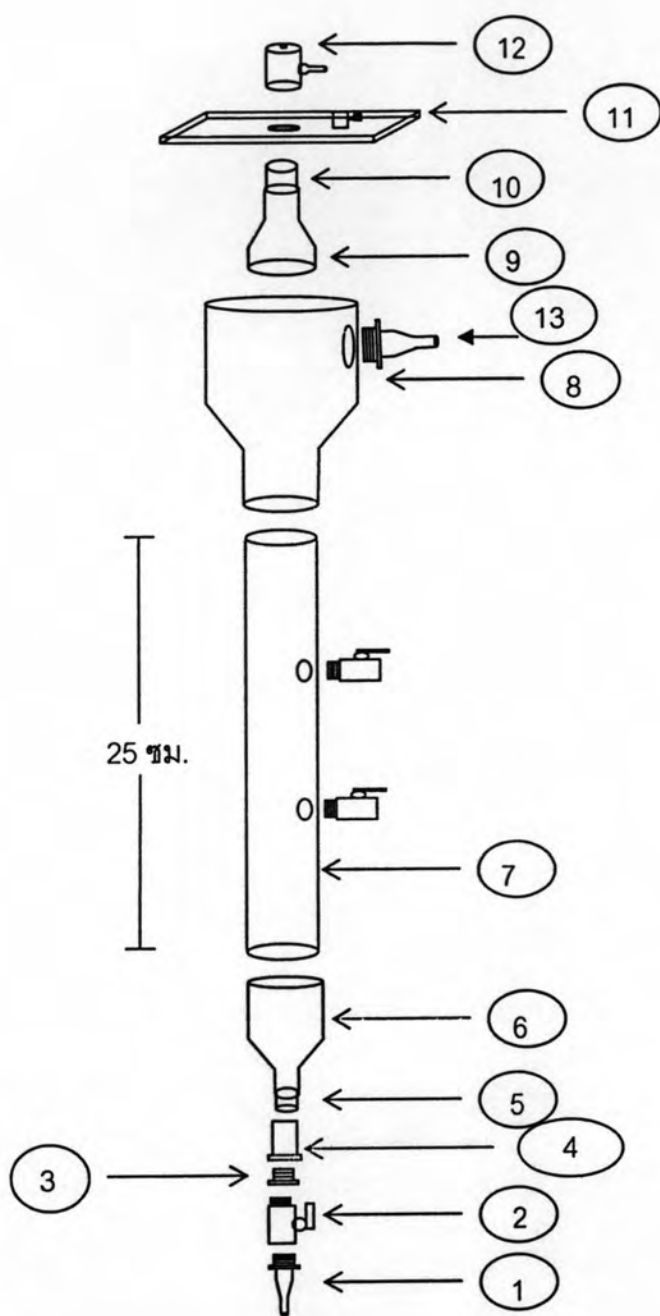
3.1.1 ถังปฏิกรณ์ระบบไร้อากาศแบบยูเอเอสบีจำนวน 2 ถัง

ถังปฏิกรณ์ถังที่ 1 (สำหรับผลิตแก๊สไฮโดรเจน)

ตัวถังประกอบด้วยท่ออะคริลิกใส เบอร์ 603 ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางภายใน 54 มิลลิเมตร สูง 25 เซนติเมตร ด้านบนของถัง จะต่อเข้ากับข้อต่อพีวีซีขนาด 4×2 นิ้ว เพื่อเป็นส่วนเก็บแก๊สของถัง และปิดด้วยแผ่นพลาสติกอะคริลิกใส หนา 8 มิลลิเมตร ยึดติดกับตัวถังด้วยน็อต ด้านล่างจะต่อกับ ข้อต่อพีวีซีขนาด $2 \times \frac{1}{2}$ ปริมาตรของถัง เท่ากับ 1 ลิตร โดยด้านข้างของถังมีการเจาะรู 2 รู เพื่อใช้ในการเก็บตัวอย่าง โดยแต่ละรูมีระยะห่างกันเท่ากับ 6.25 เซนติเมตร ส่วนของตัวถังที่เหลือประกอบด้วยข้อต่อ พีวีซี ข้อต่อทองเหลือง และสายยาง รายละเอียดตามภาพที่ 3.1

ถังปฏิกรณ์ถังที่ 2 (สำหรับผลิตแก๊สมีเทน)

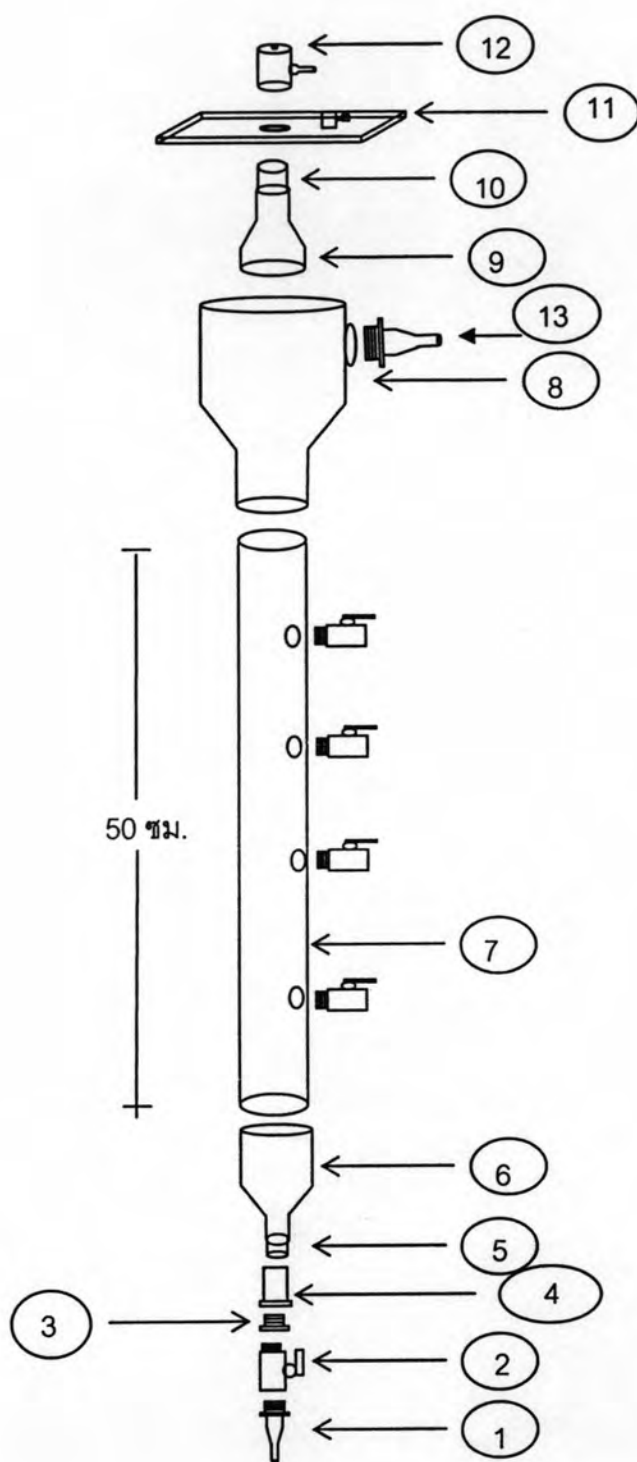
ส่วนประกอบถังเหมือนกับถังที่ 1 แต่ความสูงถังเท่ากับ 50 เซนติเมตร ปริมาตรเท่ากับ 1.5 ลิตร โดยด้านข้างของถังมีการเจาะรู 4 รู เพื่อใช้ในการเก็บตัวอย่าง โดยแต่ละรูมีระยะห่างกันเท่ากับ 10 เซนติเมตร ตามภาพที่ 3.2



ส่วนประกอบ

1. ข้อต่อสายยางทองเหลือง
ขนาด $\frac{1}{4}$ นิ้ว
2. บอลล์วาล์วขนาด $\frac{1}{4}$ นิ้ว
3. นิปเปิดทองเหลืองขนาด
 $\frac{1}{4} \times \frac{1}{2}$ นิ้ว
4. ข้อต่อพีวีซีเกลียวใน
ทองเหลืองขนาด $\frac{1}{2}$ นิ้ว
5. ท่อพีวีซีขนาด $\frac{1}{2}$ นิ้ว
6. ข้อต่อตรงลดขนาด $2 \times \frac{1}{2}$ นิ้ว
7. ท่ออะคริลิกใส เบอร์ 603
- เส้นผ่านศูนย์กลางภายนอก 60 มม.
- เส้นผ่านศูนย์กลางภายใน 54 มม.
8. ข้อต่อตรงลดขนาด 4×2 นิ้ว
9. ข้อต่อตรงลดขนาด 2×1 นิ้ว
10. ท่อพีวีซีขนาด 1 นิ้ว
11. ฝาบานแผ่นพลาสติกใสหนา 3 มม.
12. หัวอุดท่อพีวีซีขนาด 1 นิ้ว
13. ข้อต่อสายยางขนาด $\frac{1}{2}$ นิ้ว

ภาพที่ 3.1 ส่วนประกอบตั้งปฏิกิริยาเอเอสบีดังที่ 1



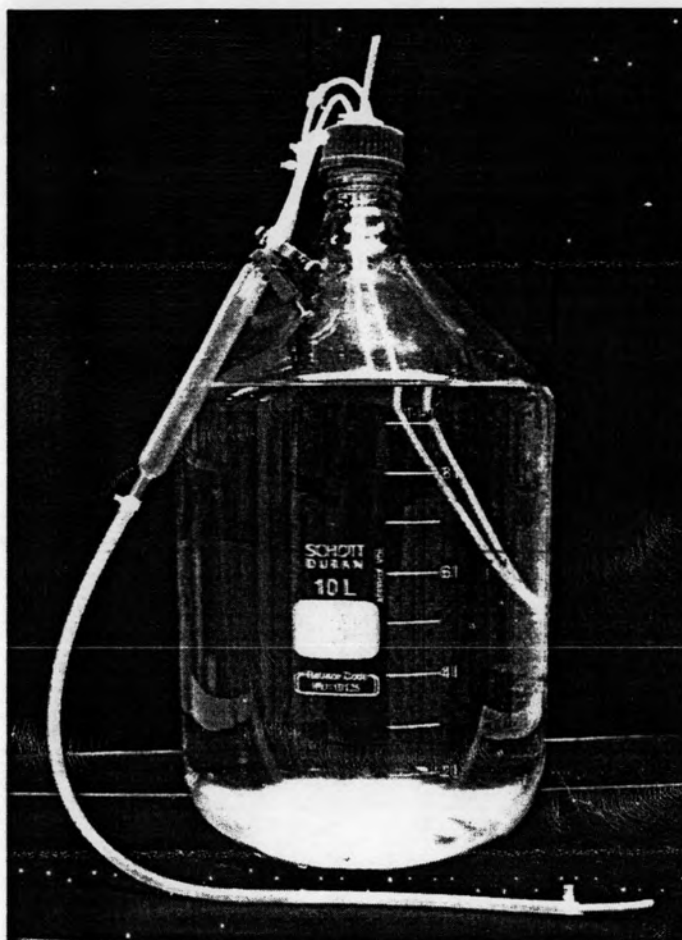
ส่วนประกอบ

1. ข้อต่อสายยางทองเหลือง
ขนาด ¼ นิ้ว
2. บอลล์วาล์วขนาด ¼ นิ้ว
3. นิปเปิดทองเหลือง
ขนาด ¼ × ½ นิ้ว
4. ข้อต่อพีวีซีเกลียวในทองเหลือง
ขนาด ½ นิ้ว
5. ท่อพีวีซีขนาด ½ นิ้ว
6. ข้อต่อตรงลดขนาด 2 × ½ นิ้ว
7. ท่ออะคริลิกใส เบอร์ 603
- เส้นผ่านศูนย์กลางภายนอก 60 มม.
- เส้นผ่านศูนย์กลางภายใน 54 มม.
8. ข้อต่อตรงลดขนาด 4 × 2 นิ้ว
9. ข้อต่อตรงลดขนาด 2 × 1 นิ้ว
10. ท่อพีวีซีขนาด 1 นิ้ว
11. ฝาบนแผ่นพลาสติกใสหนา 3 มม.
12. หัวอุดท่อพีวีซีขนาด 1 นิ้ว
13. ข้อต่อสายยางขนาด ½ นิ้ว

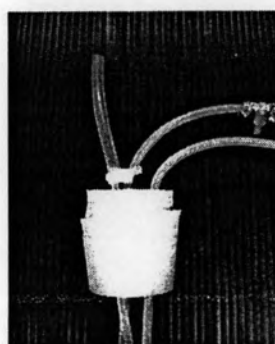
ภาพที่ 3.2 ส่วนประกอบดังปฏิกรณ์ยูเอเอสบีดังที่ 2

3.1.2 ถังเตรียมน้ำเสีย

ถังที่ใช้เตรียมน้ำเสียสังเคราะห์เป็นขวดแก้วปริมาตร 10 ลิตร (SCHOTT DURAN) ที่ฝาขวดอุดด้วยจุกยางซิลิโคนและสายยางซิลิโคน ดังภาพที่ 3.3 และ 3.4



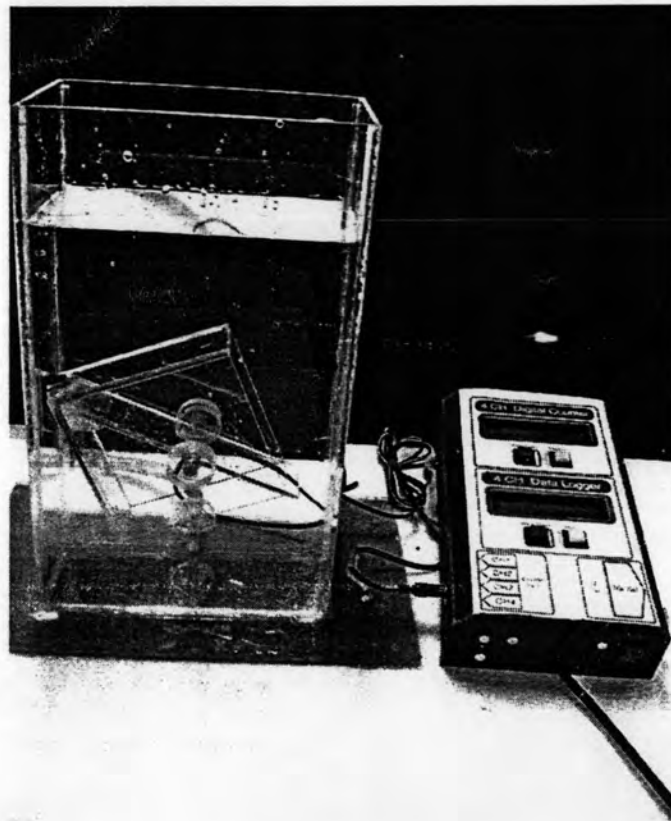
ภาพที่ 3.3 ถังเตรียมน้ำเสีย



ภาพที่ 3.4 จุกยางซิลิโคน พร้อมสายยาง

3.1.3 อุปกรณ์ที่ใช้ในการวัดปริมาตรแก๊ส

อุปกรณ์ที่ใช้ในการวัดปริมาตรแก๊สทำจากอะคริลิกใสขนาด 16×10×30 เซนติเมตร ภายในมีแผ่นอะคริลิกขนาด 10×10×5.2 เซนติเมตร ซึ่งมีแกนกลางสามารถหมุนพลิกไปมาได้ (ภาพที่ 3.5) จากนั้นทำการเติมน้ำให้ได้ระดับที่ทำให้เครื่องวัดปริมาตรแก๊สอ่านค่าที่ 50 มิลลิลิตร ซึ่งอุปกรณ์นี้จะใช้หลักการแทนที่น้ำ เมื่อเกิดแก๊สขึ้น แก๊สก็จะเข้าไปแทนที่น้ำภายในกล่องสี่เหลี่ยมเล็กที่อยู่ภายในเมื่อปริมาตรครบ 50 มิลลิลิตร กล่องสี่เหลี่ยมขนาดเล็กภายในจะพลิกและเกาะกับตัวเซนเซอร์ ข้อมูลของปริมาตรแก๊สที่ได้จะถูกเก็บที่เครื่องประมวลผล เครื่องจะทำการบันทึกจำนวนครั้งในการที่กล่องขนาดเล็กกระทบกับตัวเซนเซอร์ โดยเครื่องสามารถกำหนดระยะเวลาในการเก็บตัวอย่าง ได้ 3 หน่วยเวลา คือ นาที ชั่วโมง และวัน สามารถจัดเก็บได้ 10 ครั้ง



ภาพที่ 3.5 อุปกรณ์วัดปริมาตรแก๊ส

3.1.4 น้ำเสีย

น้ำเสียที่ใช้ในการทดลองนี้เป็น minimal medium ที่มีค่าซีโอดีอยู่ระหว่าง 1,500 ถึง 3,500 มิลลิกรัมต่อลิตร น้ำเสีย 1 ลิตรจะประกอบด้วยสารเคมีต่างๆ (ตารางที่ 3.1) โดยมีน้ำตาลทรายแดงเป็นแหล่งคาร์บอน จากนั้นปรับค่า pH ให้อยู่ในช่วง 5.5 ± 0.1 ด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) เข้มข้น 6 M และสารละลาย HCl เข้มข้น 6 M วัดค่าพีเอชด้วยเครื่องวัด pH (pH Meters) รุ่น (pH meter; EUTECH INSTRUMENTS รุ่น Cyberscan pH 11) แล้วนำไปอบฆ่าเชื้อที่ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 1 บาร์ เป็นเวลา 15 นาที นำออกมาตั้งทิ้งไว้ให้เย็น ใส่แก๊สออกซิเจนด้วยแก๊สไนโตรเจนเป็นเวลา 10 นาที เก็บตัวอย่างเพื่อนำไปหาค่าซีโอดี

ตารางที่ 3.1 ส่วนประกอบของน้ำเสียที่ใช้ในการทดลอง

ชนิดของสารเคมี	ปริมาณที่ใช้ (มิลลิกรัมต่อลิตร)	ชนิดของสารเคมี	ปริมาณที่ใช้ (มิลลิกรัมต่อลิตร)
KH_2PO_4	6.375	$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	1.000
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	14.050	ZnCl_2	1.000
$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	5.000	$\text{CuCl}_2 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	0.200
CaCl_2	0.375	H_3BO_3	0.100
$\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	0.025	NaMo	0.100
$\text{MnSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	0.500	Na_2SeO_3	0.170
NaHCO_3	10.500	$\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	0.260
NTA ^a	15.000	NaCl	10.000
$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	1.000	KH_2PO_4	134.700
$\text{MnCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	1.000	K_2HPO_4	10.000
$\text{CoCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	17.000	Brown sugar	300.000

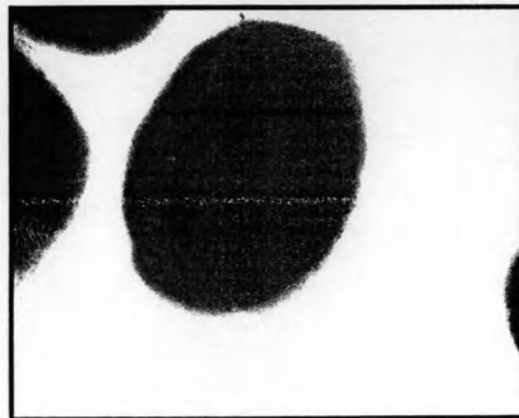
^aNitrilotriacetic acid

3.1.5 จุลินทรีย์

จุลินทรีย์ที่ใช้ในการทดลองนำมาจากบ่อน้ำบาดน้ำเสียในระบบยูเอเอสพีของ
โรงงานเส้นไหมชื่อเอง จำกัด ตำบลยายชา อำเภอสามพราน จังหวัดนครปฐม ลักษณะของ
เชื้อจุลินทรีย์เป็นเม็ด (granule) ดังภาพที่ 3.6



ก

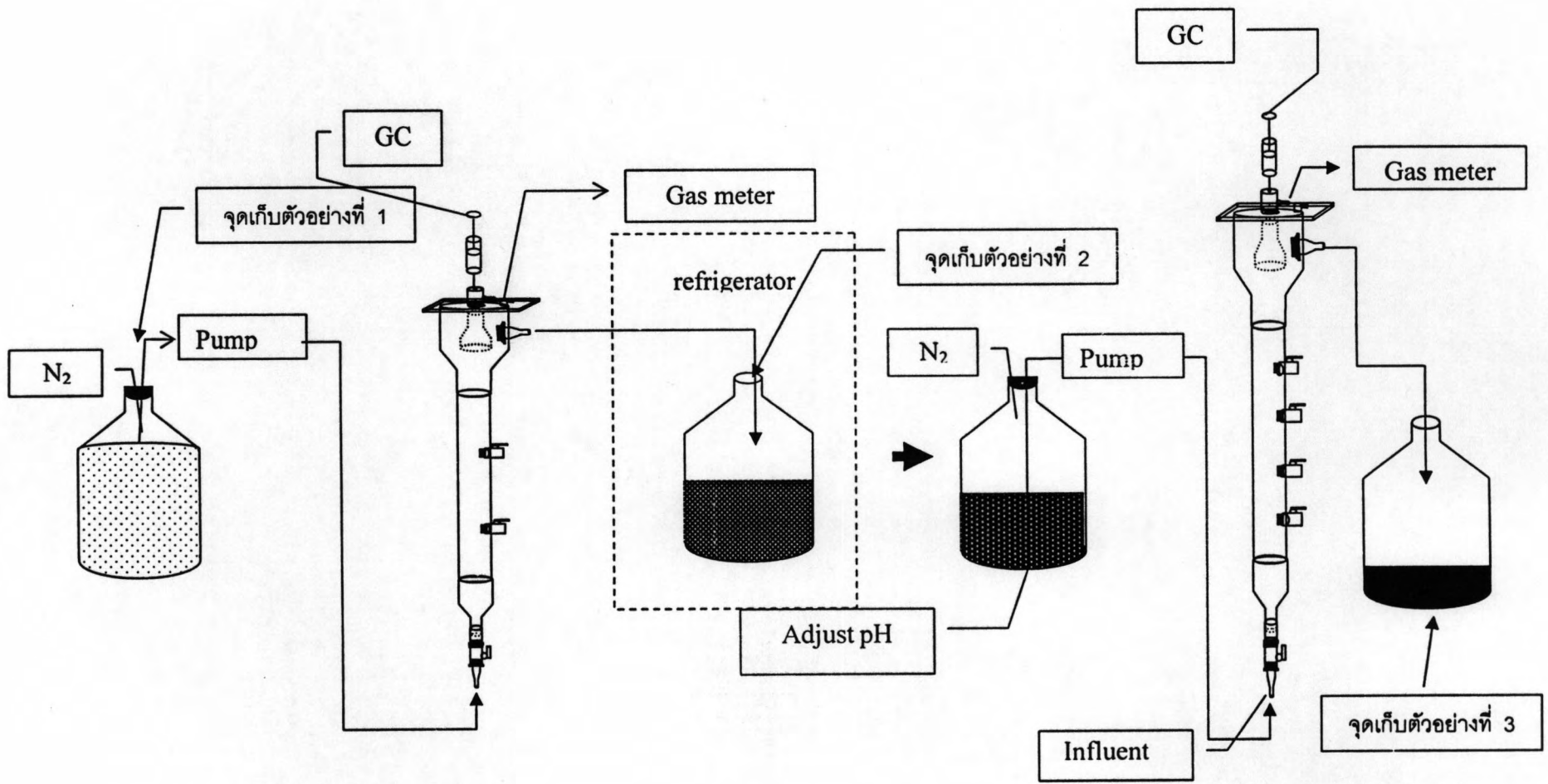


ข

ภาพที่ 3.6 เม็ดจุลินทรีย์ที่ใช้ในการทดลองที่กำลังขยาย ก. 40 ข. 100 เท่า

3.2 วิธีวิจัย

ในถังปฏิกรณ์ดังที่ 1 (ถังผลิตแก๊สไฮโดรเจน) เริ่มต้นระบบโดยการนำตะกอนจุลินทรีย์หัวเชื้อจากระบบบำบัดน้ำเสียแบบยูเอเอสบี ที่มีประสิทธิภาพสูงมาผ่านการต้มที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที ในอ่างน้ำร้อน เพื่อฆ่าเชื้อจุลินทรีย์ที่ไม่สามารถสร้างสปอร์ได้ เนื่องจากเชื้อจุลินทรีย์ที่สร้างสปอร์ได้นั้น จะสามารถผลิตแก๊สไฮโดรเจนได้ แล้วเทลงในถังปฏิกรณ์ ปริมาตร 200 มิลลิลิตร. จากนั้นป้อนน้ำเสียเข้าสู่ถังปฏิกรณ์ที่ 1 โดยใช้ปั๊มเพอร์ิสทาลติก (Masterflex[®] L/S[®] รุ่น No.7524-55) น้ำเสียจะเคลื่อนที่จากด้านล่างขึ้นสู่ด้านบนของถังปฏิกรณ์ โดยค่าซีไอดี (COD) ของน้ำเสียสังเคราะห์ที่ป้อนเข้าระบบในถังปฏิกรณ์ดังที่ 1 (ถังผลิตแก๊สไฮโดรเจน) อยู่ในช่วง 2,000-2,500 มิลลิกรัมต่อลิตร อัตราการไหลที่ 2.1 มิลลิลิตรต่อนาที ระยะเวลาที่กักเก็บน้ำเสียทางพลศาสตร์ (Hydraulic retention time, HRT) ของถังปฏิกรณ์แรก คือ 8 ชั่วโมง และมีอัตราการป้อนสารอินทรีย์ 10,186.0 มิลลิกรัมซีไอดี ต่อวัน น้ำที่ไหลออกจากถังปฏิกรณ์นี้จะไหลเข้าไปสู่ภาชนะเก็บที่ตั้งอยู่ในตู้เย็น (ภาพที่ 3.7) น้ำออกจากถังปฏิกรณ์ดังที่ 1 ที่อยู่ในตู้เย็น จะเป็นน้ำเสียที่ใช้ป้อนเข้าสู่ถังปฏิกรณ์ดังที่ 2 โดยน้ำเสียจะถูกนำออกมาจากตู้เย็นและตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้อง เก็บตัวอย่างน้ำเพื่อนำไปตรวจวิเคราะห์ค่าซีไอดี และวัดค่าพีเอช จากนั้นทำการปรับค่าพีเอชของน้ำโดยใช้สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์เข้มข้น 6 โมลาร์ ปรับค่าพีเอชให้อยู่ในช่วง 7.0 ± 0.1 และทำการไล่ออกซิเจนด้วยไนโตรเจน แล้วนำไปจ่ายเข้าสู่ถังยูเอเอสบี 1.5 ลิตร เชื้อจุลินทรีย์ที่ใช้ในถังปฏิกรณ์ดังที่ 2 ปริมาตร 200 มิลลิลิตร ไม่ต้องนำไปต้ม น้ำเสียที่ผ่านการปรับพีเอชแล้วจะถูกป้อนเข้าสู่ถังปฏิกรณ์ที่ 2 ด้วยอัตราการไหลที่ 2.1 มิลลิลิตรต่อนาที ระยะเวลาของน้ำเสียที่ไหลในระบบ (HRT) ที่ใช้ป้อนเข้าสู่ถังปฏิกรณ์ที่สอง คือ 10 ชั่วโมง อัตราการป้อนสารอินทรีย์ขึ้นอยู่กับค่าซีไอดีที่ออกจากถังยูเอเอสบีดังแรก น้ำที่ออกจากระบบนี้จะถูกเก็บเพื่อตรวจวัดค่า ซีไอดี และวัดค่าพีเอชสุดท้าย ตรวจวัดปริมาตรแก๊สที่เกิดในระบบโดยใช้การแทนที่น้ำเพื่อให้ทราบปริมาตรของแก๊สที่เกิดต่อวัน แก๊สที่ได้จะนำไปวิเคราะห์แยกองค์ประกอบด้วยเครื่อง Gas Chromatography ยี่ห้อ Shimadzu รุ่น GC8A ใช้ detector เป็น thermal conductivity detector (TCD) โดยใช้คอลัมน์ Unibead C 60/80 ประมวลผลโดยเครื่อง Shimadzu รุ่น CR6A ทุกๆ 2 วัน เมื่อระบบเข้าสู่ภาวะคงตัว (steady state) แล้ว จะทำการเปลี่ยนอัตราการไหล ระยะเวลาที่กักเก็บน้ำเสียและอัตราการป้อนสารอินทรีย์เพื่อหาภาวะที่เหมาะสมในการผลิตไฮโดรเจนและมีเทน และประสิทธิภาพในการบำบัดน้ำเสีย



ภาพที่ 3.7 แผนภาพการเดินระบบ

3.3 การวิเคราะห์ตัวอย่าง

ตัวอย่างน้ำที่เก็บได้จากจุดเก็บตัวอย่างจุดที่ 1, 2 และ 3 จะทำการวิเคราะห์ค่าพารามิเตอร์และความถี่ของการวิเคราะห์ดังแสดงในตารางที่ 3.2

ตารางที่ 3.2 พารามิเตอร์ที่วิเคราะห์และความถี่ในการวิเคราะห์

พารามิเตอร์ที่วิเคราะห์	ความถี่ในการวิเคราะห์
pH	2 วันครั้ง
COD	สัปดาห์ละ 1 ครั้ง
VFA	1 เดือนครั้ง
ปริมาณแก๊สชีวภาพ	ทุกวัน
องค์ประกอบของแก๊สชีวภาพ	2 วันครั้ง

3.3.1 ค่าพีเอช

ในงานทดลองนี้ใช้ค่าพีเอชในการควบคุมการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ เพื่อหาปัจจัยที่เหมาะสมในการผลิตแก๊สชีวภาพ ทำการวัดค่าพีเอชของน้ำเสียสังเคราะห์โดยใช้ pH meter; EUTECH INSTRUMENTS รุ่น Cyberscan pH 11 จุ่มลงในน้ำตัวอย่างที่เก็บมาตามจุดต่างๆที่แสดงไว้ในข้างต้น เพื่อทำการตรวจวัด โดยรอจนกว่าค่าจะคงที่ซึ่งจะมีค่าว่า read ปรากฏขึ้นบนหน้าจอ แล้วจึงทำการแปรผลที่ได้อ่านค่าพีเอชเพื่อทำการบันทึกผล

3.3.2 chemical oxygen demand (COD)

การวิเคราะห์ หาซีโอดีเป็นวิธีหาความสกปรกของน้ำเสียต่างๆ โดยเป็นการวัดปริมาณออกซิเจนทั้งหมดที่ใช้ในการออกซิไดซ์สารอินทรีย์ของน้ำเสียเพื่อให้เกิดคาร์บอนไดออกไซด์และน้ำ เป็นปฏิกิริยาสุดท้าย เงื่อนไขสำคัญในการวิเคราะห์ซีโอดี คือปฏิกิริยาออกซิเดชันต้องเกิดขึ้นโดยอาศัยออกซิไดซิงเอเจนต์ (oxidizing agent) อย่างแรง ภายใต้ภาวะที่เป็นกรดเข้มข้นและมีอุณหภูมิสูง ทำการวัดโดยวิธีรีฟลักซ์ปิดแบบเทียบสี

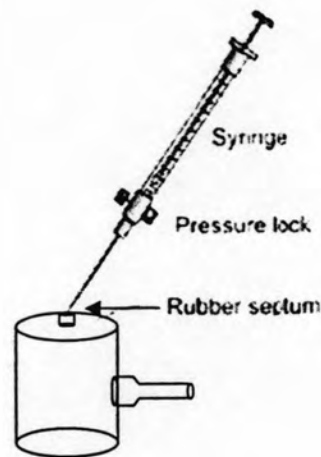
3.3.3 ปริมาณแก๊สที่เกิดขึ้นในการทดลอง

ปริมาณแก๊สที่เกิดขึ้นนี้จะเป็นตัวชี้วัดให้เห็นถึงความเหมาะสมของภาวะต่างๆ ว่าเหมาะสมต่อการเจริญของจุลินทรีย์มากน้อยแค่ไหน ถ้าจุลินทรีย์มีการผลิตแก๊สออกมาเป็นจำนวนมาก ก็จะทำให้เห็นว่าที่ภาชนะนั้นๆ มีความเหมาะสมในการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ โดยปริมาณแก๊สที่เกิดขึ้นจะเก็บโดยวิธีการแทนที่น้ำ โดยใช้อุปกรณ์วัดปริมาณแก๊สซึ่งต่อเข้ากับเครื่องเก็บข้อมูล รายละเอียดในหัวข้อ 3.1.3

3.3.4 องค์ประกอบของแก๊ส

แก๊สในถังปฏิกิริยาปริมาตร 300 ไมโครลิตรจะดูดออกมาจากส่วนที่เป็นช่องว่างในถังปฏิกิริยาโดยใช้เข็มฉีดยาขนาด 500 ไมโครลิตร (Hamilton, USA) (ภาพที่ 3.8) แล้วทำการฉีดเข้าเครื่องแก๊สโครมาโตกราฟฟี (Shimadzu GC-8A) ซึ่งจะเชื่อมต่อกับเครื่องอ่านผล (Shimadzu CR6A) คอลัมน์ที่ใช้ในการวิเคราะห์แก๊สดังกล่าวคือ Unibeads C 60/80 โดยในการวิเคราะห์องค์ประกอบของแก๊สจะใช้แก๊สฮีเลียมเป็นแก๊สตัวพา (carrier gas) และมีตัวตรวจวัดแบบ thermal conductivity detector (TCD) ซึ่งเป็นตัวตรวจวัดที่ประกอบด้วย heated filament ที่มีการให้กระแสไฟฟ้าคงที่ ในการตรวจวัดจะเป็นการเปรียบเทียบการเปลี่ยนแปลงของ filament current ของ reference cell และ sample cell การเปลี่ยนแปลงนี้จะมีความสัมพันธ์กับค่าสัมประสิทธิ์นำความร้อนของสารที่ต้องการวิเคราะห์ กับค่าสัมประสิทธิ์นำความร้อนของแก๊สตัวพา

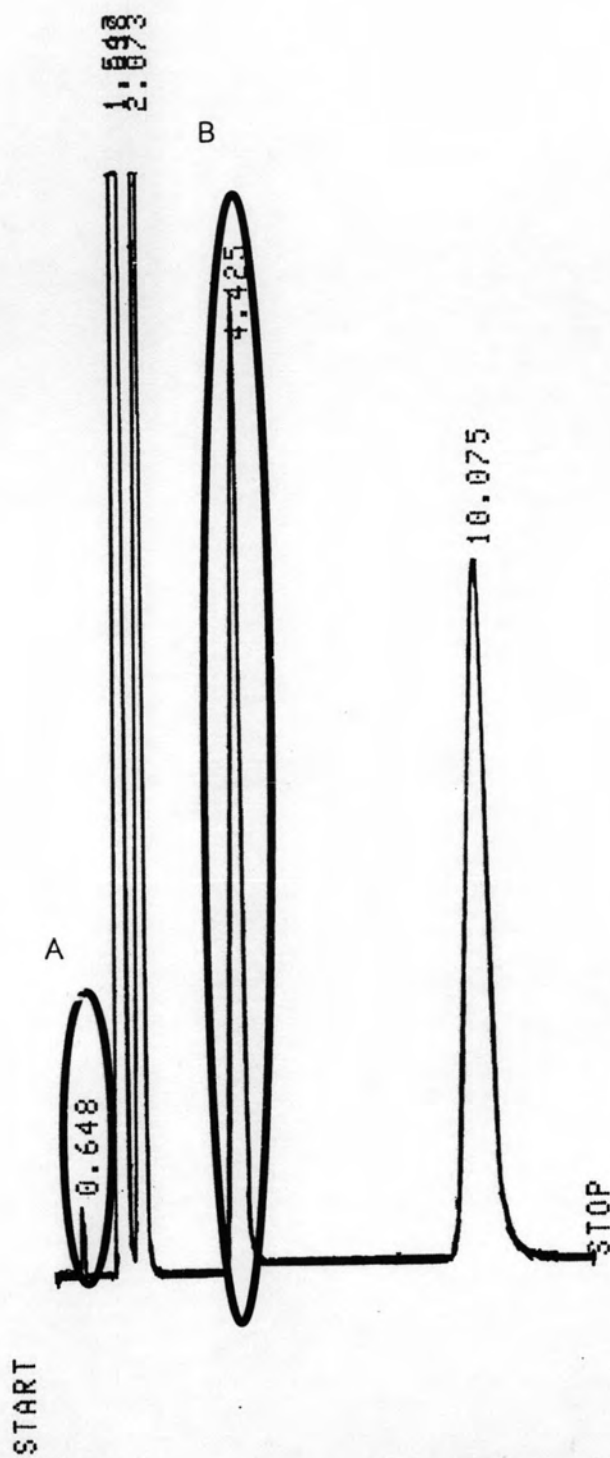
ทำให้ตัวตรวจวัดชนิดนี้สามารถตรวจสอบสารได้ทุกชนิด ยกเว้นแก๊สที่ใช้เป็นแก๊สตัวพา ภาวะที่ใช้ในการวิเคราะห์องค์ประกอบของแก๊สมีดังต่อไปนี้คือ อุณหภูมิของ injector และ detector เท่ากับ 150 องศาเซลเซียส อุณหภูมิของคอลัมน์เท่ากับ 80 องศาเซลเซียส และปรับค่า current ที่ 140 mA ฉีดแก๊สตัวอย่างเทียบกับแก๊สผสมมาตรฐานในการวิเคราะห์องค์ประกอบของแก๊สแต่ละชนิด จะสังเกตจากระยะเวลาที่แก๊สใช้เวลาในการผ่านคอลัมน์ โดยแก๊สแต่ละชนิดจะใช้เวลาที่แตกต่างกัน ดังภาพที่ 3.9 จะเป็นผลของการฉีดแก๊สผสมมาตรฐาน (Restek air standard no. 34512) ที่ทราบปริมาณความเข้มข้นที่แน่นอนซึ่งจะประกอบไปด้วยแก๊สชนิดต่างๆ ตามตารางที่ 3.2 ผสมอยู่กับแก๊สฮีเลียม (helium) โดยจากภาพที่ 3.9 แก๊สมาตรฐานที่จะออกมาเป็นชนิดแรกคือ แก๊สไฮโดรเจน(peak A) แก๊สมีเทนจะออกมาเป็นลำดับที่ 5 (peak B)



ภาพที่ 3.8 การดูดตัวอย่างเพื่อนำไปวิเคราะห์

ตารางที่ 3.3 องค์ประกอบและความเข้มข้นของแก๊สมาตรฐาน

องค์ประกอบของแก๊สมาตรฐาน	เปอร์เซ็นต์ความเข้มข้นของแก๊สมาตรฐาน
คาร์บอนไดออกไซด์ (CO ₂)	5
คาร์บอนมอนอกไซด์(CO)	5
ไฮโดรเจน (H ₂)	4
มีเทน (CH ₄)	4
ไนโตรเจน (N ₂)	5
ออกซิเจน (O ₂)	5
ฮีเลียม (helium)	72
รวม	100



ภาพที่ 3.9 การแยกแก๊สมาตรฐานโดยเครื่องแก๊สโครมาโตกราฟฟี A คือแก๊สไฮโดรเจน (retention time เท่ากับ 0.65 นาที) และ B คือ แก๊สมีเทน (retention time เท่ากับ 4.43 นาที)

3.3.5 วิธีวิเคราะห์องค์ประกอบภายในน้ำเสีย

น้ำเสียในถังปฏิกิริยาจะถูกเก็บมาปริมาตร 1.5 มิลลิลิตร นำไปผ่านการกรอง เก็บใส่ขวดเก็บตัวอย่าง ปริมาตร 1 มิลลิลิตร โดยจะใส่กรดซัลฟูริกเข้มข้น 6 M 30 ไมโครลิตร เพื่อยับยั้งปฏิกิริยาของจุลินทรีย์ จากนั้นดูดตัวอย่างปริมาตร 2 ไมโครลิตร แล้วทำการฉีดเข้า เครื่องแก๊สโครมาโตกราฟฟี (Shimadzu GC-7AG) ซึ่งจะเชื่อมต่อกับเครื่องอ่านผล (Shimadzu CR7Ae plus) คอลัมน์ที่ใช้ในการวิเคราะห์แก๊สตัวอย่างคือ Porapack Q ยาว 1 เมตร เส้นผ่านศูนย์กลางขนาด 3.3 มิลลิเมตร โดยในการวิเคราะห์องค์ประกอบของน้ำเสียจะใช้แก๊สไนโตรเจนเป็นแก๊สดำพา (carrier gas) และมีตัวตรวจวัดแบบ Flame ionization detector (FID) เป็นดีเทคเตอร์ที่ใช้ตรวจหาสารประกอบอินทรีย์แก๊สพาจะถูกติดไฟด้วย heater ไฟฟ้าซึ่งอยู่ใกล้ๆ กับ Flame jet ส่วนอากาศที่ผ่านเข้าไปทำหน้าที่สองอย่าง คือช่วยการเผาไหม้ของแก๊สดำพา และช่วยพาให้แก๊สที่เผาไหม้แล้วออกไป แก๊สพา และสารตัวอย่างที่ออกมาจากคอลัมน์จะเข้าสู่เปลวไฟ จะทำให้สารเหล่านั้นเกิดไอออนไนเซชันได้เป็นอิเล็กตรอนและไอออนบวก อิเล็กตรอนจะวิ่งเข้าไปยัง Flame jet ไอออนบวกจะเคลื่อนที่ไปยังอิเล็กโทรด สัญญาณที่เกิดขึ้น จะถูกส่งไปยังอิเล็กโทรมิเตอร์ และบันทึกสัญญาณด้วยเครื่องบันทึกโครมาโทแกรม ภาวะที่ใช้ในการวิเคราะห์องค์ประกอบของแก๊สมีดังต่อไปนี้คือ อุณหภูมิของ injector และ detector เท่ากับ 240 องศาเซลเซียส อุณหภูมิของคอลัมน์เท่ากับ 180 องศาเซลเซียส ฉีดแก๊สตัวอย่างเทียบกับแก๊สผสมมาตรฐานในการวิเคราะห์หาองค์ประกอบของแก๊สแต่ละชนิด แสดงผลเหมือนกับการวิเคราะห์แก๊ส นำค่าที่ได้ทำกราฟมาตรฐาน