

บทที่ 3

วิธีดำเนินงานวิจัย

3.1 สารเคมีและอุปกรณ์

สารเคมีที่ใช้ในการศึกษานี้ประกอบด้วย ไคโตซาน (Chitosan) (Commercial grade) จาก Eland Corporation Ltd., ซีโอไลต์ เอ (Linde type A) (Commercial grade) จาก Thai Silicate Ltd., กรดแอซีติก (CH_3COOH) ความเข้มข้นร้อยละ 99.5 โดยน้ำหนัก (Commercial grade), กรดซัลฟิวริก (H_2SO_4) ความเข้มข้นร้อยละ 98 โดยน้ำหนัก (Commercial grade), โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) ความเข้มข้นร้อยละ 50 โดยน้ำหนัก (Commercial grade), แก๊สไฮโดรเจน (H_2) ความเข้มข้นร้อยละ 99.99 ของ PRAXAIR, แก๊สไนโตรเจน (N_2) ความเข้มข้นร้อยละ 99.99 ของ PRAXAIR, แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (CO_2) ความเข้มข้นร้อยละ 99.99 ของ PRAXAIR, แก๊สมีเทน (CH_4) ความเข้มข้นร้อยละ 99.99 ของ PRAXAIR

การทดสอบสมบัติ ได้แก่ ความสามารถทนต่อแรงดึงด้วยเครื่องทดสอบ Universal Testing, ลักษณะพื้นผิวด้วยเครื่อง Scanning Electron Microscopy, วิเคราะห์พื้นที่ผิวและขนาดรูพรุนของซีโอไลต์ด้วยเครื่อง Surface Area Analyzer, โครงสร้างทางเคมีของเมมเบรนด้วยเครื่อง Fourier Transform Infrared Spectroscopy, ชุดทดสอบค่าการซึมผ่านแก๊ส

3.2 วิธีดำเนินการวิจัย

3.2.1 ชนิดของเมมเบรนที่เตรียมในงานวิจัย

เมมเบรนที่เตรียมขึ้นในงานวิจัยนี้ ประกอบด้วย 5 ชนิด ดังนี้

- 1) เมมเบรนไคโตซานไม่เชื่อมขวาง
- 2) เมมเบรนไคโตซานเชื่อมขวางด้วยสารละลายกรดซัลฟิวริกร้อยละ 4 โดยน้ำหนัก
- 3) เมมเบรนไคโตซานไม่เชื่อมขวาง-ซีโอไลต์เอ ที่มีปริมาณซีโอไลต์เอร้อยละ 10-40 โดยน้ำหนักของน้ำหนักไคโตซาน
- 4) เมมเบรนไคโตซานเชื่อมขวาง-ซีโอไลต์เอ ที่มีปริมาณของซีโอไลต์เอร้อยละ 10-40 โดยน้ำหนักของน้ำหนักไคโตซาน
- 5) เมมเบรนไคโตซานแบบเชื่อมขวาง และเมมเบรนไคโตซานแบบเชื่อมขวาง-ซีโอไลต์เอ ที่บวมตัวด้วยน้ำ

3.2.2 วิธีการเตรียมเมมเบรน

- 1) เมมเบรนไคโตซานไม่เชื่อมขวาง

- เตรียมสารละลายไคโตซานร้อยละ 3 โดยน้ำหนัก ในสารละลายกรดแอสซิดิกเข้มข้นร้อยละ 3 โดยน้ำหนัก
 - เทสารละลายพอลิเมอร์ปริมาณ 17–18 กรัมบนแผ่นกระจกขนาด 15×15 ตารางเซนติเมตร เพื่อให้ได้ความหนาของเมมเบรนเมื่อแห้งแล้วประมาณ 30 ไมครอน
 - อบในตู้อบที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 6 ชั่วโมง
 - แช่เมมเบรนในสารละลายไฮเดียมไฮดรอกไซด์เข้มข้นร้อยละ 4 โดยน้ำหนักเป็นเวลา 20 นาที ล้างด้วยน้ำกลั่นจนเป็นกลาง แล้วอบในตู้อบที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 6 ชั่วโมง จะได้เมมเบรนไคโตซานไม่เชื่อมขวาง
- 2) เมมเบรนไคโตซานเชื่อมขวางด้วยสารละลายกรดซัลฟิวริกร้อยละ 4 โดยน้ำหนัก
- มีขั้นตอนเช่นเดียวกับการเตรียมเมมเบรนไคโตซานไม่เชื่อมขวางในข้อ 1) แต่จะเพิ่มขั้นตอนของการนำเมมเบรนไปแช่ในสารละลายกรดซัลฟิวริกเข้มข้น ร้อยละ 4 โดยน้ำหนัก เป็นเวลา 24 ชั่วโมง ล้างด้วยน้ำกลั่นจนกระทั่งเป็นกลาง อบในตู้อบที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 6 ชั่วโมง จะได้เมมเบรนไคโตซานแบบเชื่อมขวาง
- 3) เมมเบรนไคโตซานคอมโพสิตแบบไม่เชื่อมขวาง และแบบเชื่อมขวาง
- มีวิธีการเช่นเดียวกับการเตรียมเมมเบรนไคโตซานแบบไม่เชื่อมขวางและแบบเชื่อมขวาง ในข้อ 1) และ 2) ตามลำดับ แต่จะเพิ่มขั้นตอนการผสมผงซีโอไลต์เอ โดยจะแบ่งกรดแอสซิดิกเข้มข้นร้อยละ 3 โดยน้ำหนัก ปริมาณหนึ่งมาผสมกับผงซีโอไลต์เอให้อยู่ในลักษณะที่เป็นสารแขวนลอย จากนั้นทำการผสมส่วนของสารละลายไคโตซานกับสารแขวนลอยของผงซีโอไลต์เอ ในอ่างอัลตราโซนิก (Ultrasonic water bath) แล้วทำตามขั้นตอนเดิม
- 4) เมมเบรนอิมมิดด้วยน้ำ
- แช่เมมเบรนไคโตซานแบบเชื่อมขวาง และเมมเบรนไคโตซานแบบเชื่อมขวาง-ซีโอไลต์เอที่เตรียมได้ในน้ำบริสุทธิ์ เป็นเวลา 24 ชั่วโมง ซึบสารละลายที่ผิวหน้าเมมเบรนให้แห้งด้วยกระดาษซับ ก่อนนำไปทดสอบสมบัติต่าง ๆ

3.2.3 การทดสอบปริมาณการดูดซับน้ำในเมมเบรน

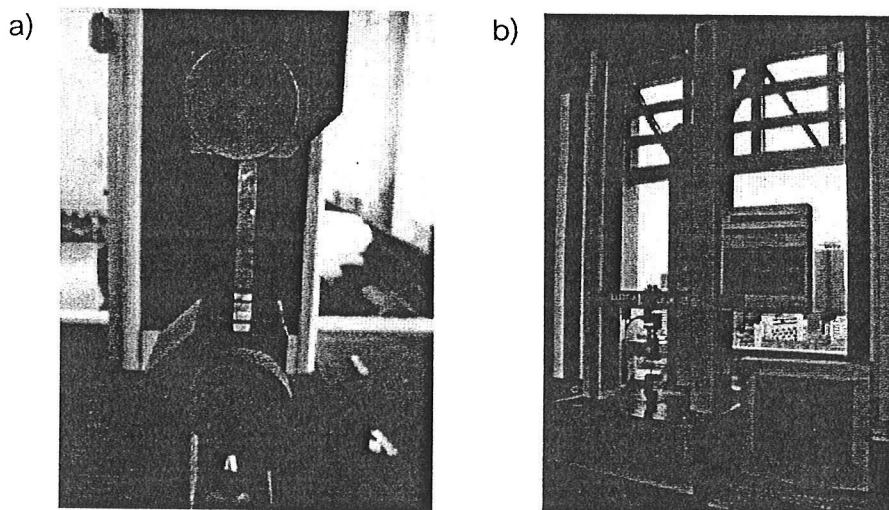
- 1) ชั่งน้ำหนักของเมมเบรนแห้ง
- 2) แช่ในน้ำกลั่นที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 24 ชั่วโมง
- 3) ซึบน้ำที่ผิวหน้าเมมเบรนออกให้แห้งด้วยกระดาษซับแล้วนำไปชั่งน้ำหนักอย่างรวดเร็วเพื่อป้องกันการระเหยของน้ำในเมมเบรน

- 4) นำค่าน้ำหนักของเมมเบรนแห้งและหลังการดูดซับน้ำ มาคำนวณปริมาณการดูดซับน้ำในเมมเบรน ตามสมการที่ 3.1

$$\text{water uptake} = \frac{\text{weight}_{\text{wet}} - \text{weight}_{\text{dry}}}{\text{weight}_{\text{dry}}} \quad (3.1)$$

3.2.4 ความสามารถทนต่อแรงดึง (Tensile strength)

- 1) ตัดเมมเบรนให้มีขนาด 5×150 ตารางมิลลิเมตร ดังแสดงในรูปที่ 3.1 a)
- 2) วัดความหนาของเมมเบรนด้วยไมโครมิเตอร์
- 3) ทดสอบตามมาตรฐาน ASTM D882 ด้วยเครื่อง Universal testing machine ตามรูปที่ 3.1 b) โดยใช้ความเร็วในการทดสอบเท่ากับ 5 มิลลิเมตร/นาที



รูปที่ 3.1 เครื่อง Universal Testing LLOYD Instruments LR 5K

3.2.5 การทดสอบค่าการซึมผ่านของแก๊ส

เครื่องมือที่ใช้ในการทดสอบค่าการซึมผ่านแก๊สของเมมเบรน โดยทั่วไปสามารถแบ่งออกได้เป็น 2 ระบบ คือ การวัดโดยใช้ความดันคงที่ และการวัดโดยใช้ปริมาตรคงที่ สำหรับงานวิจัยนี้เป็นการวัดแบบความดันคงที่โดยใช้เครื่องมือที่พัฒนาขึ้นเองดังรูปที่ 3.2 โดยผ่านแก๊สที่ต้องการทดสอบเข้าไปทางด้านบนของเมมเบรน ควบคุมความดันขาเข้าของแก๊สให้คงที่ ส่วนด้านขาออกเปิดสู่บรรยากาศ และทำการวัดอัตราการไหลของแก๊สขาออก เพื่อนำไปคำนวณค่าการซึมผ่านแก๊ส ดังสมการที่ 3.2 ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของเมมเบรนที่ทดสอบ คือ 3.1 เซนติเมตร

$$P = \frac{QL}{A\Delta P} \quad (3.2)$$

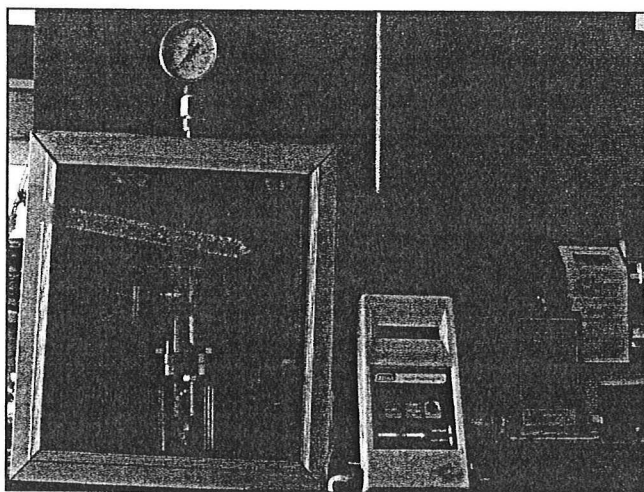
P = ค่าการซึมผ่านแก๊ส ($\text{cm}^3 \cdot \text{cm} / (\text{s} \cdot \text{cm}^2 \cdot \text{cmHg})$) และแปลงเป็นหน่วยแบเรอร์ (Barrer) โดย $1 \text{ Barrer} = 10^{-10} (\text{cm}^3 \cdot \text{cm}) / (\text{s} \cdot \text{cm}^2 \cdot \text{cmHg})$

Q = อัตราการไหลของแก๊สผ่านเมมเบรน (cm^3/s)

L = ความหนาของเมมเบรน (cm)

A = พื้นที่ของเมมเบรนที่ตั้งฉากกับทิศทางการถ่ายโอนมวล (cm^2)

ΔP = ความดันต่าง (cmHg)



รูปที่ 3.2 ชุดทดสอบค่าการซึมผ่านของแก๊ส

จากค่าการซึมผ่านแก๊สที่ได้ นำมาคำนวณค่าการเลือกสรรคู่แก๊ส ตามสมการที่ 3.3

$$\alpha_{A/B} = \frac{P_A}{P_B} \quad (3.3)$$

$\alpha_{A/B}$ = ค่าการเลือกสรรแก๊ส A ต่อ B

P_A และ P_B คือค่าการซึมผ่านแก๊ส A และ B (แบเรอร์) ตามลำดับ