# การผลิตเยื่อแผ่นเซรามิคชนิดไมโครฟิลเตรชันจากอลูมินา

ปฏิมา เทพยายน<sup>1</sup> รัตนา จิระรัตนานนท์<sup>2</sup> และ ดุษฎี อุตภาพ<sup>3</sup> มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี

### บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้ศึกษาวิธีการผลิตเยื่อแผ่นเซรามิคไมโครฟิลเตรชันแบบท่อกลวงจากอลูมินา ผลจากการศึกษาพบว่า สัดส่วนของวัตถุดิบเริ่มด้นที่เหมาะสมในการนำไปขึ้นรูปเป็นท่อกลวงโดยวิธีการ อัดรีด (extrusion) คือ ผงอลูมินา, sodium carboxymethylcellulose, zinc stearate และน้ำ ในปริมาณ 72.5, 2, 0.5 และ 25 wt% ตามลำดับ เมื่อนำท่ออลูมินาที่ได้ไปอบเชื่อมที่อุณหภูมิ 1600 °C เป็นเวลา 1 ชั่วโมง จะได้เยื่อแผ่นแบบสมมาตรที่มีความแข็งแรงและใช้งานได้ โดยมีขนาดรูพรุน 0.5-2 μm (เฉลี่ย 1 μm), ปริมาตรรูพรุน 44 % และความต้านทานการไหลของเยื่อแผ่น 1.30x10° m<sup>-1</sup>

จากการศึกษาปัจจัยที่มีผลุต่อคุณสมบัติของเยื่อแผ่น พบว่าปริมาณน้ำที่เหมาะสมต่อการ คงรูปของท่ออลูมินา คือ 25 wt% อุณหภูมิและระยะเวลาในการอบเชื่อมไม่ส่งผลกระทบต่อขนาด รูพรุน คือ รูพรุนมีขนาดโดยเฉลี่ย1 μm เท่ากัน แต่ส่งผลกระทบต่อปริมาตรรูพรุน กล่าวคือ ที่อุณหภูมิ อบเชื่อม 1400, 1450 และ 1600 °C ระยะเวลา 1 ชั่วโมง ปริมาตรรูพรุนลดลงจาก 53 % เป็น 44 % และที่อุณหภูมิอบเชื่อม 1450 °C ระยะเวลา 1, 3 และ 5 ชั่วโมง ปริมาตรรูพรุนลดลงจาก 48 % เป็น 46 % นอกจากนี้ยังพบว่า อุณหภูมิการอบเชื่อมยิ่งสูงหรือระยะเวลาในการอบเชื่อมมากขึ้นการกระจาย ขนาดรูพรุนมีแนวโน้มแคบลง

**คำสำคัญ** : อลูมินา / เยื่อแผ่นเซรามิค / ไมโครฟิลเตรชัน / วัสดุรูพรุน

<sup>3</sup> ผู้ช่วยศาสตราจารย์ สายวิชาเทคโนโลยีชีวะเคมี คณะทรัพยากรชีวภาพและเทคโนโลยี

<sup>&#</sup>x27; นักศึกษาปริญญาโท คณะพลังงานและวัสดุ

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup> รองศาสตราจารย์ ภาควิชาวิศวกรรมเคมี คณะวิศวกรรมศาสตร์

# The Preparation of Microfiltration Ceramic Membrane from Alumina

Patima Teppayayon<sup>11</sup> Ratana Jiraratananon<sup>22</sup> and Dudsadee Uttapap<sup>3</sup> King Mongkut's University of Technology Thonburi

#### Abstract

This research described the preparation of tubular microfiltration ceramic membrane from alumina. The results showed that a suitable composition of raw materials for body forming by extrusion was alumina powder, sodium carboxymethylcellulose, zinc stearate and water in the ratio of 7 2.5, 2, 0.5 and 2 5 wt%, respectively. The symmetric membrane with considerable strength was obtained when sintered at 1600 °C for 1 hour. This membrane has pore sizes in the range of 0.5-2  $\mu$ m (average 1  $\mu$ m)] 44% porosity and filtration resistance 1.30x10<sup>9</sup> m<sup>-1</sup>]

Investigation on the parameters affecting the membrane properties indicated that the amount of water in naw material was a very important factor for body forming. The appropriate amount off water was at 25 wt%. It was also found that the sintering time and temperature had no significant affect on membrane pore size. The porosity, however, decreased from 5 33% to 444% when sintering temperature was incressed from 1400 to 1600 °C and the decrease was from 4 8% to 4 6% when sintering time was incressed from 1 to 5 hours. Moreover, the pore size distribution was observed to be narrower with increasing sintering temperature and time.

Keywords : Alumina/Ceramic Membrane/Microfiltration/Porous Materials

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> Graduate Student, School of Energy and Materials

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup> Associate Professor, Department of Chemical Engineering, Faculty of Engineering

<sup>&</sup>lt;sup>3</sup> Assistant Professor, Division of Biochemical Technology, School of Bioresources and Technology

#### บทนำ

ปัจจุบันมีการนำกระบวนการแยกสารโดยเยื่อแผ่นสังเคราะห์มาใช้ในระดับอุตสาหกรรมกันอย่าง กว้างขวาง เช่น ในอุตสาหกรรมนม อุตสาหกรรมเครื่องดื่ม เช่น น้ำผลไม้, เบียร์ และไวน์ ใช้เยื่อแผ่น กรองจุลินทรีย์ออกไปทำให้ผลิตภัณฑ์สะอาด ใส และปราศจากเชื้อ [1] อุตสาหกรรมการผลิตสี ใช้เยื่อ แผ่นเพื่อแยกสีและน้ำออกจากกัน [2] อุตสาหกรรมปิโดรเคมีในประเทศสหรัฐอเมริกาใช้เยื่อแผ่น กรองโลหะหนักและน้ำมันออกจากน้ำเสีย [3] เป็นต้น เยื่อแผ่นส่วนใหญ่ที่นำมาใช้ผลิตจากวัสดุ กลุ่มอินทรีย์โพลิเมอร์ ซึ่งโดยทั่ว ๆ ไปจะมีความเสถียรต่ออุณหภูมิที่ต่ำกว่า 100 °C ใช้ได้ในช่วง pH ที่จำกัด และไม่ทนทานต่อตัวทำละลายอินทรีย์และจุลินทรีย์ ทำให้ไม่สามารถประยุกต์ใช้กระบวนการ เยื่อแผ่นสังเคราะห์ในอุตสาหกรรมบางประเภทได้ เยื่อแผ่นอนินทรีย์โดยเฉพาะกลุ่มที่ทำจาก วัสดุเซรามิคกำลังได้รับความสนใจมากขึ้น เนื่องจากมีคุณสมบัติทั้งทางเคมีและกายภาพที่เหนือกว่า เยื่อแผ่นจากสารอินทรีย์โพลิเมอร์หลาย ๆ อย่าง เช่น ทนทานต่ออุณหภูมิสูง มีโครงสร้างที่แข็งแรงจึงทน ด่อแรงดันสูงได้ดี มีความทนทานต่อสารเคมีและสภาพความเป็นกรด-ด่างสูง ไม่ถูกทำลายโดยจุลินทรีย์ เก็บรักษาได้ง่าย มีอายุการใช้งานยาวนาน

ถึงแม้ว่าเยื่อแผ่นเซรามิคจะมีข้อดีหลายประการดังที่กล่าวมา แต่เมื่อเทียบกับเยื่อแผ่นอินทรีย์ โพลิเมอร์แล้วยังมีข้อเสียที่เป็นอุปสรรคต่อการดัดสินใจนำมาใช้งาน คือ มีราคาแพงมากกว่าเยื่อแผ่น อินทรีย์โพลิเมอร์ 8-10 เท่าเมื่อเทียบพื้นที่ในการกรองเท่า ๆ กัน [4] ทั้งนี้เนื่องจากว่าการผลิตเยื่อแผ่น เซรามิคให้มีรูพรุนขนาดเล็ก มีการกระจายตัวของรูพรุนสม่ำเสมอทั่วชิ้นงานและปราศจากรอยแตกร้าวนั้น ทำได้ยาก แม้ว่าเยื่อแผ่นเซรามิคจะมีจำหน่ายทางการค้ามากกว่า 10 ปี แต่ผลงานตีพิมพ์เผยแพร่ ที่เกี่ยวข้องกับเทคโนโลยีการผลิตมีออกมาน้อยมาก เนื่องจากข้อมูลส่วนใหญ่เป็นการค้นคว้าวิจัยร่วมกับ บริษัทผู้ผลิต ซึ่งผลที่ได้มักจะไม่มีการเปิดเผย ที่มีรายงานเผยแพร่เช่น ผลงานของ Terpstra และคณะ [5] และ Auriol และ Gillot [6] ซึ่งเสนอวิธีการผลิตเยื่อแผ่นเซรามิคชนิดไมโครฟิลเตรชันรูปทรงท่อกลวง โครงสร้างแบบไม่สมมาตรจากอลูมินา ขึ้นรูปโดยวิธี Extrusion และ Slip Casting ในสภาวะต่าง ๆ นอกจากนี้ก็มีงานวิจัยอื่น ๆ ที่เกี่ยวข้องคุณสมบัติของอลูมินา เช่น การศึกษาผลของตัวประสาน [7] ผลของขนาดอนุภาค [8] และผลของอุณหภูมิ [9] เป็นต้น

จากงานวิจัยที่กล่าวมาข้างต้นแสดงให้เห็นว่าข้อมูลต่างๆ ที่กล่าวถึงรายละเอียดเกี่ยวกับ วิธีการผลิตและปัจจัยที่มีผลต่อคุณสมบัติของเยื่อแผ่นเซรามิคโดยตรงนั้นมีจำกัด งานวิจัยนี้จึงมุ่งเน้น เพื่อศึกษาถึงการผลิตเยื่อแผ่นอลูมินาชนิดไมโครฟิลเตรชันแบบท่อกลวงที่มีขนาดรูพรุนในช่วง 0.1-10 μm การที่เลือกใช้อลูมินาเนื่องจากเป็นวัสดุเซรามิคที่หาง่าย ราคาถูก และมีงานวิจัยพื้นฐาน ที่เกี่ยวข้องกับคุณสมบัติของอลูมินาเป็นจำนวนมาก เยื่อแผ่นชนิดไมโครฟิลเตรชันนี้สามารถ นำไปใช้โดยตรงในการแยกสารระดับไมครอน เช่น ใช้แยกจุลินทรีย์ในกระบวนการทางเทคโนโลยีชีวภาพ การแยกน้ำมันในรูปอิมัลชันที่ปนเปื้อนในน้ำทิ้งจากโรงงานอุตสาหกรรมต่างๆ หรืออาจดัดแปลงให้เป็น เยื่อแผ่นชนิดอุลตร้าฟิลเตรชันโดยการเคลือบทับชั้นผิวด้วยเทคนิค Sol-Gel ซึ่งจะทำให้สามารถใช้งาน เยื่อแผ่นได้อย่างหลากหลายมากขึ้น โดยสามารถนำไปใช้แยกสารได้ถึงระดับโมเลกุล ซึ่งขอบเขต ของงานวิจัยนี้จะรวมถึงการเลือกชนิดและปริมาณส่วนผสมของวัตถุดิบ วิธีการขึ้นรูป การเลือกใช้ เครื่องมือและการออกแบบแม่พิมพ์ รวมทั้งสภาวะการอบเชื่อม โดยเลือกศึกษาถึงปัจจัยที่คาดว่า มีผลกระทบด่อคุณสมบัติของเยื่อแผ่น และเปรียบเทียบคุณสมบัติของเยื่อแผ่นที่ผลิตขึ้นกับเยื่อแผ่น ทางการค้า

### อุปกรณ์และวิธีดำเนินการทดลอง

- 1. เครื่องมือและสารเคมี
  - เครื่อง Particle Size Analyzer รุ่น Mastersizer S 2.11 บริษัท Malvern ประเทศ สหรัฐอเมริกา
  - เครื่อง Sieve บริษัท Fritsch ประเทศเยอรมัน
  - เครื่อง Planetary Mill รุ่น Pulverisette 5 บริษัท Fritsch ประเทศเยอรมัน
  - เครื่อง Extruder แบบสกรู ซึ่งสร้างขึ้นโดยเจริญพงษ์ สุขสวัสดิ์และคณะ [10]
  - เครื่องอัดไฮดรอลิกขนาด 10 ตัน No. 211 บริษัท T.M.C ประเทศไทย
  - เตาเผารุ่น DE-IA บริษัท Besttherm ประเทศไทย
  - เดาเผาอุณหภูมิสูง รุ่น HT 1600 บริษัท Linn ประเทศเยอรมัน
  - pH meter รุ่น Cyber Scan 20 บริษัท Eutech Cybergetics ประเทศสิงคโปร์
  - เครื่อง Mercury Porosimetry รุ่น 9320 บริษัท Micromeritic ประเทศสหรัฐอเมริกา
  - เตาเผาอุณหภูมิสูงรุ่น 59300 บริษัท Thermolyne ประเทศสหรัฐอเมริกา
  - กล้อง Optical Microscope รุ่น BHM-112KL บริษัท Olympus ประเทศญี่ปุ่น
  - ผงอลูมินา เกรด A-20 Sumitomo Chemical ขนาดอนุภาศ 45-75 μm
  - Sodium Carboxy Methycellulose (CMC) บริษัท Thai Cellulose Products จำกัด
  - Zinc Stearate บริษัท Hoganas ประเทศสวีเดน
  - น้ำกลั่น

### 2. การเตรียมชั้นรองรับ

เตรียมวัตถุดิบเริ่มต้นซึ่งประกอบด้วยผงอลูมินา ตัวประสาน (CMC) ตัวหล่อลื่น (zinc stearate) และน้ำ ในอัตราส่วนต่างๆ นำมาผสมให้เข้ากันโดยไช้เครื่อง Planetary Mill กวนที่ความเร็วรอบ 260 รอบ/นาที ใช้เวลาต่างๆ คือ 20, 30 และ 60 นาที นำส่วนผสมอลูมินาที่ได้อัดผ่านแม่พิมพ์ จะได้ ท่ออลูมินากลวง ซึ่งมีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางภายนอก 1.1 cm., ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางภายใน 0.9 cm. และความหนา 1 mm. เก็บท่อที่ได้ไว้ที่อุณหภูมิห้อง เพื่อให้น้ำค่อยๆ ระเหยออกไปจนท่อแห้งสนิท แล้วจึงนำมาอบในเตาเผารุ่น DE-IA เพื่อไล่ตัวประสาน ด้วหล่อลื่น และน้ำที่อุณหภูมิ 600 °C เป็นเวลา 6 ชั่วโมง ต่อจากนั้นนำมาอบเชื่อมในเตาเผาอุณหภูมิสูง รุ่น HT 1600 ที่อุณหภูมิและระยะเวลาด่างๆ

#### 3. การทดสอบคุณสมบัติของเยื่อแผ่น

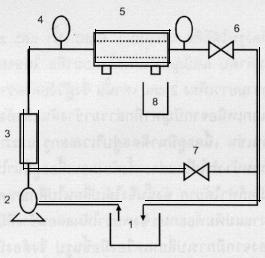
เยื่อแผ่นที่ผลิตขึ้นจะถูกนำไปทดสอบคุณสมบัติต่างๆ คือ ขนาดรูพรุน ปริมาตรรูพรุน การกระจายตัวของรูพรุน ความหนาและโครงสร้างจุลภาคของเยื่อแผ่น สำหรับการทดสอบคุณสมบัติ การกรองใช้เครื่องมือที่มีลักษณะดังแสดงในรูปที่ 1 โดยวัดความสามารถในการไหลผ่านของน้ำ (water permeability) และความสามารถในการกักสาร (ใช้สารแขวนลอยยีสต์ในน้ำที่ความเข้มขัน 0.5827 g/L) ของเยื่อแผ่น

ถังใส่สาร
บั๊ม Peristaltic

3. เครื่องวัดอัตราการไหล

เกจวัดความดัน
โมดูล (Module)
วาล์วควบคุมความดัน

7. By pass Valve
8. เพอมิเอท

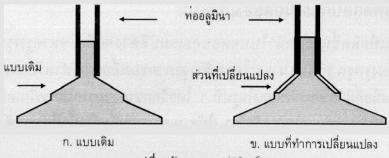


รูปที่ 1 เครื่องมือสำหรับทดสอบการกรอง

### ผลการทดลองและวิจารณ์ผล

## 1. การขึ้นรูปโดยใช้เครื่องขึ้นรูปแบบสกรู (Screw) และแบบอัด (Pressing)

เครื่อง Extruder ซึ่งออกแบบโดยเจริญพงษ์ สุขสวัสดิ์และคณะ [10] สามารถขึ้นรูปท่อกลวง จากดินเหนียวให้มีความยาวได้อย่างต่อเนื่อง อย่างไรก็ตามเมื่อนำเครื่อง extruder นี้ มาขึ้นรูปท่อกลวง โดยใช้วัตถุดิบซึ่งมีส่วนผสมของผงอลูมินา, CMC, น้ำ และ zinc stearate ในปริมาณ 57 : 2 : 40 : 1 wt% ตามลำดับ พบว่าเนื้ออลูมินาจะรวมตัวอยู่บริเวณภายในแม่พิมพ์ แต่ไม่สามารถผ่านออก มาได้ นอกจากใช้เนื้ออลูมินาที่มีความเหลวมากๆ เท่านั้น คาดว่าน่าจะมีสาเหตุเนื่องจากความแตกต่าง ของชนิดของวัตถุดิบ กล่าวคือตินเหนียวมีความยืดหยุ่นหรือมีความเป็น plasticity ในตัวเองสูง แตกต่างจากอลูมินาซึ่งมีความยืดหยุ่นด่ำ ดังนั้น เพื่อให้สามารถใช้งานได้ดีขึ้น จึงได้ทำการเปลี่ยนแปลง ขนาดและลักษณะแม่พิมพ์ดังกล่าวดังรูปที่ 2ก และ 2ข จะเห็นว่าแม่พิมพ์ที่มีการเปลี่ยนแปลงจะมี ช่องว่างบริเวณส่วนกลางทำให้แม่พิมพ์มีพื้นที่การรองรับเนื้ออลูมินามากขึ้น ซึ่งแตกต่างจากลักษณะ แม่พิมพ์แบบเดิม ทั้งนี้เพื่อให้เนื้ออลูมินาสามารถเคลื่อนตัวผ่านแม่พิมพ์ได้มากขึ้นก่อนที่จะถึง ส่วนปลายและออกมาเป็นท่อกลวงในที่สุด



รูปที่ 2 ลักษณะของแม่พิมพ์

ส่วนผสมซึ่งทำให้ได้ท่ออลูมินาที่คงรูปได้ดีคือ ผงอลูมินา, CMC, น้ำ และ zinc stearate ในปริมาณ 62 : 2 : 35 : 1 พt% ตามลำดับ แต่ปัญหาที่เกิดขึ้นต่อมาคือ ไม่สามารถผลิตให้มี ความยาวต่อเนื่องได้โดยท่อที่ผลิตได้นี้มีความยาวเพียง 2 cm. เท่านั้น ซึ่งผู้วิจัยคาดว่าน่าจะเกิดจาก การที่แรงอัดของเครื่องมือไม่เพียงพอ นอกเหนือจากปัญหาที่กล่าวมาข้างด้นแล้วยังมีปัญหาอื่นๆ ของเครื่องมือที่เป็นอุปสรรคในการใช้งานเช่น เนื้ออลูมินาดิดอยู่บริเวณสกรู และภายใน barrel จึงมีเนื้ออลูมินาเพียงส่วนน้อยที่ถูกดันมาด้านหน้า ทำให้ในแต่ละครั้งต้องผสมเนื้ออลูมินาในปริมาณมาก และนอกจากนี้การทำความสะอาดเครื่องมือก็ทำได้ยาก ดังนั้นจึงได้เปลี่ยนไปศึกษาเครื่องมือขึ้นรูป แบบอัด เพื่อช่วยในการดันเนื้ออลูมินาให้ผ่านแม่พิมพ์ออกมา ซึ่งพบว่าให้ผลค่อนข้างดีมีความสะดวก ในการใช้งานมากกว่าแบบสกรู และเนื่องจากมีการเปลี่ยนเครื่องมือขึ้นรูป จึงต้องมีการเพิ่มเดิม อุปกรณ์บางอย่างเช่น จะต้องมีเครื่องมือในการผสมวัตถุดิบเริ่มต้นให้รวมเป็นเนื้อเดียวกันก่อน รวมทั้งมีการเพิ่มอุปกรณ์บางส่วน คือมีการเพิ่มส่วนที่เป็นกระบอกเพื่อใส่เนื้ออลูมินา และส่วนที่เป็น หัวกด (punch) เพื่อดันเนื้ออลูมินาให้ผ่านแม่พิมพ์ออกมา พบว่าเมื่อใช้ส่วนผสมที่เหมาะสมจะได้ ท่อที่มีความหนาสม่ำเสมอและมีความยาวอย่างด่อเนื่อง

### 2. การศึกษาส่วนผสมที่เหมาะสม

นำวัตถุดิบเริ่มดันในปริมาณต่างๆ มาบดให้ผสมกันโดยใช้เครื่อง Planetary Mill นาน 20 นาที ซึ่งปริมาณของวัตถุดิบในแต่ละส่วนมีความสำคัญอย่างยิ่งต่อการขึ้นรูปชั้นรองรับ โดยเนื้ออลูมินา ควรจะมีความเหนียวและยืดหยุ่นได้ดีเนื่องจากจะส่งผลต่อการคงรูปของท่ออลูมินา โดยปริมาณน้ำ ในวัตถุดิบเริ่มดันเป็นปัจจัยหนึ่งที่มีความสำคัญต่อการขึ้นรูปและความคงตัวของท่อที่ได้ ซึ่ง การทดลองในส่วนนี้มีจุดประสงค์ที่จะศึกษาเพื่อเปรียบเทียบลักษณะของชั้นรองรับที่ผลิตได้จากส่วนผสม ที่มีปริมาณน้ำต่างๆ กัน ผลการทดลองที่ได้เป็นดังนี้

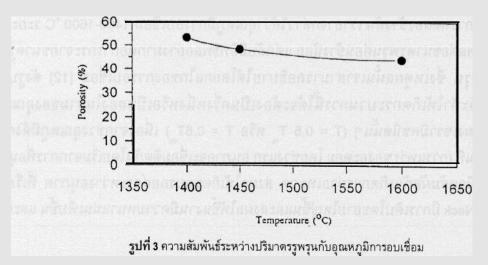
n. ส่วนผสมที่มีปริมาณน้ำ 35 และ 40 wt% เนื้ออลูมินามีความเหนียว เกาะตัวกันเป็นก้อนได้ดี แต่เมื่อนำไปขึ้นรูปโดยขณะที่กดเครื่องอัด เพื่อดันให้เนื้ออลูมินา ผ่านแม่พิมพ์นั้นจะเห็นว่า มีน้ำลันแทรกออกมาระหว่างรอยต่อของอุปกรณ์ส่วนที่เป็นกระบอกและหัวอัด ซึ่งแสดง ให้เห็นว่าในเนื้ออลูมินามีปริมาณน้ำที่มากเกินไป ซึ่งเมื่อเนื้ออลูมินาถูกดันผ่านแม่พิมพ์ออกมา จึงเป็นผลให้ท่ออลูมินาไม่สามารถคงรูปได้

- ช่วนผสมที่มีปริมาณน้ำ 30 wt% เนื้ออลูมินามีความเหนียว และเกาะดัวกันดีเมื่อนำไปขึ้นรูป ท่ออลูมินามีลักษณะตรง และความหนาสม่ำเสมอ แต่เมื่อเวลาผ่านไปจะสังเกตเห็นว่า ท่ออลูมินา คงรูปไว้ได้ไม่ดีนัก เนื่องจากจะเปลี่ยนลักษณะจากท่อทรงกลมมาเป็นทรงรี อย่างเห็นได้ชัด
- ค. ส่วนผสมที่มีปริมาณน้ำ 25 wt % วัดถุดิบเริ่มต้นทั้งสี่ผสมเข้ากันได้ดี เนื้ออลูมินา เหนียวและ เกาะดัวกัน ซึ่งเมื่อนำไปขึ้นรูปพบว่าท่อชั้นรองรับที่ผลิตได้มีลักษณะตรง คงรูปไว้ได้ดี
- ส่วนผสมที่มีปริมาณน้ำ 20 wt% หลังจากที่ผ่านการบดผสมจะเห็นว่าวัตถุดิบเริ่มด้นทั้งสื่ ไม่สามารถรวมตัวกันได้ไม่ว่าจะใช้เวลาในการผสมนานเท่าใด เนื่องมาจากการที่มีปริมาณ น้ำน้อยเกินไป ดังนั้นจึงไม่สามารถนำไปทดลองขึ้นรูปได้

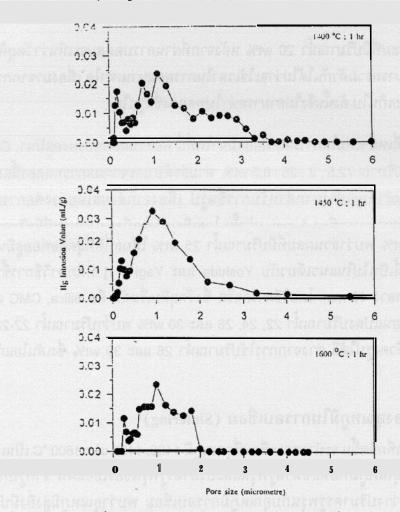
ส่วนผสมที่เหมาะสมในการผลิตท่ออลูมินาในที่นี้ คือส่วนผสมของผงอลูมินา, CMC, น้ำ และ Zinc Stearate ในปริมาณ 72.5 : 2 : 25 : 0.5 wt% ตามลำดับ และจากผลการทดลองนี้แสดงให้เห็นว่า ปริมาณน้ำมีความสำคัญอย่างมากสำหรับการขึ้นรูป เนื่องจากส่งผลโดยตรงต่อการคงรูปของท่อ อลูมินา ซึ่งในที่นี้มีความหนาเพียง 1 mm. เท่านั้น โดยเมื่อเปรียบเทียบส่วนผสมที่มีปริมาณน้ำ 20, 25, 30, 35 และ 40 wt% พบว่าส่วนผสมที่มีปริมาณน้ำ 25 wt% ให้ผลที่ดีที่สุดคือท่ออลูมินาคงรูปอยู่ได้ ซึ่งผลการทดลองนี้เป็นไปในแนวเดียวกับ Yoshida และ Yagi [11] ที่ศึกษาวิธีการขึ้นรูปแท่งแก้ว ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 40 mm. โดยวิธีการอัดรีด ซึ่งวัดถุดิบเริ่มดัน คือ Silica, CMC และน้ำ โดยมี การศึกษาการเปลี่ยนแปลงปริมาณน้ำ 22, 24, 26 และ 30 wt% พบว่าปริมาณน้ำ 22-23 wt% ให้ผล ดีที่สุดคือเส้นใยแก้วคงรูปได้ดี ต่างจากการใช้ปริมาณน้ำ 26 และ 30 wt% ซึ่งเส้นใยแก้วไม่สามารถ คงรูปอยู่ได้

### 3. ผลของอุณหภูมิในการอบเชื่อม (Sintering)

ท่ออลูมินาที่ผลิตขึ้น จะนำมาอบเชื่อมที่อุณหภูมิ 1400, 1450 และ 1600 °C เป็นเวลา 1 ชั่วโมง เพื่อศึกษาผลของอุณหภูมิที่มีด่อขนาดรูพรุนและปริมาตรรูพรุนของเยื่อแผ่น จากรูปที่ 3 ซึ่งแสดง ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาตรรูพรุนกับอุณหภูมิการอบเชื่อม พบว่าอุณหภูมิสูงยิ่งมีปริมาตรรูพรุน น้อยลงคือ เปลี่ยนอุณหภูมิจาก 1400 °C เป็น 1600 °C พบว่าปริมาตรรูพรุนลดลงจาก 53 % เป็น 44%

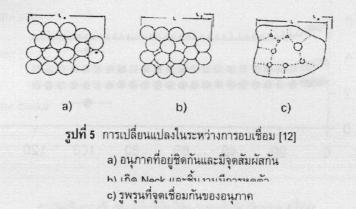


รูปที่ 4 ซึ่งแสดงความสัมพันธ์ระหว่างขนาดรูพรุนและอุณหภูมิในการอบเชื่อมจะเห็นว่า ขนาดรูพรุนในแต่ละอุณหภูมิ มีความแตกต่างกันไม่มากนัก ซึ่งโดยเฉลี่ยแล้วมีขนาดรูพรุนประมาณ 1 μm แต่การกระจายขนาดรูพรุนมีการเปลี่ยนแปลงที่เห็นได้ชัดกว่า โดยที่อุณหภูมิอบเชื่อม 1600 °C นั้น มีขนาดรูพรุนอยู่ในช่วง 0.5-2 μm ซึ่งจะเห็นว่าช่วงขนาดรูพรุนค่อนข้างแคบเมื่อเปรียบเทียบกับ เยื่อแผ่นที่ผ่านการอบเชื่อมที่อุณหภูมิ 1400 และ 1450 °C



รูปที่ 4 ความสัมพันธ์ระหว่างขนาดรูพรุนกับอุณหภูมิอบเชื่อม

จากผลการทดลองข้างดัน เราอาจกล่าวได้ว่าอุณหภูมิการอบเชื่อม 1400-1600 °C ระยะเวลา 1 ชั่วโมง มีอิทธิพลต่อขนาดรูพรุนค่อนข้างน้อย แต่กลับมีอิทธิพลอย่างมากต่อการกระจายขนาดรูพรุน และปริมาตรรูพรุน ซึ่งเหตุผลนั้นเราสามารถอธิบายได้โดยกลไกของการอบเชื่อม [12] ดังรูปที่ 5 โดยอุณหภูมิที่จะทำให้เกิดกระบวนการนี้ได้จะด้องเป็นครึ่งหนึ่งหรือเป็นสองในสามของอุณหภูมิ หลอมเหลวของผงเซรามิคชนิดนั้น ๆ (T = 0.5 T หรือ T = 0.6T) เนื่องจากช่วงอุณหภูมิดังกล่าว จะเกิดการเคลื่อนที่ (การแพร่) ของอะตอม โดยช่วงแรก อนุภาคจะเชื่อมติดกันโดยเริ่มจากการที่อนุภาค ที่อยู่ชิดกันและมีจุดสัมผัสกันเกิดการถ่ายเทมวล ส่งผลให้เกิดขอบรอยต่อระหว่างอนุภาค ที่เรียกว่า "Neck" จากนั้น Neck มีการเดิบโตขยายใหญ่ขึ้นและส่งผลให้ชิ้นงานมีความหนาแน่นเพิ่มขึ้น และเกรน (Grain) ซึ่งเป็นกลุ่มของอนุภาคมีขนาดใหญ่ขึ้น รวมทั้งรูพรุนก็มีขนาดใหญ่ขึ้นด้วยเนื่องจากมีการ มารวมดัวกันแต่จำนวนรูพรุนจะลดน้อยลง ซึ่งในทางทฤษฎีแล้วถ้าเราให้เวลานานมากๆ จะทำให้ ไม่มีรูพรุนในชิ้นงานเลย



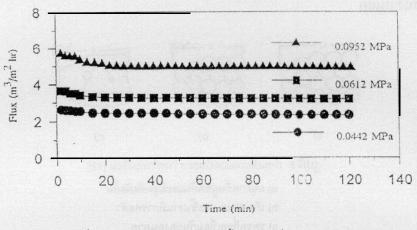
การอบเชื่อมที่อุณหภูมิสูงเป็นเสมือนดัวเร่งให้มีการแพร่มากขึ้น ซึ่งก็หมายถึงว่า "neck" มีการเติบโตมากขึ้นเรื่อยๆ ทำให้อนุภาคอลูมินาเกิดการเชื่อมดิดกันมากขึ้น นั่นคือรูพรุนขนาดเล็ก ก็จะถูกปิดไป และถ้าเป็นรูพรุนขนาดใหญ่จะมีขนาดเล็กลง ดังนั้นรูพรุนหรือช่องว่างระหว่างอนุภาค จึงลดน้อยลง ซึ่งกลไกในส่วนนี้จะส่งผลถึงการกระจายรูพรุนให้มีช่วงแคบลงด้วย ผลการทดลองที่กล่าวมา สอดคล้องกับงานวิจัยของ Kondo และคณะ [13]

### 4. ผลของระยะเวลาการอบเชื่อม

ทำการอบเชื่อมท่ออลูมินาที่อุณหภูมิ 1450 °C เป็นระยะเวลา 1, 3 และ 5 ชั่วโมง พบว่าปริมาตร รูพรุนลดลงเล็กน้อยจาก 48% เป็น 46% เมื่อเพิ่มระยะเวลาการอบเชื่อมจาก 1 ชั่วโมงเป็น 5 ชั่วโมง ส่วนผลต่อขนาดรูพรุนก็เป็นไปในทำนองเดียวกันคือ มีผลต่อขนาดรูพรุนค่อนข้างน้อย ขนาดรูพรุน ของเยื่อแผ่นที่ระยะเวลาการอบเชื่อมต่างกันมีขนาดรูพรุนโดยเฉลี่ยใกล้เคียงกัน คือประมาณ 1 μm แต่ที่ระยะเวลาของการอบเชื่อมนานมากขึ้นการกระจายขนาดรูพรุนมีแนวโน้มลดลง อย่างไรก็ตาม ความชัดเจนของการกระจายรูพรุนและปริมาตรรูพรุนในแต่ละช่วงระยะเวลาการอบเชื่อมยังไม่ให้ ความแตกต่างอย่างชัดเจนมากนัก อาจเนื่องมาจากสาเหตุหลายประการ เช่น อุณหภูมิอบเชื่อมอาจต่ำ เกินไป หรือระยะเวลาการอบเชื่อมอาจน้อยเกินไป

### 5. คุณสมบัติในการกรองสารของเยื่อแผ่น

ในที่นี้เลือกทดสอบเฉพาะเยื่อแผ่นที่ผ่านการอบเชื่อมที่อุณหภูมิ 1600 °C เป็นเวลา 1 ชั่วโมง ซึ่งมีขนาดรูพรุนประมาณ 1 μm ปริมาตรรูพรุน 44 % ซึ่งการที่เลือกเยื่อแผ่นที่ผลิตภายใต้สภาวะนี้ เนื่องจากมีความแข็งแรงมากกว่าเยื่อแผ่นที่ผลิตภายใต้สภาวะอื่น จึงมีความเป็นไปได้มากที่สุด หากต้องการนำไปใช้งาน คุณสมบัติในการกรองสารของเยื่อแผ่นที่ทำการทดสอบ คือ ค่าฟลักซ์น้ำ ความสามารถในการกักกันสาร และความต้านทานการใหลของเยื่อแผ่น ซึ่งเป็นคุณสมบัติสำคัญที่บ่งซื้ ประสิทธิภาพของเยื่อแผ่น คุณสมบัติการยอมให้น้ำไหลผ่าน (water permeability) แสดงดังรูปที่ 6 ซึ่งเป็นการทดสอบ ฟลักซ์น้ำที่เวลาต่างๆ โดยใช้ความดัน 0.0442, 0.0612 และ 0.0952 MPa

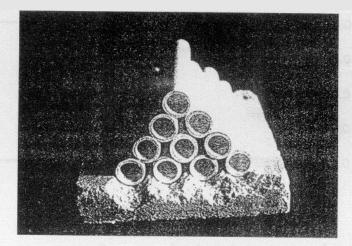


รูปที่ 6 ความสัมพันธ์ระหว่างฟลักช์น้ำกับเวลา ที่ความดันต่างๆ

จากค่าฟลักซ์น้ำที่สภาวะคงที่ในแต่ละความดันสามารถนำมาคำนวณค่าความต้านทานของ เยื่อแผ่น (หน่วยเป็น m<sup>-1</sup>) ที่ผลิตขึ้นเอง ซึ่งพบว่ามีค่า 1.30x10<sup>9</sup> m<sup>-1</sup> หรือมีค่าการยอมให้น้ำไหลผ่าน 7.63x10<sup>-10</sup> m ที่อัตราการป้อนสาร 1 L/min อุณหภูมิ 25 °C เพื่อให้มั่นใจว่าเยื่อแผ่นที่ผลิตภายใต้สภาวะ เดียวกัน แต่ผลิตไม่พร้อมกันจะให้คุณสมบัติเช่นเดิม ผู้วิจัยได้ผลิตเยื่อแผ่นโดยใช้สภาวะเดิมคือ วัตถุดิบ เริ่มต้นที่ปริมาณเท่าเดิมและผ่านการอบเชื่อมที่อุณหภูมิ 1600 °C จากนั้นนำมาทดสอบฟลักซ์น้ำที่สภาวะ เดียวกัน พบว่าฟลักซ์น้ำของเยื่อแผ่นทั้งสองมีค่าใกล้เคียงกันมากสำหรับคุณสมบัติในการกักสาร เลือก ทดสอบโดยใช้สารแขวนลอยยีสต์ (ขนาด 4-10 μm) ความเข้มข้น 0.58 g/L ทดสอบที่ความดัน 0.0442 MPa อัตราการป้อนสาร 1 L/min อุณหภูมิ 25 °C นำเพอมิเอทที่เวลาต่าง ๆ ไปวิเคราะห์หาปริมาณยีสต์ เพื่อหาค่าการกักกัน (%rejection) พบว่าเยื่อแผ่นมีค่าเพอมิเอทฟลักซ์ของสารแขวนลอยยีสต์ ประมาณ 0.3 m<sup>3</sup>/m<sup>2</sup> hr และ ค่าการกักกัน = 100%

### 6. การเปรียบเทียบคุณสมบัติของเยื่อแผ่นที่ผลิตเองกับเยื่อแผ่นทางการค้า

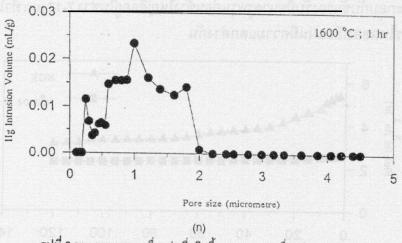
ในหัวข้อนี้จะกล่าวเปรียบเทียบระหว่างเยื่อแผ่นที่ผลิตขึ้นเอง กับเยื่อแผ่นทางการค้า ซึ่งเป็น เยื่อแผ่นอลูมินาของบริษัท NGK โครงสร้างรูพรุนแบบไม่สมมาตร ชั้นผิวมีขนาดรูพรุน 1 μm ส่วนเยื่อแผ่น ที่ผลิตขึ้นเอง (ดังรูปที่ 7) เป็นเยื่อแผ่นที่มีโครงสร้างรูพรุนแบบสมมาตร โดยผ่านอุณหภูมิอบเชื่อม 1600 °C มีขนาดรูพรุน (โดยเฉลี่ย) 1 μm โดยเปรียบเทียบคุณสมบัติดังต่อไปนี้



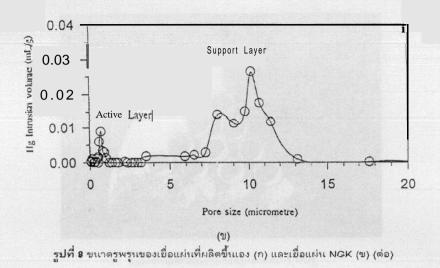
รูปที่ 7 แสดงลักษณะเยื่อแผ่นที่ผลิดขึ้นเอง

#### ก. ขนาดรูพรุน

เยื่อแผ่นที่ผลิดขึ้นเองจะมีการกระจายขนาดรูพรุนค่อนข้างกว้าง คืออยู่ในช่วง 0.5-2 μm ดังแสดงในรูปที่ 8ก ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบกับเยื่อแผ่น NGK จะเห็นว่าช่วงขนาดรูพรุน ไม่กว้างนักและแยกระหว่างชั้นผิวกับชั้นรองรับชัดเจน โดยเฉพาะอย่างยิ่งชั้นผิวมีขนาด รูพรุน 1 μm อย่างเห็นได้ชัดและการกระจายขนาดรูพรุนค่อนข้างแคบดังแสดงในรูปที่ 8ข เยื่อแผ่นที่ผลิตเองไม่ว่าจะที่สภาวะใดก็ตามจะเห็นว่า มีช่วงขนาดรูพรุนค่อนข้างกว้าง ซึ่ง สาเหตุหลักน่าจะเกิดจากการที่เนื้ออลูมินาก่อนการขึ้นรูปมีฟองอากาศอยู่เมื่อเข้าสู่ การอบเชื่อม ฟองอากาศเหล่านี้จะระเหยออกไปที่งรูเล็ก ๆ เหล่านี้ไว้ในชิ้นงาน และ อีกประการหนึ่งที่เป็นไปได้คือ ที่ผิวอนุภาคอลูมินาเริ่มต้นเองจะมีลักษณะไม่เรียบ ซึ่งรูพรุน เล็ก ๆ เหล่านี้อาจเป็นช่องว่างในอนุภาคผงเอง



**รูปที่ 8** ขนาดรูพรุนของเยื่อแผ่นที่ผลิตขึ้นเอง (ก) และเยื่อแผ่น NGK (ข)

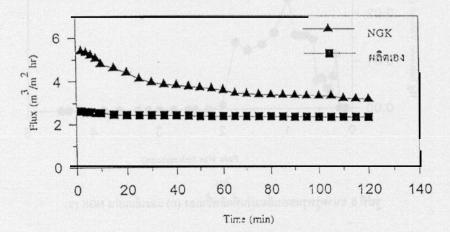


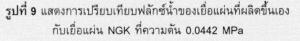
#### ข. ความต้านทานของเยื่อแผ่น

ความด้านทานของเยื่อแผ่นที่ผลิดขึ้นเอง มีค่าประมาณ 1.30x10° m<sup>-1</sup> แต่ความด้านทาน ของเยื่อแผ่น NGK มีค่า 0.94x10° m<sup>-1</sup> ซึ่งแสดงให้เห็นว่าความด้านทานของเยื่อแผ่น NGK ด่ำกว่าเยื่อแผ่นที่ผลิตเอง ทั้งนี้ก็เพราะโครงสร้างรูพรุนของเยื่อแผ่นทั้งสองมีความ แตกต่างกันคือ เยื่อแผ่นที่ผลิตขึ้นเองมีโครงสร้างรูพรุนแบบสมมาตร แต่เยื่อแผ่นของบริษัท NGK มีโครงสร้างรูพรุนแบบไม่สมมาตร จึงมีความด้านทานต่อการไหลด่ำกว่า

### ค. ฟลักซ์น้ำ

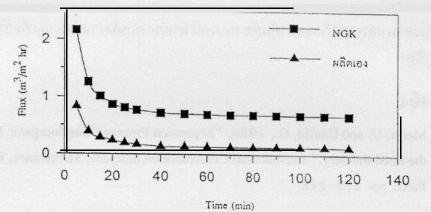
รูปที่ 9 แสดงค่าฟลักซ์น้ำกับเวลาที่ความดัน 0.0442 MPa ฟลักซ์น้ำของเยื่อแผ่น NGK จะสูงกว่าเยื่อแผ่นที่ผลิตเอง ทั้งนี้ก็เนื่องจากเยื่อแผ่นที่ผลิตเองมีความหนาถึง 1 mm. ในขณะที่ ชั้นผิวของเยื่อแผ่น NGK มีความหนาเพียง 250 μm และการกระจายขนาดรูพรุนแคบ ประกอบกับชั้นรองรับมีขนาดรูพรุนค่อนข้างใหญ่คืออยู่ในช่วง 7-13 μm ทำให้ความต้านทาน การใหลของเยื่อแผ่นมีความแตกต่างกัน



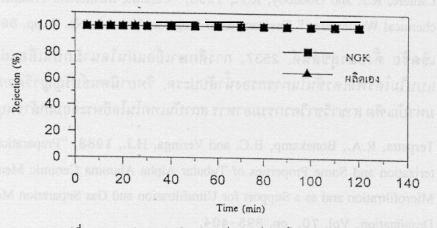


#### เพอมิเอทฟลักซ์ของสารแขวนลอยยีสต์

รูปที่ 10 และ 11 แสดงเพอมิเอทฟลักซ์ของสารแขวนลอยยีสต์ที่ความเข้มข้น 0.58 g/L และค่าการกักกันสารของเยื่อแผ่นทั้งสอง ตามลำดับ ซึ่งเยื่อแผ่น NGK มีฟลักซ์ที่สูงกว่า ทั้งนี้เนื่องมาจากเหตุผลเดียวกันกับฟลักซ์น้ำ แต่สำหรับค่าการกักกันสาร เยื่อแผ่น ทั้งสองมีค่า 100 % เท่ากันซึ่งอาจเนื่องมาจากว่า ยีสต์ที่นำมาทดสอบมีขนาดอนุภาคประมาณ 5 μm ขึ้นไป ซึ่งเป็นขนาดที่ใหญ่กว่าขนาดรูพรุนของเยื่อแผ่นมากจึงไม่สามารถผ่านเยื่อแผ่น ออกไปได้



ร**ูปที่ 10** แสดงการเปรียบเทียบเพอมีเอทฟลักช์ของเยื่อแผ่นที่ผลิตขึ้นเองกับเยื่อแผ่น NGK เมื่อใช้สารแขวนลอยยีสต์ที่ความเข้มขัน 0.58 g/L ที่ความดัน 0.0442 MPa



ร**ูปที่ 11** ค่าการกักกันเซลล์ยีสต์ของเยื่อแผ่นที่ผลิตขึ้นเองกับเยื่อแผ่น NGK

สรุป

จากการศึกษาผลิตเยื่อแผ่นเซรามิคชนิดไมโครฟิลเตรชันจากอลูมินาพบว่า สามารถผลิต เยื่อแผ่นรูปแบบท่อกลวง ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางภายใน 0.9 cm. และภายนอก 1.1 cm. ความหนา 1 mm. โดยมีลักษณะปรากฏภายนอกใกล้เคียงกับเยื่อแผ่นทางการค้า เยื่อแผ่นที่ผลิตเองมีโครงสร้าง รูพรุนแบบสมมาตร มีการกระจายขนาดของรูพรุนค่อนข้างกว้างคือ อยู่ในช่วง 0.5-2 μm (โดยเฉลี่ย 1 μm) ส่วนเยื่อแผ่นทางการค้า (NGK) เป็นเยื่อแผ่นที่มีโครงสร้างรูพรุนแบบไม่สมมาตร ซึ่งประกอบด้วย ชั้นรองรับซึ่งมีขนาดรูพรุนในช่วง 7-13 μm และชั้นผิวมีขนาดรูพรุน 1 μm โดยในชั้นผิวนี้การกระจาย ขนาดรูพรุนแคบมาก ความต้านทานการไหลของเยื่อแผ่นที่ผลิตขึ้นเองมีค่าสูงกว่าของเยื่อแผ่น ทางการค้า คือ 1.30x10<sup>9</sup> m<sup>-1</sup> และ 0.94x10<sup>9</sup> m<sup>-1</sup> ตามลำดับ

### กิตติกรรมประกาศ

ผู้ดำเนินการวิจัยขอขอบคุณ รศ.ดร. ศักรินทร์ ภูมิรัตน ศูนย์พันธุวิศวกรรมและเทคโนโลยี ชีวภาพแห่งชาดิ และดร. สมนึก ศิริสุนทร ศูนย์เทคโนโลยีโลหะและวัสดุแห่งชาติ ที่ได้กรุณาให้แง่คิด ดลอดจนคำแนะนำต่างๆ ขอขอบคุณ คุณขจรเดช สว่างอรุณ บริษัทไทยเซลลูโลสโปรดักส์จำกัด ที่เอื้อเฟื้อตัวประสาน และคุณอภิสรา ยาคุ้มภัย กองเคมี สำนักงานพลังงานปรมาณูเพื่อสันติ ที่เอื้อเฟื้อ เตาเผาอุณหภูมิสูง

### เอกสารอ้างอิง

- Merin, U. and Daufin, G., 1989, "Separation Process Using Inorganic Membrane in the Food Industry," International Conference on *Inorganic* Membranes, 6 July 1989, Paris, pp. 272-278.
- Nooijen, W.F.J.M. and Muilwijk, B., 19 9 4, "Paint/Water Separation by Ceramic Microfiltration," Filtration and Separation, Vol. 31, No. 3, pp. 227-229.
- Lahiere, R.J. and Goodboy, K.P., 1993, "Ceramic Membrane Treatment of Petro chemical Wastewater," Environmental *Progress*, Vol. 12, No. 2, pp. 86-96.
- เชิดชัย ตั้งอมรสุขสันต์ 2537, การศึกษาเยื่อแผ่นไดนามิกบนเยื่อแผ่นอนินทรีย์ แบบไมโครฟิลเตรชั่นในการกรองน้ำสับปะรด วิทยานิพนธ์ปริญญาวิศวกรรมศาสตร มหาบัณฑิต สาขาวิชาวิศวกรรมอาหาร สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี, หน้า31.
- 51 Terpstra, R.A., Bonekamp, B.C. and Veringa, H.J., 1988, "Preparation, Characterization and Some Properties of Tubular Alpha Alumina Ceramic Membranes for Microfiltration and as a Support for Ultrafiltration and Gas Separation Membranes," Desalination, Vol. 70, pp. 395-404.
- 6. Alain Ariol and Jacques Gillot, 1988, US. Patent No. 4,724,078.
- Sugiura, I., Nomura, H., Shinohara, N. and Tsubaki, J., 199 3, "Effect of Preparation Condition on Properties of Green and Sintered Body in Alumina," *Jl of the Ceram. Soc. of Jap. Int. Edit.*, Vol. 101, No. 8, pp. 911-915.
- Yeh, T.-S. and Sacks, M.D., 1988, "Effect of Particle Size Distribution on the Sintering of Alumina," J. Am. Ceram. Soc., Vol. 71, No. 12, pp. C484-487.

- ณัฐพล ทรงประเสริฐ, 2536, การผลิตเยื่อแผ่นเซรามิคโดยวิธีโซล-เจลเทคนิค, วิทยานิพนธ์ ปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาวิศวกรรมเคมี สถาบันเทคโนโลยี พระจอมเกล้าธนบุรี, หน้า 33.
- เจริญพงษ์ สุขสวัสดิ์, โฆษิต พุกะทรัพย์ และ ยงค์ บำรุงวงศ์ดี, 2536, เครื่องขึ้นรูปเซรามิค, วิทยานิพนธ์ปริญญาวิศวกรรมศาสตรบัณฑิต สาขาวิชาวิศวกรรมเครื่องกล สถาบัน เทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี, หน้า 64-77.
- 111 Yoshida, K. and Yagi, T., 1996, "Hybridized Fabrication of Optical Fibers by Extrusion Forming Process," J. of the Caram. Soc. off Jap. Int. Edit., Webl. 1004, No. 7, pp. 602-604.
- 12. Cutler, I.B., 1970, *High Temperature Oxide Part* III, New York, Academic Press, pp. 130-135.
- i 3. Kondo, Y., Hashisuka, Y., Nakahara, M. and Yokota, K., 1993, "Slip Casting of Alumina Using Porous Alumina Mold," JJ of the Cerann. Soc. aff Jap | IInt | HetHit, Woll. 101, No. 8, p. 904.