



การออกแบบเครื่องมือผลิตที่ใช้สำหรับผลิตเม็ดอนุภาคที่มีการ
กระจายขนาดที่แคบ

EQUIPMENT DESIGN FOR PRODUCTION OF WELL-DEFINED
PARTICLES WITH NARROW SIZE DISTRIBUTION

นายวราษฎร์

อุทัยฯ

รหัส 49361676

นายพนันท์

ต่างพลอย

รหัส 49362772

พื้องสมุดคณะวิศวกรรมศาสตร์
วันที่รับ..... 13 ก.ค. 2553.....

เลขทะเบียน..... 15060163.....

เลขเรียกหนังสือ..... ๘๖...

มหาวิทยาลัยเนคัว ๒๑๔ ๗
2652

ปริญญาในพันธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรบัณฑิต

สาขาวิชาชีวกรรมอุตสาหการ ภาควิชาชีวกรรมอุตสาหการ

คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยเนคัว

ปีการศึกษา 2552



ใบรับรองปริญญาบัตร

| | | | |
|----------------------|--|---------------|--|
| ชื่อหัวข้อโครงการ | การออกแบบเครื่องมือผลิตที่ใช้สำหรับผลิตเม็ดอนุภาคที่มีการกระจายขนาดที่แคบ | | |
| ผู้ดำเนินโครงการ | นายวรวรเชษฐ์ อุทชิยา | รหัส 49361676 | |
| | นางนพนันท์ ค่างพลอย | รหัส 49362772 | |
| ที่ปรึกษาโครงการ | ดร. อดิศักดิ์ ไสยกุล | | |
| ที่ปรึกษาร่วมโครงการ | ดร. นพวรรณ โน้มทอง อาจารย์วัฒนชัย เยาวรัตน์ อาจารย์ป่องพันธ์ โวทกานนท์ | | |
| สาขาวิชา | วิศวกรรมอุตสาหการ | | |
| ภาควิชา | วิศวกรรมอุตสาหการ | | |
| ปีการศึกษา | 2552 | | |

คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยนเรศวร อนุมัติให้ปริญญาบัตรนี้เป็นส่วนหนึ่ง
ของการศึกษาตามหลักสูตรวิศวกรรมศาสตรบัณฑิต สาขาวิชาวิศวกรรมอุตสาหการ

ที่ปรึกษาโครงการ
(ดร. อดิศักดิ์ ไสยกุล)

กรรมการ
(รศ.ดร. กวิน สนิทเพ็ญ)

กรรมการ
(อาจารย์ชนา บุญฤทธิ์)

กรรมการ
(อาจารย์ศรีสัจจา วิทยศักดิ์)

กรรมการ
(อาจารย์สาวลักษณ์ คงกลืน)

กรรมการ
(อาจารย์วัฒนชัย เยาวรัตน์)

| | | |
|----------------------|--|---------------|
| ชื่อหัวข้อโครงการ | การออกแบบเครื่องมือผลิตที่ใช้สำหรับผลิตเม็ดอนุภาคที่นีกการกระจายขนาดที่แน่น | |
| ผู้ดำเนินโครงการ | นายวราhey อุทาธิชา | รหัส 49361676 |
| | นายพนันท์ ด่างพลอช | รหัส 49362772 |
| ที่ปรึกษาโครงการ | ดร. อดิศักดิ์ ไถยาสุข | |
| ที่ปรึกษาร่วมโครงการ | ดร. นพวรรณ โน๊กทอง อาจารย์วัฒนาชัย เยาวรัตน์ อาจารย์ปองพันธ์ โอลกานนท์ | |
| สาขาวิชา | วิศวกรรมอุตสาหกรรม | |
| ภาควิชา | วิศวกรรมอุตสาหกรรม | |
| ปีการศึกษา | 2552 | |

บทคัดย่อ

การใช้วัสดุอนุภาคที่มีรูปร่างแบบเม็ดอนุภาคทรงกลมเป็นที่นิยมกันอย่างมาก เนื่องจากความคุณสมบัติทางกายภาพที่ใช้งานมีอยู่น้ำไปประบุกต์ใช้ในระดับอุตสาหกรรมทำได้ง่าย โดยเฉพาะเมื่อนำไปบรรจุใน colloidal มีความจำเพาะของอนุภาคที่ต้องการจะห้ามอนุภาคหลุดรอด ผ่านมีความสม่ำเสมอ กันทั่วทั้ง colloidal ที่บรรจุวัสดุอนุภาคไว้ ส่งผลให้ความคุณการถ่ายเทนวัสดุ ได้ดีขึ้น โครงการนี้จึงมุ่งเน้นการออกแบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค เพื่อพัฒนาวิธีการสร้างระบบสารอิมัลชันที่สามารถควบคุมขนาดของอนุภาคให้มีขนาดใกล้เคียงกัน ได้ ด้วยการฉีดสารละลายของเหลวที่เป็นสารตั้งต้นในการผลิตวัสดุอนุภาคออกจากกรูบนาคเด็กไปยังของเหลวอีกวัյภากหนึ่ง ที่ไม่สามารถละลายเข้าด้วยกัน เพื่อสร้างระบบสารอิมัลชันที่มีขนาดอนุภาคที่มีขนาดใกล้เคียงกัน โดยเครื่องมือที่ได้มีการออกแบบและสร้างขึ้นมา มีการปรับอัตราการไหลเชิงปริมาตรได้ 2 ค่า คือ 0.22 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที และ 0.36 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที โดยสามารถปรับจากแรงดันไฟฟ้า 12 โวลต์ และ 24 โวลต์ ตามลำดับ เพื่อนำไปปรับเปลี่ยนกับการผลิตวัสดุอนุภาคโดยวิธีการปั่นกวน พบว่าวัสดุอนุภาคที่ผลิตจากเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคมีความใกล้เคียงกันของขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางมากกว่าการผลิตวัสดุอนุภาคโดยวิธีการปั่นกวน โดยที่วัสดุอนุภาคที่ผลิตจากเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคที่ฉีดด้วยอัตราการไหล 0.22 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที และ 0.36 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที มีส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐาน 0.2 เท่ากัน ส่วนการผลิตวัสดุอนุภาคด้วยวิธีปั่นกวนมีส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐาน 0.7

กิตติกรรมประกาศ

โครงการนี้จะไม่สามารถดำเนินการได้หากปราศจากความช่วยเหลือจากอาจารย์ที่ปรึกษา คร.อธิศักดิ์ ไสขสุน ที่ให้คำปรึกษาเกี่ยวกับการทำโครงการมาโดยตลอด และอาจารย์ที่ปรึกษาร่วม คร.นพวรรณ โน๊กทอง อาจารย์วัฒนชัย เยาวรัตน์ อาจารย์ปองพันธ์ โภทกานนท์ ที่ให้คำปรึกษาตลอดจนถึงความช่วยเหลือในทุกด้าน ทุกท่าน ได้ทำให้นิสิตมีพัฒนากระบวนการทางความคิดรวมถึงเรื่องการใช้ชีวิৎประจำวันด้วย ของขอบคุณเพื่อนๆทุกคนที่เป็นกำลังใจในการทำงาน เสนอแนะและให้คำปรึกษาในทุกๆเรื่อง

ขอบคุณที่เขียนรายงานด้านเทคโนโลยีนุภาค คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ใน การอนุมัติหนังสือแนบสนับสนุนงบประมาณในการทำโครงการ

สุดท้ายนี้ขอบคุณ บิดา มารดา และครอบครัว ที่ให้การสนับสนุน คำปรึกษา และเป็นกำลังใจที่คิดเสมอ และขอบคุณคุณพ่อของในโครงการนี้เพื่อเป็นเกียรติให้ให้แก่บิามารดา และขอบคุณทุกท่านที่มีได้กล่าวว่า ที่มีส่วนช่วยเหลือ สนับสนุน ให้คำปรึกษา มา ณ ที่นี่ด้วย



คณะกรรมการวิศวกรรม

นายวรวิทย์ อุทาธิยา

นายนพนันท์ ด่างพดื้อ

เมษายน 2553

สารบัญ

| | หน้า |
|---|------|
| ใบวันรองปริญญาเนินพนธ์..... | ก |
| บทคัดย่อภาษาไทย..... | ค |
| กิตติกรรมประกาศ..... | ง |
| สารบัญ..... | ๙ |
| สารบัญตาราง..... | ๊ |
| สารบัญรูป..... | ๑๔ |
| | |
| บทที่ 1 บทนำ..... | 1 |
| 1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของ โครงการ..... | 1 |
| 1.2 วัตถุประสงค์ของ โครงการ..... | 1 |
| 1.3 เกณฑ์ชี้วัดผลงาน..... | 2 |
| 1.4 เกณฑ์ชี้วัดผลสำเร็จ..... | 2 |
| 1.5 ขอบเขตการทำ โครงการ..... | 2 |
| 1.6 สถานที่ในการดำเนินงานวิจัย..... | 2 |
| 1.7 ระยะเวลาในการดำเนินงานวิจัย..... | 2 |
| 1.8 แผนการดำเนินงาน..... | 3 |
| 1.9 รายละเอียดงบประมาณตลอด โครงการ | 3 |
| | |
| บทที่ 2 หลักการและทฤษฎีเบื้องต้น..... | 4 |
| 2.1 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง..... | 4 |
| 2.2 แรงตึงผิว (Surface Tension)..... | 5 |
| 2.3 กลไกการเกิดอิมัลชัน..... | 5 |
| 2.4 กระบวนการ โซล-เจล..... | 6 |
| 2.5 ขนาดตัวอย่าง..... | 7 |
| | |
| บทที่ 3 วิธีดำเนิน โครงการ..... | 8 |
| 3.1 ศึกษาข้อมูล..... | 8 |
| 3.2 วัสดุและเครื่องมือที่ใช้ในงานวิจัย..... | 8 |

สารบัญ (ต่อ)

| | หน้า |
|--|--------|
| 3.3 ออกแบบและสร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค..... | 9 |
| 3.4 เตรียมสารเคมีและเครื่องมือวิเคราะห์ขนาด..... | 10 |
| 3.5 ทดลองเปรียบเทียบค่าเน้นปลาสเตอร์ในการพิมพ์ใช้ชินออลฟอร์มล็อกไซด์..... | 10 |
| 3.6 ทดลองหาเวลาที่เหมาะสมในการฉีดสาร..... | 10 |
| 3.7 ทดลองผลิตวัสดุอนุภาคโดยวิธีการปั่นกวน..... | 11 |
| 3.8 ทดลองผลิตวัสดุอนุภาคโดยวิธีการฉีดคั่งเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค..... | 11 |
| บทที่ 4 ผลการทดลองและวิเคราะห์..... | 12 |
| 4.1 ผลการออกแบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค..... | 12 |
| 4.2 ผลการสร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค..... | 15 |
| 4.3 การเตรียมเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค..... | 23 |
| 4.4 เตรียมสารเคมีและเครื่องมือวิเคราะห์ขนาด..... | 24 |
| 4.5 ผลการทดลองเปรียบเทียบค่าเน้นปลาสเตอร์ในการฉีดสารละลาย ริโซเซนออลฟอร์มล็อกไซด์..... | 25 |
| 4.6 ผลการทดลองหาเวลาที่เหมาะสมในการฉีดสารละลาย ริโซเซนออลฟอร์มล็อกไซด์..... | 25 |
| 4.7 ผลการทดลองผลิตวัสดุอนุภาคโดยวิธีการปั่นกวนและวิธีการฉีดคั่งเครื่องผลิตวัสดุ อนุภาค..... | 29 |
| 4.8 วิเคราะห์การกระจายตัวของขนาดอนุภาคที่เข็นรูปด้วยวิธีต่างๆ..... | 32 |
| บทที่ 5 บทสรุปและข้อเสนอแนะ..... | 36 |
| 5.1 สรุปผลการทดลอง..... | 36 |
| 5.2 ข้อเสนอแนะ..... | 36 |
| เอกสารอ้างอิง..... | 37 |
| ภาคผนวก ก..... | 38 |
| ภาคผนวก ข..... | 53 |

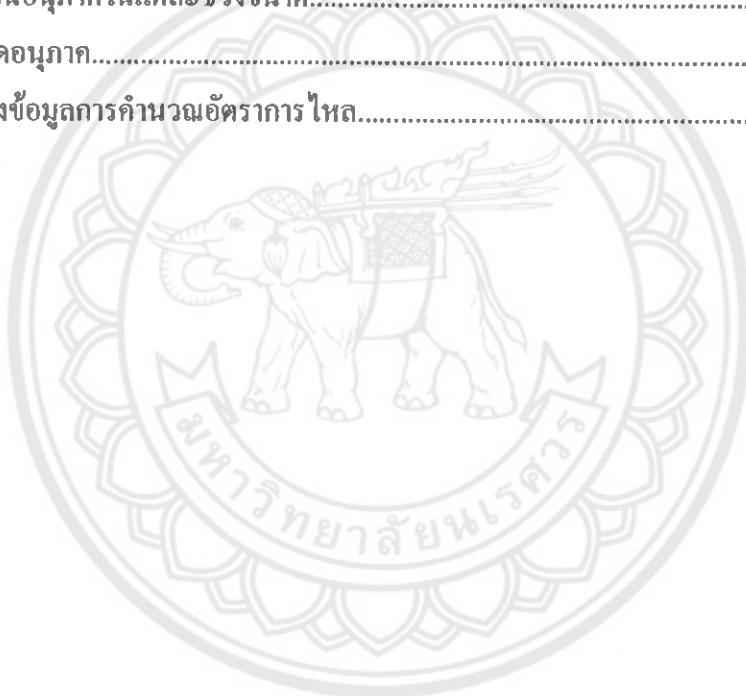
สารบัญ (ต่อ)

| | หน้า |
|----------------|------|
| ภาคผนวก ก..... | 57 |
| ภาคผนวก ง..... | 62 |



สารบัญตาราง

| ตารางที่ | หน้า |
|--|------|
| 1.1 แผนการดำเนินงานวิจัย..... | 3 |
| 3.1 แผนการดำเนินงานออกแบบและสร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค..... | 9 |
| 3.2 ปริมาณสารที่ใช้ในการทดลอง..... | 10 |
| 4.1 ผลของการฉีดเชิงอลฟอร์มัลซีไซด์ ช่วงละ 60 นาที | 27 |
| 4.2 ผลของการฉีดเชิงอลฟอร์มัลซีไซด์ ช่วงละ 10 นาที..... | 27 |
| 4.3 จำนวนอนุภาคในแต่ละช่วงขนาด..... | 32 |
| ก.1 ขนาดอนุภาค..... | 58 |
| ก.1 ตารางข้อมูลการคำนวณอัตราการไอล..... | 63 |



สารบัญรูป

| ข้อที่ | หน้า |
|---|------|
| 3.1 ขั้นตอนการเตรียมสารเคมีและผลิตวัสดุอนุภาค..... | 11 |
| 4.1 ภาพจำลองการทำงานของผู้เดินสาร..... | 12 |
| 4.2 ภาพจำลองการทำงานของผู้ผลิตสาร..... | 13 |
| 4.3 การควบคุมการทำงานของเครื่องโดยกล่องควบคุมการทำงาน..... | 14 |
| 4.4 ตัวอย่างส่วนประกอบเบื้องต้นที่ทำงานกับผู้ผลิตวัสดุ..... | 15 |
| 4.5 ส่วนประกอบเบื้องต้นที่ทำงานกับผู้ผลิตสาร..... | 16 |
| 4.6 ส่วนประกอบเบื้องต้นที่ทำงานกับผู้ผลิตสาร..... | 16 |
| 4.7 นอตที่นำไปปัจฉน์โดยเมียน..... | 17 |
| 4.8 ตัวอย่างส่วนประกอบเบื้องต้นที่ทำงานกับผู้ผลิตสาร..... | 17 |
| 4.9 โครงสร้าง..... | 18 |
| 4.10 การบีบติดโครงสร้าง..... | 18 |
| 4.11 โครงสร้างที่ประกอบกับชุดขั้นเคลื่อน..... | 19 |
| 4.12 การจับยึดชุดขั้นเคลื่อน..... | 19 |
| 4.13 โครงสร้างที่ประกอบกับชุดขั้นเคลื่อน..... | 20 |
| 4.14 ส่วนหัวถัก..... | 21 |
| 4.15 กล่องควบคุม..... | 21 |
| 4.16 การต่อวงจรควบคุม..... | 22 |
| 4.17 วงจรเรซิสตอร์..... | 23 |
| 4.18 ลักษณะเครื่องที่เตรียมพร้อมสำหรับการผลิตวัสดุอนุภาค..... | 23 |
| 4.19 รีไซซินอลฟอร์มัลซีไซด์ที่รวมเป็นเนื้อเดียวกัน..... | 26 |
| 4.20 ตัวอย่างรีไซซินอลฟอร์มัลซีไซด์ที่ตั้งทึ้งไว้..... | 26 |
| 4.21 ตัวอย่างเม็ดอนุภาคที่ 0-180 นาที..... | 28 |
| 4.22 ตัวอย่างเม็ดอนุภาคที่ 190-210 นาที..... | 28 |
| 4.23 ตัวอย่าง RF-Gel ที่ฉีดออกมานหลังจาก 220 นาที..... | 29 |
| 4.24 ตัวอย่างวัสดุอนุภาคที่ผลิตโดยวิธีปั่นกรวน..... | 30 |
| 4.25 ตัวอย่างวัสดุอนุภาคที่ผลิตโดยเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคที่อัตราการไหลลดลง..... | 30 |
| 0.22 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที..... | 30 |
| 4.26 ตัวอย่างวัสดุอนุภาคที่ผลิตโดยเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคที่อัตราการไหลลดลง..... | 31 |
| 0.36 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที..... | 31 |

สารบัญรูป (ต่อ)

หน้า

| | |
|---|----|
| 4.27 ขนาดอนุภาคเฉลี่ยของการผลิตวัสดุอนุภาคในแต่ละแบบ..... | 31 |
| 4.28 ภาพแสดงการกระจายตัวของขนาดอนุภาคโดยวิธีปั่นกวน..... | 33 |
| 4.29 ภาพแสดงการกระจายตัวของขนาดอนุภาคโดยใช้เครื่องผลิตวัสดุอนุภาคที่อัตราการไหล | |
| 0.22 ถุงนาสก์ชนิดเมตรต่อวินาที..... | 34 |
| 4.30 ภาพแสดงการกระจายตัวของขนาดอนุภาคโดยใช้เครื่องผลิตวัสดุอนุภาคที่อัตราการไหล | |
| 0.36 ถุงนาสก์ชนิดเมตรต่อวินาที..... | 34 |
| ก.1 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 1/14..... | 39 |
| ก.2 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 2/14..... | 40 |
| ก.3 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 3/14..... | 41 |
| ก.4 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 4/14..... | 42 |
| ก.5 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 5/14..... | 43 |
| ก.6 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 6/14..... | 44 |
| ก.7 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 7/14..... | 45 |
| ก.8 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 8/14..... | 46 |
| ก.9 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 9/14..... | 47 |
| ก.10 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 10/14..... | 48 |
| ก.11 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 11/14..... | 49 |
| ก.12 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 12/14..... | 50 |
| ก.13 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 13/14..... | 51 |
| ก.14 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 14/14..... | 52 |
| ข.1 ส่วนประกอบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค..... | 54 |
| ข.2 ลักษณะกล่องควบคุม..... | 55 |

บทที่ 1

บทนำ

1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของโครงการ

ในปัจจุบันได้มีความพยายามในการพัฒนาวิธีการสังเคราะห์และผลิตวัสดุอนุภาคแบบใหม่ โดยผู้เชี่ยวชาญในอุตสาหกรรมนี้มีความสามารถพิเศษเพื่อให้สามารถตอบสนองความต้องการใช้งานในรูปแบบใหม่ๆ ของมนุษย์ ไม่ว่าจะเป็นสารคุณภาพดี ทนทาน หรือการใช้เป็นส่วนประกอบของชิ้นไฟฟ้าเพื่อใช้ในตัวเก็บประจุแบบสองชั้นที่มีขนาดเล็กมากเพื่อใช้ในอุปกรณ์สื่อสารสมัยใหม่ หรือใช้ในเซลล์เชิงพาณิชย์ เช่น การใช้วัสดุอนุภาคที่มีรูปร่างแบบเม็ดอนุภาคทรงกลมเป็นที่นิยมกันอย่างมากเนื่องจากความคงทนและการใช้งานมีอายุการใช้งานยาวนาน ไม่เสื่อมคลาย ซึ่งเป็นจุดเด่นที่สำคัญของวัสดุอนุภาคที่ได้รับการพัฒนา แต่ก็มีข้อจำกัดอยู่บ้าง เช่น ต้องการกระบวนการผลิตที่ซับซ้อนและต้องใช้พลังงานสูง ทำให้ต้นทุนการผลิตสูง และต้องมีอุปกรณ์ที่เหมาะสมในการผลิต เช่น แม่พิมพ์ แท่นเผา ฯลฯ ที่ต้องมีความแม่นยำและต้องมีการดูแลรักษาอย่างต่อเนื่อง

ในปัจจุบันการผลิตวัสดุอนุภาคที่มีรูปร่างทรงกลมคือวิธีอันมัลซัน เป็นวิธีที่ใช้กันมาก โดยทั่วไปแล้วจะใช้วิธีการวนผสมเพื่อสร้างระบบสารอิมัลซัน ซึ่งการวนผสมจะทำให้วัสดุอนุภาคของสารที่ต้องการผลิตเป็นเม็ดอนุภาคแตกเป็นหยาดของเหลวขนาดเล็กกระจายตัวอยู่ในอีกวัสดุหนึ่ง โดยวัสดุที่เป็นหยาดเกิดปฏิกิริยาโพลิเมอร์ไซซัช ให้ได้อนุภาคของแข็งเป็นวัสดุอนุภาคที่ต้องการอย่างไร ก็คือการผลิตวัสดุอนุภาคทรงกลมคือวิธีการสร้างระบบสารอิมัลซัน โดยการวนผสมนี้ข้อจำกัดในด้านการควบคุมขนาดของหยาดอนุภาคให้มีขนาดใกล้เคียงกัน

ดังนั้นวัตถุประสงค์ของโครงการนี้จึงมุ่งเน้นการออกแบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคเพื่อพัฒนาวิธีการสร้างระบบสารอิมัลซันที่สามารถควบคุมขนาดของอนุภาคให้มีขนาดใกล้เคียงกันได้ ด้วยการนีคีสารละลายของเหลวที่เป็นสารตั้งต้นในการผลิตวัสดุอนุภาคของจากรูขณาดเล็กไปยังของเหลวอีกวัสดุหนึ่งที่ไม่สามารถละลายเข้าด้วยกัน เพื่อสร้างระบบสารอิมัลซันที่มีขนาดอนุภาคที่มีขนาดใกล้เคียงกัน โดยผู้เชี่ยวชาญด้านวัสดุที่มีความเชี่ยวชาญในกระบวนการผลิตวัสดุอนุภาคที่มีขนาดใกล้เคียงกันได้ เขียนอัตราการให้ผลิตภัณฑ์จากรูขณาดเล็กของวัสดุที่เป็นสารตั้งต้น เป็นต้น

1.2 วัตถุประสงค์ของโครงการ

1.2.1 เพื่อออกแบบและสร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคคือวิธีการสร้างระบบสารอิมัลซัน ที่สามารถควบคุมขนาดเด่นผ่านศูนย์กลางของวัสดุอนุภาคให้มีขนาดใกล้เคียงกันได้

1.3 เกณฑ์ชี้วัดผลงาน

1.3.1 เครื่องผลิตวัสดุอนุภาคต้นแบบด้วยวิธีการสร้างระบบสารอิมัลชัน โดยใช้การฉีดสารผ่านรูขนาดเล็ก

1.4 เกณฑ์ชี้วัดผลสำเร็จ

1.4.1 ขนาดการกระจายตัวของวัสดุอนุภาคที่ผลิตด้วยเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค ที่การกระจายตัวแน่นกว่าการผลิตวัสดุอนุภาคด้วยวิธีปั่นกวน

1.5 ขอบเขตการทำโครงการ

1.5.1 ออกแบบและสร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคด้วยวิธีการสร้างระบบสารอิมัลชัน โดยใช้หลักการฉีดสารละลายที่สามารถเกิดปฏิกิริยาโพลิเมอร์ไซซ์ชัน ไปยังวัสดุที่สารละลายดังกล่าวไม่ละลาย

1.5.2 ศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการควบคุมขนาดของวัสดุอนุภาคด้วยวิธีการสร้างระบบสารอิมัลชันจากเครื่องมือต้นแบบที่ออกแบบขึ้น โดยศึกษาการผลิตวัสดุอนุภาค รีโซเซนต์ฟอร์มัลติไชลด์ ในระบบอิมัลชันชนิดน้ำในน้ำมัน (Water-in-oil Emulsion)

1.6 สถานที่ในการดำเนินงานวิจัย

ภาควิชาเคมีกรรมอุตสาหการ คณะเคมีกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยนเรศวร

1.7 ระยะเวลาในการดำเนินงานวิจัย

1 กรกฎาคม พ.ศ.2552 ถึง 31 มีนาคม พ.ศ.2553

1.8 แผนการดำเนินงาน

ตารางที่ 1.1 แผนการดำเนินงานวิจัย

| ลำดับ | การดำเนินงาน | ก.ค. | ส.ค. | ก.ย. | ต.ค. | พ.ย. | ธ.ค. | ม.ค. | ก.พ. | มี.ค. |
|-------|------------------------------|------|------|------|------|------|------|------|------|-------|
| 1 | ศึกษาข้อมูล | | | | | | | | | |
| 2 | ออกแบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค | | | | | | | | | |
| 3 | สร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค | | | | | | | | | |
| 4 | ทำการทดลองผลิตวัสดุอนุภาค | | | | | | | | | |
| 5 | ประเมิน / วิเคราะห์ | | | | | | | | | |
| 6 | สรุปผลการดำเนินงาน | | | | | | | | | |

1.9 รายละเอียดงบประมาณตลอดโครงการ

รวมเป็นเงิน

4400 บาท



บทที่ 2

หลักการและทฤษฎีเบื้องต้น

2.1 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

Kawakatsu T. et al. (2001) การศึกษาผลจากกลุ่มของสารไม่ชอบน้ำ (Hydrophobic) ในสารลดแรงตึงผิวต่อการรวมตัวเป็นหยดน้ำของสารอิมัลชันระบบน้ำในน้ำมัน โดยแยกชนิดของสารลดแรงตึงผิวออกเป็นตัวแทนของสารในวัสดุกันน้ำมันและน้ำและสารละลายซึ่งโครงสร้างเป็นตัวแทนของสารวัสดุกันน้ำ ขนาดเฉลี่ยของหยดที่ได้มีขนาดตั้งแต่ 17-23 ไมโครเมตร ขึ้นอยู่กับชนิดของสารลดแรงตึงผิว และความหนืดของสารในวัสดุกันน้ำและน้ำมัน ขนาดของอนุภาคที่ได้มีขนาดลดลงเมื่อสารลดแรงตึงผิวนิ่มน้ำกลุ่มนี้ไม่ชอบน้ำเพิ่มขึ้นหรือมีขนาดของกลุ่มนี้ไม่ชอบน้ำใหญ่ขึ้น

Yamamoto T. et al. (2002) ในการศึกษาการสังเคราะห์อนุภาคการรับอนุภาคที่มีทรงกลม โดยวิธี Emulsion Polymerization of (RF) Aqueous Solution แต่ลักษณะของหยดแต่ละหยดของสารละลายที่ได้มีขนาดที่แตกต่างกันส่งผลให้ไม่สามารถเตรียมอนุภาคการรับอนุภาคที่มีขนาดใกล้เคียงกันได้

Yung-Chieh T. et al. (2005) การออกแบบและทดสอบเครื่องควบคุมขนาดอนุภาคที่เรียกว่า Nanojet เพื่อทดสอบความสามารถในการควบคุมขนาดของหยดของอนุภาคและอัตราเร็วของการผลิต โดยเครื่องมือสร้างจากวัสดุ PDMS และแก้ว และตัวหัวฉีดทำจากกระบวนการอกถ่าน Yung-Chieh T. et al. (2005) โดยสารที่ใช้ในการทดสอบคือ กรดโอลีอิก (Oleic acid) และน้ำ โดยของไอลชีน์ไม่ผ่านกันส่องชนิดนี้จะถูกฉีดผ่านช่องที่ทำจากวัสดุ PDMS และควบคุมอัตราการไอลให้คงที่ ด้วยปั๊มที่ต่อ กับกระบวนการอกถ่าน หยดของอนุภาคที่ได้ถูกด้านด้วยกล้องความเร็วสูง พบว่าลักษณะของช่องทางออกที่ต่างกันและขนาดของช่องทางออกที่ต่างกัน ทำให้ได้ขนาดของหยดอนุภาคแตกต่างกัน โดยเครื่องมือนี้สามารถปรับเปลี่ยนขนาดของอนุภาค ได้จากการควบคุมอัตราการไอล และสามารถควบคุมขนาดของหยดให้มีขนาดใกล้เคียงกันได้โดยเส้นผ่าศูนย์กลางของหยดอนุภาคที่ได้มีขนาดแตกต่างกันต่ำกว่า 2%

Yamamoto T. et al. (2007) การศึกษาการสังเคราะห์อนุภาคการรับอนุภาคที่ใช้วิธีเดียวกับงานวิจัยที่ผ่านมาแต่ได้คิดค้นกรรมวิธีใหม่เพื่อพยากรณ์ให้ได้หยดของสารละลาย RF ที่มีขนาดใกล้เคียงกัน การทำงานของอุปกรณ์คือ การปล่อยหยดของสารละลายออกจากอุปกรณ์ฉีดเป็นช่วงๆอย่างต่อเนื่อง เนื้อสี Silicone Oil ที่อัตรา 0.025 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อนาที ในขณะที่ Silicone Oil ถูกทำให้หมุนเวียนที่อัตรา 1.3-20 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อนาที ส่วนเส้นผ่านศูนย์กลางของเยื่อที่ใช้คือ 0.41 มิลลิเมตร จากผลการทดลองพบว่าผู้จัดได้หยดของสารละลายที่ใกล้เคียงกันส่งผลให้ค่าสัมประสิทธิ์ความแปรปรวนของอนุภาคที่ได้มีค่าต่ำกว่า 20%

Shuin L. et al. (2007) ได้ทำการศึกษาการไหลแบบหลายวัյภากของของในกระดับไมโคร โดยการพยาบานความคุณขนาดของหบดอนุภาคและศึกษาลักษณะของผิวรอบต่อระหว่างหบดอนุภาค พบว่าขนาดของหบดอนุภาคในระบบของไหลหลายวัญภาก ขึ้นอยู่กับความเร็วในการไหล และอัตราส่วนของความเร็วในการไหลของวัญภากทั้งสอง โดยอุปกรณ์ที่ใช้คือ แท่งแก้วขนาดเล็กส่วนอยู่ภายนอกแท่งแก้วทรงสี่เหลี่ยม เพื่อใช้ความคุณการเกิดอิมัลชันแบบสองชั้น อัตราการไหลที่เปลี่ยนแปลงไปทำให้ได้จำนวนปริมาตร และความหนา ของอนุภาคที่เปลี่ยนแปลงไปด้วย โดยขนาดของอนุภาคแบบสองชั้นที่ได้มีขนาดตั้งแต่ $0.15 - 10$ ไมโครเมตร ขึ้นอยู่กับตัวแปรที่ถูกปรับในการทดลอง เช่น ความหนืดและความเร็วในการไหล

2.2 แรงตึงผิว (Surface Tension)

สมศักดิ์ (พ.ศ.2547) ปรากฏการณ์ของของไหลอย่างหนึ่งที่เกิดขึ้นกับของไหลหรือของแข็งคือ การเกิดแรงตึงผิวนานของเหลว ตัวอย่างปรากฏการณ์กล่าวว่า ได้แก่ การเข้าเย็นเหล็กต่อๆ wang บนผิวของของเหลว และเข้มสามารถดูดซึบผิวของของเหลวได้ อันเนื่องมาจากการตึงผิวของของเหลว น้ำก่อให้เกิดเป็นเส้นfine แผ่นเชือบยางรองเท้ามอไซ หรือการที่หยดน้ำเกาะตัวเป็นหบดอนุภาคคลื่นไหวที่ เป็นมันวาว ก็เกิดขึ้นมาจากการเกิดแรงตึงผิวนานผิวของของเหลว หรือของเหลวภายในหลอดเลือดที่จุ่นอยู่ในอ่างของเหลวนี้มีระดับสูงกว่าผิวของของเหลวที่อยู่ด้านนอกหลอด ก็เนื่องจาก การเกิดแรงตึงผิวของของเหลวที่อยู่ด้านในของหลอดกับผิวด้านใน

2.3 กลไกการเกิดอิมัลชัน

พินทร (พ.ศ.2532) รายงานว่าปกติของเหลวสองชนิดซึ่งไม่เข้ากันเมื่อถูกนำมาร่วมจะแยกกันอยู่เป็น 2 ชั้น เมื่อจากเกิดแรงตึงริบระหว่างผิวขึ้น แต่เมื่อมีการเขย่าซึ่งเป็นการเพิ่มพลังงานและเพิ่มพื้นที่ผิวสัมผัสระหว่างของเหลวทั้งสอง จะทำให้ของเหลวนั้นกระจายตัวเป็นหยดเล็กๆ ในกันและกันได้ และมีลักษณะของอิมัลชันเกิดขึ้น แต่เป็นเพียงเหตุการณ์ที่เกิดขึ้นชั่วคราว ซึ่งหลักการทำงานเบอร์โน ไคนามิกส์ ระบุว่า การเขย่าเป็นการเพิ่มพลังอิสระที่พื้นผิว (Surface Free Energy) ของเหลวซึ่ง เข้ากันได้ชั่วคราว สภาวะนี้ถือว่าไม่คงสภาพ เพราะเมื่อหยุดเขย่าหรือหยุดความของเหลวหล่นก็จะพยาบานกลับมารวมตัวกันและแยกชั้นดังเดิม เนื่องจากมีการปรับสภาพให้เข้ากับสภาพโดยรวมที่ผิวการสัมผัสระหว่างกันน้อยที่สุด

เหตุการณ์ดังกล่าววนิษามารถทำให้เกิดขึ้นอย่างถาวร กล่าวคือ เกิดการกระจายตัวเป็นหยดเล็กๆ ในกันและกันของของเหลวทั้งสองชนิดโดยที่บังคับสภาพอยู่ ซึ่งไม่กลับมาแยกชั้นดังเดิมได้โดยการเติมตัวทำอิมัลชันลงไปก่อนการเขย่า

2.3.1 ขั้นตอนการเกิดอิมลัชัน

2.3.1.1 การทำให้ของเหลวที่เป็นอนุภาคภายในแต่ละร่างกายเป็นหยดเล็กๆ โดยอาศัยการให้พลังงานซึ่งอาจใช้ในรูปของความร้อน (Heat) การคนหรือเขย่า (Mechanical Agitation) การสั่นสะเทือนโดยคลื่นเสียง (Ultrasonic Vibration) หรือไฟฟ้า (Electricity) เป็นต้น

2.3.1.2 การทำให้หยดเล็กๆ ที่ร่างกายตัวอยู่นั้นคงสภาพอยู่ได้ซึ่งอาศัยตัวทำอิมลัชัน

2.4 กระบวนการ โซล-เจล

2.4.1 ความหมายของกระบวนการ โซล-เจล

ศูนย์ฯ (พ.ศ.2552) รายงานว่ากระบวนการ โซล-เจล มีชื่อเรียกอีกหลายอย่างอาทิ เช่น กระบวนการสารละลายโซล-เจล กระบวนการเจสอเจล โดยทั่วไปกระบวนการ โซล-เจล หมายถึง การสังเคราะห์โครงสร้างร่างแห่อนินทรีย์โดยกระบวนการทางปฏิกริยาทางเคมี

Roy และ Meckenzie ได้ให้คำอธิบายเกี่ยวกับกระบวนการ เจสอเจล ว่าเป็นกระบวนการเกิดแก้วคั่วบริสุทธิ์ที่ไม่ธรรมชาติ โดยเกิดจากการบ่มอย่างต่อเนื่องโดยไม่ต้องใช้ความร้อน หรือน้ำ และเทคนิคการก่อตัวคั่วบริสุทธิ์ที่ไม่ต้องใช้ความร้อน หรือน้ำ แต่ต้องใช้สารเคมี สารประกอบแอลกอฮอล์ หรืออนุพันธ์ของ โลหะที่ใช้กันมากจะอยู่ในรูปของสารบ่มซีลก์ ในเดรท อะเซเตด ซึ่งสามารถใช้สารเหล่านี้ตัวเดียวโดยคุณภาพที่ดี หรือใช้ร่วมกับแอลกอฮอล์ ไข่คึชของ โลหะตัวอื่นๆ เพื่อเตรียมเพรเมนิกที่มีหลายองค์ประกอบกระบวนการ โซล-เจล หมายถึงการสังเคราะห์โครงสร้างร่างแห่อนินทรีย์โดยกระบวนการทางปฏิกริยาทางเคมีในสารละลาย ณ อุณหภูมิต่ำ ซึ่งคำว่ากระบวนการ โซล-เจล มาจากกระบวนการที่สารละลายเปลี่ยนสถานะเป็นของเหลว (สารละลายหรือสารคolloidal) เป็นของแข็งสารผงที่มีมากกว่าสองวัสดุภาคเข้มข้นไป (Di- or Multiphase) โดยไม่จำเป็นต้องเกิดในระบบที่มีน้ำเป็นองค์ประกอบ สารตั้งต้นที่ใช้ในกระบวนการ โซล-เจล ต้องเป็นสารอนินทรีย์ประเภทโนโนเมอร์หรือโอลิโกลิเมอร์ที่สามารถเกิดปฏิกริยาได้ในกรณีของอนุภาคซิลิคิล จะต้องมีการทำเปปติไซด์ (Peptized) แล้วจึงนำไปใช้เตรียมโซล เพื่อปรับประชุมนิวเคลียสของอนุภาคให้เหมาะสมก่อนจะได้ไม่มีการจับตัวเป็นตะกอนขึ้น

2.4.2 ขั้นตอนของปฏิกริยาในกระบวนการ โซล-เจล

ศูนย์ฯ (พ.ศ.2552) รายงานว่าการเกิดปฏิกริยาจากโนโนเมอร์เป็นลักษณะที่มีโครงสร้างร่างแท้ที่ค่อนข้างซับซ้อน สามารถแบ่งออกเป็น 2 ขั้นตอนคือ ขั้นตอนที่สารเป็นเนื้อเดียวกันหรือเป็นสารไม่เลกุลเล็ก (Homogenous or molecular regime) ซึ่งสามารถทดสอบได้โดยการหาโครงสร้างและขนาดไม่เลกุล ขั้นตอนที่สองคือ ขั้นตอนที่ไม่เป็นเนื้อเดียวกัน (Heterogeneous Multiphasic Polymeric Regime) ซึ่งตรวจสอบได้จากการใช้หลักการของการกระเบิง เช่น เครื่องเอกซ์เรย์นิวเคลียร์ หรือ สมบัติเชิงกล

2.5 ขนาดตัวอย่าง (Sample size)

สมศักดิ์ (พ.ศ.2538) กล่าวว่าขนาดตัวอย่างต้องมากพอที่จะเป็นตัวแทนได้ วิธีการประมาณขนาดตัวอย่างโดยใช้สูตรของ Taro Yamane ดังนี้

$$n = \left(\frac{N}{1 + Nd^2} \right) \quad (2.1)$$

เมื่อ

n = ขนาดของหน่วยตัวอย่างกลุ่มเป้าหมาย

N = ประชากรทั้งหมด

d = ระดับความนิ่นเข้มสำคัญ



บทที่ 3

วิธีดำเนินโครงการ

3.1 ศึกษาข้อมูล

3.1.1 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

ได้มีการศึกษางานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับโครงการเพื่อศึกษาถึง แนวทางตลอดจนวิธีการในการออกแบบและสร้างเครื่องสำหรับผลิตวัสดุอนุภาค ซึ่งทำให้รู้ถึงความเป็นไปได้ของความสำเร็จในการทำโครงการ จากผลของการวิจัยที่ผ่านมา อีกทั้งยังใช้รูปแบบของเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคในงานวิจัยเหล่านี้มาเป็นแนวทางในการออกแบบและสร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคด้วยวิธีการสร้างระบบสารอิมัลชัน ที่สามารถควบคุมขนาดของวัสดุอนุภาคให้มีขนาดใกล้เคียงกันได้

3.1.2 ข้อมูลทางทฤษฎี

มีการศึกษาถึงข้อมูลทางทฤษฎีต่างเพื่อให้เข้าใจในทฤษฎีเหล่านี้แล้วนำมาปรับใช้ในโครงการ เช่น ทฤษฎีการเกิดวัสดุอนุภาคด้วยวิธีการสร้างระบบสารอิมัลชัน การใช้ประโยชน์จากวัสดุอนุภาค การควบคุมอัตราการไหลของสาร การวิเคราะห์ผลในทางสถิติ เป็นต้น

3.1.3 ข้อมูลในการออกแบบ

ในการสร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคนี้ จำเป็นอย่างยิ่งที่จะต้องมีการออกแบบที่ดีและมีความเหมาะสมก่อน ซึ่งการศึกษาข้อมูลในการออกแบบนั้นทำให้ช่วยในตัดสินใจในการเลือกใช้วัสดุที่นำมาสร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคนี้ได้ และช่วยในการออกแบบกลไกในการทำงานของเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค และการใช้งานที่สะดวก

การควบคุมการทำงานของเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคนี้เป็นส่วนหนึ่งที่มีความสำคัญมาก เช่นกัน หากมีการควบคุมที่ไม่ดีแล้วผลที่ได้อาจไม่เป็นไปตามวัตถุประสงค์ที่ตั้งไว้ และอาจเกิดอันตรายและความเสียหายได้ จึงต้องมีการศึกษาข้อมูลและเลือกอุปกรณ์ในการควบคุมให้ถูกต้อง และมีความเหมาะสมให้มากที่สุด

3.2 วัสดุและเครื่องมือที่ใช้ในงานวิจัย

3.2.1 อะคริลิกไส

3.2.2 สเตนเลสเพลา

3.2.3 เหล็กเพลาและเหล็กแผ่น

3.2.4 แก้ว

3.2.5 เทปล่อน

3.2.6 อุปกรณ์เครื่องแก้วที่ใช้ทำการทดลอง เช่น หลอดแก้ว บิกเกอร์ เป็นต้น

3.2.7 อุปกรณ์ที่ใช้ในการสร้างส่วนประกอบของเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค เช่น เครื่องกลึง เครื่องตัดเหล็ก เครื่องเจาะ เครื่องซีลไฟฟ้า เครื่องเจียร์ เลื่อย เครื่องตัดแผ่นอะคริลิก เป็นต้น

3.2.8 เครื่องปั่นกวนสาร

3.2.9 ตู้ควบคุม

3.2.10 กล้อง Microscope Warranty Model ZM-F 603

3.3 ออกรูปแบบและสร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค

ตารางที่ 3.1 แผนการดำเนินงานออกแบบและสร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค

| ลำดับการดำเนินงาน | ขั้นตอนการดำเนินงานงาน | การดำเนินงานงาน |
|-------------------|---------------------------------|--|
| 1 | ออกแบบเครื่องมือผลิตวัสดุอนุภาค | ออกแบบโดยใช้หลักการนิคสาร์ผ่านฐานเด็กด้วยกันระบบกันน้ำ โดยใช้มอเตอร์เป็นต้นกำลังในการขับเคลื่อนในการฉีดสาร และได้มีการสร้างเครื่องทดสอบการทำงานในระหว่างขั้นตอนการออกแบบ เพื่อที่จะได้พิบัติภูมิที่อาจเกิดขึ้นในการสร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคและสามารถแก้ไขได้ตั้งแต่ในขั้นตอนการออกแบบ |
| 2 | สร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค | ทำการขึ้นรูปชิ้นส่วนแต่ละแต่ละชิ้นโดยใช้วิธีการต่างๆ เพื่อนำมาประกอบเป็นเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค โดยมีการใช้ชิ้นส่วนสำเร็จรูป เช่น นอต ชุดในการประกอบ |
| 3 | เตรียมเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค | การเตรียมเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคเพื่อพร้อมสำหรับการทดลองนิคสาร์ทำได้โดยการนำเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคต่อเข้ากับเครื่องแก้วรวมถึงการเตรียมแหล่งจ่ายไฟสำหรับใช้ในเครื่องดังกล่าว |

3.4 เตรียมสารเคมีและเครื่องมือวิเคราะห์ขนาด

ได้ทำการเตรียมสารเคมีที่จะใช้ในการทดลอง เพื่อทำการทดสอบสารเคมีเหล่านี้ในการทดลอง พดิวัสดุอนุภาค และ ได้มีการเตรียมเครื่องมือที่ใช้ในการทดลองและการวิเคราะห์ขนาด

ตารางที่ 3.2 ปริมาณสารที่ใช้ในการทดลอง

| สารเคมี | รีไซซินอลฟอร์มัลคิไชค์ | | | | สารลดแรงตึงหัว | น้ำมันพาราfin |
|---------------|------------------------|-------------------------------|-----------------|--------------------------|--|---|
| | รีไซซินอล | ฟอร์มัลคิไชค์ | ไฮเดรมน้ำบูนเดค | น้ำกําลัง | | |
| ปริมาณสารเคมี | 9 กรัม | 12.3 ลูกบาศก์ เซนติเมตร | 0.022 กรัม | 10 ลูกบาศก์ เซนติเมตร | 5 % โซดาหนัก ของ รีไซซินอล ฟอร์มัลคิไชค์ | 5 เท่าโซดาหนัก ของรีไซซินอลฟอร์มัลคิไชค์ |

3.5 ทดลองเบรียบเทียบตำแหน่งปลายเข็มในการฉีดรีไซซินอลฟอร์มัลคิไชค์

ได้ทำการฉีดรีไซซินอลฟอร์มัลคิไชค์ ใส่ในน้ำมันพาราfin เพื่อเปรียบเทียบลักษณะการเกิดเป็นเม็ดอนุภาคของรีไซซินอลฟอร์มัลคิไชค์ โดยได้ลองฉีดสารอญี่ 2 ลักษณะคือ ฉีดแบบปลายเข็ม และการฉีดแบบปลายเข็มlobby ซึ่งมีขั้นตอนในการทดลองดังนี้

3.5.1 ขั้นตอนการทดลอง

3.5.1.1 เตรียมสารเคมีที่ใช้ในการทดลอง

3.5.1.2 ทำการฉีดแบบปลายเข็ม และการฉีดแบบปลายเข็มlobby

3.5.1.3 สังเกตลักษณะวัสดุอนุภาคแล้วนำมาเบรียบเทียบที่ตำแหน่งปลายเข็มที่เหมาะสมในการฉีด

3.6 ทดลองหาเวลาที่เหมาะสมในการฉีดสาร

คือการหาสภาวะที่เหมาะสมของรีไซซินอลฟอร์มัลคิไชค์ สำหรับการฉีด โดยการหาระยะเวลาที่เหมาะสมสำหรับการทดสอบรีไซซินอลฟอร์มัลคิไชค์ที่ไว้แล้วนานานิด

3.5.2 ขั้นตอนการทดลอง

3.5.2.1 เตรียมสารเคมีที่ใช้ในการทดลอง

3.5.2.2 นำตัวอย่างสารละลายรีไซซินอลฟอร์มัลคิไชค์มาฉีดเพื่อสังเกตลักษณะการเกิดเป็นเม็ดอนุภาคทรงกลมทุก 1 ชั่วโมง เป็นเวลา 4 ชั่วโมง

3.5.2.3 สังเกตการณ์เกิดเป็นเม็ดอนุภาคทรงกลมในช่วงเวลาที่เหมาะสม

3.5.2.4 ทำการเตรียมสารเคมีที่ใช้ในการทดลองใหม่เพื่อทดลองหาช่วงเวลาที่แแก่งกว่าเดิม

3.5.2.5 นำตัวอย่างสารละลายน้ำซึ่งอุดฟอร์มัลซีไซด์มาฉีดเพื่อสังเกตถักยังผลการเกิดเป็นเม็ดอนุภาคทรงกลมทุก 10 นาที ในชั่วโมงที่ 3-4

3.5.2.6 สังเกตการณ์เกิดเป็นเม็ดอนุภาคทรงกลมในช่วงเวลาที่เหมาะสม เพื่อนำเวลานั้นมาเป็นเวลาที่ใช้ในการฉีดสารในการทดลอง

3.7 ทดลองผลิตวัสดุอนุภาคโดยวิธีการปั่นกรวน

การผลิตวัสดุอนุภาคด้วยวิธีการปั่นกรวนทำโดยการใช้เครื่องปั่นกรวนปั่นรีโซชินอุดฟอร์มัลซีไซด์รวมกับน้ำมันพาราфин จนเม็ดอนุภาคทำปฏิกิริยาแข็งตัว ซึ่งมีขั้นตอนการทดลองดังรูปที่ 3.1

3.8 ทดลองผลิตวัสดุอนุภาคโดยวิธีการฉีดด้วยเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค

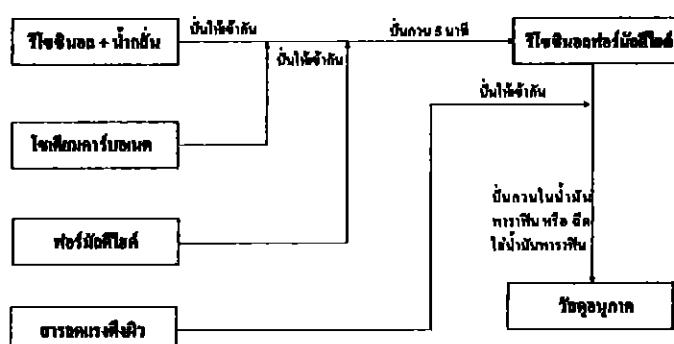
การฉีดรีโซชินอุดฟอร์มัลซีไซด์ด้วยเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค ได้มีการปรับอัตราการให้ลงจาก การปรับความต่างศักดิ์ไฟฟ้าได้เพียง 2 ค่าเท่านั้น ซึ่งเป็นข้อจำกัดของเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค เนื่องจากเครื่องสามารถเลือกบ้านแรงดันได้ 0-12 โวลต์ และบ้านแรงดันเกิน 12 แต่ไม่เกิน 24 โวลต์

โดยแต่ละบ้านแรงดันนั้นสามารถปรับแรงดันในช่วงของแต่ละบ้านได้ แต่ไม่สามารถกดได้ ว่าปรับไปที่เท่าไหร่ แต่ตำแหน่งที่บอกได้คือตำแหน่งบิดสูงสุดของตัวปรับความเร็วรอบ

ที่บ้านแรงดันได้ 0-12 โวลต์ หากบิดตัวปรับความเร็วรอบสูงสุดจะปรับปรับได้ 12 โวลต์ และที่บ้านแรงดันเกิน 12 แต่ไม่เกิน 24 โวลต์ หากบิดตัวปรับความเร็วรอบสูงสุดจะปรับปรับได้ 24 โวลต์

ดังนั้นจึงมีการทดลองฉีดสารที่อัตราการให้เพียง 2 ค่าเท่านั้น ซึ่งการคำนวณอัตราการให้ แสดงไว้ในภาคผนวก ข หากปรับไปที่ 12 โวลต์ และ 24 โวลต์ จะได้อัตราการให้ที่ทางออกเป็น 0.22 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที และ 0.36 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที ตามลำดับ

3.8.1 ขั้นตอนการทดลอง



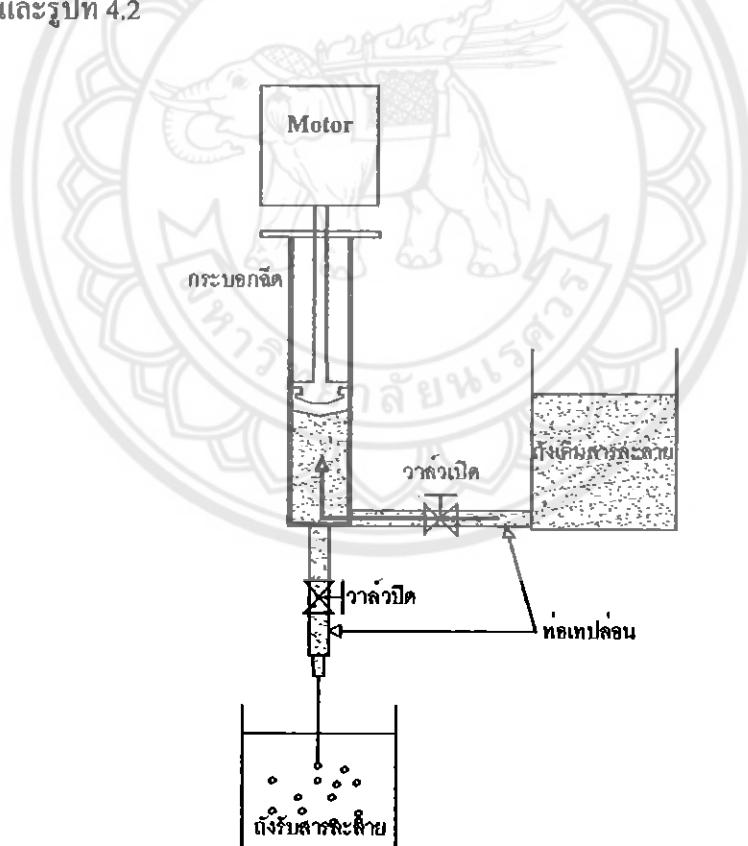
รูปที่ 3.1 ขั้นตอนการเตรียมสารเคมีและผลิตวัสดุอนุภาค

บทที่ 4

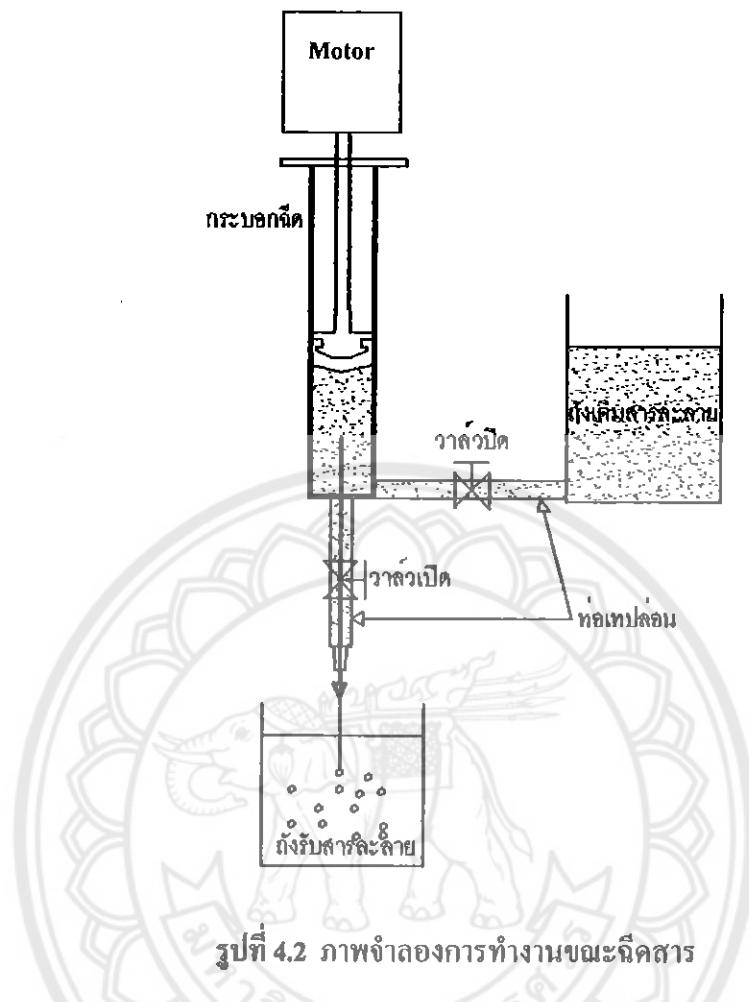
ผลการทดลองและวิเคราะห์

4.1 ผลการออกแบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค

วัตถุประสงค์ของโครงการนี้จึงมุ่งเน้นการออกแบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคเพื่อพัฒนาวิธีการสร้างระบบสารอินทรีย์ที่สามารถควบคุมขนาดของอนุภาคให้มีขนาดใกล้เคียงกันได้ ด้วยการนឹดสารละลายของเหลวที่เป็นสารตั้งต้นในการผลิตวัสดุอนุภาคออกจากกรูบนาดเล็กไปยังของเหลวอีกวัสดุหนึ่งที่ไม่สามารถละลายเข้าด้วยกัน เพื่อสร้างระบบสารอินทรีย์ที่มีขนาดอนุภาคที่มีขนาดใกล้เคียงกัน ซึ่งในการด้วยการฉีดสารละลายของเหลวที่เป็นสารตั้งต้นออกจากกรูบนาดเล็กนี้ได้ออกแบบหลักการทำงานไว้ โดยนำหลักการทำงานของเข็มฉีดยาที่สามารถดูดสารและฉีดสารออกจากรูบนาดเล็กได้ โดยใช้มอเตอร์เป็นตัวต้นกำลังในการขับเคลื่อน โดยมีเครื่องจำลองการทำงานดังรูปที่ 4.1 และรูปที่ 4.2



รูปที่ 4.1 ภาพจำลองการทำงานของเติมสาร

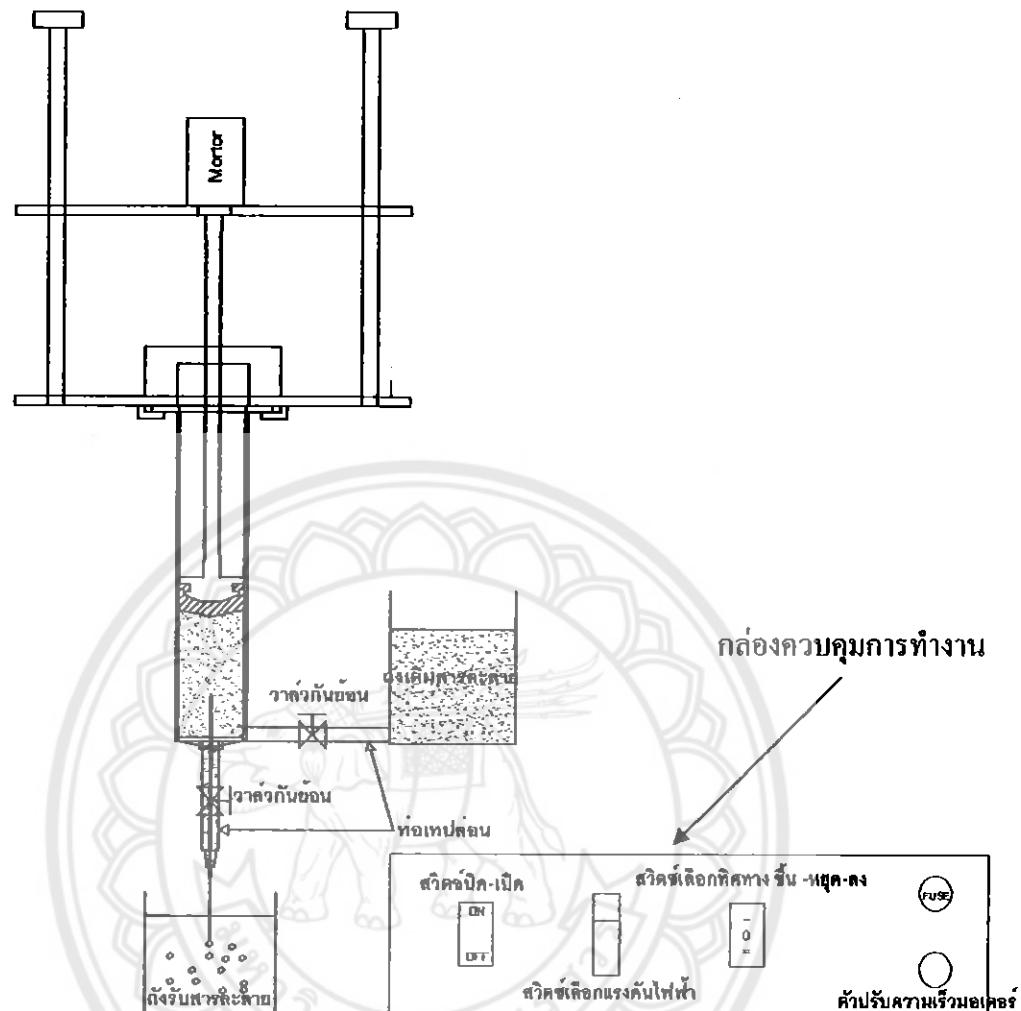


รูปที่ 4.2 ภาพจำลองการทำงานของฉีดสาร

จากรูป 4.1 และ 4.2 จะเห็นว่ามีตั้งเติมสารละลายน้ำและถังรับสารละลายน้ำ ซึ่งห้องสองถังนี้ได้ต่อ กับระบบฉีดยาโดยท่อ และควบคุมทิศทางการไหลโดยวาล์วกันกลับ ซึ่งรายละเอียดในการ ออกแบบขึ้นส่วนต่างๆ และวัสดุที่เลือกใช้ในแต่ละชั้นงาน ได้มีรายละเอียดไว้ในภาคผนวก ก

หลักการทำงานของเครื่องในการฉีดสารและดูดสารละลายน้ำ หลักการหมุนกลับทางของมอเตอร์ ซึ่งจะเป็นตัวบังคับทิศทางของลูกสูบว่าจะขึ้นหรือลง ในจังหวะที่ลูกสูบเคลื่อนที่ลงจะทำให้ สารละลายน้ำในระบบฉีดถูกดันออกมากด้วยแรงดันที่ก่อคลื่นไ逼ไปในระบบฉีดทำให้สารละลายน้ำถูกฉีด ออกมา และในจังหวะที่ลูกสูบเคลื่อนที่ขึ้นนั้นระบบฉีดจะดูดสารละลายน้ำเข้ามาแทนพื้นที่ว่างใน ระบบฉีด ซึ่งมองเห็นได้ชัดเจน สำหรับการปรับความเร็วในการหมุนของมอเตอร์ได้ด้วยแผงวงจรปรับ ความเร็วของมอเตอร์ ซึ่งจะส่งผลกับอัตราการไหลของสารที่ไหลออกมาน้ำจากรูปที่ 4.3

โดยการควบคุมการทำงานของเครื่องนั้นจะควบคุมโดยกลไกต้องควบคุมการทำงานที่ทำขึ้นมาเพื่อ เชื่อมต่อกับตัวเครื่อง ดังรูปที่ 4.3



รูปที่ 4.3 การควบคุมการทำงานของเครื่องปั๊มน้ำโดยกล่องควบคุมการทำงาน

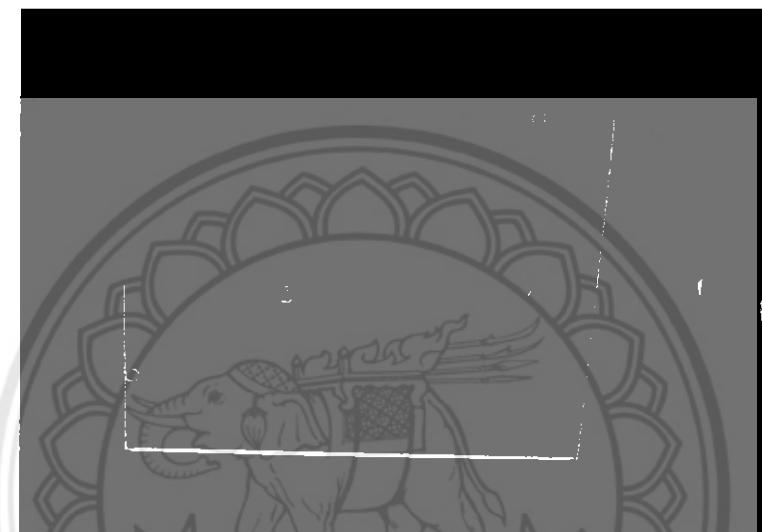
จากรูปที่ 4.3 จะเห็นว่ามีกล่องที่สามารถควบคุมการทำงานของตัวเครื่องได้ โดยที่มีสวิตช์ปิด-เปิด ที่ใช้ในการปิดและเปิดเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค และบังมีตัวปรับความเร็วของมอเตอร์ในการหมุนได้อีกทั้งยังมีสวิตช์ปรับย่านแรงดันไฟฟ้าสำหรับตัวปรับความเร็วมอเตอร์

4.2 ผลการสร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค

4.2.1 ขั้นรูปส่วนประกอบย่อยของเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค

4.2.1.1 ส่วนประกอบย่อยที่ทำจากแผ่นอะคริลิกไส

มีการออกแบบรายละเอียดไว้ดังภาพผนวก ก โดยชิ้นส่วนแต่ละชิ้นมีการขึ้นรูปที่เหมือนหรือแตกต่างกันไป เช่น ตัด เจาะ เล็บ ตะไบ และกลึง ซึ่งตัวอย่างส่วนประกอบย่อยที่ทำจากแผ่นอะคริลิกไสได้แสดงไว้ในรูปที่ 4.4

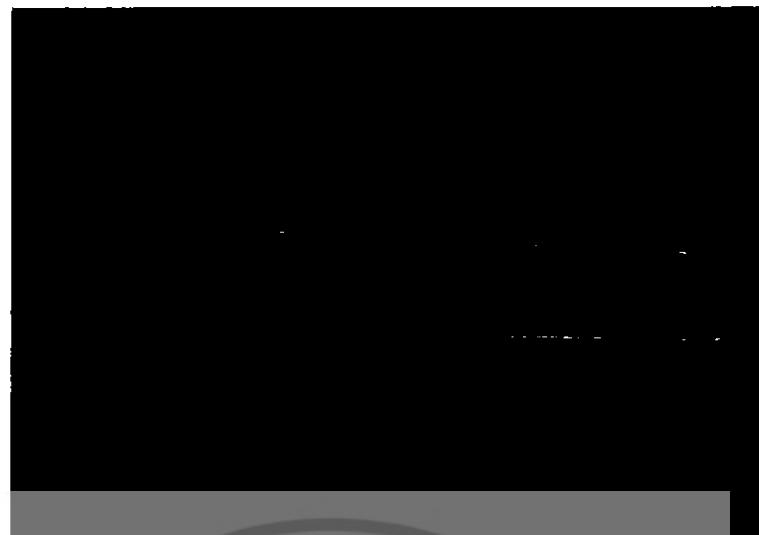


รูปที่ 4.4 ตัวอย่างส่วนประกอบย่อยที่ทำจากแผ่นอะคริลิกไส

ดังรูปที่ 4.4 จะเห็นว่าชิ้นงานมีการตัดขึ้นรูปและมีการเจาะรูเพื่อเป็นช่องใส่นอตเข็มกับส่วนประกอบย่อยส่วนอื่นๆ นอกจากนี้แล้วมีการเจ็บหรือตะไบเพื่อความเรียบของผิว รอยตัดคั่วย

4.2.1.2 ส่วนประกอบย่อยที่ทำจากเพลาเซต.enes

ในการสร้างเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคนี้ มีการตัด และกลึงชิ้นงานให้ได้ขนาดตามที่ต้องการ โดยมีการกลึงเกลียวเพื่อสามารถประกอบกับนอตที่เป็นมาตรฐานโดยส่วนใหญ่ ชิ้นส่วนมีจุดประสงค์เพื่อช่วยในการจับชิ้นงานที่ขึ้นรูปแสดงดังรูปที่ 4.5



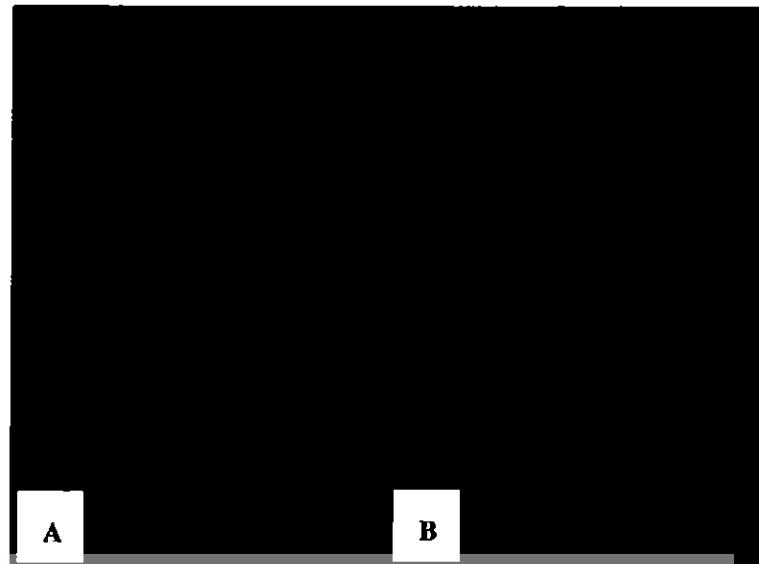
รูปที่ 4.5 ส่วนประกอบย่อยที่ทำจากสแตนเลสเพลา

4.2.1.3 ส่วนประกอบย่อยที่ทำจากเหล็ก

เมื่อชิ้นงานที่ทำจากเหล็กขึ้นรูปได้ตามต้องการแล้วหรือบางชิ้นส่วนขึ้นรูปแล้วต้องนำมาเชื่อมต่อกันด้วยการเชื่อมไฟฟ้า จะพบปัญหาที่ตามมาคือ ชิ้นงานนั้นมีการขึ้นสนิม จึงมีการนำชิ้นงานไปปูนโกรเมียนดังรูปที่ 4.6 อีกทั้งยังมีส่วนประกอบอื่นๆที่ต้องนำไปปูนโกรเมียนด้วย เช่น นอต ดังรูปที่ 4.7



รูปที่ 4.6 ส่วนประกอบย่อยทำจากเหล็กแล้วนำไปปูนโกรเมียน

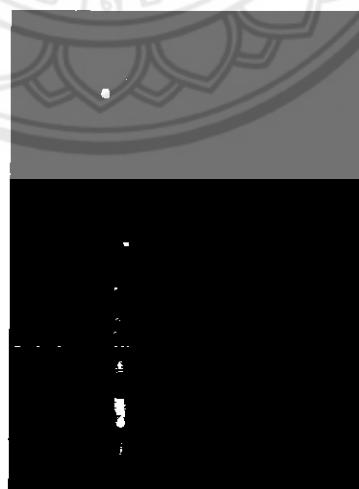


รูปที่ 4.7 นอตที่นำไปชุบโครเมี๊ยน

จากรูปที่ 4.7 จะเห็นว่ารูป A ได้ผ่านการชุบโครเมี๊ยมแล้วทำให้ผิวนมัน华 ไม่เกิดสนิม ส่วนรูป B จะมีสนิมขึ้น

4.2.1.4 ส่วนประกอบย่อยที่ทำจากแก้ว

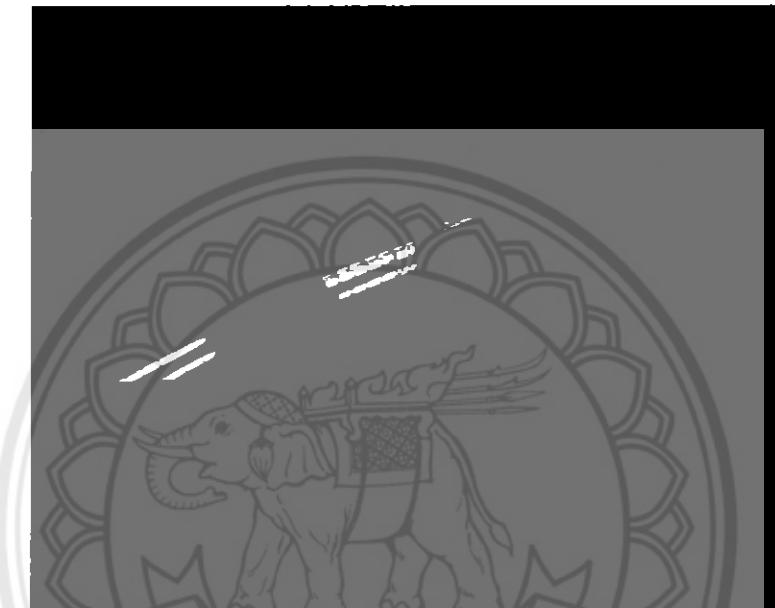
เนื่องจากเครื่องผลิตวัสดุอนุภัณฑ์ต้องใช้แก้วมาเป็นส่วนประกอบ โดยนำมาเป็นในส่วนของภาชนะบรรจุเป็นส่วนใหญ่ แต่เนื่องจากไม่สามารถที่จะปั้นรูปแก้วเองได้จึงมีการร่วงจ้างหน่วยงานหรือบริษัทจากภายนอกทำให้โดยตัวอย่างส่วนประกอบย่อยที่ทำจากแก้วแสดงดังรูปที่ 4.8 ซึ่งมีการต่อท่อเทปป่อนไว้ที่ปลายทางออกของชิ้นงานแก้ว



รูปที่ 4.8 ตัวอย่างส่วนประกอบย่อยที่ทำจากแก้ว

4.2.2 ประกอบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค

4.2.2.1 ประกอบโครงเครื่องซึ่งเป็นส่วนที่เป็นฐานของเครื่องและเป็นจุดจับยึดส่วนประกอบย่อยอื่น หรือเป็นจุดที่ประกอบกับชิ้นส่วนประกอบย่อยอื่นๆ โดยส่วนประกอบย่อยนี้ ทำจากอะคริลิกไส และสแตนเลสที่ขึ้นรูปเรียบร้อยแล้ว โดยใช้นอตที่ทำจากวัสดุกันสนิมในการจับยึด ดังแสดงใน รูปที่ 4.9



รูปที่ 4.9 โครงเครื่อง



รูปที่ 4.10 การยึดติดโครง

จากรูป 4.9 จะเห็นว่าได้ประกอบเป็นโครงของเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคแล้ว โดยมีการยึดติดระหว่างส่วนประกอบย่อยหลายชิ้น โดยการยึดติด โครงทำได้โดยการขันนอตเข้าไปในส่วนประกอบย่อยที่ทำจากสแตนเลสเพลา ที่ผังไว้ในส่วนประกอบย่อยอีกชิ้นหนึ่ง ดังแสดงในรูปที่ 4.10

4.4.2.2 ประกอบโครงเครื่องกับชุดขันเกลี้ยง โดยการติดตั้งแท่นขันเกลียว แท่นมอเตอร์ เกลียวขัน และเสาน้ำที่ช่วยในการเคลื่อนที่ชิ้น - ลง ของแท่นมอเตอร์ให้อยู่ในแนวเดียวกันตลอด หลังจากประกอบโครงเครื่องกับชุดขันเกลี้ยงแล้ว จะแสดงดังรูปที่ 4.11 โดยการจับยึด ส่วนประกอบเข้าด้วยกันนั้นต้องใช้นอตขนาดต่าง ซึ่งการจับยึดโดยใช้นอตแสดงดังรูปที่ 4.12



รูปที่ 4.11 โครงเครื่องที่ประกอบกับชุดขันเกลี้ยง

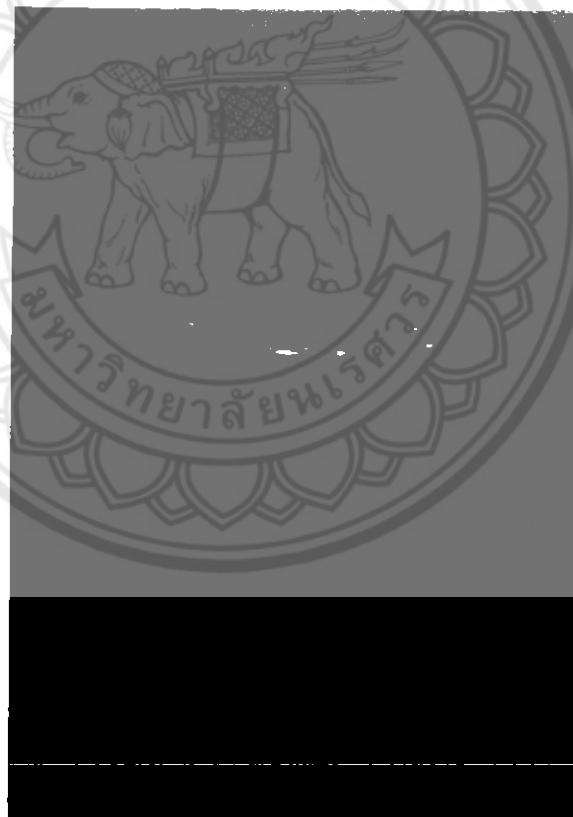


รูปที่ 4.12 การจับยึดชุดขันเกลี้ยง

4.4.2.3 ติดตั้งชุดภาชนะบรรจุ ซึ่งภาชนะบรรจุนี้ทำจากวัสดุที่เป็นแก้วซึ่งมีข้อเสียคือ การแตก หรือหัก ง่ายทำให้มีการออกแบนให้ส่วนประกอบย่อยที่เป็นแก้วมีการถดถอยและ ประกอบเข้าไปใหม่ได้โดยง่าย เครื่องผลิตวัสดุอนุภาคที่ติดตั้งเครื่องแก้วแสดงดังรูปที่ 4.13

ในส่วนประกอบย่อยที่เป็นภาชนะบรรจุนี้ ได้มีการประกอบร่วมกับ ส่วนประกอบย่อยอื่น เช่น ท่อเทปล่อน วาล์วันกัณฑ์ (Check Valve) เพื่อความสะดวกและรวดเร็ว ในการติดตั้ง

อีกทั้งยังมีชิ้นส่วนที่เป็นหัวจีดซึ่งทำการติดเขินที่ปลายทางออก เพื่อให้มีการควบคุมขนาดของรูทางออกอย่างแม่นยำ โดยเขินนี้เป็นเขินที่หาได้ตามห้องตลาดทั่วไป โดยได้นำมาตัดเป็นให้สั้นเพื่อความปลอดภัย และไม่ทำให้เกะกะอีกด้วย ซึ่งแสดงการติดเขินที่ปลาย ทางออกทุกรูดังรูปที่ 4.14



รูปที่ 4.13 โครงสร้างที่ประกอบกับชุดขับเคลื่อน



รูปที่ 4.14 ส่วนหัวฉีด

จากรูปที่ 4.14 รูป A และรูปเป็นที่มีการตัดเป็นให้สั้นแล้ว รูป B และชุดหัวฉีดที่ข้างในมีการส่วนเป็นเข้าไป ทำให้ทางออกที่ขึ้นรูปมา ควบคุมขนาดได้มาก จึงต้องมีการต่อเพิ่มเข้ากับหัวฉีดในทุกรูเพื่อให้ทางออกทุกๆ รูเท่ากันหมดดังรูป C

4.2.3 กล่องควบคุม

ทำโครงกล่องควบคุม แล้วติดตั้งอุปกรณ์อิเล็กทรอนิกส์ลงไป กล่องควบคุมที่ประกอบเสร็จแล้วดังรูปที่ 4.15



รูปที่ 4.15 กล่องควบคุม

4.2.3.1 อุปกรณ์อิเล็กทรอนิกส์

- ก. สวิตช์ปิด-เปิด
- ข. สวิตช์เลือกยานแรงดัน
- ค. สวิตช์กลับทางมอเตอร์
- ง. พิวส์ขนาด 1 แอมป์
- จ. หม้อแปลงขนาด 12-0-12 โวลต์อะชี 1 แอมป์

4.2.3.2 เรคถูเรตอร์ 0-30 โวลต์ 1 แอมป์

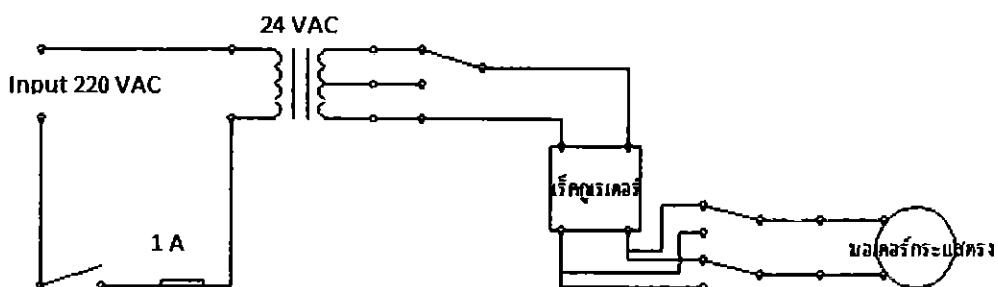
วงจรเรคถูเรตอร์ คือ วงจรควบคุมแรงไฟ DC ให้คงที่และระบบเรียนสม้ำเสนอสำหรับวงจนี้ออกแบบควบคุมแรงไฟให้ตรงแล้วซึ่งมีโวลุ่มปรับให้ได้แรงดันตามต้องการ และในวงจนี้ยังมีภาคเรกติไฟร์พิวตอร์อยู่บนแผ่นปรินท์เสริงเรียบร้อยเพียงแต่ต่อไฟ AC 24 โวลต์เข้าก็ให้ได้แล้ว

ก. ข้อมูลทางด้านเทคนิค

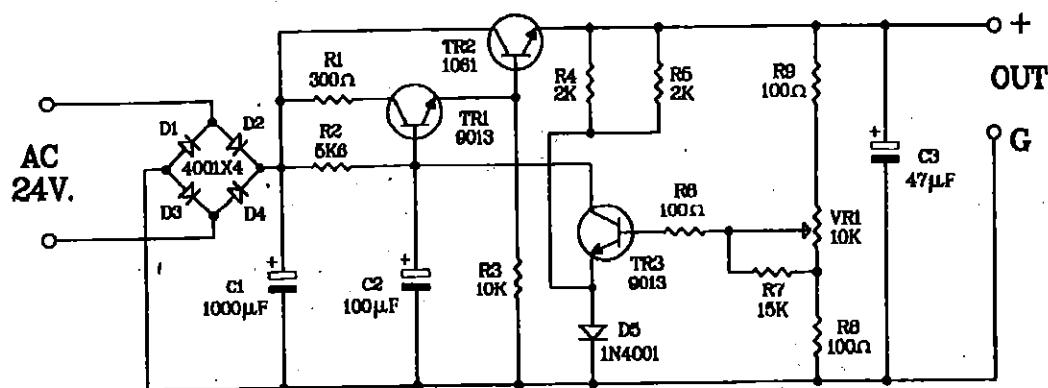
- ก.1 ใช้หม้อแปลงขนาด 12-0-12 โวลต์อะชี 1 แอมป์
- ก.2 สามารถปรับแรงดันเอาท์พุทได้ 1.5-30 โวลต์
- ก.3 สามารถจ่ายกระแสได้สูงสุด 1 แอมป์
- ก.4 ขนาดแผ่นวงจร 2.4×1.65 นิ้ว

ข. การนำไปใช้งาน

หม้อแปลงที่นำมาใช้ ควรใช้ไม่ต่ำกว่า 1 แอมป์ และจุล 12 ควรต่อผ่านสวิตช์เลื่อน ดังรูปที่ 4.16 ถ้าใช้ไฟเกิน 12 โวลต์ ให้ปรับสวิตช์เลื่อนมาทางหมายเลข 0 และถ้าใช้ไฟเกิน 12 โวลต์ ให้ปรับสวิตช์เลื่อนมาทาง 12 ดังรูป 4.17 สำหรับจุล OUT ที่ต่อไปใช้งาน วงจรที่ใช้จะต้องกินกระแสไม่เกิน 1 แอมป์



รูปที่ 4.16 การต่อวงจรควบคุม



รูปที่ 4.17 วงจรเร้าคูเรเตอร์
ที่มา: เร้าคูเรเตอร์ (2550)

4.3 การเตรียมเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค

ในการเตรียมเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค จะต้องมีแหล่งจ่ายไฟ 220 โวลต์ เพื่อต่อเข้ากับชุดควบคุม และต่อชุดควบคุมไปยังเครื่องที่มีการติดตั้งเครื่องแก้วห้องเผาซึ่งบรรจุเร็บร้อยแล้ว โดยมีลักษณะดังรูปที่ 4.18 ซึ่งมีอธิบายการใช้งานของเครื่องไว้ในภาคผนวก ฯ



รูปที่ 4.18 ลักษณะเครื่องที่เตรียมพร้อมสำหรับการผลิตวัสดุอนุภาค

4.4 การเตรียมสารเคมีและเครื่องมือวิเคราะห์ขนาด

4.4.1 สารเคมีที่ใช้ในการทดลอง

- 3.5.1.1 รีโซซินอล (Resorcinol)
- 3.5.1.2 ฟอร์มัลดีไฮด์ (Formaldehyde)
- 3.5.1.3 โซเดียมคาร์บอนเนต (Sodium Carbonate)
- 3.5.1.4 น้ำมันพาราฟิน(Paraffin Oil)
- 3.5.1.5 สารลดแรงตึงผิว ชนิด SPAN80 (Surfactant type SPAN80)

4.4.2 การทดสอบสารเคมี

4.4.2.1 การทดสอบรีโซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์

ละลายน้ำรีโซซินอลกับน้ำให้เข้ากัน โดยการปั่นกวน แล้วเติม โซเดียมคาร์บอนเนต ลงไป พอเจ้าเป็นเนื้อเดียวกันหมด เติมฟอร์มัลดีไฮด์ลงไปแล้วทำการปั่นกวนประมาณ 5 นาที และ/หรือ เติมน้ำมันพาราฟินลงไป แล้วผสมให้เข้ากัน

4.4.2.2 การทดสอบน้ำมันพาราฟินกับสารลดแรงตึงผิว

ทำการทดสอบน้ำมันพาราฟินกับสารลดแรงตึงผิวให้เข้ากัน โดยการปั่นกวนจนเห็น เป็นเนื้อเดียวกัน หรือใช้น้ำมันพาราฟินเพียงตัวเดียวได้ หากมีการเติมสารลดแรงตึงผิวในขั้นตอน การทดสอบรีโซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์แล้ว

ในการทดสอบน้ำมันพาราฟินกับสารลดแรงตึงผิวจะทำให้สารมีสีที่ใกล้เคียงกับรีโซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์ทำให้สังเกตความแตกต่างในการถีบ_r รีโซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์ในน้ำมันพาราฟินที่ทดสอบสารลดแรงตึงผิวได้มาก แต่หากทดสอบสารลดแรงตึงผิวลงไปในรีโซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์ก็จะทำให้น้ำมันพาราฟินไม่มีสี จึงทำให้สังเกตการณ์ที่คล่องได้ง่าย ในโครงงานนี้จึงเลือกใช้การทดสอบสารลดแรงตึงผิว ลงในรีโซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์

4.4.3 เครื่องมือวิเคราะห์ขนาด

วิเคราะห์ขนาดโดยการถ่ายภาพวัสดุอนุภาคโดยกล้องกล้อง Microscope Warranty Model ZM-F 603 แล้วใช้โปรแกรมสำเร็จรูปในการวัดขนาดอนุภาคเพื่อนำผลการวัดขนาดมาวิเคราะห์

4.5 ผลการทดลองเบรี่ยนเทียนคำแห่ง平原เข้มในการฉีดสารละลายรีไซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์

จากการทดลองเบรี่ยนเทียนคำแห่ง平原เข้มในการฉีดรีไซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์ ได้ผลที่แตกต่างกันคือ การฉีดแบบ平原เข้มจะทำให้เกิดเม็ดอนุภาคที่ผสมกับรีไซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์ที่เป็นสาขอกามจาก平原เข้ม จึงทำให้วิธีนี้ได้ผลที่ไม่ดีเท่าที่ควร และการฉีดแบบ平原เข้มจะทำให้เม็ดอนุภาคที่平原เข้มแล้วหยดลงสู่น้ำมันพาราфин แล้วเกิดเป็นเม็ดอนุภาคในน้ำมันพาราфин ได้ดีกว่าการฉีดแบบ平原เข้ม

และในการทดลองนี้ขยะที่เครื่องผลิตวัสดุอนุภาคทำการฉีดมอเตอร์จะมีการหมุนที่ก่อ起ข้าง Kong ที่แต่จะมีบางครั้งที่มีการสะคุกในการหมุนของมอเตอร์ซึ่งมากจากการไม่ร้านเรียบของเกลียวที่ใช้ในการขับถูกสูญ ซึ่งหากใช้วิธีฉีดแบบ平原เข้ม จะมีการสะคุกของมอเตอร์ที่จะทำให้รีไซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์ที่ฉีดออกมานั่นก็จะกระเด็นหรือไม่เป็นเม็ดได้ แต่หากใช้วิธีฉีดแบบ平原เข้มจะลดลงน้ำมันพาราфинลดลงโดยไม่เปลี่ยนรูปทรง

ดังนั้นในการทดลองนี้จึงใช้วิธีการฉีดแบบ平原เข้มลดลงเพื่อให้เกิดเม็ดอนุภาคได้อย่างมีประสิทธิภาพมากที่สุด

4.6 ผลการทดลองหาเวลาที่เหมาะสมในการฉีดสารละลายรีไซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์

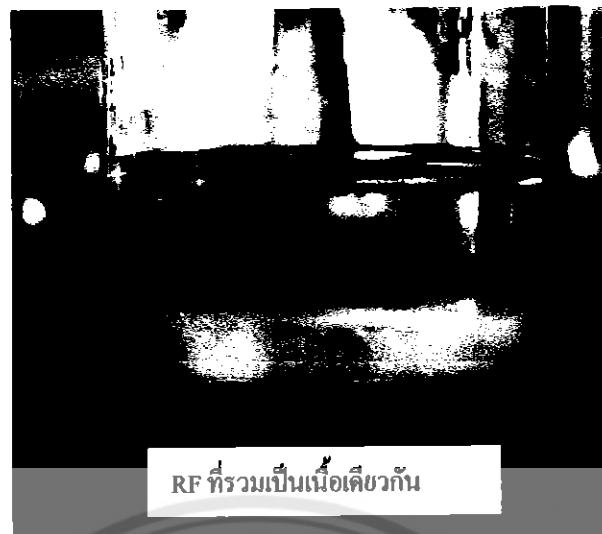
เนื่องจากหากฉีดรีไซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์ออกมานะนี้ จะทำให้รีไซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์เกิดการรวมตัวกันอีกครั้งและเมื่อแข็งตัวก็จะเป็นเนื้อเดียวกันดังรูปที่ 4.19 แต่หากได้สภาวะที่เหมาะสม ก็จะ ในสภาวะที่รีไซซินอลฟอร์มัลดีไฮด์เริ่มคลายเป็นเจล ก็จะทำให้สารมีความหนืดมากเมื่อฉีดออกมานี้จะไม่รวมตัวกันแต่จะแยกตัวเป็นเม็ดเหมือนตอนที่เริ่มฉีดออกมจาก平原เข้ม

๑๕๐๖๐๑๖๓

ผู้.

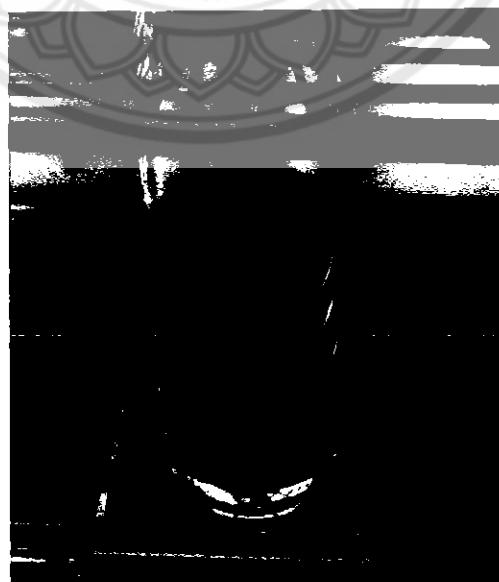
๒๑๙๔๗

๒๕๕๒



รูปที่ 4.19 รีไซซินอลฟอร์มัลดีไซค์ที่ร่วมเป็นเนื้อเดียวกัน

โดยในการทดลองนี้มีการนำตัวอย่างรีไซซินอลฟอร์มัลดีไซค์ในแต่ละชุดเวลา มาฉีดลงในพาราฟิน โดยมีการสังเกตการเป็นหยดที่เหมาะสมด้วยตาเปล่าเพื่อหาเวลาในการนำรีไซซินอลฟอร์มัลดีไซค์มาฉีด โดยตัวอย่างรีไซซินอลฟอร์มัลดีไซค์ที่ตั้งทิ้งไว้แสดงคังรูปที่ 4.20 และได้ผลการทดลองจากการจับเวลาดังตารางที่ 4.2 ซึ่งในการจับเวลาเนี้จะจับเวลาเพื่อนำสารมาฉีดเพื่อสังเกตการณ์เกิดเป็นเม็ดอนุภาคช่วงละ 60 นาที



รูปที่ 4.20 ตัวอย่างรีไซซินอลฟอร์มัลดีไซค์ที่ตั้งทิ้งไว้

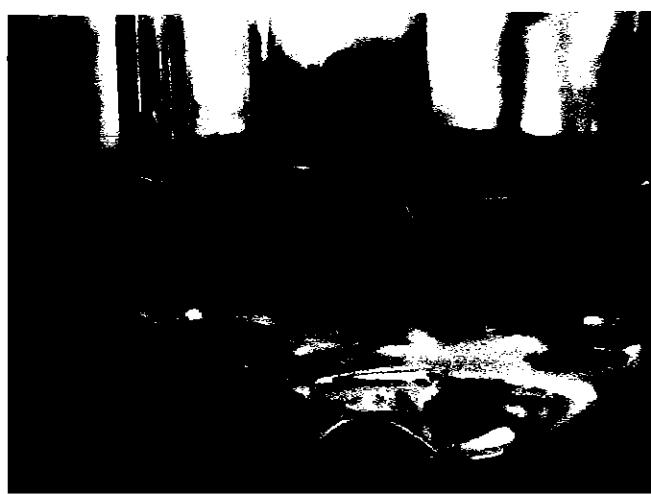
ตารางที่ 4.1 ผลของการนิคิรีโซซินอลฟอร์มัลดีไซด์ ช่วงละ 60 นาที

| การนิคิรังที่ | เวลาในการนำสารมาฉีด ณ อุณหภูมิห้อง(นาที) | ผลการทดลอง |
|---------------|---|--|
| 1 | 0 | สารจะคงในภาชนะบรรจุแล้วรวมตัวเป็นเนื้อเดียวกัน |
| 2 | 60 | นิคิออกน่าเป็นหยดแล้วจะกลองอย่างช้าๆ จนถึงก้นภาชนะบรรจุ แล้วเม็ดคิรีโซซินอลฟอร์มัลดีไซด์จะคลบอยู่รวมเป็นเนื้อเดียวกัน |
| 3 | 120 | ผลการทดลองที่ได้ เมื่อนับกับผลการทดลองในการทดลองที่ 2 แต่เมื่อข้อแตกต่างที่ เมื่อสารจะถึงก้นภาชนะ แล้ว จะรวมตัวกันช้ากว่า และก่อนการรวมตัวกันนั้น ยังคงมีรูปร่างทรงกลมอยู่แล้วคลอย แบบลงตามแรงโน้มถ่วงจนรวมเป็นเนื้อเดียวกัน |
| 4 | 180 | ผลการทดลองเหมือนการทดลองที่ 3 และดูจากสาขตา สารเริ่มนิความหนืดมากขึ้น |
| 5 | 240 | สารมีความหนืดมากและเริ่มฟอร์มตัวเป็นเจล |
| 6 | >240 | สารเริ่มแข็งตัวขึ้นจนกลายเป็นของแข็ง |

จากตารางที่ 4.2 จะเห็นว่าช่วงเวลาที่สารเริ่มนิความหนืดที่เหมาะสมอยู่ในช่วงเวลาที่ 180-240 นาที ซึ่งเป็นช่วงเวลาที่กาวมากจึงต้องมีการทดลองซ้ำอีกรอบ โดยการสังเกตการณ์เฉพาะอยุคของ เวลา 190-230 นาที ซึ่งสังเกตช่วงละ 10 นาที ได้ผลการทดลองดังตารางที่ 4.3

ตารางที่ 4.2 ผลของการนิคิรีโซซินอลฟอร์มัลดีไซด์ ช่วงละ 10 นาที

| การนิคิรังที่ | เวลาในการนำสารมาฉีด ณ อุณหภูมิห้อง(นาที) | ผลการทดลอง |
|---------------|---|---|
| 1 | 190 | เริ่มขึ้นรูปเป็นเม็ดได้แต่มีบางส่วนของเม็ดที่ติดกัน |
| 2 | 200 | มีความหนืดพอตี เมื่อ尼คิออกน่าแล้วขึ้นรูปเป็นเม็ดได้ และมีการรวมตัวเป็นเนื้อเดียวกันน้อย |
| 3 | 210 | มีความหนืดสูงนิคิออกน่าแล้วเม็ดคงตากะจะมีลักษณะ เป็นทรงกลม |
| 4 | 220 | การนิคต้องใช้แรงมาก นิคิออกน่าเป็นเจล |
| 5 | 230 | หนืดมาก ไม่สามารถนิคิออกจากป้ายเหมือนได้ |



รูปที่ 4.21 ตัวอย่างเมื่อค่อนข้าคที่เวลา 0-180 นาที

จากรูปที่ 4.21 จะเห็นว่าเมื่อสารถูกฉีดออกมาก็จะเป็นทรงกลม แล้วเริ่มงลงจนถึงก้นภายนะบรรจุ แล้วมีการรวมเป็นเนื้อเดียวกัน



รูปที่ 4.22 ตัวอย่างเมื่อค่อนข้าคที่เวลา 190-210 นาที

จากรูปที่ 4.22 จะเห็นว่าเมื่อสารถูกฉีดออกมาก็จะเป็นทรงกลม แล้วเริ่มงลงจนถึงก้นภายนะบรรจุ แล้วมีการรวมเป็นเนื้อเดียวกันน้อยมาก แต่จะมีบางเม็ดที่มีรูปร่างบิดเบี้ยวเนื่องจากการกดทับ

ของน้ำหนักเมื่ออนุภาคของ ส่วนลักษณะของริโซเซ็นอลฟอร์มัลคีไซด์ หลังจากการฉีดในนาทีที่ 220 จะไม่เกิดเป็นเม็ด แต่จะมีลักษณะเป็นเจลตั้งรูปที่ 4.23



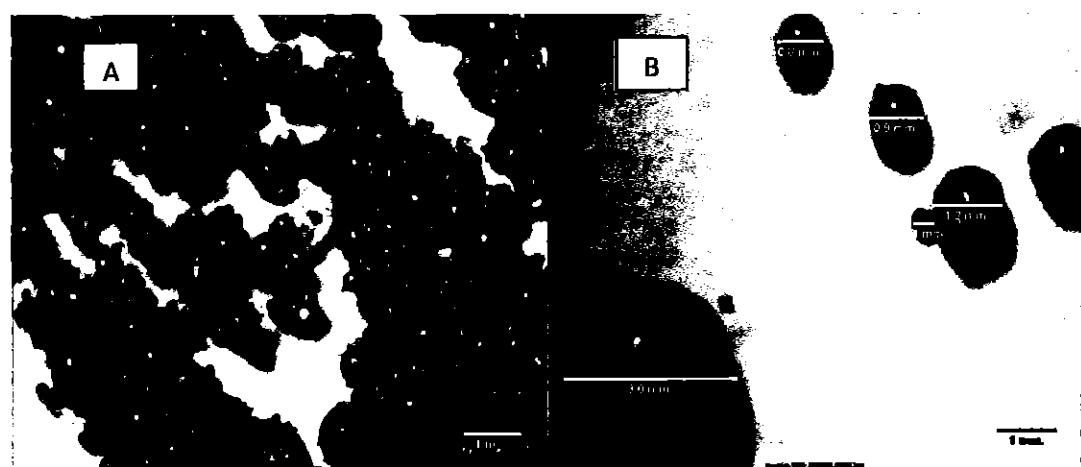
รูปที่ 4.23 ตัวอย่างริโซเซ็นอลฟอร์มัลคีไซด์ที่ฉีดออกมานาที 220 นาที

จากการทดลองหัวเวลาที่เหมาะสมในการฉีดริโซเซ็นอลฟอร์มัลคีไซด์ โดยในครั้งแรกทดลอง ในช่วงเวลาช่วงละ 60 นาที ได้ผลการทดลองคือ ในนาทีที่ 180-240 มีความเหมาะสมที่สุดในการฉีดออกมานี้เป็นเม็ดอนุภาค แต่เป็นช่วงเวลาที่กว้างจึงได้มีการทดลองซ้ำโดยสังเกตการณ์ในช่วงนาทีที่ 190-230 ได้ผลการทดลองคือ ในนาทีที่ 210 สามารถฉีดริโซเซ็นอลฟอร์มัลคีไซด์ออกมามีลักษณะเป็นเม็ดได้ที่สุด

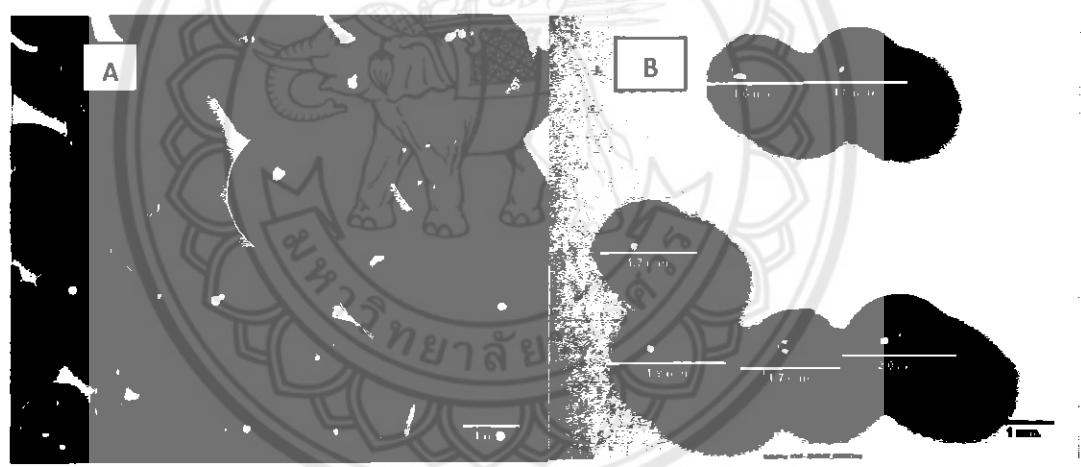
จึงมีการผลิตวัสดุอนุภาคโดยวิธีการฉีดและวิธีการปั้นกวนที่ริโซเซ็นอลฟอร์มัลคีไซด์ ใช้เวลาในการแข็งตัวในนาทีที่ 210 และมีช่วงเวลาที่ใช้ในการฉีดสารได้ไม่เกิน 10 นาที หรือไม่เกินเวลาในการแข็งตัวในนาทีที่ 220 มิฉะนั้นแล้วจะทำให้ริโซเซ็นอลฟอร์มัลคีไซด์มีความเป็นเจลมากเกินไปจนไม่สามารถฉีดออกมานี้เป็นเม็ดอนุภาคได้

4.7 ผลการทดลองผลิตวัสดุอนุภาคโดยวิธีการปั้นกวนและวิธีการฉีดด้วยเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค

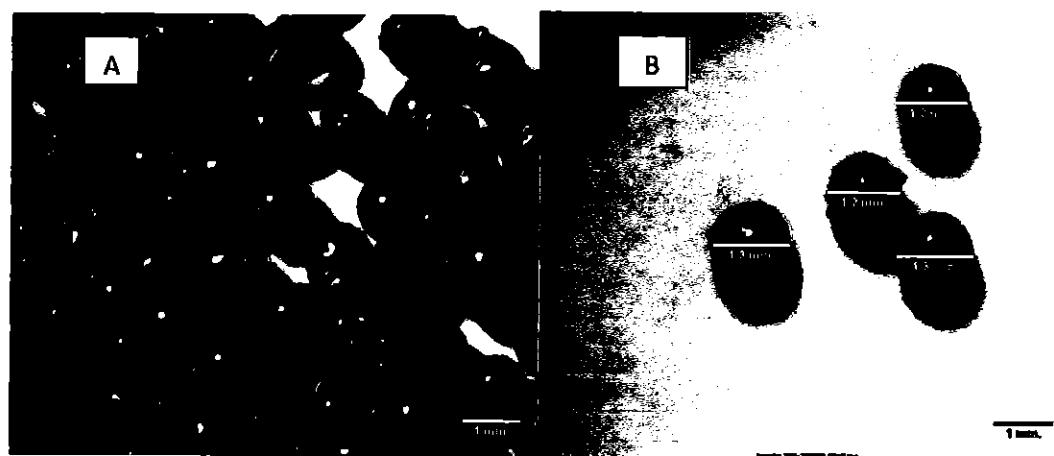
ผลการทดลองผลิตวัสดุอนุภาคโดยวิธีการปั้นกวนและวิธีการฉีดด้วยเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค ซึ่งได้ใช้กดลงในโครงสร้าง และโปรแกรมสำเร็จรูปในการตรวจขนาดของเม็ดอนุภาคดังแสดงไว้ในภาคผนวก ก โดยมีลักษณะของเม็ดอนุภาคดังรูปที่ 4.24 รูปที่ 4.25 และรูปที่ 4.26



รูปที่ 4.24 ตัวอย่างวัสดุอนุภาคที่ผลิตโดยบริษัทปั้นกรุ

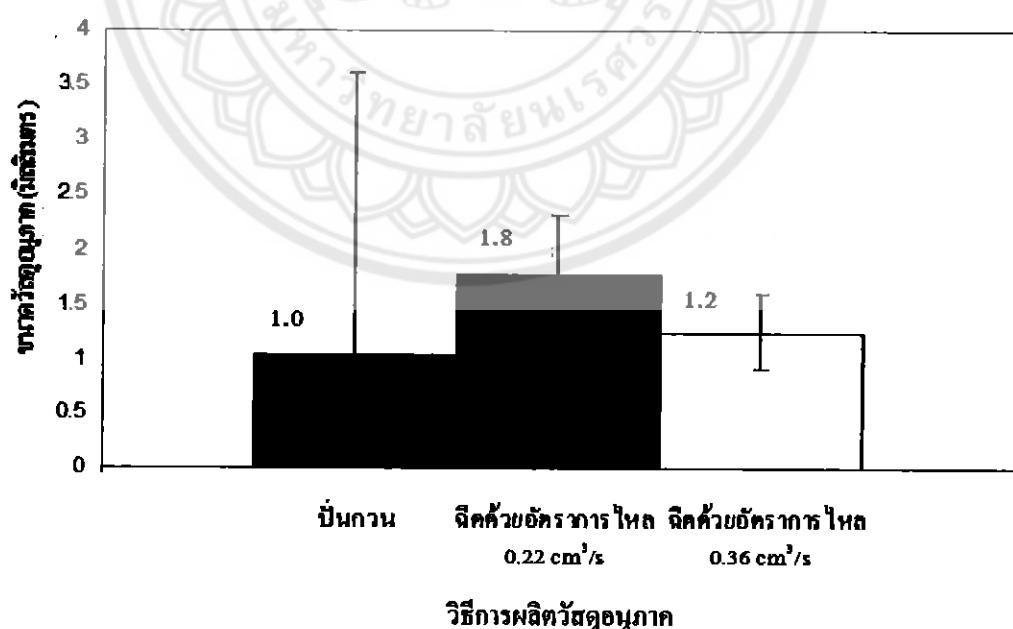


รูปที่ 4.25 ตัวอย่างวัสดุอนุภาคที่ผลิตโดยเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคที่อัตราการไหด 0.22 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที



รูปที่ 4.26 ตัวอย่างวัสดุอนุภาคที่ผลิตโดยเครื่องผลิตวัสดุอนุภาคที่อัตราการไหล 0.36 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที

จากรูปที่ 4.24 รูปที่ 4.25 และรูปที่ 4.26 รูป A จะเป็นรูปของวัสดุอนุภาคที่ถ่ายจากกล้องกล้อง Microscope Warrantly Model ZM-F 603และรูป B คือรูปที่ถ่ายจากกล้องดังกล่าวแล้วนำมาวิเคราะห์ขนาด



รูปที่ 4.27 ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางอนุภาคเฉลี่ยของการผลิตวัสดุอนุภาคในแต่ละแบบ

จากรูปที่ 4.27 แสดงให้เห็นว่าค่าเฉลี่ยของขนาดอนุภาคมีความแตกต่างกัน โดยการผลิตวัสดุอนุภาคแบบปั่นกวนมีขนาดอนุภาคเฉลี่ย 1.0 มิลลิเมตร การผลิตวัสดุอนุภาคโดยใช้เครื่องผลิตวัสดุอนุภาคที่ใช้ไฟฟ้า 12 โวลต์ มีอัตราการไหล 0.22 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที ได้ขนาดอนุภาคเฉลี่ย 1.8 มิลลิเมตรและการผลิตวัสดุอนุภาคโดยใช้เครื่องผลิตวัสดุอนุภาคที่ใช้ไฟฟ้า 24 โวลต์ มีอัตราการไหล 0.36 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาทีได้ขนาดอนุภาคเฉลี่ย 1.2 มิลลิเมตร

อีกทั้งยังเห็นได้ว่าการกระจายตัวของขนาดอนุภาคมีการกระจายตัวที่ต่างกัน โดยการผลิตวัสดุอนุภาคโดยใช้เครื่องปั่นกวนให้การกระจายตัวของขนาดที่สูงกว่าการผลิตวัสดุอนุภาคโดยใช้เครื่องผลิตวัสดุอนุภาคทั้ง 2

4.8 วิเคราะห์การกระจายตัวของขนาดอนุภาคที่ขึ้นรูปด้วยวิธีต่างๆ

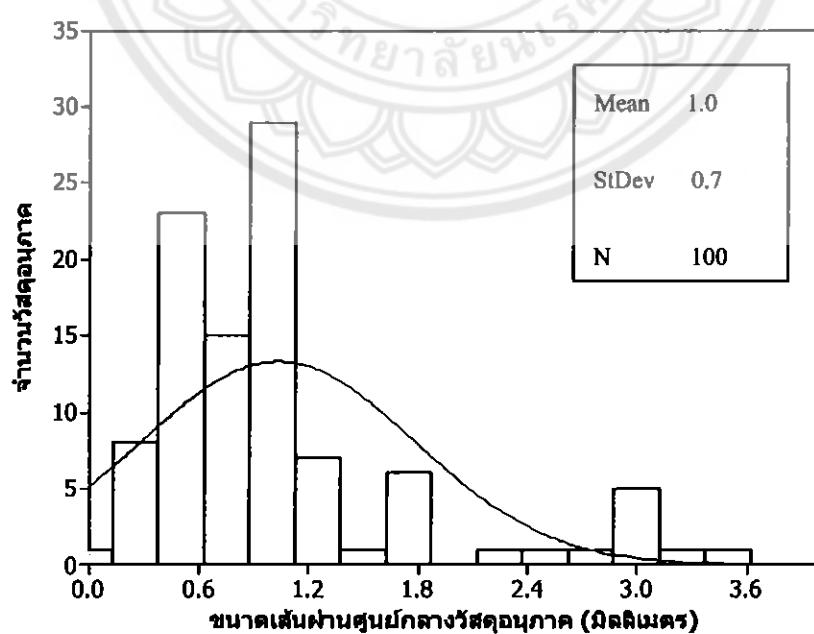
ตารางที่ 4.3 จำนวนอนุภาคในแต่ละช่วงขนาด

| ช่วงขนาด (มิลลิเมตร) | จำนวนอนุภาคในแต่ละช่วงขนาด (เม็ด) | | |
|-------------------------|-----------------------------------|--|--|
| | ตัวอย่างปั่นกวน | ตัวอย่างจากเครื่องขึ้นรูปอนุภาค | |
| | | อัตราการไหล 0.22 ลูกบาศก์เซนติเมตร ต่อวินาที | อัตราการไหล 0.36 ลูกบาศก์เซนติเมตร ต่อวินาที |
| 0.2 | 3 | 0 | 0 |
| 0.4 | 21 | 0 | 0 |
| 0.6 | 8 | 0 | 0 |
| 0.8 | 15 | 0 | 0 |
| 1.0 | 18 | 0 | 13 |
| 1.2 | 18 | 0 | 49 |
| 1.4 | 0 | 5 | 31 |
| 1.6 | 1 | 27 | 7 |
| 1.8 | 6 | 37 | 0 |
| 2.0 | 0 | 23 | 0 |
| 2.2 | 0 | 6 | 0 |
| 2.4 | 1 | 2 | 0 |
| 2.6 | 1 | 0 | 0 |
| 2.8 | 1 | 0 | 0 |

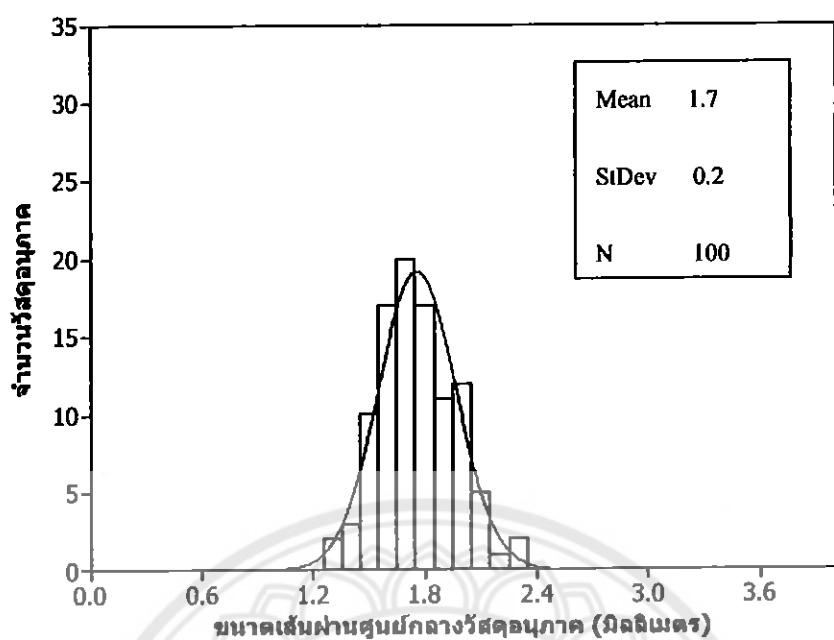
ตารางที่ 4.4 (ต่อ) จำนวนอนุภาคในแต่ละช่วงขนาด

| ช่วงขนาด (มิลลิเมตร) | จำนวนอนุภาคในแต่ละช่วงขนาด (เม็ด) | | |
|-------------------------|-----------------------------------|---|---|
| | ตัวอย่างปั๊นกวน | ตัวอย่างจากเครื่องขึ้นรูปอนุภาค | |
| | | อัตราการไหลด 0.22 ถูกบากก์เซนติเมตร ต่อวินาที | อัตราการไหลด 0.36 ถูกบากก์เซนติเมตร ต่อวินาที |
| 3.0 | 5 | 0 | 0 |
| 3.2 | 1 | 0 | 0 |
| 3.4 | 0 | 0 | 0 |
| 3.6 | 1 | 0 | 0 |
| รวม | 100 | 100 | 100 |

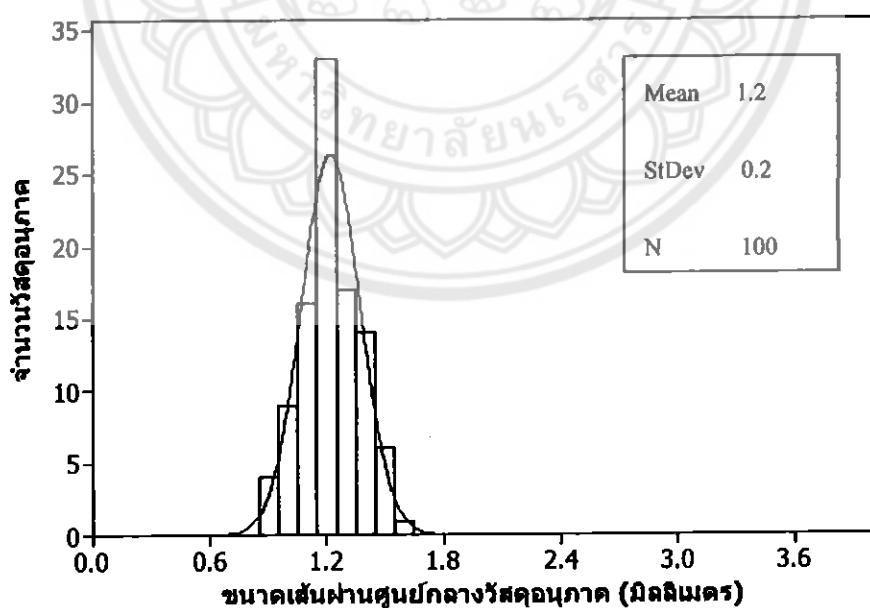
จากตารางที่ 4.4 นำมาเป็นกราฟแสดงการกระจายตัวของขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางอนุภาคโดยวิธีปั๊นกวนดังแสดงในรูปที่ 4.28 กราฟแสดงการกระจายตัวของขนาดอนุภาคโดยใช้เครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 12 โวลต์ ดังแสดงในรูปที่ 4.29 และกราฟแสดงการกระจายตัวของขนาดอนุภาคโดยใช้เครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 24 โวลต์ ดังแสดงในรูปที่ 4.30



รูปที่ 4.28 กราฟแสดงการกระจายตัวของขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางอนุภาคโดยวิธีปั๊นกวน



รูปที่ 4.29 กราฟแสดงการกระจายตัวของขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางอนุภาคโดยใช้เครื่องผลิตวัสดุ อนุภาคที่อัตราการไหด 0.22 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที



รูปที่ 4.30 กราฟแสดงการกระจายตัวของขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางอนุภาคโดยใช้เครื่องผลิตวัสดุ อนุภาคที่อัตราการไหด 0.36 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที

จากรูปที่ 4.28 แสดงการกระจายตัวของขนาดอนุภาค โดยวิธีปั่นกวun มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางเฉลี่ย 1.0 มิลลิเมตร และมีส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานเท่ากับ 0.7 จะเห็นว่าขนาดอนุภาคที่ผลิตโดยวิธีปั่นกวun มีการกระจายตัวกว้าง ทั้งนี้เนื่องจากในการผลิตวัสดุอนุภาค โดยวิธีปั่นกวun สามารถควบคุมขนาดและการกระจายตัวของขนาดได้ยาก จึงส่งผลให้ได้ขนาดอนุภาคที่หลากหลายและมีการกระจายตัวบนเส้นโค้งการกระจายตัวแบบปกติที่ไม่สมมาตร

จากรูปที่ 4.29 และรูปที่ 4.30 แสดงการกระจายตัวของขนาดอนุภาค โดยใช้เครื่องผลิตวัสดุอนุภาค มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางเฉลี่ย 1.8 มิลลิเมตร และ 1.2 มิลลิเมตร ตามลำดับ มีส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานเท่ากับ 0.2 และ 0.2 ตามลำดับ จะเห็นว่าขนาดอนุภาค โดยใช้เครื่องผลิตวัสดุอนุภาค มีการกระจายตัวที่แน่นกว่าการผลิตวัสดุอนุภาค โดยวิธีการปั่นกวunมาก และมีส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานที่น้อยกว่าการปั่นกวun อีกทั้งการกระจายตัวของขนาดบนเส้นโค้งการกระจายตัวแบบปกติค่อนข้างสมมาตร

สรุปได้ว่าการผลิตวัสดุอนุภาค โดยใช้เครื่องผลิตวัสดุอนุภาคที่สร้างระบบสารอิมัลชัน โดยใช้การฉีดสารผ่านรูขนาดเล็กมีความโกลาหลกันของขนาดมากกว่าการผลิตวัสดุอนุภาค โดยการปั่นกวun

บทที่ 5 บทสรุปและข้อเสนอแนะ

5.1 สรุปผลการทดลอง

การผลิตวัสดุอนุภาคคั่วยิธีการสร้างระบบสารอินทรีย์จากเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค สามารถผลิตวัสดุอนุภาคที่เป็นทรงกลมและมีการกระจายตัวของขนาดที่แคบกว่าการผลิตวัสดุอนุภาคโดยวิธีการปั่นกวน โดยลักษณะการฉีดที่เหมาะสมสำหรับการฉีดเรซิโนลฟอร์มัลซีไซด์ คือการฉีดแบบปลายเข็มโลหะเนื่องจากสามารถควบคุมการรักษาอุณหภูมิให้เป็นทรงกลมได้ดีกว่าการฉีดแบบปลายเข็ม และสภาวะที่เหมาะสมสำหรับการฉีด ผ่านรูบน้ำดเล็ก ซึ่งได้มีการทดลองในโครงการนี้สามารถสรุปได้ว่า การฉีดสารในสภาวะที่ใกล้เป็นเจล และฉีดในเวลาที่จำกัดเนื่องจากเรซิโนลฟอร์มัลซีไซด์เมื่อใกล้เป็นเจลแล้วจะใช้เวลาในการก่ออาณเป็นเจลน้อยมากจึงด้องใช้เวลาในการฉีดสารศักยภาพให้น้อยที่สุด

5.2 ข้อเสนอแนะ

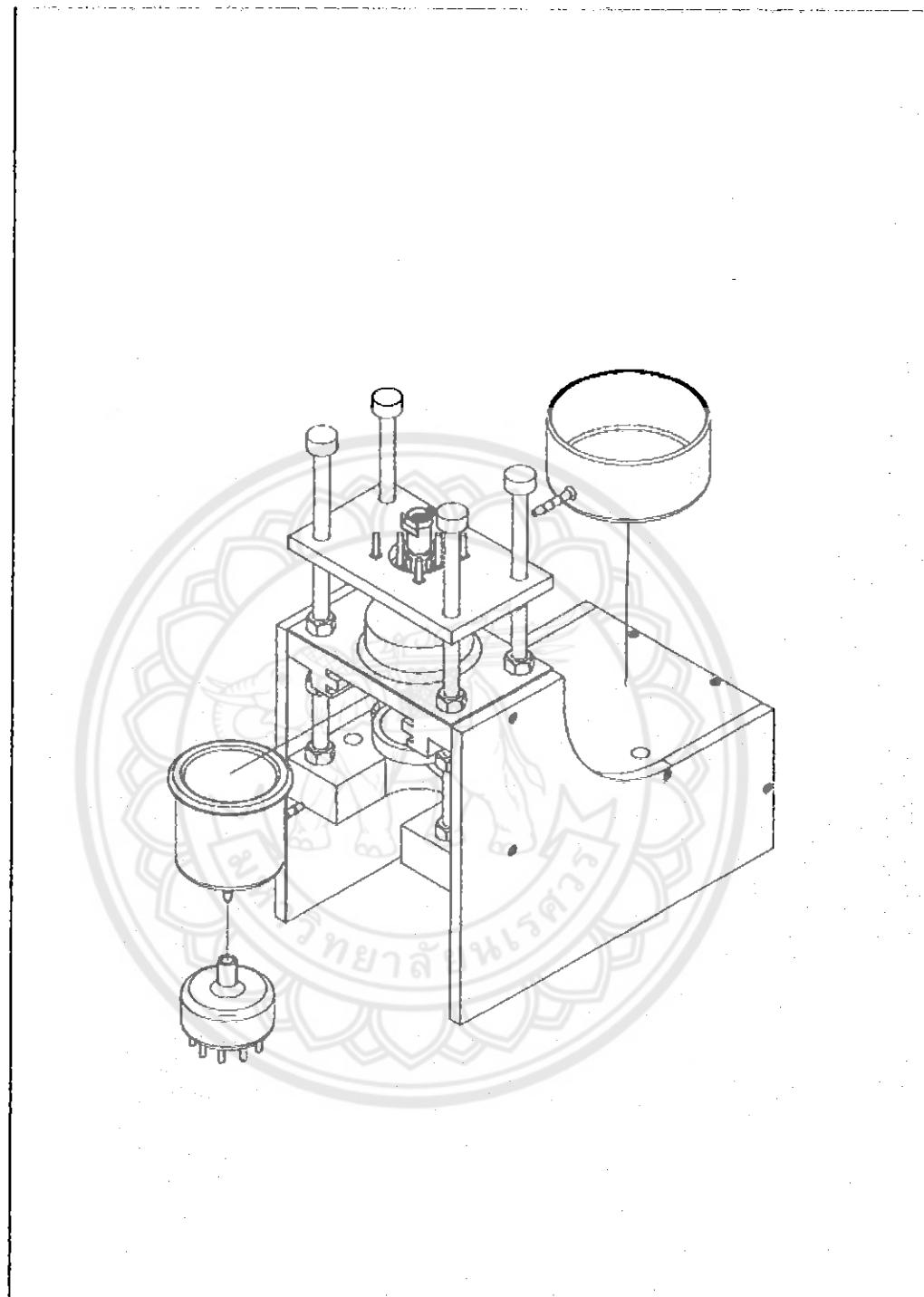
5.2.1 มีการแสดงผลอัตราการไอลจากการปรับความเร็วอบของมอเตอร์ เพื่อการปรับค่าของอัตราการไอลได้หลากหลายมากขึ้น ซึ่งในโครงการนี้สามารถปรับอัตราการไอลได้เพียง 2 ค่าเท่านั้น โดยที่การติดตั้งหน้าจอแสดงผลการตรวจวัดอัตราการไอลแบบดิจิตอลเพื่อให้ได้ค่าตัวเลขที่แน่นอน

5.2.2 กรณีระบบป้องกันการกระทบในระหว่างการเคลื่อนที่ขึ้นลงของ ลูกสูบในขณะดูดสาร และฉีดสาร โดยมีการติดตั้งในโครงสร้างซึ่งติดตั้งไว้ที่ด้านบนและด้านล่างของแท่นติดตั้งมอเตอร์ เพื่อเป็นตัวคั่งแรงขณะที่ใกล้ระเบะที่อาจมีการกระทบกันจนทำให้เครื่องผลิตวัสดุอนุภาคเกิดการเสียหายได้

เอกสารอ้างอิง

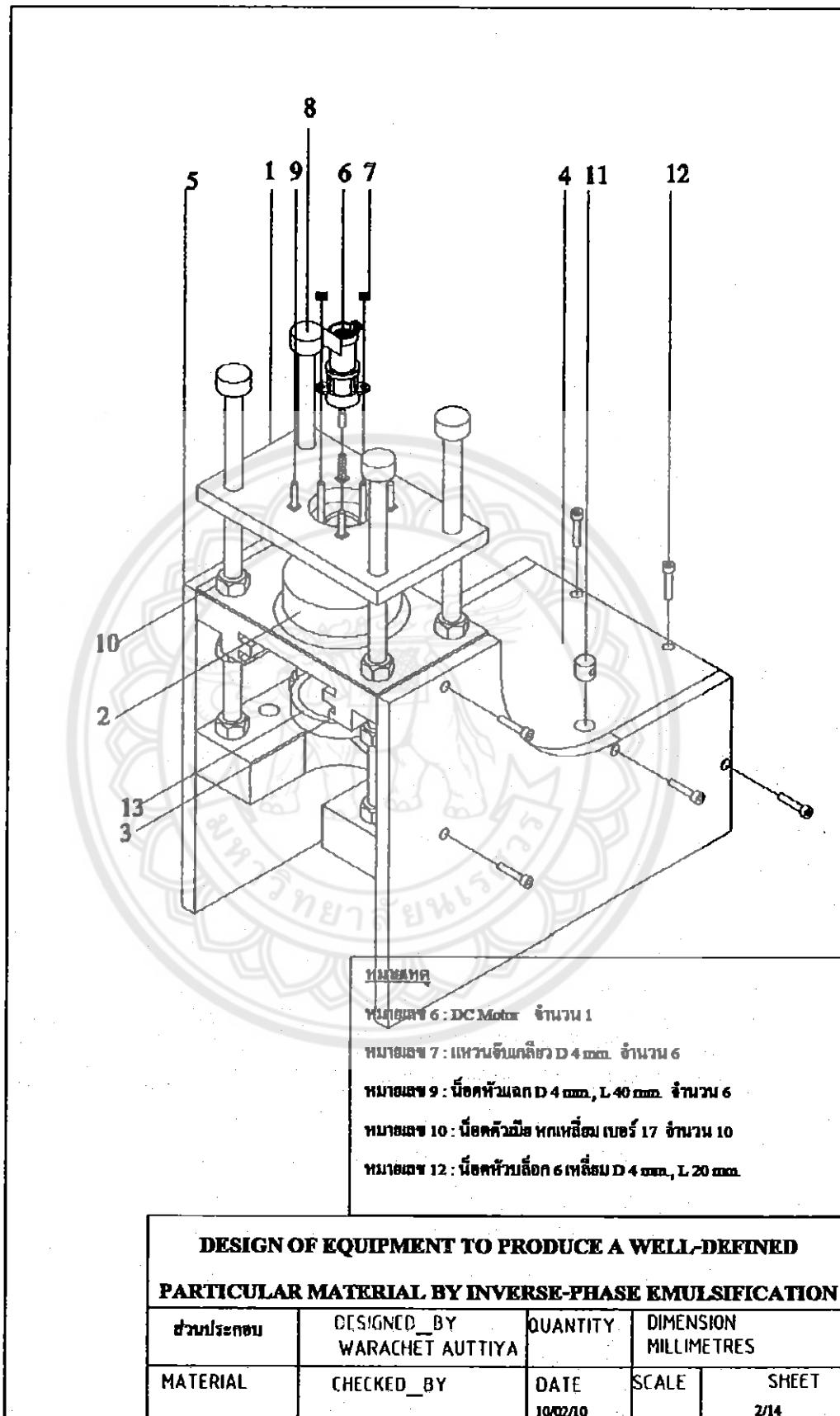
- พงศ์ สุวรรณปีฎก. (2525). นอเตอร์ไฟฟ้ากระแสตรงกระแสลับ. กรุงเทพ: สำนักพิมพ์โอดีบันสโตร์.
- พินพร ลีลาพิสิทธิ์. (2532). เครื่องสำอางสำหรับผิวหนัง. ภาควิชาเภสัชฯ สาขาวรรณ คณะเภสัชศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ เชียงใหม่.
- ธีคุณเรเตอร์. (2550) [แผ่นพับ]. เชียงใหม่: สำนักพิมพ์พีวีเจอร์คิท
- สุจิตรา วงศ์เกยมจิตต์. (2552). วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี: กระบวนการ โซล-เจล. กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์แห่งจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- สมศักดิ์ ไวยะกินันท์. (2547). กลศาสตร์ของไหล. กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
- สมศักดิ์ ศรีสันติสุข. (2538). ระเบียบวิธีวิจัย. ขอนแก่น: สำนักพิมพ์มหาวิทยาลัยขอนแก่น
- Lingling Shuin, Jan C.T. Eijkel, Albert van den Berg. (2007). Multiphase flow in microfluidic systems-Control and applications of droplets and interfaces. *Advances in Colloid and Interface Science.* (133), 35-49.
- T. Kawakatsu, G. Traagaardh, Ch. Traagaardh, M. Nakajima, N. Oda ,T. Yonemoto. (2001). The effect of the hydrophobicity of microchannels and components in water and oil phases on droplet formation in microchannel water-in-oil Emulsification. *Colloids and Surfaces.* (179), 29-37.
- Yamamoto T, Akira Endo, Apiluck Biad-ua, Takao Ohmori, and Masaru Nakaiwa. (2007). Synthesis of Monodisperse Carbon Beads with Developed Mesoporosity. *AIChE Journal.* (53), 746-749.
- Yamamoto T, Sugimoto T, Suzuki T, Mukai SR, Tamon H. (2002). Preparation and characterization of carbon cryogel microspheres. *Carbon.* (2002;40), 1345–1351.
- Yung-Chieh Tan, Jeffrey S. Fisher,a Alan I. Lee, Vittorio Cristini and Abraham Phillip Lee. (2004). Design of microfluidic channel geometries for the control of droplet volume chemical concentration and sorting. *LabChip.* 4 , 92 – 298.
- Yung-Chieh Tan ,Vittorio Cristini , Abraham P. Lee. (2005). Monodispersed microfluidic droplet generation by shear focusing microfluidic device Sensors and Actuators. *B chem.* 114-350.



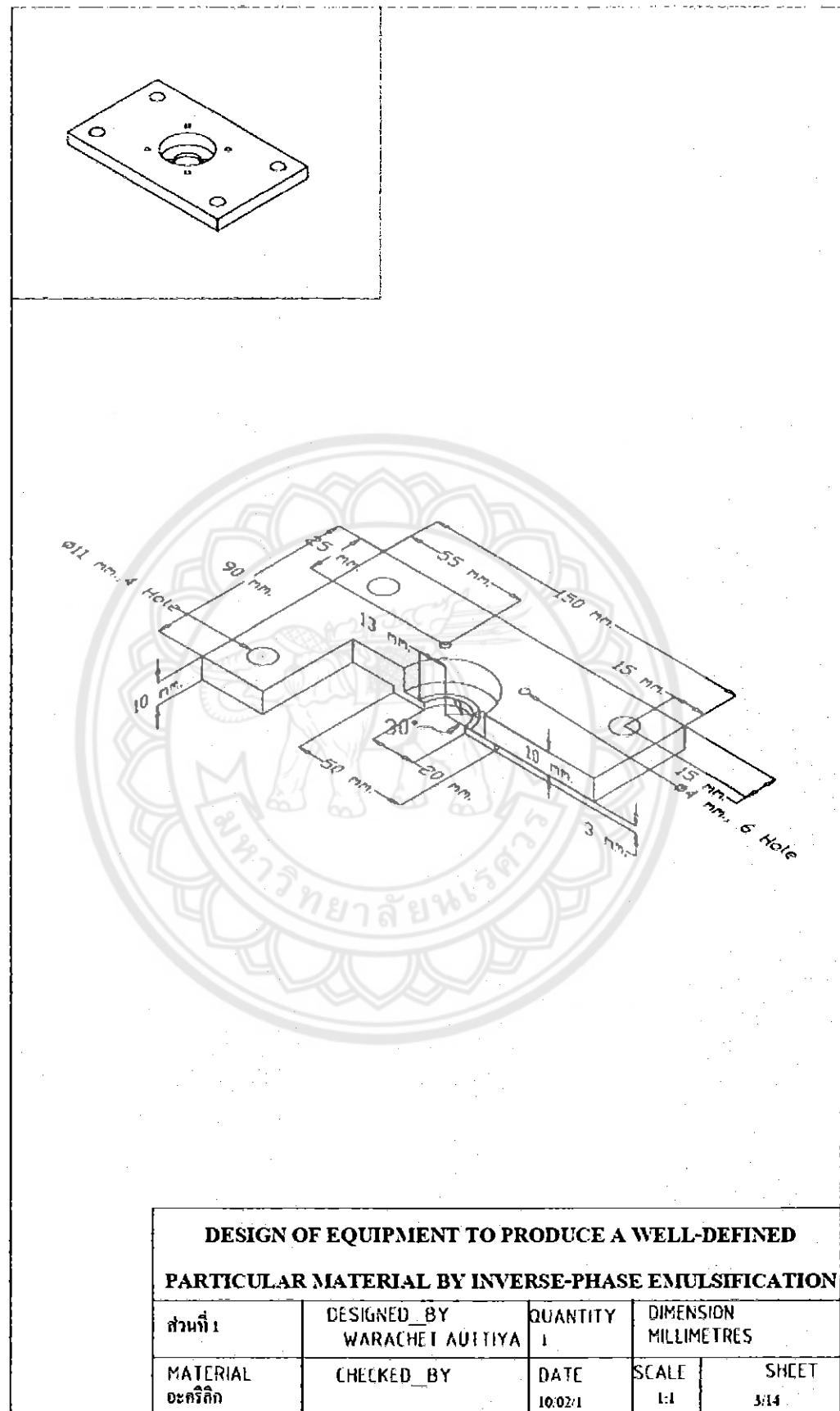


| DESIGN OF EQUIPMENT TO PRODUCE A WELL-DEFINED PARTICULAR MATERIAL BY INVERSE-PHASE EMULSIFICATION | | | | |
|---|----------------------------------|------------------|--------------------------|---------------|
| ເກືອງເຄີຍວັດຫຼຸດ | DESIGNED_BY WARACHEI AUUTTIYA | QUANTITY | DIMENSION MILLIMETRES | |
| MATERIAL | CHECKED_BY | DATE 10/02/10 | SCALE | SHEET 1/14 |
| | | | | |

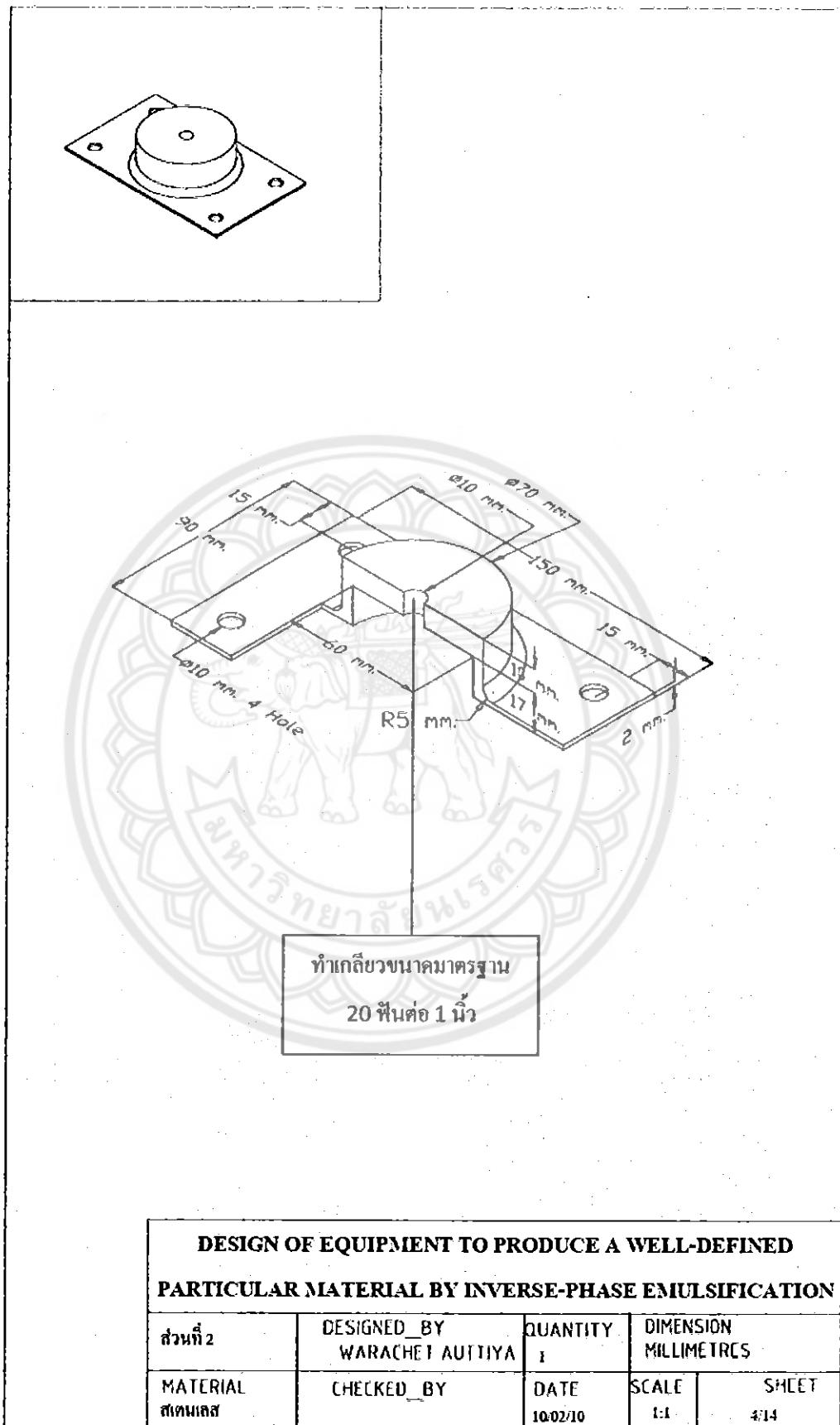
ຮູບທີ ກ.1 ແນບເຄືອງພລິຕັວສດອນຸກາດ 1/14



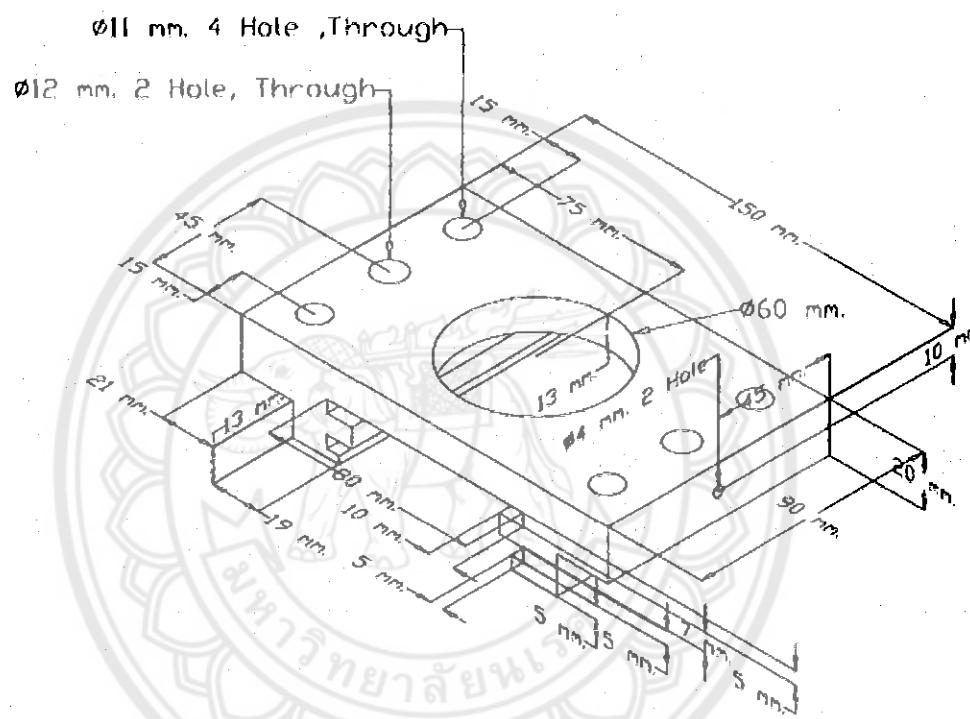
รูปที่ ก.2 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 2/14



รูปที่ ก.3 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 3/14

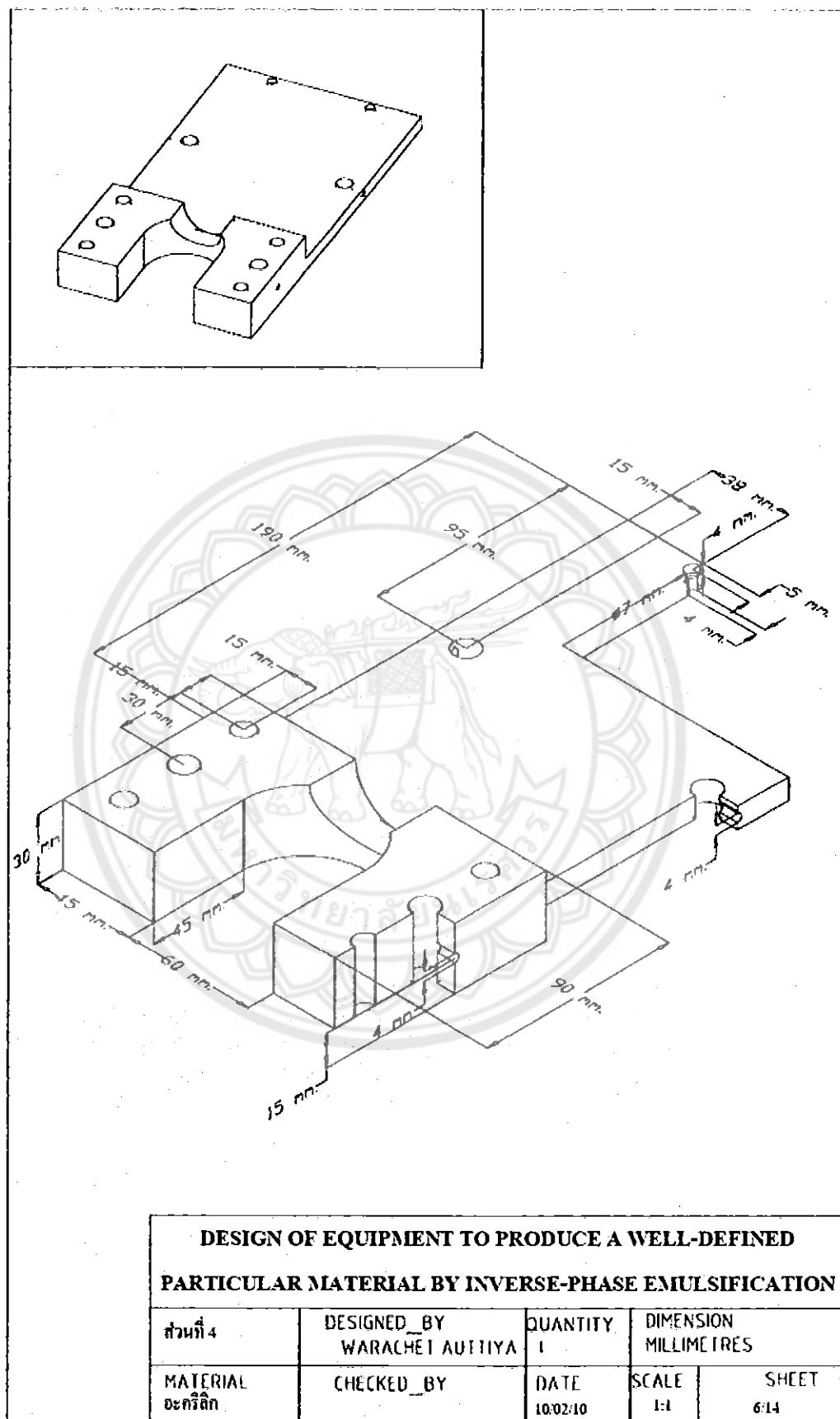


รูปที่ ก.4 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 4/14

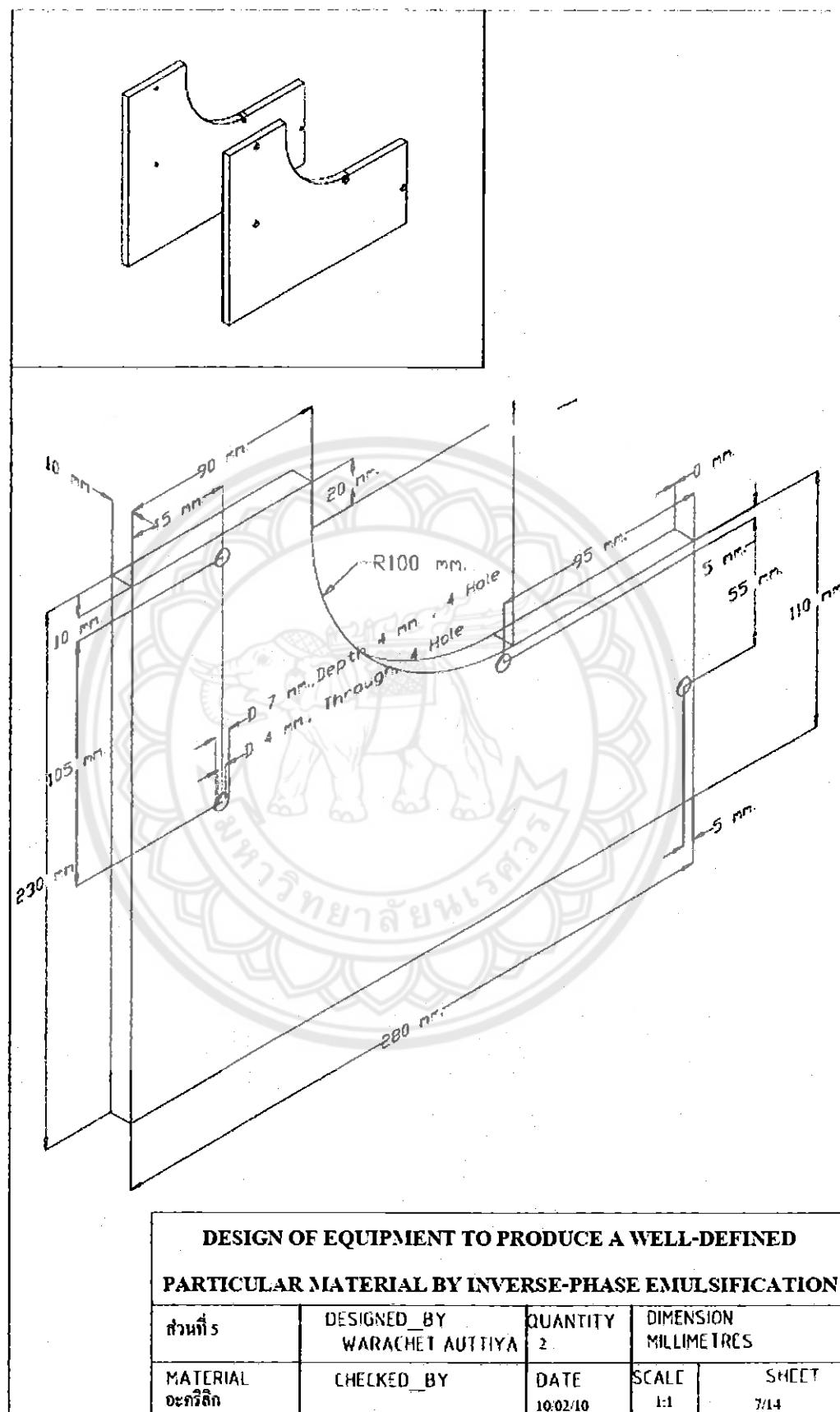


| DESIGN OF EQUIPMENT TO PRODUCE A WELL-DEFINED PARTICULAR MATERIAL BY INVERSE-PHASE EMULSIFICATION | | | | |
|---|---------------------------------|------------------|--------------------------|---------------|
| ผู้ออกแบบ | DESIGNED_BY WARACHET AUTTIYA | QUANTITY 1 | DIMENSION MILLIMETRES | |
| MATERIAL อะคริลิก | CHECKED_BY | DATE 10/02/10 | SCALE 1:1 | SHEET 5/14 |

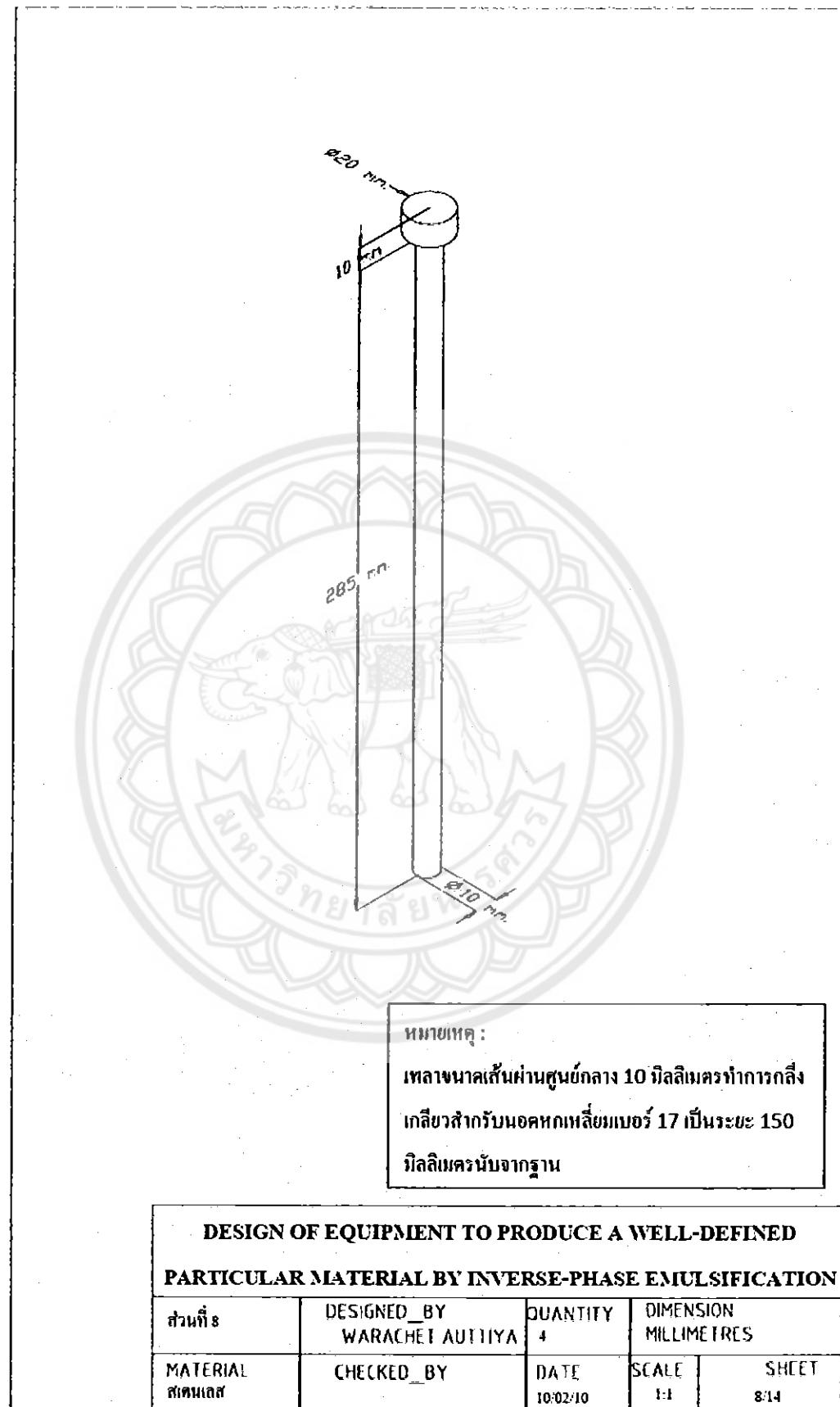
รูปที่ ก.5 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 5/14



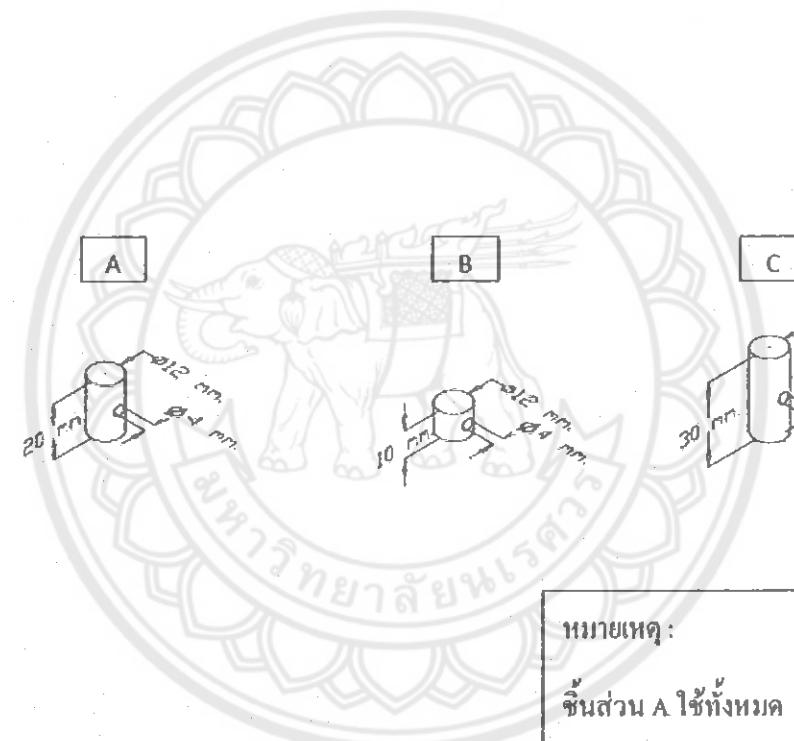
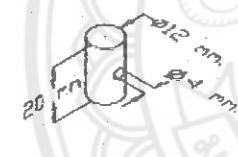
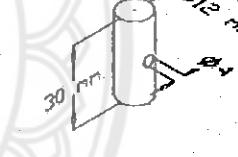
รูปที่ ก.6 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 6/14



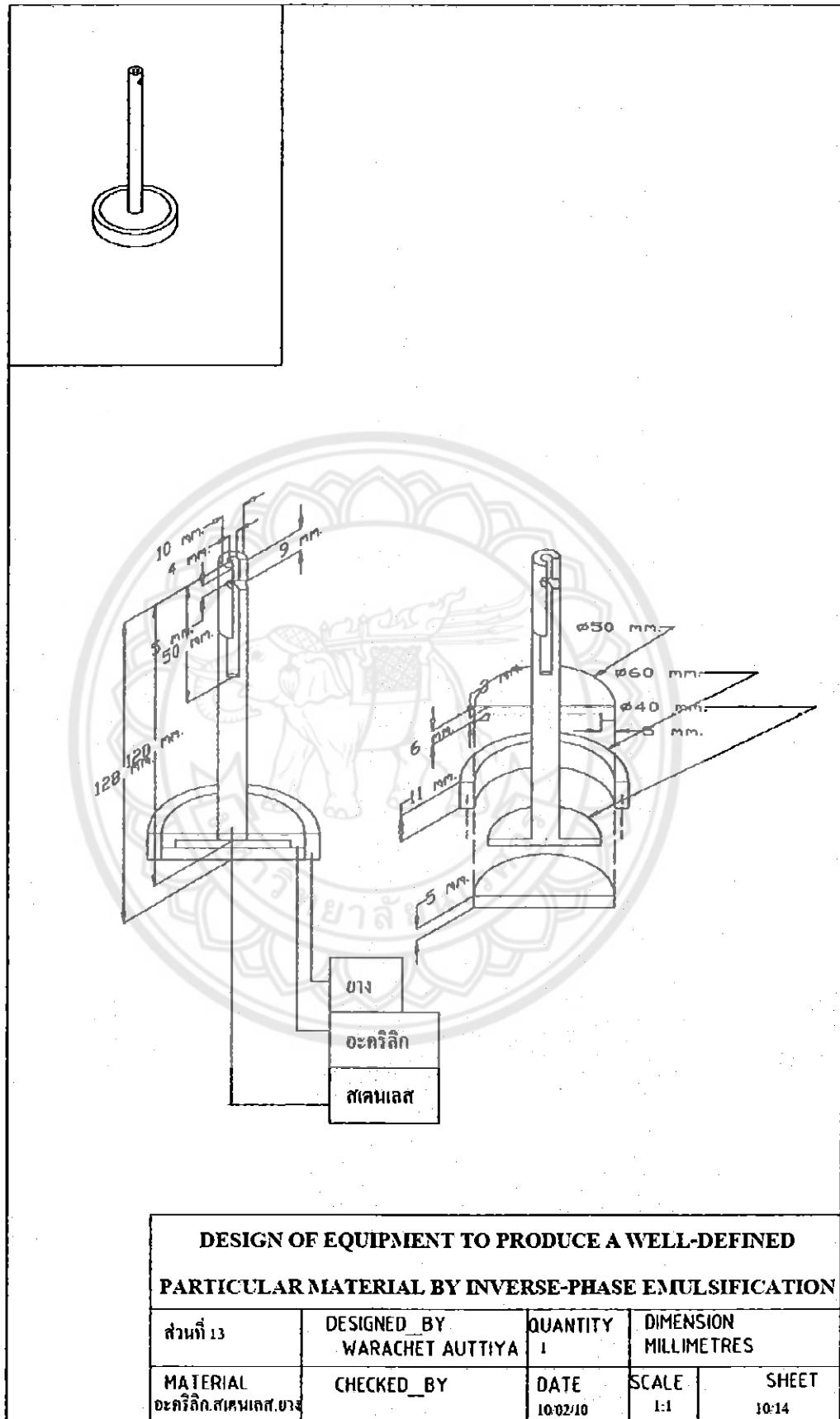
รูปที่ ก.7 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 7/14



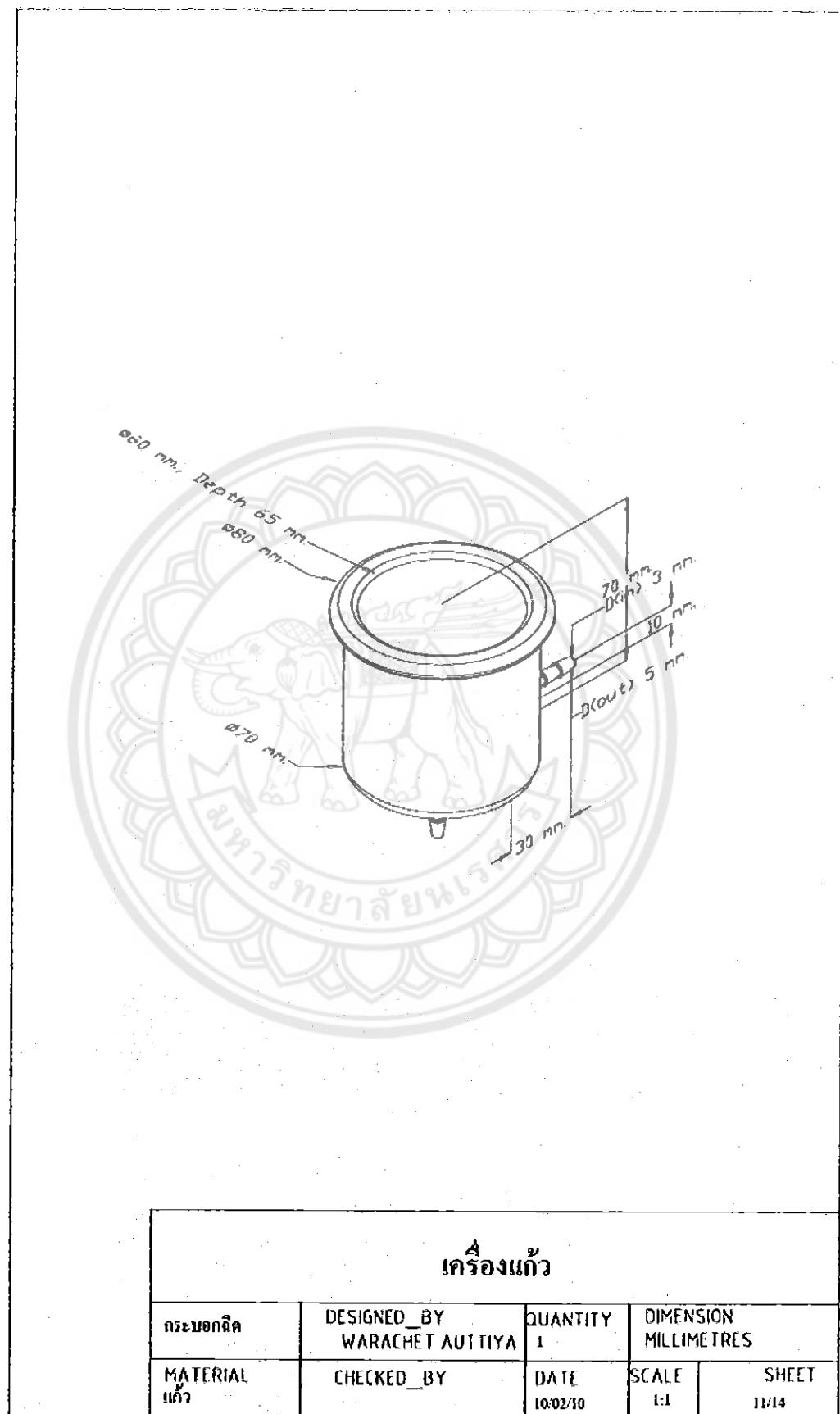
รูปที่ ก.8 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 8/14

| | | | | |
|--|---|---|--------------------------|---------------|
|  | | | | |
| A | B | C | | |
|  |  |  | | |
| หมายเหตุ: ชิ้นส่วน A ใช้ทั้งหมด 2 ชิ้น ชิ้นส่วน A ใช้ทั้งหมด 6 ชิ้น ชิ้นส่วน A ใช้ทั้งหมด 2 ชิ้น | | | | |
| DESIGN OF EQUIPMENT TO PRODUCE A WELL-DEFINED PARTICULAR MATERIAL BY INVERSE-PHASE EMULSIFICATION | | | | |
| ผู้เขียน 1 | DESIGNED_BY WARACHEI AUUTTIYA | QUANTITY 2.62 | DIMENSION MILLIMETRES | |
| MATERIAL ไมสน์เกล | CHECKED_BY | DATE 10/02/10 | SCALE 1:1 | SHEET 9/14 |

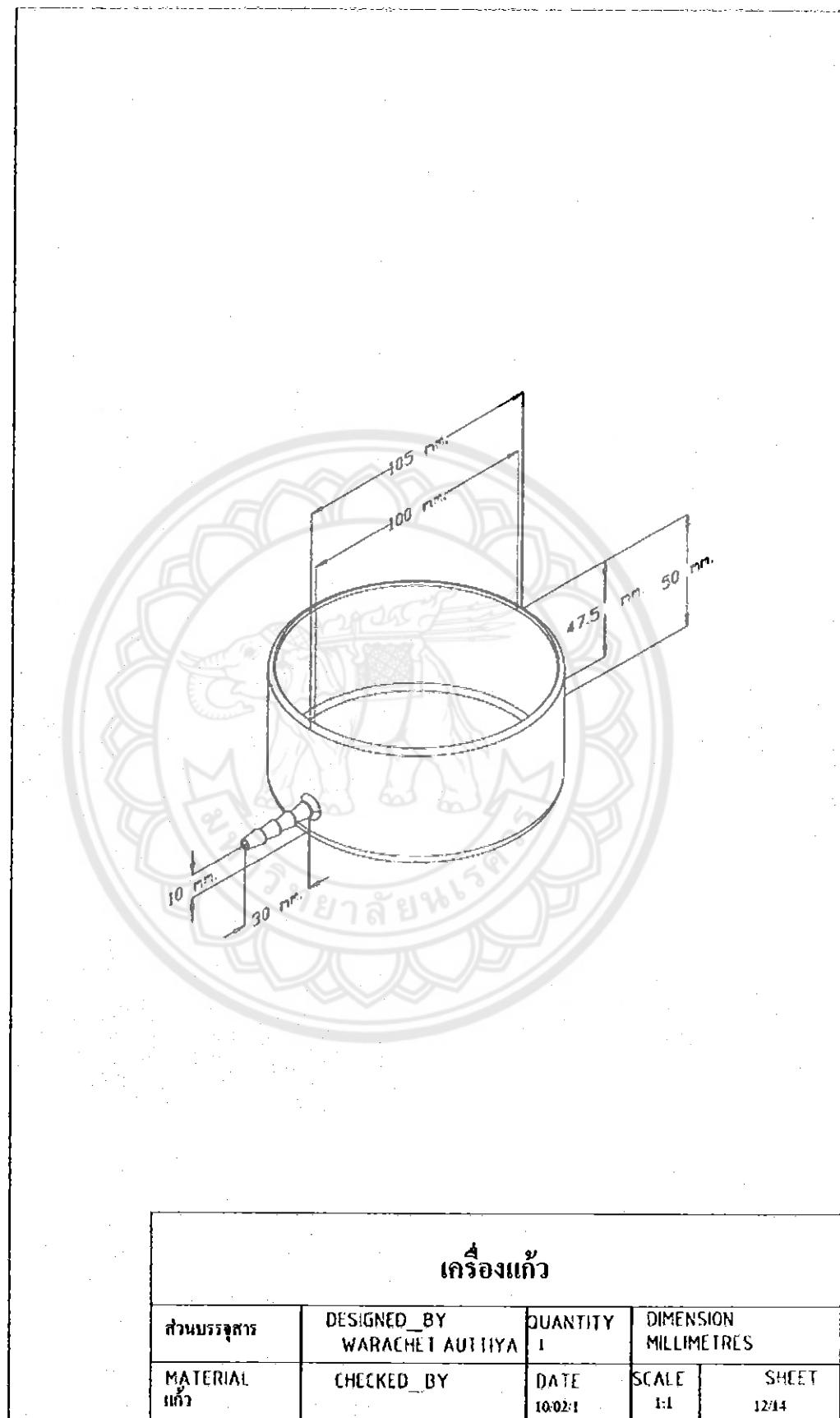
รูปที่ ก.9 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 9/14



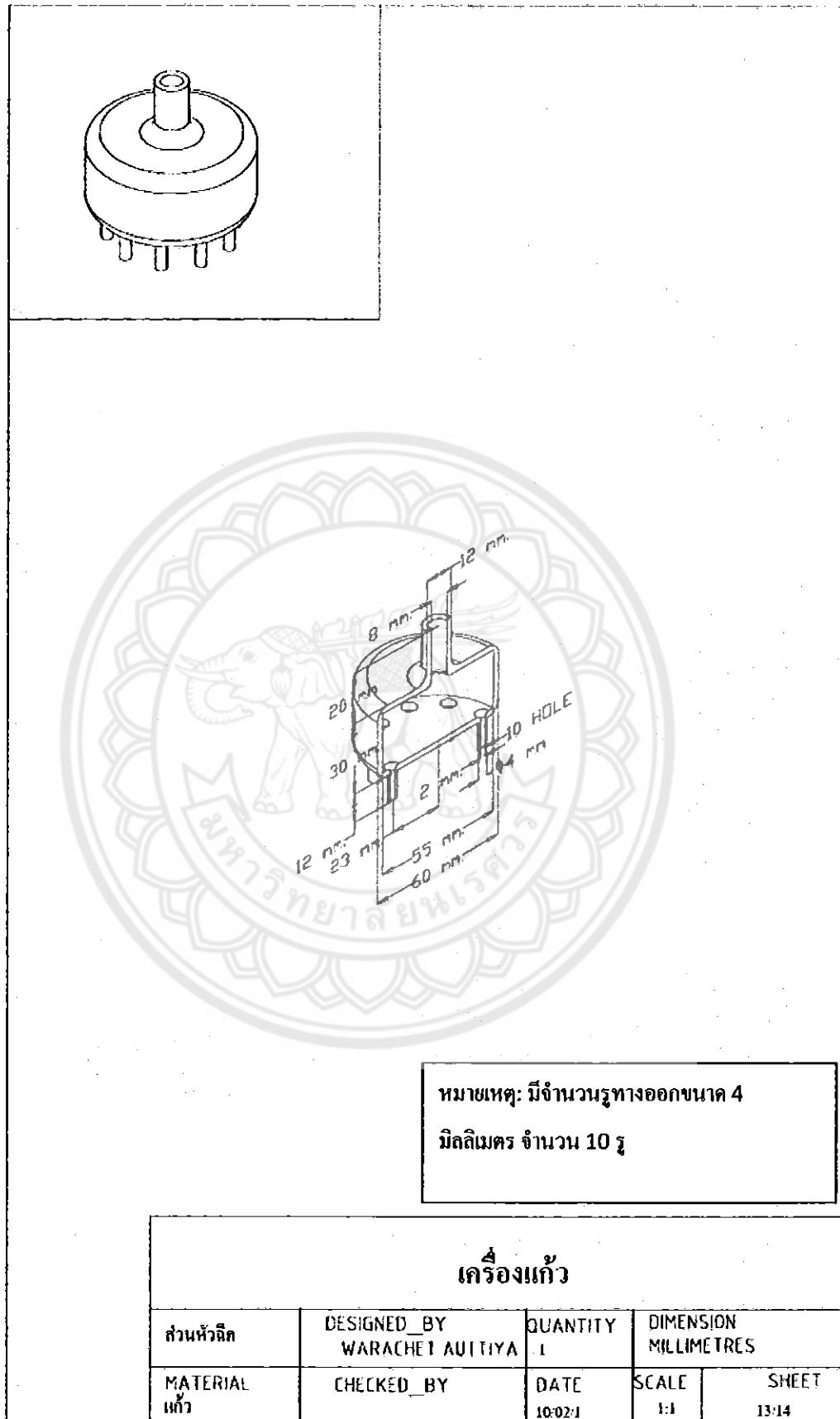
รูปที่ ก.10 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 10/14



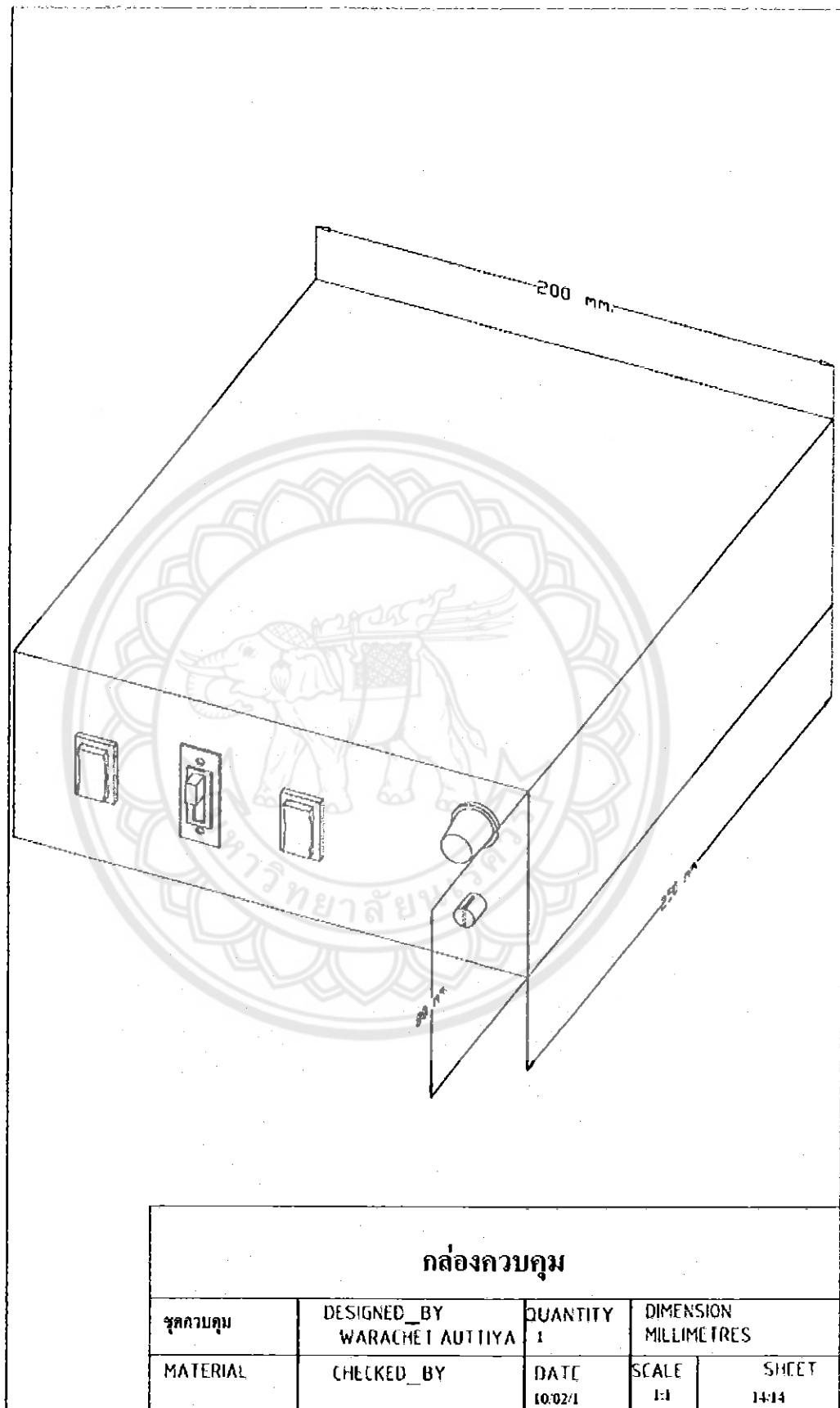
รูปที่ ก.11 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 11/14



รูปที่ ก.12 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 12/14



รูปที่ ก.13 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 13/14

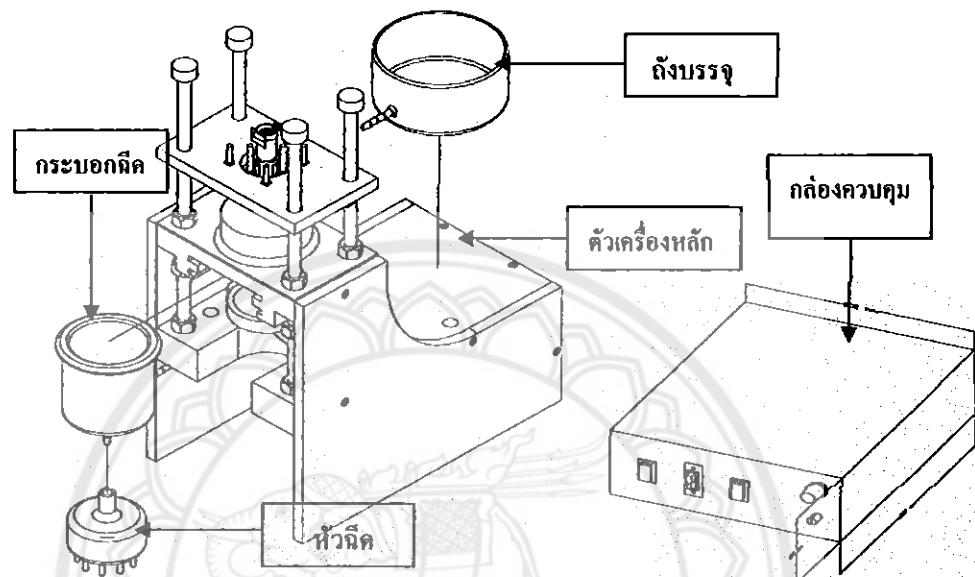


รูปที่ ก.14 แบบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค 14/14



การใช้เครื่องมือผลิตวัสดุอนุภาค

ข.1 ส่วนประกอบ



รูปที่ ข.1 ส่วนประกอบเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค

ข.1.1 ตัวเครื่องหลัก

มีหน้าที่รับคำสั่งจากกล่องควบคุมแล้วทำงานตามคำสั่ง ประกอบด้วยชิ้นส่วนหลักชิ้นประกอบกัน อีกทั้งยังมีหน้าที่เป็นแก่นติดตั้งเครื่องแก้วที่จะต้องประกอบเข้าด้วยกันอีกด้วย

ข.1.2 เครื่องแก้ว

เป็นชิ้นส่วนที่ต้องสั่งทำเป็นพิเศษเพื่อนำมาประกอบเข้ากับตัวเครื่องหลักโดยเฉพาะ โดยมีทั้งหมด 3 ชิ้นดังนี้

ข.1.2.1 ถังบรรจุ

เป็นส่วนที่ใช้บรรจุสารเพื่อเติมสารให้ระบบอกนิ่ด

ข.1.2.2 ระบบอกนิ่ด

มีหน้าที่จ่ายสารให้กับหัวนิ่ดเพื่อฉีดสารออกมานา

ข.1.2.3 หัวนิ่ด

ทำการฉีดสารออกจากรูที่ติดเข็มฉีดยาไว้มีจำนวนทั้งหมด 10 รู

ข.1.3 กล่องควบคุม

มีหน้าที่เชื่อมต่อ กับตัวเครื่องหลัก โดยมีการควบคุมตัวเครื่องหลักให้ทำงานตามคำสั่งที่ควบคุมโดยกล่องควบคุมนี้ โดยกล่องควบคุมมีลักษณะดังนี้



รูปที่ ข.2 กล่องควบคุม

ข.2 การติดตั้ง

ข.2.1 นำถังบรรจุและระบบออกซิเดตติคตั้งบนตัวเครื่องหลักแล้วเชื่อมต่อถังบรรจุและระบบออกซิเดตตัวท่อเทปอลอน โดยมีวิวัสดุกันลับเป็นตัวควบคุมทิศทางการไหลไม่ให้มีการไหลย้อน

ข.2.2 นำหัวฉีดที่ติดเข็มฉีดยาตรงปลายทางออก (ต้องบรรจุ RF- Gel ให้เต็มหัวฉีด) ต่อเข้ากับระบบออกซิเดต โดยการเชื่อมต่อเหมือนกับการเชื่อมต่อระหว่างถังบรรจุกับระบบออกซิเดต

ข.2.3 ต่อกล่องควบคุมกับตัวเครื่องหลักเข้าด้วยกันด้วยปลั๊กที่เสียบเข้าด้วยกัน โดยมีข้อควรระวังคือต้องต่อให้ถูกข้า เพราหากต่อผิดจะทำให้การสั่งงานจากกล่องควบคุมเรื่องทิศทางปั๊ลงลับกัน จากนั้นเสียบปลั๊กจากกล่องควบคุมเพื่อต่อ กับไฟฟ้า 220 VAC เพื่อ แปลงให้เป็น DC และนำไปใช้ในวงจรควบคุมต่อไป

ข.3 การใช้งาน

- ข.3.1 เมื่อการติดคลิปเสร็จเรียบร้อยแล้วทำการบังคับให้ลูกสูบอยู่ในตำแหน่งล่างสุดของระบบกันน้ำ
- ข.3.2 แล้วทำการเติม RF-Gel ลงในถังบรรจุ จากนั้นบังคับให้ลูกสูบเคลื่อนที่ขึ้นเพื่อคุณสามารถดึงกระบอกน้ำออกได้
- ข.3.2 ปรับความอัตราการไหลจากตัวปรับความเร็วรอบที่ต้องการ จากนั้นบังคับให้ลูกสูบเคลื่อนที่คืนสารออกมากจากปลายเข็ม หากสารหมุดระบบออกหรือลูกสูบลงมาถึงตำแหน่งล่างที่ต่ำสุดของกระบอกน้ำ ให้หยุดการเคลื่อนที่ของลูกสูบจากสวิตช์เลือกทิศทาง แล้วบังคับให้ลูกสูบเคลื่อนที่ขึ้นเพื่อคุณสามารถอีกครั้ง
- ข.3.3 หากสารในถังบรรจุหมดหรือใกล้จะหมดให้ท่านลากไปในถังบรรจุได้เลย

ข.4 ข้อควรระวังและการดูแลรักษา

- ข.4.1 หลังจากการใช้งานล้างเครื่องแก้วด้วยอะซิโคน ให้สะอาดโดยทันที เมื่อจาก RF-Gel หากทิ้งไว้นานอาจจะทำปฏิกิริยาภายนอกเป็นของแข็ง ทำให้เกิดการอุดตันได้
- ข.4.2 ระมัดระวังในการเชื่อมต่อทางไฟฟ้า เพื่อไม่ให้มีการต่อสลับข้าม
- ข.4.3 ห้ามน้ำให้หัวจารหรืออุปกรณ์อิเล็กทรอนิกส์เปียกน้ำหรือมีความชื้น
- ข.4.4 ก่อนการเชื่อมต่อควรตรวจสอบว่าสวิตช์ในกล่องควบคุมอยู่ในตำแหน่งที่ปิดอยู่หรือไม่ หากเสียบปลั๊กขณะที่สวิตช์เปิดอยู่อาจทำให้เครื่องทำงานโดยทันที และอาจเกิดความเสียหายขึ้นได้



ตารางที่ ค.1 ขนาดอนุภาค

| ลำดับ | ขนาดเด่นผ่านศูนย์กลาง (มิลลิเมตร) | | |
|-------|-----------------------------------|--|--|
| | ตัวอย่างปืนกวน | ตัวอย่างจากเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค | |
| | | อัตราการให้กล 0.22 อุณหภูมิเซนติเมตร ต่อวินาที | อัตราการให้กล 0.36 อุณหภูมิเซนติเมตร ต่อวินาที |
| 1 | 0.8 | 1.9 | 1.3 |
| 2 | 3.2 | 2.0 | 1.6 |
| 3 | 1.0 | 2.0 | 1.4 |
| 4 | 1.0 | 1.8 | 1.3 |
| 5 | 1.7 | 1.7 | 1.5 |
| 6 | 1.0 | 1.7 | 1.2 |
| 7 | 1.1 | 1.6 | 1.4 |
| 8 | 0.9 | 1.8 | 1.4 |
| 9 | 0.8 | 1.7 | 1.2 |
| 10 | 1.0 | 1.9 | 1.2 |
| 11 | 1.0 | 1.7 | 1.0 |
| 12 | 1.2 | 2.0 | 1.3 |
| 13 | 1.7 | 1.9 | 1.2 |
| 14 | 1.7 | 1.6 | 1.2 |
| 15 | 1.0 | 1.7 | 1.2 |
| 16 | 1.1 | 1.8 | 1.3 |
| 17 | 3.0 | 1.8 | 1.1 |
| 18 | 1.1 | 1.9 | 1.2 |
| 19 | 0.4 | 1.6 | 1.1 |
| 20 | 1.0 | 1.5 | 1.3 |
| 21 | 0.6 | 1.7 | 1.2 |
| 22 | 2.5 | 1.9 | 0.9 |
| 23 | 0.8 | 1.7 | 1.1 |
| 24 | 0.9 | 1.8 | 1.1 |
| 25 | 1.2 | 1.8 | 0.9 |

ตารางที่ ค.1 (ต่อ) ขนาดอนุภาค

| ลำดับ | ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง (มิลลิเมตร) | | | |
|-------|-----------------------------------|--|--|--|
| | ตัวอย่างปั๊กวน | ตัวอย่างจากเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค | | |
| | | อัตราการไหล 0.22 ถูกบากก์เซนติเมตร ต่อวินาที | อัตราการไหล 0.36 ถูกบากก์เซนติเมตร ต่อวินาที | |
| 26 | 0.4 | 1.6 | 1.1 | |
| 27 | 3.0 | 1.8 | 1.0 | |
| 28 | 0.9 | 1.7 | 1.0 | |
| 29 | 1.2 | 1.7 | 1.0 | |
| 30 | 0.4 | 1.8 | 1.1 | |
| 31 | 0.9 | 1.6 | 1.3 | |
| 32 | 1.6 | 1.7 | 1.2 | |
| 33 | 1.0 | 1.7 | 1.1 | |
| 34 | 3.0 | 2.1 | 1.2 | |
| 35 | 1.1 | 2.0 | 1.2 | |
| 36 | 1.7 | 2.0 | 1.1 | |
| 37 | 1.1 | 2.0 | 1.1 | |
| 38 | 1.0 | 1.8 | 1.1 | |
| 39 | 0.6 | 1.8 | 1.0 | |
| 40 | 1.0 | 1.6 | 1.4 | |
| 41 | 1.1 | 2.0 | 1.2 | |
| 42 | 1.7 | 1.5 | 1.5 | |
| 43 | 0.3 | 1.7 | 1.1 | |
| 44 | 0.9 | 1.6 | 1.1 | |
| 45 | 0.4 | 1.6 | 1.2 | |
| 46 | 1.2 | 1.5 | 1.2 | |
| 47 | 1.0 | 1.4 | 1.4 | |
| 48 | 1.1 | 1.5 | 1.4 | |
| 49 | 2.8 | 1.5 | 1.2 | |
| 50 | 0.2 | 1.6 | 1.3 | |

ตารางที่ ก.1 (ต่อ) ขนาดอ่อนภาค

| ลำดับ | ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง (มิลลิเมตร) | | | |
|-------|-----------------------------------|--|--|-----|
| | ตัวอย่างปั๊กวง | ตัวอย่างจากเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค | | |
| | | อัตราการไหล 0.22 ลูกบาศก์เซนติเมตร ต่อวินาที | อัตราการไหล 0.36 ลูกบาศก์เซนติเมตร ต่อวินาที | |
| 51 | 1.1 | 1.4 | | 1.3 |
| 52 | 0.3 | 1.5 | | 1.4 |
| 53 | 0.7 | 1.6 | | 1.2 |
| 54 | 0.9 | 1.6 | | 1.4 |
| 55 | 1.2 | 1.5 | | 1.3 |
| 56 | 0.4 | 1.9 | | 1.2 |
| 57 | 0.8 | 1.7 | | 1.2 |
| 58 | 0.7 | 1.6 | | 1.3 |
| 59 | 0.7 | 1.7 | | 1.3 |
| 60 | 1.1 | 1.9 | | 1.2 |
| 61 | 3.0 | 1.6 | | 1.2 |
| 62 | 0.4 | 1.4 | | 1.3 |
| 63 | 0.4 | 1.3 | | 1.3 |
| 64 | 0.1 | 1.5 | | 1.2 |
| 65 | 1.1 | 1.6 | | 1.0 |
| 66 | 3.0 | 1.8 | | 0.9 |
| 67 | 0.4 | 2.3 | | 1.4 |
| 68 | 0.7 | 2 | | 1.2 |
| 69 | 0.9 | 1.9 | | 1.2 |
| 70 | 0.7 | 1.6 | | 1.3 |
| 71 | 1.2 | 1.6 | | 1.2 |
| 72 | 2.3 | 2.1 | | 1.2 |
| 73 | 1.1 | 1.8 | | 1.5 |
| 74 | 0.7 | 1.7 | | 1.2 |
| 75 | 0.7 | 1.8 | | 1.2 |

ตารางที่ ค.1 (ต่อ) ขนาดอนุภาค

| ลำดับ | ขนาดเส้นผ่าแนวนูนย์กลาง (มิลลิเมตร) | | | |
|-------|-------------------------------------|--|--|--|
| | ตัวอย่างปั๊นกวน | ตัวอย่างจากเครื่องผลิตวัสดุอนุภาค | | |
| | | อัตราการไหล 0.22 สูญเสียเช่นติเมตร ต่อวินาที | อัตราการไหล 0.36 สูญเสียเช่นติเมตร ต่อวินาที | |
| 76 | 0.2 | 1.9 | 1.4 | |
| 77 | 0.7 | 1.8 | 1.4 | |
| 78 | 0.4 | 2.0 | 1.3 | |
| 79 | 0.5 | 2.2 | 1.4 | |
| 80 | 0.3 | 1.7 | 1.2 | |
| 81 | 1.8 | 1.8 | 1.5 | |
| 82 | 1.2 | 2.3 | 1.1 | |
| 83 | 0.6 | 2.1 | 1.2 | |
| 84 | 0.5 | 1.6 | 1.0 | |
| 85 | 0.4 | 1.8 | 1.1 | |
| 86 | 0.4 | 2.0 | 1.2 | |
| 87 | 0.6 | 1.9 | 1.3 | |
| 88 | 0.6 | 2.0 | 1.4 | |
| 89 | 0.3 | 2.1 | 1.3 | |
| 90 | 0.4 | 1.7 | 1.2 | |
| 91 | 0.4 | 1.7 | 1.4 | |
| 92 | 0.3 | 1.7 | 0.9 | |
| 93 | 0.3 | 1.9 | 1.1 | |
| 94 | 0.8 | 1.3 | 1.2 | |
| 95 | 0.4 | 1.7 | 1.0 | |
| 96 | 0.4 | 1.5 | 1.5 | |
| 97 | 3.6 | 1.5 | 1.1 | |
| 98 | 0.6 | 2.0 | 1.5 | |
| 99 | 0.7 | 2.1 | 1.2 | |
| 100 | 0.7 | 1.8 | 1.0 | |



๔.๑ การคำนวณอัตราการไหลด

๔.๑.๑ ข้อมูลจากการทดลอง

ตารางที่ ๔.๑ ตารางข้อมูลการคำนวณอัตราการไหลด

| ความต่างศักดิ์ไฟฟ้า(โวลต์) | เวลา(วินาที) | จำนวนรอบ(รอบ) |
|----------------------------|--------------|---------------|
| 12 | 10 | 6 |
| 24 | 10 | 10 |

๔.๑.๒ ข้อมูลจากการออกแบบ

๔.๑.๒.๑ ใช้เกลียว 20 พื้นต่อหนึ่ง

๔.๑.๒.๒ รัศมีวงในของระบบอกนีค มีขนาด 30 มิลลิเมตร

๔.๑.๒.๓ มีรูปแบบ 10 รู

๔.๑.๓ วิธีคำนวณ

$$\text{อัตราการไหลดเชิงปริมาตร} = V = (\pi R^2 h) / TN$$

เมื่อ R = รัศมีวงในของระบบอกนีค

h = ระยะทางของถูกสูบที่เคลื่อนที่ในการฉีดสาร

T = เวลาในการฉีดสาร

N = จำนวนรูที่ใช้ในการฉีด

จากข้อมูล $R = 30$ มิลลิเมตร

$T = 10$ วินาที

$N = 10$ รู

๔.๑.๓.๑ หาระยะทางของถูกสูบที่เคลื่อนที่ในการฉีดสาร

จาก $\pi = 3.14$ $1 \text{ รอบ } \times 1 \text{ เกลียว } = 1 \text{ รอบ }$ $1 \text{ รอบ } \times 1 \text{ หมุน } = 1 \text{ รอบหมุน }$

จะได้ $h = \text{ระยะห่างของพื้นเกลียว} \times \text{จำนวนรอบที่หมุน}$

ดังนั้น $h \text{ ที่ } 12 \text{ โวลต์} = [((\frac{1}{20}) \times 25.4)] \times 6 = 7.62 \text{ มิลลิเมตร}$

$h \text{ ที่ } 24 \text{ โวลต์} = [((\frac{1}{20}) \times 25.4)] \times 10 = 12.7 \text{ มิลลิเมตร}$

๔.1.3.2 แทนค่าหาอัตราการไหลเชิงปริมาตรต่อ

$$\bullet V_{12} = (3.14 \times 30^2 \times 7.62) / (10 \times 10)$$

$$= 215.34 \text{ mm}^3/\text{s}$$

$$= 0.22 \text{ cm}^3/\text{s}$$

$$\bullet V_{24} = (3.14 \times 30^2 \times 12.7) / (10 \times 10)$$

$$= 358.9 \text{ mm}^3/\text{s}$$

$$= 0.36 \text{ cm}^3/\text{s}$$

ดังนี้ เมื่อใช้ไฟฟ้ากระแสตรง 12 โวลต์ จะได้อัตราการไหลเท่ากับ $0.22 \text{ cm}^3/\text{s}$ ต่อๆ เมื่อใช้ไฟฟ้ากระแสตรง 24 โวลต์ จะได้อัตราการไหลเท่ากับ $0.36 \text{ cm}^3/\text{s}$ ต่อๆ

๔.2 การคำนวณสารเคมีและจำนวนวัสดุอนุภาค

๔.2.1 ปริมาณสารเคมีที่ใช้

ในการทดลองใช้สารเคมีเป็น 6 เท่าจากตารางที่ 4.1 ซึ่งสามารถวัดปริมาตรได้ประมาณ 76 ลูกบาศก์เซนติเมตร หรือ 76,000 ลูกบาศก์มิลลิเมตร

๔.2.2 จำนวนวัสดุอนุภาค

จากปริมาณสาร 76,000 ลูกบาศก์มิลลิเมตร ทำการบรรจุลงในกระบอกน้ำดี 50,000 ลูกบาศก์มิลลิเมตร แล้วทำการสารน้ำดีออกมาที่อัตราการไหล 0.22 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที ด้วยปริมาณสาร 800 ลูกบาศก์มิลลิเมตรแรกสารถูกน้ำดีออกมาก็ตัวของสารที่อัตราการไหลที่ไม่คงที่ หลังจากน้ำดีสารในปริมาณดังกล่าวแล้ว ก็เปลี่ยนอัตราการไหลแล้วน้ำดีสารที่อัตราการไหล 0.36 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที โดยน้ำดีออกมาก็ตัวของสาร 800 ลูกบาศก์มิลลิเมตรโดยประมาณ 450 ลูกบาศก์มิลลิเมตรแรกสารถูกน้ำดีออกมาก็ตัวของสารที่อัตราการไหลที่ไม่คงที่ หลังจากการน้ำดีสารดังกล่าวแล้วรีไซซิโนลด์ฟอร์มลัดไชค์เกิดการกลับเป็นแจลจึงไม่สามารถถูกน้ำดีได้ ดังนั้นวัสดุอนุภาคที่ใช้เก็บเป็นข้อมูลคือ เฉพาะที่ 350 ลูกบาศก์มิลลิเมตรหลังเท่านั้น ซึ่งจำนวนวัสดุอนุภาคสามารถคำนวณได้จากค่าเฉลี่ยของขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางดังนี้

4.2.2.1 ปริมาตรและจำนวนของอนุภาคที่มีเดดตัวยั่งอัตราการไหล 0.22 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที โดยมีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ย 1.8 มิลลิเมตร

$$\text{ปริมาตรของอนุภาค} = \frac{4}{3}\pi r^3 = 3.05 \text{ mm}^3$$

$$\text{จำนวนวัสดุอนุภาคต่ำสุด} = \frac{350}{3.05} = 114.75 \approx 114$$

$$\text{จำนวนวัสดุอนุภาคสูงสุด} = \frac{800}{3.05} = 262.29 \approx 262$$

จากการทดลองเนื่องจากจำนวนวัสดุอนุภาคมีจำนวนมากจึงได้เลือกใช้จำนวนวัสดุอนุภาคที่ใช้ในการวิเคราะห์ 100 ตัวอย่าง และจะได้ทำการคำนวณระดับความเชื่อมั่นต่อไป ซึ่งจำนวนวัสดุอนุภาคต่ำสุดคำนวณจากปริมาณสารที่มีคอกอกมาเป็นเม็ดอนุภาคเท่านั้นส่วนจำนวนวัสดุอนุภาคสูงสุดคำนวณจากปริมาณที่มีคอกอกมาทั้งหมด

4.2.2.2 ปริมาตรและจำนวนของอนุภาคที่มีเดดตัวยั่งอัตราการไหล 0.36 ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อวินาที โดยมีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ย 1.2 มิลลิเมตร

$$\text{ปริมาตรของอนุภาค} = \frac{4}{3}\pi r^3 = 0.9 \text{ mm}^3$$

$$\text{จำนวนวัสดุอนุภาคต่ำสุด} = \frac{350}{0.9} = 388.88 \approx 388$$

$$\text{จำนวนวัสดุอนุภาคสูงสุด} = \frac{800}{0.9} = 888.88 \approx 888$$

จากการทดลองเนื่องจากจำนวนวัสดุอนุภาคมีจำนวนมากจึงได้เลือกใช้จำนวนวัสดุอนุภาคที่ใช้ในการวิเคราะห์ 100 ตัวอย่าง และจะได้ทำการคำนวณระดับความเชื่อมั่นต่อไป ซึ่งจำนวนวัสดุอนุภาคต่ำสุดคำนวณจากปริมาณสารที่มีคอกอกมาเป็นเม็ดอนุภาคเท่านั้นส่วนจำนวนวัสดุอนุภาคสูงสุดคำนวณจากปริมาณที่มีคอกอกมาทั้งหมด

4.2.2.3 ปริมาตรและจำนวนของอนุภาคที่ผลิตด้วยวิธีปั้นกวน โดยมีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ย 1.0 มิลลิเมตร

เนื่องจากน้ำหนักพาราฟินที่ใช้ในการทดลองมีอยู่อย่างจำกัดจึงสามารถใช้รีไซเคิลฟอร์มัลคิไชค์ในการปั้นกวนได้เพียง 30,000 ลูกบาศก์มิลลิเมตร เนื่องจากปริมาณรีไซเคิลต้องมีรีไซเคิลคิไชค์กับน้ำหนักพาราฟินต้องเป็นอัตราส่วนต่อกันดังตารางที่ 3.2 หลังจากการฉีดสารพูบว่ามีสารที่ไม่เกิดเป็นเม็ดประมาณร้อยละ 20

$$\text{ปริมาตรของอนุภาค} = \frac{4}{3}\pi r^3 = 0.5 \text{ mm}^3$$

$$\text{จำนวนวัสดุอนุภาคต่ำสุด} = \frac{24,000}{0.5} = 48,000$$

$$\text{จำนวนวัสดุอนุภาคสูงสุด} = \frac{30,000}{0.5} = 60,000$$

จากการทดลองเนื่องจากจำนวนวัสดุอนุภาคมีจำนวนมากจึงได้เลือกใช้จำนวนวัสดุอนุภาคที่ใช้ในการวิเคราะห์ 100 ตัวอย่าง และจะได้ทำการคำนวณระดับความเชื่อมั่นต่อไป ซึ่งจำนวนวัสดุอนุภาคต่ำสุดคำนวณจากปริมาณสารที่ฉีดออกมานี้เป็นเม็ดอนุภาคเท่านั้น ส่วนจำนวนวัสดุอนุภาคสูงสุดคำนวณจากปริมาณที่ฉีดออกมาทั้งหมด

4.2.3 ระดับความนัยสำคัญ

$$\text{จาก } n = \left(\frac{N}{1 + Nd^2} \right)$$

เมื่อ n = ขนาดของหน่วยตัวอย่างกลุ่มเป้าหมาย

N = ประชากรทั้งหมด

d = ระดับความนัยสำคัญ

4.2.3.1 ระดับความนัยสำคัญสูงสุด

คำนวณจากปริมาณสารที่ฉีดออกมานี้และที่เกิดเป็นเม็ดจากการปั่นกวานเท่านั้น

ก. ระดับความนัยสำคัญสูงสุดของอนุภาคที่ฉีดด้วยอัตราการไอล 0.22

สูกนาศก์เซนติเมตรต่อวินาที

$$100 = \left(\frac{114}{1 + 114d^2} \right)$$

$$d = 0.035$$

ตั้งนี้ระดับนัยสำคัญสูงสุดเท่ากับ 96.5 %

ข. ระดับความนัยสำคัญสูงสุดของอนุภาคที่ฉีดด้วยอัตราการไอล 0.36

สูกนาศก์เซนติเมตรต่อวินาที

$$100 = \left(\frac{388}{1 + 388d^2} \right)$$

$$d = 0.086$$

ตั้งนี้ระดับนัยสำคัญสูงสุดเท่ากับ 91.4 %

ค. ระดับความมีนัยสำคัญสูงสุดของอนุภาคที่ผลิตด้วยวิธีปั่นกวน

$$100 = \left(\frac{48,000}{1 + 48,000d^2} \right)$$

$$d = 0.100$$

ดังนั้นระดับนัยสำคัญสูงสุดเท่ากับ 90.00 %

4.2.3.2 ระดับความมีนัยสำคัญต่ำสุด

คำนวณจากปริมาณสารที่ฉีดออกมาระหว่างการปั่นกวนทั้งหมด

ก. ระดับความมีนัยสำคัญต่ำสุดของอนุภาคที่ฉีดด้วยอัตราการไหลด 0.22

ลูกบากก์เซนติเมตรต่อวินาที

$$100 = \left(\frac{262}{1 + 262d^2} \right)$$

$$d = 0.079$$

ดังนั้นระดับนัยสำคัญต่ำสุดเท่ากับ 92.1 %

ข. ระดับความมีนัยสำคัญต่ำสุดของอนุภาคที่ฉีดด้วยอัตราการไหลด 0.36

ลูกบากก์เซนติเมตรต่อวินาที

$$100 = \left(\frac{888}{1 + 888d^2} \right)$$

$$d = 0.094$$

ดังนั้นระดับนัยสำคัญต่ำสุดเท่ากับ 90.6 %

ค. ระดับความมีนัยสำคัญต่ำสุดของอนุภาคที่ผลิตด้วยวิธีปั่นกวน

$$100 = \left(\frac{20,000}{1 + 20,000d^2} \right)$$

$$d = 0.100$$

ดังนั้นระดับนัยสำคัญต่ำสุดเท่ากับ 90 %

4.2.3.3 ค่าความเพื่อของระดับความมีนัยสำคัญ

จากค่าสูงสุดและต่ำสุดของระดับความมีนัยสำคัญสามารถนำหาค่ากลาง และค่าพิกัดความเพื่อได้ดังนี้

ก. ระดับความนิยมสำคัญของอนุภาคที่มีค่าตัวยอัตราการไฟล 0.22 ลูกบาศก์ เช่นเดียวกันต่อวินาที

$94^{+2.2}_{-2.2} \%$

ข. ระดับความนิยมสำคัญของอนุภาคที่มีค่าตัวยอัตราการไฟล 0.36 ลูกบาศก์ เช่นเดียวกันต่อวินาที

$91^{+0.4}_{-0.4} \%$

ค. ระดับความนิยมสำคัญต่ำสุดของอนุภาคที่ผลิตตัวยิ่งปั้นกวน

90 %

