

บทที่ 4

การอภิปรายผลการวิจัย

4.1. สาเหตุที่เลือกศึกษาวิธีสกัดน้ำมันปาล์มด้วยตัวทำละลายไฮดรอกซีอะซิโตน

ไฮดรอกซีอะซิโตน

เพื่อศึกษาและทำความเข้าใจเกี่ยวกับขบวนการสกัดน้ำมันปาล์มด้วยตัวทำละลายซึ่งขบวนการสกัดน้ำมันด้วยตัวทำละลายได้เริ่มนำมาใช้ในการสกัดน้ำมันปาล์มตั้งแต่ปี 1929 ในประเทศมาเลเซีย ซึ่งเป็นประเทศที่ส่งน้ำมันปาล์มดิบเป็นสินค้าออกอันดับหนึ่งของโลก โดยใช้สกัดจากผลปาล์มที่ได้จากขบวนการสกัดด้วยเครื่อง อัด หรือ เครื่องเหวี่ยงไปครึ่งหนึ่งแล้ว ค่อยมาคั้นขยายนำมาใช้สกัดน้ำมันปาล์มออกจากผลปาล์ม แต่ไม่เป็นที่นิยม เนื่องจากเหตุผลทางด้าน economics และการขาดวิทยาการและเทคโนโลยีต่าง ๆ ในด้านการสกัดน้ำมันพืชด้วยตัวทำละลายจึงทำให้ ประสบปัญหาในด้านการสูญเสียของตัวทำละลายการแยกตัวทำละลายออกจากน้ำมัน และการทำน้ำมันให้บริสุทธิ์เหมาะสมกับการนำไปใช้บริโภค

สำหรับอุตสาหกรรมน้ำมันปาล์มในประเทศไทย เพื่จะอยู่ในขั้นเริ่มต้น จึงมีความจำเป็นที่จะต้องศึกษาและทำความเข้าใจเกี่ยวกับวิทยาการและเทคโนโลยีต่าง ๆ เกี่ยวกับปาล์ม น้ำมันให้กว้างขวาง เพื่อที่จะได้นำมาปรับปรุงวิธีการปลูกปาล์ม น้ำมัน วิธีการเก็บเกี่ยวผลปาล์มสด วิธีการสกัดน้ำมันปาล์ม และวิธีการนำน้ำมันปาล์มไปใช้ประโยชน์ให้เหมาะสมและสอดคล้องกับความต้องการภายในประเทศ

4.2. รูปร่างลักษณะ และส่วนประกอบของผลปาล์มสด

ผลที่ได้จากการทดลองหลังจากผลปาล์มมีอายุ 4 วัน พบว่า ปาล์มน้ำมันที่ปลูกในประเทศไทย ( จ. สตูล ) ให้ผลผลิตระหว่างเดือน กันยายน - มกราคม โดยประมาณ ดังนี้

น.น. ทดสอบ	12.0-220	ก.ก.
จำนวนผลปาล์มในแต่ละทาด	800-2000	ผล
น.น. ผลโดยเฉลี่ย	50-230	กรัม
จำนวนเมล็ดในแต่ละผล	1-2	เมล็ด
น.น. ส่วนเนื้อมาก (pericarp)	77.6 %	
น.น. ส่วนเปลือกแข็งหุ้มเมล็ด (shell)	11.8 %	
น.น. ส่วนเนื้อในเมล็ด (kernel)	10.4 %	
ปริมาณความชื้น (% moisture)	31.8 %	
ปริมาณน้ำมัน (wet basis)	38.0 %	
" (dry basis)	56 %	
ปริมาณกากของแข็ง (solid residue)	30.0 %	
" (dry basis)	47 %	
ส่วนเนื้อมากของผลปาล์มสด อายุ 4 วัน		
ปริมาณความชื้น (โดยเฉลี่ย)	28.3 %	
ปริมาณน้ำมัน (wet basis)	53.5 %	
" (dry basis)	75 %	
ปริมาณกากเส้นใย (fiber residue)	17.6 %	
" (dry basis)	25 %	

จากการเปรียบเทียบผลที่ได้จากการทดลองหารูปรางลักษณะ และส่วนประกอบของผลปาล์มสดที่ปลูกในประเทศไทย (พันธุ์ D & P ) กับค่าเฉลี่ยที่ได้จากการปลูกในประเทศมาเลเซีย (พันธุ์ Dura ) มีส่วนเนื้อมากกว่าพันธุ์ Dura มากและความหนาของส่วนเปลือกแข็งหุ้มเมล็ดบางกว่า ดังนั้นจึงทำให้ปริมาณความชื้นและปริมาณน้ำมันค่อนข้างน้อยกว่าผลปาล์มสดในพันธุ์ D & P สูงกว่าพันธุ์ Dura มาก แต่เมื่อคิดค่อนข้างหนักของส่วนเนื้อมากแล้วไม่ต่างกันมากนัก อย่างไรก็ตามจากการอ้างที่ 61 และ 94 จะเห็นว่า น.น. ของผลปาล์มสดค่อนข้างต่ำ จากการทดลองใน

ประเทศมาเลเซีย (5) พบว่าปาล์มน้ำมันจะให้ผลผลิตปาล์มสด สูงสุดในเดือน สิงหาคม ถึง เดือนกันยายน และให้ผลผลิตต่ำสุดในเดือน มกราคม และ กุมภาพันธ์ ดังนั้นผลที่ได้จากการทดลองหาขนาดรูปร่าง และส่วนประกอบในแต่ละระยะจึงค่อนข้างแตกต่างกันมาก อย่างไรก็ตามควรจะคิดเฉลี่ยได้

ตารางที่ 21 เปรียบเทียบของประกอบของผลปาล์มที่ปลูกในประเทศไทย (พันธุ์ D & P) และผลปาล์มที่ปลูกในประเทศมาเลเซีย (พันธุ์ Dura )

	ไทย	มาเลเซีย
น.น. แต่ละทลายปาล์มสด ก.ก	12.1- 22.0	21.3
น.น. แต่ละผล ก.กรัม	5.0- 23.0	9.5-14
ความหนาส่วน เนอนอก ม.ม	7.0- 12.0	3.0-4.5
ความหนาเปลือกแข็งหุ้มเมล็ด ม.ม	1.2- 2.5	2.6-3.5
% เนอนอก ( Undried Pericarp)	75.2- 81.6	39.8-62.6
% เปลือกแข็ง (% shell)	9.4- 14.5	24.4-49.3
% เนื้อในเมล็ด (% kernel)	8.8- 12.4	5.2-12.0
ผลปาล์มสดอายุ 4 วัน		
% ความชื้น	30.4- 36.3	-27-
% น้ำมัน	34.0- 40.9	-29-
% กากของแข็ง	28.5- 30.6	-45-
ส่วนเนอนอกผลปาล์มสดอายุ 4 วัน		
% ความชื้น	30.7- 39.7	36 - 40
% น้ำมัน	45.2- 51.4	46 - 50
% น้ำมัน ( dry basis)	74.2- 74.9	77 - 81
% กากเส้นใย	15.0- 17.4	13 - 15

#### 4.3 การทดลองสกัดน้ำมันปลาด้วยตัวทำละลายเอทเธน

หลักการเบื้องต้นที่ใช้ในการสกัดน้ำมันโดยทั่ว ๆ ไป อาจสรุปได้ว่า โมเลกุลของน้ำมันจะรวมกันอยู่ในเซลล์น้ำมันเล็ก ๆ ซึ่งมีอยู่เป็นจำนวนมากในพืชน้ำมัน เซลล์น้ำมันเล็ก ๆ เหล่านี้จะอยู่เป็น emulsion ประปนกับสารประกอบพวกโปรตีน ซึ่งมีเป็นจำนวนมากในพืชน้ำมัน ฉะนั้นของเซลล์น้ำมันจะมีคุณสมบัติเป็น semipermeable membrane ดังนั้นในขบวนการสกัดน้ำมันจึงจำเป็นที่จะต้องหาวิธีการทำให้โมเลกุลของน้ำมันไหลออกมาจากพืชน้ำมันให้ได้ ซึ่งอาจทำได้โดยการทำลายผนังเซลล์น้ำมันด้วย แรงดัน เช่นการอัด การบด การบีบ และความร้อน แต่อย่างไรก็ดีเป็นที่ยอมรับกันว่า เราไม่สามารถที่จะทำลายผนังเซลล์น้ำมันได้หมดทุกเซลล์ด้วย ขบวนการเหล่านี้ ดังนั้นจึงเป็นการยากที่จะสกัดน้ำมันออกจากพืชน้ำมันได้หมด 100% นอกจากนี้ในขบวนการที่ใช้ความร้อนจะคงมีครีมาแวจ เป็นอย่างมาก เพราะความร้อนถึงแม้ว่าจะช่วยทำให้โมเลกุลของน้ำมันซึ่งมีขนาดเล็กมาก (ultramicroscopic) เกาะกันเป็นโมเลกุลที่ใหญ่ขึ้นและสามารถไหลออกจาก seed mass ได้ดี อีกทั้งจะช่วยทำลายสภาวะการเป็น emulsion ระหว่างเซลล์น้ำมัน กับโปรตีน (โปรตีนละลายตัว) ทำให้เซลล์น้ำมันแยกออกมายิ่งขึ้นก็ตาม แต่ความร้อนก็สามารถที่จะเปลี่ยนแปลงคุณสมบัติทาง organoleptic และ Physico-chemical ของน้ำมันอีกด้วย ซึ่งมีผลให้คุณภาพของน้ำมันที่ได้เสื่อมลง

ในขบวนการสกัดน้ำมันด้วยตัวทำละลาย เป็นขบวนการที่อาศัยหลักการ transfer ของโมเลกุลของน้ำมันจาก solid mass ของพืชน้ำมัน ไปยังตัวทำละลาย ซึ่งมาสัมผัส (contact) ซึ่งอาจเป็นการ transfer ของโมเลกุลของน้ำมันที่ออกมาจากเซลล์น้ำมันที่ถูกทำลาย เรียกว่า solution extraction หรือเป็นการ transfer ของโมเลกุลของน้ำมันที่ออกมาจากเซลล์น้ำมันโดยการซึมผ่านผนังเซลล์ เรียกว่า diffusion extraction จากการทดลองพบว่า solution extraction เร็วกว่า diffusion extraction มาก ซึ่งอาจสรุปได้ว่าในขบวนการสกัดน้ำมันด้วยตัวทำละลาย ยังสามารถทำเซลล์น้ำมันให้แตกได้มากเท่าไรก็จะยิ่งสกัดน้ำมันได้เร็วขึ้นเท่านั้น



ดังนั้นในการศึกษาเกี่ยวกับการสกัดน้ำมันปาล์มด้วยตัวทำละลายจึงเห็นควรที่จะ  
เริ่มต้นศึกษาถึง factors ต่าง ๆ ที่มีผลต่อประสิทธิภาพของการสกัดและคุณภาพของ  
น้ำมันที่สกัดได้ ซึ่งได้แก่นิก และคุณสมบัติของตัวทำละลาย การเตรียมวัตถุดิบ ปริมาณ  
ความชื้นในวัตถุดิบ อุณหภูมิที่ใช้ในการสกัด เวลาที่ใช้ในการสกัด ปริมาณตัวทำละลายที่ใช้  
และขบวนการสกัด โดยทำการทดลองสกัดน้ำมันปาล์มจากผลปาล์ม (อายุมากกว่า 4 วัน)  
ที่ได้จากนิคม ฯ จ. สตูล ระหว่างเดือนที่ใหม่ผลผลิตสูงสุด (สิงหาคม - กันยายน)  
ด้วยตัวทำละลายเฮกเซนคอมเมอเซียลเกรด แล้วเปรียบเทียบประสิทธิภาพของการสกัด  
ที่แตกต่างกันเนื่องจาก factors ต่าง ๆ ดังกล่าวข้างต้น ซึ่งผลที่ได้จากการ  
ทดลองแสดงในบทที่ 3 ซึ่งอาจนำมาอภิปรายได้ดังนี้

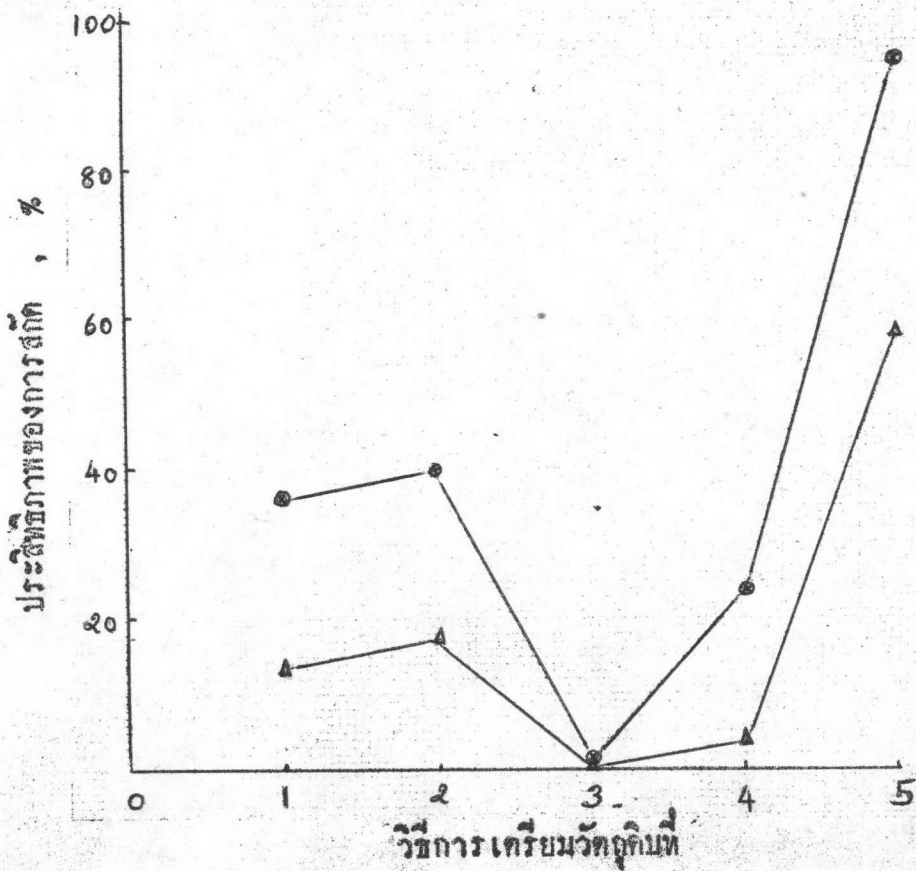
#### 4.3.1 ผลที่เกิดขึ้นเนื่องจากการเตรียมวัตถุดิบด้วยวิธีการต่าง ๆ กัน

จากตารางที่ 12 ซึ่งแสดงผลการทดลองเตรียมผลปาล์มสด กับ ผลปาล์มที่ผ่าน  
การฆ่าเชื้อแล้วและมีปริมาณความชื้นประมาณ 20 % ด้วยวิธีการแตกต่างกัน 5 วิธี นำ  
มาสกัดด้วยตัวทำละลาย เฮกเซนในอัตราส่วน น.น วัตถุดิบ : ปริมาตรตัวทำละลาย  
ประมาณ 1 : 18 - 1 : 30 ที่อุณหภูมิ 55°C - 60°C เป็นเวลานาน 3½ ชม.  
พบว่า

การเตรียมวัตถุดิบด้วยวิธีการที่ 5 ซึ่งทำโดยการตำผลปาล์มให้หุดจากเมล็ด  
สามารถให้ประสิทธิภาพในการสกัด สูงสุด คือประมาณ 58 % ในผลปาล์มสด และประ-  
มาณ 95% ในผลปาล์มที่ผ่านการฆ่าเชื้อแล้ว รองลงมาได้แก่วิธีการเตรียมผลปาล์มแบบที่ 1  
และ 2 ซึ่งทำโดยการเฉือนผลปาล์มเป็นชิ้น ๆ จะให้ประสิทธิภาพของการสกัดประมาณ 17%  
ในผลปาล์มสด และ 40% ในผลปาล์มที่ผ่านการฆ่าเชื้อ ส่วนวิธีที่ 4 และวิธีที่ 3 ซึ่งเตรียม  
โดยการกรีดผลปาล์มให้เป็นรอยหึ่งลูก และการสกัดหึ่งลูกจะให้ประสิทธิภาพน้อยมาก ตาม  
ลำดับ นอกจากนี้จะเห็นได้ว่าผลปาล์มที่ผ่านการฆ่าเชื้อแล้วจะได้อะสิทธิภาพในการสกัด  
มากกว่าผลปาล์มสด โดยเฉลี่ยประมาณ 26 % ดังแสดงในรูปที่ 8 และจะเห็นได้ว่า  
ลักษณะชั้นลงของเส้นใยแต่ละวิธีไปในทิศทางเดียวกัน

รูปที่ 8 ผลการเตรียมวัตถุดิบวิธีการต่างๆ

- วิธีที่ 1 ปอกส่วนเนื้อมากออกเป็นชิ้นๆ
- วิธีที่ 2 ปอกส่วนเนื้อมากออกเป็นชิ้นๆ รังรวมกับ เมล็ด
- วิธีที่ 3 สกัดผลปาล์มทั้งผล
- วิธีที่ 4 กรีกผลปาล์มให้เป็นรอยทิ้งลูก
- วิธีที่ 5 ทำผลปาล์มให้ส่วนเนื้อมากแยกออกจากเมล็ด



- ⊗ - ผลปาล์มที่นำมาทดลองผ่านการฆ่าเชื้อแล้ว
- Δ - ผลปาล์มสด

อาจกล่าวได้ว่าผลการทดลองเป็นไปตามหลักการของการสกัดน้ำมันด้วยตัวทำละลาย ที่ว่าประสิทธิภาพของการสกัดขึ้นอยู่กับปริมาณเซลล์น้ำมัน ที่ถูกทำลาย (ทำให้แตก) ซึ่งเห็นได้ชัดจากการเปรียบเทียบประสิทธิภาพของการสกัดของวิธีการเตรียมวัตถุดิบในแต่ละวิธี โดยที่วิธีการทำวัตถุดิบมีประสิทธิภาพสูงสุด นอกจากนี้ยังเห็นได้ว่าผลปาล์มที่ผ่านการฆ่าเชื้อด้วยไอน้ำแล้วนำมาทำจะให้อะสิทธิภาพในการสกัดสูงมาก เนื่องจากปริมาณความร้อนนอกจากจะทำลายผนังเซลล์น้ำมันแล้วยังทำลายสภาวะการเป็น emulsion ระหว่างเซลล์น้ำมันกับโปรตีน ทำให้โอกาสที่เซลล์น้ำมันจะถูกทำลายด้วยการทำมีมากขึ้น ดังนั้นย่อมมีปริมาณเซลล์น้ำมันที่ถูกทำลายทั้งหมดมากกว่าผลปาล์มสดที่นำมาทำที่สภาวะเดียวกัน

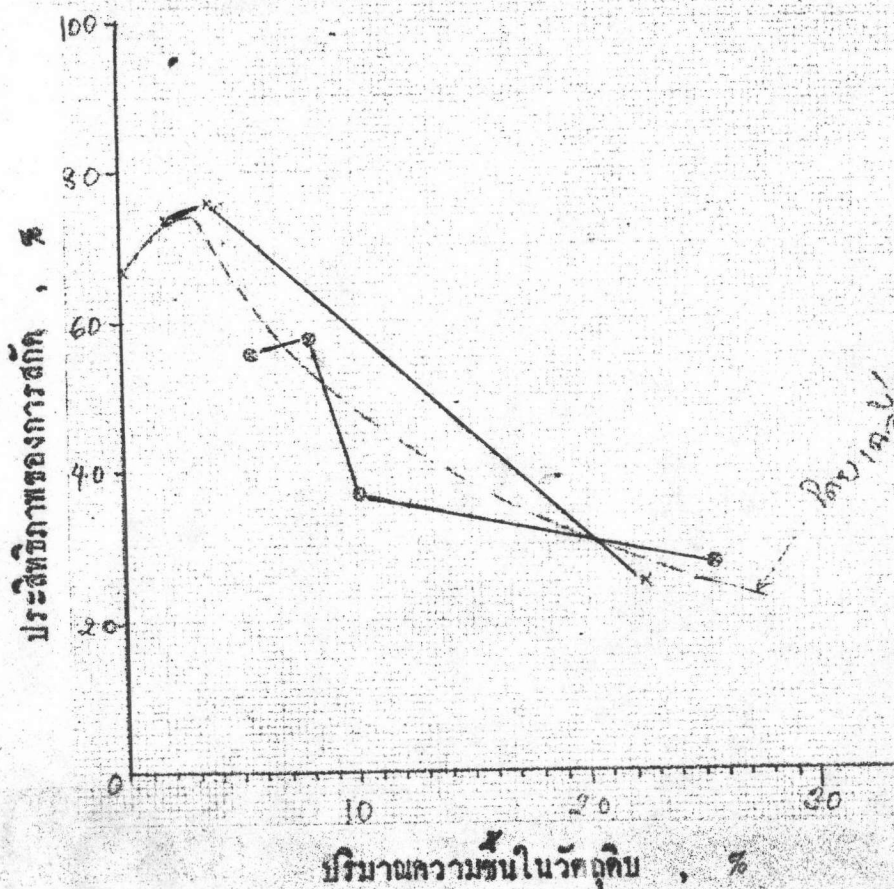
#### 4.3.2 ผลที่เกิดขึ้นเนื่องจากการเปลี่ยนปริมาณความชื้นในวัตถุดิบ และอุณหภูมิที่ใช้ในการสกัด

จากตารางที่ 13 ซึ่งแสดงผลการทดลองสกัดผลปาล์มสดที่เจอนเป็นชั้นบาง ๆ หนาประมาณ 0.02 นิ้ว โดยเฉลี่ย และมีปริมาณความชื้นต่าง ๆ กัน (0.2 % - 25 %) ด้วยตัวทำละลายเฮกเซนในอัตราส่วน น.น วัตถุดิบ : ปริมาตรตัวทำละลาย ประมาณ 1 : 20 ที่อุณหภูมิ 50 °c - 70 °c เป็นเวลา 3 ชม พบว่าประสิทธิภาพของการสกัดผลปาล์มที่มีปริมาณความชื้นประมาณ 24 % ที่อุณหภูมิ 50 °c 60 °c และ 70 °c ไม่แตกต่างกันมากนัก คือมีประสิทธิภาพประมาณ 25 % 28 % และ 37 % ตามลำดับแต่ปริมาณความชื้นในผลปาล์มจะมีผลต่อประสิทธิภาพของการสกัดมาก คือวัตถุดิบที่มีปริมาณความชื้นต่ำกว่าจะให้ประสิทธิภาพในการสกัดสูงกว่าวัตถุดิบที่มีปริมาณความชื้นสูง ซึ่งเห็นได้จากผลปาล์มที่มีปริมาณความชื้นประมาณ 0.2% มีประสิทธิภาพของการสกัดประมาณ 67 % ส่วนผลปาล์มที่มีปริมาณความชื้นประมาณ 22 % มีประสิทธิภาพของการสกัดประมาณ 25 % อย่างไรก็ตาม เมื่อนำผลที่ได้จากตารางที่ 13 มา plot ในรูปที่ 9 และ รูปที่ 10 จะพบว่า ยังมีค่าปริมาณความชื้นในวัตถุดิบค่าหนึ่งที่สามารถให้ประสิทธิภาพของการสกัดสูงสุด



รูปที่ ๑ ผลการเปลี่ยนแปลงปริมาณความชื้นในวัตถุคิม  
 วัตถุคิมคือ ส่วนเนื้อมอกขอลปาล์มสดเจียนเป็นชิ้นบางๆหนา 0.02 นิ้ว  
 โดยเฉลี่ย

น.น วัตถุคิม : ปริมาณน้ำตาลอะอวย 1 : 20  
 อุณหภูมิของการสกัด 50° - 60° C  
 เวลาของการสกัด 3 ชม



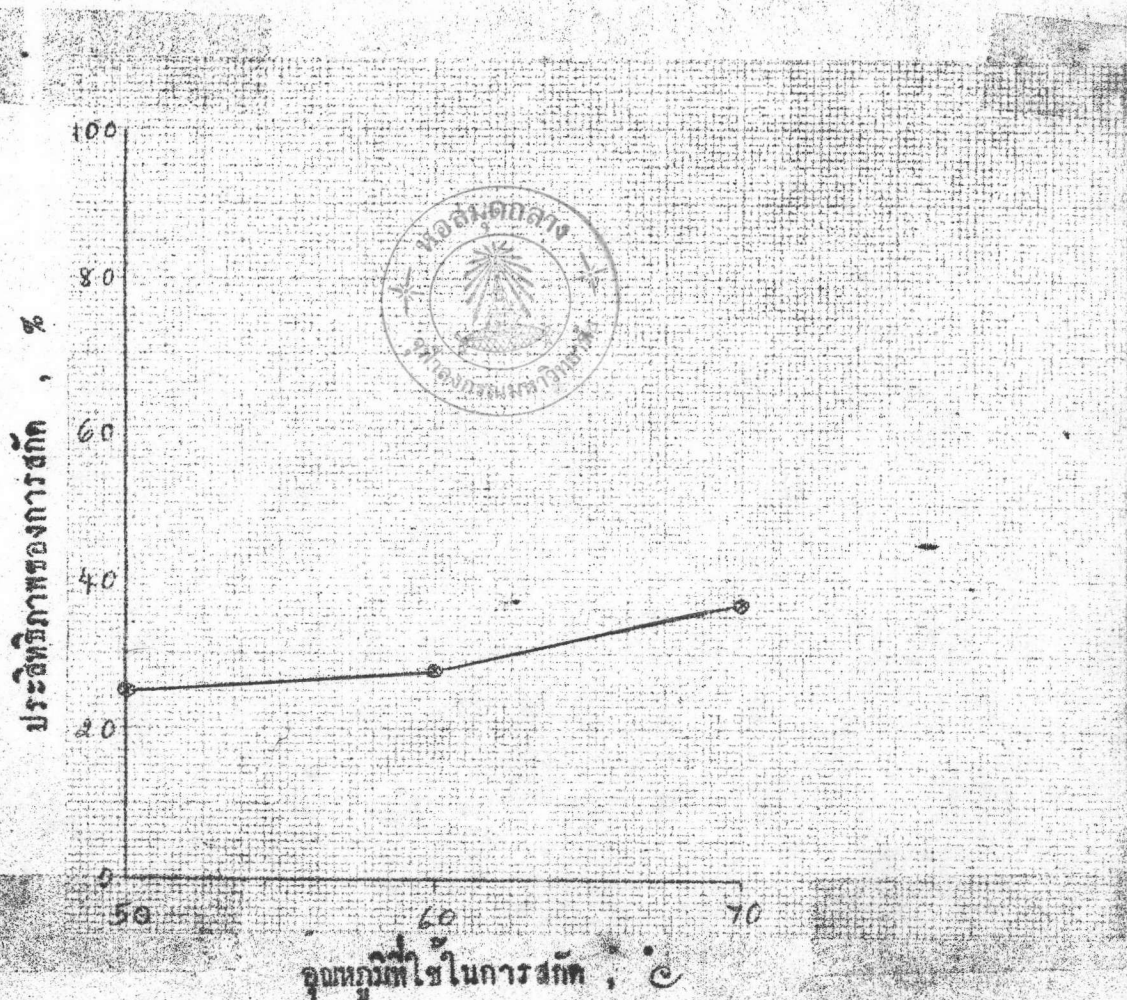
x - ทดลองสกัดที่อุณหภูมิ 50° C  
 ⊗ - ทดลองสกัดที่อุณหภูมิ 60° C



รูปที่ 10 ผลการ เปลี่ยนอุณหภูมิของการสกัด

วัตถุดิบ คือ ส่วนเนื้อมากผลปาล์ม เจือนเป็นชิ้นบางๆหนา 0.02 นิ้ว  
โดยเฉลี่ย

น.บ. วัตถุดิบ : ปริมาณตัวทำละลาย 1 : 20  
ปริมาณความชื้นในวัตถุดิบ 22 %  
เวลาของการสกัด 3 ชม



ซึ่งค่า ๆ นี้จะอยู่ระหว่างค่าปริมาณความชื้นต่ำสุดคือ 0.2 % และค่าปริมาณความชื้นสูงสุดคือ 25 % ซึ่งค่าปริมาณความชื้นที่เหมาะสม (optimum moisture content) คำนวณประมาณได้จากกราฟเฉลี่ยค่าของประสิทธิภาพของการสกัดของวัตถุดิบที่มีปริมาณความชื้นต่าง ๆ กัน โดยถือว่าความแตกต่างของอุณหภูมิ  $50^{\circ}\text{C} - 60^{\circ}\text{C}$  ไม่มีผลต่อประสิทธิภาพของการสกัดมากนัก ทั้งนี้คำนวณได้ค่าปริมาณความชื้นที่เหมาะสมที่สุดในการสกัดน้ำมันปาล์ม ควรอยู่ระหว่าง 3 % ถึง 8 %

ผลที่ได้จากการทดลองนี้อาจอธิบายตามหลักการได้ว่า โมเลกุลของน้ำที่มีอยู่ใน seed mass จำนวนพอเหมาะเมื่อได้รับความร้อนจะเกิดเป็น film ของน้ำบนผิวของ seed particle ซึ่งจะช่วยให้การแพร่กระจาย (diffusion) ของโมเลกุลน้ำมัน ออกจาก mass ของ seed particle ได้ดี แต่ถ้า seed mass นั้นมีปริมาณน้ำน้อยเกินไปหรือมากเกินไปจะทำให้ผนังของเซลล์น้ำมันขาดคุณสมบัติการเป็น semipermeable membrane ทำให้การแพร่กระจายของโมเลกุลน้ำมันยากยิ่งขึ้น นอกจากนี้ปริมาณความชื้นที่มีในผลปาล์มยังเป็นส่วนสำคัญในการทำลายคุณภาพของน้ำมันปาล์มด้วย เนื่องจากเกิดปฏิกิริยาทางเคมีกับ enzyme พวก lipase ที่มีอยู่ในผลปาล์ม แต่อย่างไรก็ดีในทางปฏิบัติแล้ว การที่จะลดปริมาณความชื้นในผลปาล์มให้ไปประมาณ 10 % นั้น ทำยากมาก เพราะต้องใช้เวลานาน และอุณหภูมิสูงพอสมควรในการอบ ซึ่งจะมีผลต่อคุณสมบัติของน้ำมันปาล์มที่สกัดได้

#### 4.3.3 ผลที่เกิดขึ้นเนื่องจากการเปลี่ยนแปลงเวลาของการสกัด

จากตารางที่ 14 ซึ่งเป็นผลการทดลองสกัดผลปาล์มที่เจือนเป็นชิ้นบาง ๆ หนาประมาณ 0.02 นิ้ว โดยเฉลี่ยกับผลปาล์มที่ผ่านการฆ่าเชื้อแล้วนำมาคั่วในครก ซึ่งมีปริมาณความชื้นประมาณ 25 % คั่วด้วยหัวละลายเฮกเซนในอัตราส่วน น.น วัตถุดิบต่อปริมาตรหัวละลาย ประมาณ 1 : 11 - 1 : 20 ที่อุณหภูมิ  $53^{\circ}\text{C} - 60^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลาต่าง ๆ กัน

คือ  $\frac{1}{1-4}$  - 4 ช.ม. เมื่อนำมา plot ในรูปที่ 13 จะพบว่า slope ของ curve เพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วงเวลา 0 - 1 ช.ม. แรก และจะค่อย ๆ เพิ่มขึ้นใน ช.ม. ถัด ๆ ไป จนเกือบจะขนานกับแกน x ใน ช.ม. ที่ 4 เมื่อเปรียบเทียบผลที่ได้ในรูปที่ 11 กับรูปที่ 3 ซึ่งแสดงผลของเวลาที่ใช้ในการสกัดน้ำมันพืช ด้วยตัวทำละลายเฮกเซนแล้วจะพบว่าผลที่ได้ใกล้เคียงกับ curve C จึงได้จากการสกัดชิ้นเล็ก ๆ ของ cottonseed หนา 0.017 นิ้ว 10 - 25 mesh 11.6 % moisture

จากผลการทดลองจะเห็นได้ว่าเวลาที่ใช้ในการสกัดจะมีผลต่อประสิทธิภาพของการสกัดเป็นอย่างมากในช่วง 30 นาทีแรกของการสกัดซึ่งอาจอธิบายได้ว่า พื้นที่ที่เซลล์น้ำมันถูกทำลายและสัมผัสกับตัวทำละลายในระยะเริ่มต้นนั้น เป็นขบวนการ solution extraction ซึ่งเกิดขึ้นอย่างรวดเร็ว หลังจากนั้นจึงเป็นขบวนการ diffusion extraction ซึ่งเกิดขึ้นช้ามาก อีกทั้งเป็นการยืนยันว่ายังมีเซลล์น้ำมันอีกจำนวนหนึ่งที่ยังไม่ถูกทำลายภายหลังจากการทำและให้ความร้อน ซึ่งเซลล์น้ำมันจำนวนนี้เองที่ทำให้ประสิทธิภาพของการสกัดน้อยกว่า 100 % เสมอจนแทบจะกล่าวได้ว่า ถ้าต้องการสกัดน้ำมันให้ได้ 100 % ด้วยวิธีการนี้จะต้องใช้เวลา infinity

#### 4.3.4 ผลที่เกิดขึ้นเนื่องจากการเปลี่ยนปริมาณตัวทำละลาย

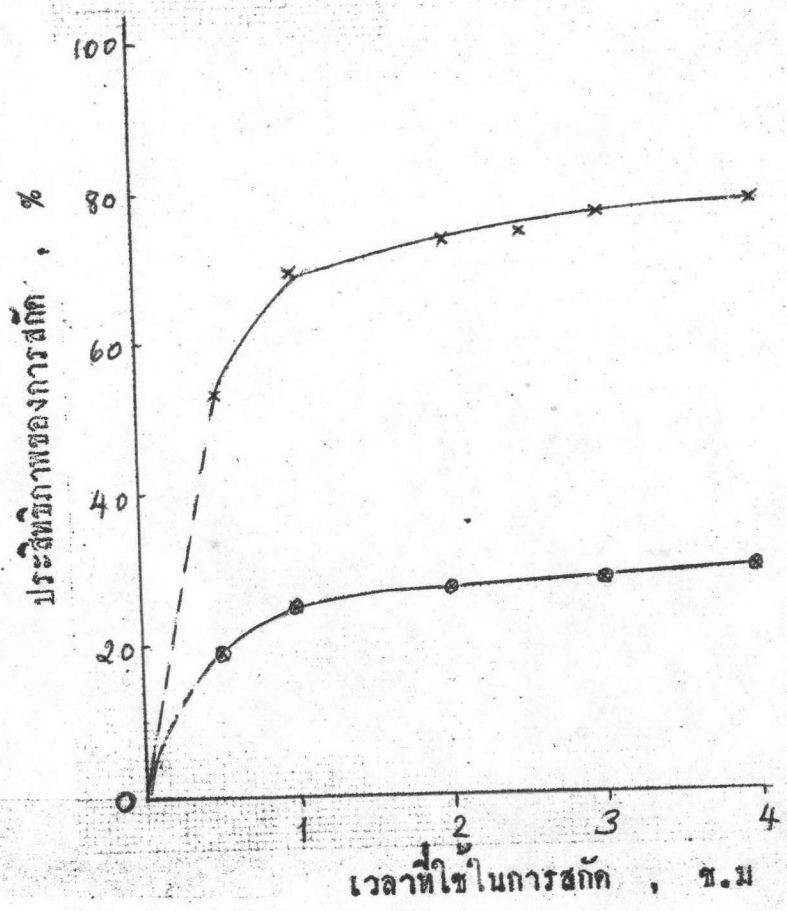
จากตารางที่ 15 ซึ่งเป็นผลการทดลองสกัดผลปาล์มสดที่นำมาเจือปนเป็นชั้นบาง ๆ หนาประมาณ 0.02 นิ้ว โดยเฉลี่ย กับผลปาล์มที่ผ่านการฆ่าเชื้อแล้วนำไปทำปริมาณความชื้นประมาณ 25 % ด้วย ตัวทำละลายเฮกเซนในอัตราส่วน น.น วัตถุประสงค์ปริมาณ ตัวทำละลายต่าง ๆ กัน (1 : 3 - 1 : 40) ที่อุณหภูมิ  $60^{\circ}C$  เป็นเวลา 3 ช.ม. เมื่อนำมา plot ในรูปที่ 12 พบว่า slope ของ curve จะเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วง น.น วัตถุประสงค์ : ปริมาณตัวทำละลายประมาณ 1 : 20 และจะเพิ่มขึ้นเพียงเล็กน้อยในอัตราส่วนต่อ ๆ ไป อธิบายได้ว่า ในขบวนการสกัดน้ำมันด้วยตัวทำละลายยิ่งเพิ่ม



### รูปที่ 15 ผลการทดลองเปลี่ยนแปลงเวลาของการสกัด

น.น วัตถุประสงค์ : ปริมาณตัวทำละลาย 1 : 11 และ 1 : 20  
 ปริมาณความชื้นในวัตถุดิบ 25 %  
 อุณหภูมิของการสกัด 55 - 60 °C.

- x - ผลปาล์มที่ผ่านการฆ่าเชื้อมาทำ
- o - ส่วนเนื้อมอกผลปาล์มเจือนเป็นชั้นบางๆหนา 0.02 นิ้วโดยเฉลี่ย





ปริมาณของตัวทำละลายก็จะยิ่งลดปริมาณน้ำมันที่เหลือในวัตถุดิบ เพราะความสามารถในการละลายมีเพิ่มขึ้น อย่างไรก็ตามในทางปฏิบัติย่อมเป็นไปได้ที่จะใช้ปริมาณตัวทำละลายให้มากที่สุดเนื่องจากเหตุผลทางเศรษฐกิจและการออกแบบเครื่องมือ ดังนั้นจึงต้องหาค่าที่เหมาะสมของปริมาณตัวทำละลาย ซึ่งจากการทดลองพบว่า อัตราส่วนของน.น วัตถุดิบ (ผลปาล์ม) ต่อปริมาตรตัวทำละลายที่เหมาะสม คือ 1 : 20

#### 4.3.5 ผลที่เกิดขึ้นเนื่องจากการเปลี่ยนขบวนการสกัด

จากตารางที่ 16 ซึ่งเป็นผลการทดลองสกัดปาล์มสดโดยนำมาเจือปนเป็นชั้นบางๆหนาประมาณ 0.02 นิ้วโดยเฉลี่ย ปริมาณความชื้น 30 % ด้วยตัวทำละลายเฮกเซนในอัตราส่วน น.น วัตถุดิบต่อปริมาตรตัวทำละลาย 1 : 20 ที่อุณหภูมิ 55°-60° เป็นเวลา 2 ชม พบว่า immersion process มีประสิทธิภาพในการสกัดน้อยกว่า combined percolation and immersion process 4 % แต่ถาคณควยแหงแกวใน immersion process แลวจะกลับมามีประสิทธิภาพสงกวา combined percolation and immersion process ประมาณ 6 % ซึ่งอาจอธิบายไกวใน immersion process วัตถุดิบแชอยู่ในตัวทำละลายที่อยู่นิ่ง ดังนั้นโมเลกุลเล็กๆของเขตน้ำมันจึงสัมผัสอยู่กับโมเลกุลของตัวทำละลายที่อยู่นิ่งทำให้การไหลของโมเลกุลของเฮกเซนบนผิวของเขตน้ำมันช้ามากซึ่งเป็นขบวนการ diffusion extraction จึงทำให้สกัดน้ำมันได้น้อย แต่เมื่อคนควยแหงแกวก็จะเป็นการเพิ่มอัตราการไหลของตัวทำละลายเหนือผิวของเขตน้ำมันให้เร็วยิ่งขึ้นและยังสามารถทำให้ผนังเขตน้ำมันแตกออกได้ชั้นควย ทำให้สกัดน้ำมันได้มากยิ่งขึ้น ส่วนในขบวนการ combined percolation and immersion จะเป็นการเปลี่ยน liquid film บน seed granules ----- ซึ่งอัตราการไหลของตัวทำละลายยอมช้ากว่าการคนควยแหงแกวมก

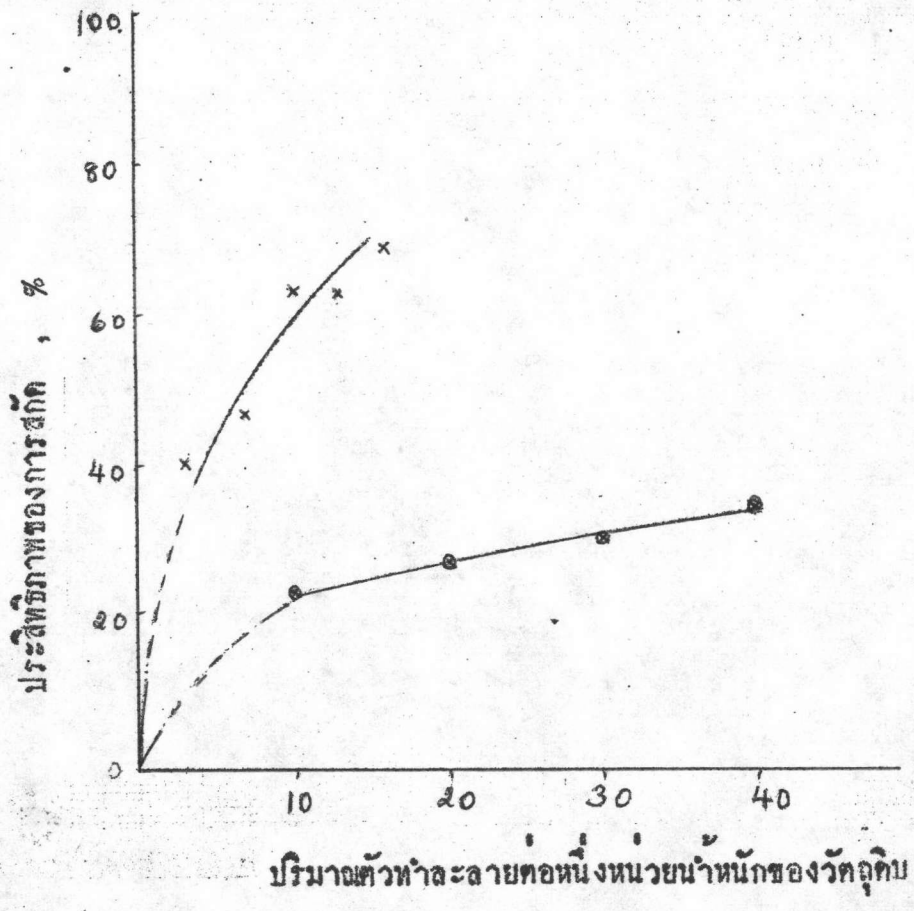
### รูปที่ 12 ผลการเปลี่ยนแปลงปริมาณตัวทำละลาย

อุณหภูมิของการสกัด 60° C

เวลาของการสกัด 3 ชม

x - ผลปาล์มที่ผ่านการฆ่าเชื้อ มีปริมาณความชื้น 22 % นำมาทำ

⊙ - ส่วนเนื้อมอกผลปาล์ม ปริมาณความชื้น 25 % นำมาเจียนเป็นชิ้นบางๆหนา 0.02 นิ้ว โดยเฉลี่ย



สรุปผลที่ได้จากการทดลองศึกษา factors ต่างๆ ที่มีผลต่อประสิทธิภาพของการสกัดน้ำมันปลาจากควยตัวทำละลายเฮกเซนเพื่อนำไปประกอบการพิจารณาสร้างเครื่องมือสกัดผลปลาสด ดังนี้

1. วัตถุดิบที่จะนำมาสกัดควรจะมีขนาดของการเตรียมควยวิธีที่สามารถทำลายเซลล์น้ำมันได้มากที่สุด

2. ขนาดของการสกัดควรเป็นแบบ immersion process พร้อมทั้งการกวนเพื่อเพิ่มอัตราการไหลของตัวทำละลาย

3. ปริมาณความชื้นของวัตถุดิบควรร้อยระหว่าง 3% - 8%

4. อุณหภูมิของการสกัดควรอยู่ต่ำกว่าจุดเดือดของตัวทำละลายเพื่อลดปริมาณการสูญเสียตัวทำละลาย เนื่องจากความร้อนและรักษาคุณภาพของน้ำมัน

5. เวลาที่ใช้ในการสกัดควรน้อยกว่า 1 ชม.

6. น.น วัตถุดิบต่อปริมาตรตัวทำละลายประมาณ 1 : 20

นอกจากนี้ยังพบว่า factor ที่สำคัญต่อประสิทธิภาพของการสกัด คือ วิธีการทำลายเซลล์น้ำมันให้มากที่สุด จะสามารถสกัดน้ำมันได้มากที่สุด (จากตารางที่ 12 สกัดได้ 94%) ส่วน factors ที่สำคัญรองลงมา คือ ปริมาณความชื้นในวัตถุดิบ เวลาที่ใช้ในการสกัด อุณหภูมิของการสกัดและอัตราส่วนโดย น.น ผลปลาต่อปริมาณตัวทำละลายเฮกเซน อย่างไรก็ตามตัวเลขที่ได้จากการทดลองนี้อาจผิดพลาดเนื่องจาก

1. ความยากลำบากในการกำหนดปริมาณความชื้นในวัตถุดิบที่จะนำมาทดลองซึ่งทำโดยการประมาณเวลาที่ใช้ในการอบ ทำให้ไม่สามารถหาจุดที่เหมาะสมได้เป็นอย่างดี

2. ความบกพร่องของเครื่องมือที่ใช้ในการทดลองทำให้ไม่สามารถควบคุมสถานะที่ใช้ในการทดลองให้อยู่ที่จุดหนึ่งจุดใดได้ เช่น ปีกเกอร์ปิดฝาด้วยกระจกนิก้าถึงแม้ว่าจะคอยควบคุมปริมาณตัวทำละลายด้วยการเติม ก็อาจมีบางส่วนสูญหายไปได้ นอกจากนี้ยังทำให้อุณหภูมิของการสกัดต่ำลงด้วย



3. การทำผลปาล์มในแต่ละการทดลองยอมไม่สม่ำเสมอ
4. อัตราส่วนของส่วนเนื้อผลปาล์มต่อเมล็ดผลปาล์มในแต่ละการทดลอง

ไม่คงที่

#### 4.4 การทดลองสกัดผลปาล์มด้วยตัวทำละลายเฮกเซนใน digester

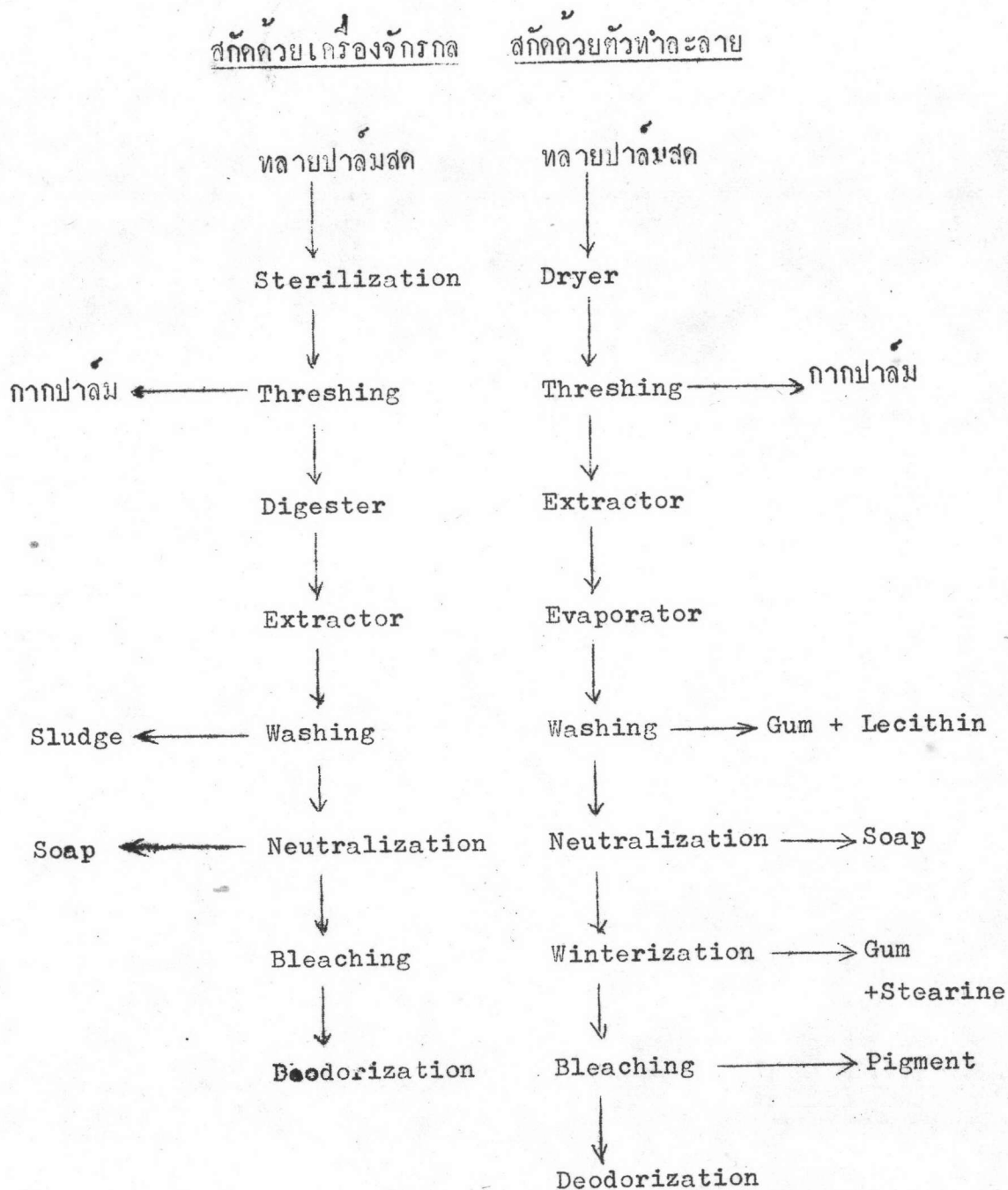
##### 4.4.1 ขบวนการสกัดน้ำมันด้วยตัวทำละลายเฮกเซน

จากขบวนการสกัดน้ำมันด้วยเครื่องจักรกลที่ใช้กันอยู่ในปัจจุบัน (รูปที่ ๓๖) และผลที่ได้จากหัวข้อ 4.3 จะเห็นได้ว่า เราสามารถสกัดน้ำมันปาล์มด้วยตัวทำละลายเฮกเซนใน digester ได้ โดยนำผลปาล์มสดมาล้างให้สะอาดแล้วนำไปอบใน dryer เพื่อลดปริมาณความชื้นในผลปาล์มและช่วยให้ผลปาล์มหลุดจากทลายได้ง่ายยิ่งขึ้น แล้วนำไปผ่านเครื่องแยกผลปาล์ม (stripper) ผ่านผลปาล์มที่ได้ไปยัง digester ซึ่งบรรจุตัวทำละลายเฮกเซนที่ร้อนอยู่จำนวนหนึ่ง beater ใน digester จะทำหน้าที่ชุกส่วนเนื้อนอกผลปาล์มให้แยกออกจากกันพร้อมทั้งทำหน้าที่คนเพื่อเพิ่มอัตราการไหลของตัวทำละลายบน seed mass นำไปกรองจะโคของผสมของตัวทำละลายกับน้ำมันปาล์ม เรียกว่า miscella ซึ่งเมื่อผ่านเข้าไปใน evaporator แล้ว ตัวทำละลายจะระเหยแยกออกมาและสามารถนำกลับไปใช้ได้อีก ส่วนน้ำมันปาล์มที่ได้นำไป purify ขบวนการ Washing, Neutralization, Winterization, Bleaching และ Deodorization ดังแสดงในแผนผัง

อย่างไรก็ตามจะเห็นได้ว่าประสิทธิภาพของการสกัดขึ้นอยู่กับการทำงานของ digester เป็นส่วนใหญ่ถ้าออกแบบ digester ให้สามารถชุกส่วนเนื้อนอกของผลปาล์มให้แยกจากกันได้มากเท่าไรก็จะยิ่งสกัดน้ำมันได้มากขึ้นเท่านั้น



แผนผังแสดงการเปรียบเทียบขั้นตอนการสกัดน้ำมันปาล์มด้วยเครื่องจักรกลกับขั้นตอนการสกัดด้วยตัวทำละลาย ที่ควรจะเป็นดังนี้



#### 4.4.2 รูปร่างลักษณะและคุณสมบัติของ digester

ในการออกแบบ digester เพื่อทดลองสกัดน้ำมันปลาหมักด้วยตัวทำละลาย เฮกเซนนั้นทำเป็น Batch process โดยที่เครื่อง digester ประกอบด้วย ท่อเหล็กทึบเส้นผ่าศูนย์กลางภายใน 6 นิ้ว ยาว 2 ฟุต ผนังภายในท่อเหล็กมีลวด สปริงขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง  $3/8$  นิ้ว ยาว 1 นิ้ว เชื่อมติดอยู่เป็นระยะๆ โดยที่ มีความสูงจากปลายท่อคานกลางขึ้นมา 1 ฟุต เพื่อช่วยให้การที่ส่วนเหนือของผลปลาหมัก ค้างขึ้น ที่ปลายล่างของท่อปิดไว้ด้วยแผ่นเหล็กหนา  $1/2$  นิ้ว และยึดไว้ด้วยนอต 6 ตัว บนแผ่นเหล็กนี้เจาะรูขนาด 1 นิ้ว แล้วปิดไว้ด้วยลวดตาข่ายเพื่อทำหน้าที่ กรองกากปลาหมักออกจาก miscella รูที่เจาะนี้เชื่อมเข้ากับท่อขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง ภายนอก 1 นิ้ว และมี valve ปิดเปิดได้เพื่อเปิดเอา miscella ออก นอกจากนี้ ยังมี เชื่อมลวดสปริงขนาด  $3/8 \times 1$  นิ้ว 3 อันไว้บนผิวแผ่นเหล็กคานในด้วยเพื่อช่วยให้ ผลปลาหมักค้างขึ้น คานบนของท่อปิดไว้ด้วยแผ่นเหล็กหนา  $1/2$  นิ้ว โดยเจาะ รูตรงกลางขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 1 นิ้ว เพื่อใส่แกนของ beater แล้วสอดแกนนี้ เข้ากับมอเตอร์การทด 27 : 5 เมื่อกับ motor ที่มีความเร็ว 1425 rpm. ปลายคานล่างของแกน beater สอดกับแผ่นเหล็กที่ปิดคานล่างเพื่อช่วยให้ การหมุนของ beater อยู่ในแนวตั้งจากและตลอดช่วงจากแกนคานล่างขึ้นมา 1 ฟุต มีลวดสปริงขนาด  $3/8 \times 2$  นิ้ว เชื่อมอยู่เป็นแถวประมาณ 24 อัน เพื่อทำหน้าที่ ชูคส่วนเหนือของผลปลาหมักออกจากเมดัล อย่างไรก็ตามช่องว่างระหว่างปลายของลวด กับลวดข้างฝาผนังจะตอมากกว่าของ เมดัลปลาหมักเพื่อป้องกันไม่ให้เมดัลปลาหมักแตก ขณะที่ทำกร digest ส่วนบนของท่อเหล็กคานมาจากฝาปิดคานบนเล็กน้อยเจาะ ช่องที่มีขนาดใหญ่กว่าผลปลาหมักเพื่อใส่ตุลกีบและตัวทำละลายที่จะสกัด คานล่าง ของท่อพันไว้ด้วย electric tape ซึ่งต่อกับเครื่องควบคุมอุณหภูมิเพื่อทำให้ อุณหภูมิของตัวทำละลายคงที่ตามต้องการ

#### 4.4.3 วิธีการเตรียมวัตถุดิบและสภาวะของการสกัด

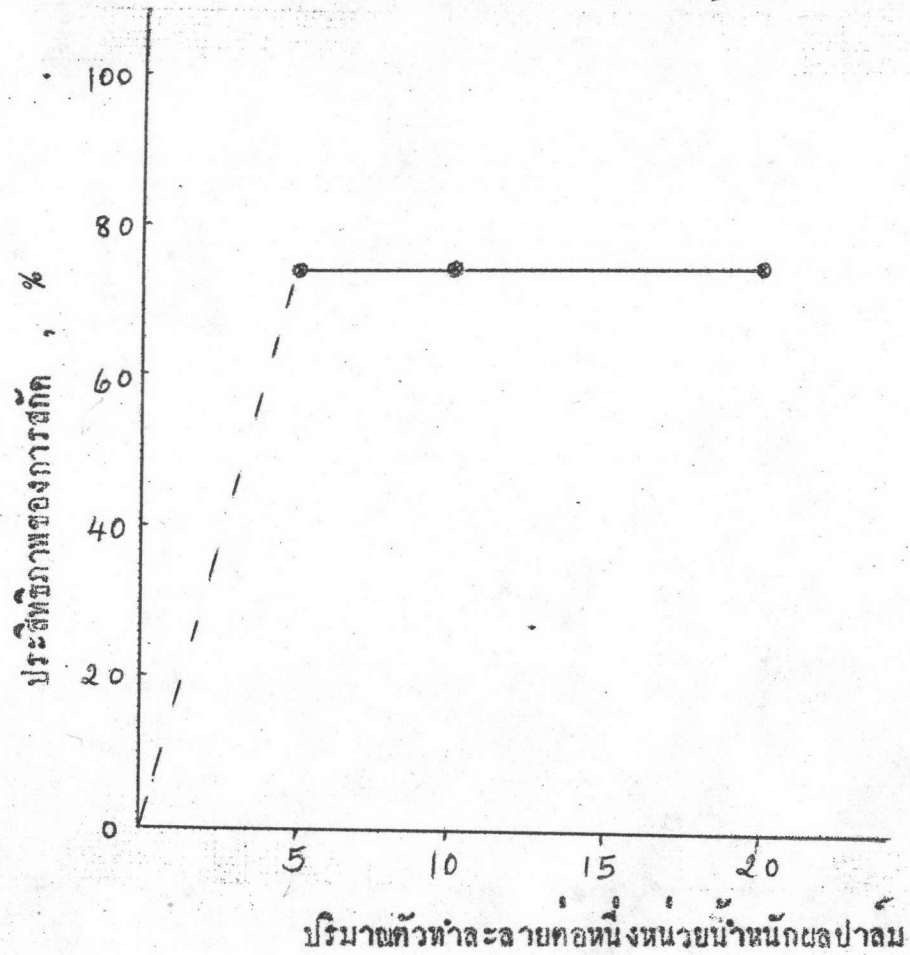
จากตารางที่ 9. จะเห็นว่าการที่จะอบผลปาล์มให้มีปริมาณความชื้น 3.5%-8% นั้น ต้องอบที่อุณหภูมิ 105 °C เป็นเวลานานกว่า 6 ชั่วโมง ซึ่งไม่นิยมทำกันในทางปฏิบัติ ซึ่งเมื่อพิจารณาถึงความสามารถในการดูดซับน้ำของผลปาล์มออกจากเมล็ดของเครื่อง digester แล้ว effect ของปริมาณความชื้นที่มีในวัตถุดิบควรจะมีน้อยมาก ดังนั้นจึงเตรียมวัตถุดิบโดยการอบด้วยอุณหภูมิ 80° C เป็นเวลา 1/2 ชั่วโมง เพื่อลดปริมาณความชื้นให้ใกล้เคียง 25% แล้วนำมาสกัดด้วยเฮกเซนในเครื่อง digester เป็นเวลานานต่าง ๆ กัน (1 - 30 นาที) ที่อุณหภูมิห้อง (25°C) กับ 50°C และอัตราส่วนของน.น. วัตถุดิบต่อปริมาตรตัวทำละลาย = 1:5 1:10 1:20

#### 4.4.4 ผลที่ได้จากการสกัดน้ำมันปาล์มด้วยตัวทำละลายเฮกเซนใน digester

จากผลการทดลองในตารางที่ 17. จะเห็นว่าในการทดลองสกัดน้ำมันปาล์มที่อุณหภูมิ 25°C เป็นเวลานาน 3 นาที โดยมีอัตราส่วนโดยน้ำหนักของผลปาล์มต่อปริมาตรตัวทำละลายเฮกเซนต่าง ๆ กัน คือ 1 : 5 1 : 10 และ 1 : 20 พบว่ามีประสิทธิภาพการสกัด ประมาณ 75% ซึ่งเมื่อนำมา plot ในรูปที่ 13. จะเห็นได้ชัดว่าประสิทธิภาพของการสกัดน้ำมันปาล์มใน digester ไม่ขึ้นอยู่กับอัตราส่วนโดยน้ำหนักของผลปาล์มต่อปริมาตรตัวทำละลายเลย และในการทดลองสกัดน้ำมันปาล์ม ปริมาตรตัวทำละลายเท่ากับ 1 : 5 ที่อุณหภูมิ 25°C เป็นเวลานานต่างกันคือ 1 นาที 3 นาที 5 นาที 15 นาที 20 นาที 30 นาที พบว่าประสิทธิภาพของการสกัดเป็น 53% 75% 76% 84% 93% 94% ตามลำดับ ซึ่งเมื่อนำมา plot ในรูปที่ 14 จะพบว่า slope ของ curve ในช่วง 5 นาทีแรกสูงมาก และจะค่อย ๆ ลดตัวในช่วงเวลาต่อมา แสดงว่า เวลาของการสกัดน้ำมันปาล์มใน digester มีผลต่อ

รูปที่ 13 ผลการเปลี่ยนแปลงปริมาณตัวห้ำละลายใน digester

อุณหภูมิของการสกัด	25°c
เวลาที่ใช้ในการสกัด	3 นาที
วัตถุดิบ คือ ผลปาล์มสดที่มีปริมาณความชื้น	21 %

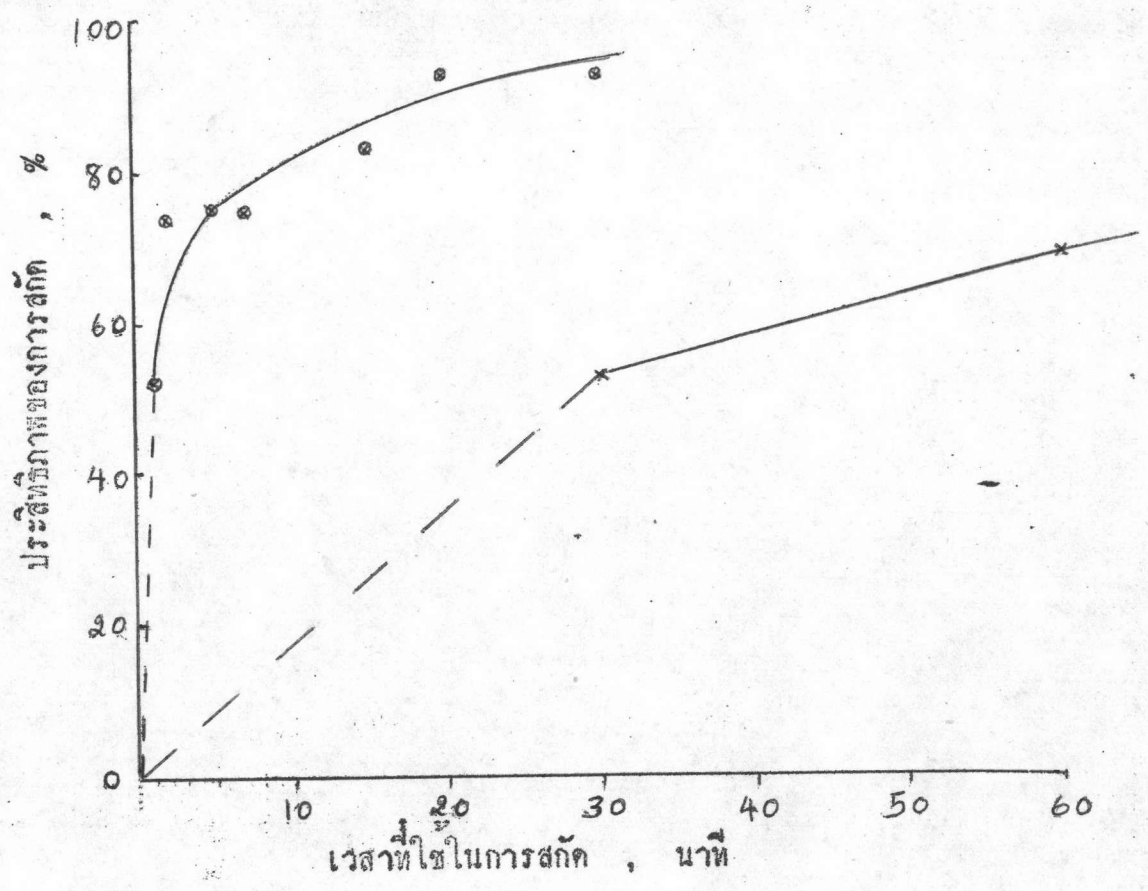




รูปที่ 14 ผลการทดลองเปลี่ยนเวลาของการสกัดใน digester

อุณหภูมิของการสกัด 25° c  
 น.น วัตถุขี้บ : ปริมาณตัวทำละลาย 1 : 5  
 วัตถุขี้บ คือ ผลปาล์มสดที่มีปริมาณความชื้น 21 %

x - ผลการทดลองจากรูปที่ 13  
 ⊗ - ผลการทดลองใน digester

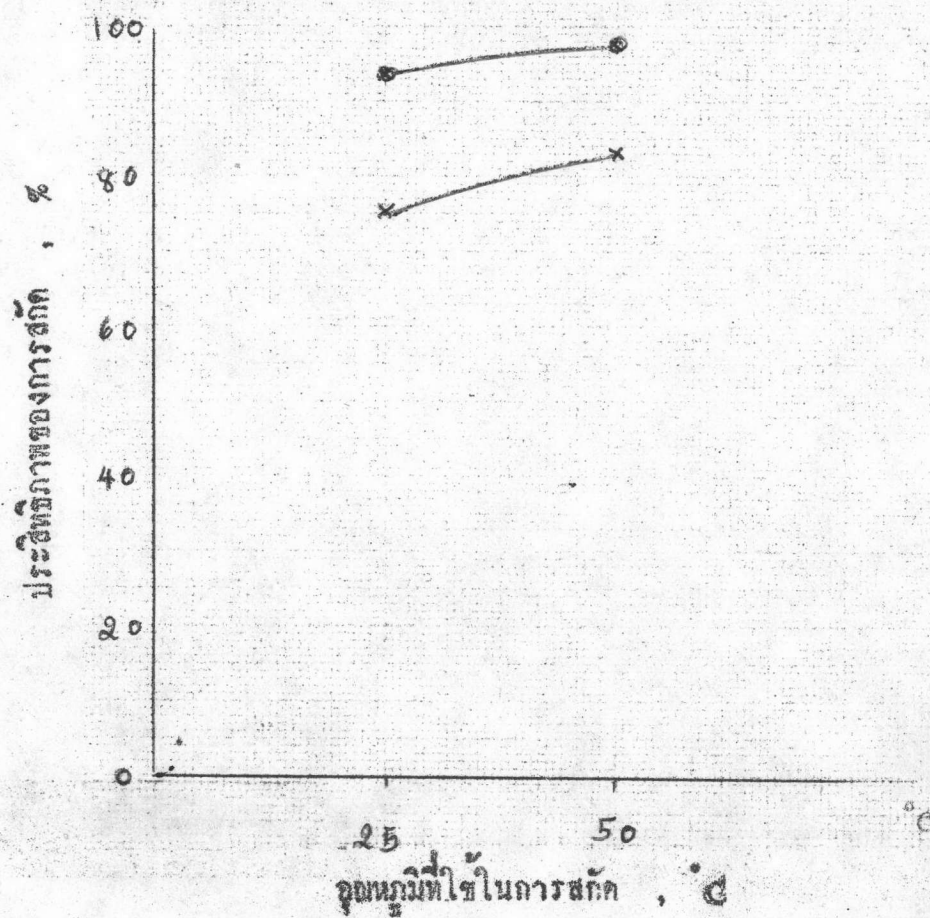


ประสิทธิภาพของการสกัดมาก ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบผลที่ได้จากการทดลองนี้กับผลที่ได้จากการทดลองในหัวข้อ 4.3.3 จะพบว่าประสิทธิภาพของการสกัดในเครื่อง digester สูงกว่ามาก ทั้ง ๆ ที่อุณหภูมิของการสกัดต่ำกว่าและใช้เวลาในการสกัดต่ำกว่ามาก คือ สามารถสกัดน้ำมันได้ถึง 94% ภายในเวลา 30 นาที ในขณะที่การทดลองในหัวข้อ 4.3.3 สกัดน้ำมันได้ 53% ภายในเวลา 30 นาที จากผลการทดลองนี้อาจกล่าวได้ว่า ประสิทธิภาพของการสกัดน้ำมันปาล์มใน digester ขึ้นอยู่กับความสามารถของ beater ในการตีส่วนเนื้อมากของผลปาล์มให้หลุดจากเมล็ดปาล์มได้คือเท่าไร นั่นเอง ในการทดลองสกัดที่อุณหภูมิต่างกัน คือ  $25^{\circ}\text{C}$  และ  $50^{\circ}\text{C}$  โดยมีอัตราส่วนน้ำหนักผลปาล์ม : ปริมาตรตัวทำละลายเท่ากับ 1 : 5 เวลา 3 นาที พบว่าประสิทธิภาพของการสกัดที่  $25^{\circ}\text{C}$  เป็น 75% ที่  $50^{\circ}\text{C}$  เป็น 82% และเมื่อเวลา 20 นาที ประสิทธิภาพที่  $25^{\circ}\text{C}$  เป็น 93% ที่  $50^{\circ}\text{C}$  เป็น 97% ซึ่งแสดงว่าอุณหภูมิมีผลต่อประสิทธิภาพของการสกัดคือประสิทธิภาพจะเพิ่มขึ้นประมาณ 5% เมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้น  $25^{\circ}\text{C}$  ดังแสดงในรูปที่ 15

อาจกล่าวได้ว่าในการสกัดน้ำมันปาล์มด้วยตัวทำละลายเฮกเซน สามารถทำได้ในเครื่องสกัดผลปาล์ม ( digester) และมีประสิทธิภาพถึง 97% เมื่อสกัดที่  $50^{\circ}\text{C}$  เวลา 20 นาที และอัตราส่วนน้ำหนักผลปาล์มต่อปริมาณตัวทำละลาย 1 : 10 นอกจากนี้ยังพบว่า factor ที่สำคัญที่มีผลต่อประสิทธิภาพของการสกัด คือ คุณภาพของตัว beater ว่าจะสามารถชูดส่วนเนื้อมากของผลปาล์มออกจากเมล็ดปาล์มได้คือเพียงไร

รูปที่ 15 ผลการเปลี่ยนอุณหภูมิใน digester

วัตถุบดคือ	ผลปาล์มสดที่มีปริมาณความชื้น	
×	น.น วัตถุบด ; ปริมาณตัวทำละลาย	1 : 5
⊗	น.น วัตถุบด ปริมาณตัวทำละลาย	1 : 10





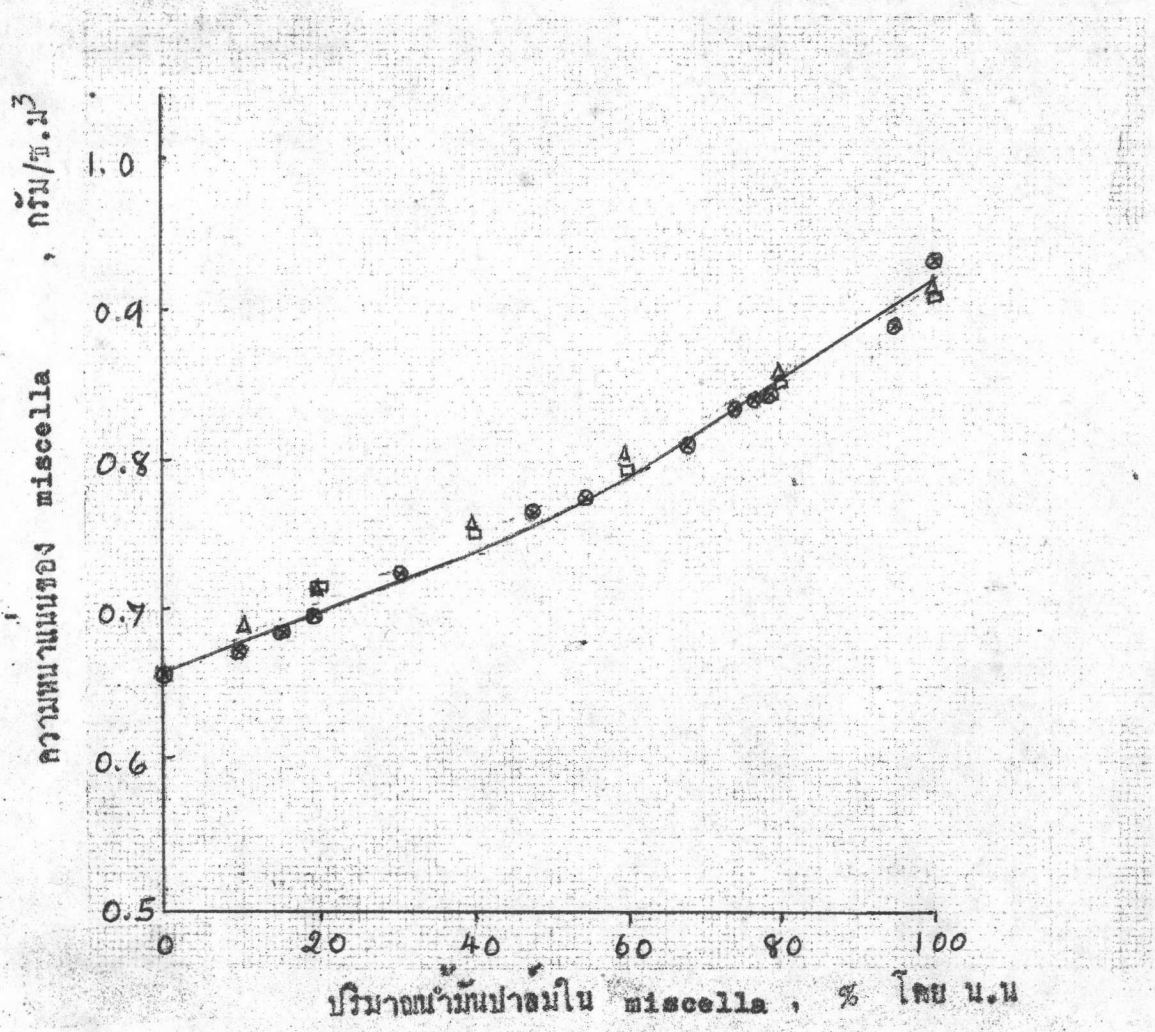
#### 4.5 การทดลองแยกตัวทำละลายเฮกเซนออกจากของผสมของน้ำมันปาล์มกับตัวทำละลายเฮกเซน (miscella)

ในขบวนการสกัดน้ำมันด้วยตัวทำละลายนอกจากจะต้องศึกษาถึง factors ต่าง ๆ ที่มีผลต่อประสิทธิภาพของการสกัดในเครื่องสกัดน้ำมันแล้ว ยังจะต้องศึกษาถึง factors ต่าง ๆ ที่มีผลต่อขบวนการแยกตัวทำละลายออกจาก miscella และคุณภาพของน้ำมันที่สกัดได้ ซึ่งในการสกัดน้ำมันพืชโดยทั่ว ๆ ไป (เช่น cottonseed oil และ peanut oil) ออกจาก miscellas ด้วย evaporator และ steam stripper ภายใต้ความดันสูญญากาศ ดังนั้นในการสกัดน้ำมันปาล์มด้วยตัวทำละลายเฮกเซนจึงจำเป็นต้องหาความหนาแน่นและจุดเดือดของ miscellas ที่มี % น้ำมันปริมาณต่างกัน เพื่อนำมาใช้ในการออกแบบ evaporator & steam stripper และควบคุมระบบการทำงานรวมทั้งอุณหภูมิเวลาของการให้ความร้อน และความเข้มข้นของของผสมระหว่างน้ำมันกับตัวทำละลายที่ conditions ต่าง ๆ กัน ซึ่งจะเป็นการป้องกันหรือลด fixation ของสารที่ทำให้เกิดสีหรือการเสื่อมคุณภาพอันเนื่องจาก heat effects

ตารางที่ 18. แสดงผลที่ได้จากการหาความหนาแน่นของ miscellas ของน้ำมันปาล์มกับตัวทำละลายเฮกเซน ซึ่งทดลองโดยใช้ขวด Pycnometer และวัดปริมาตรของขวดที่อุณหภูมิห้องด้วยการแทนที่น้ำ เมื่อนำผลที่ได้มา plot ในรูปที่ 16 จะพบว่า ความหนาแน่นของ miscellas จะเพิ่มขึ้นเมื่อ % น้ำมันปาล์มใน miscellas เพิ่มขึ้นในอัตราส่วนที่เกือบจะเป็นเส้นตรง ซึ่งเมื่อนำไปเปรียบเทียบกับผลการทดลองของ Pollard ซึ่งทำการทดลองหาความหนาแน่นของ miscellas ของ cottonseed oil และ peanut oil ในตัวทำละลายเฮกเซน พบว่าใกล้เคียงกันมาก

รูปที่ 16 ผลการหาความหนาแน่นของ miscella ที่ 30 °c

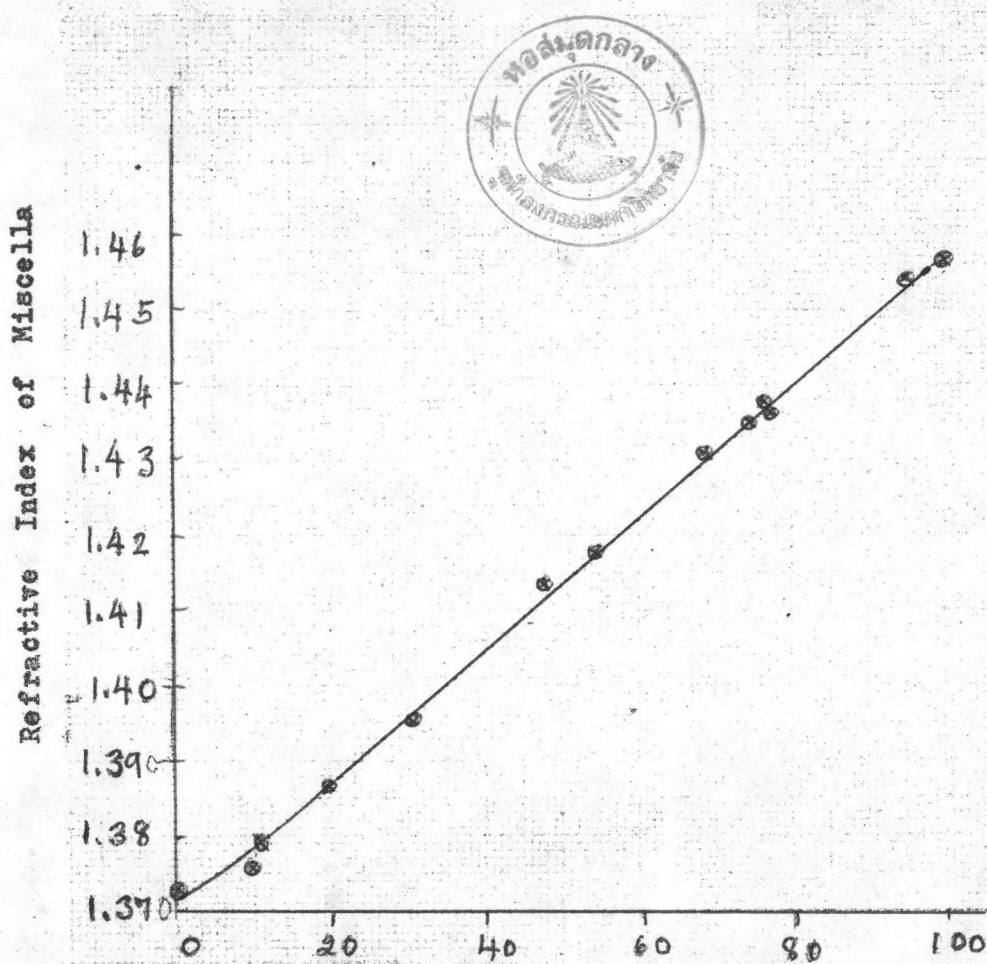
- ⊗ - ความหนาแน่นของน้ำมันปาล์มกับ เฮกเซน ( 15 )
- △ - ความหนาแน่นของน้ำมันเมล็ดฝ้ายกับ เฮกเซน ( 15 )
- - ความหนาแน่นของน้ำมันถั่วลิสงกับ เฮกเซน ( 15 )



จากตารางที่ 19. ซึ่งแสดงผลกระทกของหาจุดเดือดของ miscellas ที่มี ปริมาณน้ำมันปาล์มต่าง ๆ กัน โดยการติดตั้งเครื่องมือดังแสดงในรูปที่ 6 แล้วเติมตัว ทำละลายเฮกเซนประมาณ 500 ml. ลงในขวด A อ่านจุดเดือดของตัวทำละลาย เฮกเซนที่ 1 atm. ได้  $67^{\circ}\text{C}$  จากนั้นดูดตัวทำละลายเฮกเซนออกจาก A จำนวน หนึ่งควย pipette ใส่ในหลอดแก้วปิดจุกทิ้งไว้ให้เย็น นำไปวัด refractive index ด้วย Abby refractometer แล้วเติมน้ำมันปาล์มลงในขวด A จำนวน เท่ากับตัวทำละลายที่ดูดออก คนให้เข้ากันแล้วให้ความร้อนจนกว่า miscellas จะ เดือด ลดอุณหภูมิแล้วดูด miscella ออกจากขวด A จำนวนหนึ่ง ใส่หลอดแก้วปิดฝา ทิ้งให้เย็นนำไปอ่าน refractive index แล้วเติมน้ำมันปาล์มจำนวนเท่า ๆ กับ miscellas เติมที่ดูดออกลงในขวด A คนและหาจุดเดือดทำเช่นนี้จนกระทั่ง miscellas ในขวด A มีปริมาณน้ำมันปาล์มประมาณ 90% จึงใช้วิธีเพิ่มปริมาณน้ำมันปาล์มโดยการ ระเหยตัวทำละลายเฮกเซนออกจากขวด A ทั้งนี้เพื่อหลีกเลี่ยงข้อผิดพลาดเนื่องจากการ ระเหยของ lower boiling point components ที่มีอยู่ในเฮกเซนคอมเมอเซียล เกรตหาความสัมพันธ์ระหว่างจุดเดือดกับ compositions ของ miscellas โดยใช้ Calibration curve (รูปที่ 17 ซึ่งหาได้จากการผสม miscellas ที่ composition ต่าง ๆ กัน โดยรูนน้ำหนักที่แน่นอนแล้วนำไปวัด refractive index เมื่อนำมา plot ในรูปที่ 18 จะเห็นได้ว่าจุดเดือดของ miscellas จะเพิ่มขึ้นเมื่อ % oil สูงขึ้นโดย ที่ slope ของ curve ในช่วง 0 - 70% oil เพิ่มขึ้นน้อย แต่ในช่วง 70 - 92% oil เพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็ว อาจสรุปได้ว่า miscellas ที่มีปริมาณน้ำมันปาล์ม (โดยน้ำหนัก) 0 - 50% มีจุดเดือดแตกต่างกันน้อยมาก แต่ในช่วง 50 - 85% จุดเดือดจะแตกต่างกันมากขึ้น และในช่วง 85% ขึ้นไปจุดเดือดจะ เพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วมาก ซึ่งการแยกตัวทำละลายออกจาก miscellas ที่อุณหภูมิสูง ๆ นี้ จะมีผลต่อคุณสมบัติทาง organoleptics และ physico-chemistry ของน้ำมันเป็น



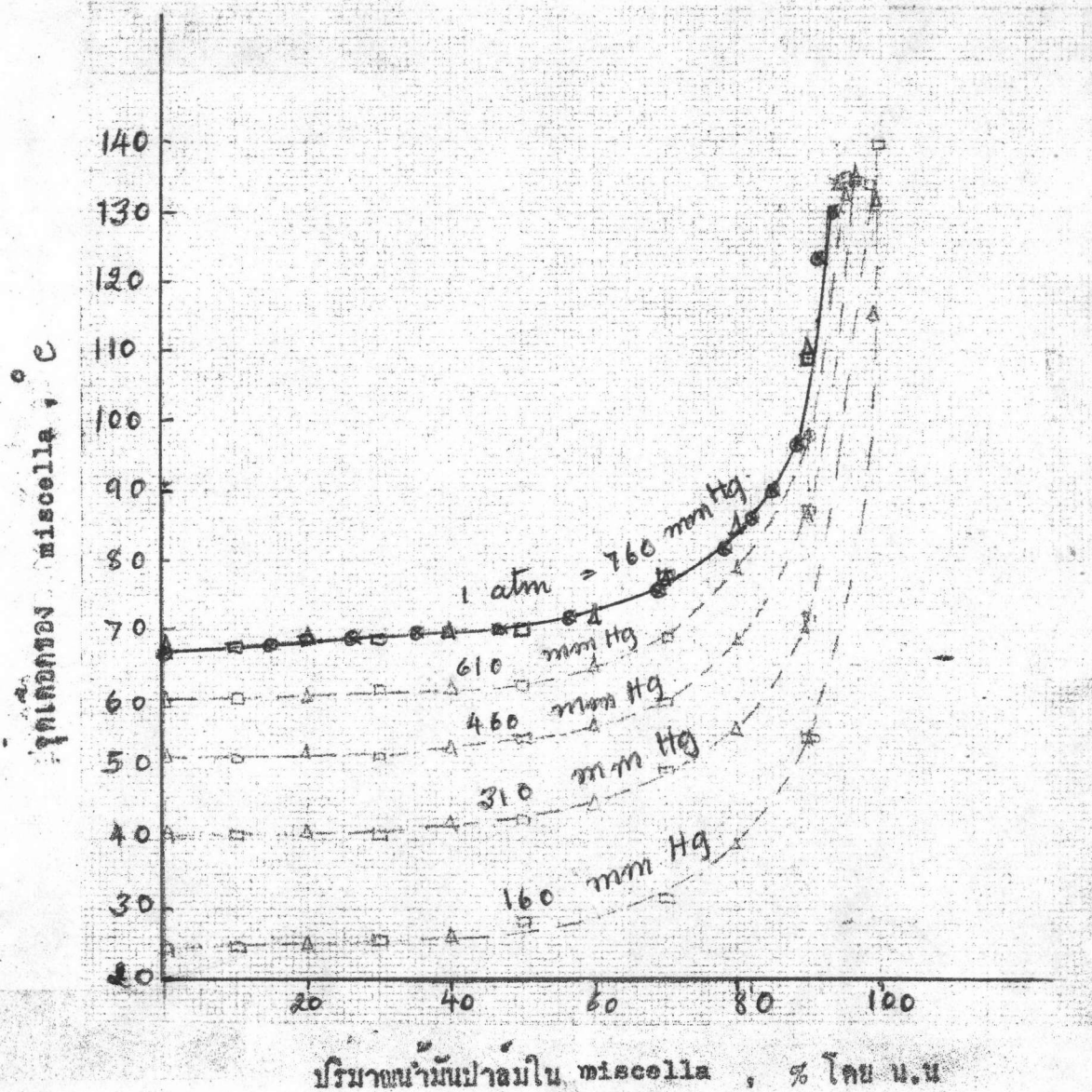
รูปที่ 17 ผลการหา Refractive index ของ Miscella



ปริมาณน้ำมันปาล์มใน miscella , % โดย น.น.

รูปที่ 18 ผลการทดลองหาจุดเดือดของ miscella ที่ 1 atm.

- - miscella ของน้ำมันปาล์มกับเฮกเซน
- △ - miscella ของน้ำมันเมล็ดฝ้ายกับเฮกเซน ( 15 )
- - miscella ของน้ำมันถั่วลิสงกับเฮกเซน ( 15 )



อย่างมาก คือทำให้สีของน้ำมันเปลี่ยนจากเหลืองส้มเป็นสีน้ำตาล และมีกลิ่นเหม็นหืน อย่างไรก็ตาม  
 ก็ดี เมื่อนำผลที่ได้จากการหาจุดเดือดของ miscellae ที่มีปริมาณน้ำมันปาล์มแตกต่างกัน  
 ไปเปรียบเทียบกับผลการทดลองหาจุดเดือดของ cottonseed's miscellae กับ  
 peanut's miscellae จะพบว่าลักษณะของความสัมพันธ์เหมือนกัน ดังนั้นในขบวนการ  
 ระเหยตัวทำละลายเฮกเซนออกจาก miscellae ของน้ำมันปาล์มสามารถอาศัยหลักการ  
 ออกแบบของเครื่องมือที่ใช้ในการระเหยตัวทำละลายเฮกเซนออกจาก miscellae ของ  
 cottonseed หรือ peanut ได้

จากการทดลอง แยกตัวทำละลายเฮกเซนออกจาก miscellae ที่มีปริมาณ  
 น้ำมันปาล์มโดยน้ำหนัก 13.2% ที่อุณหภูมิ 65°C ความดัน 490 mm.Hg ในเครื่องมือ  
 ที่แสดงในรูปที่ 6 พบว่าสามารถแยกตัวทำละลายเฮกเซนกลับมาได้ 80%



#### 4.6 เปรียบเทียบผลที่ได้จากขบวนการสกัดน้ำมันปลาด้วยตัวทำละลายใน digester กับขบวนการสกัดด้วยเครื่องอัดไฮดรอลิกที่ใช้ในประเทศไทยปัจจุบัน

##### 4.6.1 ประสิทธิภาพของการสกัดและคุณภาพของน้ำมันที่สกัดได้

จากผลการทดลองสกัดน้ำมันปลาด้วยตัวทำละลายเฮกเซนในเครื่องย่อยผลปาล์ม ที่อุณหภูมิ 50 °C เป็นเวลานาน 20 นาที โดยมีอัตราส่วนของ น.บ. ผลปาล์มต่อปริมาณ ตัวทำละลายเฮกเซน 1 : 10 พบว่าสามารถสกัดน้ำมันได้ถึง 97 % เมื่อเปรียบเทียบกับปริมาณน้ำมันที่สกัดได้จากเครื่องอัดไฮดรอลิกของโรงงานอุตสาหกรรมน้ำมันปลาที่ จ. กระบี่ ซึ่งสามารถสกัดน้ำมันปลาได้เพียง 36 % คือสกัดน้ำมันปลา 1 ก.ก จากผลปาล์มสด 5 ก.ก (โดยที่ค่าควรได้สูงสุดประมาณ 93%) เห็นได้ชัดว่าค่าที่ได้แตกต่างกันมากถึง 60 % ทั้งนี้เพราะการขาดวิทยาการและบุคคลที่มีความชำนาญ ในด้านการสกัดน้ำมันปลาด้วยเครื่องจักรกล ซึ่งเป็นขบวนการที่ต้องการความชำนาญงานและการบำรุงรักษาที่ถูกต้อง นอกจากนี้พบว่า ( จากการสังเกต ) น้ำมันปลาที่ได้จากการสกัดด้วยตัวทำละลายมีสีส้มจัดมาก เมื่อทิ้งไว้ให้เย็นจะมีตะกอนสีเหลืองออกแดงมา ทั้งนี้เพราะตัวทำละลายเฮกเซนสามารถละลายสารอินทรีย์ที่มีอยู่ในได้ค้ เช่น ffa., gum, wax, stearine, carotenoid ซึ่งมีผลทำให้น้ำมันปลามีคุณภาพต่ำกว่าน้ำมันปลาที่ได้จากขบวนการสกัดด้วยเครื่องอัดไฮดรอลิก เพราะมี ffa. และสารเจือปนมากกว่า แต่ที่สำคัญคือฟอสฟอรัสและกำมะถันได้ยากกว่า แต่อย่างไรก็ดีปัจจุบันนี้ความก้าวหน้าทางวิทยาการด้านการสกัดน้ำมันพืชด้วยตัวทำละลาย ทำให้สามารถแยกสารอินทรีย์ที่เจือปนเหล่านี้ออกมาใช้ได้เป็นประโยชน์ได้ เช่น ffa. ที่แยกได้เมื่อนำไปทำปฏิกิริยา Esterification กับ glycerol จะได้สารที่เหมาะสมกับการเป็นวัตถุดิบในการทำ margarine ส่วนพวก wax และ stearine ใช้ทอดอาหารบางประเภท เช่น กลวยแซก และทำอาหารรองเทา นอกจากนี้ยังสามารถสกัดสารพวก  $\beta$ -carotene ซึ่งมี วิตามิน A เป็นจำนวนมากออกมาใช้ประโยชน์ได้ เป็นที่น่าเชื่อว่าน้ำมันปลาที่ได้จากขบวนการสกัดด้วยตัวทำละลายภายหลังจากการนำไปทำให้บริสุทธิ์แล้วจะมีคุณภาพดีกว่าน้ำมันที่ได้จากการสกัดด้วยเครื่องจักรกลที่ทำให้บริสุทธิ์ หรือ อย่างน้อยก็เท่ากัน



#### 4.6.2 ความยากง่ายและราคาค่าใช้จ่ายในขบวนการสกัด

แผนผังแสดงการเปรียบเทียบขบวนการสกัดน้ำมันปาล์มด้วยเครื่องจักรกลที่นิยมใช้กันอยู่ กับการสกัดด้วยตัวทำละลายที่ควรเป็น จะเห็นได้ว่าจำนวน unit ต่างๆในขบวนการใกล้เคียงกันมาก ดังนั้นสิ่งที่น่าศึกษา คือ รายละเอียดและการทำงานของ unit ที่แตกต่างกันเพื่อนำมาเปรียบเทียบหาข้อดีข้อเสียในแต่ละขบวนการ