



### การทดลองและผลการทดลอง

การทดลองนี้ได้อาศัยหลักการพื้นฐานว่า เหนือแท่งที่มีอยู่ในซึ่งข้าวโพดนั้นจะถูกไฮโดรไลซ์โดยมีกรดเป็นตัวเร่งปฏิกิริยาเกิดเป็นเพปโตส ต่อจากนั้นจะเกิดปฏิกิริยาดีไฮเดรชันดึงน้ำออกจากโมเลกุลเพปโตสกลายเป็นเฟอร์รูรีล และเพื่อที่จะให้เฟอร์รูรีลที่เกิดขึ้นออกจากขวดปฏิกิริยาในทันทีเพื่อป้องกันการเกิดปฏิกิริยาข้างเคียง จึงได้ผ่านไอน้ำลงไปช่วยการกลายเป็นไอของเฟอร์รูรีล ในขณะที่เดียวกันก็เป็นการรักษาระดับของเหลวและความเข้มข้นของกรดในขวดปฏิกิริยาให้คงที่ด้วย

#### 5.1 ตัวแปรสำหรับการทดลอง

ตัวแปรเท่าที่รวบรวมได้ที่มีผลกระทบต่อผลผลิตเฟอร์รูรีล ได้แก่

1. ชนิดของวัตถุดิบ
2. อุณหภูมิในเครื่องปฏิกรณ์
3. ชนิดของกรดที่ใช้ทำปฏิกิริยา
4. ความเข้มข้นของกรดที่ใช้ทำปฏิกิริยา
5. อัตราส่วนของของเหลวต่อวัตถุดิบ
6. เวลาที่ใช้ในเครื่องปฏิกรณ์
7. ขนาดของวัตถุดิบ
8. ความชื้นของวัตถุดิบ

การทดลองนี้เลือกใช้ซึ่งข้าวโพดเป็นวัตถุดิบ ด้วยเหตุผลดังที่ได้กล่าวไว้แล้วในบทที่ 3 และด้วยเงินทุนวิจัยอันจำกัด จึงไม่สามารถใช้เครื่องปฏิกรณ์ที่มีความดันสูงกว่าบรรยากาศและอุณหภูมิสูงกว่า  $100^{\circ}\text{C}$  ซึ่งเป็นจุดหลอมละลายในเครื่องปฏิกรณ์ที่มีความดันบรรยากาศ ซึ่งประกอบไปด้วยน้ำเป็นส่วนใหญ่ และมีจุดเดือดที่  $100^{\circ}\text{C}$  ดังนั้นจึงได้เลือกทำการทดลองที่ความดันบรรยากาศและอุณหภูมิในเครื่องปฏิกรณ์ประมาณ  $100^{\circ}\text{C}$  เท่ากับอุณหภูมิของน้ำที่ผ่านเข้าไปใน

เครื่องปฏิกรณ์ เพื่อที่จะได้มาเครื่องมือและอุปกรณ์อย่างง่าย ๆ ที่มีอยู่ในห้องปฏิบัติการมาใช้  
ในการทดลอง

ชนิดของกรดที่ใช้ทำปฏิกิริยานั้นได้เลือกกรดซัลฟูริกสำหรับการทดลองทั้งหมด  
เนื่องจากเป็นกรดที่มีความไวในการเร่งปฏิกิริยาสูง ไม่เป็นกรดระเหยง่าย และสามารถผลิต  
ได้เองในประเทศไทยเป็นจำนวนมาก

ซังข้าวโพดที่ใช้ในการทดลอง ได้จากโรงสีข้าวโพดจังหวัดเพชรบูรณ์ และทำให้  
แห้งด้วยการผึ่งไว้ในอากาศ จึงมีปริมาณความชื้นเท่ากันทั้งหมด ปริมาณความชื้นสัมพัทธ์ใน  
อากาศไม่มีอิทธิพลต่อความชื้นในซังข้าวโพด ซึ่งมีประมาณ ร้อยละ 8-9 มากนัก การแช่  
ซังข้าวโพด หรือผ่านไอน้ำเข้าไปในซังข้าวโพดซึ่งจะดูดซับน้ำได้มากเพื่อเพิ่มปริมาณความชื้น  
ในซังข้าวโพดนั้น จะมีตัวแปรอื่นเข้ามาเกี่ยวข้องอีกตัวนอกเหนือไปจากปริมาณความชื้นในซัง  
ข้าวโพดเพียงอย่างเดียว เช่น โครงสร้างของซังข้าวโพดจะเปลี่ยนไปเมื่อแช่น้ำ ระยะเวลา  
ในการผ่านไอน้ำที่ไม่เท่ากันอาจทำให้โครงสร้างต่างกัน ปริมาณความชื้นในซังข้าวโพดที่มี  
อิทธิพลต่อผลผลิตซังข้าวโพดนั้น อาจจะทำให้เหมาะสมกับปริมาณของเหลวในเครื่องปฏิกรณ์  
ซึ่งจะสะดวกกว่ามากทีเดียว

ด้วยเหตุผลทั้งหมดที่กล่าวมาแล้วนี้ จึงเลือกตัวแปรสำหรับการทดลอง 4 ตัวแปร คือ

1. ความเข้มข้นของกรดซัลฟูริกที่ใช้ทำปฏิกิริยา
2. อัตราส่วนของสารละลายกรดต่อซังข้าวโพด
3. ขนาดของซังข้าวโพด
4. ระยะเวลาในการแช่ซังข้าวโพดในสารละลายกรดก่อนไอน้ำ

## 5.2 เครื่องมือสำหรับการทดลอง

เครื่องมือชุดที่ 1 (รูปที่ 5.1) ประกอบด้วย เต้าไฟฟ้า แบบแผ่นให้ความร้อน 2  
อัน ขวดต้มกั้นชนิดก้นแบน และคอขวดยาว ขนาด 2000 มล. จำนวน 2 ใบ ใบหนึ่งสำหรับ  
ต้มน้ำให้กลายเป็นไอน้ำผ่านลงสู่ขวดใบที่สองซึ่งเป็นขวดทำปฏิกิริยา ลูกยาง 2 ลูก ซึ่งต่อเข้า  
กับท่อแก้วนำไอน้ำออกจากขวดต้มน้ำไปยังขวดทำปฏิกิริยา และท่อสำหรับไอน้ำออกเพื่อผ่านไปยัง

เครื่องควบแน่นซึ่งต่อกับตัวปรับ (receiving adaptor) ลงสู่ขวดเก็บของเหลวที่กลั่นได้

เครื่องมือชุดที่ 2 (รูปที่ 5.2) ประกอบด้วยเตาไฟฟ้ามีฉนวนหุ้ม (heating mantle) 2 ใบ ขวดต้มก้นกลมขนาด 500 มิลลิลิตร จำนวน 2 ใบ ใบหนึ่งสำหรับต้มน้ำให้กลายเป็นไอน้ำผ่านลงขวดใบที่สองซึ่งเป็นขวดทำปฏิกิริยา ตัวปรับคอขวดที่มีทางออก 2 ทาง (claisen adaptor) 2 อัน ท่อแก้วเชื่อมระหว่างขวดต้มน้ำและขวดทำปฏิกิริยา 1 อัน คอแก้วสำหรับต่อกับส่วนควบแน่น (distillating head) 1 อัน ส่วนควบแน่น 1 อัน ส่วนที่ต่อกับส่วนควบแน่นไปยังขวดรับของเหลวที่กลั่นได้ (receiving adaptor) 1 อัน ขวดสำหรับรับของเหลวที่กลั่นได้ ลูกสำหรับปิดคอขวด 1 อัน และเทอร์โมมิเตอร์สำหรับวัดอุณหภูมิที่ขวดทำปฏิกิริยา 1 อัน

เครื่องแก้วส่วนที่ควรระวังจะป้องกันการสูญเสียความร้อนให้กับบรรยากาศ ได้ใช้เส้นด้ายพันไว้เป็นฉนวนความร้อน

### 5.3 วิธีการทดลอง

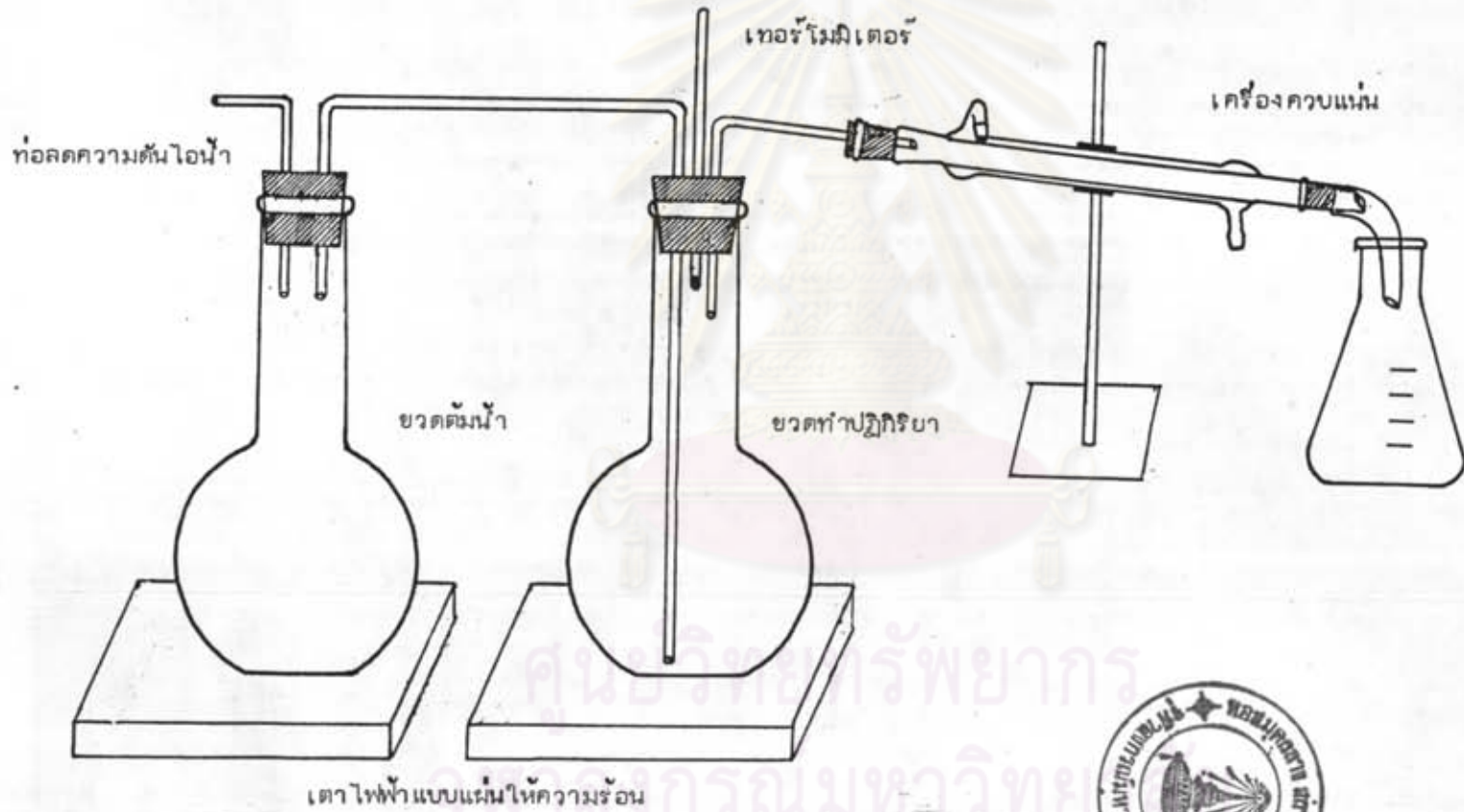
#### การเตรียมวัตถุดิบ

การทดลองชุดที่ 1-5 เตรียมซิงค์ข้าวโพดโดยการสับด้วยมีดและตำด้วยครกจนได้ขนาดประมาณว่าผ่านตะแกรงมาตรฐานขนาด 16 เมช ได้

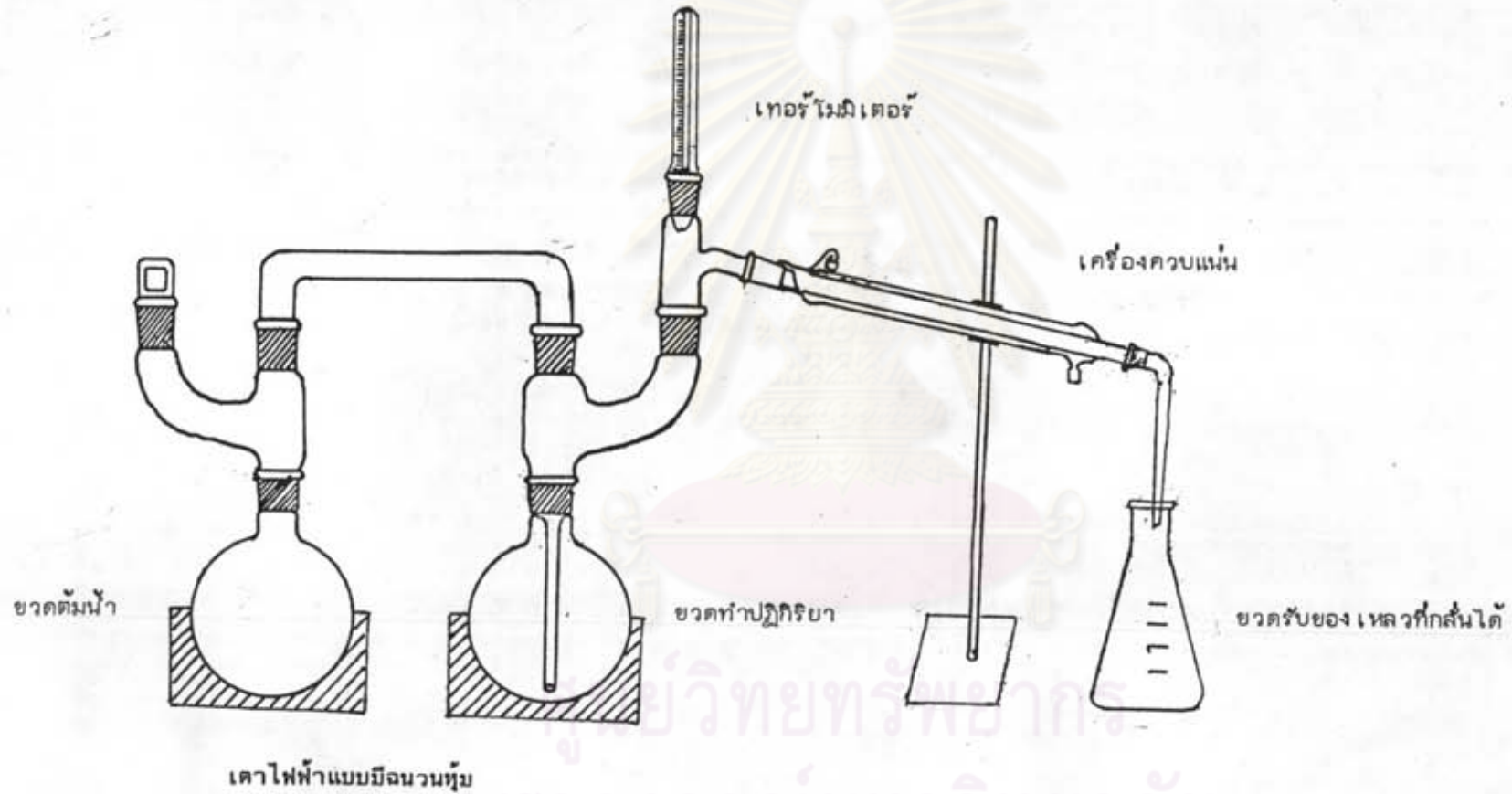
การทดลองชุดที่ 6-8 บดซิงค์ข้าวโพดด้วยเครื่องบดหยาบ และบดต่อกับเครื่องบดละเอียด จนขนาดของซิงค์ข้าวโพดผ่านตะแกรงขนาดมาตรฐานขนาด 8 เมช ได้หมด แยกขนาดซิงค์ข้าวโพดด้วยตะแกรงมาตรฐานออกเป็น 6 ขนาด คือ ขนาดระหว่าง 8-10 เมช, 10-12 เมช, 12-20 เมช, 20-40 เมช, 40-60 เมช และ 60-80 เมช

การทดลองชุดที่ 1 และ 2 ใช้เครื่องมือชุดแรกทำการทดลอง โดยนำซิงค์ข้าวโพดที่เตรียมไว้ 100 กรัม ใส่ลงในขวดต้มก้นขนาด 2000 มิลลิลิตร เติมน้ำละลายกรดแล้วเขย่าให้เข้ากันวางบนเตาไฟฟ้า เมื่อครบกำหนดเวลา 1 ชั่วโมงจึงต่อลูกยางที่มีท่อน้ำไอเพื่อเชื่อมต่อไอน้ำจากขวดต้มก้นผ่านลงสู่ขวดทำปฏิกิริยา เปิดเตาไฟฟ้าให้ความร้อนแก่ขวดทำปฏิกิริยา แต่เพียงเล็กน้อย สักครู่จะเดือดและเกิดไอน้ำที่ออกไปยังส่วนควบแน่น เมื่อน้ำในขวดต้มน้ำ

รูปที่ 5.1 แสดงเครื่องมือประกอบการทดลองชุดที่ 1-2



รูปที่ 5.2 แสดงเครื่องมือประกอบการทดลองชุดที่ 3-10



ลดระดับลง เติมน้ำเดือดลงไปเพื่อปรับระดับน้ำในขวดต้มน้ำให้คงที่ เพื่อให้เกิดไอน้ำในปริมาณที่ใกล้เคียงกันตลอดการทดลอง

การทดลองชุดที่ 3-10 ซึ่งตัวอย่างซึ่งข้าวโพดที่บดแล้ว 20.0 กรัม ใสลงในขวดที่ทำปฏิกิริยาขนาด 500 มิลลิลิตร เติมน้ำละลายกรด ปิดขวดด้วยจุกแก้ว เขย่าให้เข้ากัน นำไปใส่ในเตาไฟฟ้าที่มีฉนวนหุ้ม พันขวดส่วนที่พันฉนวนหุ้มด้วยเส้นด้ายเพื่อป้องกันการสูญเสียความร้อน เมื่อได้เวลาที่กำหนดแล้วจึงต่อปลายท่อแก้วอีกข้างหนึ่ง เข้ากับขวดต้มน้ำซึ่งน้ำกำลังเดือดอยู่ ต่อส่วนควบแน่นเข้ากับขวดที่ทำปฏิกิริยา และต่อส่วนควบแน่นด้วยคอแก้วปรับมุมลงสู่ขวดรองรับของเหลวที่กลั่นได้ ซึ่งจะประกอบด้วย น้ำและเฟอร์ฟูรัล ในขณะที่ทำการทดลองปรับเตาไฟฟ้าสำหรับขวดที่ทำปฏิกิริยาด้วยเครื่องปรับ (variac) เพื่อรักษาระดับของเหลวภายในขวดปฏิกิริยาให้คงที่ และคอยเติมน้ำเดือดลงในขวดต้มน้ำขนาด 500 มิลลิลิตร ให้ระดับน้ำในขวดคงที่อยู่เสมอ เพื่อให้ปริมาณไอน้ำที่ออกจากขวดต้มน้ำเสมอตลอดการทดลอง

#### 5.4 วิธีวิเคราะห์ผลการทดลอง

##### 5.4.1 การวิเคราะห์เชิงคุณภาพ

โดยการเติมน้ำละลายแอนีลีน (aniline) ในกรดแกมมาไฮดรอกซีบิวโรอิก 25 ลงในน้ำละลายตัวอย่าง จะเกิดสีแดงขึ้นทันทีถ้าหากน้ำละลายนั้นมีเฟอร์ฟูรัล

##### 5.4.2 การวิเคราะห์เชิงปริมาณ

วิธีวัดการดูดกลืนอุลตราไวโอเล็ต (Ultraviolet Absorption)

วิธีนี้เป็นการวิเคราะห์โดยการวัดการดูดกลืนอุลตราไวโอเล็ตที่ความยาวคลื่นที่แสดงคุณสมบัติของ เฟอร์ฟูรัล คือที่ 279 นาโนเมตร

วิธีการ เตรียมสารละลายมาตรฐานที่มีความเข้มข้น 1, 2, 3, 4 และ 5 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร วัดค่าการดูดกลืนของสารละลายมาตรฐานนี้ที่ความยาวคลื่น 279 นาโนเมตร และพล็อตกราฟระหว่างความเข้มข้นและการดูดกลืน (calibration curve) รูปที่

5.3.

นำสารละลายเฟอร์รูซัลไฟด์จากการกลั่นตัวอย่างซึ่งข้าวโพดด้วยไอน้ำ มาเคือจางให้มีความเข้มข้นประมาณ 4 ไมโครกรัมต่อลิตร

หมายเหตุ การวัดค่าการดูดกลืนของสารละลายมาตรฐานและสารละลาย ตัวอย่างกระทำที่อุณหภูมิห้อง ซึ่งมีอุณหภูมิประมาณ 24-25 °C

### 5.5 ผลการทดลอง

การทดลองทั้งหมด มี 8 ชุด

การทดลองชุดที่ 1 ตัวแปรสำหรับการทดลองคือ ความเข้มข้นของกรดซัลฟูริกตั้งแต่ ร้อยละ 5, 10, 15, 20, 25, 30 และ 35 ตามลำดับ ข้อมูลได้จากตารางที่ 5.1 และรูปที่ 5.1.1-5.1.2

จากผลการทดลองชุดนี้พบว่า ความเข้มข้นที่ให้ผลผลิตสูงสุด คือความเข้มข้นที่ร้อยละ 30 ซึ่งให้ผลผลิตที่ร้อยละ 10.24 ความเข้มข้นของเฟอร์รูซัลไฟด์ในของเหลวที่กลั่นได้สูงสุด ร้อยละ 1.07 ที่ความเข้มข้น ร้อยละ 35 จากการทดลองชุดนี้พบว่า ที่ความเข้มข้นของกรด สูงมักจะเกิดควันของ  $SO_2$  ออกมาด้วยทำให้ความเข้มข้นของกรดในของเหลวที่กลั่นได้สูง เมื่อคำนวณปริมาณกรดซัลฟูริกเข้มข้นที่ต้องใช้ในการเตรียมสารละลายกรดตามความเข้มข้น อย่างต้นนั้นเพื่อให้ได้ผลผลิตที่เฟอร์รูซัลไฟด์ 1 ตัน จะต้องใช้ปริมาณกรดซัลฟูริกเข้มข้นสูงมาก คือ ตั้งแต่ 16 ตัน ถึง 41 ตัน และปริมาณวัตถุดิบคือซึ่งข้าวโพดที่ต้องใช้ในการผลิตเฟอร์รูซัลไฟด์ 1 ตัน ก็มากเช่นเดียวกัน คือตั้งแต่ 9.8 ตัน ถึง 149 ตัน

การทดลองชุดที่ 2 ตัวแปรสำหรับการทดลองคือ อัตราส่วนของซึ่งข้าวโพดต่อสารละลายกรดซัลฟูริก ตั้งแต่ 1 : 1, 1 : 2, 1 : 3, 1 : 4 ตามลำดับ โดยได้ทำการทดลองที่ความเข้มข้นที่ให้ผลผลิตที่เฟอร์รูซัลไฟด์สูงสุด คือ ร้อยละ 30 และทำการทดลองอีกชุดหนึ่ง ที่ความเข้มข้น ร้อยละ 25 เพื่อศึกษาผลกระทบของความเข้มข้นของกรดกับอัตราส่วนซึ่งข้าวโพดต่อสารละลายกรด (ดูตารางที่ 5.2.1-5.2.2 รูปที่ 5.2.1-5.2.2)

ผลปรากฏว่า อัตราส่วนซึ่งข้าวโพดต่อสารละลายกรดที่ให้ผลผลิตสูงสุดที่ความเข้มข้น ร้อยละ 30 คืออัตราส่วน 1 : 3 ซึ่งให้ผลผลิตที่เฟอร์รูซัลไฟด์ ร้อยละ 9.2 สำหรับที่ความเข้มข้นของกรด ร้อยละ 25 ปรากฏว่าให้ผลผลิตสูงสุด ร้อยละ 11.5 ที่อัตราส่วน 1 : 4

และยังพบว่า ที่ความเข้มข้นของกรด ร้อยละ 25 ให้ผลผลิตที่เฟอร์รูซัลเฟอร์สูงกว่าที่ความเข้มข้น ร้อยละ 30 เมื่อเปรียบเทียบกับโดยใช้อัตราส่วนเชิงขั้วโพตต่อสารละลายที่เท่ากัน ซึ่งให้ผล ต่างไปจากการทดลองชุดที่ 1 ทั้งนี้เนื่องมาจากการทดลองชุดแรกใช้กรดซัลฟูริกเข้มข้น ร้อยละ 98 เกรดสำหรับห้องทดลอง (Lab grade) ในขณะที่การทดลองชุดที่ 2 ใช้กรด ซัลฟูริกเข้มข้น ร้อยละ 98 เกรดการค้า (commercial grade) กรดซัลฟูริกเกรดการค้า นี้มีสิ่งเจือปนสูงกว่า สิ่งเจือปนเหล่านี้จะเป็นตัวเร่งปฏิกิริยาทำให้จุดตกของปฏิกิริยาสูงขึ้น เล็กน้อย ปฏิกิริยาเกิดได้ดีขึ้น ทำให้ได้ผลผลิตที่สูงสุดเมื่อใช้กรดซัลฟูริก ร้อยละ 25 แทนที่จะ เป็น ร้อยละ 30 ซึ่งที่ความเข้มข้น ร้อยละ 30 นี้ จะเกิดควัน  $SO_2$  ขึ้น ทำให้ปริมาณกรดใน ขวดปฏิกิริยาลดลง

จากการทดลองชุดที่ 1 และชุดที่ 2 พบว่าเกิดปัญหาต่าง ๆ ดังนี้

1. การใช้เตาไฟฟ้าแบบแผ่นให้ความร้อนทำให้การกระจายความร้อนไม่สม่ำเสมอ ที่ก้นขวดจะร้อนมาก และจะยิ่งร้อนมากขึ้นเมื่อเวลาผ่านไป โดยเฉพาะที่ขวดต้มน้ำซึ่งเปิดไฟ แแรงกว่าจะร้อนมากก็เดี๋ยว

2. การใช้ท่อนำก๊าซขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 10 มิลลิเมตร ต่อเชื่อมจากขวดต้มน้ำ ไปยังขวดทำปฏิกิริยาโดยใช้ลูกยางปิดปากขวด ทำให้เกิดปัญหาการรั่วไหลของไอที่เกิดขึ้น การต่อท่อขนาดเล็กออกจากขวดต้มน้ำ ทำให้ภายในขวดมีแรงดันสูง เกิดการกระเทือน (bumping) ในขวดต้มน้ำอย่างรุนแรง ประกอบกับการได้รับความร้อนไม่สม่ำเสมอ ทำให้ ขวดแตกได้ง่าย

ดังนั้น การทดลองชุดต่อไปจึงได้ปรับปรุงอุปกรณ์การทดลองใหม่ทั้งหมดโดยใช้ เครื่องแก้วที่เหมาะสม (ground joint) เป็นตัวเชื่อมต่อระหว่างขวดและท่อต่าง ๆ ทั้งหมด เพื่อให้การต่อแบบสนิทไม่มีการรั่วไหลของไอ และได้มาเอาเตาไฟฟ้าชนิดมีฉนวนหุ้ม (heating mantle) ใช้แทนเตาไฟฟ้าแบบแผ่นให้ความร้อน ทำการกระจายความร้อนเป็นไปทั่วถึงมาก กว่า นอกจากนี้ยังได้มาเส้นด้ายมาพันส่วนที่ต่อต่าง ๆ เพื่อเป็นฉนวนป้องกันการสูญเสีย ความร้อนจากระบบสู่บรรยากาศ เนื่องจากเตาไฟฟ้าแบบมีฉนวนหุ้มที่จัดหาได้นั้นมีขนาดสำหรับขวด ปฏิกิริยา 500 มิลลิลิตร ดังนั้นจึงต้องเปลี่ยนขนาดของขวดทำปฏิกิริยาให้เล็กลงด้วย



### การทดลองชุดที่ 3

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้ คือ ระยะเวลาก่อนผ่านไอน้ำ 0, 1, 2, 3 และ 6 ชั่วโมง ตามลำดับ (ดูตารางที่ 5.3 รูปที่ 5.3.1-5.3.2)

พบว่าระยะเวลาที่แช่ขั้วโพดก่อนผ่านไอน้ำ 1, 2, 3 ชั่วโมงให้ผลผลิตที่ในปริมาณที่ใกล้เคียงกันมาก คือ ประมาณ ร้อยละ 5 เพื่อที่จะลดเวลาในการแช่ขั้วโพดในกรตก่อนผ่านไอน้ำ จึงได้เลือกระยะเวลาก่อนผ่านไอน้ำ 1 ชั่วโมง สำหรับการทดลองชุดต่อไป

หมายเหตุ การทดลองชุดนี้ไม่ได้แยกขนาดของขั้วโพด เพียงแต่พยายามลุ่มตัวอย่างให้มีขั้วโพด แต่ละขนาดในอัตราส่วนที่ใกล้เคียงกัน ซึ่งอาจจะมีความแตกต่างกันได้มากในแต่ละการทดลอง ทำให้ผลการทดลองที่ได้อาจคลาดเคลื่อนได้มาก

### การทดลองชุดที่ 4 (ตารางข้อมูลที่ 5.4.1-5.4.4)

เนื่องจากเปลี่ยนอุปกรณ์สำหรับการทดลองใหม่ จึงได้ทำการทดลองโดยใช้ตัวแปรเดิม คือความเข้มข้นของกรต ร้อยละ 5, 10, 15, 20 ตามลำดับ

จากการทดลองชุดที่ 4.1 (ตารางที่ 4.1) พบว่า ผลผลิตที่สูงที่สุดที่ได้คือ ร้อยละ 8.26 ที่ความเข้มข้นของกรต ร้อยละ 15 และอัตราส่วนขั้วโพดต่อสารละลายกรต 1 : 1 จะเห็นได้ว่าเมื่อเปลี่ยนอุปกรณ์การทดลองให้ดีขึ้น การกระจายความร้อนเป็นไปได้ดีขึ้น การสูญเสียความร้อนสู่บรรยากาศลดลง การรั่วไหลของไอลดลง ทำให้เกิดการเกิดปฏิกิริยากลายเป็นเพอร์ฟูรัลเป็นไปได้มากขึ้น ดังนั้นจึงใช้ปริมาณกรตน้อยลงในการทำให้เกิดปฏิกิริยาที่ดีที่สุด คือ จากการทดลองชุดที่ 2 พบว่าต้องใช้สารละลายกรตที่มีความเข้มข้น ร้อยละ 25 แต่ในการทดลองชุดที่ 3 นี้พบว่า สารละลายกรตเข้มข้น ร้อยละ 15 ก็เป็นการพอเพียงที่จะให้ผลผลิตที่สูงที่สุด ที่ความเข้มข้นของกรตสูงเกินไปจะทำให้เกิดปฏิกิริยาอื่น ๆ ได้อีกมาก

จากการทดลองชุดที่ 2.1 ซึ่งใช้ความเข้มข้นของสารละลายกรต ร้อยละ 25 จะให้ผลผลิตที่สูงที่สุดเมื่อให้อัตราส่วนขั้วโพดต่อสารละลายกรต 1 : 4 ในขณะที่การทดลองที่ 2.2 ใช้ความเข้มข้นของสารละลายกรต ร้อยละ 30 จะให้ผลผลิตที่สูงที่สุดเมื่อให้อัตราส่วนขั้วโพดต่อสารละลายกรต 1 : 3 ทำให้เกิดปัญหาว่า ความเข้มข้นของสารละลายกรตและอัตราส่วนขั้วโพดต่อสารละลายกรต มีผลกระทบซึ่งกันและกันหรือไม่ จึงได้ทำการทดลอง

ชุดที่ 4 นี้เพิ่มขึ้นอีก 3 ชุด เป็น 4 ชุด คือ การทดลองชุดที่ 4.1, 4.2, 4.3 และ 4.4 ซึ่งทำที่อัตราส่วนเชิงข้าวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 1, 1 : 2, 1 : 3, 1 : 4 ตามลำดับ ผลปรากฏว่า ไม่ว่าจะทำการทดลองที่อัตราส่วนเชิงข้าวโพดต่อสารละลายกรดใดก็ตาม ความเข้มข้นของสารละลายกรดที่ให้ผลิตภัณฑ์สูงสุดคือ ความเข้มข้นของสารละลายกรดร้อยละ 15 และที่ความเข้มข้นนี้จะให้ปริมาณเฟอร์รูซิลคิดเป็น ร้อยละต่อปริมาตรของเหลวที่กลั่นได้สูงสุด อีกด้วย (ดูรูปที่ 6.4.1 และ 6.4.2) ในบรรดาการทดลองทั้งหมดในกลุ่มการทดลองชุดที่ 4 นี้พบว่า ที่ความเข้มข้นของสารละลายกรด ร้อยละ 15 ให้ผลิตภัณฑ์สูงสุด ร้อยละ 8.9 และปริมาณเฟอร์รูซิลในของเหลวที่กลั่นได้สูงสุด ร้อยละ 0.44

เมื่อพิจารณาปริมาณกรดซัลฟูริกที่เข้มข้น (ร้อยละ 98) ที่ต้องใช้ในการผลิตเฟอร์รูซิล 1 ตัน พบว่าปริมาณกรดซัลฟูริกเข้มข้นที่ต้องใช้น้อยที่สุด คือ 3.34 ตัน โดยทำสารละลายกรดให้มีความเข้มข้น ร้อยละ 15 (ดูรูปที่ 6.4.3) และจากรูปที่ 6.4.4 พบว่าปริมาณเชิงข้าวโพดที่ต้องใช้น้อยที่สุดในการผลิตเฟอร์รูซิล 1 ตัน คือ 11.2 ตัน ที่ความเข้มข้นของสารละลายกรด ร้อยละ 15 เช่นเดียวกัน

การทดลองชุดที่ 5 (ตารางข้อมูล 6.5.1-6.5.4, รูปที่ 6.5.1-6.5.4)

ตัวแปร คือ อัตราส่วนเชิงข้าวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 1, 1 : 2, 1 : 3, 1 : 4 โดยทำการทดลองที่ความเข้มข้น ร้อยละ 5, 10, 15 และ 20 ตามลำดับ

ผลปรากฏว่า ที่อัตราส่วนเชิงข้าวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 2 ไม่ว่าจะทำที่ความเข้มข้นใดก็ตามจะให้ผลิตภัณฑ์และปริมาณเฟอร์รูซิลในของเหลวที่กลั่นได้สูงสุด ปริมาณเชิงข้าวโพดที่ต้องใช้ในการผลิตเฟอร์รูซิล 1 ตันก็น้อยที่สุดเช่นเดียวกัน (รูปที่ 6.5.4) แต่สำหรับปริมาณกรดซัลฟูริกเข้มข้นที่ต้องใช้ในการผลิตเฟอร์รูซิล 1 ตัน นั้นจะต้องทำที่อัตราส่วนเชิงข้าวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 1 (รูปที่ 6.5.3)

จากการทดลองชุดที่ 4 และชุดที่ 5 นี้ พอจะสรุปได้ว่า ความเข้มข้นของสารละลายกรด ร้อยละ 15 และอัตราส่วนของเชิงข้าวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 2 จะให้ผลผลิตสูงสุดร้อยละ 8.93 ความเข้มข้นของเฟอร์รูซิลในของเหลวที่กลั่นได้สูงสุด ร้อยละ 0.44 และปริมาณเชิงข้าวโพดที่ใช้ในการผลิตเฟอร์รูซิล 1 ตัน ต่ำสุด 11.20 ตัน แต่เมื่อพิจารณาถึงปริมาณกรดซัลฟูริกเข้มข้นที่ต้องใช้ในการผลิตเฟอร์รูซิล 1 ตัน พบว่าปริมาณกรดซัลฟูริก

เข้มข้นน้อยที่สุด คือ 3.34 ตันโดยทำให้เป็นสารละลายกรดที่มีความเข้มข้น ร้อยละ 15 และใช้อัตราส่วนซังข้าวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 1

#### การทดลองชุดที่ 6

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้ คือ ขนาดของซังข้าวโพดตั้งแต่ 8-10, 10-12, 12-20, 20-40, 40-60 และ 60 เมย์ ซึ่งเมื่อคำนวณขนาดหน้าตัดของรู (Aperture mean) โดยเฉลี่ยแล้วจะเป็น 2.0065, 1.524, 1.115, 0.601, 0.3085 และ 0.2115 มิลลิเมตร ตามลำดับ

โดยทำการทดลองที่ความเข้มข้นของสารละลายกรด ร้อยละ 15 อัตราส่วนซังข้าวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 2 ซึ่งให้ผลผลิตแห้งที่เฟอร์รูรัลสูงที่สุด (จากผลการทดลองชุดที่ 4 และ ชุดที่ 5)

จากการทดลองชุดที่ 6 นี้ พบว่าขนาดของซังข้าวโพดใหญ่ 8-10 เมย์ และ 10-12 เมย์ เกือบทั้งหมดจะเป็นแกนแข็ง ซึ่งเมื่อเติมสารละลายกรดเข้มข้น ร้อยละ 15 จำนวน 40 มิลลิตรลงไป ปรากฏว่ายังคงมีส่วนที่เป็นของเหลวเหลืออยู่มาก ส่วนซังข้าวโพดที่มีขนาดเล็กกว่านี้ พบว่าเมื่อเติมสารละลายกรดลงไปแล้ว จะมีลักษณะเปื่อยขึ้นและพองตัวขึ้นเล็กน้อย เนื่องจากซังข้าวโพดดูดซึมสารละลายกรดเข้าไป ปริมาณของเหลวที่ไม่ถูกดูดซึมเหลืออยู่น้อยมาก เมื่อคำนวณน้ำหนักค่าเพาะของซังข้าวโพดแต่ละขนาดอย่างคร่าว ๆ โดยเทียบกับน้ำหนักน้ำที่มีปริมาตรเท่ากัน (17.75 กรัม) ปรากฏผลดังตารางที่ 6.6.1 ซึ่งจะเห็นได้ว่า ซังข้าวโพดขนาด 8-10 เมย์ และ 10-12 เมย์ มีน้ำหนักค่าเพาะใกล้เคียงกัน คือ 0.52 และมีความชื้นเท่ากัน คือ ร้อยละ 7.3 ซังข้าวโพดทั้งสองขนาดนี้มีลักษณะเป็นแกนแข็งซึ่งจะบดให้มีขนาดเล็กกว่านี้ค่อนข้างยาก ส่วนซังข้าวโพดที่มีขนาดเล็กรองลงไปจะมีน้ำหนักค่าเพาะน้อยลงไปเป็นลำดับ ยกเว้น ขนาด 60-80 เมย์ มีน้ำหนักค่าเพาะมากขึ้นเนื่องจากมีแกนแข็งที่อุกบดจนละเอียดปนอยู่มากกว่าในขนาดอื่น ๆ ปริมาณความชื้นที่อยู่ในซังข้าวโพดขนาดเล็กกว่า 12 เมย์ อยู่ในระดับที่ใกล้เคียงกันมาก คือ ร้อยละ 8.5-8.7

จากตารางที่ 6.6.2 พบว่า ซังข้าวโพดขนาด 8-10 เมย์ ให้ผลผลิตแห้งที่เพียง ร้อยละ 3.7 ในขณะที่ซังข้าวโพดขนาด 10-12 เมย์ ซึ่งมีน้ำหนักค่าเพาะใกล้เคียงกันให้ผลผลิตแห้งสูงถึงร้อยละ 7.2 แสดงว่าซังข้าวโพดส่วนที่เป็นแกนแข็งที่มีขนาดเล็กกว่าจะให้

ผลิตมันท์เฟอรูฟรัลสูงกว่ ซังข้าวโพดขนาดที่ให้ผลิตมันท์สูงที่สุด คือ 12-20 เมษ ซึ่งให้ผลิตมันท์สูงถึงร้อยละ 9.8 ซังข้าวโพดที่มีขนาดเล็กลงไปจะดูดซิมล่ำรละลายกรตได้ดีขึ้น แต่จะสับกัน เป็นกลุ่มก่อนทำให้การแพร่กระจายของล่ำรละลายกรตที่เติมลงไปเป็นไปได้อย่างไม่ทั่วถึง ส่วนที่อยู่ภายในก้อนอาจจะไม่ถูกล่ำรละลายกรต นอกจากนีโอที่ผ่านลงไปจะกระจายได้ไม่ดี ทำให้ผลิตมันท์ลดลง เมื่อซังข้าวโพดมีขนาดเล็กลงไป

#### การทดลองชุดที่ 7

จากผลการทดลองชุดที่ 6 สรุไปได้ว่า ซังข้าวโพดขนาด 12-20 เมษ จะให้ผลิตมันท์สูงที่สุด การใส่ซังข้าวโพดขนาดนี้พบว่า เมื่อเติมล่ำรละลายกรตเข้มข้น ร้อยละ 15 จำนวน 40 มิลลิลิตรลงไป ซังข้าวโพดจะมีลักษณะเปียกและเท่านั้น ปริมาณล่ำรละลายกรตอาจจะไม่เพียงพอสำหรับการทำให้เกิดปฏิกิริยาได้เฟอรูฟรัลมากที่สุด จึงทำการทดลองชุดที่ 7 ขึ้น เพื่อหาอัตราส่วนซังข้าวโพดต่อล่ำรละลายกรตที่ให้ผลิตมันท์เฟอรูฟรัลสูงที่สุดสำหรับซังข้าวโพดขนาด 12-20 เมษ ซึ่งผลปรากฏว่า อัตราส่วนซังข้าวโพดต่อล่ำรละลายกรต 1 : 2 ยังคงให้ผลิตมันท์เฟอรูฟรัลสูงที่สุด ร้อยละ 9.8

#### การทดลองชุดที่ 8

จากผลการทดลองชุดที่ 4-7 พบว่า ความเข้มข้นของล่ำรละลายกรต ร้อยละ 15, อัตราส่วนซังข้าวโพดต่อล่ำรละลายกรต 1 : 2 และขนาดซังข้าวโพดอยู่ระหว่าง 12-20 เมษ ให้ผลิตมันท์เฟอรูฟรัลสูงที่สุด จึงได้ใช้เงื่อนไขเหล่านี้สำหรับการทดลองชุดที่ 8 เพื่อหาระยะเวลาที่เหมาะสมในการแช่ซังข้าวโพดด้วยล่ำรละลายกรตก่อนผ่านไอน้ำ โดยทดลองแช่ซังข้าวโพดเป็นเวลา 5, 30, 60, 90 และ 120 นาที พบว่าระยะเวลา 60 นาที ให้ผลิตมันท์เฟอรูฟรัลสูงที่สุด

#### 5.6 สรุปผลการทดลอง

สภาวะ (condition) ที่ให้ผลิตมันท์เฟอรูฟรัลสูงที่สุด ปริมาณ (ร้อยละ) ของเฟอรูฟรัลในของเหลวที่กลั่นได้สูงที่สุด ปริมาณซังข้าวโพดที่ใช้ในการผลิตเฟอรูฟรัล 1 ต้นต่ำสุด คือ ที่ความเข้มข้นของล่ำรละลายกรต ร้อยละ 15 อัตราส่วนซังข้าวโพดต่อล่ำรละลายกรต 1 : 2 ขนาดซังข้าวโพด 12-20 เมษ ระยะเวลาแช่ซังข้าวโพดในล่ำรละลายกรตก่อนผ่าน

### ไอน้ำ 1 ชั่วโมง

แต่ถ้าพิจารณาว่า สภาวะที่จะให้ผลิตภัณฑ์เฟอร์ฟูรัลสูงพอประมาณ แต่ใช้วัตถุดิบคือ กรดซัลฟูริกเข้มข้นในปริมาณน้อยที่สุด พบว่าจะต้องทำปฏิกิริยาโดยใช้อัตราส่วนซึ่งข้าวโพดต่อ สารละลายกรด 1 : 1 ตัวแปรอื่น ๆ คือ ความเข้มข้นของสารละลายกรด, ขนาดซึ่งข้าวโพด และระยะเวลาที่แช่ซึ่งข้าวโพดในสารละลายกรดก่อนผ่านไอน้ำ ยังคงเหมือนเดิม

#### หมายเหตุ

ความเข้มข้นของสารละลายกรดที่ใช้ในการทดลอง	มีหน่วยเป็นร้อยละโดยปริมาตร
อัตราส่วนซึ่งข้าวโพดต่อสารละลายกรด	มีหน่วยเป็นน้ำหนักต่อปริมาตร
ผลผลิตเฟอร์ฟูรัลที่ได้จากการทดลอง	มีหน่วยเป็นร้อยละโดยน้ำหนัก
เฟอร์ฟูรัลในของเหลวที่กลั่นได้	มีหน่วยเป็นร้อยละโดยน้ำหนักต่อปริมาตร

ศูนย์วิจัยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 5.1 แสดงผลการทดลองชุดที่ 1

ความเข้มข้นของ กรดซัลฟูริก (ร้อยละ)	ปริมาตรของ ของเหลวที่ กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอร์รูซัลไฟด์ (ร้อยละ)	เฟอร์รูซัลไฟด์ ของเหลวที่ กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซัลฟูริกต่อ เฟอร์รูซัลไฟด์ (ต้นต่อต้น)	ซิงค์ขาวโพตต่อ เฟอร์รูซัลไฟด์ (ต้นต่อต้น)
5	1,083	0.673	0.07	41.69	148.59
10	1,171	1.82	0.16	32.70	54.95
15	1,045	3.53	0.34	23.46	28.33
20	1,022	5.93	0.58	18.62	16.86
25	932	7.05	0.76	19.55	14.18
30	1,031	10.24	0.99	15.98	9.76
35	816	8.75	1.07	21.61	11.43

ตัวแปรในการทดลองชุดนี้คือ

ความเข้มข้นของกรดซัลฟูริก ร้อยละ 5, 10, 15, 20, 25, 30 และ 35

ตามลำดับ

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้คือ

ปริมาณซิงค์ขาวโพตที่ใช้ 100 กรัม

ปริมาณสารละลายกรดซัลฟูริก 300 มิลลิลิตร

ระยะเวลาก่อนผ่านไอน้ำประมาณ 1 ชั่วโมง

ขนาดขวดทำปฏิกิริยา 2,000 มิลลิลิตร

แหล่งให้ความร้อน เตาไฟฟ้าชนิดแผ่นให้ความร้อน

ระยะเวลาในการเก็บของเหลวที่ควบแน่นได้ 3 ชั่วโมง

ตารางที่ 5.1.1 แสดงผลการทดลองชุดที่ 2.1

อัตราส่วนซีงข้าวโพด ต่อสารละลายกรด	ปริมาณของ ของเหลว ที่กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอรัฟรัล (ร้อยละ)	เฟอรัฟรัลใน ของเหลว ที่กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซีลฟูริคต่อ เฟอรัฟรัล (ต้นต่อต้น)	ซีงข้าวโพดต่อ เฟอรัฟรัล (ต้นต่อต้น)
1 : 1	1,215	4.53	0.37	12.18	22.07
1 : 2	1,190	6.34	0.53	17.41	15.77
1 : 3	1,520	9.22	0.61	17.96	10.85
1 : 4	1,630	9.08	0.56	24.32	11.01

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

อัตราส่วนซีงข้าวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 1, 1 : 2, 1 : 3, 1 : 4

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซีงข้าวโพด 100 กรัม

ความเข้มข้นของกรดซีลฟูริค ร้อยละ 30

เวลาดำเนินการไอน้ำ 1 ชั่วโมง

ขนาดของขวดที่ปฏิกริยา 2,000 มิลลิลิตร

ระยะเวลาในการเก็บของเหลวที่กลั่นได้ 3 ชั่วโมง

ตารางที่ 5.2.2 แสดงผลการทดลองชุดที่ 2.2

อัตราส่วน ซึ่งข้าวโพด ต่อสาร ละลายกรด	ปริมาณของ ของเหลว ที่กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอร์รูซิล (ร้อยละ)	เฟอร์รูซิลใน ของเหลว ที่กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซิลลูรีคต่อ เฟอร์รูซิล (ต้นต่อต้น)	ซึ่งข้าวโพดต่อ เฟอร์รูซิล (ต้นต่อต้น)
1 : 1	1,596	7,173	0.450	6.41	13.94
1 : 2	1,360	7,935	0.58	11.59	12.60
1 : 3	1,280	9,789.6	0.76	14.10	10.21
1 : 4	1,140	11,504	1.01	15.99	8.69

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

อัตราส่วนซึ่งข้าวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 1, 1 : 2, 1 : 3, 1 : 4

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซึ่งข้าวโพด 100 กรัม

ความเข้มข้นของกรดซิลลูรีค ร้อยละ 25

เวลาก่อนผ่านไอน้ำ 1 ชั่วโมง

ขนาดของขวดที่ปฏิกิริยา 2,000 มิลลิลิตร

ระยะเวลาในการเก็บของเหลวที่กลั่นได้ 3 ชั่วโมง



ตารางที่ 5.3 แสดงผลการทดลองชุดที่ 3

เวลา ก่อน ผ่านไอน้ำ (ชั่วโมง)	ปริมาตรของ ของเหลว ที่กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอร์รูซัลไฟด์ (ร้อยละ)	เฟอร์รูซัลไฟด์ ของเหลว ที่กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซิลิฟูริก เฟอร์รูซัลไฟด์ (ตันต่อตัน)	ซิงค์ขาว โพดต่อ เฟอร์รูซัลไฟด์ (ตันต่อตัน)
0	300	1.93	0.13	28.67	51.99
1	310	5.33	0.34	10.35	18.74
2	300	5.33	0.35	10.35	18.74
3	300	5.09	0.34	10.87	19.68
6	330	4.32	0.26	12.76	23.12

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

ระยะเวลา ก่อนผ่านไอน้ำ 0, 1, 2, 3, 6 ชั่วโมงตามลำดับ

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซิงค์ขาวโพด 20 กรัม

ความเข้มข้นของกรดซิลิฟูริก ร้อยละ 10

ปริมาณสารละลายกรด 60 มิลลิลิตร

ขนาดของขวดทำปฏิกิริยา 500 มิลลิลิตร

ระยะเวลาในการเร่งเก็บของเหลวที่กลั่นได้ 3 ชั่วโมง

ตารางที่ 5.4.1 แสดงผลการทดลองชุดที่ 4.1

กรดซัลฟูริก (ร้อยละ)	ปริมาตรของ ของเหลว ที่กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอร์รูซัลไฟด์ (ร้อยละ)	เฟอร์รูซัลไฟด์ ของเหลว ที่กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซัลฟูริกต่อ เฟอร์รูซัลไฟด์ (ต้นต่อต้น)	ซิงค์ขาวโพดต่อ เฟอร์รูซัลไฟด์ (ต้นต่อต้น)
5	375	1.82	0.90	5.05	54.93
10	315	3.14	0.20	5.87	31.88
15	415	8.26	0.40	3.34	12.10
20	310	4.78	0.31	7.69	20.90

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

กรดซัลฟูริก ร้อยละ 5, 10, 15, 20

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซิงค์ขาวโพด 20.0 กรัม

ปริมาณสารละลายกรดซัลฟูริกที่ใช้ 20 มิลลิลิตร

เวลาดำเนินการ 1 ชั่วโมง

ขนาดซิงค์ขาวโพด 4-10 เมช

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 5.4.2 แสดงผลการทดลองชุดที่ 4.2

กรดซัลฟูริก (ร้อยละ)	ปริมาตรของของ เหลวที่กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอร์รูซัล (ร้อยละ)	เฟอร์รูซัลในของ เหลวที่กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซัลฟูริกต่อ เฟอร์รูซัล (ต้นต่อต้น)	ซิงค์ขาวโพดต่อ เฟอร์รูซัล (ต้นต่อต้น)
5	360	3.764	0.21	4.89	26.57
10	365	4.543	0.25	8.10	22.01
15	410	8.93	0.44	6.18	11.20
20	320	6.85	0.43	10.7	14.60

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

กรดซัลฟูริก ร้อยละ 5, 10, 15, 20

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซิงค์ขาวโพด 20.0 กรัม

ปริมาณสารละลายกรดซัลฟูริกที่ใช้ 40 มิลลิลิตร

(อัตราส่วนซิงค์ขาวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 2)

เวลาดำเนินการ 1 ชั่วโมง

ขนาดซิงค์ขาวโพด 4-10 เมย์

ศูนย์วิจัยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 5.4.3 แสดงผลการทดลองชุดที่ 4.3

กรดซัลฟูริก (ร้อยละ)	ปริมาตรของของ เหลวที่กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอร์รูซัล (ร้อยละ)	เฟอร์รูซัลในของ เหลวที่กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซัลฟูริกต่อ เฟอร์รูซัล (ต้นต่อต้น)	ซิงค์ขาวโพดต่อ เฟอร์รูซัล (ต้นต่อต้น)
5	345	3.09	0.18	8.93	32.34
10	375	3.97	0.21	13.91	25.20
15	375	7.93	0.42	10.43	12.60
20	330	6.57	0.40	16.80	15.21

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

กรดซัลฟูริก ร้อยละ 5, 10, 15, 20

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซิงค์ขาวโพด 20.0 กรัม

ปริมาณสารละลายกรดซัลฟูริกที่ใช้ 40 มิลลิลิตร

(อัตราส่วนซิงค์ขาวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 3)

เวลาดำเนินการ 1 ชั่วโมง

ขนาดซิงค์ขาวโพด 4-10 เมย์

ตารางที่ 5.4.4 แสดงผลการทดลองชุดที่ 4.4

กรดซัลฟูริก (ร้อยละ)	ปริมาตรของ ของเหลว ที่กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอร์รูซัล (ร้อยละ)	เฟอร์รูซัลในของ เหลวที่กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซัลฟูริกต่อ เฟอร์รูซัล (ตันต่อตัน)	ซิงค์ขาวโพด ต่อเฟอร์รูซัล (ตันต่อตัน)
5	325	1.21	0.07	30.32	82.40
10	370	2.85	0.15	25.77	35.02
15	365	6.36	0.35	17.36	15.72
20	340	6.26	0.37	23.50	15.96

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

กรดซัลฟูริก ร้อยละ 5, 10, 15, 20

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซิงค์ขาวโพด 20.0 กรัม

ปริมาณสารละลายกรดซัลฟูริกที่ใช้ 80 มิลลิลิตร

(อัตราส่วนซิงค์ขาวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 4)

เวลาก่อนผ่านไอน้ำ 1 ชั่วโมง

ขนาดซิงค์ขาวโพด 4-10 เมช

ศูนย์วิจัยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 5.5.1 แสดงผลการทดลองชุดที่ 5.1

อัตราส่วน ซังข้าวโพดต่อ สารละลายกรด	ปริมาณของ ของเหลว ที่กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอร์รูซิล (ร้อยละ)	เฟอร์รูซิลในของ เหลวที่กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซิลฟูริกต่อ เฟอร์รูซิล (ต้นต่อต้น)	ซังข้าวโพด เฟอร์รูซิล (ต้นต่อต้น)
1 : 1	375	1.82	0.10	5.05	54.93
1 : 2	360	3.76	0.21	4.89	26.57
1 : 3	345	3.09	0.18	8.93	32.34
1 : 4	325	1.21	0.07	30.3	82.40

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

อัตราส่วนซังข้าวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 1, 1 : 2, 1 : 3, 1 : 4

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซังข้าวโพด 20.0 กรัม

ความเข้มข้นของสารละลายกรดซิลฟูริก ร้อยละ 5

เวลาก่อนผ่านไอน้ำ 1 ชั่วโมง

ขนาดซังข้าวโพด 4-10 เมล

ศูนย์วิจัยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 5.5.2 แสดงผลการทดลองชุดที่ 5.2

อัตราส่วน ซิงข้าวโพด ต่อสาร ละลายกรด	ปริมาณของ ของเหลว ที่กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอร์รูซิล (ร้อยละ)	เฟอร์รูซิลใน ของเหลว ที่กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซิลฟูริกต่อ เฟอร์รูซิล (ต้นต่อต้น)	ซิงข้าวโพดต่อ เฟอร์รูซิล (ต้นต่อต้น)
1 : 1	315	3.14	0.20	5.87	31.88
1 : 2	365	4.54	0.25	8.10	22.01
1 : 3	375	3.97	0.21	13.91	25.20
1 : 4	370	2.86	0.15	25.77	35.02

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

อัตราส่วนซิงข้าวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 1, 1 : 2, 1 : 3, 1 : 4

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซิงข้าวโพด 20.0 กรัม

ความเข้มข้นของสารละลายกรดซิลฟูริก ร้อยละ 10

เวลาก่อนผ่านไอน้ำ 1 ชั่วโมง

ขนาดซิงข้าวโพด 4-10 เมย์

ศูนย์วิจัยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 5.5.3 แสดงผลการทดลองชุดที่ 5.3

อัตราส่วน ซึ่งข้าวโพด ต่อสำร ละลายกรด	ปริมาตรของ ของเหลว ที่กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอร์รูซิล (ร้อยละ)	เฟอร์รูซิลใน ของเหลว ที่กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซิลลูริคต่อ เฟอร์รูซิล (ต้นต่อต้น)	ซึ่งข้าวโพดต่อ เฟอร์รูซิล (ต้นต่อต้น)
1 : 1	415	8.26	0.40	3.34	12.01
1 : 2	410	8.93	0.44	6.18	11.20
1 : 3	375	7.94	0.42	10.43	12.60
1 : 4	365	6.36	0.35	17.36	15.72

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

อัตราส่วนซึ่งข้าวโพดต่อสำรละลายกรด 1 : 1, 1 : 2, 1 : 3, 1 : 4

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซึ่งข้าวโพด 20.0 กรัม

ความเข้มข้นของสำรละลายซิลลูริค ร้อยละ 15

เวลาดำเนินงานไอน้ำ 1 ชั่วโมง

ขนาดซึ่งข้าวโพด 4-10 เมย์

ศูนย์วิจัยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ตารางที่ 5.5.4 แสดงผลการทดลองชุดที่ 5.4

อัตราส่วน ซังข้าวโพด ต่อสาร ละลายกรด	ปริมาณของ ของเหลว ที่กั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอร์รูซัลไฟ (ร้อยละ)	เฟอร์รูซัลไฟ ของเหลว ที่กั่นได้ (ร้อยละ)	ซิลฟูริกต่อ เฟอร์รูซัลไฟ (ต้นต่อต้น)	ซังข้าวโพดต่อ เฟอร์รูซัลไฟ (ต้นต่อต้น)
1 : 1	310	4.78	0.31	7.69	20.90
1 : 2	320	6.85	0.43	10.74	14.60
1 : 3	330	6.57	0.40	16.80	15.21
1 : 4	340	6.26	0.37	23.50	15.96

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

อัตราส่วนซังข้าวโพดต่อสารละลาย 1 : 1, 1 : 2, 1 : 3, 1 : 4

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซังข้าวโพด 20.0 กรัม

ความเข้มข้นของสารละลายซิลฟูริก ร้อยละ 20

เวลาดอกผ่านไอน้ำ 1 ชั่วโมง

ขนาดซังข้าวโพด 4-10 เมล

ตารางที่ 5.6.1 แสดงผลการทดลองชุดที่ 6 : ขนาดขังข้าวโพด, ปริมาณความชื้น,  
น้ำหนักจำเพาะ

ขนาดขังข้าวโพด ( เมช )	ขนาดหน้าตัดโดยเฉลี่ย ( มิลลิเมตร )	ปริมาณความชื้น ( ร้อยละ )	น้ำหนักจำเพาะ
0-10	2.0065	7.35	9.21
10-12	1.5240	7.28	9.30
12-20	1.1150	8.68	4.73
20-40	0.601	8.52	2.91
40-60	0.3085	8.87	2.77
60-80	0.2115	8.74	3.50

หมายเหตุ น้ำหนักน้ำที่มีปริมาตรเท่าตัวอย่างขังข้าวโพดเท่ากับ 17.75 กรัม

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 5.6.2 แสดงผลการทดลองชุดที่ 6

ขนาด ซังข้าวโพด ( เมย์)	ขนาดหน้าตัด โคบเฉลี่ย (มิลลิเมตร)	ปริมาตร ของเหลว ที่กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอร์ฟูรัล (ร้อยละ)	เฟอร์ฟูรัลใน ของเหลว ที่กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซัลฟูริกต่อ เฟอร์ฟูรัล (ตันต่อตัน)	ซังข้าวโพดต่อ เฟอร์ฟูรัล (ตันต่อตัน)
8-10	2.0065	375	3.734	0.199	14.78	26.78
10-12	1.5240	345	7.215	0.418	7.65	13.86
12-20	1.1150	375	9.802	0.523	5.63	10.20
20-40	0.601	375	8.869	0.473	6.22	11.27
40-60	0.3085	315	7.057	0.448	7.82	14.17
60-80	0.2115	300	4.668	0.311	11.83	21.42

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

ขนาดของซังข้าวโพด 8-10, 10-12, 12-20, 20-40, 40-60, 60-80  
เมย์

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซังข้าวโพด 20.0 กรัม

ความเข้มข้นของสารละลายกรดซัลฟูริก ร้อยละ 15

ปริมาณสารละลายกรดซัลฟูริก 40 มิลลิลิตร

(อัตราส่วนซังข้าวโพดต่อสารละลายกรด = 1 : 2)

เวลายกก่อนผ่านไอน้ำ 1 ชั่วโมง

ตารางที่ 5.7 แสดงผลการทดลองชุดที่ 7

อัตราส่วน ซีงข้าวโพด ต่อสาร ละลายกรด	ปริมาณของ ของเหลว ที่กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอร์รูรัล (ร้อยละ)	เฟอร์รูรัลใน ของเหลว ที่กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซีลซูริกต่อ เฟอร์รูรัล (ต้นต่อต้น)	ซีงข้าวโพดต่อ เฟอร์รูรัล (ต้นต่อต้น)
1 : 1	315	5.88	0.373	4.69	17.00
1 : 2	375	9.80	0.52	5.63	10.20
1 : 3	355	9.06	0.51	9.14	11.04
1 : 4	385	8.63	0.45	12.80	11.59

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

อัตราส่วนของซีงข้าวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 1, 1 : 2, 1 : 3,  
1 : 4

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซีงข้าวโพด 20.0 กรัม

ความเข้มข้นของสารละลายซีลซูริก ร้อยละ 15

ขนาดซีงข้าวโพด 10-20 เมย์

เวลาก่อนผ่านไอน้ำ 1 ชั่วโมง

ตารางที่ 5.8 แสดงผลการทดลองชุดที่ 8

เวลา ก่อน ผ่านไอน้ำ (นาที)	ปริมาตรของ ของเหลว ที่กลั่นได้ (มิลลิลิตร)	ผลผลิต เฟอรูฟูรัล (ร้อยละ)	เฟอรูฟูรัลใน ของเหลว ที่กลั่นได้ (ร้อยละ)	ซีลฟูรีคต่อ เฟอรูฟูรัล (ตันต่อตัน)	ซีงข้าวโพดต่อ เฟอรูฟูรัล (ตันต่อตัน)
5	345	7.945	0.410	7.08	12.80
30	360	9.410	0.52	5.86	10.63
60	375	9.80	0.52	5.63	10.20
90	360	8.29	0.46	6.66	12.06
120	330	5.75	0.35	9.60	17.39

ตัวแปรสำหรับการทดลองชุดนี้

เวลา ก่อนผ่านไอน้ำ 5, 30, 60, 90, 120 นาที

ตัวควบคุมสำหรับการทดลองชุดนี้

ปริมาณซีงข้าวโพด 20.0 กรัม

ความเข้มข้นของสารละลายกรดซีลฟูรีค ร้อยละ 15

ปริมาณสารละลายกรดซีลฟูรีค 40 มิลลิลิตร

(อัตราส่วนซีงข้าวโพดต่อสารละลายกรดซีลฟูรีค 1 : 2)

ขนาดของซีงข้าวโพด 10-20 เมย์

รูปที่ 5.3. ความเข้มข้นของสารละลายมาตรฐานเฟอร์ฟูรัลกับค่าความดูดกลืนแสง

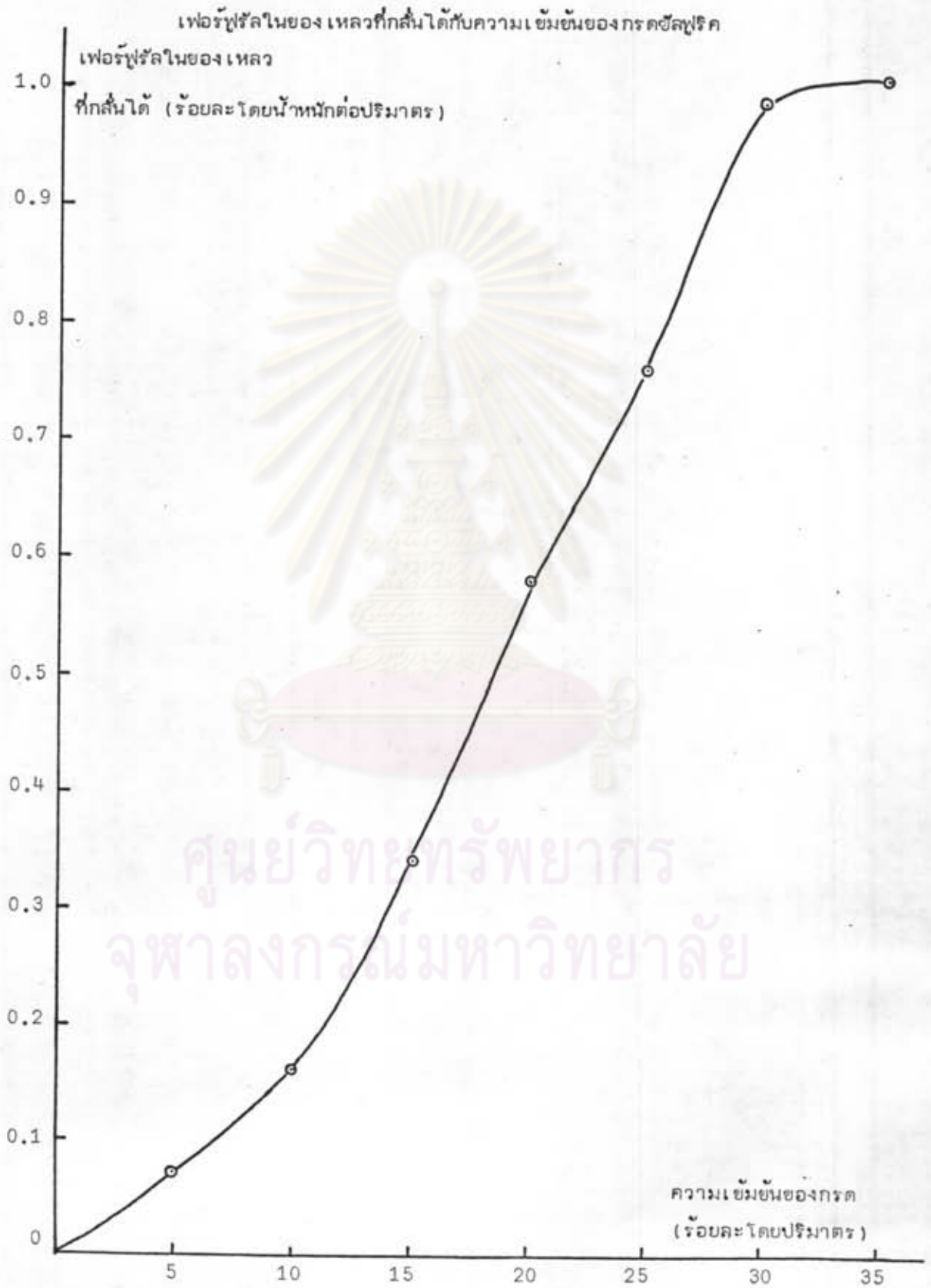


รูปที่ 5.1.1 แสดงผลการทดลองชุดที่ 1 : เฟอร์ไรต์กับความเข้มข้นของกรดซัลฟูริก



ศูนย์วิทยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

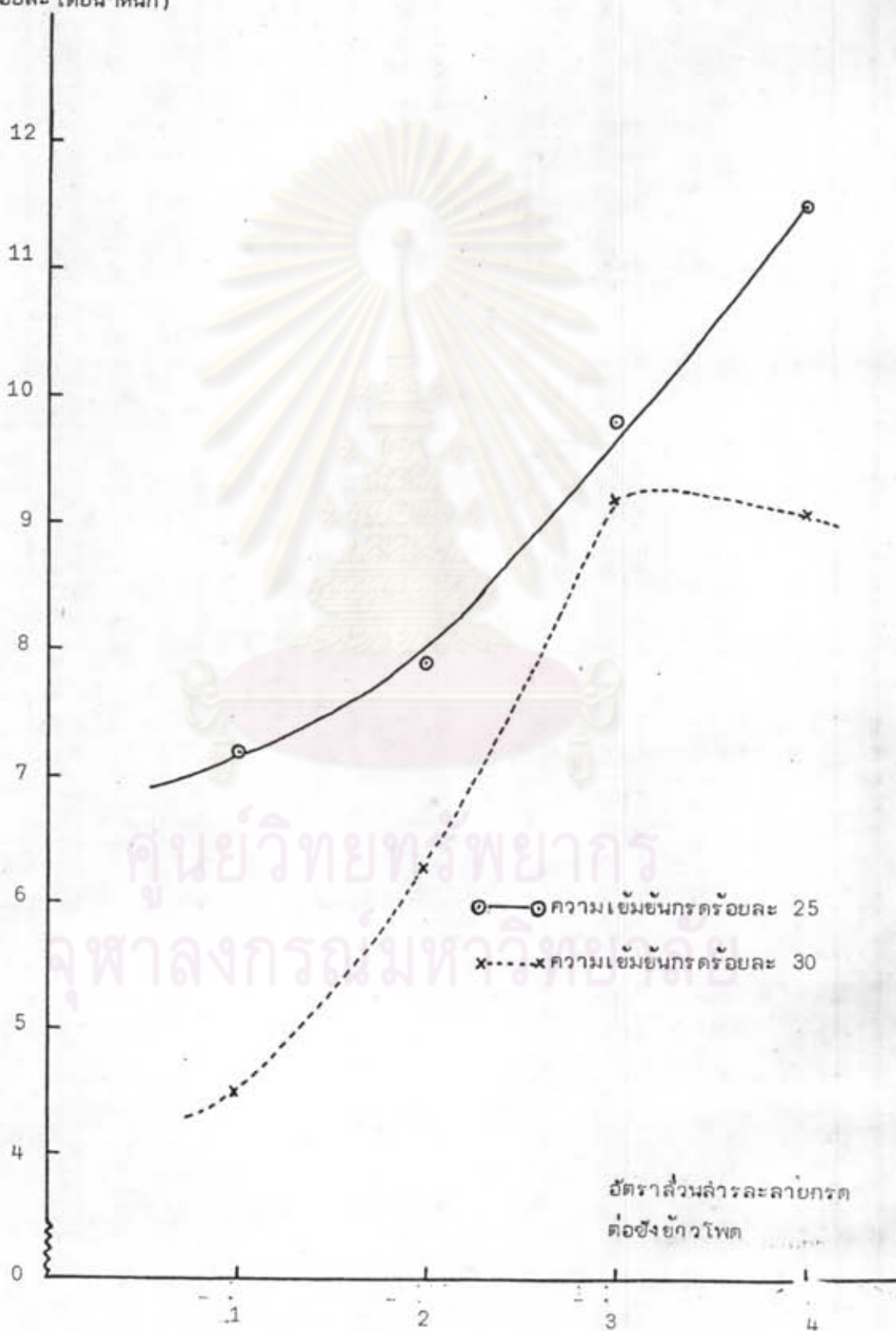
รูปที่ 5.1.2 แสดงผลการทดลองชุดที่ 1 :





รูปที่ 5.2.1 แสดงผลการทดลองชุดที่ 2 :

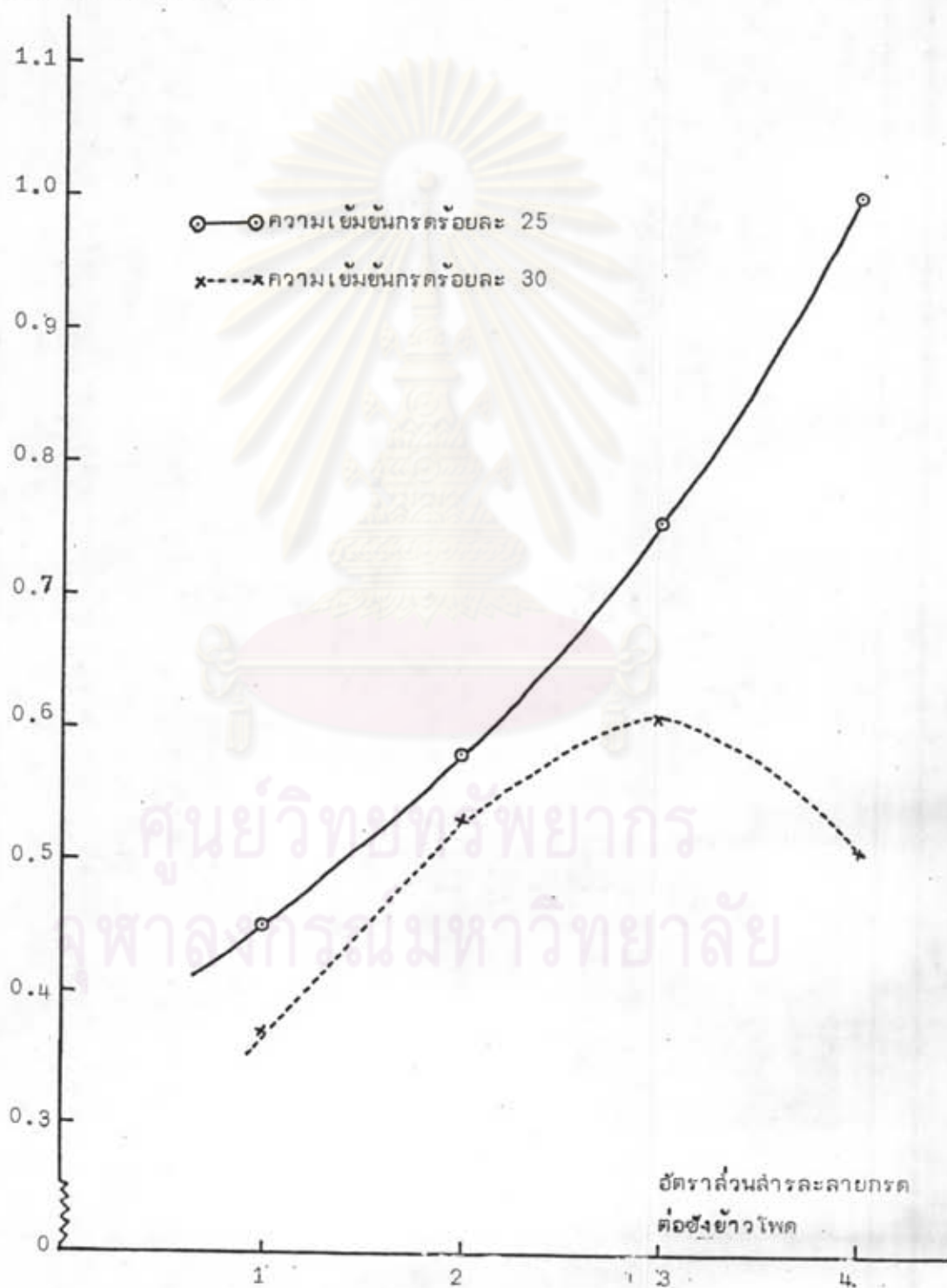
เพื่อรู้ผล เปรียบรู้ผลกับอัตราส่วนซึ่งยาวโพตต่อสารละลายกรด  
(ร้อยละ โดยน้ำหนัก)



รูปที่ 5.2.2 แสดงผลการทดลองชุดที่ 2 :

เพอร์ซิวรัลในของ เหลวที่กั่นได้กับอัตราส่วนซีงข้าวโพดต่อสารละลายกรด

เพอร์ซิวรัลในของ เหลวที่กั่นได้  
(ร้อยละโดยน้ำหนักต่อปริมาตร)



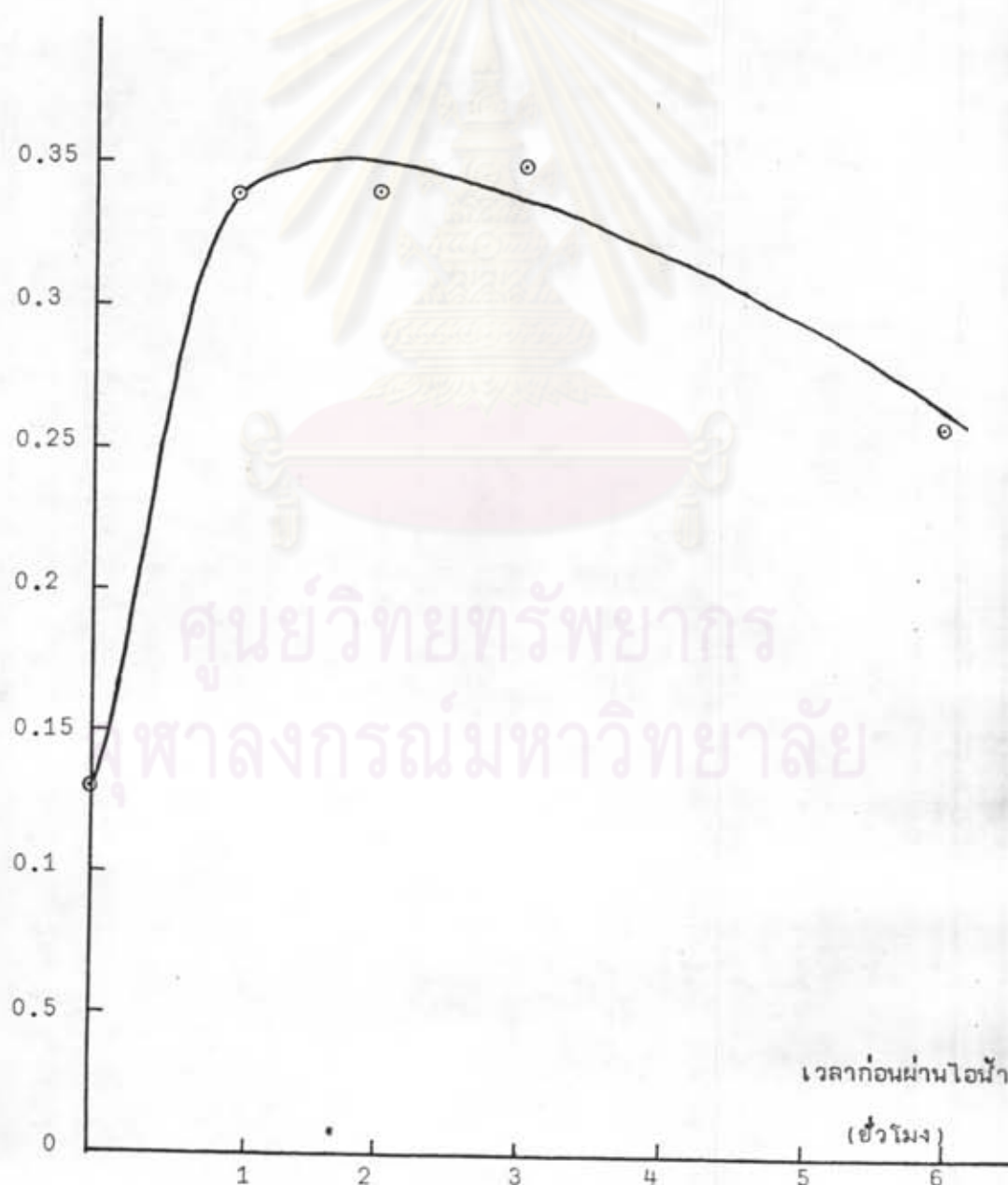
รูปที่ 5.3.1 แสดงผลการทดลองชุดที่ 3 : เฟอร์ฟรัลกับเวลาก่อนผ่านไอน้ำ



รูปที่ 5.3.2 แสดงผลการทดลองชุดที่ 3 :

เฟอริไฟรลินของเหลวที่กลั่นได้กับเวลาก่อนผ่านไอน้ำ

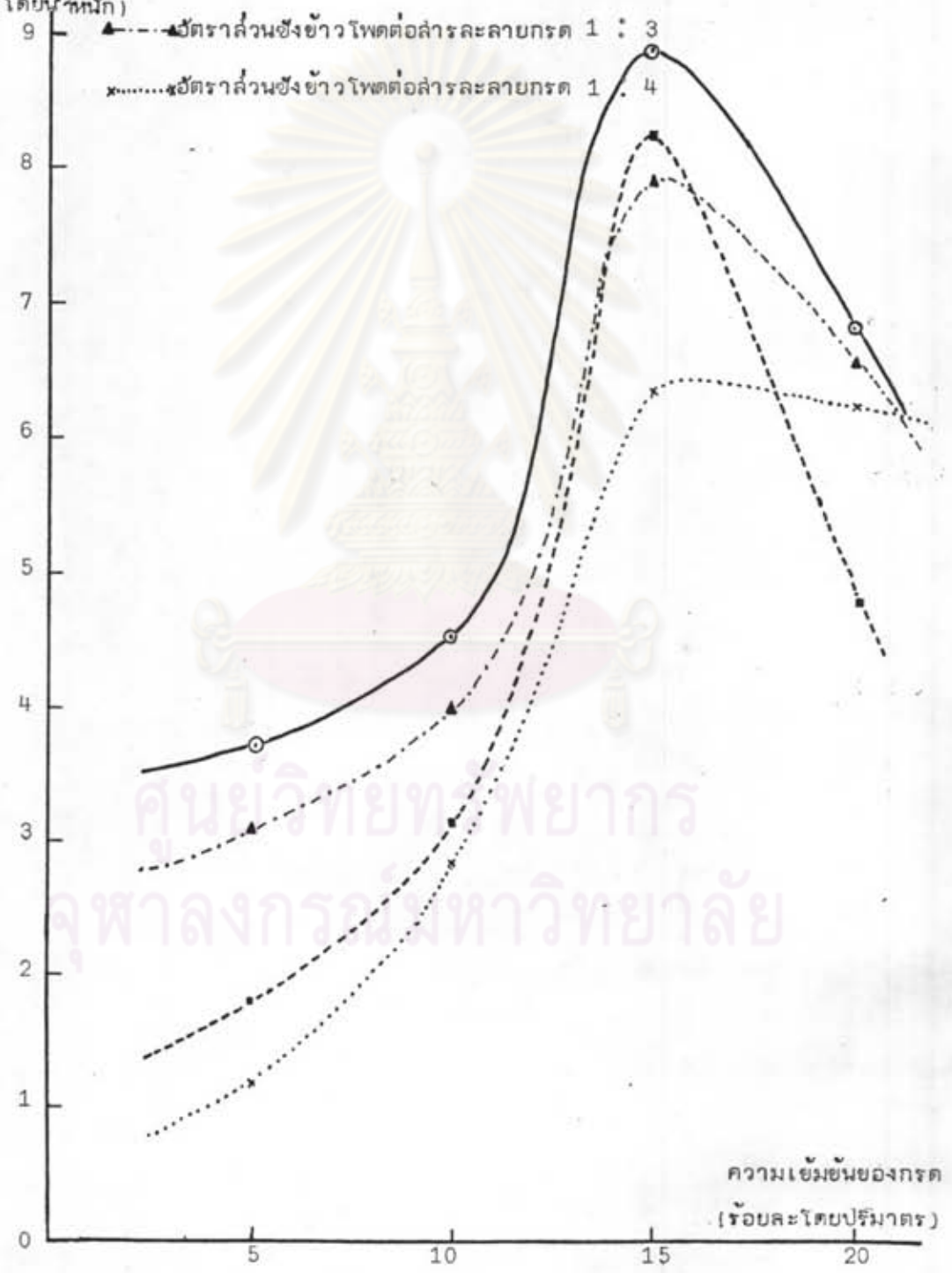
เฟอริไฟรลินของเหลวที่กลั่นได้  
(ร้อยละโดยน้ำหนักต่อปริมาตร)



รูปที่ 5.4.1 แสดงผลการทดลองชุดที่ 4.1-4.4 :

เพื่อรู้รึลกับความเข้มข้นของกรดซัลฟูริก

- .....อัตราส่วนซึ่งยาวโพตต่อสารละลายกรด 1 : 1
- (รอยละ โดยน้ำหนัก) ○.....อัตราส่วนซึ่งยาวโพตต่อสารละลายกรด 1 : 2
- ▲.....อัตราส่วนซึ่งยาวโพตต่อสารละลายกรด 1 : 3
- x.....อัตราส่วนซึ่งยาวโพตต่อสารละลายกรด 1 : 4

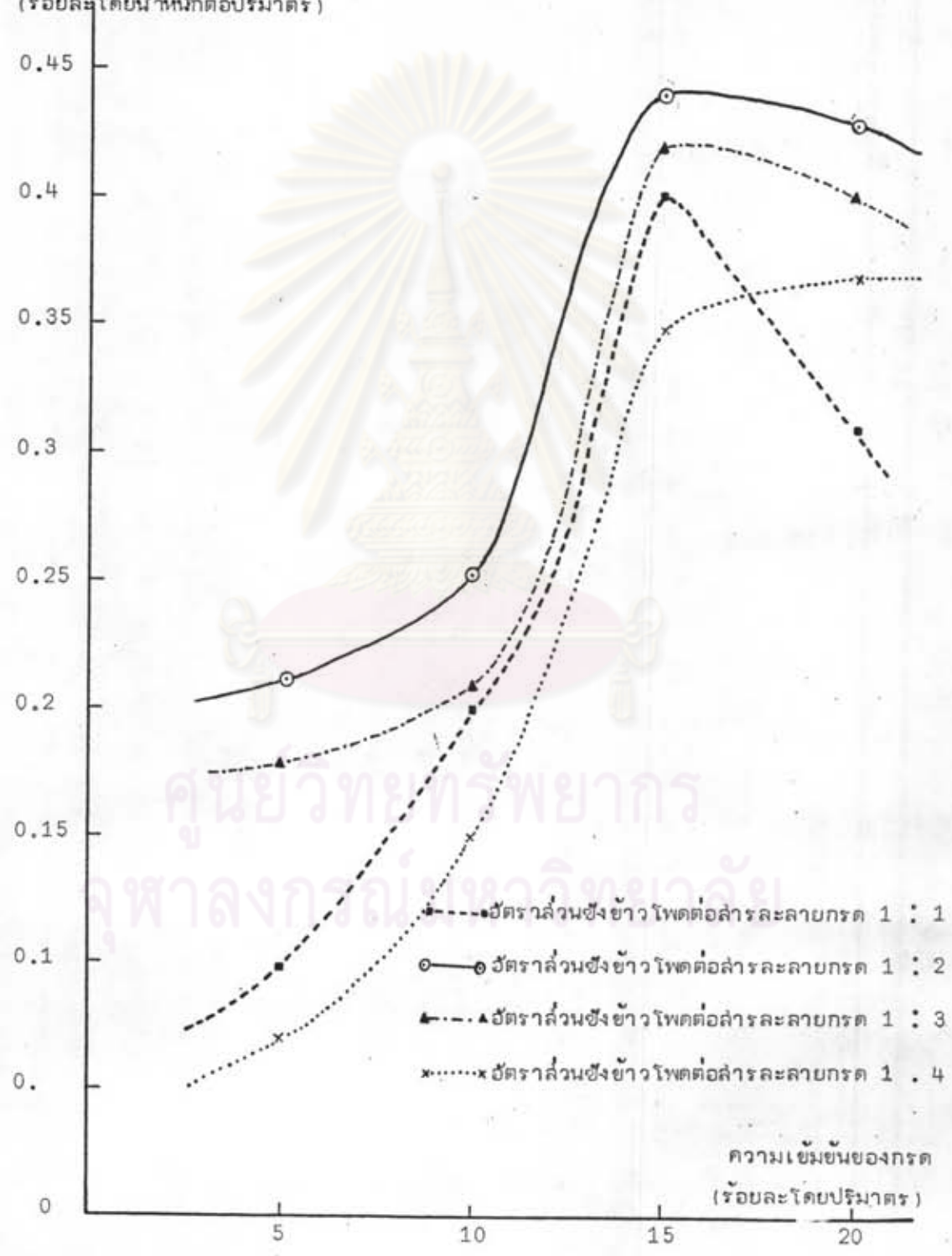


ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รูปที่ 5.4.2 แสดงผลการทดลองชุดที่ 4.1-4.4 :

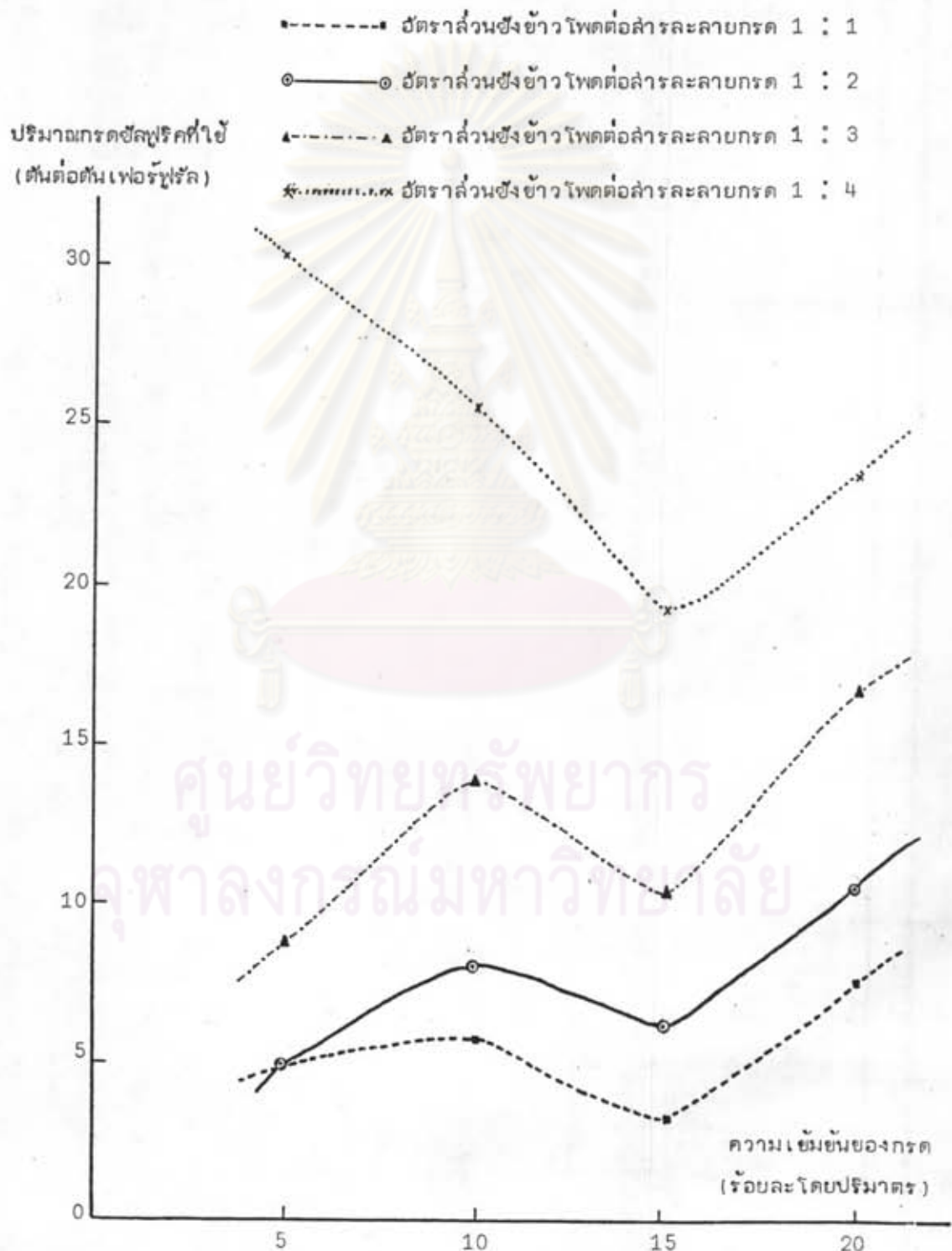
เพอร์ฟูรัลโนของ เหลวที่ก่สนได้กับความเข้มข้นของกรดซัลฟูริก

เพอร์ฟูรัลโนของ เหลวที่ก่สนได้  
(ร้อยละโดยน้ำหนักต่อปริมาตร)



รูปที่ 5.4.3 แสดงผลการทดลองชุดที่ 4.1-4.4 :

ปริมาณเกรตซิลฟูริกที่ใช้ต่อตันเฟอร์ไรต์กับความเข้มข้นของเกรตซิลฟูริก

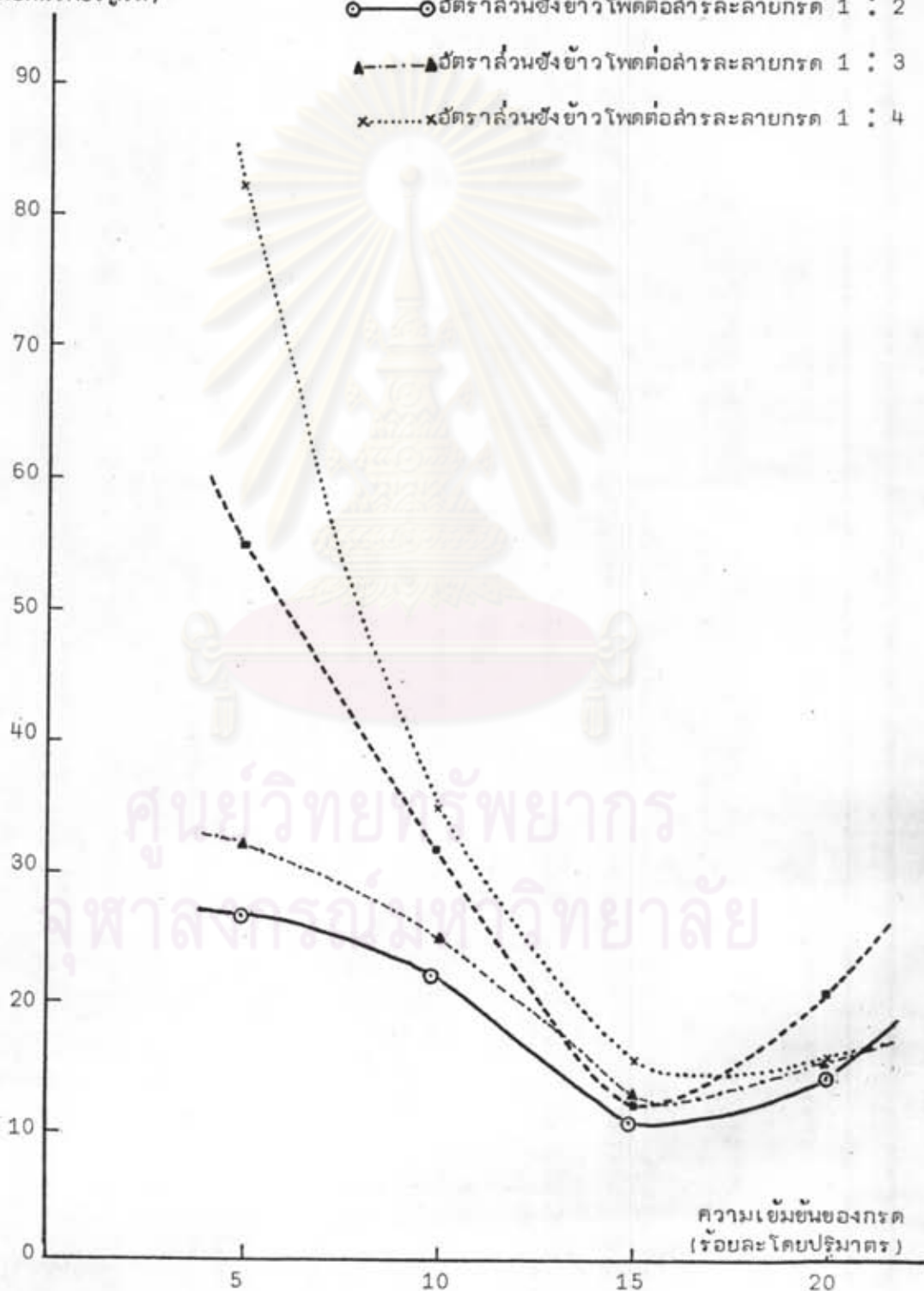


รูปที่ 5.4.4 แสดงผลการทดลองชุดที่ 4.1-4.4 :

ปริมาณเชิงยาวโพดที่ใช้กับความเข้มข้นของกรดซัลฟูริก

ปริมาณเชิงยาวโพดที่ใช้  
(ต้นต่อต้นเฟอรูรีล)

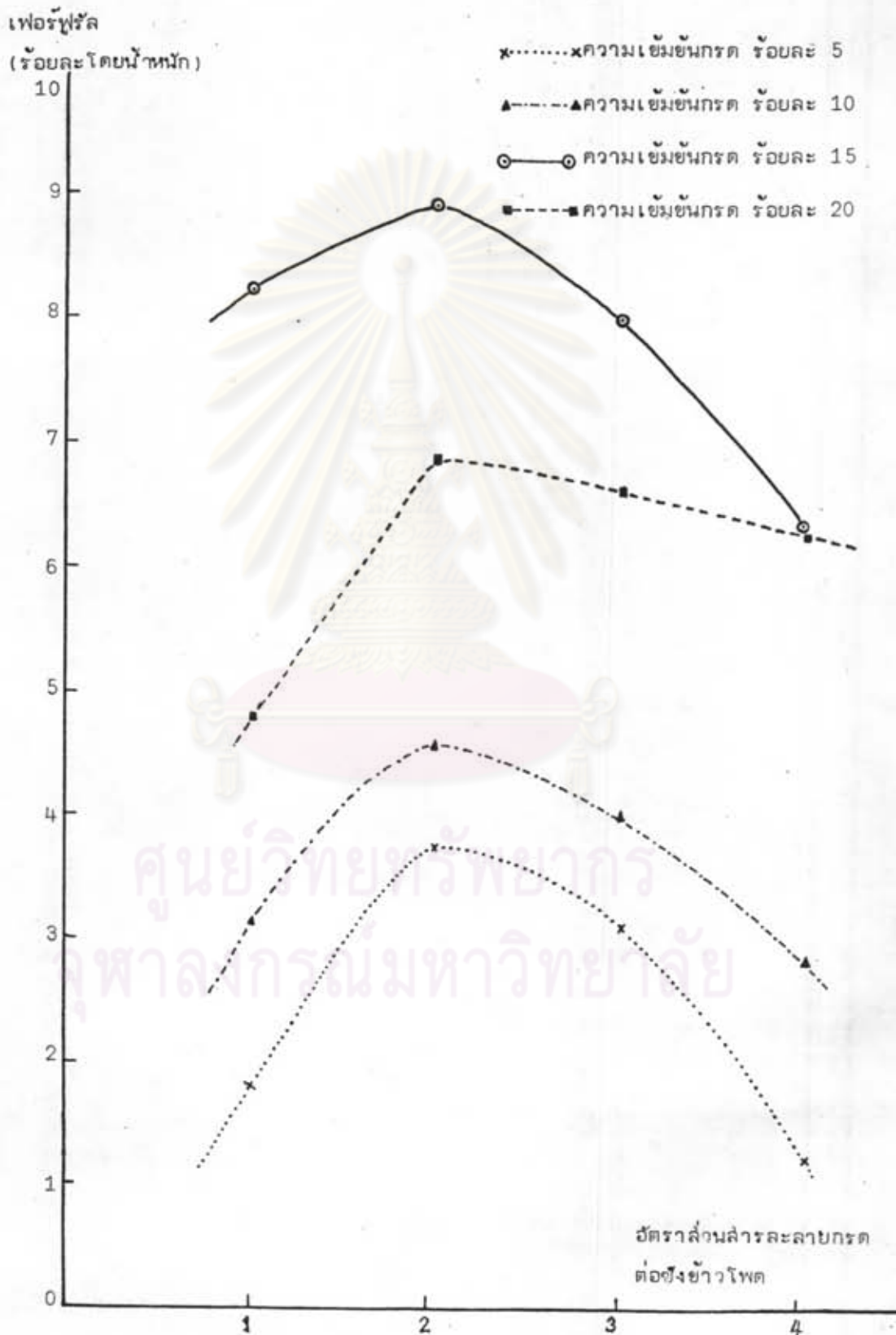
- - - - ■ อัตราส่วนเชิงยาวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 1
- - - - ○ อัตราส่วนเชิงยาวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 2
- ▲ - - - ▲ อัตราส่วนเชิงยาวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 3
- × - - - × อัตราส่วนเชิงยาวโพดต่อสารละลายกรด 1 : 4





รูปที่ 5.5.1 แสดงผลการทดลองชุดที่ 5.1-5.4 :

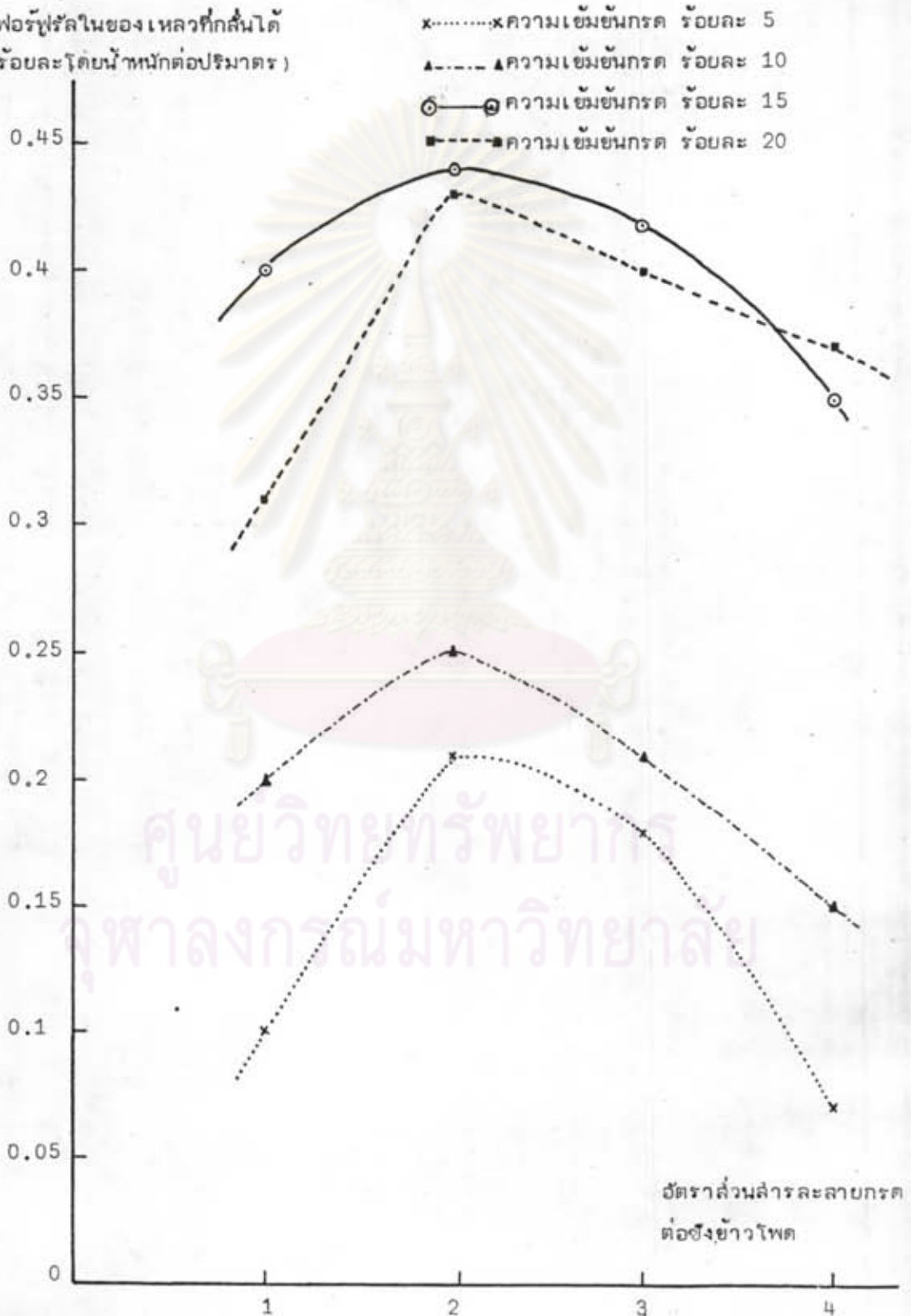
เฟอรูฟรัลกับอัตราซึ่งข้าวโพดต่อสารละลายกรด



รูปที่ 5.5.2 แสดงผลการทดลองชุดที่ 5.1-5.4 :

เฟอริรูรีลในของเหลวที่กั่นได้กับอัตราส่วนซึ่งข้าวโพดต่อสารละลายกรด

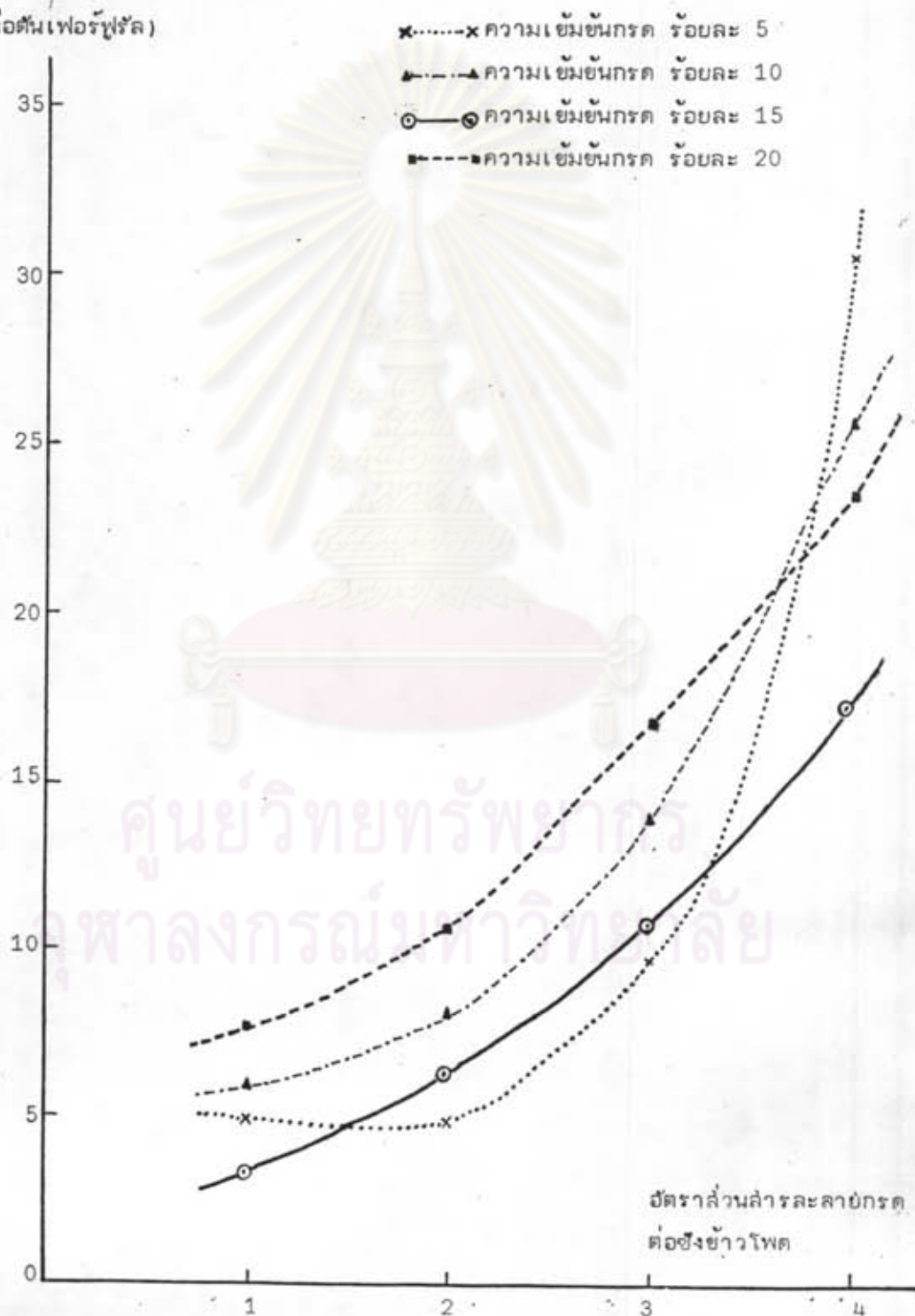
เฟอริรูรีลในของเหลวที่กั่นได้  
(ร้อยละโดยน้ำหนักต่อปริมาตร)



รูปที่ 5.5.3 แสดงผลการทดลองชุดที่ 5.1-5.4 :

ปริมาณกรดซัลฟูริกที่ใช้กับอัตราส่วนซีเมนต์ต่อสารละลายยกรต

ปริมาณกรดซัลฟูริกที่ใช้  
(ต้นต่อต้นเฟอร์รูล)



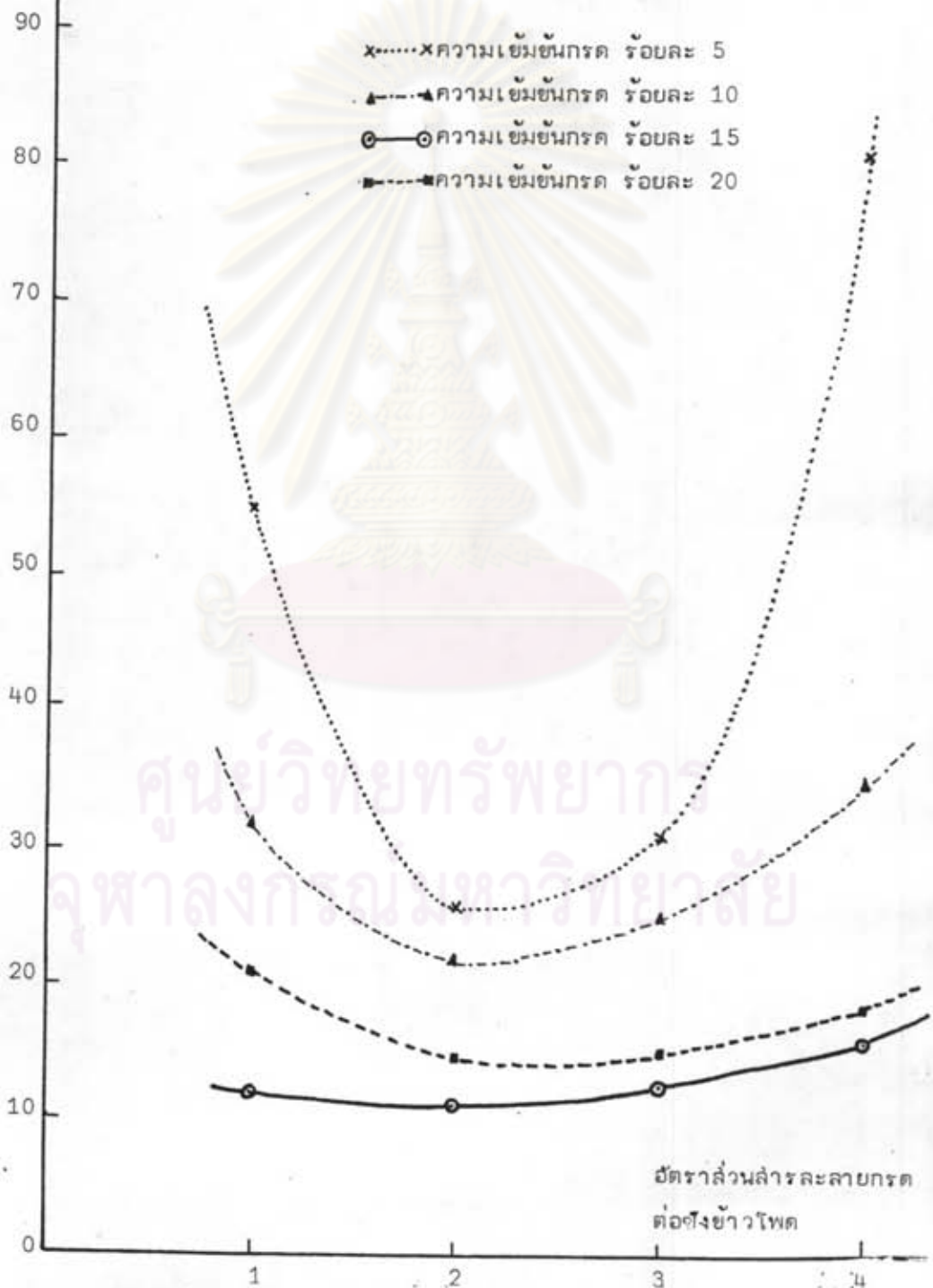
ศูนย์วิทยทรัพยากร  
ศาลากลางกรมมหาวิทยาลัย

อัตราส่วนสารละลายยกรต  
ต่อซีเมนต์

รูปที่ 5.5.4 แสดงผลการทดลองชุดที่ 5.1-5.4 :

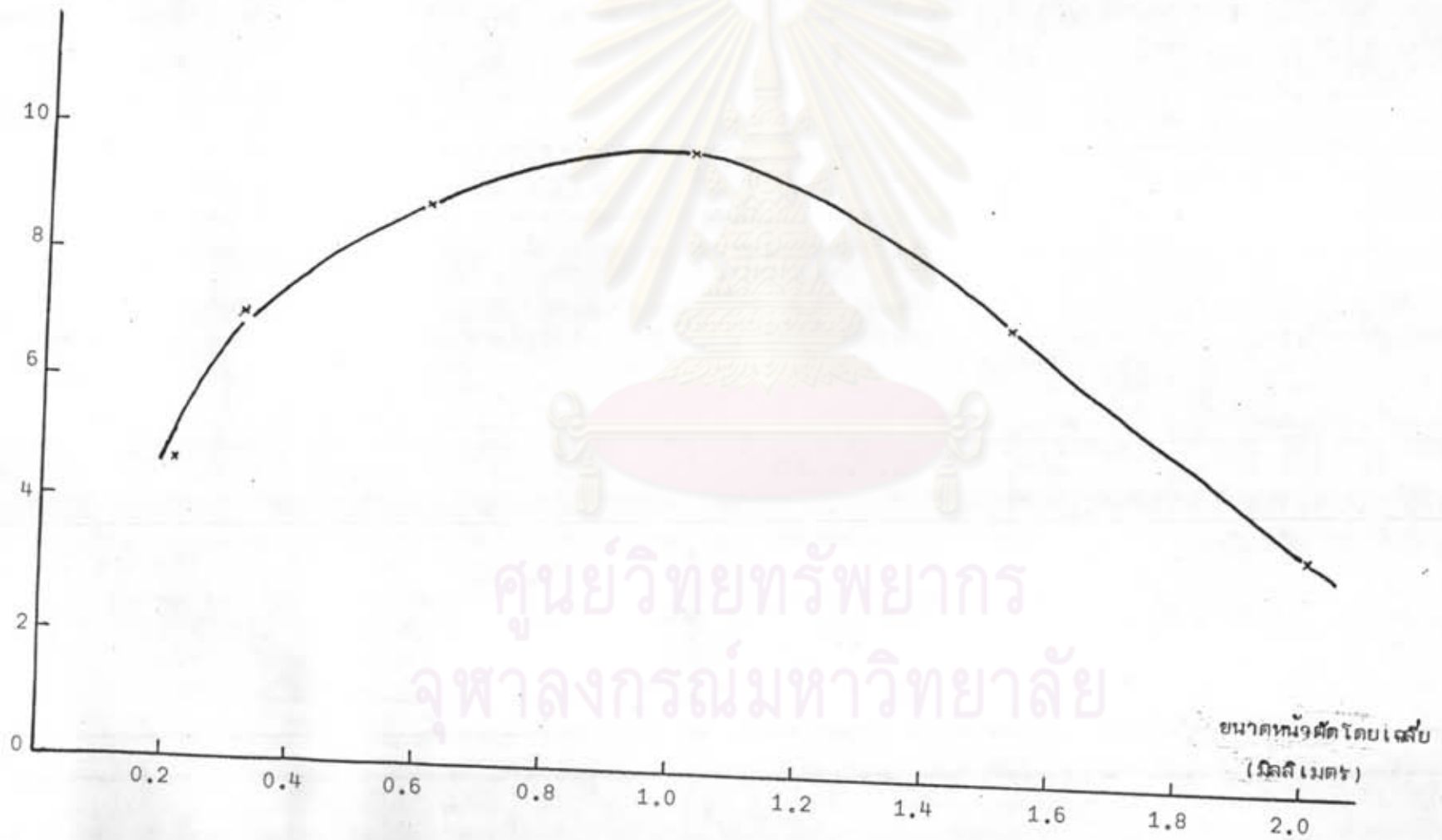
ปริมาณเชิงยาวโพดที่ใช้กับอัตราส่วนเชิงยาวโพดต่อสารละลายลายกรด

ปริมาณเชิงยาวโพดที่ใช้  
(ต้นต่อต้นเฟอร์รูรีล)



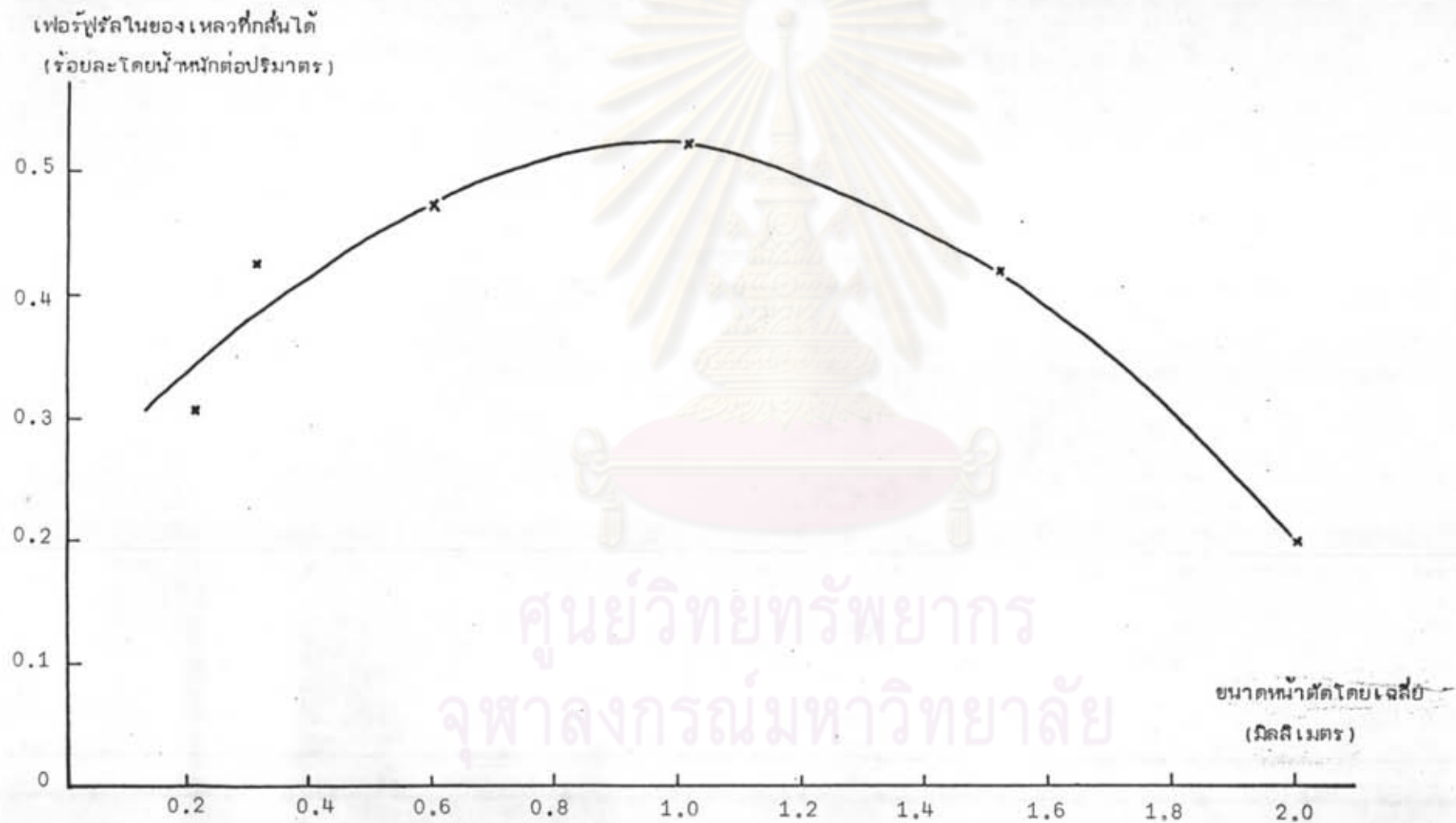
รูปที่ 5.6.1 แสดงผลการทดลองชุดที่ 6 : เฟอร์ฟูรัลกับขนาดหน้าตัดโดยเฉลี่ย

เฟอร์ฟูรัล  
(ร้อยละ โดยน้ำหนัก)



ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รูปที่ 5.6.2 แสดงผลการทดลองชุดที่ 6 : เฟอร์นิเจอร์ในของเหลวที่กั้นได้กับขนาดหน้าตัดโดยเฉลี่ย



รูปที่ 5.7.1 แสดงผลการทดลองชุดที่ 7 :

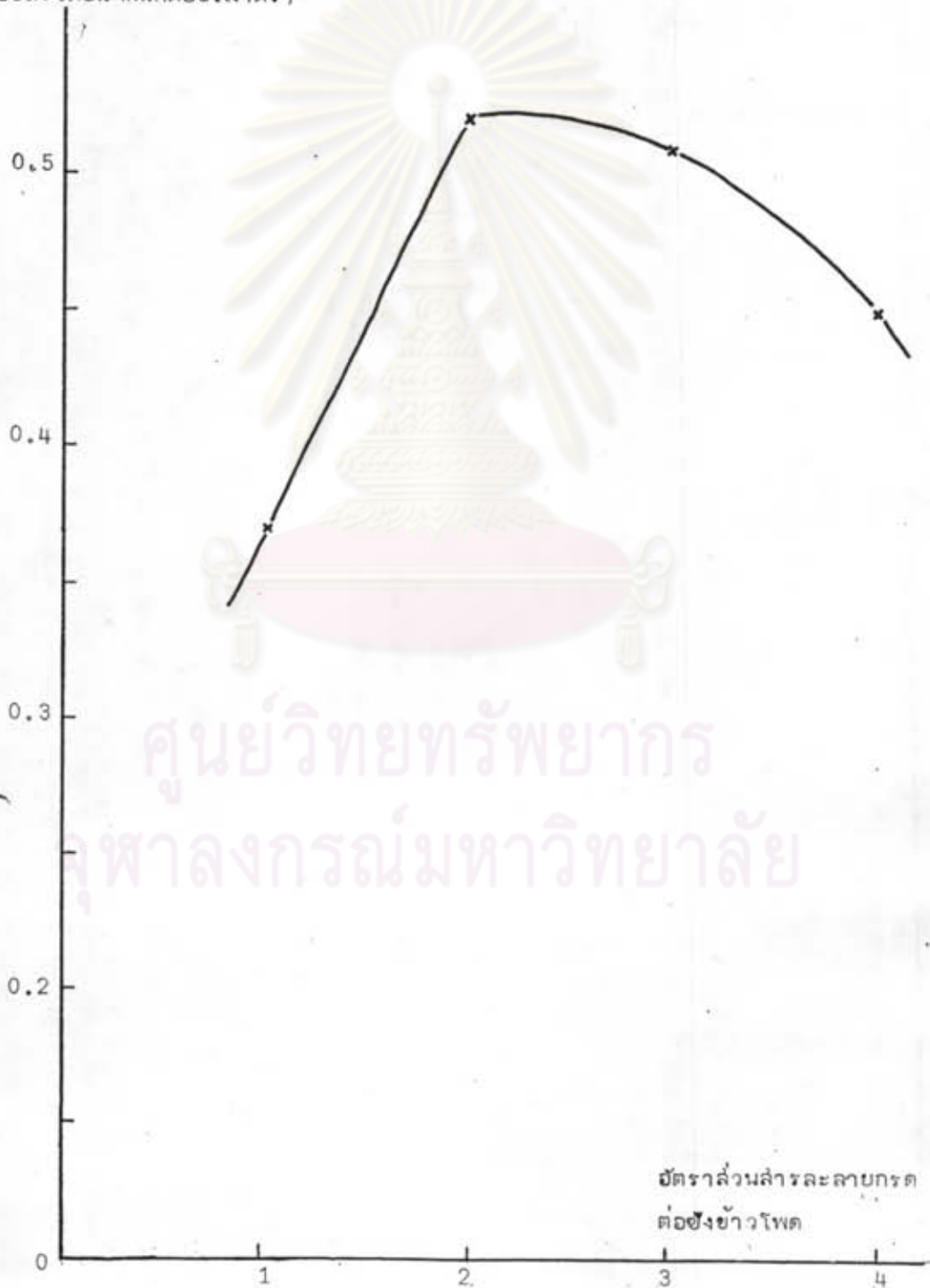
เพื่อรู้รัล เพื่อรู้รัลกับอัตราส่วนซึ่งยาวโพตต่อสารละลายกรด  
(ร้อยละโดยน้ำหนัก)



รูปที่ 5.7.2 แสดงผลการทดลองชุดที่ 7 :

เพอร์ฟูรัลในของ เหลวที่ก่เส้นได้กับอัตราส่วนซึ่งข้าวโพดต่อสารละลายยางรด

เพอร์ฟูรัลในของ เหลวที่ก่เส้นได้  
(ร้อยละโดยน้ำหนักต่อปริมาตร)



ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 5.8.1 แสดงผลการทดลองชุดที่ 8 :

เฟอริต์ที่ลดลง  
(ร้อยละ โดยน้ำหนัก)

เฟอริต์ที่ลดลงกับเวลาก่อนผ่านไอน้ำ (นาที)



ศูนย์วิทยทรัพยากร

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รูปที่ 5.8.2 แสดงผลการทดลองชุดที่ 8 :

เฟอริรูรีลในของเหลวที่กั่นได้กับเวลาก่อนผ่านไอน้ำ (นาที)

เฟอริรูรีลในของเหลวที่กั่นได้  
(ร้อยละโดยน้ำหนักต่อปริมาตร)

