

ผลของคัวแปรต่ออัตราการระเหยในเครื่องระเหยแบบแผ่นฟิล์มบางทุน



นายมรุงค์ เกิดฤทธิ์

วิทยานิพนธ์นี้ เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรบหावัณรัตน์

ภาควิชา เคมี เทคนิค

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2525

ISBN 974-561-793-8

007639

工 15552846

46 -

**Effect of Variables on Evaporation Rate in Rotary Thin Film Evaporator**

**Mr. NARONG KERDKUNCHON**

**A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements**

**for the Degree of Master of Science**

**Department of Chemical Technology**

**Graduate School**

**Chulalongkorn University**

**1982**

**หัวข้อวิทยานิพนธ์** ผลของตัวแปรต่ออัตราการระเหยในเครื่องระเหยแบบแผ่นฟิล์มบางหมุน  
**โดย** นายทรงค์ เกิดกุญชร  
**ภาควิชา** เคมี เทคนิค  
**อาจารย์ที่ปรึกษา** รองศาสตราจารย์ ดร.สมศักดิ์ คำรงค์เลิศ  
**อาจารย์ ธรรมพงษ์ วิทิตศานต์**



บัญชีวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของ  
การศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

*.....* ..... คณบดีบัญชีวิทยาลัย  
 (รองศาสตราจารย์ ดร.สุประดิษฐ์ บุนนาค)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

*.....* ..... ประธานกรรมการ  
 (รองศาสตราจารย์ ดร.ชัยฤทธิ์ อัญพิทยากุล)

*.....* ..... กรรมการ  
 (รองศาสตราจารย์ ดร.สมศักดิ์ คำรงค์เลิศ)

*.....* ..... กรรมการ  
 (ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ชัยฤทธิ์ สัตยابรรล เสริฐ)

*.....* ..... กรรมการ  
 (ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.เลอสรวง เมฆสุต)

*.....* ..... กรรมการ  
 (อาจารย์ ธรรมพงษ์ วิทิตศานต์)

ลิขสิทธิ์ของบัญชีวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ผลของตัวแปรต่ออัตราการระเหยในเครื่องระเหยแบบแผ่นพิล์ม  
บางทูน

นายณรงค์ เกิดภูษขร

อาจารย์ปรีกษา รองศาสตราจารย์ ดร. สมศักดิ์ ดำรงใจส  
อาจารย์ ธรรมพงษ์ วิทิตศานต์

## ภาควิชา เคมี เทคโนโลยี

ปีการศึกษา 2525



บทคัดย่อ

เครื่องราช เทยแบบแผ่นฟิล์มบางทมุน ออกแบบเพื่อใช้งานกับสารละลายน้ำที่มีความไวต่อความร้อน ให้มีความเข้มข้นสูงยืน เครื่องมือประกอบด้วยถุงกลั่นทมุนอยู่ภายในห้องขนาดใหญ่ ที่มีความดัน เป็นสูญญากาศ ได้ทำการทดลองกับสารละลายน้ำ 3 ชนิด คือ น้ำ สารละลายน้ำตาล และน้ำมันกุ้งเหลือง

ครั้งแรก ได้ทำการทดลองแบบไม่ต่อเนื่อง พบร่วมกับการระเหยเป็นปฏิกิริยาโดยตรง กับความเร็วของสูญเสีย ซึ่งทุนได้เร็วที่สุดที่ 90 รอบ/นาที สำหรับเครื่องมือชุดนี้ ที่ความดัน -0.50 กก.ต่อตารางเซนติเมตร ความดันในน้ำภายในสูญเสียง 3.03 กก.ต่อตารางเซนติเมตร ผู้ทำการระเหยของน้ำสารละลายน้ำติดตั้งน้ำหนักที่ 2 เหลืออยู่ค่าประมาณ 5.3, 4.7 และ 4.2 กิโลกรัมต่อชั่วโมงตามลำดับ

สารไวท์อ่อนร้อนที่ใช้ในการทดลองนี้ นอกจากน้ำมันที่ว่าเหลืองแล้วยังใช้สารละลายน้ำมันปิอิคชนิดหนึ่ง ใช้อุณหภูมิภายในเครื่อง 71 องศาเซลเซียส ปรับในน้ำมันที่ว่าเหลืองลดลง 5 เปรอร์เซนต์ วิตามินบีกลด 4.6 เปรอร์เซนต์ที่อุณหภูมิ 61 องศาเซลเซียส วิตามินลดลงเพียง 1.2 เปรอร์เซนต์ ความเร็วของลูกกลิ้งมีอิทธิพลต่อการเปลี่ยนแปลงของสารไวท์ความ

## ร้อยละของมาก

ในขันต่อมาได้ทำการทดลองแบบต่อเนื่อง พบร้าได้อัตราการระเหยตีที่สูดสำหรับเครื่องมือชุดนี้ เมื่อให้ลูกกลิ้งหมุนด้วยความเร็ว 90 รอบต่อนาที ความตันไอน้ำ 3.03 กก.ต่อตารางเซนติเมตร ความตันในระบบอยู่ระหว่าง -0.40 ถึง -0.46 กก.ต่อตารางเซนติเมตร พบร้าสารละลายน้ำตาลมีอัตราการระเหยประมาณ 95% ลูกบาศก์เซนติเมตรต่อนาที ได้ความเข้มข้นของสารละลายอยู่ระหว่าง 24.0 ถึง 36.2 เปอร์เซนต์โดยน้ำหนัก โดยใช้ความเข้มข้นเริ่มต้น 10.0 เปอร์เซนต์โดยน้ำหนัก ให้ประสิทธิภาพการทำงานประมาณ 58 เปอร์เซนต์ กับสารที่ไวต่อความร้อนได้ผลคล้ายกับการทดลองแบบไม่ต่อเนื่อง ต้องอุณหภูมิกายในเครื่อง 71 องศาเซลเซียสปริมาณโปรดีนในน้ำมันถ้าเหลืองจากทำลาย 5.5 เปอร์เซนต์โดยเฉลี่ย วิตามินซีคลอลง 4.8 เปอร์เซนต์โดยเฉลี่ย และที่อุณหภูมิ 61 องศาเซลเซียส ปริมาณวิตามินซีคลอลง 1.25 เปอร์เซนต์โดยเฉลี่ย

Thesis : Effect of Variables on Evaporation Rate  
in Rotary Thin Film Evaporator.

Name Mr. Narong Kerdkunchon

**Department**      **Chemical Technology**

Academic Year 1982

### Abstract

Rotary thin-film evaporator is an equipment designed for concentrating the heat sensitive substances. It composed of a stainless steel drum, which is rotated in a big shell. The operating condition was under vacuum pressure about  $-0.5 \text{ kg/cm}^2$ . The sample solutions were water, sugar and soybean milk.

First part, we operated in batch system. The experiment results had shown that the evaporation rate was directly proportional to the drum speed and the maximum speed revolution of this equipment is 90 rpm. At the pressure  $-0.50 \text{ kg/cm}^2$  and steam pressure in side of drum  $3.03 \text{ kg/cm}^2$ , the evaporation rate of water, sugar solution and soybean milk were about 5.3, 4.7, and 4.2  $\text{kg/hr.}$  respectively.

Not only soybean milk but also vitamin C solution were used as heat sensitive test. With the temperature in the evaporator is  $71^{\circ}\text{C}$ .

protein in product was denatured about 5% from the initial amount, and vitamin C was decreased 4.6%. Only 1% of vitamin C was destroyed when we operated at 61°C of the evaporator. Drum speed had a little influence on the rate of change of heat sensitive substances.

Second part, we operated in continuous condition the result was identical to the first stage i.e. the evaporating rate increased correspondently to the drum speed though we vary the feed of solution from 130 to 160 cm<sup>3</sup>/min. the evaporation rate would be identical all run at about 95 cm<sup>3</sup>./min. Starting with 10% by weight of solution, the obtained final product would have the approximate concentration about 24.0 to 36.2% by weight. The efficiency of this equipment was improved by up to 58% in this experiment.

Concerning with heat sensitive substances experiment. The results were similar to the batch process. At the temperature in the evaporator is 71°C. Protein in soybean and vitamin C in solution were decrease 5.5% and 4.8% in average respectively. When we operated at 61°C, 1.25% of vitamin C was destroyed.



กิติกรรมประกาศ

ผู้เขียนขอแสดงความขอบคุณต่อ รองศาสตราจารย์ ดร.สมศักดิ์ ดำรงค์เลิศ ที่ได้ให้คำแนะนำ ความช่วยเหลือทางด้านวิชาการ เป็นอย่างดี และให้ความสำคัญในการใช้ส่วนที่ของภาควิชาเคมีเทคนิค และต้องขอขอบคุณ อาจารย์ ธรรมงษ์ วิทิตศานต์ ที่ได้ให้ความช่วยเหลือ และข้อเสนอแนะต่างๆ ในการวิจัย จนทำให้การศึกษาวิจัยสำเร็จลงด้วยดี

ผู้เขียนขอขอบคุณท่านอาจารย์ พ. ฯ เจ้าหน้าที่ ที่ได้ช่วยเหลืองานบางอย่าง เป็นอย่างดี ตลอดมา ทำให้งานดำเนินไปได้อย่างมีอุปสรรคไม่นักนัก และสำเร็จในเวลาอันควร.

## "สารบัญ"

	หน้า
บทคดีอักษรไทย	๗
บทคดีอักษรยังกฤช	๘
กิติกรรมประการ	๙
รายการตารางประกอบ	๑๐
รายการรูปประกอบ	๑๑
<b>บทที่</b>	
1. บทนำ	1
2. สารสารปฏิทัศน์	2
2.1 สารที่ไว้ต่อความร้อน	2
2.2 การระ夷ของสารละลายในเครื่องระ夷แบบแผ่นฟิล์มบางหมุน	4
2.2.1 การระ夷	4
2.2.2 ความสมพันธ์ของความต้านทานกับอุณหภูมิและสมดุลย์ของสถานะ	4
2.3 วัสดุที่สร้างเครื่องระ夷	6
2.4 การส่งถ่ายความร้อนไปยังของไอลโดยการพา	6
2.5 ลูกกลิ้งกลมหมุน (Rotary drum)	10
2.5.1 สักษณะการเคลื่อนที่ของสารละลายบนลูกกลิ้ง	13
2.5.2 สักษณะของการระ夷บนแผ่นฟิล์มบาง	13
3. อุปกรณ์และการทดลอง	16
3.1 เครื่องมือ	16
3.1.1 ตัวเครื่องระ夷	16
3.1.2 เครื่องควบแน่นแบบบารอ เมตทริก	16
3.1.3 แม่สูญญาต	17
3.1.4 ตัวปรับความเร็วรอบของลูกกลิ้ง (มู่เล่)	17



หน้า	
<b>3.2 วิธีปฏิบัติการ</b>	<b>17</b>
3.2.1 การทดลองแบบไม่ต่อเนื่อง	17
3.2.2 การทดลองแบบต่อเนื่อง	20
<b>4. ผลการทดลอง</b>	<b>36</b>
4.1 การทดลองแบบไม่ต่อเนื่อง	36
4.2 การทดลองแบบต่อเนื่อง	37
<b>5. วิจารณ์ผลการทดลอง</b>	<b>69</b>
5.1 บทนำ	69
5.2 การทดลองแบบไม่ต่อเนื่อง	69
5.2.1 ศึกษาอัตราการระเหยของน้ำจากสารละลายน้ำตาล จากกลิ้งต่าง ๆ	69
5.2.2 ศึกษาอัตราการระเหยของน้ำจากสารละลายน้ำตาล ที่ความเร็วจุกกลิ้งต่าง ๆ	70
5.2.3 ศึกษาอัตราการระเหยของน้ำจากสารละลายน้ำนม ถ่วงเหลืองที่ความเร็วจุกกลิ้งต่าง ๆ พร้อมทั้งหา ปริมาณโปรตีนที่ถูกทำลายหลังเสร็จการทดลอง	71
5.2.4 ศึกษาการสูญเสียของวิตามินซี (Ascorbic acid)	73
5.3 การทดลองแบบต่อเนื่อง	73
5.3.1 ศึกษาอัตราการระเหยน้ำจากสารละลายน้ำตาล	73
5.3.2 ศึกษาอัตราการระเหยของน้ำจากสารละลายน้ำนม ถ่วงเหลือง และการถูกทำลายไปของปริมาณโปรตีน	75
5.3.3 ศึกษาการสูญเสียของวิตามินซี (Ascorbic acid)	77
5.4 สรุป	77

๖. สรุปผลและเสนอแนะ	79
เอกสารอ้างอิง	82
ภาคผนวก	84
ประวัติ	135

## รายการตารางประกอบ

ตาราง	หน้า
4-1 ความสัมพันธ์ระหว่างความเร็วจุลทรรศน์กับปริมาณโปรตีนที่ยกทำลายที่อุณหภูมิ ๘๙ องศาเซลเซียส	52
4-2 ความสัมพันธ์ระหว่างความเร็วจุลทรรศน์กับปริมาณของวิตามินซีที่ลดลง ที่อุณหภูมิต่าง ๆ	53
4-3 ความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการไหลเข้าไอลอกกับปริมาณโปรตีนที่ยกทำลายที่ความเร็วจุลทรรศน์ต่าง ๆ	54
4-4 ความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการไหลเข้าอัตราการไอลอก กับปริมาณวิตามินซีที่ยกทำลายที่อุณหภูมิต่าง ๆ ที่ความเร็วจุลทรรศน์ ๒๐ รอบต่อนาที	55
4-5 แสดงความชันของกราฟที่ความเร็วจุลทรรศน์ต่าง ๆ ที่เวลาในการระเหยต่าง ๆ จากผลการทดลองแบบไม่ต่อเนื่องโดยใช้น้ำบีสูท์	56
4-6 แสดงอัตราการระเหยน้ำที่ความเร็วจุลทรรศน์ต่าง ๆ ที่เวลาในการระเหยต่าง ๆ จากผลการทดลองแบบไม่ต่อเนื่องโดยใช้น้ำบีสูท์	57
4-7 แสดงความชันของกราฟที่ความเร็วจุลทรรศน์ต่าง ๆ ที่เวลาในการระเหยต่าง ๆ จากผลการทดลองแบบไม่ต่อเนื่องโดยใช้สารละลายน้ำตาล	58
4-8 แสดงอัตราการระเหยน้ำที่ความเร็วจุลทรรศน์ต่าง ๆ ที่เวลาในการระเหยต่าง ๆ จากผลการทดลองแบบไม่ต่อเนื่องโดยใช้สารละลายน้ำตาล	59

รายการตารางประกอบ (ต่อ)

ตาราง	หน้า
4-9 แสดงความซึ้งของกราฟที่ความเร็วสูงสิ่งต่าง ๆ ที่เวลาในการ ระเหยต่าง ๆ จากผลการทดลองแบบไม่ต่อเนื่องโดยใช้ สารละลายน้ำมันถั่วเหลือง	60
4-10 แสดงอัตราการระเหยน้ำที่ความเร็วสูงสิ่งต่าง ๆ ที่เวลาในการ ระเหยต่าง ๆ จากผลการทดลองแบบไม่ต่อเนื่องโดยใช้สาร ละลายน้ำมันถั่วเหลือง	61
4-11 แสดงอัตราการไหลเข้า อัตราการไหลออกและความเข้มข้นที่ออก ของสารละลายน้ำตาลที่ความเร็วสูงสิ่ง ๖๘ รอบต่อนาที จากผลการทดลองแบบต่อเนื่อง	62
4-12 แสดงอัตราการไหลเข้า อัตราการไหลออกและความเข้มข้นที่ออก ของสารละลายน้ำตาลที่ความเร็วสูงสิ่ง ๕๒ รอบต่อนาที จากผลการทดลองแบบต่อเนื่อง	63
4-13 แสดงอัตราการไหลเข้า อัตราการไหลออกและความเข้มข้นออก ของสารละลายน้ำตาลที่ความเร็วสูงสิ่ง ๔๐ รอบต่อนาที จากผลการทดลองแบบต่อเนื่อง	64
4-14 แสดงอัตราการระเหยน้ำที่อัตราการไหลเข้าและอัตราการไหลออก ต่าง ๆ ที่ความเร็วสูงสิ่งต่าง ๆ จากผลการทดลองแบบต่อเนื่อง โดยใช้สารละลายน้ำตาล	65
4-15 แสดงอัตราการไหลเข้า อัตราการไหลออกแสดงความเข้มข้นออก ที่ความเร็วสูงสิ่ง ๔๐ รอบต่อนาที จากผลการทดลองโดยใช้ สารละลายน้ำมันถั่วเหลือง	66

รายการตารางประกอบ (ต่อ)

ตาราง	หน้า
4-16 แสดงอัตราการไฟลเข้า อัตราการไฟลออก และความเข้มข้นออก ที่ความเร็วจุกกึง ๖๘ รอบต่อนาที จากผลการทดลองแบบ ต่อเนื่อง โดยใช้สารละลายน้ำมันถั่วเหลือง	67
4-17 แสดงอัตราการไฟลเข้า อัตราการไฟลออกและความเข้มข้นออก ที่ความเร็วจุกกลึง ๕๒ รอบต่อนาที จากผลการทดลองแบบ ต่อเนื่อง โดยใช้สารละลายน้ำมันถั่วเหลือง	68

## รายการตารางประกอบ (ต่อ)

หน้า

### ตารางที่

ง-1 ถึง ง-5	แสดงการทดลองไม่ต่อ เนื่องที่ความ เร็วสูกกลึงต่าง ๆ ทำการทดลองกับน้ำบริสุทธิ์	98
ง-6 ถึง ง-10	แสดงการทดลองไม่ต่อ เนื่องที่ความ เร็วสูกกลึงต่าง ๆ ทำการทดลองกับสารละลายน้ำค่าล	103
ง-11 ถึง ง-13	แสดงการทดลองไม่ต่อ เนื่องที่ความ เร็วสูกกลึงต่าง ๆ ทำการทดลองกับสารละลายน้ำน้มถ่วงเหลือง	108
ง-14 ถึง ง-25	แสดงการทดลองแบบต่อ เนื่องที่ความ เร็วสูกกลึงต่าง ๆ ทำการทดลองกับสารละลายน้ำค่าลที่อัตราไฟลเข้าและ ไฟลออกต่าง ๆ	111
ง-26 ถึง ง-37	แสดงการทดลองแบบต่อ เนื่องที่มีความ เร็วสูกกลึงต่าง ๆ ทำการทดลองกับสารละลายน้ำน้มถ่วงที่อัตราไฟลเข้า และไฟลออกต่าง ๆ	123

### รายการรูปประกอบ

รูป	หน้า
2-1 การถูกทำลายของวีตามินสังเคราะห์ด้วยความร้อน	2
2-2 โปปาโต ไลโปแลติก อ๊อกซิล ไอก็อตอล ถูกทำลายโดยความร้อน. ซึ่งเปรียบเท่าและอุณหภูมิในสารละลายปัฟเฟอร์ โปปาโต สักค	3
2-3 เส้นกราฟแสดงความต้านทานและอุณหภูมิของของเหลวบริสุทธิ์หรือ รูปแบบของสมดุลย์ของสถานะ	5
2-4 การส่งถ่ายความร้อนของท่อ	9
2-5 การส่งถ่ายความร้อนบนผิวถุงกลึง	10
2-6 ถุงกลึงแบบบุรุ่ม	12
2-7 ถุงกลึงแบบมีใบมีด	12
2-8 ถุงกลึงแบบรักษาพะลาຍ	12
2-9 ลักษณะการเคลื่อนที่ของสารละลายบนถุงกลึง	14
2-10 ลักษณะการระเหยบนแผ่นฟิล์มบาง	15

รายการรูปประกอบ (ต่อ)

รูปที่	หน้า
3-1      เครื่องราช เหยแบบแผ่นพิล์มบางหมุน	25
3-2      รายละเอียดของ เครื่องราช เหยแบบแผ่นพิล์มบางหมุน	26
3-3      ส่วนสำคัญของ เครื่องทำความเข้มข้น	27
3-4      ภาพด้านหน้าของผนังด้านนอก	28
3-5      ภาพด้านหน้าและด้านข้างของลูกกลิ้ง	29
3-6      ภาพด้านข้างของผนังด้านนอก	30
3-7      ภาพด้านหน้าและด้านข้างของตัววัก	31
3-8      เครื่องความแน่นแบบบารอ เมตริก	32
3-9      เครื่องความแน่นหรือเครื่องจับไอน้ำ	33
3-10     ปั๊มสูญญากาศ	34
3-11     มู่เล่	35

รายการรูปประกอบ (ต่อ)

รูปที่	หน้า
4-1 แสดงความสัมพันธ์ปริมาตรน้ำบวมสุทธิที่เหลืออยู่ในเครื่อง ระเหยกับเวลาที่ใช้ในการระเหย	40
4-2 แสดงอัตราการระเหยน้ำจากน้ำบวมสุทธิกับความเร็วฉุกเฉิน	41
4-3 แสดงความสัมพันธ์ ปริมาตรของสารละลายน้ำตาลที่เหลือ อยู่ในเครื่องระเหยกับเวลาที่ใช้ในการระเหย	42
4-4 แสดงอัตราการระเหยน้ำจากสารละลายน้ำตาล กับความเร็ว ฉุกเฉินที่ความดัน -0.40 กก.ต่ำตาร่างเขนติเมตร การทดลอง แบบไม่ต่อเนื่อง	43
4-5 แสดงความเข้มข้นของน้ำตาลสูตรท้ายกับความเร็วฉุกเฉิน	44
4-6 แสดงความสัมพันธ์ปริมาตรของสารละลายน้ำนมถั่วเหลือง ที่เหลืออยู่ในเครื่องระเหยกับเวลาที่ใช้ในการระเหย	45
4-7 อัตราการระเหยน้ำจากสารละลายน้ำนมถั่วเหลืองกับความเร็ว ฉุกเฉิน	46
4-8 แสดงความสัมพันธ์ ความเข้มข้นสารละลายน้ำตาลกับอัตราไหล เข้าเครื่องระเหยของสารละลายน้ำตาล	47
4-9 แสดงอัตราการระเหยน้ำจากสารละลายน้ำตาลกับความเร็ว ฉุกเฉินที่ความดัน -0.40 ถึง -0.45 กก.ต่ำตาร่างเขนติเมตร การทดลองแบบต่อเนื่อง	48

รายการรูปประกอบ (ต่อ)

รูปที่		หน้า
4-10	แสดงความสัมพันธ์ ความเข้มข้นสารละลายน้ำนมถั่วเหลือง กับอัตราการไหลเข้าเครื่องระเหยของสารละลายน้ำนมถั่วเหลือง	49
4-11	แสดงประสิทธิภาพของเครื่องระเหยกับความเร็วจุกกลึง ทำการทดลองแบบต่อเนื่อง	50
4-12	แสดงสัมประสิทธิ์การส่งถ่ายความร้อนกับความเร็วจุกกลึง การทดลองแบบต่อเนื่อง	51