

บทที่ ๕

วิเคราะห์ผลการทดสอบ

จากสมมติฐานว่ามีไปรเดินที่ละลายน้ำได้อยู่ที่พิวตุ้งมือบางที่จะถูกชะล้าง ซึ่งมีปริมาณค่าหนึ่งที่ไม่ทราบปริมาณที่แน่นอน เมื่อให้กระบวนการชะล้างที่เหมาะสมเข่นมีการเพิ่มอุณหภูมิของน้ำล้าง การใช้สารละลายด่างชะล้าง และภาวะที่มีการขยายพิวตุ้งมือบางเป็นจังหวะพร้อมกัน ใช้เวลามากพอไปรเดินจำนวนนี้จะถูกชะล้างออกมากได้ ถ้าไปรเดินเหล่านี้มีขนาดหรือน้ำหนักไม่เลกต่างกัน โดยไปรเดินที่มีน้ำหนักไม่เลกน้อยจะมีปริมาณมากกว่าไปรเดินที่มีน้ำหนักไม่เลกมากและสามารถถูกชะล้างได้ง่ายกว่าจะถูกชะล้างออกมาก่อน ลักษณะการชะล้างไปรเดิน จึงนลักษณะที่เป็นเอกลักษณ์เดียว กับเวลา

ให้ C_T = ปริมาณไปรเดินที่ละลายน้ำได้ที่พิวตุ้งมือบางทั้งหมด ซึ่งเป็นปริมาณที่ไม่ทราบค่าที่แน่นอน (ในไกรกรัม)

$$C_L(t) = \text{ปริมาณไปรเดินที่เหลืออยู่ที่ผิว } \pi \text{ เวลา } t \text{ (ในไกรกรัม)}$$

$$C(t) = \text{ปริมาณไปรเดินที่ถูกชะล้างออกจากผิวที่เวลา } t \text{ (ในไกรกรัม)}$$

$$\text{ดังนั้น } C(t) = C_T - C_L(t) \quad (1)$$

จากสมมติฐานข้างต้น จะได้ว่า

$$C_L(t) = C_T e^{-\beta t} \quad (2)$$

$$\text{จึงได้ว่า } C(t) = C_T - C_T e^{-\beta t} \quad (3)$$

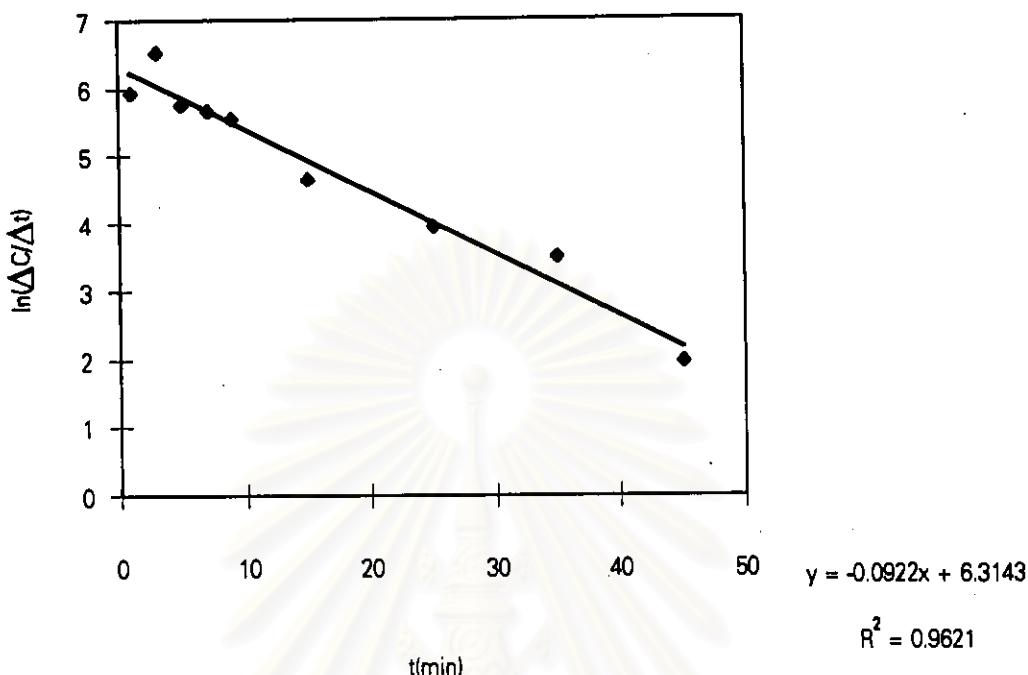
เมื่อ คิดเพื่อเรนซิเออก เทียบกับเวลา จะได้

$$\frac{dC(t)}{dt} = C_T \beta e^{-\beta t} \quad (4)$$

$$\frac{dC(t)}{dt} = C_T \beta e^{-\beta t} \quad (5)$$

$$\ln(\frac{dC(t)}{dt}) = \ln(C_T \beta) + (-\beta t) \quad (6)$$

หากค่า β โดยการเขียนกราฟระหว่าง $\ln(\frac{dC(t)}{dt})$ กับ t ได้กราฟเส้นตรงมี จุดตัดแกน $y = \ln(C_T \beta)$ มีความชัน $= -\beta$ ดังตัวอย่างรูปที่ 5.1 ซึ่งเป็นภาวะที่น้ำที่ใช้ชะล้างคือน้ำกลั่น อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียสและไม่มีการขยายพิวตุ้งมือบาง แสดงค่า β ของทุกภาวะในตารางที่ 5.1



รูปที่ 5.1 $\ln(dC(t)/dt)$ กับ t เมื่อภาวะการชะล้างใช้น้ำกลั่น อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส และไม่มีการขยายน้ำดูงมือบาง

เมื่อจากค่า α เป็นค่าที่ไม่ขึ้นกับเวลาจึงด้อง นำมาหาค่าเฉลี่ยได้ 0.105

จากค่า intercept = $\ln(C_T \beta)$

เราจะได้ $C_T =$ เอกซ์โพเนนเชียลของค่าจุดตัดแกน y หากดูว่าค่า β เฉลี่ยจะได้ค่า C_T ของแต่ละภาวะของการล้างไปร์ตินดังตารางที่ 5.1 ค่า C_T ที่ปรากฏในตารางที่ 5.1 เป็นปริมาณไปร์ตินส่วนหนึ่งของปริมาณไปร์ตินทั้งหมดตามสมมติฐานที่ตั้งไว้ว่าที่ผิวดองถุงมือยางมีปริมาณไปร์ติน ที่ไม่ทราบปริมาณที่แน่นอนจำนวนหนึ่งซึ่งสามารถถูกชะล้างออกมาได้ด้วยภาวะการล้างที่เหมาะสมและเวลานานพอ จากการทดลองทั้งหมด 24 ภาวะการทดลอง แต่ละภาวะสามารถลดชั่งไปร์ตินจำนวนนึ่องออกมาได้ส่วนหนึ่งซึ่งมีปริมาณมากขึ้นตามภาวะการล้างที่รุนแรงขึ้น ในภาวะการล้างที่ 24 ที่ภาวะอุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส ความถี่ของการขยายน้ำดูงมือบาง 50 ครั้ง/นาที และใช้สารละลายต่างในการชะล้าง สามารถลดชั่งไปร์ตินออกมาได้ 76,214

ไม่ได้รับ ซึ่งไม่แน่ใจเป็นปริมาณของไปรดีนตามสมมติฐานทั้งหมด ด้านการชะล้างในภาวะที่รุนแรงกว่าน้ำอาจชะล้างไปรดีนได้มากกว่าน้ำ

ตารางที่ 5.1 ค่า β และ C_T จากการคำนวณทุกภาวะการชะล้างไปรดีน

ภาวะการชะล้างไปรดีนของจากดูมนีอย่าง	β	R^2	C_T
1) น้ำกลั่น ไม่มีการขยายนิวตันมีอย่าง อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส	0.09	0.96	4943
2) น้ำกลั่น ไม่มีการขยายนิวตันมีอย่าง อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส	0.10	0.91	5487
3) น้ำกลั่น ไม่มีการขยายนิวตันมีอย่าง อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส	0.10	0.93	7611
4) สารละลายนาโนไฮดรอกไซด์ NaOH มีค่า pH 11.3 ไม่มีการขยายนิวตันมีอย่าง อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส	0.08	0.95	11231
5) สารละลายนาโนไฮดรอกไซด์ NaOH มีค่า pH 11.3 ไม่มีการขยายนิวตันมีอย่าง อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส	0.10	0.84	15327
6) สารละลายนาโนไฮดรอกไซด์ NaOH มีค่า pH 11.3 ไม่มีการขยายนิวตันมีอย่าง อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส	0.11	0.90	19306
7) น้ำกลั่น มีการขยายนิวตันมีอย่าง 30 กรัม/นาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส	0.09	0.84	5600
8) น้ำกลั่น มีการขยายนิวตันมีอย่าง 30 กรัม/นาที อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส	0.11	0.82	6850
9) น้ำกลั่น มีการขยายนิวตันมีอย่าง 30 กรัม/นาที อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส	0.13	0.83	8574
10) น้ำกลั่น มีการขยายนิวตันมีอย่าง 40 กรัม/นาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส	0.10	0.87	6210
11) น้ำกลั่น มีการขยายนิวตันมีอย่าง 40 กรัม/นาที อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส	0.11	0.63	8122
12) น้ำกลั่น มีการขยายนิวตันมีอย่าง 40 กรัม/นาที อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส	0.13	0.73	10204
13) น้ำกลั่น มีการขยายนิวตันมีอย่าง 50 กรัม/นาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส	0.11	0.80	5063
14) น้ำกลั่น มีการขยายนิวตันมีอย่าง 50 กรัม/นาที อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส	0.14	0.80	8850

ตารางที่ 5.1 ค่า β และ C_T จากการคำนวณทุกภาวะการซึ่งสั่งไปร์ติน (ต่อ)

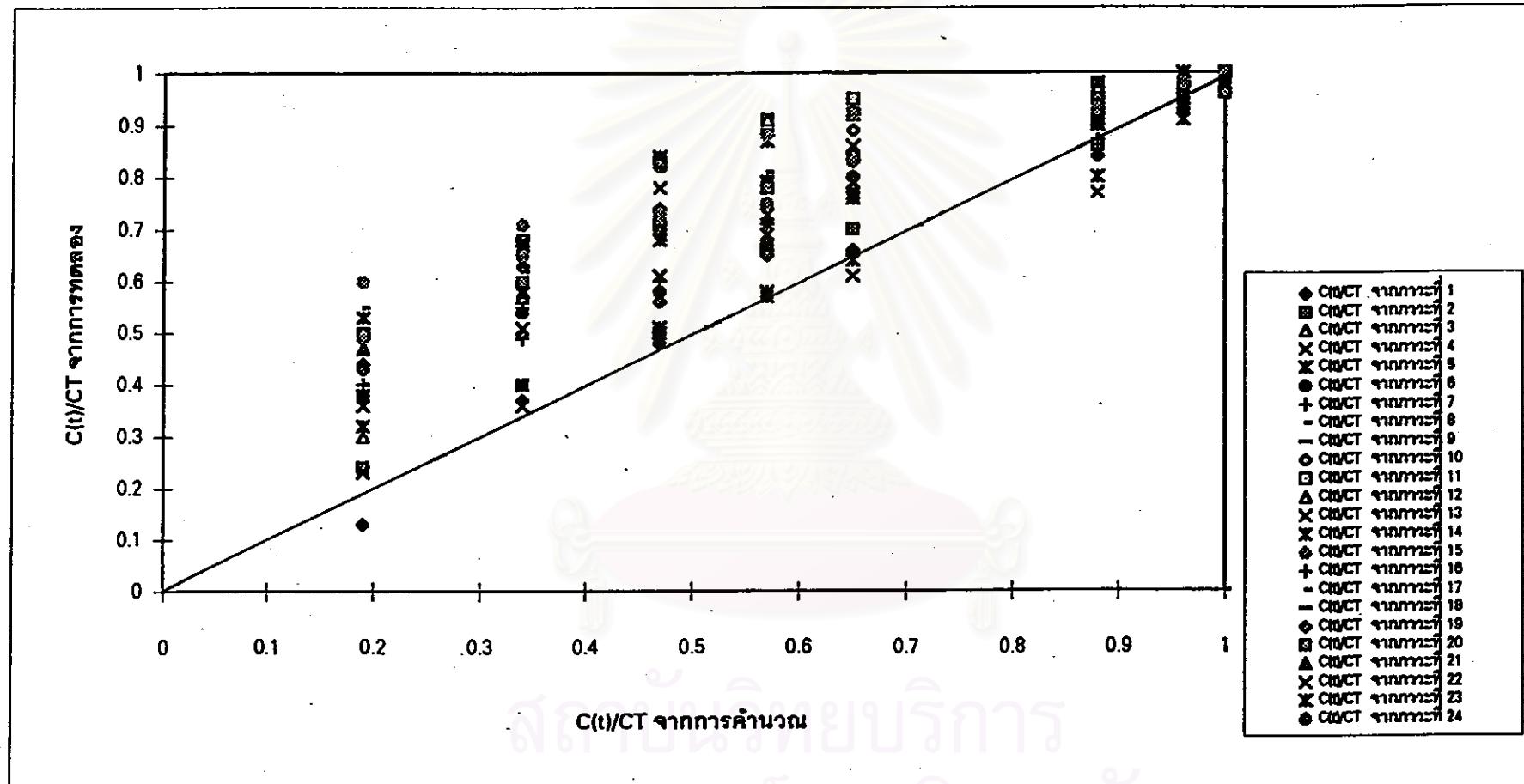
ภาวะการซึ่งสั่งไปร์ตินของจากดูงมือของ	β	R^2	C_T
15) น้ำเกลี้ยง มีการขยาดผิวดูงมือของ 50 กรัม/นาที อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส	0.12	0.80	8381
16) สารละลายน้ำ NaOH มีค่า pH 11.3 มีการขยาดผิวดูงมือของ 30 กรัม/นาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส	0.11	0.90	24800
17) สารละลายน้ำ NaOH มีค่า pH 11.3 มีการขยาดผิวดูงมือของ 30 กรัม/นาที อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส	0.10	0.85	21744
18) สารละลายน้ำ NaOH มีค่า pH 11.3 มีการขยาดผิวดูงมือของ 30 กรัม/นาที อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส	0.10	0.86	22702
19) สารละลายน้ำ NaOH มีค่า pH 11.3 มีการขยาดผิวดูงมือของ 40 กรัม/นาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส	0.10	0.91	28524
20) สารละลายน้ำ NaOH มีค่า pH 11.3 มีการขยาดผิวดูงมือของ 40 กรัม/นาที อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส	0.11	0.87	32827
21) สารละลายน้ำ NaOH มีค่า pH 11.3 มีการขยาดผิวดูงมือของ 40 กรัม/นาที อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส	0.11	0.92	51480
22) สารละลายน้ำ NaOH มีค่า pH 11.3 มีการขยาดผิวดูงมือของ 50 กรัม/นาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส	0.13	0.96	66151
23) สารละลายน้ำ NaOH มีค่า pH 11.3 มีการขยาดผิวดูงมือของ 50 กรัม/นาที อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส	0.09	0.90	44174
24) สารละลายน้ำ NaOH มีค่า pH 11.3 มีการขยาดผิวดูงมือของ 50 กรัม/นาที อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส	0.15	0.87	76214

การพิสูจน์ว่า ความสัมพันธ์ตามสมการที่ (3) มีความสอดคล้องกับผลการทดลอง กระทำได้ดังนี้

$$\text{จากความสัมพันธ์ } C(t) = C_T - C_T e^{-\beta t} \quad (3)$$

$$\text{จะได้ว่า } C(t) = C_T(1 - e^{-\beta t}) \quad (6)$$

$$\text{หรือ } C(t) / C_T = (1 - e^{-\beta t}) \quad (7)$$



รูปที่ 5.2 $C(t)/C_T$ จากการคำนวณและจากการทดลองที่ภาวะค่าคงที่ เพื่อแสดงว่ารูปแบบความสัมพันธ์ทางคณิตศาสตร์ที่เสนอ มีความสอดคล้องกับการทดลอง

ตัวเขียนกราฟระหว่าง $C(t)/C_T$ จากการคำนวณตามสมการ (7) โดยมีตัวแปรคือ t (เวลาที่กำหนดในการจะดึงไปรตีนในกระบวนการทดสอบที่เวลา 0 2 4 6 8 10 20 30 40 50 และ 60 นาที) กับ $C(t)/C_T$ จากการทดสอบ (ข้อมูลในการเขียนกราฟแสดงในภาคผนวก ช.) เมื่อ $C(t)$ จากการทดสอบคือปริมาณไปรตีนที่ถูกจะดึงออกมากที่เวลาใดๆ ซึ่งเป็นข้อมูลที่นำมาเขียนกับเวลา เพื่อแสดงผลของตัวแปรต่อการจะดึงในบทที่ 4 (แสดงในภาคผนวก ฉ.) ส่วน C_T จากการทดสอบคือปริมาณไปรตีนรวมที่เวลา 60 นาที

จากรูปที่ 5.2 จะเห็นว่าจุดที่หล่อตื้นเข้าใกล้เส้นตรงซึ่งแทนความสัมพันธ์ระหว่าง $C(t)/C_T$ จากการคำนวณและจากการทดสอบไม่ทุกจุด แสดงว่ารูปแบบความสัมพันธ์ทางคณิตศาสตร์ที่เสนอ มีความสอดคล้องกับการทดสอบ เนื่องจากภาวะการทดสอบที่ไม่มีการขยายตัวดูงมือของและภาวะการทดสอบที่อุณหภูมิที่ไม่สูงเกินไป(น้อยกว่า 70 องศาเซลเซียส) ส่วนผลการทดสอบที่ไม่สอดคล้องกับการคำนวณคือผลการทดสอบของการขยายตัวดูงมือของห้องภาวะที่จะดึงด้วยน้ำหนัก dane และภาวะที่จะดึงด้วยสารละลายค่างๆ โดยผลการทดสอบแสดงว่าการขยายตัวดูงมือของจะให้ปริมาณไปรตีนที่มากกว่าการคำนวณ(สังเกตจากจุดในกราฟที่ 5.2 ที่อยู่จากแนวเส้นตรงมาก) ซึ่งอาจจะต้องมีการหาค่าปรับแก้ที่เปรียบไปตามอัตราการขยายตัวดูงมือของ โดยเฉพาะการจะดึงในช่วงเวลาด้านๆ คือช่วง 2-30 นาที เนื่องจากเมื่อ $C(t)/C_T$ เข้าใกล้ 1 แสดงว่าเป็นการจะดึงที่ช่วงเวลาท้ายๆ เช่น 40 50 และ 60 นาที จุดทุกจุดจะเข้าใกล้เส้นตรงซึ่งแทนความสัมพันธ์ระหว่าง $C(t)/C_T$ จากการคำนวณและจากการทดสอบ

สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย