

บทที่ 5

แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของกระบวนการ

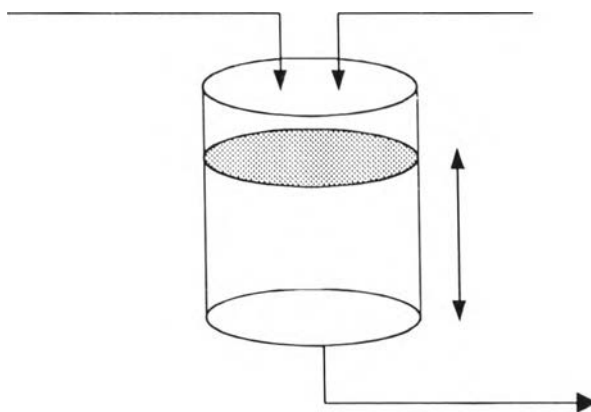
Mathematics Process Models

เนื้อหาในบทนี้อธิบายถึงแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ (Mathematics Model) ของกระบวนการที่ใช้สร้างเป็นโปรแกรมเลียนแบบพลวัตของกระบวนการจริง เพื่อทดสอบตัวควบคุมพีซีซีแบบฐานแบบจำลอง ได้แก่ แบบจำลองการไหลของของเหลวแบบไม่เป็นเชิงเส้น ซึ่งต้องการใช้ตัวควบคุมพีซีซีแบบฐานแบบจำลองในการควบคุมระดับของของเหลว และแบบจำลองของเครื่องปฏิกรณ์เคมีแบบถังกวนต่อเนื่อง (Continuous Stirred Tank Reactor (CSTR)) ซึ่งใช้ตัวควบคุมพีซีซีแบบฐานแบบจำลองในการควบคุมอุณหภูมิภายในเครื่องปฏิกรณ์เพื่อให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่ต้องการในสภาวะที่เหมาะสม

5.1 แบบจำลองคณิตศาสตร์ของกระบวนการไหลของของไหลที่เป็นแบบไม่เป็นเชิงเส้น

(Mathematics Model of a Nonlinear-flow Tank for Level Control)

การไหลของของไหลแบบไม่เป็นเชิงเส้นนี้ ใช้ในการศึกษาการประยุกต์ใช้ตัวควบคุมพีซีซีแบบต่างๆ กระบวนการนี้ประกอบไปด้วยถังบรรจุของเหลวที่มีความหนาแน่นคงที่ มีของไหลไหลเข้าทางด้านบนด้วยอัตราการไหล F_i และมีอัตราการไหลออกของของไหลด้วยอัตราการไหล F_o ซึ่งมีค่าเปลี่ยนแปลงขึ้นอยู่กับระดับความสูงของของไหลภายในถัง ดังนั้นกระบวนการนี้เป็นกระบวนการอันดับหนึ่งที่ไม่เป็นเชิงเส้น (First-order Non-linear Process) กระบวนการนี้เป็นกระบวนการอันดับหนึ่งที่ค่าเกน (Gain) และค่าคงที่เวลา (Time Constant) มีการเปลี่ยนแปลงขึ้นกับสภาวะคงตัว ตามรูปที่ 5.1-1



รูปที่ 5.1-1 ลักษณะของกระบวนการของถังที่มีการไหลแบบไม่เป็นเชิงเส้น

เมื่อ	F_o	คืออัตราการไหลขาออก ซึ่งมีเป็นการไหลเป็นแบบเทอร์บูเลนซ์ (Turbulent Flow) ซึ่งมีค่าขึ้นกับขนาดของท่อและวาล์ว
	A	คือพื้นที่หน้าตัดของถัง
	F_i	คืออัตราการไหลเข้าสู่ถังของเหลว
	F_{iD}	คืออัตราการไหลของเข้าสู่ถังของเหลวที่เป็นตัวรบกวนกระบวนการ

โดยมีสมการสมดุลมวลสารของกระบวนการไหล เป็นสมการแบบไม่เชิงเส้น (Nonlinear Dynamic Model)

$$A \frac{dh}{dt} + \beta\sqrt{h} = F_i \quad (5.1-1)$$

$$F_o = \beta\sqrt{h} \quad \text{โดยที่} \quad \beta = \text{constant} \quad (5.1-2)$$

จากสมการที่ (5.1-1) จะเห็นได้ว่า เป็นสมการอนุพันธ์ดั้งเดิมแบบไม่เชิงเส้น (Nonlinear Ordinary Differential Equation) ซึ่งไม่สามารถอินทิเกรตสมการออกมาได้โดยตรง ดังนั้นวิธีการแก้ไขปัญหานั้นสามารถทำได้ 2 วิธีการคือ 1.) การใช้เทคนิคที่เรียกว่า วิธีอินทิเกรตเชิงตัวเลข (Numerical Integration) ซึ่งยังแบ่งได้เป็นอีกหลายวิธี แต่ที่นิยมใช้สำหรับกระบวนการเคมีนั้นจะใช้วิธีการที่เรียกว่าวิธีการของ ออยเลอร์ (Euler Algorithm) ซึ่งเป็นวิธีการที่เลือกใช้ในการจำลองกระบวนการนี้ และ วิธีการของรัน-กัตต้า อันดับที่ 4 (Fourth-order Runge-Kutta) 2.) จะใช้เทคนิคที่เรียกว่า การประมาณเชิงเส้น (Linearize Approximation) โดยจะประมาณว่าสมการนั้นเป็นเชิงเส้นที่บริเวณรอบๆ สภาวะคงตัวใดๆ ดังนั้นเมื่อทำการประมาณเชิงเส้น (Linearization) สมการดังกล่าวรอบสภาวะคงตัวใดๆ h_s เพื่อให้ได้สมการในรูปแบบของ ตัวแปรเบี่ยงเบน (Deviation Variables) ได้เป็นสมการเชิงเส้นที่สามารถแก้สมการดังนี้

$$\tau_p \frac{dh'}{dt} + h' = K_p \cdot F_i' \quad (5.1-3)$$

$$\text{เมื่อ} \quad \tau_p = 2A\sqrt{h_s} / \beta \quad (5.1-4)$$

$$K_p = 2\sqrt{h_s} / \beta \quad (5.1-5)$$

$$\text{โดยที่} \quad h' = h(t) - h_s \quad \text{และ} \quad F_i' = F_i(t) - F_{is}$$

เมื่อ

- h' คือ ตัวแปรความสูงของของไหลที่เบี่ยงเบนไปจากสภาวะคงตัว
 F_i' คือ อัตราการไหลเข้าที่เบี่ยงเบนไปจากสภาวะคงตัว
 τ_p คือ ค่าคงที่เวลา (Time Constant)
 K_c คือ ค่าเกนของกระบวนการ (Process Gain)

ค่าของ τ_p และ K_c เป็นค่าที่เปลี่ยนแปลงไปตามอัตราการไหลเข้าที่สภาวะคงตัวใดๆ F_{i_s}

จากสมการที่ (5.1-5)

$$\tau_p \frac{dh'}{dt} + h' = K_p \cdot F_i'$$

$$\tau_p dh' = (K_p F_i' - h') dt$$

$$-\tau_p dh' = (h' - K_p F_i') dt$$

$$\frac{dh'}{(h' - K_p F_i')} = -\frac{dt}{\tau_p}$$

อินทิเกรต จาก 0 ถึง t

$$\ln(h' - K_p F_i') \Big|_{t_0}^t = -\frac{(t - t_0)}{\tau_p}$$

$$\ln(h'(t) - K_p F_i') - \ln(h'(t_0) - K_p F_i') = -\frac{(t - t_0)}{\tau_p}$$

$$\ln \left[\frac{h'(t) - K_p F_i'}{h'(t_0) - K_p F_i'} \right] = -\frac{(t - t_0)}{\tau_p}$$

$$\left[\frac{h'(t) - K_p F_i'}{h'(t_0) - K_p F_i'} \right] = \exp \left[-(t - t_0) / \tau_p \right]$$

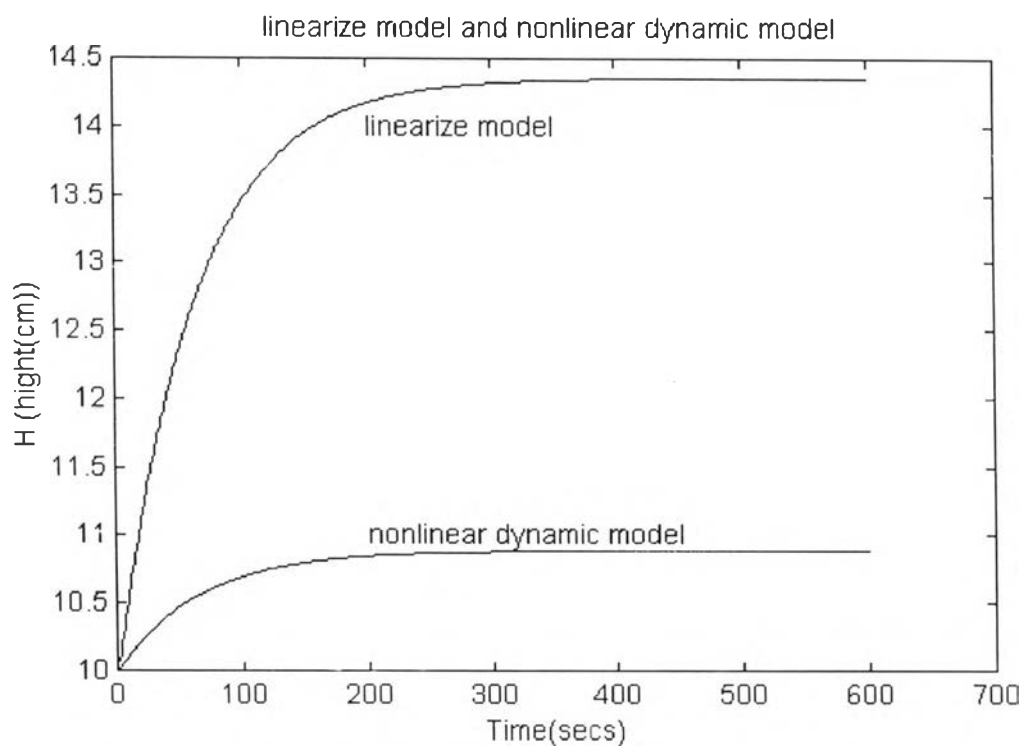
$$h'(t) - K_p F_i' = (h'(t_0) - K_p F_i') \exp \left[-(t - t_0) / \tau_p \right]$$

$$h'(t) = K_p F_i' + (h'(t_0) - K_p F_i') \exp \left[-(t - t_0) / \tau_p \right]$$

$$\begin{aligned} \text{เมื่อ } h'(t_0) = 0 \text{ และ } t_0 = 0 \quad h'(t) &= K_p F_i' + (0 - K_p F_i') \exp[-(t-0)/\tau_p] \\ h'(t) &= K_p F_i' (1 - \exp(-t/\tau_p)) \\ \text{เมื่อ } h'(t) = h(t) - h_s \text{ จะได้} \quad h(t) &= K_p F_i' (1 - \exp(-t/\tau_p)) + h_s \end{aligned} \quad (5.1-6)$$

เมื่อทำการเขียนแบบการไหลของถังแรงโน้มถ่วงโดยใช้วิธีการอินทิเกรตเชิงตัวเลข (Numerical Integration) ของออยเลอร์ (Euler Algorithm) ตามสมการที่ (5.1-1) เปรียบเทียบกับวิธีการประมาณเชิงเส้นสมการที่ (5.1-6) ให้พื้นที่หน้าตัดของถัง A มีค่าเป็น $A = 10$ และ ค่าคงที่ $\beta = 1$ จะเห็นได้ว่า เมื่อเริ่มต้นโดยปล่อยให้ถังอยู่ในสภาวะคงตัวที่ระดับความสูงของของเหลว h_0 และอัตราการไหลของของเหลวขาเข้าเป็น 3.1623 หน่วย ที่เวลา $t = 0$ จากนั้นเปลี่ยนอัตราการไหลของของเหลวขาเข้าจาก 3.1623 หน่วย เป็น 3.3 หน่วย เพื่อให้กระบวนการเคลื่อนจากสภาวะคงตัวหนึ่งไปยังสภาวะคงตัวหนึ่ง พบว่าค่าความสูงของระดับของเหลวในถังในช่วงเริ่มต้นของสมการทั้ง 2 นั้นใกล้เคียงกันซึ่งแสดงให้เห็นว่าสมการของแบบจำลองที่ประมาณเชิงเส้น (Linearized Approximate Model) (5.1-6) แสดงว่าสามารถใช้สมการของแบบจำลองที่ไม่เชิงเส้นนี้แทนสมการของแบบจำลองที่ไม่เชิงเส้นได้ในช่วงเริ่มต้นเท่านั้น แต่เมื่อเวลาผ่านไประดับความสูงที่ได้จากแบบจำลองประมาณเชิงเส้น ที่ประมาณไว้รอบๆ h_0 นั้นเริ่มเบี่ยงเบนไปจากสมการไม่เชิงเส้น (Nonlinear Dynamic Model) ซึ่งให้เห็นว่า เมื่อความสูงที่เปลี่ยนแปลงไปจากค่าความสูงที่ใช้ในการประมาณสมการไม่เชิงเส้นเป็นมากขึ้น ความแม่นยำในการใช้สมการประมาณนี้แทนแบบจำลองของกระบวนการที่ไม่เป็นเชิงเส้นนั้นลดลงจนไม่สามารถใช้แทนได้ดังรูปที่ 5.1-2 ดังนั้นจึงใช้สมการที่ (5.1-1) เป็นสมการแสดงการตอบสนองของความสูงของถังที่มีต่อการไหลขาเข้าของถังแรงโน้มถ่วงนี้

เป้าหมายของการควบคุมกระบวนการนี้อยู่ที่การพยายามรักษาระดับของของไหลในถังในค่าเป้าหมายที่ต้องการ หรือปรับระดับของของเหลวให้เข้าสู่เป้าหมายใหม่ที่ตั้งไว้ และการพยายามรักษาระดับของของเหลวให้อยู่ที่ค่าเป้าหมายเมื่อมีตัวรบกวนเข้ามาในกระบวนการ ซึ่งตัวรบกวนในงานวิจัยนี้กำหนดให้เป็น นี้โดยการปรับอัตราการไหลขาเข้าของของไหล F_i



รูปที่ 5.1-2 แสดงความแตกต่างของการใช้แบบจำลองที่ไม่เชิงเส้น และแบบจำลองประมาณเชิงเส้น

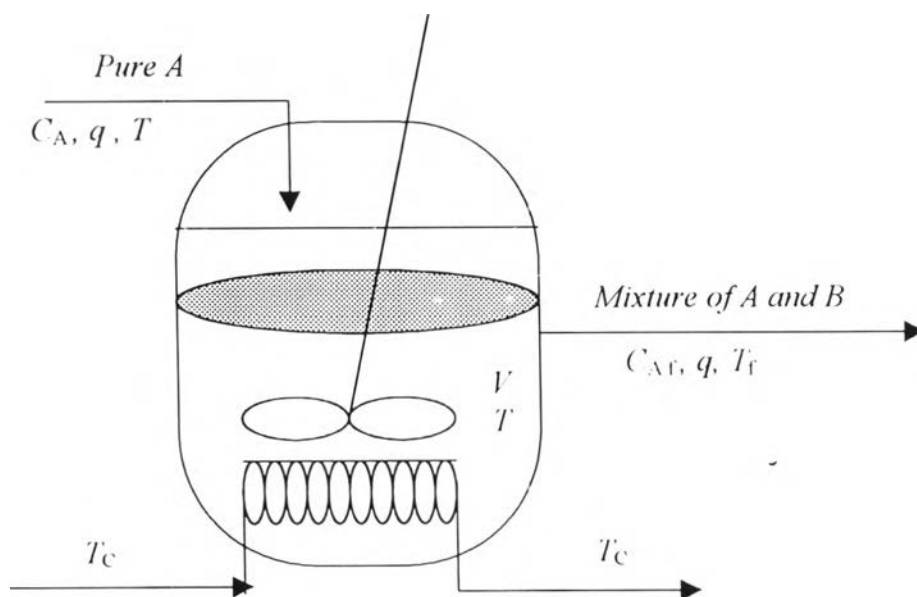
5.2 เครื่องปฏิกรณ์ถังกวนแบบต่อเนื่อง

(Mathematics Model of a Continuous Stirred Tank Reactor (CSTR))

เครื่องปฏิกรณ์แบบถังกวนแบบต่อเนื่องเป็นอุปกรณ์พื้นฐานชนิดหนึ่ง ที่พบบ่อยในอุตสาหกรรมเคมี ซึ่งรูปแบบที่จะนำมาพิจารณาในการสร้างแบบจำลอง เป็นเครื่องปฏิกรณ์แบบถังกวนแบบตัวเนื้อที่อุณหภูมิไม่คงที่ (Non-isothermal CSTR) (Seborg, 1997) ปฏิกริยาที่เกิดขึ้น เป็นปฏิกริยาคายความร้อนแบบผันกลับไม่ได้ (Irreversible Exothermic Reactor) ซึ่งเป็นกระบวนการที่มีความไม่เป็นเชิงเส้นสูง (Highly Nonlinear) ซึ่งเป็นกระบวนการที่เหมาะสมสำหรับการนำไปใช้ในการทดสอบตัวควบคุมที่สร้างขึ้น

ปฏิกริยาเคมีที่เกิดขึ้นในระบบ เกิดจากสารตั้งต้น A เปลี่ยนไปเป็นสาร B และคายความร้อน มีค่าความร้อนของปฏิกริยา (Heat of Reaction, ΔH) โดยสมมติว่าระบบความหนาแน่นคงที่ และไม่เกิดการสูญเสียความร้อนออกจากระบบ ระบายความร้อนที่เกิดจากปฏิกริยาเคมีด้วยการผ่านน้ำหล่อเย็นไหลเข้าทางขดลวด (Cooling Coil) ที่อยู่ในเครื่องปฏิกรณ์ ให้อุณหภูมิขาเข้าเป็น T_c ปริมาตรของสารหล่อเย็นที่ไหลวนในขดลวดนั้นคงที่ที่ V และยังคงสมมติให้ภายในถังกวนนั้นเกิดการผสมกันของถังกวนอย่างสมบูรณ์แบบ (Perfect Mix) อุณหภูมิภายในถังกวนเป็น T

หน่วยปฏิบัติการของเครื่องปฏิกรณ์มีลักษณะดังแสดงในรูปที่ 5.2-1



รูปที่ 5.2-1 เครื่องปฏิกรณ์ถังกวนแบบต่อเนื่อง (Continuous Stirred Tank Reactor (CSTR))

โดยที่ สภาวะในการปฏิบัติการของระบบ ที่สภาวะคงตัวเป็นดังนี้ตารางที่ 5.2-1

ตารางที่ 5.2-1 สภาวะในการปฏิบัติการของระบบ เครื่องปฏิกรณ์ถังกวนแบบต่อเนื่อง ที่สภาวะคงตัว

ลำดับที่	ตัวแปร	คำอธิบาย	สภาวะ	หน่วย
1.	q	อัตราการไหลของสายป้อน	100	L/min
2.	C_{Af}	ความเข้มข้นของสาร A ขาเข้า	1	mol/L
3.	T_f	อุณหภูมิของสาร A ขาเข้า	350	K
4.	V	ปริมาตรของของในเครื่องปฏิกรณ์	100	L
5.	ρ	ค่าความหนาแน่นของสารหล่อเย็น	1000	g/L
6.	C_p	ค่าความจุความร้อนของสารหล่อเย็น	0.239	J/g-K
7.	$(-\Delta H)$	ค่าความร้อนของการเกิดปฏิกิริยา	5×10^4	J/mol
8.	$\frac{E}{R}$	ค่าพลังงานกระตุ้นต่อค่าคงที่ก๊าซ	8750	K
9.	k_0	สัมประสิทธิ์อัตราการเกิดปฏิกิริยา	7.2×10^{10}	min ⁻¹
10.	UA	ค่าสัมประสิทธิ์การถ่ายเทความร้อนรวม	5×10^4	J/min-K
11.	T_c	อุณหภูมิของน้ำหล่อเย็น	300	K
12.	C_A	ความเข้มข้นของสาร A ขาออก	0.5	mol/L
13.	T	อุณหภูมิของสารขาออก	350	K

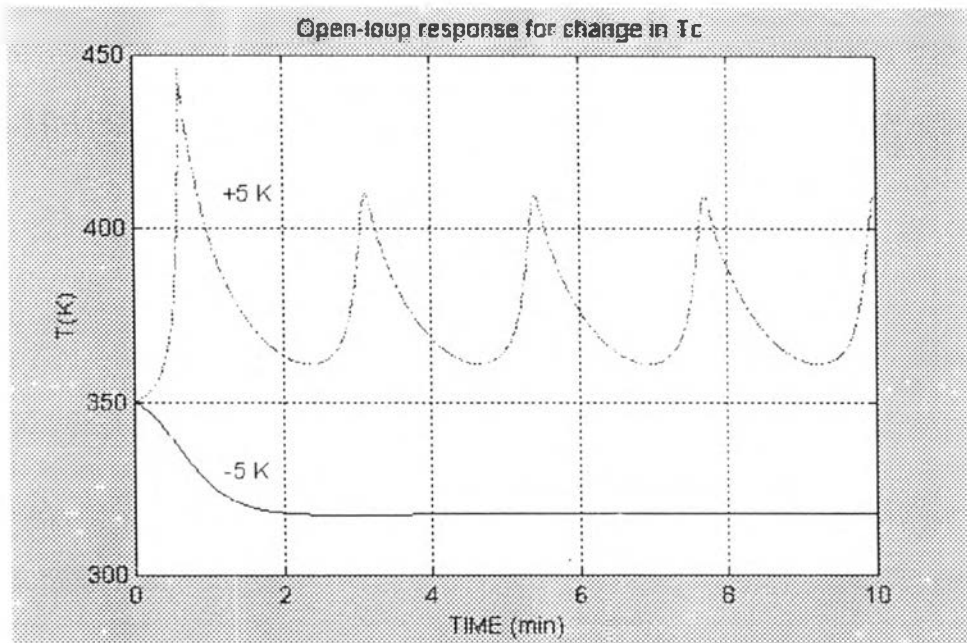
แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ที่ใช้ในการอธิบายระบบประกอบไปด้วย สมการสมดุลมวลสาร เป็น

$$\dot{C}_A = \frac{q}{V} (C_{Af} - C_A) - k_0 \exp\left(-\frac{E}{RT}\right) C_A \quad (5.2-1)$$

และสมการสมดุลพลังงานสามารถเขียนได้ดังนี้

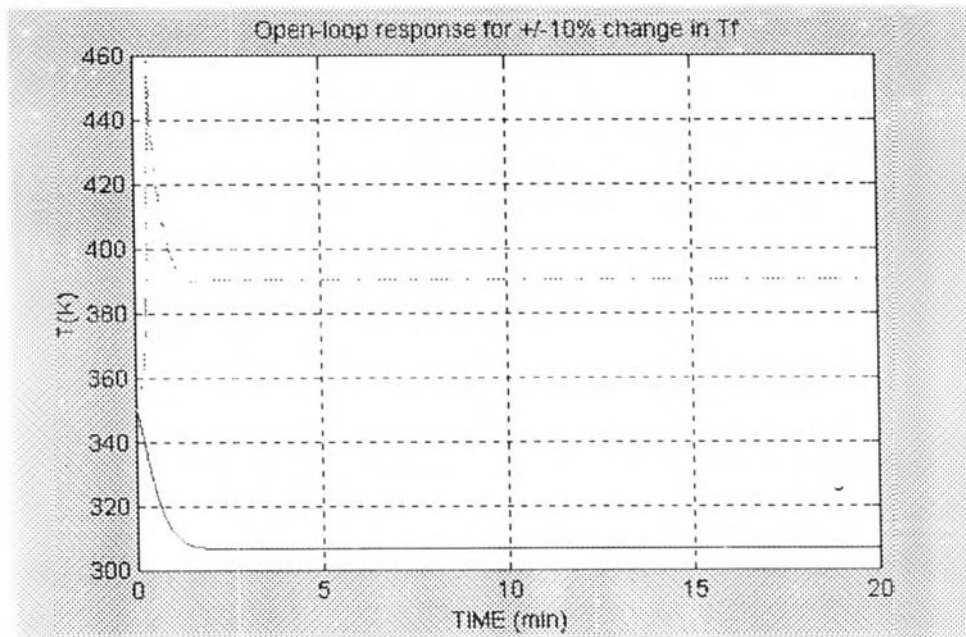
$$\dot{T} = \frac{q}{V} (T_f - T) + \frac{(-\Delta H)}{\rho C_p} k_0 \exp\left(-\frac{E}{RT}\right) C_A + \frac{UA}{\rho C_p} (T_c - T) \quad (5.2-2)$$

เป้าหมายของการควบคุมคือ ต้องการควบคุมอุณหภูมิของของเหลวภายในเครื่องปฏิกรณ์ T โดยใช้การปรับอุณหภูมิของสารหล่อเย็น T_c จากสภาวะคงตัว ตามตารางที่ 5.2-1 เมื่อ ทำการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของสารหล่อเย็น T_c แบบสเต็ป (Step Change) จากสภาวะคงตัวนี้ไป อีก +/- 5 K เพื่อดูการตอบสนองแบบไม่มีตัวควบคุม (Open-Loop Respond) ได้ผลดังแสดงในรูปที่ 5.2-2



รูปที่ 5.2-2 การตอบสนองของระบบถึงกวนต่อเนื่องเมื่ออุณหภูมิ T_c เปลี่ยนแปลง +/- 5 K (Open-Loop)

เมื่อต้องการทดสอบกรณีที่ระบบมีตัวรบกวนนั้น กำหนดให้อุณหภูมิขาเข้า T_f มีการเปลี่ยนแปลงแบบสเต็ป (Step Change) จากสภาวะคงตัวนี้ไป +/- 10% เพื่อดูการตอบสนองของกระบวนการที่ไม่มีตัวควบคุม (Open-Loop Respond) ได้ผลดังแสดงในรูปที่ 5.2-3



รูปที่ 5.2-3 การตอบสนองของระบบถึงกวนต่อเนื่องเมื่ออุณหภูมิ T_f เปลี่ยนแปลง +/- 10% (Open-Loop)

จากรูปที่ 5.2-2 และ รูปที่ 5.2-3 จะเห็นได้ว่ากระบวนการของเครื่องปฏิกรณ์ถึงกวนแบบต่อเนื่องนั้น มีการเปลี่ยนแปลงอย่างรวดเร็วเมื่อค่าพารามิเตอร์ต่างๆ เปลี่ยนแปลงไปเพียงเล็กน้อย และในกรณีที่ อุณหภูมิของสารหล่อเย็นมีการเปลี่ยนแปลงเพิ่มขึ้น 5 K จะเห็นว่ามีผลทำให้อุณหภูมิภายในเครื่องปฏิกรณ์มีการเปลี่ยนแปลงอยู่ในช่วง 365-495 K โดยประมาณ ซึ่งนับเป็นการเปลี่ยนแปลงที่มากเมื่อเทียบกับสภาวะที่ ต้องการปฏิบัติการ (Operating Condition) แสดงให้เห็นถึงความไม่เสถียรและการเปลี่ยนแปลงที่รวดเร็ว ของกระบวนการอยู่ตลอดเวลา ในขณะที่การเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของสารหล่อเย็นลดลงไป 5 K นั้นมีผลทำให้ อุณหภูมิภายในของเครื่องปฏิกรณ์เปลี่ยนแปลงไป 30 K โดยประมาณซึ่งนับเป็นการเปลี่ยนแปลงที่มากเช่น เดียวกัน การเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิภายในเครื่องปฏิกรณ์นี้ส่งผลต่อความเข้มข้นของสาร A ที่อยู่ภายใน เครื่องปฏิกรณ์และความเข้มข้นของผลิตภัณฑ์ที่ได้ด้วย

สำหรับรูปที่ 5.2-3 นั้นเมื่ออุณหภูมิเข้าสาร A มีการเปลี่ยนแปลงไป +/-10% จะเห็นว่าการเปลี่ยนแปลง ในลักษณะนี้ส่งผลให้อุณหภูมิภายในเครื่องปฏิกรณ์มีการเปลี่ยนแปลงมากเช่นเดียวกัน กล่าวคือเมื่อ อุณหภูมิเข้าของสาร A (T_i) มีการเปลี่ยนแปลงเพิ่มขึ้น 10 K ส่งผลให้อุณหภูมิในเครื่องปฏิกรณ์เปลี่ยนแปลงไปจาก 350 K เป็น 460 K ภายในเวลา 1 นาที อันเนื่องมาจากปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นนั้นเป็นปฏิกิริยาคาย ความร้อนอย่างสูง และเมื่ออุณหภูมิเข้าของสาร A (T_i) มีการเปลี่ยนแปลงลดลง 10 K ส่งผลให้อุณหภูมิ ในเครื่องปฏิกรณ์เปลี่ยนแปลงไปจาก 350 K เป็น 310 K โดยประมาณ ภายในเวลา 1 นาทีเช่นเดียวกัน

จะสังเกตได้ว่าการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิในทิศทางที่เพิ่มขึ้นนั้นส่งผลให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของ กระบวนการที่รุนแรงมากกว่าการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิในทิศทางที่ลดลง

5.3 บทสรุป

ในบทนี้เป็นการอธิบายแบบจำลองทางคณิตศาสตร์และการตอบสนองของกระบวนการที่ใช้ในงาน วิจัย ซึ่งได้แก่กระบวนการไหลของของเหลวแบบไม่เชิงเส้น และ กระบวนการของเครื่องปฏิกรณ์ถึงกวนแบบ ต่อเนื่อง จะเห็นได้ว่ากระบวนการของเครื่องปฏิกรณ์แบบถึงกวนต่อเนื่องนั้นมีความไม่เป็นเชิงเส้น และมีการ เปลี่ยนแปลงของกระบวนการที่มากกว่า กระบวนการไหลแบบไม่เชิงเส้น ในงานวิจัยนี้จึงเริ่มต้นโดยการ ทดสอบการจำลองและการควบคุมจากกระบวนการไหลแบบไม่เชิงเส้นก่อน แล้วจึงพัฒนาไปสู่การจำลอง แบบการควบคุมของกระบวนการของเครื่องปฏิกรณ์แบบถึงกวนต่อเนื่อง โดยใช้แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ ทั้ง 2 นี้ไปใช้สร้างโปรแกรมเลียนแบบ เพื่อใช้เป็นค่าอินพุท และเอาท์พุทของกระบวนการ และนำค่าอินพุท และเอาท์พุทนี้ไปใช้ในการสร้างแบบจำลองฟuzzy เพื่อใช้ควบคุมกระบวนการนี้ด้วย