



เอกสารอ้างอิง

1. เอ็มแอนดรี, บริษัทจำกัด. คู่มือวิศวกรเครื่องกล (ฉบับพิมพ์ปรับปรุงแก้ไขเพิ่มเติม). พิมพ์ครั้งที่ 3. กรุงเทพมหานคร: เอเชียเพรส, 3-134 - 3-152, 2535.
2. กัญจนา บุญเกียรติ. การคำนวณขั้นต้นในวิชาวิศวกรรมเคมี. พิมพ์ครั้งที่ 1. กรุงเทพมหานคร: โรงพิมพ์จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 363-490, ภาคผนวก ข, ง, ฉ, ช, 2531.
3. Rhine, J. M. and Tucker, R. J. Modeling of Gas-Fired Furnaces and Boilers and other Industrial Heating Processes. 1st ed. London: McGraw-Hill, 1991.
4. สุเชียร เกียรติสุนทร. พื้นฐานวิศวกรรมระบบควบคุมในกระบวนการอุตสาหกรรม 1. พิมพ์ครั้งที่ 1. กรุงเทพมหานคร: สมาคมส่งเสริมเทคโนโลยี (ไทย-ญี่ปุ่น), 2536.
5. Stephanopoulos, G. Chemical Process Control: An Introduction to Theory and Practice. New Jersey: P T R Prentice-Hall, 1990.
6. Smith, C. A. and Corripio A. B. Principles and Practice of Automatic Process Control. New York: John Wiley & Sons, 1985
7. Seborg, D. E., Edgar, T. F., and Mellichamp D. A. Process Dynamics and Control. Singapore: John Wiley & Sons, 1989.
8. Coughanowr, D. R. Process Systems Analysis and Control. 2nd ed. Singapore: McGraw-Hill, 1991.
9. สุเชียร เกียรติสุนทร. พื้นฐานวิศวกรรมระบบควบคุมในกระบวนการอุตสาหกรรม 2. พิมพ์ครั้งที่ 1. กรุงเทพมหานคร: สมาคมส่งเสริมเทคโนโลยี (ไทย-ญี่ปุ่น), 2537.
10. Luyben, W. L. Process Modeling, Simulation, and Control for Chemical Engineers. 2nd ed. Singapore: McGraw-Hill, 1990.
11. Derenzo, S. E. INTERFACING: A Laboratory Approach Using the Microcomputer for Instrumentation, Data Analysis, and Control. New Jersey: Prentice-Hall, 1990.

12. เก้าวลี พฤษชาทร. การควบคุมการเผาไหม้ถ่านหินในฟลูอิด์เบดด้วยไมโครคอมพิวเตอร์. วิทยานิพนธ์ปริญญาโทบริหารบัณฑิต จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2533.
13. สมศักดิ์ กীরตวุฒิศเรศรัฐ. หลักการและการทำงานของมือวัตถุอุตสาหกรรม. พิมพ์ครั้งที่ 7. กรุงเทพมหานคร: สมาคมส่งเสริมเทคโนโลยี (ไทย-ญี่ปุ่น), 2535.
14. Pritchard, R., Guy, J. J., and Connor, N. E. Handbook of Industrial Gas Utilization. London: Van Nostrand Reinhold Company, 1977.
15. American Institute of Physics. TEMPERATURE: Its Measurement and Control in Science and Industry. 6th ed. New York: Reinhold Publishing Corporation, 1956.
16. Wolfe, H. C., eds. TEMPERATURE: Its Measurement and Control in Science and Industry Volume II. 2nd ed. New York: Reinhold Publishing Corporation, 1956.



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ก

มาตรฐานส่วนประกอบของก๊าซแอลพีจีในประเทศไทย

มาตรฐานส่วนประกอบของก๊าซแอลพีจีที่ใช้ในการอ้างอิงกับผลการทดลองของงานวิจัยนี้ได้ข้อมูลมาจากสองแหล่งคือ

- กองควบคุมคุณภาพ การปิโตรเลียมแห่งประเทศไทย
- สำนักงานมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม

ข้อมูลแสดงดังตารางที่ ก1

ตารางที่ ก1 แสดงส่วนประกอบร้อยละโดยโมลของก๊าซแอลพีจีมาตรฐาน

ส่วนประกอบ	กองควบคุมคุณภาพ การปิโตรเลียมแห่งประเทศไทย	สำนักงานมาตรฐาน ผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม
Ethane	0.54	0.20
Propane	65.39	64.20
i-Butane	14.16	35.34
n-Butane	19.82	
Pentane plus	0.09	0.26
รวม	100.00	100.00

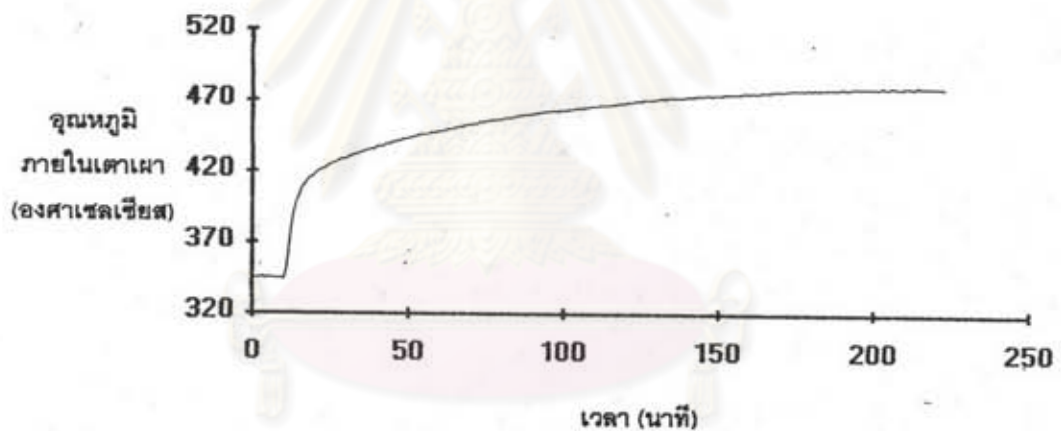
ภาคผนวก ข

ข้อมูลความสัมพันธ์ของตัวแปรเข้าและตัวแปรออกของกระบวนการ

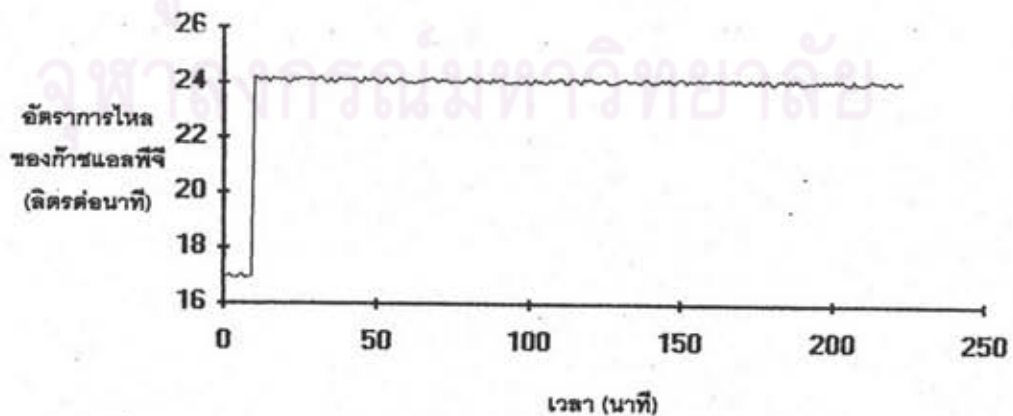
กระบวนการในงานวิจัยนี้คือเตาเผาแบบกราฟท์ดาวที่มีตัวแปรเข้าและตัวแปรออกดังนี้

- ตัวแปรเข้า คือ อัตราการไหลโดยปริมาตรของก๊าซแอลพีจี
- ตัวแปรออก คือ อุณหภูมิภายในเตาเผา

1. ข้อมูลชุดที่ 1

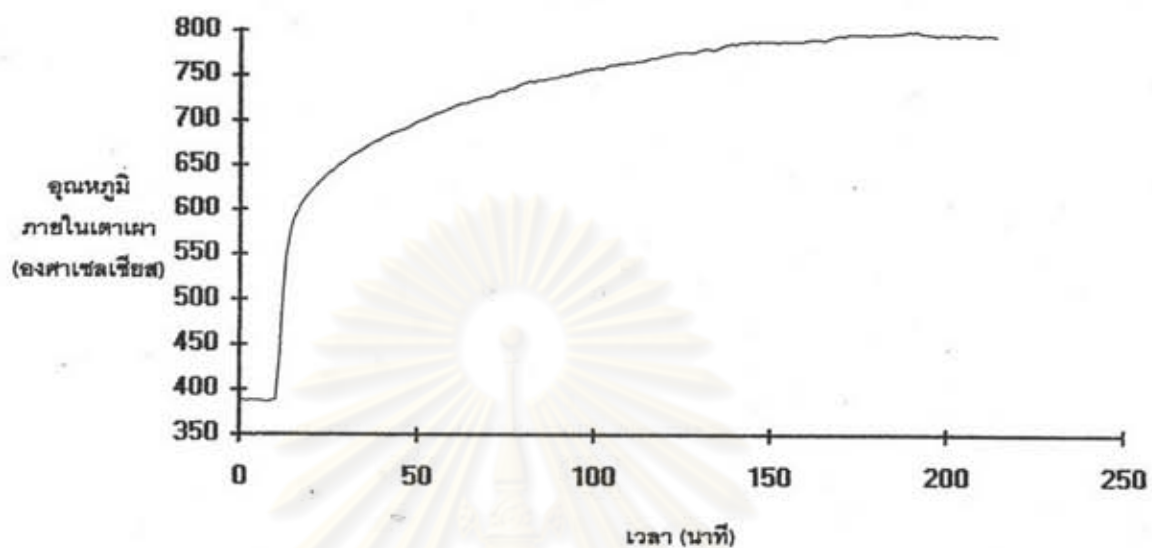


รูปที่ ข1 ข้อมูลตัวแปรออกของกระบวนการ ชุดที่ 1

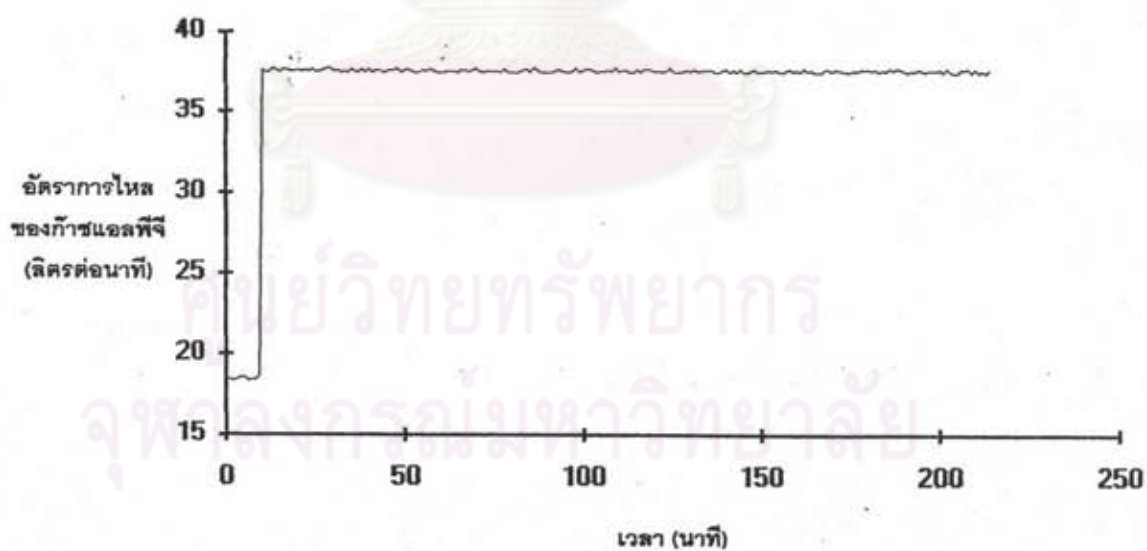


รูปที่ ข2 ข้อมูลตัวแปรเข้ากระบวนการ ชุดที่ 1

2. ข้อมูลชุดที่ 2

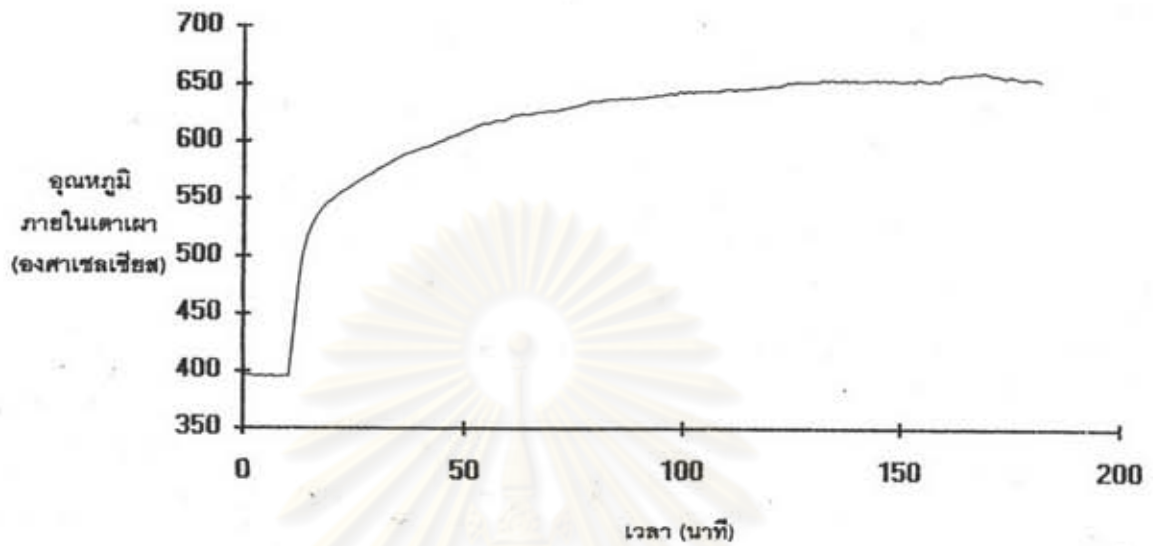


รูปที่ ข3 ข้อมูลตัวแปรออกของกระบวนการ ชุดที่ 2

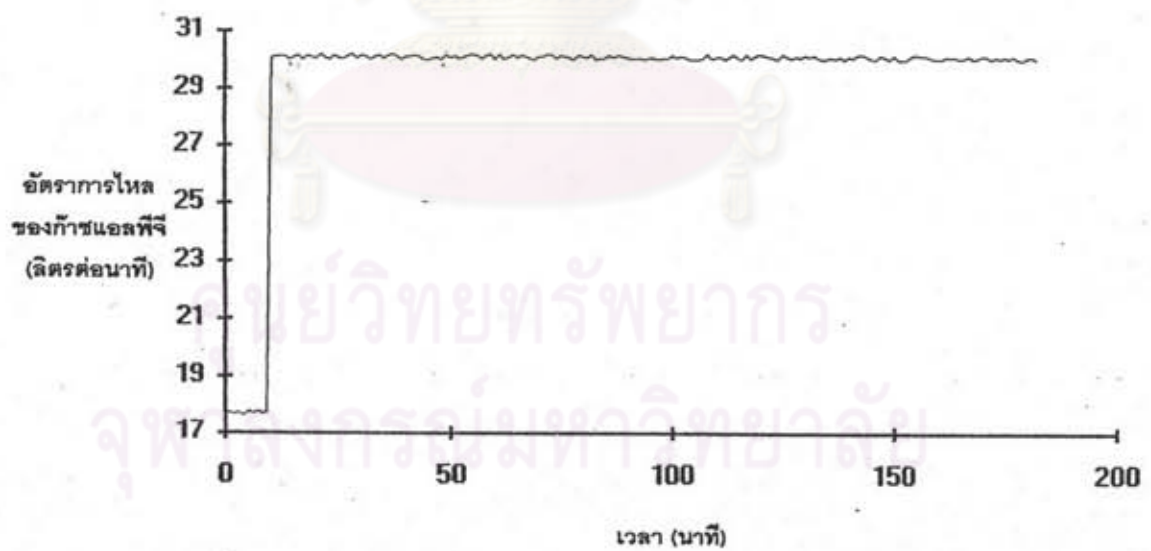


รูปที่ ข4 ข้อมูลตัวแปรเข้ากระบวนการ ชุดที่ 2

3. ข้อมูลชุดที่ 3

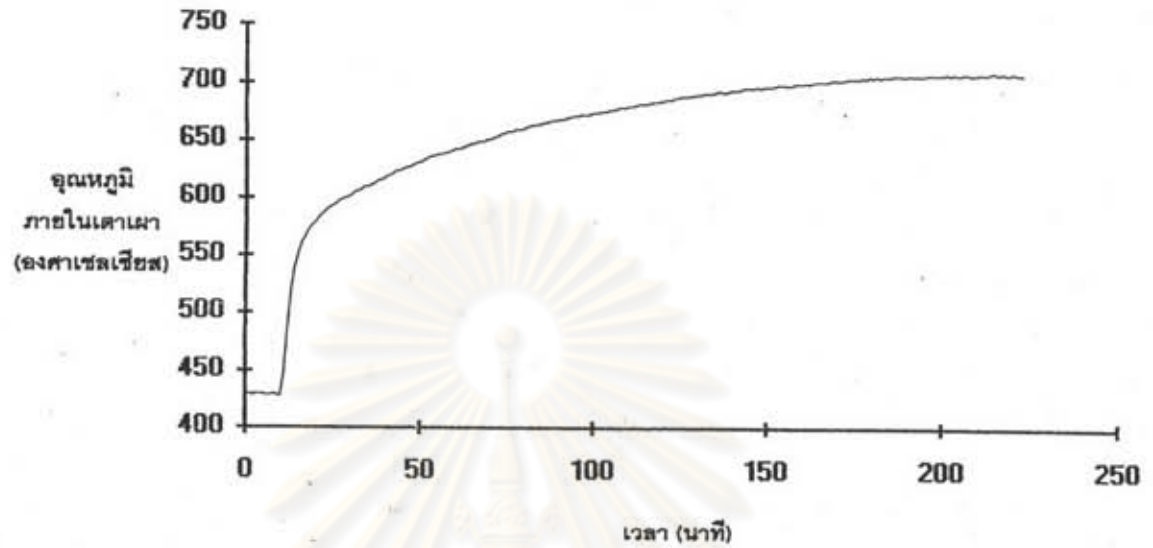


รูปที่ ข5 ข้อมูลตัวแปรออกของกระบวนการ ชุดที่ 3

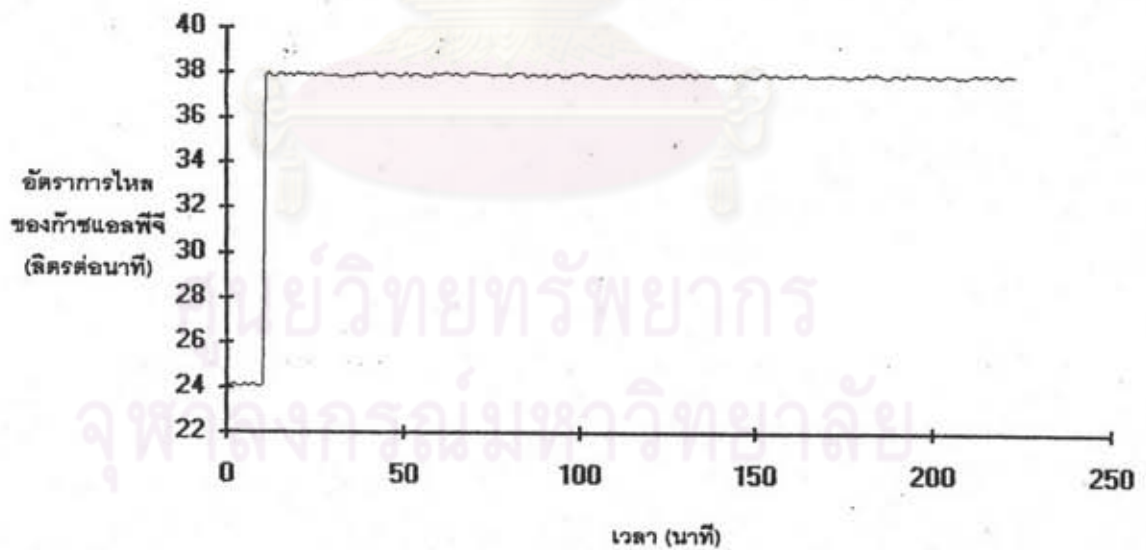


รูปที่ ข6 ข้อมูลตัวแปรเข้ากระบวนการ ชุดที่ 3

4. ข้อมูลชุดที่ 4

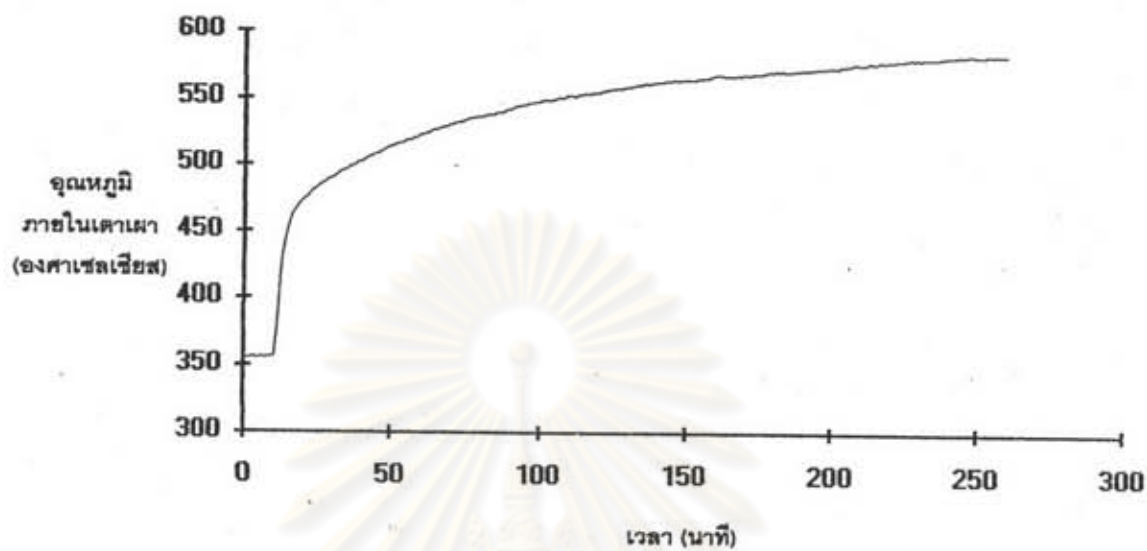


รูปที่ ๗ ข้อมูลตัวแปรออกของกระบวนการ ชุดที่ 4

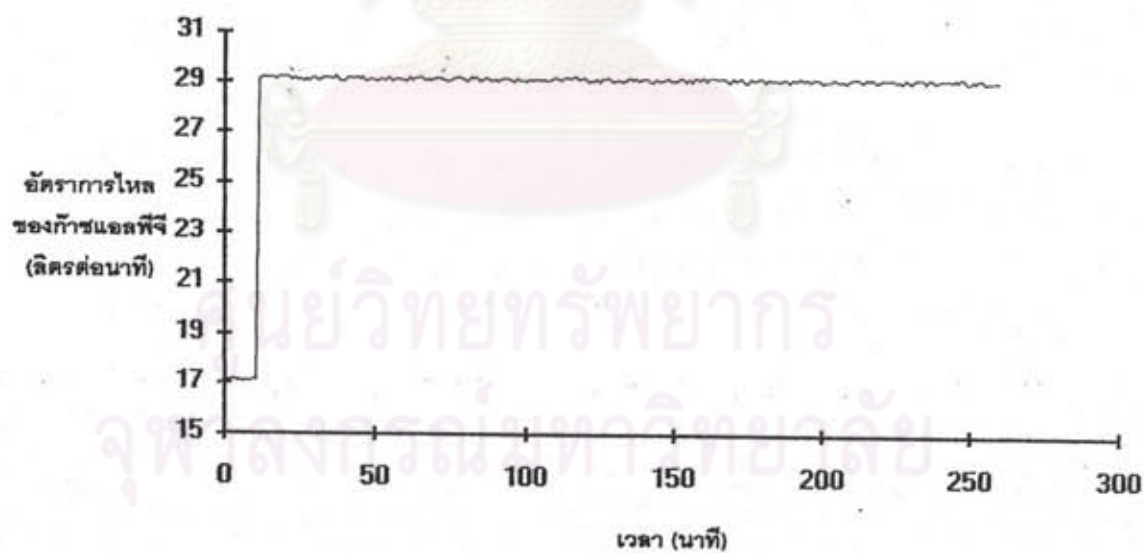


รูปที่ ๘ ข้อมูลตัวแปรเข้ากระบวนการ ชุดที่ 4

5. ข้อมูลชุดที่ 5

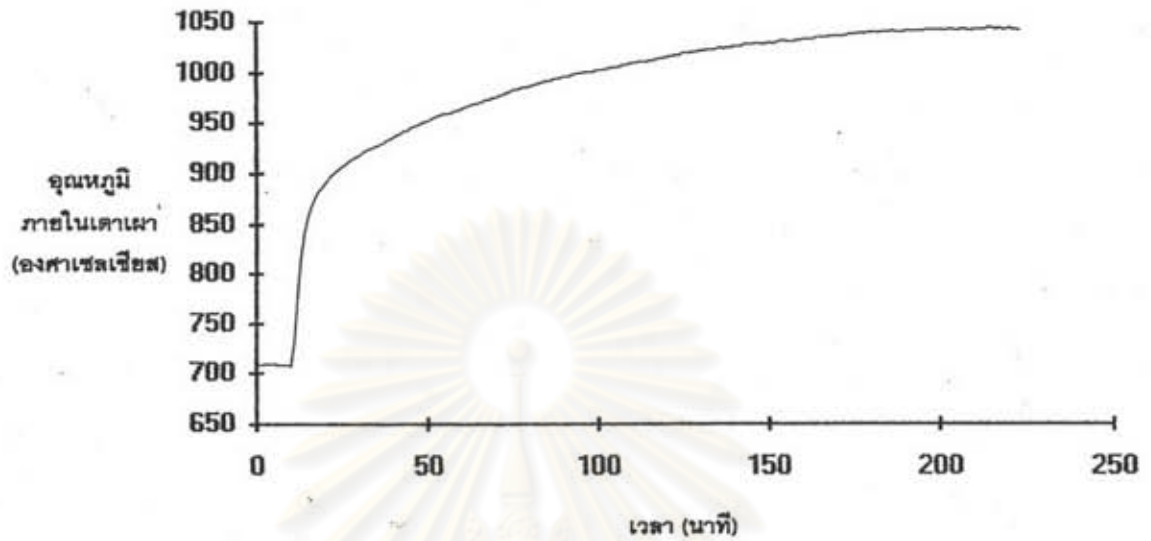


รูปที่ ๙ ข้อมูลตัวแปรออกของกระบวนการ ชุดที่ 5



รูปที่ ๑๐ ข้อมูลตัวแปรเข้ากระบวนการ ชุดที่ 5

6. ข้อมูลชุดที่ 6

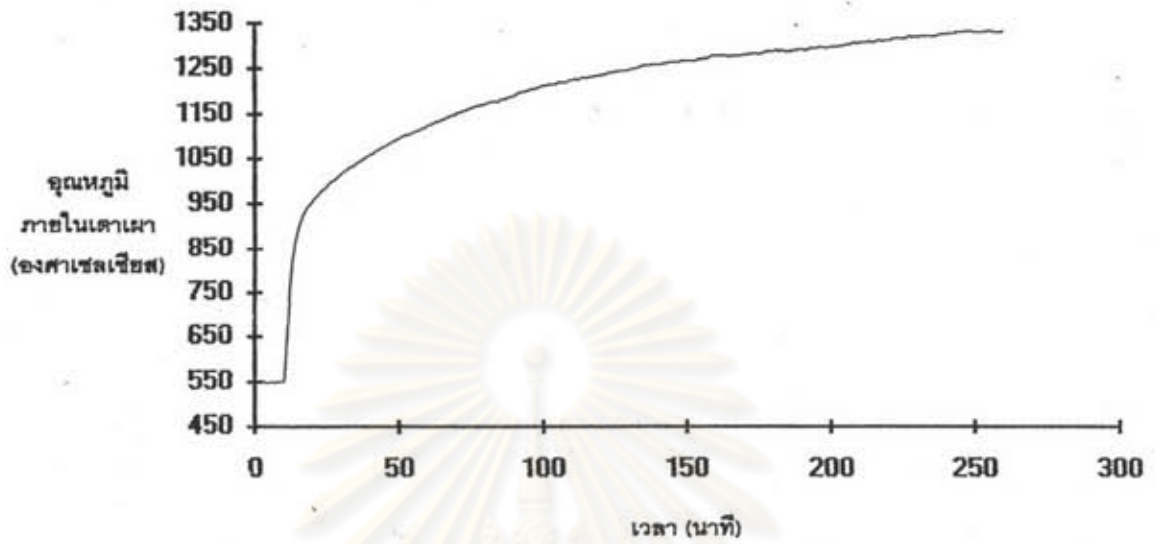


รูปที่ ข11 ข้อมูลตัวแปรออกของกระบวนการ ชุดที่ 6



รูปที่ ข12 ข้อมูลตัวแปรเข้ากระบวนการ ชุดที่ 6

7. ข้อมูลชุดที่ 7



รูปที่ ข13 ข้อมูลตัวแปรออกของกระบวนการ ชุดที่ 7



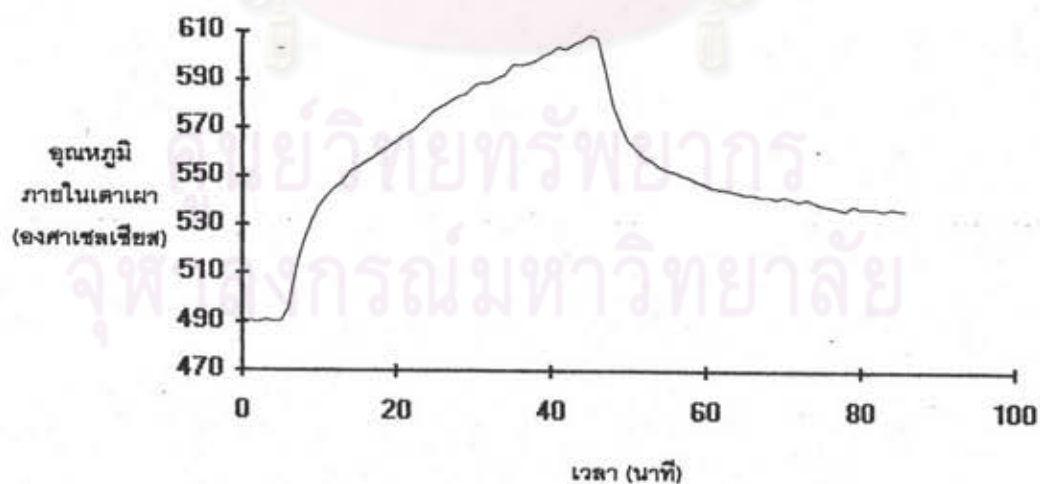
รูปที่ ข14 ข้อมูลตัวแปรเข้ากระบวนการ ชุดที่ 7

ตารางที่ ข1 แสดงข้อมูลการทดลองทั้ง 7 ชุด

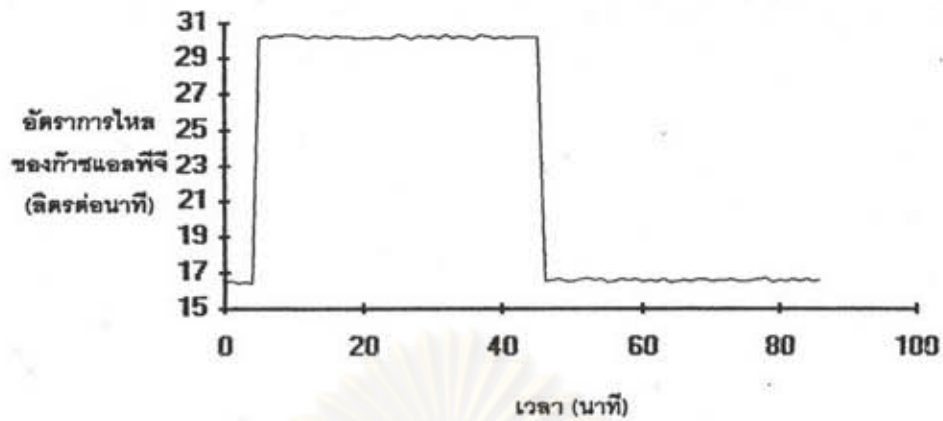
ชุดข้อมูล	ช่วงอุณหภูมิ (°C)	ค่าผลต่างของอุณหภูมิ (°C)	ค่าผลต่างของอัตราการไหล (ลิตรต่อนาที)	ค่าคงที่ของกระบวนการ $K_p \left(\frac{^{\circ}\text{C}}{\text{Lit}/\text{min}} \right)$	ค่าเวลาที่ τ_p (นาที)
1	350 - 500	135	7.04	19.18	15.68
2	400 - 800	405	19.18	21.12	16.32
3	400 - 650	260	12.40	20.97	14.23
4	450 - 700	280	13.82	20.26	16.52
5	350 - 600	230	12.02	19.13	14.70
6	700 - 1050	335	14.90	22.48	15.42
7	550 - 1350	780	30.23	25.80	16.40

ข้อมูลการทดลองของกระบวนการเมื่อทดสอบด้วย pulse แล้ววิเคราะห์ด้วยการตอบสนองเชิงความถี่ แสดงดังต่อไปนี้

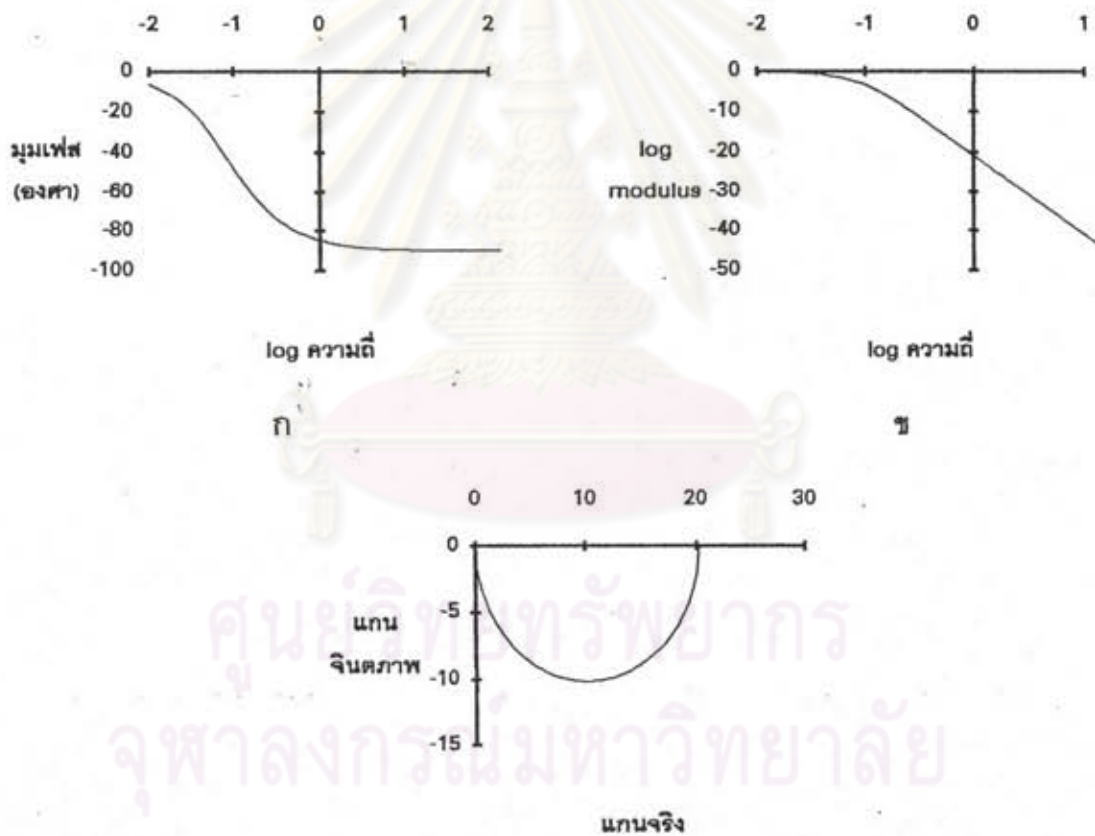
8. ข้อมูลทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 1



รูปที่ ข15 ข้อมูลตัวแปรออกของกระบวนการ เมื่อทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 1



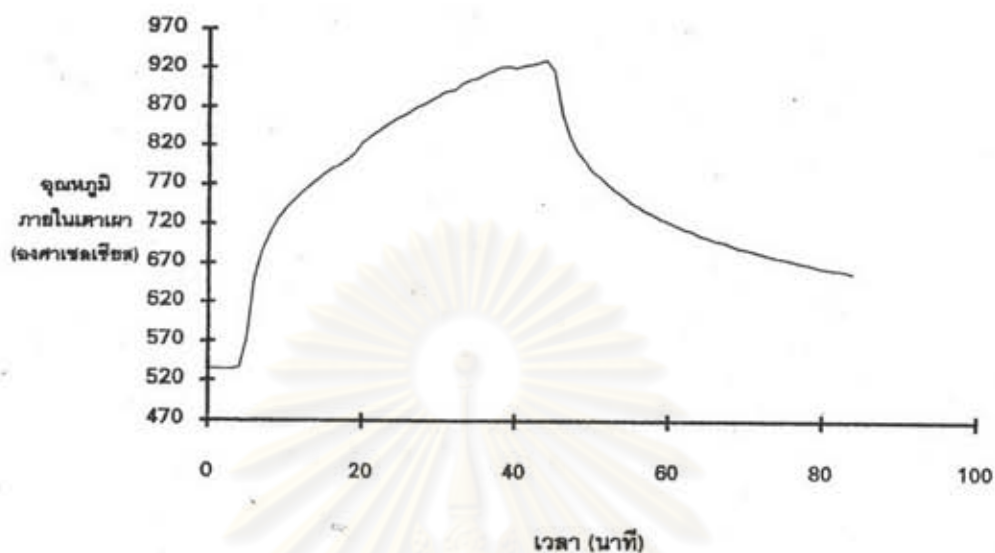
รูปที่ ๑๖ ข้อมูลตัวแปรเข้าของกระบวนการ เมื่อทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 1



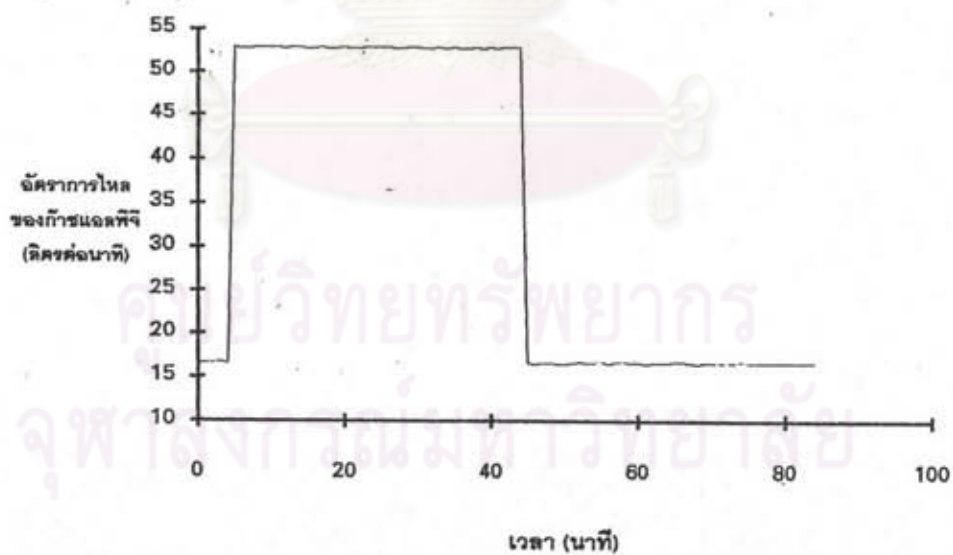
รูปที่ ๑๗ ผลวิเคราะห์การตอบสนองเชิงความถี่ของกระบวนการ ข้อมูลทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 1

- ก. แผนภูมิ Bode ระหว่างมุมเฟสของกระบวนการกับความถี่
- ข. แผนภูมิ Bode ระหว่างอัตราขยายของกระบวนการกับความถี่
- ค. แผนภูมิ Nyquist ของกระบวนการ

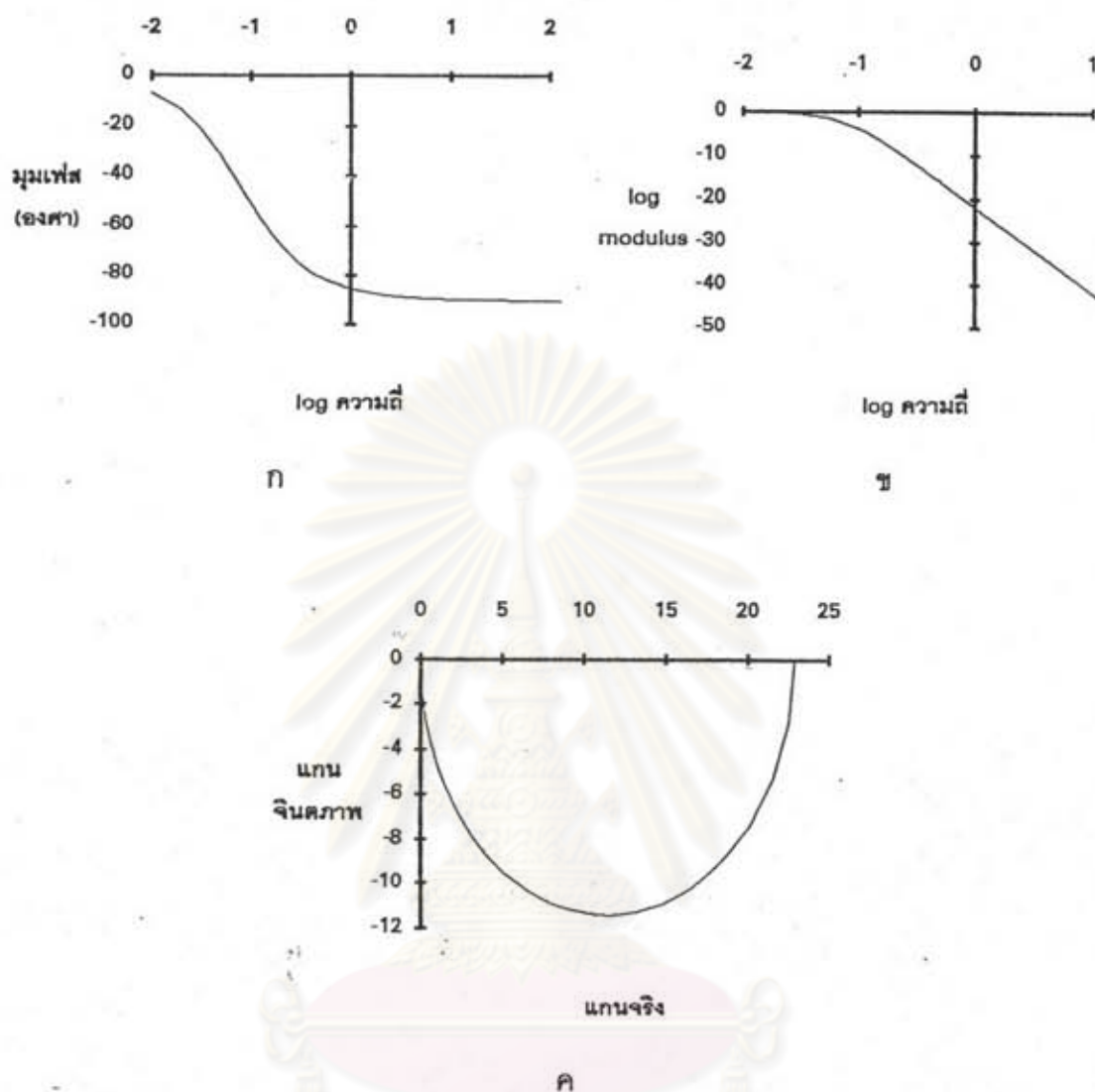
1.9 ข้อมูลทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 2



รูปที่ ข18 ข้อมูลตัวแปรออกของกระบวนการ เมื่อทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 2

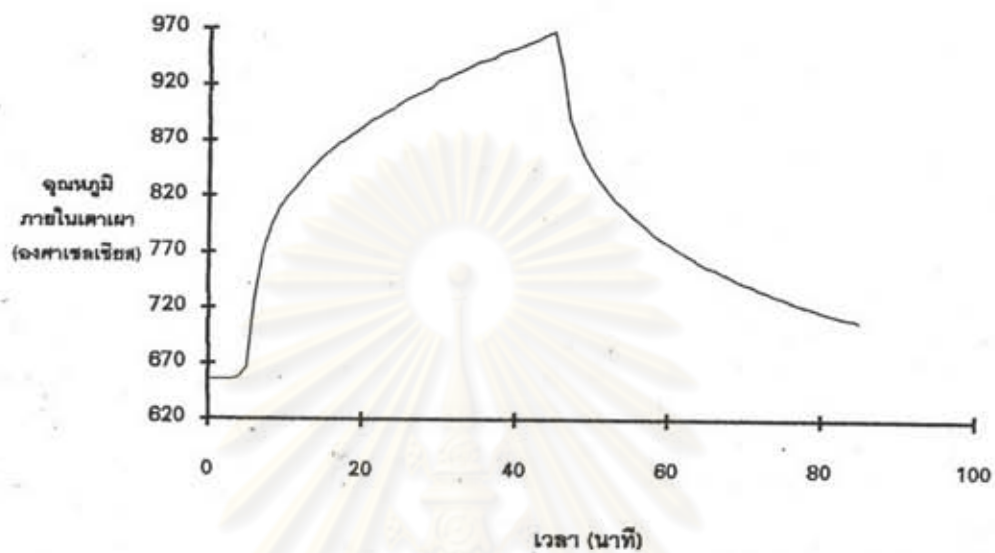


รูปที่ ข19 ข้อมูลตัวแปรเข้าของกระบวนการ เมื่อทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 2

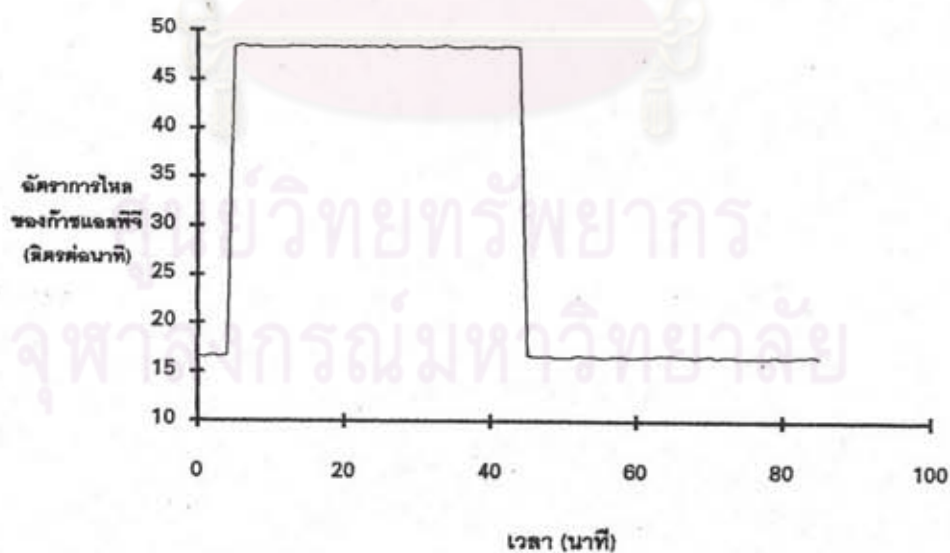


รูปที่ ๒๐ ผลวิเคราะห์การตอบสนองเชิงความถี่ของกระบวนการ ข้อมูลทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 2
 ก. แผนภูมิ Bode ระหว่างมุมเฟสของกระบวนการกับความถี่
 ข. แผนภูมิ Bode ระหว่างอัตราขยายของกระบวนการกับความถี่
 ค. แผนภูมิ Nyquist ของกระบวนการ

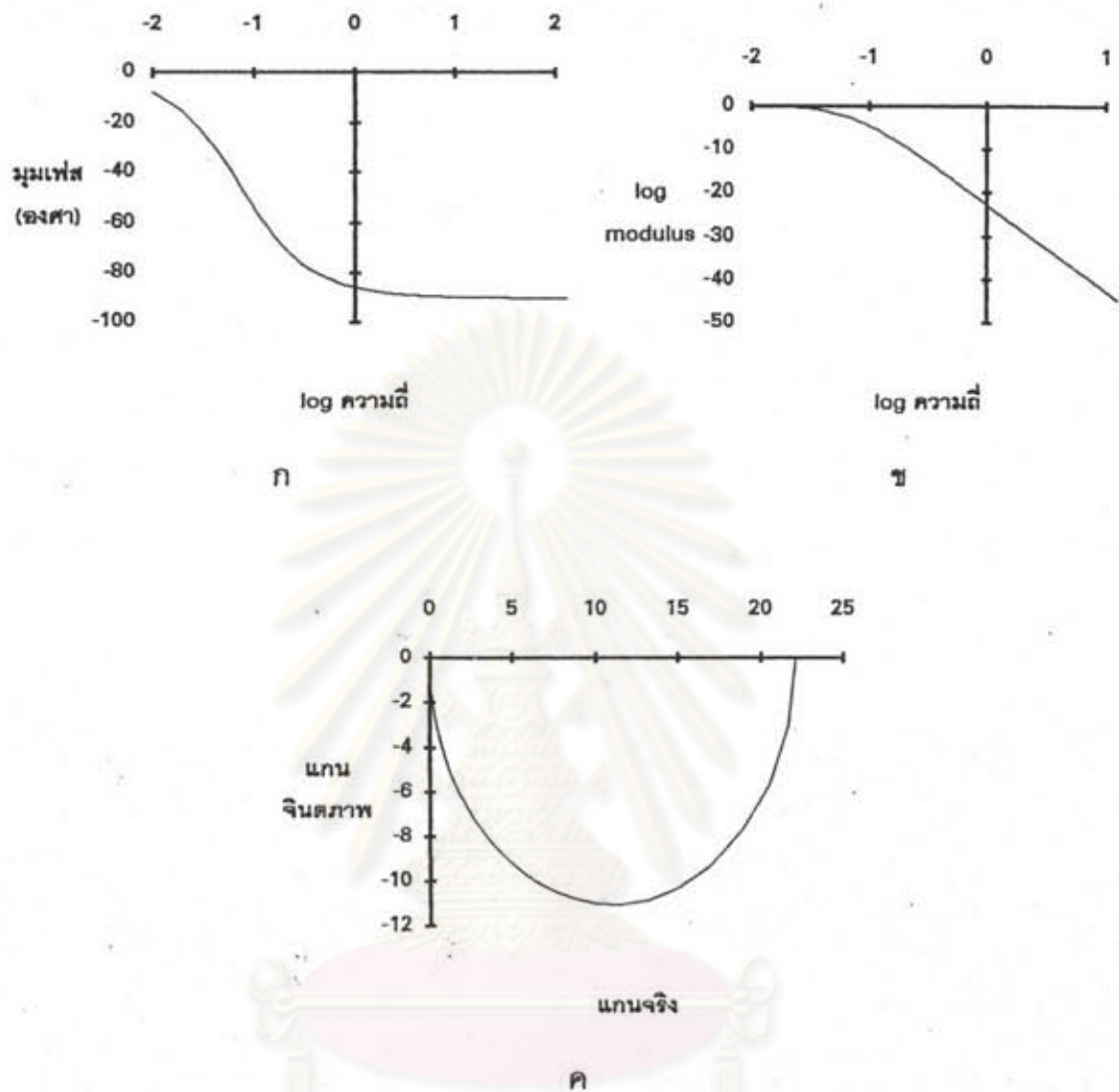
1.10 ข้อมูลทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 3



รูปที่ ๒๑ ข้อมูลตัวแปรออกของกระบวนการ เมื่อทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 3

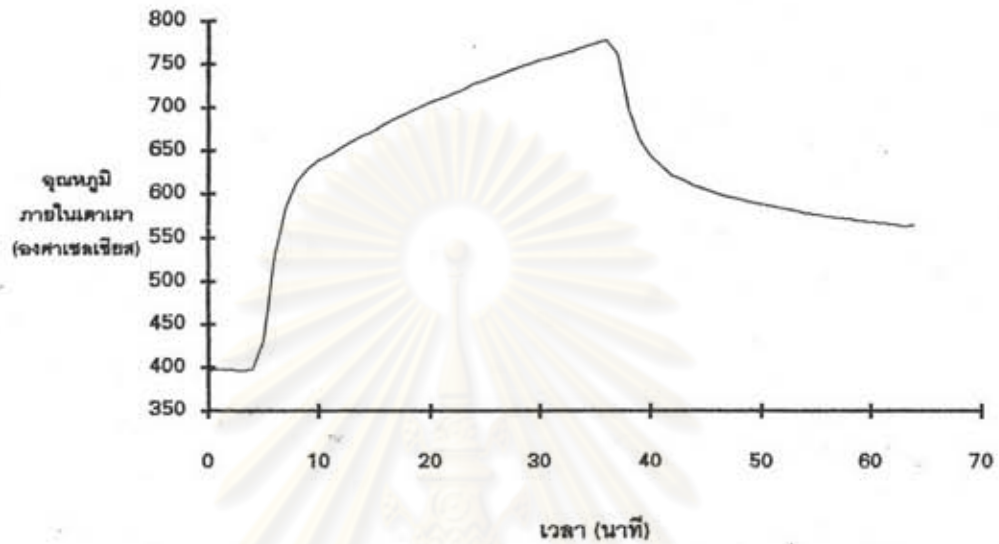


รูปที่ ๒๒ ข้อมูลตัวแปรเข้าของกระบวนการ เมื่อทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 3

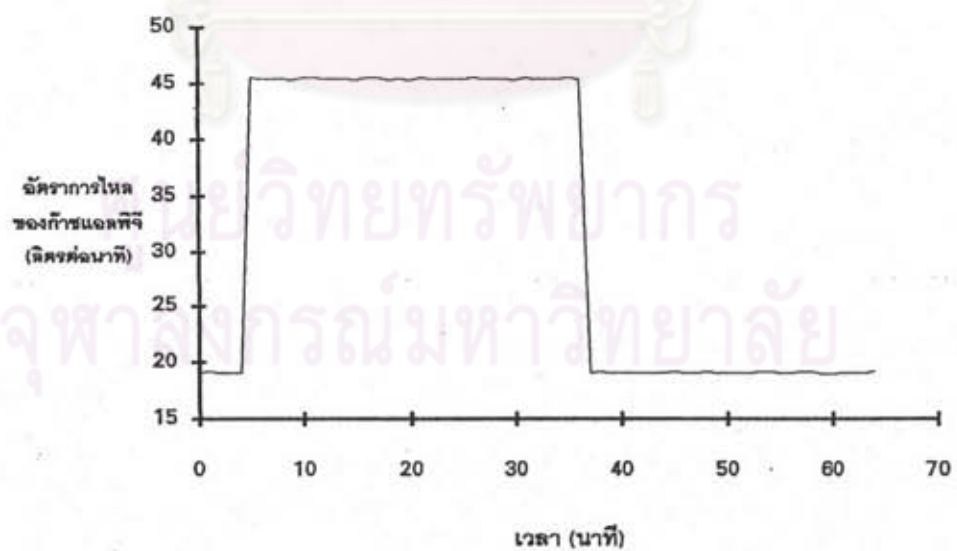


รูปที่ ๒๓ ผลวิเคราะห์การตอบสนองเชิงความถี่ของกระบวนการ ข้อมูลทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 3
 ก. แผนภูมิ Bode ระหว่างมุมเฟสของกระบวนการกับความถี่
 ข. แผนภูมิ Bode ระหว่างอัตราขยายของกระบวนการกับความถี่
 ค. แผนภูมิ Nyquist ของกระบวนการ

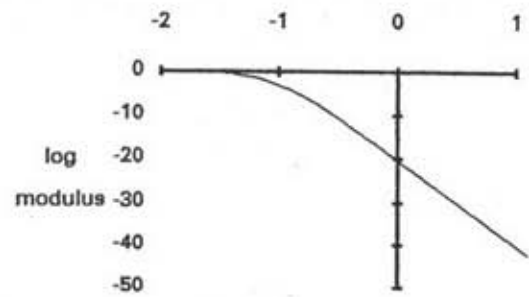
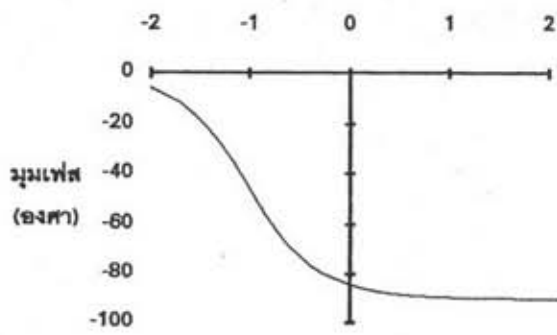
1.11 ข้อมูลทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 4



รูปที่ ๒๔ ข้อมูลตัวแปรออกของกระบวนการ เมื่อทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 4

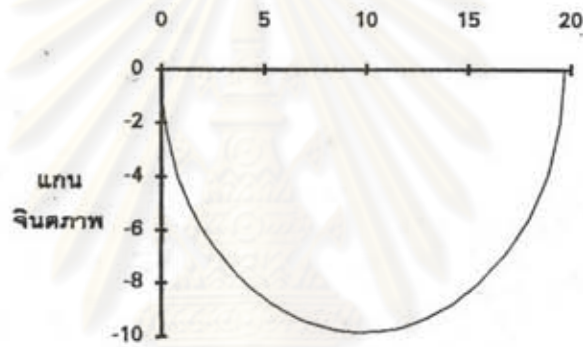


รูปที่ ๒๕ ข้อมูลตัวแปรเข้าของกระบวนการ เมื่อทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 4



ก

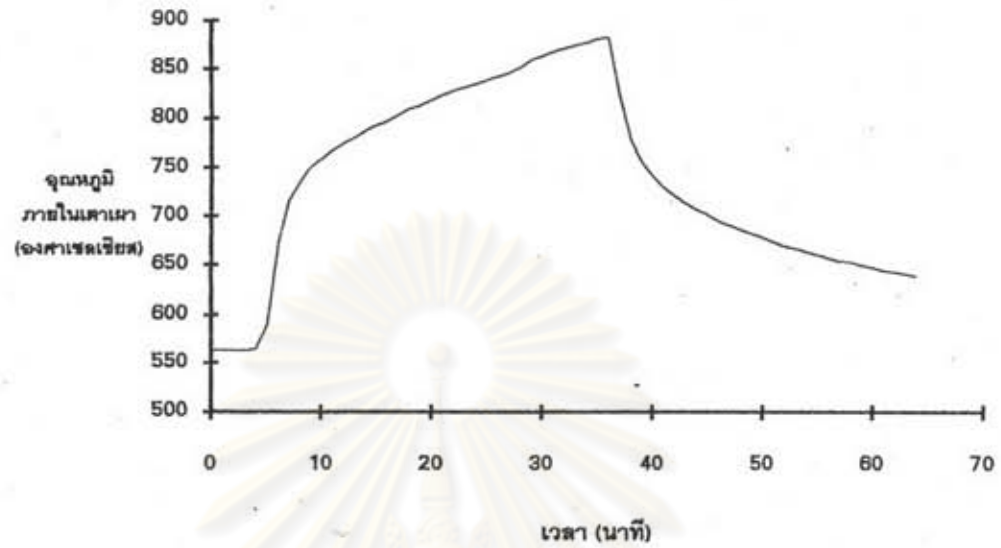
ข



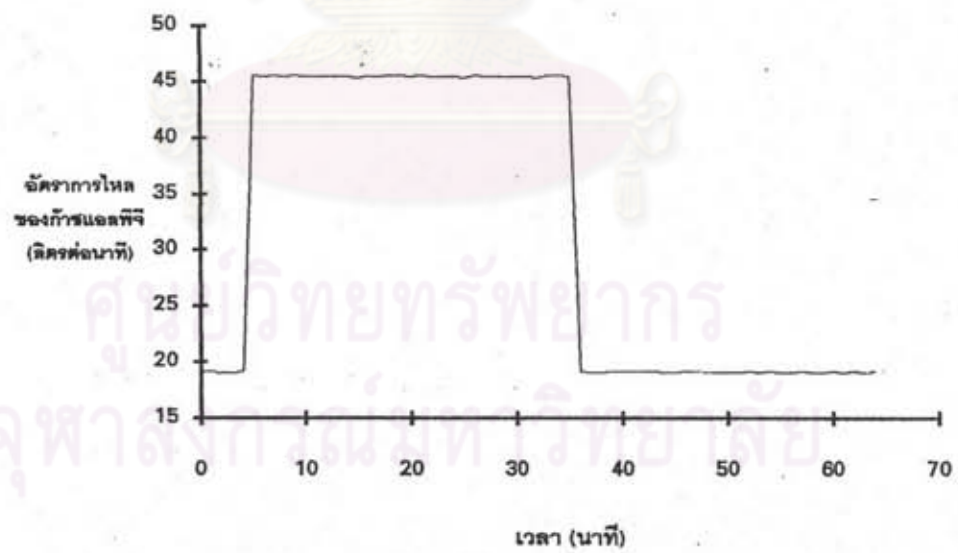
ค

- รูปที่ ข26 ผลวิเคราะห์การตอบสนองเชิงความถี่ของกระบวนการ ข้อมูลทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 4
- ก. แผนภูมิ Bode ระหว่างมุมเฟสของกระบวนการกับความถี่
- ข. แผนภูมิ Bode ระหว่างอัตราขยายของกระบวนการกับความถี่
- ค. แผนภูมิ Nyquist ของกระบวนการ

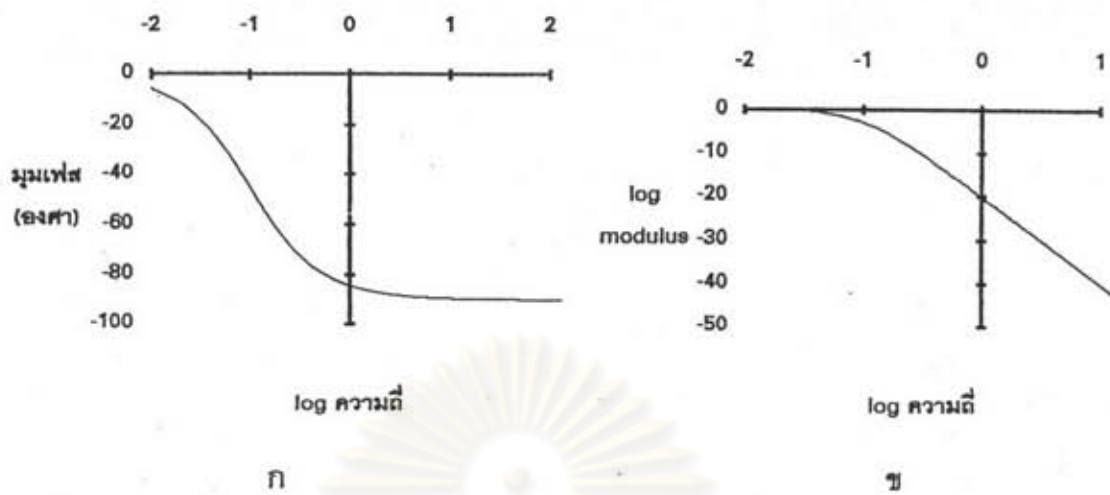
1.12 ข้อมูลทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 5



รูปที่ ข27 ข้อมูลตัวแปรออกของกระบวนการ เมื่อทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 5

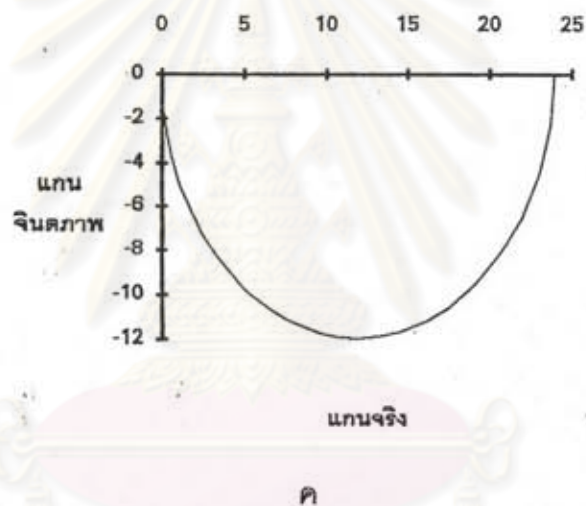


รูปที่ ข28 ข้อมูลตัวแปรเข้าของกระบวนการ เมื่อทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 5



ก

ข



ค

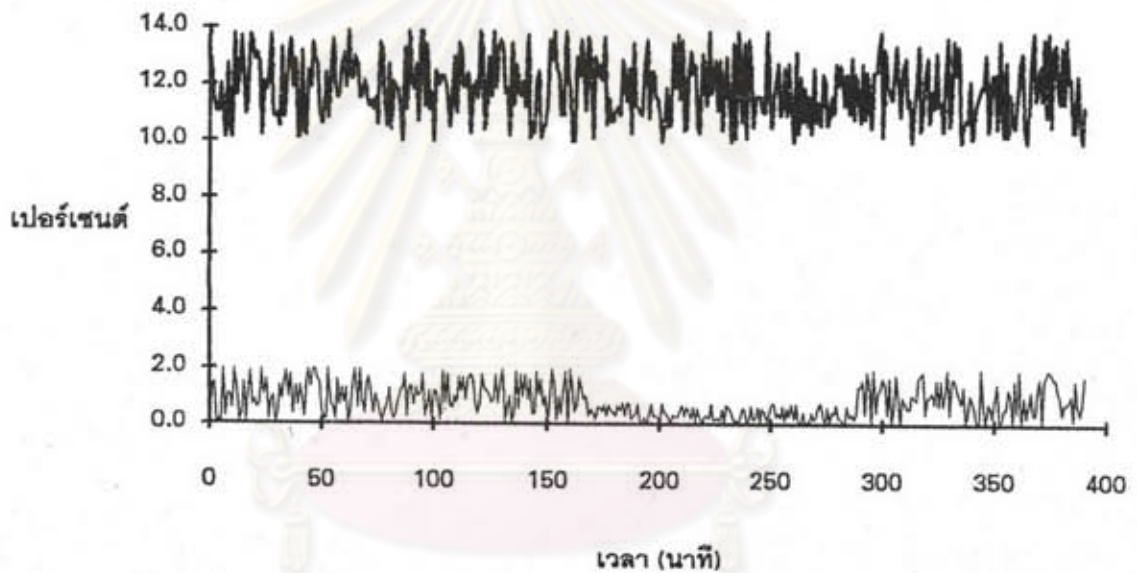
- รูปที่ ๒๙ ผลวิเคราะห์การตอบสนองเชิงความถี่ของกระบวนการ ข้อมูลทดสอบด้วย pulse ชุดที่ 5
- ก แผนภูมิ Bode ระหว่างมุมเฟสของกระบวนการกับความถี่
- ข แผนภูมิ Bode ระหว่างอัตราขยายของกระบวนการกับความถี่
- ค แผนภูมิ Nyquist ของกระบวนการ

ภาคผนวก ค

ข้อมูลการทดลองการควบคุมการเผาไหม้ก๊าซ
และการคำนวณสมมูลมวลสารและพลังงาน

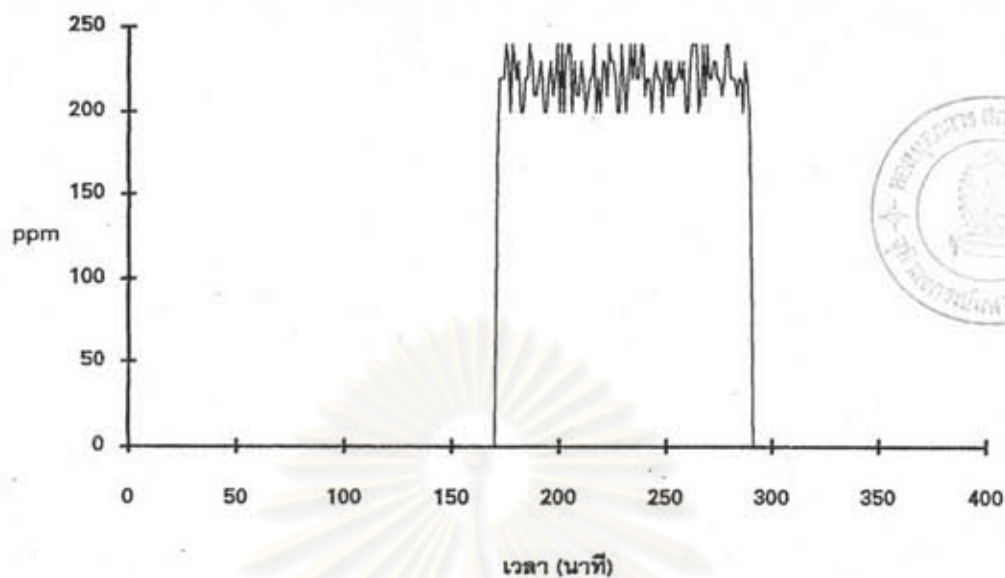
1. การทดลองเผา compound clay ที่อุณหภูมิ 1250 °C

ข้อมูลการทดลองแสดงได้ดังนี้



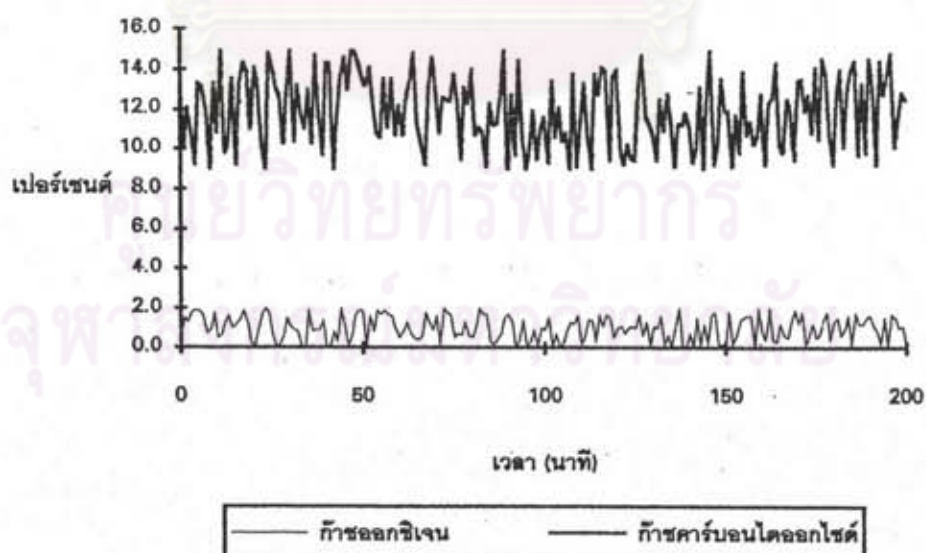
———— ก๊าซออกซิเจน ———— ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์

รูปที่ ค1 ปริมาณก๊าซออกซิเจนและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในฟลูก๊าซ
จากการเผา compound clay ที่อุณหภูมิ 1250 °C



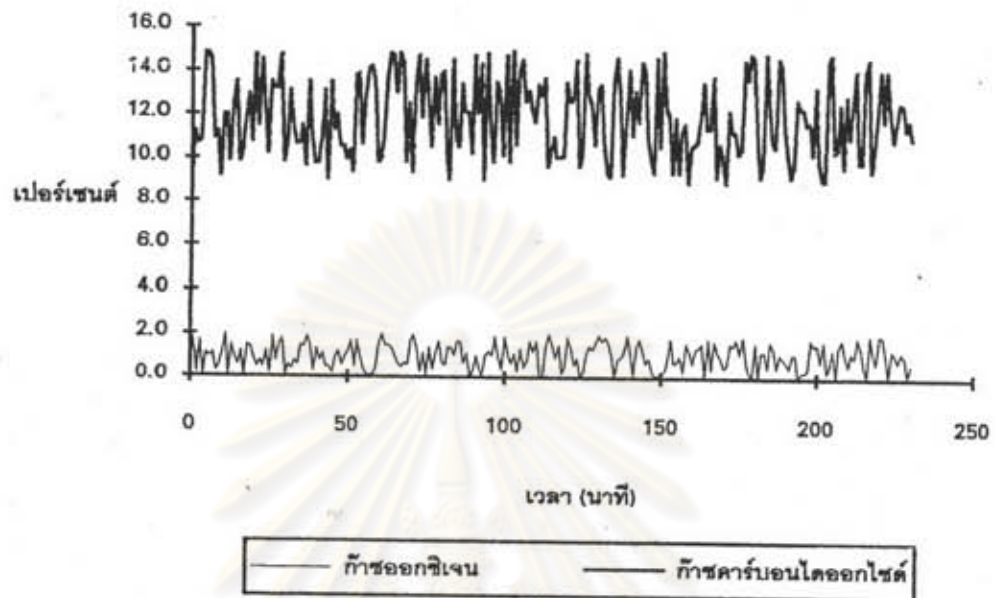
รูปที่ ค2 ปริมาณก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในฟลูก๊าซ
จากการเผา compound clay ที่อุณหภูมิ 1250 °C

2. การทดลองเผา compound clay ที่อุณหภูมิ 800 °C



รูปที่ ค3 ปริมาณก๊าซออกซิเจนและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในฟลูก๊าซ
จากการเผา compound clay ที่อุณหภูมิ 800 °C

3. การทดลองเผาดินผสม dolomite ที่อุณหภูมิ 1100 °C



รูปที่ ค4 ปริมาณก๊าซออกซิเจนและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในฟลูก๊าซ
จากการเผาดินผสม dolomite ที่อุณหภูมิ 1100 °C

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตัวอย่างการคำนวณ

1. คำนวณอัตราส่วนโดยปริมาตรของก๊าซแอลพีจีต่ออากาศ เพื่อให้เกิดการเผาไหม้อย่างสมบูรณ์

จากผลการวิเคราะห์องค์ประกอบของก๊าซแอลพีจีที่ได้จากการทดลอง เปรียบเทียบกับมาตรฐานของก๊าซแอลพีจีในภาคผนวก ก สามารถคำนวณองค์ประกอบของก๊าซแอลพีจีโดยประมาณเพื่อใช้ในการคำนวณได้ดังนี้

$$\text{Propane} : \text{i-Butane} : \text{n-Butane} = 65:15:20$$

อ้างอิง อัตราการไหลของก๊าซแอลพีจี 100 ลิตรต่อนาที, ปฏิบัติการ 1 นาที

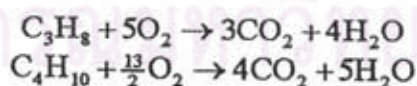
สมมุติให้เกิดการเผาไหม้อย่างสมบูรณ์ ร้อยละอากาศเกินพอเท่ากับ 0

ก๊าซแอลพีจีหลังจากออกจากเครื่องอุ่นก๊าซแล้วจะมีความดัน 0.6 kscg และอุณหภูมิ 65 °C ส่วนอากาศที่ออกจากเครื่องเป่าลมจะมีอุณหภูมิอยู่ในช่วง 60-70 °C ดังนั้นจึงกำหนดให้อุณหภูมิของสารเข้ามีค่าเท่ากับ 65 °C เท่ากันหมด

จากการคำนวณโดยใช้สมการสถานะของ Peng-Robinson โดยใช้ส่วนประกอบของก๊าซแอลพีจีคือ propane 65 % โดยโมล, i-butane 15 % โดยโมล และ n-butane 20 % โดยโมล ที่สภาวะอุณหภูมิและความดันดังกล่าวจะได้ค่าปริมาตรจำเพาะ (specific volume) เท่ากับ 16.865 ลิตรต่อกรัมโมล

$$\begin{aligned} \text{ก๊าซแอลพีจีเข้า} &= (100 \text{ ลิตรต่อนาที})(1 \text{ นาที}) / (16.865 \text{ ลิตรต่อกรัมโมล}) \\ &= 5.929 \text{ กรัมโมล} \end{aligned}$$

จากสมการการเผาไหม้ของก๊าซแอลพีจี



ส่วนประกอบของก๊าซแอลพีจี = $\text{C}_3\text{H}_8:\text{C}_4\text{H}_{10} = 65:35$

$$\text{C}_3\text{H}_8 \text{ เข้า} = (0.65) (5.929) = 3.854 \text{ กรัมโมล}$$

$$\text{C}_4\text{H}_{10} \text{ เข้า} = (0.35) (5.929) = 2.075 \text{ กรัมโมล}$$

$$\begin{aligned} \text{จำนวนโมลของคาร์บอนในก๊าซแอลพีจี} &= (3) (3.854) + (4) (2.075) \\ &= 19.863 \quad \text{กรัมโมล} \end{aligned}$$

สมดุลคาร์บอน

$$\begin{aligned} \text{คาร์บอนในฟลูก๊าซ} &= \text{คาร์บอนในก๊าซแอลพีจี} \\ &= 19.863 \quad \text{กรัมโมล} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{ปริมาณออกซิเจนที่ต้องการตามทฤษฎี} &= (5) (3.854) + (6.5) (2.075) \\ &= 32.759 \quad \text{กรัมโมล} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{ปริมาณอากาศแห้งที่ใช้ในการเผาไหม้} &= (32.759) \left(\frac{100}{21} \right) \\ &= 155.997 \quad \text{กรัมโมล} \end{aligned}$$

จากการคำนวณโดยใช้สมการสถานะของ Peng-Robinson เมื่ออากาศที่ออกจากเครื่องเป่าลมมีความดันเฉลี่ย 700 mmH₂O อุณหภูมิเฉลี่ย 65 °C จะได้ค่าปริมาตรจำเพาะเท่ากับ 24.824 ลิตรต่อกรัมโมล

$$\begin{aligned} \therefore \text{อากาศแห้งที่ใช้ในการเผาไหม้} &= (24.824) (155.997) \\ &= 3872.47 \quad \text{ลิตร} \end{aligned}$$

\therefore อัตราส่วนของก๊าซแอลพีจี : อากาศ ที่เหมาะสมเพื่อให้เกิดการเผาไหม้อย่างสมบูรณ์ ร้อยละอากาศเกินพอเท่ากับ 0 คือ

$$\begin{aligned} \text{อัตราส่วนโดยโมล} &= 5.929 : 155.997 \\ &= 1 : 26.31 \\ \text{อัตราส่วนโดยปริมาตร} &= 100 : 3872.47 \\ &= 1 : 38.72 \\ &\approx 1 : 39 \end{aligned}$$

2. คำนวณสมดุลมวลสารและสมดุลพลังงานจากข้อมูลการทดลอง

จากข้อมูลการเผา compound clay ที่อุณหภูมิ 1250 °C นาทีกี่ 275 มีข้อมูลดังนี้

- ก๊าซออกซิเจนในฟลูก๊าซ = 0.6%
- ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในฟลูก๊าซ = 10.6%
- ก๊าซคาร์บอนมอนอกไซด์ในฟลูก๊าซ = 220 ppm
- อุณหภูมิภายในเตาเผา = 1236 °C
- อุณหภูมิฟลูก๊าซ = 909 °C
- อัตราการไหลของก๊าซแอลพีจีที่นาที่ที่ 274 = 51.21 ลิตรต่อนาที

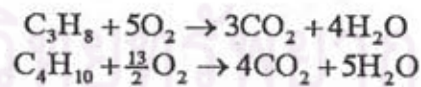
(เพราะว่าระบบควบคุมจะปรับอัตราการไหลของก๊าซแอลพีจีทุก ๆ 1 นาที ดังนั้นข้อมูลที่บันทึกได้ที่นาที่ที่ 275 จะต้องเป็นผลเนื่องจากการเผาไหม้ก๊าซแอลพีจีก่อนนาที่ที่ 275)

อ้างอิง 1 นาทีของอัตราการป้อนก๊าซแอลพีจี

สมดุลมวลสาร (material balance)

$$\begin{aligned} \text{ก๊าซแอลพีจีเข้า} &= (51.21 \text{ ลิตรต่อนาที})(1 \text{ นาที}) / (16.865 \text{ ลิตรต่อกรัมโมล}) \\ &= 3.036 \text{ กรัมโมล} \end{aligned}$$

จากสมการการเผาไหม้ของก๊าซแอลพีจี



ส่วนประกอบของก๊าซแอลพีจี = $\text{C}_3\text{H}_8:\text{C}_4\text{H}_{10} = 65:35$

$$\text{C}_3\text{H}_8 \text{ เข้า} = (0.65)(3.036) = 1.973 \text{ กรัมโมล}$$

$$\text{C}_4\text{H}_{10} \text{ เข้า} = (0.35)(3.036) = 1.063 \text{ กรัมโมล}$$

$$\text{จำนวนโมลของคาร์บอนในก๊าซแอลพีจี} = (3)(1.973) + (4)(1.063)$$

$$= 10.172 \text{ กรัมโมล}$$

สมดุลคาร์บอน

$$\begin{aligned} \text{คาร์บอนในฟลูเกียซ} &= \text{คาร์บอนในก๊าซแอลพีจี} \\ &= 10.172 \quad \text{กรัมโมล} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{จากการทดลอง} \quad \text{ฟลูเกียซมีก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์} &= 10.6\% \\ \text{ก๊าซคาร์บอนมอนอกไซด์} &= 220 \text{ ppm} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{ปริมาณฟลูเกียซที่ออก} &= \frac{\text{ปริมาณคาร์บอน ในฟลูเกียซ} / \text{สัดส่วนคาร์บอนในฟลูเกียซ}}{\left(\frac{10.6}{100} + \frac{220}{1000000} \right)} \\ &= \frac{10.172}{\left(\frac{10.6}{100} + \frac{220}{1000000} \right)} \\ &= 95.763 \quad \text{กรัมโมล} \end{aligned}$$

ส่วนประกอบ	เปอร์เซ็นต์	กรัมโมล	มวลโมเลกุล	มวล (กรัม)
CO ₂	10.60	10.151	44	446.64
O ₂	0.60	0.575	32	18.40
CO	0.022	0.021	28	0.59
N ₂	88.78	85.016	28	2380.45
			รวม	2846.08

สมดุลไนโตรเจน

$$\begin{aligned} \text{N}_2 \text{ ในอากาศ} &= \text{N}_2 \text{ ในฟลูเกียซ} \\ &= 85.016 \quad \text{กรัมโมล (จากตาราง)} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{O}_2 \text{ ในอากาศ} &= \frac{21 \times 85.016}{79} \\ &= 22.599 \quad \text{กรัมโมล} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{อากาศแห้งเข้า} &= 85.016 + 22.599 \\ &= 107.616 \quad \text{กรัมโมล} \end{aligned}$$

ข้อมูลอากาศขณะทำการทดลอง

$$\text{อุณหภูมิกระเปาะแห้ง} = 33 \text{ } ^\circ\text{C} = 91.4 \text{ } ^\circ\text{F}$$

$$\text{อุณหภูมิกระเปาะเปียก} = 28 \text{ } ^\circ\text{C} = 82.4 \text{ } ^\circ\text{F}$$

จากแผนภูมิความชื้น (humidity chart)

$$\begin{aligned} \text{ความชื้น} &= 0.0223 && \text{กรัม น้ำ / กรัมอากาศแห้ง} \\ &= 0.0359 && \text{กรัมไอน้ำ / กรัมโมลอากาศแห้ง} \\ \text{น้ำในอากาศ} &= 0.0359 \times 107.616 \\ &= 3.863 && \text{กรัมโมล} \end{aligned}$$

$$\text{น้ำในฟลูก๊าซ} = \text{น้ำในอากาศ} + \text{น้ำที่เกิดจากปฏิกิริยาการเผาไหม้}$$

น้ำที่เกิดจากปฏิกิริยาการเผาไหม้พิจารณาเฉพาะการเผาไหม้แบบสมบูรณ์เท่านั้น
น้ำที่เกิดจากปฏิกิริยาการเผาไหม้

$$= (\text{อัตราส่วนโดยโมลของ } H_2O : CO_2) (\text{โมลของ } CO_2)$$

จากสมการปฏิกิริยาการเผาไหม้ของก๊าซแอลพีจี

$$\begin{aligned} \text{อัตราส่วนโดยโมลของ } H_2O : CO_2 &= \frac{(0.65)(4) + (0.35)(5)}{(0.65)(3) + (0.35)(4)} \\ &= 4.35 / 3.35 \\ &= 1.299 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \therefore \text{น้ำที่เกิดจากปฏิกิริยาการเผาไหม้} &= (1.299) (\text{โมลของ } CO_2) \\ &= 13.186 && \text{กรัมโมล} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \therefore \text{น้ำในฟลูก๊าซ} &= 3.863 + 13.186 \\ &= 17.049 && \text{กรัมโมล} \end{aligned}$$

O_2 ที่ต้องการตามทฤษฎีจากการเผาไหม้สมบูรณ์

$$= (\text{อัตราส่วนโดยโมลของ } O_2 : CO_2) (\text{โมลของ } CO_2)$$

จากสมการปฏิกิริยาการเผาไหม้ของก๊าซแอลพีจี

$$\begin{aligned} \text{อัตราส่วนโดยโมลของ } O_2 : CO_2 &= \frac{(0.65)(5) + (0.35)(6.5)}{(0.65)(3) + (0.35)(4)} \\ &= 5.53 / 3.35 \\ &= 1.651 \end{aligned}$$

∴ O_2 ที่ต้องการตามทฤษฎีจากการเผาไหม้สมบูรณ์

$$= (1.651) \text{ (โมลของ } CO_2)$$

$$= 16.759 \text{ กรัมโมล}$$

$$\text{ร้อยละอากาศเกินพอ} = \frac{(O_2 \text{ ในฟลูก๊าซ} - O_2 \text{ ที่ใช้เพื่อเผาไหม้ } CO)}{(O_2 \text{ ที่ต้องการตามทฤษฎี})} \times 100$$

$$= \frac{0.575 - \left(\frac{1}{2} \times 0.021\right)}{16.759} \times 100$$

$$= 3.4 \%$$

สรุปสมดุลมวลสาร

มวลสารเข้า	กรัมโมล	มวลโมเลกุล	กรัม
ก๊าซแอลพีจี	3.036	49.02	148.82
อากาศแห้ง	107.616	29	3120.86
น้ำในอากาศ	3.863	18	69.54
		รวม	3339.22

มวลสารออก	กรัมโมล	มวลโมเลกุล	กรัม
ฟลูก๊าซแห้ง	—	—	2846.08
น้ำในฟลูก๊าซ	17.049	18	306.88
มวลสูญหาย	—	—	186.26
		รวม	3339.22

สมดุลพลังงาน (energy balance)

อ้างอิง อุณหภูมิ 25 °C, ฟลูว์ก๊าซอยู่ในสถานะก๊าซ และ น้ำอยู่ในสถานะก๊าซ

พลังงานเข้า

1. ค่าความร้อนของก๊าซแอลพีจี

จากสูตรค่าความร้อนสำหรับไฮโดรคาร์บอน พาราฟิน, C_nH_{2n+2} ; $158100 n + 54700$
แคลอรี / กรัมโมล

$$= (0.65)(158100 \times 3 + 54700) + (0.35)(158100 \times 4 + 54700)$$

$$= 5.843 \times 10^5 \quad \text{แคลอรี / กรัมโมล}$$

$$\text{ค่าความร้อนของก๊าซแอลพีจี} = (3.036) (5.843 \times 10^5)$$

$$= 1.774 \times 10^6 \quad \text{แคลอรี}$$

2. enthalpy ของก๊าซแอลพีจี

ก๊าซแอลพีจีที่เข้ามีปริมาณ propane	=	1.974	กรัมโมล
i-butane	=	0.455	กรัมโมล
n-butane	=	0.607	กรัมโมล

$$\text{จาก enthalpy} = m \int_{T_1}^{T_2} C_p dT = m \int_{25}^{65} C_p dT$$

$$C_p \text{ ของ propane} = 16.260 + 5.398 \cdot 10^{-2} \cdot T - 3.134 \cdot 10^{-5} \cdot T^2 + 7.580 \cdot 10^{-9} \cdot T^3$$

$$C_p \text{ ของ i-butane} = 21.382 + 7.202 \cdot 10^{-2} \cdot T - 4.519 \cdot 10^{-5} \cdot T^2 + 11.92 \cdot 10^{-9} \cdot T^3$$

$$C_p \text{ ของ n-butane} = 22.060 + 6.663 \cdot 10^{-2} \cdot T - 3.697 \cdot 10^{-5} \cdot T^2 + 8.360 \cdot 10^{-9} \cdot T^3$$

อุณหภูมิ (T) : องศาเซลเซียส

enthalpy ของ propane	=	1088.1	แคลอรี
enthalpy ของ i-butane	=	330.5	แคลอรี
enthalpy ของ n-butane	=	449.3	แคลอรี

พลังงานเข้าของก๊าซแอลพีจี

$$= \text{ค่าความร้อนของก๊าซแอลพีจี} + \text{enthalpy ของส่วนประกอบในก๊าซแอลพีจี}$$

$$= 1.776 \times 10^6 \quad \text{แคลอรี}$$

3. enthalpy ของอากาศแห้ง

$$C_p \text{ ของ อากาศ} = 6.917 + 0.09911 \cdot 10^{-2} \cdot T - 0.07627 \cdot 10^{-5} \cdot T^2 + 0.4696 \cdot 10^{-9} \cdot T^3$$

อุณหภูมิ (T) : องศาเซลเซียส

$$\text{อากาศแห้งเข้า} = 107.616 \quad \text{กรัมโมล}$$

$$\text{enthalpy ของอากาศแห้ง} = m \int_{25}^{65} C_p dT$$

$$= 2.246 \times 10^4 \quad \text{แคลอรี}$$

4. enthalpy ของไอน้ำในอากาศ

$$C_p \text{ ของไอน้ำ} = 7.880 + 0.32 \cdot 10^{-2} \cdot T - 0.04833 \cdot 10^{-5} \cdot T^2$$

อุณหภูมิ (T) : องศาเซลเซียส

$$\text{ไอน้ำในอากาศเข้า} = 3.863 \quad \text{กรัมโมล}$$

$$\text{enthalpy ของอากาศแห้ง} = m \int_{25}^{65} C_p dT$$

$$= 928.1 \quad \text{แคลอรี}$$

พลังงานออก

1. sensible heat ของฟลูอิดแห้ง ที่อุณหภูมิ 909 °C

$$C_p \text{ ของ } CO_2 = 6.393 + 1.01 \cdot 10^{-2} \cdot T - 0.3405 \cdot 10^{-5} \cdot T^2$$

$$C_p \text{ ของ } O_2 = 7.129 + 0.1407 \cdot 10^{-2} \cdot T - 0.01791 \cdot 10^{-5} \cdot T^2$$

$$C_p \text{ ของ } CO = 6.89 + 0.1436 \cdot 10^{-2} \cdot T - 0.02387 \cdot 10^{-5} \cdot T^2$$

$$C_p \text{ ของ } N_2 = 6.919 + 0.1365 \cdot 10^{-2} \cdot T - 0.02271 \cdot 10^{-5} \cdot T^2$$

อุณหภูมิ (T) : องศาเซลเซียส

ส่วนประกอบในฟลูก๊าส	กรัมโมล	$m \int_{25}^{909} C_p dT$ (แคลอรี)
CO ₂	10.151	1.058×10^5
O ₂	0.575	3.931×10^3
CO	0.021	139.6
N ₂	85.016	5.633×10^5
รวม		6.732×10^5

2. enthalpy ของไอน้ำในฟลูก๊าส

$$\text{โมลไอน้ำในฟลูก๊าส} = 17.049 \quad \text{กรัมโมล}$$

$$\begin{aligned} \text{enthalpy ของไอน้ำในฟลูก๊าส} &= m \int_{25}^{909} C_p dT \\ &= 1.382 \times 10^5 \quad \text{แคลอรี} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{พลังงานทั้งหมดของฟลูก๊าส} &= 6.732 \times 10^5 + 1.382 \times 10^5 \\ &= 8.114 \times 10^5 \quad \text{แคลอรี} \end{aligned}$$

3. ประสิทธิภาพการเผาไหม้ของก๊าซแอลพีจี

$$\begin{aligned} &= (\text{จำนวนโมลของคาร์บอนที่ออกในรูป CO}_2 / \text{จำนวนโมลของคาร์บอนที่เข้า}) \times 100 \\ &= (10.151 / 10.172) \times 100 \\ &= 99.8 \% \end{aligned}$$

สรุปสมดุลพลังงาน

พลังงานเข้า	พลังงาน (แคลอรี)	พลังงาน (กิโลจูล)
ค่าความร้อนของก๊าซแอลพีจี	1.774×10^6	7415.3
enthalpy ของก๊าซแอลพีจี	1.867×10^4	78.0
enthalpy ของอากาศแห้ง	2.246×10^4	93.9
enthalpy ของไอน้ำในอากาศ	928.1	4.5
รวม	1.816×10^6	7591.7

พลังงานออก	พลังงาน (แคลอรี)	พลังงาน (กิโลจูล)
sensible heat ของฟลูอิซแห้ง	6.732×10^5	2814.0
enthalpy ของไอน้ำในฟลูอิซ	1.382×10^5	577.7
พลังงานที่ใช้ รวมพลังงานสูญเสีย	10.046×10^5	4199.2
รวม	1.816×10^6	7591.7



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ง

โปรแกรมควบคุมการเผาไหม้ก๊าซในเตาเผาแบบกราฟท์ดาวน์

โปรแกรมควบคุมการเผาไหม้ที่ใช้ในงานวิจัยนี้เขียนและพัฒนาขึ้นด้วยโปรแกรม

QuickBASIC version 4.50 รายละเอียดโปรแกรม (source code) แสดงดังนี้

```
' Thesis Program : Computer-Controlled System for Gas Combustion
'                   in Draft-Down Furnace
'
'                   By : Teerapote Korad
'                   Advisor : Prof. Dr. Somsak Damronglert
'                   Co-advisor : Asst. Prof. Dr. Lursuang Mekasut
'                               Dr. Pornpote Piumsomboon
'
'                   Department of Chemical Technology
'                   Faculty of Science

'----- setup variables
DIM dat%(4), ary1%(10), ary2%(10), gain%(16)
DIM tc1(16), tc2(16), tc(11, 1300), sp(1000)
DIM spt(11), scol(11), srow(11), sum(7)
DIM py(2), px(2)
DEF fng (x) = x * (5000 / 2047 / 100)
DEF fnf (x) = 12.35 + 136.06 * x - 8.2763 * x ^ 2 + .63963 * x ^ 3 -
.027161 * x ^ 4 + .4.6562E-04 * x ^ 5
DEF fntav (a, b) = (a + b) / 2
DEF fnt (a, b, c, d) = ((2 * a + b + c + d) / 5 + (2 * a + d) / 3 +
(2 * a + b + c) / 4) / 3
pctn1 = &HFFFF: pctn2 = &HAAAA
controller = 1: '1 = P, 2 = PI, and 3 = PID

'----- initialize driver : function 0
port% = &H220 'I/O port address
dat%(0) = port% 'get I/O port address
dat%(1) = 3 'select IRQ 3
dat%(2) = 3 'select DMA 3
er% = 0 'error return code
fun% = 0 'function 0
CALL PCL812(fun%, SEG dat%(0), SEG ary1%(0), SEG ary2%(0), er%)
IF er% <> 0 THEN PRINT "Driver initialization failed!": STOP

'----- set scan channel range : function 1
start% = 0: stop% = 0
dat%(0) = start% 'set start channel number
dat%(1) = stop% 'set stop channel number
fun% = 1 'function 1
CALL PCL812(fun%, SEG dat%(0), SEG ary1%(0), SEG ary2%(0), er%)
IF er% <> 0 THEN PRINT "Set scan channel failed!": STOP

'----- set A/D range : function 23
```



```

FOR i = start% TO stp%
  gr% = 0
  dat%(0) = i
  dat%(1) = gr%
  gain%(i) = gr%
  fun% = 23
  CALL PCL812(fun%, SEG dat%(0), SEG ary1%(0), SEG ary2%(0),
er%)
  IF er% <> 0 THEN PRINT "Set A/D range failed!": STOP
NEXT i

```

```

'----- title
SCREEN 3: CLS : GOSUB bdrchr
LOCATE 1, 1: PRINT tl$; STRING$(78, hl$); tr$
LOCATE 2, 1: PRINT vl$: LOCATE 2, 80: PRINT vl$
LOCATE 3, 1: PRINT bl$; STRING$(78, hl$); br$
a$ = "COMPUTER CONTROLLED SYSTEM ON GAS COMBUSTION IN DRAFT-DOWN
FURNACE"

```

```

FOR i = 1 TO 66
  LOCATE 2, 7: PRINT LEFT$(a$, i)
  FOR j = 1 TO 300: NEXT j
  SOUND 300, .3

```

```

NEXT i
LOCATE 5
PRINT "      0000 00 00 00000000 00 00 0000 0000 00
0000"
PRINT "      00 00 00 00 00 0 000 000 00 00 00 0000
00"
PRINT "      00      00 00 00 0 00000000 00 00      00 00
00"
PRINT "      00      0000000 0000 00000000 00 00      00 00
00"
PRINT "      00      00 00 00 0 00 0 00 00 00      0000000
00 0"
PRINT "      00 00 00 00 00 0 00 00 00 00 00 00 00
00 00"
PRINT "      0000 00 00 00000000 00 00 0000 0000 00 00
0000000"
PRINT
PRINT " 0000000 00000000 0000 00 00 00 00 000 0000 000
0000 00 00"
PRINT " 0 00 0 00 0 00 00 00 00 000 00 00 00 00 00
00 00"
PRINT " 00 00 00 00"
PRINT " 00 00 00 00"
PRINT " 00 0000 00 0000000 00 0000 00 00 00 00
00"
PRINT " 00 00 00 00"
PRINT " 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00
00 00"
PRINT " 0000 00000000 0000 00 00 00 00 000 0000 00000000 000
00000 0000"

```

```

a$ = "PRESS ANY KEY TO CONTINUE" + STRING$(15, "."): a$ = a$ + a$
pause:

```

```

FOR i = 1 TO 500: NEXT i
LOCATE 22, 1: PRINT a$: SOUND 300, .1
IF INKEY$ = "" THEN a$ = RIGHT$(a$, 79) + LEFT$(a$, 1): GOTO pause

```



```

'----- data filename
main:
OPEN "runfile.dat" FOR INPUT AS #1
20 INPUT #1, runfile
IF EOF(1) THEN CLOSE : runfile = runfile + 1: GOTO main2
GOTO 20

'----- main program
main2:
GOSUB spcls
dgop1% = 0: dgop2% = 11                                'set digital output channel
da1 = 0: da2 = 0: localgain = 100
sumer = 0: erold = 0
count = 0: numlp = 0: tlp = 0
mint = 0: maxt = 12: maxtc = 1500
FOR z = 1 TO 11: tc1(z) = 0: tc2(z) = 0: NEXT z
GOSUB boxtitle1: GOSUB boxtitle3: GOSUB boxtitle2
GOSUB adin
FOR z = 1 TO 8: tc(z, 0) = tc1(z): NEXT z
front = tc1(1): right = (tc1(2) + tc1(3)) / 2
left = (tc1(4) + tc1(5)) / 2: top = (tc1(6) + tc1(7)) / 2
avgtc = ((2 * front + right + left + top) / 5 + (2 * front + top) / 3
+ (2 * front + right + left) / 4) / 3
ay = avgtc: ax = count: GOSUB transdata
py(1) = py(2): px(1) = px(2)
GOSUB plot

main3:
TIMER ON
ON TIMER(5) GOSUB displ
100 GOSUB adin
LOCATE 5, 71: PRINT USING "\      \"; TIMES;
LOCATE 23, 67: PRINT "      "
IF count > 1300 THEN GOTO main4
ans$ = INKEY$: IF ans$ = "" THEN GOTO 100
IF ans$ = CHR$(27) THEN TIMER OFF: GOTO main4
IF ans$ = "x" OR ans$ = "X" THEN
    TIMER OFF
    FOR i = 0 TO sumtm
        IF INT(sp(i)) >= INT(avgtc) THEN
            xxx1 = i: xxx2 = count: i = sumtm + 1
        END IF
    NEXT i
    GOTO main5
END IF
press$ = ans$: GOSUB daout
GOTO 100

main4:
TIMER OFF
ans$ = INPUT$(1)
IF ans$ = CHR$(13) THEN GOTO 99
rf$ = STR$(runfile): rf$ = RIGHT$(rf$, LEN(rf$) - 1)
OPEN "run" + rf$ + ".prn" FOR OUTPUT AS #2
FOR q = 0 TO count
    PRINT #2, q; ", ";
    FOR z = 1 TO 8

```

```

        PRINT #2, tc(z, q);
        IF z <> 8 THEN PRINT #2, ","; ELSE PRINT #2,
NEXT z
NEXT q
OPEN "runfile.dat" FOR APPEND AS #3
PRINT #3, runfile
99 CLOSE : SCREEN 0, 0, 0: CLS : END

main5:
TIMER ON
ON TIMER(5) GOSUB disp3
700 GOSUB adin
dalold = da1: da2old = da2
LOCATE 5, 71: PRINT USING "\      \"; TIME$;
LOCATE 23, 67: PRINT "Automatic"
IF count > 1300 THEN GOTO main4
ans$ = INKEY$: IF ans$ = "" THEN GOTO 700
IF ans$ = CHR$(27) THEN TIMER OFF: GOTO main4
IF ans$ = "x" OR ans$ = "X" THEN TIMER OFF: GOTO main3
press$ = ans$: GOSUB daout
GOTO 700

'----- SUBROUTINE
'----- special clear screen
spcls:
FOR i = 42 TO 347 STEP 3
    LINE (0, i)-(719, i + 2), , BF
    SOUND (i + 4) * 10, .1
    LINE (0, i)-(719, i + 2), 0, BF
    FOR j = 1 TO 40: NEXT j
NEXT i: RETURN

'----- box title #1
boxtitle:
GOSUB bdrchr
LOCATE 1, 1: PRINT tl$; STRING$(78, hl$); tr$
LOCATE 2, 1: PRINT vl$: LOCATE 2, 80: PRINT vl$
LOCATE 3, 1: PRINT bl$; STRING$(78, hl$); br$
LOCATE 2, 7
PRINT "COMPUTER-CONTROLLED SYSTEM FOR GAS COMBUSTION IN DRAFT-DOWN
FURNACE"
LOCATE 4, 62: PRINT tl$; STRING$(17, hl$); tr$
LOCATE 5, 62: PRINT vl$; SPACE$(17); vl$
LOCATE 6, 62: PRINT ml$; STRING$(17, hl$); mr$
LOCATE 7, 62: PRINT vl$; SPACE$(17); vl$
LOCATE 8, 62: PRINT vl$; SPACE$(17); vl$
LOCATE 9, 62: PRINT bl$; STRING$(17, hl$); br$
LOCATE 5, 64: PRINT "Time : 00:00:00"
LOCATE 7, 64: PRINT USING "Counter : #####"; 0
LOCATE 8, 64: PRINT USING "Run No. : #####"; runfile
LOCATE 10, 62: PRINT tl$; STRING$(8, hl$); tm$; STRING$(8, hl$); tr$
LOCATE 12, 62: PRINT ml$; STRING$(8, hl$); mm$; STRING$(8, hl$); mr$
LOCATE 11, 62: PRINT vl$; "Position"; vl$; " T ("; CHR$(248); "C) ";
vl$
LOCATE 13, 62: PRINT vl$; " Front "; vl$; " 0000.0 "; vl$
LOCATE 14, 62: PRINT vl$; " Right "; vl$; " 0000.0 "; vl$
LOCATE 15, 62: PRINT vl$; " Left "; vl$; " 0000.0 "; vl$
LOCATE 16, 62: PRINT vl$; " Top "; vl$; " 0000.0 "; vl$

```



```

LOCATE 17, 62: PRINT vl$; " Exhaust"; vl$; " 0000.0 "; vl$
LOCATE 18, 62: PRINT ml$; STRING$(8, hl$); mm$; STRING$(8, hl$); mr$
LOCATE 19, 62: PRINT vl$; " Average"; vl$; " 0000.0 "; vl$
LOCATE 20, 62: PRINT ml$; STRING$(8, hl$); mm$; STRING$(8, hl$); mr$
LOCATE 21, 62: PRINT vl$; "Setpoint"; vl$; " 0000.0 "; vl$
LOCATE 22, 62: PRINT bl$; STRING$(8, hl$); bm$; STRING$(8, hl$); br$
RETURN

```

```

'----- box title #2
boxtitle2:
LINE (0, 50)-(550, 310), 0, BF
LINE (48, 80)-(49, 299), , BF
LINE (48, 299)-(485, 298), , BF
FOR i = 48 TO 480 STEP 36
    LINE (i, 298)-(i + 1, 301), , BF
    LINE (i + 1, 89)-(i + 1, 299), , , ptt2
NEXT i
FOR i = 299 TO 89 STEP -42
    LINE (46, i)-(49, i - 1), , BF
    LINE (48, i)-(480, i), , , ptt2
NEXT i
LOCATE 5, 1: PRINT "Temperature (deg C)"
LOCATE 21, 56: PRINT "Time": LOCATE 22, 56: PRINT "(hr)"
LINE (48, 299)-(48, 299), , , ptt2
FOR i = 0 TO sumtm
    py = 299 - (211 / maxtc) * sp(i)
    px = 48 + (433 / (maxt - mint) * i / 60)
    LINE -(px, py), , , ptt2
NEXT i
FOR i = 22 TO 7 STEP -3
    LOCATE i, 1: PRINT USING "####"; (22 - i) / 3 * 300
NEXT i
FOR i = 6 TO 54 STEP 8
    LOCATE 23, i - 1: PRINT USING "##"; (i - 6) / 8 + mint
    LOCATE 23, i - 1: PRINT USING "##"; (i - 6) / (maxt * 4 / 3)
/ (.25 ^ ((maxt - 6) / 6))
NEXT i
LOCATE 24, 1: PRINT SPACES(70);
RETURN

```

```

'----- box title #3
boxtitle3:
LINE (48, 80)-(49, 299), , BF
LINE (48, 299)-(485, 298), , BF
FOR i = 48 TO 480 STEP 36: LINE (i, 298)-(i + 1, 301), , BF: NEXT i
FOR i = 299 TO 89 STEP -42: LINE (46, i)-(49, i - 1), , BF: NEXT i
LOCATE 5, 1: PRINT "Temperature (deg C)"
LOCATE 21, 56: PRINT "Time": LOCATE 22, 56: PRINT "(min)"
LINE (48, 299)-STEP(108, -126), , , ptt1
LINE -STEP(36, 0), , , ptt1
LINE -STEP(72, -56), , , ptt1
LINE -STEP(36, 0), , , ptt1
LINE -STEP(36, 42), , , ptt1
LINE -STEP(72, 42), , , ptt1
LINE -STEP(72, 84), , , ptt1
LINE (156, 299)-STEP(0, -126), , , ptt2
LINE (192, 299)-STEP(0, -126), , , ptt2
LINE (264, 299)-STEP(0, -182), , , ptt2

```

```

LINE (300, 299)-STEP(0, -182), , , ptt2
LINE (336, 299)-STEP(0, -140), , , ptt2
LINE (408, 299)-STEP(0, -98), , , ptt2
LOCATE 20, 11: PRINT "(1)": LOCATE 21, 11: PRINT "180"
spt(1) = 180: srow(1) = 21: scol(1) = 11
LOCATE 20, 19: PRINT "(2)": LOCATE 21, 19: PRINT "60"
spt(2) = 60: srow(2) = 21: scol(2) = 19
LOCATE 20, 25: PRINT "(3)": LOCATE 21, 25: PRINT "120"
spt(3) = 120: srow(3) = 21: scol(3) = 25
LOCATE 20, 31: PRINT "(4)": LOCATE 21, 31: PRINT "60"
spt(4) = 60: srow(4) = 21: scol(4) = 31
LOCATE 20, 35: PRINT "(5)": LOCATE 21, 35: PRINT "60"
spt(5) = 60: srow(5) = 21: scol(5) = 35
LOCATE 20, 41: PRINT "(6)": LOCATE 21, 41: PRINT "120"
spt(6) = 120: srow(6) = 21: scol(6) = 41
LOCATE 20, 49: PRINT "(7)": LOCATE 21, 49: PRINT "120"
spt(7) = 120: srow(7) = 21: scol(7) = 49
LOCATE 11, 19: PRINT "(A)": LOCATE 12, 19: PRINT "900"
spt(8) = 900: srow(8) = 12: scol(8) = 19
LOCATE 7, 31: PRINT "(B)": LOCATE 8, 31: PRINT "1300"
spt(9) = 1300: srow(9) = 8: scol(9) = 31
LOCATE 10, 39: PRINT "(C)": LOCATE 11, 39: PRINT "1000"
spt(10) = 1000: srow(10) = 11: scol(10) = 39
LOCATE 14, 48: PRINT "(D)": LOCATE 15, 48: PRINT "700"
spt(11) = 700: srow(11) = 15: scol(11) = 48
LOCATE 24, 5: PRINT "---- Type Number of Letter, <Enter> to select,
<ESC> to start ----";
IF choice = 0 THEN choice = 1
11 choice$ = INKEY$
IF choice$ <> "" THEN SOUND 500, .1
IF choice$ = CHR$(27) THEN SOUND 1200, .5: GOTO 15
IF choice$ = CHR$(13) THEN SOUND 1200, .5: GOSUB 16
IF choice$ >= "1" AND choice$ <= "7" THEN choice = VAL(choice$)
IF choice$ = "a" OR choice$ = "A" THEN choice = 8
IF choice$ = "b" OR choice$ = "B" THEN choice = 9
IF choice$ = "c" OR choice$ = "C" THEN choice = 10
IF choice$ = "d" OR choice$ = "D" THEN choice = 11
LOCATE srow(choice), scol(choice)
PRINT STRING$(LEN(STR$(spt(choice))) - 1, "-")
LOCATE srow(choice), scol(choice)
PRINT RIGHT$(STR$(spt(choice)), LEN(STR$(spt(choice))) - 1)
GOTO 11
16 IF choice >= 1 AND choice <= 7 THEN
    rw = srow(choice): cl = scol(choice): lt = 3: GOSUB gnum
    IF gn >= 0 AND gn <= 360 THEN spt(choice) = gn
ELSE
    rw = srow(choice): cl = scol(choice): lt = 4: GOSUB gnum
    IF gn >= 0 AND gn <= 1400 THEN spt(choice) = gn
END IF
15 IF spt(8) > spt(9) THEN BEEP: GOTO 11
IF spt(10) > spt(9) THEN BEEP: GOTO 11
IF spt(11) > spt(10) OR spt(11) > spt(10) THEN BEEP: GOTO 11
FOR i = 1 TO 7: sum(i) = 0
    FOR j = 1 TO i: sum(i) = sum(i) + spt(j)
NEXT j, i
FOR i = 0 TO sum(1): sp(i) = spt(8) * i / spt(1): NEXT i
FOR i = sum(1) TO sum(2): sp(i) = spt(8): NEXT i
FOR i = sum(2) TO sum(3)

```



```

        IF spt(3) <> 0 THEN
            sp(i) = (spt(9) - spt(8)) * (i - sum(2)) / spt(3) +
spt(8)
        ELSE
            sp(i) = 0
        END IF
    NEXT i
    FOR i = sum(3) TO sum(4): sp(i) = spt(9): NEXT i
    FOR i = sum(4) TO sum(5)
        IF spt(4) <> 0 THEN
            sp(i) = (spt(10) - spt(9)) * (i - sum(4)) / spt(5) +
spt(9)
        ELSE
            sp(i) = 0
        END IF
    NEXT i
    FOR i = sum(5) TO sum(6)
        IF spt(5) <> 0 THEN
            sp(i) = (spt(11) - spt(10)) * (i - sum(5)) / spt(6) +
spt(10)
        ELSE
            sp(i) = 0
        END IF
    NEXT i
    FOR i = sum(6) TO sum(7)
        IF spt(6) <> 0 THEN
            sp(i) = (100 - spt(11)) * (i - sum(6)) / spt(7) + spt
(11)
        ELSE
            sp(i) = 0
        END IF
    NEXT i
    sumtm = sum(7): RETURN

'----- get A/D value
adin:
FOR dat = dgop1% TO dgop2%
'----- write digital output : function 21
    fun% = 21                'function 21
    d = INT(dat / 256)
    dat%(0) = dat - d * 256!
    dat%(1) = d
    CALL PCL812(fun%, SEG dat%(0), SEG ary1%(0), SEG ary2%(0),
er%)
    IF er% <> 0 THEN PRINT "Perform function 21 failed!": STOP

'----- perform single A/D conversion : function 3
    fun% = 3                'function 3
    CALL PCL812(fun%, SEG dat%(0), SEG ary1%(0), SEG ary2%(0),
er%)

    IF er% <> 0 THEN PRINT "A/D conversion failed!": STOP
    mv = fng(dat%(0))
    IF dat >= 0 AND dat <= 4 THEN
        IF mv <= 0 THEN tcl(dat + 1) = tcl(dat + 1) + 0
        IF mv > 0 AND mv <= 20 THEN tcl(dat + 1) = tcl(dat +
1) + fnf(mv)
    END IF
    IF dat >= 6 AND dat <= 8 THEN

```

```

IF mv <= 0 THEN tc1(dat) = tc1(dat) + 0
IF mv > 0 AND mv <= 20 THEN tc1(dat) = tc1(dat) + fnf
(mv)
    END IF
    IF dat >= 9 AND dat <= 11 THEN tc1(dat) = tc1(dat) + mv
NEXT dat
numlp = numlp + 1
RETURN

'----- translate data to graph
transdata:
py(2) = 299 - (211 / maxtc) * ay
px(2) = 48 + (433 / (maxt - mint) / 60) * ax
RETURN

'----- plot graph
plot:
LINE (px(1), py(1))-(px(2), py(2))
LINE (px(1), py(1) + 1)-(px(2), py(2) + 1)
px(1) = px(2): py(1) = py(2)
RETURN

'----- display #1
disp1:
tlp = tlp + 1
front = tc1(1) / numlp: right = fntav(tc1(2), tc1(3)) / numlp
left = fntav(tc1(4), tc1(5)) / numlp: top = fntav(tc1(6), tc1(7)) /
numlp
exh = tc1(8) / numlp
avgtc = fnt(front, right, left, top)
LOCATE 13, 73: PRINT USING "####.#"; front
LOCATE 14, 73: PRINT USING "####.#"; right
LOCATE 15, 73: PRINT USING "####.#"; left
LOCATE 16, 73: PRINT USING "####.#"; top
LOCATE 17, 73: PRINT USING "####.#"; exh
LOCATE 19, 73: PRINT USING "####.#"; avgtc
FOR z = 1 TO 8: tc2(z) = tc2(z) + (tc1(z) / numlp): tc1(z) = 0: NEXT
z
LOCATE 5, 25: PRINT USING "D/A AIR : ####      D/A LPG : ####"; da1;
da2
numlp = 0
LOCATE 7, 74: PRINT USING "#####"; count: SOUND 900 * 1.4, .5
IF tlp = 12 THEN GOTO disp2 ELSE RETURN

'----- display #3
disp3:
tlp = tlp + 1
front = tc1(1) / numlp: right = fntav(tc1(2), tc1(3)) / numlp
left = fntav(tc1(4), tc1(5)) / numlp: top = fntav(tc1(6), tc1(7)) /
numlp
exh = tc1(8) / numlp
avgtc = fnt(front, right, left, top)
LOCATE 13, 73: PRINT USING "####.#"; front
LOCATE 14, 73: PRINT USING "####.#"; right
LOCATE 15, 73: PRINT USING "####.#"; left
LOCATE 16, 73: PRINT USING "####.#"; top
LOCATE 17, 73: PRINT USING "####.#"; exh
LOCATE 19, 73: PRINT USING "####.#"; avgtc

```

```

LOCATE 21, 73: PRINT USING "####.#"; sp(count + xxx1 - xxx2)
FOR z = 1 TO 8: tc2(z) = tc2(z) + (tc1(z) / numlp): tc1(z) = 0: NEXT
z
LOCATE 5, 25: PRINT USING "D/A AIR : ####      D/A LPG : ####"; da1;
da2
numlp = 0
LOCATE 7, 74: PRINT USING "#####"; count: SOUND 900 * 1.4, .5
IF tlp = 12 THEN GOTO disp4 ELSE RETURN

'----- display #2
disp2:
tlp = 0: count = count + 1
front = tc2(1) / 12: right = fntav(tc2(2), tc2(3)) / 12
left = fntav(tc2(4), tc2(5)) / 12: top = fntav(tc2(6), tc2(7)) / 12
avgtc = fnt(front, right, left, top)
FOR z = 1 TO 8: tc(z, count) = tc2(z) / 12: tc2(z) = 0: NEXT z
'ay = avgtc: ax = count: GOSUB transdata: GOSUB plot
RETURN

'----- display #4
disp4:
tlp = 0: count = count + 1
front = tc2(1) / 12: right = fntav(tc2(2), tc2(3)) / 12
left = fntav(tc2(4), tc2(5)) / 12: top = fntav(tc2(6), tc2(7)) / 12
avgtc = fnt(front, right, left, top)
FOR z = 1 TO 8: tc(z, count) = tc2(z) / 12: tc2(z) = 0: NEXT z
ay = avgtc: ax = count + xxx1 - xxx2: GOSUB transdata: GOSUB plot

' Proportional controller
IF controller = 1 THEN
    IF avgtc >= 0 AND avgtc < 550 THEN Kc = 53.615
    IF avgtc >= 550 AND avgtc < 800 THEN Kc = 49.341
    IF avgtc >= 800 AND avgtc < 1050 THEN Kc = 47.015
    IF avgtc >= 1050 THEN Kc = 42.555
END IF

' Proportional Integral controller
IF controller = 2 THEN
    IF avgtc >= 0 AND avgtc < 550 THEN Kc = 48.741
    IF avgtc >= 550 AND avgtc < 800 THEN Kc = 44.855
    IF avgtc >= 800 AND avgtc < 1050 THEN Kc = 42.741
    IF avgtc >= 1050 THEN Kc = 38.686
    Ti = 1.646
END IF

' Proportional Integral Derivative controller
IF controller = 3 THEN
    IF avgtc >= 0 AND avgtc < 550 THEN Kc = 48.741
    IF avgtc >= 550 AND avgtc < 800 THEN Kc = 44.855
    IF avgtc >= 800 AND avgtc < 1050 THEN Kc = 42.741
    IF avgtc >= 1050 THEN Kc = 38.686
    Ti = .987: Td = .247
END IF

er3 = er2: er2 = er: er = sp(count + xxx1 - xxx2) - avgtc
IF controller = 1 THEN
    outnew = Kc * er + outold
ELSEIF controller = 2 THEN

```



```

        outnew = Kc * (1 + 1 / Ti) * er - Kc * er2 + outold
ELSEIF controller = 3 THEN
        outnew = Kc * (1 + 1 / Ti + Td) * er - Kc * (1 + 2 * Td) *
er2 + Kc * Td * er3 + outold
END IF

```

```

xx2 = outnew: outold = outnew
IF xx2 < 1200 THEN xx2 = 1200
IF xx2 > 4090 THEN xx2 = 4090
IF xx2 >= 3000 THEN xx1 = 1610 ELSE xx1 = xx2 * .20691 + 961.6447
IF er < 0 THEN

```

```

        da1 = xx1: GOSUB daout
        FOR xz = 1 TO 15000: NEXT xz
        da2 = xx2: GOSUB daout
RETURN

```

```

END IF

```

```

IF er > 0 THEN
        da2 = xx2: GOSUB daout
        FOR xz = 1 TO 15000: NEXT xz
        da1 = xx1: GOSUB daout
RETURN

```

```

END IF

```

```

'----- D/A output

```

```

daout:

```

```

IF press$ = "i" OR press$ = "I" THEN da2 = da2 + 100
IF press$ = "k" OR press$ = "K" THEN da2 = da2 - 100
IF press$ = "j" OR press$ = "J" THEN da2 = da2 + 10
IF press$ = "l" OR press$ = "L" THEN da2 = da2 - 10
IF press$ = "e" OR press$ = "E" THEN da1 = da1 + 100
IF press$ = "d" OR press$ = "D" THEN da1 = da1 - 100
IF press$ = "s" OR press$ = "S" THEN da1 = da1 + 10
IF press$ = "f" OR press$ = "F" THEN da1 = da1 - 10

```

```

IF press$ = "8" THEN da1 = 4090

```

```

IF press$ = "2" THEN da1 = 0

```

```

IF press$ = "4" THEN da2 = 4090

```

```

IF press$ = "6" THEN da2 = 0

```

```

IF da1 < 0 THEN da1 = 0

```

```

IF da1 > 4090 THEN da1 = 4090

```

```

IF da2 < 0 THEN da2 = 0

```

```

IF da2 > 4090 THEN da2 = 4090

```

```

dat%(0) = da1: dat%(1) = da2

```

```

fun% = 16

```

```

CALL PCL812(fun%, SEG dat%(0), SEG ary1%(0), SEG ary2%(0), er%)

```

```

IF er% <> 0 THEN PRINT "PERFORM D/A #0 AND D/A #1 FAILED!": STOP

```

```

LOCATE 5, 25: PRINT USING "D/A AIR : ####      D/A LPG : ####"; da1;

```

```

da2

```

```

press$ = "": RETURN

```

```

'----- border character

```

```

bdrchr:

```

```

tl$ = CHR$(218): tm$ = CHR$(194): tr$ = CHR$(191)

```

```

ml$ = CHR$(195): mm$ = CHR$(197): mr$ = CHR$(180)

```

```

bl$ = CHR$(192): bm$ = CHR$(193): br$ = CHR$(217)

```

```

hl$ = CHR$(196): vl$ = CHR$(179)

```

```

RETURN

```

```

'----- get text

```

```

gtxt:
LOCATE rw, cl: PRINT STRING$(lt, "."): gt$ = ""
gta:
ans$ = INPUT$(1): SOUND 800, .3
IF ans$ = CHR$(13) AND LEN(gt$) <> 0 THEN GOTO ptt2
IF ans$ = CHR$(8) AND LEN(gt$) <> 0 THEN
    gt$ = LEFT$(gt$, LEN(gt$) - 1): GOTO ptt1
END IF
IF ans$ = CHR$(27) THEN GOTO gtxt
IF ans$ < CHR$(32) THEN SOUND 1000, .5: GOTO gta
gt$ = gt$ + ans$
IF LEN(gt$) > lt THEN gt$ = LEFT$(gt$, lt): SOUND 1000, .5
ptt1:
LOCATE rw, cl: PRINT gt$ + STRING$(lt - LEN(gt$), "."): GOTO gta
ptt2:
LOCATE rw, cl: PRINT SPACE$(lt)
LOCATE rw, cl: PRINT gt$
RETURN

'----- get number
gnum:
LOCATE rw, cl: PRINT STRING$(lt, "."): gn$ = ""
gna:
ans$ = INPUT$(1): SOUND 800, .3
IF (ans$ = CHR$(13) OR ans$ = ",") AND LEN(gn$) <> 0 THEN GOTO ptt4
IF ans$ = CHR$(8) AND LEN(gn$) <> 0 THEN
    gn$ = LEFT$(gn$, LEN(gn$) - 1): GOTO ptt3
END IF
IF ans$ = CHR$(27) THEN GOTO gnum
IF ans$ < CHR$(32) THEN SOUND 1000, .5: GOTO gna
IF ans$ < "0" OR ans$ > "9" THEN SOUND 1000, .5: GOTO gna
gn$ = gn$ + ans$
IF LEN(gn$) > lt THEN gn$ = LEFT$(gn$, lt): SOUND 1000, .5
ptt3:
LOCATE rw, cl: PRINT gn$ + STRING$(lt - LEN(gn$), "."): GOTO gna
ptt4:
gn = VAL(gn$)
IF gn < 0 THEN SOUND 1000, .5: GOTO gnum
LOCATE rw, cl: PRINT SPACE$(lt)
LOCATE rw, cl: PRINT gn$
RETURN

```

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ประวัติผู้เขียน

นายธีรพจน์ โกราชฎูร์ เกิดเมื่อวันที่ 22 กันยายน พ.ศ. 2513 ที่จังหวัดอุดรธานี สำเร็จการศึกษาปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต สาขาเคมีวิศวกรรม ภาควิชาเคมีเทคนิค จากคณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย เมื่อปีการศึกษา 2534



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย