

# บทที่ 3

## ขั้นตอนการวิเคราะห์

### 3.1 ขั้นตอนในการดำเนินโครงการ

ในการวิเคราะห์ด้วยวิธีวิเคราะห์ก๊าซที่เจือปนอยู่ในน้ำมันหม้อแปลง มีขั้นตอนการวิเคราะห์ดังนี้

#### 3.1.1 วิธี Key Gas

ตารางที่ 3.1 ขอบเขตในการพิจารณาด้วยวิธี Key Gas [4]

Gas	Dörnenburg/ Stritt	IEEE	Bureau of Reclamation	Age Compensated
Hydrogen	200	100	500	$20n + 50$
Methane	50	120	125	$20n + 50$
Ethane	35	65	75	$20n + 50$
Ethylene	80	50	175	$20n + 50$
Acetylene	5	35	7	$5n + 10$
Carbon Monoxide	500	350	750	$25n + 500$
TCG		720		$110n + 710$
Carbon Dioxide	6000	2500	10000	$100n + 1500$

หมายเหตุ  $n$  = จำนวนปีที่ใช้งาน

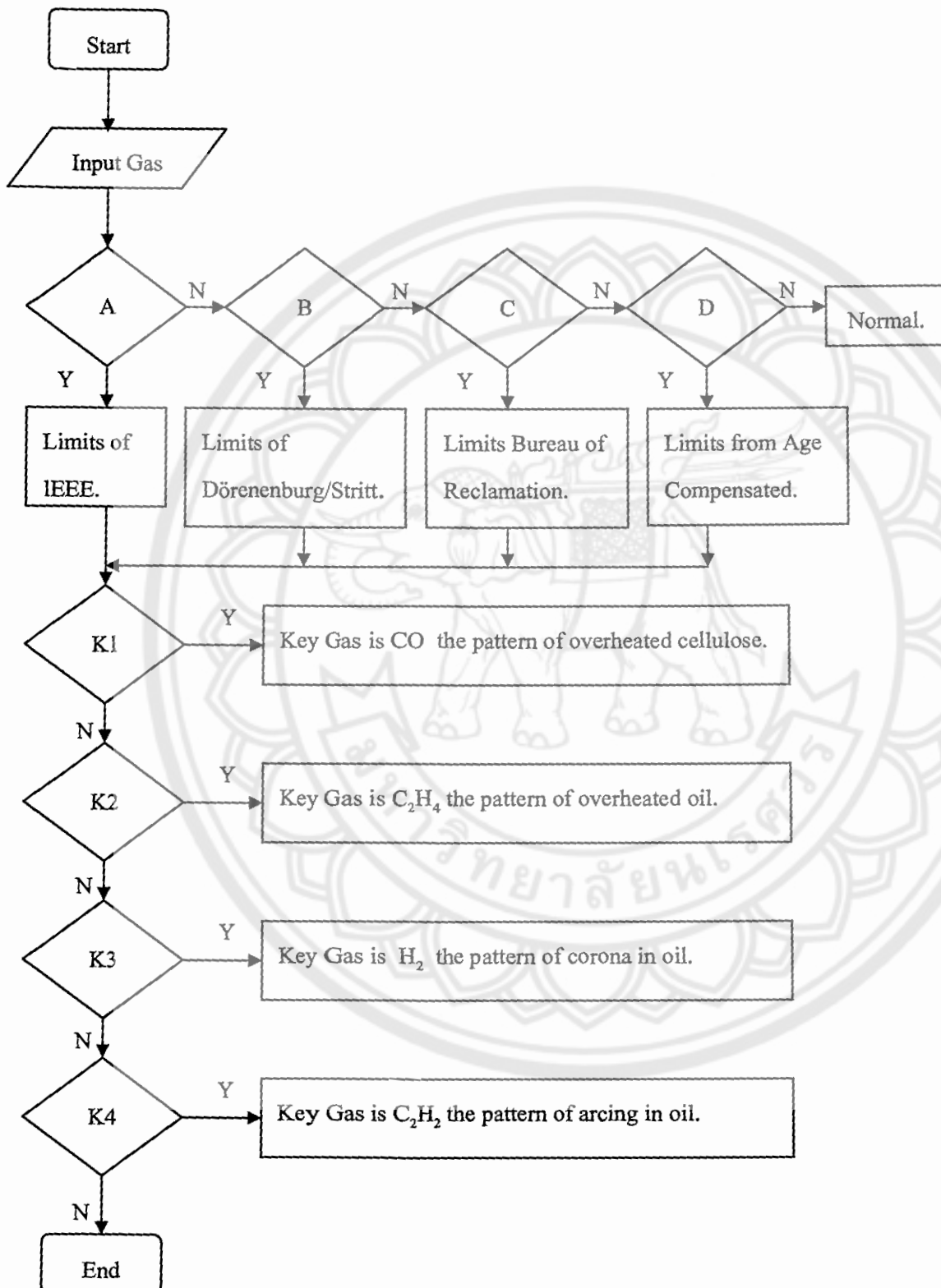
TCG (Total Combustible Gas) = ปริมาณทั้งหมดของก๊าซที่สามารถติดไฟได้

**3.1.2 วิธี The Amount of Key Gases** เป็นวิธีที่วิเคราะห์โดยการเทียบปริมาณก๊าซที่เกิดขึ้นในขณะที่ทำการทดสอบก๊าซที่อยู่ในน้ำมันหม้อแปลง กับตารางที่ 2.11

**3.1.3 วิธี Dörnenburg Ratio** เป็นวิธีที่วิเคราะห์โดยการหาอัตราส่วนของปริมาณก๊าซที่เกิดขึ้นในขณะที่การทดสอบก๊าซที่อยู่ในน้ำมันหม้อแปลง พิจารณาเพียง 3 ใน 4 ของอัตราส่วนจากตารางที่ 2.12

**3.1.4 วิธี Rogers Ratio** เป็นวิธีที่วิเคราะห์โดยการหาอัตราส่วนของปริมาณก๊าซที่เกิดขึ้นในขณะที่การทดสอบก๊าซที่อยู่ในน้ำมันหม้อแปลง พิจารณาเพียง 2 ใน 3 ของอัตราส่วนจากตารางที่ 2.13

### 3.2 แผนผังแสดงการวิเคราะห์

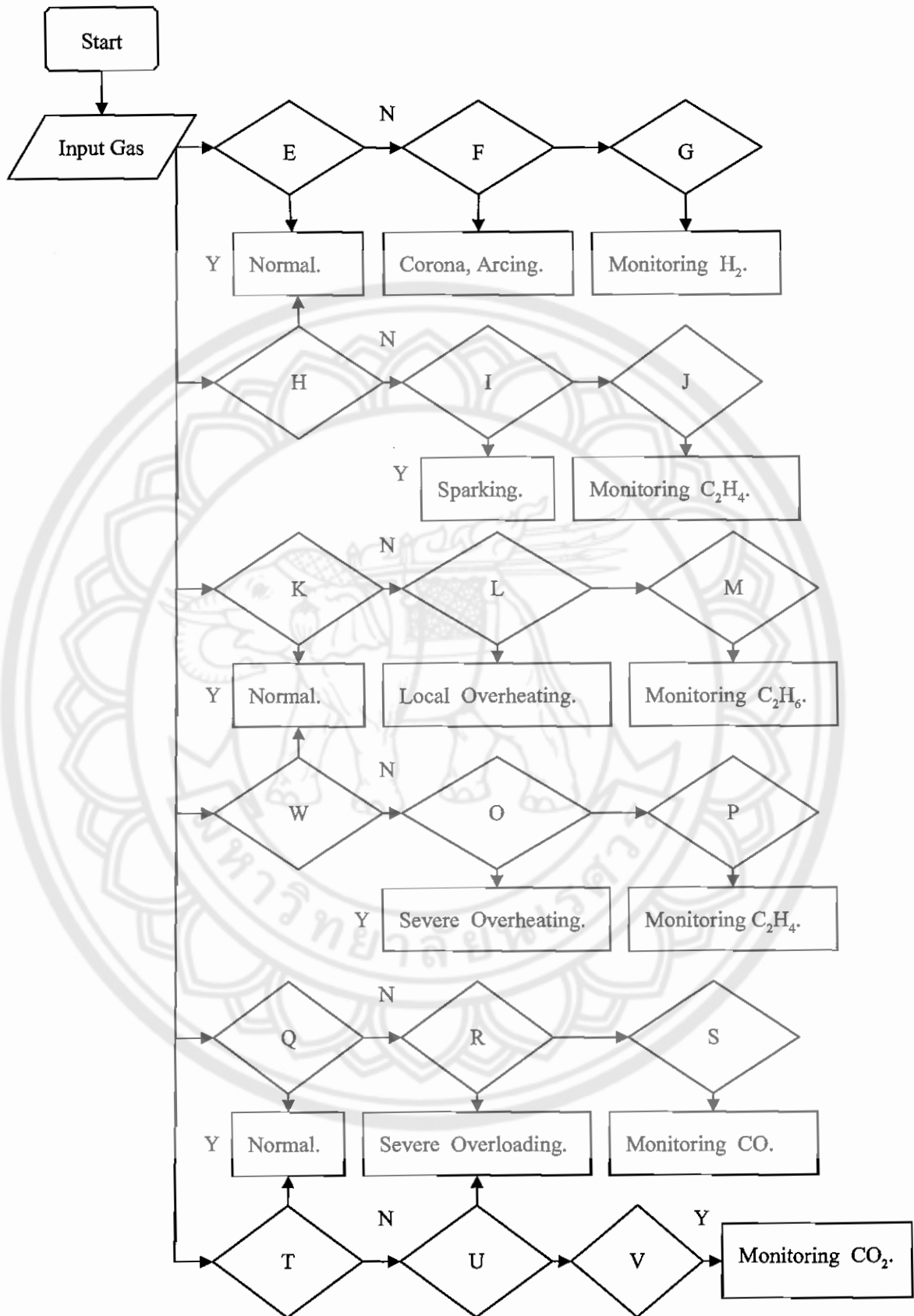


รูปที่ 3.1 แผนผังการวิเคราะห์โดยวิธี Key Gas

หมายเหตุ

- A คือ จากข้อมูลตารางที่ 3.1 กรณีของ IEEE.  
B คือ จากข้อมูลตารางที่ 3.1 กรณีของ Dörmenburg / Stritt.  
C คือ จากข้อมูลตารางที่ 3.1 กรณีของ Bureau of Reclamation.  
D คือ จากข้อมูลตารางที่ 3.1 กรณีของ Age Compensated.  
K1 คือ กรณีที่มีปริมาณก๊าซ CO สูงสุด  
K2 คือ กรณีที่มีปริมาณก๊าซ  $C_2H_4$  สูงสุด  
K3 คือ กรณีที่มีปริมาณก๊าซ  $H_2$  สูงสุดและเกือบไม่มีก๊าซ  $C_2H_2$  เลย  
K4 คือ กรณีที่มีปริมาณก๊าซ  $H_2$  เป็น 70% และ  $C_2H_2$  มากกว่า 20% ของก๊าซที่สามารถติดไฟได้



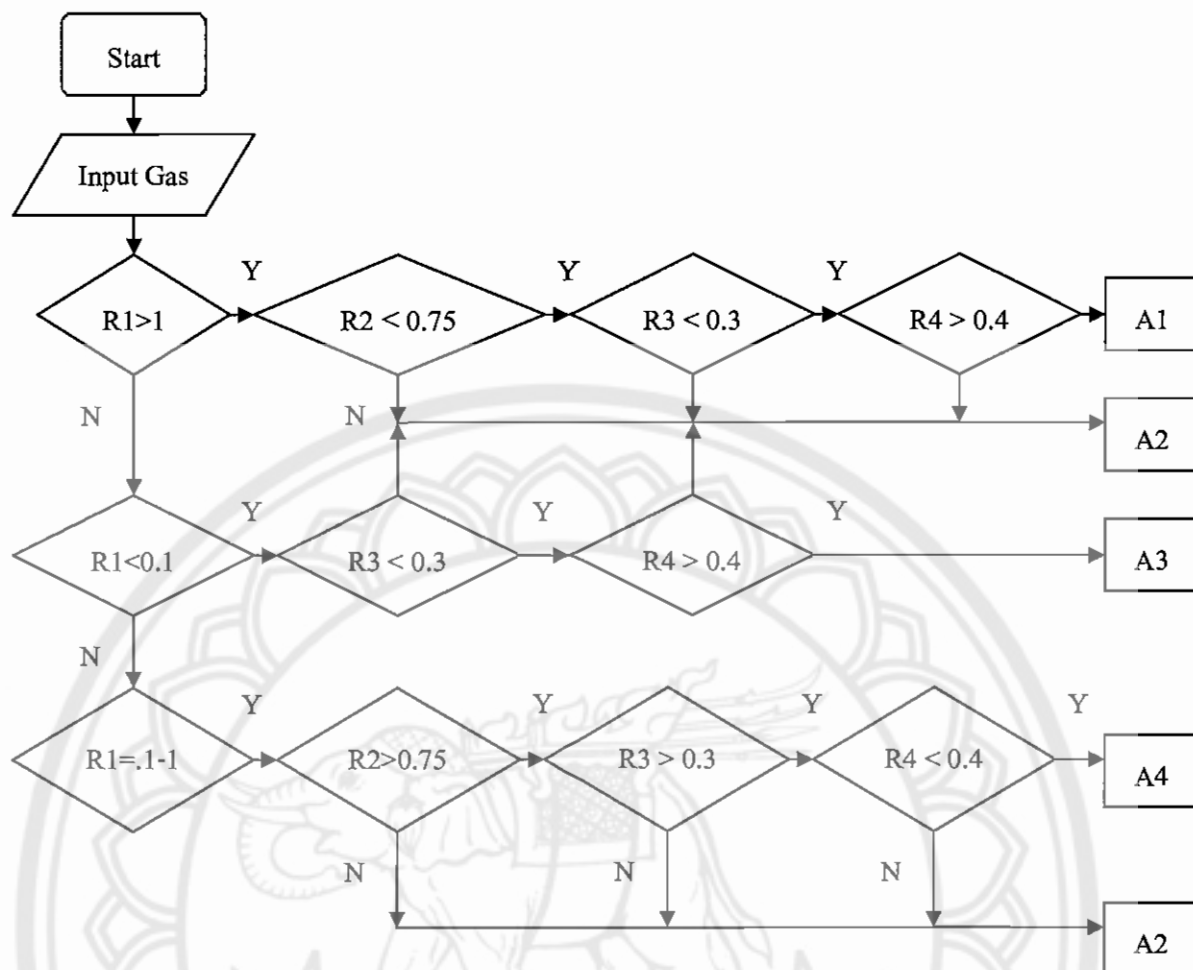


รูปที่ 3.2 แผนผังการวิเคราะห์โดยวิธี The Amount of Key Gases

หมายเหตุ

- E คือ  $H_2 < 150$   
F คือ  $H_2 > 1000$   
G คือ  $H_2 = 150 - 1000$   
H คือ  $CH_4 < 25$   
I คือ  $CH_4 > 80$   
J คือ  $CH_4 = 25 - 80$   
K คือ  $C_2H_6 < 10$   
L คือ  $C_2H_6 > 35$   
M คือ  $C_2H_6 = 10 - 35$   
W คือ  $C_2H_4 < 20$   
O คือ  $C_2H_4 > 100$   
P คือ  $C_2H_4 = 20 - 100$   
Q คือ  $CO < 500$   
R คือ  $CO > 1000$   
S คือ  $CO = 500 - 1000$   
T คือ  $CO_2 < 10000$   
U คือ  $CO_2 > 15000$   
V คือ  $CO_2 = 10000 - 15000$





**รูปที่ 3.3** แผนผังการวิเคราะห์โดยวิธี Dömenburg Ratio

หมายเหตุ

R1 คือ อัตราส่วนของปริมาณก๊าซ  $\text{CH}_4/\text{H}_2$

R2 คือ อัตราส่วนของปริมาณก๊าซ  $\text{C}_2\text{H}_2/\text{C}_2\text{H}_4$

R3 คือ อัตราส่วนของปริมาณก๊าซ  $\text{C}_2\text{H}_2/\text{CH}_4$

R4 คือ อัตราส่วนของปริมาณก๊าซ  $\text{C}_2\text{H}_6/\text{C}_2\text{H}_2$

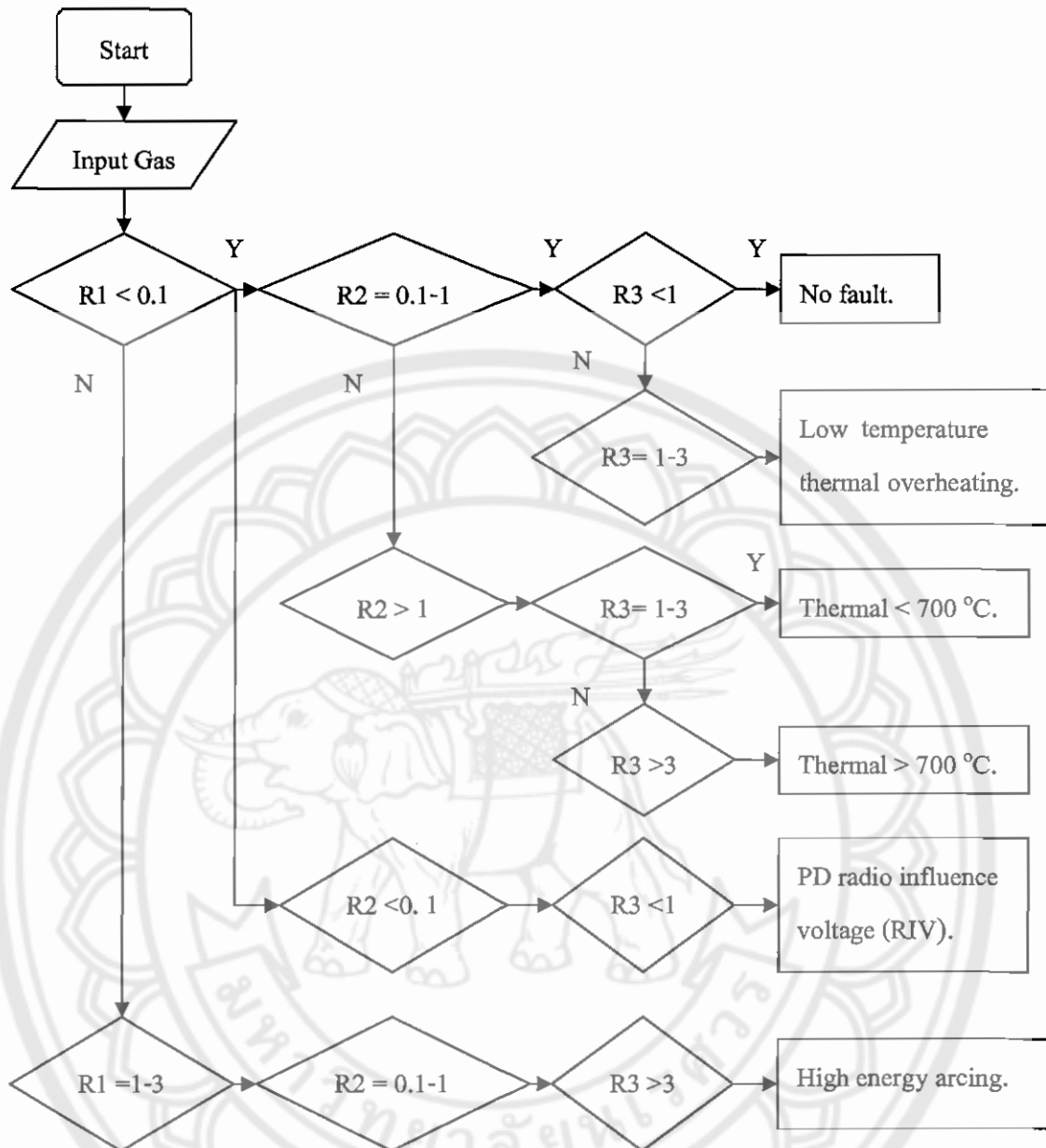
A1 คือ ความผิดปกติจากอุณหภูมิ

A2 คือ ไม่สามารถหาความผิดปกติจากปริมาณก๊าซได้

A3 คือ โครโมน่า (เกิดดีสซาร์จบางส่วนที่ความเข้มต่ำ)

A4 คือ การเกิดอาร์ค (เกิดดีสซาร์จบางส่วนที่ความเข้มสูง)

จากแผนผังการวิเคราะห์โดยวิธี Dömenburg Ratio จะพิจารณาจากอัตราส่วนของปริมาณก๊าซจาก 3 ใน 4 ของอัตราส่วนที่พิจารณา ก็ถือว่าสามารถเกิดความผิดปกติได้



รูปที่ 3.4 แผนผังการวิเคราะห์โดยวิธี Roger Ratio

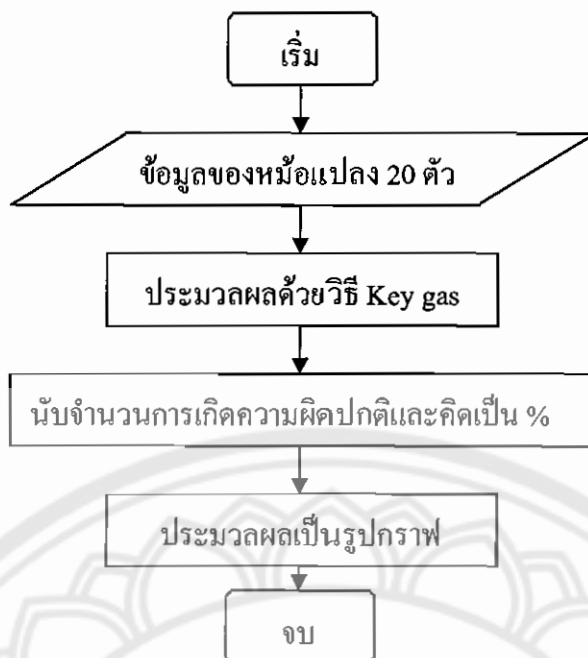
หมายเหตุ

R1 คือ อัตราส่วนของปริมาณก๊าซ  $C_2H_2/C_2H_4$

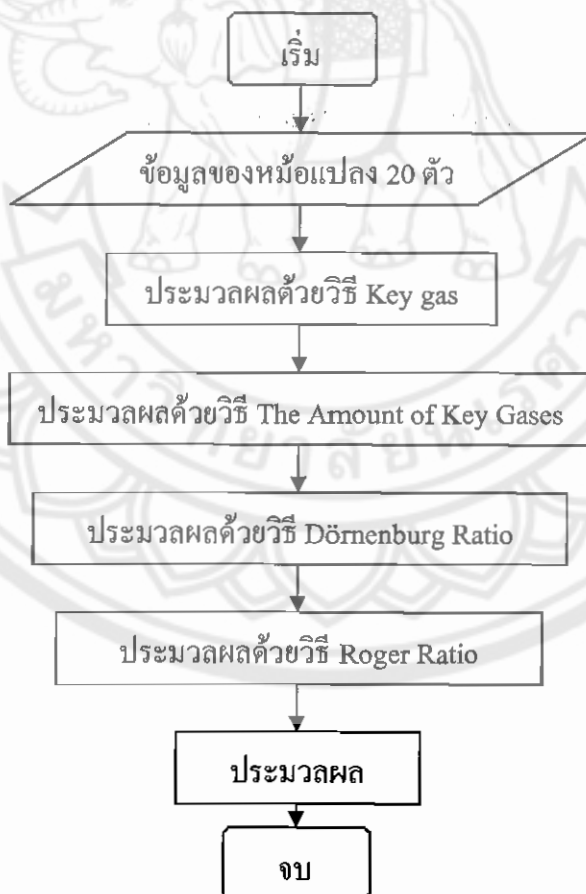
R2 คือ อัตราส่วนของปริมาณก๊าซ  $CH_4/H_2$

R3 คือ อัตราส่วนของปริมาณก๊าซ  $C_2H_4/C_2H_6$

จากแผนผังการวิเคราะห์โดยวิธี Roger Ratio จะพิจารณาจากอัตราส่วนของปริมาณก๊าซจาก 2 ใน 3 ของอัตราส่วนที่พิจารณา ก็ถือว่าสามารถเกิดความผิดปกติได้



รูปที่ 3.5 แผนผังการวิเคราะห์โดยวิธี Key Gas จากข้อมูลหม้อแปลงจำนวน 20 ตัว



รูปที่ 3.6 แผนผังการวิเคราะห์โดยวิธี DGA ทั้ง 4 กรณีจากข้อมูลหม้อแปลงจำนวน 20 ตัว