

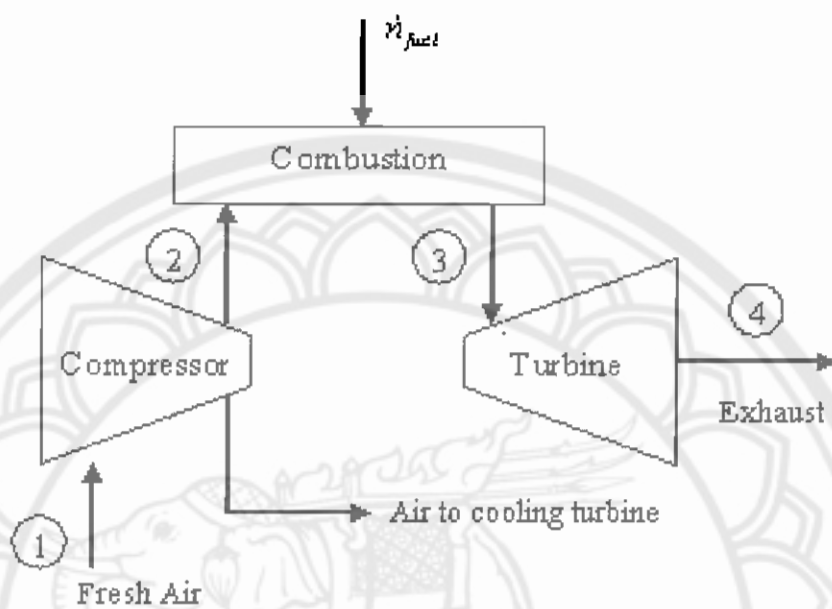
บทที่ 3

วิธีการดำเนินโครงการ

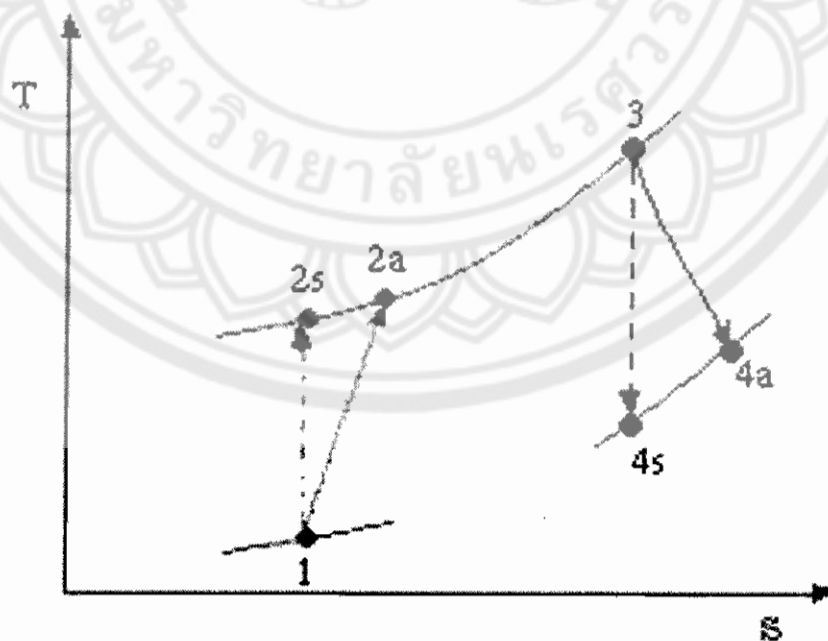
การดำเนินโครงการจะเริ่มจากการศึกษาทฤษฎีและหลักการทำงานของเครื่องยนต์กังหันก๊าซ (Gas Turbine), ก๊าซผสมอุดมคติ (Ideal gas mixture), อุณหพลศาสตร์ของของผสมจริง (Gas-vapor mixture) และ ปฏิกิริยาการเผาไหม้ (Chemical reaction) ที่เกี่ยวข้องทั้งหมด เมื่อศึกษาทฤษฎีและหลักการต่าง ๆ แล้ว ขั้นตอนต่อไปแบ่งออกได้เป็น 3 ส่วน ได้แก่

1. การสร้างแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของเครื่องยนต์กังหันก๊าซ โดยการหาค่าประสิทธิภาพของคอมเพรสเซอร์ (Compressor), ประสิทธิภาพของกังหันก๊าซ (Turbine), ประสิทธิภาพของห้องเผาไหม้ (Combustion Chamber), และประสิทธิภาพทางความร้อนของเครื่องยนต์กังหันก๊าซ (Thermal Efficiency of Gas Turbine) โดยใช้ข้อมูลค่าที่โรงไฟฟ้าเก็บไว้มาทำการคำนวณ
2. ตรวจสอบความถูกต้องของแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ที่สร้างขึ้น โดยการเปรียบเทียบอุณหภูมิทางออกของคอมเพรสเซอร์ (T_2), อุณหภูมิทางออกของห้องเผาไหม้ (T_3), อุณหภูมิทางออกของกังหันก๊าซ (T_4) และ กำลังที่ผลิตได้จากเครื่องกำเนิดไฟฟ้าของค่าที่คำนวณได้กับค่าจริง
3. จากแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของเครื่องยนต์กังหันก๊าซที่ได้ ทำการเปลี่ยนค่าสถานะขาเข้าที่จุด (1) โดยใช้ค่าที่เครื่องยนต์กังหันก๊าซของโรงไฟฟ้าไม่เคยทำการปฏิบัติงาน (Operate) มาก่อน แล้วใช้แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของเครื่องยนต์กังหันก๊าซ คำนวณหาค่าประสิทธิภาพของวัฏจักร จะทำให้ทราบถึงแนวโน้มของการเปลี่ยนแปลง ประสิทธิภาพของวัฏจักร โดยกำหนดตัวแปรที่สามารถเปลี่ยนค่าได้ดังนี้
 - อุณหภูมิกระเปาะแห้งของอากาศที่ทางเข้าคอมเพรสเซอร์ (T_1)
 - ความชื้นสัมพัทธ์ของอากาศที่ทางเข้าคอมเพรสเซอร์ ($\%RH_1$)
 - อัตราส่วนเชื้อเพลิงที่เผาไหม้ทางทฤษฎีต่อเชื้อเพลิงส่วนที่เผาไหม้จริง (Equivalent ratio)

3.1 ขอบเขตการสร้างแบบจำลองทางคณิตศาสตร์



รูปที่ 3.1 แสดงวัฏจักรการทำงานของเครื่องยนต์กังหันก๊าซ



รูปที่ 3.2 แสดง Ts-Diagram ของเครื่องยนต์กังหันก๊าซ

สมมติฐานในการคำนวณ

- ก๊าซอุดมคติ (Ideal Gas)
- ค่าความร้อนจำเพาะที่ความดันคงที่มีค่าคงที่

(Constant Pressure Specific Heat)

- ความดันคงที่ (Constant Pressure) ในห้องเผาไหม้
- วัฏจักรเป็นไปตาม T-s Diagram ข้างต้น
- การเปลี่ยนแปลงพลังงานจลน์และพลังงานศักย์น้อยมาก
- อากาศจากคอมเพรสเซอร์ถูกนำไประบายความร้อนที่กังหันก๊าซ

(Cooling turbine) 15%

- การเผาไหม้ในห้องเผาไหม้ (Combustion Chamber) เป็นการเผาไหม้สมบูรณ์
- ข้อมูลที่ใช้ในการคำนวณเป็นข้อมูลปี 2548 ระหว่างวันที่ 4 เดือน กรกฎาคม ถึง 26 เดือน ธันวาคม พ.ศ.2548
- ใช้ค่าเฉลี่ยของข้อมูลปี 2548 ระหว่างวันที่ 4 เดือน กรกฎาคม ถึง 26 เดือน ธันวาคม ในการคำนวณในบทนี้

3.1.1 ประสิทธิภาพของคอมเพรสเซอร์ ($\eta_{comp.}$)

จากข้อมูลการปฏิบัติงานของเครื่องยนต์กังหันก๊าซของโรงไฟฟ้าสามารถทราบค่าต่าง ๆ ได้ดังนี้

$$T_1 = 300.5 K$$

$$P_1 = 85.77 kPa$$

$$\%RH_1 = 61.45$$

$$T_2 = 663.9 K$$

$$P_2 = 1409 kPa$$

ดังนั้นสามารถคำนวณค่าประสิทธิภาพของคอมเพรสเซอร์ได้ดังนี้

แทนค่าต่าง ๆ ลงในสมการ

$$\begin{aligned} P_{sat(T)} &= (T - 273.15)^6 \times 6.352 \times 10^{-12} + (T - 273.15)^5 \times 1.702 \times 10^{-9} \\ &+ (T - 273.15)^4 \times 3.377 \times 10^{-7} + (T - 273.15)^3 \times 2.527 \times 10^{-5} \\ &+ (T - 273.15)^2 \times 1.449 \times 10^{-3} + (T - 273.15) \times 0.4430 \\ &+ 0.6109 \end{aligned} \quad (3.1)$$

$$P_{\text{vapor}} = \left(\frac{\%RH}{100} \right) P_{\text{sat}(T)} \quad (3.2)$$

$$\omega = 0.622 \left(\frac{P_{\text{vapor}}}{P - P_{\text{vapor}}} \right) \quad (3.3)$$

จะได้

$$P_{\text{sat}(T),1} = 3.68 \text{ kPa}$$

$$P_{\text{vapor},1} = 2.22 \text{ kPa}$$

$$\omega_1 = 0.0165$$

เมื่อแทนค่าต่าง ๆ ลงในสมการ (2.25), (2.26), (2.28) และแทนค่า $\bar{R} = 8.314 \text{ kJ/kmol-K}$

จะได้

$$k_{\text{wet_air},1} = 1.383$$

ดังนั้น

$$T_{2s} = T_1 \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{\frac{k_{\text{wet_air},1}-1}{k_{\text{wet_air},1}}} = 300.4668 \left(\frac{1409}{85.77} \right)^{\frac{1.382-1}{1.382}} = 651.7 \text{ K}$$

เพราะฉะนั้น

$$\eta_{\text{comp.}} = \frac{T_1 - T_{2s}}{T_1 - T_{2s}} = \frac{300.5 - 651.7}{300.5 - 663.9} = 0.9662$$

3.1.2 ประสิทธิภาพของห้องเผาไหม้ ($\eta_{\text{comb.}}$)

จากข้อมูลการปฏิบัติงานของเครื่องยนต์กังหันก๊าซของโรงไฟฟ้าสามารถทราบค่าต่าง ๆ ได้ดังนี้

$$\dot{m}_1 = 587.2 \text{ kg/s}$$

$$\dot{m}_2 = 587.2 \times 0.85 = 499.1 \text{ kg/s}$$

$$\dot{m}_{\text{fuel}} = 17.16 \text{ kg/s}$$

$$T_3 = 1588 \text{ K}$$

และเนื่องจากสมมติฐานในการคำนวณให้ $P_3 = P_2 = 1409 \text{ kPa}$ อีกทั้งอากาศจากคอมเพรสเซอร์จะถูกนำไประบายความร้อนที่กังหันก๊าซประมาณ 10-15% ในการคำนวณนี้

กำหนดให้อากาศจากคอมเพรสเซอร์ไประบายความร้อนที่กังหันก๊าซ 15 % ดังนั้นสามารถคำนวณค่าประสิทธิภาพของห้องเผาไหม้ได้ดังนี้

แทนค่าที่ทราบในสมการ (2.40) และ (2.41) แล้วจะได้

$$(\bar{C}_p)_{wet_air,2} = 716.5 \text{ kJ} / (\text{kg} \cdot \text{K})$$

$$(\bar{C}_p)_{exhaust,3} = 786.5 \text{ kJ} / (\text{kg} \cdot \text{K})$$

จากนั้นแทนค่าในสมการ (2.36), (2.37), (2.38), และ (2.39) จะได้

$$\sum_P n_e (\Delta \bar{h})_e = 1014 \times 10^3 \text{ kJ} / \text{s}$$

$$\sum_R n_i (\Delta \bar{h})_i = 262.1 \times 10^3 \text{ kJ} / \text{s}$$

$$\sum_R n_i (\bar{h}_f^O)_i = -229.3 \times 10^3 \text{ kJ} / \text{s}$$

$$\sum_P n_e (\bar{h}_f^O)_e = -1015 \times 10^3 \text{ kJ} / \text{s}$$

เพราะฉะนั้น

$$\begin{aligned} \eta_{comb.} &= \frac{\sum_P n_e (\Delta \bar{h})_e - \sum_R n_i (\Delta \bar{h})_i}{\sum_R n_i (\bar{h}_f^O)_i - \sum_P n_e (\bar{h}_f^O)_e} = \frac{1014 - 262.1}{-229.3 - (-1015)} \\ &= 0.9724 \end{aligned}$$

3.1.3 ประสิทธิภาพของกังหันก๊าซ ($\eta_{turb.}$)

จากข้อมูลการปฏิบัติงานของเครื่องยนต์กังหันก๊าซของโรงไฟฟ้าสามารถทราบค่าต่าง ๆ ได้ดังนี้

$$T_4 = 899.4 \text{ K}$$

$$P_4 = 97.61 \text{ kPa}$$

ดังนั้นสามารถคำนวณค่าประสิทธิภาพของกังหันก๊าซได้ดังนี้

แทนค่าต่าง ๆ ลงในสมการ (2.47), (2.48), (2.49), (2.50) และ (2.51) จะได้

$$k_{exhaust,4} = 1.323$$

ดังนั้น

$$T_{4s} = T_3 \left(\frac{P_4}{P_3} \right)^{\frac{k_{\text{exhaust},4}-1}{k_{\text{exhaust},4}}} = 1588 \left(\frac{97.61}{1409} \right)^{\frac{1.323-1}{1.323}} = 828.1 \text{ K}$$

เพราะฉะนั้น

$$\eta_{\text{turb.}} = \frac{T_3 - T_4}{T_3 - T_{4s}} = \frac{1588 - 899.4}{1588 - 828.1} = 0.9061$$

3.1.4 ประสิทธิภาพของเครื่องกำเนิดไฟฟ้า ($\eta_{\text{gen.}}$)

จากข้อมูลการปฏิบัติงานของเครื่องยนต์กังหันก๊าซของโรงไฟฟ้าสามารถทราบงานที่ได้จากเครื่องกำเนิดไฟฟ้า ดังนี้

$$\dot{W}_{\text{gen.}} = 236.6 \times 10^3 \text{ kJ/s}$$

จากสมการ (2.21) และ (2.22) จะได้อัตราการไหลโดยโมลของอากาศผ่านเครื่องอัดอากาศและกังหันก๊าซ ดังนี้

$$\dot{n}_{\text{wet_air},1} = 20.57 \text{ kmol/s}$$

$$\dot{n}_{\text{exhaust},3} = \dot{n}_{\text{exhaust},4} = 19.18 \text{ kmol/s}$$

และจากสมการ (2.30) และ (2.46) ได้งานที่ต้องป้อนให้กับเครื่องอัดอากาศ และงานที่ได้จากกังหันก๊าซ ดังนี้

$$\dot{W}_{\text{comp.}} = 223.9 \times 10^3 \text{ kJ/s}$$

$$\dot{W}_{\text{turb.}} = 447.9 \times 10^3 \text{ kJ/s}$$

เพราะฉะนั้น

$$\eta_{\text{gen.}} = \frac{\dot{W}_{\text{gen.}}}{\dot{W}_{\text{turb.}} - \dot{W}_{\text{comp.}}} = \frac{236.6}{447.9 - 223.9} = 0.9199$$

3.1.5 ประสิทธิภาพทางความร้อนของเครื่องยนต์กังหันก๊าซ ($\eta_{GT.}$)

จากสมการ (2.38) และ (2.39) สามารถหาเอนทัลปีของการรวมตัว (Enthalpy of Formation) ระหว่างเชื้อเพลิงกับอากาศ ได้ดังนี้

$$\sum_R n_i (\bar{h}_f^0)_i - \sum_P n_e (\bar{h}_f^0)_e = 786183 \text{ kJ/s}$$

กำหนดให้มวลโมเลกุลเฉลี่ยของเชื้อเพลิงเท่ากับ 20.75 ดังนั้นอัตราการไหลโดยโมล ของเชื้อเพลิงที่เข้าสู่ห้องเผาไหม้คือ

$$\dot{n}_{fuel} = 0.8448 \text{ kmol/s}$$

เพราะฉะนั้น

$$\eta_{GT.} = \frac{\dot{W}_{gen}}{\dot{n}_{fuel} \times \left(\sum_R n_i (\bar{h}_f^0)_i - \sum_P n_e (\bar{h}_f^0)_e \right)} = \frac{236579}{0.8448(786183)} = 0.3194$$

3.2 การตรวจสอบความถูกต้องของแบบจำลองทางคณิตศาสตร์

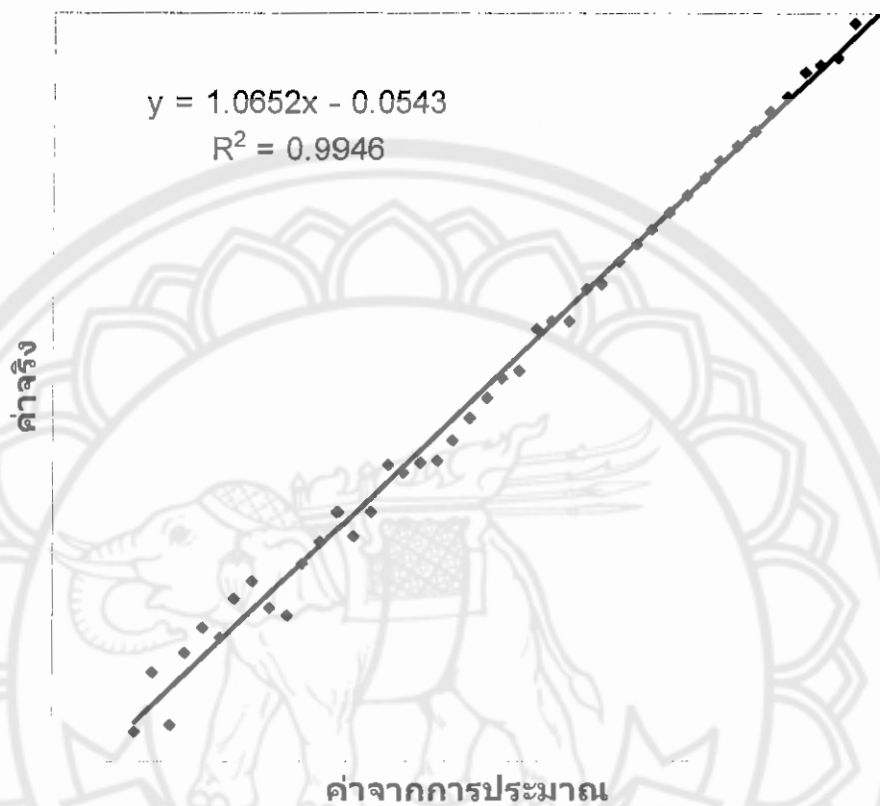
การตรวจสอบความถูกต้องของแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของเครื่องอัดอากาศสามารถทำได้โดยการแทนค่าที่วัดได้จริงในแบบจำลองคำนวณค่า T_2 จากสมการ (2.25) แล้วทำการเปรียบเทียบกับค่า T_2 ที่วัดได้จริงโดยการเขียนกราฟดังรูปที่ 3.3 จากนั้นหาสมการของเส้นแนวโน้มซึ่งกำหนดให้เป็นเส้นตรงและคำนวณสัมประสิทธิ์สหสัมพันธ์ยกกำลังสอง (R^2)

ความถูกต้องของแบบจำลองสามารถตรวจสอบได้จากความชันของเส้นแนวโน้มและค่า R^2 ถ้าแบบจำลองประมาณค่าได้ใกล้เคียงความจริงมาก ความชันของเส้นแนวโน้มและค่า R^2 ต้องมีค่าใกล้เคียงกับ 1

สำหรับการตรวจสอบความถูกต้องของแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของห้องเผาไหม้และกังหันก๊าซสามารถทำได้เช่นเดียวกับเครื่องอัดอากาศ สำหรับห้องเผาไหม้จะทำการเปรียบเทียบอุณหภูมิ T_3 ส่วนกังหันก๊าซจะเปรียบเทียบอุณหภูมิ T_4

ความถูกต้องของแบบจำลองของแบบจำลองโดยรวมสามารถตรวจสอบได้โดยการเปรียบเทียบกำลังที่ผลิตได้จริงกับกำลังที่คำนวณได้จากจากแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ที่สร้างขึ้น

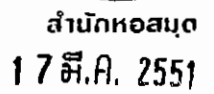
การทดสอบความถูกต้องของแบบจำลอง



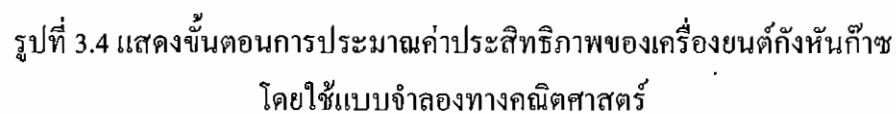
รูปที่ 3.3 แสดงตัวอย่างกราฟที่ใช้ในการตรวจสอบความถูกต้อง
ของแบบจำลองทางคณิตศาสตร์

3.3 การประมาณค่าประสิทธิภาพของเครื่องยนต์กังหันก๊าซโดยใช้จำลองทาง คณิตศาสตร์

จากแบบจำลองทางคณิตศาสตร์สามารถใช้ในการประมาณค่าประสิทธิภาพของเครื่องยนต์
กังหันก๊าซได้ โดยมีลำดับขั้นตอนการคำนวณดังรูปที่ 3.4 ซึ่งในแต่ละขั้นตอนสามารถอธิบายได้
ดังนี้



- i, 3859228



3.3.1 แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของเครื่องอัดอากาศ

กำหนดค่าต่าง ๆ ที่สามารถเปลี่ยนแปลงได้เพื่อสร้างแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ ดังนี้

$$T_1(K)$$

$$\%RH_1$$

$$\phi$$

ส่วนค่าอื่นที่กำหนดให้เป็นค่าคงที่ โดยใช้ค่าเฉลี่ยจากข้อมูลการปฏิบัติงานของเครื่องยนต์ กังหันก๊าซของโรงไฟฟ้าระหว่างวันที่ 4 เดือนกรกฎาคม พ.ศ. 2548 ถึง 26 เดือนธันวาคม พ.ศ. 2548 ซึ่งมีดังนี้ กำหนด $\dot{n}_{fuel} = 1 \text{ kmol/s}$, $T_{fuel} = T_1$

$$P_1 = 85.77 \text{ kPa}$$

$$P_2 = 1410 \text{ kPa}$$

$$P_4 = 97.61 \text{ kPa}$$

แทนค่าต่าง ๆ ในสมการ (2.21), (3.1), (3.2) และ (3.3) จะได้

$$\dot{n}_{wet_air}$$

$$P_{sat}(T)_l$$

$$P_{vapor,l}$$

$$\omega_1$$

จากนั้นกำหนดให้ $\eta_{comp.} = 0.9662$ แทนค่าที่ทราบในสมการ (2.25), (2.26), (2.27) และ (2.28) จะได้

$$(\bar{C}_p)_{wet_air,l}$$

$$k_{wet_air,l}$$

$$T_{2s}$$

โดยใช้ $\bar{C}_p$ เฉลี่ยในช่วง 298.15 K – 600 K ซึ่งมีค่าดังนี้

$$(\bar{C}_p)_{O_2} = 30.98 \text{ kJ/(kmol} \cdot \text{K)}$$

$$(\bar{C}_p)_{N_2} = 29.634 \text{ kJ/(kmol} \cdot \text{K)}$$

$$(\bar{C}_p)_{H_2O} = 35.171 \text{ kJ/(kmol} \cdot \text{K)}$$

จากนั้นจึงแทนค่าต่าง ๆ ที่ทราบในสมการ (2.30) และ (2.31) จะได้อุณหภูมิขาออกเครื่องอัดอากาศ และงานของเครื่องอัดอากาศตามลำดับ

3.3.2 แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของห้องเผาไหม้

กำหนดให้ $\eta_{comb.} = 0.9724$ ดังนั้น แทนค่าที่ทราบในสมการ (2.38), (2.39), (2.40), (2.41) จะทราบค่าต่าง ๆ ดังนี้

$$\sum_R n_i (\bar{h}_f^o)_i - \sum_P n_e (\bar{h}_f^o)_e$$

$$(\bar{C}_p)_{exhaust,3}$$

$$(\bar{C}_p)_{wet_air,2}$$

โดยใช้ $\bar{C}_p$ เฉลี่ยในช่วง 298.15 K – 1600 K ซึ่งมีค่าดังนี้

$$(\bar{C}_p)_{O_2} = 33.988 \text{ kJ}/(\text{kmol} \cdot \text{K})$$

$$(\bar{C}_p)_{N_2} = 32.068 \text{ kJ}/(\text{kmol} \cdot \text{K})$$

$$(\bar{C}_p)_{H_2O} = 40.286 \text{ kJ}/(\text{kmol} \cdot \text{K})$$

$$(\bar{C}_p)_{CO_2} = 51.953 \text{ kJ}/(\text{kmol} \cdot \text{K})$$

$$(\bar{C}_p)_{fuel} = 38.443 \text{ kJ}/(\text{kmol} \cdot \text{K})$$

จากนั้นจึงแทนค่าที่ทราบในสมการ (2.44) จะได้อุณหภูมิขาออกของห้องเผาไหม้

3.3.3 แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของกังหันก๊าซ

กำหนดให้ $\eta_{turb.} = 0.9061$ ดังนั้น แทนค่าที่ทราบในสมการ (2.22), (2.47), (2.48), (2.49), (2.50), (2.51), (2.52) และ (2.53) จะทราบค่าต่าง ๆ ดังนี้

$$\dot{n}_{exhaust}$$

$$(\bar{C}_p)_{exhaust,4}$$

$$k_{exhaust,4}$$

$$T_{4s}$$

โดยใช้ $\bar{C}_p$ เฉลี่ยในช่วง 298.15 K – 600 K ซึ่งมีค่าดังนี้

$$(\bar{C}_p)_{O_2} = 30.98 \text{ kJ}/(\text{kmol} \cdot \text{K})$$

$$(\bar{C}_p)_{N_2} = 29.634 \text{ kJ}/(\text{kmol} \cdot \text{K})$$

$$(\bar{C}_p)_{H_2O} = 35.171 \text{ kJ}/(\text{kmol} \cdot \text{K})$$

$$(\bar{C}_p)_{CO_2} = 43.851 \text{ kJ}/(\text{kmol} \cdot \text{K})$$

จากนั้นจึงแทนค่าต่าง ๆ ที่ทราบในสมการ (2.55) และ (2.56) จะได้อุณหภูมิขาออกเครื่องอัดอากาศ และงานของเครื่องอัดอากาศตามลำดับ

3.3.4 แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของเครื่องกำเนิดไฟฟ้า

กำหนดให้ $\eta_{gen.} = 0.9199$ ดังนั้น สามารถคำนวณงานของเครื่องกำเนิดไฟฟ้าได้จากสมการ

$$\dot{W}_{gen.} = \eta_{gen.} (\dot{W}_{turb.} + \dot{W}_{comp.})$$

3.3.5 แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของเครื่องยนต์กังหันก๊าซ

เพราะฉะนั้นแทนค่าที่ทราบในสมการการหาประสิทธิภาพของเครื่องยนต์กังหันก๊าซ ก็สามารถประมาณค่าประสิทธิภาพของเครื่องยนต์กังหันก๊าซ โดยใช้แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ได้

$$\eta_{GT.} = \frac{\dot{W}_{gen.}}{\dot{n}_{fuel} \times \left(\sum_R n_i (\bar{h}_f^0)_i - \sum_P n_e (\bar{h}_f^0)_e \right)}$$