http://journal.rmutp.ac.th/

# การจำลองพฤติกรรมการเผาไหม้ของเตาประหยัดแก๊ส S-10 ด้วยวิธีพลศาสตร์ของไหลเชิงคำนวณ

ภัทราวรรณ ชิมชม<sup>1</sup> อนิรุตต์ มัทธุจักร์<sup>1</sup>\* มานะ วิชางาม<sup>1</sup> ธนรัฐ ศรีวีระกุล<sup>1</sup> และ เสฏฐวรรธ สุจริตภวัตสกุล<sup>2</sup>

1 คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยอุบลราชธานี

- <sup>2</sup> ศูนย์เทคโนโลยีโลหะและวัสดุแห่งชาติ สำนักงานพัฒนาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งชาติ (MTEC)
- 1 85 ถนนโชคชัย-เดชอุดม ตำบลเมืองศรีไค อำเภอวารินชำราบ จังหวัดอุบลราชธานี 34190
- <sup>2</sup> 114 อุทยานวิทยาศาสตร์ประเทศไทย ถนนพหลโยธิน ตำบลคลองหนึ่ง อำเภอคลองหลวง จังหวัดปทุมธานี 12120

รับบทความ 8 กรกฎาคม 2562 แก้ไขบทความ 8 พฤษภาคม 2563 ตอบรับบทความ 13 พฤษภาคม 2563

# บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาพฤติกรรมการเผาไหม้ของเตาประหยัดแก๊ส S-10 ด้วยวิธีพลศาสตร์ ของไหลเชิงคำนวณ (Computational Fluid Dynamics, CFD) ในการสร้างแบบจำลองใช้โปรแกรมสำเร็จรูป Fluent 6.3 เพื่อสร้างแบบจำลอง 3 มิติ (3D Model) ที่มีขนาดเท่ากับเตาจริง โดยทำการศึกษาพฤติกรรมการเผาไหม้ของ เตาที่ความดันแก๊สแอลพีจีเท่ากับ 4 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว ซึ่งพฤติกรรมการเผาไหม้ที่เกิดขึ้นจะถูกแสดงผลในรูปของ เวกเตอร์ความเร็วและแถบสีอุณหภูมิ การจำลองจะถูกยืนยันผลกับการทดลองด้วยการวัดความเร็วของของไหลและ อุณหภูมิการเผาไหม้รอบภาชนะ จากการศึกษา พบว่า ความเร็วของของไหลและการกระจายตัวของอุณหภูมิการเผา ไหม้ที่ตำแหน่งต่าง ๆ ของเตา ที่ได้จากแบบจำลองและการทดลองมีค่าความสอดคล้องกันโดยมีความคลาดเคลื่อน ไม่เกินร้อยละ 10.35 และ 11.87 เมื่อเทียบผลความเร็วและอุณหภูมิกับการทดลองตามลำดับ แบบจำลองที่สร้างขึ้น สามารถอธิบายพฤติกรรมการไหลและการเผาไหม้ของเตาประหยัดแก๊ส S-10 ได้อย่างชัดเจน นอกจากนี้จากผล การจำลองจะแสดงให้เห็นว่า สามารถใช้แบบจำลองดังกล่าวนี้ไปประยุกต์ใช้เพื่อออกแบบและปรับปรุงประสิทธิภาพ เชิงความร้อนของเตาประหยัดแก๊ส S-10 ให้สูงขึ้นต่อไปได้ในอนาคต

คำสำคัญ : พฤติกรรมการเผาไหม้; เตาประหยัดแก๊ส S-10; พลศาสตร์ของไหลเชิงคำนวณ

http://journal.rmutp.ac.th/

# Simulation on Combustion Behavior of Gas-saving Burner S-10 by Computational Fluid Dynamics

Phattharawan Chimchom<sup>1</sup> Anirut Matthujak<sup>1\*</sup> Mana Wichangarm<sup>1</sup> Thanarath Sriveerakul<sup>1</sup> and Sedthawatt Sucharitpwatskul<sup>2</sup>

<sup>1</sup> Faculty of Engineering, Ubon Ratchathani University

- <sup>2</sup> National Metal and Materials Technology Center, National Science and Technology Development Agency
- <sup>1</sup> 85 Chokchai-Det Udom Rd., Mueang Si Khai Sub-district, Warin Chamrap District, Ubon Ratchathani 34190

<sup>2</sup> 114 Thailand Science Park, Phahonyothin Road, Khlong Nueng, Khlong Luang, Pathum Thani 12120

Received 8 July 2019; Revised 8 May 2020; Accepted 13 May 2020

#### Abstract

The objective of this research is to study the combustion behavior of a gas-saving burner S-10 using computational fluid dynamics (CFD). The simulation model was created using Fluent 6.3 in 3D-model of the same size of the burner. LPG pressure of 4 psi was released for this study. The combustion behavior was shown in temperature contour and velocity vector. The CFD results were verified by measuring the temperature around the burner head with a vessel. From the study, it was found that the CFD's results of flow velocity and combustion temperature distributions were validated with the experimental values. The CFD's result errors were less than 10.35% and 11.87%, comparing with the velocity and temperature measurement, respectively. The fluid flow and combustion behaviors can be described by this CFD model. Moreover, the CFD model of the gas-saving burner S-10 can be applied to improve the thermal efficiency of the burner in the future.

Keywords : Combustion Behavior; Gas-saving Burner S-10; CFD

\* Corresponding Author. Tel.: +66 4535 3309, E-mail Address: anirut.m@ubu.ac.th

#### 1. บทนำ

จากสถานการณ์ในปัจจุบันทั่วโลกประสบปัญหา ้วิกฤตการณ์ด้านพลังงาน เนื่องจากพลังงานที่ใช้มี ปริมาณลดลงและราคาพลังงานยังมีมูลค่าเพิ่มสูงขึ้น ้ดังนั้นจึงมีความจำเป็นอย่างยิ่งในการใช้พลังงานให้ เกิดประสิทธิภาพสูงที่สุด จากสถิติการใช้พลังงานของ กระทรวงพลังงาน [1] พบว่า ประเทศไทยมีการใช้ เชื้อเพลิงปิโตรเลียมเหลวหรือแก๊สแอลพีจี (Liquefied Petroleum Gas, LPG) อย่างกว้างขวาง ซึ่งแก๊สแอล พีจีเป็นส่วนผสมของโพรเพน (Propane) และบิวเทน (Butane) หรือเป็นอย่างใดอย่างหนึ่ง เนื่องจากแก๊ส แอลพีจีมีค่าความร้อนสูง เป็นเชื้อเพลิงสะอาด เผาไหม้ ได้สมบูรณ์และสะดวกต่อการใช้งาน จึงเป็นที่นิยม ใช้กันอย่างแพร่หลายทั้งในครัวเรือน ร้านอาหาร อุตสาหกรรม รถยนต์ และอื่น ๆ โดยภาคครัวเรือน จะเป็นภาคส่วนที่มีปริมาณการใช้แก๊สแอลพีจีสูงเป็น อันดับหนึ่งหรือสองของทุก ๆ ปี ซึ่งจะถูกนำไปใช้ใน เตาแก๊สหุงต้มเพื่อเปลี่ยนค่าความร้อนของเชื้อเพลิง ให้กลายเป็นพลังงานความร้อนในรูปแบบของเปลวไฟ แต่เนื่องจากลักษณะของเปลวไฟของเตาแก๊สหุงต้มที่ใช้ เป็นแบบพุ่งชน (Impinging Flame Jet) ซึ่งจะให้อัตรา การถ่ายเทความร้อนที่สูง และต้องใช้ปริมาณแก๊ส แอลพีจีค่อนข้างมาก [2] แต่ด้วยลักษณะของเปลวไฟ ที่ให้ความร้อนแก่ภาชนะเป็นลักษณะเปิดสู่บรรยากาศ จึงทำให้เกิดการสูญเสียความร้อนเป็นจำนวนมาก ทำให้ไม่สามารถนำความร้อนมาใช้ประโยชน์ได้อย่าง เต็มประสิทธิภาพ อีกทั้งยังมีการสูญเสียความร้อน เป็นจำนวนมากไปกับแก๊สไอเสียโดยการพาความร้อน (Convection) และสูญเสียพลังงานความร้อนของ เปลวไฟจากการแผ่รังสีความร้อน (Radiation) อีกด้วย ทำให้เตาแก๊สหุงต้มที่ใช้กันอยู่ในปัจจุบันมีประสิทธิภาพ เชิงความร้อน (Thermal Efficiency,  $h_{_{\rm th}}$ ) ที่ค่อนข้าง ต่ำเฉลี่ยร้อยละ 35 [3] ดังนั้นที่ผ่านมาจึงมีการศึกษา วิจัยเกี่ยวกับการเพิ่มประสิทธิภาพเชิงความร้อนของ เตาแก๊สหุงต้มในครัวเรือนอย่างแพร่หลาย

โดยในปี ค.ศ. 1989 A. Tamir et al. [4] ได้ ทำการศึกษาประสิทธิภาพเชิงความร้อนของเตาหุงต้ม ที่ใช้แก๊สธรรมชาติเป็นเชื้อเพลิง โดยการปรับปรุงจาก หัวเตาแก๊สแบบทั่วไป (Conventional Burner, CB) ให้เป็นหัวเตาแก๊สแบบหมุนวน (Swirl Burner, SB) ซึ่ง พบว่า เตา SB ที่ให้ประสิทธิภาพเชิงความร้อนสูงสุด จะมีลักษณะเฉพาะคือ มีมุมเงย (Inclination Angle,  $\beta$ ) เท่ากับ 26 องศา และมุมเอียง (Swirl Angle,  $\alpha$ ) เท่ากับ 15 องศา โดยประสิทธิภาพเชิงความร้อนของ เตา SB เพิ่มขึ้นร้อยละ 6 ซึ่งเป็นผลจากการหมุนวนของ เปลวไฟ โดยแรงเฉือนจะส่งเสริมปัจจัยบวกต่าง ๆ คือ ระยะเวลาในการผสมของเชื้อเพลิงและอากาศ เวลาใน การสัมผัสของเปลวไฟกับภาชนะ และการดึงดูดอากาศ ส่วนที่สอง (Secondary Air) เพิ่มขึ้น

ค.ศ. 1996 S. Jugjai et al. [5] ได้ทำการศึกษา ปัจจัยที่มีผลต่อประสิทธิภาพเชิงความร้อนใน Porous Radiant Recirculated Burner (PRRB) มีวัตถุประสงค์ เพื่อปรับปรุงเตาแก๊สหุงต้มในครัวเรือนให้มีประสิทธิภาพ เชิงความร้อนเพิ่มขึ้น โดยการทำให้มีการหมุนเวียน ของพลังงานความร้อนจากไอเสียที่เกิดจากการเผาไหม้ นำกลับมาอุ่นอากาศก่อนที่จะเข้าไปผสมกับเชื้อเพลิง ภายในห้องเผาไหม้ (Preheat) จากการทดลอง พบว่า การอุ่นอากาศปฐมภูมิ (Primary Air) ทำให้เตา PRRB มีประสิทธิภาพเชิงความร้อนสูงกว่าการอุ่นอากาศ ทุติยภูมิ (Secondary Air) ส่งผลให้เตาแก๊สแบบ PRRB มีประสิทธิภาพเชิงความร้อนสูงกว่าเตาแก๊สที่ ใช้กันทั่วไป

ค.ศ. 2007 U. Makmool et al. [6] ศึกษา เตาแก๊สหุงต้มในครัวเรือนชนิดแรงดันต่ำที่ใช้ใน ประเทศไทยตามมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม มอก. 2312-2549 เป็นเตาแรงดันต่ำมีปริมาณการใช้ แก๊สสูงสุดของแต่ละหัวเตาไม่เกิน 0.42 กิโลกรัมต่อ ชั่วโมง (kg/hr) หรือ 5.78 กิโลวัตต์ (kW) โดยทำการ ศึกษาด้วยวิธี Particle Image Velocimetry (PIV) เพื่อ ประเมินประสิทธิภาพเชิงความร้อนและวัดการปล่อย แก๊ส CO พบว่า รูปแบบการจัดวางอุปกรณ์ การไหล ของเปลวไฟเหมือนกันและปล่อยแก๊ส CO ในอัตรา ใกล้เคียงกัน (80–120 ส่วนในล้านส่วน (ppm)) แต่จะ ต่างกันที่ประสิทธิภาพเชิงความร้อน

168

ในปี ค.ศ. 2014 P. Boggavarapu et al. [7] ทำการศึกษาประสิทธิภาพเชิงความร้อนของหัวเตาแก๊ส ด้วย CFD ร่วมกับการทดลอง โดยใช้เชื้อเพลิง คือ Liquefied Petroleum Gas (LPG) และ Piped Natural Gas (PNG) ในรูปแบบ 3 มิติ รูปแบบการไหล แบบ Steady State และการถ่ายเทความร้อนที่ผิว หม้อเกิดจากการเผาไหม้ที่เตาแก๊ส ซึ่งจะอธิบายเกี่ยว กับการไหลและการถ่ายเทความร้อน ในการศึกษาได้มี การดัดแปลงโดยเพิ่ม Circular Insert และ Radiant Sheet ที่บริเวณรอบ ๆ หัวเตาแก๊ส ซึ่งจากการทำนาย ด้วย CFD ของหัวเตาที่มีการดัดแปลงพบว่า ที่อัตรา การไหลของ LPG สูงสุด ประสิทธิภาพเชิงความร้อนจะ เพิ่มขึ้นร้อยละ 4.9 ส่วนผลการทำนายของ PNG พบว่า อุณหภูมิจะลดลงเนื่องจากพลังงานของเชื้อเพลิงผสม กับอากาศน้อยกว่า จากผลการทดลอง พบว่า แบบ จำลองสามารถนำมาปรับปรุงประสิทธิภาพเชิง ความร้อนของเตาแก๊สได้

ปี พ.ศ. 2556 N. Piyaprai et al. [8] ได้นำวิธี พลศาสตร์ของไหลเชิงคำนวณ (Computational Fluid Dynamics, CFD) ในรูปแบบการไหลแบบ ปั่นป่วน k-ɛ ชนิด RNG คำนวณร่วมกับแบบจำลอง Species Transport แบบไม่มีปฏิกิริยาการเผาไหม้ มาช่วยศึกษาคุณลักษณะและพฤติกรรมการไหลผสม ของอากาศและแก๊สเซื้อเพลิงภายในหัวเตา KB-5 ที่ค่า อัตราการเปลี่ยนแปลงโมเมนตัมของแก๊สเซื้อเพลิง ต่างกันจนได้ผลเป็นที่น่าพอใจ นอกจากนี้ยัง พบว่า ผลการทำนายค่าการเหนี่ยวนำอากาศส่วนแรกใกล้ เคียงกับผลจากการทดลอง เมื่อเปรียบเทียบผลที่ได้จาก แบบจำลองกับผลการคำนวณจากสมการเชิงความร้อน มีความสอดคล้องกัน

้อย่างไรก็ตามจากการศึกษาที่ผ่านมา พบว่า การพัฒนาประสิทธิภาพเชิงความร้อนของเตาแก๊ส ส่วนใหญ่จะเป็นการศึกษาในด้านการทดลอง ถึงแม้ว่า จะมีการศึกษาด้วยวิธี CFD บ้างแล้วก็ตาม แต่เตาแก๊ส ้ที่ทำการศึกษาส่วนใหญ่จะเป็นเตาแก๊ส KB-5 เท่านั้น ถึงแม้ว่าจะมีการศึกษาเตาแก๊ส KB-8 และ KB-10 แต่ การศึกษาวิจัยทั้งหมดที่ผ่านมาเป็นการศึกษาในด้าน การทดลองเท่านั้น นอกจากเตา KB แล้วยังมีการคิดค้น รูปแบบเตาแก๊สที่มีลักษณะคล้ายกับเตา KB-10 ซึ่ง เรียกว่า เตาประหยัดแก๊ส S-10 [9] ดังแสดงในรูปที่ 1 และจากการศึกษาเบื้องต้น พบว่า เตาประหยัดแก๊ส S-10 มีการเผาไหม้ที่รุนแรงกว่าเตา KB-10 ทั่วไป โดยมีลักษณะเปลวไฟที่ดี ไม่มีเขม่า แสดงถึงการเผาไหม้ ที่สมบูรณ์ ถึงแม้ว่าจะเป็นเตาที่มีลักษณะการเผาไหม้ ที่ดีก็ตาม แต่ยังไม่มีงานวิจัยใดที่ทำการศึกษาพฤติกรรม การเผาไหม้ของเตาประหยัดแก๊ส S-10 ดังกล่าวเลย

ดังนั้น งานวิจัยนี้จึงมีแนวคิดในการศึกษา พฤติกรรมการเผาไหม้ของเตาประหยัดแก๊ส S-10 ด้วย วิธีพลศาสตร์ของไหลเชิงคำนวณร่วมกับการทดลอง เพื่ออธิบายพฤติกรรมการไหลและการเผาของเตา ประหยัดแก๊ส S-10 เพื่อนำไปสู่การพัฒนาประสิทธิภาพ เชิงความร้อนของเตาต่อไปในอนาคต



**รูปที่ 1** เตาประหยัดแก๊ส S-10 [9]

## 2. ระเบียบวิธีวิจัย

ในงานวิจัยนี้แบ่งการศึกษาออกเป็น 2 วิธี คือ การจำลองด้วยวิธีพลศาสตร์ของไหลเชิงคำนวณและ การทดลอง โดยมีขั้นตอนดังนี้

#### 2.1 พลศาสตร์ของไหลเชิงคำนวณ

การจำลองด้วยวิธีพลศาสตร์ของไหลเชิงคำนวณ ของการศึกษานี้แบ่งขอบเขตการศึกษาเป็น 2 ส่วน (Part) คือ ส่วนที่ 1 (Part 1) เป็นการจำลองพฤติกรรม การไหลของของไหลภายในเตา กรณีไม่มีการเผาไหม้ และส่วนที่ 2 (Part 2) เป็นการจำลองพฤติกรรมการ เผาไหม้ ดังแสดงในรูปที่ 2 ในการวิเคราะห์ ประมวลผล และแสดงผล ของการจำลอง Part 1 และ Part 2 จะใช้ FLUENT 6.3 โดยขั้นตอนก่อนการวิเคราะห์ ประมวล ผล และแสดงผลนั้นจะทำการสร้างขอบเขตพื้นที่ กริด กำหนดเงื่อนไขขอบเขต และค่าตัวแปรต่าง ๆ ให้กับการ ไหลของของไหลในส่วนที่ 1 และส่วนที่ 2 ที่แตกต่างกัน



ร**ูปที่ 2** บริเวณที่ใช้ในการศึกษาของแบบจำลอง พฤติกรรมการเผาไหม้ของเตาทั้ง 2 ส่วน

# 2.1.1 การจำลองในส่วนที่ 1 (Part1) กรณีไม่มี การเผาไหม้ (Cold Test Simulation)

การจำลองของ Part 1 มีจุดประสงค์คือ เพื่อ ยืนยันผลของความเร็วที่ตำแหน่งต่าง ๆ จาก CFD และ การทดลองและเพื่อนำผล Mass Fraction ของ C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>, C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>, N<sub>2</sub> และ O<sub>2</sub> และ Mass Flow Rate ของ Mixture (air + LPG) ที่ได้จาก Part 1 บริเวณทางออกของรูหัว เตาไปกำหนดเป็น Inlet Data ของการจำลองใน Part 2

การจำลองในส่วนที่ 1 เริ่มจากการสร้างขอบเขต พื้นที่ของอากาศภายในเตาประหยัดแก๊ส S-10 ด้วย แบบจำลองในลักษณะ 3 มิติ (3D-model) ที่มีขนาด เท่ากับเตาจริง จากการศึกษาจำนวนกริดที่เหมาะสม (Grid Independent) โดยมีความละเอียดที่แตก ต่าง ของจำนวน กริด ดังนี้ 9,497,524 Elements, 7,358,371 Elements, 4,535,482 Elements, 2,739,332 Elements และ 1,635,074 Elements และเมื่อเปรียบเทียบผลของแบบจำลองกับการทดลอง พบว่า มีค่าความคลาดเคลื่อนเฉลี่ยเท่ากับร้อยละ 9.02, 9.24, 9.33, 10.28 และ 11.06 ตามลำดับ รูปแบบกริด เป็นรูปทรงสามเหลี่ยมสี่ด้าน (Tetrahedral Grid) จาก การศึกษาจำนวนกริดที่เหมาะสมจะเลือกใช้กริดขนาด 4,535,482 Elements ดังแสดงในรูปที่ 3ก)



ก) กริดที่ใช้ในการศึกษา (Mesh)



**รูปที่ 3** กริดที่ใช้ในการศึกษา และเงื่อนไขขอบเขต

การคำนวณส่วนที่ 1 (Part1)

สำหรับเงื่อนไขขอบเขตของส่วนที่ 1 กำหนดให้ ทางเข้าในส่วนของ LPG กำหนดเป็น Pressure Inlet (LPG) คือ 4 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว (psi) เท่ากับความดันที่ ใช้ในการทดลอง ส่วนบริเวณ Primary Air และบริเวณ Secondary Air กำหนดเป็น Pressure Inlet (Air) ปาก เตาด้านบนกำหนดเป็น Pressure Outlet และบริเวณ หัวเตากำหนดเป็น Wall แบบจำลองความปั่นป่วน แบบ RNG K-ε วิเคราะห์ร่วมกับ Species Transport Model ซึ่งเป็นการไหลแบบผสมและไม่มีการทำ ปฏิกิริยากัน และไม่มีการเผาไหม้ กำหนดอัตราส่วน โพรเพน:บิวเทน เป็น 70:30 [9] และพิจารณาการไหล แบบคงที่ (Steady State) สำหรับเงื่อนไขการคำนวณ ของ CFD แสดงในรูปที่ 3 ข) และตารางที่ 1

BOUNDARY CONDITION	MODEL
INLET BOUNDARY	AIR GAUGE PRESSURE
CNDITION	INLET = 0 Pa
	LPG GAUGE PRESSURE
	INLET = 4 psi
OUTLET BOUNDARY	PRESSURE OUTLET
CONDITION	(AIR GAUGE, PRESSURE
	OUTLET = 0 Pa)
SOLVER	PRESSURE BASE
TIME	STEADY STATE
NEAR-WALL	STANDARD WALL
TREATMENT METHOD	FUNCTION
TURBULENCE MODEL	RNG K-E MODEL
OTHER	SPECIES TRANSPORT
PROPANE: BUTANE	70 : 30

ตารางที่ 1 เงื่อนไขขอบเขตการคำนวณส่วนที่ 1

### 2.1.2 การจำลองในส่วนที่ 2 (Part2) กรณีมีการ เผาไหม้ (Hot Test Simulation)

การจำลองของส่วนที่ 2 มีจุดประสงค์คือ เพื่อ ยืนยันผลของอุณหภูมิที่ตำแหน่งต่าง ๆ จาก CFD กับ การทดลอง

การจำลอง Part 2 เริ่มจากการสร้างขอบเขต พื้นที่ของอากาศรอบ ๆ หัวเตาประหยัดแก๊ส S-10 และ หม้อของแบบจำลองในลักษณะ 3 มิติ (3D - Model) ที่มีขนาดเท่ากับเตาจริง จากการศึกษาจำนวนกริดที่ เหมาะสม (Grid Independent) โดยมีความละเอียด ที่แตก ต่างของจำนวน กริด ดังนี้ 5,846,432 Elements, 4,138,935 Elements, 2,965,681 Elements, 1,857,495 Elements และ 998,482 Elements และเมื่อเปรียบเทียบผลของแบบจำลอง กับการทดลอง พบว่า มีค่าความคลาดเคลื่อนเฉลี่ย เท่ากับร้อยละ 11.01, 11.19, 11.25, 12.38 และ 13.06 ตามลำดับ รูปแบบกริดเป็นรูปทรงสามเหลี่ยม สี่ด้าน (Tetrahedral Grid) จากการศึกษาจำนวนกริด ที่เหมาะสมจะเลือกใช้กริดขนาด 2,965,681 elements ดังแสดงในรูปที่ 4 ก)



ก) Mesh



ข) Boundary Conditions



ค) Burner head

# ร**ูปที่ 4** กริดที่ใช้ในการศึกษา และเงื่อนไขขอบเขต การคำนวณ Part 2

สำหรับเงื่อนไขขอบเขตของส่วนที่ 2 กำหนด ให้ขอบเขตของอากาศรอบ ๆ หัวเตาเป็น Pressure Outlet หม้อเหนือหัวเตามีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง (D) 450 มิลลิเมตร (หม้อเบอร์ 45) และมีความสูงเท่ากับ ระดับน้ำในหม้อที่ใช้ในการทดลองคือ 210 มิลลิเมตร กำหนดให้ผนังหม้อมีอุณหภูมิคงที่เท่ากับ 395 เคลวิน เนื่องจากงานนี้เป็นงานที่เกี่ยวข้องกับการเผาไหม้ซึ่ง จะมีการกระจายอุณหภูมิที่บริเวณหัวเตาระยะที่ห่าง จากหม้อจึงสำคัญ งานวิจัยนี้กำหนดระยะห่างจากผนัง หม้อเท่ากับ 4D แสดงรูปที่ 4 ข) สำหรับผนังของ หัวเตากำหนดเป็น Wall และกำหนดรูหัวเตาเป็น Mass Flow Inlet ซึ่ง Mass Fraction ของ  $C_3H_8$ ,  $C_4H_{10}$ ,  $N_2$  และ  $O_2$  และ Mass Flow Rate ของ LPG ได้จาก ผลการคำนวณ CFD ของ Part 1 สำหรับเงื่อนไข การคำนวณของ CFD ทำการกำหนดค่าเงื่อนไขขอบเขต จากงานวิจัยของ Boggavarapu และคณะ [7] แสดง ในตารางที่ 2

a	-	a v		0	1	a -
ตารางท	2	เงอน	เขขอบเข	ุตการค′	านวณสว	นท 2

BOUNDARY	MODEL
INLET BOUNDARY	MASS FLOW INLET
CNDITION	(Part 1)
	MASS FRACTION OF C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> ,
	$C_4 H_{10}$ , $N_2$ and $O_2$ (Part 1)
OUTLET BOUNDARY	PRESSURE OUTLET
CONDITION	(AIR GAUGE, PRESSURE
	OUTLET = 0 Pa)
SOLVER	PRESSURE BASE
TIME	STEADY STATE
NEAR-WALL	STANDARD WALL
TREATMENT METHOD	FUNCTION
TURBULENCE MODEL	STANDARD K- $\epsilon$ model
RADIATION MODEL	DISCRETE ORDINATES
	(DO) RADIATION MODEL
COMBUSTION MODEL	EDDY DISSIPATION
	MODEL

โดยทั่วไปสมการที่เกี่ยวข้องในการแก้ปัญหาการ ไหลของของไหลจะประกอบด้วย สมการอนุรักษ์มวล (Mass-conservation Equation), สมการอนุรักษ์ พลังงาน (Energy Conservation Equation), และ สมการอนุรักษ์โมเมนตัม (Momentum Conservation Equation) ในการคำนวณ ดังนี้

1. สมการอนุรักษ์มวล  
ในกรณีไหลอยู่ในสภาวะคงที่ 
$$rac{\partial 
ho}{\partial t}=0$$

$$\frac{\partial \rho u}{\partial x} + \frac{\partial \rho v}{\partial y} + \frac{\partial \rho w}{\partial z} = 0 \tag{1}$$

โดยที่

ho คือ ความหนาแน่น

*น* คือ ความเร็วของของไหลในแนวแกน ×

*v* คือ ความเร็วของของไหลในแนวแกน y

พ คือ ความเร็วของของไหลในแนวแกน z

#### 2. สมการอนุรักษ์พลังงาน

ในกรณีภาวะคงที่ 
$$\frac{\partial \rho}{\partial t} = 0$$
  
 $\frac{\partial T}{\partial x} + v \frac{\partial T}{\partial y} + w \frac{\partial T}{\partial z} + \varepsilon \sigma (T_s^4 - T_s^\infty)$  (2)  
 $= \alpha (\frac{\partial^2 T}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 T}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 T}{\partial z^2}) + q''$ 

โดยที่

$$q'' = \dot{W}_A \Delta H$$
 คือ พลังงานที่เกิดจากปฏิกิริยาเคมีต่อ  
หน่วยปริมาตรของของไหล  
 $lpha = rac{k}{
ho c}$  คือ ค่าสภาพการแพร่กระจายความร้อน  
ของวัสดุ $arpi (T_*^4 - T^\infty)$  คือ สมการการแผ่รังสีความร้อน

3. สมการอนุรักษ์โมเมนตัม

ในกรณีภาวะคงที่  $\frac{\partial \rho}{\partial t} = 0$ 

$$\rho u \frac{\partial u}{\partial x} + \rho v \frac{\partial u}{\partial y} + \rho w \frac{\partial u}{\partial z}$$
(3)  
=  $-\frac{\partial P}{\partial x} + \frac{\partial}{\partial y} \mu \left( \frac{\partial u}{\partial y} + \frac{\partial u}{\partial y} + \frac{\partial u}{\partial z} \right)$ 

โดยที่

- ho คือ ความหนาแน่น
- *น* คือ ความเร็วของของไหลในแนวแกน ×
- v คือ ความเร็วของของไหลในแนวแกน y
- w คือ ความเร็วของของไหลในแนวแกน z

#### 4. สมการอนุรักษ์มวลย่อย

เนื่องจากการถ่ายเทพลังงานและการถ่ายโอน มวลที่มีความคล้ายกัน ดังนั้นด้วยวิธีการเดียวกันกับ การหาสมการอนุรักษ์พลังงาน, สมการอนุรักษ์มวลย่อย ดังสมการที่ 4

$$\rho u \frac{\partial Y_A}{\partial x} + \rho v \frac{\partial Y_A}{\partial y} = \frac{\partial}{\partial y} \rho D_A \frac{\partial Y_A}{\partial y} + \dot{W}_A^{\prime\prime\prime}$$
(4)

5. สมการปฏิกิริยาการเผาไหม้

รูปแบบปฏิกิริยาเคมีสาหรับการเผาไหม้ที่มี สารประกอบของโพรเพน (Propane) และ สารประ กอบบิวเทน (Butane) ดังต่อไปนี้

สารประกอบโพรเพน (Propane)

$$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O \tag{5}$$

$$R_{1} = \frac{d[C_{3}H_{8}]}{dt} =$$
  
-8.6x10<sup>11</sup> exp $\left[\frac{-30}{R_{\mu}T}\right] [C_{3}H_{10}]^{0.15} [O_{2}]^{1.65}$ 

สารประกอบบิวเทน (Butane)

$$C_4 H_{10} + 6.5O_2 \rightarrow 4CO_2 + 5H_2O$$
 (6)

$$R_{1} = \frac{d[C_{4}H_{10}]}{dt} =$$
  
-7.4x10<sup>11</sup> exp $\left[\frac{-30}{R_{u}T}\right] [C_{4}H_{10}]^{0.15} [O_{2}]^{1.60}$ 

#### 2.2 การทดลอง

#### 2.2.1 การวัดความเร็วของของไหล

การวัดความเร็วของของไหลโดยไม่มีการเผา ไหม้ทำได้โดยใช้เครื่องวัดความเร็วแบบ Hot-wire Anemometer ยี่ห้อ Testo-435 โดยมีความคลาด เคลื่อน 0.03 เมตรต่อวินาที หรือร้อยละ 5 ของค่าที่ อ่านได้ ในการทดลองเริ่มโดยการเปิดแก๊สที่ความดัน 4 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว โดยที่ไม่มีการจุดติดไฟและวัด ความเร็วของของไหลที่ตำแหน่งต่าง ๆ ดังแสดงในรูปที่ 5 โดยทำการวัด 3 ซ้ำ และนำผลที่ได้เปรียบเทียบกับ ผลการจำลองในส่วนที่ 1



รูปที่ 5 ก) แผนผังชุดทดลองการวัดความเร็วของ ของไหล ข) ตำแหน่งวัดความเร็วของของไหล (หน่วย: เซนติเมตร)

#### 2.2.2 การวัดอุณหภูมิ

ก่อนการทดสอบต้องจุดเตาแก๊สโดยเปิดลิ้น ควบคุมแก๊สที่ตำแหน่งเปลวไฟสูงสุดเป็นเวลา 15 นาที เพื่อขจัดสิ่งที่เคลือบหรือตกแต่งเตา ซึ่งอาจมีผลกระทบ ต่อการทดสอบ จากนั้นตั้งเตาไว้ให้เย็นลงจนมีอุณหภูมิ เท่ากับอุณหภูมิห้องแล้วจึงนำไปทดสอบ ดังนี้

 ติดตั้งวัสดุและอุปกรณ์ที่จำเป็นเพื่อใช้ในการ ทดสอบ เช่น ฐานรองภาชนะ, เตา S-10, ถังแก๊ส แอลพีจี (LPG), ภาชนะ (หม้อเบอร์ 45) ดังแสดงใน รูปที่ 6ก)

 2. ชั่งน้ำหนักของน้ำเพื่อใช้ในการทดลองให้มี น้ำหนัก 30.6 กิโลกรัม ใส่ในภาชนะพร้อมทั้งวัด อุณหภูมิของน้ำก่อนนำน้ำไปต้ม

3. ปรับอัตราการป้อนแก๊สแอลพีจีที่ความดัน
 4 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว ที่ใช้ในการศึกษา

4. ต้มน้ำจนกระทั้งน้ำมีอุณหภูมิสูงประมาณ
 90 องศาเซลเซียส

 5. ทำการวัดอุณหภูมิที่ตำแหน่งต่าง ๆ ดังแสดง ในรูปที่ 6 ข) โดยใช้ Thermocouple K-type ซึ่งมี ความคลาดเคลื่อน ± 1.1 องศาเซลเซียส หรือร้อยละ
 0.4 ของค่าที่อ่านได้ ในการวัดอุณหภูมิ และใช้ Data Logger ในการบันทึกข้อมูล

 6. นำผลที่ได้จากการทดลองมาเปรียบเทียบ กับแบบจำลองในส่วนที่ 2



**รูปที่ 6** ก) แผนผังชุดทดลองการวัดอุณหภูมิ ข) ตำแหน่งในการวัดอุณหภูมิ (หน่วย: เซนติเมตร)

# 3. ผลจากการศึกษา

# 3.1 การเปรียบเทียบความเร็วของของไหล บริเวณรูทางออกหัวเตา

รูปที่ 7 แสดงการเปรียบเทียบความเร็วของ ของไหลที่ตำแหน่งต่าง ๆ ในแนวแกน x และ z (ดังใน รูปที่ 5ข) พบว่า ความเร็วบริเวณใกล้กับขอบด้านข้าง ของเตาทั้งหัวเตาด้านในและด้านนอกจะมีค่าค่อนข้าง ต่ำ และความเร็วค่อย ๆ เพิ่มขึ้นบริเวณที่ใกล้รูทางออก หัวเตา ความเร็วเฉลี่ยสูงสุดจะอยู่บริเวณรูทางออกแถว ด้านในสุดของเตาโดยมีความเร็วสูงสุดเท่ากับ 0.72 เมตรต่อวินาที, 0.76 เมตรต่อวินาที ในแนวแกน x และ z ตามลำดับในขณะที่ความเร็วสูงสุดที่ได้จากการ ทดลองมีค่าเท่ากับ 0.7 เมตรต่อวินาที และ 0.76 เมตร ต่อวินาที ในแนวแกน x และ z ตามลำดับ นอกจากนี้ ยังพบว่า ความเร็วของของไหลที่ได้จากแบบจำลองมี ความสอดคล้องกับผลการทดลองโดยมีค่าความคลาด เคลื่อนเฉลี่ยไม่เกินร้อยละ 8.31 และ 10.35 ในแนว แกน x และ z ตามลำดับ





#### รูปที่ 10 การเปรียบเทียบอุณหภูมิที่ตำแหน่งต่าง ๆ

รูปที่ 10 แสดงการเปรียบเทียบอุณหภูมิที่ ตำแหน่งต่าง ๆ ในแนวแกน x และ z (ดังในรูปที่ 6 ก)) พบว่า การกระจายตัวของอุณหภูมิที่ได้จากแบบจำลอง มีความสอดคล้องกับการทดลองจริง โดยอุณหภูมิ บริเวณหัวเตาค่อนข้างจะใกล้เคียงกัน และค่อย ๆ ลดลง ตามระยะทางที่ออกห่างจากหัวเตา โดยมีค่าความคลาด เคลื่อนเฉลี่ยไม่เกินร้อยละ 10.63 และ 11.87 ใน แนวแกน x และ z ตามลำดับ

รูปที่ 11 แสดงแถบสีแสดงอุณหภูมิที่ระนาบ กึ่งกลางเตา พบว่า การกระจายตัวของอุณหภูมิที่ ตำแหน่งต่าง ๆ จากผลของแบบจำลอง โดยมีอุณหภูมิ

รูปที่ 9 เวคเตอร์แสดงความเร็วที่ระนาบกึ่งกลางเตา

รูปที่ 8 และรูปที่ 9 แสดงแถบสีและเวกเตอร์ ความเร็วที่ระนาบกึ่งกลางเตา ตามลำดับ พบว่า การ กระจายตัวของความเร็วที่ตำแหน่งต่าง ๆ โดยบริเวณ หัวฉีดมีความเร็วสูงกว่าตำแหน่งอื่น ๆ เนื่องจากแก๊ส แอลพีจีถูกปล่อยจากถังแก๊สด้วยแรงดันสูงผ่านหัวฉีด จึงทำให้เกิดความเร็วสูงบริเวณหัวฉีด (Nozzle) ซึ่งมี ความเร็วเท่ากับ 161.31 เมตรต่อวินาที จากนั้นก็จะ เหนี่ยวนำอากาศบริเวณ Primary Air เข้ามาผสมในท่อ ผสมก่อนเพื่อใช้ในกระบวนการเผาไหม้ และบริเวณห้อง เผาไหม้ยังมีช่องสำหรับ Secondary Air เพื่อช่วยเพิ่ม อากาศในกระบวนการเผาไหม้ให้ดียิ่งขึ้น สูงจะอยู่บริเวณหัวเตาและค่อย ๆ ลดลงตามระยะห่าง จากหัวเตา โดยอุณหภูมิสูงสุดจาก CFD มีค่าเท่ากับ 1,438.3 เคลวิน และ 1,395.05 เคลวิน ในขณะที่ อุณหภูมิสูงสุดที่ได้จากการทดลองที่ตำแหน่งใกล้เคียง กันมีค่าเท่ากับ 1333.2 เคลวิน และ 1,317.1 เคลวิน ในแนวแกน x และ z ตามลำดับ ดังแสดงในรูปที่ 10



รูปที่ 11 แถบสีแสดงอุณหภูมิที่ระนาบกึ่งกลางเตา



รูปที่ 12 เวกเตอร์แสดงความเร็วที่ระนาบกึ่งกลางเตา

รูปที่ 12 แสดงเวกเตอร์แสดงความเร็วที่ระนาบ กึ่งกลางเตา พบว่า ของผสมของแก๊สแอลพีจีและอากาศ ที่ไหลออกจากรูของหัวเตา จะมีความเร็วสูงสุดเท่ากับ 0.76 เมตรต่อวินาที โดยของผสมดังกล่าวจะเกิดการ เผาไหม้และจะดึงอากาศส่วนที่สอง (Secondary Air) เข้ามาช่วยในการเผาไหม้ในบริเวณหัวเตา ซึ่งเป็นการ ส่วนให้เกิดการเผาไหม้สมบูรณ์มากขึ้น นอกจากนี้จะ พบการเกิด Vortex ที่บริเวณหัวเตา ซึ่งเป็นที่ทราบ กันดีว่าการเกิด Vortex จะช่วยส่งเสริมการเผาไหม้ ให้เกิดการเผาไหม้ที่รุนแรงซึ่งสอดคล้องกับการเผาไหม้ ที่รุนแรงของเตาประหยัดแก๊ส S-10 นอกจากนี้ Vortex จะยังช่วยส่งเสริมการถ่ายเทความร้อนไปยังภาชนะ อีกด้วย

# 4. สรุปผลการศึกษา

จากการศึกษาพฤติกรรมการเผาไหม้ของเตา ประหยัดแก๊ส S-10 ด้วยวิธีพลศาสตร์ของไหลเชิง คำนวณร่วมกับการทดลอง ที่ความดัน 4 ปอนด์ต่อ ตารางนิ้ว สามารถสรุปได้ดังนี้

 จากการยืนยันผลการจำลองพบว่า แบบ จำลองมีความถูกต้องและน่าเชื่อถือ โดยมีค่าความคลาด เคลื่อนเฉลี่ยไม่เกินร้อยละ 10.35 เมื่อเปรียบเทียบ กับความเร็วที่ได้จากการทดลอง และมีค่าความคลาด เคลื่อนเฉลี่ยไม่เกินร้อยละ 11.87 เมื่อเปรียบเทียบกับ อุณหภูมิที่ได้จากการทดลอง

 แบบจำลองสามารถใช้ในการอธิบาย พฤติกรรมการไหลและการเผาไหม้ของเตาประหยัด แก๊ส S-10 ได้อย่างชัดเจน

 แบบจำลองของเตาประหยัดแก๊ส S-10 สามารถนำไปประยุกต์ใช้เพื่อออกแบบและปรับปุรง ประสิทธิภาพเชิงความร้อนของเตาประหยัดแก๊ส S-10 ให้สูงขึ้นต่อไปได้ในอนาคต

## 5. กิตติกรรมประกาศ

ขอขอบคุณ นายณัฐพล ชูจิตร, นายพิทยาธร กาลพัฒน์, นายธนาธิป ทองเปราะ นักศึกษาปีที่ 4 ของห้องปฏิบัติการการประยุกต์ใช้ลำเจ็ทและการ เผาไหม้ ที่ช่วยดำเนินงานวิจัย และขอขอบคุณ ภาควิชา วิศวกรรมเครื่องกล คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัย อุบลราชธานี และโครงการยกระดับสมรรถนะนักวิจัย ไทยเพื่อสร้างขีดความสามารถในการแข่งขัน มหาวิทยาลัยอุบลราชธานี ประจำปีงบประมาณ 2562 ที่ให้ทุนสนับสนุนการวิจัย

# 6. เอกสารอ้างอิง

- Energy Policy and Planning office (EPPO) Ministry of Energy. (2018). Energy statistics of Thailand 2018. [Online]. Available: https://goo.gl/GCGy2G
- [2] L.L. Dong, C.S. Cheung and C.W. Leung,
   "Heat Transfer from an Impinging Premixed Butane/Air Slot Flame Jets," *International Journal of Heat and Mass Transfer*, vol. 45, no. 5, pp. 979 – 992, Feb. 2002.
- [3] W. Trewetaskson, "Efficiency Improvement of LPG Domestics Cooking Stove," M.S. thesis, Dept. Chemical. Eng., King Mongkut's University of Technology Thonburi, Bangkok, Thailand, pp. 1-92, 1998.
- [4] A. Tamir, I. Elperin and S. Yotzer, "Performance Characteristics of a Gas Burner with a Swirling Central Flame," *Energy*, vol. 14, no. 7, pp. 373–382, 1989.
- [5] S. Jugjai and S. Sanitjai, "Parametric Studies of Thermal Efficiency in a Proposed Porous Padiant Recirculated Burner (PRRB): A Design Concept for the

Future Burner," *International Energy Journal*, vol. 18, no. 2, pp. 97–111, Dec. 1996.

- [6] U. Makmool, S. Jugjai, S. Tia, P. Vallikul and B. Fungtammasan, "Performance and analysis by particle image velocimetry (PIV) of cooker-top burners in Thailand," *Energy*, vol. 32, no. 10, pp. 1986 – 1995, 2007.
- [7] P. Boggavarapu, B. Ray and R. V. Ravikrishna, "Thermal Efficiency of LPG and PNG-fired burners: Experimental and numerical studies," *Fuel*, vol. 166, pp. 709 – 715, 2014.
- [8] N. Piyaprai, T. Sriveerakul and A. Namkhat, "CFD Simulation for Air-Fuel Gas Mixing Flow in Mixing Tube of a KB-5 Cooking Burner," in Proceeding of 27th Conference of Mechanical Engineering Network of Thailand, Chon Buri, Thailand, 2013, Paper no. CST-2032.
- [9] PTT Public Company Limited. (2012).What is natural gas?. [Online]. Available: https://goo.gl/2mrw7S