ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์

การผลิตไฮโครเจนจากชีวมวลในเตาปฏิกรณ์แบบเบคนิ่ง

ผู้เขียน

นายติณณภพ แพงผม

ปริญญา

วิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต (วิศวกรรมเครื่องกล)

อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ รศ.คร. นคร ทิพยาวงศ์

## บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้เกี่ยวกับการศึกษาปฏิกิริยาแก๊สซิฟิเคชันของไมยราพยักษ์เพื่อให้ได้แก๊สผลิต ภัณฑ์ได้แก่ แก๊สไฮโดรเจน แก๊สการ์บอนมอนอกไซด์ แก๊สการ์บอนไดออกไซค์ และ แก๊สมีเทน โดยจะทำการศึกษาตัวแปรที่มีอิทธิพลต่อการเกิดแก๊สผลิตภัณฑ์ คือ ขนาดของไมยราพยักษ์ โดยทำ การทดสอบเปรียบเทียบระหว่าง ไมยราพยักษ์บด กับ ไมยราพยักษ์ที่เป็นกิ่งหลังจากนั้นใช้ ขนาดที่ ดีที่สุดนำไปทดสอบโดยการเปลี่ยนอุณหภูมิ โดยการศึกษาการเปลี่ยนอุณหภูมิในช่วง 600 - 900 องศาเซลเซียสเพื่อหาสภาวะที่ดีที่สุดหลังจากนั้นนำไปผสมกับโดโลไมด์ที่เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา ใน อัตราส่วน โดโลไมด์ ต่อ ไมยราพยักษ์ ในอัตราส่วน 0.5:1 1:1 1.5:1 และ 2:1โดยน้ำหนัก เพื่อหา สภาวะที่มีแก๊สไฮโดรเจนที่มากที่สุดจากผลการทดลองพบว่าอุณหภูมิที่ดีที่สุดที่ทำให้เกิดแก๊สผลิต ภัณฑ์ คือใช้ไมยราพยักษ์บด ที่อุณหภูมิ 900 องศาเซลเซียสและใช้ อัตราส่วน โดโลไมด์ต่อไมยราพ ยักษ์ 1:1 จะได้ ไฮโดรเจนถึง 7.5 % mole

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ Copyright<sup>©</sup> by Chiang Mai University All rights reserved



**Thesis Advisor** 

Assoc. Prof. Dr. Nakhon Tippayawong

## ABSTRACT

This research was about gasification of mimosa to produce gaseous fuel i.e. Hydrogen, Carbon monoxide, Carbon dioxide and Methane. Effect of biomass size pulverized was studied. Optimal sizing was later viared to test for differenced temperatures. Temperature was varied in the range of 600-900 °C in order to find optimal condition. Biomass blended with Dolomite at different weight ratio 0.5:1 1:1 1.5:1 and 2:1, was also performed to find maximum quantity of hydrogen. Form the experiments, it was found that optimal temperature for gas production was 900 °C, with dolomite to mimosa ratio of 1:1.At this condition, hydrogen of 7.5 % mole was obtained.

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ Copyright<sup>©</sup> by Chiang Mai University AII rights reserved