ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์

การผลิตเอทานอลจากน้ำเวย์เต้าหู้โดย

Saccharomyces cerevisiae V1116 และ Zymomonas sp.

**TISTR 1102** 

ผู้เขียน

นายสภงช์ ไชยวงศ์

ปริญญา

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต (ชีววิทยา)

คณะกรรมการที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์

รศ. อภิญญา ผลิโกมล อาจารย์ที่ปรึกษาหลัก อ.คร. วสุ ปฐมอารีย์ อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

## บทคัดย่อ

จากปัญหาราคาน้ำมันของโลกสูงขึ้น จำเป็นต้องหาพลังงานทดแทน เอทานอลเป็นพลังงาน สะอาด ช่วยลดการขาดคุลและแก้ปัญหาสภาวะโลกร้อนได้ กระบวนการผลิตเต้าหู้ก้อน โบราณใช้ น้ำสะอาดปริมาณมากในการตกตะกอนโปรตีน ทำให้มีน้ำเวย์เต้าหู้เป็นของเหลือทิ้งปล่อยลง สิ่งแวดล้อม ก่อให้เกิดปัญหามลพิษ ในน้ำเวย์เต้าหู้ยังคงมีสารอาหารเพียงพอสำหรับการเพาะเลี้ยง จุลินทรีย์ ดังนั้นเพื่อเป็นการแก้ไขปัญหา จึงได้ทำการผลิตเอทานอลจากน้ำเวย์เต้าหู้ โดยใช้ Saccharomyces cerevisiae V1116 กับ Zymomonas sp. TISTR 1102 จากการเพาะเลี้ยง S. cerevisiae V1116 เทียบกับ Zymomonas sp. TISTR 1102 ในน้ำเวย์เต้าหู้ 1.5 ลิตร เพาะเลี้ยงใน ขวด 2.5 ลิตร ที่อุณหภูมิ 25±5°C เป็นเวลา 20 วัน พบว่า S. cerevisiae V1116 ผลิตเอทานอลได้ 4.73 g/l ในขณะ Zymomonas sp. TISTR 1102 ไม่สามารถผลิตเอทานอลได้ ทำการผลิตเอทานอล ในน้ำเวย์เต้าหู้ที่เดิมน้ำตาลซูโครส 24 %Brix (w/v) ปริมาตร 1.5 ลิตร ที่อุณหภูมิ 25±5°C เป็นเวลา 20 วัน โดย S. cerevisiae V1116 พบว่า S. cerevisiae V1116 ผลิตเอทานอลสูงสุด 108.09 g/l ใน วันที่ 20 จึงนำ S. cerevisiae V1116 มาหาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเอทานอลโดยแปรผันความ เข้มข้นของน้ำเวย์เต้าหู้ที่ 0, 25, 50, 75 และ 100% (v/v) ใช้น้ำตาลซูโครสและกากน้ำตาล 15, 18, 21, 24 %Brix (w/v) ระยะเวลาการหมักที่ 0, 2, 4, 6, 8, 10, 12, 14, 16, 18 และ 20 วัน ที่อุณหภูมิห้อง

ออกแบบการทดลองแบบ full factorial experimental design พบว่าที่น้ำเวย์เต้าหู้ 100% (v/v) ที่เดิม น้ำตาลซูโครส 24 %Brix (w/v) หมักวันที่ 20 ให้ปริมาณเอทานอลสูงสุดที่  $109.67\pm0.3\,$  g/l มีค่า Viable count ก่อนและหลังการหมักที่  $2.3\times10^7\,$  CFU/ml และ  $4.7\times10^7\,$  CFU/ml ตามลำดับ ปริมาณ Total protein 7.1 mg/ml และ  $0.77\,$  mg/ml จากการขยายขนาดการทดลองในถังหมักขนาด  $200\,$  ลิตร ใช้น้ำเวย์เต้าหู้ปริมาตร  $100\,$  ลิตร ได้ปริมาณ เอทานอล  $101.78\,$  g/l



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

**Thesis Title** 

Ethanol Production from Soybean Curd Whey by

Saccharomyces cerevisiae V1116 and Zymomonas sp.

**TISTR 1102** 

**Author** 

Mr. Supong Chaiwong

**Degree** 

Master of Science (Biology)

**Thesis Advisory Committee** 

Assoc. Prof. Abhinya Plikomol

Advisor

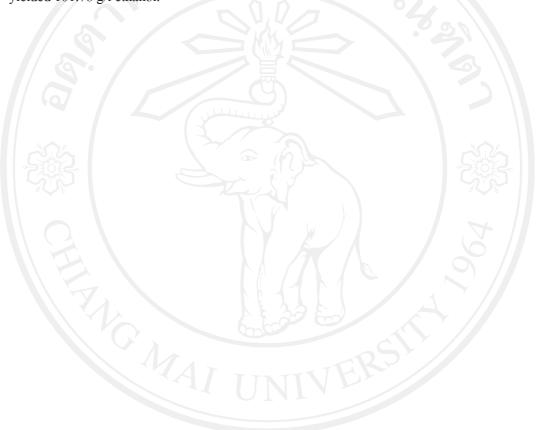
Lect. Dr. Wasu Pathom-aree

Co-advisor

Abstract

There is a need for alternative energy due to an increasing world oil price. Bioethanol is regarded as an alternative renewable energy and green fuel, a potential replacement for gasoline. After protein precipitation of traditional tofu production, a large amount of soybean curd whey (SBW) is discarded which caused environmental problem. However, SBW still certain some nutrients that can be uesd for culturing microorganisms. Therefore, ethanol production from SBW by *Saccharomyces cerevisiae* V1116 and *Zymomonas* sp. TISTR 1102 was evaluated. It was found that only *S. cerevisiae* V1116 could produced 4.73 g/l ethanol in 1.5 l fermentor at 25±5°C for 20 days. Ethanol production of *S. cerevisiae* V1116 was improved by the addition of 24 %Brix (w/v) of sucrose, the yield was 108.09 g/l after 20 days incubation at 25±5°C. Optimization of ethanol production by *S. cerevisiae* V1116 was carried out by varying a) concentration of SBW at 0, 25, 50,75 and 100% (v/v) b) sucrose and molasses concentration at 15, 18, 21 and 24 %Brix (w/v) c) fermentation time of 0, 2, 4, 6, 8, 10, 12, 14, 16, 18 and 20 day.

The fermentation was carried out at  $25\pm5^{\circ}$ C. All factors were analyzed using full factorial experimental design, the best combination was SBW 100% (v/v) supplemented with 24 %Brix (w/v) of sucrose at  $25\pm5^{\circ}$ C for 20 days which yielded 109.67 $\pm$ 0.3 g/l ethanol, viable count before and after fermentation were 2.3 x  $10^{7}$  CFU/ml and 4.7 x  $10^{7}$  CFU/ml, respectively total protein were 7.1 mg/ml and 0.77 mg/ml. Upscale fermentation in 100 l fermentor using optimal condition yielded 101.78 g/l ethanol.



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