BIOHYDROGEN PRODUCTION FROM ALCOHOL DISTILLERY WASTEWATER USING AN ANAEROBIC SEQUENCING BATCH REACTOR



Pawinee Searmsirimongkol

A Thesis Submitted in Partial Fulfilment of the Requirements
for the Degree of Master of Science

The Petroleum and Petrochemical College, Chulalongkorn University
in Academic Partnership with

The University of Michigan, The University of Oklahoma,
Case Western Reserve University and Institut Français du Pétrole
2010

Thesis Title:

Biohydrogen Production from Alcohol Distillery Wastewater

Using an Anaerobic Sequencing Batch Reactor

By:

Pawinee Searmsirimongkol

Program:

Petrochemical Technology

Thesis Advisors:

Asst. Prof. Thammanoon Sreethawong

Assoc. Prof. Sumaeth Chavadej

Assoc. Prof. Pramoch Rangsunvigit

Accepted by the Petroleum and Petrochemical College, Chulalongkorn University, in partial fulfilment of the requirements for the Degree of Master of Science.

(Asst. Prof. Pomthong Malakul)

Thesis Committee:

(Asst. Prof. Thammanoon Sreethawong)

(Assoc. Prof. Sumaeth Chavadej)

Framoch & Ratama Rujivanamit

(Assoc. Prof. Pramoch Rangsunvigit)

(Assoc. Prof. Ratana Rujiravanit)

(Assoc. Prof. Wanwisa Skolpap)

ABSTRACT

5171015063: Petrochemical Technology Program

Pawinee Searmsirimongkol: Biohydrogen Production from Alcohol Distillery Wastewater Using an Anaerobic Sequencing Batch Reactor Thesis Advisors: Asst. Prof. Thammanoon Sreethawong, Assoc. Prof.

Sumaeth Chavadej, and Assoc. Prof. Pramoch Rangsunvigit, 101 pp.

Keywords: Biohydrogen/ Alcohol Distillery Wastewater/ Dark Fermentation/

Anaerobic Sequencing Batch Reactor

At present, the reserves of fossil fuels become limited, and the excessive utilization of the fossil fuels also subsequently results in global warming. Hydrogen is an interesting renewable energy source for replacing the fossil fuels due to its cleanliness and high-energy yield. In this research, biohydrogen production from alcohol distillery wastewater via dark fermentation was investigated by using an anaerobic sequencing batch reactor (ASBR) with a working volume of 4 liters. The seed sludge taken from an anaerobic tank treating distillery wastewater was boiled for 15 min before feeding to the ASBR. The ASBR system was operated at different chemical oxygen demand (COD) loading rates and different initial feed COD values at a mesophilic temperature of 37 °C, a controlled pH at 5.5, and a cycle time of 6 per/day. The results showed that under the optimum conditions for maximum hydrogen production of a feed COD of 40,000 mg/l, a COD loading rate of 60 kg/m³d, and a hydraulic retention time of 16 h, the produced gas was found to contain 34.7% H₂ and 65.3% CO₂ without methane detected. The specific hydrogen production rate (SHPR) of 270.3 ml H₂/g MLVSS d (or 3,308 ml H₂/l d) and hydrogen yield of 172 ml H₂/g COD removed were obtained. However, when the feed COD exceeded 40,000 mg/l, the process performance in terms of hydrogen production decreased.

บทคัดย่อ

ภาวิณี เสริมศิริมงคล: การผลิตไฮโครเจนชีวภาพจากน้ำเสียที่ได้จากกระบวนการกลั่น แอลกอฮอล์ โคยใช้ถังปฏิกรณ์แบบกะต่อเนื่องที่ปราสจากอากาส (Biohydrogen Production from Alcohol Distillery Wastewater Using an Anaerobic Sequencing Batch Reactor) อาจารย์ที่ปรึกษา: ผศ.คร. ธรรมนูญ สรีทะวงศ์, รศ.คร. สุเมธ ชวเคช และ รศ.คร. ปราโมช รังสรรค์วิจิตร 101 หน้า

ในปัจจุบันนี้แหล่งเชื้อเพลิงที่เกิดจากการทับถมของซากพืชซากสัตว์มีปริมาณจำกัด และ ปริมาณการใช้ที่เพิ่มขึ้นส่งผลให้อุณหภูมิของโลกสูงขึ้นก๊าซไฮโครเจนเป็นแหล่งพลังงาน ทางเลือกที่น่าสนใจที่สามารถใช้ทคแทนเชื้อเพลิงที่เกิดจากการทับถมของซากพืชซากสัตว์ได้ เนื่องจากเป็นพลังงานสะอาคและให้พลังงานสูง ในงานวิจัยนี้ได้ทำการศึกษาการผลิตก๊าซ ไฮโครเจนชีวภาพจากน้ำเสียที่ได้จากกระบวนการกลั่นแอลกอฮอล์ด้วยกระบวนการหมักแบบไม่ ใช้แสงโคยใช้ถังปฏิกรณ์แบบกะต่อเนื่องที่ปราศจากอากาศปริมาตร 4 ลิตร ตะกอนจุลินทรีย์จาก บ่อบำบัคน้ำเสียแบบไม่ใช้อากาศของกระบวนการกลั่นแอลกอฮอล์ถูกนำมาต้มเป็นเวลา 15 นาที ก่อนใส่ลงในถังปฏิกรณ์เพื่อใช้เป็นเชื้อจุลินทรีย์เริ่มค้น โคยถังปฏิกรณ์แบบกะต่อเนื่องนี้ถูก ควบคุมที่ค่าอัตราการป้อนสารอินทรีย์ที่แตกต่างกันโดยทำการเปลี่ยนแปลงค่าปริมาณสารอินทรีย์ เริ่มค้นที่ 20,000 40,000 และ 60,000 มิลลิกรับต่อลิตร และถูกคำเนินการภายใต้อุณหภูมิ 37 องศา เซลเซียส ค่าความเป็นกรคค่าง 5.5 และวัฏจักรเวลา 6 รอบต่อวัน จากการศึกษาพบว่า สภาวะที่ เหมาะสมสำหรับการผลิตก๊าซไฮโครเจนได้สูงสุดคือ ปริมาณสารอินทรีย์เริ่มค้น 40,000 มิลลิกรัม ต่อลิตร อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 60 กิโลกรัมต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน และระยะเวลาที่สารอินทรีย์ อยู่ในเครื่องปฏิกรณ์ 16 ชั่วโมง โคยก๊าซที่ผลิตได้ประกอบด้วย ก๊าซไฮโครเจน 34.7 เปอร์เซ็นต์ และก๊าซการ์บอนไดออกไซด์ 65.3 เปอร์เซ็นต์ โดยมีอัตราการผลิตก๊าซไฮโดรเจนจำเพาะ 270.3 มิลลิลิตรของก๊าซไฮโครเจนต่อกรัมของของแข็งแขวนลอยต่อวัน (หรือ 3,308 มิลลิลิตรของก๊าซ ไฮโครเจนต่อลิตรของถังปฏิกรณ์ต่อวัน) และผลได้ของก๊าซไฮโครเจน 172 มิลลิลิตรของก๊าซ ไฮโครเจนต่อกรัมของสารอินทรีย์ที่ถูกกำจัด แต่อย่างไรก็ตาม ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซ ไฮโดรเจบจะลดลง เมื่อปริมาณสารอินทรีย์เริ่มต้นมีอ่ามากกว่า 40,000 มิลลิกรัมต่อสิตร

ACKNOWLEDGEMENTS

This work would have not been successful without the assistance of the following individuals and organizations. First of all, I am grateful for the scholarship and funding of the thesis work provided by the Petroleum and Petrochemical College, Chulalongkorn University, Thailand; and by the Sustainable Petroleum and Petrochemicals Research Unit, Center for Petroleum, Petrochemicals, and Advanced Materials, Chulalongkorn University, Thailand.

I would like to express my grateful appreciation to my thesis advisors, Asst. Prof. Thammanoon Sreethawong, Assoc. Prof. Sumaeth Chavadej, and Assoc. Prof. Pramoch Rangsunvigit, for their support and advice throughout this research work. Special thanks go to Assoc. Prof. Wanwisa Skolpap and Assoc. Prof. Ratana Rujiravanit for their valuable suggestions. Moreover, I would like to thank Red Bull Distillery (1988) Co., Ltd. Part., Samuthsakorn, Thailand for providing anaerobic seed sludge and alcohol distillery wastewater throughout this research work.

TABLE OF CONTENTS

			PAGI
	Title I	Page	i
	Title Page Abstract (in English) Abstract (in Thai) Acknowledgement Table of Contents List of Tables List of Figures APTER I INTRODUCTION II LITERATURE REVIEW III EXPERIMENTAL 3.1 Materials 3.1.1 Seed Sludge and Alcohol Distillery Wastewater 3.1.2 Chemicals 3.2 Equipment		
	Abstract (in English) Abstract (in Thai) Acknowledgement Table of Contents List of Tables List of Figures APTER I INTRODUCTION II LITERATURE REVIEW III EXPERIMENTAL 3.1 Materials 3.1.1 Seed Sludge and Alcohol Distillery Wastewater		
	Ackno	owledgement	v
	Table	of Contents	vi
	List o	f Tables	viii
	List of Figures		ix
СНА	APTER		
	I	INTRODUCTION	1
	II	LITERATURE REVIEW	3
	III	EXPERIMENTAL	34
		3.1 Materials	34
		3.1.1 Seed Sludge and Alcohol Distillery Wastewater	34
		3.1.2 Chemicals	34
		3.2 Equipment	35
		3.2.1 Time-controlling System	35
		3.2.2 Temperature-controlling System	35
		3.2.3 pH-controlling and Mixing Systems	36
		3.2.4 Gas-measuring System	36
		3.3 Methodology	37
		3.3.1 Seed sludge preparation	37
		3.3.2 Substrate preparation	37
		3.3.3 Bioreactor design and operation	37

CHAPTER		PAGE
	3.4 Analytical methods	40
	3.4.1 Total Suspended Solids (TSS) Analysis	40
	3.4.2 Volatile Suspended Solids (VSS) Analysis	42
	3.4.3 COD Analysis	42
	3.4.4 Total VFA Analysis	43
	3.4.5 VFA Composition Analysis	43
	3.4.6 Sulphate Analysis	44
	3.4.7 Potassium Analysis	44
	3.4.8 Gas Composition Analysis	44
IV	RESULTS AND DISCUSSION	45
V	CONCLUSIONS AND RECOMMENDATIONS	63
	5.1 Conclusions	63
	5.2 Recommendations	63
	REFERENCES	64
	APPENDICES	68
	Appendix A Gas Chromatograph's Calibration Curves	68
	Appendix B Seed Sludge Preparation	77
	Appendix C Preparation of 1 M NaOH Solution for	
	pH Control System	77
	Appendix D Volatile Fatty Acids (VFA) Quantification	
	by Distillation Method	78
	Appendix E Raw Data of Effect of Number of Cycles per Day	80
	CURRICULUM VITAE	101

LIST OF TABLES

TABLE		PAGE
2.1	Typical organic loading rates for anaerobic suspended	
	growth processes at 30°C	18
3.1	Chemical characteristics of the alcohol distillery wastewater	34
3.2	Operation conditions for the ASBR system at 6 cycles per	
	day	39
3.3	Operation conditions for the ASBR system at 6 cycles per	
	day	40
4.1	Potassium concentrations contained in alcohol distillery	
	wastewater	56
4.2	Potassium toxicity	57

LIST OF FIGURES

FIGURE		PAGE	
2.1	wastewater treatment processes.	10	
2.2	Overall process of anaerobic decomposition of organic matter.	16	
2.3	Anaerobic suspended growth processes (a) complete-mix		
	process, (b) anaerobic contact process, (c) anaerobic		
	sequencing batch reactor process.	19	
2.4	Schematic of the UASB process and some modifications:		
	(a) original process, (b) UASB reactor with sedimentation		
	tank and sludge recycle, and (c) UASB reactor with internal		
	packing for fixed-film attached growth.	20	
2.5	Schematic views of alternative sludge blanket processes:		
	(a) anaerobic baffled reactor (ABR) and (b) anaerobic		
	migrating blanket reactor (AMBR).	22	
2.6	Upflow anaerobic attached growth treatment reactors: (a)		
	anaerobic upflow packed-bed reactor, (b) anaerobic expanded-		
	bed reactor, and (c) anaerobic fluidized-bed reactor.	23	
2.7	Downflow attached growth anaerobic treatment reactor.	24	
2.8	Flow chart for the production of bio-ethanol from		
	lignocellulosic biomass.	26	
2.9	Ethanol production from molasses.	28	
2.10	Alcohol distillery process.	29	
3.1	Time-controlling system.	35	
3.2	Temperature-controlling system installed at a top of reactor.	35	
3.3	pH sensor installed at a top of reactor.	36	
3.4	Wet gas meter.	36	
3.5	Schematic of the studied ASBR process.	38	

FIGURE		
	*	
3.6	(a) glass-fiber filter disk (b) filtration apparatus.	40
3.7	(a) COD reactor and (b) spectrophotometer.	43
4.1	COD removal efficiency (a) and gas production rate at initial	
	feed COD values of 20,000 mg/l (b), 40,000 mg/l (c), and	
	60,000 mg/l (d).	47
4.2	Gas composition at initial feed COD values of 20,000 mg/l	
	(a), 40,000 mg/l (b), and 60,000 mg/l (c).	49
4.3	MLVSS (a) and effluent VSS (b).	51
4.4	Total VFA (a), and VFA and ethanol concentrations at initial	
	feed COD values of 20,000 mg/l (b), 40,000 mg/l (c), and	
	60,000 mg/l (d).	54
4.5	Hydrogen production rate at initial feed COD values of	
	20,000 mg/l (a), 40,000 mg/l (b), and 60,000 mg/l (c).	58
4.6	Specific hydrogen production rate at initial feed COD values	
	of 20,000 mg/l (a), 40,000 mg/l (b), and 60,000 mg/l (c).	59
4.7	Hydrogen yield at initial feed COD values of 20,000 mg/l (a),	
	40,000 mg/l (b), and 60,000 mg/l (c).	62