# DEVELOPMENT OF POLYBENZOXAZINE MEMBRANES ON $\alpha$ -Al\_2O\_3 SUPPORT FOR ETHANOL-WATER SEPARATION VIA PERVAPORATION TECHNIQUE

Chonlada Choedchun

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,
and Case Western Reserve University

2014

Thesis Title:

Development of Polybenzoxazine Membranes on α-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

Support for Ethanol-Water Separation via Pervaporation

Technique

By:

Chonlada Choedchun

Program:

Polymer Science

Thesis Advisors:

Assoc. Prof. Sujitra Wongkasemjit

Asst. Prof. Thanyalak Chaisuwan

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:

(Assoc. Prof. Sujitra Wongkasemjit)

Thanyalik Ches-

(Asst. Prof. Thanyalak Chaisuwan)

(Asst. Prof. Mant Nithitanakul)

(Asst. Prof. Bussarin Ksapabutr)

#### **ABSTRACT**

5572002063: Polymer Science Program

Chonlada Choedchun: Development of Polybenzoxazine Membranes

on α-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Support for Ethanol-Water Separation via Pervaporation

Technique

Thesis Advisors: Assoc. Prof. Sujitra Wongkasemjit and Assist. Prof.

Thanyalak Chaisuwan 49 pp.

Keywords: Polybenzoxazine/ Ethanol-Water separation/ Pervaporation

Bioethanol is one of the candidates to replace fossil fuels. Currently, one way to reduce the use of fossil fuels is to utilize a mixture of gasoline with ethanol (gasohol). Bioethanol is an alcohol produced from agricultural feedstocks by fermentation process. Traditionally, distillation was used to increase the purity of bioethanol. However, distillation presents some concerns in regards to environment, health, cost, and azeotropic mixture. Membrane technique is one of the attractive processes for separation. Polybenzoxazine (PBZ) membrane was evaluated for ethanol-water separation. Highly crosslink α-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> supporting PBZ membranes were successfully synthesized from bisphenol-A (BPA), formaldehyde, and two different multifunctionalamines: diethylenetriamine types of tetraethylenepentamine (tepa). The developed membranes have a thin crosslinked polymeric selective layer over a porous ceramic support to increase mechanical strength of the membrane. Pervaporation technique was done to find separation performance under recycle-continuous mode of ethanol-water separation. It was found that the optimum poly(BA-deta) and poly(BA-tepa) concentration for the preparation of the the α-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> supporting PBZ membranes was 40 wt% and 25 wt%, respectively. The dipping cycles of poly(BA-deta) and poly(BA-tepa) was found to be 2, the membranes thickness was 12.40 and 12.34  $\mu m$ , giving the total permeation flux of 17.77 and 25.90 g/m<sup>2</sup>h, respectively. The separation factor of both membranes was higher than 10,000. The synthesized membranes had excellent separation ability at both low and high ethanol concentration (10–90%) in pervaporation process.

## บทคัดย่อ

ชลคา เชิดฉันท์ : การปรับปรุงเชื่อเลือกผ่านโพลีเบนซอกซาซีนบนตัวรองรับแอลฟ่าอะลูมินา เพื่อใช้ในกระบวนการแยกสารผสม เอทานอล-น้ำ โดยใช้เทคนิคเพอเวปพอเรชัน (Development of Polybenzoxazine Membranes on  $\alpha$ -Al $_2$ O $_3$  Support for Ethanol-Water Separation via Pervaporation Technique) อาจารย์ที่ปรึกษา: รศ.คร. สุจิตรา วงศ์-เกษมจิตต์ และ ผศ.คร. ธัญลักษณ์ ฉายสุวรรณ์ 49 หน้า

ปัจจุบันนี้แหล่งพลังงานธรรมชาติจากเชื้อเพลิงซากคึกคำบรรพ์มีปริมาณลคลงมากอีกทั้ง มีราคาที่สูงขึ้น จึงมีการมองหาแหล่งพลังงานทดแทน ใบโอเอทานอลเป็นพลังงานทดแทนที่ได้รับ ความสนใจมาก เพราะมีการนำไปผสมกับแก๊สโซลีนเพื่อผลิตเป็นแก๊สโซฮอลล์ ไบโอเอทานอลคือ แอลกอฮอล์ที่ผลิตได้จากกระบวนการหมักพืชต่างๆ เช่น มัน, ข้าวโพค, หญ้า เป็นต้น หลังจากนั้น จะต้องนำมาทำให้มีความบริสุทธิ์สูงก่อนนำไปใช้งาน ซึ่งโดยทั่วไปใช้กระบวนการกลั่น แต่ กระบวนการกลั่นคั้งกล่าวมีข้อจำกัดในค้านของสิ่งแวคล้อม,ราคา และเกิดปัญหาของสภาวะอะซี-โอโทรปิค ทำให้ไม่สามารถได้ไบโอเอทานอลที่มีความบริสุทธิ์สูงถึง 99.5% ได้ เทคนิคการใช้เยื่อ เลือกผ่าน โดยกระบว<sup>์</sup>นการเพอเวปเพอเรชันเป็นเทคนิคหนึ่งที่ได้รับความสนใจ ซึ่งในงานวิจัย นี้ ได้เลือกใช้ โพลีเบนซอกซาซีนเป็นเยื่อเลือกผ่านสำหรับการแยกน้ำออกจากเอทานอล โดยมีการปรับปรุงสมบัติด้วยการเคลือบฟิล์มบางโพลีเบนซอกซาซีนที่มีโครงสร้างเป็นร่างแหบน ตัวรองรับอลูมินาแบบแท่ง เพื่อเพิ่มความแข็งแรงให้แก่ฟิล์มบางโพลีเบนซอกซาซีนที่สังเคราะห์มา จากสารมัลติฟังชั้นนอลเอมีน 2 ชนิค ได้แก่ ไดเอททิลลีน, ไตรเอมีน และเตตระเอลทิลลีน-เพนตะเอมีน จากการทคลองพบว่าความเข้มข้นที่เหมาะสมของของสารละลายโพลีเบนซอกซาลีน ที่เตรียมจาก เอมีนทั้งสองชนิคคือ 40 และ 25 เปอร์เซ็นต์โคยน้ำหนัก โคยใช้วิธีการจุ่มเคลือบ 2 รอบ ทำให้ได้เยื่อเลือกผ่านที่ได้มีความหนา 12.40 และ 12.34 ไมโครเมตรตามลำดับ จากการ ทคสอบประสิทธิภาพการแยกสารผสม ระหว่างเอทานอลกับน้ำในอัตราส่วนเท่ากับ 50:50 พบว่า เอมีนทั้ง สองมีค่าการแยกสูงกว่า 10,000 มีค่าฟลักซ์เท่ากับ 17.77 และ 25.90 กิโลกรัม ต่อตารางเมตรต่อชั่วโมง ตามลำคับ นอกจากนี้เยื่อเลือกผ่านยังมีประสิทธิภาพที่สูงมากใน การแยกสารผสมที่มีความเข้มข้น ของเอทานอลตั้งแต่ 10 ถึง 90 เปอร์เซ็นต์โคยน้ำหนัก ซึ่ง ให้ค่าการแยกสูงกว่า 10,000 ตลอคทุกช่วงความเข้มข้น

#### **ACKNOWLEDGMENTS**

This work would not have been successful without the assistance of the following fundings for financial support.

- Ratchadapisek Sompote Fund, Chulalongkorn University
- The Petroleum and Petrochemical College
- The Center of Excellence on Petrochemical and Materials Technology, Thailand.

Finally, I would like to take this opportunity to thank my advisors, PPC, Ph.D. students, and all my PPC friends for their helpful assistance, cheerfulness, good suggestions, and encouragement. I had the most enjoyable time working with all of them.

### TABLE OF CONTENTS

			PAGE
	Title	Page	i
	Abst	ract (in English)	iii
	Abst	ract (in Thai)	iv
	Ackr	nowledgements	v
	Table	e of Contents	vi
	List	of Tables	viii
	List	of Figures	ix
	List	of Schematics	x
		-	
CF	IAPTE:	R	
	I	INTRODUCTION	1
	II	LITERATURE REVIEW	3
		2.1 Bioethanol (Gasohol)	3
		2.2 Benzoxazine	4
		2.3 Membrane pervaporation	9
		2.4 Pervaporation of ethanol-water	12
		2.5 Modified PBZ membrane for ethanol/water separation	13
	III -	EXPERIMENTAL	16
		3.1 Materials	16
		3.2 Characterizations	16
		3.3 Methodology	
		3.3.1 Synthesis of the PBZ Precursors	16
		3.3.2 Preparation of the PBZ Membranes	17
		3.3.3 Swelling Study	17
		3.3.4 Pervaporation Study	18

CHAPTER		PAGE	
IV	Development of Polybenzoxazine Membranes on		
	α-Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> Support for Ethanol-Water Separation via		
	Pervaporation Technique	20	
	4.1 Abstract	20	
	4.2 Introduction	21	
	4.3 Experimental	22	
	4.4 Results and Discussions	25	
	4.5 Conclusions	29	
	4.6 Acknowledgements	30	
	4.7 References	30	
V	CONCLUSIONS	42	
	REFERENCES	43	
	APPENDICES	46	
	Appendix A Degree of swelling of membranes	46	
	Appendix B Pervaporation study	47	
	CURRICULUM VITAE	48	

### LIST OF TABLES

<b>TABLE</b>		PAGE
	CHAPTER IV	
4.1	Separation factor and total permeation flux of $\alpha$ -Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
	supporting poly(BA-deta) membranes from various	
	conditions	39
4.2	Separation factor and total permeation flux of α-Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
	supporting poly(BA-tepa) membranes from various	
	conditions	39
	APPENDICES	
Al	Degree of swelling of the poly(BA-deta) membranes in	•
	ethanol, water, and 50:50 ethanol-water mixtures	46
A2	Degree of swelling of the poly(BA-tepa) membranes in	
	ethanol, water, and 50:50 ethanol-water mixtures	46
B1_	Effect of feed temperatures on permeation flux of the	
	poly(BA-deta) and poly(BA-tepa) membranes	47
B2	Effect of ethanol concentrations on permeation flux of the	
	poly(BA-deta) membranes	47
В3	Effect of ethanol concentrations on permeation flux of the	-
	poly(BA-tepa) membranes	- 47

### LIST OF FIGURES

FIGURE		PAGE	
	CHAPTER II		
4.1	DSC thermograms of poly(BA-deta), and poly(BA-tepa)		
	before and after curing.	33	
4.2	Swelling degrees of the poly(BA-deta) and poly(BA-tepa)		
	membranes in ethanol, water, and 50:50 ethanol-water		
	mixtures with time.	34	
4.3	Physical appearances of α-Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> support tube, after dipping		
	into the PBZ solution, completely coated PBZ before		
	curing, and the cured PBZ membrane.	35	
4.4	SEM images of $\alpha$ -Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> support tube, and the $\alpha$ -Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
	supporting poly(BA-deta) membrane with 1 dipping cycle, 2		
	dipping cycles, and fully crosslinking.	36	
4.5	Total permeation flux (a), and Arrhenius plot (b) of the $\alpha$ -		
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> supporting poly(BA-deta) and poly(BA-tepa)		
	membranes in the pervaporation process as a function of the		
	feed solution temperature.	37	
4.6	Pervaporation performance of the membranes using various		
	ethanol concentrations in the feed ethanol-water mixtures:		
	poly(BA-deta) and poly(BA-tepa) membranes.	38	

#### LIST OF SCHEMES

SCHE	PAGE	
	CHAPTER II	
2.1	Acid catalyzed ring opening polymerization of 3,4-dihydro-	
	2H-1,3-benzoxazine	5
2.2	Synthesis of 3,4-dihydro-2H-1-3-benzoxazines	6
2.3	Synthesis of DDM-based benzoxazine monomer	7
2.4	A typical benzoxazine monomer prepared from bisphenol-A,	
	aniline and formaldehyde	8
2.5	The network structure of the cured PBZ obtained from the	
	thermal cure of the AB-type benzoxazine precursors	9
2.6	Schematic diagram of the pervaporation process; (a) vacuum	
	and (b) purge gas pervaporations.	10
2.7	Schematic representation of the pervaporation transport	
	mechanism; (a) solution-diffusion and (b) pore flow models.	12
	CHAPTER III	
3.1	Pervaporation apparatus	19
	CHAPTED IV	
4.1	CHAPTER IV	4.0
4.1	Pervaporation apparatus	40
4.2	Possible structures of the poly(BA-deta) and poly(BA-tepa)	
	precursors and the cure membranes	41