MIXED MATRIX MEMBRANES FOR CO₂/CH₄ SEPARATION: EFFECTS OF VARIOUS ZEOLITES INCORPORATED INTO CELLULOSE ACETATE



Pipat Singha-in

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
2008

×511999

Thesis Title: Mixed Mat

Mixed Matrix Membranes for CO₂/CH₄ Separation:

Effects of Various Zeolites Incorporated into Cellulose

Acetate.

By:

. . . .

Pipat Singha-in

Program:

Petrochemical Technology

Thesis Advisors:

Assoc.Prof. Thirasak Rirksomboon

Dr. Santi Kulprathipanja

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

Nantaga Yanumit College Director

(Assoc. Prof. Nantaya Yanumet)

Thesis Committee:

(Assoc.Prof. Thirasak Rirksomboon)

(Dr. Santi Kulprathipanja)

(Assoc.Prof. Pramoch Rangsunvigit)

(Assoc.Prof. Khantong Soontarapa)

Khontong Soontarapa

(Assoc.Prof. Vissanu Meeyoo)

บทคัดย่อ

พิพัฒน์ สิงห์อินทร์ : การศึกษาเยื่อเลือกผ่านเนื้อผสมสำหรับการแยกก๊าซ คาร์บอนไดออกไซด์/ก๊าซมีเทน: ผลของซีโอไลต์ซนิดต่างๆในที่ผสมลงในเซลลูโลสอะซีเตต (Mixed Matrix Membranes for CO₂/CH₄ separation: Effects of Various Zeolite Incorporated into Cellulose Acetate) อ. ที่ปรึกษา : รศ. คร. ธีรศักดิ์ ฤกษ์สมบูรณ์ และ คร. สันติ กุลประทีปัญญา 80 หน้า

เยื่อเลือกผ่านเนื้อผสมคือเยื่อเลือกผ่านที่สังเคราะห์ขึ้นจากการนำตัวกรองระดับ โมเลกุลมา ้เยื่อเลือกผ่านเนื้อผสมเหมาะสำหรับการแยกก๊าซเพราะมี กระจายตัวในเมทริกซ์ของโพลิเมอร์ ศักยภาพในการแยกก๊าซที่สูงและยังมีต้นทุนต่ำ เยื่อเลือกผ่านเนื้อผสมได้นำข้อคีของวัสคุโพลิเมอร์ และวัสดุตัวกรองระดับโมเลกุลเข้าไว้ด้วยกัน กล่าวคือเยื่อเลือกผ่านเนื้อผสมได้รวมคุณสมบัติการ ขึ้นรูปได้งายของวัสดุโพถิเมอร์และคุณสมบัติการแยกก๊าซที่ดีของวัสดุตัวกรองระดับโมเลกุล เอาไว้ในวัสคชนิดเคียว เยื่อเลือกผ่านเนื้อผสมได้ถกเตรียมขึ้นในการทคลองนี้โดยการนำซีโอไลต์ โซเคียมเอ็กซ์, โซเคียมวาย, ซิกิคาไลท์, โซเคียมเอ, ซิกเวอร์เอ, แคกเซียมเอ, โมเคไนต์, แกะ บี่ค้า ผสมกันกับโพถิเมอร์เซลกูโลสอะซีเตต แล้วจึงนำสารละลายผสมที่ได้ไปขึ้นรูป สัมประสิทธิ์ ค่าให้ซึมผ่านได้ของก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ และก๊าซมีเทน วัดโดยวิธีการวัดโดยใช้ก๊าซเดี๋ยว จากผลการทดลองพบว่า สำหรับซีโอไลต์ ซิลเวอร์เอ, โซเดียมเอ, แคลเซียมเอ, และโมเคในท์ ส้มประสิทธิ์ค่าให้ซึมผ่านได้ของก๊าซและสมรรถนะการเลือกของ CH₄/CO₂ ปริมาณบรรจของซีโอไลต์ ขณะที่ซีโอไลต์ชนิดอื่นจะพบปรากฏการณ์ที่ตรงข้ามกัน อย่างไรก็ดี สมรรถนะการเลือกของ CO2/CH4 ของเยื่อเลือกผ่านเนื้อผสมที่สังเคราะห์ขึ้นจากซีโอไลต์โซเคียม เอ็กซ์และ โพลิเมอร์เซลลู โลสอะซีเตต มีค่าเพิ่มขึ้นเนื่องมาจากก๊าซคาร์บอน ไดออกไซด์มีความจุ ของการดูดซับที่สูง เมื่อเปรียบเทียบสมรรถนะการเลือกของ CO₂/CH4 ของเยื่อเลือกผ่านเนื้อผสม โซเคียมเอ-เซกกูโกสอะซีเตตกับแคกเซียมเอ-เซกกูโกสอะซีเตต ผกการทดกองช่วยยืนยันว่าการ ปิดกั้นรูบางส่วนของซีโอไกต์โดยสายโซ่ของโพกิเมอร์และการแข็งเกร็งของสายโซ่ของโพกิเมอร์ มีบทบาทสำคัญต่อประสิทธิภาพของการแยกก๊าซของเยื่อเลือกผ่านเนื้อผสม

ABSTRACT

4971012063 Petrochemical Technology Program

Pipat Singha-in: Mixed Matrix Membranes for CO₂/CH₄ Separation:

Effects of Various Zeolites Incorporated into Cellulose Acetate

Thesis Advisors: Assoc. Prof. Thirasak Rirksomboon and Dr. Santi

Kulprathipanja, 80 pp.

Keywords: Mixed matrix membrane, zeolite, Partial pore blockage, CO₂/CH₄

separation

Mixed matrix membranes (MMMs) comprised of molecular sieves in a polymer matrix have the potential to provide economical as well as highperformance gas separation. They combine the advantages of both materials: the processability of polymers and the superior gas transport properties of molecular sieves. MMMs have been successfully fabricated in this study by individually incorporating NaX, NaY, Silicalite, NaA, AgA, CaA, and Beta zeolites into cellulose acetate (CA) polymers following the solution-casting method. CO₂ and CH₄ permeances were determined using single gas measurements. The results showed that the gas permeance and CH₄/CO₂ selectivity were decreased as zeolite loading was increased for the MMMs incorporated with AgA, NaA, and CaA, while such phenomena were insignificantly observed for the other types of zeolite used. However, the enhancement of CO₂/CH₄ selectivity for NaX-CA MMMs was attributed to the high CO₂ sorption capacity of NaX. In comparison of CO₂/CH₄ separation performance of NaA-CA and CaA-CA MMMs, it can confirm that the partial pore blockage of zeolites by the polymer chains and polymer chain rigidification play significant roles in the gas separation performance of MMMs.

ACKNOWLEDGEMENTS

The author is grateful for the scholarship and funding of the thesis work provided by the Petroleum and Petrochemical College; and the National Center of Excellence for Petroleum, Petrochemicals, and Advance Materials, Thailand.

I would like to thank Dr. Santi Kulprathipanja for his keenness, support, and commitment towards my development as a researcher. He puts a great amount of effort in providing opportunities for students to visit UOP Company. Even his timetable is usually booked with activities; he always finds time for me to discuss ideas, trouble-shoot problems, and to evaluate my results and presentations. I have better understanding the value of "telling a story" when presenting research results, due to his suggestion.

I also appreciate Assoc.Prof. Thirasak Rirksomboon, my Thai advisor for his advice, attention and support throughout this work. His attention to detail and coherent approach towards problem solving has a significant impact on my work.

I would like to thank my friends, staffs, and faculty members at The Petroleum and Petrochemical College for their kindness and help. Finally, I would like to thank my family for their understanding, encouragement, and support throughout my life.

TABLE OF CONTENTS

			PAGE
Ti	tle Page		i
At	stract (in	English)	iii
At	ostract (in	Thai)	iv
Ac	knowledg	gements	v
Ta	ble of Co	ntents	vi
Lis	st of Tabl	es	viii
Lis	List of Figures		ix
СНАРТ	ER		
1	INT	RODUCTION	1
II	THI	EORETICAL BACKGROUND AND	
	LIT	ERATURE REVIEW	3
	2.1	Theoretical Background	3
		2.1.1 Theory of Gas Transport in Membranes	3
		2.1.2 Effect of carbon dioxide on polymer	
		Plasticization	6
		2.1.3 Plasticization in asymmetric membranes	7
		2.1.4 Permeation model of MMMs	9
	2.2	Literature review	17
		2.2.1 Polymeric Membranes	17
		2.2.2 Mixed Matrix Membranes	21
111	III EXPERIMENTAL		27
	3.1	Materials	27
	3.2	Methodology	27
		3.2.1 Preparation of Mixed Matrix Membran	ne 27
		3.2.2 Gas Permeability Measurements	28

CHAPTER	HAPTER P		
IV	RESULTS AND DISCUSSION		30
	4.1	Zeolite properties	30
	4.2	CO ₂ and CO ₂ /CH ₄ separation performances of	
		pure CA membranes	30
	4.3	Effect of Si/Al ratio on CO ₂ /CH ₄ separation performances	31
	4.4	Effect of cation ratio on CO ₂ /CH ₄ separation performances	35
	4.5	Effect of pore size on CO ₂ /CH ₄ separation performances	37
	4.6	Mordenite-CA MMMs	40
	4.7	Modified Maxwell model	42
V	CO	NCLUSIONS AND RECOMMENDATIONS	46
	5.1	Conclusions	46
	5.2	Recommendations	46
REFE	CREN	CES	47
APPE	NDI	CES	56
Appei	ndix A	A Calculation of Gas Permeation Rate	56
Appei	Appendix B Experimental Data		57
Appei	Appendix C The modified Maxwell model		78
CURI	RICU	LUM VITAE	80

LIST OF TABLES

TABL	PAGE	
2.1	Summary of existing permeation model	16
3.1	Selected physical properties of zeolites used in this work	27

LIST OF FIGURES

FIGURE		PAGE
2.1	Solution-diffusion mechanism	3
2.2	Asymmetric membrane	4
2.3	Representation of the possible shapes of the permeability of several	
	glassy polymers to CO ₂	6
2.4	Hypothetical explanation of CO ₂ conditioning effects on dense skin	
	morphology of symmetric hollow fiber membrane	8
3.1	Schematic of the experimental setup for measuring gas permeability	29
3.2	Schematic of the membrane testing unit	29
4.1	Effects of NaY and NaX loadings on CO ₂ permeance at 50 and 100	31
	psi feed	
4.2	Effects of NaY and NaX loadings on CO ₂ /CH ₄ selectivity at 50 and	33
	100 psi feed	
4.3	Effects of silicalite and beta loadings on CO ₂ permeance at 50 and	34
	100 psi feed	
4.4	Effects of silicalite and beta loadings on CO ₂ /CH ₄ selectivity at 50	35
	and 100 psi feed	
4.5	Effects of NaA and AgA loadings on CO ₂ permeance at 50 and 100	36
	psi feed	
4.6	Effects of NaA and AgA loadings on CO ₂ /CH ₄ selectivity at 50 and	37
	100 psi feed	
4.7	Effects of NaA and CaA loadings on CO ₂ permeance at 50 and 100	39
	psi feed	
4.8	Effects of NaA and CaA loadings on CO ₂ /CH ₄ selectivity at 50 and	39
	100 psi feed	
4.9	Effect of mordenite loading on CO ₂ permeances at 50 and 100 psi	40
	feed	

FIGUF	RE	PAGE
4.10	Effect of mordenite loading on CO ₂ /CH ₄ selectivity at 50 and 100 psi feed feed	41
4.11	Schematic diagram of new modified Maxwell model	42
4.12	Comparison of O ₂ permeances of NaA-CA MMMs between experi-	44
	mental data and predictions from the new modified Maxwell model	
4.13	Comparison of N ₂ permeances of NaA-CA MMMs between experi-	44
	mental data and predictions from the new modified Maxwell model	
4.14	Comparison of O ₂ /N ₂ selectivity of NaA-CA MMMs between ex-	45
	perimental data and predictions from the new modified Maxwell	
	model	