## การกำจัดไพรีนออกจากหินภูเขาไฟโดยการใช้สารลดแรงตึงผิวที่สามารถย่อยสลายทางชีวภาพได้ ในรูปแบบฟองแก๊สแอฟรอนและแบบสารละลาย

ปณิธาน จูฑาพร

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาการจัดการวิ่งแวดล้อม สหสาขาวิชาการจัดการสิ่งแวดล้อม บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ปีการศึกษา 2545 ISBN 974-17-2598-1 ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

# REMOVAL OF PYRENE IN PUMICE BY BIODEGRADABLE SURFACTANT IN THE FORMS OF COLLOIDAL GAS APHRON AND AQUEOUS SOLUTION



Miss Panitan Jutaporn

A Thesis Submit6ted in Partial Fulfillment of the Requirements

For the Degree of Master of Science in Environmental Management

Inter-Department Program in Environmental Management

Graduate School

Chulalongkorn University

Academic Year 2002

ISBN 974-17-2598-1

Copyright of Chulalongkorn University

Thesis Title	REMOVAL OF PYRE	NE IN PUMICE BY BIODEGRADABLE
	SURFACTANT IN T	HE FORMS OF COLLOIDAL GAS APHRON
	AND AQUEOUS SO	LUTION
Ву	PANITAN JUTAPOR	N
Program in	Environmental Mana	igement
Thesis Advisor	Associate Professor	Virote Boonamnauyvitaya, Ph.D.
Thesis Co-advisor	Professor Peter B. L	.ederman, Ph.D.
Accepte	ed by the Graduate School	, Chulalongkorn University in Partial
	rements for the Master 's D	
	Suchada Thravaer	tarens
		Dean of Graduate School
	(Professor Suchada Ki	ranandana, Ph.D.)
THESIS COMMITTEE		
	G ()	w Chairman
	(Assistant Professor Suth	na Khaodhair, Ph.D.)
	A had	
	CP 100 (	Thesis Advisor
(A	ssociate Professor Virote B	oonamnauyvitaya, Ph.D.)
		Thesis Co-advisor
	(	
	Prosent ,	Proset Member
	(Assistant Professor Pras	sert Pavasant, Ph.D.)
	Charalt R	ttl Member

(Assistant Professor Chavalit Rattanatamskul, Ph.D.)

ปณิธาน จูฑาพร: การกำจัดไพรีนออกจากหินภูเขาไฟโดยการใช้สารลดแรงตึงผิวที่สามารถย่อย สลายทางชีวภาพได้ในรูปแบบฟองแก๊สแอฟรอนและแบบสารละลาย (Removal of pyrene in pumice by biodegradable surfactant in the forms of colloidal gas aphron and aqueous solution) อ.ที่ปรึกษา: รศ. ดร. วิโรจน์ บุญอำนวยวิทยา, อ.ที่ปรึกษาร่วม: ศ. ดร. ปี เตอร์ บี เลเดอร์แมน 91 หน้า. ISBN 974-17-2598-1.

สารลดแรงตึงผิวที่ไม่เป็นพิษและสามารถย่อยสลายทางชีวภาพได้สองชนิด คือ ไบโอโนเน็กซ์ (BioNonex) และ ไบโอโซล์ว (BioSolve) ได้ถูกทคสอบถึงความสามารถในการบำบัดไพรีนที่ปนเปื้อน ในหินภูเขาไฟ (Pumice) ไพรีนเป็นสารประกอบไฮโครคาร์บอนแบบวงแหวนซึ่งประกอบค้วยวง แหวนเบนซีน 4 วง หินภูเขาไฟนั้นถูกนำมาใช้เป็นแบบจำลองแทนคินจริงเพื่อหลีกเลี่ยงผลแทรกแซงที่ อาจเกิดขึ้นจากสารประกอบอินทรีย์ที่มีอยู่ในดิน ในการทคลองเบื้องต้นนั้น การชะล้างหินภูเขาไฟด้วย สารละลายของใบโอโนเน็กซ์และใบโอโซล์ว ที่ความเข้มข้น 5% โคยปริมาตร สามารถกำจัคไพรีนออก จากหินภูเขาไฟได้ 76% และ 25% ตามลำดับ ดังนั้นไบโอโนเน็กซ์จึงถูกเลือกนำไปใช้ต่อในการทดลอง ชะถ้างคินในคอลัมน์ คอลัมน์ในระบบการไหลขึ้น (up-flow) แบบต่อเนื่องถูกใช้ในการศึกษา ประสิทธิภาพของการบำบัคหินภูเขาไฟที่ปนเปื้อน โคยเปรียบเทียบระหว่างการชะล้างค้วยสารละลาย ของสารลดแรงตึงผิวแบบทั่วไป กับสารลดแรงตึงผิวในรูปแบบของฟองแก๊สแอฟรอน ผลการทคลอง แสคงให้เห็นว่าสารลคแรงตึงผิวในรูปแบบฟองแก๊สแอฟรอนสามารถชะล้างหินภูเขาไฟที่ปนเปื้อนได้ อย่างมีประสิทธิภาพมากกว่าแบบสารละลายทั่วๆ ไป และประสิทธิภาพในการชะล้างไพรีนเพิ่มขึ้นเมื่อ เพิ่มความเข้มข้นของสารลคแรงตึงผิวที่ใช้ตั้งแต่ 1% จนถึง 7% โคยปริมาตร แต่การเพิ่มความเข้มข้น ของสารลคแรงตึงผิวไปเกินกว่า 7% นั้น ไม่ได้ช่วยเพิ่มการชะล้างไพรีนอย่างมีนัยสำคัญ จากผล การศึกษาสามารถสรุปได้ว่า การใช้สารลดแรงตึงผิวในรูปแบบของฟองแก๊สแอฟรอนนั้น ช่วยเพิ่ม ประสิทธิภาพของการชะล้างหินภูเขาไฟที่ปนเปื้อนด้วยไพรีนได้เป็นอย่างคื

ภาควิชาการจัคก	ารสิ่งแวคล้อม	ลายมือชื่อนิสิต 🗼 🛪 🖓 🥋 🤇
สาขาวิชา	การจัคการสิ่งแวคล้อม	ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา 🖟 🧸 หาง
ปีการศึกษา	2545	ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

## 4489421820: MAJOR ENVIRONMENTAL MANAGEMENT

KEY WORD: Surfactant / PAHs / Colloidal Gas Aphron (CGA) / Soil Remediation

PANITAN JUTAPORN: REMOVAL OF PYRENE IN PUMICE BY BIODEGRADABLE SURFACTANT IN THE FORMS OF COLLOIDAL GAS APHRON AND AQUEOUS SOLUTION. THESIS ADVISOR: ASSOC. PROF. VIROTE BOONAMNAUYVITAYA, Ph.D., THESIS CO-ADVISOR: PROF. PETER B. LEDERMAN, Ph.D., 91 pp. ISBN 974-17-2598-1.

Two commercial types of non-toxic and readily biodegradable surfactants, i.e., BioSolve and BioNonex, were compared in their efficiencies of removing Polycyclic Aromatic Hydrocarbons (PAHs) from pumice. Pumice was used instead of natural soil in order to avoid interference of organic matters in the soil. Pumice was loaded with pyrene, a 4 benzene-rings PAHs. In the preliminary study, pumice soaked with pyrene was extracted by 5 vol% solution of BioNonex and BioSolve. After 24 hours, pyrene removals were 76% and 25% by BioNonex and BioSolve, respectively. BioNonex was therefore used in subsequent experiments. Comparison of extraction of pyrene by BioNonex in the forms of colloidal gas aphron (CGA) and conventional solution was conducted in a packed column with continuous up-flow condition. It was demonstrated that BioNonex in CGA form could extract pyrene more efficiently than that in solution form. Pyrene removal increased with increasing surfactant concentration ranging from 1 to 7 vol%. However, increasing surfactant concentration from 7% to 10% did not affect pyrene removal significantly. The results of this study confirmed that CGA generated by non-toxic and biodegradable surfactant, BioNonex, enhanced the rate of removal of pyrene in pumice.

Inter-department Environmental Management
Field of study Environmental Management
Academic year 2002

#### **ACKNOWLEDGEMENTS**

Many individuals contributed to the successful completion of this thesis. First of all, I would like to express my sincere gratitude to my advisor, Assoc. Prof Virote B. Vitaya, Department of Chemical Engineering King Mongkut's University of Technology Thonburi, for his helpful guidance, creative discussions throughout my work and constant support to allow me to do the research at King Mongkut's University of Technology Thonburi. His wisdom and experience have helped me complete my research successfully. I really appreciated him for giving me an opportunity to gain experience in poster presentation at 2<sup>nd</sup> Regional Conference on Energy Technology towards a Clean Environment in Phuket. I am privileged an will always be proud to be his advisee.

I am very thankful to my co-advisor, Prof. Peter B. Lederman, Center for Environmental Engineering and Science, New Jersey Institute of Technology, who gave me valuable comments and suggestions.

I am particularly indebted to Dr. SomNuk, Department of Chemical Engineering King Mongkut's University of Technology Thonburi, for his valuable advice, worthy suggestions and comments in all about colloidal gas aphron. His kindness will always be remembered.

I also extend my sincere appreciation to the staffs and students of Environmental Research Institute of Chulalongkorn University (ERIC), National Research Center for Environmental and Hazardous Waste Management, for their companionship and their helps. Furthermore, I also appreciated the accommodation of the staffs and students at King Mongkut's University of Technology Thonburi in everything while I was there.

Finally, I am greatly indebted to my parents and my brother for their love and understanding, especially my father for a constant encouragement.

#### **CONTENTS**

Pa	ıge
Thai Abstract	iv
English Abstract.	.v
Acknowledgements	vi
Contents	vii
List of Tables	X
List of figures.	xi
CHAPTER 1 INTRODUCTION	
1.1 Introduction	.1
1.2 Objectives	.2
1.3 Hypothesis	.3
CHAPTER 2 BACKGROUND AND RELATED WORKS	
2.1 Literature Review.	.4
2.2 Backgrounds	
2.2.1 PAHs	.14
2.2.2 Soil Flushing.	.15
2.2.3 Surfactants	17
2.2.4 Colloidal Gas Aphrons (CGA)	.26
CHAPTER 3 METHODOLOGY	
3.1 Materials	
3.1.1 Pumice	34
3.1.2 Pyrene	.36
3.1.3 Surfactants	.36
3.2 Experimental Procedures	
3.1.1 Pumice Pretreatment	.37
3.2.2 Pyrene adsorption and extraction by toluene	.37

## **CONTENTS** (cont.)

	rage
	3.2.3 Effectof concentration and type of surfactant39
	3.2.4 Effect of extraction time on pyrene removal39
	3.2.5 Pyrene removal on real soil containing organic matters40
	3.2.6 Solubility of pyrene
	3.2.7 Stability of colloidal gas aphron (CGA)41
	3.2.8 Column flushing experiments41
	3.2.9 Surface area and pore size distribution of pumice
СНАРТЕ	R 4 RESULTS AND DISCUSSION
4.1	Preliminary study
	4.1.1 Pyrene adsorption on pumice
	4.1.2 Pyrene removal by toluene extraction45
	4.1.3 Pyrene removal from real soil
	4.1.4 Solubility of pyrene
	4.1.5 Removal of pyrene from pumice by surfactant solutions50
	4.1.6 Contact time54
	4.1.7 Specific surface area and pore size of pumice56
	4.1.8 Stability of colloidal gas aphron (CGA)57
4.2	2 Column flushing experiments
	4.2.1 Influence of surfactant concentration on pyrene removal59
	4.2.2 Comparison of CGA and surfactant solutions62
	4.2.3 Concentration of pyrene in the effluents65
	4.2.4 Rate of pyrene removal67
	4.2.5 Influence of initial pyrene concentration loaded on pumice69
	4.2.6 Mass balance of pyrene71

## CONTENTS (cont.)

	Page
CHAPTER 5 CONCLUSIONS AND RECOMMENDATIONS	73
REFERENCES	75
APPENDIX	79
BIOGRAPHY	91

4==

#### LIST OF TABLES

Table		Page
3.1	Properties of pumice use in this experimental study	34
3.2	Properties of BioSolve and BioNonex	37
4.1	Adsorption of pyrene on different size pumice	45
4.2	Pyrene Solubility in water and surfactant solutions	48
4.3	Specific surface area and pore size of pumice	56

#### LIST OF FIGURES

Figur	re P	age
2.1	Process diagram for soil flushing	16
2.2	Structure of the surfactant molecule	
2.3	Performance of surfactant	
2.4	Examples of surfactant types	20
2.5	Examples of surfactant micellization	
2.6	Formation of micelles at critical micelle concentration (CMC)	
2.7	Schematic representation of micellar solubilization of a	
	hydrophobic organic compound	23
2.8	Spinning disc CGA generator	27
2.9	Diffusion between bubbles	29
2.10	Structure of colloidal gas aphron	31
3.1	Pumice as purchased from a local market	34
3.2	Pumice after ground by coarse grinder	35
3.3	Pumice in fraction 4.0-4.75 mm	35
3.4	Structural molecule of pyrene	36
3.5	Schematic diagram of the experimental apparatus	42
4.1	The adsorption isotherm for pyrene at pumice/toluene interface	44
4.2	Influence of pumice size and initial pyrene concentration	46
4.3	Pyrene removal in pumice and natural soil	47
4.4	Pyrene solubility in BioNonex and BioSolve solutions	49
4.5	Influence of concentration of BioNonex solutions on pyrene removal.	50
4.6	Influence of concentration of BioSolve solutions on pyrene removal	51
4.7	Pyrene removals by BioSolve and BioNonex solutions	52
4.8	Time course of pyrene removal with 5 vol% BioNonex, BioSolve	<b>5</b> 4
	and water	54
4.9	Half life of CGA generated from 3 and 7 vol% BioNonex solutions	57

## LIST OF FIGURES (cont.)

Figure	Page
4.10	Duplicated percentage of pyrene removal with 3 % BioNonex solution in the column experiment
4.11	Pyrene removals in column operation with different flushing media  (a) 1300mg/kg and (b) 12000 mg pyrene/ kg pumice
4.12	Pyrene removals in column operation based on aqueous volume of flushing media (a) 1300 mg/kg and (b) 12000 mg pyrene/kg pumice
4.13	Concentration of pyrene in the effluents of soil flushing in column using (a) BioNonex-3% and (b) BioNonex-7%
4.14	Pyrene removal rate in column operation with different flushing media (a) 1300mg/kg and (b) 12000 mg pyrene/ kg pumice
4.15	Accumulative pyrene removals in column showing 2 levels of pyrene contamination using (a) BioNonex-3% solution and (b) BioNonex-3% CGA as flushing media
4.16	Mass balance of pyrene in the experiments based on total pyrene adsorbed in pumice at the contamination levels of  (a) 1300 mg/kg and (b) 12000 mg/kg pumice