# EFFECT OF pH ON ADSOLUBILIZATION OF TOLUENE AND ACETOPHENONE INTO ADSORBED SURFACTANT ON PRECIPITATED SILICA

Mr. Torsakul Pradubmook

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

ISBN 974-13-0703-9

Thesis Title :: Effect of pH on Adsolubilization of Toluene and

Acetophenone into Adsorbed Surfactant on Precipitated

Silica

By : Torsakul Pradubmook

**Program**: Petrochemical Technology

**Thesis Advisors:** Prof. Jeffrey H. Harwell

Asst. Prof. John H. O'Haver

Dr. Pomthong Malakul

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

K. Bunyakint. College Director

(Assoc. Prof. Kunchana Bunyakiat)

**Thesis Committee:** 

(Prof. Jeffrey H. Harwell)

(Asst. Prof. John H. O'Haver)

(Dr. Pomthong Malakul)

(Assoc. Prof. Chintana Saiwan)

#### **ABSTRACT**

4271026063 : PETROCHEMICAL TECHNOLOGY PROGRAM

Torsakul Pradubmook: Effect pH on Adsolubilzation of Toluene and Acetophenone into Adsorbed Surfactant on Precipitated

Silica.

Thesis Advisors: Prof. Jeffrey H. Harwell, Asst. Prof. John H. O'

Haver and Dr. Pomthong Malakul, 52 pp ISBN 974-13-0703-9

Keywords : CTAB/ pH/ Adsolubilization/ Admicelle/ Toluene

Acetophenone/ silica

In this research, we studied the effect of pH on adsorption of a cationic surfactant, cetyltrimethylammonium bromide (CTAB), on precipitated silica and adsolubilization of toluene and acetophenone in CTAB at various pH values. Both single-solute and mixed-solute systems were investigated using batch liquid adsorption at pH 5 and 8. The results from the adsorption of CTAB revealed that increasing the pH led to higher amounts of surfactant adsorbed on the precipitated silica. In single solute system, the adsolubilization of both solutes increased with increasing equilibrium concentration of the solute in aqueous phase. For toluene, pH seemed to have little effect on the adsolubilization. In contrast, the pH effect was more pronounced in the case of acetophenone as indicated by significant increase in the acetophenone adsolubilization when pH was increased from 5 to 8. In mixed solute system, the presence of acetophenone had insignificant effect on toluene adsolubilization whereas the presence of toluene had synergistic effect on acetophenone adsolubilization. Moreover, the analyses through the use of the adsolubilization equilibrium constant (K) suggested that toluene adsolubilized into both the palisade layer and core of admicelle while acetophenone adsolubilized into palisade layer only.

## บทคัดย่อ

ต่อสกุล ประดับมุข : ผลกระทบของความเป็นกรด-ต่างต่อการแอดโซลูบิไลเซชันของ ทูโลอีนและอะซิโตฟีโนนในสารลดแรงตึงผิวที่ดูดซับอยู่บนซิลิกา (Effect of pH on Adsolubilization of Toluene and Acctophenone into Adsorbed Surfactant on Precipitated Silica) อ. ที่ปรึกษา : ศ.เจฟฟรี เฮช ฮาร์เวล, ผศ. คร. จอห์น เฮช โอ เฮเวอร์ และ คร. ปมทอง มาลากุล ณ. อยุธยา 52 หน้า ISBN 974-13-0703-9

งานวิจัยเล่มนี้ได้ศึกษาผลกระทบความเป็นกรด-ด่าง (พีเอช) ที่มีต่อการคูดซับของเซติล ไตรเมทธิลแอม โมเนียมโบรไมด์ บนซิลิกาและการแอด โซลูบิไลเซชันของทูโลอื่นและอะซิโตฟี โนนในเซติล ไตรเมทธิลแอม โมเนียมโบรไมด์ที่สภาวะต่างๆ ของกรดและต่าง ผู้วิจัยได้ทคลองการ แอด โซลูบิไลเซชันของระบบสารละลายชนิคเดียวและสารละลายชนิคผสมที่ พีเอช 5 และ 8 ผล การทคลองสรุปได้ว่าเมื่อพีเอชสูงขึ้นทำให้การคูดซับของเซติล ไตรเมทธิลแอม โมเนียมโบรไมด์ บนซิลิกามากขึ้นด้วย

ผลของระบบสารละลายชนิคเคียวพบว่าการแอก โซลูบิไลเซชันของสารละลายเพิ่มขึ้น เมื่อความเข้มขันสมคุลของสารละลายในระบบเพิ่มขึ้น ค่าของพีเอชมีผลต่อการแอค โซลูบิไลเซชันของทูโลอื่นน้อยมาก ในทางตรงกันข้ามที่ผลต่อการแอค โซลูบิไลเซชันของอะซิโตฟิโนนโคยแอค โซลูบิไลเซชันของอะซิโตฟิโนนเพิ่มขึ้นเมื่อพีเอชสูงขึ้น ส่วนผลของสารละลายชนิคผสม อะซิโตฟิโนนมีผลต่อการแอค โซลูบิไลเซชันของทูโลอื่นน้อยมาก ส่วนทูโลอื่นมีผลสนับสนุนต่อการแอค โซลูบิไลเซชันของทูโลอื่นน้อยมาก ส่วนทูโลอื่นมีผลสนับสนุนต่อการแอค โซลูบิไลเซชันของสารได้บ่งบอกถึงทูโลอื่นเกิดแอค โซลูบิไลซ์ที่ชั้นพาลิเสคและแกนกลางของแอค ไมเซลล์ ส่วนผสม อะซิโตฟิโนนเกิดแอคโซลูบิไลซ์ที่ชั้นพาลิเสคเท่านั้น

#### **ACKNOWLEDGEMENTS**

This work would not have been possible without the assistance of the following individuals and organizations.

First of all, I would like to express my sincere gratitude to my advisors, Asst. Prof. John H. O'Haver, and Dr. Pomthong Malakul, for their useful recommendation, creative comment, suggestions, and encouragement throughout of my work.

I would like to thank Dr. Boonyarach Kitiyanan for his advice.

I would like to thank Assoc. Prof. Chintana Saiwan who was thesis committee.

I would like to thank all of my friends that give me useful information and practical techniques throughout of my work.

Finally, I would like to express sincere appreciation to my parents and my family for their love, grateful encouragement, and being a constant source of inspiration.

## TABLE OF CONTENTS

		PAGE
	Title Page	i
	Abstract (in English)	iii
	Abstract (in Thai)	iv
	Acknowledgements	v
	Table of Contents	vi
	List of Tables	viii
	List of Figures	X
CHAPTER		
I	INTRODUCTION	1
II	BACKGROUND AND LITERATURE SURV	EYS
	2.1 Adsorption of Surfactant on Solid Oxide Surfactant	face 3
	2.2 Solubilization and Adsolubilization	7
	2.3 Factors Affecting Surfactant Adsorption and	1
	Adsolubilization	10
III	EXPERIMENTAL	
	3.1 Materials	13
	3.2 Method	
	3.2.1 Adsorption of Surfactant on Solid Sur	face 13
	3.2.2 Adsolubilization of Organic Solutes	5
	into Adsorbed Surfactant on Solid	ì
	Surface	14
	3.2.3 Analysis	15

CHAPTER				PAGE
		3.2.3.	1 Surfactant Adsorption Isotherms	15
		3.2.3.	2 Adsolubilization Isotherms	15
		3.2.3.	3 Adsolubilization Equilibrium	
			Constant (K)	15
IV	RESULT	S AND I	DISCUSSION	
	4.1 CTAE	B Adsorp	tion on Hi-Sil 255	16
	4.2 Adsol	ubilizatio	on Studies	17
	4.2.1	Single-S	Solute Systems	17
		4.2.1.1	Adsolubilization of Toluene	17
		4.2.1.2	Adsolubilization of Acetophenone	19
	4.2.2	Mixed-	Solute Systems	
		4.2.2.1	Adsolubilization of Toluene in	
			the Presence of Acetophenone	21
		4.2.2.2	Adsolubilization of Acetophenone	
			in the Presence of Toluene	25
V	CONCLU	JSIONS	AND RECOMMENDATIONS	29
	REFERE	NCES		31
	APPENI	DICES		34
	CURRIC	ULUM '	VITAE	52

## LIST OF TABLES

TABLE	
A-1 Adsorption isotherm of CTAB at pH 5	34
A-2 Adsorption isotherm of CTAB at pH 8	36
A-3 Adsolubilization of toluene at pH 5	38
A-4 Adsolubilization of toluene at pH 8	39
A-5 Adsolubilization of acetophenone at pH 5	40
A-6 Adsolubilization of acetophenone at pH 8	41
A-7 Adsolubilization of toluene with 0.714 mmol/l of	
acetophenone at pH 5	42
A-8 Adsolubilization of toluene with 1.43 mmol/l of	
acetophenone at pH 5	43
A-9 Adsolubilization of toluene with 0.714 mmol/l of	
acetophenone at pH 8	44
A-10 Adsolubilization of toluene with 1.43 mmol/l of	
acetophenone at pH 8	45
A-11 Adsolubilization of acetophenone with 0.7853 mmol/l	
of toluene at pH 5	46
A-12 Adsolubilization of acetophenone with 1.571 mmol/l	
of toluene at pH 5	47
A-13 Adsolubilization of acetophenone with 0.7853 mmol/l	
of toluene at pH 8	48
A-14 Adsolubilization of acetophenone with 1.571 mmol/l	
of toluene at pH 8	49
A-15 Calibration curve of toluene by Head-space	
chromatography	50

TABLE	PAGE
A-16 Calibration curve of acetophenone by UV-VIS	
spectophotometer	51

## LIST OF FIGURES

F)	IGUR	GURE	
	2.1	Typical adsorption isotherm of surfactants on solid	
		oxide surfaces	3
	2.2	The phenomena of solubilization and adsolubilization	7
	4.1	Adsorption isotherms of CTAB at pH 5 and 8.	17
	4.2	Adsolubilization of toluene at pH 8 and 5.	18
	4.3	Adsolubilization equilibrium constant (K) of toluene	
		at the pH 8and 5.	19
	4.4	Adsolubilization of acetophenone at pH 8 and 5	20
	4.5	Adsolubilization equilibrium constant (K) of	
		acetophenone at the pH 8 and 5.	21
	4.6	Adsolubilization of toluene in the presence of	
		acetophenone at pH 8	22
	4.7	Adsolubilization of toluene in the presence of	
		acetophenone at pH 5.	23
	4.8	Adsolubilization equilibrium constant (K) of toluene	
		in the presence of acetophenone at pH 8	24
	4.9	Adsolubilization equilibrium constant (K) of toluene	
		in the presence of acetophenone at pH 5.	24
	4.10	Adsolubilization of acetophenone in the presence of	
		toluene at the pH 8.	26
	4.11	Adsolubilization of acetophenone in the presence of	
		toluene at the pH 5.	26
	4.12	Adsolubilization equilibrium constant (K) of	
		acetophenone in the presence toluene pH 8.	2.7

FIGURE	PAGE
4.13 Adsolubilization equilibrium constant (K) of	
acetophenone in the presence of toluene at pH 5.	28