EFFECT OF WASHING TEMPERATURE ON SEMI-SOLID OIL REMOVAL FROM FABRIC SURFACES



Thitirat Choke-arpornchai

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
2012

Thesis Title:

Effect of Washing Temperature on Semi-Solid Oil Removal

from Fabric Surfaces

By:

Ms. Thitirat Choke-arpornchai

Program:

Petrochemical Technology

Thesis Advisors:

Prof. Sumaeth Chavadej

Prof. John F. Scamehorn

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

Charady.

(Asst. Prof. Pomthong Malakul)

Thesis Committee:

(Prof. Sumaeth Chavadej)

(Prof. John F. Scamehorn)

(Asst. Prof. Boonyarach Kitiyanan)

Vorgent Tantoyakan

B. Kitiyanar

(Dr. Veerapat Tantayakom)

ABSTRACT

5371029063: Petrochemical Technology Program

Thitirat Choke-arpornchai: Effect of Washing Temperature on Semi-

Solid Oil Removal from Fabric Surfaces

Thesis Advisors: Prof. Sumaeth Chavadej and Prof. John F.

Scamehorn 68 pp.

Keywords: Detergency/ Extended surfactant/ Methyl palmitate/ Semi-solid oil

The objective of this research was to examine the use of a single extended surfactant for detergency to remove semi-solid oil from fabric (a polyester/cotton blend) at various washing temperatures. Extended surfactant [Alfoterra®, C145-4(PO)] was used to form microemulsion systems with semi-solid oil (methyl palmitate) at different surfactant concentrations and different salinities. Dynamic interfacial tensions were also measured between the oil and surfactant solutions to select an optimum condition for further study. The highest oil removal of 65.6 % was achieved at 30 °C by 0.1 %w/v extended surfactant concentration and 3 %w/v sodium chloride. In addition, the redeposition of the oil was less than 5 %. This was due to the lowest dynamic interfacial tension at 30 °C which was slightly higher than the melting point of methyl palmitate. Interestingly, oil removal decreased substantially with decreasing washing temperature below 30 °C since the methyl palmitate became solid, leading to lowering oil removal. The removal mechanism of solid oil depends on surfactant adsorption onto both surfaces of the oil and fabric, causing electrostatic repulsion force, while the removal of liquid oil increases with decreasing interfacial tension between oil and washing solution.

บทคัดย่อ

ฐิติรัตน์ โชคอาภรณ์ชัย: ผลของอุณหภูมิในการล้างขจัดคราบน้ำมันกึ่งของแข็งที่ติดอยู่บน ผิวของผ้า (Effect of Washing Temperature on Semi-Solid Oil Removal from Fabric Surfaces) อ. ที่ปรึกษา: ศ.คร. สุเมช ชวเคช และ ศ.คร. จอห์น เอฟ สกามีฮอร์น 68 หน้า

วัตถุประสงค์หลักของงานวิจัยนี้คือ เพื่อศึกษาการใช้สารลดแรงตึงผิวแบบขยายโมเลกุลตัว เดียว (Single extended surfactant) ในการขจัดคราบน้ำมันกึ่งของแข็งที่ติดอยู่บนผิวของผ้า (ซึ่ง ผลิตจากส่วนผสมของโพลีเอสเตอร์กับฝ้าย) ที่อุณหภูมิในการซักล้างต่างๆกัน สารลดแรงตึงผิวแบบ ขยายโมเลกุล [Extended surfactant; Alfoterra® C145-4(PO)] นี้ถูกนำมาใช้ในการทำให้เกิด ระบบไมโครอิมัลชั่น (Microemulsion) กับน้ำมันกึ่งของแข็ง (Semi-solid oil; methyl palmitate) ที่ระดับความเข้มข้นของสารลดแรงตึงผิวและระดับความเก็มแตกต่างกัน ซึ่งแรงกลระหว่างผิวของ คราบน้ำมันและสารละลายของสารลดแรงตึงผิวจะถูกวัด เพื่อหาสภาวะที่เหมาะสมเพื่อทำการศึกษา ต่อไป การขจัดกราบน้ำมันสูงสุดนั้น ขจัดได้ 65.6 % ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ที่ความเข้มข้นของ สารลดแรงตึงผิว 0.1 %โดยมวลต่อปริมาตร และความเข้มข้นของเกลือ (Sodium chloride) 3 %โดย มวลต่อปริมาตรนอกจากนี้การกลับมาเกาะใหม่ของคราบน้ำมันบนผิวผ้าที่ขจัดออกไปแล้วยังมีค่าน้อย กว่า 5 % ทั้งนี้เป็นเพราะว่าที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ซึ่งเป็นอุณหภูมิที่มีแรงกลระหว่างผิวต่ำสุดนี้ เป็นอุณภูมิที่สูงกว่าจุดหลอมเหลวของเมทิล ปาล์มิเตท (Methyl palmitate) เล็กน้อย และที่น่าสนใจ อีกประการหนึ่งคือความสามารถในการขจัดคราบน้ำมันจะลดลงอย่างเห็นได้ชัด เมื่ออุณหภูมิในการ ล้างลดลงต่ำกว่า 30 องศาเซลเซียส เนื่องจากเมทิล ปาล์มิเตท (Methyl palmitate) จะเริ่มกลายสภาพ เป็นของแข็ง จึงทำให้อัตราการขจัคคราบน้ำมันลคลง กลไกในการขจัคคราบน้ำมันชนิคของแข็งขึ้นอยู่ กับอำนาจการดูดซับของสารลดแรงตึงผิว (Surfactant adsorption) บนพื้นผิวของน้ำมันและผ้า ซึ่ง ทำให้เกิดแรงผลักของไฟฟ้าสถิตย์ในขณะที่ความสามารถในการขจัดคราบน้ำมันชนิดของเหลวจะ สูงขึ้น เมื่อแรงดึงระหว่างผิวของน้ำมันและสารละลายที่นำมาล้างลดลง

ACKNOWLEDGEMENTS

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

First of all, I gratefully acknowledge Prof. Sumaeth Chavadej, Prof. John F. Scamehorn, for several constructive suggestions and discussion throughout the course of this work.

I am grateful for the scholarship and funding of the thesis work provided by the Petroleum and Petrochemical College, and by the Center of Excellence on Petrochemical and Materials Technology, Thailand.

I would like to thank Sasol Company for providing the chemicals using in this research.

I would like to thank Ms. Sureeporn Rojvoranun, Ms. Paweena Kanokkarn and Mr. Paramet Kerdkaew for their suggestion and support.

I would like to thank to all faculties and staffs at PPC for the knowledge that I have learnt from them as well as their help to facilitate all my work.

Lastly, I would like to offer sincere gratitude to my family for their love, caring, supporting and understanding me all the time.

TABLE OF CONTENTS

		PAGE
Title	Page	i
Abst	Abstract (in English)	
Abst	Abstract (in Thai)	
Ackr	Acknowledgements	
Table	Table of Contents	
List	of Tables	viii
List	of Figures	ix
Abbr	reviations	xii
List	of Symbols	xiii
CHAPTE	R	
I	INTRODUCTION	1
II	THEORETICAL BACKGROUND AND	
	LITERATURE REVIEW REFERENCES	3
III	EXPERIMENTAL	29
	3.1 Materials and Equipment	29
	3.1.1 Materials	29
	3.1.2 Equipments	29
	3.2 Experimental Methodology	30
	3.2.1 Fabric Preparation	30
	3.2.2 Soiling Experiment	31
	3.2.3 Laundry Experiment	31
	3.3 Measurement and Analysis Methods	32
	3.3.1 PZC Measurement	32
	3.3.2 Zeta Potential	32
	3.3.3 Detergency Efficiency Determination	33
	3.3.4 Semi-Solid Oil Removal Measurement	33

CHAPTER	CHAPTER		PAGE
	3.3.5 Dy	namic Interfacial Tension Measurement	34
IV	RESULTS A	ND DISCUSSION	35
	4.1 PZC Resi	ult	35
	4.2 Zeta Pote	ential Results	35
	4.3 Detergen	cy Performance Results	37
	4.3.1 Eff	ect of Soiling Ratio of Dyed Oil to	
	Die	chloromethane and Soiling Time	37
	4.3.2 Eff	ect of Surfactant Concentration	38
	4.3.3 Eff	ect of Salinity	40
	4.3.4 Eff	ect of Washing Temperature on Detergency	
	Per	rformance	43
V	CONCLUSIO	ONS AND RECOMMENDATIONS	45
	REFERENC	ES	46
	APPENDICI	ES	52
	Appendix A	Experimental Data of PZC and Zeta Potential	52
	Appendix B	Experimental Data of Detergency Experiment	53
	Appendix C	Experimental Data of Dynamic Interfacial	
		Tension (IFT)	65
	CURRICUL	UM VITAE	68

LIST OF TABLES

ΓABL	E	PAGE
2.1	The information and properties of Alfoterra® C145-4PO	8
2.2	The information and properties of methyl palmitate	11

LIST OF FIGURES

FIGURE		PAGE
2.1	A typical structure of a surfactant	4
2.2	An example of anionic surfactant	4
2.3	An example of cationic surfactant	5
2.4	An example of nonionic surfactant	5
2.5	An example of amphoteric/zwitterionic surfactant	6
2.6	The molecular structure of Alfoterra®	8
2.7	Oily soils	9
2.8	Particulate soils	9
2.9	Stains	10
2.10	The molecular structure of methyl palmitate	11
2.11	Illustration of the oil in water (O/W) and the water in oil	
	(W/O) microemulsions	13
2.12	Winsor classification and phase sequence of microemulsions	
	encountered as temperature for nonionic surfactant	14
2.13	Phase behavior showing interfacial temsion (IFT) as a	
	function of scanning variables. Where O is oil; W is water;	
	M is middle phase; Wm is Oil-in-Water (O/W)	
	microemulsions; Om is Water-in-Oil (W/O) microemulsions	15
2.14	A) Particle disperses well and B) Particle aggregation	16
2.15	A plot of the zeta potential measured as a function of pH	17
2.16	The contact angle between an oil droplet and substrate in bath	
	(surfactant solution)	18
2.17	Roll-up mechanism shows the complete removal of oil	
	droplets from the substrate by hydraulic currents when	
	$\theta > 90^{\circ}$	18
2.18	Repulsion force of surfactant head group	19
2.19	Emulsification mechanism shows partial removal of oil	
	droplets from substrate $\theta < 90^{\circ}$	19

FIGURE		PAGE
2.20	A) solubilization and B) emulsification	20
3.1	Overview of laundry experiment	32
4.1	Zeta potential of methyl palmitate in de-ionized water at	
	various pH values	35
4.2	Zeta potential of methyl palmitate in Alfoterra® C145-4(PO)	
	solutions at various concentrations	36
4.3	Zeta potential of methyl palmitate in 0.1 %w/v	
	Alfoterra® C145-4(PO) solutions at various salinity	37
4.4	The soiled fabrics at different soiling ratio of dyed oil to	
	Dichloromethane	38
4.5	The soiled fabrics at different soiling time for 1 to 8 of	
	dyed oil to dichloromethane ratio	38
4.6	Detergency (%) of semi-solid oil at different surfactant	
	Concentrations	39
4.7	Semi-solid oil removal (%) at different surfactant	
	Concentrations	39
4.8	Semi-solid oil re-deposition (%) at different surfactant	
	Concentrations	40
4.9	Detergency (%) of semi-solid oil at different salinities for any	
	given surfactant concentrations under 30 °C of washing	
	temperature and 120 rpm of agitation speed	42
4.10	The correlation of semi-solid oil removal (%) and dynamic	
	interfacial tension (IFT)	42
4.11	Re-deposition (%) of semi-solid oil at different salinities for	
	any given surfactant concentrations under 30 °C of washing	
	temperature and 120 rpm of agitation speed	43

FIGURE PAGE

4.12 The correlation of semi-solid oil removal (%), semi-solid oil re-deposition (%), and dynamic interfacial tension (IFT) at different washing temperatures for our selected formulation and pure de-ionized water under 120 rpm of agitation speed using polyester/cotton blend fabric

44

ABBREVIATIONS

EO Ethylene oxide
PO Propylene oxide

LAS Linear alkylbenzene sulfonate

Alfoterra®C145-4PO Branched alcohol propoxylate sulphate sodium salt with 14-15

carbons and 4 propylene oxides

NaCl Sodium chlride

HLB Hydrophilic-lypophilic balance

IFT Interfacial tension (mN/m)
O/W Oil-in-water microemulsion
W/O Water-in-oil microemulsion
PIT Phase inversion temperature

xiii

LIST OF SYMBOLS

ζ	Zeta potential
σ	Interfacial tension (mN/m)
θ	Contact angle (degree)
ρ	Density (g/mL)
d	Diameter (mm)
$\gamma_{o/m}$	Interfacial tension between the excess oil phase and the micellar
	solution (mN/m)
$\gamma_{w/m}$	Interfacial tension between the excess water phase and the
	micellar solution (mN/m)