# EFFECT OF SURFACTANT STRUCTURES ON THE SEMICONDUCTING MATERIAL PREPARED BY MICROEMULSION METHOD

Thanayuth Kaweetirawatt

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 Pétrol
2005
ISBN 974-9937-04-x

Thesis Title:

Effect of Surfactant Structures on the Semiconducting

Material Prepared by Microemulsion Method

By:

Thanayuth Kaweetirawatt

Program:

Petrochemical Technology

Thesis Advisors:

Assoc. Prof. Chintana Saiwan

Prof. Enrico Traversa

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

Nantayor Yanuaut College Director

(Assoc. Prof. Nantaya Yanumet)

Thesis Committee:

(Assoc. Prof. Chintana Saiwan)

Cluter Sam

(Prof. Enrico Traversa)

Phamoch 2.

Kathaihan Manspya

(Assoc. Prof. Pramoch Rangsunvigit)

(Dr. Hathaikarn Manuspiya)

#### **ABSTRACT**

4671021063: Petrochemical Technology Program

Thanayuth Kaweetirawatt: Effect of Surfactant Structure on the

Semiconducting Material Prepared by Microemulsion Method

Thesis Advisors: Assoc. Prof. Chintana Saiwan and

Prof. Enrico Traversa, 53. ISBN 974-9937-04-x

Keywords:

Nonionic surfactant/ Microemulsion/ Tin Oxide/ Nanoparticles/

Gas sensor

Tin oxide (SnO<sub>2</sub>) is one of the most widely used semiconductor oxides for gas sensors. For sensing applications, high sensitivity can be improved by increasing surface area contacting between the sensing material and the gases. In this study high surface area of SnO<sub>2</sub> was prepared by a non-ionic microemulsion method. The surface area of synthesized tin oxide was 45 m<sup>2</sup>/g while the commercial SnO<sub>2</sub> was 9 m<sup>2</sup>/g. The effects of the structure of nonionic surfactants (polyethylene glycol dipolyhydroxystearate (AP-135) and polyoxyethylene tert-octylphenyl ether (TX-100)) temperature concentration of co-surfactant and concentration of metal salt precursor on size of reverse micelles and morphology of SnO2 were studied. The results showed that TX-100, which has smaller polar head group, provides the smaller size of reverse micelle. An increasing of water content increase the micellar size of these two microemulsions while the concentration of metal salt precursor has slight effect on the size. An increase of temperature decreases the size of reverse micelle of the TX-100 system but increases for the system of AP-135. The cosurfactant (n-hexanol) reduced the size of reverse micelle. However, the addition of co-surfactant more than 20 % wt resulted in the size to increase. The XRD patterns and the SEM and TEM micrographs showed that the phase of particles is the cassiterite that unchanged with the calcination temperature. However, the particles were agglomeration at high temperature. This nanooxide was very small and uniform in size can be use as the sensing material and increase the sensitivity of the CO gas sensor.

## บทคัดย่อ

ธนายุทธ กวีธีระวัฒน์: การศึกษาผลกระทบของโครงสร้างของสารลดแรงตึงผิวต่อการ เตรียมวัสคุกึ่งตัวนำไฟฟ้าโคยวิธีไมโครอิมัลชั่น (Effect of Surfactant Structures on Semiconducting Material Prepared by Microemulsion Method) อ. ที่ปรึกษา: รศ. คร. จินตนา สายวรรณ์ และ ค. คร. เอนริโก ทราเวอร์ซา 53 หน้า ISBN 974-9937-04-x

ทินออกไซค์ เป็นสารกึ่งตัวนำไฟฟ้าที่นิยมนำมาประยกศ์ใช้เป็น ก๊าชเซนเซอร์ โคย ความไวของการตรวจจับก๊าซแปรผันตรงกับพื้นที่ผิวสัมผัสระหว่างสารกึ่งตัวนำไฟฟ้าและก๊าซ ใน งานวิจัยนี้ได้สังเคราะห์ ทินออกไซค์ที่มีพื้นที่ผิวสูงค้วยวิธี ไมโครอิมัลชันของสารลดแรงตึงผิวที่ ไม่มีประจุ ทิน ออกไซด์ที่สังเคราะห์ได้มีพื้นที่ผิว 45 ตารางเมตรต่อกรัม เทียบกับสารเชิงพาณิชย์ที่ มีพื้นที่ผิวประมาณ 9 คารางเมตรต่อกรัม การศึกษาผลกระทบจากโครงสร้างของสารลดแรงตึงผิว ชนิคไม่มีประจุ (โพลีเอทิลิน ใกลคอล ใคโพลีใฮครอกซีสเตอเรต หรือ เอพี-135 และ โพลีออกซีเอ ทิลีน เทิอร์คออกทิวฟีนิล อีเทอร์ หรือ ทีเอ็กซ์-100) อุณหภูมิเข้มข้นของสารช่วยลคแรงตึงผิว และ ความเข้มข้นของเกลือของโลหะที่จะสังเคราะห์ ที่มีต่อขนาคของรีเวอร์สไมเซลและโครงสร้าง ผลึกของ ทินออกไซค์ พบว่า สารลดแรงตึงผิว ทีเอ็กซ์-100 มีกลุ่มโพลาร์ขนาดเล็กให้รีเวอร์สไม เซลที่มีขนาคเล็ก การเพิ่มปริมาณน้ำในระบบของไมโครอิมัลชั่นเพิ่มขนาคของรีเวอร์ไมเซลขณะที่ การเพิ่มความเข้มข้นสารละลายเกลือของโลหะมีผลเพียงเล็กน้อยต่อขนาคของรีเวอร์สไมเซล การ เพิ่มอุณหภูมิมีผลทำให้ขนาดของรีเวอร์สไมเซลของทีเอ็กซ์-100 ลดลง แต่เพิ่มขนาดของรีเวอร์ไม การเติมสารช่วยลดแรงฮึงผิวลงไปในไมโครอิมัลชั่นเพียงเล็กน้อย เซลในระบบของเอพี-135 สามารถขนาคของรีเวอร์สไมเซลได้ ในขณะที่ถ้าเติมมากเกิน 20 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนักจะทำให้รี เวอร์ไมเซลขยายตัว ผลจากเอกซ์อาร์คี เอสอีเอ็ม และที่อีเอ็ม แสคงว่า ทินออกไซค์ที่สังเคราะห์ได้ เป็นการ์ซีเทอไรท์ และไม่เปลี่ยนเฟสเมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้นแต่มีการรวมกันของอนุภาก ทินออกไซด์ ที่สังเคราะห์ได้มีขนาดเดียวกันสามารถใช้ในก๊าซเซนเซอร์ตรวจจับก๊าซการ์บอนมอนออกไซด์ใด้

#### **ACKNOWLEDGEMENTS**

The author is grateful for the partial scholarship and partial funding of the thesis work provided by Postgraduate Education and Research Programs in Petroleum and Petrochemical Technology (PPT Consortium).

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

First of all, the author is deeply indebted to Assoc. Prof. Chintana Saiwan and Prof. Enrico Traversa, for providing useful recommendations, creative comments, and correction of this thesis.

The author would like to thank Mr.Theera Anukunprasert for his helping and kind advice.

Special thanks go to all of the Petroleum and Petrochemical College's staff who helped with typing various reports. This thesis work could not be completed if I did not have assistance from The Petroleum and Petrochemical College (PPC) for supporting the financial for this work.

Finally, the author would like to take this opportunity to thank PPC students for their friendly assistance, cheerfulness, creative suggestions, and encouragement. The author had the most enjoyable time working with all of them. Also, the author is greatly indebted to his parents and his family for their support, love and understanding.

## TABLE OF CONTENTS

		PAGE	
Title	e Page	i	
Abs	Abstract (in English)		
Abs	Abstract (in Thai)		
Ack	Acknowledgements		
Tab	le of Contents	vi	
List	List of Tables		
List	of Figures	ix	
СНАРТЕ	J.R		
I	INTRODUCTION	1	
II	BACKGROUND AND LITERATURE SURVEY	3	
	2.1 Background SnO <sub>2</sub> Gas Sensors	3	
	2.2 Microemulsion Method	8	
	2.3 Literature Survey	11	
III	METHODOLOGY	24	
	3.1 Materials	24	
	3.2 Experimental Methods	24	
	3.3 Characterization	26	
IV	RESULTS AND DISCUSSION		
	4.1 Microemulsion	30	
	4.2 Precipitation and Calcination	33	
	4.3 Sensing Application	39	
V	CONCLUSION	42	

CHAPTER	PAGE
REFERENCES	43
APPENDIX	46
CURRICULUM VITAE	53

## LIST OF TABLES

TABLI	E	PAGE
3.1	The structures of surfactants	25

### **LIST OF FIGURES**

FIGURE		PAGE	
2.1	Space-charge depth	4	
2.2	Surface Schottky-barrier profile with pinned Fermi level	5	
2.3	Schematic representation of a fused dimer after a two		
	droplets collision showing the channel opened in between	9	
4.1	Effect of temperature on micellar size of AP-135 and		
	TX-100	31	
4.2	Effect of co-surfactant on the micellar size of TX-100		
	and AP-135	32	
4.3	Effect of metal salt concentration on the size of reverse micelle	33	
4.4	XRD patterns of tin oxide	34	
4.5	TEM of the synthesized tin oxide calcined at 550 °C	35	
4.6	TEM of the synthesized tin oxide calcined at 900 °C	35	
4.7	SEM of the commercial tin oxide	36	
4.8	SEM of the synthesized tin oxide prepared by 0.1 M.		
	of SnCl <sub>4</sub>	36	
4.9	SEM of the synthesized tin oxide prepared by 0.7 M.		
	of SnCl <sub>4</sub>	37	
4.10	TEM of the commercial tin oxide	37	
4.11	TEM of the synthesized tin oxide prepared by 0.1 M.		
	of SnCl <sub>4</sub>	38	
4.12	TEM of the synthesized tin oxide prepared by 0.7 M		
	of SnCl4 calcined at 550 °C	38	
4.13	Sensing signals of the synthesized SnO <sub>2</sub> prepared by		
	microemulsion	39	
4.14	The sensitivity of the synthesized $SnO_2$ at $400\ ^{\circ}C$	40	
4.15	The sensing signal of the synthesized SnO <sub>2</sub>		
	at different sensing temperature	41	

FIGURE		PAGE
4.16	The sensitivity of the synthesized SnO <sub>2</sub>	
	at different temperature	41