PREPARATIONS AND CHARACTERIZATIONS OF POLYANILINE FILMS FOR GAS SENSOR APPLICATION



Ms. Sukjai Kitikiatsophon

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment 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

1999

ISBN 974-331-938-7

Thesis Title : Preparation and Characterizations of Polyaniline Films for

Gas Sensor Application

By : Ms. Sukjai Kitikiatsophon

Program : Polymer Science

Thesis Advisors: Professor Johannes Schwank

Assoc. Prof. Anuvat Sirivat

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

College Director

(Prof. Somchai Osuwan)

Thesis Committee:

(Prof. Johannes Schwank)

(Assoc. Prof. Anuvat Sirivat)

Ralama Rujunanul

(Dr. Ratana Rujiravanit)

ABSTRACT

##972020 : POLYMER SCIENCE PROGRAM

KEY WORD : Polyaniline / Conductive Polymer/ Polyaniline Gas

Sensor/ Doping

Sukjai Kitikiatsophon: Preparations and Characterizations of Polyaniline Films for Gas Sensor Application. Thesis Advisors: Prof. Johannes Schwank and Assoc. Prof. Anuvat Sirivat, 50 pp. ISBN 974-331-938-7

Controlling the emission of toxic gases such as nitrogen dioxide (NO₂), sulfur dioxide (SO₂), hydrogen sulfide (H₂S), carbon monoxide (CO) and methane (CH₄) in the environment requires a new gas sensor that has high sensitivity, selectivity and low cost. Polyaniline is a conductive polymer that is of interest in gas sensor applications due to its reversible behavior with good chemical and air stability. In this work, polyaniline was synthesized by the oxidative coupling polymerization. Protonation doping was used to increase the electrical conductivity and the sensitivity of polyaniline film to toxic gases. Fourier Transform Infrared spectroscopy (FTIR), UV-visible spectroscopy, Thermogravimetric Analyzer (TGA), and Scanning Electron Microscope (SEM) were used to investigate the change in molecular structure, morphology and thermal stability in terms of acid concentration. Four Pint Probe techniques were used to measure the electrical conductivity of polyaniline films under nitrogen and the mixtures of nitrogen and sulfur dioxide atmosphere.

บทคัดย่อ

นางสาวสุขใจ กิติเกียรติโสภณ: การสังเคราะห์และตรวจสอบคุณสมบัติของฟิล์ม พอลิอนีลีนเพื่อประยุกต์สำหรับการตรวจวัดแก๊ส (Preparations and Characterizations of Polyaniline Films for Gas Sensor Application) อ.ที่ปรึกษา: ศ. โจฮานส์ ชวาง (Prof. Johannes Schwank) และ รศ. คร. อนุวัฒน์ ศิริวัฒน์ 50 หน้า ISBN 974-331-938-7

ในปัจจุบันนี้ การรั่วใหลของแก๊สพิษหลายชนิดจากโรงงานอุตสาหกรรม มีผล
กระทบต่อสุขภาพของมนุษย์และสิ่งมีชีวิตที่อาศัยอยู่ในสิ่งแวดล้อมบริเวณดังกล่าว เช่น การรั่ว
ไหลของแก๊สซัลเฟอร์ไดออกไซด์ แก๊สไฮโดรเจนซัลไฟด์ แก๊สไนโดรเจนออกไซด์ และแก๊ส
ไฮโดรการ์บอนหลายๆชนิด จากโรงงานอุตสาหกรรมปิโตรเกมี การรั่วไหลของแก๊สแอมโมเนีย
จากโรงงานอุตสาหกรรมปุ๋ย ตลอดจนผลกระทบที่มีต่อสิ่งแวดล้อมซึ่งเกิดจากการเผาไหม้ที่ไม่
สมบูรณ์ของเครื่องยนต์ดีเซลและเบนซิน เป็นต้น ดังนั้นการควบคุมปริมาณการรั่วไหลของแก๊ส
พิษชนิดต่างๆ จึงมีความต้องการอุปกรณ์ตรวจวัดที่มีความว่องไว และมีการตอบสนองที่จำเพาะต่อ
แก๊สชนิดแต่ละชนิดและมีราคาถูก

การวิจัยในครั้งนี้ ได้ทำการสังเคราะห์และศึกษาคุณสมบัติของพอลิอนีลีน เพื่อ ประยุกต์ใช้ในการตรวจวัดแก๊สซัลเฟอร์ไดออกไซด์ เนื่องจากพอลิอนีลีนเป็นพอลิเมอร์ที่สามารถ นำไฟฟ้าได้และมีความเสถียรต่อการถูกออกซิใดซ์และเสถียรต่ออุณหภูมิสูง ตลอดจนมีความ สามารถในการผันกลับระหว่างโครงสร้างที่มีการนำไฟฟ้าที่ต่ำและสูงได้ การวิจัยในครั้งนี้ ทำการ สังเคราะห์พอลิอนีลีนด้วยวิธีการสังเคราะห์ทางเคมีแบบการออกซิใดซ์ การเพิ่มความสามารถใน การนำไฟฟ้าของพอลิอนีลีน และการเพิ่มความว่องไวที่จำเพาะต่อแก๊สพิษของฟิล์มพอลิอนีลีน สามารถกระทำได้โดยใช้เทคนิคการโดปแบบโปรโตเนชั่น การศึกษาการเปลี่ยนแปลงโครงสร้าง โมเลกุลและโครงสร้างสัณฐานและความเสถียรต่ออุณหภูมิซึ่งขึ้นกับความเข้มข้นของกรดไฮโดร คลอริค สามารถศึกษาโดยใช้เทคนิค FTIR, UV-visible spectroscopy, TGA, และ SEM การศึกษาคุณสมบัติการนำไฟฟ้าของฟิล์มพอลิอนีลีนภายใด้บรรยากาศของแก๊สไนโตรเจน และ แก๊สผสมระหว่างแก๊สไนโตรเจนและแก๊สซัลเฟอร์ไดออกไซด์สามารถศึกษาโดยใช้เทคนิค Four Point Probe

ACKNOWLEDGEMENTS

The author would like to thank all professors who have taught invaluable knowledge to her at the Petroleum and Petrochemical College, Chulalongkorn University, especially, Assoc. Prof. Anuvat Sirivat and Prof. Johannes Schwank for their valuable suggestions and discussion.

She would like to thank C.P.O. Poon Arjpru for construction and modification the conductive meter and Ms. Walaiporn Prissanaroon for the original idea of her work. Special thank is extended to her entire friends for their helps and suggestions, especially, Ms. Ladawan Ruangchuay for discussion and suggestions the interesting idea on her work. In addition, she would like to thank all the college members, and staffs of the Petroleum and Petrochemical College, Chulalongkorn University for the valuable equipment, instrument training both in theory and practice.

Finally, the sincerest appreciation is for my family for the love, understanding, encouragement and financial support.

TABLE OF CONTENTS

		PAGE
	Title Page	i
	Abstract (in English)	iii
	Abstract (in Thai)	iv
	Acknowledgements	v
	List of Tables	viii
	List of Figures	ix
CHAPTER		
I	INTRODUCTION	1
	1.1 Introduction	1
	1.2 Polyaniline Background	2
	1.3 Literature Survey	5
	1.4 Objectives	11
II	EXPERIMENT	12
	2.1 Materials	12
	2.2 Methodology	12
	2.2.1 Purification of Aniline Monomer	12
	2.2.2 Synthesis of Polyaniline	13
	2.3 Characterization Techniques/Sample Preparations	16
	2.3.1 Fourier Transform Infrared Spectrophotometer	16
	(FTIR)	
	2.3.2 UV-visible Spectrophotometer (UV-vis)	17

CHAPTER		PAGE
	2.3.3 Elemental Analysis (EA)	18
	2.3.4 Scanning Electron Microscope (SEM)	19
	2.3.5 Thermogravimetric Analysis (TGA)	20
	2.3.6 Four Point Probe Technique	20
III	RESULTS AND DISCUSSION	
	3.1 Characterizations	23
	3.1.1 FTIR	23
	3.1.2 UV-visible	26
	3.1.3 EA	32
	3.1.4 SEM	34
	3.1.5 TGA	37
	$3.2 Electrical$ Properties of Polyaniline Films under N_2	39
	3.2.1 Effect of Aging	39
	3.2.2 Effect of Acid Concentrations	41
IV	CONCLUSIONS	44
	REFERENCES	46
	APPENDICES	50
	CURRICULUM VITAE	66

LIST OF TABLES

ΓABLE		PAGE	
3.1	The summarizing of FTIR characteristic peaks of the		
	synthesized polyaniline	24	
3.2	The proposed structures of the doped polyaniline film at	31	
	different acid concentrations		
3.3	Mole ratio normalized to nitrogen atom of the doped	33	
	polyaniline films		
3.4	The proposed structures of the doped polyaniline films as	43	
	a function of acid concentrations		

LIST OF FIGURES

FIGURE		PAGE	
1.1	The general formula of polyaniline	2	
1.2	The different oxidation states of polyaniline	3	
1.3	A reaction diagram consistent with the interconversion of	4	
	different oxidation and protonation states of polyaniline		
2.1	A scheme of the apparatus for distillation method	13	
2.2	A diagram of synthesis of polyaniline	15	
2.3	A schematic of Four Point Probe Meter	20	
3.1	FTIR spectra of the undoped synthesized polyaniline (powder)	23	
3.2	FTIR spectra of the doped polyaniline films at various	25	
	C_a/C_p : (a) 0, (b) 0.73, (c) 1.46, (d) 4, (e) 7.3, (f) 10.2,		
	(g) 14.6, (h) 30 and (i) 50		
3.3	UV-visible spectra of the synthesized polyaniline solution	26	
	in NMP		
3.4	UV-visible spectra of the doped polyaniline solution in NMP	28	
	solvent at various C_a/C_p : (a) 0, (b) 0.73, (c) 1.46, (d) 4, (e) 7.3,		
	(f) 10.2, (g) 14.6, (h) 30 and (i) 50		
3.5	UV-visible spectra of the doped polyaniline films at various	30	
	C_a/C_p : (a) 0, (b) 0.73, (c) 1.46, (d) 4, (e) 7.3, (f) 10.2,		
	(g) 14.6, (h) 30 and (i) 50		
3.6	The percentage of doping level as a function of C _a /C _p of the	32	
	doped films at C_a/C_p : (a) 0, (b) 0.73, (c) 1.46, (d) 4, (e) 7.3,		
	(f) 10.2, (g) 14.6, (h) 30 and (i) 50		

FIGURE		PAGE
3.7	SEM result of the doped polyaniline in the powder form at	35
	C_a/C_p equal to (a) 0, (f) 10.2 and (i) 50	
3.8	The proposed model of the doped polyaniline in the form	36
	of powder for morphology study	
3.9	TGA thermogram of the undoped and doped film at C_a/C_p :	38
	(a) 0, (d) 4, (j) 73	
3.10	The electrical conductivity (σ) of the doped polyaniline film	40
	as a function of time (days) at C_a/C_p : (g) 14.6, (i) 50 and (j) 73	
3.11	The electrical conductivity as a function of acid concentration	42
	of the doped films at C_a/C_p : (e) 7.3, (f) 10.2, (g) 14.6, (h) 30	
	(i) 50 and (j) 73	