

สารคดีเป็นพิมพ์ที่ปั้นเปื้อนจากขยะและสิ่งแวดล้อมในเมืองพลาสติกไร้ชีวิต



นางสาววิชุดา ณัฐรัตน์

ศูนย์วิทยทรัพยากร
วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต
สาขาวิทยาศาสตร์โพลิเมอร์
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2539

ISBN 974-633-630-4

ฉบับสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

I17012223

**TOXIC CHEMICAL CONTAMINATION FROM WASTE
AND ENVIRONMENT ON RECYCLED RESIN**

Miss Wichuda Maneerat

A Thesis submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Science
Program of Polymer Science
Graduate School
Chulalongkorn University
1996
ISBN 974-633-630-4
Copyright of the Graduate School, Chulalongkorn University

Thesis Title Toxic Chemical Contamination from Waste and Environment on Recycled Resin

By Miss Wichuda Maneerat

Department Polymer Science

Thesis Advisor Associate Professor Kroekchai Sukanjanajtee, Ph.D.



Accepted by the Graduate School, Chulalongkorn University in Partial Fulfillment of the Requirements for the Master's Degree.

Santi Thoongsuwan Dean of Graduate School
(Associate Professor Santi Thoongsuwan, Ph. D.)

Thesis committee

Supawan Tantayon Chairman
(Associate Professor Supawan Tantayanon, Ph.D.)

K. Kroekchai Sukanjanajtee Thesis Advisor
(Associate Professor Kroekchai Sukanjanajtee, Ph.D.)

Nuanphun Chantarasiri Member
(Nuanphun Chantarasiri, Ph.D.)

Wimonrat Trakarnpruk Member
(Assistant Professor Wimonrat TrakarnPruk, Ph.D.)

พิมพ์ต้นฉบับทักษิณวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสีเขียวนี้เพียงแผ่นเดียว

วิชชา มนตร์ตน : สารเคมีเป็นพิษที่ปนเปื้อนจากยะและสิ่งแวดล้อม ในเม็ดพลาสติกใช้ครั้ง^(TOXIC CHEMICAL CONTAMINATION FROM WASTE AND ENVIRONMENT ON RECYCLED RESIN) อ.ที่ปรึกษา : รศ.ดร.เกริกชัย สุกานุจันทร์ที, 148 หน้า。
ISBN 974-633-630-4



ปริมาณสูงสุดของสารพิษตกค้างที่มีได้ในพลาสติก อันได้แก่ ตะกั่ว, แคดเมียม, proto, สไตริน โนโนเมอร์ คือ 250 ส่วนในล้านส่วน, 100 ส่วนในล้านส่วน, 100 ส่วนในล้านส่วน, และ 1000 ส่วน ในล้านส่วน ตามลำดับ ปริมาณของตะกั่ว และ แคดเมียม สามารถหาได้โดยใช้วิธี “ทำเล็กแบบแห้ง” และ วัดโดยเครื่องอะตอมิค แอบซอร์ปชัน สเปกโตรโฟโตมิเตอร์ ปริมาณของprotoสามารถหาได้โดยใช้วิธี “ออกซิเดชันแบบเปียก” และ วัดด้วยเครื่องอะตอมิคแอบซอร์ปชัน สเปกโตรโฟโตมิเตอร์ ส่วนปริมาณ ของสไตริน โนโนเมอร์ จะใช้เครื่องก้าชโตรนาโตรกราฟี

สำหรับงานวิจัยนี้ พลาสติกใช้ครั้ง ที่ทำการตรวจสอบคือ โพลิเอทธิลีน, โพลิสไตรีน, และ โพลิไพรพลีน ปริมาณของตะกั่วโดยเฉลี่ยในโพลิเอทธิลีน คือ 143.15 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม, โพลิสไตรีน คือ 6.38 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม, โพลิไพรพลีน คือ 158.14 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ส่วนปริมาณของแคดเมียม โดยเฉลี่ยในโพลิเอทธิลีน คือ 55.0 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม, โพลิสไตรีน คือ 16.50 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม, โพลิไพรพลีน คือ 76.18 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ปริมาณของprotoโดยเฉลี่ยในโพลิเอทธิลีน คือ 311.03 ไมโครกรัมต่อกิโลกรัม โพลิสไตรีน คือ 416.50 ไมโครกรัมต่อกิโลกรัมและโพลิไพรพลีน คือ 606.36 ไมโครกรัมต่อกิโลกรัม สำหรับสไตริน โนโนเมอร์นี้เป็นสารปนเปื้อนที่มีเฉพาะในโพลิสไตรีนเท่านั้น โดยมีปริมาณโดยเฉลี่ยเท่ากับ 850.63 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม

ศูนย์วิจัยฯ ขอขอบคุณ
บุคลากรและนักศึกษา ที่ให้ความร่วมมือในการดำเนินการ

ภาควิชา มนุษยศาสตร์ฯ – มนโนเมอร์
สาขาวิชา วิทยาศาสตร์ฯ โพลิโนโนม
ปัจารศึกษา ๒๕๓๘

นายมือชื่อนิติ วงศ์ มนตร์ตน
นายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา /
นายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม /

C685228 : MAJOR POLYMER SCIENCE

KEY WORD: POLYETHYLENE/ POLYPROPYLENE/ POLYSTYRENE/ RECYCLED PLASTICS/ TRACE

ELEMENT

WICHUDA MANEERAT : TOXIC CHEMICAL CONTAMINATION FROM WASTE AND ENVIRONMENT ON RECYCLED RESIN, THESIS ADVISOR : ASSO. PROF. KROEKCHAI SUKANJANAJTEE, Ph.D. 148 pp. ISBN 974-633-630-4

The maximum allowable amounts of toxic contaminants as lead, cadmium, mercury, and styrene monomer in plastics are 250 ppm, 100 ppm, 100 ppm, and 1000 ppm, respectively. Lead and cadmium content were measured by "Dry Ashing Method" and detected subsequently by flame of atomic absorption spectrometer. Mercury content was measured by "Wet Oxidation Method" and detected subsequently by cold vapor technique atomic absorption spectrometer. Styrene monomer was measured quantitatively by gas chromatography.

In this research, recycled plastics of which contaminants being analyzed are polyethylene, polystyrene, and polypropylene. The average lead content of polyethylene, polystyrene, and polypropylene are 143.15 ppm, 6.38 ppm, and 158.14 ppm, respectively. The average cadmium content of polyethylene, polystyrene, and polypropylene are 55.0 ppm, 16.50 ppm, and 76.18 ppm, respectively. The average mercury content of polyethylene, polystyrene, and polypropylene are 311.03 ppm, 416.50 ppm, and 606.36 ppm, respectively. The average styrene monomer content of polystyrene is 850.63 ppm.

บุคลากรนักวิชาชีพ

ภาควิชา ศึกษาวิเคราะห์เชิงคณิต - วิทยาศาสตร์

สาขาวิชา ภาษาไทยและพัฒนาการ

ปีการศึกษา ๒๕๓๖

ลายมือชื่อนักศึกษา รุ่งกานต์ มงคลานนท์

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา พลเอก จันทร์

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม



ACKNOWLEDGEMENT

I wish to express gratitude to my advisor, Associate Professor Kroekchai Sukanjanajtee for his precious advice, valuable criticism and generous encouragement throughout the course of this research. Especial gratitudes are offered to Associate Professor Supawan Tantayanon, and Dr. Nuanphun Chantarasiri for their help and suggestion.

The special thanks are due to the plastic product fabricators, plastic waste processing factories and waste dealers for their data and samples.

Finally, I would like to express my greatest application to my family for their support throughout the course.

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



CONTENTS

	PAGE
ABSTRACT(IN THAI).....	iv
ABSTRACT(IN ENGLISH).....	v
ACKNOWLEDGEMENT.....	vi
CONTENTS.....	vii
LIST OF TABLES.....	x
LIST OF FIGURES.....	xii
ABBREVIATION.....	xvii
CHAPTER	
I. INTRODUCTION.....	1
-Statement of Problem.....	1
-Purpose of the Research.....	4
-Scope of the Research.....	4
II. PLASTICS RECYCLING.....	5
-Plastics Recycling Industry.....	5
-Types of Plastic Waste.....	5
-Types of Plastic Now Recycled.....	6
-Local Plastics Recycling Industry.....	13
-Structure of Local Plastic Recycling Industry.....	13
-Processing of Plastic Waste.....	16
-Composition of Local Plastic Waste.....	21
III. RESEARCH METHODOLOGY.....	23
-Specifying of Contaminants.....	23
-Additive.....	24
-Colorants.....	25

CONTENTS(continued)

	PAGE
-Thermal Degradation Products.....	26
-Closure Filling.....	27
-Air Pollution.....	28
-Carbon Monoxide.....	29
-Nitrogen Dioxide.....	30
-Sulfur Dioxide.....	30
-Particulates.....	31
-Lead.....	31
-Toxic Waste Contaminants.....	32
-Municipal Waste.....	32
-Experimental.....	36
-Chemicals.....	36
-Glasswares.....	36
-Apparatus.....	37
-Procedure.....	37
-Determination of Lead in Packaging Plastics.....	37
-Determination of Cadmium in Packaging Plastics.....	39
-Determination of Mercury in Packaging Plastics.....	41
-Determination of Residual Styrene Monomer in Polystyrene.....	45
IV. RESULTS AND DISCUSSION.....	48
-Sample Collection.....	48
-Safety Limits.....	48
-Quantity of Contaminants.....	53

CONTENTS(continued)

	PAGE
-Quantity of Lead.....	53
-Quantity of Cadmium.....	61
-Quantity of Mercury.....	68
-Quantity of Styrene Monomer.....	74
V. CONCLUSION.....	89
REFFERENCES.....	90
APPENDIX A.....	93
APPENDIX B.....	101
APPENDIX C.....	107
APPENDIX D.....	112
VITA.....	148



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

LISTS OF TABLES

TABLE	PAGE
1.1 Historical and projected use of plastics in selected product categories in packaging.....	3
2.1 Various codes of recycled plastic product.....	11
2.2 Plastics used in packaging, 1989.....	12
2.3 Plastics Packaging by Volume.....	13
2.4 The composition of plastic waste from On-Nooch and Nong-Khaem.....	21
2.5 Percentage of various plastic waste from waste dealers and grinders.....	22
3.1 Average National Ambient Air Quality of Bangkok in 1983.....	29
3.2 Typical municipal refuse.....	33
3.3 Composition of municipal refuse in Bangkok.....	35
4.1 Virgin resin's code number, source, description and date of collection.....	49
4.2 Recycled plastic pellet's code number, source, description and date of collection.....	50
4.3 Ground waste plastic's code number, source, description and date of collection.....	52
4.4 Safety limits of contaminants for packaging plastics.....	53
4.5 Quantity of lead in virgin resins.....	54
4.6 Quantity of lead in recycled plastic pellets.....	55
4.7 Quantity of lead in ground waste plastics.....	56
4.8 Quantity of cadmium in virgin resins.....	61
4.9 Quantity of cadmium in recycled plastic pellets.....	62

LIST OF TABLES(continued)

TABLE	PAGE
4.10 Quantity of cadmium in ground waste pellets.....	63
4.11 Quantity of mercury in virgin resins.....	68
4.12 Quantity mercury in recycled plastic pellets.....	69
4.13 Quantity of mercury in ground waste plastics.....	70
4.14 Content of styrene monomer in polystyrene.....	77
4.15 Styrene monomer content in recycled polystyrene pellets.....	83
4.16 Styrene monomer content in ground waste polystyrene.....	87
A.1 Lead content of virgin resin.....	98
A.2 Lead content of recycled plastics.....	99
A.3 Lead content of ground waste plastics.....	100
B.1 Cadmium content of virgin resin.....	104
B.2 Cadmium content in recycled plastics.....	105
B.3 Cadmium content in ground waste plastics.....	106
C.1 Mercury content of virgin resin.....	109
C.2 Mercury content of recycled resin.....	110
C.3 Mercury content of ground waste plastics.....	111
D.1 Styrene monomer content obtained from calibration graph for virgin resins, recycled plastics, and ground waste plastics.....	146
D.2 Styrene monomer content (mg/kg) of polystyrene.....	147

LIST OF FIGURES

FIGURE	PAGE
1.1 Resin usage by product type.....	2
1.2 Resin usage in packaging application.....	2
2.1 Structure of local plastic recycling industry.....	15
2.2 Processing of plastic waste.....	17
2.3 Granulator.....	19
2.4 The cross-section of rotor blade and stator blade.....	20
2.5 Pelletizing machine.....	20
3.1 Typical contaminant sources in virgin plastics.....	23
3.2 Typical sources of contaminants in secondary pellets.....	24
3.3 Digestion equipment.....	43
4.1 TGA chromatogram of PS 18-001 for lead analysis.....	57
4.2 Comparation of amount of lead between recycled polyethylenes and ground waste polyethylenes.....	58
4.3 Comparation of amount of lead between recycled polystyrenes and ground waste polystyrenes.....	59
4.4 Comparation of amount of lead between recycled polyplylenes and ground waste polypropylenes.....	60
4.5 TGA chromatogram of PS 18-001 for cadmium analysis.....	64
4.6 Comparation of cadmium content between recycled polyethylenes and ground waste polyethylenes.....	65
4.7 Comparation of cadmium content between recycled polystyrenes and ground waste polystyrenes.....	66
4.8 Comparation of cadmium content between recycled polypropylenes and ground waste polypropylenes.....	67

LIST OF FIGURES(continued)

FIGURE	PAGE
4.9 Comparation of mercury content between recycled polyethylenes and ground waste polyethylenes.....	71
4.10 Comparation of mercury content between recycled polystyrenes and ground waste polystyrenes.....	72
4.11 Comparation of mercury content between recycled polypropylenes and ground waste polypropylenes.....	73
4.12 GC chromatogram of virgin resin (PS 111-001).....	75
4.13 GC chromatogram of virgin resin (PS 111-002).....	76
4.14 GC chromatogram of recycled polystyrene (PS 18-001).....	78
4.15 GC chromatogram of recycled polystyrene (PS 11-001).....	79
4.16 GC chromatogram of recycled polystyrene (PS 11-002).....	80
4.17 GC chromatogram of recycled polystyrene (PS 16-001).....	81
4.18 GC chromatogram of recycled polystyrene (PS 21-001).....	82
4.19 GC chromatogram of ground waste polystyrene (PS 18-101).....	84
4.20 GC chromatogram of ground waste polystyrene (PS 11-102).....	85
4.21 GC chromatogram of ground waste polystyrene (PS 16-101).....	86
4.22 Comparation styrene monomer content between recycled polystyrene and ground waste polystyrene.....	88
A.1 The calibration curve of PE 17-001, PE 17-101, PP 16-001, PP 16-101, PP 17-001, PP 17-101, PP 17-002, PP 17-102, PS 18-001, and PS 18-101.....	93
A.2 The calibration curve of PE 14-001, PE 13-001, PE 13-101, PE 13-002, PE 13-102, PP 17-003, and PP 17-103	94
A.3 The calibration curve of PE 17-002, PE 17-102, PE 22-001, PE 22-101, PE 14-002, PE 14-003, PE 35-001, PP 16-002, PP 15-001, PP25-001, PS 11-002, PS 16-001, PS 16-101, PS 111-001, and PS 111-002.....	95

LIST OF FIGURES (continued)

FIGURE	PAGE
A.4 The calibration curve of PE 11-001, PE 11-101, PE 43-001, PE 63-001, PE 23-001,PE 53-001,PE 33-001,PP 13-001, PP 11-002,PS 11-102, and PS 11-101.....	96
B.1 The calibration curve of PE 17-001, PE 17-101, PE 13-001, PE 13-101, PE 17-002, PE 17-102, PS 18-001, PS 18-101, PS 11-001, PP 16-001, PP 16-101, PP 17-001, PP 17-101, PP 17-002, and PP 17-102.....	101
B.2 The calibration curve of PE 14-001, PE 11-001, PE 11-101, PE 14-002, PE 14-003, PE 12-001, PE 35-001, PE 63-001, PE 53-001, PE 33-001, PS 11-002, PS 11-102, PS 16-001, PS 16-101, and PS 21-001.....	102
B.3 The calibration curve of PE 22-001, PE 22-101, PE 14-003, PE 63-001, PE 23-001, PE 13-002, PE 13-102, PS 111-001, PS 111-002, PP 17-003, PP 17-103, PP 16-002, PP 16-102, PP 15-001, PP 13-001, and PP 25-001.....	103
C.1 The calibration curve of PE 13-001, PE 13-101, PE 22-001, L PE 22-101, PE 11-001, PE 11-101, PE 14-002, PE 14-003, PE 12-001, PE 35-001, PE 43-001, PE 63-001, PE 23-001, PE 13-002, PE 13-102, PP 15-001, PP 13-001, PP 25-001, PP 17-002, PS 11-002, PS 11-102, PS 21-001, and PS 11-001.....	107
C.2 The calibration curve of PE 17-001, PE 17-101, PE 17-002, PE 17-102, PE 53-001, PE 33-001, PP 16-001, PP 16-101, PP 17-001, PP 17-101, PP 17-003, PP 17-103, PP 16-002, PP 16-102, PS 18-001, PS 18-101, PS 16-001, PS 16-101, PS 111-001, and PS 111-002.....	108
D.1 GC chromatogram of PS 111-001 (1).....	114
D.2 GC chromatogram of PS 111-001 (2).....	115
D.3 GC chromatogram of PS 111-001 (3).....	116
D.4 GC chromatogram of PS 111-002 (1).....	117
D.5 GC chromatogram of PS 111-002 (2).....	118

LIST OF FIGURES (continued)

FIGURE	PAGE
D.6 GC chromatogram of PS 111-002 (3).....	119
D.7 GC chromatogram of PS 18-001 (1).....	120
D.8 GC chromatogram of PS 18-001 (2).....	121
D.9 GC chromatogram of PS 18-001 (3).....	122
D.10 GC chromatogram of PS 11-002 (1).....	123
D.11 GC chromatogram of PS 11-002 (2).....	124
D.12 GC chromatogram of PS 11-002 (3).....	125
L.13 GC chromatogram of PS 16-001 (1).....	126
D.14 GC chromatogram of PS 16-001 (2).....	127
D.15 GC chromatogram of PS 16-001 (3).....	128
D.16 GC chromatogram of PS 11-001 (1).....	129
D.17 GC chromatogram of PS 11-001 (2).....	130
D.18 GC chromatogram of PS 11-001 (3).....	131
D.19 GC chromatogram of PS 21-001 (1).....	132
D.20 GC chromatogram of PS 21-001 (2).....	133
D.21 GC chromatogram of PS 21-001 (3).....	134
L.22 GC chromatogram of PS 18-101 (1).....	135
D.23 GC chromatogram of PS 18-101 (2).....	136
D.24 GC chromatogram of PS 18-101 (3).....	137
D.25 GC chromatogram of PS 11-102 (1).....	138
D.26 GC chromatogram of PS 11-102 (2).....	139
D.27 GC chromatogram of PS 11-102 (3).....	140
D.28 GC chromatogram of PS 16-101 (1).....	141
D.29 GC chromatogram of PS 16-101 (2).....	142

LIST OF FIGURES (continued)

FIGURE	PAGE
D.30 GC chromatogram of PS 16-101 (3).....	143
D.31 The calibration curve for PS 111-001, PS 111-002, PS 11-002, PS 11-001, PS 21-001, and PS 11-102.....	144
D.32 The calibration curve for PS 18-001, PS 16-001, PS 18-101, and PS 16-101.....	145



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ABBREVIATIONS

g = gram

kg = kilogram

mg = milligram

L = litre

nm = nanometer

ppb = part per billion

ppm = part per million

min = minute

mA = milliampaire

sec = second

°C = degree of celcius

ศูนย์วิทยทรัพยากร
อุปกรณ์มหาวิทยาลัย