

การสังเคราะห์สารฆ่าเชื้อราชนิดดีบุกอินทรีย์ที่ละลายน้ำได้

นายเชิดชัย ละอองทิพรส



สถาบันวิทยบริการ

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาลัทธิสุตตปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต

ภาควิชาเคมี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2539

ISBN 974-636-163-5

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

**SYNTHESIS OF WATER SOLUBLE ORGANOTIN FUNGICIDES**



**Mr. Cherdchai Laongtiparos**

**A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements**

**for the Degree of Master of Science**

**Department of Chemistry**

**Graduate School**

**Chulalongkorn University**

**Academic Year 1996**

**ISBN 974-636-163-5**

THESIS TITLE     SYNTHESIS OF WATER SOLUBLE ORGANOTIN  
FUNGICIDES.

By                      Mr. Cherdchai Laongthipparos

Department        Chemistry

Thesis Advisor     Associate Professor Sophon Roengsumran, Ph.D.

Accepted by the Graduate School, Chulalongkorn University in partial fulfillment of the requirements for the master's degree.

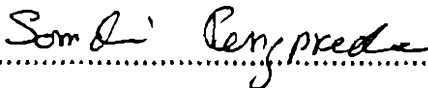
  
..... Dean of Graduate School  
(Professor Supawat Chutivongse, M.D.)

Thesis Committee

  
..... Chairman  
(Associate Professor Siri Varothai, Ph.D.)

  
..... Thesis advisor  
(Associate Professor Sophon Roengsumran, Ph.D.)

  
..... Member  
(Assistant Professor Amorn Petsom, Ph.D.)

  
..... Member  
(Assistant Professor Somchai Pengprecha, Ph.D.)

## พิมพ์ต้นฉบับบทคัดย่อวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสีเขียวนี้เพียงแผ่นเดียว

เจ็ดชัย ละอองทิพรส : การสังเคราะห์สารฆ่าเชื้อราชนิดดีบุกอินทรีย์ที่ละลายน้ำได้  
(SYNTHESIS OF WATER SOLUBLE ORGANOTIN FUNGICIDES) อ.ที่ปรึกษา : รศ.ดร. โสภณ  
เริงล้ำราญ, 66 หน้า. ISBN 974-636-163-5

ได้สังเคราะห์สารประกอบดีบุกอินทรีย์ที่ละลายน้ำ ชนิดใหม่ 6 ชนิด จากปฏิกิริยาของ บิส(ไตรนอมัล บิวทิลทิน) ออกไซด์ กับสารประกอบพวงอรัลคาโนลามีน หรือ โกลคอด ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากปฏิกิริยาสูงกว่าร้อยละ 98 การวิเคราะห์โครงสร้างของผลิตภัณฑ์ใช้เทคนิค อินฟราเรด สเปกโตรโฟโตมิเตอร์, โปรตอน นิวเคลียร์แมกเนติกเรโซแนนซ์ สเปกโตรสโกปี, คาร์บอน 13 นิวเคลียร์แมกเนติกเรโซแนนซ์ สเปกโตรสโกปีและการวิเคราะห์ธาตุ เมื่อนำผลิตภัณฑ์มาทดสอบความสามารถในการละลายน้ำ โดยการหาปริมาณดีบุกในน้ำด้วยเครื่องเอ็กเรย์ ฟลูออเรสเซนส์ พบว่า 2-[(ไตรบิวทิลทิน)ออกซีทริส(เอทิลดีนออกซี)]เอทานอล ละลายน้ำได้ถึง 1.05% และพบว่าสารละลายน้ำของผลิตภัณฑ์ทั้ง 6 ชนิด สามารถยับยั้งเชื้อราได้ โดย 2-(เอิน-[(ไตรบิวทิลทิน)ออกซี]เอทิล )อะมิโน ) เอทานอล มีประสิทธิภาพในการยับยั้งเชื้อรามากที่สุด(ค่า MIC (30 วัน) สำหรับ แอสเพอร์จิลลัส, เพนนิซิลเลียม และ ไตรโคเดอร์มา วีซีไอ คือ 30, 70 และ 70 ppm. ตามลำดับ)

สถาบันวิทยบริการ

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา ..... เคมี  
สาขาวิชา ..... เคมี  
ปีการศึกษา ..... 2539

ลายมือชื่อนิสิต ..... โสภณ เริงล้ำราญ  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ..... รศ.ดร. โสภณ เริงล้ำราญ  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม .....

พิมพ์ต้นฉบับบทความวิจัยวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสีเขียวนี้เพียงแผ่นเดียว

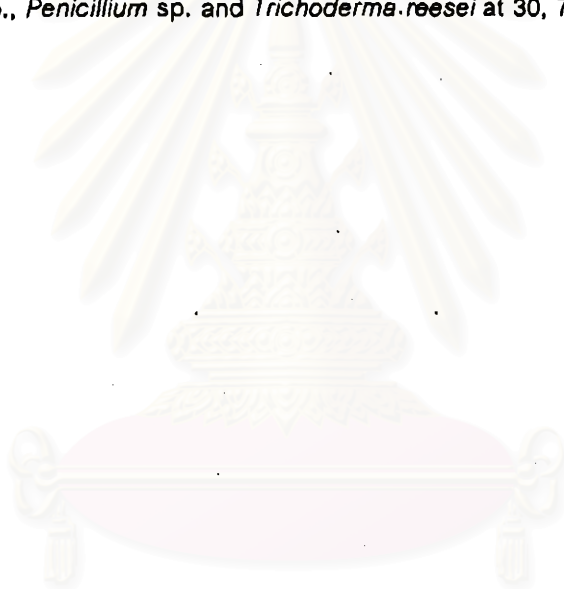
## C725163 : MAJOR CHEMISTRY

KEY WORD: WATER SOLUBLE ORGANOTIN COMPOUND / BIOCIDES / FUNGICIDES

CHERDCHAI LAONGTIPAROS : SYNTHESIS OF WATER SOLUBLE ORGANOTIN FUNGICIDES.

THESIS ADVISOR : ASSO. PROF. SOPHON ROENGSUMRAN, Ph.D. 66 pp. ISBN 974-636-163-5

Six novel water soluble organotin compounds were synthesized by reaction of Bis(tributyltin) oxide (TBTO) with various alkanolamines and glycols. The products were obtained in high yield (>98%). The structures of products were characterized by IR, <sup>1</sup>H NMR and <sup>13</sup>C NMR spectroscopy and Elemental analysis. The solubilities of products were tested by the determination of tin in aqueous solution by X-ray fluorescence. It was found that 2-[(tributyltin)oxytris(ethyleneoxy)]ethanol(cpd.6) could be dissolved in water in the amount of 1.05%w/v. The aqueous solution of all six compounds exhibited the fungi. It was found that 2-(N-[(tributyltin)oxy]ethyl)amino)ethanol(cpd.2) showed the most anti-fungal activity. (MIC of cpd.2 for *Aspergillus* sp., *Penicillium* sp. and *Trichoderma reesei* at 30, 70 and 70 ppm. respectively)



สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา \_\_\_\_\_ ๒๕๕

สาขาวิชา \_\_\_\_\_ ๒๕๕

ปีการศึกษา \_\_\_\_\_ ๒๕๓๙

ลายมือชื่อผู้คิด \_\_\_\_\_ ๒๕๓๙

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา \_\_\_\_\_

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม \_\_\_\_\_



## ACKNOWLEDGEMENT

I would like to express my sincere appreciation and gratitude to Associate Professor Dr. Sophon Roengsumran, my advisor for his kind help, guidance and continuous encouragement throughout the course of this research. I would like to thank the Graduate School of Chulalongkorn University for financial support on the Research Assistant Scholarship. I greatly appreciate Assistant Professor Dr. Amorn Petsom for his comment and suggestion.

The special thanks are due to the Department of Industrial Chemistry, Faculty of Applied Science, Kingmongkut's Institute of Technology and the Department of Microbiology, Faculty of Science, Chulalongkorn University for allowing me to use the facilities and research instruments. Finally, thanks are also extended to his friends for their encouragement and assistance in all cases.

สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## CONTENTS

	Page
Abstract in Thai.....	iv
Abstract in English.....	v
Acknowledgement.....	vi
List of Figures.....	ix
List of Tables.....	xi
List of Abbreviations.....	xii
Chapter	
I INTRODUCTION.....	1
1.1 The Use of Organotin Compounds.....	1
1.2 The Objective of This Research .....	4
II EXPERIMENT.....	6
2.1 Instruments.....	6
2.2 Reagents.....	6
2.3 Synthesis of Tributyltin Compounds.....	7
2.3.1 Synthesis of 2-[(Tributyltin)oxy] ethanamine .....	7
2.3.2 Synthesis of 2-{N-[(Tributyltin)oxy]ethyl} amino}ethanol.....	8
2.3.3 Synthesis of 2-[(Tributyltin)oxy]ethanol.....	8
2.3.4 Synthesis of 3-[(Tributyltin)oxy]propanol.....	9
2.3.5 Synthesis of 2-[(Tributyltin)oxybis(ethyleneoxy)]ethanol.....	10

	<b>Page</b>
2.3.6 Synthesis of 2-[(Tributyltin)oxytris(ethyleneoxy)] ethanol.....	10
2.4 Preparation and Analysis of Aqueous Solutions of Tributyltin Compounds.....	11
2.5 The Fungitoxicity Testing of Tributyltin Compounds by The Agar Dilution Method.....	12
2.5.1 Materials.....	12
2.5.2 Method.....	12
<b>III RESULTS AND DISCUSSION.....</b>	<b>14</b>
3.1 Synthesis of 2-[(Tributyltin)oxy] ethanamine [cpd.1].....	14
3.2 Synthesis of 2-{N-[(Tributyltin)oxy]ethyl} amino}ethanol [cpd.2].....	18
3.3 Synthesis of 2-[(Tributyltin)oxy]ethanol [cpd.3] and 3-[(Tributyltin)oxy]propanol[cpd.4].....	21
3.4 Synthesis of 2-[(Tributyltin)oxybis(ethyleneoxy)]ethanol[cpd.5] and 2-[(Tributyltin)oxytris(ethyleneoxy)]ethanol[cpd.6].....	24
3.5 The Solubilities of Tributyltin Compounds.....	28
3.6 Fungicidal Activity of Tributyltin Compounds.....	29
<b>IV CONCLUSION.....</b>	<b>37</b>
<b>REFERENCES.....</b>	<b>39</b>
<b>APPENDIX.....</b>	<b>41</b>
<b>VITA.....</b>	<b>66</b>



## LIST OF FIGURES

Figure	Page
1 The clear zone of inhibition of synthesized tributyltin compounds for <i>Aspergillus</i> sp. (7 days).....	33
2 The clear zone of inhibition of synthesized tributyltin compounds for <i>Penicillium</i> sp. (7 days).....	34
3 The clear zone of inhibition of synthesized tributyltin compounds for <i>Trichoderma reesei</i> . (7 days).....	35
4 The IR spectrum of compound 1.....	42
5 The $^1\text{H}$ NMR spectrum of compound 1.....	43
6 The $^{13}\text{C}$ NMR spectrum of compound 1.....	44
7 The IR spectrum of compound 2.....	45
8 The $^1\text{H}$ NMR spectrum of compound 2.....	46
9 The $^{13}\text{C}$ NMR spectrum of compound 2.....	47
10 The IR spectrum of compound 3.....	48
11 The $^1\text{H}$ NMR spectrum of compound 3.....	49
12 The $^{13}\text{C}$ NMR spectrum of compound 3.....	50
13 The IR spectrum of compound 4.....	51
14 The $^1\text{H}$ NMR spectrum of compound 4.....	52
15 The $^{13}\text{C}$ NMR spectrum of compound 4.....	53
16 The IR spectrum of compound 5.....	54
17 The $^1\text{H}$ NMR spectrum of compound 5.....	55

Figure	Page
18 The $^{13}\text{C}$ NMR spectrum of compound 5.....	56
19 The IR spectrum of compound 6.....	57
20 The $^1\text{H}$ NMR spectrum of compound 6.....	58
21 The $^{13}\text{C}$ NMR spectrum of compound 6.....	59
22 The $^{13}\text{C}$ NMR spectrum of Monoethanolamine.....	60
23 The $^{13}\text{C}$ NMR spectrum of Diethanolamine.....	61
24 The $^{13}\text{C}$ NMR spectrum of Ethylene glycol .....	62
25 The $^{13}\text{C}$ NMR spectrum of Propylene glycol.....	63
26 The $^{13}\text{C}$ NMR spectrum of Triethylene glycol.....	64
27 The $^{13}\text{C}$ NMR spectrum of Tetraethylene glycol.....	65

## LIST OF TABLES

Table	page
1 Analytical data for tributyltin compounds.....	15
2 The IR absorption band assignments of cpd.1.....	16
3 $^1\text{H}$ NMR and $^{13}\text{C}$ NMR data for cpd.1.....	17
4 The IR absorption band assignments of cpd.2.....	19
5 $^1\text{H}$ NMR and $^{13}\text{C}$ NMR data for cpd.2.....	20
6 The IR absorption band assignments of cpd.3.....	22
7 The IR absorption band assignments of cpd.4.....	22
8 $^1\text{H}$ NMR and $^{13}\text{C}$ NMR data for cpd.3 and cpd.4.....	24
9 The IR absorption band assignments of cpd.5.....	25
10 The IR absorption band assignments of cpd.6.....	26
11 $^1\text{H}$ NMR and $^{13}\text{C}$ NMR data for cpd.5 and cpd.6.....	27
12 Water solubilities of tributyltin compounds.....	28
13 The clear zone of inhibition of synthesized tributyltin compounds for <i>Aspergillus</i> sp. (7 days).....	30
14 The clear zone of inhibition of synthesized tributyltin compounds for <i>Penicillium</i> sp. (7 days).....	31
15 The clear zone of inhibition of synthesized tributyltin compounds for <i>Trichoderma reesei</i> . (7 days).....	32
16 The activities of tributyltin compounds against fungi as a function of minimal inhibitory concentration (MIC) .....	36

## LIST OF ABBREVIATION

TBTO	bis(tri-n-butyltin)oxide
br	broad
$\delta$	chemical shift
cpd.	compound
$J$	coupling constant
$^{\circ}\text{C}$	degree Celsius
g	gram(s)
Hz	Hertz
h	hexatlet
hr	hour(s)
IR	infrared
me	medium(IR)
ml	milliliter(s)
m	multiplet
NMR	nuclear magnetic resonance
ppm	part per million
p	pentlet
s	singlet
st	strong(IR)
v	symmetric stretching
t	triplet
$\text{cm}^{-1}$	unit of wave number
w	weak(IR)