

ปฏิกริยาความร้อนของ เอ็น, เอส-ไดอะซิล-2-เมอแคปโตเอธิลกัวนิดีน
(Thermal Reactions of N,S-Diacyl-2-Mercaptoethylguanidines)



นางสาวทองตี เสิงโรจน์

ศูนย์วิทยทรัพยากร
วิทยาลัยครุศาสตร์มหาสารคาม
ภาควิชาเคมี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2527

ISBN974-563-490-5

009511

๑๖๙๔๕๓๕๖

Thermal Reactions of N,S-Diacyl-2-Mercaptoethylguanidines

Miss Thongdee Leksophee

ศูนย์วิทยทรัพยากร

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Science

Department of Chemistry

Graduate School

Chulalongkorn University

1984

ISBN974-563-490-5

Thesis Title Thermal Reactions of N,S-Diacyl-2-Mercaptoethyl-guanidines

By Miss Thongdee Leksophee

Department Chemistry

Thesis Advisor Associate Professor Phichai Tovivich, Ph.D.



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

.....*S. Bunnag*.....Dean of Graduate School
(Associate Professor Supradit Bunnag, Ph.D.)

Thesis Committee

.....*Padet Sidisunthorn*.....Chairman
(Professor Padet Sidisunthorn, Ph.D.)

.....*Supawan Tantayanon*.....Member
(Assistant Professor Supawan Tantayanon, Ph.D.)

.....*Sunibhond Pummangura*.....Member
(Assistant Professor Sunibhond Pummangura, Ph.D.)

.....*Phichai Tovivich*.....Member
(Associate Professor Phichai Tovivich, Ph.D.)

Thesis Title Thermal Reactions of N,S-Diacyl-2-Mercaptoethylguanidines
Name Miss Thongdee Leksophee
Thesis Advisor Associate Professor Phichai Tovivich, Ph.D.
Department Chemistry
Academic Year 1983



ABSTRACT

A novel reaction of N,S-diacyl-2-mercaptoproethylguanidine hydrochlorides was studied in term of a thermal reaction. It was a new method for the synthesis of three different types of compounds in situ, namely 2-amino-2-thiazoline hydrochloride, aliphatic primary amides and N,N'-diacyl-cystamines. In addition, all of the six N,N'-diacyl-cystamines, out of the totally nineteen compounds synthesized from this course of research work, were new compounds. They were those symmetrical cystamines where the acyl groups ranging from heptanoyl to undecanoyl and undecenoyl.

The starting materials, a series of six N,S-diacyl-2-mercaptoproethylguanidine hydrochlorides, were synthesized from the reactions of the corresponding acid chlorides and 2-guanidinoethyltrithiocarbonate zwitterion. The latter was made by a conversion of S-(2-aminoethyl) isothiouronium bromide hydrobromide with carbon disulfide in ammonia solution at pH 7-9.

Upon the study of their thermal reactions, it was found that unless the starting materials were heated at 160°C or higher, they produced three major types of products as mentioned. 2-Amino-2-thiazoline hydrochloride was formed as the same in all cases no matter which starting materials being used. However, the types of each series of aliphatic primary amides and N,N'-diacyl-cystamines were corresponded with the acyl groups in the

starting materials.

The optimal condition for the thermal reaction, in order to obtain the desired products, were found to be at 180°C under nitrogen atmosphere for a period of 2-7 hours. The separation and purification of the reaction products were carried out by precipitation, preparative thin layer chromatography and column chromatography. All the structures of the products were thoroughly elucidated by spectroscopic techniques, including UV, IR, NMR (both ^1H and ^{13}C) and MS, and also by chemical reactions in some cases.

Proposals for the mechanisms of both the thermal reaction and the mass spectral fragmentations of all the products were made and discussed. General reviews of those reaction products in chemical synthesis as well as their chemical and biological properties were also included in this dissertation.

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ที่ว่าด้วยการศึกษา
 ความร้อนของเงน , เอล-ไต์เอชล-2- เมืองแคปป็อต เอธิลกวนิสิน
 โดย
 นางสาวทองตี สิงโนลล์
 ภาคเรียน
 เคเม
 อาจารย์ที่ปรึกษา
 รองค่าลัตราการย์ ดร. พิชัย โตรวิชัย
 ปีการศึกษา
 2526



บทสัมภาษณ์

ได้ทำการศึกษาปฏิกริยาแปลงใหม่ซึ่งบังไม่เคยมีผู้ใดได้กระทำมาก่อน เกี่ยวกับปฏิกริยา
 ความร้อนของเงน , เอล-ไต์เอชล-2- เมืองแคปป็อต เอธิลกวนิสิน ไอโตรคลอไรต์ ท้าให้พบริใหม่ใน
 การสังเคราะห์สารเคมี 3 ชนิด พร้อมๆ กัน ได้แก่ 2-อะมิโน-2-ไฮโดรเจน ไอโตรคลอไรต์,
 อะสิฟาติก ไพรามาร์เอนิต์ และ เเงน, เอน-ไต์เอชล-ซีลกามิน ผลจากนี้บ่งบอกว่าในจำนวนสารประกอบ
 ที่มีการสังเคราะห์ได้ในการศึกษาวิจัยนี้ทั้งหมด 19 ตัว มีลาราใหม่ซึ่งบังไม่เคยมีในเครื่องราชบัจจานไว้ใน
 เอกสารได้ มาก่อน ถึง 6 ตัว ได้แก่ สารพาก เเงน, เอน-ไต์เอชล-ซีลกามิน ชนิดที่มีชื่อเมติ และ
 มีกลุ่มเอชลเรบงล่าศีบตั้งแต่เอปตานอีล (จำนวนคราร์บอน 7 ตัว) คันทีง อุนเคโนโนอีล และ
 อุนเคโนโนอีล (จำนวนคราร์บอน 11 ตัว ชนิดอื่นตัวและไม่อื่นตัว)

สารตั้งต้นที่ใช้ได้แก่ เเงน, เอน-ไต์เอชล-2- เมืองแคปป็อต เอธิลกวนิสิน ไอโตรคลอไรต์
 จำนวน 6 ตัว ซึ่งสังเคราะห์จากปฏิกริยาระหว่างแอลกอฮอลล์และน้ำ ที่มีต่อตัวต่างๆ กัน 2-กวนตีโนเอธิล-
 ไตรไฮดราคราร์บอนเนตลิวทรอนเรย์น ซึ่งสารประกอบตัวหลักนี้เตรียมได้จากการเปลี่ยนแปลงของ
 เอล- (2-อะมิโนเอธิล) ไอโซไฮดรอเจน โนร์ไมต์ ไอโตรไบร์โนต์ โดยใช้คราร์บอนไดซ์ไฟฟ์
 ในสารละลายแอมโมเนีย ศ. เอช 7-9

ในการศึกษาปฏิกริยาความร้อนนี้ พบร่วมกับสารตั้งต้นที่มีความร้อนกับสารตั้งต้นที่มี 160 °
 หรือสูงกว่านี้ จึงจะได้ผลิตภัณฑ์ที่ล้ำคุณ 3 ชนิด ตั้งได้กล่าวมาแล้วข้างต้น ล่าช่วง 2-อะมิโน-2-
 ไฮโดรเจน ไอโตรคลอไรต์นั้น พบร่วมกับสารตั้งต้นที่มี 180 °
 ไม่ว่าจะเป็นไฮดรอเจนที่มีความร้อนกับทุกครั้ง ไม่ว่าจะเป็นไฮดรอเจนที่มีความร้อนกับทุกครั้ง
 กิตาม แต่ล่าช่วงล่าช่วงพากอะสิฟาติกไพรามาร์ เอนิต์ และ เเงน, เอน-ไต์เอชล-ซีลกามิน ที่ได้ จะ
 เปเปลี่ยนแปลงไปโดยล้อตคล้องกับกลุ่มเอชลที่มีอยู่ในสารตั้งต้น

ลักษณะที่เหมาะสมของปฏิกริยาความร้อนที่เกิดขึ้นเพื่อให้ได้ผลิตภัณฑ์ ความต้องการนั้น
 พบร่วมกับการให้ความร้อนกับสารตั้งต้นที่อุณหภูมิ 180 °
 ภายในระยะเวลาต่อองในโตรเจน เป็นเวลา
 2-7 ชั่วโมง การแยกล่าช่วงที่เกิดขึ้น และการนำให้ผลิตภัณฑ์สู่กรรไช กระทำได้โดยการตกผลึกและวิธีทาง

กิน และ โครมมาโตกราฟี และคอดสมน์โครมมาโตกราฟี การพิสูจน์อุตสาหกรรมลร้างของผลิตภัณฑ์ทุกตัว ที่เกิดขึ้นได้กระทำอย่างละเอียดรอบคอบ โดยใช้วิธีทางการลเปกโตรลีคปี ได้แก่ อุลตราไวโอลেต, อินฟราเรด, ดิวเคลสิบรมัคเนติกเรโซนนซ์ (ห้องโปรดอนและคาร์บอน 13) และ แมลง รวมทั้งใช้ ปฏิกริยาทางเคมีในบางกรณี

ได้มีการเล่นอและอธิบายกลไกแลดงขั้นตอนของการเกิดปฏิกริယารวมร้อนที่เกิดขึ้น ตลอดจนการแตกตัวของสารผลิตภัณฑ์ต่าง ๆ ตามแมลงลเปกตรัมที่ปรากฏ นอกจากนี้ปัจจุบันรวม เรื่องรายของผลิตภัณฑ์ที่ได้รับในแห่งของกิจการสังเคราะห์ทางเคมี รวมทั้งคุณลักษณะทางเคมี และทาง ปฏิวัติ

ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ACKNOWLEDGEMENT

I would like to express my gratitude to Associate Professor Dr. Phichai Tovivich, my supervisor, for his helpful suggestions and valuable assistance throughout the entire project.

I am deeply grateful to Dr. Supawan Tantayanon and Dr. Bela Ternai for their correction of my thesis.

Deep affectionate gratitude is acknowledged to my parents, my brother and my sister in law, Mr. Samruai and Mrs. Niramol Leksophee for their encouragement throughout the entire study.

This research was supported in part a grant of 15,000 Baht from the Prince of Songkla's Funds in Trust, Chulalongkorn University.



Contents



	Pages
Abstract in English.....	iv
Abstract in Thai.....	vi
Acknowledgement.....	viii
List of Schemes.....	xii
List of Tables.....	xiii
List of Figures.....	xv
CHAPTER	
I INTRODUCTION.....	1
1. A Review on 2-Amino-2-thiazoline.....	1
1.1 Chemical Synthesis of 2-Amino-2-thiazoline...	1
1.2 Chemical Reactions of 2-Amino-2-thiazoline...	3
1.3 Pharmacological Uses of 2-Amino-2-thiazoline.	5
2. A Review on Aliphatic primary amides.....	7
2.1 Chemical Synthesis of Aliphatic primary amides.....	7
2.2 Chemical Reactions of Aliphatic primary amides.....	12
2.3 The Activities and Applications of Aliphatic primary amides and Their Derivatives.....	16
3. A Review on N,N'-Diacyl-cystamines.....	19
3.1 Chemical Synthesis of Disulfides.....	19
3.2 Chemical Reactions and Applications of Disulfides.....	21
II EXPERIMENTAL.....	24
1. Chemicals and Equipment.....	24

	Pages
2. Preparation of 2-Guanidinoethyltrithiocarbonate Zwitterion.....	25
3. General Preparation of N,S-Diacyl-2-mercaptoproethyl- guanidine hydrochlorides (S-series compounds).....	25
4. Optimization of the Thermal Reaction of N,S-Diacyl- 2-mercaptoproethylguanidine hydrochlorides (S-series compounds).....	27
5. Preparation of 2-Amino-2-thiazoline hydrochloride (A-series compound) by Thermal Reaction of N,S- Diacyl-2-mercaptoproethylguanidine hydrochlorides (S-series compounds).....	34
6. Preparation of Aliphatic primary amides (B-series compounds) and of N,N'-Diacyl-cystamines (C-series compounds).....	37
Procedure 6.1 (in Air).....	37
Procedure 6.2 (under N ₂).....	37
III RESULTS AND DISCUSSION.....	56
1. Optimization of the Thermal Reaction.....	56
2. Separation and Purification of Major Products.....	56
3. Structural Elucidation of 2-Amino-2-thiazoline hydrochloride (A-series compound).....	57
4. Structural Elucidation of Aliphatic primary amides (B-series compounds).....	60
5. Structural Elucidation of N,N'-Diacyl-cystamines (C-series compounds).....	64
6. Mechanism of the Thermal Reaction.....	69

	Pages
IV CONCLUSIONS.....	71
REFERENCES.....	132
VITA.....	144



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

List of Schemes

Schemes	Pages
I The reaction of 2-amino-2-thiazoline with nitrous acid...	4
II Proposed mechanism for mass spectral fragmentation of A-series compounds.....	59
III Proposed mechanism for mass spectral fragmentation of B-series compounds.....	61-63
IV Proposed mechanism for mass spectral fragmentation of C-series compounds.....	65-67

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

List of Tables

Tables		Pages
I	The preparation of N,S-diacyl-2-mercaptopoethylguanidine hydrochlorides (S-series compounds).....	26
II	The investigation of thermal reaction products from N,S-diacyl-2-mercaptopoethylguanidine hydrochlorides $\text{O} \quad \text{NH}\cdot\text{HCl} \quad \text{O}$ ($\text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{NH}-\text{C}(=\text{O})-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{C}(=\text{O})-\text{R}$) under various conditions.....	28-33
III	The preparation of 2-amino-2-thiazoline hydrochloride (A-series compound) at 180°C.....	35
IV	Spectroscopic data of 2-amino-2-thiazoline hydrochloride (A-series compound).....	36
V	The preparation of aliphatic primary amides (B-series compounds) by the thermal reaction of N,S-diacyl-2- mercaptopoethylguanidine hydrochlorides (S-series compounds) at 180°C.....	39
VI	The preparation of N,N-diacyl-cystamines (C-series compounds) by the thermal reaction of N,S-diacyl-2-mercaptopoethylguanidine hydrochlorides (S-series compounds) at 180°C.....	40
VII	The separations of aliphatic primary amides (B-series compounds) and N,N-diacyl-cystamines (C-series compounds) by column chromatography.....	41
VIII	The elemental analysis of aliphatic primary amides (B-series compounds).....	42
IX	The UV spectra of aliphatic primary amides (B-series compounds).....	43

Tables	Pages
X The IR spectra of aliphatic primary amides (B-series compounds).....	44
XI The ^{13}C NMR spectra in ppm of aliphatic primary amides (B-series compounds) in CDCl_3	45
XII The ^1H NMR spectra of aliphatic primary amides (B-series compounds) in CDCl_3	46
XIII The MS spectra of aliphatic primary amides (B-series compounds).....	47
XIV The elemental analysis of N,N-diacyl-cystamines (C-series compounds).....	48
XV The UV spectra of N,N-diacyl-cystamines (C-series compounds).....	49
XVI The IR spectra of N,N-diacyl-cystamines (C-series compounds).....	50
XVII The ^{13}C NMR spectra in ppm of N,N-diacyl-cystamines (C-series compounds) in CDCl_3	51
XVIII The ^1H NMR spectra of N,N-diacyl-cystamines (C-series compounds) in CDCl_3	52
XIX The MS spectra of N,N-diacyl-cystamines (C-series compounds).....	53-55

List of Figures

Figures	Pages
1 Ultraviolet spectrum of compound A in CHCl ₃	75
2 Infrared spectrum of compound A in KBr disc.....	76
3 ¹³ C NMR spectrum of compound A in DMSO.....	77
4 ¹ H NMR spectrum of compound A in DMSO.....	78
5 Mass spectrum of compound A.....	79
6 Ultraviolet spectrum of compound B-7 in CHCl ₃	80
7 Infrared spectrum of compound B-7 in KBr disc.....	81
8 ¹³ C NMR spectrum of compound B-7 in CDCl ₃	82
9 ¹ H NMR spectrum of compound B-7 in CDCl ₃	83
10 Mass spectrum of compound B-7.....	84
11 Ultraviolet spectrum of compound B-8 in CHCl ₃	85
12 Infrared spectrum of compound B-8 in KBr disc.....	86
13 ¹³ C NMR spectrum of compound B-8 in CDCl ₃	87
14 ¹ H NMR spectrum of compound B-8 in CDCl ₃	88
15 Mass spectrum of compound B-8.....	89
16 Ultraviolet spectrum of compound B-9 in CHCl ₃	90
17 Infrared spectrum of compound B-9 in KBr disc.....	91
18 ¹³ C NMR spectrum of compound B-9 in CDCl ₃	92
19 ¹ H NMR spectrum of compound B-9 in CDCl ₃	93
20 Mass spectrum of compound B-9.....	94
21 Ultraviolet spectrum of compound B-10 in CHCl ₃	95
22 Infrared spectrum of compound B-10 in KBr disc.....	96
23 ¹³ C NMR spectrum of compound B-10 in CDCl ₃	97
24 ¹ H NMR spectrum of compound B-10 in CDCl ₃	98
25 Mass spectrum of compound B-10.....	99

Figures	Pages
26 Ultraviolet spectrum of compound B-11 in CHCl ₃	100
27 Infrared spectrum of compound B-11 in KBr disc.....	101
28 Mass spectrum of compound B-11.....	102
29 Ultraviolet spectrum of compound B-12 in CHCl ₃	103
30 Infrared spectrum of compound B-12 in KBr disc.....	104
31 Mass spectrum of compound B-12.....	105
32 Ultraviolet spectrum of compound C-7 in CHCl ₃	106
33 Infrared spectrum of compound C-7 in KBr disc.....	107
34 ¹³ C NMR spectrum of compound C-7 in CDCl ₃	108
35 ¹ H NMR spectrum of compound C-7 in CDCl ₃	109
36 Mass spectrum of compound C-7.....	110
37 Ultraviolet spectrum of compound C-8 in CHCl ₃	111
38 Infrared spectrum of compound C-8 in KBr disc.....	112
39 ¹³ C NMR spectrum of compound C-8 in CDCl ₃	113
40 ¹ H NMR spectrum of compound C-8 in CDCl ₃	114
41 Mass spectrum of compound C-8.....	115
42 Ultraviolet spectrum of compound C-9 in CHCl ₃	116
43 Infrared spectrum of compound C-9 in KBr disc.....	117
44 ¹³ C NMR spectrum of compound C-9 in CDCl ₃	118
45 ¹ H NMR spectrum of compound C-9 in CDCl ₃	119
46 Mass spectrum of compound C-9.....	120
47 Ultraviolet spectrum of compound C-10 in CHCl ₃	121
48 Infrared spectrum of compound C-10 in KBr disc.....	122
49 ¹³ C NMR spectrum of compound C-10 in CDCl ₃	123
50 ¹ H NMR spectrum of compound C-10 in CDCl ₃	124
51 Mass spectrum of compound C-10.....	125
52 Ultraviolet spectrum of compound C-11 in CHCl ₃	126
53 Infrared spectrum of compound C-11 in KBr disc.....	127

Figures	Pages
54 Mass spectrum of compound C-11.....	128
55 Ultraviolet spectrum of compound C-12 in CHCl ₃	129
56 Infrared spectrum of compound C-12 in KBr disc.....	130
57 Mass spectrum of compound C-12.....	131



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย