

การสังเคราะห์อนุพันธ์ของ เอ็น-(พารา-อะมิโนเบนโซชออล)-1,2,3,4-เททระไโซโตรไอโซควิโนลีน

นายทวีศักดิ์ ธรรมราช

ศูนย์วิทยทรัพยากร

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาเภสัชศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาเภสัชเคมี ภาควิชาเภสัชเคมี

คณะเภสัชศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2546

ISBN 974-17-5152-4

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

SYNTHESIS OF *N*-(*p*-AMINOBENZOYL)-1,2,3,4-TETRAHYDROQUINOLINE
DERIVATIVES

Mr.Taweesak Dhramaraj

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

Department of Pharmaceutical Chemistry

Faculty of Pharmaceutical Sciences

Chulalongkorn University

Academic Year 2003

ISBN 974-17-5152-4

Thesis Title	Synthesis of <i>N</i> -(<i>p</i> -aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline derivatives
By	Mr. Taweesak Dhramaraj
Field of study	Pharmaceutical Chemistry
Thesis Advisor	Assistant Professor Chamnan Patarapanich, Ph.D.
Thesis Co-Advisor	Associate Professor Sunibhon Pummangura, Ph.D.

Accepted by the Faculty of Pharmaceutical Sciences, Chulalongkorn University in
Partial Fulfillment of the Requirements for the Master's Degree

Boonyong Tantisira Dean of the Faculty of Pharmaceutical Sciences
(Associate Professor Boonyong Tantisira, Ph.D.)

THESIS COMMITTEE

Mitr Pathipvanich Chairman
(Assistant Professor Mitr Pathipvanich, Ph.D.)
Chamnan Thesis Advisor
(Assistant Professor Chamnan Patarapanich, Ph.D.)

Sunibhond Pum Thesis Co-Advisor
(Associate Professor Sunibhond Pummangura, Ph.D.)

Khanit Suwanborirux Member
(Mr. Khanit Suwanborirux, Ph.D.)

นายทวีศักดิ์ ธรรมราช : การสังเคราะห์อนุพันธ์ของ เอ็น-(พารา-อะมิโนเบนโซอิล)-1,2,3,4-เททระไโซโคริโโซควิโนลีน (SYNTHESIS OF N-(*p*-AMINOBENZOYL)-1,2,3,4-TETRAHYDROISOQUINOLINE) อ. ที่ปรึกษา: ผศ.ดร. ชำนาญ กัตรพานิช, อ. ที่ปรึกษา ร่วม: รศ. ดร. สุนิพนธ์ ภูมิมาภูร, 198 หน้า. ISBN 974-17-5152-4

การวิจัยครั้งนี้เป็นการศึกษาปฏิกิริยาเคมีที่ใช้ในกระบวนการสังเคราะห์อนุพันธ์ของ เอ็น-(พารา-อะมิโนเบนโซอิล)-1,2,3,4-เททระไโซโคริโโซควิโนลีน ซึ่งเป็นสารประกอบอินทรีย์กลุ่มใหม่ที่คาดว่าจะมีฤทธิ์ต้านอาการชา สารประกอบกลุ่มนี้ถูกออกแบบขึ้นมาโดยใช้ เอ็น-(อัลฟ่า-เมธิลเบนซิล)เบนชาไมด์ เป็นสารต้นแบบ

สารประกอบที่เป็นเป้าหมายในการสังเคราะห์สี่ตัวได้แก่ เอ็น-(พารา-อะมิโนเบนโซอิล)-1,2,3,4-เททระไโซโคริโโซควิโนลีน, เอ็น-(พารา-อะมิโนเบนโซอิล)-1,2,3,4-เททระไโซโคริ-1-เมธิลไโซควิโนลีน, เอ็น-(พารา-อะมิโนเบนโซอิล)-1,2,3,4-เททระไโซโคริ-3-เมธิลไโซควิโนลีน และ เอ็น-(พารา-อะมิโนเบนโซอิล)-1,2,3,4-เททระไโซโคริ-1,3-ไดเมธิลไโซควิโนลีน การสังเคราะห์สารเหล่านี้มีสามขั้นตอนหลักได้แก่ (1) การสังเคราะห์สารประกอบ เททระไโซโคริโโซควิโนลีน โดยปฏิกิริยา บิชเลอร์-แวนพิโอราสกี หรือ พิกเตต-สเปงเกลอร์ ซึ่งสารเททระไโซโคริโโซควิโนลีนที่มีหมู่เมธิลแทนที่ในตำแหน่งที่หนึ่ง หรือ หนึ่งและสาม ใช้ปฏิกิริยาของ บิชเลอร์-แวนพิโอราสกี ในการสังเคราะห์ โดยที่สาร เอ็น-อะซิด-2-เฟนิลเอธิลามีน ทำปฏิกิริยากับสารควบแน่นได้แก่ ฟอสฟอรัส อ็อกซิคลอไรด์ และ/หรือ ฟอสฟอรัสเพนท์ออกไซด์ ในโกลูอินหรือไฮลิน ได้สารประกอบ 3,4-ไดไโซโคริโโซควิโนลีน ซึ่งจะทำปฏิกิริยา รีดักชันโดยใช้ โซเดียม บอร์ไฮดрид ได้สารประกอบ 1,2,3,4-เททระไโซโคริโโซควิโนลีน สารที่มีหมู่เมธิลแทนที่ในตำแหน่งที่สามใช้ปฏิกิริยาของ พิกเตต-สเปงเกลอร์ ในการสังเคราะห์โดยที่สารแอมเฟตามีนทำปฏิกิริยาควบแน่นกับฟอร์มาลดีไฮด์ได้สารอิมีน ซึ่งจะถูกทำปฏิกิริยากับกรดไฮdroคลอริกเข้มข้นเพื่อปิดวงแหวนได้เป็นสารประกอบ 1,2,3,4-เททระไโซโคริโโซควิโนลีน แต่การสังเคราะห์สารตัวนี้ไม่เป็นผลสำเร็จ (2) การสังเคราะห์สารประกอบ เอ็น-(พารา-ในโตรเบนโซอิล)-1,2,3,4-เททระไโซโคริโโซควิโนลีน โดยสาร 1,2,3,4-เททระไโซโคริโโซควิโนลีน ทำปฏิกิริยากับ พารา-ในโตรเบนโซอิลคลอไรด์ และ โพแทสเซียม คาร์บอนเนต ใน เททระไโซโคริฟูราน (3) การสังเคราะห์สารประกอบ เอ็น-(พารา-อะมิโนเบนโซอิล)-1,2,3,4-เททระไโซโคริโโซควิโนลีน ทำปฏิกิริยาไฮโดรเจนชันที่มี (10%) พาลาตาเดียม/คาร์บอนกัมมันต์ เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา ได้ทำการพิสูจน์เอกลักษณ์ของสารที่สังเคราะห์ได้โดยเทคนิคทาง อินฟราเรดสเปกโตรเมทรี, นิวเคลียร์แมกเนติกเรโซナンซ์สเปกโตรเมทรี และ การวิเคราะห์องค์ประกอบธาตุ

ภาควิชา	เกสชเคมี	ลายมือชื่อนิสิต	๓๘๗๙	รองศาสตราจารย์
สาขาวิชา	เกสชเคมี	ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา		นาย บดินทร์
ปีการศึกษา	2546	ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม		ดร. สุนิพนธ์ ภูมิมาภูร

437 65749 33: MAJOR PHARMACEUTICAL CHEMISTRY

KEY WORD: SYNTHESIS / *N*-(*p*-AMINOBENZOYL)-1,2,3,4-TETRAHYDROISOQUINOLINE

TAWEESAK DHRAMARAJ: SYNTHESIS OF *N*-(*p*-AMINOBENZOYL)-1,2,3,4-TETRAHYDRO ISOQUINOLINE DERIVATIVES

THESIS ADVISOR: ASSIS. PROF. CHAMNAN PATARAPANICH, Ph.D.; THESIS CO-ADVISOR:
ASSOC. PROF. SUNIBHOND PUMMANGURA, Ph.D., 198 pp. ISBN 974-17-5152-4

The present investigation was to study the synthetic routes of *N*-(*p*-aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinolines, the new series of organic compounds, designed by using *N*-(α -methylbenzyl)benzamide as the lead compound. These rigid analogues of *N*-(α -methylbenzyl)benzamide were expected to possess anticonvulsant activity.

In this research, there were four synthesized target compounds such as *N*-(*p*-aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline, *N*-(*p*-aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline, *N*-(*p*-aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-3-methylisoquinoline, and *N*-(*p*-aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethylisoquinoline. The synthetic pathway can be divided into 3 major steps; (1) The synthesis of 1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline by Bischler-Napieralski or Pictet-Spengler reactions. For 1-methyl and 1,3dimethyl substituted compounds, the Bischler-Napieralski reaction was used, *N*-acyl-2-phenylethylamine was cyclized by reflux with P_2O_5 and/or $POCl_3$, as condensing agent in toluene or xylene to form 3,4-dihydroisoquinoline, then it was reduced by sodium borohydride reduction to give 1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline. For 3-methyl analogue, the Pictet-Spengler reaction was used without success, amphetamine was condensed with formaldehyde to form imine, then it was cyclized by reflux with concentrated hydrochloric acid. (2) The synthesis of *N*-(*p*-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinolines. Tetrahydroisoquinoline was refluxed in tetrahydrofuran with *p*-nitrobenzoylchloride in the presence of K_2CO_3 . (3) The synthesis of *N*-(*p*-aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline. The starting nitro compounds were reduced by hydrogenation in the presence of (10%) Pd/C. The structures of the synthesized compounds were confirmed by infrared spectrometry, nuclear magnetic resonance spectrometry and elemental analysis techniques.

Department Pharmaceutical Chemistry Student's signature

Field of study Pharmaceutical Chemistry Advisor's signature

Academic year 2003 Co-Thesis Advisor's signature

The image shows three handwritten signatures in black ink. The top signature is "Thaweesak Dhramaraj". Below it is "Chamnan Pan". The bottom signature is "Sunibhond Pum".

ACKNOWLEDGEMENTS

First, I am deeply indebted to my thesis advisor, Assistant Professor Dr. Chamnan Patarapanich, for his invaluable advice, continual guidance, kindness, and understanding.

I am deeply beholden to my thesis co-advisor, Associate Professor Sunibhond Pummangura, for his guidance, and invaluable advice.

I would like to express my sincere thanks to Assistant Professor Dr. Mitr Pathipvanich, Head of the Department of Pharmaceutical Chemistry, for his hospitality, and providing facilities. I also thank the members of thesis committee for their valuable suggestion and discussion.

It is a pleasure to acknowledge Dr. Khanit Suwanburirux for his assistance in the NMR experiments.

I would like to thank all staff members of the Department of Pharmaceutical Chemistry and the scientists of the Scientific and Technological Research Equipment Center, Chulalongkorn University. My thanks go to the Graduate School of Chulalongkorn University for granting a partial financial support.

In addition, I am grateful to all my friends for their encouragement.

Finally, I wish to express my gratitude to my parents and my brothers for their love and understanding that enabled me to have the energy, stamina, and inspiration to finish this work.

LIST OF CONTENTS

	Page
THAI ABSTRACT.....	iv
ENGLISH ABSTRACT.....	v
ACKNOWLEDGEMENTS.....	vi
LIST OF TABLES.....	viii
LIST OF FIGURES.....	ix
LIST OF ABBREVIATIONS.....	xix
CHAPTER	
I. INTRODUCTION.....	1
II. HISTORY.....	23
III. EXPERIMENTS.....	50
IV. RESULTS AND DISCUSSION.....	156
V. CONCLUSTION.....	190
REFERENCES.....	193
VITA.....	198

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

LIST OF TABLES

	Page
Table 1. International Classification of Epileptic Seizures.....	3
Table2. International Classification of Epilepsies and Epilepsy Syndromes.....	5-6
Table3. AEDs for different seizure types.....	8
Table4. Details of reagents used in the synthesis of <i>N</i> -(<i>p</i> -nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline derivatives.....	66
Table5. ^1H and ^{13}C spectral assignments of <i>N</i> -(<i>p</i> -nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline and H,C long-range correlations.....	182
Table6. ^1H and ^{13}C spectral assignments of <i>N</i> -(<i>p</i> -nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline and H,C long-range correlations.....	183
Table7. ^1H and ^{13}C spectral assignments of <i>N</i> -(<i>p</i> -nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethylisoquinoline and H,C long-range correlations.....	184
Table8. ^1H and ^{13}C spectral assignments of <i>N</i> -(<i>p</i> -aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline hydrochloride.....	188
Table9. ^1H and ^{13}C spectral assignments of <i>N</i> -(<i>p</i> -aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline hydrochloride.....	189

LIST OF FIGURES

	Page
Figure 1. The chemical structures of some antiepileptic drugs (I-XV).....	9
Figure 2. The chemical structures of some anticonvulsants (XVI-XXI).....	10
Figure 3. Antiseizure drug-enhanced Na^+ channel inactivation.....	13
Figure 4. Antiseizure drug-induced reduction of current through T-type Ca^{2+} channels.....	13
Figure 5. Proposed mechanisms of action of some AEDs mediated by glutamate at the excitatory synapse.....	15
Figure 6. Proposed mechanisms of action of some AEDs at the GABA_A inhibitory synapse.....	16
Figure 7. The chemical structure of potent anticonvulsant 4-aminobenzamides derivatives (XXII and XXIII).....	18
Figure 8. The design of rigid analogues (XXIV-XXVI) by ring closure of their parent compounds.....	20
Figure 9. The chemical structure of target derivatives of N -(<i>p</i> -aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline.....	21
Figure 10. The synthesis approach of the target derivatives of N -(<i>p</i> -aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline.....	22
Figure 11. The chemical structures of 4-amino- <i>N</i> -substitutedbenzamide.....	25
Figure 12. The chemical structures of substituted 4-aminobenzanilide.....	26
Figure 13. The chemical structures of 4-amino- <i>N</i> -substitutedbenzamide (61) and 4-amino- <i>N</i> -substitutedphenylacetamide (62).....	27
Figure 14. The chemical structures of aminobenzanilide derivatives.....	28

	Page
Figure 15. The chemical structures of 4-aminobenzamides with/without substituent(s) on the aminobenzoyl moiety.....	29
Figure 16. The chemical structure of 4-amino-N-(4'-amino-2',3'-dimethylphenyl)benzamide.....	30
Figure 17. The chemical structures of the most active compound in 4-amino-N-substitutedbenzamide series.....	31
Figure 18. The three planar region of the 4-amino-N-substitutedphenylbenzamide.....	32
Figure 19. Metabolic pathway of ameltolide.....	37
Figure 20. The design of the rigid analogue from ameltolide.....	39
Figure 21. The representation of intermediates in the synthesis of tetrahydroisoquinoline.....	40
Figure 22. Synthesis of 3,4-dihydroisoquinoline by Bischler-Napieralski reaction.....	41
Figure 23. The synthesis of isoquinoline by Pictet-Gams reaction.....	42
Figure 24. The reduction of isoquinoline compound by using sodium borohydride and nikelous chloride to form 1,2,3,4-tetrahydoisoquinoline.....	42
Figure 25. The synthesis of 1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline by Pictet-Spengler reaction.....	42
Figure 26. The synthesis of isoquinoline by Pomeranz-Fritsch reaction through aldimine intermediate.....	43
Figure 27. The synthesis of isoquinoline by Pomeranz-Fritsch reaction through ketimine intermediate.....	44

	Page
Figure 28. The synthesis of isoquinoline via the Beckmann rearrangement.....	44
Figure 29. The reduction of 3,4-dihydroisoquinoline by using sodium borohydride.....	45
Figure 30. The reduction of 3,4-dihydroisoquinoline compound by using sodium cyanoborohydride.....	46
Figure 31. The formation of amides compounds by <i>N</i> -acylation of amine.....	46
Figure 32. The IR spectrum (KBr) of β -nitrostyrene.....	77
Figure 33. The 300 MHz spectrum of $^1\text{H-NMR}$ spectrum of β -nitrostyrene.....	78
Figure 34. The IR spectrum (KBr) of β -methyl- β -nitrostyrene.....	79
Figure 35. The 300 MHz $^1\text{H-NMR}$ spectrum of β -methyl- β -nitrostyrene.....	80
Figure 36. The IR spectrum (Neat) of 1-nitro-2-phenylethane.....	81
Figure 37. The 300 MHz $^1\text{H-NMR}$ spectrum of 1-nitro-2-phenylethane in CDCl_3	82
Figure 38. The IR spectrum (neat) of 2-nitro-1-phenylpropane.....	83
Figure 39. The 300 MHz $^1\text{H-NMR}$ spectrum of 2-nitro-1-phenylpropane in CDCl_3	84
Figure 40. The 300 MHz $^1\text{H-NMR}$ spectrum of 2-nitro-1-phenylpropane in CDCl_3	85
Figure 41. The IR spectrum (Neat) of 1-amino-2-phenylethane (2-phenylethylamine).....	86
Figure 42. The 300 MHz $^1\text{H-NMR}$ spectrum of 1-amino-2-phenylethane (2-phenylethylamine) in CDCl_3	87
Figure 43. The 300MHz $^1\text{H-NMR}$ spectrum of 1-amino-2-phenylethane (2-phenylethylamine) in CDCl_3	88

	Page
Figure 44. The IR spectrum (Neat) of 2-amino-1-phenylpropane (amphetamine).....	89
Figure45. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of 2-amino-1-phenylpropane (amphetamine) in CDCl_3	90
Figure46. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of 2-amino-1-phenylpropane (amphetamine) in CDCl_3 (Enlarged-scale).....	91
Figure47. The IR spectrum (Neat) of <i>N</i> -acetyl-2-phenylethylamine.....	92
Figure48. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of <i>N</i> -acetyl-2-phenylethylamine in CDCl_3	93
Figure49. The 300 ^1H -NMR spectrum of <i>N</i> -acetyl-2-phenylethylamine in CDCl_3 (Enlarged-scale).....	94
Figure50. The IR spectrum (Neat) of <i>N</i> -acetylamphetamine.....	95
Figure51. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of <i>N</i> -acetylamphetamine in CDCl_3	96
Figure52. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of <i>N</i> -acetylamphetamine in CDCl_3 (Enlarged-scale).....	97
Figure53. The IR spectrum (Neat) of 3,4-dihydro-1-methylisoquinoline.....	98
Figure54. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of 3,4-dihydro-1-methylisoquinoline in CDCl_3	99
Figure55. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of 3,4-dihydro-1-methylisoquinoline in CDCl_3 (Enlarged-scale).....	100
Figure56. The IR spectrum (Neat) of 3,4-dimethyl-1,3-dimethylisoquinoline.....	101
Figure57. The 300 ^1H -NMR spectrum of 3,4-dihydro-1,3-dimethylisoquinoline in CDCl_3	102

	Page
Figure58. The 300 ^1H -NMR spectrum of 3,4-dihydro-1,3-dimethylisoquinoline in CDCl_3 (Enlarged-scale).....	103
Figure59. The IR spectrum (Neat) of 1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline.....	104
Figure60. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of 1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline in CDCl_3	105
Figure61. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of 1,2,3,4-tetrahydro-1-methyl-isoquinoline in CDCl_3 (Enlarged-scale).....	106
Figure62. The IR spectrum (Neat) of 1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethylisoquinoline.....	107
Figure63. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of 1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethyl-isoquinoline in CDCl_3	108
Figure64. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of 1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethyl-isoquinoline in CDCl_3 (Enlarged-scale) ..	109
Figure65. The IR spectrum (Neat) of <i>N</i> -methylamphetamine in CDCl_3	110
Figure66. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of <i>N</i> -methylamphetamine in CDCl_3	111
Figure67. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of <i>N</i> -methylamphetamine in CDCl_3 (Enlarged-scale).....	112
Figure68. The IR spectrum (KBr) of <i>N</i> -(<i>p</i> -nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline.....	113
Figure69. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of <i>N</i> -(<i>p</i> -nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline in CDCl_3	114

Page	
Figure70. The 500 MHz ^1H -NMR spectra of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline</i> in CDCl_3 , at room temperature (RT), 15 °C, 10 °C, 0 °C and -10 °C.....	115
Figure71. The 500 MHz ^1H -NMR of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline</i> in CDCl_3 at -10 °C.....	116
Figure72. The 500 MHz ^1H -NMR spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline</i> in CDCl_3 at -10 °C. (Enlarged- scale).....	117
Figure73. The 125 MHz ^{13}C -NMR of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline</i> in CDCl_3	118
Figure74. The 125 MHz ^{13}C -NMR of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline</i> in CDCl_3 (Enlarged-scale in 123-170 ppm region).....	119
Figure75. The 125 MHz ^{13}C -NMR, DEPT90 and DEPT135 spectra of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline</i> in CDCl_3	120
Figure76. The 500 MHz HH COSY spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline</i> in CDCl_3 at -10 °C.....	121
Figure77. The 500 MHz HMQC spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline</i> in CDCl_3	122
Figure78. The 500 MHz HMBC spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline</i>	123
Figure79. The 500 MHz HMBC spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline</i> (Enlarged-scale1).....	124

	Page
Figure80. The 500 MHz HMBC spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline</i> (Enlarged-scale2).....	125
Figure81. The 500 MHz HMBC spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline</i> (Enlarged-scale3).....	126
Figure82. The IR spectrum (KBr) of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i>	127
Figure83. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i> in CDCl_3	128
Figure84. The 300 MHz ^1H -NMR spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i> in CDCl_3 (Enlarged-scale).....	129
Figure85. The 75 MHz ^{13}C -NMR spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i> in CDCl_3	130
Figure86. The 75 MHz ^{13}C -NMR spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i> in CDCl_3 (Enlarged-scale in 120-170 ppm region).....	131
Figure87. The 75 MHz DEPT 135 spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i> in CDCl_3	132
Figure88. The 300 MHz HH COSY spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i> in CDCl_3	133
Figure89. The 300 MHz HMQC spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i> in CDCl_3	134
Figure90. The 300 MHz HMBC spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i> in CDCl_3	135

	Page
Figure91. The 300 MHz HMBC spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i> in CDCl ₃ (Enlarged-scale1).....	136
Figure92. The 300 MHz HMBC spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i> in CDCl ₃ (Enlarged-scale2).....	137
Figure93. The IR spectrum (KBr) of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethylisoquinoline</i>	138
Figure94. The 300 MHz ¹ H-NMR spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethylisoquinoline</i> in CDCl ₃	139
Figure95. The 300 MHz ¹ H-NMR spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethylisoquinoline</i> in CDCl ₃ (Enlarged-scale).....	140
Figure96. The 75 MHz ¹³ C-NMR spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethylisoquinoline</i> in CDCl ₃	141
Figure97. The 75 MHz ¹³ C-NMR spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethylisoquinoline</i> in CDCl ₃ (Enlarged-scale).....	142
Figure98. The 75 MHz DEPT 135 spectrum of <i>N-(p-nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethylisoquinoline</i> in CDCl ₃	143

	Page
Figure99. The 300 MHz HH COSY spectrum of <i>N</i> -(<i>p</i> -nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethylisoquinoline in CDCl ₃	144
Figure100. The 300 MHz HMQC spectrum of <i>N</i> -(<i>p</i> -nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethylisoquinoline in CDCl ₃	145
Figure101. The 300 MHz HMBC spectrum of <i>N</i> -(<i>p</i> -nitrobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1,3-dimethylisoquinoline in CDCl ₃	146
Figure102. The IR spectrum (KBr) of <i>N</i> -(<i>p</i> -aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline hydrochloride.....	147
Figure103. The 300 MHz ¹ H-NMR spectrum of <i>N</i> -(<i>p</i> -aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline hydrochloride in DMSO-d6.....	148
Figure104. The 75 MHz ¹³ C-NMR spectrum of <i>N</i> -(<i>p</i> -aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline hydrochloride in DMSO-d6.....	149
Figure105. The 75 MHz DEPT 135 spectrum of <i>N</i> -(<i>p</i> -aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline hydrochloride in DMSO-d6.....	150
Figure106. The 300 MHz HH COSY spectrum of <i>N</i> -(<i>p</i> -aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline hydrochloride in DMSO-d6.....	151

Page

Figure107. The 300 MHz HMQC spectrum of <i>N-(p-aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisoquinoline hydrochloride</i> in DMSO-d6.....	152
Figure108. The 300 MHz ¹ H-NMR spectrum of <i>N-(p-aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i> hydrochloride in DMSO-d6.....	153
Figure109. The 300 MHz ¹ H-NMR spectrum of <i>N-(p-aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i> hydrochloride in DMSO-d6 (Enlarged-scale).....	154
Figure110. The 75 MHz ¹³ C-NMR spectrum of <i>N-(p-aminobenzoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-methylisoquinoline</i> hydrochloride in DMSO-d6.....	155

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

LIST OF ABBREVIATIONS

%	percentage
v	stretching vibration (for IR spectra)
Vas	asymmetrical stretching (for IR spectra)
Vs	symmetrical stretching (for IR spectra)
δ	in-plane bending (for IR spectra); chemical shift (for NMR spectra)
AEDs	antiepileptic drugs
AMPA	α-amino-3-hydroxy-5-methyl-4-isoxazole-propionic acid
aq.	aqueous
ATPase	adenosine triphosphatase
Bic	bicuculline
br	board (for NMR spectra)
BZD	benzodiazepine
°C	degree Celsius
¹³ C-NMR	carbon-13 nuclear magnetic resonance
CBZ	carbamazepine
CHN analysis	elemental analysis
cm ⁻¹	reciprocal centimeter (for IR spectra)
CNS	central nervous system
conc.	concentrated
d	doublet (for NMR spectra)
dd	doublet of doublets (for NMR spectra)
ddd	doublet of doublets of doublets (for NMR spectra)
dt	doublet of triplets (for NMR spectra)
DEPT 135	Distortionless Enhancement by Polarization Transfer

EAAs	excitatory amino acids
ED ₅₀	dose required to produce the desired endpoint in 50 % of animals
ED ₉₇	dose required to produce anti-MES activity in 97 % of animals
ESM	ethosuximide
ev	electron volt
FBM	felbamate
g	gram
GABA	γ -aminobutyric acid
GABA-T	GABA aminotransferase
GBP	gabapentin
Glu	glutamate
Gly	glycine
¹ H-NMR	proton nuclear magnetic resonance
HD ₅₀	dose at which 50% of animals lost righting reflex
HH COSY	Correlated Spectroscopy: HH coupling
HH NOESY	Nuclear Overhauser Effect SpectroscopY
HMBC	¹ H-detected Heteronuclear Multiple Bond Connectivity
HMQC	Heteronuclear Multiple Quantum Correlation Spectroscopy
hr	hour
Hz	hertz
ILAE	the International League Against Epilepsy
i.p.	intraperitoneal administration
IR	infrared spectrometry
iv.	intravenous administration
J	coupling constant (for NMR spectra)
² J	<i>geminal</i> coupling constant

³ J	<i>vicinal</i> coupling constant
kg	kilogram
LD ₅₀	dose that caused death in 50 % of animals
LTG	lamotrigine
m	multiplet (for NMR spectra)
MES	maximal electroshock seizure
mg	milligram
MHz	megahertz
min	minute
ml	milliliter
mmol	millimole
m.p.	melting point
NA	not applicable
NIH	the Epilepsy Branch of the National Institutes of Health
NMDA	<i>N</i> -methyl-D-aspartate
NMR	nuclear magnetic resonance
oop	out-of-plane vibration (for IR spectra)
PB	phenobarbital
Pd/C	palladium on activated charcoal
PHT	phenytoin
PI	protective index (TD ₅₀ /ED ₅₀)
Pic	picrotoxin
pKa	ionization constant
ppm	part (s) per million
Ptz	pentylenetetrazol
q	quartet (for NMR spectra)
RT	room temperature

s	singlet (for NMR spectra)
sc.	subcutaneous administration
SSA	succinic acid semialdehyde
Strych	strychnine
t	triplet (for NMR spectra)
td	triplet of doublets (for NMR spectra)
TD ₃	dose eliciting evidence of minimal neurologic toxicity in 3 % of animals
TD ₅₀	dose eliciting evidence of minimal neurotoxicity in 50 % of animals
TGB	tiagabine
TPM	topiramate
VGB	vigabatrine
VGSC	voltage-dependent Na ⁺ channel
VPA	valproate
w/v	weight by volume

ศูนย์วิทยาศาสตร์พยาบาล
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย