

A NEW METHOD FOR THE SYNTHESIS OF PAVINE ALKALOIDS:
APPLICATION TO
THE SYNTHESIS OF NATURAL ARGEMONINE



ANUCHA NAMSA-AID

A THESIS SUBMITTED IN PARTIAL FULFILLMENT OF
THE REQUIREMENT FOR THE DEGREE OF
MASTER OF SCIENCE
(ORGANIC CHEMISTRY)

**With compliments
of**

Dr. Namsa-Aid Anucha

TH
A636n
1994

IN
FACULTY OF GRADUATE STUDIES
MAHIDOL UNIVERSITY

1997

ชื่อวิทยานิพนธ์

วิธีการใหม่ในการสังเคราะห์พาวินอัลคาลอยด์. และการประยุกต์
เพื่อสังเคราะห์อากิโมโนอินธรรมชาติ

ผู้วิจัย

อณูชา น้ำสอาด

ปริญญา

วิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต (อินทรีย์เคมี)

คณะกรรมการควบคุมวิทยานิพนธ์

สมศักดิ์ รุจิรวัฒน์ Ph D

สุนันทา วิบูลย์จันทร์ Ph.D.

อมรศรี เจิมประไพ Ph D.

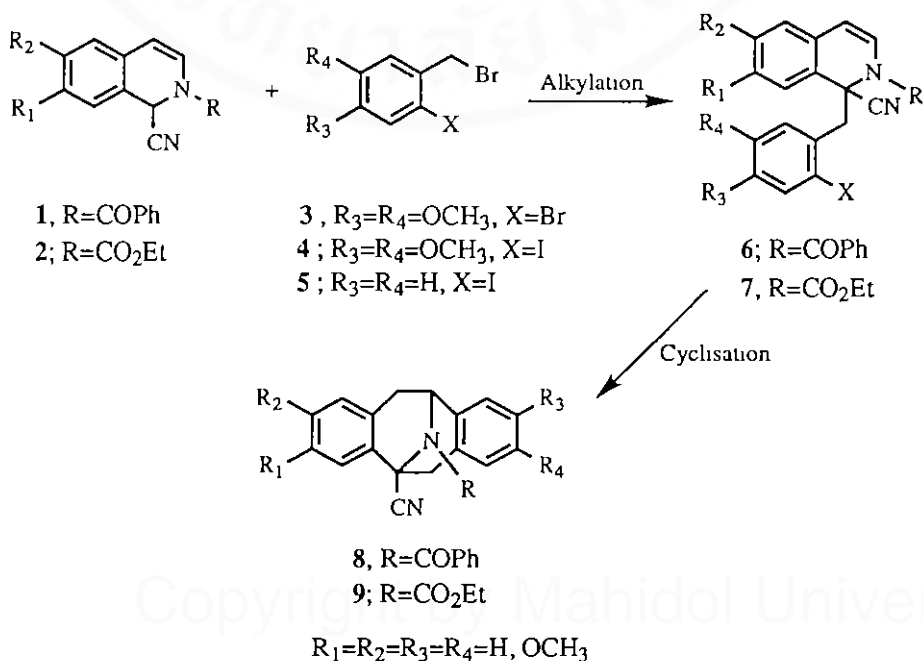
วันที่สำเร็จการศึกษา

12 พฤษภาคม พ ศ 2540

บทคัดย่อ

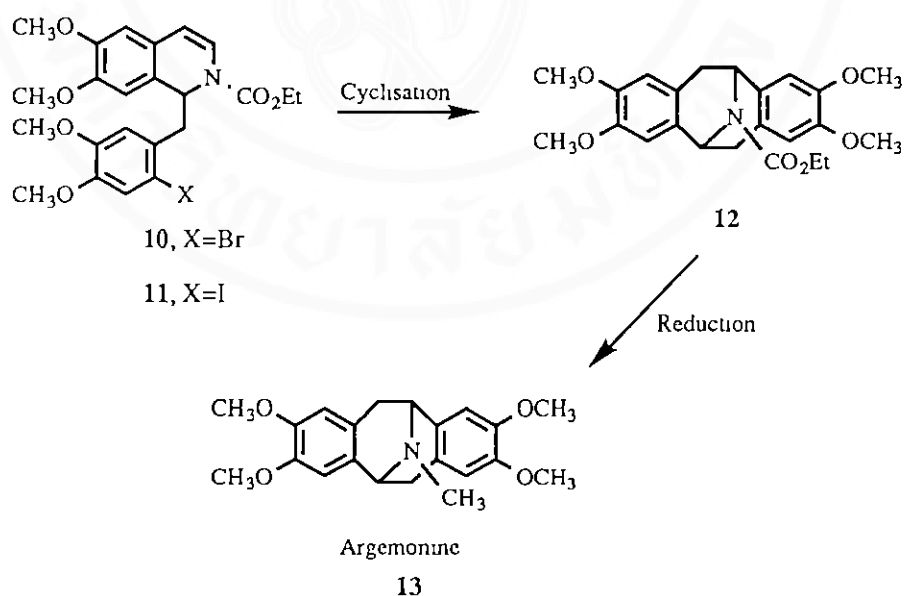
ในหลายปีที่ผ่านมาได้มีผู้สังเคราะห์สารประกอบพาวินอัลคาลอยด์ขึ้นมาจำนวนมากมาย ส่วนใหญ่
การสังเคราะห์จะใช้วิธีการรีดิวซ์สารพาวาเวอร์รีน หรือ เกลิอพาพาวาเวอรีเนียม โดยใช้พลวงในกรดไฮโดรคลอริก
หรือจะใช้วิธีการปิดวงแหวนที่ตำแหน่งอินามีน ของสารประกอบเบนซิลไอโซควิโนลีน

สำหรับการวิจัยในวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ได้ศึกษาถึงวิธีการใหม่ในการสังเคราะห์สารประกอบ พาวินอัล
คาลอยด์ 8 และ 9 วิธีนี้เป็นการศึกษาปฏิกิริยาออกฤทธิ์ที่เกิดขึ้นในโมเลกุล ของสารประกอบ
จำพวกไอโซควิโนลีนไดโนไตรล์ 6 และ 7 โดยใช้ เตตระคริสไตรฟีนิลฟอสเฟิน พัลลาเดียม เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา
นอกจากนี้แล้วยังใช้ปฏิกิริยาเรดิคัลอิสระมาใช้ในการปิดวงของสารประกอบ ไอโซควิโนลีนไดโนไตรล์ 6 และ 7
อีกด้วย



การศึกษาวิธีสังเคราะห์สารประกอบพาวินอัลคาลอยด์โดยการปิดวง ด้วย 2 วิธีดังกล่าวนี้ พบว่าแต่ละวิธีนั้นให้ปริมาณของผลิตภัณฑ์ 8 และ 9 ที่ต่างกัน นอกจากนี้เรายังพบอีกว่า หมู่แทนที่ที่เป็นฮาโลเจนชนิดต่างๆ หรือหมู่เมทอกซี ที่ตำแหน่งต่างกันจะมีผลต่อปริมาณ ของผลิตภัณฑ์ 8 และ 9 ที่เกิดขึ้นอีกด้วย

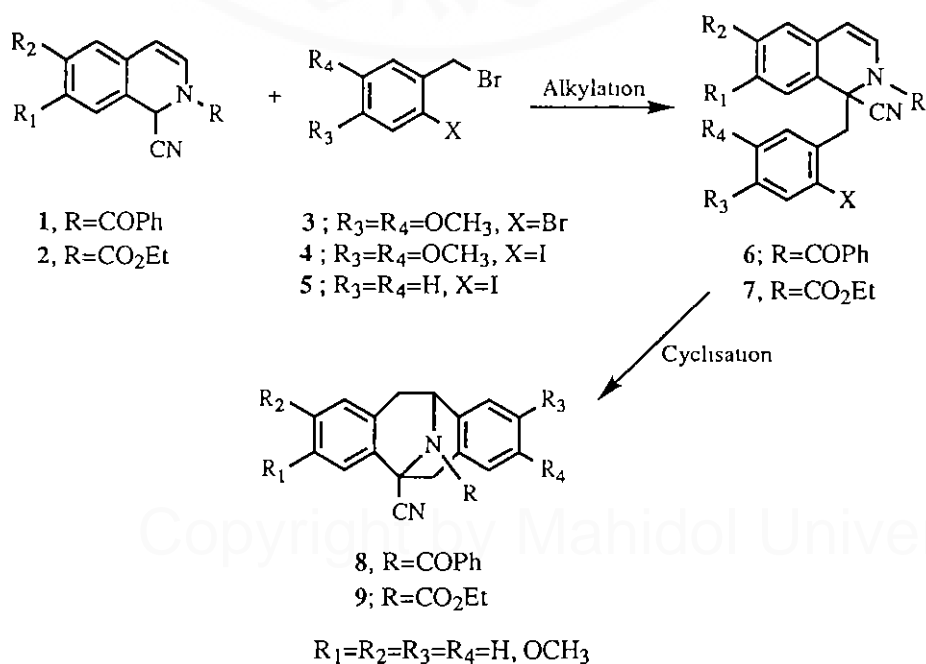
จากการค้นพบวิธีการสังเคราะห์สารประกอบพาวินอัลคาลอยด์ข้างต้น เราสามารถนำมาประยุกต์ ในการสังเคราะห์สารประกอบอาร์จีโมนีนอัลคาลอยด์ 13 ซึ่งเป็นสารจากธรรมชาติได้ โดยสามารถใช้ได้ทั้งในปฏิกิริยา คัพปลิง หรือ ปฏิกิริยาเรดิคัลอิสระ ในการปิดวงของสารประกอบ เบนซิลไอโซควิโนลีน 10 หรือ 11 ผลิตภัณฑ์ พาวิน 12 ที่ได้เป็น 44% และ 55% ตามลำดับ ถ้านำสารประกอบพาวิน 12 มาทำปฏิกิริยากับ ลิเทียมอลูมิเนียมไฮไดรด์ จะได้สารประกอบ อาร์จีโมนีนอัลคาลอยด์ 13 ตามต้องการ ปฏิกิริยาทั้งหมดมีสารประกอบ เบนซิลไอโซควิโนลีน 10 และ 11 จะเป็นตัวกลางที่สำคัญมาก ซึ่งสามารถเตรียมได้จากปฏิกิริยาระหว่าง สารประกอบ 2'-โบรโม พาพาเวอริน 10 หรือ 2'-ไอโอดิพาพาเวอริน 11 กับ ไตร-นอร์มัล-บิวทิลทินไฮไดรด์ ใน ไดคลอโรมีเทน และทำปฏิกิริยาต่อเนื่องจากกับ เอทิลคลอโรฟอร์มเมต ที่ -78° เซลเซียส หลังจากนั้น ปล่อยให้อุณหภูมิสูงขึ้นเท่าอุณหภูมิห้อง



Thesis Title	A New Method for Synthesis of Pavine Alkaloids: Application to the Synthesis of Natural Argemonine
Name	Anucha Namsa-aid
Degree	Master of Science (Organic Chemistry)
Thesis Supervisory Committee	Somsak Ruchirawat, Ph.D. Sunanta Vibuljan, Ph.D. Amornsri Chermprapai, Ph.D.
Date of Graduation	12 May B. E. 2540 (1997)

ABSTRACT

Many pavine alkaloids have been previously synthesized, the syntheses mainly involved the Sn/ HCl reduction of papaverine or papaverinium salts including acid catalyzed cyclization of enamine moieties of benzylisoquinolines. In this study a new method for the synthesis of aromatic ring system of pavine alkaloid **8** and **9** was described. The synthetic method involved the intramolecular coupling of isoquinaldonitrile **6** or **7** catalyzed by Pd(PPh₃)₄. In addition, the free radical catalyzed cyclization of **6** or **7** by Bu₃SnH/ AIBN was also investigated. The key intermediates **6** and **7** were obtained from the benzylation of Reissert compounds **1** and **2** respectively. In the course of intramolecular pavine ring formation, the effect of halogen and methoxy substituents on the intermediate **6** and **7** was also studied.



Our new method has been applied successfully to the synthesis of natural argemonine alkaloid **13**. The title compound **13** has been achieved by $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_4$ or Bu_3SnH catalyzed intramolecular cyclization of bromo compound **10** (44%) or iodo compound **11** (56%) followed by lithium aluminium hydride reduction of pavine **12**. The starting compounds **10** and **11** were readily prepared from the reaction of 2'-bromo or 2'-iodopapaverine with $\text{Bu}_3\text{SnH}/ \text{CH}_2\text{Cl}_2$ at room temperature, then ethylchloroformate at -78°C and warmed up to room temperature.

