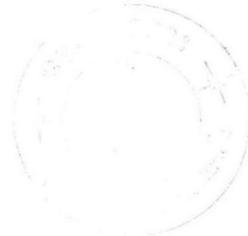


หน้า ๑

หน้า



๑.๑ ความเป็นมาของปัจจุบัน

ในปัจจุบันนี้สารประกอบกิจกลากรังสี (Radioactive labelled compound) มีประโยชน์ต่อมนุษย์มากทั้งจะเห็นได้จากการนำเอาสารประกอบกิจกลากรังสีกล่าวไปใช้ในการวิจัยทางด้านวิทยาศาสตร์หลายสาขา เช่น ทางด้านการแพทย์ การเกษตร ชีววิทยา โดยเฉพาะอย่างยิ่งทางด้านரัค์โอมมิวโนแอลล์เสย (radioimmunoassay) ซึ่งเป็นการนำเอาความรังสีทางด้านรังสีวิทยา (Radiology) และอิมมิวนิวิทยา (Immunology) มาประยุกต์ใช้รวมกัน

สารประกอบกิจกลากรังสีที่นำมาใช้ในทางรัค์โอมมิวโนแอลล์เสยมีหลายชนิด เช่น สารประกอบพูนโปรตีน เปปไทด์ฮอร์โมน (peptide hormone) สเตอโรยด์ฮอร์โมน (steroid hormone) เป็นต้น สำหรับสารรังสีที่นำมาใช้ในการติดกลานั้นนิยมทั้งตรีเทียม ($H-3$) และไอโอดีน-๑๒๕ ($I-125$) แต่จากการเปรียบเทียบกันแล้วไอโอดีน-๑๒๕ ดีกว่า คริเตียนในขอที่ไอโอดีน-๑๒๕ ให้รังสีแกรมมาร์ดรังสีสะควรกว่าคริเตียนด้วยสารประกอบบางจำพวกยังคงติดกลากรอยไว้ได้ยาวนานกว่าและสำหรับสารประกอบบางจำพวกยังคงติดกลากรอยไว้ได้ยาวนานกว่าคริเตียนด้วย

ในการนำเอาไอโอดีน-๑๒๕ เข้าออกับสารประกอบบางชนิดอาจสามารถทำได้โดยตรงแต่ในบางกรณีสำหรับสารประกอบโอมิโนเลกุลเล็กๆ เช่น สารประกอบสเตอโรยด์ชนิดที่ไม่สามารถแยกสามารถทำได้โดยวิธีทางอ้อม (indirect method) โดยการทำให้สเตอโรยด์ชนิดที่มีโครงสร้างในรูปของสารประกอบสเตอโรยด์ออกไซม์ (steroid oxime) ก่อนแล้วพ่วงครัวโนเมเลกุลของสารประกอบไทรอฟีน เมทธิล เอสเทอร์ (tyrosine methyl ester) จากนั้นนำเอาไอโอดีน-๑๒๕ เข้าออกับที่หนึ่งครัวโนเมเลกุลของสารมีน-ที่

(chloramine-T) เป็นตัวออกซิไดต์ (oxidizing agent) ซึ่งเป็นวิธีที่สังคาก
รากเดียวและประยุกต์

สำหรับวิทยานิพนธ์นี้ได้ทำการทดลองโดยใช้อิโอดีน-๑๒๕ เข้าอกับสารประกอบ
เทสโถสเตอโรน ๓-(โอ-คาร์บอชีเมทธิล) ไฮดรอกซีลาไมน์ ไทโรซีน เมทธิล เอสเทอร์
[testosterone 3-(0-carboxymethyl) hydroxylamine tyrosine methyl ester]
ที่เตรียมขึ้นจากปฏิกิริยาของเทสโถสเตอโรน (testosterone) กับ (โอ-คาร์บอชีเมทธิล)
ไฮดรอกซีลาไมน์ [(0-carboxymethyl) hydroxylamine] และไทโรซีน เมทธิล
เอสเทอร์ (tyrosine methyl ester)

๑.๒ วัสดุประสงค์และขอบเขตของการวิจัย

๑.๒.๑ เพื่อศึกษาวิธีการเตรียมสารประกอบเทสโถสเตอโรน ๓-(โอ-
คาร์บอชีเมทธิล) ไฮดรอกซีลาไมน์ ไทโรซีน เมทธิล เอสเทอร์และทำสารประกอบที่
เตรียมได้เทบเรียบ

๑.๒.๒ เพื่อศึกษาวิธีการนำเอาสารรังสีอิโอดีน-๑๒๕ เข้าอกับโมเลกุลของ
สารประกอบที่เตรียมได้ในข้อ ๑.๒.๑ จำนวนทำสารประกอบที่คงคลากแล้วให้บริสุทธิ์

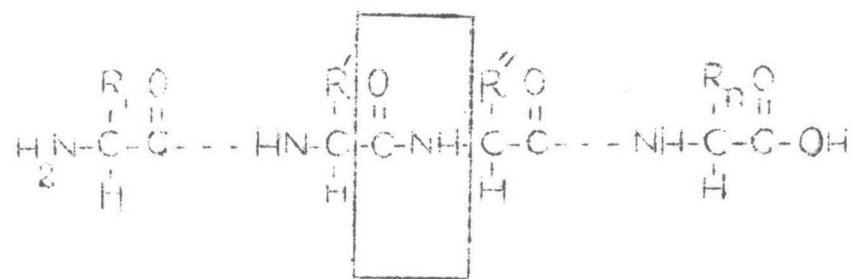
๑.๒.๓ นำเอาสารประกอบที่เตรียมได้ในข้อ ๑.๒.๒ ไปทดสอบปฏิกิริยา
ทางคาน rakic โอลิมมิวนและสเปรย์โดยการวิเคราะห์ปริมาณออร์โนนเทสโถสเตอโรน
(testosterone hormone) ในพลาสม่า (plasma) ของควายปลักเพื่อประโยชน์
ในการทำสมเทียม

๑.๓ หลักการสำคัญที่นำมาใช้ในการวิจัย

๑.๓.๑ การ conjugation (Conjugation) ระหว่างสารประกอบสเตอโรอยด์
กับโมเลกุลของโปรตีน (๑, ๒, ๓, ๔) สามารถทำได้โดยแบ่งออกเป็น ๒ ขั้นตอนดังต่อไปนี้

๑.๓.๑. ๑. การเตรียมอนพันธุ์ของสเตอโรยด์ (Preparation of steroid derivative) (๑) โดยท้าไปแล้วสารประกอบสเตอโรยด์จะมีไฮดรอกซิล (hydroxyl) หรือคิโต (keto) กรุพหรือหงส่องกรุฟอยู่ในโครงสร้างไม่เลกูลาร์กรุพเหล่านี้ในสามารถจะยึดกับโนเมเลกูลของพวกโปรตีนหรือกรดนิวคลีอิก (nucleic acid) ความพันธะโค瓦เลนท์ (covalent bond) อย่างเห็นชัดเจนเมื่อเปลี่ยนสารประกอบสเตอโรยด์คงกล่าวไว้หอยู่ในรูปอนุพันธ์เตอรอยด์มารบอซิล (carboxyl) กรุพแล้วจะสามารถยึดกับโนเมเลกูลของโปรตีนหรือกรดนิวคลีอิกความพันธะเปปไทด์ (peptide bond) ได้

พันธะเปปไทด์ (๒) เป็นพันธะระหว่างกรดอะมิโน (aminoacid) ในเปปไทด์ (peptide) หรือในโปรตีนดังแสดงในรูปที่ ๑ พันธะเปปไทด์จะมีคุณสมบัติและความแข็งแรงระหว่างพันธะเดี่ยว (single bond) และพันธะคู่ (double bond) เพราะว่าเรโซนเอนซ์ (resonance) กล่าวคือจะมีการเปลี่ยนที่ของอิเลคตรอน (electron) ดังแสดงไว้ในรูปที่ ๒



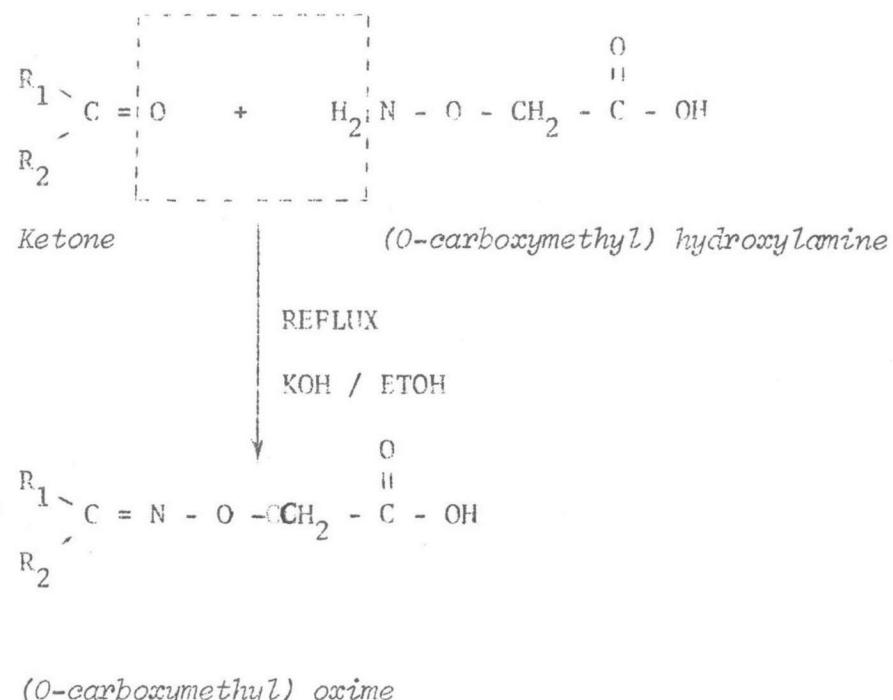
พันธะ เปปไทด์

รูปที่ ๔ แสดงโครงสร้างของเปปไทด์



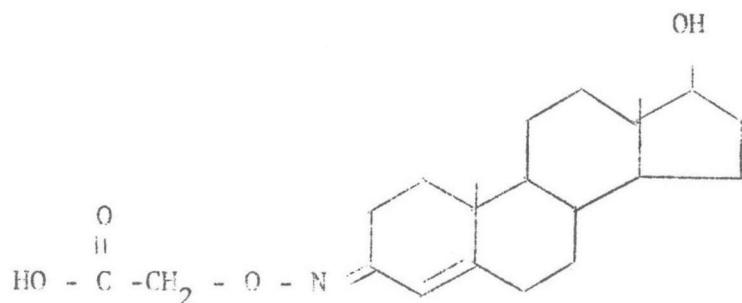
รูปที่ ๕ พันธะเปปไทด์แสดงรูปแผนภูมิ

Erlanger และคณะ^(๙) ได้ประสูบความสำเร็จในการเตรียมอนุพันธ์ (โอ-คาร์บอฟิลเมทิล) ออกซิเม [(O-carboxymethyl) oxime] ของสารประกอบเทอโร咿ด์ ชอร์โนนบังตัว เช่น อัลโดสเตโตรน (aldosterone) โปรเจสเตโرون (progesterone) เทสโทสเตโرون (๖, ๗, ๘) เป็นต้น โดยการนำสารมีรากของสเตอโรอบด้วยโนนคั่งกล่าว มาทำปฏิกิริยากับสารประกอบ (โอ-คาร์บอฟิลเมทิล) ไฮดรอกซีลามีน ไฮดรคลอไรด์ [(O-carboxymethyl) hydroxylamine hydrochloride] ในสารละจายตัวกลางที่เป็นด่างและเอทชานอลดังแสดงไว้ในรูปที่ ๓



รูปที่ ๓ แสดงปฏิกิริยาการเกิดออกซิเมระหว่างค์ตกรูฟกับ (โอ-คาร์บอฟิลเมทิล) ไฮดรอกซีลามีน

การทำปฏิกิริยาในสารละลายตัวกลางที่เป็นค่างจะทำให้ไฮโดรคลอโรคีนสารบีระกอบ (ไฮ-คาร์บอฟิลเมธิล) ไฮดรอซิลามีน ไฮดรคลอโรคูนิกัจกออกซีนเป็นการกระตุนให้มีโนกรูฟินสารบีระกอบ (ไฮ-คาร์บอฟิลเมธิล) ไฮดรอซิลามีนเพิ่มความไวในการทำปฏิกิริยาขึ้น สำหรับคุณสมบัติของคิโตกรافัน α - β -unsaturated ketones จะมีความไวในการทำปฏิกิริยามากกว่า α - β -saturated ketones และ Δ^4 -3-ketone กรูฟของสเตอรอยดจะมีความไวในการทำปฏิกิริยามากกว่า 17-ketone ของ androstanedione, 20-ketones ของโปรเจสเทอโรนและ corticoid hormones จากคุณสมบัติของคิโตกรฟดังกล่าวการเกิดอนพันธุ์เทสโทสเทอโรโนออกซีนจึงเกิดในกระบวนการ (C) ทำเห็นง่าย



รูปที่ ๔ แสดงถึงสตร็อกองสร้างของเทสโทสเทอโรน ๑-(ไฮ-คาร์บอฟิลเมธิล) ออกซีน

๑.๓.๑. ๑. การคุณจุเกตระหว่างสารประกอบอนุพันธ์ของสเตอรอยด์กับโปรตีนหรือ macromolecular carriers (๑, ๒) สารประกอบ macromolecular carriers ชนิดหลายชนิดที่นำมาใช้ในการคุณจุเกต เช่น สารประกอบเทไนฟลามีน (phenylamine) ฮิสตามีน (histamine) ไนโตรซีน เมทิล เอสเทอร์

สำหรับปฏิกิริยาในการคุณจุเกตสารประกอบดังกล่าวนี้ จากการศึกษารายงานทางๆ พนava น้ำและนมอุป ๒ วิธีคือ

ก. การคุณจุเกตโดยใช้ปฏิกิริยา Mix Acid Anhydride (๒)
ปฏิกิริยานี้แบ่งออกเป็น ๒ ขั้นตอนคือ

ขั้นตอนที่ ๑ กระตุนสารประกอบอนุพันธ์ของสเตอรอยด์ให้อยู่ในรูป mix acid anhydride (ควยไอโซบิวิลคลอโรคาร์บอนไดออกไซด์) ด้วยไอโซบิวิลคลอโรคาร์บอนไดออกไซด์

ขั้นตอนที่ ๒ เป็นการทำปฏิกิริยาระหว่าง mix acid anhydride กับส่วนของ E-amino กรุ๊ฟของ lysine residues ในสารประกอบ carrier protein

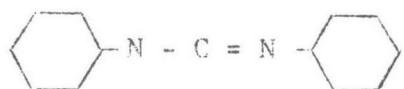
๒. การคุณจุเกตโดยใช้ปฏิกิริยาการบูรน์ไฮมิค (carbodiimide reaction) (๑, ๒, ๔, ๕, ๑๐)

ปฏิกิริยานี้เกิดโดยการใช้สารประกอบหารูบบูรน์ไฮมิคเป็นค่าเชื่อม (coupling reagent) ระหว่างกรุ๊ฟของ carboxyl และอะมิโน (amino) กรุ๊ฟดังแสดงในรูปที่ ๕

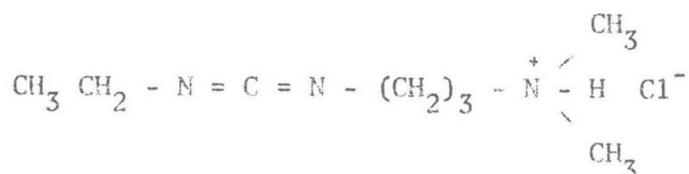
การประยุกต์ใช้ในเคมีทั่วไปนิยมใช้



CARBODIIMIDE

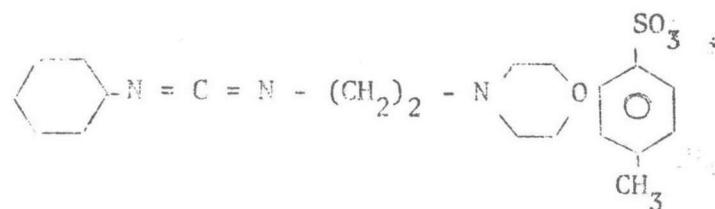


DICYCLOHEXYL CARBODIIMIDE (DCC)



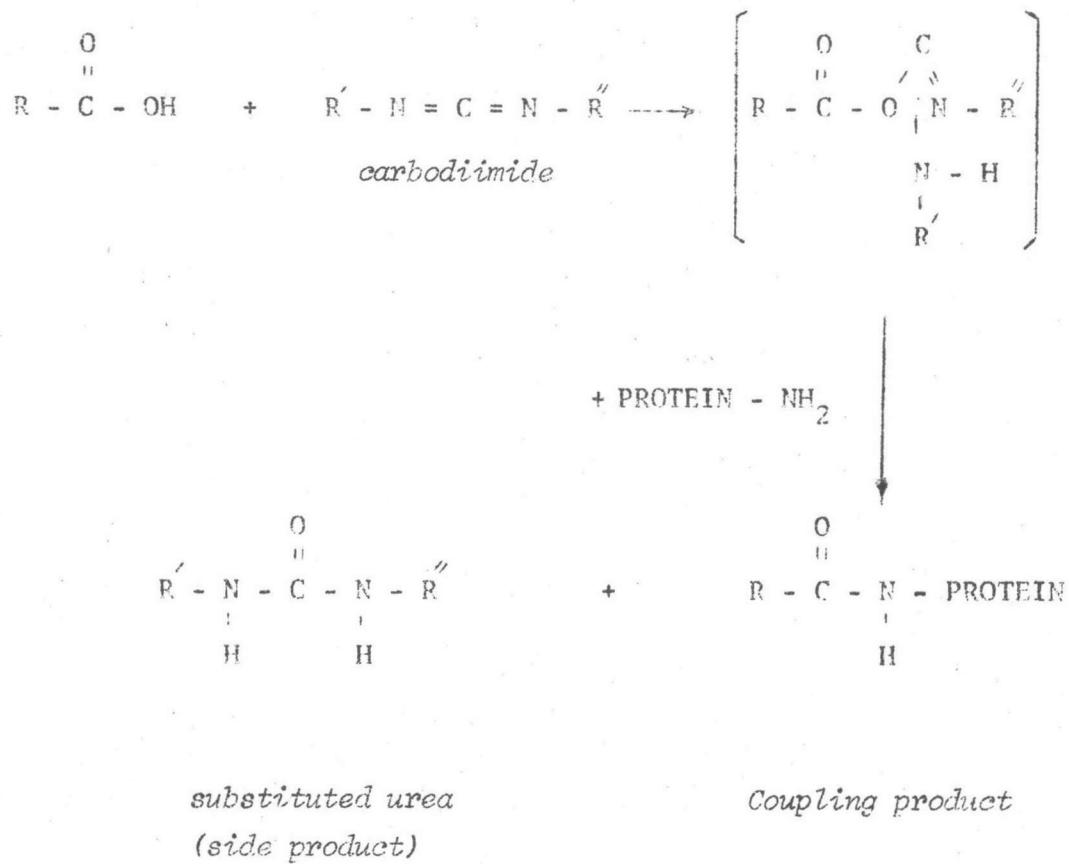
1 - ETHYL - 3 - (3 - DIMETHYAMINOPROPYL)

CARBODIIMIDE HYDROCHLORIDE (EDC.HCl)



1 - CYCLOHEXYL - 3 - (2 - MORPHOLINOETHYL) CARBODIIMIDE

MET - P - TOLUENE SULPHONATE (CMC)



รูปที่ ๕ แสดงปฏิกิริยาการบอทโคมิค

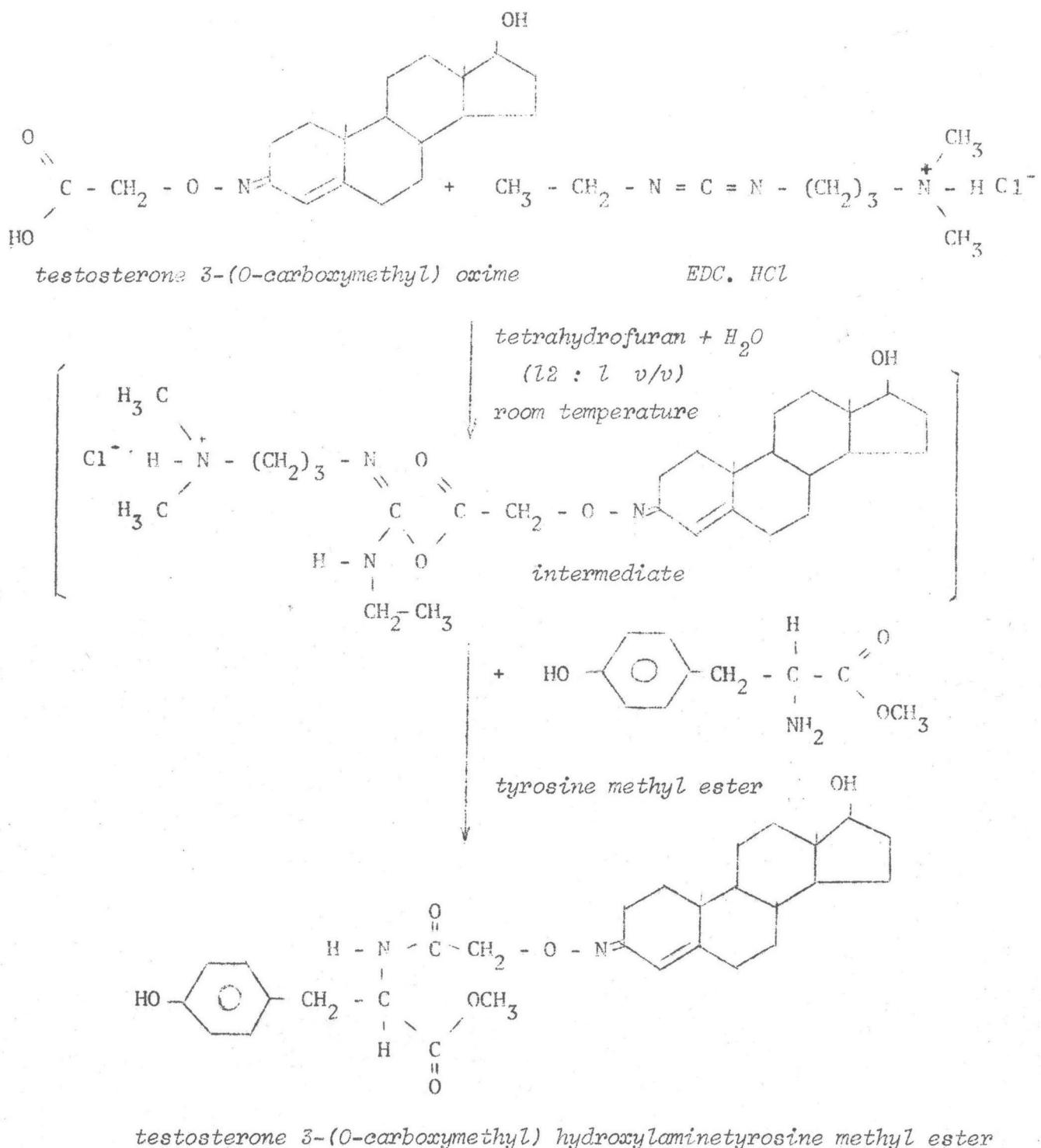
สำหรับการทดลองในวิทยานิพนธ์นี้เกี่ยวกับการคุณจุ่งกระหางสารประกอบ
อนุพันธ์สเทอรอยด์กับไฮโดรเจน เมทิล เอสเทอร์ การทดลองได้ใช้ปฏิกิริยาคาร์บอไคด์มีด
เป็นหลักโดยใช้ ๑-เอทิล-๓-(๓-ไฮเมทธิลอะมีโนโปรปิล) คาร์บอไคด์มีด ไฮโกรกลอไรค์
เป็นตัวเชื่อม ทั้งนี้เนื่องจากปฏิกิริยาการคุณจุ่งกล่าวสามารถเกิดได้ในอุณหภูมิของ
และในส่วนผสมของเททกระไซโตรฟuran (tetrahydrofuran) กับน้ำในอัตราส่วน
๑๒ : ๒ โภบปริมาตร (๓)

จากรูปที่ ๔ สามารถน้ำม้าดัดแปลงเขียนเป็นปฏิกิริยาการคุณจุ่งกระหาง
ไฮโลสเทอโรน ๓-(ไฮ-คาร์บอไคด์เมทิล) ออกซิมกับไฮโดรเจน เมทิล เอสเทอร์
ดังแสดงในรูปที่ ๖

๑.๓.๒ การติดฉลากสารประกอบบิปรทินและสเตรอรอยด์ของโนนควายไฮโอดีน-๑๒๕

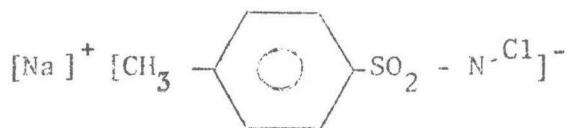
การติดฉลากนี้สามารถทำได้หลายวิธี แต่วิธีที่ใช้กันแพร่หลายซึ่งเป็นวิธีที่สะดวก
รวดเร็วได้ผลดีและประหยัดคือวิธีทางเคมีโดยใช้คลอรามีน-ที่เป็นตัวออกซิไดค์

สำหรับในกรณีที่เป็นสารประกอบโนนเลกูลเล็กฯ เช่น พอกสเทอรอยด์ของโนน
การนำเอาไฮโอดีน-๑๒๕ เข้าไปในโนนเลกูลจะทำได้ยากแต่สามารถทำได้โดยการพ่วง
สารประกอบดังกล่าวเข้ากับสารประกอบตัวอื่น เช่น ไฮโดรเจน เมทิล เอสเทอร์ก่อนแล้ว
จึงนำไปไฮโอดีน-๑๒๕ เท่าต่ออัตราหนึ่งโดยวิธีทางเคมี George C. Oliver และคณะ (๑๑)
ได้เป็นผู้เริ่มกระบวนการคุณจุ่งกระหัคิจิหอกิน (digitoxin) กับไฮโดรเจน เมทิล เอสเทอร์
แล้วจึงนำไปติดฉลากควายไฮโอดีน-๑๒๕ โดยดัดแปลงมาจากวิธีการของ Hunter
และ Greenwood (๑๒)

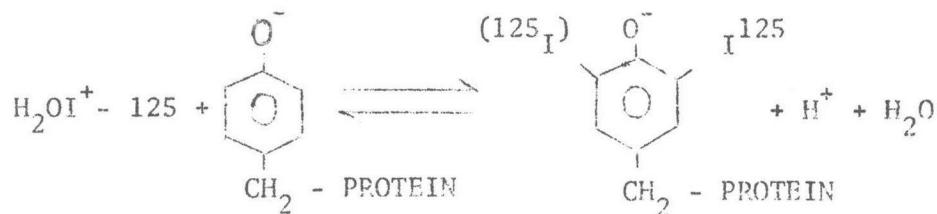
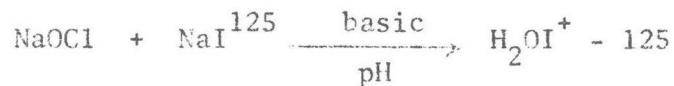
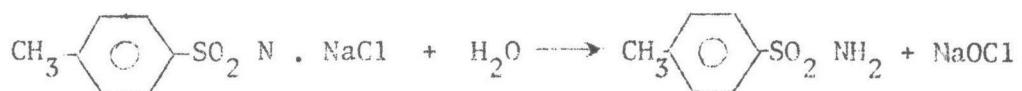


รูปที่ ๖ แสดงการเกิดสารประกอบเทสเทอโรน ๓-(โอ-คาร์บอฟิลเมธิล)
ไฮดรอกซีจามีน ไนโตรชีน เมธิล เอสเทอร์โดยใช้กรดโค้มีค

คลอร์มอนฟลูโคนามีน-ที่ (๑๐, ๑๓, ๑๔, ๑๕) เป็นเกลือโซเดียมของ
N-monochloro derivative of p-toluene sulphonamide ชั้งมีสุตรทางเคมีคือ

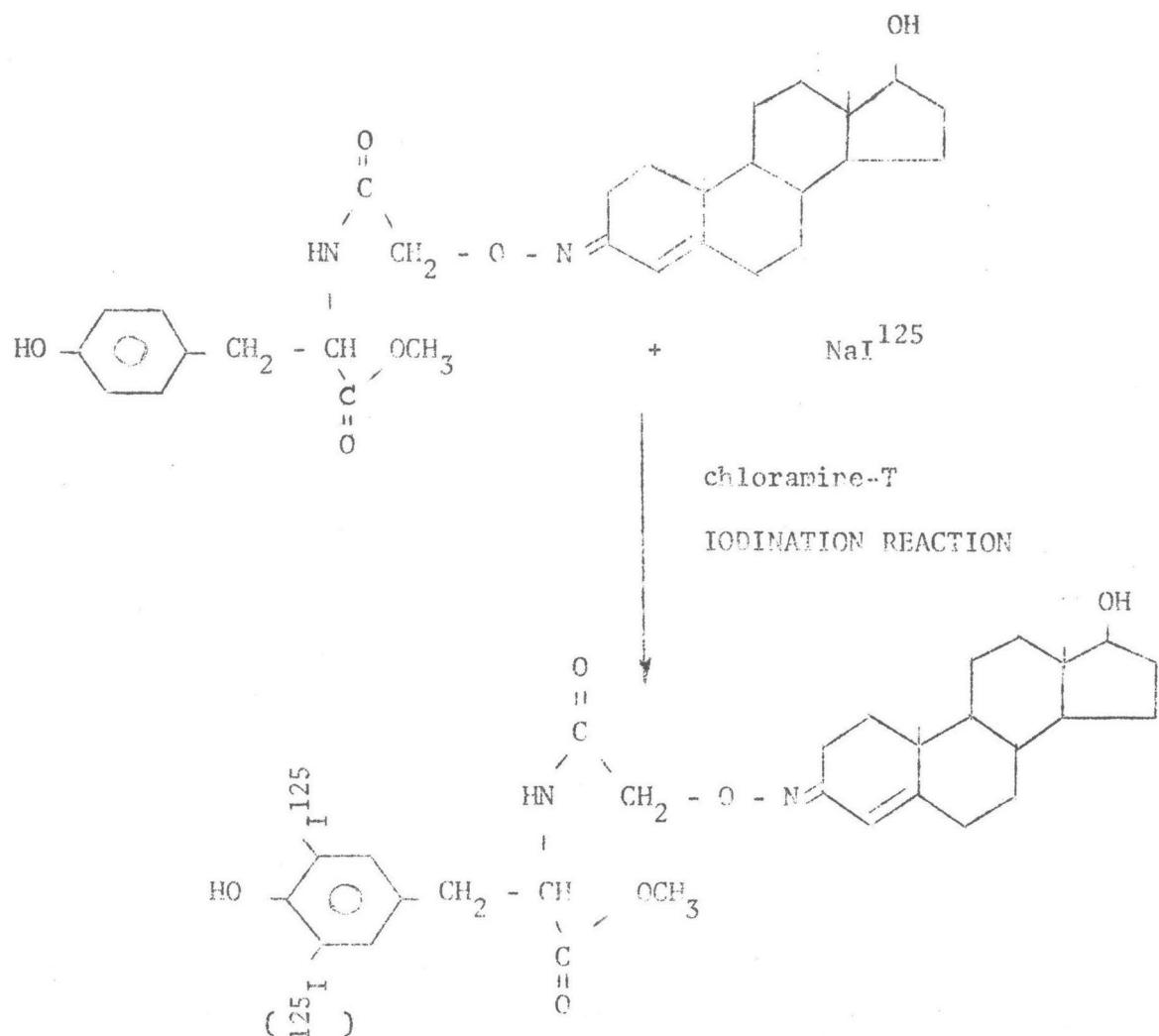


เมื่ออยู่ในสารละลายน้ำประจำประกอบจะเกิดปฏิกิริยาให้กรดไฮโปคลอโรส (hypochlorous acid) ออกมานะสามารถทำปฏิกิริยากับไฮเดอเรจีมไฮಡอไคลด์ (NaI) ในสารละลายน้ำเพื่อ pH เอช (pH) เป็นตัวเล็กน้อยซึ่งจะทำให้เกิดไฮโอดีนประจุบวก (cationic iodine) ขึ้น จากนั้นไฮโอดีนประจุบวกจะเข้าทำปฏิกิริยากับไฮโดรเจนกรฟในสารประกอบในตำแหน่งออฟฟ์ (ortho position) ปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นแต่ละขั้นได้แสดงไว้ในรูปที่ ๗



รูปที่ ๗ แสดงปฏิกิริยาแต่ละขั้นตอนของการติดตัวกับสารประกอบที่มีไฮโดรเจนกรฟด้วยไฮโอดีน-๑๒๕ โดยวิธีคลอร์ามีน-ที่

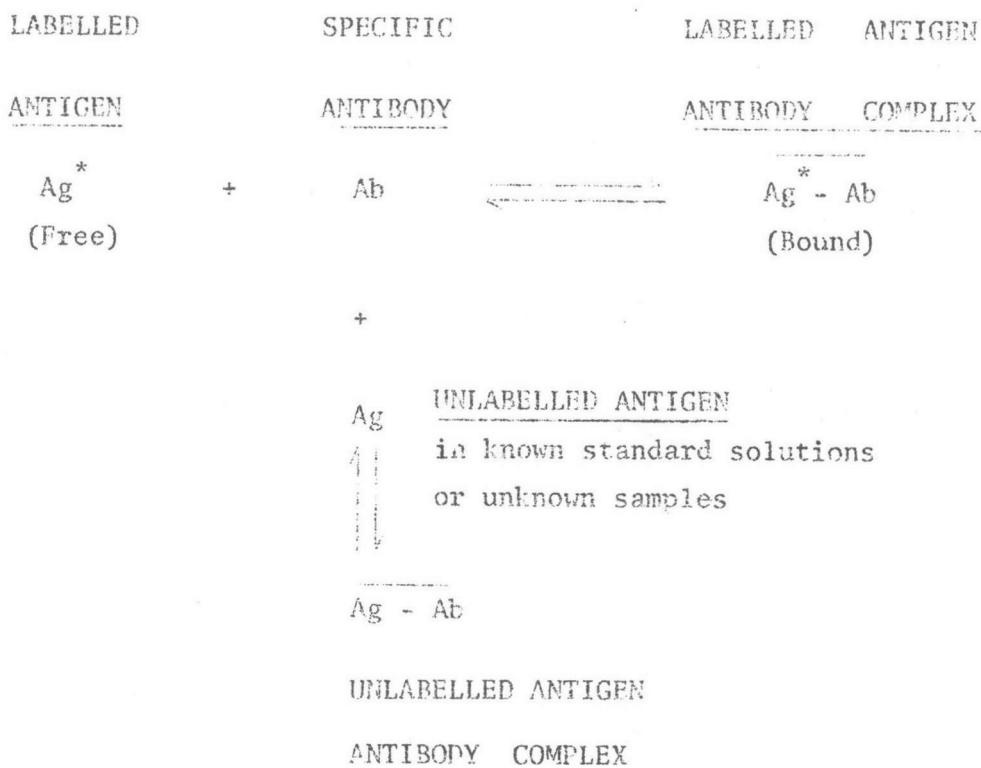
ในการติดสากไอโอดีน-๑๒๕ เข้าในไบรีนกรูฟิน พ เอช ของสารละลายน้ำเพื่อรักษาให้เหมาะสมสมดุลควรมีค่า ๓.๕ หลังจากปฏิกริยาเกิดขึ้นแล้วจะหยุดปฏิกริยา มีให้เกิดเป็นสารประกอบไคไอโอดิโค (diiodo compound) โดยการเติมสารละลายน้ำเดี่ยมเมตรไบบิสulfite (sodium metabisulfite)



รูปที่ ๔ แสดงปฏิกริยาการติดสากสารประกอบเทกโนเรน ๓-(ไอодีโรบอฟิลเมทิล) ไซクロซีเลามีน ไบโรีน เมทิล เอธเทอร์ ควบคุมไอโอดีน-๑๒๕ โดยวิธีคลายมีน-ที

๑.๓.๓ หลักการที่นำไปเกี่ยวกับการทำราก็โอมมิวโนแอลสเลย์ (๑๖, ๑๗)

การวิเคราะห์หาปริมาณสารบีระกอนบางชนิดโดยวิธีราก็โอมมิวโนแอลสเลย์ เป็นการนำเอาความรู้ทางด้านรังสีวิทยาและอิมมิวนิวิทยามาประยุกต์ใช้รวมกันโดยอาศัยหลักการแห่งนั้นในการทำปฎิกริยาของสารติดคลอกันรังสีและสารมาตราฐานหรือสารที่ทองการทำปฏิกรณ์กับสารแอนติบอดี้ที่มีความจำเพาะ (specific) ในการรวมตัวกับสารติดคลอกันหรือสารมาตราฐานนั้นๆ คือแสดงในรูปที่ ๕



รูปที่ ๕ แสดงการแข่งขันในการเข้ารวมตัวระหว่างสารติดคลอกันกับสารแอนติบอดี้ในปฏิกริยา_rak'ก็โอมมิวโนแอลสเลย์

เมื่อ Ag เป็นสารมาตรฐานหรือสารที่ต้องการวัดหาปริมาณ

Ag^{*} เป็นสารติดลักษณะซึ่งใช้เป็นตัวตัวปฎิกริยา

Ab เป็นแอนติบอดีที่มีความจำเพาะในการรวมตัวกับ Ag และ Ag^{*}
แล้วเกิด bound complex

ถ้า Ab และ Ag^{*} มีปริมาณคงที่ Ag และ Ag^{*} จะแข่งกันเข้าทำปฏิกริยากับ Ab การเกิด bound complex ของ Ag-Ab และ Ag^{*}-Ab จะแปรตามปริมาณของ Ag มาตรฐานหรือปริมาณของ Ag ในสารตัวอย่างคงนั้นทำให้สามารถหาปริมาณ Ag ในสารตัวอย่างได้โดยการเปรียบเทียบ Ag^{*}-Ab ที่เกิดในสภาวะที่มีสารตัวอย่างกับการเกิด Ag^{*}-Ab ในสภาวะที่มีสารมาตรฐานปริมาณที่ต้องการ ที่ทำไว้เป็นกราฟมาตราฐาน

๒.๓.๔ การแยกชอร์โนนอิสระออกจากส่วนที่ทำปฏิกริยากับแอนติบอดีหรือแอนติซีรัม

สำหรับสเทอโรบด์ชอร์โนนสามารถทำได้หลายวิธีแก้ไขเลือกใช้วิธีการเดินนำ้ยา เชวนตะกอนผงถ่าน (dextran charcoal suspension) ซึ่งเป็นวิธีที่ใช้ผลิต สะตอกรวดเร็วและประหายักโดยที่นำ้ยา เชวนตะกอนผงถ่านที่เติมลงไปจะดูด (absorb) ชอร์โนนอิสระและไอโอดีน-๑๒๕ อิสระเอาไว้ส่วนอื่นที่ทำปฏิกริยากับแอนติบอดีหรือแอนติซีรัมจะไม่ถูกดูดทำให้สามารถแยกออกจากกันได้

๒.๔ ความสำคัญของปรับเปลี่ยนที่ค่าควรจะได้รับจากการวิจัยนี้

ก. จะไกวิธีการนำเอาราดิโอไอโอดีนเข้าไปในสารประกอบไม่เฉพาะเจาะจง บางชนิดไก่นลกี สะตอกรวดเร็ว และประหายัก

ข. เป็นการสะตอกรวดเร็วและประหายักสำหรับห้องปฏิบัติการที่กษาไว้จังเรื่องเกี่ยวกับระดับชอร์โนนเทสโนสเทอโนนหรือเพื่อที่จะเตรียมสารประกอบติดลักษใช้เอง โดยใช้วิธีที่ไจากผลการวิจัยนี้

๓. สารประกอบของโมนคิดนลากด้วยไอโอดีน-๑๒๕ ในขณะนี้ใช้แพร่หลาย
ในประเทศไทยไม่มีการศึกษาถึงการผลิตอย่างจริงจังทั่วไปและมาเป็นการลับๆ ออกจากทางประเทศ
โดยครองครองมีปัญหามากในเรื่องค่าใช้จ่ายสูงและไม่สะดวกสำหรับผู้ใช้ การวิจัยนั้นจึงเป็นการ
เริ่มต้นใหม่ในการศึกษาวิจัยเกี่ยวกับการเตรียมสารประกอบคิดนลากสำหรับ
ราคายอดมีน้ำในแอลสเตรียนใช้เองในประเทศไทย