



บทที่ 3

วิจารณ์และสรุปผลการทดลอง

จากการสักต์หัวความดันเมทานอลโดยวิธี Continuous Soxhlet extractor ให้ตะกอนขาวอ่อนๆ กรอง เอาตะกอนที่เก็บไปละลายในมีโตร เอิ่มอีเทอร์น้ำ ๆ ครั้ง แยก แคลส์วนที่ละลายในมีโตร เอิ่มอีเทอร์ไปทำให้ขาวเกินไว้ให้กลิ้ก และว่ามีผลิตภัณฑ์ไปคลายๆ ๆ ครั้ง จะได้สาร A(mp. 164-165°C) ใน fraction แรก ๆ ส่วน fraction หลัง ๆ จะเป็นสาร B(mp. 82°C) ส่วนตะกอนที่เหลืออยู่ไม่ละลายในมีโตร เอิ่มอีเทอร์น้ำ เอาไป ละลายในเบนซิน กรอง เอาสารละลายไปทำให้ขาว จะได้กลิ้กเกิดขึ้น ตกลิ้กนี้ในอะซีไทด์ลาย ๆ ครั้ง ได้สาร C (mp. 93-94°C)

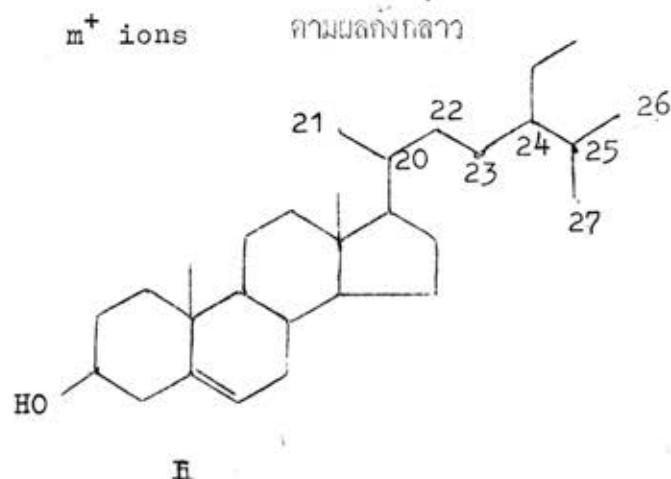
3.1 สาร A จุดหลอมเหลว 164 - 165°C

สาร A น้ำออกสีใบมีนีในการรับน้ำเทเรตตราดื่มได้ และไม่มีมีโตรเจนในรูป ก็อกชิ้น ในมีปฏิกิริยา กับ carbonyl reagents ต่าง ๆ ให้สีกับ Liebermann Burchard reagent (สีแดงเปลี่ยนเป็นสีน้ำเงิน) มี Rf value เท่ากับ 0.73 (ตามวิธี 2.1.2) จาก ผลการวิเคราะห์ทางเคมี ที่มี C = 84.37 %, H = 11.75 % ศูนย์ที่คำนวณได้จากเบื้องต้น คั่งกล้านเป็น $C_{29}H_{48}O$ IR spectra แสดง characteristic OH (3400 cm^{-1}) C=C (1630 cm^{-1}), $-\text{CH}_2$ ($2950, 2850 \text{ cm}^{-1}$) $\text{C}-\text{CH}_3$ (1375 cm^{-1}) $\text{C}-\text{O}$ ($1050, 1020 \text{ cm}^{-1}$ of B-OH) $\text{R}-\text{CH}=\text{C}-\text{R}_2$ ($830, 795 \text{ cm}^{-1}$) เมื่อนำสาร A ไปทำ Acylation ให้ derivative ที่ mp. $140-142^\circ\text{C}$ C=81.90% H=11.02% ศูนย์จากการ คำนวณเป็น $C_{31}H_{50}O_2$ ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบกับสาร A และแสดงว่า Acetylation product นี้เป็น monoderivative สำหรับ I.R. absorption ในรูป character ของ $-\text{OH}$ เหลืออยู่ แสดง C=O (1725 cm^{-1}) เด่นชัด และ $-\text{OAc}$ ($1240, 1255 \text{ cm}^{-1}$) สำหรับ $\text{RCH}=\text{CR}_2$ ยังคงเดิม จากการทำ Jone oxidation ของ A ให้ ketone ที่ mp. $120-22^\circ$ และ C=O (1760 cm^{-1}) ที่ C=84.59% H= 11.48 % คำนวณ ศูนย์ได้ $C_{29}H_{46}O$ ซึ่งแสดงว่า A เป็น 2nd alcohol และเมื่อนำ A ไปทำ hydrogenation โดยใช้ Adam's catalyst ให้สารที่มี mp. $140-1^\circ$ ⁽²⁴⁾ ในรูป I.R. absorption peak ของ $\text{C}=\text{C}$ เหลืออยู่ แต่ปรากฏว่า I.R. spectrum ของสารนี้ identical

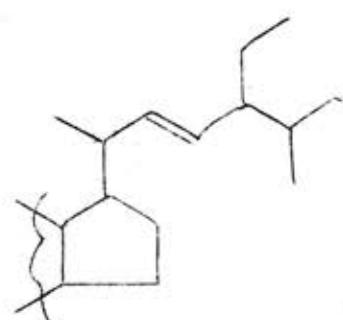
กับของ Stigmastanol ผลการวิเคราะห์ของ C = 83.65%, H = 12.45% สูตรเป็น $C_{29}H_{52}O$ ซึ่งจากสูตรนี้แสดงว่า มี two olefinic bonds จาก experimental results คั่งความนิสัยสุนสาร A ว่าจะต้องเป็น sterol ชนิดหนึ่ง และมี δ -skeleton เหมือน stigmastanol อย่างเด่นดอน -OH จะต้องอยู่ที่ C₃ เมื่อเทียบกับ stigmastanol หรือ β -sitosterol และจาก N.M.R. spectrum (หน้า 26) แสดงว่าสาร A นี้เหมือนกับ stigmasterol มากที่สุด กด้วยที่ Olefinic bond อันหนึ่งอยู่ใน ring B ที่ตำแหน่งเดียวกันกับ stigmasterol ส่วนตำแหน่งของ olefinic bond จึงถูกกำหนดให้มาจาก Mass spectrum analysis ผลจาก Mass spectra ของสาร A ปรากฏว่าเป็น mixture ของ steroids ส่วนมากเป็นสูตรแรกเป็น $C_{29}H_{48}O$ และ $C_{29}H_{50}O$ สาร A ส่วนมากเป็นสูตรแรกมี MW 412 ส่วนสูตรหลังนั้นเป็น β -sitosterol(I) แสดงถึงความสามารถที่ ring A,B,C, และ D เป็น nucleus ของ steroid ที่มี side chain ที่ m^+ ion 43 (isopropyl gr.) อยุ่ถูกต้องกับสูตร I และ C = C bond จะต้องอยู่ที่ side chain นี้ จากการเข้า Acetate ของ A ไปทำ Mass spectra analysis เพื่อ confirm สูตรโครงสร้าง ได้ maximum m^+ ion ที่ 454 และถูกว่า Acetate มี M.W. 454 สูตร $C_{31}H_{50}O_2$ ส่วน base peak (m^+) อยู่ที่ 394 และมี peak อัน ๑ ที่ 351, 2/3, 282 และ 255 peak 255 นี้เป็น strong peak ที่เป็น ring nucleus ของ steroid กลุ่ม III (แสดงที่ m^+ fraction ใน Mass spectrum ของ Acetate) และเมล็ดอยู่ที่ 29 แทนค่า m^+ ที่ 454 ($C_{31}H_{50}O_2$) นั้น loss m/e ไป 60 (acetic acid) ที่ m^+ ที่ 394 และ loss m/e ค้าง ๑ ไกคัน

43 (isopropyl gr.)	m^+	351
111	"	283
112	"	282
139	"	255

ขนาดค่าแพนงของ C = C ที่ side - chain จะดูงที่ C₂₃ กั้งรุป III จะจะให้

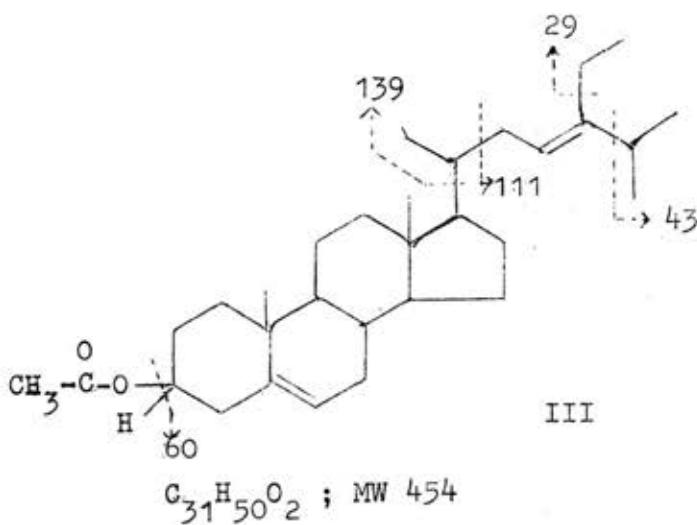


(β -sitosterol)

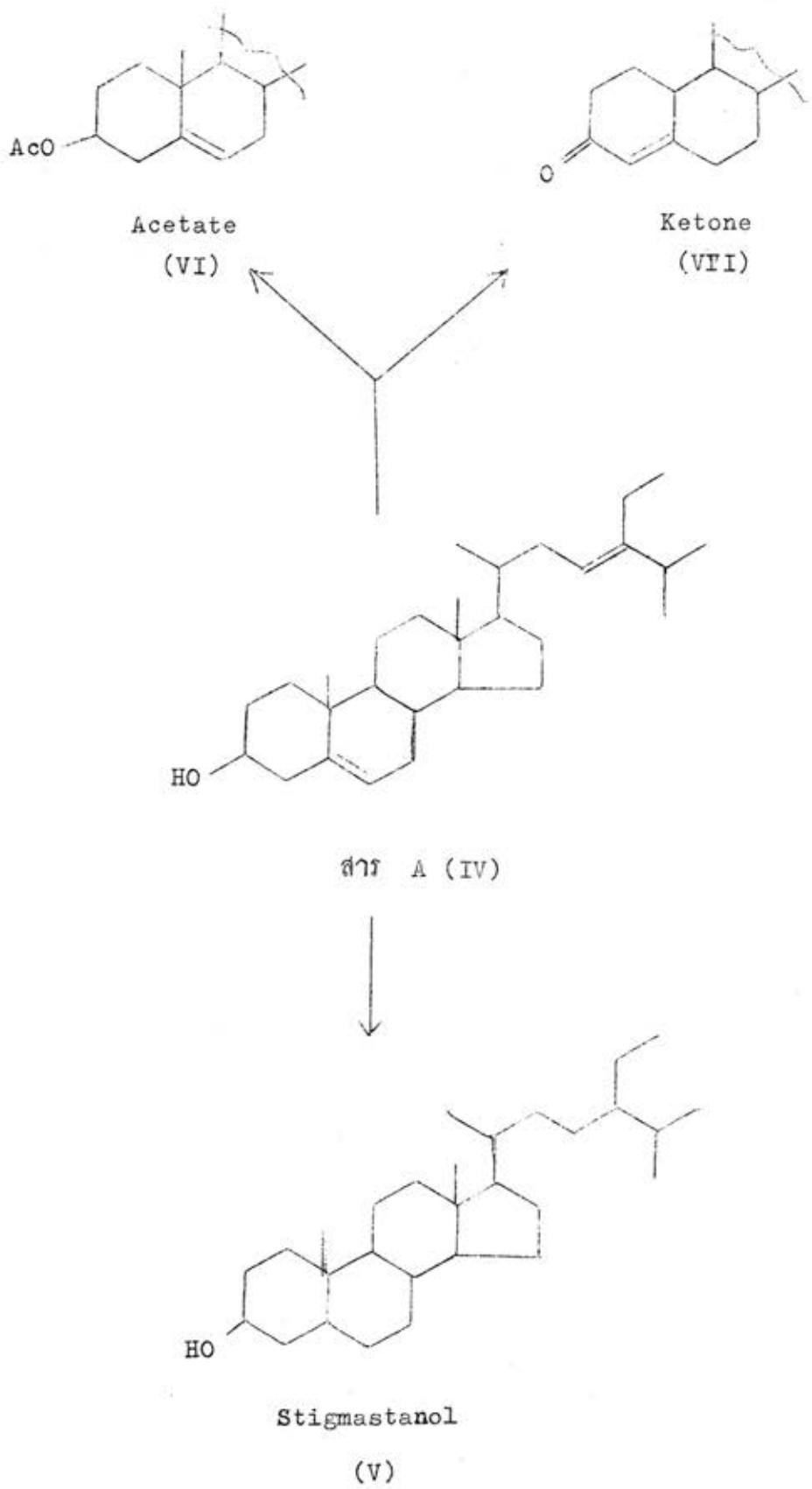


II

(stigmasterol)



ขนาดค่า สาร A เป็น isomer ของ stigmasterol(II) โดยทางเดิน
ค่าแพนงของ C = C bond ที่ side - chain ที่ C = C bond ของ Stigmasterol
เนื้อยที่ C₂₂ และในปี 1970 Tomita, Uomori และ Shionogi ได้พากาสาร A
เป็น intermediate ในปฏิกริยา biosynthesis ของ stigmasterol ซึ่งสรุป
ผลการทดลองสาร A ดังนี้

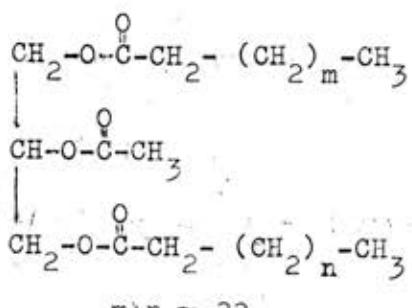


3.2 สาร B จุดหลอมเหลว 82°

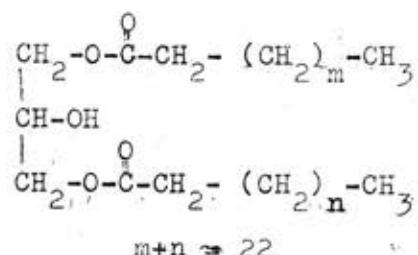
จาก Chemical reactions พิจารณา B เป็น saturated alcohol ใน I.R. absorption peaks ของ OH (3400 cm^{-1}) นอกจากนี้เป็น saturated hydrocarbon peaks ($730, 720 \text{ cm}^{-1}$) ส่วน N.M.R. spectrum แสดง strong peak 8.75 T เท่านั้นและ Mass spectra ปรากฏว่าเป็น mixture ของ straight chain alcohols สองชนิด มีสูตรเป็น $\text{C}_{29}\text{H}_{60}\text{O}$ (424) และ $\text{C}_{31}\text{H}_{64}\text{O}$ (452) ของ mass (m^+ ions) ที่ loss H_2O (18) และ CH_2 (14) ของ $\text{C}_{29}\text{H}_{60}\text{O}$ มี m^+ ions เป็น 424, 396, 382, 368, 354, 340 และ $\text{C}_{31}\text{H}_{64}\text{O}$ มี m^+ ions เป็น 452, 434, 420, 406, 392, 378, เรื่อยๆ ไป

3.3 สาร C จุดหลอมเหลว 93–94°

สาร C ไม่ละลายใน organic solvents เช่น คลอรอฟอร์ม เบนซิน หรือ อะซีติโนนไก้ในครอยด์ ต้องใช้ solvent เป็นจำนวนมากและร้อนจึงละลายได้ ไม่ใช้สัก steroid reagent ในฟอกสีไบร์นและไม่ปฏิกิริยากับพาก carbonyl reagents ต่างๆ นอกจากให้ใช้กรเจนกัชกับโอลูโคไซเดียมในสารละลายการบูนเกร็งคราดอิริคแห้ง พบว่า C = 72.80%, H = 11.54% สูตรเคมีที่เป็น $\text{C}_{31}\text{H}_{59}\text{O}_5$ I.R. absorption peaks ที่สำคัญแห่ง -OH ($3590 - 3095 \text{ cm}^{-1}$), C=O ($1280, 1215, 1200 \text{ cm}^{-1}$) เมื่อนำเข้าไปทำ acylation ให้ acetyl derivative มี mp. 64° , C = 71.60% H = 11.04% คำนวณสูตรให้เป็น $\text{C}_{33}\text{H}_{61}\text{O}_6$ ส่วน I.R. spectrum ไม่มี -OH เหลืออยู่ กลับไป C = O bond ($1320 - 1190 \text{ cm}^{-1}$) ที่ strong and broad ทันกว่าสารทั้งคู่ ผลจาก N.M.R. spectrum ของ Acetate บอกให้ทราบถึงชนิดของ protons ต่างๆ ที่มีอยู่ในโมเลกุล แสดงว่าเป็น Glyceride มีสูตรเป็น VIII ในเมื่อ $m + n \approx 22$



VIII



IX

ฉบับนี้จาก experimental results และ spectral data ที่กล่าวมานี้ สาร C คือจะ
มีสูตรโครงสร้างเป็น IX หรือ $C_{31}H_{59}O_5$ ($C=72.81\%$, $H=11.54\%$) นี้ confirm
โดยการเอาไปทำ saponification glycerol และ sodium salt ของ fatty
acids เกิดขึ้น glycerol ที่ได้จากปฏิกิริยานี้ identical กับ authentic
glycerol ดูประการ

จากการวิจัยส่วนที่เป็น insoluble portion ของ methanol extraction
ที่ปลดอย่างไรได้เย็นจากหัวการที่ป่นและเอียดได้ chemical compounds ของ β -Sitosterol(1)
isomer ของ stigmasterol ได้แก่ 5,23-Stigmastadien- 3β -ol (IV)
straight chain alcohols $C_{29}H_{60}O$ และ $C_{31}H_{64}O$ และ Glyceride
(IX) ซึ่งเป็นส่วนที่ยังไม่มีผู้ใดทำการวิจัยไว้ก่อน เพราะทั้งๆ นามุนไปหาสารตัว ที่เป็น
Female hormone ทั้งสิ้น ประโยชน์ที่ได้จากการค้นพบว่าใน part นี้ ก็คือทำให้ทราบ
chemical constituents ที่ธรรมชาติสร้างขึ้น และความสัมพันธ์ระหว่างสารประกอบต่างๆ
ที่เกิดขึ้น การที่เพิ่มสาร IV นั้นแล้วก็ว่าเป็น intermediate ของ Stigmasterol และ
 β -Sitosterol ตามที่ Tomito และผู้ร่วมงานได้ใช้ C^{14} demonstrate เมื่อ
เร็วๆ นี้

ส่วน soluble portion ของ methanol extraction ซึ่งให้
oestrogenic properties แสดงว่ามี miroestrol⁽⁷⁾ ยังไม่ได้ระบุห้ามอยู่
จะต้องมีสารประกอบอื่น ๆ มีลักษณะคล้ายคลึงกับ miroestrol ที่พิสูจน์แล้ว และเป็นการ
สมควรอย่างยิ่งที่มาศึกษา เพราะจะทำให้ทราบสารประกอบต่าง ๆ ที่เป็นประโยชน์ในการ
ศึกษา และนำเขามาใช้กับมนุษยชาติได้