

บทที่ 3

### วิจารณ์และสรุปผลการทดลอง

จากการสักหัวความดันเมทานอลโดยวิธี Continuous Soxhlet extractor ได้ตะกอนชากออกน้ำ กรอง เอาตะกอนที่ได้น้ำไปละลายในปิโตรเลียมอีเทอร์หลาຍ ๆ กรัง แยก แต่ละส่วนที่ละลายในปิโตรเลียมอีเทอร์ไปทำให้ขาวเก็บไว้ให้กลิ่ก และนำมลิกน์ไปทดสอบ หลาຍ ๆ ครั้ง จะได้สาร A(mp. 164-165°C) ใน fraction แรก ๆ ส่วน fraction หลัง ๆ จะเป็นสาร B(mp. 82°C) ส่วนตะกอนที่เหลือซึ่งไม่ละลายในปิโตรเลียมอีเทอร์นำเข้าไป ละลายในเบนซิน กรอง เอาสารละลายไปทำให้ขาว จะได้กลิ่กเกิดขึ้น ตกลิ่กนี้ในอะซีไนฟลาย ๆ ครั้ง ได้สาร C (mp. 93-94°C)

#### 3.1 สาร A จุดหลอมเหลว 164 - 165°C

สาร A น้ำอกสีไม่มีน้ำในการรับน้ำมันต่อตกระดอไรค์ได้ และไม่มีไนโตรเจนไม่ร้ามที่ เกิดขึ้น ในน้ำมีปฏิกิริยา กับ carbonyl reagents ทาง ๆ ให้สีกับ Liebermann Burchard reagent (สีแดงเปลี่ยนเป็นสีน้ำเงิน) มี Rf value เท่ากับ 0.73 (ตามวิธี 2.1.2) จากผลการวิเคราะห์ทาง化ๆ ทาง ๆ มี C = 84.37 %, H = 11.75 % สูตรที่คำนวณได้จากเบื้อร์เซนต์ คั่งกล่าวเนเป็น  $C_{29}H_{48}O$  IR spectra แสดง characteristic ของ -OH ( $3400 \text{ cm}^{-1}$ )  $C=C$  ( $1630 \text{ cm}^{-1}$ ),  $-CH_2$  ( $2950, 2850 \text{ cm}^{-1}$ )  $C-CH_3$  ( $1375 \text{ cm}^{-1}$ )  $C=O$  ( $1050, 1020 \text{ cm}^{-1}$  of  $B-OH$ )  $R-CH=C-R_2$  ( $830, 795 \text{ cm}^{-1}$ ) เมื่อนำสาร A ไปทำ Acylation ให้ derivative ที่ mp.  $140-142^\circ\text{C}$  C = 81.90% H = 11.02% สูตรจาก การคำนวณเป็น  $C_{31}H_{50}O_2$  ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบกับสาร A และแสดงว่า Acetylation product นี้เป็น monoderivative ส่วน I.R. absorption ไม่มี character ของ  $-OH$  เหลืออยู่ แสดง  $C=O$  ( $1725 \text{ cm}^{-1}$ ) เคนช็อก และ  $-OAc$  ( $1240, 1255 \text{ cm}^{-1}$ ) ส่วน  $RCH=CR_2$  ยังคงเดิม จากการทำ Jone oxidation ของ A ให้ ketone ที่ mp.  $120-22^\circ$  และ  $C=O$  ( $1760 \text{ cm}^{-1}$ ) ทาง C = 84.59% H = 11.48% คำนวณ สูตรได้  $C_{29}H_{46}O$  ซึ่งแสดงว่า A เป็น 2<sup>nd</sup> alcohol และเมื่อนำ A ไปทำ hydrogenation โดยวิธี Adam's catalyst ให้สารที่มี mp.  $140-1^\circ$  ในมี I.R. absorption peak ของ  $C=C$  เหลืออยู่ แต่ปรากฏว่า I.R. spectrum ของสารนั้น identical

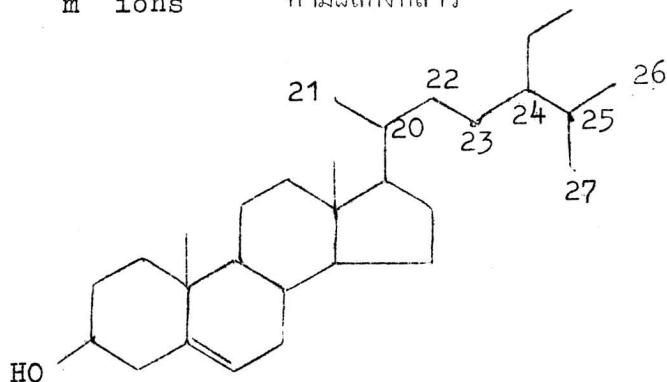
กับของ Stigmastanol ผลการวิเคราะห์ของ C = 83.65%, H = 12.45% สูตรเป็น  $C_{29}H_{52}O$  ซึ่งจากสูตรนี้แสดงว่า มี two olefinic bonds จาก experimental results ดังกล่าวมานั้นบ่งชี้ว่าสาร A อาจจะเป็น sterol ชนิดหนึ่ง และมี  $\delta$ -skeleton เทียบกับ stigmastanol มี hydroxyl group -OH จัดต้องอยู่ที่ C<sub>3</sub> เนื่องจาก  $\delta$ -skeleton หรือ  $\beta$ -sitosterol และจาก N.M.R. spectrum (หน้า 26) แสดงว่าสาร A ไม่เหมือนกับ stigmastanol มากที่สุด กล่าวคือ Olefinic bond อยู่ใน ring B ที่คำแนะนำเดียวกันกับ stigmastanol ส่วนคำแนะนำของ olefinic bond อีกอย่างหนึ่งทางไก่จาก Mass spectrum analysis ผลจาก Mass spectra ของสาร A ปรากฏว่าเป็น mixture ของ steroids เป็น  $C_{29}H_{48}O$  และ  $C_{29}H_{50}O$  สาร A ส่วนมากเป็นสูตรแรก มี MW 412 ส่วนสูตรหลังนี้เป็น  $\beta$ -sitosterol(I) แต่อย่างไรก็ตามวง ring A,B,C, และ D เป็น nucleus ของ steroid ที่มี side chain มี  $m^+$  ion 43 (isopropyl gr.) อุบัติคือสูตร 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 และ  $m^+$  ion 394 และมี peak อยู่ที่ 351, 2/3, 282 และ 255 peak 255 นี้เป็น strong peak ซึ่งเป็น ring nucleus ของ steroid ตั้งรูป III (แสดงที่  $m^+$  fraction ใน Mass spectrum ของ Acetate) และมีเด่นอยู่ที่ 29 บนกราฟ  $m^+$  ที่ 454 ( $C_{31}H_{50}O_2$ ) น้ำหนัก loss m/e ไป 60 (acetic acid) ให้  $m^+$  ที่ 394 และ loss m/e ต่างๆ ได้แก่

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

ชนิดคำแหงของ  $C = C$  ที่ side - chain จะต้องที่  $C_{23}$  คั่งรูป III จึงจะให้

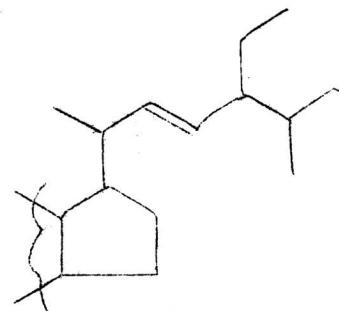
$m^+$  ions

ความน่าดึงดูด



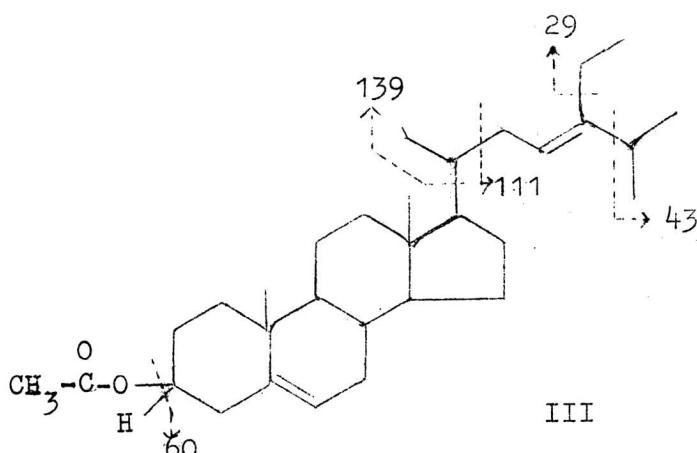
I

( $\beta$ -sitosterol)



II

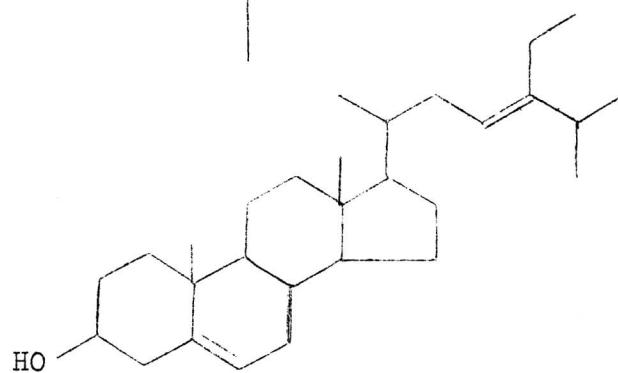
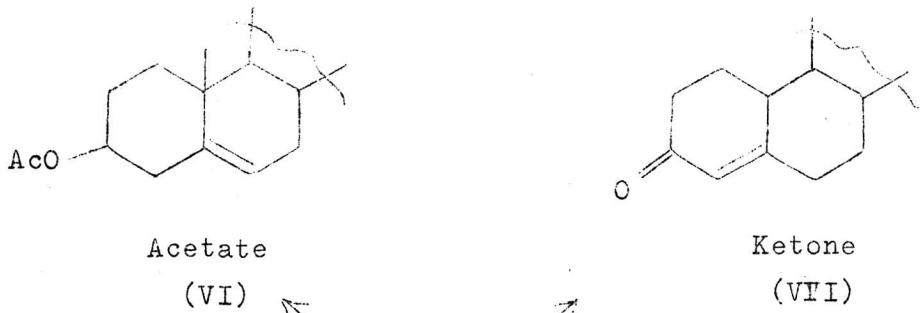
(stigmasterol)



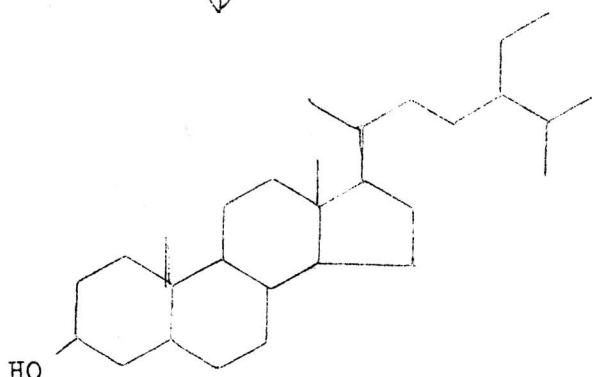
III

$C_{31}H_{50}O_2$ ; MW 454

น้ำมันก่อสร้าง A เป็น isomer ของ stigmasterol(II) โดยทางกันที่คำแหงของ  $C = C$  bond ที่ side - chain ที่  $C = C$  bond ของ Stigmasterol น้อยที่  $C_{22}$  และในปี 1970 Tomita, Uomori และ Shionogi ได้พิจารณา A เป็น intermediate ในปฏิกิริยา biosynthesis ของ stigmasterol ซึ่งสู่รูปผลการทดลองสาร A กันนี้



ส่วน A (IV)



Stigmastanol

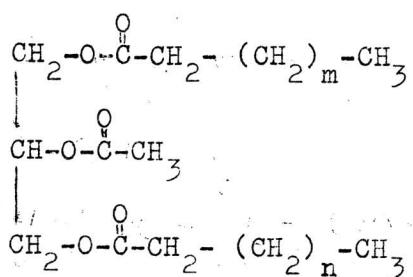
(V)

### 3.2 สาร B จุดเดือดเหลว 82°

จาก Chemical reactions พิพากษา B เป็น saturated alcohol ใน I.R. absorption peaks ของ OH ( $3400 \text{ cm}^{-1}$ ) นอกนั้นเป็น saturated hydrocarbon peaks ( $730, 720 \text{ cm}^{-1}$ ) ส่วน N.M.R. spectrum ที่ strong peak  $8.75 \text{ T}$  เท่านั้นและ Mass spectra ปรากฏว่าเป็น mixture ของ straight chain alcohols ส่วนชนิด มีสูตรเป็น  $\text{C}_{29}\text{H}_{60}\text{O}$  (424) และ  $\text{C}_{31}\text{H}_{64}\text{O}$  (452) ซึ่ง mass ( $m^+$ ions) ที่ loss  $\text{H}_2\text{O}$  (18) และ  $\text{CH}_2$  (14) ของ  $\text{C}_{29}\text{H}_{60}\text{O}$  เป็น  $m^+$ ions 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, เรียบ ๆ ไป

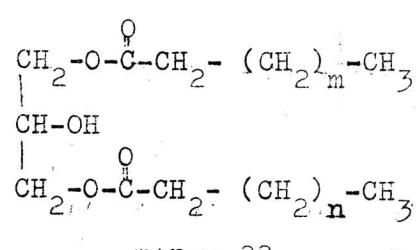
### 3.3 สาร C จุดเดือดเหลว 93–94°

สาร C ละลายน้ำใน organic solvents เช่น คลอร์ไนโตรฟอฟฟ์ เมนเซน หรือ อะซีตินไดเมกอยด์ ต้องใช้ solvent เป็นจำนวนมากและรองจึงละลายได้ ไม่ให้ลึกับ steroid reagent ไม่ฟอกสีไบร์มีนและไม่ทำปฏิกิริยากับพูก carbonyl reagents ทาง ๆ นอกจากให้ไฮโดรเจนออกซิเจนกับโซเดียมในสารละลายคาร์บอนเตตคราลดอไรค์แพร พิพาก  $\text{C} = 72.80\%$ ,  $\text{H} = 11.54\%$  สูตรคำนวณได้เป็น  $\text{C}_{31}\text{H}_{59}\text{O}_{5.5}$  I.R. absorption peaks ที่สำคัญแสดง  $\text{-OH}$  ( $3590 - 3095 \text{ cm}^{-1}$ ),  $\text{C=O}$  ( $1280, 1215, 1200 \text{ cm}^{-1}$ ) เมื่อนำเข้าไปทำ acylation ได้ acetyl derivative มี mp.  $64^\circ$ ,  $\text{C} = 71.60\%$ ,  $\text{H} = 11.04\%$  คำนวณสูตรได้เป็น  $\text{C}_{33}\text{H}_{61}\text{O}_6$  ส่วน I.R. spectrum ไม่มี  $\text{-OH}$  เหลืออยู่ กลับไป  $\text{C=O}$  bond ( $1320 - 1190 \text{ cm}^{-1}$ ) ที่ strong and broad ขันกว่าสารตั้งตน ผลจาก N.M.R. spectrum ของ Acetate บอกให้ทราบถึงชนิดของ protons ทาง ๆ ที่มีอยู่ในโมเลกุล แสดงว่าเป็น Glyceride มีสูตรเป็น VIII ในเมื่อ  $m + n \approx 22$



$$m+n \approx 22$$

VIII



$$m+n \approx 22$$

IX

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

จากการวิจัยส่วนที่เป็น insoluble portion ของ methanol extraction ที่ปลดอย่างไว้ให้เย็นจากหัวภาวะที่ปั่นและเอียดได้ chemical compounds พม  $\beta$ -Sitosterol(1) isomer ของ stigmasterol ได้แก่ 5,23-Stigmastadien- $3\beta$ -ol (IV) straight chain alcohols  $C_{29}H_{60}O$  และ  $C_{31}H_{64}O$  และ Glyceride (IX) ซึ่งเป็นส่วนที่ยังไม่มีผู้ใดทำการวิจัยไว้ก่อน เพราะที่แล้ว ๆ manus ไปหาสารตัวที่เป็น Female hormone ทั้งสิ้น ประโยชน์ที่ได้จากการค้นคว้าใน part นี้ ก็คือทำให้ทราบ chemical constituents ที่มีรูปร่างตัวที่ส่วนใหญ่ต่างกัน และความสัมพันธ์ระหว่างสารประกอบทางที่เกิดขึ้น การที่พบสาร IV นั้นแล้วก็ว่าเป็น intermediate ของ Stigmasterol และ  $\beta$ -Sitosterol ตามที่ Tomito และผู้รวมงานได้ใช้  $C^{14}$  demonstrate เมื่อ (24)

ส่วน soluble portion ของ methanol extraction ซึ่งให้ oestrogenic properties และกวามมี miroestrol (7) ยังไม่ได้ระบุทำต่อไป จะคงมีสารประกอบอื่น ๆ มีลักษณะคล้ายคลึงกับ miroestrol ที่พบแล้ว และเป็นการสมควรอย่างยิ่งที่นาศึกษา เพราะจะทำให้ทราบสารประกอบต่าง ๆ ที่เป็นประโยชน์ในทางการศึกษา และนำความใช้กับมนุษยชาติได้