



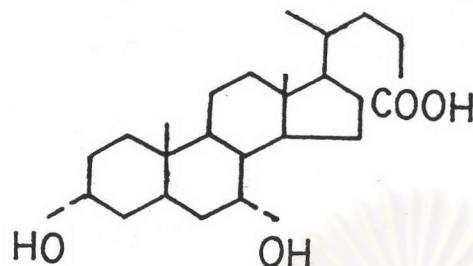
บทนำ

โรคนิ่วโคเลสเทอรอล (cholesterol gallstone) ซึ่งมีสาเหตุมาจากการสะสมโคเลสเทอรอลในถุงน้ำดี เป็นปัญหาที่สำคัญของประชากรโลกมาช้านานแล้ว เช่น ในประเทศญี่ปุ่นมีผู้ป่วยเป็นโรคนี้ถึง 10 เปอร์เซนต์ (Kanazawa และคณะ, 1955) และในประเทศสหรัฐอเมริกามีผู้ป่วยเป็นโรคนี้สูงเช่นกัน (Thistle และ Hofmann, 1973)

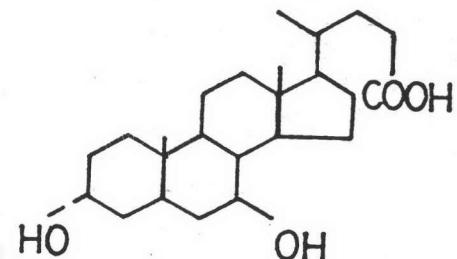
การรักษาโรคนิ่วโคเลสเทอรอล ทำได้โดยใช้สารประกอบจำพวกกรดน้ำดี (bile acid) บางชนิด เช่น กรดคีโนดีออกซิโคลิก (chenodeoxycholic acid, CDCA) (รูปที่ 1) ซึ่งเป็นกรดน้ำดีชนิดหนึ่งที่พบในคนและสัตว์ สามารถละลายก้อนนิ่วให้มีขนาดเล็กลงได้ (Admirad และ Small, 1968; Thistle และ Hofmann, 1973) กรดน้ำดีอีชนิดซึ่งเป็น 7 β -hydroxy epimer คือ กรดอูร์โซดีออกซิโคลิก (ursodeoxycholic acid, UDCA) สามารถละลายก้อนนิ่วโคเลสเทอรอลได้เช่นเดียวกับกรดคีโนดีออกซิโคลิก (Makino และคณะ, 1975; Stiehl, 1973) แต่กรดคีโนดีออกซิโคลิก ละลายก้อนนิ่วได้ดีกว่ากรดอูร์โซดีออกซิโคลิก (Igimi และ Carey, 1981)

ในปัจจุบันการผลิตกรดน้ำดีเพื่อลดลายก้อนนิ่วทั้ง 2 ชนิด ในเชิงพาณิชย์ ทำได้โดยใช้วิธีสังเคราะห์ทางเคมี (Hofmann, 1963) เริ่มจากกรดโคลิก (cholic acid, CA) เป็นสารตั้งต้น ผ่านขั้นตอนการยุ่งยากถึง 5 ขั้นตอน และให้ผลผลิตต่ำเพียง 10-15 เปอร์เซนต์ สำหรับกรดคีโนดีออกซิโคลิก และขั้นตอน 7 ขั้นตอนสำหรับกรดอูร์โซดีออกซิโคลิก ให้ผลผลิตต่ำเพียง 9-14 เปอร์เซนต์ (Kanazawa และคณะ, 1955) ทั้งนี้ เพราะต้องมีการบ่องกันกลุ่มมาก กลุ่มที่ไวต่อปฏิกิริยาในโอมาก จึงต้องการใช้สารตัวกลาง เช่น คอร์ติโคสเทอโรนให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่ต้องการได้ นับเป็นการเริ่มต้นของการศึกษาปฏิกิริยาการเปลี่ยนรูปของสารประกอบกลุ่มสเตียรอยด์โดยจุลทรรศ्य (microbial transformation of steroids) ซึ่งเป็นปฏิกิริยาที่เกิดโดยเนื่องในจุลทรรศ์ จึงมีความ

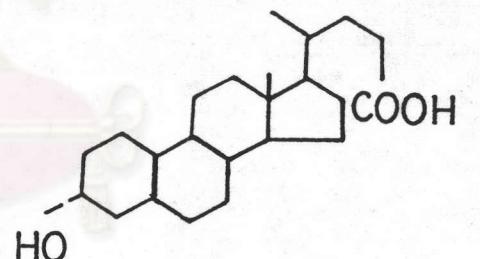
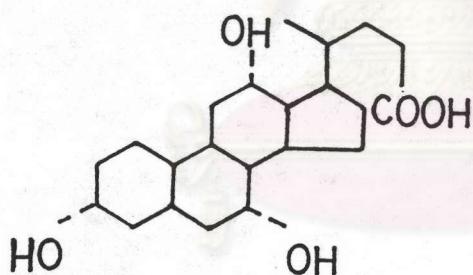
Murray และ Perterson (1967) พบว่าจุลทรรศ์หลายชนิดสามารถเปลี่ยนรูปสารประกอบกลุ่มสเตียรอยด์ เช่น คอร์ติโคสเทอโรนให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่ต้องการได้ นับเป็นการเริ่มต้นของการศึกษาปฏิกิริยาการเปลี่ยนรูปของสารประกอบกลุ่มสเตียรอยด์โดยจุลทรรศ์ (microbial transformation of steroids) ซึ่งเป็นปฏิกิริยาที่เกิดโดยเนื่องในจุลทรรศ์ จึงมีความ



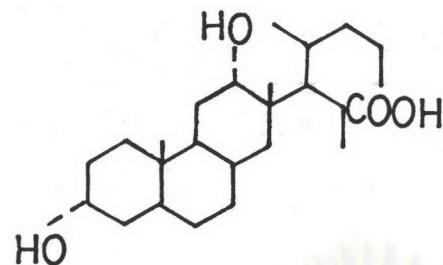
กรดคีโนคีออกซีโคลิก
(Chenodeoxycholic acid;
 $3\alpha, 7\alpha$ -dihydroxy- 5β -cholanic
acid)



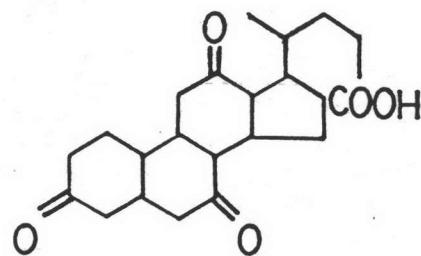
กรดอูร์โซดีออกซีโคลิก
(Ursodeoxycholic acid;
 $3\alpha, 7\beta$ -dihydroxy- 5β -cholanic
acid)



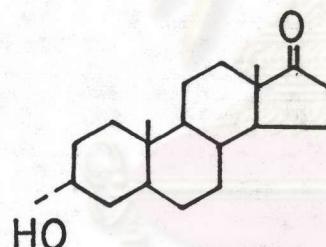
รูปที่ 1. แสดงสูตรโครงสร้างของน้ำดีชนิดต่างๆ และสเตียรอยด์ฮอร์โมน
บางชนิด



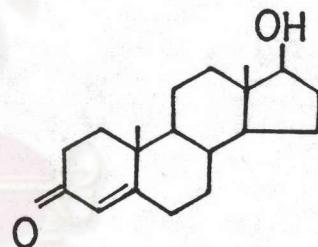
กรดดีออกซิโคลิก
(deoxycholic acid; 3 α , 12 α -dihydroxy-5 β -cholanic acid)



กรดดีไฮดรอโคลิก
(dehydrocholic acid; 3,7,12-tri-oxo-5 β -cholanic acid)

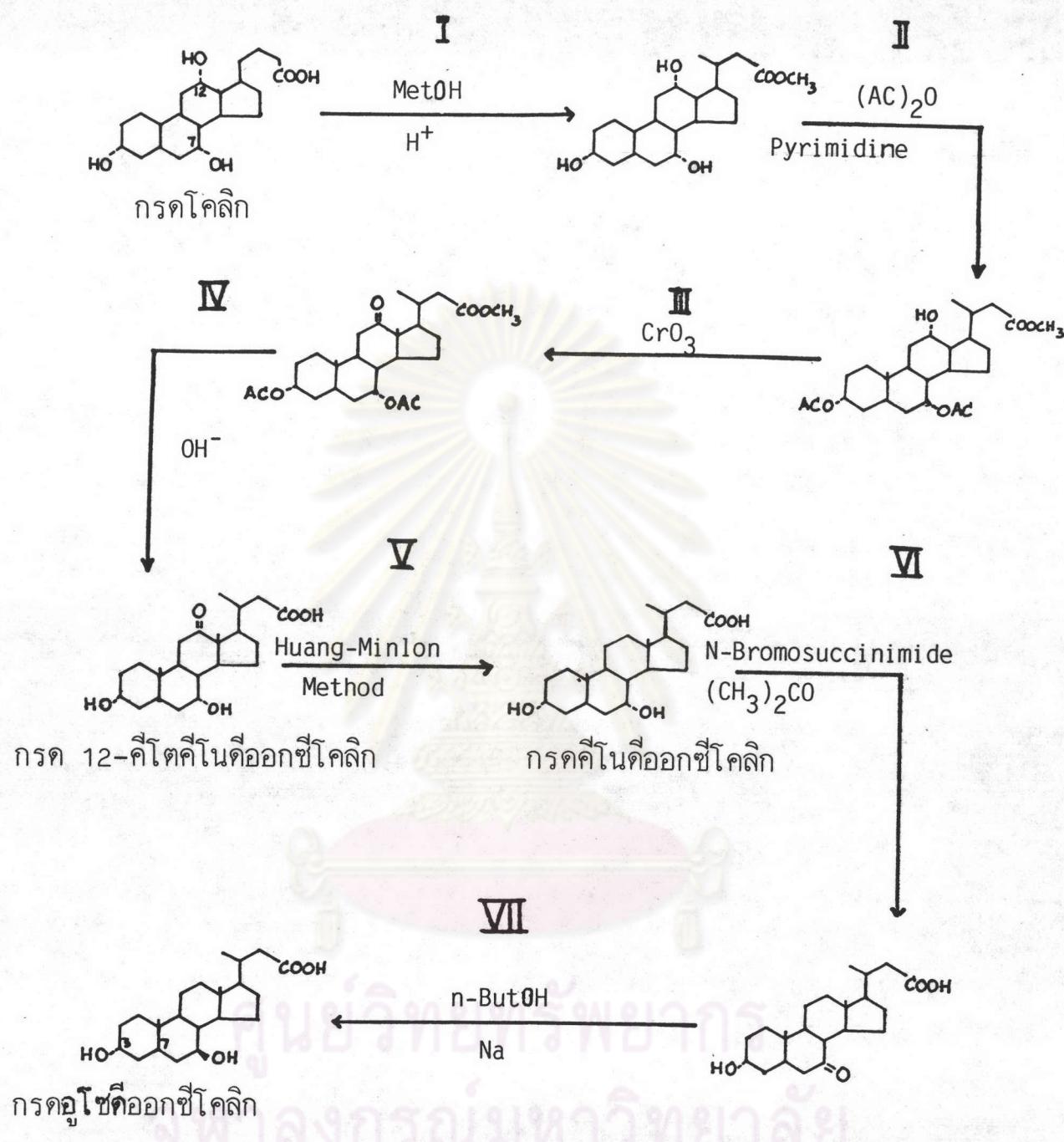


อันโครสเตอโรน
(androsterone; 3 α -hydroxy-17-androstanone)



เทสโตรีโนน
(testosterone; 17 β -dihydroxy-4-androsten-3-one)

รูปที่ 1. (ต่อ) แสดงสูตรโครงสร้างของกรดน้ำดีชนิดต่างๆ และสเตียรอยด์ ออร์โมนบางชนิด



รูปที่ 2. การสังเคราะห์ กรดคีโนดีออกซีโคลิก และกรดอูโซดีออกซีโคลิก
โดยวิธีทางเคมี (Kanazawa และคณะ, 1955)

จำเพาะต่อสับสเตรท ปฏิกิริยาซ่างเคียงเกิดขึ้น้อย ผลผลิตของปฏิกิริยาจึงสูง และขั้นตอนการสกัดแยกผลิตภัณฑ์ทำได้ง่ายอีกด้วย

ปฏิกิริยาการเปลี่ยนรูปสารกลุ่มสเตียรอยด์มีหลายแบบ เช่น การเติมหมู่ไฮดรอกซิลให้แก่สับสเตรท (hydroxylation) โดยเอนไซม์จำพวกไฮดรอกซีแลส (hydroxylase) (Meister และคณะ 1954; Sawada และคณะ, 1982; Kulprecha และคณะ, 1985) การดึงหมู่ไฮดรอกซิลออกจากสับสเตรท (dehydroxylation) โดยเอนไซม์ดีไฮดรอกซีแลส (dehydroxylase) (Samuelson, 1960) การดึงอะตอมของไฮโตรเจนออกจากสับสเตรท (dehydrogenation) การเติมอะตอมของไฮโตรเจนให้แก่สับสเตรท (hydrogenation) (Hiroshi, 1967) ซึ่งต้องอาศัยการทำงานของเอนไซม์จำพวกไฮโตรเจนase (hydrogenase) และดีไฮโตรเจนase (dehydrogenase) นอกจากนี้จุลินทรีย์ยังสามารถเปลี่ยนรูปสารสเตียรอยด์ด้วยปฏิกิริยาอื่น ๆ ได้อีก (Meister และคณะ, 1954; Hayakawa, 1973)

ลักษณะการผลิต คุณสมบัติ และชนิดของจุลินทรีย์ซึ่งผลิตเอนไซม์ 3 α -, 7 α - และ 12 α -ไฮดรอกซีสเตียรอยด์ไฮโตรเจนase ได้รับการศึกษาและวิจัยอย่างกว้างขวางตามตัวอย่างเอกสารที่ร่วบรวมไว้ในตารางที่ 1

การเร่งปฏิกิริยาของเอนไซม์ไฮดรอกซีสเตียรอยด์ไฮโตรเจนase จำเป็นต้องใช้โคเอนไซม์นิโคตินาไมค์ดีโนนีไนโวนิวคลีโอไทด์ออกไซด์ (Nicotinamide adenosine dinucleotide, oxidized form, NAD⁺) ร่วมด้วย ในทางกลับกัน เอนไซม์ตัวเดียวกันนี้สามารถเร่งปฏิกิริยาด้วยอนกัล์ไดโอดโดยใช้โคเอนไซม์นิโคตินาไมค์ดีโนนีไนโวนิวคลีโอไทด์รีดิวช์ (Nicotinamide adenosine dinucleotide, reduced form, NADH) แทน NAD⁺

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 1 ตัวอย่างเอกสารที่มีการศึกษาและวิจัยเกี่ยวกับจุลินทรีย์ที่ผลิต และคุณสมบัติของ
เอนไซม์แอลฟายีกรอกซีสเตียรอยด์ไซโครเจนส์

Microorganism	Hydroxysteroid dehydrogenase	Reference
<u>Bacteroides fragilis</u>	7 α -HSDH	Macdonald และคณะ, 1975 a
<u>Bacteroides thetaiotaomicron</u>	7 α -HSDH	Sherrod และ Hylemon, 1977
<u>Brevibacterium fuscum</u>	3 α , 7 α , 12 α -HSDH	Sawada และคณะ, 1980
<u>Clostridium perfringens</u>	3 α , 7 α , 12 α -HSDH	Macdonald และคณะ, 1976
<u>Clostridium group P-strain</u> C48-50	12 α -HSDH	Mahony และคณะ, 1977
<u>Clostridium leptum</u>	12 α -HSDH	Harris และ Hylemon, 1978
<u>Clostridium absonum</u>	7 α and 7 β -HSDH	Macdonald และคณะ, 1983
<u>Escherichia coli</u> B	7 α -HSDH	Macdonald และคณะ, 1973
<u>Escherichia coli</u> strain 23	7 α -HSDH	Macdonald และคณะ, 1975 b
<u>Escherichia coli</u> strain 018 ack? H ⁻	7 α -HSDH	Haslewood และ Haslewood, 1976
<u>Eubacterium aerofaciens</u>	7 α -HSDH	Hylemen และ Stellwag, 1976 Sherrod และ Hylemon
<u>Eubacterium leutum</u> ATCC No. 25559	3 α , 12 α -HSDH	Macdonald และคณะ, 1977
<u>Lactobacillus xylosus</u>	3 α and 7 α HSDH	Sawada และคณะ, 1980
<u>Pseudomonas testosteroni</u>	3 α and 3 β -HSDH	Marcus และ Talalay, 1956
<u>Pseudomonas testosteroni</u>	12 α -HSDH	Skalhegg, 1974 a
<u>Peptostreptococcus productus</u>	7 α -HSDH	Hirano และ Haslewood, 1976

Macdonald และคณะ (1973, 1974) รายงานว่าสายพันธุ์ *E. coli* ส่วนใหญ่รวมทั้งสายพันธุ์ *E. coli* B สามารถผลิตเอนไซม์ 7 แอลfa-ไฮดรอกซีสเตียรอยด์ไฮโดรเจนเจนส์ (7α -hydroxysteroid dehydrogenase, 7α -HSDH) แต่ไม่พบแอกติวิตี้ของเอนไซม์ แอลfa-ไฮดรอกซีสเตียรอยด์ไฮโดรเจนเจนส์ (7α -HSDH) ในสายพันธุ์ *E. coli* เลย 7α -HSDH เป็นเอนไซม์ที่สร้างและทำงานภายในเซลล์ (intracellular enzyme) มีความจำเพาะกว้างสามารถใช้สับสเตรทให้หลายชนิด

P. testosteroni เป็นจุลทรรศ์ที่สามารถใช้สเตียรอยด์มีการบอน 19 อะตอน หรือสเตียรอยด์มีโครงสร้างซ้ำๆ เคียง เป็นต้นตอการบอนในการเจริญและเห็นได้ยานำการสังเคราะห์เอนไซม์ 2 ชนิด (Talalay และ Dobson, 1953; Marcus และ Talalay, 1956) คือ 3α แอลfa-ไฮดรอกซีสเตียรอยด์ไฮโดรเจนเจนส์ (3α -hydroxysteroid dehydrogenase, 3α -HSDH) ที่มีความจำเพาะต่อตำแหน่งที่ 3 ของสเตียรอยด์มีการบอน 19, 21 หรือ 24 ได้ และ 3β เบตา-ไฮดรอกซีสเตียรอยด์ไฮโดรเจนเจนส์ (3β -hydroxysteroid dehydrogenase, 3β -HSDH) ซึ่งสามารถออกซิไซด์ไฮดรอกซิลกรุ๊ปที่การบอนตำแหน่งที่ 3 หรือ 17 ของสเตียรอยด์เทสโทสเทอโรนเท่านั้น

นอกจากไฮดรอกซีสเตียรอยด์ไฮโดรเจนเจนทั้ง 2 ชนิดแล้วยังพบเอนไซม์ 3-คีโตสเตียรอยด์ไอโซเมอเรส (3-ketosteroid Δ^4 - Δ^5 isomerase) จาก *P. testosteroni* ซึ่งจะเร่งปฏิกิริยาการเปลี่ยนตำแหน่งของพันธะคู่ (double bond) ที่การบอนตำแหน่งที่ 4 และ 5 (Ward และ Engel, 1966) ของเทสโทสเทอโรน (17β -hydroxy-4-androsten-3-one) ให้เป็น 17β -hydroxy-5-androsten-3-one ได้อีกด้วย คุณสมบัติบางประการของเอนไซม์ 3 แอลfa- และ 3β เบตา-ไฮดรอกซีสเตียรอยด์ไฮโดรเจนเจน ได้สรุปไว้ในตารางที่ 2

การศึกษาวิธีการผลิตกรคีโนคีอ็อกซิโคลิกทางชีวภาพ ได้รับความสนใจมานาน เริ่มตั้งแต่ Machida (1953) พบว่า *E. coli* สามารถ เมtabolize กรคีโนโคลิก ให้เป็นกรค 12-คีโตคีโนคีอ็อกซิโคลิกได้ เมื่อเจริญเชื้อนาน 40 วัน Matsubara (1956) แยกกรค 12-คีโตคีโนคีอ็อกซิโคลิก ซึ่งเป็นเมtabolite ของกรคโคลิกจากเชื้อ *Neurospora crassa* ได้หลังจากเพาะเชื้อนาน 60 วัน กรค 12-คีโตคีโนคีอ็อกซิโคลิกสามารถเปลี่ยนเป็นกรคคีโนคีอ็อกซิโคลิกได้ง่ายโดยปฏิกิริยา Wolff-Kischner Reduction (Huang-Minlon, 1949) Pye (1975) ได้ให้ข้อเสนอแนะว่า กรค 12-คีโตคีโนคีอ็อกซิโคลิกน่าจะ

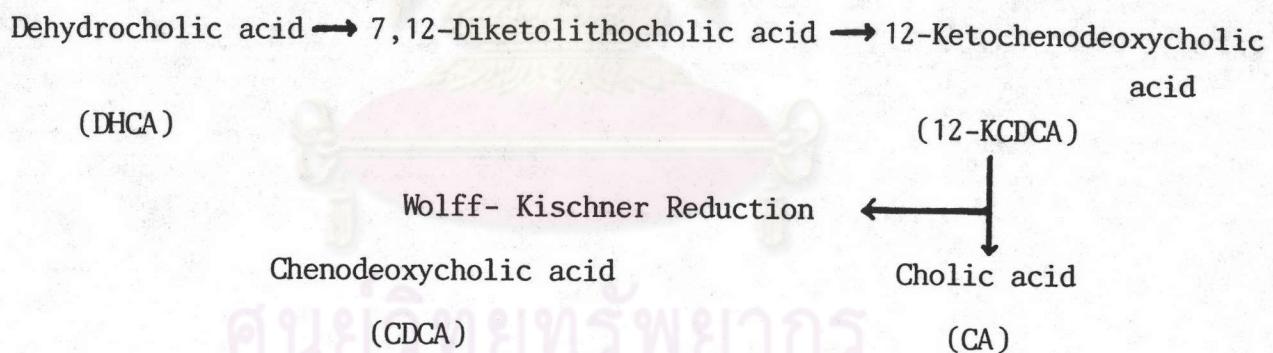
ตารางที่ 2 เปรียบเทียบคุณสมบัติของเอนไซม์ 3 แอลfa และ 3 เบตา-ไซครอกซีสเตียรอยด์
ดีไซโตรเจนส์

	แอลfa เอนไซม์	เบتا เอนไซม์	Reference
Molecular weight	47100 ± 1500	100000 ± 600	Squire และคณะ, 1964
Isoelectric point	6.1	6.5	Squire และคณะ, 1964
pH stability	Stable ในช่วง pH 6-10	ไม่ stable ในช่วง pH เอื้อง	Delin และคณะ, 1964 Talalay and Dobson, 1953
Thermal Stability	เสียแก่ความร้อน ที่ 40 °C, 15 นาที	เสียแก่ความร้อน ที่ 90 °C เปอร์เซนต์	Skalhegg, 1974 b

ศูนย์วิทยาศาสตร์
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สังเคราะห์ได้จากการคัดไฮโตรโคลิก ด้วยวิธีทิงร่วมของเอนไซม์ 3 แอลฟ่า-ไฮดรอกซีสเตียรอยด์ไฮโตรเจนส์ และ 7 แอลฟ่า-ไฮดรอกซีสเตียรอยด์ไฮโตรเจนส์ โดยใช้ NADH เป็นโคเอนไซม์ แต่ไม่มีการตีพิมพ์ผลงานวิจัยเผยแพร่ ข้อเสียของวิธีนี้คือ ปฏิกิริยาของเอนไซม์อิสระหรือเอนไซม์ทิง จะต้องมีการทำให้เอนไซม์มีริสุทธิ์บางส่วนเล็กก่อน อีกประการหนึ่ง ปฏิกิริยานี้ต้องใช้โคเอนไซม์ราคาแพง และหายาก หากไม่มีทางนำเอากोเอนไซม์กลับมาใช้ใหม่ แล้ว จะไม่คัมค้ากับการผลิตในเชิงพาณิชย์

Sawada และคณะ (1980) รายงานว่า กรด 12-คีโตคิโนคิอ็อกซ์โคลิก สามารถเตรียมจากกรดดีไฮโดรโคลิกได้โดยใช้เชลล์ Lactobacillus xylosus DC 1115 โดยตรงในสภาวะไร้อากาศ (anaerobic) ได้ค่าผลิตภัณฑ์สูงสุดในเวลาเพียง 24 ชั่วโมง แต่ถ้าใช้ Brevibacterium fuscum DC 33 ซึ่งเป็นแบคทีเรียที่ต้องการออกซิเจนในการเจริญ (aerobic bacteria) โดยสามารถผลิตกรด 12-คีโตคิโนคิอ็อกซ์โคลิกได้สูงสุดที่เวลา 52 ชั่วโมง โดยเชื่อว่าวิถีการสังเคราะห์ต้องผ่านสารตัวกลางคือ กรด 7, 12-ไดคีโตลิโธโคลิก (7,12-diketolithocholic acid) เสี้ยก่อน (รูปที่ 3)



รูปที่ 3 แผนภาพการผลิต กรด 12-คิโตคีโนคิออกซ์โกลิก โดย B. fuscum และ L. xylosus (Sawada และคณะ, 1980)

การใช้เซลล์ติริงเพื่อเปลี่ยนรูปสารจำพวกสเตียรอยด์มีข้อได้เปรียบ跟ในเชิงมิสระ เองใช้ม์ติริง และเซลล์มิสระหลายประการ อาทิ เช่น ไม่ต้องผ่านขั้นตอนการทำให้บริสุทธิ์ มีการใช้โภเอนไข้ม์จากแหล่งภายนอกน้อยลง โดยทั่วไปแล้วเอนไข้ม์จะเสถียร เมื่อคงอยู่ภายใต้เซลล์ เชลล์ติริงสามารถนำกลับมาใช้ใหม่ได้หลายครั้ง และสามารถใช้ในกระบวนการผลิตแบบต่อเนื่อง

ได้ดี ในการฟื้นฟูสูญเสียแอกติวิตี้ไปชั่วคราว อาจทำให้ว่องไวในปฏิกิริยา (reactivated) ขึ้นใหม่ได้ (Kolot, 1953)

Sawada และคณะ (1981 a; 1981 b) ได้พยายามปรับปรุงการผลิต กรด 12- คิโตคีโนดีออกซีโคลิก โดยแยกที่เรียให้ได้ผลผลิตมากขึ้น โดยใช้เทคนิคการตรึงเซลล์ (immobilized cell) ของ B. fuscum และ L. xylosus ตัวย 5 เปอร์เซนต์แคปภาคราจีแน

Morikawa และคณะ (1978) ได้รายงานถึงความสำเร็จในการตรึงแอลกอฮอล์- ดีไซโกรเจนส์ (Alcohol dehydrogenase) ร่วมกับแลคเตทดีไซโกรเจนส์ (Lactate dehydrogenase) โดยใช้เยื่อคอลลาเจน (Collagen membrane) พนว่าวิธีการนี้จะช่วยในการนำเอากoenaise NAD⁺ ที่ใช้ในการทำปฏิกิริยานางส่วนกลับมาใช้ได้ใหม่ Godbole และคณะ (1983) พนว่าการตรึงเซลล์ที่มีแอลกอฮอล์ดีไซโกรเจนสร่วมกับมาเลทดีไซโกร- จีเนส (Malate dehydrogenase) โดยใช้โพลีอะครีลามิด (Polyacrylamide) เป็นสารตรึงเซลล์จะมีผลทำให้ปริมาณ NAD⁺ ที่ถูกใช้ในปฏิกิริยาน้อยกว่าเมื่อตรึงเอนไซม์อิสระถึง 4 เท่า Hartmeier (1984) ได้ศึกษาเทคนิคการตรึงร่วม (Co-immobilization) พนว่า การตรึงเซลล์ร่วมของ Saccharomyces cerevisiae และ Aspergillus oryzae ตัวย แอลจิเนตจะมีผลให้ยีสต์สามารถใช้น้ำตาลแลคโตสเป็นแหล่งต้นอาหารบ่อนในการผลิตแอลกอฮอล์ ได้

โครงการวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์ที่จะศึกษาเบรี่ยมเที่ยงคากยภาพของการผลิต กรด 12- คิโตคีโนดีออกซีโคลิก ซึ่งเป็นสารตั้งต้นในการสังเคราะห์กรดคิโนดีออกซีโคลิกที่ใช้เป็นกรดน้ำดี ในการรักษาโรคนิวโคเลสเทอรอล เริ่มต้นจากการคิโนดีไซโกรโคลิกซึ่งเป็นสารราคาถูก และหาซื้อง่าย โดยใช้เชลล์ E. coli และหรือ P. testosteroni ที่ถูกตรึงด้วยแคปภาคราจีแน และแอลจิเนต

ขั้นตอนการวิจัยมีดังต่อไปนี้

1. การศึกษาสภาวะของการผลิต และคุณสมบัติของ เอนไซม์แอลfa-ไซครอกซีส เตีย- รอยด์ดีไซโกรเจนส์ จาก E. coli
2. การศึกษาสภาวะของการผลิต และคุณสมบัติของ เอนไซม์แอลfa-ไซครอกซีส เตีย- รอยด์ดีไซโกรเจนส์ จาก P. testosteroni

3. ศึกษารูปแบบและสภาวะการผลิตกรด 12-คีโตคีโนดีออกซิโกลิก โดยใช้ *E. coli* และ *P. testosteroni* เชลล์ตรีงทั้วยเคนป้าคาร์ราจีแนน และแอลจีเนต เที่ยบกับเชลล์อิสรร
4. ศึกษาเบรี่ยม เที่ยบคุณสมบัติทางจนศาสตร์บางประการ

