

บทที่ 1

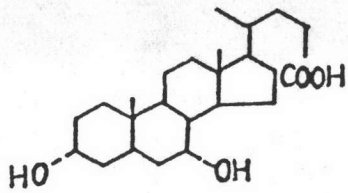
บทนำ



นิ่วโคเลสเตอรอล (cholesterol gallstone) เป็นโรคที่สำคัญของประชากรโลกมาช้านานแล้ว มีรายงานว่า ชาวญี่ปุ่นสูงอายุป่วยเป็นโรคนี้ถึง 10 เปอร์เซ็นต์ (Kanazawa และคณะ, 1955) และในประเทศสหรัฐอเมริกาที่มีผู้ป่วยเป็นโรคนี้สูงเช่นกัน (Thistle และ Hofmann, 1973) สาเหตุของโรคนี้เกิดขึ้นเนื่องจากมีโคเลสเตอรอลในน้ำดีมากเกินไป บางส่วนของโคเลสเตอรอลเหล่านี้ตกตะกอนและจับตัวกันเป็นก้อนในถุงน้ำดีเกิดสะสมมากขึ้นเป็นนิ่วโคเลสเตอรอลได้ (Thistle และ Hofmann, 1973; Admirad และ Small, 1968)

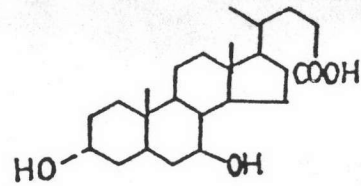
Admirad และ Small (1968); Thistle และ Hofmann (1973) พบว่า กรดคีโนดีออกซีโคลิค (chenodeoxycholic acid, CDCA) (รูปที่ 1) ซึ่งเป็นกรดน้ำดี (bile acid) ชนิดหนึ่งที่พบในคนและสัตว์เลี้ยงลูกด้วยนมอื่น ๆ (mammals) สามารถละลายนิ่วโคเลสเตอรอลนี้ให้มีขนาดเล็กลงได้ และในผู้ป่วยด้วยโรคนี้บางรายจะสามารถรักษาให้หายขาดได้ด้วยกรดคีโนดีออกซีโคลิค Stiehl และคณะ (1978); Makino และคณะ (1975); Igimi และคณะ (1977) รายงานว่า กรดอูโรดีออกซีโคลิค (ursodeoxycholic acid, UDCA) (รูปที่ 1) ซึ่งเป็น 7 β -hydroxy epimer พบในน้ำดีของหมี สามารถละลายนิ่วโคเลสเตอรอลได้เช่นกัน ทั้งนี้อาจละลายก้อนนิ่วในผู้ป่วยได้มากกว่า 25-30 เปอร์เซ็นต์ (Nakayama, 1980) แต่ละลายได้น้อยกว่ากรดคีโนดีออกซีโคลิค (Igimi และ Carey, 1981)

โดยทั่วไปในปัจจุบัน การผลิตกรดคีโนดีออกซีโคลิคและกรดอูโรดีออกซีโคลิคในเชิงพาณิชย์ ทำได้โดยใช้ กรดโคลิค (cholic acid, CA) (รูปที่ 1) เป็นสารตั้งต้น โดยกระบวนการสังเคราะห์ทางเคมีที่ยุ่งยากถึง 5 และ 7 ขั้นตอนตามลำดับ และได้ผลผลิตของกรดคีโนดีออกซีโคลิคประมาณ 10-15 เปอร์เซ็นต์ (Hofmann, 1963) ในขณะที่ได้



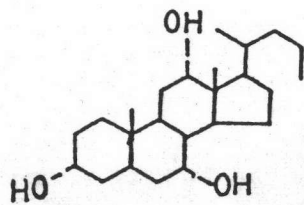
กรดดีโนดีออกซีโคลิก

(Chenodeoxycholic acid; 3 α ,7 α -dihydroxy-5 β -cholanolic acid)



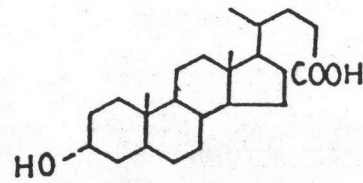
กรดอูโรดีออกซีโคลิก

(Ursodeoxycholic acid; 3 α ,7 β -dihydroxy-5 β -cholanolic acid)



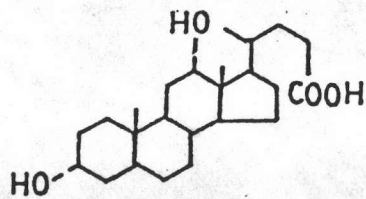
กรดโคลิก

(Cholic acid; 3 α ,7 α ,12 α -trihydroxy-5 β -cholanolic acid)



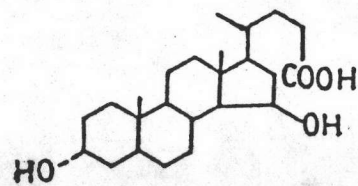
กรดลิโทโคลิก

(Lithocholic acid; 3 α -hydroxy-5 β -cholanolic acid)



กรดดีออกซีโคลิก

(Deoxycholic acid; 3 α ,12 α -dihydroxy-5 β -cholanolic acid)



กรด 3 แอลฟา,15 เบตา-

ไดไฮดรอกซี-5 เบตา-โคลานิก

(3 α ,15 β -dihydroxy-5 β -cholanolic acid)

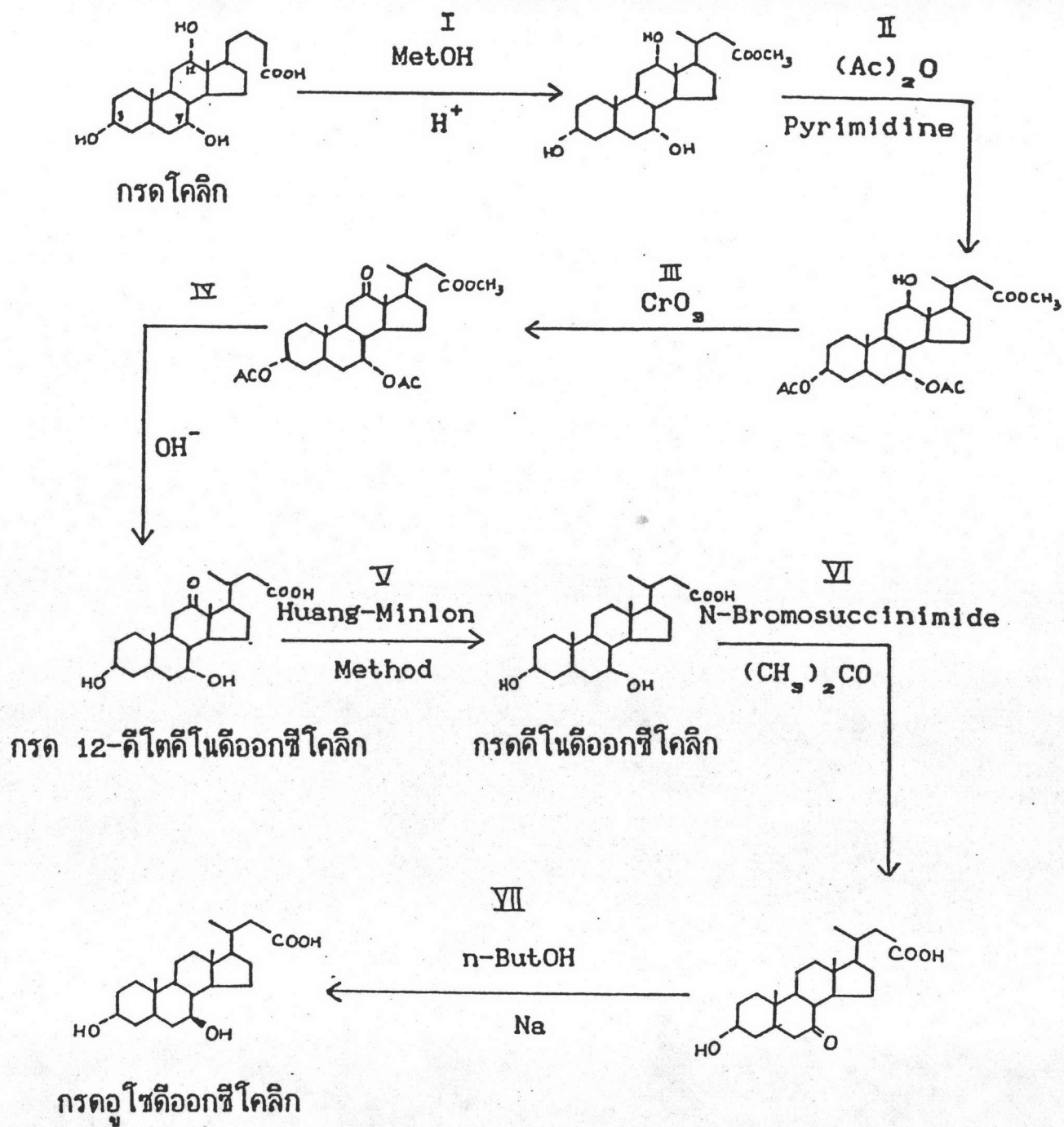
รูปที่ 1 สูตรโครงสร้างของกรดน้ำดีต่างๆ

ผลผลิตกรดไขมันที่ออกซิโคลิคประมาณ 9-14 เปอร์เซ็นต์ (Kanazawa และคณะ, 1955) ทั้งนี้เพราะต้องมีวิธีการป้องกันกลุ่มบางกลุ่มที่ไวต่อปฏิกิริยาในโมเลกุลไม่ให้เกิดปฏิกิริยาสร้างผลิตภัณฑ์ที่ไม่ต้องการ (รูปที่ 2)

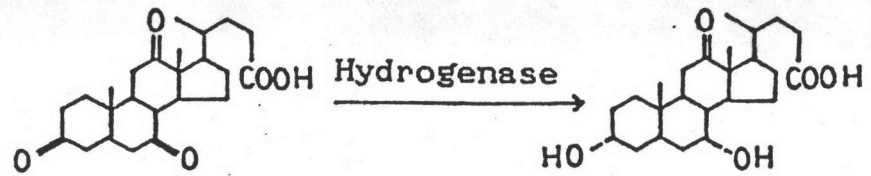
การศึกษาและวิจัยกระบวนการเปลี่ยนรูปของสารประกอบกลุ่มสเตียรอยด์ โดยจุลินทรีย์ (microbial transformation of steroids) ได้มีการเริ่มต้นและได้รับความสนใจอย่างมากตั้งแต่ประมาณปี ค.ศ. 1952 เมื่อ Murray และ Peterson ได้รายงานถึงความสามารถของเชื้อราในสกุล มิวโครราลิส (order Mucorales) โดยเฉพาะ Rhizopus arrhizus ที่สามารถเติมหมู่ไฮดรอกซิลบนโมเลกุลของโปรเจสเตอโรน (progesterone) ได้ (Peterson, 1963; Kieslich และ Sebec, 1979; Smith, 1984) ปฏิกิริยาการเปลี่ยนรูปสารประกอบสเตียรอยด์โดยจุลินทรีย์นี้เป็นปฏิกิริยาที่มีความจำเพาะต่อสารตั้งต้นมีปฏิกิริยาข้างเคียงเกิดขึ้นน้อย ผลผลิตของปฏิกิริยาจึงสูง และขั้นตอนการสกัดแยกผลิตภัณฑ์ทำได้ง่ายอีกด้วย (Murray และ Peterson, 1963)

ปฏิกิริยาการเปลี่ยนรูปสารกลุ่มสเตียรอยด์มีหลายแบบ ที่สำคัญได้แก่ การเติมอะตอมไฮโดรเจนแก่สารตั้งต้น (hydrogenation) การดึงอะตอมของไฮโดรเจนออกจากสารตั้งต้น (dehydrogenation) ซึ่งต้องอาศัยการทำงานของเอนไซม์จำพวกไฮโดรจีเนส (hydrogenase) และดีไฮโดรจีเนส (dehydrogenase) ตามลำดับ (Hayakawa, 1973; Sawada และคณะ, 1980) (รูปที่ 3 ก และ ข) การดึงหมู่ไฮดรอกซิลออกจากสารตั้งต้น (dehydroxylation) โดยเอนไซม์ดีไฮดรอกซีเลส (dehydroxylase) (Samuelsson, 1960; Hayakawa, 1973; Stellwag และ Hylemon, 1979; Midtvedt และ Norman, 1968) (รูปที่ 3 ค) การเติมหมู่ไฮดรอกซิลให้แก่สารตั้งต้น (hydroxylation) โดยเอนไซม์จำพวกไฮดรอกซีเลส (hydroxylase) (Meister และคณะ, 1954; Shibahara และคณะ, 1970; Breskvar และ Hudnik-Plevnik, 1978; Sedlaczek และคณะ, 1984; Hanich และคณะ, 1980) (รูปที่ 3 ง) นอกจากนี้จุลินทรีย์ยังสามารถเปลี่ยนรูปสารสเตียรอยด์ด้วยปฏิกิริยาอื่น ๆ ได้อีก (Meister และคณะ, 1954; Hayakawa, 1973)

ในการผลิตกรดน้ำดีเพื่อรักษาโรคนี้ในถุงน้ำดีที่เกิดจากการสะสมของโคเลสเตอรอลมีปฏิกิริยาที่น่าสนใจ ได้แก่ การเติมหมู่ไฮดรอกซิลบนกรดลิโทโคลิค (lithocholic acid, LCA) เนื่องจากมีแนวโน้มว่าอนุพันธ์ของกรดลิโทโคลิค (LCA derivatives)

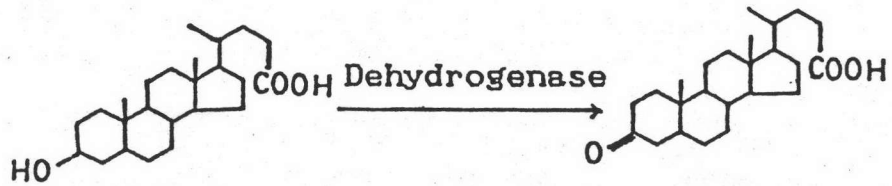


รูปที่ 2 การสังเคราะห์ กรดคิโนไดออกซีโคลิค และกรดอูโซไดออกซีโคลิค โดยวิธีทางเคมี (Kanzawa และคณะ, 1955)



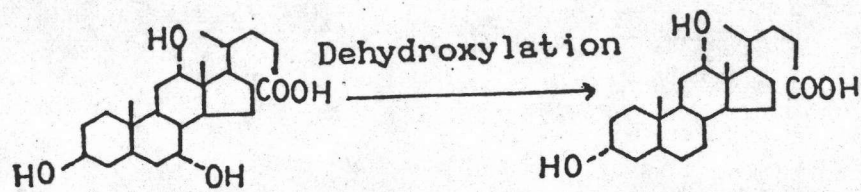
Dehydrocholic acid 12-ketochenodeoxycholic acid

ก. ปฏิกิริยา Hydrogenation โดย Brevibacterium fuscum
(Sawada และคณะ, 1980)



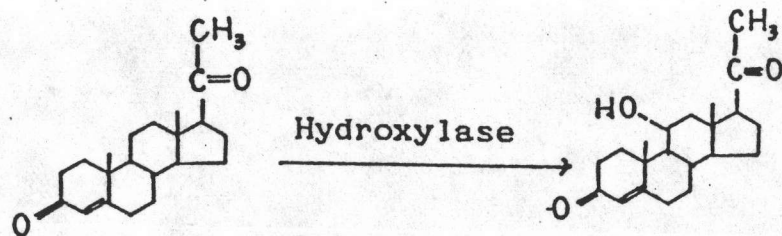
Lithocholic acid 3-Oxo-5β -cholan-24-oic-acid

ข. ปฏิกิริยา Dehydrogenation โดย Bacillus cereus
(Hayakawa, 1973)



Cholic acid Deoxycholic acid

ค. ปฏิกิริยา Dehydroxylation โดย Clostridium leptum
(Stellwag และ Hylemon, 1979)



Progesterone 11α -Hydroxy-progesterone

ง. ปฏิกิริยา Hydroxylation โดย Aspergillus ochraceus
(Shibahara และคณะ, 1970)

รูปที่ 3 ประเภทของปฏิกิริยาการเปลี่ยนรูปสารกลุ่มสเตียรอยด์แบบต่างๆ โดยจุลินทรีย์

ที่มีหมู่ไฮดรอกซิลเพิ่มมากขึ้น จะช่วยเพิ่มความสามารถในการละลายโคเลสเตอรอลได้ (Kulpreecha และคณะ, 1985a) และกรดลิโทโคลิคซึ่งเป็นสารตั้งต้นก็สามารถผลิตได้ เป็นการค้าและราคาถูก การศึกษาและวิจัยเกี่ยวกับการผลิตกรดลิโทโคลิค และกรดอูโซไดออกซีโคลิค โดยจุลินทรีย์ ได้รวบรวมไว้ในตารางที่ 1 Sawada และคณะ (1982) รายงานว่า *Fusarium equiseti* M.41 สามารถผลิตกรดอูโซไดออกซีโคลิคได้สูงถึง 35 เปอร์เซ็นต์ Kulpreecha และคณะ (1984) รายงานว่า กรดลิโทโคลิคถูกเปลี่ยนเป็นกรด 3 แอลฟา 15 เบตา-ไดไฮดรอกซี-5 เบตา-โคลานิก ($3\alpha, 15\beta$ -dihydroxy-5 β -cholanic acid, กรด $3\alpha, 15\beta$ -DHC) โดยรา *Cunninghamella blakesleana* ST-22 ซึ่งกรด $3\alpha, 15\beta$ -DHC มีความสามารถในการละลายนิวโคเลสเตอรอลได้ดีใกล้เคียงกับกรดอูโซไดออกซีโคลิค (Kulpreecha และคณะ, 1985a)

วิธีการตรึงเอนไซม์และตรึงเซลล์เพื่อใช้เป็นสารเร่งปฏิกิริยาชีวภาพ (biocatalysts) ได้รับความสนใจและศึกษากันมากในช่วง 15 ปีที่ผ่านมา (Chibata และ Tosa, 1977; Durand และ Navarro, 1978) โดยเฉพาะการตรึงเซลล์ของจุลินทรีย์ที่สามารถเปลี่ยนรูปสเตียรอยด์บางชนิดให้เป็นสเตียรอยด์ที่ใช้เป็นประโยชน์ เช่น ใช้เป็นยารักษาโรคได้ (Kolot, 1982) ซึ่งการใช้เซลล์ตรึงมีข้อได้เปรียบเหนือการใช้เซลล์อิสระ เอนไซม์อิสระ หรือเอนไซม์ตรึง หลายประการ อาทิเช่น เซลล์ตรึงสามารถนำกลับมาใช้ใหม่ได้หลายครั้ง โดยที่ความสามารถในการเปลี่ยนรูปสารตั้งต้นเป็นผลิตภัณฑ์ที่ต้องการยังคงเดิม และสามารถใช้ในการกระบวนการผลิตแบบต่อเนื่องได้ดี Yamane และคณะ (1979) รายงานว่า เซลล์ตรึงของ *Nocardia rhodocrous* ในไฮโดรฟิลิกเจล (Hydrophilic gel) หรือ ลิโปฟิลิกเจล (Lipophilic gel) สามารถสังเคราะห์ ADD จาก 4-AD อย่างต่อเนื่องได้นานกว่าเซลล์อิสระถึง 6 เท่า Yang และ Studebaker (1978) พบว่า เซลล์ตรึงของ *Pseudomonas testosteroni* ด้วยโพลีอะคริลาไมด์เจล (polyacrylamide gel) มีอายุการใช้งานครึ่งชีวิต (half-life) ในเครื่องปฏิกรณ์ (reactor) นาน 103 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิ 21 °C Kolot (1983) รายงานว่า เซลล์ตรึงของ *Mycobacterium phlei* ด้วยอะคริลาไมด์เจล เมื่อนำมาใช้งานอย่างต่อเนื่อง จะมีแอกติวิตีของเอนไซม์ที่สังเคราะห์ผลิตภัณฑ์ที่ต้องการได้นานกว่าเซลล์อิสระ ยิ่งไปกว่านั้น ในกรณีที่เซลล์ตรึงสูญเสียแอกติวิตีไปชั่วคราว อาจนำมาทำให้่องไวในปฏิกิริยา (reactivated) ขึ้นใหม่ได้ Sonomoto และคณะ (1983a) พบว่า สายใยจากสปอร์ตรึงของ *Curvularia lunata*

ตารางที่ 1 ตัวอย่างเอกสารที่มีการศึกษาและวิจัยเกี่ยวกับการผลิต กรดคีโนตือออกซีโคลิก และ กรดอะซิติกโดยจุลินทรีย์

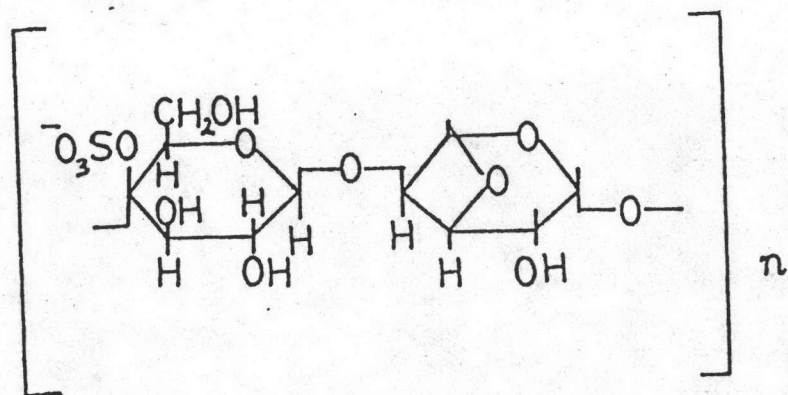
จุลินทรีย์	ผลิตภัณฑ์	เอกสารอ้างอิง
<u>Clostridium absonum</u>	UDCA	Macdonald และคณะ, 1981
<u>Clostridium absonum</u>	UDCA	Sutherland และ Macdonald, 1982
<u>Fusarium equiseti</u> M.41	UDCA	Sawada และคณะ, 1982
<u>Fusarium equiseti</u> M.41	UDCA	Kulpreecha และคณะ, 1985
human intestinal bacteria	CDCA, UDCA	Fedorowski และคณะ, 1979
human intestinal flora	CDCA, UDCA	Hirano และคณะ, 1981

ด้วยไฟโตโครอสลิงเกเบิลเรซิน (photo-crosslinkable resin) สามารถกระตุ้นเอนไซม์ที่เปลี่ยนคอติโซโลน (cortisolone) เป็นไฮโดรคอร์ติโซน (Hydrocortisone) ให้มีแอกติวิตีเพิ่มขึ้นกว่า 60 เปอร์เซ็นต์ได้ถึง 50 ครั้ง โดยใช้สารอาหารที่ผสมคอติโซโลน Ohlson และคณะ (1979) รายงานว่า เชลล์ตรึง Arthrobacter simplex ด้วยแคลเซียมอัลจิเนต (calcium alginate) สามารถกระตุ้นแอกติวิตีของเอนไซม์ที่สังเคราะห์เพรดนิโซโลน (prednisolone) ให้เพิ่มขึ้นได้ถึง 10 เท่า เมื่อใช้สารอาหารที่ผสม 0.5% เพพไทน์ (peptone) และ 0.2% กลูโคส (glucose) Mosbach และ Larsson (1970) รายงานว่า สายใยจากสปอร์ตรึงของ Curvularia lunata ที่สูญเสียแอกติวิตีไปเมื่อถูกกระตุ้นด้วยสารอาหารที่เหมาะสมจะกลับมีแอกติวิตีได้เช่นเดิม นอกจากนี้เชลล์ตรึงยังช่วยลดความยุ่งยากในการเตรียมเอนไซม์เพราะไม่ต้องผ่านขั้นตอนการทำให้บริสุทธิ์ มีการใช้โคเอนไซม์ (coenzyme) จากแหล่งภายนอกน้อยลง และโดยทั่วไปแล้วเอนไซม์จะเสถียรสูงเมื่ออยู่ภายในเชลล์เปรียบเทียบกับเอนไซม์อิสระ (Ohlson และคณะ, 1977; Larsson และคณะ, 1979)

วิธีการตรึงเชลล์ของจุลินทรีย์ และการตรึงเอนไซม์ มีหลายวิธี (Chibata, 1978) เช่น carrier binding โดยให้เอนไซม์หรือเชลล์จับกับพาหะที่ไม่ละลายน้ำ (DeNicola และ Kirwan, 1980; Daugalis และคณะ, 1981; Ghommidh และคณะ, 1982) cross linking โดยให้เกิดการเชื่อมโยงโดยตรงระหว่างเอนไซม์กับเอนไซม์หรือเชลล์กับเชลล์ โดยใช้ cross linking agents เช่น กลูตารัลดีไฮด์ (glutaraldehyde) เป็นต้น (Petre และคณะ, 1978; Poulsen และ Zittan, 1976; Navarro และ Durand, 1977) entrapping การกักขังเอนไซม์หรือเชลล์ เป็นการจำกัดบริเวณของเอนไซม์หรือเชลล์ให้อยู่ใน lattice ของตัวกลางที่เป็นโพลีเมอร์หรือโดยการกักขังเอนไซม์หรือเชลล์ไว้ในเมมเบรน (membrane) ที่มีคุณสมบัติเป็น semi permeable (Schnarr และคณะ, 1977; Murata และคณะ, 1979; Yamamoto และคณะ, 1974)

ส่วนใหญ่แล้วการตรึงเชลล์ของจุลินทรีย์ที่ใช้ผลิตสเต็มเซลล์ นิยมใช้วิธีการกักขังเชลล์ (entrapping) เนื่องจากเป็นวิธีการที่ทำได้ง่าย เช่น การกักขังเชลล์ให้อยู่ภายในร่างแหโพลีเมอร์ ทำให้เชลล์รั่วไหลออกภายนอกได้น้อย ไม่ต้องใช้สภาวะรุนแรงในการตรึง และสามารถตรึงเชลล์ได้ครั้งละมากๆ (Nilsson และคณะ, 1983) อย่างไรก็ตาม

การตรึงเซลล์ที่มีชีวิตเพื่อใช้ในการผลิตสารผลิตภัณฑ์ที่ต้องการยังมีข้อจำกัดอยู่มาก เพราะเซลล์ที่มีชีวิตจะมีการเจริญหรือแบ่งตัวมากขึ้นหลังจากถูกตรึงแล้ว มีผลทำให้รูปพรรณของเซลล์ตรึงเปลี่ยนแปลงไปจากเดิมได้ (Mattiasson, 1983) การตรึงเซลล์แบบกักขังนี้นิยมใช้ชนิดของสารตรึงเซลล์แตกต่างกัน เช่น โพลีอะไครลาไมด์เจล (Ohlson และคณะ, 1978; Mosbach และ Larsson, 1970; Yang และ Studebaker, 1978) แคลเซียมอัลจิเนต (Ohlson และ คณะ, 1979; Sonomoto และคณะ, 1983b; Maddox และคณะ, 1981) โฟโตครอสลิงเกเบิลเรซิน (Omata และคณะ, 1979; Sonomoto และคณะ, 1979; Fukui และคณะ, 1980) ดังเอกสารที่รวบรวมไว้ในตารางที่ 2 ในการวิจัยนี้ได้เลือกแคปป์-คาร์ราจีแนน (kappa-carrageenan) เป็นสารตรึงสปอร์ ซึ่งเป็นโพลีแซคคาไรด์ (polysaccharide) ที่หาซื้อได้ง่าย ราคาไม่แพงนัก ปกติสกัดได้จากสาหร่ายทะเล (sea weeds) ชนิดต่างๆ ทำให้ได้ชนิดของแคปป์-คาร์ราจีแนนแตกต่างกัน และใช้เป็นอาหารเสริม (food additive) ดังนั้นผลิตภัณฑ์ที่ได้สามารถนำมาใช้กับมนุษย์หรือสัตว์ได้โดยไม่มีผลกระทบข้างเคียง - แคปป์-คาร์ราจีแนนประกอบด้วยโครงสร้างของ เบตา-ดี-กาแลคโตสซัลเฟต (β -D-galactose sulfate) และ 3,6-แอนไฮโดร-แอลฟา-ดี-กาแลคโตส (3,6-anhydro- α -D-galactose) มีน้ำหนักโมเลกุล (molecular weight) ประมาณ 100,000-800,000 และมีสัดส่วนของเอสเทอร์ (ester content) 20-30 เปอร์เซ็นต์ของหนึ่งหน่วยน้ำหนัก (unit weight) ดังแสดงในรูปที่ 4 (Tosa และคณะ, 1979)



รูปที่ 4 โครงสร้างทางเคมีของแคปป์-คาร์ราจีแนน

ตารางที่ 2 ตัวอย่างเอกสารที่มีการศึกษาและวิจัยเกี่ยวกับการตรึงเซลล์ของจุลินทรีย์
โดยวิธีกักขังเซลล์ (entrapping)

จุลินทรีย์	สารตรึงสปอร์	เอกสารอ้างอิง
<u>Arthrobacter simplex</u>	polyacrylamide gel	Olhson และคณะ, 1978
<u>Arthrobacter simplex</u>	calcium alginate	Olhson และคณะ, 1974
<u>Arthrobacter simplex</u> ATCC 6946	photo-crosslinkable resin prepolymers (PB-200k, PBM-2000, ENTP-2000)	Omata และคณะ, 1979
<u>Arthrobacter simplex</u> ATCC 6946	photo-crosslinkable resin prepolymers (ENT-4000, ENTP-2000)	Sonomoto และคณะ, 1979
<u>Arthrobacter simplex</u>	urethane prepolymer (PU-6)	Tanaka และคณะ, 1979
<u>Arthrobacter simplex</u> ATCC 6946	urethane prepolymers (PU-1 PU-2, PU-3, PU-4, PU-5, PU-6, PU-7, PU-8, PU-9, PU-10, PU-11)	Sonomoto และคณะ, 1980
<u>Corynebacterium</u> <u>simplex</u>	collagen	Constantinidies, 1980
<u>Corynebacterium</u> sp. ATCC 14887	photo-crosslinkable resin prepolymers (ENT-2000, ENT-4000, ENT-6000, ENTP -4000), urethane prepoly mer (PU-3, PU-6), agar, calcium alginate, k-carrageenan	Sonomoto และคณะ, 1983b

จุลินทรีย์	สารตั้งสปอร์	เอกสารอ้างอิง
<u>Curvularia lunata</u>	polyacrylamide gel	Mosbach และ Larsson, 1970
<u>Curvularia lunata</u> ATCC 12017	calcium alginate, polyacrylamide gel	Ohlson และคณะ, 1980
<u>Curvularia lunata</u> ATCC 12017	photo-crosslinkable resin prepolymers (ENT-2000, ENT-4000), urethane pre polymers (PU-3, PU-6), sodium alginate, agar, k-carrageenan	Sonomoto และคณะ, 1981
<u>Curvularia lunata</u> ATCC 12017	photo-crosslinkable resin prepolymers (ENT-1000, ENT-2000, ENT-4000, Ent-6000)	Sonomoto และคณะ, 1983a
<u>Nocardia rhodocrous</u> NCIB 10554	urethane prepolymer (PU-6)	Tanaka และคณะ, 1979
<u>Nocardia rhodocrous</u> NCIB 10554	photo-crosslinkable resin prepolymers (ENT-4000, ENTP-2000)	Yamane และคณะ, 1979
<u>Nocardia rhodocrous</u> NCIB 10554	urethane prepolymers (PU-3 PU-6) photo-crosslinka ble resin prepolymers (ENT-4000, ENTP-2000)	Fukui และคณะ, 1980
<u>Pseudomonas testos teroni</u> ATCC 11976	polyacrylamide gel	Yang และ Studeba- ker, 1978

จุลินทรีย์	สารตั้งสปอร์	เอกสารอ้างอิง
<u>Rhizopus nigricans</u>	polyacrylamide gel, alginate, agar	Maddox และคณะ, 1981
<u>Rhizopus nigricans</u> ATCC 62276	photo-crosslinkable resin prepokymers (ENT-1000, ENT-2000, ENT-4000, ENT -6000), urethane prepoly mers (PU-3, PU-6), sodium alginate, agar, k-carrageenan	Sonomoto และคณะ, 1982

โครงการวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์ที่จะศึกษาถึงศักยภาพของการผลิตกรด 3 α ,15 β -DHC จากสารตั้งต้นราคาถูกลงคือ กรดลิโทโคลิก โดยใช้สายใยจากสปอร์ตรึง (immobilized spores) ของ Cunninghamella blakesleena ST-22 ด้วยแคปซา-คาร์ราจีแนน 3 ชนิดที่แตกต่างกัน จากนั้นศึกษาเปรียบเทียบคุณสมบัติทางกายภาพ ชีวภาพ และ จลนศาสตร์ ของสายใยตรึงกับสายใยอิสระ เพื่อจะได้สภาวะที่เหมาะสมในการเตรียมสายใยให้อยู่ในรูปแบบที่เหมาะสมกับการผลิตกรด 3 α ,15 β -DHC แบบต่อเนื่องต่อไป

ขั้นตอนการวิจัยมีดังต่อไปนี้

1. ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมของการเจริญและการแปรรูปกรดลิโทโคลิกเป็นกรด 3 α ,15 β -DHC ด้วยสายใยที่ได้จากสปอร์ของ Cunninghamella blakesleena ST-22
2. ศึกษาวิธีตรึงสปอร์ในแคปซา-คาร์ราจีแนนต่างชนิด เพื่อให้ได้สภาวะที่เหมาะสมของการตรึงสปอร์ของ Cunninghamella blakesleena ST-22 ซึ่งให้สายใยที่สามารถผลิตกรด 3 α ,15 β -DHC ได้สูงสุด
3. ศึกษาคุณสมบัติทางกายภาพ ชีวภาพ และจลนศาสตร์ ของสายใยที่ได้จากสปอร์ที่ถูกรึง เพื่อคัดเลือกชนิดของแคปซา-คาร์ราจีแนนที่มีคุณสมบัติเหมาะสมในการใช้ผลิตกรด 3 α ,15 β -DHC สูงสุด โดยเปรียบเทียบกับสายใยอิสระ