

บทที่ 1

บทนำ



สารกีดขวางช่องโซเดียม (sodium channel blocking substances) เป็นสารพิษต่อระบบประสาทที่ไม่ใช่โปรตีน (nonpeptidic neurotoxin) โดยมีกลไกจำเพาะในการกีดขวางการผ่านเข้าออกของโซเดียมอ่อนทางช่องโซเดียมซึ่งอยู่ที่เยื่อหุ้มเซลล์ส่วนนอกชั้นของเซลล์ประสาท (Bower et al., 1981) ทำให้เกิดกระบวนการการดีโพลาไรเซชัน (depolarization) ของการเกิดกระแสไฟฟ้าประสาท ตามปกติเมื่อมีการกระตุ้นเส้นประสาท โซเดียมซึ่งอยู่ภายนอกเซลล์จะผ่านเข้าไปภายในเซลล์ เกิดการเปลี่ยนแปลงความต่างศักย์ที่ผิวของเซลล์ ทำให้เกิดคลื่นกระแสไฟฟ้ากระจายไปตามเส้นประสาท ในส่วนของกล้ามเนื้อ จะทำให้กล้ามเนื้อหดตัว แต่ในกรณีที่ได้รับพิษสารพิษนี้จะไปปิดกั้นช่องโซเดียมไว้ เมื่อโซเดียมเข้าไปในเซลล์ไม่ได้ จะรู้สึกชาที่ปลายประสาทส่วนกล้ามเนื้อก็จะไม่หดตัวเกิดเป็นอัมพาต และถ้าหากได้รับสารพิษในปริมาณมากอาจถึงแก่ชีวิตได้ (Kao และ Levinson, 1986)

สารกีดขวางช่องโซเดียมประกอบด้วยสารที่สำคัญหลายกลุ่มและมีการศึกษา กันมาก ได้แก่สารกลุ่มเทโทรไดโทกซิน (tetrodotoxins, TTXs) และสารกลุ่มพิษอัมพาตจากหอย (paralytic shellfish poisons, PSPs) ซึ่งมีรายละเอียดดังไปนี้

## 1. ประวัติความเป็นมา

### 1.1 สารกีดขวางช่องโซเดียมกลุ่มเทโทรไดโทกซิน (Tetrodotoxins, TTXs)

พบครั้งแรกในปลาวงศ์ Tetraodontiformes ซึ่งเป็นปลาจำพวกปลาปักเป้า (puffer fish) (Tsuda et al., 1964) ต่อมากพบเทโทรไดโทกซินหรือทาเริชตาคิโทกซิน (tarichatoxin) ใน California newts (*Taricha torosa*) (Mosher et al., 1964) นอกจากนี้ยังพบในสัตว์อื่นๆ อีกหลายชนิดได้แก่ กบ (*Atelopus chiriquiensis*) (Kim et al., 1975; Pavelka et al., 1975), คางคก (*Atelopus oxyrhynchus*) (Yamashita et al., 1992) และปลาญู (*Gobius criniger*)

(Noguchi and Hashimoto, 1973) และพบในสัตว์ทะเลหลายชนิดได้แก่ ปู (xanthid crab; *Atergatis floridus*) (Noguchi et al., 1984), แมงดาหะเจ (horseshoe crab; *Carcinoscorpius rotundicauda*) (Kungsawan et al., 1987) และหมึกยักษ์ (blue-ringed octopus; *Hapalochlaena maculosa*) (Sheumack et al., 1988) เป็นต้น จากการศึกษาต่อมากพบว่าสารกีดขวางของไขเดียมกลุ่มเทไครಡทอกซินสร้างโดยแบคทีเรียนหลายสกุล เช่น *Vibrio* (Narita et al., 1987), *Bacillus* (Do et al., 1990), *Alteromonas* (Yasumoto et al., 1986), *Pseudomonas* (Yotsu et al., 1987) เป็นต้น

### 1.2 สารกีดขวางของไขเดียมกลุ่มพิษอันพาดจากหอย (paralytic shellfish poison, PSPs)

พบครั้งแรกในหอยกบ (butter clam; *Saxidomus giganteus*) (Kao and Nishiyama et al., 1965) ต่อมากพบในไดโนแฟลกเจลเลตสกุล *Protogonyaulax* (Proctor et al., 1975) ภายหลังมีการเปลี่ยนชื่อสกุลเป็น *Alexandrium* (Shimizu et al., 1990) และพบว่า *Alexandrium tamarensis*, *A. catenell* (Harada et al., 1982) สามารถสร้างสารพิษกลุ่มนี้ได้ และพบในสาหร่ายสีเขียวแกมน้ำเงิน (blue-green algae) (Kodama, Noguchi et al., 1983) นอกจากนี้ยังพบในสัตว์ทะเลหลายชนิดได้แก่ หอยแมลงภู่ (*Mytilus* sp.) (Shimizu et al., 1978), *Californian sea-mussel* (*Mytilus californianus*) (Bower et al., 1981), หอยกบ (soft shell clam; *Mya arenaria*) (Shimizu et al., 1975) และปู (Xanthid crab; *Zosimus aeneus*) (Noguchi et al., 1986) เป็นต้น และยังพบว่าแบคทีเรีย *Moraxella* sp. ที่แยกจาก *A. tamarensis* สามารถสร้างสารพิษกลุ่มพิษอันพาดจากหอยได้ (Kodama et al., 1990)

## 2. สมบัติของสาร

2.1 สารกีดขวางของไขเดียมกลุ่มเทไครಡทอกซินมีรูปสามัญหน้ายื่น เช่น พิษจากปลาปักเป้า (puffer fish poison), ทาริคาทอกซิน (tarichatoxin), มาคูล็อทอกซิน (maculotoxin) และสเฟียรอยดีน (spheroidine) เป็นต้น โดยมีสมบัติดังในตารางที่ 1 ในปัจจุบันพบอนุพันธุ์ของสารในกลุ่มเทไครಡทอกซิน มากกว่า 6 อนุพันธุ์ เช่น เทไครಡทอกซิน (tetrodotoxin; TTX),

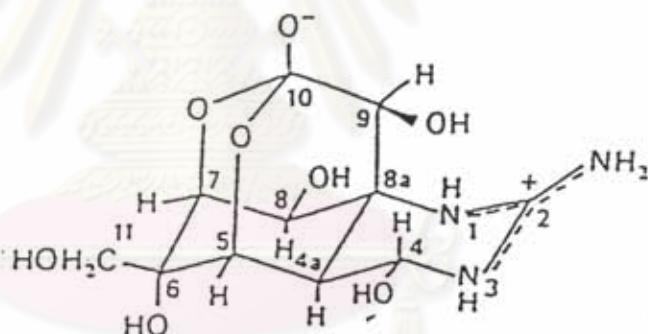
เทไทรโคนิคแอซิด (tetrodonic acid), แอนไฮดรอเทไทรโคนิคชิน (anhydro-tetrodotoxin; anh-TTX), 4-อีพิเทไทรโคนิคชิน (4-epi TTX), 6-อีพิเทไทรโคนิคชิน (6-epi TTX) และ 11-ดีออกซี่เทไทรโคนิคชิน (11-deoxy TTX) เป็นต้น ซึ่งแต่ละอนุพันธ์มีระดับความเป็นพิษต่างกันคือมีความสามารถในการกีดขวางช่องไข้เดียมได้แตกต่างกัน

ตารางที่ 1 สมบัติของสารกีดขวางช่องไข้เดียมอนุพันธ์เทไทรโคนิคชิน (tetrodotoxins, TTXs)

สมบัติของเทไทรโคนิคชิน	
1. สูตรโมเลกุล	: $C_{11}H_{17}N_3O_8$ (Evans, 1972)
2. น้ำหนักโมเลกุล	: 319.28 (Evans, 1972)
3. โครงสร้างโมเลกุล	: ประกอบด้วย คาร์บอน 41.38%, ไฮโดรเจน 5.37%, ไนโตรเจน 13.16% และออกซิเจน 40.09% (Budavari et al., 1989)
4. ค่าคงที่ของการแตกตัวในน้ำ	: ในน้ำ 8.84 และใน 50% เอทานอล 9.54
5. การละลาย	: ละลายได้ดีในการละลายเจื้องและละลายได้บางส่วนในน้ำ และออกไซด์ และอีเทอร์ แต่ไม่ละลายในตัวทำละลายอินทรีย์ชนิดอื่น : ถูกทำลายได้ในกรดแก๊สและด่าง
6. ความเสถียร	: ค่า $LD_{50}$ เมื่อฉีดเข้าห้องหนู (mice) คือ 10 ไมโครกรัมต่อ กิโลกรัม ส่วนค่า $LD_{50}$ เมื่อให้หนู กินมีค่า 322 ไมโครกรัมต่อ กิโลกรัม (Evans et al., 1987)
7. ความเป็นพิษ	

สารกลุ่มเทไทรโคนิคชินมีลักษณะโครงสร้างเฉพาะตัว (unique structure) ซึ่งไม่พบในสารประกอบชนิดอื่นๆ โดยมีโครงสร้างแบบ iminoperhydroquinazoline ประกอบด้วยหมู่ก้านวินิเดนีเยม

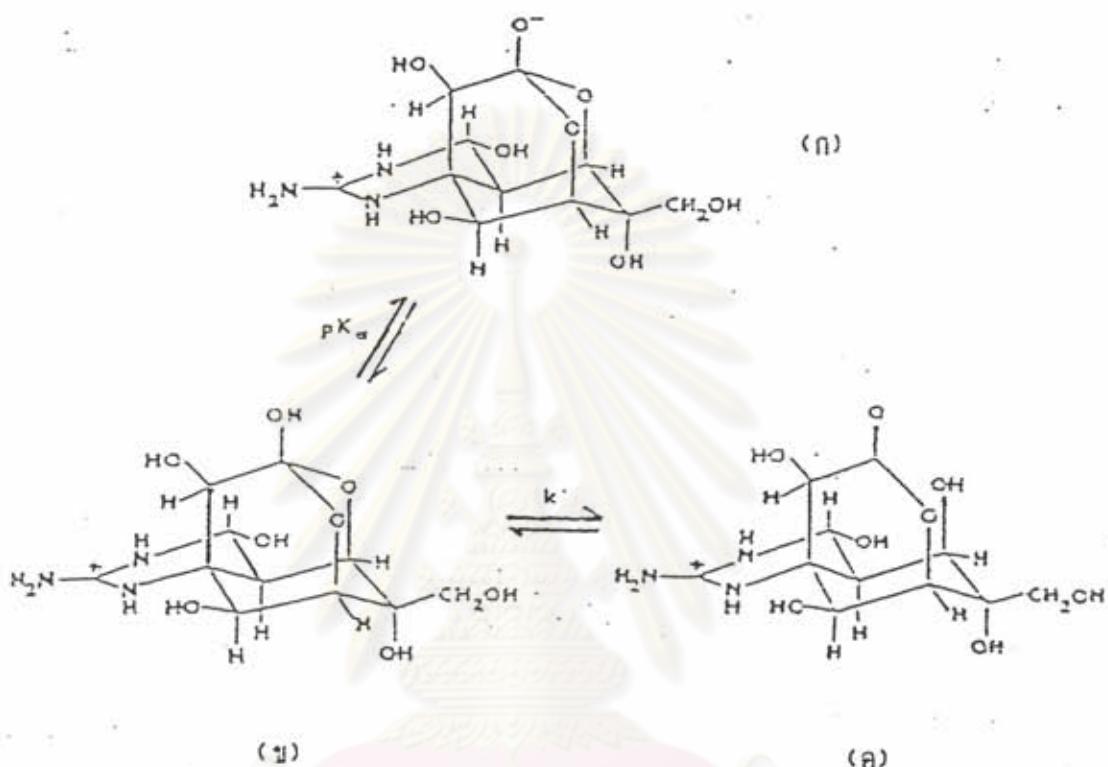
(guanidinium) 1 หมู่ และพันธะเยมิแอลคตัล (hemilactal linkage) ดังแสดงโครงสร้างในรูปของเทไทร์ไดทอกซินในรูปที่ 1 และโครงสร้างในเกลุชของเทไทร์ไดทอกซินสามารถเกิด zwitterion ที่หมู่ไฮดรอกซิล (hydroxyl group) ที่ carbonyl อนอะตอมตำแหน่งที่ 10 ได้ (Bower et al., 1981) ดังแสดงในรูปที่ 2 สำหรับอนุพันธ์ของสารก่อมะเร็งที่ศึกษาภัณฑ์มี 4 อนุพันธ์คือ เทไทร์ไดทอกซิน ซึ่งเป็นอนุพันธ์ที่มีความเป็นพิษมากที่สุด รองลงมาคือ 4-อีพิเทไทร์ไดทอกซิน และ แอนไฮดรอเทไทร์ไดทอกซิน ตามลำดับ ส่วนเทไทร์โคนิกแอชีนไม่มีความเป็นพิษ (Nagamura and Yasumoto, 1985) โดยแต่ละอนุพันธ์มีความแตกต่างกันตรงบริเวณหมู่ข้างเคียง (side-chain group) โดยมีจำนวน 4 หมู่ คือ R<sub>1</sub>-R<sub>4</sub> แสดงโครงสร้างอนุพันธ์ของเทไทร์ไดทอกซินแต่ละชนิดดังรูปที่ 3



# ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รูปที่ 1 โครงสร้างในเกลุชของเทไทร์ไดทอกซิน

(Kao and Walker, 1982)



## ศูนย์วิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

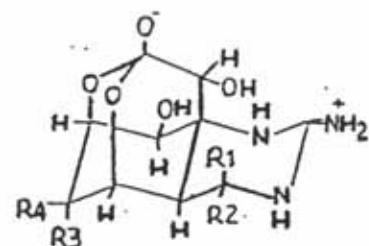
รุปที่ 2 โครงสร้างโมเลกุลของเทไธโรไดಥอกซินในสารละลาย

ก. cationic lactone form

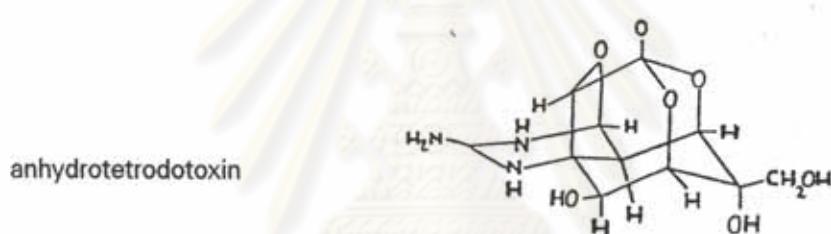
ข. cationic hemilactal form

ค. zwitterionic hemilactal form

(Evans, 1972)



	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>
tetrodotoxin	H	OH	OH	CH <sub>2</sub> OH
4epi tetrodotoxin	OH	H	OH	CH <sub>2</sub> OH
6epi tetrodotoxin	H	OH	CH <sub>2</sub> OH	OH
11-deoxy tetrodotoxin	H	OH	OH	CH <sub>3</sub>



ศูนย์วิทยาศาสตร์  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รุ่ปที่ 3 โครงสร้างโมเลกุลของอนุพันธ์เทอโนดอกซิน

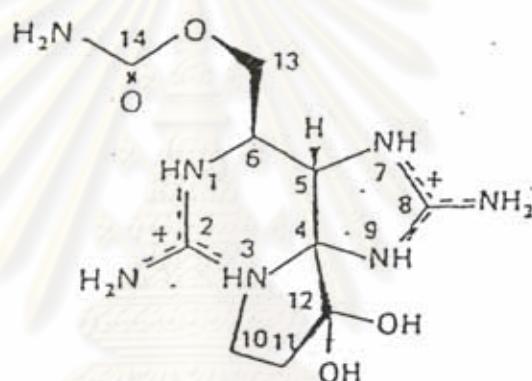
(Nagashima et al., 1988)

2.2 สารกีดขวางช่องโขเดี่ยมกลุ่มพิษอัมพาตจากน้อยประกอบด้วยอนุพันธ์ที่สำคัญ 2 กลุ่มคือ อนุพันธ์ขัคซิทอกซิน (saxitoxins, STXs) และอนุพันธ์กอนิอ็อกซิน (gonyautoxins, GTXs) โดยใช้ออนุพันธ์ขัคซิทอกซินเป็นตัวแทนของสารกลุ่มนี้ซึ่งมีชื่อสามัญอื่นๆ อีกได้แก่ mussel poison, clam poison, gonyaulax toxin และ paralytic shellfish poison เป็นต้น และมีสมบัติของสารดังแสดงในตารางที่ 2

ตารางที่ 2 สมบัติของสารกีดขวางช่องโขเดี่ยมอนุพันธ์ขัคซิทอกซิน (saxitoxins, STXs)

สมบัติของสารอนุพันธ์ขัคซิทอกซิน	
1. สูตรเคมี	: $C_{10}H_{17}N_7O_4$ (Evans, 1972)
2. น้ำหนักโมเลกุล	: 299.30
3. ค่าคงที่ของการแตกตัวในน้ำ	: มีค่า 8.25 และ 11.60 (Kao, 1986)
4. การละลาย	: ละลายได้ในน้ำและเมทานอล และ ละลายบางส่วนในเอทานอลและกรด อะซิติกเข้มข้น (glacial acetic acid) แต่ไม่ ละลายในตัวทำละลายไขมัน
5. ความเสถียร	: เสถียรในสารละลายกรดแต่ถูกทำลาย อย่างรวดเร็วในสารละลายด่าง และเมื่อ นำไปปั่นในน้ำที่มีความเป็นกรดด่างเท่า กับ 3.0 เป็นเวลา 3-4 ชั่วโมง จะเสีย สภาพ (Evans, 1972)
6. ความเป็นพิษ	: ค่า $LD_{50}$ เมื่อฉีดเข้าห้องนู (mice) คือ 10 ไมโครกรัมต่อกรัม  ส่วนค่า $LD_{50}$ เมื่อฉีดเข้าทางเส้นเลือดดำของหนูคือ 3.4 ไมโครกรัมต่อกรัมและค่า $LD_{50}$ เมื่อ ให้หนูกินคือ 263 ไมโครกรัมต่อกรัม (Budavari et al., 1989)

โครงสร้างโมเลกุลของอนุพันธ์ขั้นต่ำที่ประกอบด้วยหน่วยกัวนิดเนียม 2 หน่วยแต่ละหน่วยเชื่อมกันด้วยพันธะออกซิทอคตัล (azaketal linkage) ที่แสดงไว้ ซึ่งเป็นลักษณะเฉพาะที่ไม่พบในสารประกอบธรรมชาติชนิดอื่นๆ (Bower et al., 1981) และมีหน้าที่เข้าไปปัจจัยกับช่องไขเดียม (Kao, 1986) โครงสร้างโมเลกุลของอนุพันธ์ขั้นต่ำที่แสดงในรูปที่ 4



## ศูนย์วิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รูปที่ 4 โครงสร้างโมเลกุลของอนุพันธ์ขั้นต่ำที่ประกอบด้วยหน่วยกัวนิดเนียม

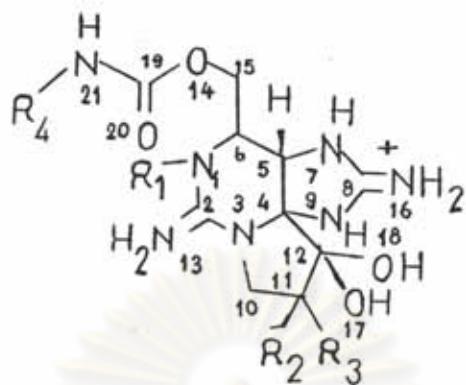
(Kao and Walker, 1982)

สารกลุ่มพิษอัมพาตจากหอยแต็ลากลุ่มยังมีอนุพันธ์อย่างๆ อีกได้แก่

สารกลุ่มซัคชิทอกซิน (STXs) ประกอบด้วยอนุพันธ์ซัคชิทอกซิน (saxitoxin, STX), นีโอลซัคชิทอกซิน (neosaxitoxin, NSTX) และดีคาร์บานาโนอิลซัคชิทอกซิน (decarbamoyl-saxitoxin, DSTX)

สารกลุ่มนิออกอกซิน (GTXs) ประกอบด้วยกอนิออกอกซิน GTX1, GTX2, GTX3, GTX4, GTX5, GTX6, GTX8 หรือ C1, epi GTX8 และ C2 โดยแต่ละอนุพันธ์มีความแตกต่างกันที่หมู่ข้างเดียว ซึ่งมีจำนวน 4 หมู่คือ R1 ถึง R4 ทำให้มีความสามารถในการกัดขาดของไซเดียมได้แตกต่างกัน จึงทำให้แต่ละอนุพันธ์มีระดับความเป็นพิษแตกต่างกันโดย GTX3 มีความเป็นพิษสูงสุดรองลงมาคือ STX และ GTX1 shotgun GTX5, GTX6 และ GTX8 มีความเป็นพิษต่ำ (Oshima et al., 1987) และเมื่อจัดกลุ่มของสารกลุ่มพิษอัมพาตจากหอยตามหมู่ข้างเดียวที่แตกต่างกันสามารถแบ่งออกได้เป็น 4 กลุ่ม ดังแสดงในรูปที่ 5

## ศูนย์วิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



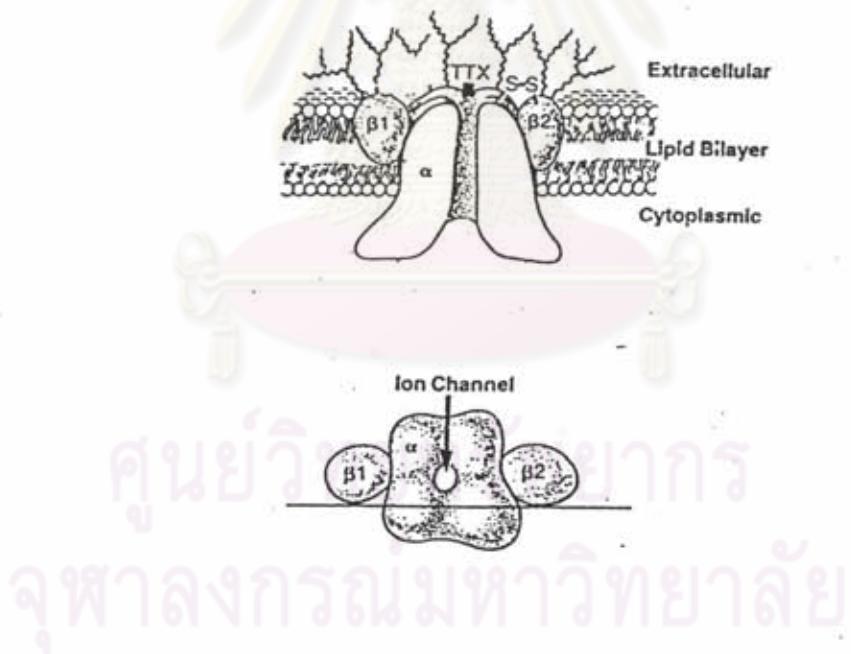
		R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>
กลุ่ม 1	saxitoxin	H	H	H	H
	neosaxitoxin	OH	H	H	H
	decarbamoylsaxitoxin	H	H	H	OH
กลุ่ม 2	GTX3	H	OSO <sup>3-</sup>	H	H
	GTX2	H	H	OSO <sup>3-</sup>	H
	GTX4	OH	OSO <sup>3-</sup>	H	H
	GTX1	OH	H	OSO <sup>3-</sup>	H
กลุ่ม 3	GTX5(B1)	H	H	H	SO <sup>3-</sup>
	GTX6(B2)	OH	H	H	SO <sup>3-</sup>
กลุ่ม 4	epiGTX8(C1)	H	H	OSO <sup>3-</sup>	SO <sup>3-</sup>
	GTX8(C2)	OH	OSO <sup>3-</sup>	H	SO <sup>3-</sup>
	C3	OH	H	OSO <sup>3-</sup>	SO <sup>3-</sup>
	C4	OH	OSO <sup>3-</sup>	H	SO <sup>3-</sup>

รูปที่ 5 โครงสร้างสูตรในเลกุลของอนุพันธ์พิษอัมพาตจากหอย

(Kodama and Ogata, 1988)

### 3. กลไกทางชีวภาพ

สารกีดขวางช่องโขเดียมกลุ่มเทไทรไดทอกซินและกลุ่มพิษอัมพาตจากหนูมีหมู่กันนิดเดียวนิยมในไมเลกุลเร้นเดียวกัน จึงมีกลไกทางชีวภาพคล้ายคลึงกัน โดยหมู่กันนิดเดียวนะเข้าไปจับกับช่องโขเดียมอย่างจ้าเพาะตระบบริเวณเยื่อหุ้มakkersonของเซลล์ประสาท (Kao, 1986) ช่องโขเดียมของเซลล์ประสาทนูประกอบด้วยโพลีเปปไทด์ (polypeptide) 3 subunit ดังนี้คือ  $\alpha$  subunit (น้ำหนักโมเลกุล 260000 Dalton),  $\beta_1$  subunit (น้ำหนักโมเลกุล 36000 Dalton) และ  $\beta_2$  subunit (น้ำหนักโมเลกุล 33000 Dalton) โดย  $\alpha$  และ  $\beta_2$  subunit จะจับกันด้วย disulfide bonds ในขณะที่  $\beta_1$  subunit จะจับกับโมเลกุลอื่นๆ ด้วยพันธะ noncovalent ดังแสดงภาพจำลองโครงสร้างของช่องโขเดียมเมื่อยูกัดขวางด้วยสารกีดขวางช่องโขเดียมในรูปที่ 6



รูปที่ 6 โครงสร้างของช่องโขเดียมที่ถูกขัดขวางด้วยสารกีดขวางช่องโขเดียม  
(Catterall, 1985)

Kao และ Nichiyama (1965) พบว่า หมู่กํานิดเนียมชื่มีประจุบวก (Cationic charges) จะเข้าไปจับกับช่องโถเดี่ยมบนเยื่อเซลล์ประสาทที่มีประจุลบ (Anionic charges) โดยแรงดึงดูดทางไฟฟ้าสถิตย์ (electrostatic attraction) แต่ไม่สามารถผ่านเข้าไปได้ เพราะมีขนาดไม่เล็กเหลือบ และสร้างพันธะอย่างจำเพาะจับกันระหว่างไมเล็กของสารกีดขวางช่องโถเดี่ยมกับเยื่อหุ้มเซลล์ บริเวณติดกับช่องโถเดี่ยมทำให้ไม่เกิดขวางทางผ่านของโถเดี่ยมอีกต่อไป

Kao และ Walker (1982) ศึกษาหมู่ของสารกีดขวางช่องโถเดี่ยมที่ทำให้เกิดกลไกการกีดขวางช่องโถเดี่ยมอย่างจำเพาะ พบว่าหมู่กํานิดเนียมของเทอโทรไดทอกซินที่เข้าไปจับกับช่องโถเดี่ยมคือคาร์บอนอะตอมตำแหน่งที่ 1, 2 และ 3 และหมู่ไฮดรอกซิล (hydroxy group) ที่คาร์บอนอะตอมตำแหน่งที่ 4, 8, 9 และ 10 ของไมเล็ก ส่วนหมู่กํานิดเนียม 2 หมู่ของชั้นทอกซินอาจเข้าไปจับกับช่องโถเดี่ยม 1 หมู่ หรือ 2 หมู่โดยหมู่กํานิดเนียมที่จับกับช่องโถเดี่ยมคือ บริเวณคาร์บอนอะตอมตำแหน่งที่ 7, 8, 9 และหมู่ไฮดรอกซิลที่คาร์บอนอะตอมตำแหน่งที่ 12 แสดงให้เห็นว่าการจับระหว่างไมเล็กของอนุพันธ์สารกีดขวางช่องโถเดี่ยมแต่ละชนิดกับช่องโถเดี่ยมแตกต่างกันจึงมีผลต่อกลไกในการออกฤทธิ์ของสาร ตัวอย่างเช่น สารอนุพันธ์ anhydro-TTX มีความสามารถในการกีดขวางช่องโถเดี่ยมต่างๆ สารเทอโทรไดทอกซิน เนื่องจากเกิดการสูญเสียไฮดรเจนอะตอมที่เกี่ยวข้องกับการเกิดพันธะไฮดรเจนกับช่องโถเดี่ยมที่หมู่ไฮดรอกซิลที่คาร์บอนอะตอมตำแหน่งที่ 4

#### 4. ประโยชน์ของสารกีดขวางช่องโถเดี่ยม

สารกีดขวางช่องโถเดี่ยมกลุ่มเทอโทรไดทอกซินและกลุ่มพิษอัมพาตจากหนอยเป็นสารพิษที่มีกลไกที่จำเพาะต่อช่องโถเดี่ยมของเซลล์ประสาท เมื่อสัตว์หรือมนุษย์ได้รับสารเหล่านี้เข้าไปในปริมาณหนึ่ง กล้ามเนื้อจะเกิดอาการอัมพาตและอาจทำให้ตายได้ เนื่องจากสารทั้งสองกลุ่มนี้สมบูติทางเภสัชวิทยา และทางเคมีคล้ายคลึงกัน (Kodama et al., 1983) จึงมีการนำสารกีดขวางช่องโถเดี่ยมมาใช้ประโยชน์ในด้านประสาทรีวิทยา (neurophysiology) และประสาทเภสัชวิทยา (neuropharmacology) เช่นใช้ในการนับจำนวนช่องโถเดี่ยมของเซลล์ประสาทและกล้ามเนื้อของสัตว์ชนิดต่างๆ โดยการจับของสารกับช่องโถเดี่ยมแบบหนึ่งต่อหนึ่งและนำมาใช้ในการศึกษาปรากฏการณ์การถูกกระตุ้นของเซลล์ประสาทและเยื่อเซลล์ได้ (Kao, 1966) นอกจากนี้ยังมีการทดลองนำสารประนาที่นี้ มาประยุกต์ใช้เป็นยาชาเฉพาะที่ (local anesthetic drug) (Kao และ Nishiyama, 1965) ที่มีความจำเพาะสูง

ธารา ตริตร事业部 และคณะ (2523) ทดลองใช้สารกีดขวางช่องไข้เดี่ยมชนิดเทอไทร์โดยทอกซินเป็นยาชาเฉพาะที่ โดยใช้สุนัขเป็นสัตว์ทดลองพบว่า เมื่อฉีดเทอไทร์โดยทอกซินปริมาณ 5 ไมโครกรัม จะทำให้สุนัขมีอาการชาที่ขา และสามารถนำมาประยุกต์ใช้เป็นยาชาที่ไขสันหลัง (spinal anesthesia) ได้รวมทั้งอาจใช้ร่วมกับความเจ็บปวดได้

Narahashi และคณะ (1960) ศึกษาผลของเทอไทร์โดยทอกซินต่อกล้ามเนื้อของกบโดยอาศัย intracellular microelectrodes พบว่าเทอไทร์โดยทอกซิน จะไปปิดกั้นช่องไข้เดี่ยมให้อยู่ในสภาพเสถียร (stabilized) ทำให้ไม่เกิดกลไกขันส่งใช้เดี่ยมอ่อนรื่นจะมีผลให้กล้ามเนื้อไม่หดตัว

Kao และ Fuhrman (1962) ทดลองใช้ทาริคากาทอกซิน (tarichatoxin) ที่สกัดได้จากไข้ california salamander (*Taricha torosa*) เป็นยาชาเฉพาะที่ในแมลงพบว่า ทาริคากาทอกซินจะทำให้แมวนมลดความรู้สึก มีความดันโลหิตต่ำ และกล้ามเนื้ออ่อนล้า

Narahashi และคณะ (1964) พบว่าเทอไทร์โดยทอกซินจะยับยั้งกลไกการขันส่งใช้เดี่ยม อ่อน (sodium-carrying mechanism) ซึ่งมีผลยับยั้งการทำงานของกล้ามเนื้อและเส้นประสาทของกุ้งทะเลใหญ่ (lobster giant axons)

Kao (1982) พบว่า nortetrodotoxin ที่เตรียมโดยวิธีออกซิเดชัน (oxidation) ที่ควรบอนตำแหน่งที่ 6 ของเทอไทร์โดยทอกซิน จะมีผลต่อกล้ามเนื้อ กบ และเซลล์ประสาทของพวงปลานมิก (squid axon) ซึ่งเป็นจุดเริ่มต้นของการสั่งเคราะห์สารอนุพันธ์ในม้า ที่มีความสำคัญต่อภาระด้านชีวภาพ

Matsumura (1995) ศึกษาการ neutralization เทอไทร์โดยทอกซิน โดย monoclonal antibody ทดลองโดยการฉีดเทอไทร์โดยทอกซินความเข้มข้น 1.5 mouse units เข้าไปในหมูหลังจากนั้น 3 นาทีฉีด monoclonal antibody เข้าไปในหมู พบว่า เทอไทร์โดยทอกซินถูก neutralize จึงทำให้หมูอดชีวิตได้

## 5. ปัจจัยที่มีอิทธิพลต่อการสร้างสารกีดขวางช่องไข้เดี่ยมโดยฯลินทรี

ฯลินทรีต้องการอาหารเลี้ยงเชื้อสำหรับการเจริญ ซึ่งฯลินทรีแต่ละชนิดต้องการอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีองค์ประกอบแตกต่างกันไปโดยองค์ประกอบของอาหารเหล่านั้นจะถูกใช้เป็นแหล่งพลังงานสำหรับกิจกรรมต่างๆ ของเซลล์ เช่น การหายใจ การเคลื่อนไหว การทำงานของเอนไซม์ และการสั่งเคราะห์สารเคมีตามอัตราที่ต่างๆ ซึ่งองค์ประกอบที่สำคัญของอาหารเลี้ยงเชื้อได้แก่

## 5.1 แหล่งคาร์บอน

แบคทีเรียจะใช้แหล่งคาร์บอนสำหรับสร้างโครงสร้างของเซลล์และยังใช้เป็นแหล่งพลังงานสำหรับการสร้างสารเมtaboไลท์นิดต่างๆ โดยแบคทีเรียสามารถใช้แหล่งคาร์บอนได้ทั้งในรูปสารประกอบอินทรีย์ เช่น คาร์บอไนโตร, แอลกอฮอล์, กรดอินทรีย์, ไฮโดรคาร์บอน เป็นต้น และในรูปอนินทรีย์ เช่น คาร์บอนไดออกไซด์ (สมใจ ศิริโนค, 2537) โดยมีรายงานเกี่ยวกับการใช้แหล่งคาร์บอนดังนี้

Macleoad และคณะ (1954) ศึกษาความต้องการอาหารของแบคทีเรียที่แยกจากน้ำทะเล ที่ผ่านน้ำและลำไส้ของปลาและหอยกาน จุลทรีย์ที่แยกได้ส่วนใหญ่อยู่ในสกุล *Corynebacterium*, *Flavobacterium* และสามารถเจริญได้ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีสารประกอบอินทรีย์ (organic compound) หลายชนิดเป็นแหล่งคาร์บอนและแหล่งพลังงาน เช่น กรดซัคชิโนิก (succinic acid), กรดกลูตามิก (glutamic acid), กรดแอสพาติก (aspartic acid) เป็นต้น นอกจากนี้ยังพบว่า แบคทีเรียบางชนิดในกลุ่มนี้สามารถใช้กลีเซอรอล (glycerol) เป็นแหล่งคาร์บอนได้

Simidu และคณะ (1990) ทำการจัดจำแนกแบคทีเรียที่แยกได้จากสารร้าย สีแดงและปลาปักเป้า โดยแบคทีเรียเหล่านี้สามารถสร้างเทอไทรไดทอกซินได้เมื่อเลี้ยงในอาหารเหลวที่มีกูลโคส 0.1 เปอร์เซนต์ เป็นแหล่งคาร์บอน

Do และคณะ (1991) พบว่า *Actinomycetes* ที่แยกจากดินตะกอนในทะเลสามารถใช้สารละลายแป้ง (soluble starch) เป็นแหล่งคาร์บอน เพื่อใช้ในการสร้างเทอไทรไดทอกซินได้

Juntongjin และคณะ (1993) ทำการแยกแบคทีเรียที่สามารถสร้างสารกีดขวางของไข่เดียวจากสัตว์ทะเล, น้ำทะเล และดินตะกอน บริเวณอ่าวไทยโดยทำการเพาะเลี้ยงเชื้อแบคทีเรียในอาหารเหลวที่มีกูลโคส 0.2 เปอร์เซนต์ เป็นแหล่งคาร์บอน และพบว่า แบคทีเรียที่แยกได้ส่วนใหญ่อยู่ในสกุล *Vibrio* และ *Pseudomonas*

Gallacher และ Birkbeck (1993) ศึกษาการสร้างเทอไทรไดทอกซินของ *Alteromonas tectaodonis* ในน้ำทะเล และ marine broth พบร้า เมื่อเลี้ยงในน้ำทะเลเชื้อสามารถสร้างเทอไทรไดทอกซินได้สูง (ต่อเซลล์) กว่าเมื่อเลี้ยงใน marine broth แสดงว่าอาจมีองค์ประกอบบางประการในน้ำทะเลและใน marine broth ที่มีผลต่อการสร้างเทอไทรไดทอกซิน

## 5.2 แหล่งในต่อเจน

คลินทรีย์สามารถใช้แหล่งในต่อเจนได้ทั้งในรูปสารอินทรีย์และสารอนินทรีย์ เช่นเดียวกับธาตุคาร์บอน โดยในต่อเจนส่วนใหญ่จะถูกนำไปใช้สร้างเป็นโปรตีน กรดนิวคลีอิก และโพลิเมอร์ของแมงเรล ได้มีรายงานการศึกษาเกี่ยวกับแหล่งในต่อเจนที่ใช้เพาะเลี้ยงเชื้อ คลินทรีย์ เพื่อการสร้างสารกีดขวางซ่องโขเดียน เช่น

Zobell และ Feltham (1935) พบว่า แบคทีเรียที่แยกจากทะเลจะใช้ยูเรีย (urea) เป็นแหล่งในต่อเจนที่สำคัญ นอกจากนี้แบคทีเรียทะเลจะสามารถใช้สารอนินทรีย์ในต่อเจน เป็นแหล่งในต่อเจนได้อีกด้วย เช่น แอมโมเนียมคลอไรด์  $[NH_4Cl]$  (Ostroff และ Henry, 1939), แอมโมเนียมซัลเฟต  $[(NH_4)_2SO_4]$  (Macleod et al., 1954)

Yasumoto และคณะ (1986) ได้ศึกษาการสร้างเทไทร์โดยทอกซินและแอนไซโนต์ เทไทร์โดยทอกซินโดยแบคทีเรีย *Pseudonas sp.* ที่แยกได้จากสาหร่าย โดยทำการเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวที่ใช้โพลีเปปไทด์ 1 เปอร์เซนต์ เป็นแหล่งในต่อเจน และเมื่อทำการวิเคราะห์หาปริมาณเทไทร์โดยทอกซินและแอนไซโนต์โดยเทไทร์โดยทอกซินใน supernatant จะพบปริมาณสารน้อยกว่า 10 มิโครกรัม

Noguchi และคณะ (1986) ทำการแยกแบคทีเรีย *Vibrio sp.* ได้จากล้ำตืบ [Xanthid crab (*Atergatis floridus*)] และนำมาเพาะเลี้ยงในอาหารเหลวที่มี ไฟโตนีเปปไทด์ (phytione peptone) เป็นแหล่งในต่อเจนจะพบว่า เมื่อทำการวิเคราะห์สารกีดขวางซ่องโขเดียนภายในเซลล์และภายนอกเซลล์จะพบว่า เชื้อสามารถสร้างเทไทร์โดยทอกซินและแอนไซโนต์โดยเทไทร์โดยทอกซินได้

Yotsu และคณะ (1987) ได้ศึกษาการสร้างเทไทร์โดยทอกซินและอนุพันธ์โดย *Pseudomonas sp.* ที่แยกได้จากผิวนังของปลาบักเบ้า โดยเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลวที่มีโพลีเปปไทด์ 0.5 เปอร์เซนต์ และสารสกัดจากเยื่อ 0.25 เปอร์เซนต์ เป็นแหล่งในต่อเจน

Simidu และคณะ (1987) ได้นำแบคทีเรียทะเลจีนส์ *Vibriaceae, Alteromonas* และ *Escherichia coli* มาเลี้ยงในอาหารเหลว seawater medium ที่มีโปรตีโนสเปปไทด์ หมายเลข 3 (proteose peptone no.3), สารสกัดจากเยื่อ (yeast extract) 0.2 เปอร์เซนต์ และไฟโตนี (phytione) 0.1 เปอร์เซนต์ เป็นแหล่งในต่อเจน เพื่อทดสอบการสร้างเทไทร์โดยทอกซิน พนวณ แบคทีเรียจะส่วนใหญ่ที่สร้างเทไทร์โดยทอกซิน และแอนไซโนต์โดยเทไทร์โดยทอกซิน หรือสร้างสาร

ได้ทั้ง 2 ชนิด และแบคทีเรียที่อยู่ในจีนส์ *Alteromonas* จะมีบางสายพันธุ์ที่สามารถสร้างเทอทอได้ทอกซินหรือ แอนไซด์โรเทอทอได้ทอกซินอย่างโดยอ้างหนึ่งส่วนแบคทีเรีย *Escherichia coli* จะไม่สามารถสร้างเทอทอได้ทอกซินและอนุพันธุ์ได้

Kodama และคณะ (1988) ทำการแยกแบคทีเรียที่สามารถสร้างขัคทอกซิน (saxitoxin) จากไดโนแฟลกเจลเลต *Alexandrium tamarense* และเมื่อนำแบคทีเรียมามาเลี้ยงในอาหารเหลว T1 medium ที่เติมยาปฏิชีวนะ (antibiotics) และมี meat extract 1 เปอร์เซนต์ และเปปป์โตน (peptone) 1 เปอร์เซนต์เป็นแหล่งโปรตีน พบว่าแบคทีเรียจะสร้างขัคทอกซิน เมื่อทำการวิเคราะห์ด้วยวิธี TLC, HPLC และ electrophoresis

Do และคณะ (1990) ได้ทำการศึกษาแบคทีเรียที่สามารถสร้างเทอทอได้ทอกซิน จำนวน 49 สายพันธุ์ที่แยกมาจากดินตะกอนใต้ทะเลลึก เมื่อนำแบคทีเรียมามาเลี้ยงในอาหารเหลว L-medium ที่มีโพลีเปปป์โตน 0.5 เปอร์เซนต์ และสารสกัดจากเยลล์ 0.1 เปอร์เซนต์เป็นแหล่งโปรตีนพบว่า มีแบคทีเรีย 22 สายพันธุ์ที่สามารถสร้างสารกีดขวางของโซเดียมได้ ซึ่งทำการวิเคราะห์โดยวิธีการทดสอบกับเนื้อเยื่อ (tissue culture assay) และเมื่อทำการวิเคราะห์ด้วย HPLC จะพบว่าแบคทีเรียบางสายพันธุ์สามารถสร้างสารกีดขวางของโซเดียมกลุ่มเทอทอได้ทอกซินได้

### 5.3 แหล่งเกลือแร่

นอกจากแหล่งคาร์บอนและแหล่งในตอรเจนแล้ว จุลินทรีย์ยังต้องการแหล่งเกลือแร่ เพื่อใช้ในการเจริญเติบโตด้วย โดยเกลือแร่นิดต่างๆ ที่ใช้เลี้ยงจุลินทรีย์เพื่อสร้างสารกีดขวางของโซเดียม ได้แก่ โซเดียมคลอไรด์ ( $\text{NaCl}$ ), แมกนีเซียมซัลไฟต์ ( $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ), ไดโปแทสเซียมไนโตรเจนฟอสฟेट ( $\text{K}_2\text{HPO}_4$ ) (Juntongjin et al., 1993)

## 6. ภาระในการเลี้ยงเชื้อ

### 6.1 ความเป็นกรดด่างเริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้อ

จุลินทรีย์แต่ละชนิดสามารถเจริญในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีความเป็นกรดด่างแตก

ต่างกัน เช่น รากและยีสต์จะเจริญได้ดีในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีความเป็นกรดต่างเริ่มต้นค่อนข้างต่ำ แบคทีเรียจะเจริญได้ดีในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีความเป็นกรดต่างเริ่มต้นที่เป็นกลาง องค์ประกอบของอาหารเลี้ยงเชื้อเป็นปัจจัยสำคัญอันหนึ่งที่ทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงค่าความเป็นกรดต่างในระหว่างการเลี้ยงเชื้อ เนื่องจากจุลทรรศน์มีการย่อยสลายสารอาหารเพื่อเป็นแหล่งพลังงาน และจะปล่อยสารออกมารึ่งสิ่งที่ขับออกมานี้จะทำให้ค่าความเป็นกรดต่างของอาหารเปลี่ยนแปลงไป นอกจากนี้ค่าความเป็นกรดต่างของอาหารเลี้ยงเชื้อยังมีความสำคัญต่อสารกีดขวางของใช้เดี่ยม ซึ่งสารกีดขวางของใช้เดี่ยมจะมีพิษต่อสิ่งมีชีวิต (toxicity) เมื่อยู่ในสารละลายที่เป็นด่าง (Evans et al., 1972) และจากรายงานของเนาวรัตน์ ฤทธพัฒน์ และวรรณพิชา วิเวโก (2537) พบว่า เมื่อเติม Morpholine propane sulfonic acid buffer (MoPs) ความเข้มข้น 30 มิลลิโนลาร์ ลงในอาหารเลี้ยงเชื้อเหลว จะสามารถรักษาสภาพภาวะกรดต่างให้คงที่ในระหว่างการผลิตสารกีดขวางของใช้เดี่ยม โดยค่าความเป็นกรดต่างที่เหมาะสมในการสร้างสารกีดขวางของใช้เดี่ยมสำหรับ เชื้อแบคทีเรียพันธุ์จะแตกต่างกันไปด้วยอย่างเช่น เชื้อสกุล *Vibrio* และ *Pseudomonas* จะสามารถสร้างสารกีดขวางของใช้เดี่ยมได้เมื่อเลี้ยงในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีค่าความเป็นกรดต่างเริ่มต้นเท่ากับ 7.5-7.6 (Juntongjin et al., 1993)

## 6.2 อุณหภูมิที่ใช้ในการเลี้ยงเชื้อ

ในการสร้างสารกีดขวางของใช้เดี่ยมของจุลทรรศน์จะต้องมีการควบคุมอุณหภูมิให้อยู่ในช่วงที่พอเหมาะสม เพราะอุณหภูมิเป็นปัจจัยที่สำคัญอย่างหนึ่งต่อการเจริญของจุลทรรศน์ โดยอุณหภูมิที่ใช้ในการเลี้ยงจุลทรรศน์เพื่อสร้างสารกีดขวางของใช้เดี่ยมจะแตกต่างกันไป เช่น แบคทีเรียสายพันธุ์ *Bacillus*, *Micrococcus*, *Pseudomonas* และ *Vibrio* ซึ่งแยกได้จากดินตะกอนได้ทະจะเลี้ยงที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส ในขณะที่ *Actinomycetes* ที่แยกได้จากดินตะกอนทະจะเลี้ยงที่อุณหภูมิ 27 องศาเซลเซียส (Do et al., 1991) และแบคทีเรียทະจะเลี้ยงที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส (Simidu et al., 1987)

## 6.3 การให้อากาศ

การกวนหรือการให้อากาศเป็นการเพิ่มปริมาณออกซิเจนให้กับจุลทรรศน์ อยู่ในสภาพ

แขวนโดย ทำให้สามารถดูเครื่องออกซิเจนไปใช้ได้มากขึ้น ออกซิเจนที่จุลินทรีย์สามารถนำไปใช้ได้นั้น ต้องอยู่ในรูปของโมเลกุลออกซิเจนที่ละลาย ซึ่งการละลายของออกซิเจนในน้ำมีปริมาณจำกัด ดังนั้นต้องทำให้มีออกซิเจนละลายเข้าไปในอาหารเหลวอยู่ตลอดเวลาโดยการเขย่าหรือการกวนเพื่อเพิ่มปริมาณออกซิเจนในอาหารเลี้ยงเชื้อ โดยปริมาณออกซิเจนที่ให้ต้องอยู่ในช่วงที่เหมาะสมต่อความต้องการของจุลินทรีย์แต่ละชนิด สำหรับการผลิตสารกีดขวางซึ่งใช้เดินจะมีการให้อากาศโดยการเขย่าตัวอย่าง เช่น เลี้ยงเชื้อ *Alteromonas tetraodonis* ใน marine broth ปริมาตร 500 มิลลิลิตร แล้วนำไปบ่มเพาะที่ความเร็ว 100 รอบต่อนาที (Gallacher et al., 1993) นอกจากนี้ Juntongjin และคณะ 1993 ทำการเพาะเลี้ยงแบคทีเรียสกุล *Vibrio* และ *Pseudomonas* ใน liquid medium ปริมาตร 300 มิลลิลิตร โดยใช้ขาดเพาะขนาด 500 มิลลิลิตร และนำไปบ่มเพาะที่ความเร็ว 200 รอบต่อนาที (Juntongjin et al., 1993)

#### 6.4 ระยะเวลาในการเพาะเลี้ยง

ระยะเวลาที่ใช้ในการเพาะเลี้ยงจุลินทรีย์แต่ละชนิดเพื่อสร้างสารกีดขวางซึ่งใช้เดินจะแตกต่างกันไป โดยแบคทีเรียจะใช้เวลาในการเพาะเลี้ยง 1-10 วัน (Simidu et al., 1987; Do et al., 1990; Juntongjin et al., 1993; Noguchi et al., 1986) ส่วนจุลินทรีย์กลุ่ม *Actinomycetes* จะใช้เวลาในการเพาะเลี้ยง 5-7 วัน (Do et al., 1991)

### 7. การวิเคราะห์ปริมาณและชนิดของสารกีดขวางซึ่งใช้เดิน

#### วิธีที่ใช้ในการวิเคราะห์มีทั้งวิธีทางชีวภาพและวิธีทางเคมี ดังนี้

7.1 วิธีทางชีวภาพโดยการทดสอบกับเนื้อเยื่อ (tissue culture assay) อาศัยหลักกลไกทางชีวภาพของสารกีดขวางซึ่งใช้เดิน โดยนำสารสกัดมาทดสอบกับเซลล์ประสาทหนูที่เป็นเซลล์เพาะเลี้ยง (mouse neuroblastoma cell line Neuro 2A ATCC CCL 131) และเติมสารเคมีที่ใช้ในการทดสอบอีก 2 ชนิดคือ เวอราตريดิน (veratridine) ซึ่งมีผลทำให้ใช้เดินอ่อนผานเข้าไปในเซลล์ได้เพิ่มขึ้น และ瓦巴因 (ouabain) ซึ่งทำหน้าที่เป็นตัวยับยั้งจำเพาะของเอนไซม์ใช้เดิน เปิดตัวเม็ดโซเดียมโพแทสเซียม ( $\text{Na}^+ \text{-K}^+$  ATPase) สารทั้งสองชนิดนี้จะทำให้ใช้เดินอ่อนผานเข้าไปในเซลล์

ประสาทหนูมากขึ้น จนทำให้เซลล์เกิดการบวมและตาย แต่เมื่อมีสารกีดขวางซึ่งใช้เดี่ยมหรือสารที่มีสมบัติเหมือนสารกีดขวางซึ่งใช้เดี่ยมอยู่ด้วย สารนี้จะไปกีดขวางที่ซ่องไข้เดี่ยมของเซลล์ประสาทหนู ทำให้ไข้เดี่ยมอ่อนผ่านเข้าไปได้ เซลล์จะไม่เกิดการบวมและยังคงมีชีวิต จากนั้นค่านวนหัว้อยละของเซลล์ประสาทหนูที่ยังมีชีวิต ถ้าการอยู่รอดของเซลล์เกิน 20 เปอร์เซนต์ขึ้นไป จึงถือว่าสารนี้มีสมบัติเป็นสารกีดขวางซึ่งใช้เดี่ยม (กาญจนฯ จันทong jin, 2536) และนำไปหาปริมาณสารกีดขวางซึ่งใช้เดี่ยมได้จากกราฟมาตราฐาน และใช้หน่วย mouse unit (MU) บอกความเป็นพิษ โดย 1 mouse unit หมายถึงปริมาณของสารที่ทำให้หนูตัวผู้มีน้ำหนัก 20 กรัม ตายภายในเวลา 30 นาที (Kawabata, 1978)

## 7.2 วิธีอิเลคโทรโฟรีซ (electrophoresis)

ทำการทดลองตามวิธีการของ Fallon และ Shimizu (1977) ซึ่งอาศัยหลักการมีประจุบนไม้เลกุลและขนาดของสาร สารกีดขวางซึ่งใช้เดี่ยมกลุ่มเทโพกชินและกลุ่มพิษอัมพาตจากน้อยมีขนาดไม้เลกุลไม่เกิน 400 ดาลตัน และมีหมุนเวียนในรูปซึ่งมีประจุเป็นบวก และสารบางอนุพันธ์ยังมีหมุนเวียน เช่น หมุนเซลโลคาร์บามอยล์ (sulfocabamoyl group) ซึ่งมีประจุลบ ทำให้สารแต่ละอนุพันธ์มีประจุสุทธิ (net charge) ไม่เท่ากัน จึงแยกจากกันได้โดยอาศัยกระแสไฟฟ้า ซึ่งใช้วิธีอิเลคโทรโฟรีซบนแผ่นเซลลูโลสอะซีเตท (cellulose acetate membrane) โดยใช้สารละลายบัฟเฟอร์ และกระแสไฟฟ้าที่เหมาะสมเป็นเวลาพอสมควร จากนั้นนำมาทำปฏิกิริยากับตัวออกซิ-ไดซ์ (oxidizing reagent) เช่น ไข้เดี่ยมไนโตรอไนเตรต (sodium hydroxide) และให้ความร้อนเพื่อให้เกิดสารฟลูออโรโฟล็อก (fluorophore) ตรวจสอบการเรืองแสงภายใต้แสงอัลตราไวโอเลต เปรียบเทียบระยะและทิศทางที่สารเคลื่อนที่กับสารมาตราฐาน

## 7.3 วิธีไฮเพอร์ฟอยมานช์ลิกวิดไฮดร.Maติกราฟี (high performance liquid chromatography HPLC)

เป็นวิธีที่อาศัยหลักการมีรั้ว (polarity) ของสารแต่ละอนุพันธ์ ซึ่งระบบที่ใช้ในการวิเคราะห์สารกีดขวางซึ่งใช้เดี่ยมกลุ่มเทโพกชิน

การวิเคราะห์สารกีดขวางซึ่งใช้เดี่ยมกลุ่มเทโพกชิน (Yasumoto et al., 1985)

โดยใช้วิธี HPLC แบบรีเวอร์สเฟสชนิดคิโอนคู่ (paired-ion reverse phase HPLC) ซึ่งใช้คอลัมน์ชนิด ODS (octadecanoylsilyl) และใช้สารละลายนเปปต้าฟลูออโรบูติคแอซิด (heptafluorobutyric acid) เป็นสารแลกเปลี่ยนคิโอน (ion-pairing reagent) เมื่อสารผ่านออกจากคอลัมน์ จะเกิดปฏิกิริยา กับตัวออกซิไดซ์คิโอน ให้เดินมายังตรวจไฮด์ริด จากนั้นจึงให้ความร้อนเพื่อให้เกิดสารฟลูออโรฟลูอ์ และตรวจด้วยเครื่อง fluorometer ซึ่งจะทำให้ทราบถึงชนิดของสารที่ตรวจของไฮด์ริด

การวิเคราะห์สารกลุ่มพิษขั้นพากจากหอย (Oshima et al., 1989) โดยใช้วิธี HPLC แบบรีเวอร์สเฟสชนิดอ่อนคุณ โดยใช้คอลัมน์ชนิด ODS และมีสารละลายเขปเทนชัลฟูโนic และ (heptanesulfonic acid) เป็นสารแลกเปลี่ยนคุณอ่อน และสารที่ผ่านออกจากการคอลัมน์จะเกิดปฏิกิริยา กับตัวออกซิไดซ์ได้แก่ กรดเปอร์ไอกอติก (periodic acid) หรือกรดเปอร์คลอริก (perchloric acid) ตรวจตอบ การเรืองแสงฟลูออเรสเซนซ์ด้วยวิธีเดียวกับการวิเคราะห์สารกลุ่มเงินโดยอกซิน

จากการที่สารกีดขวางซึ่งใช้เดิมเป็นสารที่มีผลต่อระบบประสาทของสัตว์ชั้นสูง จึงได้มีการนำมาประยุกต์ใช้เป็นยาชาเฉพาะที่ (local anesthetic agent) แต่ยังไม่เป็นที่แพร่หลายเนื่องจากไม่สามารถหาสารมาใช้ในการทดลองได้อย่างเพียงพอและสารประเภทนี้ที่นำมาใช้ผลิตได้จากการบวนการสังเคราะห์ทางเคมีหรือสกัดจากสัตว์จึงมีราคาแพงเพรvelt กรรมวิธีการผลิต ขับขันอยุ่งยาก นอกจากนี้สารกีดขวางซึ่งใช้เดิมบางอนุพันธ์ เช่นเทไโตรไดทอกซินยังไม่เสถียรในสารละลายต่างและมีสมบัติที่ไม่สามารถแทรกผ่าน (penetrate) เยื่อหุ้มเซลล์ประสาท (nerve sheath) ได้ (ราوا ศรีตรการและคณะ, 2523) แต่สามารถนำสารชนิดนี้ไปใช้เป็นยาชาเฉพาะที่ในตำแหน่งอื่นที่ไม่ต้องแทรกผ่าน เช่น ที่ไขสันหลังได้ โดยมีข้อดีคือ สารประเภทนี้จะไม่แพร่ไปยังเนื้อเยื่อ และเข้าสู่กระเพาะเลือดเหมือนยาชาเฉพาะที่ชนิดอื่นๆ และมีกลไกที่จำเพาะต่อซึ่งใช้เดิมเท่านั้น ดังนั้นถ้ามีการผลิตสารกีดขวางซึ่งใช้เดิมให้เพียงพอชีงจะทำให้สามารถนำมาใช้ประโยชน์ได้กว้างขวางขึ้น ต่อมามีรายงานเกี่ยวกับการผลิตสารกีดขวางซึ่งใช้เดิมมากลุ่มพิช อัมพาตจากหอยโดยแบคทีเรีย *Moraxella sp.* ที่แยกได้จากไดโนแฟลกเจลเลต *A. tamarensis* โดยทำการเพาะเลี้ยงแบคทีเรียในอาหารเลี้ยงเชื้อและการเพาะเลี้ยงต่างๆ กัน พบว่าในภาวะปกติ *Moraxella sp.* จะผลิตสารกีดขวางซึ่งใช้เดิมมองุพันธ์

ขัคซิทอกซิน (STX) แต่เมื่อทำการเพาะเลี้ยงในภาวะขาดแคลน (starved conditions) เรื้อจะสร้างสารกีดขวางซึ่งใช้เดี่ยมได้เพิ่มขึ้น โดยอนุพันธ์ที่สร้างในภาวะนี้คือ GTX1 และ GTX4 (Kodama et al., 1990) สำหรับ ในประเทศไทย ศิริโภน เหลืองอ่อน (2534) แยกแบคทีเรีย *Vibrio sp.* ได้จากเนื้อหอยแมลงภู่ ซึ่งสามารถสร้างสารกีดขวางซึ่งใช้เดี่ยมได้ โดยนำแบคทีเรียมาเลี้ยงในอาหารเหลว L-medium ในภาวะที่มีการเขย่าความเร็ว 100 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 28 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 48 ชม. พบว่า *Vibrio sp.* สร้างสารได้ 0.837 นาโนกรัมต่อสารสกัดจากเซลล์แห้ง 1 มก. โดยสารที่สร้างขึ้นเป็นอนุพันธ์ เทไทริดอกซิน และแอนไซโตรเทไทริดอกซิน และจากการที่มีผู้คนพบว่า แบคทีเรียสามารถสร้างสารกีดขวางซึ่งใช้เดี่ยมได้ โดยการผลิตสารกีดขวางซึ่งใช้เดี่ยมจากแบคทีเรีย สามารถผลิตเป็นปริมาณมากได้ถ้ามีการควบคุมปัจจัยต่างๆ ที่เกี่ยวข้อง ซึ่งเรื่อแบคทีเรียสามารถควบคุมการเพาะเลี้ยงได้ง่าย สะดวก และไม่ต้องใช้เนื้อที่ในการเพาะเลี้ยงมากจึงมีประโยชน์ยิ่งในการใช้ผลิตสารนี้ ดังนั้นงานวิจัยนี้จึงมุ่งที่จะหาสูตรอาหารเลี้ยงเรื้อ และภาวะที่เหมาะสมในการเพาะเลี้ยง *Vibrio sp.* สายพันธุ์ St-1-1 ที่สร้างสารกีดขวางซึ่งใช้เดี่ยมให้ผลิตสารนี้ได้ปริมาณที่สูงขึ้น

ศูนย์วิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย