

## รายการอ้างอิง

### ภาษาไทย

- กาญจนา จันทร์ทองจีน . 2536. ผลน้ำสกัดจากหอย (*Asaphis violascens*) ต่อการผลิตสาร  
กึ่งขวางช่องโซเดียมของแบคทีเรีย. รายงานผลทุนวิจัยระดับปริญญาโท สาขาเภสัชกรรม  
มหาวิทยาลัย, 18 หน้า
- นันทวัน ฤทธิเดช . 2539. ภาวะที่เหมาะสมต่อการผลิตสารกึ่งขวางช่องโซเดียมโดย *Vibrio* sp.  
สายพันธุ์ St-1-1 วิทยานิพนธ์ปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต ภาควิชาจุลชีววิทยา คณะ  
วิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย .115 หน้า
- เบญจภรณ์ รุ่งทิทักชีไชย . 2538. ผลของน้ำสกัดจากหอยสองฝาชนิดมีพิษและไม่มีพิษต่อการ  
สร้างเทโทรโดทอกซิน และพิษัมพาดจากหอยโดยแบคทีเรีย วิทยานิพนธ์ปริญญา  
มหาบัณฑิต ภาควิชาจุลชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย .  
117 หน้า
- วรพรรณี พจนสุนทร . 2539. การผลิตเทโทรโดทอกซินในหอยทราย *Asaphis violascens* หลังจาก  
การเลี้ยงด้วยแบคทีเรียทะเล วิทยานิพนธ์ปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต ภาควิชาจุลชีววิทยา  
คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย . 120 หน้า

### ภาษาอังกฤษ

- Arakawa, O., Nishio, S., Noguchi, T., Shida, Y., and Onoue, Y. 1995. A new saxitoxin analogue  
from a xanthid crab *Atergatis floridus*. Toxicon. 33(12) : 1577-1584.
- Arakawa, O., Noguohi, T., Shida, Y., and Onoue, Y. 1994. Occurrence of carbamoyl-*n*-hydroxy  
derivatives of saxitoxin and neosaxitoxin in a xanthid crab *Zosimus aeneus*. Toxicon.  
32(2) : 175-183.
- Bower, D.J., Hart, R.J., Matthews, P.A., and Howden, M.E.H. 1981. Nonprotein neurotoxins.  
Clinical Toxicology. 18(7) : 813-863.
- Budavari, S. O'Neil, M.J., Smith, A., and Heckelman, P.E. 1989. The Merck Index : An  
Encyclopedia of Chemicals Drugs and Biological. New Jersey, Merck & Co., Inc.

- Catterall, W.M. 1985. The voltage sensitive sodium channel : A receptor for multiple neurotoxin. In D.M. Anderson, A.W. White, and D.G. Baden ( eds.) Toxic dinoflagellate. New York, Elsevier : pp 329-342.
- Do, H.K., Hamasaki, K., Ohwada, K., Simidu, U., Noguchi, T., Shida, Y., and Kogure, K. 1993. Presence of tetrodotoxin and tetrodotoxin-producing bacteria in freshwater sediment. Appl. Environ. Microbiol. 59(11) : 3934-3937.
- Evans, M.H. 1972. Tetrodotoxin, saxitoxin, and related substances : their applications in neurobiology. Int. Sci. Health. A12(9) : 455-464.
- Fallon, W.E., and Shimizu, Y. 1977. Electrophoretic analysis of paralytic shellfish toxins. J. Environ. Sci. Health. A12(9) : 455-464.
- Harada, T., Oshima, Y., and Yasumoto, T. 1982. Structures of two paralytic shellfish toxins, gonyautoxin V and VI, isolated from a tropical dinoflagellate, *Pyrodinium bahamense* var *compressa*. J. Agric. Biol. Chem. 46(7) : 1861-1864.
- Hwang, D.F., Chueh, C.H. and Jeng, S.S. 1990. Occurrence of tetrodotoxin in the gastropod mollusk *Natica lineata* ( lined moon shell ) . Toxicon. 28(1) : 21-27.
- Juntongjin, K., Piyakarnchana, T., Kogure, K., Shimidu, U., and Ohwada, K. 1993. Sodium channel blocker producing bacteria isolated from the Gulf of Thailand. J. Mar. Biotechnol. 1 : 93-96
- Kao, C.Y. 1986. Structure-activity relations of tetrodotoxin, saxitoxin and analogues. In C.Y. Kao and S.R. Levinson ( eds ) Annals New York Academy of Sciences. 479 : 52-59.
- Kao, C.Y. and Nishiyama, A. 1965. Actions of saxitoxin on peripheral neuromuscular systems. J. Physiol. 180 : 50-66.
- Kao, C. Y. and Walker, S.E. 1982. Active groups of saxitoxin and tetrodotoxin as deduced from actions of saxitoxin analogues on frog muscle and squid axon. J. Physiol. 323 : 619-637.
- Kawabata, T. 1978. The Manual for The Methods of Food Sanitation Test : Vol. 2. Tokyo, Japan Food Hygienic Association, 232-240.
- Kim, Y.H., Brown, G.B., Mosher, H.S., and Fuhrman, F.A. 1975. Tetrodotoxin : Occurrence in ateloid frogs of costa rica. Science. 189 : 151-152.

- Kodama, M. 1989. Possible association of paralytic shellfish toxins-producing bacteria with bivalve toxicity. In S. Natori, K. Hashimoto and Y. Ueno ( eds.) Mycotoxins and Phycotoxins' 88. A Collection of Invited Papers Presented at the Seventh International IUPAC Symposium on Mycotoxins and Phycotoxins, Tokyo, Japan, 16-19 August : pp. 391-398.
- Kodama, M., Noguchi, T., Maruyama, J., Ogata, T., and Hashimoto, K. 1983. Release of tetrodotoxin and paralytic shellfish poison from puffer liver by RNase. J. Biochem. 93 : 243-247.
- Kodama, M. and Ogata, T. 1988. Toxication of bivalves by paralytic shellfish toxins. Asia Pacific Journal of Pharmacology. 3: 99-109.
- Kodama, M., Ogata, T., Noguchi, T., Maruyama, J., and Hashimoto, K. 1983. Occurrence of saxitoxin other toxins in the liver of the puffer fish *Takifugu pardalis*. Toxicon. 21(6) : 897-900.
- Kodama, M., Ogata, T., and Sato, S. 1988. Bacterial production of saxitoxin. Agric. Biol. Chem. 52(4) : 1075-1077.
- Kodama, M., Ogata, T., Sakamoto, S., Sato, S., Honda, T., and Miwatani, T. 1990. Production of paralytic shellfish toxins by a bacterium *Moraxella* sp. isolated from *Protogonyaulax tamarensis*. Toxicon. 28(6) : 707-714.
- Kungsuwan, A., Nagaahima, Y., Noguchi, T., Shida, Y., Suvapeepan, S., Suwansakornkul, P., and Hashimoto, K. 1988. Tetrodotoxin in the eggs of horseshoe crab *Carinoscorpius rotundicauda* inhabiting Thailand. Nippon Suisan Gakkaishi. 53 : 261-266.
- Laobhripatr, S., Limpakarnjanarat, K., Sangwanloy, O., Sudhasaney, S., Anuchatvorakul, B., Leelasitorn, S., and Saitanu, K. 1990. Food poisoning due to consumption of the freshwater puffer tetraodon fangi Thailand. Toxicon. 28(11) : 1372-1375.
- Lassus, P., Ledoux, M., Bardouil, M., and Bohec, M. 1993. Influence of initial toxicity and extraction procedure on paralytic toxin changes in the mussel. Toxicon. 31(3) : 237-242.
- Matsumura, K. 1995. A monoclonal antibody against tetrodotoxin that reacts to the active group for the toxicity. Euro. J. Pharmacol. 293 : 41-45.
- Miyazawa, K., Jeon, J.K., Maruyama, J., Noguchi, T., Ito, K., and Hashimoto, K. Occurrence of tetrodotoxin in the flatworm *Planocera multitentaculata*. Toxicon. 24(7) : 645-650.

- Mosher, H.S., Fuhrman, F.A., Buchwald, H.D., and Fischer, H.G. 1964. Tetrodotoxin-tetrodotoxin : A potent neurotoxin. Science. 144 : 1100-1110.
- Nagashima, Y., Nishio, S., Noguchi, T., Arakawa, O., Konoh, S., and Hashimoto, K. 1988. Detection of tetrodotoxin by thin-layer chromatography fast atom bombardment mass spectrometry. Anal. Chem. 75 : 258-262.
- Nakamura, M., and Yasumoto, T. 1985. Tetrodotoxin derivatives in puffer fish. Toxicon. 23(2) : 271-276.
- Narahashi, T., Moore, J. W. and Posten, R. N. 1967. Tetrodotoxin derivatives : chemical structure and blockage of nerve membrane conductance. Science 156 : 976-978.
- Narita, H., Noguchi, T., Maruyama, J., Ueda, Y., Hashimoto, K., Watanabe, Y., and Hida, K. 1981. Occurrence of Tetrodotoxin in a Trumpet Shell, " Boshubora " *Charonia saulise*. Bulletin of the Japanese Society of Scientific Fisheries. 47(7) : 935-941.
- Noguchi, T., Ali, A.E., Arakawa, O., Miyazawa, K., Kanoh, S., Shida, Y., Nishio, S., and Hashimoto, K. 1991. Toxicon. 29(7) : 845-855.
- Noguchi, T. and Hashimoto, K. 1973. Isolation of tetrodotoxin from a goby, *Gobius criniger*. Toxicon. 11 : 305-307.
- Noguchi, T., Maruyama, J., Narita, H., and Hashimoto, K. 1984. Occurrence of tetrodotoxin in the gastropod mollusk, *Tutufa lissostoma* ( frog shell ). Toxicon. 22(2) : 219-226.
- Oshima, Y., Bolch, C. J. and Hallegraef, G. M. 1992. Toxin composition of resting cysts of *Alexandrium tamarense* ( Dinophyceae ). Toxicon. 30(12) : 1539-1544.
- Oshima, Y., Hasegawa, M., Yasumoto, T., Hallegraef, G., and Blackburn, S. 1987. Dinoflagellate *Gymnodinium catenatum* as a source of paralytic shellfish toxins in Tasmanian shellfish. Toxicon. 25(11) : 1105-1111.
- Oshima, Y., Sugino, K., and Yasumoto, T. 1989. Latest advances in HPLC analysis of paralytic shellfish toxins. In S. Natori, K. Hashimoto and Y. Ueno ( eds.) Mycotoxins and Phycotoxins 88. A Collection of Invited Papers Presented at the Seventh International IUPAC Symposium on Mycotoxins and Phycotoxins, Tokyo, Japan, 16-19 August : pp. 319-326.
- Pavelka, L.A., Kim, Y.H., and Mosher, H.S. 1977. Tetrodotoxin and tetrodotoxin-like compounds from the eggs of the costa rica frog, *Atelopus chiriquiensis* . Toxicon. 15 : 135-139.

- Proctor, N.H., Chan, S.L., and Trevor, A.J. 1975. Production of saxitoxin by cultures of *Gonyaulax catenella*. Toxicon, 13: 1-9.
- Saitanu, K., Laobhripatr, S., Limpakarnjanarat, K., Sangwanloy, O., Sudhasaneye, S., Anuchatvorakul, B., and Leelasitorn, S. 1991. Toxicity of the freshwater puffer fish *Tetraodon fangi* and *T. palembangensis* from Thailand. Toxicon, 29(7) : 895-897.
- Sato, S., Kodama, M., Ogata, T., Saitanu, K., Furuya, M., Hirayama, K. and Kakinuma, K. 1997. Saxitoxin as a toxic principle of a fresh puffer, *Tetraodon fangi*, in Thailand. Toxicon . 35(1) : 137-140.
- Sheumack, D.D., Howden, M.E.H., Spence, I., and Quinn, R.J. 1978. Maoulotoxin : A neurotoxin from the venom glands of octopus *Hepalochlaena maculosa* identified as tetrodotoxin. Science. 199 : 188-189.
- Shimizu, Y., Alam, M., Oshima, Y., and Fallon, W.E. 1975. Presence of four toxins in red tide infested olams and cultured *Gonyaulax tamarensis* oella. Biochem. Biophys. Res. Commun. 66(2) : 731-737.
- Shimizu, Y., Gupta, S., and Prasad, A.V.K. 1990. Biosynthesis of dinoflagellate toxina. In E.Graneli, Bo. Sundatrom, Lars Edler, and D. M. Anderson. Toxic Marine Phytoplankton. New York, Elsevier Science Publishing.
- Shiomi, K., Yamaguochi, S., Kikuochi, T., Yamamori, K., and Matsui, T. 1992. Occurrence of tetrodotoxin-binding high molecular weight substances in the body fluid of shore crab (*Hemigrapsus sanguineus*). Toxicon. 30(12) :1529-1537.
- Stafford, R. G. and Hines, H. B. 1995. Urinary elimination of saxitoxin after intravenous injection. Toxicon 33(11) :1501-1510.
- Tsuda, K., Ikuma, S., Kawamura, M., Taohikawa, R., Sakai, K., Tamura, C., and Amakasu, O. 1964. Tetrodotoxin VII : On structure of tetrodotoxin and its derivatives, Chem. Pharm. Bull. 12 (11) : 1357-1374.
- Yamaashita, M.Y., Mebs, D., and Yasumoto, T. 1992. Tetrodotoxin and its analogues in extracts from the toad *Atelopus oxyrhychus* ( family : Bufonidae ). Toxicon. 30(11) : 1489-1492.
- Yasumoto, T., and Michishita, T. 1985. Fluorometric determination of tetrodotoxin by high performance liquid chromatography. Agric. Biol. Chem. 49(10) : 3077-3080.
- Yasumoto, T., Yasumura, D., Yotsu, M., Michishita, T., Endo, A., and Kotaki, Y. 1986. Bacterial production of tetrodotoxin and anhydrotetrodotoxin. Agric. Biol. Chem. 50(3) : 793-795.

- Yotsu, M., Yamazaki, T., Megure, Y., Endo, A., Murata, M., Naoki, H., and Yasumoto, T. 1987. Production of tetrodotoxin and derivatives by *Pseudomonas* sp. isolated from the skin of a pufferfish. *Toxicon*. 25(2) : 225-228.
- Zaman, L., Arakawa, O., Shimosu, A. and Onoue, Y. 1997. Occurrence of paralytic shellfish poison in Bangladeshi freshwater puffers. *Toxicon*. 35(3) : 423-431.



สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## ภาคผนวก ก

### สูตร และวิธีการเตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อ

#### 1. อาหารเลี้ยงเชื้อเหลว

ประกอบด้วย โซเดียมคลอไรด์ ( NaCl )	17.53	กรัม
แมกนีเซียมซัลเฟต ( MgSO <sub>4</sub> .7H <sub>2</sub> O )	3.5	กรัม
ไตรโซเดียมไฮโดรเจนฟอสเฟต ( Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub> )	0.5	กรัม
โพลีเปปโตน ( polypeptone )	1.0	กรัม
ผงสกัดจากยีสต์ ( yeast extract )	5.0	กรัม
กลูโคส ( glucose )	2.0	กรัม

ละลายส่วนผสมทั้งหมดในน้ำกลั่นปริมาตร 1000 มล. ปรับความเป็นกรดต่าง 7.5 นำไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไอ 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว ( อุณหภูมิ 121 °ซ ) เป็นเวลา 15 นาที

#### 2. อาหารเลี้ยงเชื้อแข็ง ( ORI medium )

ประกอบด้วย โพรติโอสเปปโตน หมายเลข 3. ( proteose peptone NO.3 )	1.0	กรัม
ผงสกัดจากยีสต์ ( yeast extract )	1.0	กรัม
ไฟโตน ( phytone )	0.5	กรัม
โซเดียมไทโอซัลเฟต ( Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	0.2	กรัม
โซเดียมซัลไฟต์ ( Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> )	0.05	กรัม
เฟอร์ริคซิเตรท ( C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>7</sub> Fe.5H <sub>2</sub> O )	0.04	กรัม
วุ้นผง ( agar )	15.0	กรัม

ละลายส่วนผสมทั้งหมดในน้ำทะเลสังเคราะห์ปริมาตร 900 มล. เติมน้ำกลั่นปริมาตร 100 มล. ปรับความเป็นกรดต่างเป็น 7.0-8.0 นำไปต้มให้ละลายและนึ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไอ 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว ( อุณหภูมิ 121 °ซ ) เป็นเวลา 15 นาที

หมายเหตุ อาหารเลี้ยงเชื้อโอรฟาโอที่ใช้ทำเป็นอาหารสำหรับเก็บเชื้อตั้งต้นเดิมรุ่นผงเพียง 8 กรัม และบรรจุลงในหลอดทดลองที่ปราศจากเชื้อ แล้ววางเอียง ( slant )

### 3. น้ำทะเลสังเคราะห์ ( artificial sea water )

ประกอบด้วย โซเดียมคลอไรด์ ( NaCl )	25.0	กรัม
ทริสบัฟเฟอร์ ( $C_6H_{11}O_3$ )	1.0	กรัม
แมกนีเซียมซัลเฟต ( $MgSO_4$ )	1.0	กรัม
แอมโมเนียมซัลเฟต ( $(NH_4)_2SO_4$ )	1.0	กรัม
แคลเซียมคลอไรด์ ( $CaCl_2 \cdot 2H_2O$ )	0.3	กรัม
กรดบอริก ( $HBO_3$ )	2.0	กรัม
โซเดียมโมลิบเดต ( $Na_2MoO_4 \cdot 2H_2O$ )	0.5	กรัม
แมงกานีสคลอไรด์ ( $MnCl_2 \cdot 4H_2O$ )	0.4	กรัม
ซิงค์ซัลเฟต ( $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$ )	50.0	ไมโครกรัม
คอปเปอร์ซัลเฟต ( $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ )	0.4	ไมโครกรัม
โคบอลต์คลอไรด์ ( $CoCl_2 \cdot 6H_2O$ )	1.0	ไมโครกรัม
ไดโทแทสเซียมไฮโดรเจนฟอสเฟต ( $K_2HPO_4$ )	50.0	ไมโครกรัม
วิตามิน บี 12 ( vitamine $B_{12}$ )	20.0	ไมโครกรัม
ไบโอติน ( biotin )	10.0	ไมโครกรัม

ละลายทริสด้วยน้ำกลั่นปริมาตรประมาณ 500 มล. ปรับค่าความเป็นกรดต่างเป็น 7.8 ละลายส่วนผสมแต่ละอย่างแยกกัน แล้วจึงนำมาผสมกันภายหลัง ตามลำดับ และผสมรวมกับสาร



ละลายทริสที่ปรับค่าความเป็นกรดต่างแล้ว และเติมน้ำจนมีปริมาตรครบ 1000 มล. นำไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไอ 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว ( อุณหภูมิ 121°C ) เป็นเวลา 15 นาที ก่อนนำมาใช้เติมวิตามินบี 12 และไบโอดีทที่ทำให้ปราศจากเชื้อโดยการกรองแล้ว

หมายเหตุ คัดแปลงจากสูตรของ Schroder และคณะ ( 1980 ) ซึ่งใช้กรดบอริก, ไฮเดียมโมลิบเดท และแมงกานีสคลอไรด์หนัก 0.2 มก., 0.5 มก. และ 0.4 มก. ตามลำดับ

#### 4. อาหารสำหรับเลี้ยงเซลล์เพาะเลี้ยง ( RPMI medium 1640 )

ใช้อาหารสำเร็จรูปของบริษัท Gibco BRL, USA 1 ของ ( 10.4 กรัม ) ละลายในน้ำกลั่นสองครั้งปริมาตร 1000 มล. และกรองด้วยกระดาษกรองที่มีช่องขนาด 0.45 ไมครอน และ 0.22 ไมครอน ตามลำดับ เติม Fetal bovine serum ของบริษัท Gibco, USA 10% โดยปริมาตร บรรจุในขวดที่ปราศจากเชื้อ และเก็บที่อุณหภูมิ -20°C ก่อนให้นำออกมาแช่ในอ่างควบคุมอุณหภูมิ 37°C ประมาณ 15-20 นาที

## ภาคผนวก ข

### สารเคมีที่ใช้ในการทดลอง

1. สารละลายกรดอะซิติกเข้มข้น 0.1% ( 0.1% acetic acid )

ใช้ถูกยากลูดกรดอะซิติกเข้มข้น ( glacial acetic acid ) ปริมาตร 0.1 มล. ใส่ในขวดวัดปริมาตรขนาด 100 มล. และเติมน้ำกลั่นให้มีปริมาตรรวมเท่ากับ 100 มล. ผสมให้เข้ากัน นำสารละลายไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไอ 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว ( อุณหภูมิ 121 °ซ) เป็นเวลา 15 นาที เก็บไว้ที่อุณหภูมิ 4 °ซ

2. สารละลายโซเดียมคลอไรด์เข้มข้น 0.3 โมลาร์ ( 0.3 M NaCl )

ชั่งโซเดียมคลอไรด์ 17.53 กรัม ละลายในน้ำกลั่นปริมาตร 900 มล. ในขวดวัดปริมาตรขนาด 1000 มล. เติมน้ำให้ครบ 1000 มล. นำสารละลายที่ได้ไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไอ 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว ( อุณหภูมิ 121 °ซ ) เป็นเวลา 15 นาที เก็บไว้ที่อุณหภูมิ 4 °ซ

3. สารเคมีที่ใช้ในการตรวจหาสารกีดขวางช่องโซเดียมโดยวิธีเรลคัลเจอร์

- 3.1 สารละลายวอบายเข้มข้น 10 มิลลิโมลาร์ ( 10 mM ouabain solution )

ชั่งวอบาย 72.88 มก. ( น้ำหนักโมเลกุล 728.8 ) ละลายด้วยน้ำกลั่นสองครั้งปราศจากเชื้อ ในขวดวัดปริมาตรขนาด 10 มล. จนได้ปริมาตรสุดท้าย 10 มล. ต้มในน้ำเดือดจนละลายหมด บรรจุใส่หลอดปั่นเหวี่ยงขนาดเล็ก ( microcentrifuge tube ) ปราศจากเชื้อหลอดละ 1 มล. และเก็บที่อุณหภูมิ 4 °ซ

### 3.2 สารละลายเวอราตรีดีนเข้มข้น 1 มิลลิโมลาร์ ( 1mM veratridine solution )

ซึ่งเวอราตรีดีน 6.738 มก. ( น้ำหนักโมลกุล 673.8 ) ใส่ในขวดวัดปริมาตรขนาด 10 มล. หยดแอมโซลูทเอทานอลปริมาตร 3.3 มล. ลงไปละลายช้าๆ เหยียดหลอดเวลาจากนั้นค่อยๆ เติมน้ำกลั่นสองครั้งที่ปราศจากเชื้อลงไป เหยียดหลอดเวลาเช่นเดียวกันจนมีปริมาตรครบ 10 มล. บรรจุใส่หลอดปั่นเหวี่ยงขนาดเล็ก ( microcentrifuge tube ) ปราศจากเชื้อหลอดละ 1 มล. และเก็บที่อุณหภูมิ  $-20^{\circ}\text{C}$

### 3.3 สารละลายสำหรับทำให้เซลล์เพาะเลี้ยงหลุดออกจากขวดเลี้ยงเซลล์

#### ก. สารละลายฟอสเฟตบัฟเฟอร์ ( phosphate buffer solution )

ประกอบด้วย โซเดียมคลอไรด์ ( NaCl )	4.25	กรัม
โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต ( $\text{KH}_2\text{PO}_4$ )	0.75	กรัม
ไดโซเดียมไฮโดรเจนฟอสเฟต ( $\text{Na}_2\text{HPO}_4$ )	4.55	กรัม

ละลายส่วนผสมทั้งหมดด้วยน้ำกลั่นสองครั้ง ปริมาตรประมาณ 400 มล. ในขวดวัดปริมาตรขนาด 500 มล. นำไปปรับค่าความเป็นกรดต่างเป็น 7.3 และเติมน้ำกลั่นสองครั้งจนมีปริมาตรครบ 500 มล. นำสารละลายที่ได้ไปนิ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไอน้ำ 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว ( อุณหภูมิ  $121^{\circ}\text{C}$  ) เป็นเวลา 15 นาที

#### ข. สารละลายทริปซิน-อีดีทีเอ ( trypsin-EDTA solution )

ประกอบด้วย ทริปซิน ( trypsin )	5.0	กรัม
โซเดียมอีดีทีเอ ( EDTA-4Na )	2.0	กรัม
โซเดียมคลอไรด์ ( NaCl )	8.5	กรัม
น้ำกลั่นสองครั้ง	1000.0	มล.

ใช้สารละลายสำเร็จรูปของบริษัท Gibco BRL, USA. ปริมาตร 10 มล. เดิมลงในสารละลาย ก. ปริมาตร 90 มล. เก็บในขวดแก้วปราศจากเชื้อ ที่อุณหภูมิ  $-20^{\circ}\text{C}$  และเมื่อนำมาใช้จะนำไปอุ่นในอ่างควบคุมอุณหภูมิ  $37^{\circ}\text{C}$

#### 3.4 สารละลายเอ็มทีทีเข้มข้น 5 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร

ซึ่งสารเอ็มทีที ( MTT, ( 3-(4,5-dimethylthiazol-2-yl)-2,5-diphenyltetrazolium bromide ) ) น้ำหนัก 50 มิลลิกรัม ใส่ในขวดวัดปริมาตรขนาด 10 มิลลิลิตร ละลายในเมทานอล 1 มิลลิลิตร เดิมสารละลายฟอสเฟตบัฟเฟอร์ ( phosphate buffer saline , PBS ) จนได้ปริมาตรครบ 10 มิลลิลิตร

#### 3.5 สารละลาย 0.04 นอร์มัล กรดไฮโดรคลอริก ในไอโซโพรพานอล

ปีเปตสารละลายกรดไฮโดรคลอริกเข้มข้นปริมาตร 0.035 มิลลิลิตร ใส่ในขวดวัดปริมาตรขนาด 100 มิลลิลิตร เดิมไอโซโพรพานอลจนได้ปริมาตรครบ 100 มิลลิลิตร

4. สารละลายมาตรฐานเทโทรโดทอกซินเข้มข้น 150 ไมโครโมลาร์ ( 150  $\mu\text{M}$  standard tetrodotoxin solution )

ซึ่งสารเทโทรโดทอกซินน้ำหนัก 0.4789 มก. ( น้ำหนักโมเลกุล 320 ) นำไปละลายด้วยน้ำกลั่นสองครั้งที่ปราศจากเชื้อในขวดวัดปริมาตรขนาด 10 มล. จนมีปริมาตรครบ 10 มล. ซึ่งได้สารละลายของเทโทรโดทอกซินมาตรฐานเข้มข้น 150 ไมโครโมลาร์ บรรจุลงในหลอดปั่นเหวี่ยงขนาดเล็กที่ปราศจากเชื้อหลอดละ 1 มล. และเก็บที่อุณหภูมิ  $-20^{\circ}\text{C}$

5. สารละลาย 1 เปอร์เซ็นต์กรดน้ำส้มใน 20 เปอร์เซ็นต์เอทานอล

ปีเปตแอมโมเนียมไฮดรอกไซด์ปริมาตร 20 มล. ใส่ในขวดวัดปริมาตรขนาด 100 มล. เดิมน้ำกลั่นจนมีปริมาตรครบ 100 มล. ได้สารละลาย 20 เปอร์เซ็นต์ เอทานอล จากนั้นปีเปตกรดน้ำส้มเข้มข้น 1 มล. ใส่ในขวดวัดปริมาตรขนาด 100 มล. อีกใบหนึ่ง เดิมสารละลาย 20 เปอร์เซ็นต์ เอทานอลที่เตรียมไว้จนมีปริมาตรครบ 100 มล.

## 6. สารละลายกรดอะซิติกเข้มข้น 0.03 โมลาร์

ดูดกรดอะซิติกเข้มข้น ( glacial acetic acid ) ปริมาตร 1.72 มล. ใส่ในขวดวัด ปริมาตร เติมน้ำกลั่นจนครบ 1000 มล.

## 7. สารละลายสำหรับทำเกอร์เดียนท์เส้นตรงของคอสมัน ซีเอ็ม เซฟาเด็กซ์ ซี 25

### 7.1 สารละลายแอมโมเนียมอะซิเตตเข้มข้น 0.4 โมลาร์

ชั่งแอมโมเนียมอะซิเตตน้ำหนัก 15.146 กรัม ละลายในน้ำกลั่น 450 มล.ปรับค่า ความเป็นกรดต่างเท่ากับ 6 ด้วยกรดอะซิติกเข้มข้น นำไปใส่ในขวดวัดปริมาตรขนาด 500 มล. เติมน้ำกลั่นจนครบปริมาตร 500 มล.

### 7.2 สารละลายแอมโมเนียมอะซิเตตเข้มข้น 0.1 โมลาร์

ชั่งแอมโมเนียมอะซิเตตน้ำหนัก 3.854 กรัม ละลายในน้ำกลั่น 450 มล.ปรับค่า ความเป็นกรดต่างเท่ากับ 6 ด้วยกรดอะซิติกเข้มข้น นำไปใส่ในขวดวัดปริมาตรขนาด 500 มล. เติมน้ำกลั่นจนครบปริมาตร 500 มล.

## 8. สารเคมีที่ใช้ในการวิเคราะห์อนุพันธ์ของสารกึ่งขวางของไฮเดียมโดยวิธีอิเล็กโทรโฟเรซิส ( electrophoresis )

### 8.1 สารละลายทริสบัฟเฟอร์ ( tris buffer ) เข้มข้น 0.08 โมลาร์ ความเป็นกรดต่าง

#### 8.7 ประกอบด้วย

สารละลาย ก. : ชั่งทริส (  $C_4H_{11}NO_3$  , HCl ) 2.42 กรัม ละลายด้วยน้ำกลั่น 100 มล. ในขวดวัดปริมาตร

สารละลาย ข. : ดูดกรดไฮโดรคลอริกเข้มข้น ปริมาตร 0.33 มล. และเติมน้ำกลั่น 19.67 มล. จากนั้นดูดสารละลายผสมปริมาตร 16.2 มล. เติมนลงในสารละลาย ก.

เติมน้ำกลั่นจนครบปริมาตร 1000มล. ปรับความเป็นกรดต่างเป็น 8.7 ด้วยกรด ไฮโดรคลอริกเข้มข้น ( HCl )

8.2 สารละลายไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ ( hydrogen peroxide solution ) เข้มข้น 1 เปอร์เซ็นต์

ดูดสารละลายไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ (  $H_2O_2$  ) เข้มข้น 30 เปอร์เซ็นต์ 3.33 มล. ใส่ในขวดวัดปริมาตร เติมน้ำกลั่นจนครบปริมาตร 100 มล. เก็บในขวดสีชา เตรียมใหม่ก่อนใช้ทุกครั้ง

8.3 สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ ( sodium hydroxide solution ) เข้มข้น 3 โมลาร์

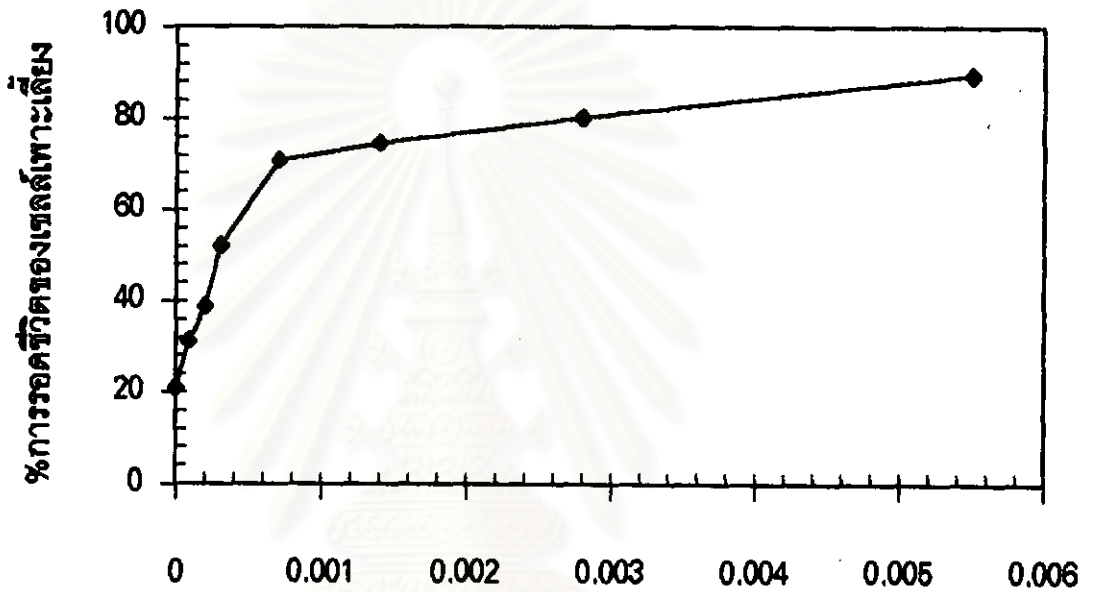
ชั่งโซเดียมไฮดรอกไซด์ ( NaOH ) 12.0 กรัม ละลายน้ำกลั่นในขวดวัดปริมาตรจนครบปริมาตร 100 มล. เตรียมใหม่ก่อนใช้ทุกครั้ง



สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ค

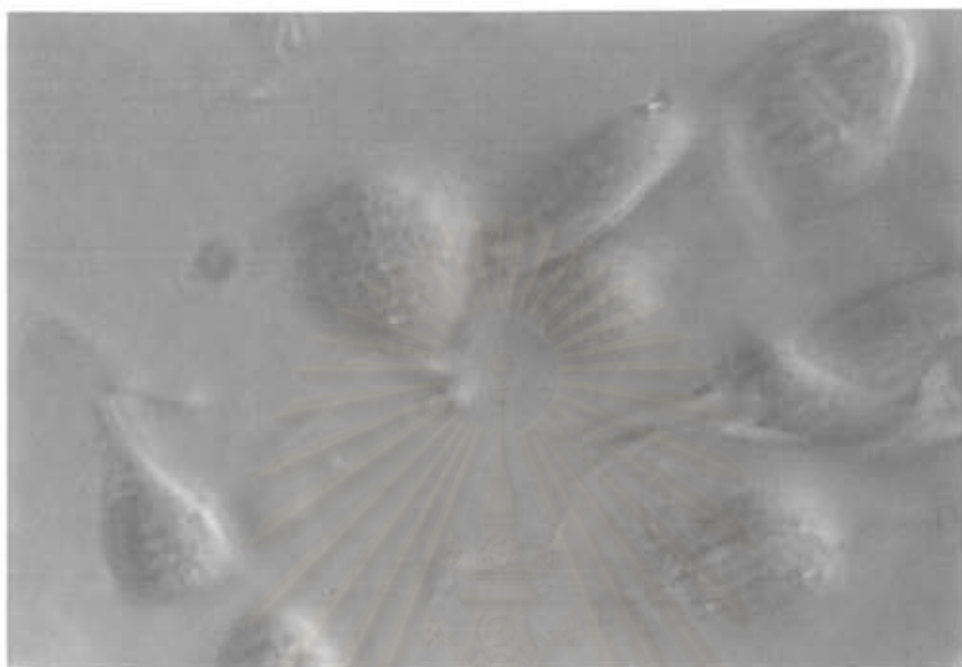
1. กราฟมาตรฐานของสารเทโทรโดทอกซิน ที่ใช้ในการหาปริมาณสารกึ่งตัววางช่องโซเดียม โดยวิธีเพาะเลี้ยงเนื้อเยื่อ ( tissue culture assay ) แบบวิธีเอ็มทีที ( MTT method )



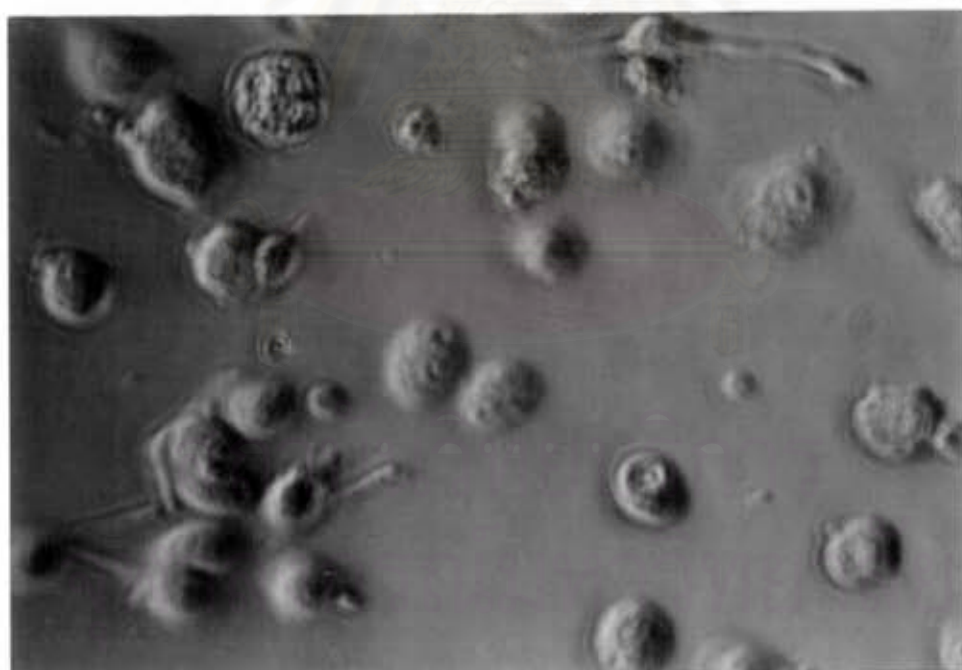
รูปที่ 26 กราฟมาตรฐานระหว่างร้อยละของเซลล์เพาะเลี้ยงที่ยังมีชีวิตกับปริมาณ เทโทรโดทอกซิน ( ไมโครกรัม ต่อ 10 ไมโครลิตร ) โดยวิธีเพาะเลี้ยงเนื้อเยื่อแบบเอ็มทีที

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

2. ลักษณะของเซลล์เพาะเลี้ยง neuro-2A ATCC CCL 131 ในการตรวจหาปริมาณสารกีดขวางช่องไซโตเลียมโดยวิธีเพาะเลี้ยงเนื้อเยื่อ



(1)



(2)

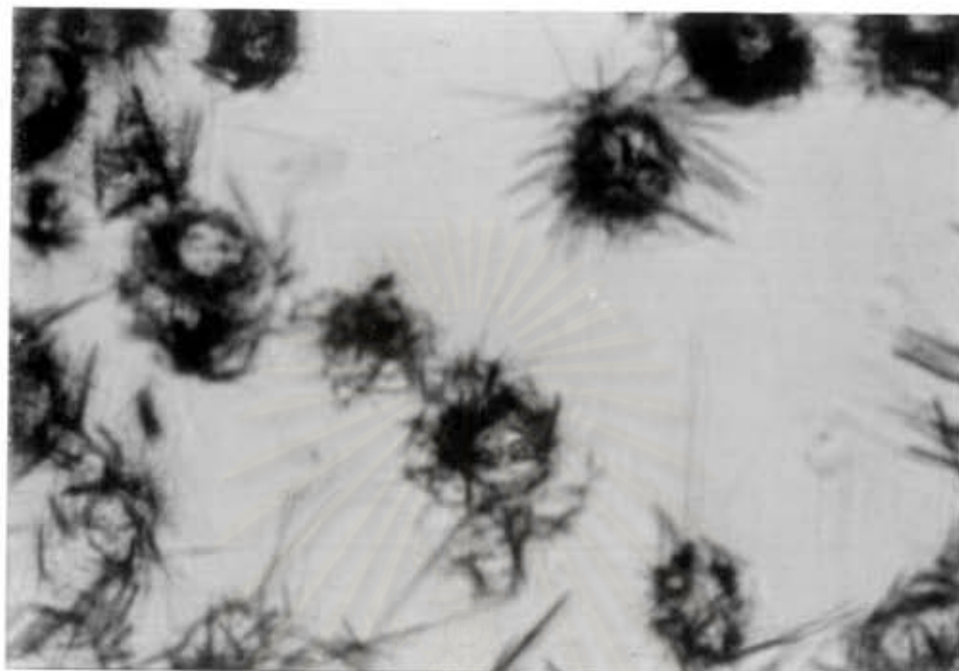
รูปที่ 29 ลักษณะของเซลล์เพาะเลี้ยง neuro-2A ATCC CCL 131 ที่ใช้ในการตรวจหาปริมาณสารกีดขวางช่องไซโตเลียมโดยวิธีเพาะเลี้ยงเนื้อเยื่อ เมื่อดูด้วยกล้องจุลทรรศน์แบบ phase contrast กำลังขยาย 400 เท่า

(1) ลักษณะของเซลล์ที่มีชีวิต

(2) ลักษณะของเซลล์ที่ตาย



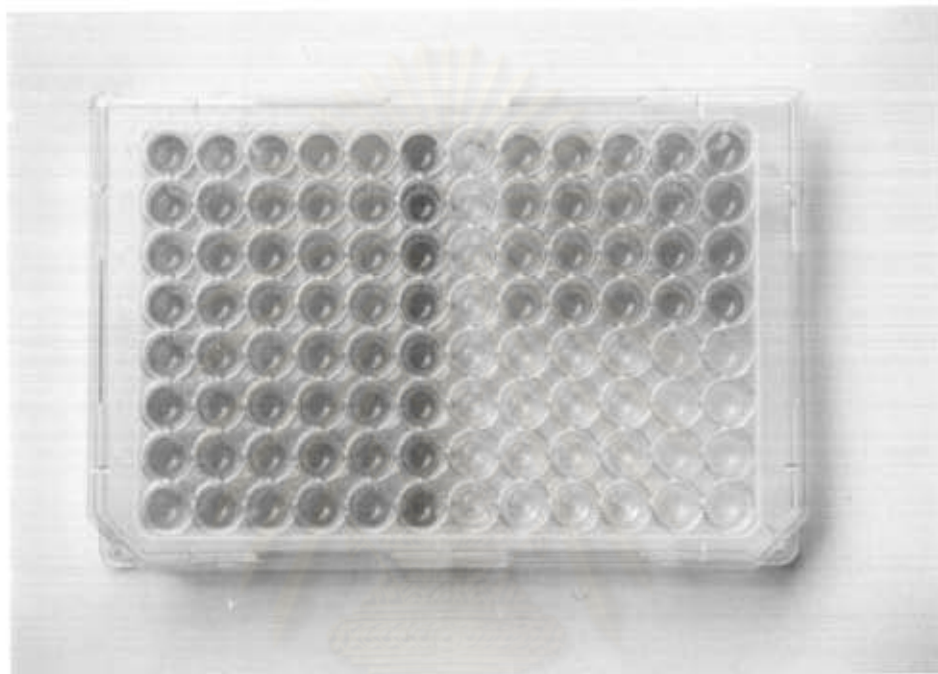
3. ลักษณะผลึกเอ็มทีที-พอร์มาซานที่เกิดจากเซลล์เพาะเลี้ยงที่มีชีวิตสามารถเมตาบอลิซึม เอ็มทีที ให้เป็นเอ็มทีที-พอร์มาซาน ซึ่งมีสีม่วงน้ำเงิน



รูปที่ 30. ลักษณะผลึกเอ็มทีที-พอร์มาซาน

สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4. สีของสารละลายผลึกเอ็มทีที-ฟอร์มาซาน หลังจากเติมสารละลาย isopropanol ที่มี 0.04 N HCl ใน 96 - well Microtiterplate และตรวจวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 540 นาโนเมตร



รูปที่ 31. สารละลายผลึกเอ็มทีที-ฟอร์มาซาน หลังจากเติมสารละลาย isopropanol ที่มี 0.04 N HCl

1. หลุมที่มีสีเหลือง คือ blank สีที่เกิดขึ้นได้มาจากสีของสารละลาย MTT ผสมกับสารละลาย isopropanol
2. หลุมที่มีสีม่วงแดง คือ หลุมที่มีเซลล์ประสาทหนูที่มีชีวิต โดยความเข้มของสีมาก แสดงว่ามีเซลล์ที่มีชีวิตมาก สีที่เกิดขึ้นได้มาจากสีของผลึกเอ็มทีที-ฟอร์มาซานที่ละลายในสารละลาย isopropanol
3. หลุมที่มีสีชมพูอ่อน คือ หลุมที่มีเซลล์ประสาทหนูเลี้ยงใน RPMI medium (ไม่ได้เติม MTT)

## 5. การวิเคราะห์ความแปรปรวนของข้อมูล ( Analysis of variance, ANOVA )

การวิเคราะห์ความแปรปรวนแบบทางเดียว ( one-way ANOVA ) เป็นวิธีการทางสถิติที่ใช้ทดสอบเปรียบเทียบเกี่ยวกับค่าเฉลี่ยของกลุ่มประชากร ในกรณีที่มีกลุ่มประชากรตั้งแต่สองกลุ่มขึ้นไป และมีตัวแปรอิสระเพียงตัวเดียว

วิธีการวิเคราะห์ความแปรปรวนมีข้อตกลงเบื้องต้น ( assumption ) เกี่ยวกับข้อมูลที่จะนำมาวิเคราะห์ควรมีลักษณะดังนี้

1. กลุ่มตัวอย่าง เป็นกลุ่มตัวอย่างที่ได้รับการสุ่มมาจากประชากรที่มีการแจกแจงเป็นโค้งปกติ

2. ค่าของตัวแปรตามแต่ละหน่วยเป็นอิสระต่อกันทั้งภายในกลุ่มและระหว่างกลุ่ม

- สมมติฐาน

$$H_0 : \mu_1 = \mu_2 = \mu_3 = \dots = \mu_n$$

$H_1$  : มี  $\mu$  อย่างน้อยหนึ่งตัวมีค่าแตกต่างจากกลุ่มอื่น

- ค่าสถิติ

$$F = \frac{\text{mean square ระหว่างกลุ่ม}}{\text{mean square ภายในกลุ่ม}} = \frac{MSTR}{MSE} \sim F_{k-1, N-k} (1-\alpha)$$

เมื่อ

$$MSTR = \frac{SSTR}{k-1} \quad \text{และ} \quad MSE = \frac{SSE}{N-k}$$

โดย  $k$  = จำนวนกลุ่ม

$N$  = จำนวนข้อมูลทั้งหมด

$$SSTR = \sum_{j=1}^k \sum_{i=1}^N (X_{ij} - \bar{X}_{.j})^2$$

$$SSE = \sum_{j=1}^k \sum_{i=1}^N (X_{ij} - X_{ij})^2$$

เมื่อ  $X_{ij}$  = ค่าเฉลี่ยจากตัวอย่างชุดที่  $j$   
 $\bar{X}_{.j}$  = ค่าเฉลี่ยทั้งหมดจากตัวอย่าง

โดยพิจารณาค่า  $F$  ถ้า  $F$  มีค่าต่ำกว่าหรือเท่ากับ 0.05 ( $F < 0.05$ ) จะปฏิเสธ  $H_0$  ซึ่งบอกได้ว่ามีค่าเฉลี่ยของประชากรอย่างน้อย 1 กลุ่ม แตกต่างจากกลุ่มอื่น

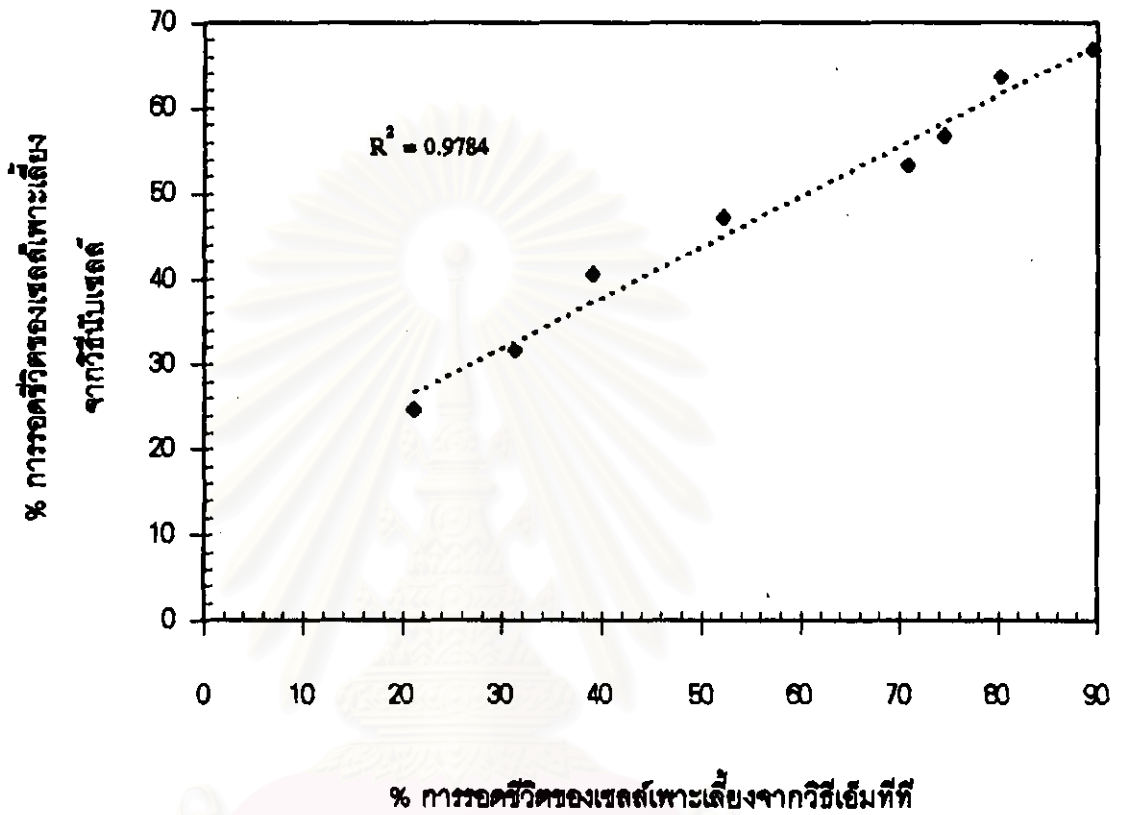
การวิเคราะห์ความแปรปรวนของเปอร์เซ็นต์เซลล์ประสาทหนูที่มีชีวิตจากการทดสอบโดยวิธีเพาะเลี้ยงเนื้อเยื่อ 3 ชั้น ของสารมาตรฐานเทโทรโดทอกซิน 8 ความเข้มข้น โดยวิเคราะห์ว่าการทดสอบทั้ง 3 ชั้น ให้ค่าเปอร์เซ็นต์เซลล์ที่มีชีวิตในแต่ละความเข้มข้นไม่แตกต่างกัน

$$H_0 : \mu_1 = \mu_2 = \mu_3$$

Source	D.F.	Sum square	Mean square	F ratio	Significance of F
ระหว่างกลุ่ม	2	445.9065	222.9533	0.9814	0.3913
ภายในกลุ่ม	21	4770.8237	227.1821		
ทั้งหมด	23	5216.7302			

$F$  มีค่า 0.3913 ซึ่งมากกว่า 0.05 ดังนั้น เปอร์เซ็นต์เซลล์ที่มีชีวิตของสารมาตรฐานเทโทรโดทอกซิน 8 ความเข้มข้น ทั้ง 3 ชั้น ไม่มีความแตกต่าง แสดงว่าวิธีการแบบเข็มที่ที่ปรับปรุงขึ้นสำหรับตรวจสอบสารกีดขวางช่องโซเดียมนี้สามารถใช้แทนวิธีการแบบนับเซลล์แบบเดิมได้เป็นอย่างดี

6. การเปรียบเทียบความสัมพันธ์ระหว่างเปอร์เซ็นต์การรอดชีวิตจากวิธีนับเซลล์และวิธีเอ็มทีทีของสารมาตรฐานเทโทรโดทอกซิน 8 ความเข้มข้น โดยหาค่า correlation coefficient

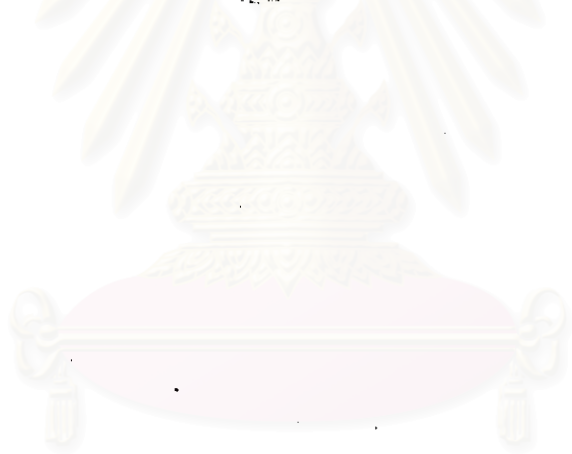


รูปที่ 32 กราฟแสดงค่า correlation coefficient ระหว่างเปอร์เซ็นต์การรอดชีวิตระหว่างวิธีนับเซลล์และวิธีเอ็มทีที

สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

### ประวัติผู้เขียน

นางสาววรรณิษา วิเวโก เกิดเมื่อวันที่ 4 สิงหาคม พ.ศ. 2514 ที่จังหวัดจันทบุรี และได้รับปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต สาขาจุลชีววิทยา จากคณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ในปีการศึกษา 2537 และเข้ารับการศึกษาคือในชั้นปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาจุลชีววิทยาทางอุตสาหกรรม คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ในปีการศึกษา 2537 และในปีการศึกษา 2538 ได้รับทุนจากสำนักงานพัฒนาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งชาติ ที่อยู่ปัจจุบัน 26/1 หมู่ 4 ต. หุ้งเบญจา อ. ท่าใหม่ จ. จันทบุรี 22170



สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย