

รายการอ้างอิง

- Akrigg, A., and Ayard, S.R. 1970. "Study on the competence-inducing factor of *Bacillus subtilis*." Biochem. J. 117: 397-403.
- Baldacci, P., Royal, A., Cami, B., Perrin, F., Krust, A., Gerapin, A., and Kourilky, P. 1979. "Isolation of the lysozyme gene of chicken." Nucleic acid Reaserch. 6: 2667-2681
- Boothby, D.L., Danco-Moore, L., Higgins, M.L., Coyette, J., and Shockman, G.D. 1973. "Turnover of bacterial cell wall peptidoglycans." J. Biol. Chem. 248: 2161-2169.
- Bradford, M.M. 1976 "A rapid and sensitive method for the quantitation of microgram quantites of protein utilizing: the principle of protein dry binding." Anal. Biochem. 72: 248-254.
- Browder, H.P., Zygmunt, W.A., Young, J.R., and Tovormina, P.A. 1965. "Lysostaphin : Enzymatic mode of action." Biochem.Biophys. Res. Commun. 19: 383-389.
- Brown, W.C., Vellom, D., Sclmeph, E., and Greer, C. 1978. FEBS. Letts. 3: 247-249.
- _____, and Young, F.E. 1970. "Dynamic interactions between cell wall polymers extracellular proteases and autolytic enzyme." Biochem.Biophys. Res. Commun. 38: 564-568.
- Canfield, R.E. 1963. "The amino acid sequence of egg white lysozyme." J. Biol. Chem. 238: 2698-2707.
- Carvalho, M.E., Goncalves, M.H., and Silva, M.T., 1987. "Induction of autolysis in *Streptococcus faecium*." J. Gen. Microbiol. 133: 958-993.
- Castenol, L.J., Spevak, W., Adolf, G.R., Chlebowicz-Sledziewska, E., and Pelziewski, A., 1988. "Cloning of human lysozyme gene and expression in the yeast *Saccharomyces cerevisiae*." Gene. 66: 223-234

- Chatterjee, A.N., Wong, W., Young, F.E., and Gilpin, R.W. 1976. "Isolation and characterization of a mutant of *Staphylococcus aureus* deficient in autolytic activity." J. Bacteriol. 125: 961-967.
- Cornett, J.B., and Shockman, G.D. 1978. "Cellular lysis of *Streptococcus faecalis* induced with Triton X-100." J. Bacteriol. 135: 153-160.
- Dawson, R.M.C., Elliott, D.C., Elliott, W.H., and Jones, K.M. 1986. Data for Biochemical Research. 3rd Edit. Clarendon press, Oxford.
- Dawson, I.M., Lominski, I., and Stern, H. 1953. "An electron microscope study of the action of Cetyltrimethylammonium bromide on *Staphylococcus aureus*." J. Pathol. Bacteriol. 66: 513-526.
- Dubos, R.J. 1937. "Machanism of the lysis of *Pneumococci* by freezing and thawing, bile, and other agents." J. Exp. Med. 66: 101-112.
- Fein, J.E., 1979. "Possible involvement of bacterial autolytic enzymes in flagellar morphogenesis." J. Bacteriol. 137: 933-946.
- _____, and Roger, H.J. 1976. "Autolytic enzyme-defient mutant of *Bacillus subtilis* 168" J. Bacteriol. 127: 1427-1442.
- Forsberg, C.W., and Roger, H.J. 1971. "Autolytic enzyme in growth of bacteria." Nature London. 229: 272-273.
- _____, and Roger, H.J. 1974. "Characterization of *Bacillus licheniformis* 6346 mutants which have altered lytic enzyme activities." J. Bacteriol. 118: 358-368.
- _____, and Ward, J.B. 1972. "N-acetylmuramyl-L-alanine amidase of *Bacillus licheniformis* and its L-form." J. Bacteriol. 110: 878-888.
- _____, Ward, J.B., WyricK, P.D., and Roger, H.J. 1973. "Effect of phosphate limitation on the morphology and wall composition of *Bacillus licheniformis* and its phosphoglucomutase-defient mutant." J. Bacteriol. 113: 969-984.
- Fouche, P.B., Hash, J.H. 1978. "The N,O-Diacetylmuramidase of *Chalaropsis* species." J. Biol. Chem. 253: 6787-6793.
- Ghuysen, J.M., Tipper, D.J. and Strominger, J.L. 1966. Methods enzymol. 8: 685-699.

- Gilby, A.R., and Few, A.V. 1960. "Lysis of protoplast of *Micrococcus lysodeikticus* by ionic detergents." J. Gen. microbiol. 23: 19-26.
- Gilpin, R.W., Chatterjee, A.N., and Young, F.E. 1972. "Autolysis of microbial cell: Salt activation of autolytic enzyme in a mutant of *Staphylococcus aureus*." J. Bacteriol. 111: 337-344.
- Godson, G.N., and Sinsheimer, R.L. 1967. "Lysis of *Escherichia coli* with a neutral detergent." Biochim. Biophys. Acta. 149: 476-488.
- Guinand, M., Vacheron, M., and Michel, G., 1978. Biochem Biophys Res Commun. 80: 429-434
- _____, Vacheron, M.J., Michel, G., and Tipper, D.J. 1979. "Location of peptidoglycan lytic enzyme in *Bacillus sphaericus*." J. Bacteriol. 138: 126-132.
- Herbold, D.R., and Glaser, L. 1975. "*Bacillus subtilis* N-acetylmuramic acid L-alanine amidase." J. Biol. Chem. 250: 1676-1682.
- Jarrett, E., Gunnison, J.B., Speek, R.C., and Coleman, V.R., 1951. Arch. Intern. Med. 57: 349-359.
- Jigami, Y., Muraki, M., Harada, N., and Tanaka, H. 1986. "Expression of synthetic human-lysozyme gene in *Saccharomyces cerevisiae* : use of synthetic chicken-lysozyme signal sequence for secretion and processing." Gene. 43: 273-279.
- Jolles, P., and Jolles, J. 1984. "What's new in lysozyme research? : Always a model system, today as yesterday." Molecul. Cell. Biochem. 63: 165-189.
- Kingua, S.L., and Ensign, J.C. 1968. "Isolation and characterization of three autolytic enzyme associated with sporulation of *Bacillus thuringiensis* var *thuringensis*." J. Bacteriol. 96: 629-638.
- Knox and Wicken 1973. "Immunological properties of teichoic acid." Bacteriol. Rev. 37: 215-257.
- Koyama, T., Yamada, M., and Matsuhachi, M. 1977. "Formation of regulation packets of *Staphylococcus aureus* cells." J. Bacteriol. 129: 1518- 1523.

- Lacks, S. 1970. "Mutant of *Diplococcus pneumoniae* that lack deoxyribonucleases and other activities possibly pertinent to genetic transformation." J. Bacteriol. 101: 373-383.
- Laemmli, U.K. 1970. "Cleavage of structural proteins during the assembly of the head of bacteriophage T4." Nature. 227: 680-685.
- Maniatis, T., Fritsch, E.F., and Sambrook, J. 1982. Molecular cloning (A Laboratory Manual) Cold Spring Harbor Laboratory, New York.
- Mauck, J., Chan, L., and Glaser, L. 1971. "Turnover of the cell wall of gram-positive bacteria." J. Biol. Chem. 246: 1820-1821.
- Miyao, M., and Ozaki, H. 1970. "Clinical results of artificial infant feeding with lysozyme." Final Report. Department of Pediatrics, Tokushima University school of Medicine.
- Morita, T., Hara, S., Matsuchima, Y. 1978. J.Biol. Chem. 83: 893-903.
- Mosky, P., 1982. "Turbidimetric determination of lysozyme with *Micrococcus lysodeikticus* cells: Reexamination of reaction condition." Anal. biochem. 128: 77-85.
- Moat A.G., and Foster, J.W. 1979. Microbial physiology 2nd edit. New York J.W. Wally 597 pp.
- Muraki, M., Jigami, Y., Tanaka, H., Kishimoto, F., Agui, H., Ogino, S., and Nakasato, S., 1985. "Expression of synthetic human lysozyme gene in *Escherichia coli*." Agric. Biol. Chem. 49: 2829-2831.
- Nakasawa, S., Itagashi, M., Yokota, Y., Otani, Y., Miwa, M., Onitake, M., Nakayama, T., and Fusaoka, N. 1965. "Fundamental studies on the antibiotic properties of a bacteriolytic enzyme, Lysozyme." Final Report. Research Institute of Communicative Disease, Tokyo University. Tokyo, Japan.
- Oberto, J., and Davison, J. 1985. "Expression of egg white lysozyme by *Saccharomyces cerevisiae*." Gene. 40: 57-65.

- Palmeter, R.D. 1972. "Regulation of protein synthesis in chicken oviduct: I. Independent regulation of ovalbumin, conalbumin, ovomucoid, and lysozyme induction." J. Biol. Chem. 247: 6450-6461.
- Pelzer, V.H. 1963. Z. Naturf. 18.b: 950-956.
- Pooley, H.M. 1976a. "Turnover and spreading of old wall during surface growth of *Bacillus subtilis*" J. Bacteriol. 125: 1127-1138.
- _____, 1976b. "Layered distribution, According to age within the cell wall of *Bacillus subtilis*" J. Bacteriol. 125: 1139-1147.
- _____, Shockman, G.D. Higgin, M.L., and Porres-Juan, J. 1972. "Some properties of two autolytic-defective mutants of *Streptococcus faecalis* ATCC 9790." J. Bacteriol. 109: 423-431.
- Repaske, R. 1958. "Lysis of gram-negative organism and the role of Versene." Biochim. ET. Biophys. Acta. 30: 225-232.
- Roger, H.J., and Forsberg, C.W. 1971. "Role of autolysin in killing of bacteria by some bactericidal antibiotic." J. Bacteriol. 108: 1235-1243.
- _____, Perkins, H.R., and Ward, J.B. 1980. Microbial cell wall and membrane. Chapman and Hall Ltd. London. p. 437-459.
- _____, Taylor, C., Rayter, S., and Ward, J.B. 1984. "Purification and properties of autolytic Endo-B- N-acetylglucosaminidase and the N- acetylmuramyl-L-alanine amidase from *Bacillus subtilis* strain 168." J. Gen. Microbiol. 130: 2395-2402.
- Rosenthal, R.S., and Shockman, G.D. 1975. "Synthesis of peptidoglycan : In the form of soluble glycan chains by growing protoplasts (autoplasts) of *Streptococcus faecalis*." J. Bacteriol. 124: 419-423.
- _____, Jungkind, D., Danco-Moore, L., Shockman, G.D., 1975. "Evidence for the synthesis of soluble peptidoglycan fragments by protoplast of *Streptococcus faecalis*." J. Bacteriol. 124: 398-409.

- Sayare, M., Danco-Moore, L., and Shockman, G.D., 1972. "Influence of macromolecular biosynthesis on cellular autolysis in *Streptococcus faecalis*." J. Bacteriol. 112: 337-344.
- Schleifer, K.H., Kandler, O. 1972. "Peptidoglycan : Types of bacterial cell walls and their taxonomic implication." Bact. Rev. 36: 407- 477 .
- Schnaitman, C.A. 1971. "Effect of Ethylenediaminetetraacetic acid , Triton X-100 and Lysozyme on morphology and chemical composition of isolated cell wall of *Escherichia coli* J. Bacteriol. 108: 553-563.
- Shafa,F., and Salton, M.R.J. 1960. "Disaggregation of bacterial cell walls by anionic detergents." J.Gen.Microbiol. 22: 137-141.
- Shockman,G.D., Pooley, H.M., and Thompson, J.S. 1967. "Autolytic enzyme system of *Streptococcus faecalis*. III. Location of autolysin at the site of cell wall synthesis." J.Bacteriol. 94: 1525-1530.
- Singer,H.J., Wise, Jr.,E.M., and Park,J.T. 1972. "Properties and purification of N-acetyl-muramyl-L-alanine amidase from *Staphylococcus aureus* H." J.Bacteriol. 112: 932- 939.
- Sippel, A.E., Land, H., Lindermaier, W., Nguyen-Huu, M.C., Wurtz, T., Timmis, K.N., Giesecke K., and Schiitz, G. 1978. "Cloning of chicken lysozyme structural gene sequences synthesized *in vitro*." Nucl. Acids. Res. 11: 1943-1954.
- Spizizen, J. 1958. "Transformation of biochemically deficient strains of *Bacillus subtilis* by deoxyribonucleate." Proc. Natl. Acad. Sci. USA 44: 1072-1078.
- Svarachorn, A., Shinmyo, A., Tsuchido, T., and Takano, M. 1989a. "Autolysis of *Bacillus subtilis* induce by monovalent cations." Appl. Microbiol. Biotechnol. 30: 299-304.
- _____, Shinmyo, A., Tsuchido, T., and Takano, M. 1989b. "Dependence of autolysis of *Bacillus subtilis* cell on macromolecule synthesis under nutrient limitation." J. Ferment. Bioeng. 68: 252-256.

- Thomson, J.S., and Shockman, G. 1968. "A modification of the Park and Johnson reducing sugar. Determination suitable for assay of insoluble materials: Its application to bacterial cell walls." Anal. Biochem. 22: 260-268.
- Tilby, M.J. 1978. J. Bacteriol. 136: 10-18.
- Tomasz, A., and Waks, S. 1975. "Mechanism of action of penicillin : Triggering of *Pneumococcal* autolytic enzyme by inhibitors of cell wall synthesis." Proc. Nat. Acad. Sci. USA 72: 4162-4166.
- _____, and Westphal, M. 1971. "Abnormal autolytic enzyme in a *pneumococcus* with altered teichoic acid composition." Proc. Natl. Acad. Sci. USA 68: 2627-2630.
- Tsuchido, T. Svarachorn, A., Soka, H., and Takano, M. 1990. "Lysis and aberrant morphology of *Bacillus subtilis* cells. Cause by surfactants and their relation to autolysin activity." Antimicrob. Agents. Chemother. 34: 781-785.
- Wakabayashi, O., Ebihara, M., and Azuma, E. 1970. "Clinical use of lysozyme in field of surgery." Final Report. Department of First Surgery, Itabashi Hospital of Nihon University.
- Warth, A.D. 1972. In Spores V, eds. Harverson, H.O., Hanson, R., and Campbell, L.L. Washington. D.C. Am. Soc. Microbiol. pp 28-34
- Yoshimura, K., Toibana, A., Kikuchi, K., Kobayashi, M., Hayakawa, T., Nakahama, K., Kikuchi, M., and Ikebara, M. 1987. "Difference between *Saccharomyces cerevisiae* and *Bacillus subtilis* in secretion of human lysozyme." Biochem. Biophys. Res. Commun. 145: 712-718.
- Young, F.E., 1966. "Autolytic enzyme associated with cell walls of *Bacillus subtilis*." J. Biol. Chem. 241: 3462-3467.
- _____, and Spizizen, J. 1963. "Biochemical aspects of competence in the *Bacillus subtilis* transformation system." J. Biol. Chem. 238: 3126-3130.

ภาคผนวก

ภาคผนวก ก

สูตรอาหารเดี่ยงเชื้อและวิธีการเตรียม

1. อาหารเดี่ยงเชื้อ เพื่อการเตรียมเอนไซม์ NA-L-alanine amidase (อาหารเหลวเดี่ยงเชื้อ Spizizen salt medium ซึ่งปรับปูรุนมาจากวิธีการของ Spizizen, 1955) ประกอบด้วย

1.1 สารละลายน A.

แอมโมเนียมชัลเฟต	2.0	กรัม
โซเดียมไนโตรเจนฟอสฟท	4.0	กรัม
โซเดียมโนโนไนโตรเจนฟอสฟท	16.0	กรัม
โซเดียมซิเตรท	1.0	กรัม
โซเดียมกูลูตามต	3.0	กรัม
แอก-ทริปโตเพน	20	มิลลิกรัม

ละลายองค์ประกอบข้างต้นในน้ำกลั่น 800 มิลลิลิตร ปรับ pH ให้มีค่าเท่ากับด้วยกรดไนโตรคลอริกเข้มข้น ปรับปริมาตรสุดท้ายให้เป็น 900 มิลลิลิตรด้วยน้ำกลั่นนึ่งฆ่าเชื้อที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิว เป็นเวลา 15 นาที

1.2 สารละลายน B.

กูลูโคส	5.0	กรัม
แมกนีเซียมชัลเฟต	0.2	กรัม
วุ่นพง(สำหรับอาหารแกง)	20	กรัม

ละลายองค์ประกอบข้างต้นในน้ำกลั่น ปรับปริมาตรสุดท้ายให้เป็น 100 มิลลิลิตร นึ่งฆ่าเชื้อที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิว เป็นเวลา 15 นาที

1.3 สารละลายน C.

ละลายแมงกานีสคลอไรด์ 0.5 กรัมในน้ำกลั่น 100 มิลลิลิตร นึ่งฆ่าเชื้อที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิว เป็นเวลา 15 นาที

เมื่อจะนำมาใช้พัฒนาระลาย A. 900 มิลลิลิตร สารละลายน้ำ B. 100 มิลลิลิตร และสารละลายน้ำ C. 1 มิลลิลิตร โดยวิธีปราศจากเชื้อ (aseptic technique) จะได้ความเข้มข้นสูดท้ายของแมลงกานีสคลอร์ไพร์ดเป็น 25% ในโครโนลาร์

การเตรียมอาหารแข็ง ละลายองค์ประกอบทั้งหมดของสารละลายน้ำ A. ในน้ำกลัน ละลายองค์ประกอบทั้งหมดของสารละลายน้ำ B. ในน้ำกลัน ปรับปริมาณสูดท้ายของแต่ละสารละลายน้ำให้เป็น 500 มิลลิลิตร ด้วยน้ำกลัน หลังจากนั้นนำเชื้อและอุณหภูมิของแต่ละสารละลายน้ำลงเป็นประมาณ 45 องศาเซลเซียส เติมสารละลายน้ำ A. ลงในฟางสักที่บรรจุสารละลายน้ำ B. เติมสารละลายน้ำ C. ที่นึ่งนำเชื้อแล้วจำนวน 1 มิลลิลิตร โดยวิธีปราศจากเชื้อ พัฒนาให้เข้ากัน แล้วร้อนอบให้มีฟองอากาศ เทลงในงานแพะเชือข้าดเส้นฝ่านศูนย์กลาง 90 มิลลิเมตร งานละประมาณ 25 มิลลิลิตร

2. อาหารเลี้ยงเชื้อ Luria-Bertani (LB) ประกอบด้วย

แบคโต-ทริปโต	10	กรัม
สารสกัดจากเยื่อสต์	5	กรัม
โซเดียมคลอร์ไพร์ด	10	กรัม
วุ้นผง(สำหรับอาหารแข็ง)	20	กรัม

ละลายองค์ประกอบทั้งหมดในน้ำกลัน 800 มิลลิลิตร ปรับ pH ให้มีค่าเท่ากับ 7.5 ด้วยสารละลายน้ำโซเดียมไฮดรอกไซด์เข้มข้น 5 นอร์มอล ปรับปริมาณสูดท้ายให้เป็น 1000 มิลลิลิตร ด้วยน้ำกลัน นึ่งนำเชื้อที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิวตัน เป็นเวลา 15 นาที

ภาคผนวก ข

น้ำยาและสารเคมี

1. สารละลายบัฟเฟอร์ทริสคลอไพร์ด pH 8.0 เที่ยวน้ำ 1 โมลาร์

ละลายทริส 121.1 กรัม ในน้ำกลั่นปริมาตร 800 มิลลิลิตร ปรับ pH ให้เป็น 8.0 ด้วยกรดไฮโดรคลอริกเที่ยวน้ำ ปรับปริมาตรสุดท้ายให้เป็น 1000 มิลลิลิตร ด้วยน้ำกลั่น

2. สารละลายเฟนิลเมทิลซัลโฟนิลฟลูออไพร์ดเที่ยวน้ำ 10 มิลลิโมลาร์

ละลายเฟนิลเมทิลซัลโฟนิลฟลูออไพร์ดจำนวน 8.7 กรัม ในไอโซโพร์พานอล (isopropanol) 5 มิลลิลิตร จะได้สารละลายเฟนิลเมทิลซัลโฟนิลฟลูออไพร์ดเที่ยวน้ำ 10 มิลลิโมลาร์ แบ่งใส่หลอดใบโกรเซนดิฟิวชันปริมาตรหลอดละ 1 มิลลิลิตร เก็บที่อุณหภูมิ -20 องศาเซลเซียส

3. สารละลายลิเทียมคลอไพร์ดเที่ยวน้ำ 5 โมลาร์

ละลายลิเทียมคลอไพร์ด 10.59 กรัม ในน้ำกลั่นหรือสารละลายบัฟเฟอร์ทริสคลอไพร์ดเที่ยวน้ำ 50 มิลลิโมลาร์ pH 8.0 (น้ำหนักโน้มเกลูลของลิเทียมคลอไพร์ดเท่ากับ 42.39) ปรับปริมาตรสุดท้ายให้เป็น 50 มิลลิลิตร ด้วยน้ำกลั่นหรือสารละลายบัฟเฟอร์ทริสคลอไพร์ด

4. สารละลายโซเดียมเตตราบอร์ेट (Sodium tetraborate) pH 9.5 เที่ยวน้ำ 100 มิลลิโมลาร์

ละลายโซเดียมเตตราบอร์ेट 3.8137 กรัม ในน้ำกลั่น 80 มิลลิลิตร ปรับ pH ให้เป็น 9.5 ด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์เที่ยวน้ำ 5 นาโนมоль ปรับปริมาตรสุดท้ายให้เป็น 100 มิลลิลิตรด้วยน้ำกลั่น

5. สารละลายไลโซไซม์เที่ยวน้ำ 40,000 หน่วยต่อมิลลิลิตร

ละลายไลโซไซม์ 46,200 หน่วยต่อมิลลิกรัม จำนวน 0.009 กรัม ในน้ำกลั่นที่นึ่งม่าเชื้อแล้วจำนวน 10 มิลลิลิตร กรองผ่านแพ่นกรอง (Millipore membrane)

ชนิด HA ขนาดรูปหุน 0.45 ไมโครเมตร เพื่อทำให้ปราศจากเชื้อ แบ่งใส่หลอดในโครงสร้างพิวช์ ที่ทำให้ปราศจากเชื้อแล้วปริมาตรหลอดละ 1 มิลลิลิตรเก็บไว้ที่อุณหภูมิ -20 องศาเซลเซียส ก่อนนำมาใช้ตั้งทิ้งไว้ในห้องเย็นและไม่นำส่วนที่เหลือจาก การใช้แต่ละครั้งกลับมาแข็งเพื่อนำมาใช้อีก

6. น้ำยาเพื่อการวิเคราะห์โปรตีนโดยวิธีเบรดฟอร์ด (Bradford)

ละลายน้ำยาสีโค莫สีบลู บริลเลียน บลู จี 250 (Coomassie brilliant blue G 250) 50 มิลลิกรัมในแอลกอฮอล์เข้มข้น 95 % จำนวน 25 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรสุดท้ายให้เป็น 500 มิลลิลิตรด้วยน้ำกลั่น เก็บไว้ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส ก่อนนำมาใช้กรองเอ่าตะกอนสีออกด้วยกระดาษกรอง Whatman หมายเลข 3

7. สารละลายน้ำยาเพื่อการวิเคราะห์โปรตีนโดยวิธี เอสดีเออส์ โพลีอะคริลามิด เจล อิเลคโทรไฟริชิส (SDS-polyacrylamide gel electrophoresis (SDS-PAGE))

7.1 สารละลายน้ำยาอะคริลามิด ประกอบด้วย

อะคริลามิด	72 กรัม
บิส อะคริลามิด	2 กรัม

ละลายน้ำยาอะคริลามิด 200 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรสุดท้ายให้เป็น 250 มิลลิลิตรด้วยน้ำกลั่น เก็บไว้ในขวดสีชาที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส

7.2 สารละลายน้ำฟเฟอร์ เซราเรตติ้ง เจล (separating gel buffer) ประกอบด้วย

โซเดียมโอดแคโรซิลซัลเฟต	1.0 กรัม
ทริส	45.5 กรัม

ละลายน้ำฟเฟอร์ 200 มิลลิลิตร เติมโซเดียมโอดแคโรซิลซัลเฟต ละลายน้ำฟเฟอร์ให้เข้ากัน ปรับ pH ให้มีค่า เท่ากับ 6.8 ด้วยกรดไฮโดรคลอริกเข้มข้น ปรับปริมาตรสุดท้ายให้เป็น 250 มิลลิลิตรด้วยน้ำกลั่น เก็บที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส

7.3 สารละลายน้ำฟเฟอร์ สเตกกิ้ง เจล (stacking gel buffer) ประกอบด้วย

โซเดียมโอดแคโรซิลซัลเฟต	1.0 กรัม
ทริส	15.1 กรัม

ละลายน้ำกําลั่นปริมาตร 200 มิลลิลิตร เดิมโซเดียมโคลเดซิลซัลเฟต
ละลายน้ำกําลั่น ปรับ pH ให้มีค่าเท่ากัน 6.8 ด้วยกรดไฮโดรคลอริกเข้มข้น ปรับปริมาตร
สูดท้ายให้เป็น 250 มิลลิลิตร ด้วยน้ำกําลั่น เก็บที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส

7.4 สารละลายน้ำฟเฟอร์แซมเบล (Sample buffer) ชนิดเข้มข้นสองเท่า (double strength) ประกอบด้วย

โซเดียมโคลเดซิลซัลเฟต	0.92	กรัม
เบตา-เมอร์แคบโอดอกานอล	2	กรัม
กลีเซอรอล	4.0	กรัม
ทริส	0.3	กรัม

ไบรโอมพินอค บลู เกรด A 0.1 %

(น้ำหนักต่อปริมาตร) ในน้ำกําลั่น 2 มิลลิลิตร

ละลายน้ำกําลั่นในน้ำกําลั่นปริมาตร 15 มิลลิลิตร ปรับ pH ให้มี
ค่าเท่ากัน 6.8 ด้วยกรดไฮโดรคลอริกเข้มข้น ปรับปริมาตรสูดท้ายให้เป็น 20 มิลลิลิตรด้วย
น้ำกําลั่น แบ่งใส่หลอดในไครเซนติฟิวชั่นหลอดละ 1 มิลลิลิตร เก็บที่อุณหภูมิ -20 องศา
เซลเซียส ก่อนใช้นำมาทำให้หลอมเหลวที่อุณหภูมิห้อง ผสมกับสารละลายน้ำอีกใน
อัตราส่วน 1:1 โดยปริมาตร

7.5 สารละลายน้ำไฟอร์ รันนิ่ง เจล (running gel buffer) ประกอบด้วย

ทริส	3	กรัม
ไกลซีน	14.4	กรัม
โซเดียมโคลเดซิลซัลเฟต	1.0	กรัม

ละลายน้ำกําลั่นในน้ำกําลั่น 800 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรสูดท้ายให้
เป็น 1 ลิตรด้วยน้ำกําลั่น

7.6 สารละลายแอนโไมเนียมเบอร์ซัลเฟตเข้มข้น 10 % (น้ำหนักต่อปริมาตร)

ละลายน้ำมิเนียมเบอร์ซัลเฟต 1 กรัม ในน้ำกําลั่นปรับ ปริมาตรสูดท้าย
ให้เป็น 10 มิลลิลิตร ใช้เฉพาะสารละลายที่เตรียมใหม่ๆในแต่ละวันเท่านั้น

7.7 สารละลายฟิกซิ่งและสตานนิ่ง (fixing and staining solution) ประกอบ
ด้วย

กรดไฮดรอกซิลิกเข้มข้น 2 % (น้ำหนักต่อปริมาตร) 10 กรัม

สีบอร์ลเลี่ยน บลู อาร์เจิ้มเข้มข้น 0.1% (น้ำหนักต่อปริมาตร) 0.5 กรัม
 กรดอะซิติกเข้มข้น 10 % (ปริมาตรต่อปริมาตร) 50 มิลลิลิตร
 เมธานอลเข้มข้น 50 % (ปริมาตรต่อปริมาตร) 250 มิลลิลิตร
 นำส่วนประกอบแต่ละส่วนมาผสมให้เข้ากัน ให้เตรียมก่อนใช้ทันที

7.8 สารละลายดีสเทนนิ่ง(destaining solution) ประกอบด้วย

เมธานอลเข้มข้น 5 % (ปริมาตรต่อปริมาตร) 150 มิลลิลิตร
 กรดอะซิติกเข้มข้น 10 % (ปริมาตรต่อปริมาตร) 300 มิลลิลิตร

ผสมเมธานอลและกรดอะซิติกลงในน้ำกลั่น ปรับปริมาตรสุดท้ายให้เป็น 3 ลิตร
 คั่วยน้ำกลั่น ให้ใช้เฉพาะสารละลายที่เตรียมใหม่ๆ ในแต่ละวันเท่านั้น

8. สารละลายสำหรับตรวจพิสูจน์บิดของเอนไซม์ที่เตรียมได้

8.1 สารละลายฟลูออโรไดโนโตรเบนเซ็น

ผสมฟลูออโรไดโนโตรเบนเซ็น 130 ไมโครลิตร ลงไปในอุรานอลเข้มข้น
 100 % (ปริมาตรต่อปริมาตร) จำนวน 10 มิลลิลิตร

8.2 สารละลายคาร์บอเนต-ไชยาไนด์

ผสมไชเดียมคาร์บอเนต 26.5 กรัม และโซเดียมไบแคโรบิน 3.25 กรัม
 ในน้ำกลั่น ปรับปริมาตรสุดท้ายเป็น 5 มิลลิลิตรคั่ยน้ำกลั่น

8.3 สารละลายสี (color reagent) เพื่อการตรวจหาปริมาณน้ำตาลรีดิวช์
 ประกอบด้วย

สารละลายที่ 1. สารละลายเฟอริกแอมโมเนียมเชลล์เฟตเข้มข้น 15 กรัมต่อ
 ลิตรของกรดซัลฟูริกเข้มข้น 0.05 นอร์มอล

สารละลายที่ 2. สารละลายโซเดียมโคลเดเชลล์ซัลเฟตเข้มข้น 3 กรัมต่อลิตร
 ของกรดซัลฟูริกเข้มข้น 0.05 นอร์มอล

สารละลายที่ 3. สารละลายโพลีอธิลีนไอกล็อกอลเข้มข้น 10 กรัมต่อลิตรของ
 กรดซัลฟูริกเข้มข้น 0.05 นอร์มอล

สารละลายที่ 4. กรดซัลฟูริกเข้มข้น 0.05 นอร์มอล

ผสมสารละลายที่ 1: สารละลายที่ 2: สารละลายที่ 3: สารละลายที่ 4 ใน
 อัตราส่วน 1:1:1:1 ค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 750 นาโนเมตร ของสารละลาย

ผสมนี้ต้องไม่สูงเกินกว่า ค่าการคุณค่าในแบบสำรวจสารละลายผสมระหว่างสารละลายที่
1:สารละลายที่ 2:สารละลายที่ 4 ในอัตราส่วน 1:1:2

ภาคผนวก ก.

1. การเตรียมสารละลายผสมของเซพาราตติ้ง เจลที่มีความเข้มข้นของเจล 10 % โดยเตรียมในปริมาตร 60 มิลลิลิตรต่อ 1 เจล

ใช้อัคริลาไมค์เพ้มขึ้น 30 เปอร์เซนต์กับ บีส อัคริลาไมค์เพ้มขึ้น 0.8 เปอร์เซนต์ในปริมาตร 20 มิลลิลิตร ผสมกับสารละลายโลเวอร์ เจล บีฟเฟอร์ ปริมาตร 20 มิลลิลิตร เดินน้ำกลั่นลงไป 19.1 มิลลิลิตร เดิน TEMED ลงไป 15 ไมโครลิตร ทำการกำจัดฟองอากาศออกจนหมด จากนั้นเดินสารละลายแอมโมเนียมเปอร์ซัลเฟตเพ้มขึ้น 10 เปอร์เซนต์ลงไป 0.9 มิลลิลิตร จากนั้นนำไปเดินลงในแผ่นกระจากที่ใช้เตรียมเจล

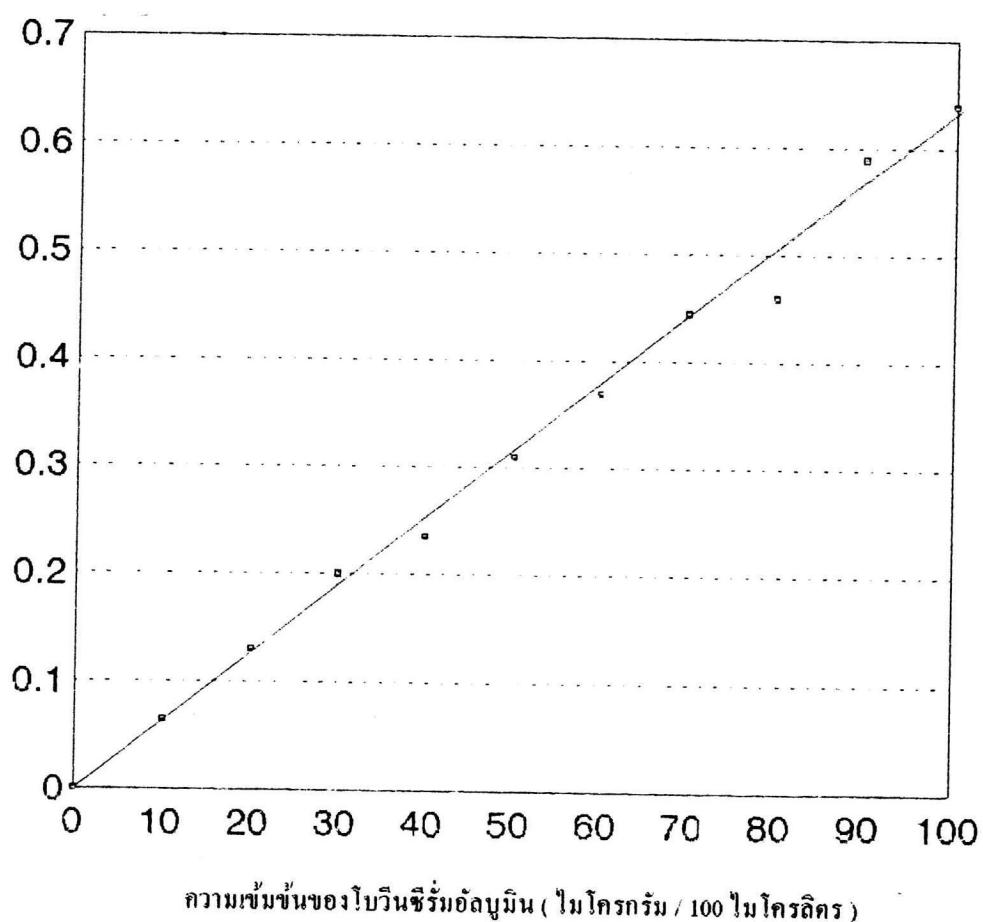
2. การเตรียมสารละลายผสมของสเตติกกิ้ง เจล

ใช้อัคริลาไมค์เพ้มขึ้น 30 เปอร์เซนต์กับ บีส อัคริลาไมค์เพ้มขึ้น 0.8 เปอร์เซนต์ในปริมาตร 5 มิลลิลิตร ผสมกับสารละลายอัพเปอร์ เจล บีฟเฟอร์ ปริมาตร 3 มิลลิลิตร เดินน้ำกลั่นลงไป 21.55 มิลลิลิตร เดิน TEMED ลงไป 15 ไมโครลิตร ทำการกำจัดฟองอากาศออกจนหมด จากนั้นเดินสารละลายแอมโมเนียมเปอร์ซัลเฟตเพ้มขึ้น 10 เปอร์เซนต์ลงไป 0.45 มิลลิลิตร แล้วนำไปเดินลงบนสารละลายผสมของเซพาราตติ้ง เจล หลังจากที่เจลดังกล่าวแห้งตัวแล้ว

ภาคผนวก ง.

รูปที่ 26 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 595 นาโนเมตรกับความเข้มข้นของสารละลายไบวินซีรั่มอัลบูมินในปฏิกิริยาตามวิธีของ แบบร็อกฟอร์ด (1976)

ค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 595 นาโนเมตร

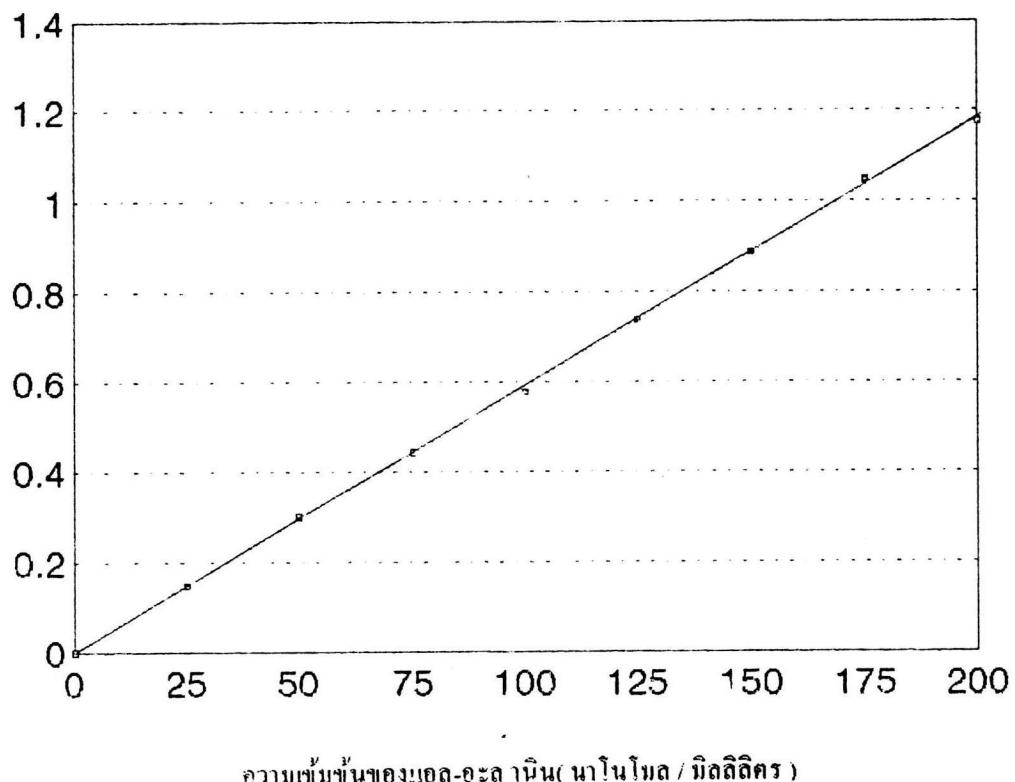


แกน X แสดงความเข้มข้นของสารละลายไบวินซีรั่มอัลบูมินตั้งแต่ 0-100 ไมโครกรัมต่อ 100 ไมโครลิตร ในปฏิกิริยา

แกน Y แสดงค่าการดูดกลืนแสงของปฏิกิริยาที่ความยาวคลื่น 595 นาโนเมตร

รูปที่ 27 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าการคุณลักษณะที่ความยาวคลื่น 420 นาโนเมตรกับความเข้มข้นของมิโนแอล-อะลานินในปฏิกิริยาตามวิธีของ Ghysen *et.al.*, (1966)

ค่าการคุณลักษณะที่ความยาวคลื่น 420 นาโนเมตร

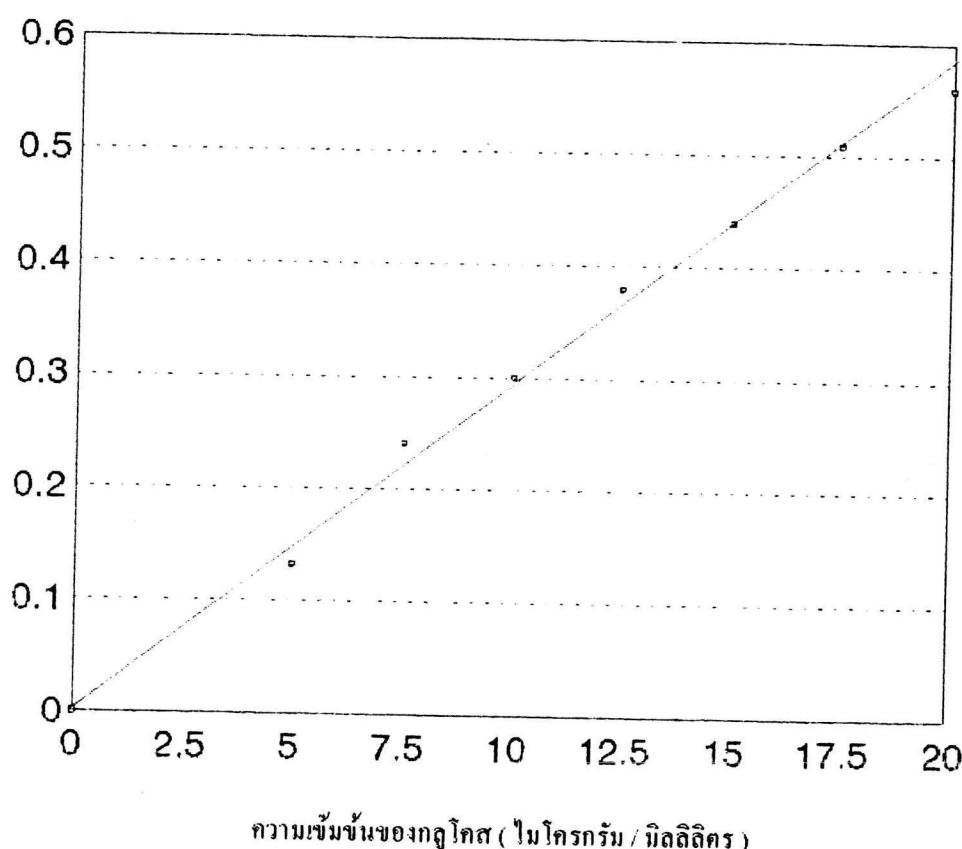


แผน X แสดงความเข้มข้นของกรดอมิโนแอลอะลานินตั้งแต่ 0-200 นาโนกรัมต่อมิลลิลิตรในปฏิกิริยา

แผน Y แสดงค่าการคุณลักษณะที่ความยาวคลื่น 420 นาโนเมตร

รูปที่ 28 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าการฉุดกลีนแสงที่ความยาวคลื่น 750 นาโนเมตรกับความเข้มข้นของน้ำตาลกลูโคสในปฏิกิริยาตามวิธีของ Thomson และ Shockman (1968)

ค่าการฉุดกลีนแสงที่ความยาวคลื่น 750 นาโนเมตร

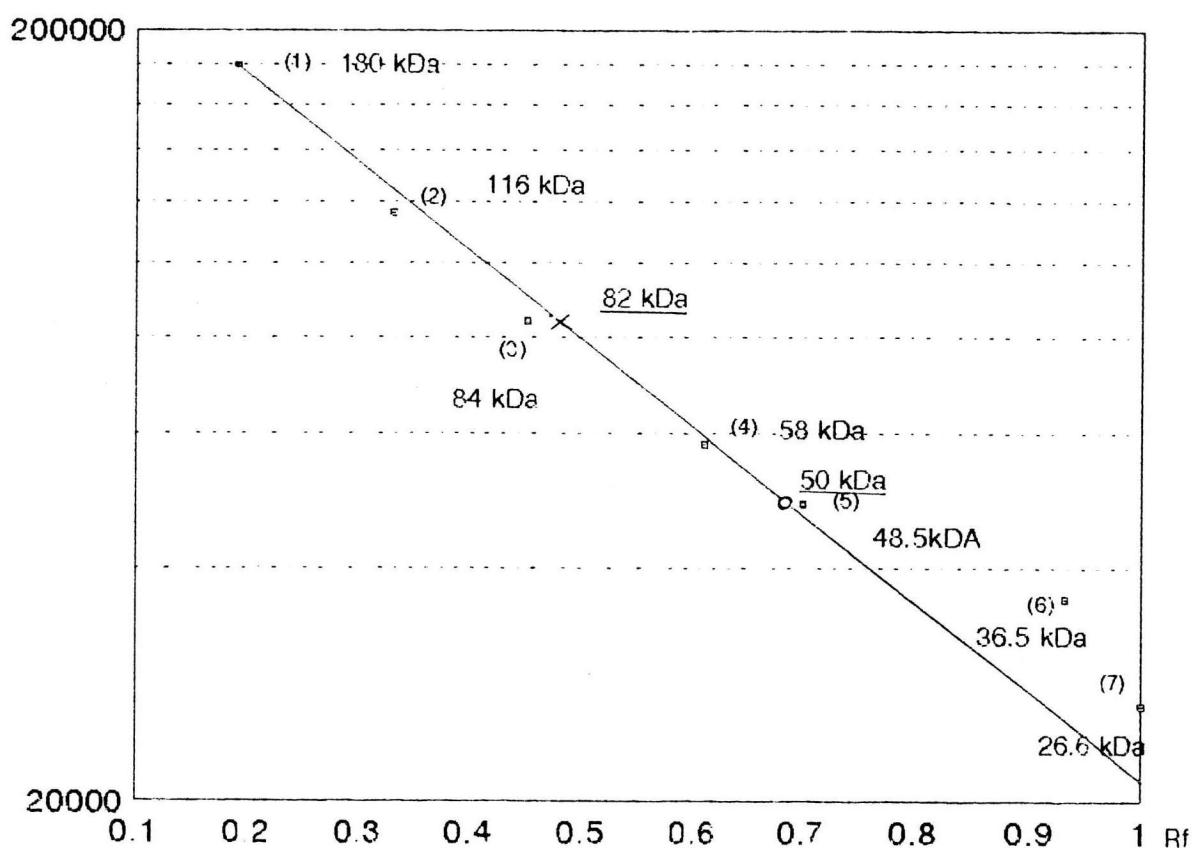


แผน X แสดงความเข้มข้นของน้ำตาลกลูโคสตั้งแต่ 0-20 ไมโครกรัมต่อ มิลลิลิตร ในปฏิกิริยา

แผน Y แสดงค่าการฉุดกลีนแสงของปฏิกิริยาที่ความยาวคลื่น 750 นาโนเมตร

รูปที่ 29 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างขนาดหนักโมเลกุลของโปรตีนมาตรฐาน กับ
ระยะทางที่ແணบ โปรตีนมาตรฐานเคลื่อนที่ได้บนเจลโดยวิธี SDS - polyacrylamide gel
electrophoresis (Laemmli, 1970)

น้ำหนักโมเลกุล (ค่าดัชน)



แกน X แสดงระยะทางเปรียบเทียบที่โปรตีนมาตรฐานเคลื่อนที่ได้กับ
ระยะทางที่โปรตีนโมเลกุลเคลื่อนที่ได้
แกน Y แสดงขนาดหนักโมเลกุลของโปรตีนมาตรฐานหน่วยเป็นดาลตัน

ภาคผนวก จ

การหาความสัมพันธ์ระหว่างค่าความชุ่นของเซลล์ที่ความยาวคลื่น 650 นาโนเมตรและจำนวนเซลล์แบคทีเรียที่มีชีวิต (viable cell)

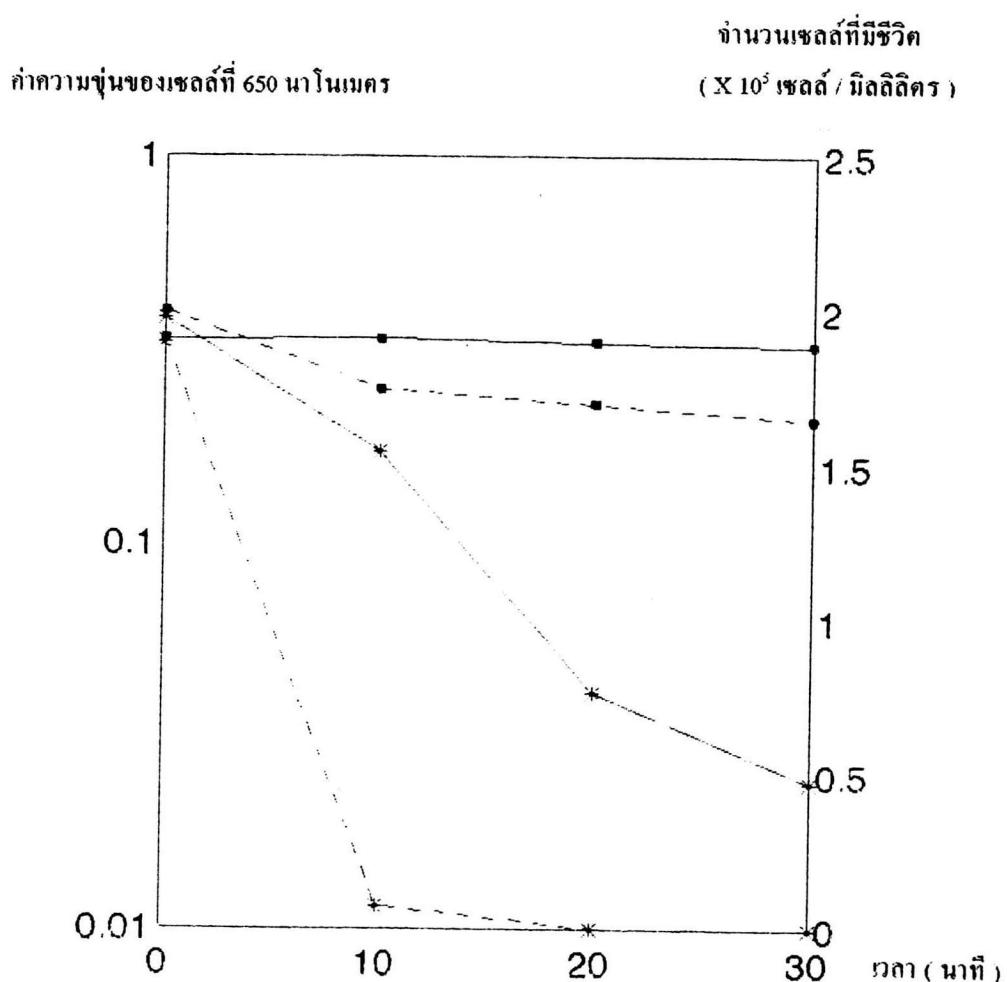
ทำการทดลองเช่นเดียวกันกับการทดสอบประสิทธิภาพของอนุไนมีในการทำให้เซลล์แตก(บทที่ 2 ข้อที่ 4) แต่นำเซลล์แบคทีเรียที่แขวนลอยอยู่ในสารละลายทดสอบที่แต่ละช่วงเวลาหลังจากค่าความชุ่นที่ความยาวคลื่น 650 นาโนเมตรแล้วนับจำนวนเซลล์ที่มีชีวิต โดยนำมาทำให้เจือจางด้วยน้ำกลันที่นึ่งฆ่าเชื้อแล้ว นำแต่ละความเจือจางจำนวน 200 ไมโครลิตร มาแยกให้ได้โคโลนีเดียว ๆ โดยวิธีเกลี่ยลงบนพิวหน้าของอาหารเลี้ยงเชื้อ LB ชนิดแข็ง (วีชี spread plate) ซึ่งบรรจุอยู่ในจานเพาะเชื้อขนาดเดินผ่าศูนย์กลาง 9 เซนติเมตร บ่มที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 วัน นับจำนวนโคโลนีเดียวที่ความเจือจางซึ่งได้โคโลนีเดียวอยู่ระหว่าง 30-300 โคโลนี คำนวนหาจำนวนเซลล์แบคทีเรียที่มีชีวิตจากการ

$$\text{จำนวนเซลล์แบคทีเรียที่มีชีวิต/มลลิลิตร} = \frac{\text{จำนวนโคโลนีที่นับได้}}{\text{จำนวนเท่าของความเจือจาง}} \times 0.2$$

ผลการหาความสัมพันธ์ระหว่างค่าความชุ่นของเซลล์ที่ความยาวคลื่น 650 นาโนเมตร กับจำนวนเซลล์ที่มีชีวิต

เมื่อนำเซลล์แขวนลอย(cell suspension)ของ *Bacillus subtilis* 168 ที่มีค่าความชุ่นของเซลล์แตกต่างกันมาทำให้เจือจางด้วยน้ำกลันแล้วเพาะเลี้ยงเชื้อโดยวิธี spread plate บนพิวหน้าอาหาร LB ชนิดแข็ง บ่มไว้ที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 24 ชั่วโมง แล้วทำการนับจำนวนโคโลนีที่เกิดขึ้น ดังแสดงในรูปที่ 27 จะได้ว่าที่เวลาเริ่มต้นและที่เวลา 20 นาที ค่าความชุ่นของเซลล์ในสารละลายบaffเฟอร์ทริสไทรคลอไรด์ซึ่งมีค่าคงที่คือ 0.337 และ 0.33 จำนวนเซลล์ที่มีชีวิตที่นับได้มีค่าคงที่เท่าเดียวกัน คือ 2×10^5 และ 1.7×10^5 ตาม

ลำดับ ส่วนค่าความชุ่นของเซลล์ในสารละลายไฮโซไซม์เข้มข้น 100 หน่วยเอนไฮม์/ มิลลิลิตรที่เวลาเริ่มต้นเท่ากับ 0.38 ลดลงเป็น 0.041 ที่เวลา 20 นาทีจำนวนเซลล์ที่มีชีวิตที่ นับได้ ก็ลดลงจาก 1.9×10^5 เซลล์ เป็น 0 เซลล์ตามลำดับ แสดงว่าค่าความชุ่นของเซลล์แปรผันโดยตรงกับจำนวนเซลล์ที่มีชีวิต หรือการลดลงของค่าความชุ่นของเซลล์สามารถใช้เป็น ครรชนีบ่งชี้ถึงการแตกของเซลล์ได้นั่นเอง



รูปที่ 30 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าความชุ่นของเชลล์ *Bacillus subtilis* 168 ที่ความยาวคลื่น 650 นาโนเมตร กับจำนวนเชลล์ที่มีชีวิต สัญลักษณ์ที่ใช้ในรูปเป็นดังนี้ คือ ค่าความชุ่นของเชลล์และจำนวนเชลล์ที่มีชีวิตในสารละลายบัฟเฟอร์ทริสเข้มข้น 50 มิลลิโมลาร์ pH 8.0 (■), (■—) ตามลำดับ ค่าความชุ่นของเชลล์และจำนวนเชลล์ที่มีชีวิตในสารละลายไอลโซไซด์เข้มข้น 100 หน่วยยอนไซด์ต่อมิลลิลิตรของสารละลายบัฟเฟอร์ทริสเข้มข้น 50 มิลลิโมลาร์ pH 8.0 (*), (---*---) ตามลำดับ

ประวัติผู้เขียน

นายชัชชัย บุญเพ็ชร เกิดเมื่อวันที่ 1 ตุลาคม พ.ศ. 2510 จบการศึกษาระดับปริญญาตรีที่ มหาวิทยาลัย ครินครินทร์ ประมาณมิตร เมื่อปีการศึกษา 2533
เข้าศึกษาในคณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยในปีการศึกษา 2534