

## รายการอ้างอิง



### ภาษาไทย

- กาเน็ต สุภณวงศ์. 2534. จุลชีวอุตสาหกรรม. หน้า 225-237. ภาควิชาชีววิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่.
- ณรงค์ เพ็งปรีชา. 2521. มันสำปะหลัง: วัสดุเส้นใยใหม่. หน้า 12. กองวิจัยผลผลิตผลป่าไม้ กรมป่าไม้ กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.
- ปิ่น-ฉวี เวชชานูเคราะห์. 2526. จุลินทรีย์และการผลิตชีวก๊าซจากพืช. รายงานการสัมมนาเรื่อง พืชพลังงานและวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร. ภาควิชาวิทยาศาสตร์ทั่วไป คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- ปรียา วิบูลย์เศรษฐ์. 2524. จุลชีววิทยาของผลิตภัณฑ์เกษตร. หน้า 48-50. ภาควิชาเทคโนโลยีอาหาร คณะอุตสาหกรรมเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.
- พูนสุข อัดทะสัมปณะ. 2533. เชื้อเพลิงเอทานอลจากวัสดุการเกษตร. วารสารน้ำตาล. 6 (1) : 5-10.
- ไร่ไพ ศิริมนกุล. 2534. แอลกอฮอล์. เคมีอินทรีย์เบื้องต้น. หน้า 440-446. คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยรามคำแหง.
- วรารุณี ครุสง. 2529. เทคโนโลยีชีวภาพ. 163 หน้า. คณะเทคโนโลยีการเกษตร สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้า เจ้าคุณทหารลาดกระบัง.
- ....., ณิชศิษฏี ไทยตระกูล และ ปราโมทย์ ธรรมวัตร. 2531. ผลของสารสกัดจากเปลือกไม้เคี่ยมต่อเชื้อยีสต์และแบคทีเรียในการหมักแอลกอฮอล์จากน้ำตาล. รายงานการวิจัย.
- ศุภนิติย์ หิรัญประดิษฐ์ และ อัจรา พยัพพานนท์. 2626. ปัจจัยที่มีผลต่อการผลิตเอนไซม์เซลลูเลสและการเปลี่ยนชานอ้อยให้เป็นน้ำตาลเพื่อการหมักแอลกอฮอล์. หน้า 6-13. รายงานผลการทดลอง. กองโรคพืชและจุลชีววิทยา กรมวิชาการเกษตร เล่ม 2.
- สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย. 2530. การใช้แอลกอฮอล์เพื่อเป็นเชื้อเพลิง. วารสารวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย : วารสารเพื่อการวิจัยและพัฒนา. 2 (2) : 51.



- พรรษา ปุณณะพยัคฆ์. 2532. เอกสารประกอบการเรียนการสอนวิชาปฏิบัติการ Industrial Botany. ภาควิชาพฤกษศาสตร์ คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- อารีย์ ชูวิสิฐกุล. 2535. ข้าวโพดและการใช้ประโยชน์ของข้าวโพด. วารสารวิทยาศาสตร์. สมาคมวิทยาศาสตร์แห่งประเทศไทย 46 (3).
- อิทธิฤทธิ์ อึ้งวิเชียร. 2531. ข้าวฟ่างและพลังงาน. วารสารวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี. สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์แห่งประเทศไทย. 3 (3).

### ภาษาอังกฤษ

- Abadallah, M. H., and Moahammed, H. A. 1991. Energy potential from economically available crop residues in Sudan. Energy. 16 (8) : 1153-1156.
- Acebal, C., and others. Enhanced cellulase production from Trichoderma reesei QM 9414 on physically treated wheat straw. Appl. Microbiol. Biotechnol. 24 : 218-223.
- Ackerson, M., Ziobro, M., and Gaddy, J. L. 1981. Two-stage acid hydrolysis of biomass. In D. S. Charles. (ed.), Third symposium on biotechnology in energy production and conversion, pp: 103-122. New York : John Wiley & Son.
- Aditya, J., Gary, S. K., and Verma, J. 1990. Production of ethanol from sugar in wood hydrolysis by Fusarium oxysporum. World Journal of Microbiology and Biotechnology. 6: 10-14.
- Albert Sa sson. 1988. Biotechnologies and Development. pp. 243-253. Mayenne, France : Imprimerie de la Manutention.

- Amore ' D. T., Panchal, C. T., and Stewart GG. 1988.  
Intra cellular ethanol accumulation in Saccharomyces cerevisiae during fermentation. Appl. Microbiol. 51 (1) : 110-114.
- Arauji, A., and Souza' D. T. 1981. Production of biomass from enzymatic hydrolysate of agriculture waste. J. Ferment. Technol. 58 (4) : 339-401.
- Ban-Koffi, L., and Han, Y. M. 1990. Alcohol production from pineapple waste. World Journal of Microbiology and Biotechnology. 6 (3) : 281-284.
- Bellamy, W. D., Schencetaly, N. Y. 1987. (USA) : Herstellung von Ethanol aus Cellulose, D. O. S. p. 2, 808, 932.
- Bertolini, M. C., Ernandes, J. R., and Laluce, C., 1991. New yeast strains for alcoholic fermentation at higher sugar concentration. Biotechnology Letter. 13 (3) : 197-202.
- Barbel Hahn-Hagerdal, Sissi Berner and Kerstin Skoog. 1986. Improve ethanol production from xylose isomerase and Saccharomyces cerevisiae using the respiratory inhibitorazide. Appl. Microbiology and Biotechnology. 24 : 287-293.
- Colin Ratledge, 1977. Fermentation substrates. Annual Report on Fermentation Process, pp. 45-56.  
New York : Academic Press.
- Choughlan, M. P. 1989. Enzyme System for Lignocellulose Degradation. New York : Elsevier Applied Science.
- Chowdhury, N. A., Moniruzzaman, M., Nahar, N., and Chowdhury, N. 1991. Production of cellulase and saccharification of lignocellulose by A Micromospory sp. World Journal of Microbiology and Biotechnology. 7 : 603-606.

- Dhillon, G. S., Grewal, S. K., Singh, A., and Kalra, M. S. 1988. Production of sugar from rice straw. ACTA. Microbiol. Pol. 37 (2) : 167-173.
- Douglas, L. J. 1984. Conversion of lignocellulosic biomass to ethanol. Michael, Z. (ed.), Energy Application of Biomass. pp. 219-230. New York : Elsevier Applied Science Publishers.
- Downing, K. M., Chester, S. HO., and Zabrikiet, D. W. 1987. Enzymatic production of ethanol from cellulose using soluble acetate as an intermediate. Biotechnology and Bioengineering. 29 : 1086-1096.
- Drazic, M., and Nozinic, 'R. 1984. Saccharification of corn cobs using mixed enzyme system. Third European Congrese on Biotechnology. pp. 87-91, Germany : Verlag Chemic.
- Dwived, C. D., and Ghose, T. K. 1979. A model on hydrolysis of bagasse cellulase by enzyme from Trichoderm reesei QM 9414. J. Ferment. Technol. 15 (1) : 15-24.
- Elshafei, A. M., Vega, J. L., Klasson, K. T., Clausen, E. C. and Grddy, J. L. 1990. Cellulase and hemicellulase formation by fungi using corn stover as the substrate. BIOL. WASTES. 32 (3) : 209-218.
- Eriksson, K- E. L., Blandette, R. A., and Andex, P. 1989. Biodegradation of cellulase. Microbial and Enzymatic Degradation of Wood and Wood Component. pp. 90-91, Berlin Heidelberg, New York: Springer-Verlag.
- Esser, H., Schmidt, U. 1982. Alcohol production by biotechnology. Processing biochemistry. 46-48.

- Fan, L. T., Gharapuray, M. M., and Young-Hyun Lee. 1981. Evaluation of pretreatment for enzymatic conversion of agriculture residues. Biotechnology and Bioengineering Symp. 11 : 24-95.
- Fero, S. 1981. Wood polysaccharide. Wood Chemistry Fundamentals and Application. pp. 49-59. New York : Academic Press.
- Frederick, H. G., 1983. End products of glucose fermentation by Brochothrix thermosphacta. Applied and Environmental Microgiology. 45(1): 84-90.
- Gerd Wegener. 1983. Wood as a fuel and chemical feedstock. Plant Research and Development. 18: 7-36.
- Gong, C. S., and Tsao, G. T. 1983. Conversion of D-xylose to ethanol by yeast. Biotechnology Bioeng. 25: 525-554.
- Gracheck, S.J., Rivers, D. B., Woodford, L. C., Giddings, K. E., and Emert, G. H. 1981. Pretreatment of lignocellulosic to supports cellulase production using Trichoderma reesei QM 9414. Biotechnology and Bioengineering Symp. 11: 47-65.
- Han, Y. M., and Callihan, C.D. 1974. Cellulose fermentation : Effect of substrate pretreatment on microbial growth. Appl. Microbiol. 27: 159-165.
- \_\_\_\_\_. 1978. Microbial utilization of straws. Advance in Applied Microbiology. 23 : 119-153.
- Herr, D., Luck, G., and Dellweg, H. 1988. Fermentation of cellulase and degradation of cellulose by several fungi. J. Ferment. Technol. 56 (4) : 273-278.
- Jacques Riviere. 1979. Alcoholic beverages. Industrial Application of Microbiology. pp. 219-237. France : Surrey Unuversity Press.

- James, M. L. 1991. Industrial application of enzymes. Biochemical Engineering. pp. 83-87. New Jersey : Prentice Hall.
- Kassim, E. A. 1982. Cellulase enzyme from Aspergillus niger. Microbiol-Immunol. 26 (6) : 449-454.
- Kirk, T. K., connors, W. J. and Zeikus, J. G. 1977. Advances in understanding the microbiological degradation of lignin. Rec. Adv. Phytochem. 2 : 369-391.
- Kling, S. K., Carvalho, C. N., Ferra, M. A., Torres, J. C. R. Magalheas, D. B. and Dewcy, D. Y. Ryu. 1987. Communication to the editor enhancement of enzymatic hydrolysis of sugarcane bagasse by steam explosion pretreatment. Biotechnology and Bioengineering. 14 : 1035-1039.
- Kumnuanta, J., Punpeng, B., Vongsuvanlest, V., Kanagata, K., and Taguchi, H. 1981. Ethanol fermentation by flocculating yeast. Microbial Utilization of Renewable Resources. 2 : 178-180.
- Kurakake, M. H., Ooshima, J. Kato and Y. Harano. 1984. Pretreatment of bagasse by nonionic surfactant for the enzymatic hydrolysis. Bioresources Technology. 49 (3) : 247-251.
- Lee, S. B., I. H. Kim. D. D. Y. Ryu and H. Taguchi. 1983. Structural properties of cellulase and cellulase reaction mechanisms. Biotech Bioeng. 25 : 35-51.
- Liese, W. 1975. Polysaccharase and the hydrolysis of insoluble substrate. Biological Transformation of Wood by Microorganism. New York : Springer-Varlay Berlin Heidelberg.

- Linko, P., 1987. "Über die Herstellung von Cellulasen und die enzymatische Spaltung von Cellulose". Chem. Ing. Tech. 9 : 655.
- Lyons, T. P. 1981. Gasohol A step to energy independent. p. 344. Kentucky, U.S.A. : Alltech Technical Publication.
- \_\_\_\_\_. 1981. Cellulose as a raw material. Gasohol U.S.A. pp. 14-28. Kentucky, U.S.A. : Alltech Technical Publication.
- Madamner, D., and Patel, S. 1992. Formation of cellulase by co-culturing of Trichoderma reesei and Aspergillus niger on cellulosic waste. World Journal of Microbiology and Biotechnology. 8 (2) : 183-186.
- Makeswari, D. K., Jahan, H., Paul, J., and Varma, A. 1993. Wheat straw a potential substrate for cellulase production using Trichoderma reesei. World Journal of Microbiology and Biotechnology. 9 : 120-121.
- Mandels, M., and Sternberg, D. 1976. Recent advance in cellulase technology. J. Ferment. Technol. 15 (4) : 267-286.
- Mckund, V. D. 1992. Ethanol production from cellulose by coupled saccharification/fermentation using Saccharomyces cerevisiae and cellulase complex from Sclerotium rolfsii UV-8 mutant. Applied Biochemistry and Biotechnology. 36 (3) : 227-234.
- Michael, R. L. 1979. Fermentable sugars from cellulose residues. Process Biochemistry. 4 (1): 21-25.
- Miller, G. L. 1959. Use of dinitrosalicylic reagent for the determination of reducing sugar. Analytical Chemistry. 31 : 426-428.

- Neway, J. O. 1989. Fermentation process development of industrial organism. pp. 170-313. Berkely, California : Xoma Coporation.
- Nisizawa, K. 1973. " Mode of action of cellulase". J. Ferment. Technol. 51 : 267-304.
- Parisi, F. 1989. " Advance in lignocellulosic hydrolysis and in the utilization of hydrolysates" In Fiechter, A. (ed.), Advance in Biochemical Engineering/Biotechnology. 38 : 53-87. New York : Springer-Verlag Berlin Heideberg.
- Peter Kotter, and Michael Ciriacy, 1983. Xylose fermentation by Saccharomyces cerevisiae. Appl. Microbiol. and Biotechnol. 38 : 776-783.
- Prave. P., Faust, U., Sittig, W., and Sukatsch, D. A. 1987. Fermentation processe : Ethanol wine and beer. Fundamentals of Biotechnology. pp. 382-404. Germany : Federal Republic.
- Punnapayak, H. and Emert, G. H. 1986. Use of Pachysolen tannophilus in simultaneous saccharification and fermentation (SSF) of lignocellulosic. Biotechnology Letters. 8 (1) : 63-66.
- Reese, E. T., Siu, R. C. H., Levinson, H. S. 1950. The biological degradation of soluble cellulose derivatives and its relationship to the mechanism of cellulosic hydrolysis. J. Bacteriol. 59 : 485-497.
- \_\_\_\_\_. 1976. History of the cellulase programme at the U. S. Army Natic Department Center. Biotechnol. Bioeng. Symp. 6 : 9-20.



- Roberto, I. C., L. S. Lacis, M. F. S. Barbosa and I. M. Mancilha. 1991. Utilization of sugarcane bagasse hemicellulose hydrolysis by Pichia stipitis for the production of ethanol. Process Biochemistry. 26 : 15-21.
- Rose, A. H. 1980. Cellulase microbial enzyme and Bioconversion. p. 183-236. New York : Academic Press.
- Ryu, D. D. Y., and M. Mandels. 1980. Cellulose: biosynthesis and application. Enzyme Microb Technol. April 2 : 91-102.
- Saddler, J. N., Ernest, K. C. Yu., Mery Mes-Hartree, Norm Levitin and Haruld, H.B. 1983. Utilization of enzymatically hydrolyzed wood hemicellulose by microorganism for production of liquid fuels. Applied and Environment Microbiology. 45 (1) : 153-160.
- \_\_\_\_\_, Chan, M. K. H., Mes-Hartree, M. and Brucil, C. 1987. Cellulase production and hydrolysis of pretreated lignocellulosic substrate. Moo-Young, M. Lamprey, J., Glick, B., and Bungay, H. (eds). Biomass conversion Technology : Principle and Practice. p. 163. New York: Pergamon Press.
- \_\_\_\_\_. 1992. Biotechnology for the conversion of lignocellulose. Biomass and Biotechnology. 2 (1-6) : 229-238.
- Sandhu, D. K., and Sonya Bawa. 1992. Improvement of cellulase activity in Trichoderma reesei. Applied Biotechnology and Bioengineering. 34/35 : 176.
- Scragy, A. H. 1988. Enzyme technology. Biotechnology for Engineer : Biological systems in Technology. pp. 171-180. New York : Halsted Press.

- Shin, S. B., Kitagawa, Y., Suga, Ken-ichi., and Ichigawa, K.  
1988. Cellulase biosynthesis by Trichoderma reesei  
on soluble substrate. J. Ferment. Technol.  
56 (4) : 396-402.
- Singh, A., A. B. Adibi., N. S. Darmwal and A. K. Agrawal.  
1990. Saccharification of cellulosic substrate by  
Aspergillus niger cellulase. World Journal of Micro  
biology and Biotechnology. 6 (3) : 333-336.
- Sitton, O. C., Foutch, G. L., Book, N. L., and Gaddy, J, L.  
1979. Ethanol from agriculture residues. Process  
Biochemistry. 4 (9) : 7-10.
- Staniforth, A. R. 1979. Cereal straw . p. 118-119. Oxford :  
Clarendon Press.
- Sternberg, D. D., Darval, S. 1979. Cellulase production and  
ammonia metabolism in Trichoderma reesei. on high  
level of cellulase. Biotechnology and Bioengineering.  
21 : 181-191.
- Stout, B. A. 1984. Raw material used in ethanol production.  
Energy Use and Management in Agriculture. p. 229.  
Agriculture Engineering Department. Texas A & M  
University : Berton publishers.
- Swamithan, M. S., Sprague, E. W., and Joginder, S. 1982. The  
present and future industrial processing of maize  
grian and maize stover. Processing Utilization and  
Marketing of Maize. pp. 300-316. New York : Art Press.
- Szajer, C., and Targohski, Z. L. 1977. Lignocellulose fermen-  
tation. Meyrath, T. and Bu'Lock, J. D. (eds.),  
Biotechnology and fungal differentiation.  
New York : Academic Press.

- Tanaka, M., Taniguchi, M., Morinaga, T., Mutsuno, K., and Kamikubo, T. 1980. Cellulase production of Eupencillium javanicum. J. Ferment. Technol. 25 (2) : 149-154.
- Tayama, N. 1976. Feasibility of sugar production from agriculture and urban cellulosic waste with Trichoderma reesei. cellulase. Biotechnology. Bioengineering Symp. 6 : 207-219.
- Tsao, G. T., Ladish, M. R., Ladish, C., HUS, T. A. Dale, B., and Chout, T. 1978. Fermentation substrate from cellulosic material : Production of fermentable sugar from cellulosic materials. Annual Report on Fermentation Process. 2 : 1-21.
- \_\_\_\_\_, and Chiang Lin-Chang. 1983. Cellulase and hemicellulase technology. The Filamentous Fungi. p. 297.
- \_\_\_\_\_. 1985. Ethanol and chemicals from cellulose. Processing of the International Symposium : Alternative sources of energy for agriculture. pp.117-183. Food and Fertilizer Technology Center for the Asian and Pasific Region.
- Vaclar, S., Paul, N., and Tomas, V. L. 1983. Corn as a fuel crop. Energy analysis and Agriculture Application to U, S. Corn Production. p. 173-181. U.S.A. : Westriew Press.
- Wilke, C. R., B. Maiurella, A.Sciamama., K. Tangnu., D. Wilcy and H. Wong. 1993. Enzymmatic Hydrolysis of Cellulose : Theory and Application. pp. 1-15. U.S.A. New Jersey : Noyes Data Corporation.



- William Lockeretz. 1982. Alcohol fuels program and farm economic. Agriculture as a Producers and Consumer of Energy. p. 51,61. USA.
- William, M. F., and Catherine, T. K. 1990. Microbial Enzyme and Biotechnology. pp. 1-37. New York : Elsevier Applied Science.
- Wiseman, A. 1985. Application of enzyme in the food industrial Handbook of Enzyme Biotechnology. pp. 339-340. New York : Ellis Harwood.

ภาคผนวก ก

อาหารเลี้ยงเชื้อและวิธีการเตรียม

1. Potato dextrose agar (PDA)

มันฝรั่ง	200	กรัม
น้ำตาล dextrose (glucose)	20	กรัม
Agar	20	กรัม
น้ำกลั่น	1	ลิตร

วิธีเตรียม หั่นมันฝรั่งให้เป็นชิ้นสี่เหลี่ยมขนาดเท่าลูกเต๋านำไปต้มในน้ำกลั่นปริมาตร 500 มล. ต้มให้เดือดประมาณ 15 นาที กรองด้วยผ้าขาวบางเติมน้ำกลั่นให้ครบ 1 ลิตร ใส่ส่วนผสมที่เหลือทั้งหมด คนให้ละลายนำไปนึ่งฆ่าเชื้อ

2. Yeast malt agar (YMA)

Yeast extract	3.0	กรัม
Malt extract	3.0	กรัม
Bacto-peptone	5.0	กรัม
Glucose	20	กรัม
Agar	20	กรัม
น้ำกลั่น	1	ลิตร

วิธีเตรียม ละลายส่วนผสมทั้งหมดในน้ำกลั่นให้เป็นเนื้อเดียวกันแล้วนำไปนึ่งฆ่าเชื้อ

หมายเหตุ อาหารเหลว สูตร YM ใช้สูตรเดียวกับ YMA แต่ไม่ต้องมี agar เตรียมโดยละลายส่วนผสมทั้งหมดในน้ำกลั่นแล้วบรรจุใส่ขวดแก้วนำไปนึ่งฆ่าเชื้อ



### 3. Molasses medium (Kumnuanta et al, 1981)

$\text{KH}_2\text{PO}_4$	0.5	กรัม
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	0.5	กรัม
$\text{MgSO}_4$	0.5	กรัม
Glucose	180.0	กรัม
น้ำกลั่น	1.0	ลิตร

วิธีเตรียม ละลายส่วนผสมทั้งหมดในน้ำกลั่น บรรจุใส่ขวดแก้วแล้วนำไปนิ่งฆ่าเชื้อ

### 4. Production medium (हरिशा पुण्डरीक 2531)

$\text{MgSO}_4$	1.0	กรัม
$\text{CaKPO}_4$	0.05	กรัม
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	4.0	กรัม
Corns steep liquor	7.0	กรัม
Microcrystalline cellulose	3.0	เปอร์เซ็นต์
Tween 80	20	มิลลิลิตร
$\text{FeSO}_4$	5.0	มิลลิกรัม
$\text{ZnSO}_4$	1.4	มิลลิกรัม
$\text{MnSO}_4$	1.6	มิลลิกรัม
$\text{CoCl}_2$	3.6	มิลลิกรัม
น้ำกลั่น	1.0	ลิตร

#### วิธีเตรียม

ละลายส่วนผสมทั้งหมดในน้ำกลั่น ปรับให้มี pH 5.5 ถ่ายลงในพลาสติกขนาด 250 มล. ให้มีปริมาตร 100 มล. ในกรณีที่ใช้ทดสอบการสร้างเอ็นไซม์เซลลูเลสของเชื้อราให้ใช้ microcrystalline cellulose เพียง 1 เปอร์เซ็นต์ แต่ถ้าใช้ในการผลิตเอ็นไซม์เซลลูเลสให้ใช้ microcrystalline cellulose 3 เปอร์เซ็นต์

**หมายเหตุ** Microcrystalline cellulose ไม่ละลายน้ำ การเตรียมต้องชั่งใส่พลาสติกก่อนแล้วจึงเติมสารอาหารลงไปให้ได้ปริมาตรตามที่ต้องการ

### การเพาะจุลินทรีย์จากหลอด (Reviving lyophilized cultures)

1. ใช้ตะไบสำหรับเลื่อยแก้ว เลื่อยหลอดแก้วตรงตำแหน่งกึ่งกลางลำลิ
2. ใช้ลำลิจุ่มแอลกอฮอล์ 70 เปอร์เซ็นต์ เช็ดบริเวณรอบ ๆ หลอด
3. ใช้แท่งแก้วเผาไฟให้ร้อนแดงตรงปลาย กดลงไปตรงรอยตะไบ เพื่อทำให้หลอดแก้วแตกช้าตรงรอยที่เลื่อยไว้
4. ดึงปลายหลอดแก้วออกทิ้งในขวดน้ำยาฆ่าเชื้อ ดึงลำลิออก ใช้ พาสเจอร์ปีเปิดดูดอาหารเหลวที่เหมาะสมกับการเจริญของจุลินทรีย์ (ประมาณ 0.3 - 0.4 มล.) หยดลงไปหลอดแก้วเพื่อละลาย สารผสมเซลล์จุลินทรีย์ในหลอด
5. ใช้พาสเจอร์ปีเปิดดูดสารละลายแล้วหยดลงบนจานอาหารแข็งที่มี สูตรเดียวกันกับอาหารเหลว 1 หยด ใช้เข็มเขี่ยเชื้อจากหยดสารละลายนั้นเพื่อกระจายให้จุลินทรีย์เจริญทั่วจานอาหารก่อนนำไปบ่มที่ อุณหภูมิเหมาะสม
6. นำสารละลายส่วนที่เหลือจากข้อ 5 ใส่ลงในอาหารเหลว (ประมาณ 6 มล.) ซึ่งบรรจุอยู่ในหลอดแก้วเลี้ยงเชื้อ นำไปบ่มที่ อุณหภูมิเหมาะสม

หมายเหตุ การเก็บรักษาหลอดเชื้อแห้งเมื่อยังไม่ต้องการเพาะ ควรเก็บไว้ใน ตู้เย็นหรือในที่ที่มีอุณหภูมิต่ำ

## ภาคผนวก ข

### วิธีการเตรียมสารเคมี

#### 1. การเตรียมสารละลาย DNS (Dinitrosalicylic acid)

- 1.1 เตรียมสารละลาย 10 % NaOH 22 มล. ใส่ลงในสารละลาย Phenol 10 กรัม เติมน้ำให้ครบ 100 มล. คนให้เข้ากัน เทแบ่งออกมา 96 มล. เติม  $\text{NaHSO}_3$  9.6 กรัม คนให้เข้ากัน
- 1.2 เตรียมสารละลาย 1 % DNS 880 มล. และเตรียมสารละลาย Rochell salt 255 กรัม ด้วยสารละลาย 4.5 % NaOH 300 มล. จากนั้นนำมาเทรวมกับ 1 % DNS คนให้เข้ากัน
- 1.3 นำสารละลายที่ได้จากข้อ 1.1 และ 1.2 มาเทรวมกันก็จะได้สารละลาย DNS สารละลายนี้ต้องใส่ไว้ในขวดสีชา แล้วนำไปใส่ตู้เย็นก่อนอย่างน้อย 1 คืน จึงจะนำไปใช้

#### 2. การทำกราฟน้ำตาลมาตรฐาน

- 2.1 เตรียมสารละลายกลูโคสให้มีความเข้มข้น 0, 0.1, 0.2, 0.4, 0.6, 0.8 และ 1 มก./มล. ด้วยน้ำกลั่น ใส่ลงในหลอดทดลอง
- 2.2 เติมน้ำกลั่นลงไปในหลอดน้ำตาลทุกหลอด ๆ ละ 3 มล. นำไปตั้งในน้ำเดือด นาน 5 นาที ปล่อยให้เย็น
- 2.3 เติมน้ำกลั่นลงไป ในหลอดทุกหลอด ๆ ละ 10 มล. ผสมให้เข้ากัน
- 2.4 นำไปวัดค่าดูดกลืนแสง (absorbance) ที่ความยาวคลื่นแสง 550 nm. นำค่าที่ได้มาสร้างกราฟมาตรฐาน ระหว่างค่า OD กับปริมาณน้ำตาลกลูโคส

#### 3. การเตรียม 1 M. acetic acid

ตวงสารละลายกรดเข้มข้นของ acetic acid มา 60.22 มล. ใส่ลงในน้ำกลั่น 939.78 มล. คนให้เข้ากัน



## 4. การเตรียม 0.04 M. acetate buffer pH 5

ซึ่ง sodium acetate มา 3.429 กรัม นำมาละลายด้วยน้ำกลั่น 200 มล. แล้วเติมสารละลาย 1 M. acetic acid ลงไป 14.8 มล. เติมน้ำให้ครบ 1 ลิตร คนให้เข้ากัน

## 5. การเตรียม 1 M. HCl

ตวง HCl conc. 97.33 มล. แล้วจึงเติมน้ำกลั่นลงไป 902.46 มล. คนให้เข้ากัน

## 6. การเตรียม 0.05 M. citrate buffer pH 4.8

ซึ่ง sodium citrate มา 14.71 กรัม นำมาละลายในน้ำกลั่นเล็กน้อย แล้วจึงเติม 1 M. HCl ลงไป 50 มล. คนให้เข้ากัน เติมน้ำกลั่นลงไปอีก 20 มล. จากนั้นเติมน้ำกลั่นลงไปให้ครบ 1 ลิตร คนให้เข้ากัน

## 7. การหาเปอร์เซ็นต์ความชื้นของวัสดุหมัก

ซึ่งตัวอย่างเพื่อหาน้ำหนักสด 10.0 กรัม โดยใส่ในจานเลี้ยงเชื้อที่ทราบน้ำหนักแล้วนำไปอบแห้งที่อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส นาน 2 ชั่วโมง ตั้งไว้ให้เย็น นำมาชั่งด้วยเครื่องชั่ง 2 ตำแหน่ง เมื่อได้น้ำหนักแห้งแล้วนำไปเปรียบเทียบกับน้ำหนักก่อนอบ น้ำหนักที่ลดลงคือ ค่าของความชื้น คำนวณเป็นเปอร์เซ็นต์ความชื้นได้ดังนี้

$$\text{เปอร์เซ็นต์ความชื้น} = \frac{(\text{น้ำหนักสด} - \text{น้ำหนักแห้ง})}{\text{น้ำหนักสด}} \times 100$$

## 8. การคำนวณหาปริมาณแอลกอฮอล์

นำตัวอย่างแอลกอฮอล์มาวัดด้วยเครื่อง liquid gas chromatography ผลที่ได้จะเป็นความเข้มข้นของแอลกอฮอล์ ที่มีหน่วยเป็นเปอร์เซ็นต์ คือมีปริมาณแอลกอฮอล์ X กรัม หรือ X x 1,000 มก. ในสารละลาย 100 มล. ดังนั้นปริมาณแอลกอฮอล์ 1 มล. จึงเท่ากับ

$$\frac{X \times 1}{100} \text{ ก./มล.} = \frac{X \times 1000}{100} \text{ มก./มล.}$$

9. การวัดปริมาณเอนไซม์เซลลูเลสโดยวิธีของ Mandel และคณะ (1976)

**Carboxyl methylcellulase activity method (CMCase)**

1. นำ crude enzyme solution ที่ได้จากการผลิตมา 0.5 มล. ใส่ลงในหลอดทดสอบที่บรรจุสารละลาย 1 % CMC 0.5 มล. เขย่าให้เข้ากัน
2. นำไป incubate ใน water bath อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส นาน ประมาณ 30 นาที
3. หยุดปฏิกิริยาด้วยสารละลาย DNS reagent 3 มล.
4. นำไปต้มในน้ำเดือดนาน 5 นาที แล้วปล่อยให้เย็นที่อุณหภูมิห้อง
5. เติมน้ำกลั่น 10 มล. เขย่าให้เข้ากัน
6. นำไปอ่านค่า OD ที่ 550 nm. โดยเทียบกับหลอดควบคุมที่มี 0.05 M. sodium citrate buffer แทน 1 % CMC
7. นำค่าที่อ่านได้มาเทียบกับกราฟมาตรฐานน้ำตาลกลูโคส
8. นำค่าที่เทียบได้ไปคำนวณหาค่า unit of enzyme

**Filter paper activity method (FPA)**

1. นำ crude enzyme solution ที่ได้จากการผลิตมา 0.5 มล. ใส่ลงในหลอดทดสอบขนาด 18 มม.
2. เติม 0.05 M. sodium citrate buffer pH 4.8 จำนวน 1 มล.
3. ใส่กระดาษกรองที่ตัดเป็นชิ้นขนาด 1x6 ซม. หลอดละ 1 ชิ้น เขย่าให้เข้ากัน
4. นำไป incubate ใน water bath อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส นาน 1 ชั่วโมง เทียบกับหลอดควบคุมที่ไม่มีกระดาษ
5. หยุดปฏิกิริยาด้วยสารละลาย DNS reagent 3 มล.
6. นำไปต้มในน้ำเดือดนาน 5 นาที ปล่อยให้เย็นที่อุณหภูมิห้อง
7. เติมน้ำกลั่น 16 มล. เขย่าให้เข้ากัน
8. นำไปอ่านค่า OD ที่ 550 nm.
9. นำค่าที่อ่านได้มาเทียบกับกราฟน้ำตาลมาตรฐานน้ำตาลกลูโคส
10. คำนวณหาค่า unit of enzyme

10. การคำนวณหาปริมาณเอนไซม์เซลลูเลส ตามหลักการของ  
The International Unit of Biochemistry

1 enzyme unit = 1 mole ของ substrate ที่ถูก hydrolyse ใน 1 นาที  
 = 1 mole ของกลูโคสที่ถูกปลดปล่อยออกมาใน 1 นาที  
 = 0.180 มิลลิกรัมกลูโคสที่ถูกปลดปล่อยออกมาใน 1 นาที

ถ้า 0.180 มิลลิกรัมกลูโคสที่ถูกปลดปล่อยออกมาใน 1 นาที มีค่า = 1 หน่วย  
 1.000 มิลลิกรัมกลูโคสที่ถูกปลดปล่อยออกมาใน 30 นาที มีค่า = 1 หน่วย

$$0.180 \times 30$$

$$\text{มีค่า} = 0.185$$

ถ้าปล่อยกลูโคส X มิลลิกรัมใน 30 นาที มีค่า = (0.185 x (X)) หน่วย

จากการทดลองใช้เอนไซม์ 0.5 มิลลิลิตร = (0.185) x (มิลลิกรัมกลูโคส)

1.0 มิลลิลิตร =  $\frac{(0.185) \times (\text{มิลลิกรัมกลูโคส})}{0.5}$

$$0.5$$

$$= \frac{(0.185) \times (\text{มิลลิกรัมกลูโคส})}{\text{มิลลิลิตรเอนไซม์}}$$

มิลลิลิตรเอนไซม์

ประวัติผู้เขียน



นางสาวอานวย ชวิญเมือง เกิดเมื่อวันที่ 2 กรกฎาคม พ.ศ. 2509 เป็นบุตรคนที่ 6 ในจำนวนพี่น้อง 8 คน ภูมิลำเนาเดิม อ.แม่สอด จ.ตาก จบการศึกษาระดับประถมศึกษาตอนปลายจากโรงเรียนบ้านเจดีย์โคะ ต.มหาวัน อ.แม่สอด การศึกษาระดับมัธยมศึกษาตอนต้นจาก โรงเรียนพิบูลประชาสรรค์ เขตห้วยขวาง กทม. การศึกษาประกาศนียบัตรวิชาชีพ (ปวช.) จาก สถาบันราชมงคล วิทยาเขต ปทุมธานี หลักสูตรประกาศนียบัตรวิชาชีพชั้นสูง (ปวส.) และหลักสูตรวิทยาศาสตรบัณฑิต สาขาเทคโนโลยีการผลิตพืช จากคณะเทคโนโลยีการเกษตร สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหาร ลาดกระบัง เมื่อปีการศึกษา 2532 เข้าศึกษาต่อหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต ภาควิชาพฤกษศาสตร์ คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย เมื่อปีการศึกษา 2534 และสำเร็จการศึกษาเมื่อปีการศึกษา 2537