

เอกสารอ้างอิง

1. โกวิท ศตวุฒิ และอธิชัย พานงาม, "การวิจัยเพื่อนำเอาแอลกอฮอล์น้ำมันไว้เป็นเชื้อเพลิงกับเครื่องยนต์สันดาปภายใน," สถาบันวิจัยและพัฒนาคณวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย กรุงเทพมหานคร, 2527.
2. เบญจ ภมรลุค และคณะ, "โครงการวิจัยเติมสารเสริมในแอลกอฮอล์เพื่อใช้แทนน้ำมันดีเซล," สถาบันวิจัยแห่งชาติ, กรุงเทพมหานคร, 2528.
3. Lenz, T.G. and A.R. Mreire, "Economic Evaluation of the Acetone-Butanol Fermentation," Ind. Eng. Prod. Res. Dev. 19, 478-483, 1980.
4. Compere, A.L. and W.L. Griffith, "Evaluation of Substrate for Butanol Production," Dev. Ind. Microbiol. 20, 503-517, 1979.
5. Rogers, P., "Genetic and Biochemistry of Clostridium Relevant to Development of Fermentation Processes," Adv. Appl. Microbiol., (Allen I. Laskin, ed.), vol. 31, pp. 1-60, Academic Press, New York, 1986.
6. Pescott, S.C., and C.G. Dunn, Industrial Microbiology, pp. 250-284, McGraw-Hill Book Co., New York, 3rd. ed., 1985.
7. Walton, M.T., and J.L. Martin, "Production of Butanol-Acetone by Fermentation," Microbial Technology, vol 1, pp. 187-209, Academic Press, New York, 2nd. ed., 1979.
8. Ross, D., "The Acetone-Butanol Fermentation," Prog. Ind. Microbiol., 3, 71-91, 1978.
9. Robson, P.M., and D.T. Jones, "Industrial Production of Acetone-Butanol," Colloque Societe France Microbiol., 169-213, 1982.

10. Saddler, J.N., E.K.C. Yu, M. Mes-Hartree, N. Levitin., and H.N. Brownell, "Utilization of Enzymatically hydrolyzed Wood Hemicelluloses by Micro-Organisms for Production of Liquid Fuels," App. Environ. Microbiol., 45, 153-160, 1983.
11. Ennis, B.M., and I.S. Maddox, "Use of Clostridium acetobutylicum p 262 for Production of Solvent from Whey Permeate," Biotech. Lett., 7, 601-606, 1985.
12. Voget, C.E., C.F. Mignone, and R.J. Ertola, "Influence of Temperature on Solvent Production from Whey," Biotech. Lett., 7(8), 607-610, 1985.
13. Yu, E.K.C., L. Deschatelets, and J.N. Saddler, "The Bioconversion of Wood Hydrolysates to Butanol and Butanediol," Biotech. Lett., 6(5), 627-332, 1984.
14. จิรภานต์ เมืองนาโพธิ์, สุวัฒนา พวงเพิกศึก, วรพันธ์ อรรถยากร และ ชัยฤทธิ์ สัตยาระเสรีสู, "กระบวนการหมักอาหารชีโตรน-น้ำท่านอล จำกมันสำปะหลัง," สถาบันวิจัยและพัฒนา คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, กรุงเทพมหานคร, 2528.
15. Ounine, K., H. Petitdemange, G. Raval, and R. Gay, "Acetone-Butanol Production from Pentose by Clostridium acetobutylicum," Biotech. Lett., 7, 255-260, 1985.
16. Pimpa, P., C. Muangnapoh, M. Minier and G. Goma, "Fermentation Acetonobutylique : Observations sur Les Mecanismes d' Inbibition," Colloque Societe France Microbiol., 169-213, 1982.
17. Spivey, M.T., "The Acetone/Butanol/Ethanol Fermentation," Proc. Biochem., 13, 2-5, 1978.
18. Bessch, S.C., "Acetone-Butanol Fermentation of Sugar," Ind. Eng. Chem., 44, 1677,-1682, 1985.

19. Monot, F., J.R. Martin, H. Petitdemange and R. Gay, "Acetone and Butanol Production by Clostridium acetobutylicum in a Synthetic Medium," Appl. Environ. Microbiol., 44, 1318-1324, 1982.
20. McNeill, B., and B. Kristiansen, "Effect of Temperature upon Growth and Solvent Production in Batch cultures of Clostridium acetobutylicum," Biotech. Lett., 7, 499-502, 1985.
21. Gottschall, G., and H. Bahl, "Feasible improvement of the Butanol Production by Clostridium acetobutylicum," Trends in the Biological of Fermentation for Fuels and Chemicals (Hollander, A. ed.), 463-471, Plenum Press, New York, 1981.
22. Monot, F. and J. M. Engasser, "Regulation of Acetone Butanol Production in Batch and Continuous of Clostridium acetobutylicum," Biotechnol. Bioeng. Sym., 24, 1318-1324, 1982.
23. Martin, J.R., H. Petitdemange, J. Ballong, and R. Gay, "Effect of Acetic Acid and Butyric Acid on Solvent Production by Clostridium acetobutylicum," Biotechnol. Lett., 5, 89-94, 1983.
24. Lin, Y.L., and H.P. Blaschek, Appl. Environ. Microbiol. 45, 966-973, 1983.
25. Webster, J.B., S.J. Reid, D.T. Jones, and D.R. Wood, "Purification and Characterization of An Autolysin from Clostridium acetobutylicum," Appl. Environ. Microbiol., 41, 371-374, 1981.

26. Jones, D.T., A. Van Der Westhuizen, S. Long, E.R. Allcock, S.J.Reid, and D.R. Woods, "Solvent Production and Morphological Changes in Clostridium acetobutylicum," Appl. Environ. Microbiol., 44, 1434-1439, 1982.
27. Yerushalmi .L, and B. Volesky, "Importance of agitation in Acetone-Butanol Fermentation," Biotechnol. Bioeng. 27, 1297-1325, 1985.
28. Calam, T., "Isolation of Clostridium acetobutylicum strain Producing Butanol and Acetone," Biotech. Lett., 2, 111-116, 1980.
29. Buchanam, R.E., and N.E. Gibbons, Bergey's Manual of Determinative Bacteriology, 8th ed. The Williams & Wilkins Co., Bartimore, 1957.
30. Maris, G.N., and S. Gatenbeck, "Intermediary Metabolism in Clostridium acetobutylicum Level of Enzymes involved in the Formation of Acetate and Butyrate," Appl. Environ. Microbiol., 47, 1277-1283, 1984.
31. Papoutsakis, E.T., "Equation and Calculations for Fermentations of Butyric Acid Bacteria," Biotech. Bioeng., 16, 174-187, 1984.
32. หน่วยการเกษตร ฝ่ายวิชาการเกษตร ธนาคารแห่งประเทศไทย "ภาวะสินค้าเกษตรที่สำคัญในรอบปี 2528," 4/1-4/20, กรุงเทพมหานคร, 2528
33. สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร กระทรวงเกษตรและสหกรณ์ "สถิติการเกษตรของประเทศไทย ปีเพาะปลูก 2528/2529," เอกสารสถิติการเกษตร เล่มที่ 323, 36-43, กรุงเทพมหานคร, 2529
34. Association of Official Analytical Chemists. "Official Method of Analysis," George Banta Co., Washington, D.C., 1975.
35. Miller, G.L., "Use of Dinitrosalicylic Acid Reagent for Determination of Reducing Sugar," Anal. Chem. 31, 426-428, 1959

ภาคผนวก

ก. อาหารเลี้ยงเชื้อ

1. อาหารโพลีเตต์ เด็กซ์ตรอส บราอท (Potato Dextrose Broth)

มันฝรั่งบด	250.0	กรัม
กลูโคส (Glucose)	10.0	กรัม
แคลเซียมคาร์บอเนต (CaCO_3)	2.0	กรัม
แอมโมเนียมชีลเนต ($(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$)	2.0	กรัม
น้ำก๊าซ	1.0	ลิตร
ปรับระดับความเป็นกรดด่างที่	6.0	

ชิ้นมันฝรั่ง 250 กรัม ตัดเป็นชิ้นเล็ก ๆ เคิมน้ำก๊าซและต้มให้สุก นำมายดัดด้วยเครื่องปั่น ใส่ลงค์ปะประกอบที่เหลือ ปรับปริมาตรเป็น 1 ลิตร อบผ่าเชื้อที่ความดัน 15 บาร์คือตารางน้ำ 121 องศาเซลเซียส 15 นาที (มาตรฐาน)

2. อาหารโพลีเตต์ เด็กซ์ตรอส อา กา (Potato Dextrose Agar)

องค์ปะประกอบเหมือนภาคผนวก ก. หมายเลข 1. แต่กรองเอาเฉพาะน้ำของมันฝรั่งต้ม และเติมวุ่นผง 15 กรัม อบผ่าเชื้อแบบมาตรฐาน

3. อาหารแบ่งมันสำปะหลัง

แบ่งมันสำปะหลัง	50.0	กรัม
ไกโพริตัลเชียมไอกไซด์เจนฟอสฟेट (K_2HPO_4)	0.5	กรัม

โป๊ตัลเชี่ยมไคไอโกรเจนฟอสเฟต (KH_2PO_4)	0.5	กรัม
แมกนีเซียมชีลเฟต ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)	0.2	กรัม
เฟอร์สชีลเฟต ($\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)	0.01	กรัม
แมงกานิสชีลเฟต ($\text{MnSO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$)	0.01	กรัม
โซเดียมคลอไรด์ (NaCl)	0.01	กรัม
สารสกัดจากเยื่อสต์ (Yeast extract)	6.0	กรัม
น้ำกลั่น	1.0	ลิตร
ปรับความเป็นกรดด่างที่	6.0	
เครื่องสารละลายแป้งมันสำปะหลังในน้ำกลั่น เครื่องมองค์ประกอบที่เหลือละลาย ในน้ำกลั่น ต้มให้เดือด ผสานแก้ส่องเข้าด้วยกัน ปรับปริมาตรเป็น 1 ลิตร อบผ่าเชื้อแบบมาตรฐาน		

4. อาหารเสริมเชื้อสำหรับเก็บคลอสติริดิเมียม (Reinforced Clostridium medium)

สารสกัดจากเยื่อสต์	3.0	กรัม
สารสกัดจากเนื้อ (beef extract)	10.0	กรัม
เปปตอน (Peptone)	10.0	กรัม
แป้งละลายน้ำ (Soluble Starch)	1.0	กรัม
เด็กทูโรส (Dextrose)	5.0	กรัม
ซิสติอิน ไอโกรคลอไรด์ (Cystein Chloride)	0.5	กรัม
โซเดียม อัซซีตेट (Sodium acetate)	5.0	กรัม
วุ้นผง	2.5	กรัม
น้ำกลั่น	1.0	ลิตร

5. แอนเดรค คาร์บอไฮเดรต บรอย (Andrade's Carbohydrate Broth)

ก. อาหารเบซอล (Basal medium)

เบปปิตัน	10.0	กรัม
สารสกัดจากเนื้อ	1.0	กรัม
โซเดียมคลอไรด์	5.0	กรัม

ก. แอนเดรค อินดิเคเตอร์ (Andrade's Indicator)

กรดฟูชิน (Acid fuchins)	0.5	กรัม
น้ำกลั่น	00.0	มล.
โซเดียมไอกրอกไซด์ 1 ㏖/㎖	1.50-18.0	มล.

เตรียมอาหารเบซอล ปริมาตร 1.0 ลิตร ปรับระดับความเป็นกรดด่างที่ 7.2
เติมสารคาร์บอไฮเดรตชนิดที่ต้องการทดสอบ 1 เปอร์เซนต์ (น้ำตาล ดี-กลูโคส
ดี-ไอโซโลส ดี-ดูชิโอล แพรฟิโนส ทริโอาโลส และแลคโตส)

6. นิวทริยานท์ จาการ (Nutrient Agar)

เนื้อสกัด	3.0	กรัม
เบปปิตัน	5.0	กรัม
วุ้นยาง	15.0	กรัม
น้ำกลั่น	1.0	กรัม

ปรับความเป็นกรดด่างที่ 6.8 บนฝ่าเขี้ยวแบบมาตรฐาน

7. นิวทริยนท์ เจลาติน (Nutrient Gelatin)

เกปป์โคน	20.0	กรัม
สารสกัดจากยีสต์	0.3	กรัม
แมงกานีส ชีลเฟด	0.1	กรัม
เจลาติน	4.0	กรัม
รูบฟง	15.0	กรัม
น้ำกลั่น	1.0	ลิตร

ปรับความเป็นกรดค้างที่ 7.0 อบผ่าเชื้อแบบมาตรฐาน

8. อาหารทดสอบการเคลื่อนที่ (Motility test medium)

สารสกัดจากเนื้อ	3.0	กรัม
เกปป์โคน	10.0	กรัม
โซเดียม คลอไรด์	5.0	กรัม
รูบฟง	4.0	กรัม
น้ำกลั่น	1.0	ลิตร

ปรับความเป็นกรดค้างที่ 7.3 อบผ่าเชื้อแบบมาตรฐาน

9. อาหารแป้ง (Strach medium)

ก. อาหารเบซอล

เกปป์โคน	5.0	กรัม
สารสกัดจากเนื้อ	3.0	กรัม
โซเดียม คลอไรด์	5.0	กรัม
น้ำกลั่น	1.0	ลิตร

๙. แป้งละลายน้ำ [Soluble (Potato) Starch] 20.0 กรัม

เครื่องอาหารเบเชอล์ โคลยละลายน้ำกลิ้น 500 มล. ต้มให้ความร้อน
ละลายแป้งในน้ำกลิ้น 250 มล. ให้ความร้อนจนเดือด ผสมอาหารเบเชอล์และ
สารละลายน้ำให้เข้ากัน ปรับปริมาตรเป็น 1 ลิตร อบผ่าเชื้อแบบมาตรฐาน.

๑๐. ทรีปเปิล ชูการ์ ไอรอน อาเกอร์ (Triple Sugar Iron Agar)

สารสกัดจากเนื้อ	3.0	กรัม
สารสกัดจากเยลลี่	3.0	กรัม
เปป์ไคน	20.0	กรัม
แอลก็อกซ์	10.0	กรัม
ชูโคล	10.0	กรัม
เฟอร์ส ชีลเฟต	0.2	กรัม
โซเดียมไนโตรซัลเฟต ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$)	0.3	กรัม
โซเดียมคลอไรด์	5.0	กรัม
วุ้นผง	12.0	กรัม
ฟีโนล เรด (phenol red)	0.024	กรัม
น้ำกลิ้น	1.0	ลิตร
อบผ่าเชื้อแบบมาตรฐาน		

๑๑. ทรีปติกेस ไนเตรต บรอก (Trypticase nitrate broth)

ทรีปติกेस	20.0	กรัม
โซเดียมไนเตรต ฟอลเฟต	2.0	กรัม
กลูโคล	1.0	กรัม
วุ้นผง	1.0	กรัม
โปรตีนเชียร์ ไนเตรต	1.0	กรัม
น้ำกลิ้น	1.0	ลิตร
อบผ่าเชื้อแบบมาตรฐาน		

๒. สารเคมี

๑. สารละลายน้ำในโซเดียมไนเตรต (DNS)

นำกรดไดไนโซเดียมไนเตรต 10 กรัม พิโนล 2 กรัม โซเดียมชีลไฟต์ 0.5 กรัม และโปรดักซ์โซเดียม-โซเดียมตาาร์เตต 200 กรัม ละลายใน 2 % สารละลายน้ำโซเดียม-ไนตรอกไซด์ 500 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรสุกท้ายเป็น 1 ลิตร เก็บในขวดสีชา

ศูนย์วิทยาหรรพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ประวัติผู้เชี่ยว

นายเสรี จันทร์โสกน พ.ศ. ๒๕๐๕ ในจังหวัดมหาสารคาม
ได้รับปริญญาวิทยาศาสตร์บัณฑิต สาขาชีววิทยา จากคณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยรามคำแหง
ในปีการศึกษา ๒๕๒๖



ศูนย์วิทยบริพัทกร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย