

## รายการอ้างอิง

### ภาษาไทย

จอมขวัญ มีรักษ์. 2545. การโคลนยีนระบบรหัสเซอรีนอะซิติลทรานส์เฟอเรส ชนิด plastid isoform จาก *Arabidopsis thaliana*. โครงการ การเรียนการสอนเพื่อเสริมประสบการณ์ ภาควิชาจุลชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

อังคณา โพธิ์ไกร. 2545. การสร้างผักบุ้ง *Ipomoea aquatica* ดัดแปลงพันธุ์ที่มียืนประมวลรหัสซิสเตอีนชินเตสจากข้าว. วิทยานิพนธ์ปริญญามหาบัณฑิต ภาควิชาจุลชีววิทยา บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

### ภาษาอังกฤษ

American Public Health Association. 1992. Standard methods for the examination of water and wastewater. 18<sup>th</sup> ed. Washington, DC. : Water Pollution Control federation.

Baecker, P., and Wedding, R.T. 1980. Monitoring of the decrease in A<sub>232</sub> due to the thioester bond of acetyl-CoA. Anal. Biochem. 102:16-21.

Bech, J., Poschenrieder, C., Barcelo, J., and Lansac, A. 2002. Plants from Mine Spoils in the South American Area as Potential Sources of Germplasm for Phytoremediation Technologies. Acta-Biotechnologica. 22(1-2):5-11.

Delorme, T.A., Gagliardi, J.V., Angle, J.S., and Chaney, R.L. 2001. Influence of the zinc hyperaccumulator *Thlaspi cawrulescens* J. and C. Presl. and the non metal accumulator *Trifolium pretense* L. on soil microbial populations. Canadian-Journal-of-Microbiology-Revue- Canadienne-de-Microbiologie. 47(8):773-776.

Edwards, K., Johnstone, C., and Thompson, C. 1991. A simple and rapid method for the preparation of plant genomic DNA for PCR analysis. Nucl. Acids Res. 19(6):1349.

Feist, L.J., and Parker, D.R. 2001. Ecotypic variation in selenium accumulation among populations of *Stanleya pinnata*. New-Phytologist. 149(1):61-69.

Flocco, C.G., Lo-Balbo, A., Carranza, M.P., and Giulietti, A.M. 2002. Removal of Phenol by Alfalfa Plants (*Medicago sativa L.*) Grown in Hydroponics and its Effect on Some Physiological Palamiter. Acta-Biotechnologica. 22(1-2):43-54.

Hannink, N., Rosser, S.J., French, C.E., Basran, A., Murray, J.A.H., Nicklin, S., and Bruce, N.C. 2001. Phytodetoxification of TNT by Transgenic plants expressing a bacterial nitroreductase. Nature-Biotechnology. 19(12):1168-1172

Harms, K., Ballmoos, P., Brunold, C., Hofgen, R., and Hesse, H. 2000. Expression of a bacterial serine acetyltransferase in transgenic potato plants leads to increased levels of cysteine and glutathione. The Plant Journal. 22(4): 335-343.

Kawamura, Y., Fukunaga, K., Umebara, A, Takahashi, M., and Morikawa, H. 2002 Selection of *Rhododendron mucronatum* plants that have a High Capacity for Nitrogen Dioxide Uptake. Acta-Biotechnologica. 22(1-2):113-120.

Kirk, J.L., Klironomos, J.N., Lee, Hung., and Trevors, J.T. 2002. Phytotoxicity Assay to Assess Plant Species for Phytoremediation of Petroleum-Contaminated Soil. Bioremediation-Journal-of-microbiology-Revue-Canadienne-de-Microbiologie. 47(8):773-776.

Macek, T., Mackova, M., Ravlikova, D., Szakova, J., and Truksa, M. 2002. Accumulationof Cadmium by Transgenic Tobacco. Acta-Biotechnologica. 22(1-2):101-106.

Murashige, T., and Skoog, F. 1962. A revised medium for rapid growth and bio-assays with tobacco tissue cultures. Plant Physiol. 15: 473.

Murillo, M., Foglia, R., Diller, A., Lee, S., and Leustek, T. 1995. Serine acetyltransferase from *Arabidopsis thaliana* can functionally complement the cysteine requirement of a cysE mutant strain of *Escherichia coli*. Cellular and Molecular Biology Research. 41(5): 425-433.

- Noji, M., Inour, K., Kimura, N. Gouda, a., and Saito, K. 1998. Isoform-dependent differences in feedback regulation and Subcellular Localization of Serine Acetyltransferase Involved in Cysteine Biosynthesis from *Arabidopsis thaliana*. The Journal of Biological Chemistry. 273(49):32739-32745.
- Rossi, G., Figliolia, A., Socciarelli, S., and Pennelli, B. 2002. Capability of *Brassica napus* to Accumulate Cadmium, Zinc and Copper from Soil. Acta-Biotechnologica. 22(1-2):133-140.
- Ruffet, M.L., Droux, M. and Doucer, R. 1994. Purification and kinetic properties of serine acetyltransferase free of O-acetylserine(thiol) lyase from spinach chloroplasts. Plant Physiol. 104: 597-604.
- Ruffet, M.L., Lebrum, M., Droux, M., and Douce, R. 1995. Subcellulae distribution of serine acetyltransferase from *Pisum sativum* and characterization of and *Arabidopsis thaliana* putative cytosolic isoform. European Journal Biochemistry. 227: 500-509.
- Rugh, C.L., Senecoff, J.F., Meagher, R.B., and Merkle, S.A. 1998. Development of Transgenic yellow poplar for mercury phytoremediation. Nat.-Biotechnol. 16(10):925-928.
- Saito, K., Yokoyama, H., Noji, M. and Murakoshi, I. 1995. Molecular cloning and characterization of a plant serine acetyltransferase playing a regulatory role in cysteine biosynthesis from watermelon. The Journal of Biological Chemistry. 270: 16321-16326.
- Saito, K. 2000. Regulation of sulfate transport and synthesis of sulfur-containing amino acids. Curr Opin Plant Biol. 3(3): 188-195.
- Sinha, S., Saxena, R., and Singh, S. 2000. Fluoride Removal from Water by *Hydrilla verticillata*(L.f) Royle and Its Toxic Effects. Bulletin-of-Environmental-Contamination-and-Toxicology. 65(5):683-690.

- Strycharz, S., and Shetty, K. 2002. Peroxidase activity and phenolic content in elite clonal lines of *Mentha pulegium* in response to polymeric dye R-478 and *Agrobacterium rhizogenes*. Process-Biochemistry. 37(8):805-812.
- Wang, Q., Cui, Y., and Dong, Y. 2002. Phytoremediation of Polluted Waters Potentials and Prospects of Wetland Plants. Acta-Biotechnologica. 22(1-2):199-208.

Xiong, Zhi-Ting. 1997. Bioaccumulation and physiological effects of excess lead in a roadside. Environ.-Pollut. 97(3):275-279.

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ภาคพนวก

# ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## ภาคผนวก ก

### สูตรและวิธีการเตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อ

#### 1. อาหารเลี้ยงเชื้อ Luria-Bertani (LB)

แบคโต-ทริปโทน(Bacto Tryptone)	10	กรัม
สารสกัดจากเยลลี่สต์ (Yeast Extract)	5	กรัม
โซเดียมคลอไรด์(Sodium Chloride)	10	กรัม
วุ้นพง(Agar)	15	กรัม
ละลายองค์ประกอบทั้งหมดในน้ำกลั่น 1,000 มิลลิลิตร ปรับค่าความเป็นกรดค้างเป็น 7.5 นิ่ง ผ่าเชื้อที่ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์/ตารางนิวตัน เป็นเวลา 15 นาที		

#### 2. อาหาร GYT

สารละลายน้ำ glycerol(Glycerol)เข้มข้น	10 %	(น้ำหนัก/ปริมาตร)
สารสกัดจากเยลลี่สต์(Yeast Extract)	0.125 %	(น้ำหนัก/ปริมาตร)
แบคโต-ทริปโทน(Bacto Peptone)	0.25 %	(น้ำหนัก/ปริมาตร)
ละลายองค์ประกอบทั้งหมดในน้ำกลั่น ปรับค่าความเป็นกรดค้างเป็น 7.5 นิ่งผ่าเชื้อที่ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์/ตารางนิวตัน เป็นเวลา 15 นาที		

#### 3. อาหารเลี้ยงเชื้อ YEP

แบคโต-เพปโทน(Bacto Peptone)	10	กรัม
สารสกัดจากเยลลี่สต์ (Yeast Extract)	10	กรัม
โซเดียมคลอไรด์(Sodium Chloride)	5	กรัม
วุ้นพง(Agar)	15	กรัม
ละลายองค์ประกอบทั้งหมดในน้ำกลั่น 1,000 มิลลิลิตร ปรับค่าความเป็นกรดค้างเป็น 7.5 นิ่ง ผ่าเชื้อที่ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์/ตารางนิวตัน เป็นเวลา 15 นาที		

#### 4. อาหาร MS (Murashige and Skoog, 1962)

ชาต้อาหารหลัก :

แอมโมเนียมไนเตรท(Ammonium Nitrate)	0.825	กรัม
โพแทสเซียมไนเตรท(Potassium Nitrate)	0.950	กรัม
แมกนีเซียมซัลเฟตไฮปะไทด์(Magnesium sulfate haptahydrate)	0.185	กรัม

แคลเซียมคลอไรด์ไดไฮเดรท(Calcium chloride dihydrate)	0.220	กรัม
โพแทสเซียมฟอสฟेट(Potassium phosphate)	0.085	กรัม
ไอออน II ชัลเฟตไฮเปปะไฮเดรท(Iron(II) sulfate heptahydrate)	0.0139	กรัม

#### ชาตุอาหารรอง :

โซเดียมอีดีทีเอ(Sodium ethylendinitrilo tetraacetic acid)	18.65	มิลลิกรัม
แมงกานีสชัลเฟตเพนตะไฮเดรท(Manganese sulphate pentahydrate)	11.15	มิลลิกรัม
ซิงค์ชัลเฟตไฮเปปะไฮเดรท(Zinc sulphate heptahydrate)	4.3	มิลลิกรัม
โซเดียมโมลิบเดท(Sodium Molybdate)	0.125	มิลลิกรัม
กรดบอริก(Boric acid)	3.1	มิลลิกรัม
โพแทสเซียมไอโอดีด(Potassium Iodide)	0.415	มิลลิกรัม
โคบอลท์คลอไรด์ไฮกสะไฮเดรท(Cobaltchloride hexahydrate)	0.0125	มิลลิกรัม
คอปเปอร์ชัลเฟตเพนตะไฮเดรท(Koppersulphate pentahydrate)	0.0125	มิลลิกรัม

#### องค์ประกอบวิตามิน :

อินโนซิทอล(Inositol)	100	มิลลิกรัม
ไกลซีน(Glycin)	2.0	มิลลิกรัม
ไพริดอกซินไฮโดรคลอไรด์(Pyridoxine monohydrochloride)	0.5	มิลลิกรัม
กรดนิโกรดินิก(Nicotinic acid)	0.5	มิลลิกรัม
ไธอะมีนไฮโดรคลอไรด์(Thiamine hydrochloride)	0.4	มิลลิกรัม

น้ำตาลซูโครัส(Sucrose)	30	กรัม
ฟิวตัล (Phytigel : Sigma., USA)	3.5	กรัม
ระยะองค์ประกอบทั้งหมดในน้ำกลั่น 1,000 มิลลิลิตร ปรับค่าความเป็นกรดค่างเป็น 5.8 นิ่ง ผ่าเชื้อที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์/ตารางนิว เป็นเวลา 15 นาที		

#### 5. อาหาร MMS (Modified Murashige and Skoog, 1962)

##### ชาตุอาหารหลัก :

แอมโมเนียมไนเตรท(Ammonium Nitrate)	0.825	กรัม
โพแทสเซียมไนเตรท(Potassium Nitrate)	0.950	กรัม
แมกนีเซียมชัลเฟตไฮเปปะไฮเดรท(Magnesium sulfate heptahydrate)	0.185	กรัม
แคลเซียมคลอไรด์ไดไฮเดรท (Calcium chloride dihydrate)	0.220	กรัม

โพแทสเซียมฟอสเฟต(Potassium phosphate)	0.085	กรัม
ไอออน II ชัลเฟตไฮเดรท(Iron(II) sulfate heptahydrate)	0.0139	กรัม

#### ชาตุอาหารรอง :

โซเดียมอีดีทีเอ(Sodium ethylendinitrilo tetraacetic acid)	18.65	มิลลิกรัม
แมงกานีสชัลเฟตเพนตะไฮเดรท (Manganese sulphate pentahydrate)	11.15	มิลลิกรัม
ซิงค์ชัลเฟตເຫັນຕະໄຊເດຣ (Zinc sulphate haptahydrate)	4.3	มิลลิกรัม
โซเดียม莫ลิบเดท(Sodium Molybdate)	0.125	มิลลิกรัม
กรด硼ิก(Boric acid)	3.1	มิลลิกรัม
โพแทสเซียมไอโอดไรด (Potassium Iodide)	0.415	มิลลิกรัม
โคบอลท์คลอไรดເຂກສະໄຊເດຣ(Cobaltchloride hexahydrate)	0.0125	มิลลิกรัม
គອປេរីចិត្តផែនຕະໄຊເດຣ(Kppersulphate pentahydrate)	0.0125	មិលិករាំ

#### องค์ประกอบวิตามิน :

อินโนซิทอล(Inositol)	100	មិលិករាំ
กรดนิโคตินิก(Nicotinic acid)	0.5	មិលិករាំ
ធនអោមិលឈូគ្រគលឈូរិដ (Thiamine hydrochloride)	0.4	មិលិករាំ
ក្រដុវិក(Folic acid)	5.0	មិលិករាំ

น้ำตาลซูโครส(Sucrose) 30 กรัม

วุ้นผง (Phytigel: Sigma., USA) 3.5 กรัม

ละลายองค์ประกอบทั้งหมดในน้ำกลั่น 1,000 มิลลิลิตร ปรับค่าความเป็นกรดด่างเป็น 5.8 น้ำเชื้อที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์/ตารางนิวตัน เป็นเวลา 15 นาที

ជុំបាយករណីមហាពិធាយាល់

## ภาคผนวก ข

1. สารละลายน้ำโซเดียมฟีโนไซด์ 250 มิลลิกรัม ในน้ำกลั่น 5 มิลลิลิตร  
สารละลายน้ำโซเดียมฟีโนไซด์ 250 มิลลิกรัม ในน้ำกลั่น 5 มิลลิลิตร ทำให้ปราศจากเชื้อด้วยการกรองผ่านแผ่นกรองที่มีขนาดรูพรุน 0.45 ไมครอน เก็บไว้ที่ -20 องศาเซลเซียส
2. สารละลายน้ำมายชิน 250 มิลลิกรัม ในน้ำกลั่น 5 มิลลิลิตร  
สารละลายน้ำมายชิน(ในรูปเกลือซัลเฟต) 250 มิลลิกรัม ในน้ำกลั่น 5 มิลลิลิตร ทำให้ปราศจากเชื้อด้วยการกรองผ่านแผ่นกรองที่มีขนาดรูพรุน 0.45 ไมครอน เก็บไว้ที่ -20 องศาเซลเซียส
3. สารละลายน้ำพิชิลิน 250 มิลลิกรัม ในน้ำกลั่น 5 มิลลิลิตร  
สารละลายน้ำพิชิลิน 250 มิลลิกรัม ในน้ำกลั่น 5 มิลลิลิตร ทำให้ปราศจากเชื้อด้วยการกรองผ่านแผ่นกรองที่มีขนาดรูพรุน 0.45 ไมครอน เก็บไว้ที่ -20 องศาเซลเซียส
4. สารละลายอะซิโตไซริงโซนความเข้มข้น 50 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร  
สารละลายอะซิโตไซริงโซน 250 มิลลิกรัม ในไคเมทิลซัลฟอกไซด์(Dimethyl sulfoxid) 5 มิลลิลิตร เก็บไว้ที่ -20 องศาเซลเซียส
5. สารละลายเซฟโโฟแทคซีมความเข้มข้น 50 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร  
สารละลายเซฟโโฟแทคซีม (Cefotaxime Sodium Salt) 250 มิลลิกรัม ในน้ำกลั่น 5 มิลลิลิตร ทำให้ปราศจากเชื้อด้วยการกรองผ่านแผ่นกรองที่มีขนาดรูพรุน 0.45 ไมครอน เก็บไว้ที่ -20 องศาเซลเซียส
6. สารละลายไธเดียซูรอนความเข้มข้น 10 มิลลิโนมาร์ต  
สารละลายไธเดียซูรอน(Thidiazuron) 22 มิลลิกรัม ในไคเมทิลฟอร์มาโนมีด(Dimethylformamid) 200 ไมโครลิตร ปรับปริมาตรให้เป็น 10 มิลลิลิตร โดยนำกลั่นปลดเชื้อด้วยวิธีปราศจากเชื้อ

## 7. สารละลายน้ำรับสกัดพลาสมิด

สารละลายน้ำ	ความเข้มข้นสุดท้าย
สารละลายน้ำโกลูโคส	50 มิลลิโมลาร์
สารละลายน้ำทริส-คลอไพร์บ์ฟเฟอร์ ค่าความเป็นกรดค้าง 8.0	5 มิลลิโมลาร์
สารละลายน้ำอีดีทีเอ ค่าความเป็นกรดค้าง 8.0	10 มิลลิโมลาร์
ผสมองค์ประกอบทั้งหมดให้เข้ากัน นึ่งฆ่าเชื้อที่ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์/ตารางนิวตัน เป็นเวลา 15 นาที	

## 7.2 สารละลายน้ำ

สารละลายน้ำโซเดียมไฮดรอกไซด์เข้มข้น 10 นอร์มอล	0.2 มิลลิลิตร
สารละลายน้ำโซเดียมโคเดซิลซัลเฟตเข้มข้น 10% (น้ำหนัก/ปริมาตร) น้ำกลั่น	1.0 มิลลิลิตร
ผสมองค์ประกอบทั้งหมดให้เข้ากัน นึ่งฆ่าเชื้อที่ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์/ตารางนิวตัน เป็นเวลา 15 นาที	8.8 มิลลิลิตร

## 7.3 สารละลายน้ำ

สารละลายน้ำโซเดียมอะซิตอติเตตเข้มข้น 5 โมลาร์	50 มิลลิลิตร
กรดอะซิติกเข้มข้น	11.5 มิลลิลิตร
น้ำกลั่น	8.5 มิลลิลิตร
ผสมองค์ประกอบทั้งหมดให้เข้ากัน นึ่งฆ่าเชื้อที่ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์/ตารางนิวตัน เป็นเวลา 15 นาที	

## 8. สารละลายน้ำทีบีบ์ฟเฟอร์ (TE buffer) ค่าความเป็นกรดค้าง 8.0

สารละลายน้ำ	ความเข้มข้นสุดท้าย
สารละลายน้ำทริส-เบส	10 มิลลิโมลาร์
สารละลายน้ำอีดีทีเอ ค่าความเป็นกรดค้าง 8.0	1 มิลลิโมลาร์
ผสมองค์ประกอบทั้งสองเข้าด้วยกัน ปรับค่าความเป็นกรดค้างด้วยกรดไฮโดรคลอริกเข้มข้น จนได้ค่าความเป็นกรดค้างเป็น 8.0 นึ่งฆ่าเชื้อที่ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์/ตารางนิวตัน เป็นเวลา 15 นาที	

9. สารละลายน้ำรับสกัดโดยตีนจากผักบุ้ง : สารละลายน้ำอีกแทรคชันบัฟเฟอร์

ความเข้มข้นสุดท้าย

สารละลายน้ำ-คลอไรด์บัฟเฟอร์

ความเป็นกรดด่าง 7.5 50 มิลลิโนลาร์

สารละลายน้ำอีดีทีเอ ค่าความเป็นกรดด่างเป็น 8.0 1 มิลลิโนลาร์

สารละลายน้ำแมกนีเซียมคลอไรด์ 5 มิลลิโนลาร์

สารละลายน้ำไดไนโอลทริอิทธอล 2 มิลลิโนลาร์

ไตรตอนอีก-100 (TritonX-100) (น้ำหนัก/ปริมาตร) 0.1 เปอร์เซ็นต์

ผสมองค์ประกอบทั้งหมดเข้าด้วยกันด้วยน้ำกลั่น นึ่งฆ่าเชื้อที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส

ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 15 นาที เก็บที่อุณหภูมิห้อง ยกเว้นสารละลายน้ำไดไนโอลทริอิทธอลแยกใส่ก่อนสกัด

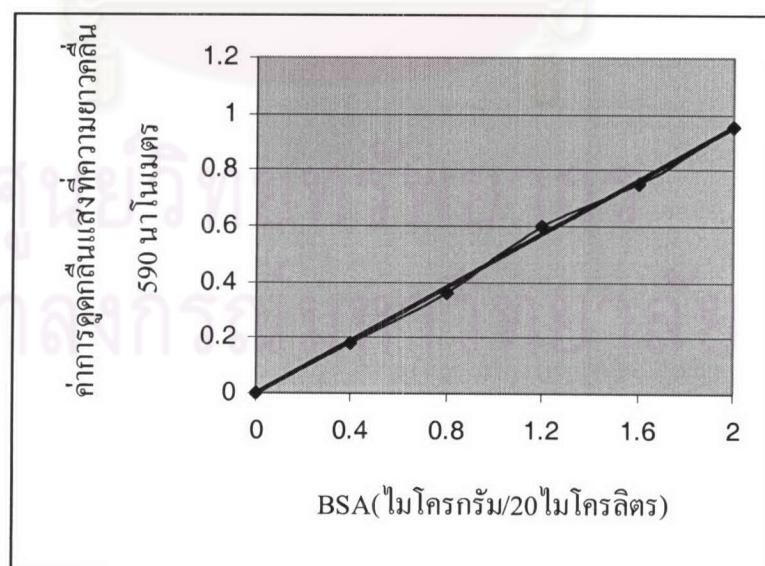
10. สารละลายน้ำเบรดฟอร์ด

เอทานอล เข้มข้น 95% (ปริมาตร/ปริมาตร) 5 มิลลิลิตร

กรดฟอสฟอริกเข้มข้น 85% (ปริมาตร/ปริมาตร) 10 มิลลิลิตร

สีคุแมสซีบริลเดียนท์บลู 10 มิลลิกรัม

ผสมองค์ประกอบทั้งหมดในน้ำกลั่นปรับปริมาตรสุดท้ายเป็น 100 มิลลิลิตร กรองสารละลายน้ำผ่านกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 1 และเก็บในขวดสีชาที่อุณหภูมิห้อง



ภาพที่ ข.1 กราฟมาตรฐานแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของสารละลายน้ำ BSA และค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 590 นาโนเมตร

11. สารละลายนีโอลิฟเฟอร์ (TAE buffer) (ความเข้มข้น 50 เท่า)

ทริส-เบส	202	กรัม
กรดอะซิติกเข้มข้น	57.1	มิลลิลิตร
สารละลายนีดีที่เอเข้มข้น 0.5 โมลาร์ ค่าความเป็นกรดค่า 8.0	100	มิลลิลิตร
ผสมองค์ประกอบทั้งหมดเข้าด้วยกันแล้วปรับปริมาตรด้วยน้ำกลั่นให้เป็น 1 ลิตร		

12. สารละลายนีโนลคลอโรฟอร์มไออกโซมิลแอกโกลอชอลล์

นำนีโนลที่เติมไฮดรอกซิควินoline (8-Hydroxyquinoline) ความเข้มข้นสุดท้าย 0.1 เปอร์เซ็นต์ (น้ำหนัก/ปริมาตร) มาทำให้สมดุล (equilibrate) ด้วยสารละลายนีทริสคลอโรดีบัฟเฟอร์ ค่าความเป็นกรดค่า 8.0 จนค่าความเป็นกรดค่า  $\geq 7.5$  แล้วนำมาผสมกับคลอโรฟอร์ม และไออกโซมิลแอกโกลอชอลล์ในอัตราส่วน 25:24:1

13. สารละลายนินไฮดริน (Ninhydrin solution)

นินไฮดริน	250	มิลลิกรัม
กรดอะซิติกเข้มข้น	6	มิลลิลิตร
กรดไออกโซคลอริกเข้มข้น	4	มิลลิลิตร
ละลายองค์ประกอบทั้งหมดเข้าด้วยกัน เก็บในขวดสีชาที่อุณหภูมิห้อง		

14. สารละลายน้ำมันสกัดดีเอ็นเอจากผักบุ้ง : สารละลายนีอีกแทรกรชันบัฟเฟอร์

ความเข้มข้นสุดท้าย

สารละลายนีทริส- คลอโรดีบัฟเฟอร์

ความเป็นกรดค่า 7.5

มิลลิโมลาร์

สารละลายนีดีที่เอ

มิลลิโมลาร์

สารละลายนีไซเดียม โคเดเชลซัลเฟต (น้ำหนัก/ปริมาตร)

เปอร์เซ็นต์

ละลายองค์ประกอบทั้งหมดที่ปราศจากเชื้อไวรัสกับด้วยน้ำกลั่นปลดล็อกเชื้อ โดยวิธีปราศจากเชื้อ เก็บที่อุณหภูมิห้อง

### ภาคผนวก ค

```

1 gtcgacccac gcttccgcaa ggaggagcaa ggattgttgt ttttcgctcagatcgat →
61 tcactgacggg ataatgggtg agaccatcgc caaggatgtc accgagttga ttggaaacac
rcs1-1
121 gccgttggtg tacctaacc gggtgcgga tgggtgcgtc gggcgcgtcg cggccaagct
181 cgagtccatg gagccatgcl ccagcgtcaa ggataggatt ggatacagta tgatcaactga
241 tgcagaggag aaggggctga tcactccagg caagagtgtc ctgattgagc caacttagtgg
301 caacacaggc attggactgg ctttcatggc tgctgcaaag gttacaggc ttgtactcac
361 gatgccggcc tccatgagca tggagaggag aatcatattg aaggcttttgcgtgaatt
421 gatacttact gacctacttct tggaaatgaa aggagctgtc caaaaggcag aagaactggc
481 agcgaagaca aacaactcat ttatcctcca acaattcgag aaccctgcta acccaaagat
541 ccattacgag accactggac ctgaaatctg gaaaggaaca ggaggtaaag ttgatggtt
601 agtttctggat attggacacag gtggactat tactggaaact ggacgataacc tcagagagca
661 aaatcctgat atcaagatct atgggtgtgg accagtcgag agcgtgtct tatctgggtt
721 aaagcctggg ccacacaaga ttcaaggaat tggagctgg tttgttcctg gggcctgg
781 tggacccatc atcaatgaaa ctgtacaat ttcaagtgtatcg gaagctatcg agatggcaaa
841 ggctttgca ttgaaagaag gttgctgg tggaaatatct tcaggtgcag ctgcagcagc
901 agctgttagg ctgcgtcaga ggccggaaaa tgaaggaaaa cttttgttg ttgtctccc
961 aagctttggg gacgggtacc ttgcgtcggt gtcttccag tccatcaaga aggaactgat
rcs1-2
1021 aaacatggtg gttgaatgaa atgcacaata tccggaaatc cacaggaaata aaagtttgg
1081 atctctgctt gtgtgattaa acatacattt tcctgccatt ttcaagttgt tcgtctgtg
1141 tagcaatggg gaacacagtg tggtagccctt gtgttttaca acagtttaca ttttatctc
1201 cctgtatatc agaacccttt acatggcat ttgtcagcca gtgtgaatga aataaagcat
1261 catatgattt gtctcaaaaa aaaaaaaaaaa

```

ภาพที่ ค.1 แสดงตำแหน่งดีเอ็นเอไพร์เมอร์ทั้ง 2 สายบนลำดับเบสของยีน rcs1 (GenBank accession number AF073695) ขนาด 1,290 เบส ลำดับเบสที่ 74 – 1,039 เป็นบริเวณซึ่งแปลรหัสโปรตีน

atg (start codon) หมายถึง จุดเริ่มต้นของการแปลรหัสโปรตีน

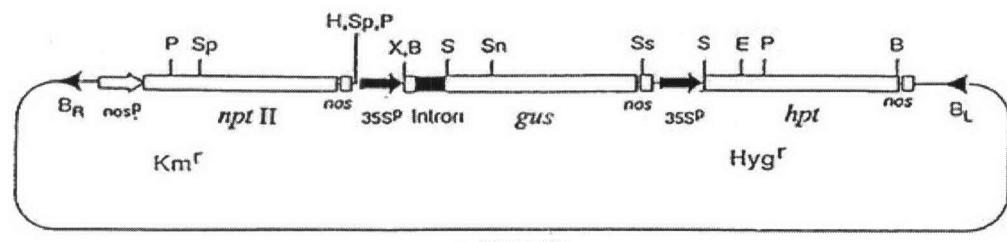
tga (stop codon) หมายถึง จุดสิ้นสุดของการแปลรหัสโปรตีน

1 gcataaaacca tggcaacatg catccacaca tgccgaaccg gtaataccca agacgatgat  
 tctaga JSAT1 \*start codon →  
 61 tccccgttct gttcatcaa taaatttttc cgaccgggtt tctctgtcaa ccggaagatc  
 121 caccacaccc aaatcgaaaa tgacgatgat gtctggatca agatgctcaa agaagccgaa  
 181 tccgatgtta aacaagaacc cattttgtca aactactact acgcttcgat cacatctcat  
 JSAT3 →  
 241 cgatcttag agtctgctt aggtcacatc ctctccgtaa agctcagcaa tttaaaccta  
 301 ccaagcaaca cactttcga actgttcata agcggtttag aagaaagccc tgagatcatc  
 361 gaatccacga agcaagatct tataqcgatc aaagaaaagag acccagcttg tataagctac  
 421 gttcattgtct tcttggctt caaaggcttc ctcgcttgc aagctcatcg aatagctcat  
 481 accctcttga aacagaacag aaaaatcgta gctttattga tccaaaacag agtatacgaa  
 541 tctttcgccg tcgatattca tcccggagcg aagatcgaa aaggattct tttagaccat  
 601 gcgacggcg tggttatcg agagacggcg gtgggtggag acaatgttc gattctacac  
 661 ggagtgacct tgggaggaac agggaaacag agtggtgatc ggcattccgaa gattggtgat  
 ← JSAT4 →  
 721 ggtgtgttga ttggagctgg gagttgtata ttggggata taacaatcggt tgagggagct  
 781 aagattggat cagggtcggt ggtggtaag gatgtcccg cgcgtacgac ggcgggttgg  
 841 aatccggcga ggttgattgg tggaaagag aatccgagaa aacatgataa gattccttgt  
 901 ctgactatgg accagacatc gtatccaacc gagtggctg attatgtat ttaacacaaa  
 \*stop codon →  
 961 tgtgtatttc tttctttctt qtaactqatg atgatgaaac aagtcttgc tattttcttaa  
 JSAT2 ctcgag  
 1021tattttacta tgtactaatac aaacaagtct tgaaatcaag ctcatcgatc tttaaagaag

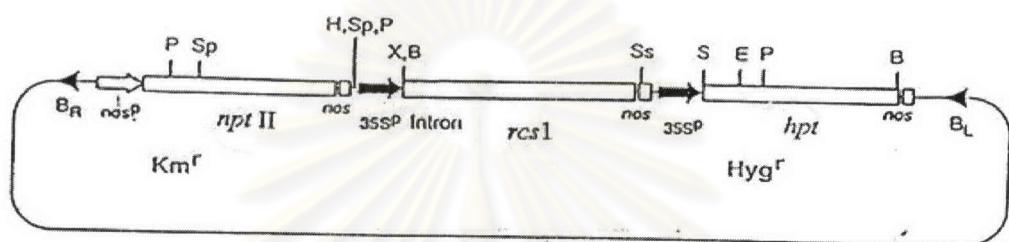
ภาพที่ ค.2 แสดงตำแหน่งดีเอ็นเอไพร์เมอร์ทั้ง 2 สาย คือ JSAT3 และ JSAT4 บนลำดับเบสของยีน  
 SAT1 (GenBank accession number L42212) ขนาด 989 เบส ลำดับเบสที่ 10 – 954 เป็นบริเวณ  
 ช่วงแปรรหัสโปรตีน

atg (start codon) หมายถึง จุดเริ่มต้นของการแปรรหัสโปรตีน  
 taa (stop codon) หมายถึง จุดสิ้นสุดของการแปรรหัสโปรตีน

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



(n)

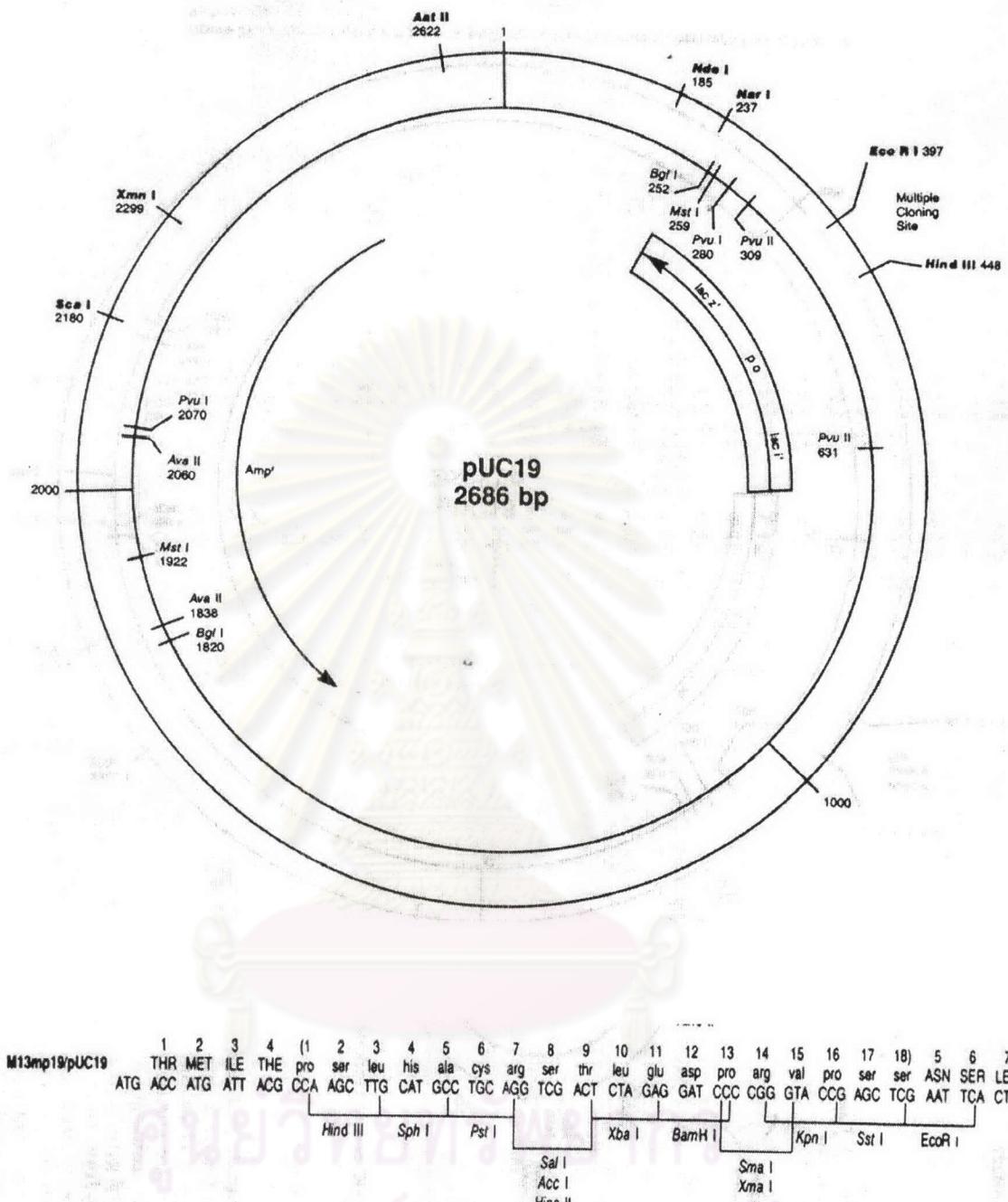


(ŋ)

ภาพที่ ก.3(ก) แผนที่เรสทริกชันของพลาสมิด pBIH1-IG ขนาด 17 กิโลเบส (Kimura และคณะ, 1993) แสดงตำแหน่งยีน *gus* (ขนาด 2 กิโลเบส) ยึดตัวนต่อสารปฏิชีวนะการมั้ยชิน (*npt* II) และตัวนต่อสารปฏิชีวนะไฮโกรมั้ยชิน(*hpt*)

(ข) แผนที่เรสทริกชันของพลาสมิด pBIH1-IG-RCS1 ขนาด 16 กิโลเบส เป็นพลาสมิดที่มี ยีนปริมาณว拉斯ซิสเตอีนซินเตสของข้าว (*rcs1*) ขนาด 1,290 เบส สอดแทรกอยู่ที่ ตำแหน่งเรสทริกชัน *Xba*I และ *Sac*I ของพลาสมิดพาหะ pBIH1-IG ซึ่งเป็นการ สอดแทรกเข้าไปแทนที่ยีน *gus* ในพลาสมิดพาหะ pBIH1-IG

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ภาพที่ ค.4 แผนที่เรสทริกชันของพลาสมิด pUC19 ขนาด 2.686 กิโลเบต

1. การคำนวณกิจกรรมจำเพาะ (specific activity) ของชีสเตอีนชินเตส

กำหนด 1 หน่วยเอนไซม์ คือ จำนวนของเอนไซม์ที่ทำให้เกิดกรดอะมิโนชีสเตอีน 1 ไมโครโมลาร์ ที่ภาวะที่ทดสอบในเวลา 1 นาที

$$C = \frac{A}{\epsilon I}$$

เมื่อ  $C$  = ความเข้มข้นของกรดอะมิโนชีสเตอีน (ไมโครโมลาร์)

$A$  = ค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 560 นาโนเมตร

$\epsilon$  = extinction coefficient (กำหนดให้เท่ากับ  $25,000 \text{ M}^{-1} \text{ cm}^{-1}$ )

$I$  = ระยะห่างของช่องให้แสงผ่านของคิวเวตต์ (path length) (cm)

$$\therefore A = \chi \\ I = 1 \text{ ซม.}$$

$$C = \frac{\chi}{25,000}$$

$$C = \chi / 25,000 \text{ มอล (มอล / ลิตร)}$$

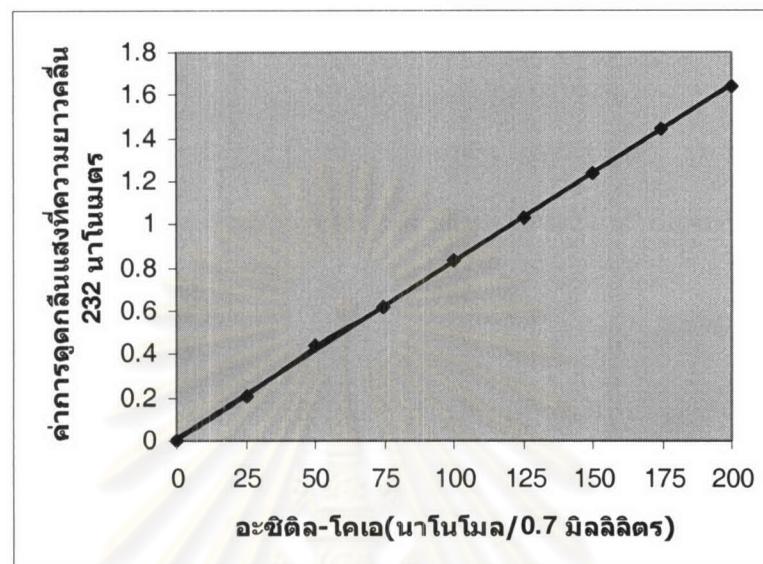
เนื่องจากปริมาตรที่ใช้ในการวัดค่าการดูดกลืนแสงเท่ากับ 1 มิลลิลิตร

$$C = \chi / 25,000 \times 10^{-3} \text{ มอล (มอล / มิลลิลิตร)}$$

$$C = \chi / 25,000 \times 10^{-3} \times 10^6 \text{ ไมโครโมลาร์}$$

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

2. การคำนวณกิจกรรมจำเพาะ (specific activity) ของเชอร์นอะซิติลทรานส์ฟอเรส  
 กำหนด 1 หน่วยเอนไซม์ คือ จำนวนของเอนไซม์ที่ทำให้อะซิติล-โคเอ(acetyl-CoA)  
 ลดลง 1 มิลลิโมลาร์ ที่ภาวะที่ทดสอบในเวลา 1 นาที



ภาพที่ ค.5 กราฟมาตรฐานแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของสารละลายอะซิติล-โคเอ และค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 232 นาโนเมตร



### ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์

นางสาวนิภาภัทร สันป่าแก้ว เกิดวันที่ 9 กุมภาพันธ์ 2521 จ. เชียงราย สำเร็จการศึกษา ปริญญาตรีวิทยาศาสตรบัณฑิต สาขาวิทยาศาสตร์การอาหาร มหาวิทยาลัยครินทริโรม กรุงเทพมหานคร เมื่อปีการศึกษา 2543 และเข้าศึกษาต่อระดับปริญญาโท หลักสูตรสาขาวิชา วิทยาศาสตร์สภาวะแวดล้อม ในปีการศึกษา 2545



ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย