

## ເອກສານອ້າງອີງ

- Abel, H., Stolley, P., Dreyer, G. Walther, I., Seidel, B., Handschack, W., Schwarz, K., Globel, C., Karsten, U., and Micheal, B. 1987. Hybridoma technique by meansof electrofusion. Studia. Biophys. 119 (1-3), 67-68.
- Bangero, C., and Teissie, J. (1985). Ionic modulation of electrically-induced fusion of mamalian cells. J. Membrane Biol. 86, 247-253.
- Bate, G. W., and Hasenkampf, C. A. (1985). Culture of plant somatic hybrids following electric fusion. Theor. Appl. Genet. 70, 227-233.
- \_\_\_\_\_, Gaynor, J. J., and Shekhawat, N. S. (1983). The fusion of plant protoplasts by electric fields. Plant cell Physio. 72, 1110-1113.
- Bertsche, U., Mader, A., and Zimmermann, U. (1988). Nuclear membrane fusion in electrofuse mamalian cells. Biochem. Biophys. Acta. 939, 509-522.
- Bischoff, R., Eisert, R. M., Schedel, I., Vienken, J., and Zimmermann, U. (1982). Human hybridoma cells produced by electrofusion, FEBS Lett. 147, 64-68.
- Buschl, R., Ringsdorf, H., and Zimmermann, U. (1982). Electric field-induced fusion of large liposomes from natural and polymerizable lipids. FEBS Lett. 150, 38-42.
- Chang, D. C. (1989). Cell poration and cell fusion using an oscillating electric field. Biophys J. 56, 641-652.
- \_\_\_\_\_,(1992). Design of protocols for electroporation and electrofusion: selection of electrical parameters. In. Chang, D. C., Chassy, B. M., Saunders, J. A., and Sower, A. E.(eds) Guide to electroporation and electrofusion. 431-455. Sandiego, California: Academic Press.

- Chapel, M., Teissie, J., and Alibert, G. (1984). Electrofusion of spermine-treated plant protoplasts. FEBS Lett. 173, 331-336.
- Daumler, R. and Zimmernann, U. (1989). High yields of stable transformants by hypo-osmolar plasmid electro-injection. J. Imm. Methods. 122, 203-210
- Eigel, L., Olemiller, R., and Koop, H. U. (1991). Tranfer of defined number of chloroplast into albino protoplasts using an improved subprotoplast/protoplast microfusion procedure: Transfer of only two chloroplast leads to variegated progeny. Mol. Gen. Genet. 227, 446-451.
- Finaz, C., Lefevre, A., and Teissie, J. (1984). Electrofusion: a new, highly effient technique for generating somatic cell hybrids. Exp. Cell. Res. 150, 477-482.
- Foung, S. K. H., and Perkins, S. (1989). Electric field-induced cell fusion and human monoclonal antibody. J. Imm. Methods. 116, 117-122.
- \_\_\_\_\_, Perkin, S., Kafadar, K., Gessner, P., and Zimmermann, U. (1990). Development of microfusion techniques to generate human hybridomas. J. Imm. Methods. 134, 35-42.
- Gerhard, D., Schudt, C., and Gratzl, M. (1978). Fusion of isolated myoblast plasma membranes an appoach to the mechanism. Biochim. Biophys. Acta. 514, 405-116.
- Glassy, M. C., and Hofmann, G. (1985). Optimizationof electro-cell fusion parameters in generating human-human hybrids with UC729-6. Hybridoma. 4, 61-66.
- Grasso, S., Heller, R., Cooley, J. C., and Haller, E. M. (1989). Electrofusion of individual animal cells directly to intact corneal epithelial tissue. Biochem. Biophys. Acta. 980, 9-14.

- Hamlyn, P. E. And C. (1979). Recombination studies with *Cephallosorium acremonium*. In. O. K. Sebek, and A. I. LAskin (eds.), Genetics of industrial microbiology, pp 185. Washington : American Society of Microbiology.
- Jacob, H. E., Siegemund, F., Bauer, E., Muhlig, P., and Berg, H. (1983). Fusion of plant protoplasts by electrophoresis and electro-field-pulse technique. Stud. Biophys. 94, 99-100.
- Jones, M. (1988). Fusion plant protoplast. TIBTECH. 6, 153-158
- Kadish, J. L., and Wenc, K. M. (1983). Contamination of polyethylene glycol with aldehydes: implication for hybridoma fusion. Hybridoma. 2(1), 87-89
- Karsten, U., Papsdorf, G., Stolley, P., Abel, H., Walther, I., and Weiss, H. (1985). Monoclonal anti-cytokeratin antibody from a hybridoma clone generated by electrofusion. Eur. J. Cancer Clin. Oncol. 21, 733-740.
- Kinosita, K. Jr., and Tsong, T. Y. (1977). Voltage-induce pore formation and hemolysis of human erythrocytes. Biochim. Biophys. Acta. 554, 479-497.
- \_\_\_\_\_, Hibino, M., Itoh, H., Shigemori, M., Hirano, K., Kirino, Y., and Hayakawa, T. (1992). Event of membrane electroporation visualized on a time scale from microsecond to seconds \_In. Chang, D. C., Chassy, B. M., Saunders, J. A., and Sower, A. E.(eds) Guide to electroporation and electrofusion. 431-455. Sandiego, California: Academic Press
- Knuton, S. (1980). Studies of membrane fusion : mechanism of the membrane fusion and cell swelling atages of sendai virus-mediated cell fusion. J. Cell. Sci. 43, 103-118.
- Kohn, H., Schieder, R., and schieder, O. (1985). Somatic hybrids in tobacco mediated by electrofusion. Plant Sci. 38, 121-128.

- Koop, H. U., Dirk, J., Wolff, D., and schweiger, H. G. (1983). Somatic hybridization of two selected single cells. Cell. Biol. Int. Rep. 7, 1123-1127.
- Kubiak, J. Z., and Tarkowski, A. K. (1985). Electrofusion of mouse blastomeres. Exp. Cell. Res. 157, 561-566.
- Lo, M. M. S., Tsong, T. Y., Conrad, M. K., Strittmatter, S. M., Heater, L. H., and Snyder, S. H. (1984). Monoclonal antibody production by receptor-mediated electrically induced cell fusion. Nature. 310, 792-794.
- Naton, B., Mehrle, W., Hampp, R., and Zimmermann, U. (1986). Mass electrofusion and mass selection of functional hybrids from vacuolate x evacuolate protoplasts. Plant Cell Report. 5, 419-422.
- Nota, K., Tokawa, Y., and Yamada, Y. (1990). Quantification of physiological conditions for the electrofusion of *saccharomyces cerevisiae*. Agric. Biol. Chem. 54(8), 2023-2028.
- Okada, Y., Ohno-Shosaku, T., and Oiki, S. (1984).  $\text{Ca}^{2+}$  is prerequisites for cell fusion induced by electric pulses. Biomed. Res. 6, 511-516.
- Ohnishi, K., Chiba, J., Goto, Y., and Tokunaka, T. (1987). Improvement in the basic technology of electrofusion for the generation of antibody-producing hybridoma. J. Imm. Methods. 100, 181-183.
- Ohno-Shosaku, T., Hama-Inaba, H., and Okada, Y. (1984). Somatic hybridization between human and mouse lymphoblast cells produced by an electris pulse-induced fusion technique. Cell Structure Function. 9, 193-196.
- \_\_\_\_\_ and Okada, Y. (1984). Facilitation of electrofusion of mouse myeloma cells by proteolytic action of protease. Biochem.Biophys. Res. Commun. 120, 138-143.

- Pilwat, G., Richter, H. P., and Zimmermann, U. (1981). Giant culture cells by electric field-induced fusion. FEBS Lett. 133, 169-174.
- Pohl, H. A., and Crane, J. S. (1972). Dielectrophoretic force. J. Theor. Biol. 37, 1-13.
- Podesta, E. J., Solano, A. R., Molina, Y., Vedia, L., Paladini, A. Jr., and Sanchez, M. L. (1984). Production of steroid hormone and cyclic AMP in hybrids of adrenal and Leydig cells generated by electrofusion. Eur. J. Biochem. 145, 329-332.
- Ruthe, H. J., and alder, J. (1985). Fusion of bacterial spheroplasts by electric fields. Biochim. Biophys. Acta. 819, 105-113.
- Sale, A. J. H., and Hamilton, W. A. (1967). Effect of high electric fields on microorganisms. I. Killing of bacteria and yeast. II. Mechanism of action of the lethal effect. Biochim. Biophys. Acta. 148, 781-800.
- \_\_\_\_\_, (1968). Effect of high electric fields on microorganisms. III. Lysis of erythrocytes and protoplasts. Biochim. Biophys. Acta. 163, 37-43.
- Schnettler, R., Zimmermann, U., and Emeis, C. C. (1984). Large scale production of yeast *Saccharomyces cerevisiae* hybrids by electrofusion. FEMS Lett. 24, 81-85.
- Sower, A. E. (1984). Characterization of electric field-induced fusion in erythrocyte ghost membranes. J. Cell. Biol. 99, 1989-1996.
- \_\_\_\_\_, (1988). Fusion events and nonfusion contents mixing events induced in erythrocyte ghosts by an electric pulse. Biophys. J. 54, 619-625.
- \_\_\_\_\_, (1989) Electrofusion of dissimilar membrane fusion partners depends on additive contributions from each of the two different membranes. Biochim. Biophys. Acta. 985, 339-342.
- \_\_\_\_\_, (1990). Low concentration of macromolecular solutes significantly affect electrofusion yield in erythrocyte ghosts. Biochim. Biophys. Acta

- 1025, 247-251.
- \_\_\_\_\_, (1992). Mechanism of electroporation and electrofusion. In: Chang, D.C., Chassy, B. M., Saunders, J. A., and Sower, A. E.(eds) Guide to Electroporation and Electrofusion. pp 125-127. Sandiego, California: Academic Press.
- Takahashi, Y., Suzuki, K., Niimura, T., Kano, T., and Takashima, S. (1991). A production of monoclonal antibodies by a simple electrofusion technique induced by AC pulses. Biotech. Bioenerg. 37, 790-794.
- Teissie, J., Hnutson, V. P., Tsong, T. Y., and Lane, M. D. (1982). Electric pulse- induced fusion of 3T3 cells in monolayer culture. Science. 216, 537-538.
- Tempelaar, M. J., Diyst, A. S., Devlas, Y., Krol, G., Symmonds, C., and Jones, M. G. K. (1987). Modulation and direction of the electrofusion response in plant protoplasts. Plant Science. 48 99-105.
- Tsong, T. Y. (1992). Time sequence of molecular events in electroporation. In: Chang, D. C., Chassy, B. M., Saunders, J. A., and Sower, A. E. (eds) Guide to Electroporation and Electrofusion. pp 48-49. Sandiego, California: Academic Press.
- Vienken, (1985). An improved electrofusion technique for production of mouse hybridoma cells. FEBS Lett. 182, 278-280.
- \_\_\_\_\_, and Zimmermann, U.(1982). And improved electrofusion technique induced fusion : electrohydraulic procedure for production of heterokaryon cells in high yield. FEBS Lett. 137, 11-13.
- \_\_\_\_\_, Zimmermann, U., Fouchard, M., and Zagury, D. (1983). Electrofusion of myeloma cells on the single cell level. FEBS Lett. 163, 54-56.

- Vondrejs, V., Pavlicek, I., Kothera, M., and Palkova. (1980). Electrofusion of oriented *Schizosaccharomyces pombe* cells through apical protoplast protuberances. Biochim. Biophys. Res. Comm. 116(1), 113-118.
- Vos, J., Ahkong, Q. F., Botham, G. M., Quirk, S. J., and Lucy, J. A. (1976). Changes in the distribution of intra membranous paticles on hen erythrocyte during cell fusion induces by the bivalent-cation ionophore A23187. Biochim. J. 158, 651-653.
- Waltts, J. W., and King, J. M. (1984). A simple method of large-scale electrofusion and culture of plant protoplasts. Biosci. Rep. 4, 335-342.
- Zimmermann, U., Gressner, P., Schnettler, R., Perkins, S., and Foung S. K. H. (1990). J. Imm. Methods. 139, 43-50.
- \_\_\_\_\_ and scheurich, P. (1981). High frequency fusion of plant protoplasts by electric fields. Planta. 151, 26-32.
- \_\_\_\_\_ and Pilwat, G. (1982). Electric field-mediated cell fusion. J. Biol. Phys. 10, 43-50.
- Zheng, Q., Wu, Y., Cai, G. P. And Zhao, N. M. (1988). Electrofusion between protoplasts of cabbage and Chinese cabbage. Acta Biophys Sinica. 4, 134-139.
- \_\_\_\_\_ and Zhao, N. M. (1989). Electrofusion of IBRS2 cells and the study of their fusion process. Science in china series B. 32 (3), 303-313.

## ภาคผนวก ก

### การเตรียมสาร

#### สารละลายน้ำรับหลอมเซลล์

1. สารละลายซอร์บิทอล 350 mM(Fluka Chemical, Germany) เตรียมโดยซึ้งซอร์บิทอล 6.38 กรัม(g)(น้ำหนักโมเลกุล 182.2 ) ละลายในน้ำกลั่นประมาณ 50 มลลิลิตร(ml) ในฟลาสก์ตวงปริมาตร 100 ml เดิมน้ำกลั่นจนปริมาตรครบ 100 ml
2. สารละลายซอร์บิทอล 280 mM เตรียมโดยซึ้งซอร์บิทอล 5.1 g ละลายในน้ำกลั่นประมาณ 50 ml ในฟลาสก์ตวงปริมาตร 100 ml เดิมน้ำกลั่นจนปริมาตรครบ 100 ml
3. สารละลายซอร์บิทอล 140 mM เตรียมโดยนำสารในข้อ 2 มา 30 ml เดิมน้ำกลั่นอีก 30 ml
4. สารละลายซอร์บิทอล 70 mM เตรียมโดยนำสารในข้อ 3 มา 10 ml เดิมน้ำกลั่นอีก 10 ml
5. สารละลายซอร์บิทอล 35 mM เตรียมโดยนำสารในข้อ 4 มา 5 ml เดิมน้ำกลั่นอีก 5 ml
6. สารละลายแคลเซียมอะซิเดท 2 mM (Fluka Chemical, Germany)(น้ำหนักโมเลกุล 176.19) เตรียมโดยซึ้งแคลเซียมอะซิเดท 0.035 g ละลายในน้ำกลั่นประมาณ 50 ml ในฟลาสก์ตวงปริมาตร 100 ml เดิมน้ำกลั่นจนปริมาตรครบ 100 ml หลังจากนั้นนำสารในข้อ 6 ไปเตรียมสารในข้อ 6.1 – 6.5 ดังนี้
  - 6.1 สารละลายแคลเซียมอะซิเดท 1 mM เตรียมโดยนำสารในข้อ 6 มา 20 ml เดิมน้ำกลั่นลงไปอีก 20 ml
  - 6.2 สารละลายแคลเซียมอะซิเดท 0.5 mM เตรียมโดยนำสารในข้อ 6.1 มา 10 ml เดิมน้ำกลั่นลงไปอีก 10 ml

6.3 สารละลายน้ำมีค่า pH 7.0 เตรียมโดยนำสารในข้อ 6.2 มา 5 ml เดิมน้ำกลั่นลงไปอีก 5 ml

6.4 สารละลายน้ำมีค่า pH 7.0 เตรียมโดยนำสารในข้อ 6.1 มา 1 ml เดิมน้ำกลั่นลงไปอีก 9 ml

7. สารละลายน้ำมีค่า pH 7.0 เตรียมโดยนำสารในข้อ 7 มา 50 ml ในฟลาสก์ตวงปริมาตร 100 ml เดิมน้ำกลั่นจนปริมาตรครบ 100 ml หลังจากนั้นนำสารในข้อ 7 ไปเตรียมสาร 7.1 - 7.5 ดังนี้

7.1 สารละลายน้ำมีค่า pH 7.0 เตรียมโดยนำสารในข้อ 7 มา 20 ml เดิมน้ำกลั่นลงไปอีก 20 ml

7.2 สารละลายน้ำมีค่า pH 7.0 เตรียมโดยนำสารในข้อ 7.1 มา 10 ml เดิมน้ำกลั่นลงไปอีก 10 ml

7.3 สารละลายน้ำมีค่า pH 7.0 เตรียมโดยนำสารในข้อ 7.2 มา 5 ml เดิมน้ำกลั่นลงไปอีก 5 ml

7.4 สารละลายน้ำมีค่า pH 7.0 เตรียมโดยนำสารในข้อ 7.1 มา 1 ml เดิมน้ำกลั่นลงไปอีก 9 ml

8. สารละลายน้ำมีค่า pH 7.0 + แคลเซียมอะซีเตทความเข้มข้นต่าง ๆ เตรียมตามตาราง 8.1 โดยเตรียมจากสารละลายน้ำ 70 mM + แคลเซียมอะซีเตಥ่อตัวราก่อนแล้วกับ 1:1 โดยปริมาตร แสดงการเตรียมในตารางที่ ก.1

ตารางที่ ก.1 ความเข้มข้นของแคลเซียมอ่อนในสารละลายน้ำหัวนมเซลล์

สารละลายน้ำหัวนม (mM)	สารละลายน้ำหัวนมแคลเซียมอะซีเตท (mM)	ความเข้มข้นสุดท้ายของสารละลายน้ำหัวนมและแคลเซียมอะซีเตท (mM)
140	2	70 + 1
140	1	70 + 0.5
140	0.5	70 + 0.25
140	0.2	70 + 0.1
140	0.1	70 + 0.05

9. สารละลายน้ำหัวนม 70 mM + แมกนีเซียมอะซีเตทความเข้มข้นต่างๆ

โดยใช้สารละลายน้ำหัวนม 140 mM กับสารละลายน้ำหัวนมแคลเซียมอะซีเตทอัตราส่วนเท่ากัน 1:1

โดยปริมาตร แสดงการเตรียมในตารางที่ ก.2

ตารางที่ ก.2 ความเข้มข้นของแมกนีเซียมอ่อนในสารละลายน้ำหัวนมเซลล์

สารละลายน้ำหัวนม (mM)	สารละลายน้ำหัวนมแคลเซียมอะซีเตท (mM)	ความเข้มข้นสุดท้ายของสารละลายน้ำหัวนม+แมกนีเซียมอะซีเตท (mM)
140	2	70 + 1
140	1	70 + 0.5
140	0.5	70 + 0.25
140	0.2	70 + 0.1
140	0.1	70 + 0.05

10. สารละลายน้ำหัวนม 70 mM + แคลเซียมอะซีเตท 0.25 mM ที่เปรียบเทียบกับ  
แมกนีเซียมอะซีเตท โดยเตรียมจากสารละลายน้ำหัวนม 280 mM 50 ml และเตรียม  
แคลเซียมอะซีเตท 1 mM มา 50 ml จะได้สารละลายน้ำหัวนม 140 mM + แคลเซียม  
อะซีเตท 0.5 mM นำสารละลายน้ำหัวนมที่เตรียมได้มาผสานกับสารละลายน้ำหัวนมแคลเซียมอะซีเตทความเข้ม<sup>ขั้นต่างๆ</sup> ด้วยอัตราส่วน 1:1 แสดงการเตรียมในตารางที่ ก.3

ตารางที่ ก.3 ความเข้มข้นของอิออนผสมในสารละลายน้ำรับหลอมเซลล์ที่แปรความเข้มข้นของแคลเซียมอ่อน

สารละลายน้ำรบกวน + แคลเซียมอะซีเดท (mM)	สารละลายน้ำรบกวน แมกนีเซียมอะซีเดท (mM)	ความเข้มข้นสุดท้ายของสารละลายน้ำรบกวน + แคลเซียมอะซีเดท + แมกนีเซียมอะซีเดท (mM)
140 + 0.5	2.0	70 + 0.25 + 1.0
140 + 0.5	1.0	70 + 0.25 + 0.5
140 + 0.5	0.5	70 + 0.25 + 0.25
140 + 0.5	0.2	70 + 0.25 + 0.1
140 + 0.5	0.1	70 + 0.25 + 0.05

11. สารละลายน้ำรบกวน 70 mM + แมกนีเซียมอะซีเดท 0.5 mM + แคลเซียมอะซีเดท ความเข้มข้นต่าง ๆ โดยเตรียมจากสารละลายน้ำรบกวน 280 mM กับสารละลายน้ำรบกวน 2 mM ตวงมาอย่างละ 50 ml จะได้สารละลายน้ำรบกวน 140 mM + แมกนีเซียมอะซีเดท 1 mM นำสารละลายน้ำรบกวนที่เตรียมได้มาผสมกับสารละลายน้ำรบกวน 0.5 mM + แคลเซียมอะซีเดทความเข้มข้นต่าง ๆ ด้วยอัตราส่วน 1: 1 แสดงการเตรียมในตารางที่ ก.4

ตารางที่ ก.4 ความเข้มข้นของอิออนผสมในสารละลายน้ำรับหลอมเซลล์ที่แปรความเข้มข้นของแมกนีเซียมอ่อน

สารละลายน้ำรบกวน + แมกนีเซียมอะซีเดท (mM)	สารละลายน้ำรบกวน แคลเซียมอะซีเดท (mM)	ความเข้มข้นสุดท้ายของสารละลายน้ำรบกวน + แมกนีเซียมอะซีเดท + แคลเซียมอะซีเดท (mM)
140 + 1.0	2.0	70 + 0.5 + 1.0
140 + 1.0	1.0	70 + 0.5 + 0.5
140 + 1.0	0.5	70 + 0.5 + 0.25
140 + 1.0	0.2	70 + 0.5 + 0.1
140 + 1.0	0.1	70 + 0.5 + 0.05

12. สารละลายน้ำรบกวน 85 mM + แคลเซียมอะซีเดท 0.25 mM + แมกนีเซียมอะซีเดท 0.5 mM เตรียมโดยชั่งน้ำหนัก 1.55 g แคลเซียมอะซีเดท 0.004 g และ

แมกนีเซียมอะซีเดท 0.01 g ละลายน้ำกลั่นประมาณ 50 ml โดยใช้ฟลาส์กตวงปริมาตร 100 ml เติมน้ำกลั่นจนครบ 100 ml

13. สารละลายชอร์บิทอล 100 mM + แคลเซียมอะซีเดท 0.25 mM + แมกนีเซียมอะซีเดท 0.5 mM เตรียมโดยชั้งชอร์บิทอล 1.82 g แคลเซียมอะซีเดท 0.004 g และแมกนีเซียมอะซีเดท 0.01 g ละลายน้ำกลั่นประมาณ 50 ml โดยใช้ฟลาส์กตวงปริมาตร 100 ml เติมน้ำกลั่นจนครบ 100 ml

#### สารละลายกัด (Echant)

1. สารละลายที่ใช้กัดกระจาด (สารละลายกรดไฮโดรเจนฟลูออไรด์ 10 %) เตรียมโดยตวงกรดไฮโดรเจนฟลูออไรด์เข้มข้น(Carloerba, Italia) มา 10 ml โดยใช้ระบบอุกตวงปริมาตรใส่ลงไปในน้ำปลอดอ่อน 90 ml
2. สารละลายที่ใช้กัดแผ่นลามวยจาร เตรียมโดยตวงน้ำปลอดอ่อน ไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ (Baker analyzed, J. T. Baker USA) และกรดไฮโดรคลอริก(Analar, BHD laboratory England) ด้วยอัตราส่วน 3:1:1 โดยปริมาตร (เตรียมก่อนใช้ทุกครั้ง)

## ภาคผนวก ข

### การทำหน้ากาก

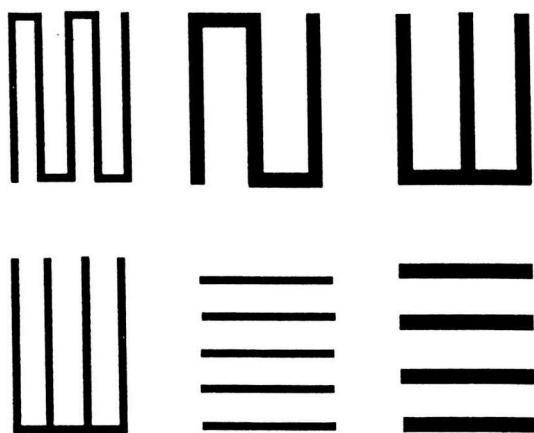
การทำแบบหน้ากากโดยใช้ฟิล์มโพโตรีซีส โดยฟิล์มโพโตรีซีสที่ใช้เป็นแบบเนก้าทิพ (Morton, USA) มีคุณสมบัติไวต่อแสง สำหรับงานวิจัยได้ใช้เป็นหน้ากากของกระจาดที่ใช้ทำห้องบรรจุเชลล์และแผ่นทองแดงที่ใช้ทำลายวงจรกำเนิดพัลล์ มีขั้นตอนการทำดังนี้

ขั้นตอนที่ 1 ลอกแผ่นพลาสติก (Cover sheet) ที่อยู่กับแผ่นฟิล์มโพโตรีซีสด้านใดด้านหนึ่งออกแล้วนำไปปิดกับแผ่นกระจาดหรือแผ่นทองแดงที่เตรียมไว้ (ระวังอย่าให้มีฟองอากาศ)

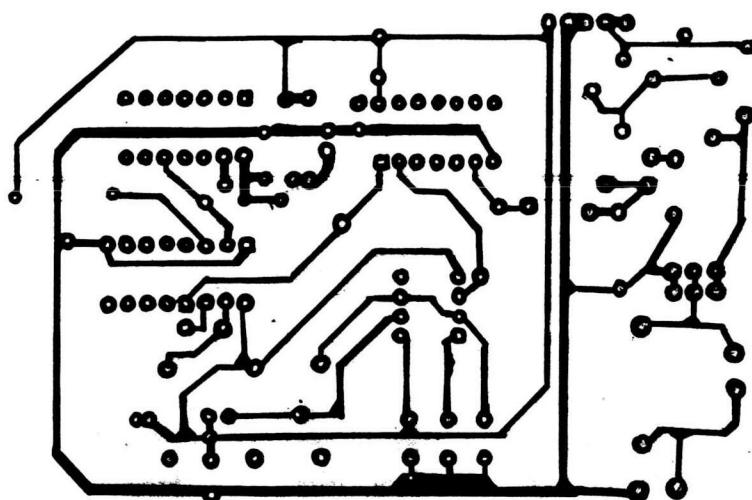
ขั้นตอนที่ 2 ใช้ผ้าวางทับบนแผ่นกระจาด จากนั้นนำเตารีดไฟฟ้าปรับความร้อนปานกลาง หรือประมาณ 110 C รีดทับบนผ้าให้ทั่ว (ระวังอย่าให้ความร้อนสูงเกิน เพราะจะทำให้โพโตรีซีสละลายได้) ถ้ามีฟองอากาศแทรกอยู่ใช้เข็มปลายแหลมเจาะเอาฟองอากาศออกแล้วไล่เอาฟองอากาศออกโดยใช้เตารีดทับอีกครั้งหนึ่ง (ฟองอากาศนี้จะทำให้ โพโตรีซีสไม่เกิดติดกับแผ่นกระจาดและจะทำให้โพโตรีซีสหลุดได้)

ขั้นตอนที่ 3 เมื่อได้กระจาดที่ติดโพโตรีซีสเรียบร้อยแล้วนำแผ่นอาร์ตเวิร์กแบบเนก้าทิพที่ใช้เป็นแบบสำหรับร่องของกระจาดหรือลายวงจรกำเนิดพัลล์ดังรูป ข1 และ ข2 มาวางทับและนำกระใสาวงทับอีกชั้น นำไปป้ายแสงอัลตร้าไวโอเลต 60 วินาที

ขั้นตอนที่ 4 ลอกแผ่นพลาสติก (Cover sheet) ที่ติดอยู่บนแผ่นพลาสติกอีกด้านหนึ่งออกแล้วนำไปล้างส่วนที่ไม่ถูกแสงออกโดยใช้สารละลายโซเดียมคาร์บอเนตความเข้มข้น 10-20 g/l ใช้เวลาประมาณ 60-100 วินาที จะเห็นลายปรากฏขึ้นนำไปล้างด้วยน้ำปลอดอ่อน กระจาดที่ผ่านการทำฟิล์มหน้ากากจะนำไปกัดร่องและระ夷โลหะ ส่วนแผ่นทองแดงนำไปกัดลายวงจรต่อไป



รูปที่ ข1 แบบลอกลายกระเจ้าเพื่อใช้เป็นหน้ากากสำหรับร่องของห้องบรรจุเชล์ล์



รูปที่ ข2 แบบลายวงจรสำหรับวงจรกำเนิดพัลส์

## ภาคผนวก C

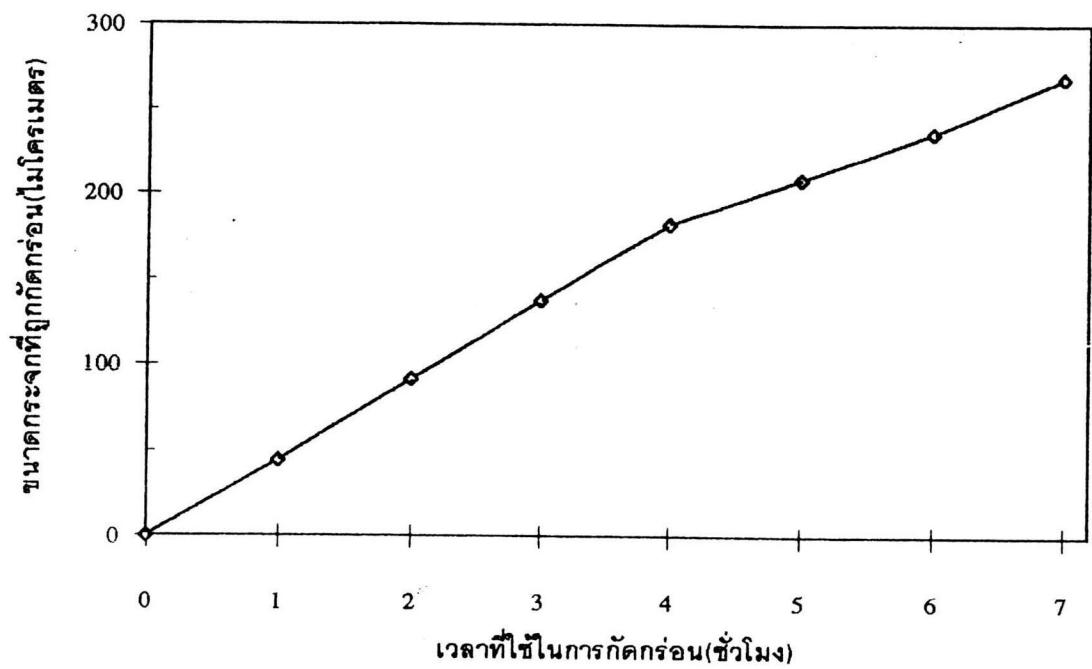
### อัตราการกัดกราด

ในงานวิจัยได้ใช้สารละลาย 10 % ไฮโดรเจนฟลูออไรด์เป็นสารกัดเพื่อกำร่องของห้องบรรจุเชลล์ ใช้กระจากระลักษณะจำนวน 12 แผ่น จำนวน 5 จุด วัดด้วยเครื่องวัดทุกชั่วโมงเป็นเวลา 7 ชั่วโมง ได้ผลการทดลองดังแสดงในตารางที่ ง 1 และกราฟรูปที่ ง 1

ตารางที่ ง 1 อัตราการกัดกราดของสารละลาย 10 % ไฮโดรเจนฟลูออไรด์

ชั่วโมงที่	จำนวนครั้ง การวัด	ปริมาณการกัด ( $\mu\text{m}$ )		อัตราการกัดเฉลี่ย( $\mu\text{m}/\text{hrs}$ )	
		ค่าเฉลี่ย	ค่าเบี่ยงเบน มาตรฐาน	ค่าเฉลี่ย	ค่าเบี่ยงเบน มาตรฐาน
1	60	43.8	16.92	43.8	10.87
2	60	91.13	19.57	47.33	12.15
3	59	137.35	21.25	48.66	7.38
4	60	181.82	24.25	38.15	14.94
5	60	208.38	26.23	30.43	5.40
6	59	235.66	26.25	31.75	5.78
7	55	268.64	25.61	31.67	8.71

จากการคำนวณของค่าเฉลี่ยการกัดในแต่ละชั่วโมงของสารละลายไฮโดรเจนฟลูออไรด์ 10 % พบร่วมสามารถกัดกราดได้เท่ากับ 38.83 ไมโครเมตรต่อชั่วโมง โดยประมาณ



รูปที่ค1 อัตราการกัดกระจากสไลเดอร์ด้วยไฮโดรเจนฟลูออไรด์ 10 %

## ประวัติผู้เขียน

นางสาวอัญชนา จีนานุพันธ์ เกิดวันที่ 26 พฤษภาคม พ.ศ. 2510 ที่จังหวัดเชียงราย  
สำเร็จการศึกษาปริญญาตรีวิทยาศาสตรบัณฑิต สาขateknik การแพทย์ คณะเทคนิคการแพทย์  
มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ ในปีการศึกษา 2533 เข้าทำงานในสถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์การแพทย์  
(NIH) กรมวิทยาศาสตร์การแพทย์ ในปี 2533 และ สถาบันวิจัยศาสตร์สุขภาพ มหาวิทยาลัย  
เชียงใหม่ ในปี 2534 เข้าศึกษาต่อในหลักสูตรวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต จุฬาลงกรณ์  
มหาวิทยาลัย ในปีการศึกษา พ.ศ.2535