



รายงานการวิจัย  
เรื่อง  
การหาสัดส่วนผลิตภัณฑ์เคมีที่ใช้ในชีวประจําวัน

ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี  
มหาวิทยาลัยพะเยา  
วิทยาลัยครุภัณฑ์สงเคราะห์ พิษณุโลก

อภินันทนาการจาก

๑๗๘๙ ๒๕๓๑  
วันที่ ๘ ส.ค. ๒๕๓๑

## คำนำ

การวิจัยทางวิทยาศาสตร์เป็นเรื่องที่นักศึกษาเอกวิทยาศาสตร์จะห้องรู้ เช้าใจ และสามารถปฏิบัติได้อย่างมีประสิทธิภาพ ภาควิชาเคมีทั่วไปก็คงความสำคัญในเรื่องนี้ จึงได้นำนักศึกษาเอกวิทยาศาสตร์ที่กำลังวิจัยเรื่องการทำดักลูกชองผลิตภัณฑ์ที่ใช้ในชีวิตประจำวันเข้า และลดลงของการวิจัยนี้ยังไก่นำไปใช้เป็นมาตรฐานของนักศึกษาทุกรายวิชา 3101104 (มาตรฐานวิทยาศาสตร์ภาษาไทย) ซึ่งเป็นเครื่องที่ฐานของนักศึกษาทุกรายวิชาเอก อันจะทำให้การเรียนวิชา 3101104 ให้ผลลัพธ์ที่ดีและมีคุณภาพ

ผลิตภัณฑ์ทาง ๆ ที่ทำ การวิจัย ไก่แกะ แป้งปุ๋น เอสติโคโลญี่ แซมพูส์ร่าเมย์ สูตรเหลว น้ำยาซักแห้ง น้ำยาล้างจาน น้ำยาล้างรถ ยาหม่อง ยาคน ยาหม่องน้ำ ผู้จัดให้พยายามเปลี่ยนแปลงขั้นตอนที่บุ่งยากับช้อนในห้องเชื้อ ตามลักษณะการทำผลิตภัณฑ์ที่หันหน้า ของบริษัททาง ๆ ในห้องทดลองปัจจุบัน หันนี้เพื่อให้นักศึกษาเรียนรู้ทันเหตุการณ์ และสามารถนำความรู้ไปใช้เป็นประโยชน์ในชีวิตประจำวันได้

ขอขอบคุณสำนักวิจัยทางเคมีและพัฒนา วิทยาลัยครุภัณฑ์สังคมฯ ที่ได้ให้ทุนสนับสนุน งานนี้

หวังว่า นักศึกษาและบุตรหลาน จะนำไปปรับใช้รับแนวทาง หรือประโยชน์มากทางด้านความคุ้มค่า

ภาควิชาเคมี

วิทยาลัยครุภัณฑ์สังคมฯ พิมุโลก

กรกฎาคม 2531

สารบัญ

เรื่อง	หน้า
แบ่งชั้น .....	1
เอกสารโควิด .....	3
แผนพื้นที่ในสีน .....	8
แผนพื้นที่ออกบ .....	9
แผนพื้นที่ใช .....	9
สูบเหลว .....	10
นำยาซักแหง .....	11
นำยาล้างจาน .....	12
นำยาล้างภาชนะ .....	13
ยาหม่อง .....	15
ยาค้ม .....	17
ยาหม่องนำ .....	18
การเคลือบปูกระเบื้องพลาสติกเหลว .....	19
การเคลือบเครื่องใช้กระเบื้องพลาสติกผง .....	21
ผลักดันแก้วเทียน .....	22
การซุบเหลวบนผิวหินโลหะทองคำและเงิน .....	37

## ແມ່ນຳ

### ສ້າງຜົນ

1. ທັດຄົນ	1	ກີໂລກົມ
2. ແມກເນເຊີຍຄາວນອນທີ	100	ກົມ
3. ສັງກະສືອອີ່ຂົກ ມີຫຼຸດສິນເຕີບເຮັດ	10	ກົມ
4. ແອລກອຍອລ໌ແປລັງສາກ	20	ມິລສິລິກາ (ມລ.)
5. ນໍ້າຫວຍກລິ້ນຫານໃຈຂອບປະນາກ	15	ມິລສິລິກາ

### ວິທີກໍາ

1. ບໍລິຫັດຄົນ ແມກເນເຊີຍຄາວນອນທີ ສັງກະສືອອີ່ຂົກ ມີຫຼຸດສິນເຕີບເຮັດເຂົ້າ  
ຄົວກັນ ວິວານຕ່ອງສໍາມຽນແລະນໍາໄປປົນທີ 100 ຊີ ປະນາມ 30 ນາທີ ທີ່ໄວ້ໃຫ້ເໝັ້ນ

2. ບໍລິຫັດນໍ້າຫວຍກລິ້ນທີ່ຂອງ 15 ມລ. ກົມແອລກອຍອລ໌ແປລັງສາກ 20 ມລ. ໄສ່ລົງໃນ  
ແປງແລ້ວເຄົາໃຫ້ວິໄລແລະຫຼີ້ໃຫ້ແປງທີ່ເກະກັນເປັນກອນກະຈາຍ

3. ວິວານແປງທີ່ບໍລິຫັດນໍ້າຫວຍແລ້ວ 2 ຄົກ້າ ໄສ່ໄວ້ໃນຫຼາກປົກປາໃຫ້ສົນ ເກັ່ນໄວ້ນານ 5 ວັນ  
ຈິງບຽງຮູກຮະນ່ອງ

### ໜ້າຍເຫຼຸດ

“ “ ດາວອນການແປງເໝັ້ນໃຫ້ລະລາຍເນັນທອດລົງໃນແອລກອຍອລ໌ແປລັງສາກພ້າຍ ໂຄຍເຕີມ  
ແອລກອຍອລ໌ເປັນ 30 ມລ. ເນັ້ນທີ່ 7 ກົມ ແລະນໍ້າຫວຍ 15 ມລ. ຕາມເຄີມ

ທັດຄົນ (talcum ; talc ; mineral graphite ; stearite ; hydrous magnesium silicate ;  $Mg_3SiO_{10}(OH)_2$  ມີຫຼຸດສິນເຕີບເຮັດ  
ທີ່ໄດ້ຈາກອະນາຄາຕົມຫຼືກາ ສີເຂີຍແອປົບເປີດ ພົງສີເຫາ ເປັນພັນເງາດແລະລົ່ນ ທັນກາ

ທັນກາງແລະຄວາມຮູນ ມີປະໂຍບນໍ້າລາຍນິກ ເຫັນທີ່ກະການຮູນງານ ທໍາຍາ ທໍາເຊຣານິກສ’ ແລະ

ทำเครื่องสำอาง ในการทำแป้งผ้าหน้า ทั้งคุณเป็นตัวช่วยทำให้สีและกระจายไปทั่ว

### สังกะสีออกไซด์ (zinc oxide ; chinese white ; zinc white ; zno)

มีลักษณะเป็นผงสีขาว หรือผงสีเทา ในเม็ดเล็กน้อย มีรสมัน ละลายในกรดและ堿  
ไม่ละลายในน้ำและแอลกอฮอล์ ในเม็ดใหญ่ใช้ประโยชน์ในการทำสี ทำแป้งผ้าหน้า ซึ่งจะช่วย  
ให้แป้งติดผิวหน้าได้นาน

### สังกะสีสเตียเรต (zinc stearate ; $\text{zn}(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_2$ )

ถ่านบริสุทธิ์จะมีลักษณะ ไม่มีเม็ด ละลายได้ในกรด ไม่ละลายในน้ำ และแอลกอฮอล์  
และอีเทอร์ (ether) ใช้ในอุตสาหกรรมทำแล็ปเกอร์ พลาสติก ทำยา ทำแป้งผ้าหน้า  
ซึ่งเป็นตัวช่วยให้แป้งติดผิวหน้าได้นาน

### แมกนีเซียมคาร์บอนेट (magnesium carbonate ; $\text{MgCO}_3$ )

มีคุณสมบัติเป็นผงสีขาว ละลายในกรด ไม่ละลายในน้ำและแอลกอฮอล์  
ไม่มีเม็ด ช่วยดูดซับเหงื่อและนำมันบูบันใบหน้า

### แอลกอฮอล์แปลงสภาพ (denatured ethyl alcohol)

เป็นเอทิลแอลกอฮอล์ที่เจ้ากลืนออกแล้ว

เอค็อก็อกลูน (Eau decologne)

ส่วนผสม

1. หัวน้ำหอม เช่น หัวน้ำหอมกลิ่นคริสโซเลียเตอร์	1	อะบนช
2. แอลกอฮอลล์เปลงษ้าพ	1	ปอนก
3. มัลส์ 50%	1/2	อะบนช
4. น้ำกลัน	25	มิลลิลิตร

วิธีทำ

นำส่วนผสมทั้งหมดมาส่วนในขาก ปิกจูกให้แน่น กวนด้วย magnetic stirrer ประมาณ 2 ชั่วโมง แล้วตั้งไว้ 1 สัปดาห์ จึงนำมาบรรจุขวดน้ำหอม

หมายเหตุ

หัวน้ำหอมอาจใช้มากหรือน้อยกว่านี้ เดียวตามความแรงของกลิ่น

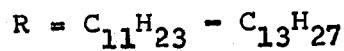
มัลส์ (musk)

เป็นสารอินทรีย์ที่ผลิตจากต่อมใต้ห้องของสัตว์ชนิดหนึ่งซึ่งเรียกว่า musk deer สัตว์นี้พบในแถบประเทศจีน ไชนาเรีย ชิลี และอินเดีย มัลส์กลิ่นแรงและนานมาก องค์ประกอบหลักของมัลส์คือสาร muscone ซึ่งถ้ามีปริมาณเจือจางมาก ๆ จะมีกลิ่นหอม จึงเหมาะสมที่จะนำไปทำน้ำหอม น้ำหอมที่มีภาชนะแห้ง มี muscone และมัลส์สังเคราะห์ เช่น 4 - tert - butyl - 2, 6 - dimethyl - 3, 5 - dinitroacetophenone ซึ่งมีชื่อสามัญว่า musk ketone ผสมอยู่เล็กน้อย สารทั้งสองนี้ช่วยให้น้ำหอมมีกลิ่นหอม และช่วยทำให้กลิ่นติดทนไว้นาน ตัวของ muscone และ musk ketone เป็นตั้งต้น

### วัสดุดีบกที่ใช้ในการทำแมมพู

1. cleaning agent จัดเป็นองค์ประกอบสำคัญที่ต้องสำหรับแมมพู มีคุณสมบัติในการชำระล้างลิ่งสีปูรัก มีลักษณะนิ่วๆ กะ

2. fatty alcohol sulfate ( $R - CH_2 - O - SO_3 - \text{cation}$ )



fatty alcohol sulfate ที่มีโซเดียมหาง  $C_{12}-C_{14}$  จะเหมาะสมสำหรับทำแมมพู โดยที่ส่วนงานดึงเม็ดซูบทำความสะอาดขึ้น แต่จะระคายเคืองผิวหนังที่ใช้ ส่วนโซเดียมหางทำการทำความสะอาดสีปูรัก ตัวอย่างของ fatty alcohol sulfate ที่มีข้ามานหองคลาด ซึ่งใช้ทางการค้า เช่น

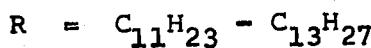
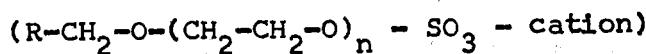
ถ้า cation เป็นโซเดียมนิ่วๆ กะ

- เทกซ่าพอน วี.เอช.ซี. (texapon Vh. C)
- เทกซ่าพอน แอล.เอ.อี. (texapon Ls)
- เทกซ่าพอน แซค (texapon Z.)
- เทกซ่าพอน แซค.เอช.ซี. (texapon Zh.C)

ถ้า cation เป็นแอมโมเนียม ไนเตรต

- เทกซ่าพอนเอ - 400 (texapon A 400)
- เทกซ่าพอนที - 42 (texapon T 42)

3. fatty alcohol ether sulfate

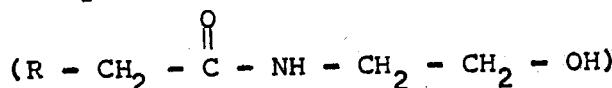


cation ที่เป็นโซเดียม เช่น

- เทกซ่าพอนเอ็น - 40 (texapon N-40)
- เทกซ่าพอนเอ็น - 70 (texapon N-70)
- เทกซ่าพอนเอ็น - 8000 (texapon N-8000)
- เทกซ่าพอนเอ็น - 28 (texapon N-28)

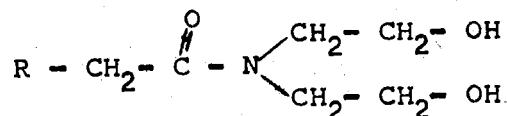
2. foam stabilizer เป็นส่วนประกอบที่สำคัญในแชมพู คือช่วยให้ฟองอยู่ตัวเพิ่มความมัน และเป็นตัวทำละลายหัวน้ำหอม (perfume oil) แบ่งออกเป็นสองพวก คือ

ก. fatty acid monoalkanolamide



สารพวกนี้เป็นของแข็ง เหมาะในการทำแชมพู ก้านยาว เช่น คอมเพอแลน - 100 (comperlan - 100)

ก. fatty acid dialkanolamide



สารพวกนี้คือมาจากการนำมันมะพร้าว (coconut oil) ใช้กันแพร่หลายมากกว่าพวกแรก ก้านยาว เช่น คอมเพอแลนเกดี (comperlan KD.)

3. pearlising agent ช่วยให้แชมพูมีลักษณะเป็นมุกสวยงาม pearlising agent ที่ใช้ในแชมพูมากเป็นสารประกอบพาก polyglycol mono and di-ester ก้านยาวและมีpearlising agent ไกแก

- เทกซ่าพอนบีเอส (texapon BS)
- เทกซ่าพอนเอ็จ (texapon SG)
- เทกซ่าพอนอีวาร์ (texapon EVR)

4. preservative ช่วยให้แชมพูสามารถเก็บไว้ใช้ได้นาน โดยที่เชื้อราและแบคทีเรียไม่รบกวน แชมพูมีเชื้อราและแบคทีเรียรบกวนจะมีลักษณะเปลี่ยนไปคือ สีคล้ำเปลี่ยนไป เกิดการแยกตัว หรือรวมตัวเป็นก้อน preservative ที่ใช้ในแชมพูมีหลายตัว ทั่วอย่างเช่น bronidox L (5 - bromo - 5 - nitro - 1, 2 - dioxane)

5. perfuming นำห้อมที่ใช้เพื่อกอบกลิ่นของแชมพู และเป็นตัวจูงใจให้มาใช้

#### หมายเหตุ

- ลาโนเลิน เป็นไขชาชนผ้าที่ทำให้บริสุทธิ์แล้ว มีคุณสมบัติ เช่น เดี่ยว กัน foam stabilizer คือช่วยเพิ่มความมันให้กับเส้นผม สร้างประภณฑ์ต้านคุณคือ เอสเทอโรล ซึ่งเกิดจากการรวมตัวระหว่างกราโนโนกับคอเรสเทอโรอล และลาโนสเทอโรอล (lanosterol) มีคุณสมบัติเช่น คือสามารถรวมตัวกันทำเป็นอิมลัชัน (emulsion) ที่คงตัว มีลักษณะกึ่งเหลว กึ่งแข็ง โดยอาจมีปริมาณอยู่ที่ 80 % เมื่อรวมเป็นอิมลัชันกันทำสามารถผสมสารที่ละลายม้ำ และสารที่ละลายในไขมันเข้าด้วยกัน ใช้มากในอุตสาหกรรมเครื่องสำอาง

- สารเพิ่มฟอง คือ sodium lauryl sulfate ชนิดผง (powder) มีลักษณะ

ແມັນພາໂນລືນ

ຕ່າງຜະສົມ

1.	ເທກຫາພອນ ເອັນ-40	100	ກຮມ
2.	ຄອມເພວແລນເກີ	10	ກຮມ
3.	ລາໂນລືນ	20	ກຮມ
4.	ສາຮເພີ່ມຝອງ	25	ກຮມ
5.	ນໍາ	150	ກຮມ
6.	ກລິ້ນ ສີ ຕາມໃຈຂອບ		

ວິທີກຳ

1. ທ່າລາໂນລືນແລະສາຮເພີ່ມຝອງໃຫ້ເປັນສາຮລະຄາຍກອນ ໂກຍແປ່ງນໍາ 150 ກຮມ  
ໃສ່ລົງໃນລາໂນລືນແລະສາຮເພີ່ມຝອງ ນໍາລາໂນລືນທີ່ໄສ້ນໍາແລ້ວໄປຫຸ້ນໃນອ່າງນໍາເຄືອຂຶ້ນລະຄາຍແລ້ວຖັງ  
ໄວ້ໃຫ້ເຢັນ ສ້ານສາຮເພີ່ມຝອງຄົນໃຫ້ລະຄາຍ
2. ຄົນເທກຫາພອນປະມານ  $\frac{1}{2}$  ຂ້ວໂມງ ແລ້ວເຕີມລາໂນລືນທີ່ເຢັນໂລງໄປ ຄົນໃຫ້ສາຮ  
ລະຄາຍເຂົ້າກັນເປັນເນື້ອເດີຍ
3. ເຕີມຄອມເພວແລນເກີ ແລະສາຮເພີ່ມຝອງ ຄົນໃຫ້ເຂົ້າກັນແລ້ວຈຶ່ງເຕີມສີແລະກລິ້ນຫານໃຈ  
ຂອບ

แซมพ์ออลบส่วนผสม

- |                      |     |      |
|----------------------|-----|------|
| 1. เทกซ้าพอนเจ้น-40  | 100 | กรัม |
| 2. คอมเพอแลนเกรี     | 10  | กรัม |
| 3. สารเพิ่มฟอง       | 20  | กรัม |
| 4. น้ำ               | 100 | กรัม |
| 5. กลิ่น สี ตามใจชอบ |     |      |

แซมพ์ไชส่วนผสม

- |                      |     |      |
|----------------------|-----|------|
| 1. เทกซ้าพอนมีเอส    | 100 | กรัม |
| 2. คอมเพอแลนเกรี     | 10  | กรัม |
| 3. สารเพิ่มฟอง       | 20  | กรัม |
| 4. น้ำ               | 100 | กรัม |
| 5. กลิ่น สี ตามใจชอบ |     |      |

หมายเหตุ

แซมพ์ไชจะเพิ่มลาโนลีนลงไปถ้ายก็ได้ ถ้าเพิ่มลาโนลีนควรเพิ่มสารเพิ่มฟองและน้ำควบคู่

สูตรเหล้าส่วนผสม

1. ดีเทอร์เจนต์ (detergent) หรือสารทำความสะอาด (cleaning agent)

ชนิดเหล้า เช่น

1. เทกซาราอน เอ็น-40	50	กรัม
2. คอมเพอแลนเก็ต	5	กรัม
3. สารเพิ่มฟอง	5	กรัม
4. น้ำ	200	กรัม
5. กลิ่น สี ตามใจชอบ		

วิธีทำ

คุณต่อนบสูตรลงหมักให้เข้ากันเป็นเนื้อเดียวกัน

น้ำยาซักแห้ง

ส่วนผสม

1. มาโลพอนเอที-50	100	กรัม
2. เกลือโซเดียมคลอไรด์	3	กรัม
3. สารเพิ่มฟอง	30	กรัม
4. น้ำ	100	กรัม
5. กลินทานใจชลบุรี		

วิธีทำ

1. เติมน้ำเดือนอย่างในโซเดียมคลอไรด์เพื่อทำให้เป็นสารละลาย นำที่เหลือใส่ลงในสารเพิ่มฟองคนในละลาย
2. เติมสารละลายของเกลือและสารละลายของสารเพิ่มฟองลงในมาโลพอนเอที-50 คนให้เข้ากันเป็นเนื้อเดียวกัน จากนั้นเติมน้ำยาซักแห้งใจชลบุรี

มาโลพอนเอที-50 (malopon AT-50)

เป็นสารพอก alkyl benzene sulfonate 50 % ซึ่งเป็นสารทำความสะอาดที่มีความแรงปานกลาง

น้ำยาล้างงานกึ่งมีน้ำ (ตู้ร 1)

ส่วนผสม

1. กีเทอร์ เจนทหรือสารทำความสะอาดสีออกชานิกเหลว	เช่น	
เทเกชพอนເວັນ-40	50	กรัม
2. สารเพิ่มฟอง	20	กรัม
3. โซเดียมคลอไรค์	3	กรัม
4. น้ำ	150	กรัม
5. น้ำยาล้างงานกึ่งมีน้ำ		

วิธีทำ

1. เติมน้ำลงในโซเดียมคลอไรค์ และสารเพิ่มฟอง เพื่อทำให้เป็นสารละลาย
2. เติมสารละลายของสารเพิ่มฟองและโซเดียมคลอไรค์ลงในเทเกชพอนເວັນ-40  
คนให้เป็นเนื้อเคี้ยวน แล้วเติมน้ำหอมกึ่งมีน้ำลงไป

น้ำยาล้างงานกึ่งมีน้ำ (ตู้ร 2)

ส่วนผสม

1. มาโนเพอนເເທີ-50	50	กรัม
2. สารเพิ่มฟอง	20	กรัม
3. โซเดียมคลอไรค์	3	กรัม
4. น้ำ	150	กรัม
5. น้ำยาล้างงานกึ่งมีน้ำ		

น้ำยาล้างภาชนะ

ส่วนผสม

1. โซหาร์แลบ 60	100	กรัม
2. ลอร่าไมค์อีส	10	กรัม
3. คอมเพอเลนเดคี	10	กรัม
4. พรอพิลีนไอกออล	20	กรัม
5. สารเพิ่มฟอง	40	กรัม
6. น้ำ	200	กรัม
7. สี กันนิ่น ตามใจชอบ		

วิธีทำ

- ใส่น้ำลงในสารเพิ่มฟองเพื่อทำให้เป็นสารละลาย
- เทส่วนผสมทั้งหมดความก้นแล้วคนให้เข้ากันเป็นเนื้อเดียว

โซหาร์แลบ (zoharlab)

เป็นสารพวก sodium salt of linear alkyl benzene sulfonate เป็นสารตัวหนึ่งหรือเดลที เทอร์เจนท์ หรือสารทำความสะอาดชนิดต่าง ๆ ที่เป็นของเหลว และเป็นยง ละลายได้ดีในน้ำ สารละลายที่มีความเข้มข้น 2 % ที่ 25 °C วัด pH ໄก 7-9

ลอร่าไมค์อีส (lauramide s)

เป็นพวก polyalkyloleamide ในโมเลกุลประกอบด้วย unsaturated fatty acid เกาะกับ diethanolamine เป็นของเหลวเหนียว (viscous liquid) รีสิน้ำตาล เมื่อละลายในน้ำจะให้สารละลายทึบมอง (cloudy stable

solution) ไม่ใส สารละลายนี้มีความเข้มข้น 1% ที่ 25°C วัด pH ให้ประมาณ 10 นอกจากนี้ยังละลายได้ในแอลกอฮอล์ และเหล็กชาก ตัวนิ่นนำมันก้าวสามารถละลายได้มากกว่า 6%

ลอรานิค เอสีความสำคัญในอุตสาหกรรมเครื่องโลหะเป็นตัวหลัก และใช้เป็นองค์ประกอบของสารทำพรมสะอุกเครื่องโลหะ ช่วยกำจัดคราบไขมัน กำจัดดิน และยังทำให้ผ้าโลหะเป็นมันวาว แต่ไม่ทำอัคคีรายเท่านั้น

พาราฟีนอลกออล (1,2 - propylene glycol ; 1,2 - dihydroxypropane ; 1,2 - propanediol ; methylene glycol ; methyl glycol;  $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{OH}$ )

เป็นสารไม่มีสี ไม่มีกลิ่น ไม่มีรส ละลายได้ในน้ำ และกลกอฮอล์ และตัวทำละลายอินทรีย์อื่น ๆ มีจุดเดือด 187.3°C

ใช้ประโยชน์ในการสังเคราะห์สารอินทรีย์ โดยเฉพาะสังเคราะห์ polypropylene glycol, polyester resins, cellophane เป็นตัวทำละลายไขมัน น้ำมัน ชีส์ ยางไม้ ยางสน ชัน ใช้สกัดสินสี ใช้เป็นตัวทำความสะอาดครีมป้องกันแสงแดด

ยานม่องส่วนผสม

1. เมนทอล	3	กรัม
2. การบูร	4	กรัม
3. นำมันระกำ	4	กรัม
4. นำมันยูคาลิปตัส	3	กรัม
5. นำมันสะระแหน่	½	กรัม
6. พาราฟิน	5	กรัม
7. วาตติน	10	กรัม

วิธีทำ

- ชั้งพาราฟินและวาตตินเท่าที่กำหนด เผดส้มกันในบีกเกอร์ และนำไปอุ่นบนกองน้ำเดือดจนละลาย
- ชั้งเมนทอล การบูร นำมันระกำ นำมันยูคาลิปตัส นำมันสะระแหน่ เท่าที่กำหนด เทรวมกันในบีกเกอร์ คนให้ละลายเข้ากันแล้วเทลงในพาราฟินและวาตตินที่หลอมเหลวซึ่งกำลังอุ่น ๆ คนให้เข้ากันเท่าที่พอ ปิดฝาและหงึ้งไว้ให้เย็น

เมนทอล (menthol ; hexahydrothymol ;

menthylhydroxyisopropylcyclohexane ;

para - menthan - 3 - ol ; peppermint camphor ;

$C_{10}H_{20}O$  หรือ  $CH_3C_6H_9(C_3H_7)OH$  เป็นสารอินทรีย์ที่สำคัญมากที่สุดในพืชในชนิด เช่น ในมิกกุ เป็นเล็กเดียว มีจุดหลอมเหลว  $42^{\circ}\text{C}$  มีกลิ่นหอมเย็น ละลายได้ในแอลกอฮอล์ กรดน้ำแข็งดาวน์ (glacial acetic acid) ละลายได้เล็กน้อย ใช้ประโยชน์ในทางยา เป็นเครื่องหอมสำหรับปูรุ่งแตงกิ่นและปรุงรส

กามฟอร์ (camphor ;  $C_{10}H_{16}O$ ) สักต์ไครจากน้ำมัน กามฟอร์ เป็นผลึก ไม่มีสี หรือสีขาว ระเหยได้ไกรช้า ๆ ที่อุณหภูมิห้อง ละลายนำไปได้เร็วน้อย ละลายไปในแอลกอฮอล์ อีเทอร์ คลอร์ฟอร์ม ควรบอนไฟชัลไฟฟ์ ใช้เป็นเครื่องยาบางภายในและภายนอก

### น้ำมันระกำ (methyl salicylate ; $C_6H_4OHCOOCH_3$ )

สักต์ไครจากใบลุมลูกชนิก Gaultheria procumbens Linn ในวงศ์ Ericaceae เป็นของเหลวมีจุดเดือด 222.2° ซึ่งทำนาคแก้ปวดศีรษะ และใช้เป็นสารแต่งกลิ่นได้

### น้ำมันบุราลิปัส (Eucalyptus ; $C_{10}H_{18}O$ )

สักต์ไครจากใบบุราลิปัส เป็นน้ำมันหอมระ夷ที่ใช้กมแก้หวัด

### พาราฟิน (paraffin wax)

เป็นของแข็งมีสีเหลืองและสีขาว ไม่มีรส ไม่มีพิษ ไม่ระเหย เป็นของผสมของพากไส้ไครควรบอนที่มีนำหนักโน้มเล็กๆ น้อยๆ ค่าว่ายาง เช่น  $C_{36}H_{74}$  จุดหลอมเหลวอยู่ระหว่าง 47-65° ซึ่ง พาราฟินมีจุดหลอมเหลวสูงจะมีราคาแพงกว่าพากที่มีจุดหลอมเหลวต่ำ ทำนองเดียวกันสีของพาราฟินก็จะแบ่งเกรดของพาราฟินได้

### วาสelin (vaseline)

เป็นของผสมของไอกอคราร์บอน มีลักษณะเป็นของแข็งกึ่งของเหลว จุดหลอมเหลวอยู่ระหว่าง 38-60° ซึ่ง ไม่มีสี หรือสีเหลืองอ่อน ละลายไปในคลอร์ฟอร์ม ควรบอนไฟชัลไฟฟ์ นำมันสน อีเทอร์ฟิล์ม ละลายไปได้เร็วน้อยในแอลกอฮอล์ทั่วไป

ยานพาณิชย์ส่วนบัญชี

1. การบัญชี	1	ส่วน
2. เมนเทลลิ	1	ส่วน
3. ยูคาลิปตัส	1	ส่วน

วิธีทำ

นำส่วนบัญชีหง磋商มาร่วมกันคนในละลายเป็นเนื้อเดียวกัน นำไปใช้งานโดยความมาชูน  
ประมาณ 1-2 นาที แล้วนำไปใช้ในหลักตามเดิม

ยาหม่องนำส่วนผสม

1. กาแฟ	15 %
2. เมนทอล	23 %
3. ยาคาลิปตัส	42 %
4. นำมันเพบเพอไม้	20 %

วิธีทำ

นำส่วนผสมทั้งหมดมาละลายรวมกันให้เป็นเนื้อเดียวกันแล้วบรรจุขวด

นำมันเพบเพอไม้ (pepermint oil)

เป็นนำมันหอมระเหย ไม่มีสี หรือสีค่อนข้างเหลือง มีรส มีกลิ่น กลิ่นเย็นๆ คล้ายชานิก ขี้นกับเหลืองกำเนิดของนำมัน ละลายในแอลกอฮอล์ อีเทอร์ และคลอรอฟอร์ม ไม่มีพิษ นำมันเพบเพอไม้ เป็นเหลืองกำเนิดของเมนทอล ใช้เป็นส่วนผสมกับนำมันปาก กลิ่นมากปรับสี ลูกกราก

## การเคลือบปูปด้วยพลาสติกเหลว

### วัสดุและอุปกรณ์

1. โพลีเอสเทอร์เรซิน (polyester resin) สีหรับเคลือบปูป
2. ตัวทำให้แข็ง (hardener)
3. ตัวเร่งปฏิกิริยา (accelerator)
4. น้ำยาล้าง (acetone) ใช้ล้างทำความสะอาดโพลีเอสเทอร์เรซินที่เปื้อนไป  
และเครื่องมือ
5. ถุง
6. แผ่นไม้คัต
7. ตัวพลาสติก
8. ไม้กวน
9. กระดาษทราย
10. พิล์มไมลาร์ (mylar) หรือ พิล์มเซลโลฟาน (cellophane) ซึ่งรักษาไว้  
ในช่องกระดาษแก้ว

### หมายเหตุ

โพลีเอสเทอร์เรซิน ซึ่งเรียกว่า ว่าเรซิน จะแข็งตัวโดยทางเดินสารเคมีสองชนิด  
ลงไป คือ ตัวเร่งปฏิกิริยาและตัวทำให้แข็ง โพลีเอสเทอร์เรซินสามารถหักห้ามได้ตัวเร่งปฏิกิริยาจะสน  
อยแล้ว เพราะสามารถเดินยันในเรซินได้ก่อนลุกหน้า เวลาซื้อควรดูรายละเอียดจากผู้ขาย  
ด้วย ตัวเร่งเป็นพูกโคบัลต์น้ำหอม ชื่อ cobalt naphthenate ความเข้มข้นที่เหมาะสม  
กับการใช้งานคือ 4-6 % ตัวทำให้แข็งจะบดลงไปก็ต่อเมื่อจะใช้งานเท่านั้น อัตราส่วน  
ที่เดินลงไปประมาณ 2-3 % ตัวทำให้แข็งที่นิยมใช้คือ methyl ethyl ketone peroxide

## วิธีทำ

1. ผสมโพลีเอสเทอร์เรซินกับตัวทำไนย์เจ็ง 2-3 % กันให้เข้ากัน และทำให้วัสดุแห้งในตู้ทำน้ำที่เป็นการและรองพื้น (รูปขนาดป้องกัน จะใช้เรซินประมาณ 10 ชิ้น) ทิ้งไว้ประมาณ 1-2 นาที

ในการนี้เคลือบวัสดุขนาดป้องกันทำน้ำมากเพื่อการทำน้ำที่ไม่จำเป็นต้องลงเรซินชั้นแรกนี้ อาจใช้การธรรมชาติคือรูปลงบนแผ่นไม้

2. นำรูปที่ต้องการจะเคลือบมาลงลงลงกลางแผ่นไม้ รีดให้ฟองอากาศติดรูปออกให้หมดเพื่อให้รูปติดแน่นบนแผ่นไม้

การเคลือบประภานียมัตรา บริษัทฯ หรือเอกสารอื่นๆ ให้กระบวนการนี้หากกระบวนการนี้ชิ้นนี้ ควรทำให้ยกหัวชิ้น หรือเคลือบหัวพิล์มพลาสติกชนิดบาง เสียก่อน

3. เทเรซินประมาณ 30 ชิ้น ลงในตัวห่วง หยดน้ำยาตัวทำไนย์ลงไปประมาณ 1 ชิ้น กันให้เข้ากัน เทน้ำยาที่คล่องบนรูป ใช้ท่อนเคลือบยึดหัวให้ตัวและตู้ให้เข้ากัน

4. ใช้พิล์มในการปิดหัวเรซิน โดยวิธีทึบพิล์มเป็นรูปหัวรูปลงลงลงกลางแล้วครอบ ๆ ปล่อยรูปลงไป และรักษาไม้เรียงจากกุกกลางไปหนาบริบูรณ์ ๆ ที่ไม่ให้มีฟองอากาศให้ไว้ใน กครีดิลออกไป ทิ้งไว้ประมาณ 1 ชั่วโมง ถ้าต้องการให้แห้งเร็วจะนำไปเผาแคบท่อส่อง ความไฟสูงร้อนไว้ก็ได้

ในการนี้ที่ทำจำนวนมาก พิล์มควรซึ่งคงกรอบไม้จะช่วยในการรีดเพื่อทำไนย์เรซิน หรือให้ฟองอากาศสะท้อนนี้ และในการเคลือบวัสดุขนาดป้องกันให้ทำเครื่องหมายที่มุ่งลงบน เคลือบ เมื่อจะเคลือบรูปแห่งต่อ ๆ ไปให้วางพิล์มลงบนหุคเดิม ที่อยู่มุ่งลงบนเคลือบตรงกับ เครื่องหมายที่ทำไว้เสีย จะทำให้แยกพิล์มใช้ได้ตลอดไป

5. คึงพิล์มออก การคึงพิล์มออกควรจับแห่งพิล์มตรงมุมแล้วคึงชี้นิ้ว ใช้มือชุดควบคุมเทง เรซินส่วนที่เกินออก ขัดตามแต่ความต้องการตามข้อมูลในส่วนนี้

ห้องสมุดวิทยาลัยครุพัฒน์สังคม  
พิษณุโลก

๖๖๑  
๗๒๗๙  
๐.๑

21

การเคลือบเครื่องใช้ภายในพลาสติก

วัสดุและอุปกรณ์

1. เครื่องใช้ที่จะนำมาเคลือบพลาสติกส่วนมากเป็นโลหะ เช่น ตะกร้าใส่กระดาษ  
ชั้นวางถ้วยชาม ตะแกรง ฯลฯ
2. พีวีซี (polyvinyl chloride ; PVC ;  $(H_2C - CHCl)_n$ )
3. เทาوم หรือเทาแกส

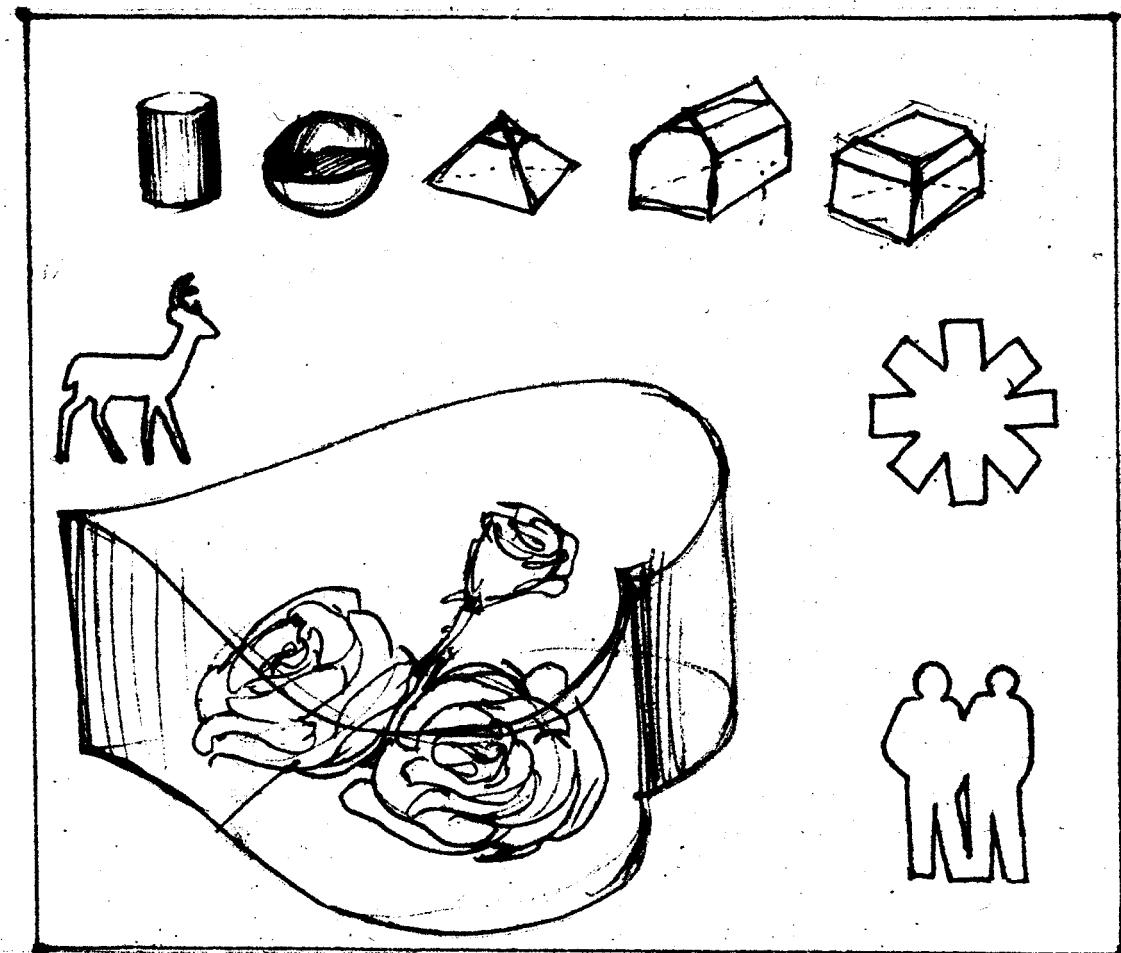
วิธีทำ

1. นำโลหะที่จะนำมาเคลือบพีวีซีกับความร้อนหรืออบที่เบลวไฟใหร้อน
2. นำผงพีวีซีโรยไปบนโลหะที่กำลังร้อน หรือจะนำโลหะนั้นคุกในถุงที่มีผงพีวีซี  
ผงพีวีซีจะละลายเกาะติดกับโลหะ แต่อาระมูลองคุณรูประบานง
3. ถ้าทางการให้ไว้เรียบทองนำโลหะที่เคลือบพีวีซีแล้วไปบนควา水分ในน้ำ แต่  
ไม่ควรให้ร้อนเกินไปจะทำให้พีวีซีหรือพลาสติกไหม้ได้ เมื่อพลาสติกละลายมองคุณเรียบแล้ว ให้นำ  
ออกไป เชวนทิ้งไว้ให้เย็น หรือจะใช้พัดลมเป่าเพื่อให้แห้งเร็ว หรือขุ่นลงในน้ำแล้วจึงนำไปใช้ได้

ผลิตภัณฑ์แก้วเทียม

(bio - plastic)

ผลิตภัณฑ์แก้วเทียม คือ ผลิตภัณฑ์พลาสติกลดอุบัติเหตุที่ชิงมีลักษณะ似เหมือนแก้ว นิยมใช้ทำเป็นพวงกุญแจ พื้นกระดาษ ถุงชา รูปมัน และของที่ระลึกต่าง ๆ



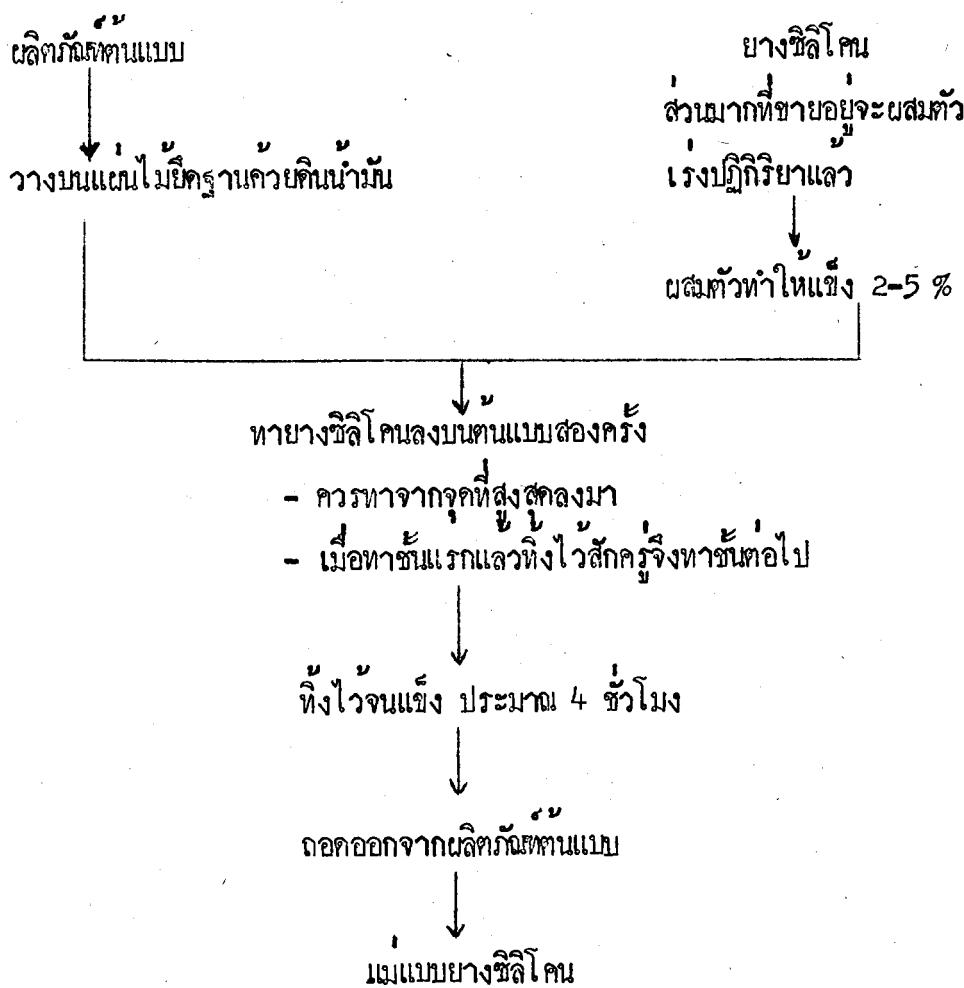
รูปที่ 1 แสดงผลิตภัณฑ์แก้วเทียม

## ขั้นตอนการทำ

1. ทำแม่แบบยางซิลิโคน (silicone rubber)
2. ทำแม่แบบอกไฟเบอร์กลาส หรือปูนปลาสเตอร์
3. เตรียมสเปคชัน (specimen) หรือสิ่งที่จะนำมาทดลอง
4. ทดลอง

### 1. การทำแม่แบบยางซิลิโคน

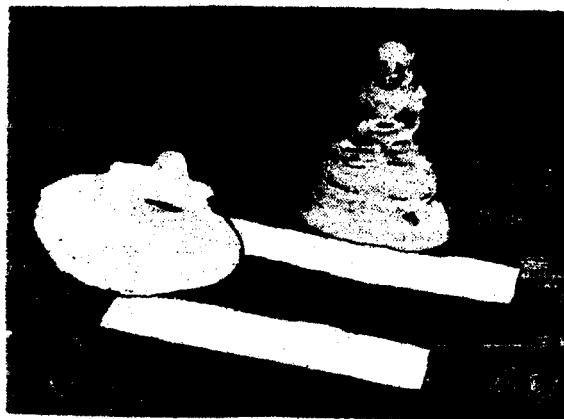
- ก. วัสดุและอุปกรณ์
- ผลักดันพลาสติก
  - ยางซิลิโคน
  - ตัวทำให้ยางซิลิโคนแข็ง (hardener)
  - ตัวเร่งปฏิกิริยาในการทำให้แข็ง (ยางซิลิโคนที่ขายอยู่ต้องมายากจะละเอียดตัวเร่งปฏิกิริยาแล้ว)
  - แผ่นไม้รอง
  - ศิบันน้ำมัน
  - แปรง
  - ถวยพลาสติก
  - ไม้กวน

วิธีทำหมายเหตุ

แม่แบบยางชิลล์ไคน์แบ่งออกเป็นสามชนิด คือ

- แม่แบบดัดก
- แม่แบบขันเดียว
- แม่แบบข่า

1.1 แม่แบบกลอก



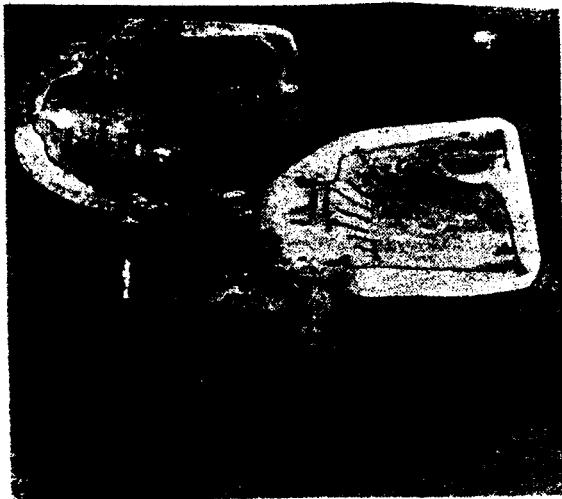
**รูปที่ 2 แม่คงผลิตภัณฑ์หินแคน และแม่แบบกลอก**

- ยางชิลีโคนที่ใช้ทำแม่แบบกลอกควรเนี้ยบ ตันยางชิลีโคนที่ใช้ทำแม่แบบขึ้นเคียง อาจใช้ราคากู๊ก็ได้ เวลาซื้อควรบอกผู้ขายว่าต้องการยางชิลีโคนชนิดทำแม่แบบกลอก หรือแม่แบบขึ้นเคียง

- ยางชิลีโคนที่ทางบันผลิตภัณฑ์หินแคนชนิดแม่แบบกลอกนี้ ควรหนาประมาณ

1-2 มม. (มิลลิเมตร)

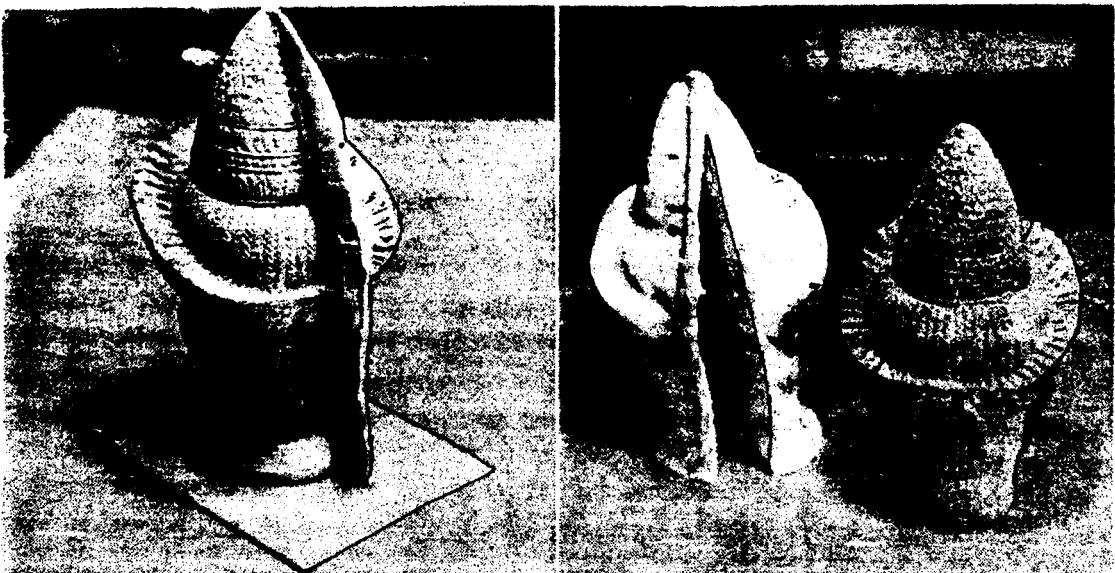
**1.2 แม่แบบชิ้นเดียว**



**รูปที่ 3 แสดงผลิตภัณฑ์ต้นแบบ และแม่แบบชิ้นเดียว**

- แม่แบบชิ้นเดียวที่คอมแม่แบบถูกนั่นเอง แล้วมีความลึกอย่างกว้าง
- ในกรณีที่ต้องการทำแม่แบบชนิดประยัค ໂโดยึดแม่แบบนอก ไฟเบอร์กลาส หรือ  
ฟูบลาร์เตอร์เป็นตัวประคอง ความหนาของยางซิลิโคนที่ใช้ทำแม่แบบ ประมาณ 1-2 มม.  
หากทำโดยไม่มีตัวประคอง ควรเทยางซิลิโคนให้หนาประมาณ 1 ซม. (เซนติเมตร) หรือ  
มากกว่า

### 1.3 แม่แม่ห่า



รูปที่ 4 แสดงผลิตภัณฑ์ค้นแบบ และแม่แม่ห่า

- ใช้คินน้ำมันกัน เป็นกำแพงแนวๆ สูงประมาณ 1-2 มม. แต่งคานหนึ้งให้เรียบพร้อมทรงทำร่องหรือรู เพื่อช่วยการประกนแบบ หัวชิลโคนบนคินน้ำมันคานเรียบและบนชิ้นงานคานเคียงกัน ความหนาของยางชิลโคนประมาณ 1-2 มม. แท่งส่วนที่เป็นปีกหรือกำแพงควรหนาประมาณ 3-4 มม.

- นำน้ำยาดออกแม่หีเสอ บนผิวยางชิลโคนที่เป็นกำแพง เมื่อพิรุ่งเรือง หัวชิลโคนกำแพงคานที่เหลือและหัวชิ้นงานจะหัว แล้วทิ้งไว้ให้ชิลโคนแห้ง จึงเริ่มทำแม่แม่นอกไฟเบือกglas

## 2. การทำแม่แบบนอกไฟเบอร์กลาส

### ก. วัสดุและอุปกรณ์

- เม้แบบย่างชิล์ด โคมไฟที่สามารถนำไปใช้ในบริการบินได้
- โพลีเอสเทอร์เรซินชนิดธรรมชาติและสังเคราะห์
- ตัวทำไนโพลีเอสเทอร์เรซินแข็ง
- ไขแก้ว
- น้ำยาตัดแบบฟรีเอด
- คิโน่น้ำมัน
- แผ่นไม้มรอง
- แปรง
- น้ำยาถัง (acetone)
- ไม้กาน

### วิธีทำ

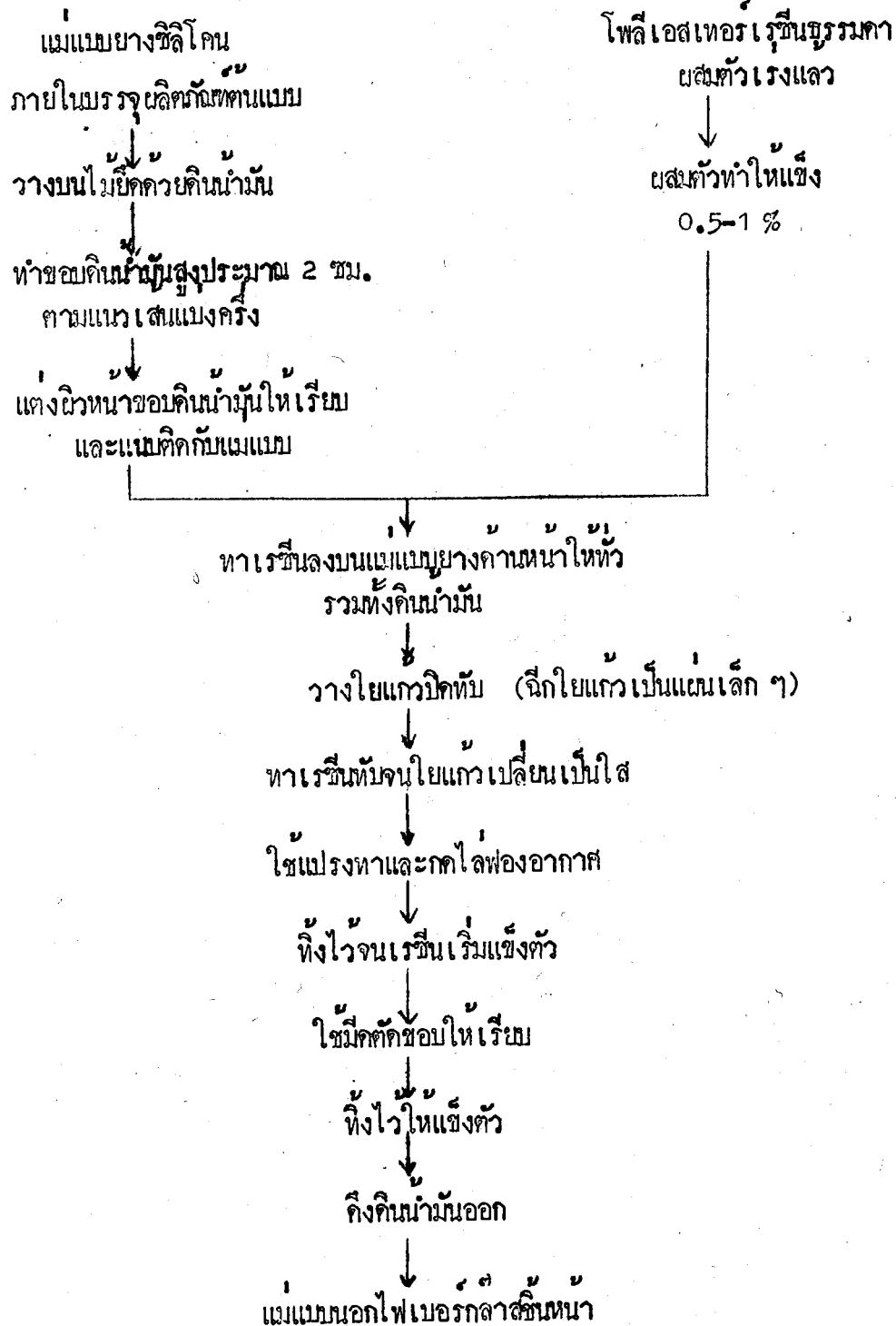
การทำแม่แบบนอกไฟเบอร์กลาส แบ่งออกได้เป็นสองตอน คือ

- การทำแม่แบบนอกไฟเบอร์กลาสชนิดหนา
- การทำแม่แบบนอกไฟเบอร์กลาสชนิดบาง

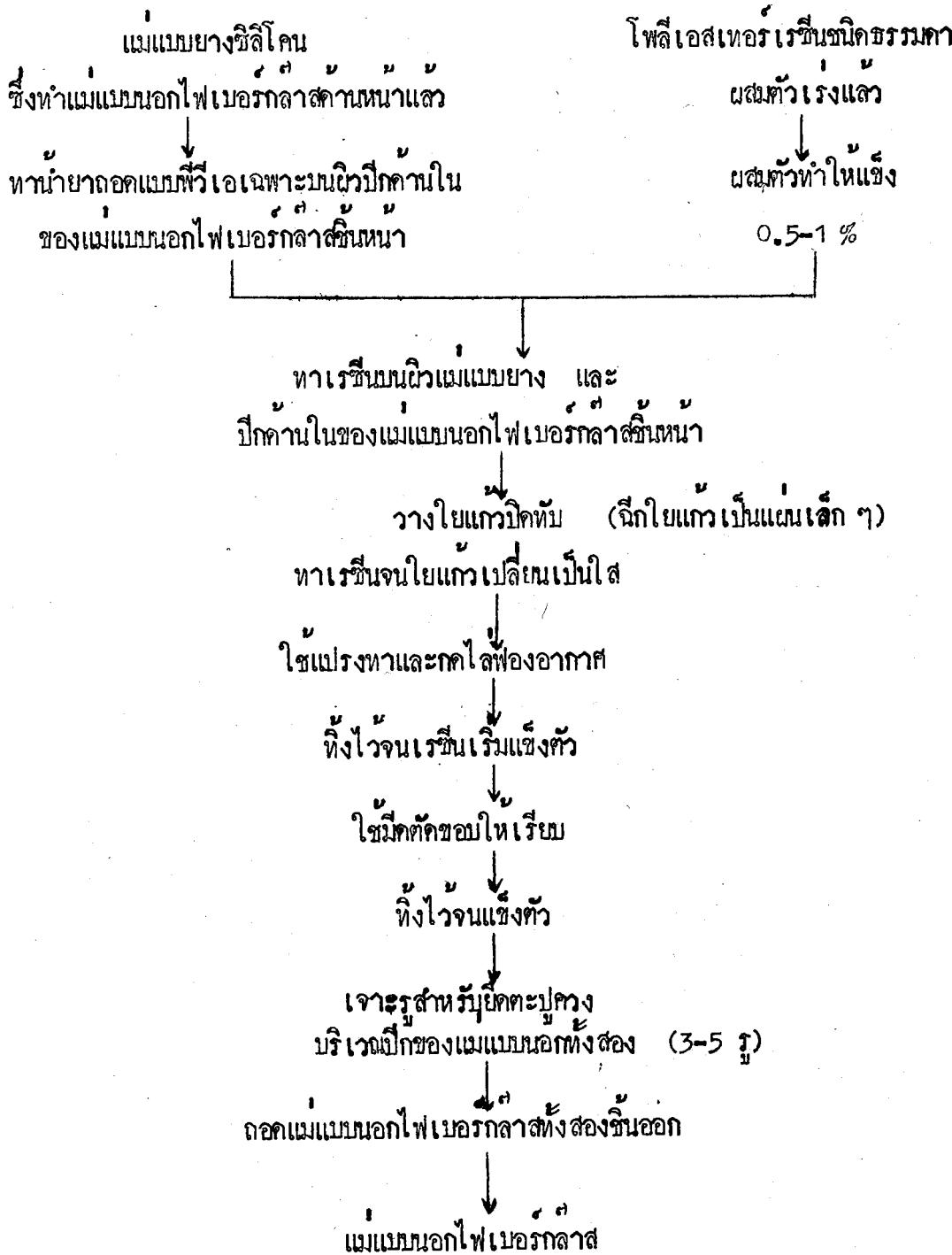
### หมายเหตุ

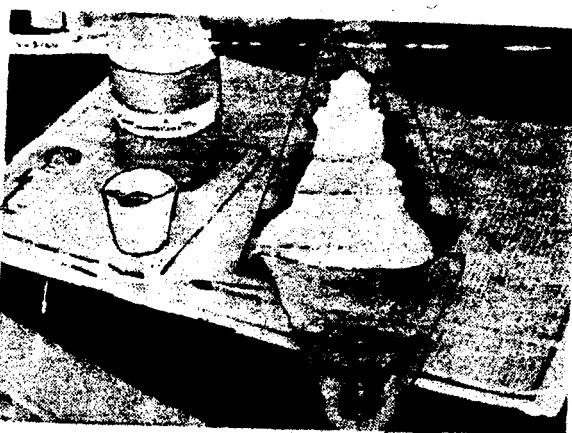
แม่แบบนอกไฟเบอร์กลาสบางชิ้นอาจแบ่งมากกว่าสองชิ้น แต่ก็ทำในลักษณะเดียวกันคือ  
โดย ๆ ทำทีละชิ้นไป โดยใช้คิโน่น้ำมันกันเป็นปีก็พอ

## 2.1 การทำแบบนอกไฟเบอร์กลาสชิ้นหน้า



## 2.2 การทำเม้แบบนอกไฟเบอร์กลาสชิ้นหลัง





รูปที่ 5 แสดงแม่แบบนอกไฟเบอร์กลาสทั้งชิ้นหนาและชิ้นหลัง

### 3. การเตรียมสเปกซิเมเน หรือลิ่งที่จะนำไปหล่อ

ก่อนที่จะนำไปหล่อต้องไปปลดออกจากไฟเบอร์กลาสทั้งชิ้นหนาและชิ้นหลัง และสะอัก

#### 3.1 การรีวิวการทำไฟเบอร์สเปกซิเมเน

##### 3.1.1 ถอดก้อนไม้และใบไม้ สามารถทำได้หลายวิธี เช่น

ก. แบบ自然 (air drying) ถอดก้อนไม้และใบไม้มาไว้ในร่มห้องโดยทั่วไปทิ้งไว้ให้มีลมระบายแห้งและคงสภาพไว้

##### ข. แบบทึบ (pressing)

นำถอดก้อนไม้และใบไม้มาไว้ระหว่างกระดาษทรายกุศิมัน้ำได้ ใช้น้ำหนักทั่วไปทิ้งไว้จนแห้ง ถ้าถอดก้อนไม้และใบไม้มีลักษณะเปลี่ยนกระดาษเป็นสีเขียว หรือสีเหลือง ให้แห้งเร็วขึ้น.

##### ค. แบบใช้สารเคมี

สารเคมีที่ใช้คือ ซิลิก้าเจล (silica gel) หรือใช้เดี้ย สเทนเนต (sodium stannate) สารเหล่านี้เมื่อนำไปปูดความชื้นแล้วสามารถนำกลับมาใช้

ใหม่ให้คือเรื่อย ๆ โดยนำไปอบหรืออบไฟอุ่นภูมิ 250° F จะทำให้แห้ง

วิธีใช้สารเคมีออกไข้จะคงสภาพได้ที่สูงและใช้เวลาน้อยกว่า วิธีทำก็คือ

- เอาสารเคมีใส่กล่องหรือภาชนะพลาสติกประมาณครึ่งกล่อง นำออกไม่ต้องการทำให้แห้งเสียก้านลงไป ค่อย ๆ ปะรยบงชิลก้าเจลหรือโซเดียม酇เคนเนททับบนกระปุกใน มีกฟากทึบไว้ประมาณ 24 ชั่วโมง

- ถังออกไนโตร ก๊าซสารเคมีที่ดูดบู่ให้สะอาด

- นำกระปุกไปไว้ในกล่องที่มีฝาปิด และภายในมีถุงเล็ก ๆ ตัก

2-3 ถ่าย ใส่สารเคมีลงกล่องไว้เพื่อช่วยความชื้น

g. แยนชุนในน้ำยาทำแห้ง (preparation liquid)

สำหรับออกไข้มีความอบ芒 ไม้อาจรับน้ำหนักสารเคมีได้ การชุบในน้ำยาทำแห้ง

### 3.1.2 แอลกอฮอล์

ถ้าแอลกอฮอล์ชนิดเดียว เช่น ฟีเตอ กรณีสารเคมีในรูปสเปรย์ (preparation spray) ก็เพียงนำไนโตรแห้งตามกระบวนการนี้การเก็บรักษาแอลกอฮอล์ ทำการทดสอบความชื้น 70 % ไอโซโปรพิลแอลกอฮอล์ (isopropyl alcohol)

### 3.1.3 ศักร

นำศักร์ที่จะทำให้แห้ง (ศักร์ใหญ่นอนอยู่ในกระถางที่สูงภายในออกแต่เอาศักร์ลีบคแทน) ชุบในน้ำยาเคมีที่เรียกว่า preserving dehydrogen (ฟอร์มาลิน ; formalin) จนมีค่าทุน น้ำยาเป็นศักร์ทำให้เนื้อไม่น่าเบื่อ

### 3.1.4 ปลา

- หั้นแรกวักก์ให้สูงออกให้หมด (ถ้าปลาเล็กไม่ทอง)

- ทำการทดสอบความชื้นโดยไอโซโปรพิลแอลกอฮอล์

- นำไปแช่ใน preserving dehydrogen ระยะเวลาที่ใช้

ขึ้นอยู่กับขนาดของปลา เมื่อนำเข้ามาแล้วหั้นน้ำยาให้แห้ง

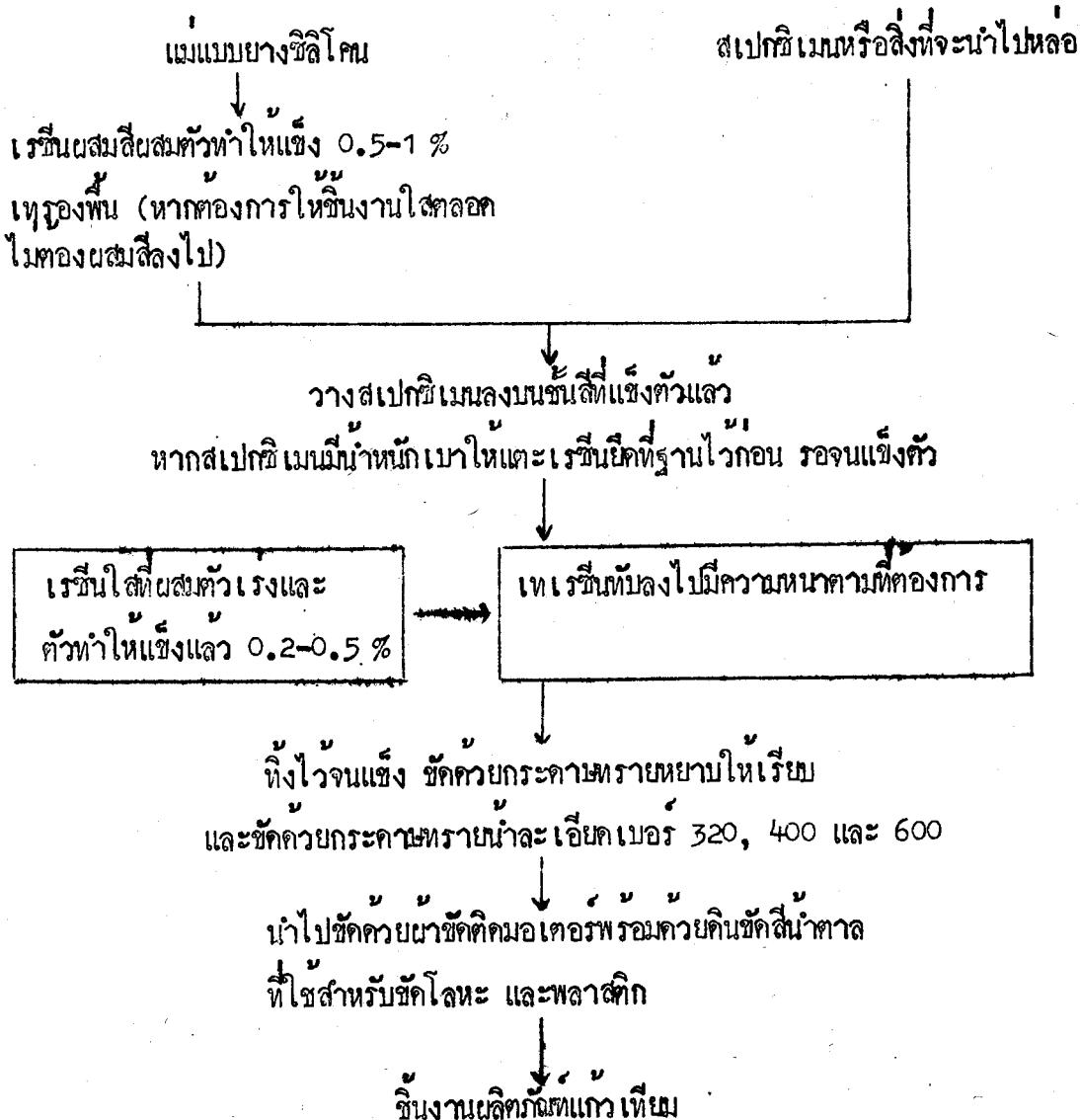
- นำไปแช่ในน้ำยาไกลคอล (glycol) เป็นน้ำยารักษาเนื้อสัตว์ ในครุภัณฑ์ นำยานี้จะแทนน้ำเพาะด้านี้ทำให้ออยู่ในเนื้อปลาเมื่อนำไปหล่อในเรซีน จะทำปฏิกิริยาเกิดเป็นฝ้าเงิน ระยะเวลาที่ใช้ประมาณ 24 ชม. ถึง 1 สัปดาห์ และควรเปลี่ยนน้ำยาไกลคอลบ่อย ๆ

- ยกออกจากน้ำยาไกลคอล ปล่อยให้หยุดแห้งและขันน้ำยาที่เหลือแล้วนำไปแช่ในเรซีนที่ยังไม่ได้ตัวทำให้แข็งประมาณ 24 ชม. ก่อนนำไปหล่อ ก่อนหลอกองยกน้ำหนักและปล่อยพิงไว้ให้หยุดแห้ง เสียก่อน

### 3.2 การทำความสะอาดสเปกซิเงน หรือลิ้งที่จะนำไปหล่อ

การทำความสะอาดปกติจะรุ่มหรือเร็วกว่าปีโคลีโนนิกเป็นกลีดกลอยด์ เช่น 70% เทลิงของน้ำของยาการเก็บออกซิไกส์ (oxidise) หรือทำปฏิกิริยากับเรซีนได้ เช่น พากโละเฟอร์ส (ferrous metals) ดังนั้นเมื่อทำความสะอาดผิวความสะอาดผิวภายในและกลอยด์แล้ว ควรเคลือบผิวน้ำด้วยเซลลูโลสแลกเกอร์ (cellulose lacquer) หรือ โพลียูเรเทน (polyurethane) ใส่เสียก่อน สเปกซิเงนบางชนิดอาจทำความสะอาดด้วยผงซักฟอกธรรมชาติได้

#### 4. การผลิต



## การชุบเคลือบผิวโลหะด้วยไฟฟ้า

(Electroplating)

### 1. อุปกรณ์ที่ใช้เคลือบผิวโลหะด้วยไฟฟ้า

- 1.1 เครื่องกำเนิดไฟฟ้ากระแสสลับ เช่น แบตเตอรี่รถยนต์ 50 แอมป์ร์ เครื่องแปลงกระแสไฟฟ้า (rectifier) ขนาด 0-12 โวลต์ และมีกระแส 10-50 แอมป์ร์ เป็นต้น ในการเลือกขนาดเครื่องกำเนิดไฟฟ้าจะต้องให้เหมาะสมกับขั้นตอน
- 1.2 ทางเดินกระแสไฟฟ้า (busbar) ใช้วาตทองแดงหรืออะลูมิเนียมซัคไกไม่เคลือบหน้าไว้
- 1.3 แรงดันคุณภาพกระแสไฟฟ้า
- 1.4 ถังน้ำยาหรือถังชุดทองทนกราฟทันค่างไคคี เช่น ถังพลาสติก ถังเหล็กภายนอกใน cavity พีวีซี หรือ เอพีเอ (APA ; Acrylic PVC Alloy) ขนาดที่เหมาะสมกับขั้นตอน
- 1.5 รากแหวนขั้นตอน ทองสรมกากหัวตุ่มที่มีความแข็งแรงและนำไฟฟ้าไคคี เช่น ทองแดง ทองเหลือง
- 1.6 เครื่องกรองน้ำยา เช่น มีลุมเบา ๆ ในการชุบทองแดงเงา นิเกิลเงา ทองคำ ที่จุ่มลงในถังน้ำยามักเป็นพลาสติก เช่น พีวีซี หรืออื่น ๆ ซึ่งไม่ทำปฏิกิริยากับน้ำยา
- 1.7 เครื่องกรองน้ำยา (filter) นำยาชุบเมื่อยานการใช้งานลักษณะหนึ่งจะมีพาราเซตามอล 酔酔酔 และลิ่งสกปรกต่าง ๆ ที่เป็นของแข็งเกิดขึ้น จึงจำเป็นต้องกรอง เอาสิ่งเหล่านี้ออกจากน้ำยาด้วยเครื่องกรองน้ำยา มีลักษณะลิ่งสกปรกเหล่านี้จะทำให้ผิวขั้นตอนที่ชุบไม่ลอกและหายไป
- 1.8 เครื่องทำความร้อน (heater) สำหรับน้ำยาให้มีอุณหภูมิสูงตามที่กำหนด
- 1.9 เครื่องขัดขั้นตอน วีมอเตอร์ขนาดกลาง ๆ เช่น ขนาด  $\frac{1}{4}$  - 3 แรงม้า (ซึ่งขึ้นอยู่กับขั้นตอน) ประกอบวงล้อขัดแบบทาง ๆ เช่น ล้อขัดแบบผ้า ล้อขัดแบบหางม้า ล้อขัดที่เคลือบด้วยผงทราย
- 1.10 น้ำยา

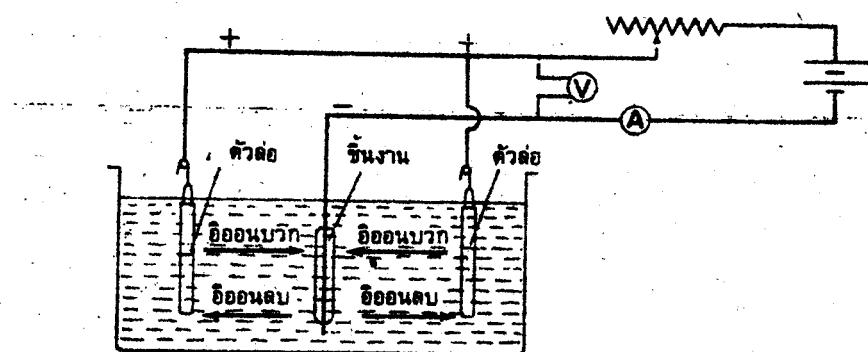
1.11 ตัวล้อ

1.12 เครื่องอบแห้ง (drying)

เมื่อชิ้นงานผ่านการซูบเคลือบผ้าเรียบร้อยแล้ว จะต้องดึงความ�ำสักออกหลาย ๆ ครั้ง แล้วจึงนำไปล้างความนำร้อน จากนั้นจึงนำไปใส่ในเครื่องอบหรือเป่าความร้อนเพื่อให้ชิ้นงานแห้งอย่างรวดเร็ว จึงไม่มีภาระของน้ำเกาะอยู่บนชิ้นงาน

2. หลักการ

การซูบเคลือบผ้าโดยคำว่าไฟฟ้า หมายถึง การนำเอาชิ้นงานหรือวัสดุที่สามารถนำไปไฟฟ้าได้ มาเคลือบผ้าโดยไฟฟ้าโดยอาศัยไฟฟ้ากระแสตรงเข้าช่วย ซึ่งมีหลักง่าย ๆ คือ นำชิ้นงานที่จะทำการซูบคลอกเข้ากับชิ้นงานของแหล่งกำเนิดไฟฟ้ากระแสตรง ผ่านโลหะที่จะเคลือบผ้าบนชิ้นงานจะทำเช้ากันชัวร์ๆ (แต่ชัวร์กันไม่จำเป็นจะต้องเป็นโลหะชนิดเดียวกันกับโลหะที่ไปเคลือบบนชิ้นงานเสมอไป) ซึ่งเรียกว่าตัวล้อ นำชิ้นงานและตัวล้อมุ่งลงในน้ำยาซูบ และปรับปรุงตามทางไฟฟ้าคือแรงเกดูอนและกระแสไฟฟ้าให้เหมาะสม ก็จะทำให้อ่อนของโลหะที่จะเคลือบบนชิ้นงานริบไปยังชิ้นงานซึ่งเป็นชิ้นงาน แล้วรับอิเล็กตรอนที่ผ่านของชิ้นงานถาวรเป็นโลหะเคลือบที่ก่อให้เกิดการซูบผ้า ของชิ้นงาน ผ่านชัวร์กันได้เป็นโลหะชนิดเดียวกันกับโลหะที่ไปเคลือบที่ผ่านของชิ้นงาน ก็จะลดลายลง ตู้นำยาซูบในรูปของไอกลมหาก



รูปที่ 6 แสดงให้เห็นถึงหลักการซูบอย่างง่าย

### 3. การซุบ เคลือบผิวภายในโลหะทองคำและเงิน

#### 3.1 จุดประสงค์ของการซุบ

1. เพื่อความสวยงาม
2. เพื่อความคงทนภาร

#### 3.2 ขั้นตอนในการซุบทองหรือซุบเงิน

- 3.2.1 ขัด ล้าง ทำความสะอาดผิวชิ้นงาน
- 3.2.2 ซุบเคลือบรองหนา
- 3.2.3 ซุบเคลือบจริง และทำให้แห้ง

#### 3.2.1 การขัดล้างและทำความสะอาดผิวชิ้นงาน (cleaning)

การทำความสะอาดผิวชิ้นงานก่อนที่จะนำไปทำการซุบมีว่าเป็นสิ่งสำคัญมาก เพราะถ้าชิ้นงานไม่สะอาด จะทำให้โลหะที่จะนำไปทางเคลือบผิวชิ้นงานเกะกะไม่แน่นหรือเกะกะเป็นบางจุด หรืออาจจะเกะกะไม่ติดเลย และยังทำให้น้ำยาซุบสกปรกอีกด้วย

#### ขั้นตอนของการทำความสะอาดผิวชิ้นงาน

1. ขัดน้ำยา ขัดละเอียด เพื่อทำให้ชิ้นงานมีผิวน้ำเรียบ ถ้าชิ้นงานบานการขัดมีผิวน้ำเรียบ จะทำให้ผลการซุบของมีประสิทธิภาพมาก
2. ล้างน้ำ

3. ล้างครายน้ำร้อนโดยล้างด้วยการร้อน (hot soak clean)
  - นำยาที่ใช้ตัวในท่อนป้องกันประกอบดังนี้

โซเดียมไฮดรอกไซด์ ;  $\text{NaOH}$  10 กรัม/ลิตร

ไตรโซเดียมฟอสเฟต ;  $\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$  25 กรัม/ลิตร

โซเดียมเมตาซิลิกेट ;  $\text{Na}_2\text{SiO}_3$  50 กรัม/ลิตร

อุณหภูมิ  $60-80^\circ \text{C}$

นอกจากน้ำยาที่แล้วยังมีน้ำยาที่ผสมจากบริษัทบูติคเคมี เช่น metal soak cleaner เป็นต้น

## 4. ล้างนำ

5. ล้างด้วยไฟฟ้า (electro - clean) เป็นการล้างสีสกปรก

เล็ก ๆ น้อย ๆ ที่ยังคงเหลือคืออยู่บนผิวของชิ้นงาน

- ส่วนผสมนำยาล้างคราบไฟฟ้าที่ใช้สูงมาก คือ

โซเดียมไฮดรอกไซด์ 15 กรัม/ลิตร

ไตรโซเดียมฟอสเฟต 25 กรัม/ลิตร

โซเดียมคาร์บอเนต ;  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  25 กรัม/ลิตร

โซเดียมเบตาซิลเกล 8 กรัม/ลิตร

อุณหภูมิ 60-80 ° ช

ใช้ไฟ 2-10 แอมป์ร์/ตารางเมตร

เวลาล้างประมาณ 1-2 นาที

## 6. ล้างนำ

7. ขุ่นในกรด มักจะทำห่อจากกราฟท์ความสะอาดคราบยังคง ซึ่งจะช่วยลดลง  
ของไขมันที่มาจากน้ำทำการล้าง ต้องเตรียมและยังช่วยกัดกร่อนให้มีร่องรอยเพื่อ<sup>เพื่อ</sup>  
เพิ่มกำลังการยักเกะ เมื่อจะทำการขูดผิวห่อไป

กราฟฟิวิริก หรือกรากำมะถันใช้กันมากในการกัดศิม หองแกง หองเหลือง  
ควรใช้กราเจื้องงาน เช่น 5 %

## 8. ล้างนำ

## 3.2.2 การขูดเคลือบรองพื้น

3.2.2.1 ชุบความคงแห่งเงา 15-30 นาที

3.2.2.2 ล้างนำ

3.2.2.3 ชุบหนานิเกลเงา 15 นาที

3.2.2.1 การขูดผิวหองแหง เป็นที่นิยมในการขูดเพื่อรองพื้น  
หรือชุบผิวหันและของชิ้นงาน ก่อนที่จะนำไปขูดผิวหอยโดยจะอ่อน ๆ พอไป เพราะหองแหงที่เคลือบ  
อยู่จะช่วยป้องกันออกซิเจนจากอากาศ หรือพวกไครร็อกไซด์ เข้าไปทำปฏิกิริยา กัดกร่อนวัสดุที่

เป็นชิ้นงาน ซึ่งส่วนใหญ่จะเป็นโลหะໄก์เน็มอย่างที่ และทองแดงยังเป็นโลหะที่มีแรงดึงดันเหนือกว่าโลหะอื่น ๆ ได้คือด้วย การชุบผิวของทองแดงแบบสามาช่องนำยาให้ชุบแบบไกด์ลายชนิด เช่น

1. การชุบทองแดงแบบคง

2. การชุบทองแดงแบบกราฟ

1. การชุบทองแดงแบบคง บางทีเรียกว่า การชุบทองแดงแบบ ไซยาไนด์ มีประไบชันสำหรับชุบรองพื้นโลหะชนิดแรก ก่อนที่จะชุบทองแดงแบบกราฟ หรือชุบในเกล ในการชุบทองแดงแบบนี้สามารถจะเอาไปชุบทองแดงแบบกราฟได้ ในเมื่อโลหะที่จะชุบทองแดงนั้นไม่สามารถจะเอาไปชุบทองแดงแบบกราฟได้

- ส่วนผสมนำยาชุบทองแดงแบบคง

คลอร์เปอร์ (I) ไซยาไนด์ ; CuCN 25 กรัม/ลิตร

โซเดียมไซยาไนด์ ; NaCN 35 กรัม/ลิตร

โซเดียมคาร์บอเนต ; Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 30 กรัม/ลิตร

โซเดียมโพแทสเซียมมาเทรา (rochelle salt) 45 กรัม/ลิตร

ตัวถ่วง (anode) ใช้ทองแดง

อุณหภูมิ 50-60 °C

ความหมาดแน่นกระเส้นไฟฟ้า 2-5 แอมป์/ตารางเซนติเมตร

แรงดึงดันไฟฟ้าของลัง 3-4 โวลต์

การนำยาโดยการเคลื่อนไหวขั้วลง (ชิ้นงาน) หรือการลงมือ

2. การชุบทองแดงแบบกราฟ (ทองแดงเงา)

การชุบรองพื้นผิวของทองแดงแบบกราฟอาจจะ เป็นการชุบรองพื้นชนิดแรก

สำหรับชิ้นงานที่ไม่เกิดปฏิกิริยากันนำยาชุบซึ่งมีสภาพเป็นกราฟ หรืออาจจะเป็นการชุบรองพื้นท่อจากชิ้นงานที่ยานการชุบทองแดงแบบคงมาแล้ว ถ้าหากชิ้นงานเหล่านั้น เป็นวัสดุที่ทำปฏิกิริยากันนำยาชุบ ทองแดงแบบกราฟ

การชุบรองพื้นผิวของทองแดงแบบกราฟ จะได้ผิวของทองแดงที่เคลือบเรียบ และเป็นเงางาม และชุบให้หนาตามทางของการ สารเคมีที่ใช้กรากถูกและง่ายของการควบคุมภาวะการทำงาน

- ส่วนผสมของน้ำยาชุบห้องแคงแบบกราฟ		
คอบเปอร์ชัลเฟท ; $CuSO_4 \cdot 5H_2O$	220	กรัม/ลิตร
กรากำมะถัน (ถ.พ. 1.84)	33	ซีซี/ลิตร
กราฟเกลือ	0.05	ซีซี/ลิตร
น้ำยาเงา (ทานคูนิการใช้ของผู้ผลิต)		
ตัวล่อในห้องแคงฟอลส์ฟอร์ช		
อุณหภูมิใช้งาน อุณหภูมิห้อง		
ความหนาแน่นกระแสไฟฟ้า	3-4	แอมป์ร์/ตารางเซนติเมตร
การนำยากรอบขอบขณะทำการชุบ		

### 3.2.2.3 การชุบนิกเกิลเงา (bright nickel plating)

การชุบนิกเกิลเงาเป็นงานคราฟต์โลหะนิเกิล ไก่นามาใช้กับอย่างแพรวพาย หึ่งชุบเพื่อ  
ความสวยงาม และเพื่อความหนาแน่นของการลึกกรอบ

นิกเกิลใช้ชุบรองพื้นที่ทำงานก่อนชุบโดยเมี่ยม และชุบรองพื้นก่อนชุบห้องหรือ  
ก่อนชุบเงินและก่อนชุบโดยเดี่ยม

- ส่วนผสมของน้ำยาชุบนิกเกิลเงา		
นิกเกิลชัลเฟท ; $NiSO_4 \cdot 7H_2O$	300	กรัม/ลิตร
นิกเกิลคลอไรด์ ; $NiCl_2 \cdot 6H_2O$	60	กรัม/ลิตร
กราฟอเร็ก ; $H_3BO_3$	40	กรัม/ลิตร
น้ำยาเงานิกเกิล (Nickel brightener) ใช้ทานคูนิการใช้น้ำยาเงานิกเกิล		
ตัวล่อในนิกเกิล		
อุณหภูมิใช้งาน	45-60 °C	
ความหนาแน่นกระแสไฟฟ้า	20-40	แอมป์ร์/ตารางฟุต

### การขับผิว cavity โลหะเงิน

เงินเป็นโลหะที่มีราคาสูง จึงไม่นิยมที่จะนำมาทำเป็นอุปกรณ์ เครื่องใช้ เครื่องประดับ ทาง ๆ โดยใช้โลหะเงินบริสุทธิ์มาก แต่ก็จะเอาโลหะเงินไปปูบนผิวสัมผัสรืออุปกรณ์เพื่อให้ดูเหมือนว่า สิ่งเหล่านั้นทำจากโลหะเงิน

ในกรณีที่ขูบผิว cavity โลหะเงินนี้ นักจากจะชุมรองฟันด้วยทองแดงและนิเกลแล้วจะคล่องขึ้น เงินแบบสไตรค์ (silver strike) ก่อน จึงจะนำมาชุบผิวท่อ cavity นำยาชุบเงินที่ทองการ

#### การชุบเงินแบบสไตรค์ เป็นการขูบผิวเงินลงบนโลหะอย่างบาง ๆ

##### - นำยาชุบเงินแบบสไตรค์

ชิลเวอร์ไซยาโน๊ด ; AGCN 1.5-5 กรัม/ลิตร

โพแทสเซียมไซยาโน๊ด ; KCN 75-90 กรัม/ลิตร

อุณหภูมิห้อง

ความหนาแน่นของกระಸีไฟฟ้า 1.5-3.0 แเอมแปร์/ตารางเมตร

ตัวลดอิฐแบบเงิน

แรงเคืองไฟฟ้า 4-6 โวลต์

การขับผิว cavity โลหะเงิน มือขูบผิวทักษิณิก แต่ที่นิยมใช้ก็มีมาก็คือแบบไซยาโน๊ด ซึ่งสารนี้ยังแบ่งเป็นสารยอด ๆ แบบทาง ๆ อีก ขึ้นอยู่กับวัสดุประสิทธิ์ของการชุบ ตัวอย่างเช่น

##### - สารนำยาแบบชุบเพื่อความสวยงาม

ชิลเวอร์ไซยาโน๊ด 31-56 กรัม/ลิตร

โพแทสเซียมไซยาโน๊ด 50-78 กรัม/ลิตร

โพแทสเซียมคาร์บอนเนต ;  $K_2CO_3$  15-90 กรัม/ลิตร

น้ำยาเงา ทุนคุณของผู้ผลิต

ความหนาแน่นของกระಸีไฟฟ้า 0.5-1.5 แเอมแปร์/ตารางเมตร

อุณหภูมิ 20-28 °C

การนำยาไว้รีเคลื่อนไหวชั้นงาน

### การซุบผิวภายนอก

การซุบผิวสัตว์คือการทำก้อนป่องแพะหรือห่านใน้านความสูงจาก และใน้านของประโยชน์การใช้สอย เช่น ชุมครองประดับ ชิ้นส่วนของอิเล็กทรอนิก ฯลฯ การซุบผิวภายนอกนั้น ผิวที่ซุบอาจเป็นหองบริสุทธิ์ หรือผิวที่ซุบเป็นโลหะผสมของหอง ซึ่งจะให้ความสูงจาก คล้าย ๆ ผิวที่ซุบหัวของบริสุทธิ์ แต่ว่ามีความแข็งมากกว่า และราคาถูกกว่า

#### 1. ขั้นตอนในการซุบหอง

- ชุดหอง
- " "
- ล้างนำ
- " "
- ขัดผิวภัยเปล่ง
- " "
- ล้างนำ
- " " " "
- ล้างภูบยน้ำร้อน
- " " " "
- จุ่มน้ำในกรอน้ำส้มเข้มข้น 5 %
- " " " "
- ล้างภูบยน้ำเย็น
- " " " "
- ล้างภูบยน้ำร้อน
- " " " "
- อบหรือสลักกัน้ำให้แห้ง
- " " " "
- ตรวจสอบและทดสอบการทำงาน

#### 2. การซุบผิวภัยหองแบบต่าง ๆ

การซุบผิวภัยหองมีหลายแบบ เช่น

ก. การซุบแบบคง

ข. การซุบแบบกลาง

ค. การซุบแบบกรา (ให้ห้องเหมาะสมที่ต้องการ)

ในพื้นที่ของกล่าวถึง เนพะการซุบแบบคงคงนี้

การซุบแบบคง บางที่เรียกการซุบแบบนี้ว่า การซุบแบบใช้ไฟในค ล้าร์นำไฟ และภาวะการทำงานของการซุบหองแบบนี้มีมากมาย จะอยู่ก้าวอย่างมากหนึ่งตู้ร ซึ่งเป็นการ

ชุมนิวัชีนงานคุณของบริสุทธิ์ คือ

โพแทสเซียมไคลยาไนด์ ; $KAu(CN)_2$	12	กรัม/ลิตร
โพแทสเซียมไชยาไนด์	20	กรัม/ลิตร
โพแทสเซียมโนโน่ยโคโรเจนฟอสเฟต ; $K_2HPO_4$	20	กรัม/ลิตร
โพแทสเซียมการบอนเนต	20	กรัม/ลิตร
อุณหภูมิ	50-60 ° ซ	
ความหนาแน่นของกระถางไฟฟ้า	0.1-0.5	แอมเปอร์/ตารางเมตร
ตัวล่อไข้ห้องกำข้าว หรือห้องคำ		
pH ที่ 25 ° ซ	11-11.5	
เวลาที่ใช้ชุม	20	วินาที

บรรณานุกรรภ

กนก กลับเป็นสุข มนูเคนี่ ภาควิชาเคมี คณะวิชากỹาศาสตร์ วิทยาลัยครุภูมานจนบึง  
น.ป.ท., 307 หน้า

พิชิต เลี้ยงพิพัฒ์ และ ส. จิว นานะกิจล์ พลาสติกหล่อ กองบริการอุดหนกรรภ 2521,  
66 หน้า

ดาวรุษ พันธุ์แพ และ อริชาพิ ธรรมวิทยุ การชุบผ้าโลหะด้วยไฟฟ้า โรงพิมพ์ชวนพิมพ์  
2526, 223 หน้า

Gessner G. Hawley. The Condensed Chemical Dictionary. 9th. ed.,  
New York, Van Nostrand Reinhold, 1977. 957 P.

William, W. Myddleton. The Principles and Practice of Modern  
Cosmetic. 2nd. ed., London, Leonard Hill (Books) Limited,  
1963. 802 P.