

บทที่ 1

บทนำ



1.1 สาเหตุของการวิจัย

เนื่องจากปัจจุบันนี้วัสดุเชื้อเพลิงที่ใช้ในการหุงต้มอาหารลาพวก แก๊สมีราคาสูงขึ้น และหายาก จึงมีการคิดค้นประดิษฐ์เตาเพื่อใช้กับเศษวัสดุเหลือใช้จากการเกษตร เป็นเชื้อเพลิง จึงเรียกเตาชนิดนี้ว่า เตาประหยัด หรือเตาเศรษฐกิจ เศษวัสดุเหลือใช้จากการเกษตร ได้แก่ แกลบ ต้นข้าวโพด ข้าวฟ่าง ชังข้าวโพด ชักบ ยี่เส้อย ทางมะพร้าว เปลือกและกะลามะพร้าว ตอและรากไม้ทุกชนิด กิ่งไม้เล็ก ๆ เศษไม้ทุกชนิด ใบไม้ เศษกระดาษ ซึ่งสิ่งดังกล่าวข้างต้นนี้ล้วนแต่แทนถ่านได้เป็นอย่างดี

เตาประหยัดนี้สามารถบรรเทาความเดือดร้อนในเรื่องแก๊สสำหรับหุงต้มอาหาร ซึ่งมีราคาสูงและหายากขึ้นทุกทีได้เป็นอย่างดี เมื่อเปลี่ยนมาใช้เตานี้แล้วผู้ใช้แทบไม่ต้องเสียค่าใช้จ่ายซื้อวัสดุเชื้อเพลิง และค่าบำรุงรักษาเตาแต่อย่างใด นอกจากนี้ บริเวณที่ประกอบอาหารจะสะอาด รวมทั้งภาชนะที่ใช้ในการประกอบอาหารจะสะอาด เพราะปล่องจะดูดเอาเขม่าออกทางปล่อง ทำให้ปราศจากเขม่าอันเกิดจากการหุงต้ม วิธีการติดไฟก็สะดวก ทำได้โดยใช้เศษวัสดุหรือเศษไม้ผ่าเป็นชิ้นเล็ก ๆ ต่อก่อนเชื้อ แล้วเอาวัสดุเชื้อเพลิงวางทับ เพื่อให้ไฟลุกไหม้แล้วรับเอาหม้อวาง เตาชนิดนี้จะดูดลมเองด้วยอาศัยหลักที่ว่า อากาศในตัวเตาและท่อปล่องเมื่อได้รับความร้อนจากการลุกไหม้ของวัสดุเชื้อเพลิงจะลอยตัวขึ้นออกไปจากปลายท่อปล่องข้างบน อากาศเป็นกว่าทางด้านหน้าเตาจะไหลเข้ามาแทนที่ วนเวียนเช่นนี้ติดต่อเรื่อยไป ตราบใดที่ยังมีการเผาไหม้เกิดขึ้นในเตา .

เนื่องจากปัจจุบันนี้ผู้สร้างเตาปีตหลักเพียงว่า สร้างง่าย ราคาพอสมควร ใช้งาน
ได้เป็นการเพียงพอแล้ว ไม่มีการคำนึงถึงปริมาณความร้อนที่สูญเสียไปโดยเปล่าประโยชน์
ในเวลาหุงต้ม และเตาที่ใช้อยู่ทุกวันนี้มีการสูญเสียความร้อนมาก เช่น การสูญเสียความร้อน
โดยการนำ การสูญเสียความร้อนโดยการพา การสูญเสียความร้อนโดยการแผ่รังสี และ
การเผาไหม้ของเชื้อเพลิงไม่สมบูรณ์ ทำให้ประสิทธิภาพของเตาค่อนข้างต่ำ

1.2 จุดประสงค์ของการวิจัย

จุดประสงค์ในการวิจัยครั้งนี้ก็เพื่อหาวิธีในการปรับปรุงการสร้างลักษณะของเตาให้
ดีขึ้น ทำให้ปริมาณความร้อนที่สูญเสียไปลดน้อยลง ประสิทธิภาพของเตาลงขึ้น และยังหาวิธี
ประเมินประสิทธิภาพที่สามารถใช้ เป็นมาตรฐานในการวัดประสิทธิภาพของเตาเพื่อเปรียบเทียบได้

1.3 ลักษณะการส่งผ่านความร้อนของ เตาและหม้อ

การถ่ายเทความร้อนมี 3 ลักษณะ

1.3.1 การถ่ายเทความร้อนโดยการนำ คือการถ่ายเทพลังงานความร้อนจาก
บริเวณที่มีอุณหภูมิสูงไปสู่อบริเวณที่มีอุณหภูมิต่ำกว่า โดยอาศัยโมเลกุลของวัสดุ ปริมาณความร้อน
จะมากหรือน้อยขึ้นกับผลต่างของอุณหภูมิและสัมประสิทธิ์การนำความร้อนของวัสดุ

ลักษณะการถ่ายเทความร้อนโดยการนำของผนังเตาและหม้อ เกิดขึ้น 2 แบบ

1. ปริมาณความร้อนจะไหลเข้าสู่ผนังเตาและไหลผ่านผนังหม้อ
2. ปริมาณความร้อนจะถ่ายเทซึ่งกันและกันระหว่างผนังเตากับหม้อ

1.3.2 การถ่ายเทความร้อนโดยการพา คือการถ่ายเทความร้อนระหว่างผนังเตา
หม้อที่มีอุณหภูมิสูงไปสู่อากาศที่ไหลผ่านรอบ ๆ ผนังเตาหม้อที่มีอุณหภูมิต่ำกว่า ปริมาณความร้อน
จะมากหรือน้อยขึ้นกับสัมประสิทธิ์การพาความร้อนและผลต่างของอุณหภูมิตั้งแต่กลางทั้งสอง
(สัมประสิทธิ์การพาความร้อนขึ้นกับความเร็วและลักษณะการไหลของอากาศ และคุณสมบัติทาง
ฟิสิกส์ของตัวกลาง)

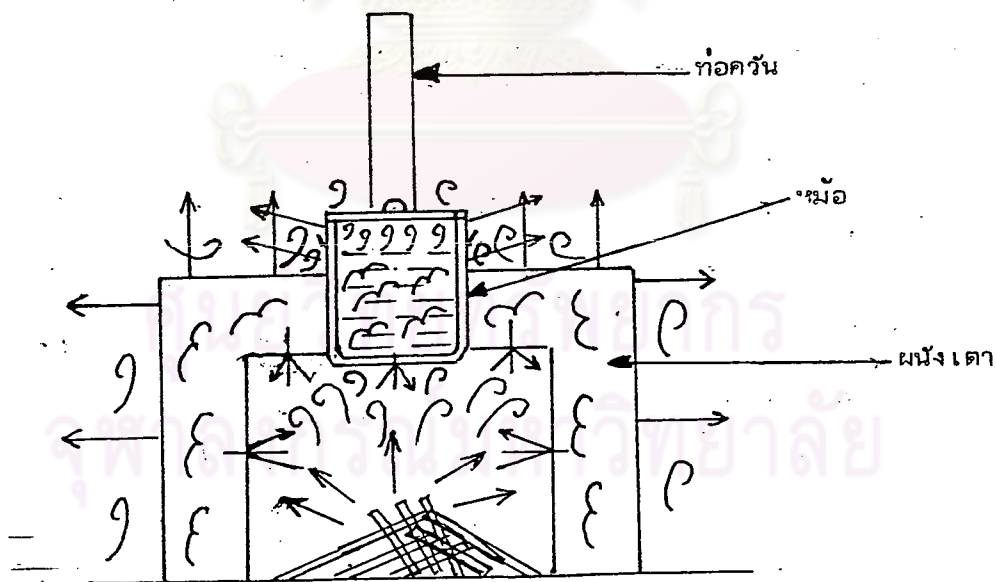
ลักษณะการถ่ายเทความร้อนโดยการพาของผนังเตา หม้อและอากาศรอบ ๆ ผนังเตา และหม้อ เกิดขึ้น 3 แบบ

1. ปริมาณความร้อนที่เกิดขึ้นเนื่องจากการเผาไหม้จะถูกถ่ายเทไปยังผนังเตาและผนังหม้อ
2. การถ่ายเทความร้อนระหว่างผนังเตา ผนังภาชนะกับอากาศที่ไหลผ่านผนังเตา และผนังหม้อ
3. การถ่ายเทความร้อนระหว่างน้ำในหม้อกับผนังหม้อ

1.3.3 การถ่ายเทความร้อนโดยการแผ่รังสี คือการถ่ายเทความร้อนระหว่างวัสดุทั้งสองที่มีอุณหภูมิแตกต่างกัน โดยที่ความร้อนเคลื่อนที่ออกไปเป็นคลื่น ปริมาณความร้อนจะมากหรือน้อยขึ้นกับผลต่างของอุณหภูมิและสัมประสิทธิ์การแผ่รังสีความร้อน

ลักษณะการถ่ายเทความร้อนโดยการแผ่รังสี เกิดขึ้น 2 แบบ

1. การถ่ายเทความร้อนจากห้องเผาไหม้ไปยังผนังเตาและผนังหม้อ
2. การถ่ายเทความร้อนจากผนังหม้อและผนังเตาไปยังบริเวณอากาศรอบ ๆ เตา



รูปที่ 1-1 ภาพแสดงการส่งผ่านความร้อน

- การแผ่รังสีความร้อน
- ~ การพาความร้อน
- ~ การนำความร้อน

จากรูปที่ 1-1 หม้อไต้รับความร้อนโดยการแผ่รังสีความร้อนและการพาความร้อนของก๊าซร้อนที่เกิดจากการเผาไหม้ และการนำความร้อนของผนังเตา

การสูญเสียความร้อนส่วนมากจะสูญเสียไปทางท่อควัน นอกจากนั้นก็ยังมีการสูญเสียความร้อนโดยการพาและการแผ่รังสีจากผนังเตาและผนังหม้อไปยังอากาศที่ไหลผ่าน การสูญเสียความร้อนจากฐานเตาไปยังดินโดยการนำ การสูญเสียความร้อนเนื่องจากความร้อนสะสมไว้ภายในผนังเตาและตัวเตา

1.4 การสำรวจงานวิจัยที่ผ่านมาแล้ว

1.4.1 การหาประสิทธิภาพในการให้ความร้อน

จากบทความเรื่อง "เตาหุงต้มจากเศษวัสดุ" ของอ.สุวัฒน์ ไทชนะและนายไพฑูรย์ เมธิชยเดช รายงานภาควิชาวิศวกรรมเครื่องกล โครงการเลขที่ ME/2522/8 มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ ได้กล่าวไว้ว่า ประสิทธิภาพในการให้ความร้อน คืออัตราส่วนของความร้อนที่นำมาใช้ประโยชน์ได้ ต่อพลังงานทั้งหมดที่เชื้อเพลิงสามารถให้ได้ สามารถเขียนสมการได้คือ

$$\text{ประสิทธิภาพในการให้ความร้อน} = \frac{\sum_{j=1}^n m_j C_p \Delta T_j}{Wh}$$

เมื่อ

n คือจำนวนครั้งที่มีการเปลี่ยนน้ำตลอดเวลาที่เตาให้ความร้อนได้

m_j คือมวลของน้ำที่ใช้เป็นตัวรับความร้อนหน่วยเป็นกรัม

C_p คือค่าความร้อนจำเพาะของน้ำ หน่วยเป็นแคลอรี/กรัม-°ซ

ΔT คือความแตกต่างของอุณหภูมิของน้ำก่อนต้มและหลังต้ม หน่วยเป็น °ซ

W คือน้ำหนักเชื้อเพลิง หน่วยเป็นกรัม

h คือค่าความร้อนของเชื้อเพลิง หน่วยเป็นแคลอรี/กรัม

j คือดัชนีในการรวม

การวัดประสิทธิภาพครั้งนี้ ไม่คิดความร้อนส่วนที่ทำให้น้ำกลายเป็นไอ และความร้อนส่วนที่ทำให้ภาชนะมีอุณหภูมิสูงขึ้นในการทดลอง ให้เริ่มต้มน้ำจากอุณหภูมิปกติ จนถึงจุดเดือด 100°ซ

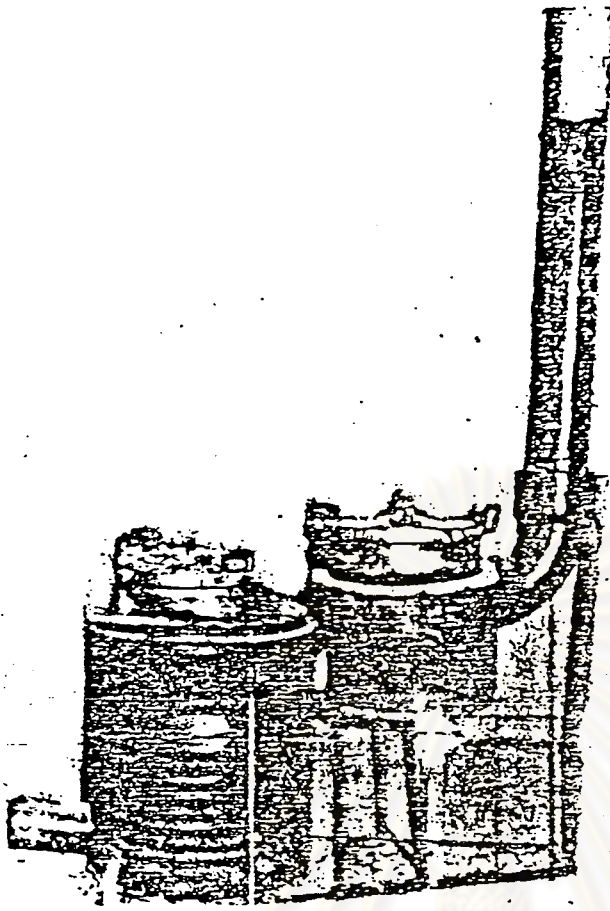
จากผลการทดลองเตารูปที่ 1-2 และ 1-3 พบว่า เมื่อใช้เชื้อเพลิงต่างชนิดกัน ได้ผลทดลองดังนี้

1. ใช้ชี้เลื่อยจำนวน 5 กิโลกรัม เป็นเชื้อเพลิง พบว่าเวลาของการให้ความร้อนประมาณ 150 นาที อัตราการรับความร้อนโดยเฉลี่ยของหม้อไอน้ำแรกประมาณ 1.6 กิโลวัตต์ อัตราการรับความร้อนเฉลี่ยของหม้อไอน้ำที่สองประมาณ 1.0 กิโลวัตต์ ประสิทธิภาพโดยเฉลี่ยของเตาใช้เชื้อเพลิงแบบนี้ประมาณ 23%
2. ใช้ชี้กบจำนวน 2.5 กิโลกรัมเป็นเชื้อเพลิง พบว่าเวลาของการให้ความร้อนประมาณ 76 นาที อัตราการรับความร้อนโดยเฉลี่ยของหม้อไอน้ำแรกประมาณ 1.7 กิโลวัตต์ อัตราการรับความร้อนเฉลี่ยของหม้อไอน้ำที่สองประมาณ 0.7 กิโลวัตต์ ประสิทธิภาพโดยเฉลี่ยของเตาใช้เชื้อเพลิงแบบนี้ประมาณ 22.5%
3. ใช้เศษไม้ยางพารา จำนวน 2.5 กิโลกรัม เป็นเชื้อเพลิง พบว่าเวลาของการให้ความร้อนประมาณ 44 นาที อัตราการรับความร้อนโดยเฉลี่ยของหม้อไอน้ำแรกประมาณ 2.3 กิโลวัตต์ อัตราการรับความร้อนเฉลี่ยของหม้อไอน้ำที่สองประมาณ 0.7 กิโลวัตต์ ประสิทธิภาพโดยเฉลี่ยของเตาใช้เชื้อเพลิงแบบนี้ ประมาณ 17%

จากผลการทดลองของ ดร. จุลละพงศ์ จุลละโพธิ์ และนายพิเชษฐ ลุนทรวรากาศ เรื่อง "ประสิทธิภาพของเตาถ่าน" รายงานการวิจัยเสนอต่อที่ประชุมวิชาการ เรื่อง วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีเพื่อการพัฒนาภาคเหนือ สหภาพวิทยาศาสตร์แห่งประเทศไทย เชียงใหม่ 22-24 ธันวาคม 2521 พบว่าเตาถ่านเตาแบบเดิมรูปที่ 1-4 มีประสิทธิภาพเตาประมาณ 15.7% โดยเฉลี่ย

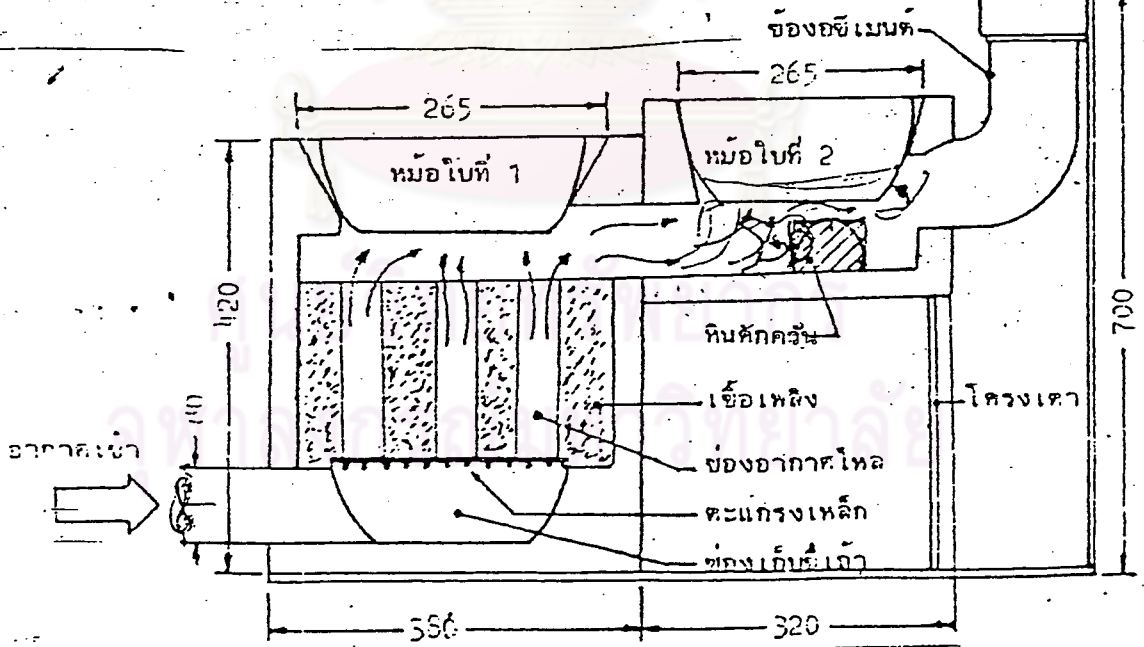
ส่วนผลงานของ ดร. จุลละพงศ์ จุลละโพธิ์ และนายเกรียงศักดิ์ กุณทัตกาญจน์ ได้มุ่งหมายที่จะพัฒนารูปแบบของเตาถ่านเพื่อลดปริมาณความร้อนที่สูญเสียไป เตาสองแบบได้ถูกสร้างขึ้นโดยยึดถือโครงสร้างเตาแบบเดิมไว้ โดยเตาแบบที่ 1 รูปที่ 1-5 มีลักษณะคล้ายเตาถ่านทั่วไป แต่ช่องว่างส่วนบนที่เป็นทางออกของเปลวไฟและควันถูกจำกัดให้มีขนาดเล็กลง ประสิทธิภาพเตาประมาณ 24.95%

ส่วนเตาแบบที่สองรูปที่ 1-6 มีลักษณะเป็นเตาคู่ โดยมีที่ใส่ถ่านเตาเดียวเหมือนเดิม แต่ให้มีช่องทางออกของเปลวไฟและควันทางเดียว และนำไปจุดหน้าในอีกเตาหนึ่ง ก่อนที่จะปล่อยสู่บรรยากาศ พบว่าประสิทธิภาพของเตา 19.37%



ลมร้อนออก
↑

รูปที่ 1-2 รูปถ่ายด้านข้างเตาหุงต้มไม้ไผ่เคียวลัดเป็นเชื้อเพลิง



รูปที่ 1-3 ภาพแสดงรูปตัดขวางของเตาหุงต้มไม้ไผ่เคียวลัดเป็นเชื้อเพลิง

วิธีการหาประสิทธิภาพของ เตา

$$\text{ประสิทธิภาพเตา} = \frac{\text{ปริมาณความร้อนที่นำมาใช้ประโยชน์}}{\text{ปริมาณความร้อนที่ถ่านในเตาส่งสามารถให้ได้}}$$

การต้มน้ำให้เดือดหลาย ๆ ครั้งต่อเนื่องกัน โดยเริ่มตั้งแต่ไฟติดจนกระทั่งไฟรา
จะเป็นขีดจำกัดสูงสุดในการนำความร้อนในเตามาใช้ประโยชน์ ทำให้สามารถประเมิน
ปริมาณความร้อนที่ใช้ประโยชน์ได้ตั้งสมการข้างล่างนี้

$$Q = m \cdot C_p \cdot \Delta T$$

$$Q = \text{ปริมาณความร้อนที่ทำให้น้ำในหม้อมีอุณหภูมิสูงขึ้นถึงจุดเดือด (cal)}$$

$$m = \text{มวลของน้ำในหม้อ (gm)}$$

$$C_p = \text{ค่าความร้อนจำเพาะของน้ำ (Cal/gm-°C)}$$

$$\Delta T = \text{ผลต่างของอุณหภูมิระหว่างจุดเดือดน้ำกับอุณหภูมิเดิม (°C)}$$

และถ้าในการก่อไฟครั้งหนึ่ง ๆ สามารถทำให้น้ำเดือดได้ n ครั้ง ปริมาณความร้อน
ทั้งหมดจะเท่ากับ $\sum_{i=1}^n m_i C_p \cdot \Delta T_i$

ส่วนครั้งสุดท้ายของการหุงต้ม น้ำจะไม่เดือดเนื่องจากไฟรา ดังนั้น ถ่านเอา
ปริมาณความร้อนครั้งสุดท้ายตอนน้ำไม่เดือดมารวมด้วย โดยถือว่าเป็นความร้อนที่เป็นประโยชน์
จะได้ปริมาณความร้อนที่นำมาใช้ประโยชน์ทั้งสิ้น

$$\left(\sum_{i=1}^n m_i C_p \cdot \Delta T_i \right) + (m_p C_p \cdot \Delta T_p) \text{ ครั้งสุดท้าย}$$

ถ้าให้ h เป็น heating value ของถ่านต่อ 1 หน่วยน้ำหนัก

— และ W เป็นน้ำหนักถ่านที่ใช้ (gm)

$$\therefore \text{ปริมาณความร้อนที่ถ่านในเตาส่งสามารถให้ได้} = Wh$$

$$\text{ประสิทธิภาพของเตาถ่าน} = \frac{\left(\sum_{i=1}^n m_i C_p \cdot \Delta T_i \right) + (m_p C_p \cdot \Delta T_p) \text{ ครั้งสุดท้าย}}{Wh}$$

เตาแบบเดิมรูปที่ 1-4

ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางปากเตา 23 เซนติเมตร

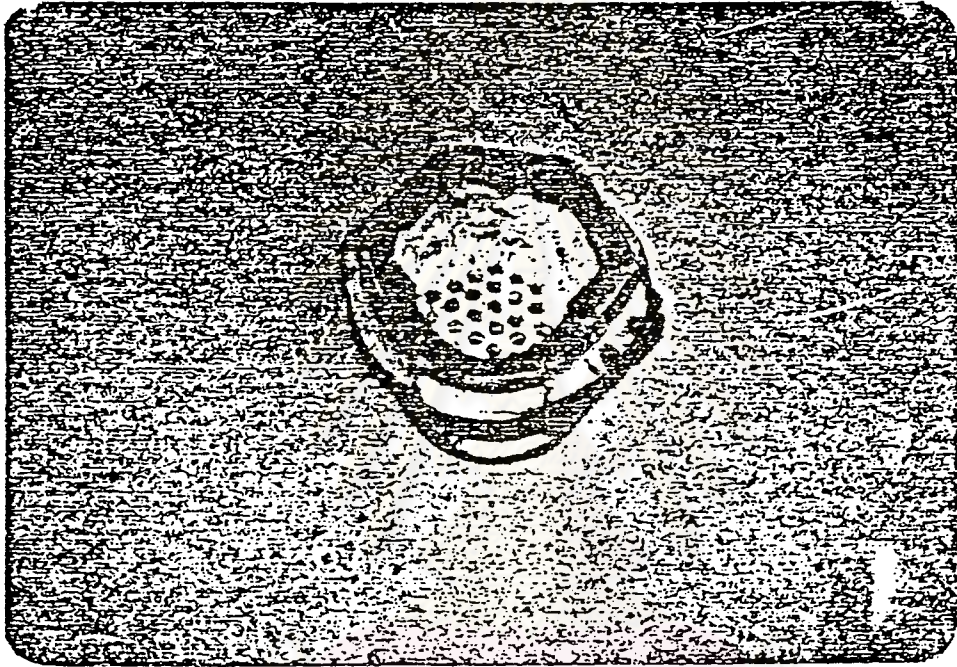
เตาแบบที่ 1 รูปที่ 1-5.

ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางของปากเตา 19 เซนติเมตร มาเลื่อยเอาส่วนที่เป็นเชิงเพนออก ทำให้เหลือส่วนบนของเตา มีลักษณะเรียบ หลังจากนั้นใช้สังกะสีดเป็นรูปกรวย ประกอบเข้ากับส่วนบนของเตาที่ตกแต่งแล้ว หลังจากนั้นใช้ดินเหนียวพอกสังกะสีให้หนาประมาณ 2 ซม. เสร็จแล้วทำร่องสำหรับให้ควันไฟออก 8 ร่อง โดยให้แต่ละร่องมีความกว้าง 1 ซม. ลึก 0.5 ซม.

เตาแบบที่ 2 รูปที่ 1-6.

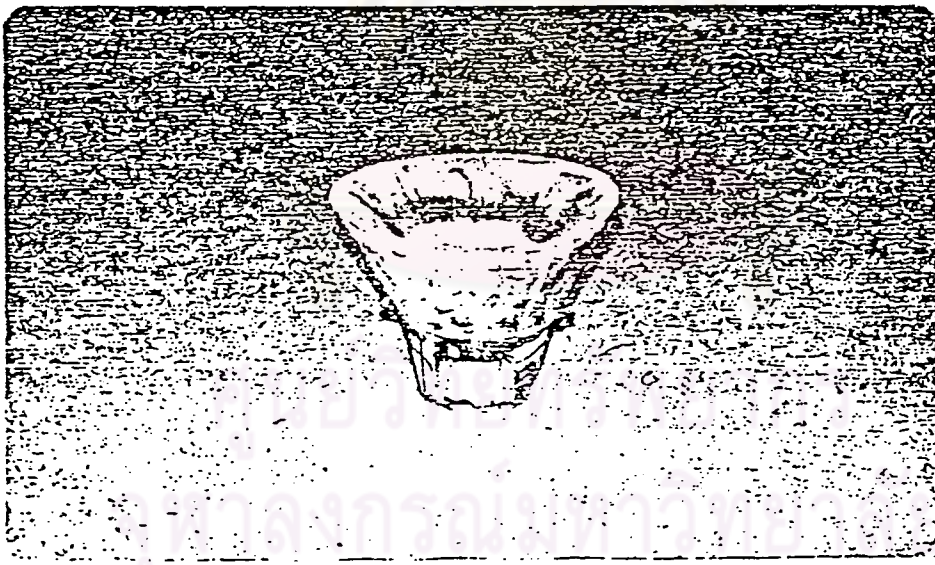
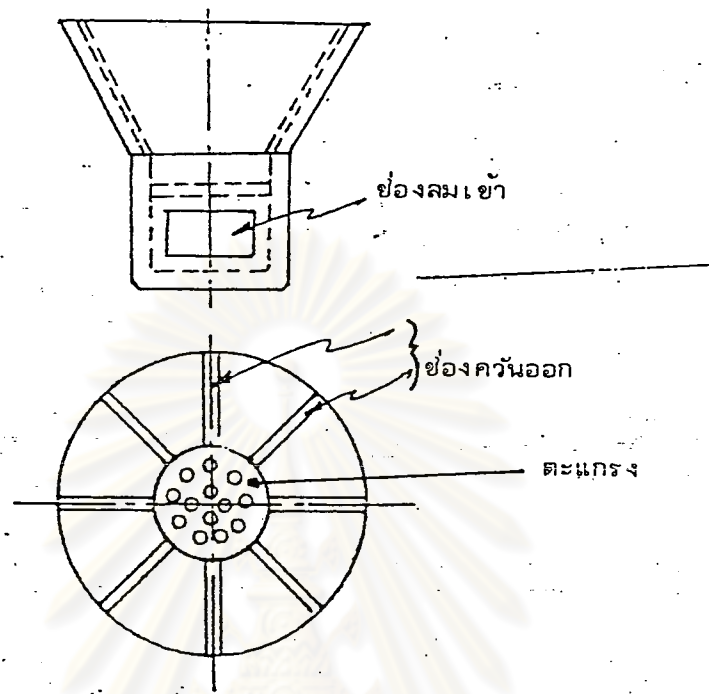
นำเตารธรรมดาขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางปากเตา 27 ซม. มาตั้งให้ขอบด้านบนเรียบเสมอกันตลอด (ตัดสัดส่วนที่เป็นเชิงเพนออก) หลังจากนั้นสกัดด้านตรงข้ามกับช่องลมเข้าให้ได้เป็นช่องสี่เหลี่ยม ซึ่งมีความกว้าง 15 ซม. ลึกจากขอบบนของเตาถึงรังผึ้ง ช่องสี่เหลี่ยมนี้จะใช้เป็นทางออกของควันไฟจากเตาแรก และเข้าสู่เตาที่สอง ซึ่งกระทำขึ้นโดยใช้แผ่นกระเบื้องใยหินปิดส่วนบนของเตาทั้งสอง และประกอบเป็นทางเดินช่องสี่เหลี่ยมที่ช่องทางออกของควันไฟเจาะรูแผ่นที่ปิดข้างบนเพื่อทำเป็นที่วางหม้อ รายละเอียดต่าง ๆ ดังที่กล่าวมาแล้วจะเห็นได้ในรูปที่ 1-6

ศูนย์วิทยาศาสตร์สุขภาพ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

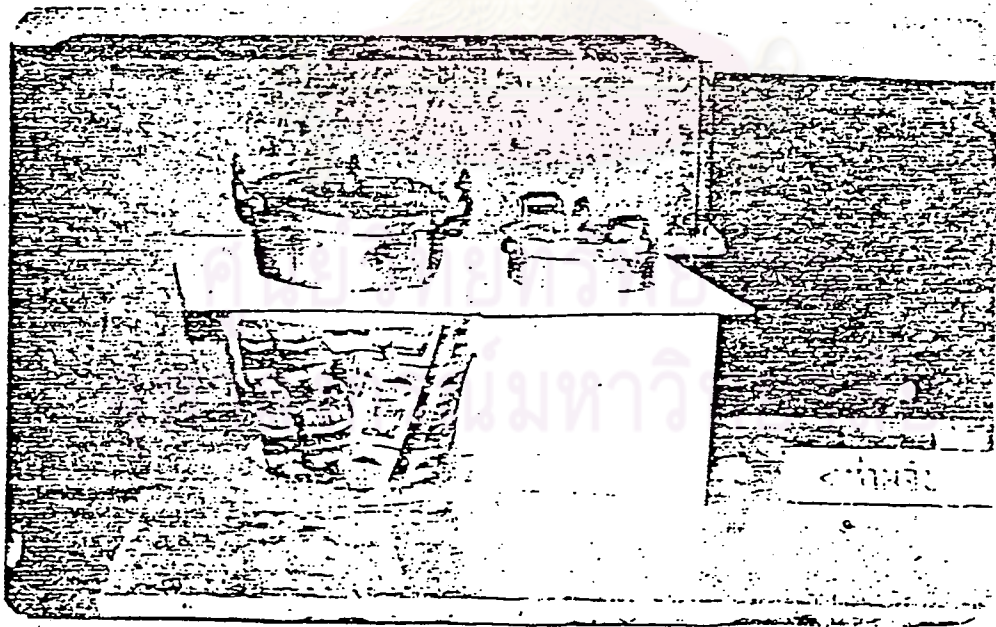
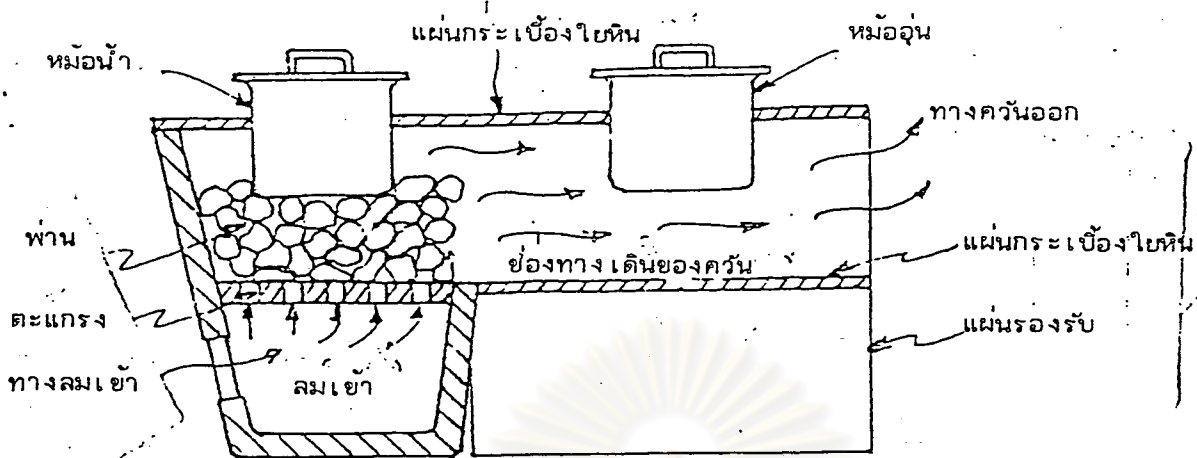


รูปที่ 1-4 เตาแบบเดิม

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 1-5 เต้าแบบที่ 1



รูปที่ 1-6 เตาแบบที่ 2