

ผลการทดลองและวิจารณ์ผล

ในงานวิจัยนี้ได้ทดลองศึกษาถึงตัวแปรต่าง ๆ ที่มีผลต่อการซังค้ำมะดันในด้านหินอัดก้อน โดยใช้ปูนขาว โดยตัวแปรสำคัญที่ทำการศึกษาคือ อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล), ร้อยละของหินเหนียวที่ใช้เป็นตัวประสาน และคุณภาพของด้านหินจากแหล่งต่าง ๆ ภายในประเทศ ได้ผลการทดลองดังต่อไปนี้

4.1 ผลการวิเคราะห์ด้านหินเบื้องต้น

เมื่อนำด้านหินจากแหล่งต่าง ๆ คือ แม่เมาะ (MM), บางปูคำ (PD), คลองหวายเล็ก (KV), บ้านปู (BP) และป่าคา (PK) มาวิเคราะห์คุณสมบัติเบื้องต้น คือ วิเคราะห์แบบประมาณ (proximate analysis), วิเคราะห์ค่าความร้อน (gross heating value), วิเคราะห์ปริมาณกำมะถันรวม และรูปแบบของกำมะถันในด้านหิน ได้ผลดังแสดงในตาราง 4.1 พบว่าด้านหินจากแหล่งต่าง ๆ มีคุณสมบัติแตกต่างกัน มีปริมาณเถ้าอยู่ในช่วงร้อยละ 14-25 ส่วนใหญ่มีปริมาณสารระเหยได้อยู่ค่อนข้างสูง คือร้อยละ 39-46 ค่าความร้อนอยู่ในช่วง 4,300-5,400 แคลอรีต่อกรัม และจากค่าความร้อนดังกล่าวเมื่อนำไปเปรียบเทียบกับตาราง 2.1 ซึ่งแสดงการแบ่งด้านหินตามศักดิ์โดยวิธี ASTM D388 พบว่าด้านหินแหล่งบางปูคำและบ้านปูเป็นลิกไนต์ ด้านหินแหล่งแม่เมาะเป็นด้านหินประเภทซันนิทมิเนส C ส่วนด้านหินแหล่งคลองหวายเล็กและป่าคาเป็นด้านหินประเภทซันนิทมิเนส B สำหรับปริมาณกำมะถันรวมอยู่ในช่วงกว้างตั้งแต่ร้อยละ 1.90-5.66 เทียบกับด้านหินแห้ง ซึ่งนับว่ามีปริมาณมาก กำมะถันรวมนี้แบ่งออกเป็น 3 รูปแบบ คือ กำมะถันซัลเฟต, กำมะถันไพไรต์ และกำมะถันอินทรีย์ ในปริมาณที่แตกต่างกัน ขึ้นอยู่กับแหล่งของด้านหิน เมื่อนำด้านหินมาใช้เป็นเชื้อเพลิงกำมะถันในด้านหินจะเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันให้ก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ ทำให้เกิดกลิ่นเหม็นและเป็นมลภาวะต่อสิ่งแวดล้อม ในงานวิจัยนี้ให้นำปูนขาวใส่ในด้านหินอัดก้อน เพื่อให้ปูนขาวทำหน้าที่จับก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์กลายเป็นแคลเซียมซัลเฟตในเตาหลังการเผาไหม้

ตารางที่ 4.1 ผลการวิเคราะห์คุณสมบัติเบื้องต้นของด้านหินแหล่งต่าง ๆ

แหล่งด้านหิน รายการที่วิเคราะห์	แม่เมาะ จ.ลำปาง (MM)	บางปูคำ จ.กระบี่ (PD)	คลองทวายเล็ก จ.กระบี่ (KV)	บ้านปู จ.ลำพูน (BP)	ป่าคา จ.ลำพูน (PK)
1) การวิเคราะห์แบบประมาณ					
ก. air-dried basis					
- ความชื้น	28.74	14.12	16.93	13.02	11.18
- เถ้า	14.73	17.02	11.61	21.87	17.56
- สารระเหยได้	28.33	34.76	38.52	34.22	36.51
- คาร์บอนคงตัว	28.20	34.10	32.94	30.89	34.75
ข. dry basis					
- เถ้า	20.67	19.82	13.98	25.14	19.77
- สารระเหยได้	39.76	40.48	46.37	39.34	41.11
- คาร์บอนคงตัว	39.57	39.70	39.65	35.52	39.12
2) ค่าความร้อนของด้านหิน (คาลอรีต่อกรัม)	4,716	4,586	5,341	4,363	5,412
3) กัมมะถันในด้านหิน					
ก. ปริมาณกัมมะถันรวม, % (โดยวิธี Eschka)	5.66	4.93	4.22	2.50	1.90
ข. รูปแบบของกัมมะถัน					
- กัมมะถันซัลเฟต, %	0.80 (14.13%)*	1.48 (30.02%)	0.70 (16.59%)	0.77 (30.80%)	0.58 (30.53%)
- กัมมะถันไพไรต์, %	2.13 (37.63%)*	1.09 (22.11%)	1.14 (27.01%)	0.42 (16.80%)	0.32 (16.84%)
- กัมมะถันอินทรีย์, %	2.73 (48.23%)*	2.36 (47.87%)	2.38 (56.40%)	1.41 (56.40%)	1.00 (52.63%)

หมายเหตุ 1. air-dried basis หมายถึง สภาวะที่ทิ้งตัวอย่างไว้ในบรรยากาศจนมีความชื้นอยู่ในสมดุล

2. dry basis หมายถึง สภาวะที่ไม่รวมความชื้น

* (A%) หมายถึง ร้อยละของกัมมะถันรูปแบบต่าง ๆ เทียบกับกัมมะถันรวมในด้านหิน

จากตารางที่ 4.1 เมื่อพิจารณากำมะถันซัลเฟตในด้านหิน พบว่าด้านหินแหล่งแม่เมาะ และคลองหอยเตี้ยมีกำมะถันซัลเฟตอยู่เป็นสัดส่วนที่น้อยกว่าด้านหินอีก 3 แหล่ง กล่าวคือ มีกำมะถันซัลเฟตประมาณร้อยละ 14-17 ของกำมะถันรวม ในขณะที่ด้านหินแหล่งบางปูดำ, บ้านปู และป่าคา มีกำมะถันซัลเฟตประมาณร้อยละ 30 กำมะถันรูปแบบนี้จะไม่เกิดการออกซิไดซ์อีกต่อไป ดังนั้น สัดส่วนของกำมะถันซัลเฟตในด้านหินเริ่มต้นจะมีผลต่อปริมาณกำมะถันซัลเฟตในเถ้าด้วย การที่ด้านหินแหล่งต่าง ๆ ที่นำมาศึกษามีปริมาณกำมะถันรวมแตกต่างกันในช่วงกว้าง ตลอดจนมีรูปแบบของกำมะถันแต่ละชนิดในสัดส่วนที่ต่างกันออกไป จึงทำให้เกิดความเหมาะสมต่อการศึกษาผลของตัวแปรต่าง ๆ ที่มีต่อการขจัดกำมะถันในด้านหินอีกด้วย

4.2 ผลการวิเคราะห์ดินเหนียวและปูนขาว

4.2.1 จากการนำดินเหนียวที่ใช้เป็นตัวประสานไปวิเคราะห์หาองค์ประกอบต่าง ๆ ได้ผลดังตารางที่ 4.2

ตารางที่ 4.2 องค์ประกอบของดินเหนียวที่ใช้เป็นตัวประสาน

รายการที่วิเคราะห์	น้ำหนัก, ร้อยละ
Ignition loss	5.26
Fe ₂ O ₃	5.60
Al ₂ O ₃	15.81
SiO ₂	67.36
CaO	0.66
MgO	1.02

จากตารางที่ 4.2 พบว่าองค์ประกอบต่าง ๆ ของดินเหนียวมีส่วนสำคัญต่อปฏิกิริยาการขจัดกำมะถันในด้านหิน คือ CaO และ MgO แม้จะมีอยู่ในปริมาณน้อย แต่สารทั้ง 2 ตัวนี้ก็เป็นตัวควบคุมก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ได้ ส่วน Al₂O₃ และ SiO₂ เป็นตัวช่วยเร่งให้ปฏิกิริยาการสลายตัวของกำมะถันอินทรีย์เป็นไปได้อย่างขึ้น (35) และจากงานวิจัยของ Nirav J. Desai ร่วมกับ Ralph T. Yang พบว่า Fe₂O₃ ทำหน้าที่เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาซัลเฟชัน ทำให้การขจัด

กำมะถันในด้านหินโดยใช้ปูนขาวค้ำขึ้นเช่นกัน (26) กล่าวโดยสรุปดินเหนียวที่เลือกใช้เป็นตัวประสานในด้านหินอัดก้อน นอกจากจะทำหน้าที่เป็นตัวประสานแล้ว ยังมีแนวโน้มที่จะช่วยให้การซัคกำมะถันในด้านหินอัดก้อนมีประสิทธิภาพสูงขึ้นอีกด้วย

4.2.2 ปูนขาวที่ใช้ในการอัดก้อนด้านหินต้องนำไปวิเคราะห์หาปริมาณ CaO เพื่อจะได้สามารถนำไปคำนวณปริมาณปูนขาวที่ใช้ในการอัดก้อนด้านหินแต่ละครั้ง

ปูนขาวที่ใช้มี CaO อยู่ร้อยละ 69.39

4.3 ผลการวิเคราะห์ด้านหินอัดก้อนและประสิทธิภาพการใช้งาน

เมื่อทำการอัดด้านหินอัดก้อนเรียบร้อยแล้ว ต้องตากทิ้งไว้ประมาณ 2 สัปดาห์ จนน้ำหนักของด้านหินอัดก้อนไม่เปลี่ยนแปลง จึงนำด้านหินอัดก้อนนั้นมาหาความชื้น คำนวณค่าความร้อน และจุดเตาหาประสิทธิภาพการใช้งานต่อไป

4.3.1 ผลของอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ที่มีต่อประสิทธิภาพการใช้งาน

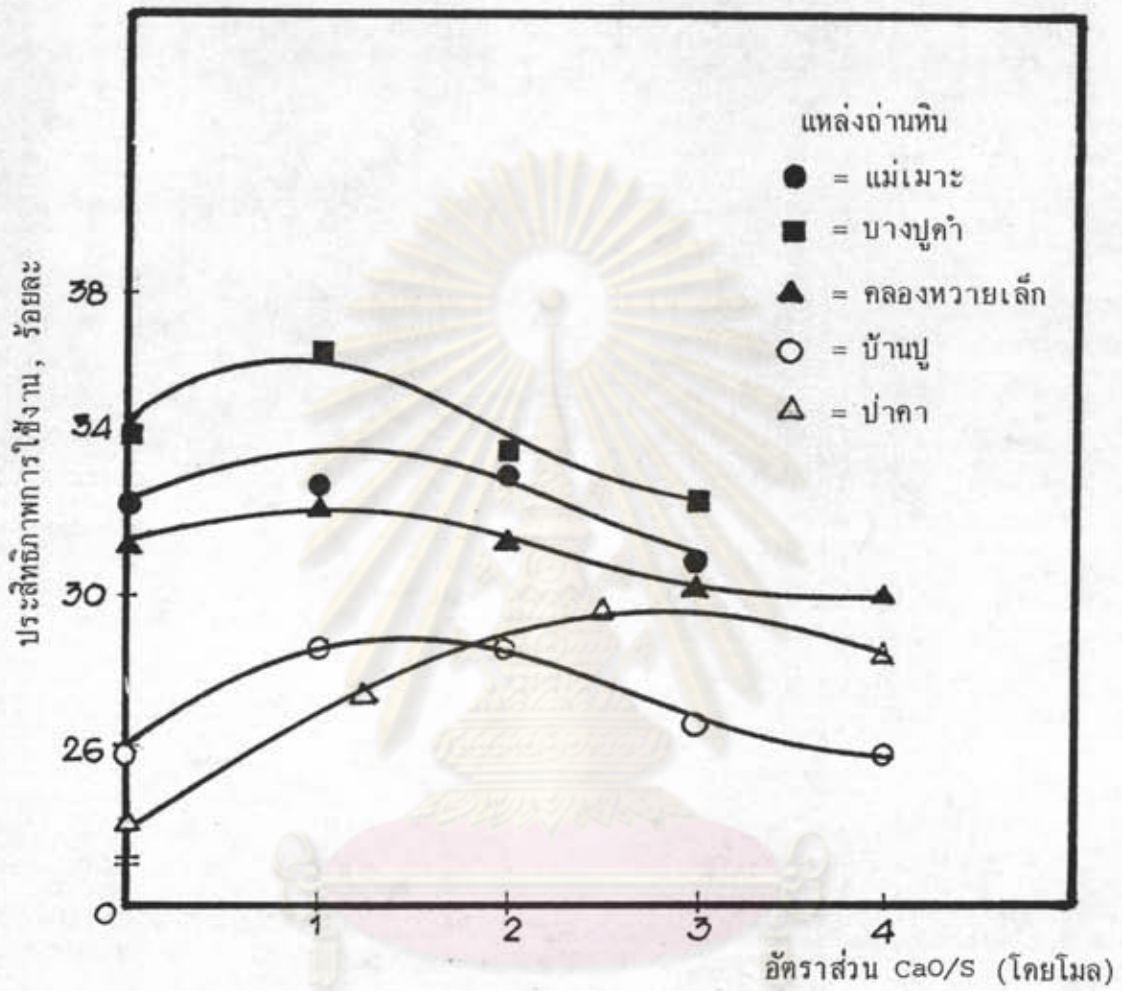
จากตารางที่ 4.3 แสดงผลการวิเคราะห์ด้านหินอัดก้อน และประสิทธิภาพการใช้งาน โดยศึกษาผลของอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ของด้านหินแหล่งต่าง ๆ ที่ ร้อยละของดินเหนียวที่ใช้เป็นตัวประสานเท่ากับ 20 พบว่าความชื้นของด้านหินอัดก้อนทุกแหล่งมีค่าใกล้เคียงกันอยู่ในช่วง 9-13% และเมื่ออัตราส่วน CaO/S สูงขึ้น หรือปริมาณปูนขาวเพิ่มขึ้น ค่าความร้อนของด้านหินอัดก้อนจะต่ำลง สำหรับผลของประสิทธิภาพการใช้งานนั้น สามารถแสดงให้เห็นชัดเจนในรูปที่ 4.1 และ 4.2

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 4.3 ผลวิเคราะห์ด้านหินอัคน้ำและประสิทธิภาพการใช้งานของด้านหินแหล่งต่าง ๆ เพื่อศึกษาผลของอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) โดยคงที่ร้อยละของหินเหนียว = 20

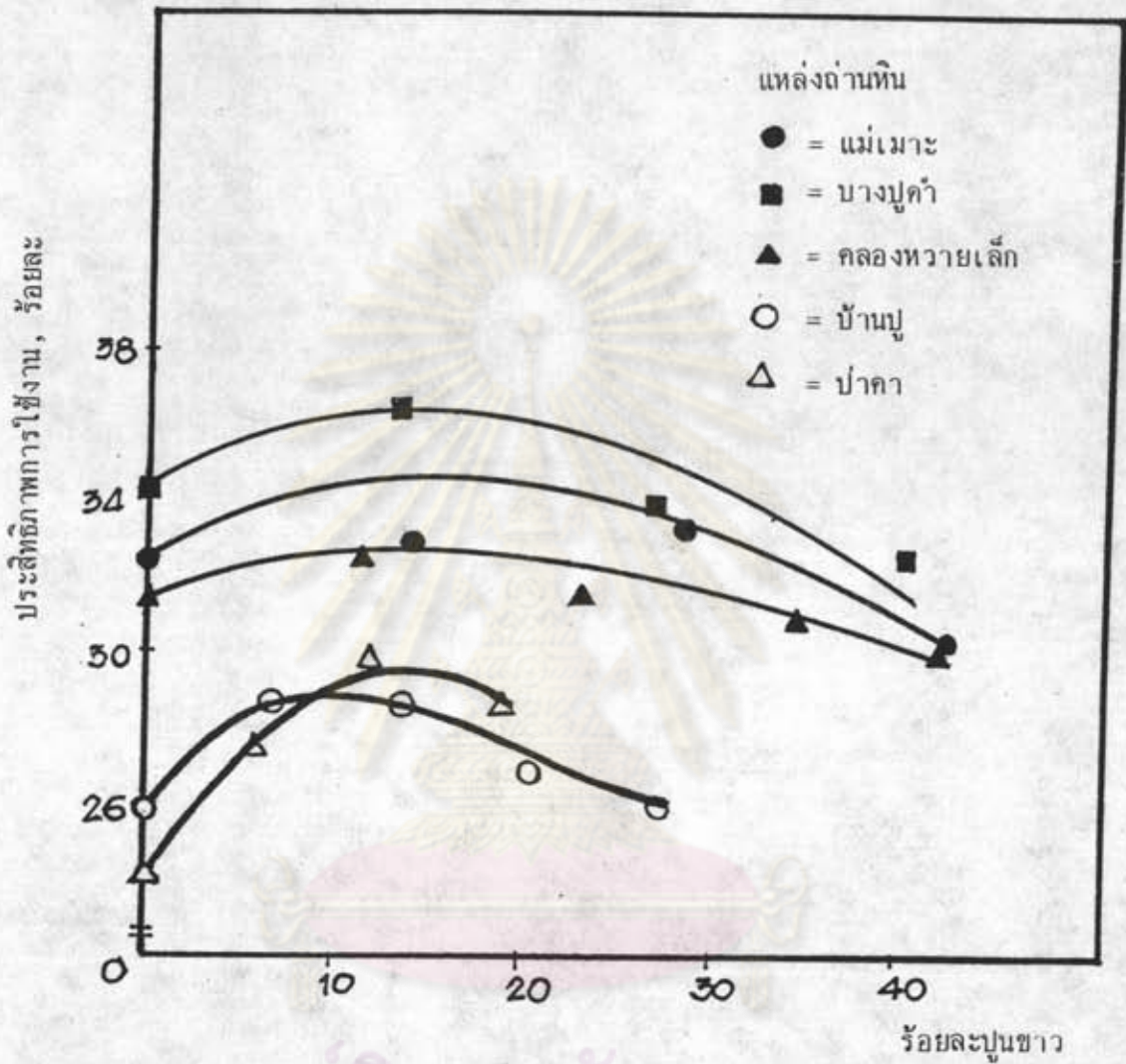
รายการที่ทดลอง	ความชื้น (%)	ค่าความร้อน (แคลอรีต่อกรัม)	ประสิทธิภาพการใช้งาน (%)
1. ด้านหินอัคน้ำแหล่งแม่เมาะ			
MM-0 (0%)	9.71	3930	32.6
MM-1 (14.27%)	11.33	3512	33.0
MM-2 (28.55%)	11.50	3175	33.3
MM-3 (42.82%)	12.16	2896	30.5
2. ด้านหินอัคน้ำแหล่งบางปูดำ			
PD-0 (0%)	12.18	3822	34.4
PD-1 (13.52%)	13.16	3435	36.5
PD-2 (27.05%)	13.25	3119	34.0
PD-3 (40.57%)	13.69	2856	32.7
3. ด้านหินอัคน้ำแหล่งคลองหวายเล็ก			
KV-0 (0%)	9.80	4451	31.5
KV-1 (11.58%)	11.40	4059	32.5
KV-2 (23.15%)	10.82	3731	31.6
KV-3 (34.73%)	11.57	3452	31.1
KV-4 (42.57%)	9.62	3285	30.4
4. ด้านหินอัคน้ำแหล่งบ้านปู			
BP-0 (0%)	8.87	3586	25.9
BP-1 (6.86%)	11.15	3439	28.8
BP-2 (13.72%)	11.93	3263	28.8
BP-3 (20.58%)	11.85	3104	26.8
BP-4 (27.43%)	11.06	2959	26.0
5. ด้านหินอัคน้ำแหล่งป่าคา			
PD-0 (0%)	10.36	4510	24.1
PK-1.25 (5.99%)	9.84	4296	27.5
PK-2.50 (11.98%)	11.07	4101	29.8
PK-4 (19.17%)	11.50	3889	28.6

หมายเหตุ MM-A (B%) หมายถึง ด้านหินอัคน้ำแหล่งแม่เมาะที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) = A หรือมีปูนขาว = B% เทียบกับน้ำหนักด้านหินแห้ง ด้านหินชนิดอื่น ๆ ใช้สัญลักษณ์ในทำนองเดียวกัน



รูปที่ 4.1 แสดงผลของอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ที่มีต่อประสิทธิภาพการไ้งาน (ร้อยละ ของคินเหนียวคงที่ = 20)

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 4.2 แสดงผลของ ร้อยละคนในดำน้ำที่มื่อประสิทธิภาพการใช้งาน
(ร้อยละคนเฉลี่ย = 20)

จากรูป 4.1 และ 4.2 พบว่าด้านหินจากทุกแหล่งเมื่อไม่มีการเติมปูนขาว ประสิทธิภาพการใช้งานของด้านหินอัครก่อนต่ำ เนื่องจากด้านหินอัครก่อนมีความแข็งแรงสูง เมื่อนำไปใช้เป็นเชื้อเพลิงทำให้อุณหภูมิเผาไหม้ต่ำ ช่วงเวลาวันหมดคนาน และที่สำคัญคือ การเผาไหม้เกิดไม่สมบูรณ์ เหลือด้านหินอยู่ตรงแกนกลางในเต้า แต่เมื่อเติมปูนขาว ประสิทธิภาพการใช้งานของด้านหินอัครก่อนมีแนวโน้มสูงขึ้น เป็นเพราะด้านหินอัครก่อนมีความพรุนมากขึ้น อากาศจึงแพร่เข้าไปทำปฏิกิริยาได้เร็วกว่าทำให้อุณหภูมิเผาไหม้สูงขึ้น แต่เมื่อเติมปูนขาวมากเกินไป ประสิทธิภาพการใช้งานกลับต่ำลงอีก ที่เป็นเช่นนี้อาจเนื่องมาจากสาเหตุเดียวกับช่วงแรก คือด้านหินอัครก่อนมีความแข็งแรงมากขึ้น ทั้งนี้ผลการทดลองดังกล่าวสอดคล้องกับงานวิจัยเบื้องต้นของด้านหินอัครก่อนเกี่ยวกับผลของปูนขาวที่มีต่อความแข็งแรงและประสิทธิภาพการใช้งาน (10) ดังนั้นจึงเป็นการยืนยันว่าการเติมปูนขาวในด้านหินอัครก่อนจะช่วยให้อด้านหินอัครก่อนที่มีคุณภาพดี เหมาะสมกับการใช้งาน แต่ปริมาณปูนขาวที่เติมต้องอยู่ในช่วงที่เหมาะสมไม่มากเกินไป เมื่อพิจารณาจากรูปที่ 4.1 อัตราส่วน CaO/S (โดยมวล) ที่เหมาะสมซึ่งไม่ทำให้ประสิทธิภาพการใช้งานต่ำเกินไป อยู่ในช่วง 1-2.5 (ยกเว้นด้านหินแหล่งป่าคาที่อยู่ในช่วง 2-3) และจากรูปที่ 4.2 ปริมาณปูนขาวที่เหมาะสมคือร้อยละ 10-20 ซึ่งขึ้นอยู่กับแหล่งของด้านหิน อย่างไรก็ตามการพิจารณาปริมาณปูนขาวที่เหมาะสมยังต้องคำนึงถึงผลในการขจัดกำมะถันในด้านหินอัครก่อนอีกประการหนึ่งด้วย

ในรูปที่ 4.1 และ 4.2 ด้านหินอัครก่อนจากแหล่งบางปูดำ, แม่เมาะ และคลองหวายเล็ก เป็นด้านหินที่ให้ประสิทธิภาพการใช้งานสูงถึงร้อยละ 30-36 ในขณะที่ด้านหินจากแหล่งบ้านปูและป่าคาให้ประสิทธิภาพการใช้งานต่ำกว่าอยู่ในช่วงร้อยละ 24-30 ทั้งนี้เป็นเพราะด้านหินกลุ่มแรกเป็นด้านหินที่มีปริมาณกำมะถันสูงมาก คือประมาณร้อยละ 4-6 เมื่อเกิดการเผาไหม้กำมะถันในด้านหินถูกออกซิไดซ์กลายเป็นก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ ซึ่งก๊าซนี้เป็นตัวช่วยทำให้ค่าสภาพการแผ่รังสีของเชื้อเพลิง (ϵ) สูงขึ้น หรือกล่าวได้ว่าเปลวไฟที่ได้จากการเผาไหม้มีลักษณะเป็นวัสดุสีดำ (black body) มากขึ้น (42) ดังนั้นปริมาณความร้อนที่ให้แก่ภาชนะหุงต้มโดยการแผ่รังสีจึงมากขึ้นด้วย ผลคือประสิทธิภาพการใช้งานสูงกว่าด้านหินแหล่งบ้านปู และป่าคา ซึ่งมีปริมาณกำมะถันต่ำกว่า (ร้อยละ 2-2.5) อย่างเห็นได้ชัดเจน

4.3.2 ผลของร้อยละคินเหนียวในด้านหินอัครก่อนที่มีต่อประสิทธิภาพการใช้งาน

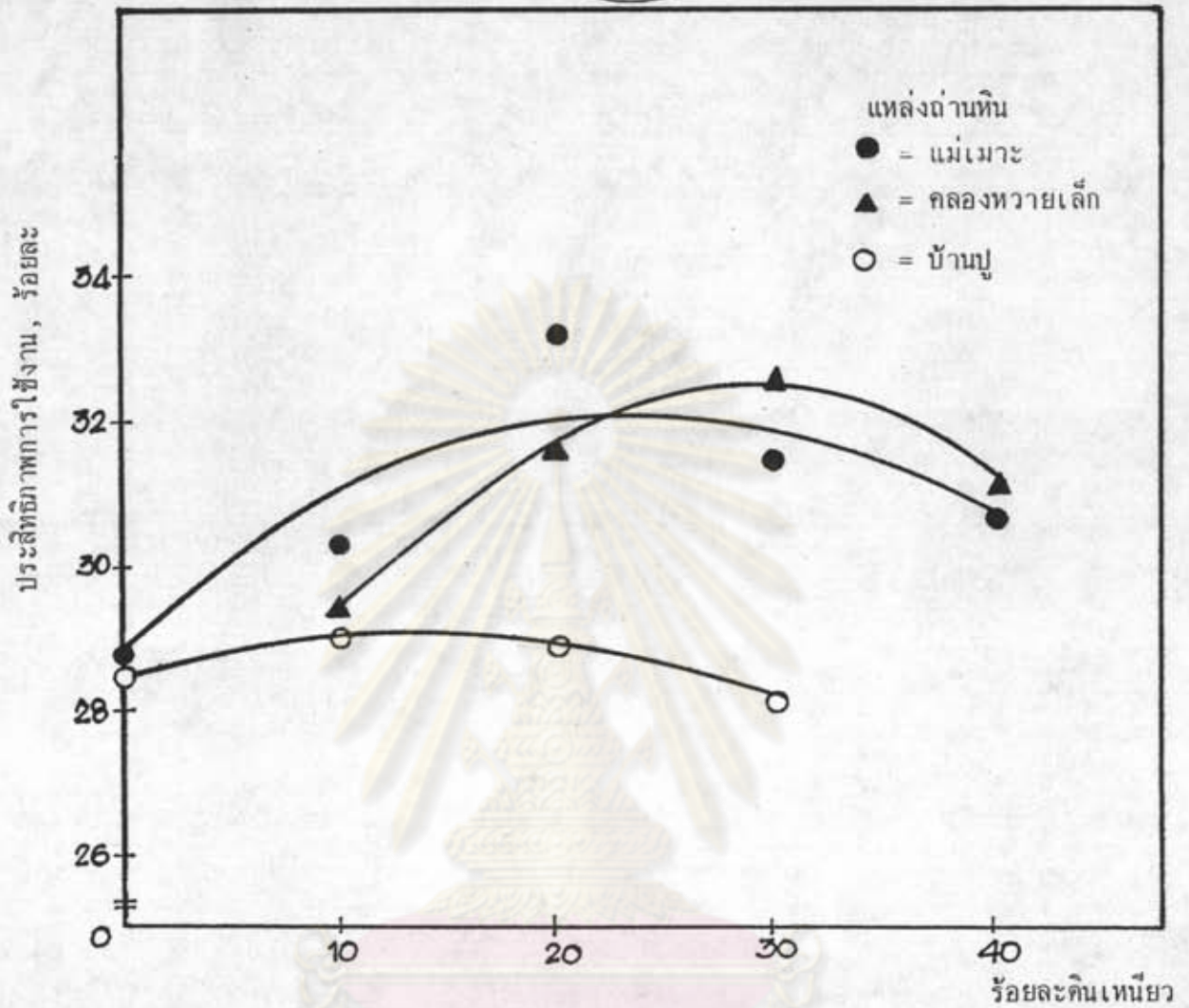
การทดลองศึกษาผลของคินเหนียวที่ใช้เป็นตัวประสาน ทำการทดลองที่อัตราส่วน CaO/S เท่ากับ 2 ผลการวิเคราะห์ด้านหินอัครก่อน และประสิทธิภาพการใช้งานแสดงในตารางที่ 4.4 และเช่นเดียวกับตารางที่ 4.3 ความชื้นของด้านหินอัครก่อนใกล้เคียงกันในช่วง 9-13%

เมื่อปริมาณดินเหนียวในด้านหินอัคนีมากขึ้น ค่าความร้อนจะต่ำลง สำหรับผลของประสิทธิภาพการใช้งานแสดงให้เห็นชัดเจนในรูปที่ 4.3

ตารางที่ 4.4 ผลการวิเคราะห์ด้านหินอัคนี และประสิทธิภาพการใช้งานของด้านหินแหล่งต่าง ๆ เพื่อศึกษาผลของดินเหนียวที่ใช้เป็นตัวประสาน โดยคงที่อัตราส่วน $CaO/S = 2$

รายการที่ทดลอง	ความชื้น (%)	ค่าความร้อน (แคลอรีต่อกรัม)	ประสิทธิภาพการใช้งาน (%)
1. ด้านหินอัคนีแหล่งแม่เมาะ			
MM-0%	11.86	3669	28.8
MM-10%	11.19	3404	30.3
MM-20%	11.50	3175	33.3
MM-30%	9.16	2974	31.4
MM-40%	8.61	2798	30.5
2. ด้านหินอัคนีแหล่งคลองหวายเล็ก			
KV-10%	11.96	4068	29.3
KV-20%	10.82	3731	31.6
KV-30%	10.19	3530	32.4
KV-40%	9.73	3311	31.0
3. ด้านหินอัคนีแหล่งบ้านปู			
BP-0%	13.88	3837	28.4
BP-10%	12.81	3527	28.8
BP-20%	11.93	3527	28.8
BP-30%	10.97	3036	28.0

- หมายเหตุ
1. MM-C% หมายถึงด้านหินอัคนีแหล่งแม่เมาะที่ร้อยละของดินเหนียว = C
 2. ด้านหินอัคนีชุดอื่นใช้สัญลักษณ์ทำนองเดียวกัน
 3. ด้านหินอัคนีคลองหวายเล็กไม่สามารถอัดติดเป็นก้อนโดยไม่มีดินเหนียวเลย เนื่องจากปริมาณเถ้าต่ำ จึงต้องใช้ดินเหนียวต่ำสุดร้อยละ 10



รูปที่ 4.3 แสดงผลร้อยละดินเหนียวในด้านหินอัคน้ำที่มืต่อประสิทธิภาพการใช้งาน (อัตราส่วน CaO/S โดยโมลคงที่ = 2)

ศูนย์วิจัยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ดินเหนียวที่ใช้เป็นตัวประสานในด้านหินอัดก้อนจะทำให้อนุภาคด้านหินมีการยึดเหนี่ยวกันดีขึ้น เมื่อไม่มีดินเหนียวหรือดินเหนียวในด้านหินอัดก้อนต่ำเกินไปจะมีผลให้ประสิทธิภาพการใช้งานต่ำ เนื่องจากการเผาไหม้ด้านหินไม่สมบูรณ์ เหลือเศษด้านหินสีน้ำตาลอยู่ตรงแกนกลางของเต้า ถ้าปริมาณดินเหนียวเพิ่มมากขึ้น การเผาไหม้จะดีขึ้นด้วย ทำให้ประสิทธิภาพการใช้งานมีแนวโน้มสูงขึ้น แต่ถ้าเพิ่มดินเหนียวมีปริมาณมากเกินไปด้านหินอัดก้อนจะแข็ง และมีค่าความร้อนลดลงมาก ปริมาณด้านหินอัดก้อนที่นำมาใช้จะมากขึ้น จนอาจเต็มห้องเผาไหม้เกินไป ทำให้อากาศเข้าได้น้อยและไม่สะดวก การเผาไหม้จึงเกิดไม่สมบูรณ์เต็มที่ ประสิทธิภาพการใช้งานต่ำลง ผลดังกล่าวแสดงในรูป 4.3 ซึ่งเห็นได้ว่า ด้านหินอัดก้อนจากแหล่งแม่เมาะ และคลองหวายเล็ก แสดงอิทธิพลของดินเหนียวที่มีต่อประสิทธิภาพการใช้งานชัดเจนกว่าด้านหินอัดก้อนจากแหล่งบ้านปู การที่ปริมาณดินเหนียวในด้านหินอัดก้อนแหล่งบ้านปูไม่พอทำให้ประสิทธิภาพการใช้งานเปลี่ยนแปลงเท่าไรนั้น เนื่องมาจากด้านหินบ้านปูมีปริมาณเถ้าค่อนข้างสูง คือร้อยละ 25.14 เมื่อเปรียบเทียบกับด้านหินแม่เมาะและคลองหวายเล็กที่มีปริมาณเถ้าร้อยละ 20.67 และ 13.98 ตามลำดับ องค์ประกอบในเถ้าของด้านหินนั้นคล้ายคลึงกับดินเหนียวมาก คือประกอบด้วย SiO_2 , Al_2O_3 , Fe_2O_3 , CaO และ MgO เป็นต้น สารต่าง ๆ ที่อยู่ในเถ้าของด้านหินนี้จึงทำหน้าที่เป็นตัวประสานด้วย ดังนั้นในกรณีด้านหินที่มีปริมาณเถ้ามาก ถึงไม่มีดินเหนียว หรือดินเหนียวในด้านหินอัดก้อนน้อยก็สามารถอัดคิดเป็นก้อนได้ และไม่ทำให้ประสิทธิภาพการใช้งานต่ำลงไปเท่าใด จึงสรุปได้ว่า ปริมาณดินเหนียวที่เหมาะสมในการเป็นตัวประสานขึ้นอยู่กับคุณภาพของด้านหินเริ่มต้น โดยเฉพาะปริมาณเถ้าและคุณภาพด้านหินอัดก้อนที่ต้องการ เช่น ความแข็งแรง, ค่าความร้อน, ความยากง่ายในการจุดติด ตลอดจนประสิทธิภาพในการนำไปใช้งาน เป็นต้น และจากรูปที่ 4.3 ช่วงร้อยละของดินเหนียวที่เหมาะสมประมาณ 10-30 ซึ่งจะให้ประสิทธิภาพการนำไปใช้ไม่ต่ำเกินไป

4.4 ผลของตัวแปรต่าง ๆ ที่มีต่อการช้จักกำมะถันในด้านหินอัดก้อนโดยใช้ปูนขาว

เมื่อจุดด้านหินอัดก้อนเป็นเชื้อเพลิงในสภาวะการเผาไหม้จริง เพื่อหาประสิทธิภาพการใช้งานแล้ว เถ้าที่ได้หลังการเผาไหม้ นำไปวิเคราะห์หาปริมาณกำมะถันรวม และรูปแบบของกำมะถัน พร้อมทั้งคำนวณผลการวิเคราะห์เพื่อเปรียบเทียบกับด้านหินเริ่มต้น และวิจารณ์ผลการทดลองต่อไป รายละเอียดการคำนวณผลการวิเคราะห์กำมะถันแสดงในภาคผนวก จ

4.4.1 ผลของอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล)

ในการศึกษาผลของอัตราส่วน CaO/S ที่มีต่อการช้ดักกำมะถันนั้น ร้อยละของดินเหนียวที่ใช้เป็นตัวประสานคงที่เท่ากับ 20 โดยมีเหตุผลคือ ที่ปริมาณดินเหนียวร้อยละ 20 นี้ ด่านหินทุกแหล่งที่นำมาศึกษาสามารถสกัดคิดเป็นก้อน ในขณะที่เดียวกันประสิทธิภาพการใช้งานเหมาะสมไม่เกินไป สำหรับอัตราส่วน CaO/S ที่ศึกษาเปลี่ยนแปลงตั้งแต่ 0 ถึง 4

ก) ด่านหินแหล่งแม่เมาะ (จ.ลำปาง)

ผลการวิเคราะห์เข้าที่ได้จากการเผาไหม้แสดงในตารางที่ 4.5 และเมื่อเทียบให้ร้อยละกำมะถันรวมในด่านหินก่อนการเผาไหม้ = 100 แสดงผลในตารางที่ 4.6

ตารางที่ 4.5 ปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบของกำมะถันในด่านหินแม่เมาะ (MM) และเข้าจากการเผาไหม้ด่านหินสกัดก่อนที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ต่าง ๆ โดยคงที่ร้อยละดินเหนียว = 20

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน
	รวม	ซัลเฟต	ไพไรต์	อินทรีย์
ด่านหิน MM ก่อนการเผาไหม้	5.66	0.80	2.13	2.73
เข้า MM-0 (0%)*	0.94	0.76	0.03	0.15
เข้า MM-1 (14.27%)	3.21	3.00	0.04	0.17
เข้า MM-2 (28.55%)	4.51	4.48	0.00	0.03
เข้า MM-3 (42.82%)	5.04	5.01	0.00	0.03

หมายเหตุ *MM-A (B%) หมายถึง ด่านหินสกัดก่อนจากแหล่งแม่เมาะที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) = A หรือมีปริมาณปูนขาว = B% เทียบกับน้ำหนักด่านหินแห้ง ด่านหินสกัดก่อนแหล่งอื่น ๆ ใช้สัญลักษณ์ในทำนองเดียวกัน

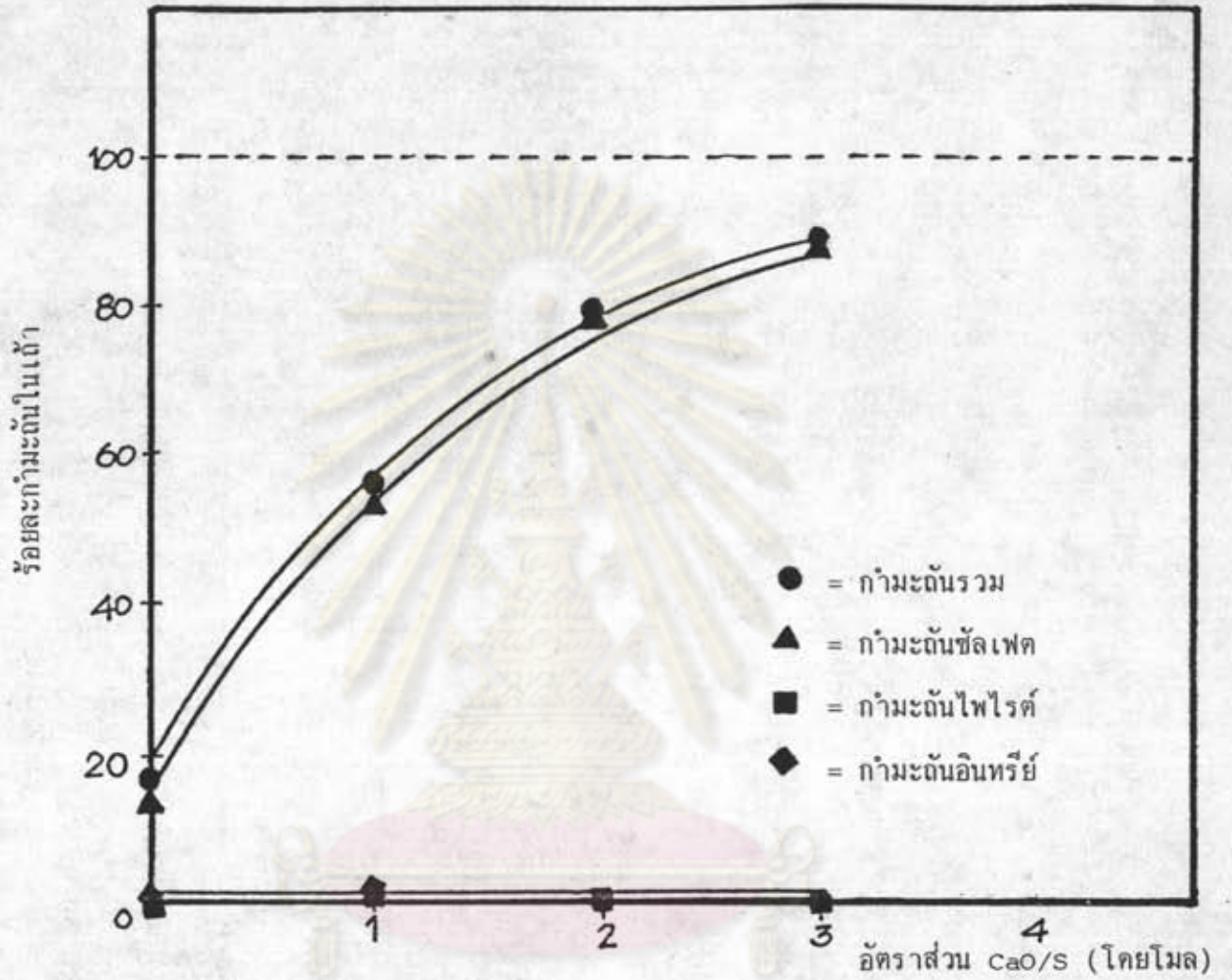
ตารางที่ 4.6 ปริมาณกำมะถันรวม และรูปแบบของกำมะถันในด้านหินแม่เมาะ (MM) และเข้าจากการเผาไหม้ด้านหินอัคคิออนที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ต่าง ๆ โดยคงที่ร้อยละ คินเหนียว = 20 และเทียบให้ร้อยละกำมะถันรวมในด้านหินก่อนการเผาไหม้ = 100

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถันรวม	ร้อยละกำมะถันซัลเฟต	ร้อยละกำมะถันไพไรต์	ร้อยละกำมะถันอินทรีย์
ด้านหิน MM ก่อนการเผาไหม้	100.00	14.13	37.63	48.23
เถ้า MM-0 (0%)*	16.61	13.43	0.53	2.65
เถ้า MM-1 (14.27%)	56.71	53.00	0.71	3.00
เถ้า MM-2 (28.55%)	79.68	79.15	0.00	0.53
เถ้า MM-3 (42.82%)	89.05	88.52	0.00	0.53

หมายเหตุ *MM-A (B%) หมายถึง ด้านหินอัคคิออนจากแหล่งแม่เมาะที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) = A หรือมีปริมาณปูนขาว = B% เทียบกับน้ำหนักด้านหินแฉ่ง ด้านหินอัคคิออนแหล่งอื่น ๆ ใช้สัญลักษณ์ในทำนองเดียวกัน

ข้อมูลจากตารางที่ 4.6 สามารถนำมาแสดงเป็นกราฟเพื่อให้เห็นผลการทดลองชัดเจนไว้ดังรูปที่ 4.4 ซึ่งอธิบายได้ดังนี้ เมื่อไม่มีปูนขาวในด้านหินอัคคิออน คือที่อัตราส่วน CaO/S = 0 กำมะถันรวมเหลือในเถ้าหลังการเผาไหม้เพียงร้อยละ 16.61 เทียบกับกำมะถันรวมในด้านหินเริ่มต้นก่อนการเผาไหม้ ส่วนกำมะถันที่เหลือร้อยละ 83.39 นั้นสูญหายไปในบรรยากาศกลายเป็นมลภาวะต่อสิ่งแวดล้อม ซึ่งส่วนใหญ่คือก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ เมื่อเติมปูนขาวลงในด้านหินอัคคิออน กำมะถันรวมที่เหลือในเถ้ามีปริมาณมากขึ้นตามลำดับ ดังนั้นกำมะถันที่สูญหายไปในบรรยากาศจึงมีปริมาณน้อยลงด้วย

จากรูป 4.4 เมื่อเติมปูนขาวในด้านหินอัคคิออน อัตราการเพิ่มกำมะถันรวมในเถ้าจะเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วงอัตราส่วน CaO/S = 0-1.5 หลังจากนั้นการเพิ่มกำมะถันในเถ้าค่อย ๆ น้อยลงและน้อยมากที่อัตราส่วน CaO/S มากกว่า 3 นอกจากนี้พบว่าที่อัตราส่วน CaO/S = 2 จะเหลือกำมะถันในเถ้าร้อยละประมาณ 80 และเมื่อเพิ่มอัตราส่วน CaO/S เป็น 3 เหลือกำมะถันในเถ้าถึงร้อยละ 90 กำมะถันที่กลายเป็นมลภาวะในบรรยากาศมีเพียงร้อยละ 10 เทียบกับกำมะถันเริ่มต้น



รูปที่ 4.4 แสดงผลของอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ที่มีต่อร้อยละกำมะถันในเต้าของด้านหิน-
 อัดก้อนแหล่งแม่เมาะ (ร้อยละคินเทียวกงที่ = 20)

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

เมื่อพิจารณาถึงรูปแบบของกำมะถันในเต้า พบว่ากำมะถันในเต้าแทบทั้งหมดเป็นกำมะถันซัลเฟตมีกำมะถันอินทรีย์เพียงเล็กน้อย ส่วนกำมะถันไพโรซีนแทบไม่มีเหลืออยู่เลย (ไม่ถึงร้อยละ 1) การที่เป็นเช่นนี้เพราะกำมะถันซัลเฟตเป็นรูปแบบกำมะถันที่มีความเสถียร จึงไม่ทำปฏิกิริยาออกซิเดชันเป็นสารอื่นอีกต่อไป นอกจากซัลเฟตบางรูปอาจเกิดการสลายตัวที่อุณหภูมิสูง ในกรณีที่มีปูนขาวในด้านหินอัคนีก่อน ปูนขาวจะทำหน้าที่เป็นตัวจับก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ที่เกิดจากการออกซิเดชันของกำมะถันไพโรซีน และกำมะถันอินทรีย์ ตามสมการ $\text{CaO} + \text{SO}_2 + \frac{1}{2}\text{O}_2 \longrightarrow \text{CaSO}_4$ แคลเซียมซัลเฟต (CaSO_4) ที่เกิดขึ้นจะอยู่ในเต้าหลังการเผาไหม้จึงทำให้ปริมาณกำมะถันซัลเฟตในเต้าเพิ่มขึ้น และอัตราการเพิ่มขึ้นของกำมะถันซัลเฟต เมื่อเพิ่มอัตราส่วน CaO/S นี้มีแนวโน้มเช่นเดียวกับกำมะถันรวม ส่วนกำมะถันอินทรีย์ที่ยังคงเหลืออยู่ในเต้าเล็กน้อย (ร้อยละ 2-3) อาจเป็นกำมะถันอินทรีย์บางรูปแบบที่มีความเสถียรสูง เช่น ประเภทที่เป็น heterocyclic ring พันธะระหว่างคาร์บอนกับกำมะถันมีการเรโซแนนซ์ (resonance) ในโมเลกุลวงแหวน ต้องใช้ปฏิกิริยาและสภาวะรุนแรงจึงจะสามารถทำลายหรือขจัดสารประกอบประเภทนี้ได้

ตามทฤษฎีที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) = 1 ควรขจัดกำมะถันที่อยู่ในรูป SO_2 ได้หมด แต่ในความเป็นจริงแล้ว CaO ไม่สามารถทำหน้าที่จับ SO_2 ได้เต็มประสิทธิภาพ เนื่องจากผลิตภัณฑ์ที่ได้จากปฏิกิริยาเคมีคือ CaSO_4 ไปอุดตันรูพรุนของ CaO ทำให้ CaO บางส่วนไม่ถูกทำปฏิกิริยาจึงต้องใช้ CaO ในการขจัดกำมะถันมากกว่าที่ควรเป็น สำหรับด้านหินแหล่งแม่เมาะ อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ที่ใช้ในด้านหินอัคนี ควรอยู่ในช่วง 2-2.5 ซึ่งทำให้กำมะถันรวมอยู่ในเต้าร้อยละ 80-85 เหลือสูญหายไปในบรรยากาศเพียงร้อยละ 15-20 เทียบกับกำมะถันเริ่มต้น

ข) ด้านหินแหล่งบางปูนดำ (จ.กระบี่)

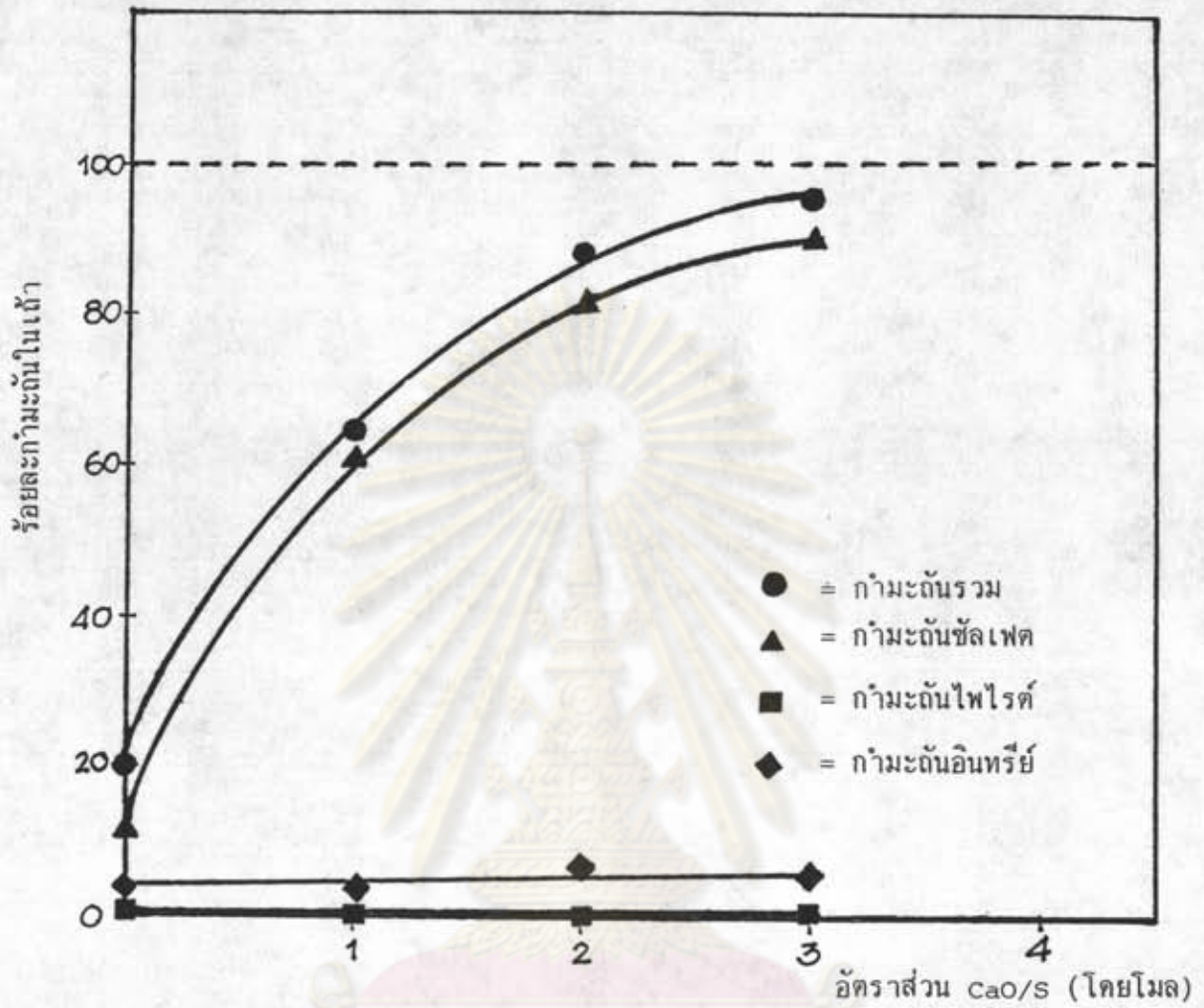
ผลการวิเคราะห์เต้าที่ได้จากการเผาไหม้แสดงในตารางที่ 4.7 และเมื่อเทียบให้ร้อยละกำมะถันรวมในด้านหินก่อนการเผาไหม้ = 100 แสดงผลในตารางที่ 4.8

ตารางที่ 4.7 ปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบของกำมะถันในถ่านหินบางปูดำ (PD) และเจ้าจากการเผาไหม้ถ่านหินอัดก้อนที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ต่าง ๆ โดยคงที่ร้อยละ คินเนียว = 20

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถันรวม	ร้อยละกำมะถันซัลเฟต	ร้อยละกำมะถันไพไรต์	ร้อยละกำมะถันอินทรีย์
ถ่านหิน PD ก่อนการเผาไหม้	4.93	1.48	1.09	2.36
เจ้า PD-0 (0%)	0.98	0.78	0.01	0.19
เจ้า PD-1 (13.52%)	3.16	2.98	0.00	0.18
เจ้า PD-2 (27.05%)	4.36	4.03	0.00	0.33
เจ้า PD-3 (40.57%)	4.69	4.44	0.00	0.25

ตารางที่ 4.8 ปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบของกำมะถันในถ่านหินบางปูดำ (PD) และเจ้าจากการเผาไหม้ถ่านหินอัดก้อนที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ต่าง ๆ โดยคงที่ร้อยละ คินเนียว = 20 และเทียบร้อยละกำมะถันรวมในถ่านหินก่อนการเผาไหม้ = 100

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถันรวม	ร้อยละกำมะถันซัลเฟต	ร้อยละกำมะถันไพไรต์	ร้อยละกำมะถันอินทรีย์
ถ่านหิน PD ก่อนการเผาไหม้	100.00	30.02	22.11	47.87
เจ้า PD-0 (0%)	19.88	15.82	0.20	3.85
เจ้า PD-1 (13.52%)	64.10	60.45	0.00	3.65
เจ้า PD-2 (27.05%)	88.44	81.74	0.00	6.69
เจ้า PD-3 (40.57%)	95.13	90.06	0.00	5.07



รูปที่ 4.5 แสดงผลของอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ที่มีต่อร้อยละกำมะถันในเถ้าของ ถ่านหินอัคถ่อนแหล่งบางปุดำ (ร้อยละคินเนียวคงที่ = 20)

ศูนย์วิจัยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ข้อมูลจากตารางที่ 4.8 สามารถนำมาแสดงเป็นกราฟเพื่อให้เห็นผลการทดลองชัดเจน ได้ดังรูปที่ 4.5 จากรูป 4.5 จะเห็นได้ว่า แนวโน้มของกราฟคล้ายคลึงกับกรณีด้านหินแหล่งแม่เมาะ กล่าวคือเมื่อไม่มีปูนขาวในด้านหินอัคคิก่อนหรือที่อัตราส่วน $\text{CaO/S} = 0$ กำมะถันรวมเหลือในเต้าหลังการเผาไหม้ประมาณร้อยละ 20 เทียบกับกำมะถันเริ่มต้น ส่วนที่เหลืออีกร้อยละ 80 จะกลายเป็นก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ ซึ่งเป็นมลภาวะต่อสิ่งแวดล้อม การเติมปูนขาวลงในด้านหินอัคคิก่อน ทำให้กำมะถันที่จะสูญเสียออกไปในบรรยากาศถูกจับลงมาอยู่ในรูปสารประกอบกำมะถันซัลเฟต คือ CaSO_4 สำหรับด้านหิน PD เมื่อเพิ่มอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) จาก 0 เป็น 3 กำมะถันรวมในเต้าเพิ่มขึ้นถึงร้อยละ 75 สังเกตได้ว่า อัตราการเพิ่มกำมะถันในเต้าจะสูงในช่วงแรก ๆ ของการเติมปูนขาว และจะเพิ่มน้อยมากเมื่ออัตราส่วน CaO/S สูงขึ้น ที่อัตราส่วน $\text{CaO/S} = 3$ กำมะถันในเต้าสูงถึงร้อยละ 95 เทียบกับกำมะถันเริ่มต้นเหลือกำมะถันสูญหายไปในบรรยากาศเพียงร้อยละ 5 เท่านั้น แสดงว่าการใช้ปูนขาวจะจับกำมะถันในด้านหินอัคคิก่อนเป็นไปอย่างมีประสิทธิภาพ อัตราส่วน CaO/S ที่เหมาะสมสำหรับด้านหินแหล่งบางปูค่าประมาณ 2 ซึ่งทำให้กำมะถันอยู่ในเต้าถึงร้อยละ 90 จึงไม่มีความจำเป็นที่จะเติมปูนขาวลงไปมากกว่านี้ แม้ว่าอาจทำให้ปริมาณกำมะถันในเต้าเพิ่มขึ้นอีกเล็กน้อย เมื่อพิจารณารูปแบบกำมะถันในเต้าพบว่า เป็นไปในลักษณะเดียวกับด้านหินแหล่งแม่เมาะ คือกำมะถันแทบทั้งหมดในเต้าอยู่ในรูปกำมะถันซัลเฟต มีกำมะถันอินทรีย์อยู่ประมาณร้อยละ 3-6 ซึ่งมากกว่าด้านหินแหล่งแรก อาจเป็นเพราะด้านหินแหล่งบางปูค่ามีกำมะถันอินทรีย์อยู่ในรูปแบบ heterocyclic ring มากจึงมีความเสถียรมากกว่า ส่วนกำมะถันไพโรคีนนั้นแทบไม่มีเหลืออยู่เลย จึงไม่มีความสำคัญในการพิจารณา

ค) ด้านหินแหล่งคลองหวายเล็ก (จ.กระบี่)

ผลการวิเคราะห์เต้าที่ได้จากการเผาไหม้แสดงในตารางที่ 4.9 และเมื่อเทียบให้ร้อยละกำมะถันรวมในด้านหินก่อนการเผาไหม้ = 100 แสดงผลในตารางที่ 4.10

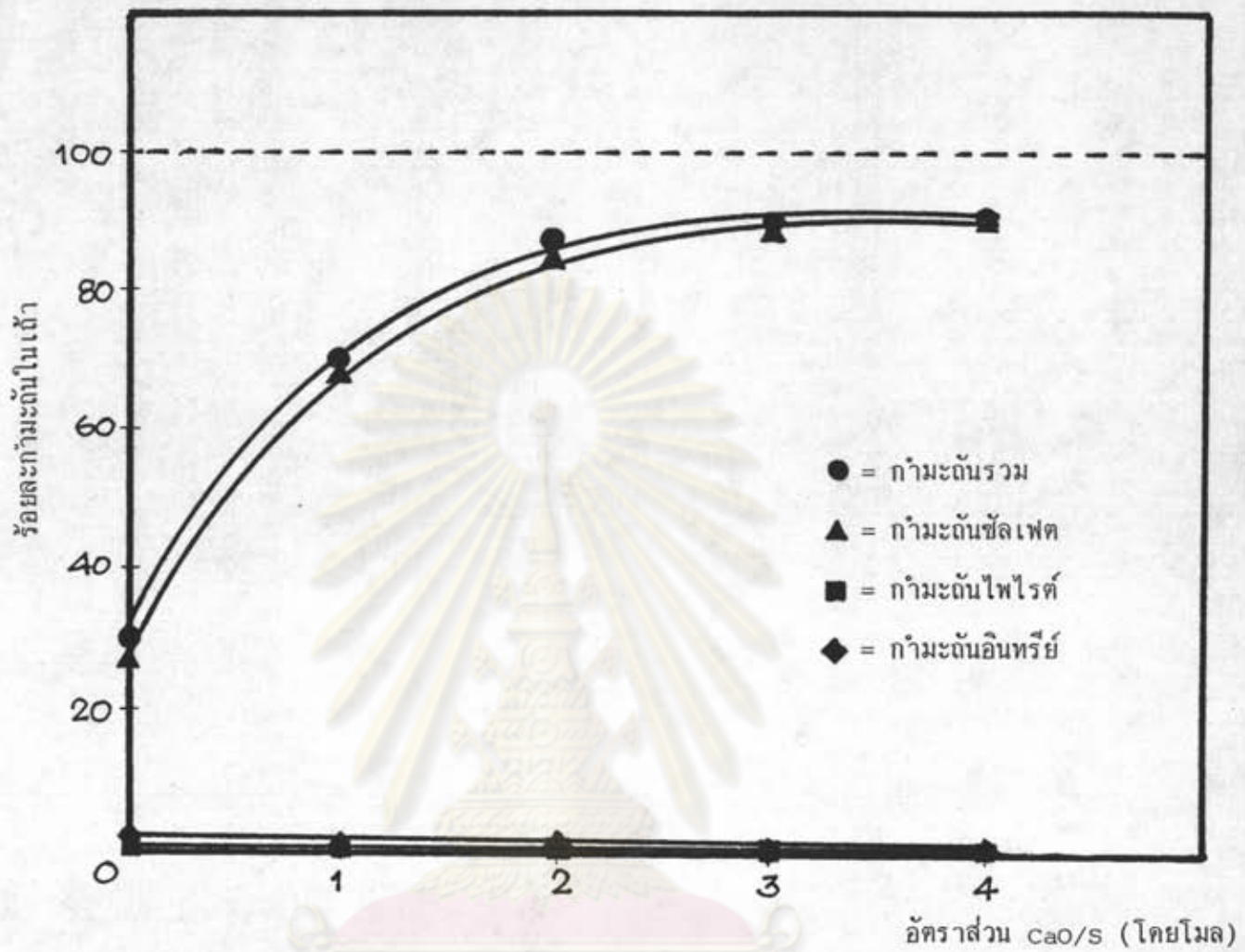
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 4.9 ปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบของกำมะถันในถ่านหินคลองหวายเล็ก (KV) และเจ้าจากการเผาไหม้ถ่านหินอัดก้อนที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ต่าง ๆ โดยคงที่ ร้อยละคินเหนียว = 20

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน
	รวม	ซัลเฟต	ไพไรต์	อินทรีย์
ถ่านหิน KV ก่อนการเผาไหม้	4.22	0.70	1.14	2.38
เจ้า KV-0 (0%)	1.28	1.17	0.01	0.10
เจ้า KV-1 (11.58%)	2.97	2.91	0.02	0.04
เจ้า KV-2 (23.15%)	3.68	3.59	0.01	0.08
เจ้า KV-3 (34.73%)	3.77	3.72	0.02	0.03
เจ้า KV-4 (42.57%)	3.78	3.76	0.01	0.01

ตารางที่ 4.10 ปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบกำมะถันในถ่านหินคลองหวายเล็ก (KV) และเจ้าจากการเผาไหม้ถ่านหินอัดก้อนที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ต่าง ๆ โดยคงที่ ร้อยละคินเหนียว = 20 และเทียบร้อยละกำมะถันรวมในถ่านหินก่อนการเผาไหม้ = 100

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน
	รวม	ซัลเฟต	ไพไรต์	อินทรีย์
ถ่านหิน KV ก่อนการเผาไหม้	100.00	16.59	27.01	56.40
เจ้า KV-0 (0%)	30.33	27.73	0.24	2.37
เจ้า KV-1 (11.58%)	70.38	68.96	0.48	0.95
เจ้า KV-2 (23.15%)	87.20	85.07	0.24	1.90
เจ้า KV-3 (34.73%)	89.34	88.15	0.48	0.71
เจ้า KV-4 (42.57%)	89.57	89.10	0.24	0.24



รูปที่ 4.6 แสดงผลของอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ที่มีต่อร้อยละกำมะถันในเต้าของถ่านหิน
 อัดก้อนแหล่งคลองหวายเล็ก (ร้อยละดินเหนียวคงที่ = 20)

ศูนย์วิจัยทรัพยากร
 จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ข้อมูลจากตาราง 4.10 สามารถนำมาแสดงเป็นกราฟเพื่อให้เห็นผลการทดลองชัดเจนยิ่งขึ้นในรูปที่ 4.6 ลักษณะแนวโน้มของกราฟในรูป 4.6 เป็นไปในทำนองเดียวกับด้านหินสองแหล่งแรก แต่เมื่อไม่มีการเติมปูนขาวในด้านหินอัคคิกอน กำมะถันรวมที่เหลือในเต้าประมาณร้อยละ 30 ซึ่งมากกว่าด้านหิน MM และ PD การที่เป็นเช่นนี้เนื่องมาจากด้านหินแหล่งคลองทวายเล็ก (KV) จ.กระบี่ เป็นแหล่งด้านหินที่มีสารประกอบพวก CaO , MgO อยู่ค่อนข้างมากเมื่อเทียบกับแหล่งอื่น (43) จึงช่วยในการจับก๊าซ SO_2 ด้วย นอกจากนี้จากรายงานวิจัยด้านหินแหล่งต่าง ๆ ในประเทศไทย (43) ยังพบว่าด้านหินแหล่งนี้มีปริมาณสารประกอบ Fe_2O_3 อยู่สูงมาก ซึ่ง Fe_2O_3 นี้จะเป็นตัวช่วยทำให้ปฏิกิริยาระหว่างปูนขาวกับก๊าซ SO_2 เป็นไปได้ดียิ่งขึ้น (26) ดังนั้นปริมาณกำมะถันรวมในเต้าของด้านหินอัคคิกอนที่ไม่เติมปูนขาวจึงสูงกว่าด้านหินแหล่งอื่น สิ่งที่น่าสนใจพิจารณาคือ อิทธิพลของอนินทรีย์สารชนิดต่าง ๆ ในด้านหินที่มีผลต่อการขจัดกำมะถันในด้านหินอัคคิกอนโดยใช้ปูนขาว ซึ่งอาจมีการวิจัยศึกษารายละเอียดในขั้นต่อไป

กำมะถันรวมในเต้าที่ได้จากการเผาไหม้ด้านหินอัคคิกอน KV ที่มีการเติมปูนขาวจะมีปริมาณมากขึ้นตามอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) เช่น เมื่ออัตราส่วน CaO/S เพิ่มจาก 0 เป็น 1 กำมะถันรวมในเต้าเพิ่มจากร้อยละ 30 เป็นร้อยละ 70 จะเห็นได้ว่าการเพิ่มกำมะถันในเต้าในอัตราส่วนที่สูงมาก และอัตราการเพิ่มกำมะถันในเต้าจะค่อย ๆ ต่ำลงที่อัตราส่วน $\text{CaO/S} = 2$ จนกระทั่งแทบไม่มีการเพิ่มที่อัตราส่วน $\text{CaO/S} = 4$ กล่าวคือ เมื่อเพิ่มอัตราส่วน CaO/S จาก 3 เป็น 4 ปริมาณกำมะถันในเต้าเพิ่มจากร้อยละ 89.34 เป็น 89.57 ดังนั้นอัตราส่วน CaO/S ที่เหมาะสมสำหรับด้านหินอัคคิกอน KV ควรเป็น 2 เนื่องจากเป็นอัตราส่วนที่ทำให้กำมะถันอยู่ในเต้าถึงร้อยละ 87 จึงไม่จำเป็นต้องเพิ่มปริมาณปูนขาวในด้านหินอัคคิกอนมากกว่านี้ เพราะนอกจากจะทำให้สิ้นเปลืองโดยใช่เหตุแล้วยังทำให้ค่าความร้อนของด้านหินอัคคิกอนต่ำลงอีกด้วย สำหรับรูปแบบของกำมะถันในเต้าส่วนใหญ่คือกำมะถันซัลเฟต ซึ่งมีความสัมพันธ์กับอัตราส่วน CaO/S เช่นเดียวกับกำมะถันรวมในเต้า กำมะถันอินทรีย์เหลืออยู่ในปริมาณน้อยมาก และแทบไม่มีกำมะถันไพไรต์อยู่ในเต้าเลย

ง) ด้านหินแหล่งบ้านปู (จ.ลำพูน)

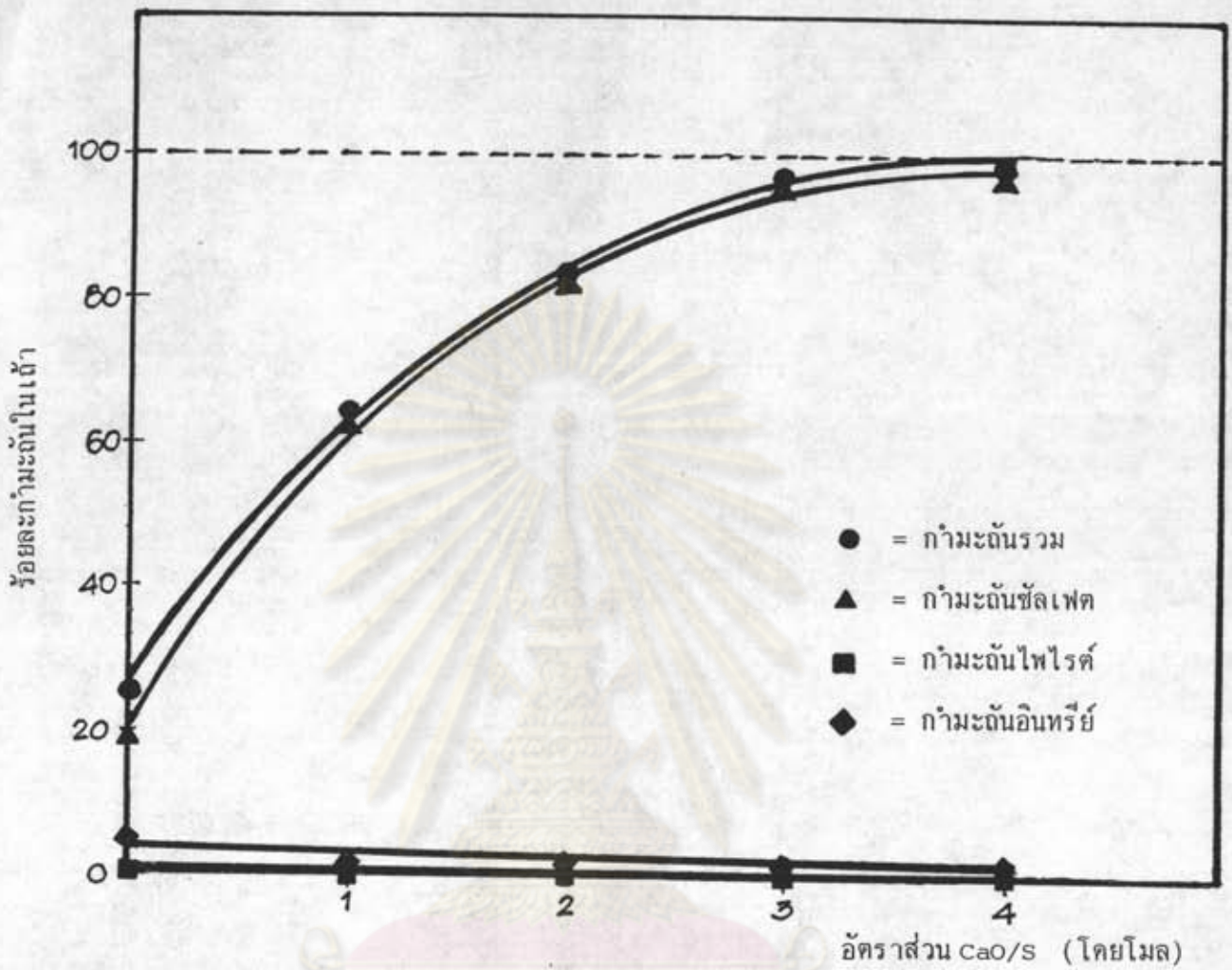
ผลการวิเคราะห์เต้าที่ได้จากการเผาไหม้แสดงในตารางที่ 4.11 และเมื่อเทียบให้ร้อยละกำมะถันรวมในด้านหินก่อนการเผาไหม้ = 100 แสดงผลในตารางที่ 4.12

ตารางที่ 4.11 ปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบของกำมะถันในด้านหินบ้านปู (BP) และได้จาก การเผาไหม้ด้านหินอัคนีที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ต่าง ๆ โดยคงที่ร้อยละดินเหนียว = 20

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถันรวม	ร้อยละกำมะถันซัลเฟต	ร้อยละกำมะถันไพไรต์	ร้อยละกำมะถันอินทรีย์
ด้านหิน BP ก่อนการเผาไหม้	2.5	0.77	0.42	1.41
เต้า BP-0 (0%)	0.64	0.49	0.02	0.13
เต้า BP-1 (6.86%)	1.61	1.58	0.01	0.02
เต้า BP-2 (13.72%)	2.09	2.05	0.01	0.03
เต้า BP-3 (20.58%)	2.43	2.40	0.01	0.02
เต้า BP-4 (27.43%)	2.49	2.47	0.01	0.01

ตารางที่ 4.12 ปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบของกำมะถันในด้านหินบ้านปู (BP) และได้จาก การเผาไหม้ด้านหินอัคนีที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ต่าง ๆ โดยคงที่ ร้อยละดินเหนียว = 20 และเทียบร้อยละกำมะถันรวมในด้านหินก่อนการเผาไหม้ = 100

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถันรวม	ร้อยละกำมะถันซัลเฟต	ร้อยละกำมะถันไพไรต์	ร้อยละกำมะถันอินทรีย์
ด้านหิน BP ก่อนการเผาไหม้	100.00	30.80	16.80	56.40
เต้า BP-0 (0%)	25.60	19.60	0.80	5.20
เต้า BP-1 (6.86%)	64.40	63.20	0.40	0.80
เต้า BP-2 (13.72%)	83.60	82.00	0.40	1.20
เต้า BP-3 (20.58%)	97.20	96.00	0.40	0.80
เต้า BP-4 (27.43%)	99.60	98.80	0.40	0.40



รูปที่ 4.7 แสดงผลของอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ที่มีต่อร้อยละกำมะถันในเต้าของด้านหิน-
 อัดก้อนแหล่งบ้านปู (ร้อยละดินเหนียว คงที่ = 20)

ศูนย์วิจัยทรัพยากร
 จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ข้อมูลจากตาราง 4.12 สามารถนำมาแสดงเป็นกราฟ เพื่อให้เห็นผลการทดลองชัดเจนยิ่งขึ้นในรูปที่ 4.7 พบว่าแนวโน้มของกำมะถันรวม และรูปแบบของกำมะถันในเถ้าเป็นเช่นเดิม คือ เมื่อเพิ่มปริมาณปูนขาวหรือเพิ่มอัตราส่วน CaO/S กำมะถันทั้งหมด และกำมะถันซัลเฟตในเถ้า จะเพิ่มมากขึ้น โดยอัตราการเพิ่มจะสูงในช่วงแรก และลดต่ำลงเมื่ออัตราส่วน CaO/S สูงขึ้น สิ่งที่น่าสนใจคือ ที่อัตราส่วน CaO/S = 4 สามารถขจัดกำมะถันที่จะสูญหายไปในบรรยากาศเป็นมลภาวะเกือบ 100% คือกำมะถันรวมมาอยู่ในเถ้าถึงร้อยละ 99.60 เทียบกับกำมะถันรวมที่มีในถ่านหินเริ่มต้นก่อนการเผาไหม้ ซึ่งปริมาณกำมะถันในเถ้าดังกล่าวนี้สูงกว่าถ่านหิน 3 แหล่งแรก อัตราส่วน CaO/S ที่เหมาะสมสำหรับถ่านหินแหล่งนี้ประมาณ 2-2.5 ทำให้กำมะถันรวมอยู่ในเถ้าประมาณ ร้อยละ 84-92

จ) ถ่านหินแหล่งป่าคา (จ.ลำพูน)

ผลการวิเคราะห์ที่ได้จากการเผาไหม้แสดงในตาราง 4.13 และเมื่อเทียบให้ร้อยละกำมะถันรวมในถ่านหินก่อนการเผาไหม้ = 100 แสดงผลในตารางที่ 4.14

ตารางที่ 4.13 ปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบของกำมะถันในถ่านหินป่าคา (PK) และเถ้าจากการเผาไหม้ถ่านหินอีกก่อนที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ต่าง ๆ โดยคงที่ร้อยละของกินเหนียว = 20

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน
	รวม	ซัลเฟต	ไพไรต์	อินทรีย์
ถ่านหิน PK ก่อนการเผาไหม้	1.90	0.58	0.32	1.00
เถ้า PK-0 (0%)	0.61	0.57	0.01	0.03
เถ้า PK-1.25 (5.99%)	1.37	1.30	0.01	0.06
เถ้า PK-2.50 (11.98%)	1.63	1.58	0.01	0.04
เถ้า PK-3 (19.17%)	1.90	1.85	0.01	0.04

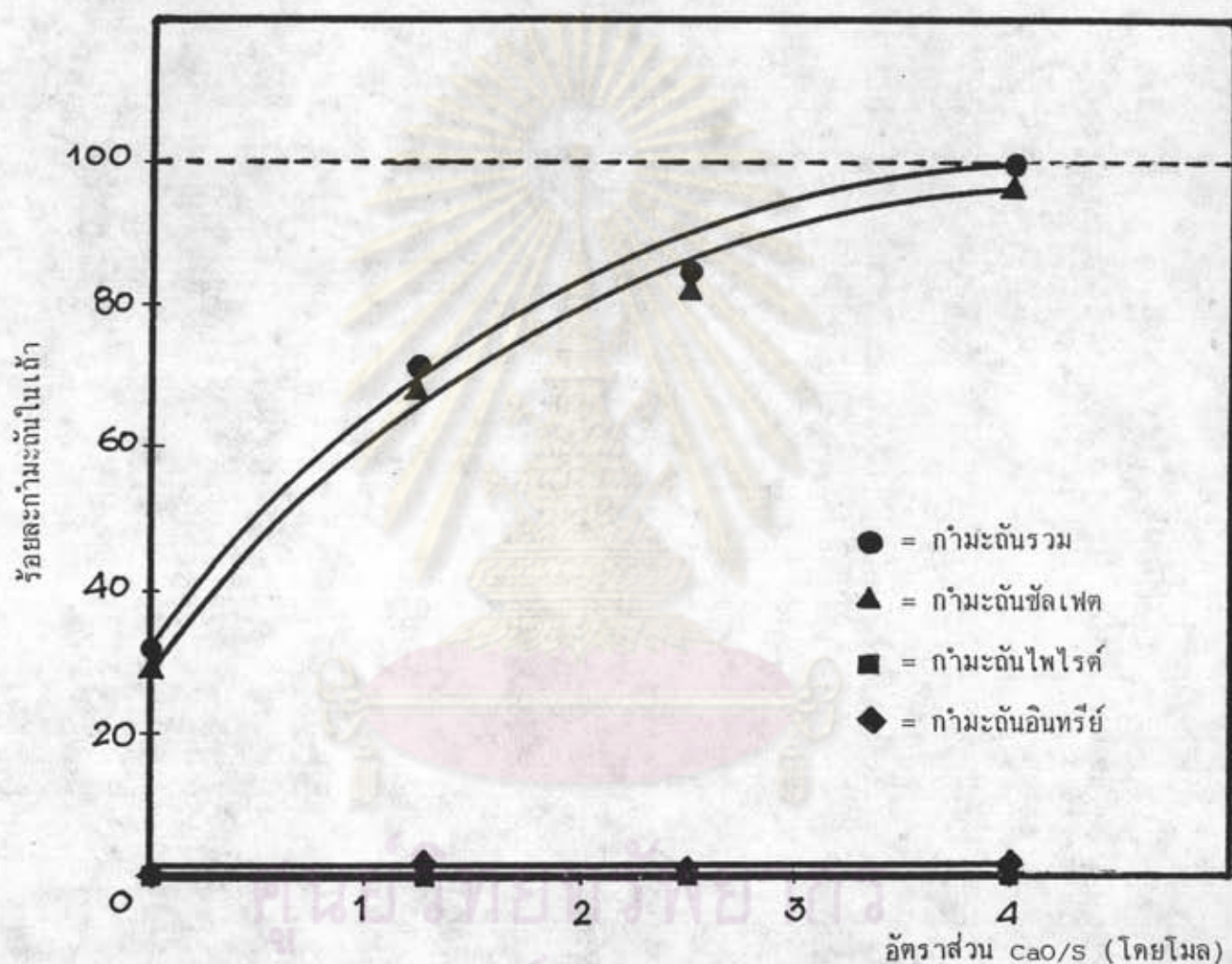


ตารางที่ 4.14 ปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบของกำมะถันในด้านหินปูน (PK) และค่าจากการเผาไหม้ด้านหินอัคนีที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ต่าง ๆ โดยคงที่ ร้อยละคินเทนิยว = 20 และเทียบร้อยละของกำมะถันรวมในด้านหินก่อนการเผาไหม้ = 100

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถันรวม	ร้อยละกำมะถันซัลเฟต	ร้อยละกำมะถันไพไรต์	ร้อยละกำมะถันอินทรีย์
ด้านหิน PK ก่อนการเผาไหม้	100.00	30.53	16.84	52.63
เถ้า PK-0 (0%)	32.11	30.00	0.53	1.58
เถ้า PK-1.25 (5.99%)	72.11	68.42	0.53	3.16
เถ้า PK-2.50 (11.98%)	85.79	83.16	0.53	2.11
เถ้า PK-4 (19.17%)	100.00	97.37	0.53	2.11

ข้อมูลจากตาราง 4.14 สามารถนำมาเขียนเป็นกราฟ เพื่อให้เห็นผลการทดลองชัดเจนยิ่งขึ้นในรูปที่ 4.8 จากตารางที่ 4.14 และรูปที่ 4.8 พบว่าเมื่อไม่มีปูนขาวในด้านหินอัคนีก่อนกำมะถันรวมที่เหลือในเข้าประมาณร้อยละ 32 ใกล้เคียงกับด้านหินแหล่งคลองห้วยเล็ก ซึ่งนับว่ามากกว่าด้านหินแหล่งอื่น ๆ เหตุที่เป็นเช่นนี้เนื่องมาจากคุณสมบัติของด้านหินเริ่มต้น คือกำมะถันซัลเฟตในด้านหินอยู่ในรูปแบบที่เสถียรมาก ไม่มีการสลายตัวไปเป็นก๊าซ SO_2 ที่อุณหภูมิสูง เห็นได้จากผลการทดลองว่ากำมะถันซัลเฟตในด้านหินก่อนการเผาไหม้กับในเถ้าจากด้านหินอัคนีที่ไม่มีการเติมปูนขาวใกล้เคียงกันคือ ร้อยละ 30.53 และ 30.00 ตามลำดับ ดังนั้นปริมาณกำมะถันในเถ้าของด้านหินอัคนีที่ไม่เติมปูนขาวจึงค่อนข้างสูงเมื่อเทียบกับด้านหินแหล่งอื่น เมื่อเติมปูนขาว กำมะถันในเถ้าจะยิ่งเพิ่มมากขึ้น สำหรับด้านหินแหล่งป่าคา เมื่อเติมปูนขาวในอัตราส่วน $\text{CaO/S} = 4$ กำมะถันรวมในด้านหินเริ่มต้นจะอยู่ในเถ้าหลังการเผาไหม้ทั้งหมด นั่นคือสามารถขจัดกำมะถันในด้านหินได้ 100% จะเห็นได้ว่าด้านหินแหล่งป่าคาสามารถขจัดกำมะถันได้สูงมากเช่นเดียวกับด้านหินแหล่งบ้านปู การใช้ปูนขาวถึงอัตราส่วน $\text{CaO/S} = 4$ จึงทำให้กำมะถันทั้งหมดในด้านหินเริ่มต้นก่อนการเผาไหม้มาอยู่ในเถ้าไม่มีส่วนที่สูญหายไปในบรรยากาศให้เกิดมลภาวะต่อสิ่งแวดล้อม สำหรับรูปแบบของกำมะถันก็คงเป็นไปในลักษณะเดิม

คือ กำมะถันซัลเฟตเป็นกำมะถันที่มีมากที่สุดในเถ้า กำมะถันอินทรีย์มีเพียงร้อยละ 1-2 ในขณะที่กำมะถันไพไรต์มีปริมาณต่ำมากแทบไม่มีเหลืออยู่เลย แนวโน้มของความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณกำมะถันซัลเฟตในเถ้ากับอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) จึงเป็นไปตามแนวโน้มของกำมะถันรวมในเถ้า อัตราส่วน CaO/S ที่เหมาะสมสำหรับถ่านหินแหล่งนี้อยู่ในช่วง 2-2.5 ซึ่งทำให้กำมะถันรวมอยู่ในเถ้าประมาณร้อยละ 82-87



รูปที่ 4.8 แสดงผลของอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ที่มีต่อร้อยละกำมะถันในเถ้าของถ่านหิน-
 อัดก้อนแหล่งป่าคา (ร้อยละคินเทนเนียวคงที่ = 20)

4.4.2 ผลของร้อยละดินเหนียวที่ใช้เป็นตัวประสาน

จากการศึกษาผลของดินเหนียวที่มีต่อประสิทธิภาพใช้งานในข้อ 4.3 พบว่า ถ้าด้านหินอัคนีไม่มีดินเหนียวเป็นตัวประสาน แม้จะอัคนีติด แต่ประสิทธิภาพการใช้งานต่ำกว่า เมื่อมีดินเหนียวเป็นตัวประสาน อย่างไรก็ตามไม่ควรให้ปริมาณดินเหนียวมีสูงเกินไป เพราะจะทำให้ประสิทธิภาพการใช้งานกลับต่ำลงอีก รวมทั้งทำให้ค่าความร้อนของด้านหินอัคนีต่ำเกินไป ดังนั้นในการผลิตด้านหินอัคนีมาใช้งาน จึงควรมีดินเหนียวเป็นตัวประสานอยู่ในปริมาณหนึ่งที่เหมาะสม เพื่อช่วยทำให้ด้านหินอัคนีที่ได้มีคุณภาพดี การศึกษาในขั้นต่อมาคือ ดินเหนียวที่ใช้เป็นตัวประสานในด้านหินอัคนีนี้จะมีส่วนช่วยในด้านการซ้ดกำมะถันด้วยหรือไม่ อย่างไร และในการศึกษาผลของดินเหนียวดังกล่าวได้คงที่อัตราส่วน $CaO/S = 2$ เนื่องจากด้านหินทั้ง 5 แหล่ง มีช่วงอัตราส่วน CaO/S ที่เหมาะสม ในการซ้ดกำมะถันตามข้อ 4.4.1 ประมาณ 2-2.5 จึงเลือกอัตราส่วน $CaO/S = 2$ เป็นค่าคงที่สำหรับการศึกษาผลของดินเหนียว และช่วงร้อยละของดินเหนียวที่ศึกษาเปลี่ยนแปลงตั้งแต่ 0 ถึง 40 สำหรับด้านหินแหล่งที่เลือกมาศึกษานั้น พิจารณาจากแหล่งด้านหินที่มีปริมาณสำรองมากมีโอกาสนำมาพัฒนาใช้ในอุตสาหกรรมอย่างกว้างขวาง ตลอดจนมีปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบของกำมะถันในด้านหิน เริ่มต้นแตกต่างกันพอสมควร แหล่งด้านหินที่เลือกศึกษา 3 แหล่ง คือ แหล่งแม่เมาะ, คลองหวายเล็ก และบ้านบุ มีรายละเอียดดังต่อไปนี้

ก) ด้านหินแหล่งแม่เมาะ (จ.ลำปาง)

ผลการวิเคราะห์เข้าที่ได้จากการเผาไหม้แสดงในตารางที่ 4.15 และเมื่อเทียบให้ร้อยละกำมะถันรวมในด้านหินก่อนการเผาไหม้ = 100 แสดงผลในตารางที่ 4.16

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

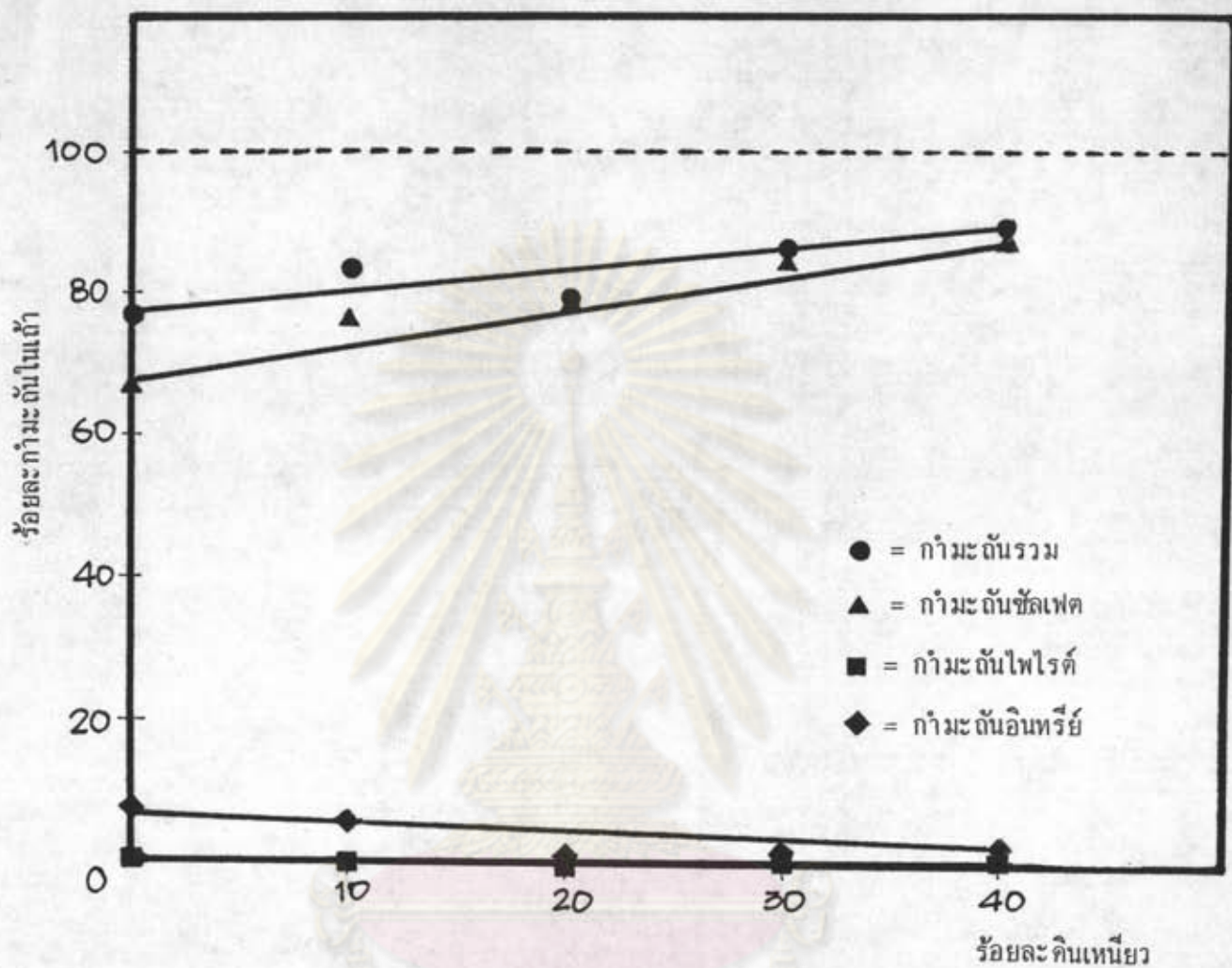
ตารางที่ 4.15 ปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบของกำมะถันในด้านหินแหล่งแม่เมาะ (MM) และเข้าจากการเผาไหม้ด้านหินอัดก้อนที่ร้อยละดินเหนียวต่าง ๆ โดยคงที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) = 2

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน
	รวม	ซัลเฟต	ไพไรต์	อินทรีย์
ด้านหิน MM ก่อนการเผาไหม้	5.66	0.80	2.13	2.73
เข้า MM-0%	4.38	3.87	0.02	0.49
เข้า MM-10%	4.74	4.36	0.01	0.37
เข้า MM-20%	4.51	4.48	0.00	0.03
เข้า MM-30%	4.92	4.81	0.01	0.10
เข้า MM-40%	5.11	4.98	0.01	0.12

ตารางที่ 4.16 ปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบกำมะถันในด้านหินแหล่งแม่เมาะ (MM) และเข้าจากการเผาไหม้ด้านหินอัดก้อนที่ร้อยละดินเหนียวต่าง ๆ โดยคงที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) = 2 และเทียบให้ร้อยละกำมะถันรวมในด้านหินก่อนการเผาไหม้ = 100

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน	ร้อยละกำมะถัน
	รวม	ซัลเฟต	ไพไรต์	อินทรีย์
ด้านหิน MM ก่อนการเผาไหม้	100.00	14.13	37.63	48.23
เข้า MM-0%	77.39	68.37	0.35	8.66
เข้า MM-10%	83.75	77.03	0.18	6.54
เข้า MM-20%	79.68	79.15	0.00	0.53
เข้า MM-30%	86.93	84.98	0.18	1.77
เข้า MM-40%	90.28	87.99	0.18	2.12

หมายเหตุ : MM-x% หมายถึง ด้านหินอัดก้อนที่ร้อยละดินเหนียว = x เทียบกับน้ำหนักด้านหินแห้งด้านหินชุดอื่น ๆ ใช้สัญลักษณ์ทำนองเดียวกัน



รูปที่ 4.9 แสดงผลของ ร้อยละ คินเหนียวที่มีต่อร้อยละกำมะถันในเต้า ของด้านหินแหล่งแม่เมาะ (อัตราส่วน CaO/S กงที่ = 2)

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ข้อมูลจากตารางที่ 4.16 สามารถนำมาแสดงเป็นกราฟเพื่อให้เห็นผลการทดลองชัดเจนได้ดังรูปที่ 4.9 จากรูป 4.9 พบว่าเมื่อเพิ่มดินเหนียวจากร้อยละ 0 เป็นร้อยละ 40 ปริมาณกำมะถันรวมในเต้าค้อย ๆ เพิ่มขึ้นจากร้อยละ 77 เป็นร้อยละ 90 หรือเพิ่มขึ้นประมาณร้อยละ 13 เทียบกับกำมะถันในด่านหินเริ่มต้น นั่นคือ ดินเหนียวที่ใช้เป็นตัวประสานมีส่วนช่วยให้การซัดกำมะถันในด่านหินอัดก้อนโดยใช้ปูนขาวมีประสิทธิภาพดีขึ้นเล็กน้อย ทั้งนี้เพราะดินเหนียวทำหน้าที่เป็นตัวประสานในด่านหินอัดก้อน ทำให้ปูนขาวกับด่านหินยึดเหนี่ยวสัมผัสกันอย่างแนบแน่น (firmly contacting) โอกาสที่ปูนขาวจะจับก๊าซ SO_2 ที่เกิดจากกำมะถันในด่านหินจึงมีมากขึ้น หรือโอกาสที่ก๊าซ SO_2 จะสูญหายไปในบรรยากาศเป็นมลภาวะเกิดขึ้นน้อยลง เมื่อพิจารณาถึงองค์ประกอบของดินเหนียวตามข้อ 4.2.1 จะเห็นได้ว่ามี CaO และ MgO รวมกันร้อยละ 1.68 ซึ่ง CaO และ MgO ในดินเหนียวนี้จะช่วยจับก๊าซ SO_2 ที่เกิดขึ้น นั่นคือทำหน้าที่เช่นเดียวกับปูนขาวในการซัดกำมะถัน นอกจากนี้ในดินเหนียวยังมี Fe_2O_3 ร้อยละ 5.60 ซึ่ง Fe_2O_3 นี้ทำหน้าที่เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาซัลเฟชันให้เกิดได้คัสซัน (26) กล่าวโดยสรุป ดินเหนียวที่เป็นตัวประสานมีอิทธิพลต่อการซัดกำมะถันในด่านหินอัดก้อน โดยให้แนวโน้มการซัดในทางดีขึ้นทั้งสิ้น แม้ว่าเมื่อเปรียบเทียบผลจากการทดลอง ดินเหนียวจะช่วยเพิ่มความสามารถในการซัดกำมะถันเพียงเล็กน้อย สำหรับรูปแบบของกำมะถันในเต้า ส่วนใหญ่ยังคงเป็นกำมะถันซัลเฟต กำมะถันไฟไรต์ แทบไม่มีเหลืออยู่ในเต้าเลย ส่วนกำมะถันอินทรีย์นั้นเป็นที่น่าสนใจว่า เมื่อไม่มีดินเหนียวในด่านหินอัดก้อนจะทำให้ปริมาณกำมะถันอินทรีย์ในเต้าเหลืออยู่มากถึงร้อยละ 8.66 แต่เมื่อมีดินเหนียวในด่านหินอัดก้อนมากขึ้น กำมะถันอินทรีย์ในเต้าจะลดน้อยลง และถ้ามีดินเหนียวในด่านหินอัดก้อนร้อยละ 20 ขึ้นไป กำมะถันอินทรีย์ในเต้าจะเหลือน้อยมาก การที่ผลการทดลองเป็นเช่นนี้เนื่องมาจาก SiO_2 และ Al_2O_3 ในดินเหนียวเป็นตัวช่วยให้ปฏิกิริยาการสลายกำมะถันอินทรีย์เกิดได้คัสซัน โดยเฉพาะกำมะถันอินทรีย์บางรูป เช่น heterocyclic ring ซึ่งมีความเสถียรมาก (35) ถ้าไม่มี SiO_2 และ Al_2O_3 เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาการสลายตัวที่อุณหภูมิสูงก็จะทำให้เหลือกำมะถันอินทรีย์เหล่านี้อยู่ในเต้าหลังการเผาไหม้เป็นปริมาณมาก

อย่างไรก็ตาม ปริมาณดินเหนียวที่เหมาะสมในด่านหินอัดก้อนต้องพิจารณาจากหลายด้าน แม้ว่าการใส่ดินเหนียวมากจะทำให้การซัดกำมะถันในด่านหินอัดก้อนดีขึ้น แต่ดินเหนียวที่มากเกินไปจะทำให้ค่าความร้อนและประสิทธิภาพในการใช้งานของด่านหินอัดก้อนต่ำลง ดังนั้นจึงต้องเลือกปริมาณดินเหนียวที่เหมาะสมที่จะให้ผลทั้งด้านการซัดกำมะถัน และประสิทธิภาพการใช้งานสูง เมื่อพิจารณาประกอบกับข้อ 4.3 ร้อยละดินเหนียวในด่านหินอัดก้อนที่เหมาะสมสำหรับด่านหินแม่เกาะเท่ากับ 20

ข) ด้านหินแหล่งคลองหวายเล็ก (จ.กระบี่)

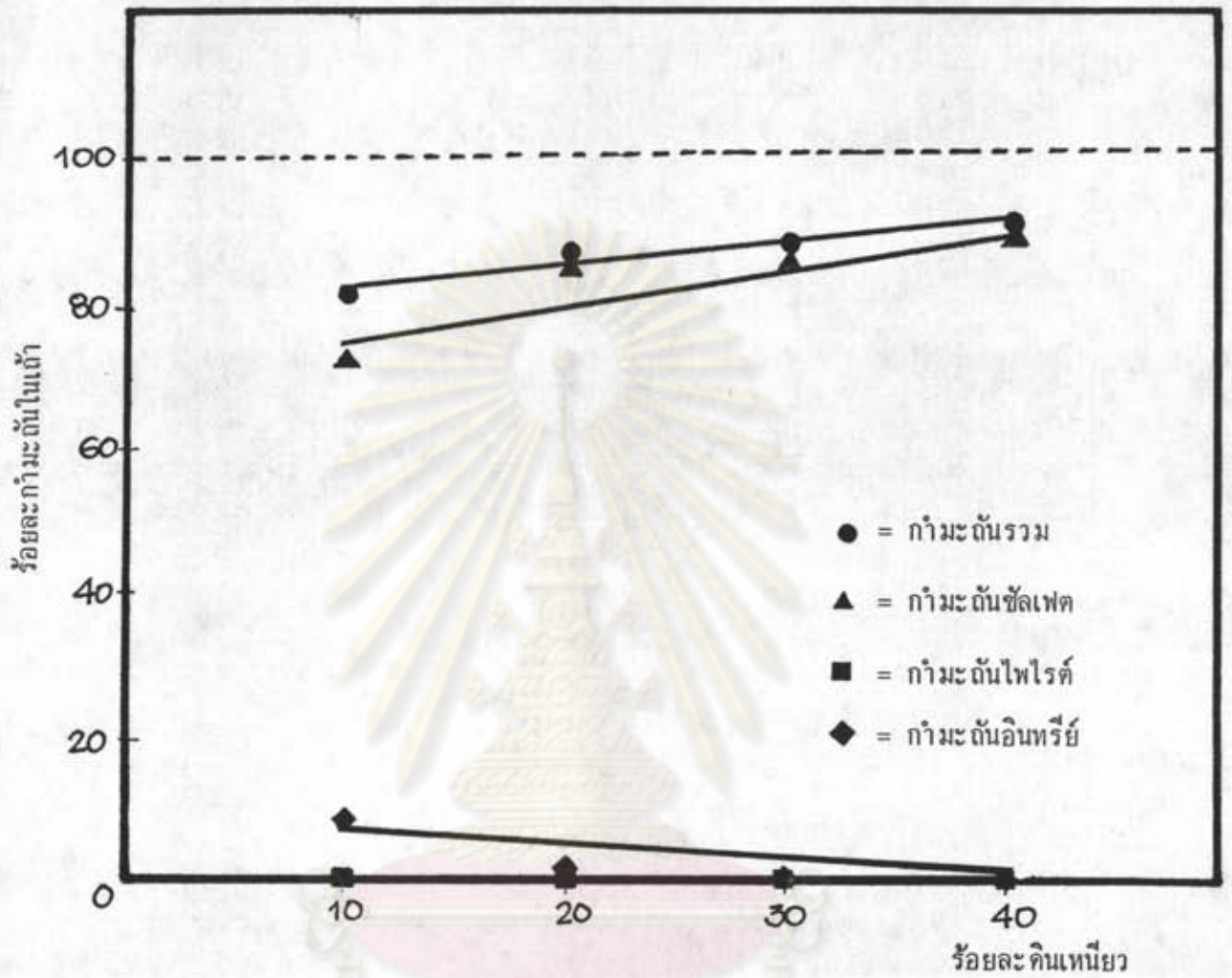
ผลการวิเคราะห์เข้าที่ได้จากการเผาไหม้แสดงในตารางที่ 4.17 และเมื่อเทียบให้ร้อยละกำมะถันรวมในด้านหินก่อนการเผาไหม้ = 100 แสดงผลในตารางที่ 4.18

ตารางที่ 4.17 ปริมาณกำมะถันรวม และรูปแบบของกำมะถันในด้านหินแหล่งคลองหวายเล็ก (KV) และเข้าจากการเผาไหม้ด้านหินอีกก่อนที่ร้อยละดินเหนียวต่าง ๆ โดยคงที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) = 2

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถันรวม	ร้อยละกำมะถันซัลเฟต	ร้อยละกำมะถันไพไรต์	ร้อยละกำมะถันอินทรีย์
ด้านหิน KV ก่อนการเผาไหม้	4.22	0.70	1.14	2.38
เข้า KV-10%	3.42	3.04	0.02	0.36
เข้า KV-20%	3.68	3.59	0.01	0.08
เข้า KV-30%	3.71	3.66	0.01	0.04
เข้า KV-40%	3.84	3.82	0.01	0.01

ตารางที่ 4.18 ปริมาณกำมะถันรวม และรูปแบบของกำมะถันในด้านหินแหล่งคลองหวายเล็ก (KV) และเข้าจากการเผาไหม้ด้านหินอีกก่อนที่ร้อยละดินเหนียวต่าง ๆ โดยคงที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) = 2 และเทียบให้ร้อยละกำมะถันรวมในด้านหินก่อนการเผาไหม้ = 100

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถันรวม	ร้อยละกำมะถันซัลเฟต	ร้อยละกำมะถันไพไรต์	ร้อยละกำมะถันอินทรีย์
ด้านหิน KV ก่อนการเผาไหม้	100.00	16.59	27.01	56.40
เข้า KV-10%	81.04	72.04	0.47	8.53
เข้า KV-20%	87.20	85.07	0.24	1.90
เข้า KV-30%	87.91	86.73	0.24	0.95
เข้า KV-40%	91.00	90.52	0.24	0.24



รูปที่ 4.10 แสดงผลของ ร้อยละ ดินเหนียวที่มีต่อ ร้อยละ ก้ำมะ ถันในเต้า ของ ด้านหินแหล่ง
คลองทวายเล็ก (อัตราส่วน CaO/S คงที่ = 2)

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ข้อมูลจากตารางที่ 4.18 สามารถนำมาแสดงเป็นกราฟเพื่อให้เห็นผลการทดลอง ชัดเจนได้ดังรูปที่ 4.10 ข้อมูลจากตาราง 4.17 และ 4.18 จะเห็นได้ว่าเริ่มจากร้อยละ คินเทนิยวในด้านหินอัคนี = 10 ไม่เริ่มจากร้อยละ 0 หรือไม่มีคินเทนิยวอยู่ในด้านหินอัคนีเลย เช่นเดียวกับด้านหินแหล่งแม่เมาะ ทั้งนี้เนื่องจากด้านหินแหล่งคลองหวายเล็กน้อยมีปริมาณ เข้าในด้านหินเริ่มต้นค่าประมาณร้อยละ 13 จึงทำให้เมื่อไม่มีคินเทนิยวเป็นตัวประสานจะไม่สามารถอัดคิตเป็นก้อนได้ ในการทดลองพบว่าต้องใช้ปริมาณคินเทนิยวอย่างต่ำร้อยละ 10 ด้านหินอัคนีที่ได้จึงอัดคิตคงรูปอยู่ได้ โดยไม่แตกร่วน การเปลี่ยนแปลงร้อยละของคินเทนิยว สำหรับด้านหินแหล่งนี้จึงเริ่มตั้งแต่ 10 จนถึง 40

จากรูป 4.10 พบว่าลักษณะกราฟเป็นไปเช่นเดียวกับด้านหินแหล่งแม่เมาะ กล่าวคือ เมื่อเพิ่มร้อยละคินเทนิยวที่ใช้เป็นตัวประสานปริมาณกำมะถันรวมในเต้าจะเพิ่มขึ้น โดยที่พิจารณา ร้อยละคินเทนิยว จาก 10 เป็น 40 กำมะถันรวมในเต้าค่อย ๆ เพิ่มขึ้นจากร้อยละ 80 เป็น 91 หรือเพิ่มขึ้นร้อยละ 11 เทียบกับกำมะถันในด้านหินเริ่มต้น ซึ่งใกล้เคียงกับด้านหินแหล่ง แม่เมาะ เหตุผลในการอธิบายอิทธิพลของคินเทนิยวที่มีต่อการช้จกกำมะถันในด้านหินอัคนีเช่นเดียวกับที่กล่าวแล้วในด้านหินแหล่งแรก เมื่อพิจารณารูปแบบของกำมะถันในเต้า กำมะถันซัลเฟต ยังคงเป็นกำมะถันที่มีปริมาณมากที่สุด กำมะถันไพไรต์ถูกออกซิไดซ์ไปเป็นก๊าซ SO_2 หมด แพบไม่ มีเหลือตกค้างในเต้าเลย ส่วนกำมะถันอินทรีย์นั้นจะมีปริมาณสูงกว่าร้อยละ 5 เทียบกับกำมะถัน ในด้านหินเริ่มต้น ถ้ามีคินเทนิยวอยู่ในด้านหินอัคนีน้อยกว่าร้อยละ 20 การที่เป็นเช่นนี้เพราะ เมื่อไม่มีคินเทนิยว หรือปริมาณคินเทนิยวน้อยเกินไป จะไม่มี SiO_2 และ Al_2O_3 ไปเป็นตัวเร่ง ปฏิกิริยาการสลายตัวของกำมะถันอินทรีย์ที่มีความเสถียรมาก ๆ จึงเหลือกำมะถันอินทรีย์ในเต้า หลังการเผาไหม้ในปริมาณค่อนข้างสูง เมื่อเทียบกับในกรณีมีคินเทนิยวในด้านหินอัคนีมาก

ค) ด้านหินแหล่งบ้านปู (จ.ลำพูน)

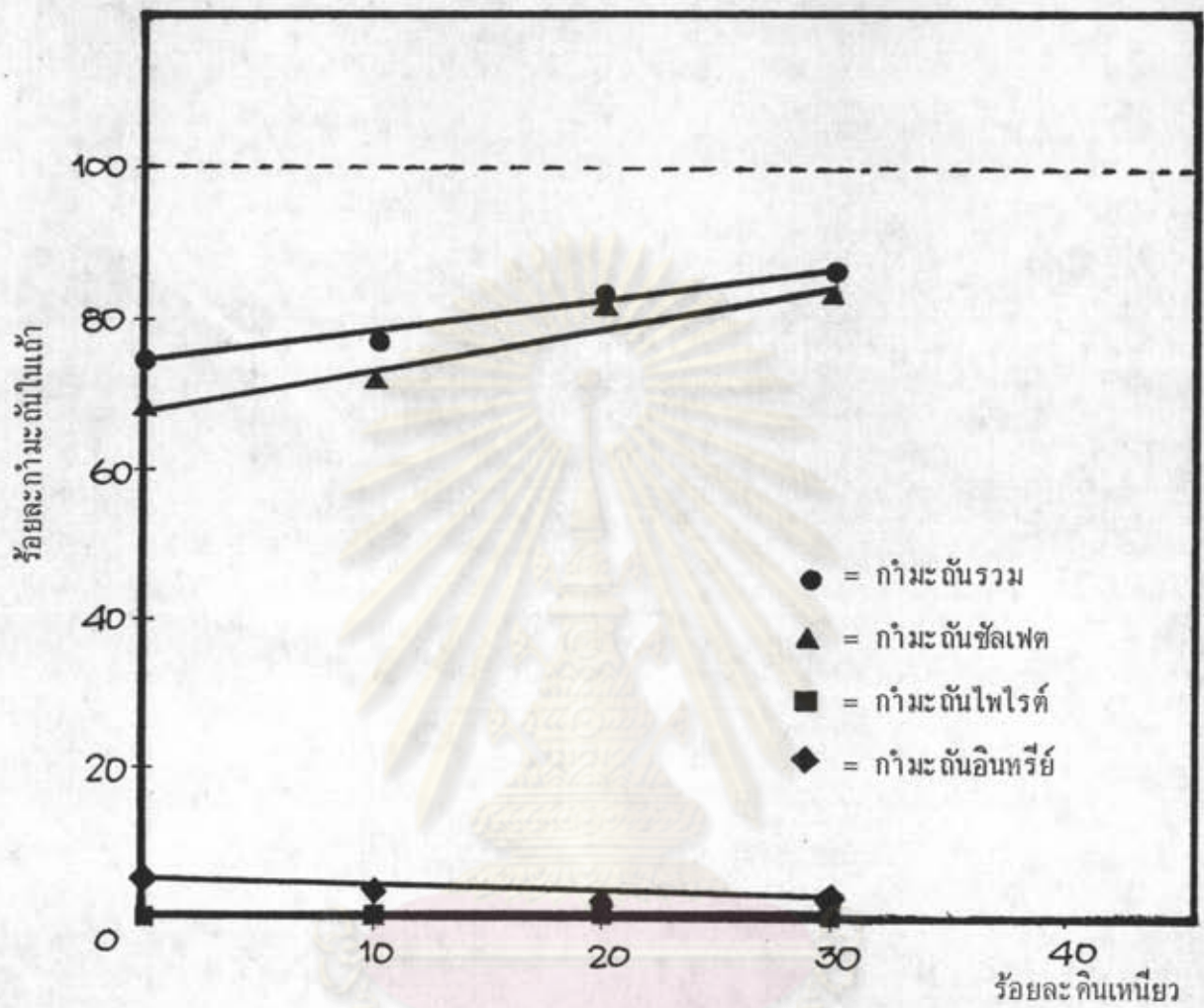
ผลการวิเคราะห์เต้าที่ได้จากการเผาไหม้แสดงในตารางที่ 4.19 และ เมื่อเทียบให้ร้อยละกำมะถันรวมในด้านหินก่อนการเผาไหม้ = 100 แสดงผลในตารางที่ 4.20

ตารางที่ 4.19 ปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบของกำมะถันในด้านหินแหล่งบ้านปู (BP) และเข้าจากการเผาไหม้ด้านหินอัคกอนที่ร้อยละดินเหนียวต่าง ๆ โดยคงที่ อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) = 2

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถันรวม	ร้อยละกำมะถันซัลเฟต	ร้อยละกำมะถันไพไรต์	ร้อยละกำมะถันอินทรีย์
ด้านหิน BP ก่อนการเผาไหม้	2.50	0.77	0.42	1.41
เต้า BP-0%	1.86	1.72	0.01	0.13
เต้า BP-10%	1.93	1.81	0.01	0.11
เต้า BP-20%	2.09	2.05	0.01	0.03
เต้า BP-30%	2.16	2.08	0.01	0.07

ตารางที่ 4.20 ปริมาณกำมะถันรวม และรูปแบบของกำมะถันในด้านหินแหล่งบ้านปู (BP) และเข้าจากการเผาไหม้ด้านหินอัคกอนที่ร้อยละดินเหนียวต่าง ๆ โดยคงที่ อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) = 2 และเทียบให้ร้อยละกำมะถันรวมในด้านหินก่อนการเผาไหม้ = 100

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถันรวม	ร้อยละกำมะถันซัลเฟต	ร้อยละกำมะถันไพไรต์	ร้อยละกำมะถันอินทรีย์
ด้านหิน BP ก่อนการเผาไหม้	100.00	30.80	16.80	56.40
เต้า BP-0%	74.40	68.80	0.40	5.20
เต้า BP-10%	77.20	72.40	0.40	4.40
เต้า BP-20%	83.60	82.00	0.40	1.20
เต้า BP-30%	86.40	83.20	0.40	2.80



รูปที่ 4.11 แสดงผลของร้อยละดินเหนียวที่มีต่อร้อยละกำมะถันในดิน ของด่านหินแหล่งบ้านปู (อัตราส่วน CaO/S คงที่ = 2)

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ข้อมูลจากตารางที่ 4.20 สามารถนำมาแสดงเป็นกราฟ เพื่อให้เห็นผลการทดลอง ชัดเจนได้ดังรูปที่ 4.11 ซึ่งจะเห็นได้ว่าแนวโน้มของการเพิ่มหินเหนียวในด้านหินอัคนีจาก ร้อยละ 0 เป็นร้อยละ 30 กำมะถันรวมในเถ้าเพิ่มขึ้นจากร้อยละ 74 เป็นร้อยละ 86 หรือเพิ่ม ขึ้นร้อยละ 12 เมื่อเทียบกับกำมะถันในด้านหินเริ่มต้น ส่วนรูปแบบของกำมะถันในเถ้าจะเป็น กำมะถันซัลเฟตส่วนใหญ่ กำมะถันไพไรต์เหลืออยู่ในเถ้าเพียงร้อยละ 0.40 และกำมะถันอินทรีย์ เหลือ ในเถ้าอยู่เป็นปริมาณน้อยโดยเฉพาะเมื่อมีหินเหนียวในด้านหินอัคนีจากร้อยละ 20 ขึ้นไป คือ ประมาณร้อยละ 1-2 แต่ถ้าไม่มีหินเหนียวเลยจะเหลือกำมะถันอินทรีย์ประมาณร้อยละ 5 ซึ่งค่า กว่าด้านหินแหล่งแม่เมาะและคลองห้วยเล็ก ทั้งนี้อาจเป็นเพราะด้านหินอัคนีแหล่งบ้านบุญแม่ ไม่มีหินเหนียวเลย แต่ด้านหินเองมีปริมาณเถ้าสูง และองค์ประกอบส่วนใหญ่ในเถ้าคือ SiO_2 และ Al_2O_3 (7) ซึ่งเป็นตัวเร่งปฏิกิริยาให้เกิดการสลายตัวของกำมะถันอินทรีย์ เช่นเดียวกับหินเหนียว ดังนั้นจึงพบกำมะถันอินทรีย์เหลืออยู่ในเฝ้าน้อยกว่าด้านหิน 2 แหล่งแรก

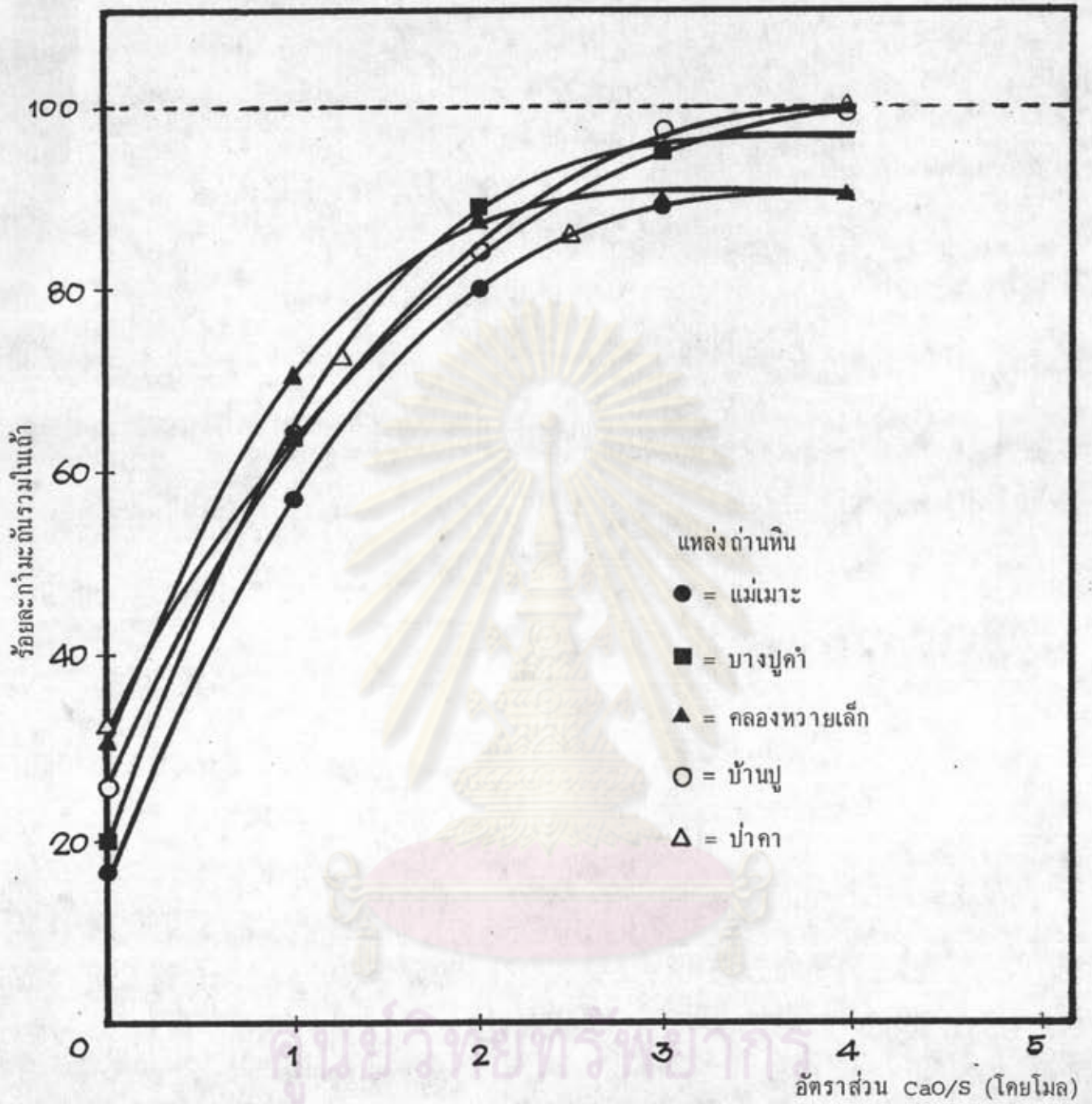
4.5 การเปรียบเทียบผลของอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ที่มีต่อการขจัดกำมะถันในด้านหิน แหล่งต่าง ๆ

ด้านหินที่นำมาศึกษามีทั้งหมด 5 แหล่ง เมื่อนำผลการทดลองแต่ละแหล่งมาเปรียบเทียบ ที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ต่าง ๆ กัน แสดงผลการเปรียบเทียบในตารางที่ 4.21

จากตารางที่ 4.21 สามารถแสดงผลเปรียบเทียบกำมะถันรวมในเถ้าของ ด้านหินแหล่งต่าง ๆ ได้ชัดเจนเป็นกราฟดังรูป 4.12 จากรูป 4.12 พบว่าที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) เท่า ๆ กัน ร้อยละกำมะถันรวมที่เหลือในเถ้าของด้านหินแต่ละแหล่งแตกต่างกันไป แต่ลักษณะโดยส่วนรวมแล้วคล้ายคลึงกัน กล่าวคือ ช่วงอัตราส่วน CaO/S ตั้งแต่ 0-2 ร้อยละ กำมะถันในเถ้าจะเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็ว และการเพิ่มขึ้นนี้จะลดลง เมื่ออัตราส่วน CaO/S มาก กว่า 2 ขึ้นไป จนกระทั่งเกือบคงที่ มีการเพิ่มขึ้นของกำมะถันในเฝ้าน้อยมากที่อัตราส่วน CaO/S มากกว่า 3 การขจัดกำมะถันสูงสุดทำให้ประมาณร้อยละ 90-100 ซึ่งนับว่าสูงมาก ในทาง ปฏิบัติไม่จำเป็นต้องเลือกใช้อัตราส่วน CaO/S ที่ให้ร้อยละกำมะถันในเถ้าสูงสุด แต่ควรเลือก อัตราส่วน CaO/S ที่ต่ำสุดที่ยังให้การขจัดกำมะถันในด้านหินอัคนี และประสิทธิภาพการใช้งาน สูง เพื่อที่จะได้ไม่เป็นการสิ้นเปลืองปูนขาวโดยใช้เหตุ นอกจากนี้ปริมาณปูนขาวที่มากเกินไป ทำให้ค่าความร้อนของด้านหินอัคนีตกลงในการใช้งานจึงต้องใช้ปริมาณด้านหินอัคนีมาก เป็นการสิ้นเปลืองค่าใช้จ่ายอีกด้วยเช่นกัน จากการพิจารณาอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ในด้าน- หินอัคนีที่เหมาะสมทั้งในด้านการขจัดกำมะถัน และประสิทธิภาพการใช้งาน อยู่ในช่วง 2-2.5 ซึ่งสอดคล้องกับงานวิจัยเบื้องต้นของด้านหินอัคนีที่มีผู้ศึกษาไว้ (10) กำหนดช่วงอัตราส่วน CaO/S ที่เหมาะสมเท่ากับ 1.5-3

ตารางที่ 4.21 ผลการเปรียบเทียบค่าระงับรวมและรูปแบบของค่าระงับในเต้าของด้านหินแหล่งต่าง ๆ ที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ตั้งแต่ 0 ถึง 4 โดยเทียบให้ค่าระงับรวมในด้านหินเริ่มต้นของแต่ละแหล่ง = 100 (ร้อยละดินเหนียวคงที่ = 20)

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละค่าระงับรวม					ร้อยละค่าระงับซิลิเกต					ร้อยละค่าระงับไพไรต์					ร้อยละค่าระงับอินทรีย์				
	MM	PD	KV	BP	PK	MM	PD	KV	BP	PK	MM	PD	KV	BP	PK	MM	PD	KV	BP	PK
ด้านหินเริ่มต้นก่อนการเผาไหม้			100			14.13	30.02	16.59	30.80	30.53	37.63	22.11	27.01	16.80	16.84	48.23	47.87	56.40	56.40	52.63
เต้าที่อัตราส่วน CaO/S = 0	16.61	19.88	30.33	25.60	32.11	13.43	15.82	27.73	19.60	30.00	0.53	0.20	0.24	0.80	0.53	2.65	3.85	2.37	5.20	1.58
เต้าที่อัตราส่วน CaO/S = 1	57.71	64.10	70.38	64.40	-	53.00	60.45	68.96	63.20	-	0.71	0.00	0.48	0.40	-	3.00	3.65	0.95	0.80	-
เต้าที่อัตราส่วน CaO/S = 1.25	-	-	-	-	72.11	-	-	-	-	68.42	-	-	-	-	0.53	-	-	-	-	3.16
เต้าที่อัตราส่วน CaO/S = 2	79.68	88.44	87.20	83.60	-	79.15	81.74	85.07	82.00	-	0.00	0.00	0.24	0.40	-	0.53	6.69	1.90	1.20	-
เต้าที่อัตราส่วน CaO/S = 2.5	-	-	-	-	85.79	-	-	-	-	83.16	-	-	-	-	0.53	-	-	-	-	2.11
เต้าที่อัตราส่วน CaO/S = 3	89.05	95.13	89.34	97.20	-	88.52	90.06	88.15	96.00	-	0.00	0.00	0.48	0.40	-	0.53	5.07	0.71	0.80	-
เต้าที่อัตราส่วน CaO/S = 4	-	-	89.57	99.60	100.00	-	-	89.10	98.80	97.37	-	-	0.24	0.40	0.53	-	-	0.24	0.40	2.11

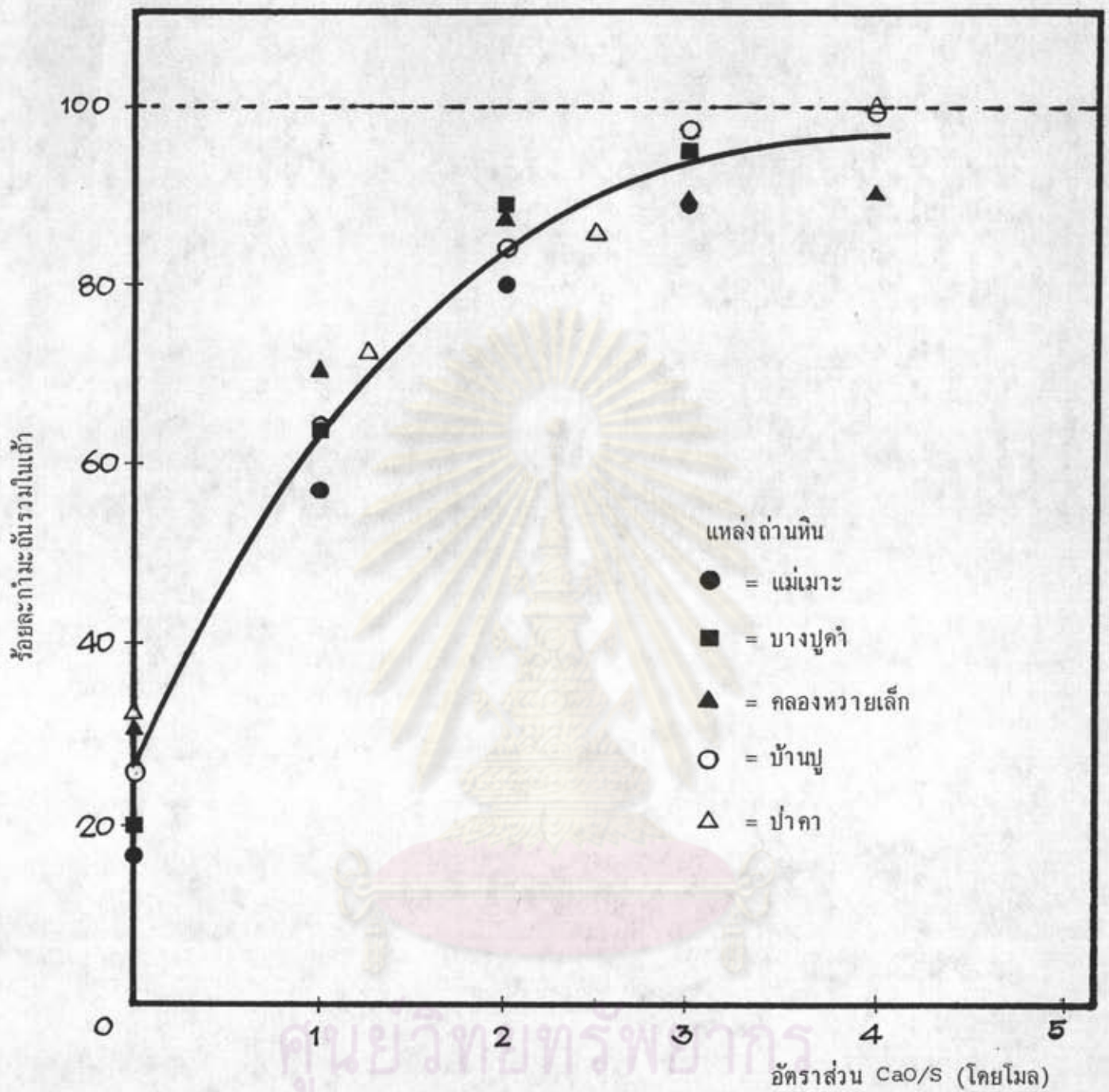


รูปที่ 4.12 แสดงผลการเปรียบเทียบความสัมพันธ์ระหว่างอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) กับร้อยละกำมะถันรวมในเถ้าของถ่านหินแหล่งต่าง ๆ (ร้อยละดินเหนียวคงที่ = 20)

ความแตกต่างของความสามารถในการขจัดกำมะถันในด้านหินอัคนีระหว่างด้านหินแต่ละแหล่ง แยกออกเป็น 2 กลุ่ม เมื่อพิจารณาจากรูปที่ 4.12 พบว่าด้านหินแหล่งแม่เมาะและคลองหวายเล็กให้ปริมาณกำมะถันในเถ้าก่อนข้างต่ำกว่าด้านหินอีก 3 แหล่งคือ แหล่งบางปูคำ บ้านปู และป่าคา เห็นได้ชัดเจนที่อัตราส่วน CaO/S มากกว่า 2 การที่เป็นเช่นนี้เนื่องจากคุณสมบัติของด้านหินเริ่มต้นแตกต่างกัน จากตารางที่ 4.21 พบว่าด้านหินแหล่งแม่เมาะและคลองหวายเล็กมีกำมะถันซัลเฟตอยู่ในสัดส่วนที่ต่ำ คือประมาณร้อยละ 14-16 ในขณะที่ด้านหินอีก 3 แหล่งมีกำมะถันซัลเฟตประมาณร้อยละ 30 เทียบกับกำมะถันรวมในด้านหินเริ่มต้น โดยปกติกำมะถันซัลเฟต เป็นรูปแบบกำมะถันที่มีความเสถียร เมื่อเผาไหม้แล้วส่วนใหญ่จะยังคงอยู่ในเถ้าหลังการเผาไหม้ ซึ่งเห็นได้ชัดเจนจากรูปที่ 4.21 ดังนั้นการที่มีกำมะถันซัลเฟตในด้านหินเริ่มต้นในสัดส่วนที่สูงย่อมหมายความว่ามีความกำมะถันไพไรต์และกำมะถันอินทรีย์ที่จะถูกออกซิไดซ์เป็นก๊าซ SO_2 ในปริมาณที่ต่ำ ในทางตรงข้ามด้านหินที่มีกำมะถันซัลเฟตในด้านหินเริ่มต้นในสัดส่วนที่ต่ำ กำมะถันส่วนที่จะกลายเป็นก๊าซ SO_2 ออกไปในบรรยากาศเป็นผลภาวะจะมีปริมาณสูง เมื่อใส่ปูนขาวลงไปในด้านหินอัคนีเพื่อเป็นตัวจับก๊าซ SO_2 ที่อัตราส่วน CaO/S เท่า ๆ กัน ด้านหินที่มีกำมะถันซัลเฟตเริ่มต้นสูงจึงมีแนวโน้มที่กำมะถันซัลเฟตจะเหลืออยู่ในเถ้าในปริมาณมากกว่า

อย่างไรก็ตาม ด้านหินทุกแหล่งที่นำมาศึกษาก็มีแนวโน้มในการขจัดกำมะถันใกล้เคียงกัน จึงสามารถบอกแนวโน้มเฉลี่ยของความสัมพันธระหว่างปริมาณกำมะถันในเถ้ากับอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ที่เติมในด้านหินอัคนีได้ ความสัมพันธ์ดังกล่าวแสดงให้เห็นชัดเจนในกราฟรูปที่ 4.13 และความสัมพันธ์ในรูป 4.13 นี้ อาจใช้เป็นตัวแทนสำหรับด้านหินในประเทศไทยได้ เนื่องจากด้านหินที่นำมาศึกษาเป็นด้านหินแหล่งใหญ่ ๆ ที่มีความสำคัญ และมีปริมาณสำรองมากพอที่จะนำไปใช้ได้อย่างกว้างขวาง

การพิจารณาความสัมพันธ์ของปริมาณกำมะถันรวมในเถ้าหลังการเผาไหม้ กับอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ตามรูปที่ 4.12 อาจไม่แสดงถึงผลการเปรียบเทียบว่าการใส่ปูนขาวที่อัตราส่วน CaO/S ต่าง ๆ ให้ผลการขจัดกำมะถันดีกว่าเมื่อไม่ใส่ปูนขาวอย่างไร เพื่อให้สามารถวิเคราะห์ถึงผลเปรียบเทียบดังกล่าว จึงกำหนดให้ $P =$ ร้อยละของกำมะถันในเถ้าหลังการเผาไหม้ที่เพิ่มขึ้นจากเถ้าของด้านหินอัคนีที่ไม่มีปูนขาว (แสดงการคำนวณในภาคผนวก จ) ตารางที่ 4.22 แสดงค่า P ที่อัตราส่วน CaO/S ต่าง ๆ ของด้านหินแต่ละแหล่งที่นำมาศึกษา และจากตารางที่ 4.22 นำข้อมูลมาเสนอในรูปกราฟดังแสดงในรูปที่ 4.14



รูปที่ 4.13 แนวโน้มเฉลี่ยของความสัมพันธ์ระหว่างอัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) กับร้อยละกำมะถันรวมในเถ้าของถ่านหินแหล่งต่าง ๆ (ร้อยละคินเน็ยวคงที่ = 20)

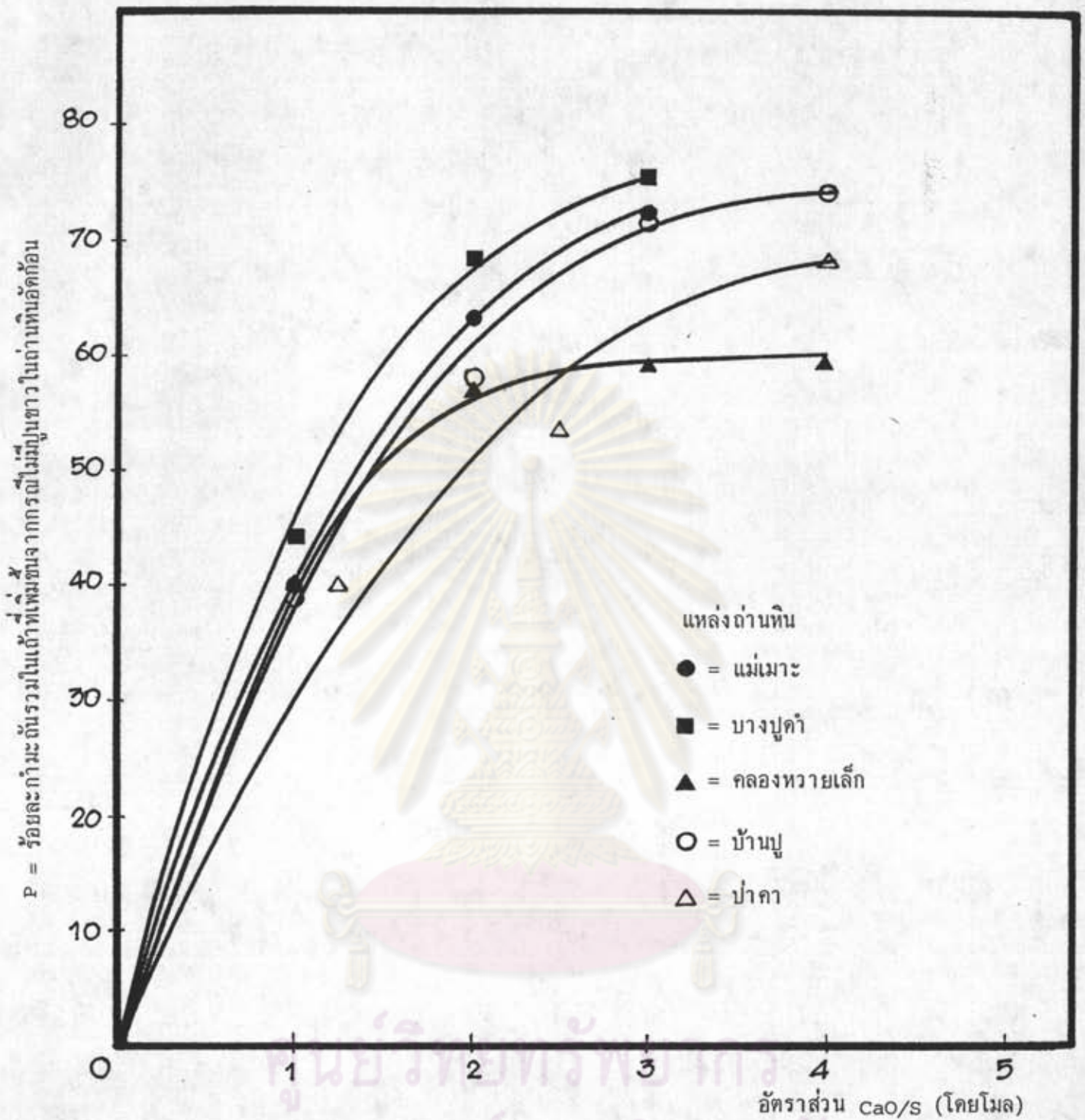


ตารางที่ 4.22 แสดงการเปรียบเทียบค่า P ที่อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล) ต่าง ๆ ของ
ด้านหินที่นำมาศึกษา 5 แห่ง ร้อยละดินเหนียวคงที่ = 20

อัตราส่วน CaO/S (โดยโมล)	P*				
	ด้านหิน MM	ด้านหิน PD	ด้านหิน KV	ด้านหิน BP	ด้านหิน PK
0	0	0	0	0	0
1	40.10	44.22	40.05	38.80	-
1.25	-	-	-	-	40.00
2	63.07	68.56	56.87	58.00	-
2.50	-	-	-	-	53.68
3	72.44	75.25	59.01	71.60	-
4	-	-	59.24	74.00	67.89

หมายเหตุ P* = ร้อยละกำมะถันรวมในเถ้าที่เพิ่มขึ้นจาก เถ้าของด้านหินอัดก้อนที่ไม่มีปูนขาว

จากรูปที่ 4.14 พบว่า การเพิ่มขึ้นของกำมะถันรวมในเถ้าหรือค่า P จะเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วงอัตราส่วน CaO/S น้อยกว่า 2 และการเพิ่มขึ้นจะลดลงจนเกือบไม่มีการเพิ่มของกำมะถันรวมเลย เมื่ออัตราส่วน CaO/S มากกว่า 3 ลักษณะของกราฟในรูปที่ 4.13 แบ่งเป็น 2 กลุ่ม กลุ่มแรกคือ ด้านหินแหล่งแม่เมาะ, บางปูคำ และบ้านปู มีกำมะถันรวมในเถ้าที่อัตราส่วน CaO/S ต่าง ๆ เพิ่มจากเมื่อไม่มีการเติมปูนขาวมาก หรือกล่าวได้ว่า การเติมปูนขาวลงไปในด้านหินอัดก้อนช่วยขจัดกำมะถันที่จะสูญหายไปในบรรยากาศเป็นก๊าซ SO_2 ได้ดีกว่าเมื่อไม่มีปูนขาวมาก คือประมาณร้อยละ 60-70 ที่อัตราส่วน CaO/S เท่ากับ 2-2.5 ในขณะที่ด้านหินอีกกลุ่มหนึ่ง คือ ด้านหินแหล่งคลองหวายเล็กและป่าคา มีการขจัดกำมะถันในด้านหินอัดก้อน (เทียบกับเมื่อไม่มีปูนขาวเลย) ได้ดีน้อยกว่าด้านหินกลุ่มแรก คือสามารถขจัดกำมะถันได้ดีกว่าเมื่อไม่มีปูนขาวประมาณร้อยละ 50-58 ที่อัตราส่วน CaO/S เท่ากับ 2-2.5 การที่เป็นเช่นนี้เป็นเพราะด้านหินแหล่งคลองหวายเล็กมีปริมาณ CaO, MgO หรือออกไซด์ของธาตุหมู่ที่ 2 อยู่ในด้านหินเริ่มต้นในปริมาณสูง (43) ดังนั้นถึงแม้ไม่มีปูนขาวในด้านหินอัดก้อนเลยก็ยังสามารถขจัดกำมะถันที่จะกลายเป็นก๊าซ SO_2 ให้กลับมาอยู่ในเถ้าในรูปของกำมะถันซัลเฟตได้



รูปที่ 4.14 แสดงผลการเปรียบเทียบความสัมพันธ์ของค่า P กับอัตรารส่วน CaO/S (โดยโมล) ของ ถ่านหินแหล่งต่าง ๆ (ร้อยละคินเหนียวคงที่ = 20)

ซึ่งเห็นชัดเจนว่ากำมะถันซัลเฟตในด้านหินคลองห้วยเล็กเริ่มต้นเท่ากับร้อยละ 16.56 แต่ได้ที่ได้จากการเผาไหม้ด้านหินอัคนีก่อน เมื่อยังไม่มีการเติมปูนขาวมีกำมะถันซัลเฟตสูงขึ้นเป็นร้อยละ 27.73 (จากตารางที่ 4.21) ซึ่งเป็นผลมาจากด้านหินเหล่านี้มีปริมาณ CaO , MgO สูงกว่าแหล่งอื่น (43) CaO และ MgO ในด้านหินทำหน้าที่จับก๊าซ SO_2 มาอยู่ในรูปกำมะถันซัลเฟตในเต้า ดังนั้นในเต้าของด้านหินอัคนีที่ไม่มีปูนขาวจึงมีกำมะถันรวมสูง ส่วนด้านหินแหล่งป่าคาพบว่ากำมะถันซัลเฟตในด้านหินเริ่มต้น ซึ่งมีอยู่ในสัดส่วนที่สูงไม่แตกต่างจากกำมะถันซัลเฟตในเต้าที่ได้จากการเผาไหม้เท่าใด คือร้อยละ 30.53 และ 30.00 ตามลำดับ (จากตารางที่ 4.21) แสดงว่ากำมะถันซัลเฟตในด้านหินเหล่านี้เป็นรูปแบบซัลเฟตที่มีความเสถียรสูง ไม่มีการสลายตัวที่อุณหภูมิการเผาไหม้ จึงมีผลให้กำมะถันรวมในเต้าจากด้านหินอัคนีที่ไม่มีปูนขาวมีปริมาณสูงไปด้วย

การที่ด้านหินแหล่งคลองห้วยเล็กและป่าคามีกำมะถันรวมในเต้าที่อัตราส่วน $CaO/S = 0$ สูงกว่าแหล่งอื่น ๆ ทำให้ค่า p ที่อัตราส่วน CaO/S ต่าง ๆ ต่ำกว่าด้านหินอีก 3 แหล่ง

4.6 การเปรียบเทียบผลของดินเหนียวที่มีต่อการขจัดกำมะถันในด้านหินแหล่งต่าง ๆ

การศึกษาผลของดินเหนียวที่ใช้เป็นตัวประสานที่มีต่อการขจัดกำมะถันในด้านหินอัคนีได้เลือกแหล่งด้านหินในการศึกษา 3 แหล่งจากทั้งหมด 5 แหล่ง โดยพิจารณาจากแหล่งที่มีปริมาณสำรองมาก และมีกำมะถันรวมในด้านหินเริ่มต้นต่างกัน ด้านหินที่ศึกษาคือ ด้านหินแหล่งแม่เกาะ, คลองห้วยเล็ก และบ้านปู เมื่อนำผลการทดลองแต่ละแหล่งมาเปรียบเทียบกันที่ร้อยละดินเหนียวต่าง ๆ แสดงผลดังตารางที่ 4.23

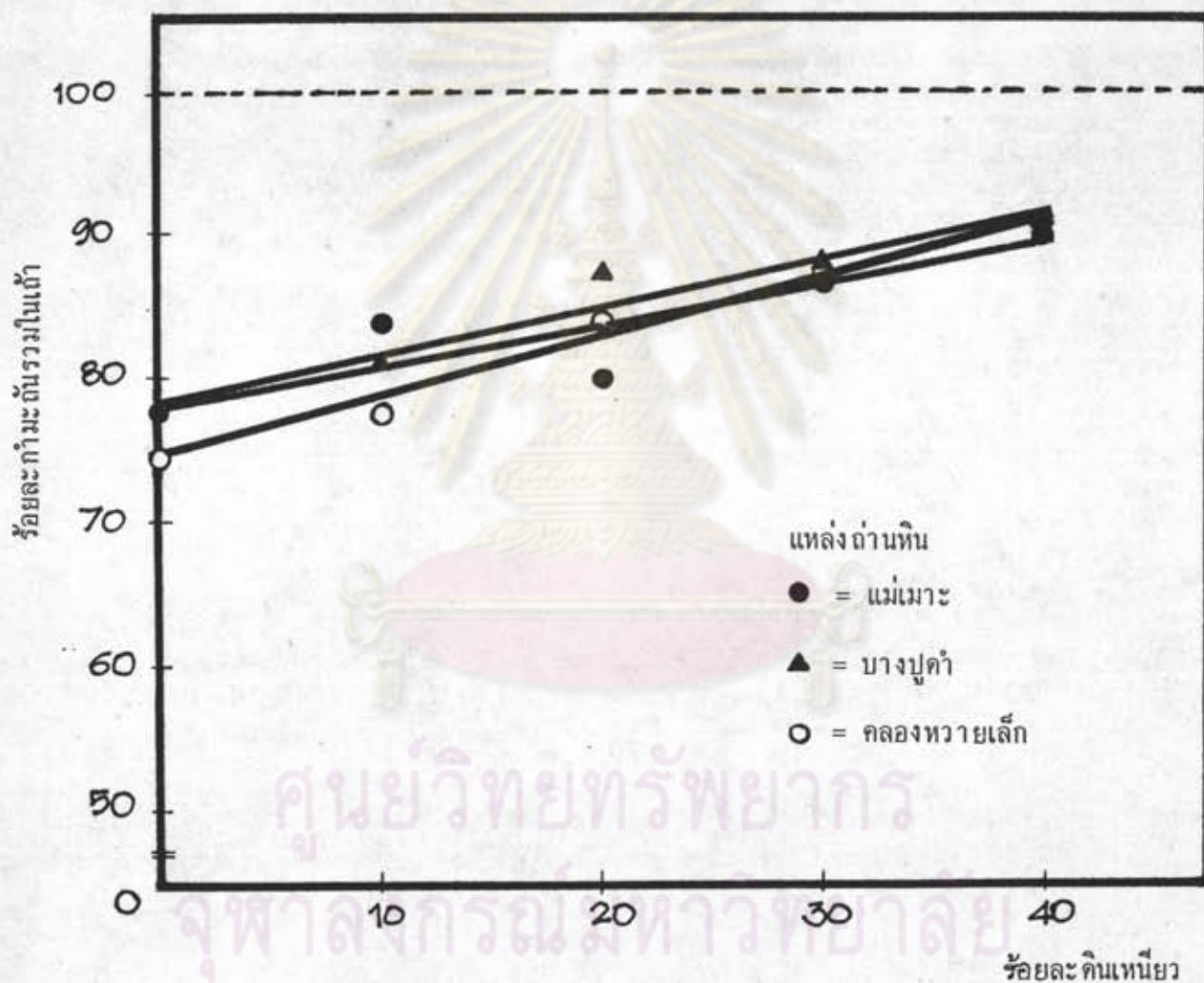
จากตารางที่ 4.23 สามารถแสดงผลการเปรียบเทียบกำมะถันรวมในเต้าที่ร้อยละดินเหนียวต่าง ๆ ของด้านหินทั้ง 3 แหล่ง ดังรูปที่ 4.15

จากรูปที่ 4.15 พบว่าความสัมพันธ์ระหว่างร้อยละดินเหนียวในด้านหินอัคนีกับร้อยละกำมะถันรวมในเต้าหลังการเผาไหม้ของด้านหินทั้ง 3 แหล่งใกล้เคียงกันมาก คือเมื่อเพิ่มปริมาณดินเหนียวจะทำให้การขจัดกำมะถันในด้านหินอัคนีดีขึ้นเล็กน้อย โดยที่ปริมาณกำมะถันรวมในเต้าเพิ่มขึ้นประมาณร้อยละ 10-15 เมื่อเพิ่มร้อยละดินเหนียวจาก 0 เป็น 40 ดังนั้นการเลือกใช้ดินเหนียวเป็นตัวประสาน นอกจากจะราคาถูก หาได้ง่าย และให้คุณสมบัติในการเป็นด้านอัคนีคุณภาพดีแล้ว ยังมีแนวโน้มในการช่วยขจัดกำมะถันอีกด้วย จึงนับได้ว่าดินเหนียวเป็นตัวประสานที่เหมาะสมในการผลิตด้านหินอัคนี สำหรับปริมาณดินเหนียวที่เหมาะสมนั้น ต้องพิจารณาร่วมกันระหว่างคุณภาพของด้านหินอัคนี ประสิทธิภาพการนำไปใช้งาน ตลอดจนความสามารถในการ

ตารางที่ 4.23 ผลการเปรียบเทียบปริมาณกำมะถันรวมและรูปแบบของกำมะถันในเถ้าของถ่านหินแหล่งต่าง ๆ ที่ร้อยละคินเหนียว ตั้งแต่ 0 ถึง 40 โดยเทียบให้กำมะถันรวมในถ่านหินเริ่มต้นของแต่ละแหล่ง = 100 (อัตราส่วน CaO/S คงที่ = 2)

ชนิดของตัวอย่าง	ร้อยละกำมะถันรวม			ร้อยละกำมะถันซัลเฟต			ร้อยละกำมะถันไพไรต์			ร้อยละกำมะถันอินทรีย์		
	MM	KV	BP	MM	KV	BP	MM	KV	BP	MM	KV	BP
ถ่านหินเริ่มต้นก่อนการเผาไหม้	← 100 →			14.13	16.59	30.80	37.63	27.01	16.80	48.23	56.40	56.40
เถ้าที่ร้อยละคินเหนียว = 0	77.39	-	74.40	68.37	-	68.80	0.35	-	0.40	8.56	-	5.20
เถ้าที่ร้อยละคินเหนียว = 10	83.75	81.04	77.20	77.03	72.04	72.40	0.18	0.47	0.40	6.54	8.53	4.40
เถ้าที่ร้อยละคินเหนียว = 20	79.68	87.20	83.60	79.15	85.07	82.00	0.00	0.24	0.40	0.53	1.90	1.20
เถ้าที่ร้อยละคินเหนียว = 30	86.93	87.91	86.40	84.98	86.73	83.20	0.18	0.24	0.40	1.77	0.95	2.80
เถ้าที่ร้อยละคินเหนียว = 40	90.28	91.00	-	87.99	90.52	-	0.18	0.24	-	2.12	0.24	-

ช่วยเป็นตัวชั่งก้ำมะถัน จากงานวิจัยเบื้องต้นของด้านหินอัคนีที่มีผู้ศึกษาไว้ (10) ร้อยละดินเหนียวที่เหมาะสมอยู่ในช่วง 10-30 เมื่อนำมาพิจารณาพร้อมกับประสิทธิภาพการนำไปใช้งานในข้อ 4.3 ช่วงร้อยละดินเหนียวที่เหมาะสมอยู่ในช่วงเดียวกัน ส่วนผลของดินเหนียวต่อการชั่งก้ำมะถันในรูปที่ 4.15 ที่ร้อยละดินเหนียวเท่ากับ 20 ทำให้ก้ำมะถันรวมในเต้าสูงกว่าร้อยละ 80 เหลือก้ำมะถันที่สูญหายไปในบรรยากาศเป็นมลภาวะเพียงเล็กน้อยเท่านั้น จึงสามารถสรุปได้ว่า ร้อยละดินเหนียวที่เหมาะสมในการเป็นตัวประสานในด้านหินอัคนี คือ 20



รูปที่ 4.15 แสดงผลการเปรียบเทียบความสัมพันธ์ระหว่าง ร้อยละ ดินเหนียวกับ ร้อยละก้ำมะ ถันรวมในเต้าของด้านหินแหล่งต่าง ๆ (อัตราส่วน CaO/S โดยโมลคงที่ =2)