



จากวิกฤตการณ์ผลักงานทั่วโลกในปี พ.ศ. 2516 อังพลให้เศรษฐกิจตกต่ำ ประเทศต่าง ๆ จึงพยายามลดปริมาณการใช้น้ำมัน และ หันมาพัฒนาแหล่งผลักงานภายในประเทศ ล่าสุดประเทศไทยได้คืนบทแหล่งผลักงานใหม่ ๆ ได้แก่ ก้าชธรรมชาติ และ น้ำมันปิโตรเลียม แต่การพัฒนาแหล่งผลักงานต้องกล่าวถึงใช้เทคโนโลยีและการลงทุนสูง ถ้าหนินเป็นแหล่งผลักงานรูปแบบหนึ่ง ซึ่งจะเป็นผลักงานทดแทนที่สำคัญในภาวะเกิดวิกฤต การผ่านน้ำมัน กล่าวคือเป็นเชื้อเพลิงธรรมชาติซึ่งสามารถนำมาใช้ทดแทนเชื้อเพลิงอื่น ๆ เช่น ถ่านไนท์, ฟิน และ น้ำมัน โดยเฉพาะเป็นเชื้อเพลิงที่ใช้ในการผลิตไฟฟ้า หรืองานที่ต้องการอื่น ๆ โดยใช้เทคโนโลยี และการลงทุนไม่สูงนัก นอกจากนี้ถ้านหนินยังสามารถนำมาปรุงรูปเป็นถ่านโค้ก ถ่านชาร์ หรือถ่านอบ ซึ่งให้ค่าความร้อนสูงสำหรับใช้ในโรงงานอุตสาหกรรม เช่น อุตสาหกรรมผลิตปูนซีเมนต์ ผลิตเชื้อกระดาษ ผลิตปูนขาว และโรงบ่ม ใบปาล์ม เป็นต้น นอกจากนี้ยังมีการพัฒนาถ่านหนินไปใช้เป็นเชื้อเพลิงในครัวเรือน โดยนำถ่านหนินไปอัดเป็นก้อน (briquette) เพื่อใช้ทดแทนถ่านไนท์ และฟินสำหรับการหุงต้มเป็นการลดปัญหาการตัดไม้ทำลายป่าซึ่งเป็นผลเสียต่อสภาวะแวดล้อม ประเทศไทยเริ่มนิยมการสำรวจถ่านหนินครั้งแรกในปี พ.ศ. 2449 ต่อมาก็ทำการสำรวจเพื่อหาเชื้อเพลิงมาทดแทนฟินในการขับเคลื่อนรถไฟในปี พ.ศ. 2460 (Supartipanish, 1983) ผลการสำรวจพบถ่านหนิน 2 แหล่ง คือ เมืองแม่เมะ จังหวัดลำปาง และเมืองบางปูด้า จังหวัดกรุงเทพมหานครที่กำลังดำเนินการอย่างต่อเนื่องและอย่างกว้างขวาง เมื่อทราบว่าถ่านหนินของประเทศไทยมีคุณภาพและปริมาณมากพอที่จะนำมาใช้ประโยชน์คุ้มค่า แต่ไม่ได้รับความนิยม เพราะมีราคาแพง ทั้งยังเป็นเชื้อเพลิงที่สกปรกและอุ่นออกในกระบวนการใช้งาน การสำรวจยังคงดำเนินไปอย่างต่อเนื่อง จนกระทั่งเกิดวิกฤตการณ์ทางน้ำมันขึ้น จึงเริ่มต้นตัวที่จะหาแหล่งผลักงานทดแทนเพื่อใช้ในอุตสาหกรรมและการผลิตกระแสไฟฟ้า ถ่านหนินจึงมีบทบาทสำคัญมากขึ้นอีก

ถ่านหินมีประกายชน์ในแบ่งการใช้งาน แต่เมื่อหักจำกัดคือปริมาณกำมะถันในถ่านหิน เมื่อนำถ่านหินไปใช้เป็นเชื้อเพลิงในอุตสาหกรรม จะก่อให้เกิดผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมและ กัดกร่อนอุปกรณ์การเผาไหม้ต่าง ๆ โดยกำมะถันในถ่านหินเผาไหม้แล้วได้ ก๊าซชัลเฟอร์- ไดออกไซด์ (SO_2) และเมื่อก๊าซชัลเฟอร์ไดออกไซด์ทำปฏิกิริยา กับก๊าซออกซิเจน (O_2) จะได้ก๊าซชัลเฟอร์ไตรออกไซด์ (SO_3) สามารถรวมตัวกับไอน้ำที่ได้จากการเผาไหม้เกิด เป็นกรดชัลฟูริก (H_2SO_4) กัดกร่อนอุปกรณ์ต่าง ๆ และปัญหาของปริมาณเก้าที่มากก่อให้ เกิดการสะสมของ sludge การลดปริมาณดังกล่าวสามารถทำได้โดยการขัดกำมะถันใน ถ่านหิน ซึ่งสามารถทำได้หลายวิธีคือ

- การเปลี่ยนแปลงให้เป็นเชื้อเพลิงที่สะอาด (มีปริมาณกำมะถันต่ำ) ก่อนการเผาไหม้

- การขัดกำมะถันในรูปของสารประกอบเคมีในระหว่างการเผาไหม้
- การขัดกำมะถันในก๊าซที่ได้หลังการเผาไหม้

กระบวนการคาร์บอนไซซ์ (Carbonization) เป็นกระบวนการเก่าแก่ที่ ใช้ปรับปรุงคุณภาพถ่านหินศักดิ์ต่ำให้มีคุณภาพสูงขึ้น โดยไม่ต้องรอการสลายตัวตามธรรมชาติ ซึ่งใช้เวลานานมาก และยังพบว่าถ่านหินหลังผ่านกระบวนการคาร์บอนไซซ์จะมีปริมาณกำมะถันลดลง

งานวิจัยนี้แบ่งการศึกษาออกเป็น 2 ส่วน ส่วนแรกศึกษาถึงผลของอุณหภูมิและ เวลาที่มีต่อการสลายตัวของกำมะถันในถ่านหิน โดยทำการคาร์บอนไซซ์ถ่านหิน 2 แหล่ง คือ แหล่งแม่น้ำและแหล่งบางปูด้า ที่อุณหภูมิ 400, 450, 500, 600 และ 700 องศา เชลเซียส ใช้เวลาในการคาร์บอนไซซ์ถ่านหินในแต่ละอุณหภูมิต่างกันคือ 0, 10, 20, 30, 60 และ 90 นาที ถ่านหินหลังการคาร์บอนไซซ์นำไปวิเคราะห์หาปริมาณกำมะถันในรูปของ กำมะถันรวม กำมะถันไฟาร์ต กำมะถันชัลเฟต และกำมะถันชัลไฟต์ ส่วนที่สองนำห้องน้ำที่ ได้จากส่วนแรกมาทดสอบหาอันดับปฏิกิริยา ค่าคงที่อัตราเร็วปฏิกิริยาและค่าพลังงานกระตัน