

4. สรุปผลการวิจัย

จากผลการทดลองและการอภิปรายผล เราสามารถสรุปผลการดำเนินการวิจัยได้ดังต่อไปนี้

1. การสังเคราะห์ซิลิกอนจากถ่านโค้ก สามารถเตรียมได้จากกระบวนการ metallotermic reduction ด้วยการผสมถ่านโค้กกับโลหะ และถ่านกะลามะพร้าวที่อุณหภูมิ ในบรรยากาศของก๊าซไนโตรเจน และก๊าซอาร์กอน

2. ปริมาณความบริสุทธิ์ของซิลิกอนที่สังเคราะห์ได้ขึ้นกับปัจจัยหลายประการ เช่น การแช่ถ่านโค้กด้วยกรด วัสดุตั้งต้น อัตราส่วนของวัสดุตั้งต้น อุณหภูมิ เวลา ชนิดและปริมาณก๊าซที่ใช้ จากผลการทดลองการสังเคราะห์ซิลิกอนจากถ่านโค้ก พบว่าถ่านโค้กที่ผสมกับผงแมกนีเซียมและผงถ่านกะลามะพร้าวเผาที่อุณหภูมิ 600 องศาเซลเซียส ในบรรยากาศของก๊าซไนโตรเจนเป็นเวลา 1 ชั่วโมง ผลิตภัณฑ์ที่ผ่านการแช่ด้วยกรดไฮโดรฟลูออริก(HF) ล้างด้วยน้ำกลั่น กรองและตากให้แห้ง เมื่อตรวจวิเคราะห์ด้วยเครื่อง X-rays diffraction (XRD) จะมีปริมาณของซิลิกอนเป็นองค์ประกอบ 99.89 % ซึ่งสามารถนำไปเตรียมเป็นสารตั้งต้นในการทำเซลล์สุริยะ (Silicon solar grade)

3. การสังเคราะห์วัสดุโครงสร้างนาโน เช่น โครงสร้างคล้าย nanowires และ nanofibers สามารถเตรียมได้จากผลิตภัณฑ์ RHA18 จากการเผาถ่านโค้ก ผสมถ่านกะลา อัตราส่วน 1:2 บดเข้าด้วยกัน ใส่ในถ้วย alumina crucible เผาที่อุณหภูมิ 1350°C เป็นเวลา 1 ชั่วโมง ในบรรยากาศของก๊าซไนโตรเจน อัตราการไหลของก๊าซ 2 L/min ดังรูปที่ 3.35-3.39

จากผลการทดลองดังกล่าวสรุปได้ว่าเราสามารถเตรียมซิลิกอนและวัสดุโครงสร้างนาโนได้จากถ่านโค้กตามกระบวนการและเงื่อนไขที่กล่าวไว้ในข้างต้น โดยบรรลุวัตถุประสงค์ตามที่ตั้งไว้

ข้อเสนอแนะเกี่ยวกับการวิจัย

การดำเนินการวิจัย เพื่อผลิตหรือสังเคราะห์ซิลิกอนจากถ่านโค้ก มีการดำเนินการมานานทั้งในประเทศและต่างประเทศ แต่ในงานการวิจัยในครั้งนี้เน้นการใช้วัสดุท้องถิ่น เช่น ถ่านโค้กบดจากถ่านกะลามะพร้าว อุณหภูมิที่ต่ำและในบรรยากาศต่างๆ โดยไม่มีความดันเข้ามาเกี่ยวข้อง ซึ่งผลการวิจัยแสดงให้เห็นว่าประสบความสำเร็จในระดับหนึ่ง นอกจากนี้ยังได้มีการสังเคราะห์โครงสร้างของวัสดุนาโนเกิดขึ้นอีกด้วย การดำเนินการวิจัยดังกล่าวจึงถือเป็นพื้นฐานในการสร้างองค์ความรู้ใหม่ให้กับวงการวิชาการ การอธิบายปรากฏต่างๆ ในทางทฤษฎีอาจมีความยุ่งยากซับซ้อน ต้องอาศัยความอดทน และประสบการณ์ในการดำเนินงานวิจัย และเนื่องจากเวลาอันจำกัด ตลอดจนระดับความรู้ของผู้ดำเนินการวิจัย และข้อจำกัดของเครื่องมือ การอภิปรายผลจะอภิปรายและสรุปผลได้เฉพาะในส่วนที่ปรากฏให้เห็นจากการทดลองเท่านั้น อย่างไรก็ตามจากผลการวิจัยที่

ได้ในครั้งนี้ น่าจะใช้เป็นแนวทางการพัฒนาการวิจัย งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง และงานวิจัยประยุกต์ในโอกาสต่อไป

บรรณานุกรม

- Gunnar, E. and Thomas, J. 1984. **“Computer Simulations of Carbothermic Silica Reduction Processes”**. *J. Electrochem. Soc.*, 131(7): 1577-1581.
- Cahn R. et. al. 1996. **“Processing of Semiconductors”**. *J. Mater. Sci. and Tech.* , VCH 16: 128-132.
- Okabe, T.H. and Sadoway, D.R.1998. **“Metallothermic Reduction as an Electronically Mediated Reaction”**, *J. Mater. Res.*, 13(12): 3372-3377.
- Zhu, H. and Sadoway, D.R. 2001. **“Synthesis of Nanoscale Particles of Ta and Nb₃Al by Homogeneous Reduction in Liquid Ammonia”**, *J. Mater. Res.*, 16(9): 2544-2549.
- Kittel, C. 1996. **“Introduction to Solid State Physics”**. 7thed., John Wiley & Sons, Inc., New York : 673.
- Lee, J.G. and Cutler,I.B. 1975. **“Formation of Silicon Carbide from Rice Hulls”**. *Ceram. Bull.*, 54 (2): 195-198.
- Amick, J.A. 1982. **“Purification of Rice Hulls as a Source of Solar Grade Silicon for Solar Cells”**. *J. Electrochem. Soc.*, 29(4): 864-866.
- Hunt, L.P. et. al. 1984. **“Rice Hulls as a Raw Materials for Producing Silicon”**. *J. Electrochem. Soc.*, 131(7): 1683-1686.
- Liou, T.H. et. al. 1996. **“Pyrolysis Kinetics of Acid Leached Rice Husk”**, *Ind. Eng. Chem. Res.* 60(10): 568-573.
- Kalapathy, U. et. al. 2000. **“Production and Properties of Flexible Sodium Silicate Films from Rice Hull Ash Silica”**. *Bioresource Technol*, 72: 99-106.
- Chandrasekhar, S. et. al. 2003. **“Review Processing, Properties and Applications of Reactive Silica from Rice Husk an Overview”**. *J. Mater. Sci.*, 38: 3159-3168.
- Patel, M. et. al. 1987. **“Effect of Thermal and Chemical Treatments on Carbon and Silica Contents in Rice Husk”**. *J. Mater. Sci.*, 22: 2457-2464.
- Chakraverty, A. et. al. 1988. **“Investigation of Combustion of Raw and Acid-Leached Rice Husk for Production of Pure Amorphous White Silica”**. *J. Mater. Sci.*, 23: 21-24.
- Real, C. et. al. 1996. **“Preparation of Silica from Rice Husks”**. *J. Am. Ceram. Soc.*, 79(8): 2012-2016.

- Shinohara, Y. and Kohyama, N. 2004. **“Quantitative Analysis of Tridymite and Cristobalite Crystallized in Rice Husk Ash by Heating”**. *Industrial Health*, 42:277-285.
- Conradt, R. et. al.1992. **“Nano-structured Silica from Rice Husk”**. *J. Non-Crystal. Sol.*, 145: 75-79.
- Banerjee, H.D. and Sen, S. 1982. **“Investigation on the Production of Silicon from Rice Husks by the Magnesium Method”**. *Mater. Sci. and Eng.*, 52: 173-179.
- Bose, D.N. et. al. 1982. **“Large Grain PolycrystallineSilicon from Rice Husk”**. *Solar Energy Materials* 7: 319-321.
- Mishra, P. et. al. 1985. **“Production and Purification of Silicon by Calcium Reduction of Rice-Husk White Ash”**. *J. Mater. Sci.*, 20: 4387-4391.
- Ikram, M. and Akhter, M. 1988. **“X-ray Diffraction Analysis of Silicon Prepared from Rice Husk Ash”**. *J. Mater. Sci.*, 23: 2379-2381.
- Sun, L. and Gong, K. 2001. **“Silicon-Based Materials from Rice Husks and Their Applications”**. *Ind. Eng. Chem. Res.*, 40: 5861-5877.