ภาษาไทย ไม่เกิน

300 คำ

<u>เสาวณีย์ สิงห์สโรทัย</u>1* กฤษฎา พัชรสิทธิ์2 และสุธรรม นิยมวาส³

บทคัดย่อ

ขนาด 16 **ตัวหนา**

วัสดุผสมไททาเนียมคาร์ใบด์ (TiC Composites) เป็นวัสดุที่มีความแข็งแรงสูงที่อุณหภูมิสูง เป็นตัวนำความ ้ร้อนและไฟฟ้าที่ดี และต้านทานการกัดกร่อนได้ดี จึงสามารถนำไปใช้งานได้อย่างหลากหลาย เช่น ชิ้นส่วนเพลาใน ้เครื่องยนต์ชนิดต่างๆ เป็นต้น แต่การสังเคราะห์ต้องใช้ความร้อนอุณหภูมิสูงและใช้เวลานาน ดังนั้นในการงานวิจัยนี้จึง ้นำวิธีปฏิกิริยาก้าวหน้าด้วยตัวเองที่อุณหภูมิสูง (SHS Method) และเลือกใช้สินแร่ลูโคซีน (Leucoxene) ซึ่งเป็นแหล่ง ไททาเนียมไดออกไซด์ (TiO₂) ชั้นดีจากธรรมชาติ เข้ามาช่วยลดต้นทุนในการสังเคราะห์วัสดุผสมชนิดนี้ นอกจากนี้ได้ ทำการศึกษาลักษณะเฉพาะของวัสดุผสมไททาเนียมคาร์ไบด์ที่สั่งเคราะห์ออกมาได้ด้วย โดยมีวัตถุประสงค์ เพื่อศึกษา ความเป็นไปได้ของการสังเคราะห์วัสดุผสมไททาเนียมคาร์ไบด์ จากสินแร่ลูโคซีน ด้วยวิธีการปฏิกิริยาก้าวหน้าด้วยตัวเองที่ อุณหภูมิสูง ในส่วนของวิธีการศึกษาเริ่มจากการพิจารณาความเป็นไปได้ทางเทอร์โมไดนามิกของการเกิดปฏิกิริยา SHS ด้วยโปรแกรม HSC® โดยพิจารณาเปรียบเทียบจากระบบที่เลือกใช้สารตัวจุดระเบิด (Fuel Agent) ต่างชนิดกัน นั่นคือ อะลูมิเนียม (Al) และแมกนีเซียม (Me) เมื่อพบว่าระบบทั้งสองมีความเป็นไปได้ที่จะเกิดปฏิกิริยา SHS ได้แล้ว จึงทำการ ทดสอบการทำปฏิกิริยาจริง พบว่า สารตั้งต้นทั้งสองระบบสามารถเกิดปฏิกิริยา SHS ได้ จากนั้นจึงนำผลิตภัณฑ์ที่ได้ไป ตรวจสอบลักษณะเฉพาะด้วยเทคนิคการเลี้ยวเบนของรังสีเอ็กซ์ (XRD) และกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด (SEM) ต่อไป ซึ่งเมื่อพิจารณาความเป็นไปได้ทางเทอร์โมไดนามิกในการเกิดปฏิกิริยา SHS ของสารตั้งต้นทั้งสองระบบแล้ว พบว่า สารตั้งต้นจากทั้งสองระบบสามารถเกิดปฏิกิริยา SHS ได้ เนื่องจากมีอุณหภูมิแอเดียเบติก (Adiabatic Temperature, T_{ad}) เท่ากับ 2,724 และ 2,082 องศาเซลเซียส ตามลำดับ และเมื่อทำการสังเคราะห์จริงพบว่า สารตั้งต้น ์ ทั้งสองระบบสามารถเกิดปฏิกิริยา SHS ได้จริง และผลิตภัณฑ์ที่สังเคราะห์ได้มีลักษณะเป็นผงขนาดเล็ก และมีรูปร่างไม่ แน่นอน โดยผลิตภัณฑ์จากระบบที่ใช้อะลูมิเนียมเป็นสารตัวจุดระเบิด ประกอบด้วยไททาเนียมคารไบด์ (TiC) และอะลูมินา (Al₂O₃) และสำหรับระบบที่ใช้แมกนีเซียม ประกอบด้วยไททาเนียมไดออกไซด์ (TiO₂) แมกนีเซียมออกไซด์ (MgO) แมกนีเซียมไททาเนียมออกไซด์ (MgTiO3) และแมกนีเซียมไดไททาเนียมออกไซด์ (Mg2TiO4) ดังนั้นจึงสามารถใช้วิธีการ SHS ในการสังเคราะห์วัสดุผสม TiC จากสินแร่ลูโคซีนได้ และอะลูมิเนียมเป็นสารตัวจุดระเบิดที่สามารถสังเคราะห์เฟสไท

คำสำคัญ : วัสดุผสมไททาเนียมคาร์ไบด์ สินแร่ลูโคซีน วิธีการปฏิกิริยาก้าวหน้าด้วยตัวเองที่อุณหภูมิสูง

ทาเนียมคาร์ไบด์ได้ดีกว่าแมกนีเซียม

1 2.5 ซม.

เฉพาะคำ สำคัญ

ตัวหนา

¹ ดร., หลักสูตรวิศวกรรมยางและพอลิเมอร์ คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยทักษิณ พัทลุง 93210

² ผศ.ดร., หลักสูตรวิศวกรรมยางและพอลิเมอร์ คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยทักษิณ พัทลุง 93210

³ รศ.ดร., ภาควิชาวิศวกรรมเครื่องกล คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ สงขลา 90110

¹ Dr., Rubber and Polymer Engineering Program, Faculty of Engineering, Thaksin University, Phatthalung, 93210, Thailand

² Asist. Dr., Rubber and Polymer Engineering Program, Faculty of Engineering, Thaksin University, Phatthalung, 93210, Thailand

³ Assoc. Dr., Department of Mechanical Engineering, Faculty of Engineering, Prince of Songkla University, Songkhla, 90110, Thailand

^{*} Corresponding author: Tel.: 074-609600 ext. 3603. E-mail address: saowanee.s@tsu.ac.th



Synthesis of TiC Composites from Leucoxene by Self-Propagating High Temperature Synthesis (SHS) Method

ขนาด 14

Singsarothai Singsarothai^{1*} Kritsada Phatcharasit² and Sutham Niyomwas³
ขนาด 16 **ตัวหนา**Abstract

TiC composites are high strength at high temperature, good thermal conductivity, high electrical conductivity, and high resistance to corrosion so that they were used in many applications such as turbine blades. However, they were synthesized by using high temperature and long time. Hence the Self-propagating high temperature synthesis (SHS) method was used in this study for synthesizing the TiC composites from the leucoxene that is a good titanium dioxide (TiO₂) natural source. Moreover, the products were characterized. Objective To study on the feasibility of synthesizing the TiC composites from the leucoxene by SHS method. Methods Starting by considering the thermodynamic feasibility of SHS reaction from the reactants to the products on HSC® program. The comparison of fuel agent type were studied by using aluminum (Al) and magnesium (Mg). When there were possible to occur the SHS reactions, the reactants were synthesized by the SHS method. After that the products were characterized by X-ray diffraction (XRD) technique and scanning electron microscope (SEM). When there were considered the thermodynamic feasibility of SHS reaction from the reactants to the products on HSC program founded that they were possible to occur the SHS reaction because they have the adiabatic temperatures at 2,724 and 2,082 Degrees celsius, respectively. On the real synthesis, they could form the SHS reactions and the products were small irregular particle. The product from Al system consisted of Titanium carbide (TiC) and Alumina (Al₂O₃) and the product from Mg system consisted of Titanium dioxide (TiO₂), Magnesium oxide (MgO), Magnesium titanium oxide (MgTiO₃), and Magnesium di titanium oxide (Mg₂TiO₄) From this study, the SHS method could synthesize the TiC composites from the leucoxene and Aluminum was better than Magnesium when they were used as the fuel agent.

Keywords: TiC composites, Leucoxene, Self-Propagoting High Temperature Synthesis (SHS)

__ 2.5 ซม___

ภาษา อังกฤษ ไม่เกิน 250 คำ