

สรุปผลการดำเนินงานวิจัย

โดยในขั้นตอนแรก ได้ทำการเตรียมอนุภาคพอลิ(สไตรีน-เมทาคริลิกแอซิด) ((P(S-MAA))) ขนาดระดับนาโนเมตร โดยกระบวนการสังเคราะห์แบบอิมัลชันที่ไม่ใช้สารลดแรงตึงผิว ซึ่งพบว่าอนุภาค P(S-MAA) ที่สังเคราะห์ได้มีขนาดอนุภาคประมาณ 200 นาโนเมตร และมีค่าความเป็นประจุที่ผิวเป็นลบ เท่ากับ -43 มิลลิโวลต์ จึงสามารถนำไปใช้เป็นสารป้องกันการรวมตัวของหยดออกตะเดคเคนในขั้นตอนต่อไปได้

ในขั้นตอนที่สอง ได้ทำการเตรียมออกตะเดเคนแคปซูลโดยกระบวนการดั้งเดิม คือ ใช้พอลิไวนิลแอลกอฮอล์ เป็นสารป้องกันการรวมตัวเพื่อเป็นตัวเปรียบเทียบ เมื่อทดสอบสมบัติทางความร้อนของออกตะเดเคนแคปซูลที่ได้ พบว่า มีค่าความร้อนในการหลอมเหลวและแข็งตัวต่ำกว่าของออกตะเดเคนเริ่มต้นอย่างมาก (ประมาณ 130-180 J/g-OD) จากนั้น ได้ทำการเตรียมออกตะเดเคนแคปซูลโดยวิธีฟิกเกอร์ริงอิมัลชัน โดยใช้อนุภาค P(S-MAA) ที่สังเคราะห์ได้ในขั้นตอนที่ 1 เป็นสารป้องกันการรวมตัว โดยศึกษาผลของอัตราส่วนของออกตะเดเคนต่ออนุภาค P(S-MAA) ผลของค่าพีเอช และอัตราการปั่นที่เวลา 10 นาที จากผลการทดลองพบว่า สภาวะที่เหมาะสมในการเตรียมฟิกเกอร์ริงอิมัลชันของออกตะเดเคน คือ อัตราส่วน OD : P(S-MAA) เท่ากับ 1:1 พีเอช เท่ากับ 7 และอัตราการปั่น คือ 5000 และ 10000 รอบต่อ

นาที เมื่อนำหยดพิกเกอร์ริงอิมัลชันที่ได้ มาศึกษาลักษณะทางกายภาพโดยใช้กล้องจุลทรรศน์แบบใช้แสง และแบบส่องกราดพบว่า มีอนุภาค P(S-MAA) มาหุ้มที่หยดออกตะเดเคน โดยมีการจัดเรียงตัวอย่างหนาแน่นแบบชั้นเดียว ได้อนุภาคที่มีผิวขรุขระ จากการศึกษาองค์ประกอบและสมบัติทางความร้อนโดยเทคนิคทางความร้อน (TGA และ DSC) พบว่ามีออกตะเดเคนและ P(S-MAA) เป็นองค์ประกอบ และมีค่าความร้อนในการหลอมเหลวและแข็งตัวประมาณ 200-220 J/g-OD ซึ่งมีค่าเข้าใกล้ออกตะเดเคนที่ไม่ถูกหุ้มมากขึ้น ดังนั้น จึงสามารถสรุปได้ว่า การเตรียมออกตะเดเคนแคปซูลโดยวิธีพิกเกอร์ริงอิมัลชันสามารถปรับปรุงสมบัติทางความร้อนของออกตะเดเคนได้

เอกสารอ้างอิง

- 1.Farid MM, Khudhair AM, Razack SAK, Al-Hallaj S: A review on phase change energy storage: materials and applications. *Energy Convers Manage* 2004;45:1597–1615.
- 2.Sanchez L, Sanchez P, Lucas A, Carmona M, Rodriguez JF: Microencapsulation of PCMs with a polystyrene shell. *Colloid Polym Sci* 2007;285:1377-1385.
- 3.Zhang P, Ma ZW, Wang RZ: An overview of phase change material slurries: MPCs and CHS. *Renew Sust Energy Rev* 2010;14:598-614.
- 4.Sánchez-Silva L, Rodríguez JF, Romero A, Borreguero AM, Carmona M, Sánchez P: Microencapsulation of PCMs with a styrene-methyl methacrylate copolymer shell by suspension-like polymerisation. *Chem Eng J* 2010;157:216-222.
- 5.Ai Y, Jin Y, Sun J, Wei D: Microencapsulation of n-hexadecane as phase change material by suspension polymerization. *e-Polymers* 2007;no. 098:1-9.
- 6.Chaiyasat P, Suzuki T, Minami H, Okubo M: Thermal properties of hexadecane encapsulated in poly(divinylbenzene) particles. *J Appl Polym Sci* 2009;112:3257-3266.
- 7.Chaiyasat P, Ogino Y, Suzuki T, Okubo M: Influence of water domain formed in hexadecane core inside cross-linked capsule particle on thermal properties for heat storage application. *Colloid Polym Sci* 2008;286:753-759.
- 8.Chaiyasat P, Ogino Y, Suzuki T, Minami H, Okubo M: Preparation of divinylbenzene copolymer particles with encapsulated hexadecane for heat storage application. *Colloid Polym Sci* 2008;286:217-223.
- 9.Fang Y, Kuang S, Gao X, Zhang Z: Preparation and characterization of novel nanoencapsulated phase change materials. *Energy Convers Manage* 2008;49:3704-3707.
- 10.Barari M, Faridi-Majidi R, Madani M, Sharifi-Sanjani N, Oghabian MA: Preparation of Nanocapsules via Emulsifier-Free Miniemulsion Polymerization. *J Nanoscience and nanotechnology* 2009; 9:4348-4352.
- 11.Sarı A, Alkan C, Karaipekli A, Uzun O: Microencapsulated n-octacosane as phase change material for thermal energy storage. *Solar Energy* 2009; 83:1757-1763.

- 12.Sarı A, Alkan C, Karaipekli A: Preparation, characterization and thermal properties of PMMA/n-heptadecane microcapsules as novel solid–liquid microPCM for thermal energy storage. *Appl Energy* 2010; 87:1529-1534.
- 13.McDonald CJ, Devon MJ: Hollow latex particles: synthesis and applications. *Adv Colloid Interface Sci* 2002;99:181-213.
- 14.Li C, Mei Z, Liu Q, Wang J, Xu J, Sun D: Formation and properties of paraffin wax submicron emulsions prepared by the emulsion inversion point method. *Colloids and Surfaces A: Physicochem Eng Aspects* 2010;356:71-77.
- 15.Okubo M, Konishi Y, Minami H: Production of hollow polymer particles by suspension polymerization *Colloid Polym Sci* 1998;276:638-642.
- 16.Ogino Y, Suzuki T, Okubo M: Preparation of poly (divinylbenzene) particles with encapsulated hexadecane for heat storage application. *Kobunshi Ronbunshu* 2007;64:171-176.
- 17.Zhang H, Wang X: Fabrication and performances of microencapsulated phase change materials based on n-octadecane core and resorcinol-modified melamine–formaldehyde shell. *Colloids and Surfaces A: Physicochem Eng Aspects* 2009;332:129-138.
- 18.Fang G, Li H, Yang F, Liu X, Wu S: Preparation and characterization of nano-encapsulated n-tetradecane as phase change material for thermal energy storage. *Chem Eng J* 2009; 153:217-221.
- 19.Zhang XX, Fan YF, Tao XM, Yick KL: Fabrication and properties of microcapsules and nanocapsules containing n-octadecane. *Mater Chem Phys* 2004;88.:300-307.
- 20.Yadav SK, Khilar KC, Suresh AK: Release rates from semi-crystalline polymer microcapsules formed by interfacial polycondensation. *J Membrane Sci* 1997;125:213-218.
- 21.Zhang H, Wang X: Synthesis and properties of microencapsulated n-octadecane with polyurea shells containing different soft segments for heat energy storage and thermal regulation. *Solar Energy Materials & Solar Cells* 2009;93:1366-1376.
- 22.Zhang XX, Fan YF, Tao XM, Yick KL: Crystallization and prevention of supercooling of microencapsulated n-alkanes. *J Colloid Inter Sci* 2005;281:299-306.

23. Fan YF, Zhang XX, Wang XC, Li J, Zhu QB: Super-cooling prevention of microencapsulated phase change material. *Thermochim Acta* 2004;413:1-6.
24. http://en.wikipedia.org/wiki/Pickering_emulsion
25. Huan Ma, Mingxiang Luo , Sriya Sanyal , Kaushal Rege and Lenore L. Dai., The One-Step Pickering Emulsion Polymerization Route for Synthesizing Organic-Inorganic Nanocomposite Particles 2010,3,1186-1202