

ประภัสสร เพ็ลลิตสรน่อย : การปรับปรุงเสถียรภาพทางความร้อนและการลดอันตรกิริยาระหว่างโพลิเมอร์/LiBH₄ หลังการเติมมัลติวอลล์คาร์บอนนาโนทิวป์ในการบรรจุระดับนาโนของ LiBH₄ ด้วยโพลิเมทิลเมตาคริเลต-โค-บิวทิลเมตาคริเลต (IMPROVEMENT OF THERMAL STABILITY AND REDUCTION OF POLYMER/LiBH₄ INTERACTION AFTER MULTI-WALLED CARBON NANOTUBE DOPING IN NANOCONFINED LiBH₄-POLY (METHYL METHACRYLATE)-co-BUTYL METHACRYLATE.)

อาจารย์ที่ปรึกษา : ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ระพี โกศลวิตร-อุทเคอ. 62 หน้า.

คอมโพสิต/ เสถียรภาพทางความร้อน/ อันตรกิริยาระหว่างโพลิเมอร์และลิเทียมโบโรไฮไดรด์

ในวิทยานิพนธ์นี้ การบรรจุระดับนาโนของ LiBH₄ ในโพลิเมทิลเมตาคริเลต-โค-บิวทิลเมตาคริเลต (PcB) ที่คอมโพสิตกับมัลติวอลล์คาร์บอนนาโนทิวป์ (MWCNT) ซึ่งใช้ชื่อเรียกตัวอย่างเป็นนาโน LiBH₄-PcB-MWCNT ถูกตั้งสมมติฐานไม่เพียงแต่ด้านการปรับปรุงเสถียรภาพทางความร้อนของโพลิเมอร์ โสศตยังรวมถึงด้านการลดอันตรกิริยาระหว่าง LiBH₄/PcB ซึ่งจากเปรียบเทียบกับตัวอย่างที่ไม่ได้เติม MWCNT เสถียรภาพทางความร้อนของโพลิเมอร์เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญเมื่อเติม MWCNT ลงในตัวอย่าง เช่น ปริมาณโดยรวมของก๊าซที่ปล่อยเนื่องจากการสลายตัวด้วยความร้อนของ PCB ในตัวอย่างบรรจุระดับนาโนลดลง 86% หลังจากเติม MWCNT เพียง 0.1% โดยน้ำหนัก การลดอันตรกิริยาระหว่าง LiBH₄/PcB ถูกยืนยันโดยอัตราส่วนระหว่างพื้นที่ใต้พีคของพีคการสั่นแบบยืดของพันธะ B-H เทียบกับ พีคการสั่นแบบยืดของพันธะ C = O ($U(B-H) / U(C = O)$) จาก FT-IR สเปกตรัม โดยพบว่าอัตราส่วนของ $U(B-H) / U(C = O)$ ของนาโน LiBH₄-PcB-MWCNT มีค่าเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญถึง 78% สิ่งนี้สอดคล้องกันกับผลที่ได้ใน B 1s ของ XPS ที่สัดส่วนระหว่างพีคของ B_xO_y (x/y = 3) ต่อ LiBH₄ ลดลงหลังจากการเติม MWCNT สำหรับจลนพลศาสตร์การปลดปล่อยก๊าซ H₂ ของตัวอย่าง ปริมาณก๊าซ H₂ ที่ใกล้เคียงกันถูกได้รับจากตัวอย่างบรรจุระดับนาโนทั้งสอง ในรอบที่ 1 คือ 6.7 และ 6.6% โดยน้ำหนักเมื่อเทียบกับปริมาณของ LiBH₄ ในตัวอย่างจากนาโน LiBH₄-PCB และนาโน LiBH₄-PCB-MWCNT ตามลำดับ จลนพลศาสตร์ที่ช้าถูกพบในนาโน LiBH₄-PCB-MWCNT อาจเนื่องมาจากการกระจายตัวอย่างไม่เป็นระเบียบของ MWCNT ใน PCB จัดขวางการแพร่กระจายของก๊าซ H₂ ในเนื้อโพลิเมอร์ หลังจากปฏิกิริยาการเติมก๊าซ H₂ ที่อุณหภูมิ 120 °C ภายใต้ความดันบรรยากาศก๊าซ H₂ ที่ 60 บาร์ พบว่า

นาโน $\text{LiBH}_4\text{-PCB-MWCNT}$ แสดงปริมาณของก๊าซ H_2 ที่ปล่อยออกมาในรอบที่ 2 เป็น 37.3% เมื่อเทียบกับค่าความสามารถในการจัดเก็บตามทฤษฎี ซึ่งสูงกว่า นาโน $\text{LiBH}_4\text{-PCB}$ (20.0%)



PRAPHATSORN PLERDSRANOY : IMPROVEMENT OF THERMAL
STABILITY AND REDUCTION OF POLYMER/LiBH₄ INTERACTION
AFTER MULTI-WALLED CARBON NANOTUBE DOPING IN
NANOCONFINED LiBH₄-POLY (METHYL METHACRYLATE)-co-BUTYL
METHACRYLATE. THESIS ADVISOR : ASST. PROF. RAPEE
GOSALAWIT-UTKE, Ph.D. 62 PP.

COMPOSITE/ THERMAL STABILITY/ POLYMER- LiBH₄ INTERACTION

In this thesis, nanoconfinement of LiBH₄ in poly (methyl methacrylate)-co-butyl methacrylate (PcB) compositing with multi-walled carbon nanotube (MWCNT), denoted as nano LiBH₄-PcB-MWCNT, was hypothesized not only to improve thermal stability of polymer host, but also to reduce LiBH₄/PcB interaction. As compared to nanoconfined sample without MWCNT, thermal stability of polymer matrix was significantly improved by MWCNT addition, for example, the total amount of gases release due to thermal degradation from PcB in nanoconfined samples reduces by 86% after doping with 0.1 wt. % of MWCNT. The reduction of LiBH₄/PcB interaction is confirmed by the ratio of B-H stretching peak area with respect to that of C=O stretching ($\nu(\text{B-H})/\nu(\text{C=O})$) of FT-IR spectra. It is found that $\nu(\text{B-H})/\nu(\text{C=O})$ ratio significantly increases up to 78%. This is in agreement with B 1s XPS results, where the relative amount of B_xO_y (x/y=3) to LiBH₄ decreases after MWCNT doping. For dehydrogenation kinetics, comparable amounts of H₂ released were obtained from both nanoconfined samples in the 1st cycle, i.e., 6.7 and 6.6 wt. % H₂ with respect to LiBH₄ content from nano LiBH₄-PcB and nano LiBH₄-PcB-MWCNT, respectively. The slow kinetics observed in nano LiBH₄-PcB-MWCNT might be due to the random dispersion of MWCNT in PcB hindering the diffusion of H₂ in the polymer matrix. After

rehydrogenation at 120 °C under 60 bar H₂, nano LiBH₄-PcB-MWCNT exhibits the amount of hydrogen reproducibility in the 2nd cycle of 37.3% with respect to theoretical hydrogen capacity, which is higher than that of nano LiBH₄-PcB (20.0%).

