

## บทคัดย่อภาษาไทย

ในงานวิจัยเรื่องนี้ เป็นการเสนอวิธีการปรับปรุงเสถียรภาพทางความร้อนและลดอันตรกิริยาระหว่าง  $\text{LiBH}_4/\text{PcB}$  โดยการเติมมัดทิวอลคาร์บอนนาโนทิวป์ (Multi-walled carbon nanotube, MWCNT) และ โซเดียมอะลูมิเนียมไฮไดรด์ (Sodium aluminum hydride,  $\text{NaAlH}_4$ ) ลงในการบรรจุ  $\text{LiBH}_4$  ระดับนาโนในโพลีเมทิลเมตาคริเลต-โค-บิวทิล เมตาคริเลต (หรือ nanoconfined  $\text{LiBH}_4\text{-PcB}$ ) โดยพบว่าหากปริมาณของแก๊สที่ ถูกปล่อยออกมาจากการสลายตัวของโพลีเมอร์มีมาก จะแสดงถึงเสถียรภาพทางความร้อนที่ลดลง ของพอลิเมอร์ ซึ่งในระหว่างการปลดปล่อยไฮโดรเจนของตัวอย่างการบรรจุระดับนาโน  $\text{LiBH}_4\text{-PcB}$  ปริมาณแก๊สที่เกิดจากการสลายตัวของ PcB เมื่อเทียบกับปริมาณแก๊สไฮโดรเจน คิดเป็น 64.3% ในขณะที่ ตัวอย่างการบรรจุระดับนาโน  $\text{LiBH}_4\text{-PcB}$  ที่มีการเติม MWCNT และ  $\text{NaAlH}_4$  ปล่อยออกมาเพียง 9 และ 7.9% ตามลำดับ อันตรกิริยาระหว่าง  $\text{LiBH}_4/\text{PcB}$  (เช่น  $\text{B---OCH}_3$ ) ถูกวิเคราะห์ในเชิงปริมาณด้วยเทคนิค FT-IR โดยหากอัตราส่วนของพื้นที่ใต้พีคระหว่าง ( $\text{U(B-H)}/\text{U(C=O)}$ ) มีค่ามาก อันตรกิริยาระหว่าง  $\text{LiBH}_4/\text{PcB}$  (เช่น  $\text{B---OCH}_3$ ) จะมิต่ำน้อย ซึ่งพบว่า การเติม MWCNT และ  $\text{NaAlH}_4$  เพียงเล็กน้อยทำให้ อัตราส่วนนี้มีการเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญถึง 78% ซึ่งสอดคล้องกับ  $\text{B1s XPS}$  ซึ่งสัดส่วน  $\text{B}_x\text{O}_y$  ( $x/y = 3$ ) ต่อ  $\text{LiBH}_4$  ลดลง หลังจากเติม MWCNT และ  $\text{NaAlH}_4$  ในการบรรจุระดับนาโนของ  $\text{LiBH}_4\text{-PcB}$  ส่งผลให้ปริมาณ ไฮโดรเจนที่มีการปลดปล่อยและดูดกลืนและการผันกลับได้ของระบบดีขึ้น แต่อย่างไรก็ตาม การกระจายตัวของ MWCNT ยังคงเป็นปัจจัยสำคัญที่ต้องคำนึงถึง เนื่องจากมันสามารถขัดขวางการแพร่ผ่านของ ไฮโดรเจน