

อมรเทพ มนตรีอุปัลลังก์ : โครงสร้างและสมบัติไฟฟ้าเคมีของแก้วแมงกานีสลิเทียมบอร์ต
(STRUCTURE AND ELECTROCHEMOCAL PROPERTIES OF MANGANESE
LITHIUM BORATE GLASS). อาจารย์ที่ปรึกษา : รองศาสตราจารย์ ดร.ประยูร
ส่งสิริฤทธิ์กุล, 96 หน้า.

แก้วแมงกานีสลิเทียมบอร์ต/ แบตเตอรี่ชินิดลิเทียม ไอออน

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นรายงานการศึกษาการแก้วแมงกานีสลิเทียมบอร์ตที่ถูกสังเคราะห์ด้วยเทคนิคการลดอุณหภูมิลงอย่างลับพลัน การตรวจสอบโครงสร้างและองค์ประกอบเพื่อของแก้วในระบบ $0.2\text{MnO}_2\text{-}0.8(\text{Li}_2\text{O}\text{-}x\text{B}_2\text{O}_3)$ โดยที่ x เท่ากับ 1, 2, 3 และ 4 โนล อาศัยเทคนิคการดูดกลืนรังสีเอกซ์ (X-ray absorption spectroscopy หรือ XAS) และการเดี่ยวบนของรังสีเอกซ์ (X-ray diffraction หรือ XRD) พบว่ารูปแบบการเลี้ยวบนของรังสีเอกซ์ของแก้วทุกตัวอย่างมีลักษณะฐานกว้าง ซึ่งเป็นลักษณะของโครงสร้างแบบอัญญาณของแก้ว จากสเปกตรัมการดูดกลืนรังสีเอกซ์บ่งบอกถึงสถานะการเกิดออกซิเดชันแบบผสมของ Mn^{2+} และ Mn^{3+} ซึ่งสอดคล้องกับผลลัพธ์ที่ได้จากการศึกษาเลขออกซิเดชันด้วยเทคนิคการดูดกลืนรังสีอัลตราไวโอเลต (UV-Visible spectroscopy หรือ UV-Vis) และจากการตรวจสอบสมบัติโดยอาศัยเทคนิค Extended X-ray absorption fine structure หรือ EXAFS พบว่า ระยะเนื้ือยของพันธะอะตอมแมงกานีสกับออกซิเจน มีค่าระหว่าง 2.03 - 2.07 Å นอกจากนี้ยังอาศัยเทคนิคอิเล็กทรอนแบบส่อง粒 (Scanning electron microscopy หรือ SEM) และเทคนิคการวัดการกระจายพลังงานของรังสีเอกซ์ (Energy dispersive X-ray spectroscopy หรือ EDS) เพื่อทำการตรวจสอบองค์ประกอบของธาตุที่มีอยู่ภายในตัวอย่างแก้ว ยิ่งไปกว่านั้นผู้วิจัยได้ทำการศึกษาสมบัติทางแม่เหล็ก และสมบัติทางไฟฟ้าเคมีของแก้ว โดยพบว่าแก้วทุกตัวอย่างแสดงพฤติกรรมทางแม่เหล็กแบบพาราแมกнетิก และมีค่าการเก็บประจุไฟฟ้าเคมีสูงสุด เท่ากับ 196 ฟาร์ดต่อกรัม จึงถือได้ว่าแก้วตัวอย่างที่เตรียมนี้มีแนวโน้มที่จะสามารถนำไปใช้เป็นข้ออ้างอิงทดสอบแบตเตอรี่ชินิดลิเทียม ไอออนในอนาคตได้

AMORNTEP MONTREEUPPATHUM : STRUCTURE AND
ELECTROCHEMICAL PROPERTIES OF MANGANESE LITHIUM
BORATE GLASS. THESIS ADVISOR : ASSOC.PROF. PRAYOON
SONGSIRIRITTHIGUL, Ph.D. 96 PP.

MANGANESE LITHIUM BORATE GLASS/ LITHIUM ION BATTERY

This thesis presents the study on the synthesis and characterization on manganese lithium borate glass by melt-quenched technique. The structure and phase component of the glass, $0.2\text{MnO}_2-0.8(\text{Li}_2\text{O}-x\text{B}_2\text{O}_3)$ with $x = 1, 2, 3$ and 4 moles were characterized by X-ray absorption spectroscopy (XAS) and X-ray diffraction (XRD). The pattern of X-ray diffraction of prepared glass exhibits a large peak with no appear sharp peak which is the nature of amorphous phase. The oxidation state of manganese content in each sample that obtained by XAS which present the mixing of Mn^{2+} and Mn^{3+} corresponding to the Mn oxidation state results measured by UV-visible spectroscopy technique (UV-VIS). The Extended x-ray absorption fine structure (EXAFS) was used to observation the bonding distance of Mn-O, the average bonding distance are between $2.03-2.07 \text{ \AA}$. Moreover, scanning electron microscopy (SEM) and energy dispersive x-ray spectroscopy (EDS) depict the subsistence of element in each sample. The electrochemical and magnetization properties of samples have been also considered, the highest specific capacitance have been observed at 196 F.g^{-1} .

School of Physics

Academic Year 2020

Student's Signature John Smith

Advisor's Signature *Subj S*