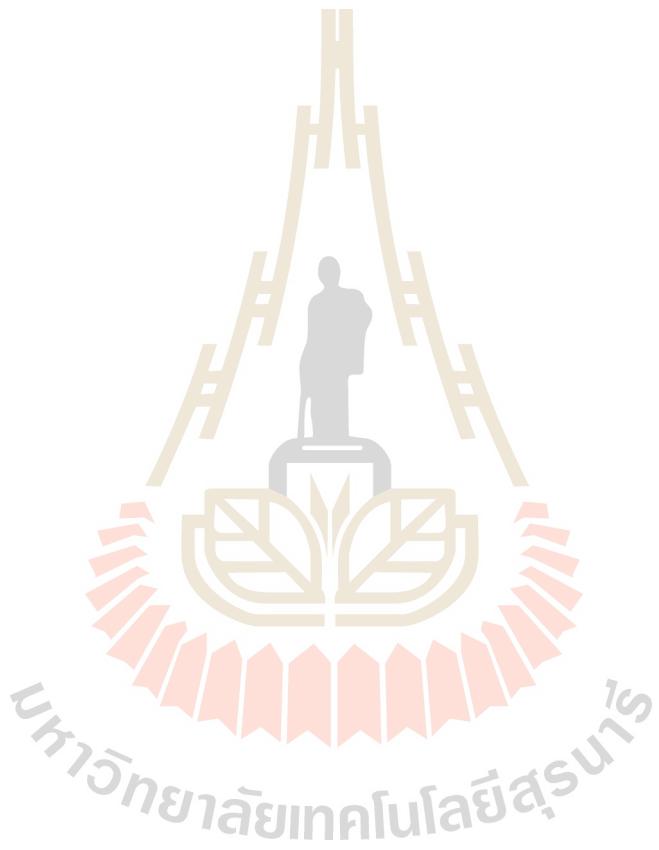


วุฒิการ ใส่เหตุอ่อน : การคำนวณแบบเฟิร์สปรินซิเพิลของโลหะออกไซด์บางชนิด: ภาวะพหุสัณฐานของ LiAlO_2 และ LiGaO_2 และคุณสมบัติตัวเร่งปฏิกิริยาของ BaTiO_3 เจือ Fe และ Ni (FIRST PRINCIPLES STUDY OF SELECTED METAL OXIDES :

POLYMORPHS OF LiAlO_2 AND LiGaO_2 AND CATALYTIC PROPERTIES OF Fe AND Ni- DOPED BaTiO_3). อาจารย์ที่ปรึกษา : ศาสตราจารย์ ดร. ชูภิชา ลินปีจันงค์, 184 หน้า.

วิทยานิพนธ์นี้ได้ศึกษาคุณสมบัติของออกไซด์สามชนิด โดยวิธีการคำนวณแบบ อินิชิโอ การเปลี่ยนแปลงโครงสร้างเฟสระหว่างโครงสร้างเฟสธรรมชาติและโครงสร้างเฟสภายใต้ สภาวะความดันสูงของทั้ง LiAlO_2 และ LiGaO_2 ได้ถูกศึกษาและพฤติกรรมการเร่งปฏิกิริยาของการปรับปรุง BaTiO_3 ยังถูกวิเคราะห์ด้วยเช่นกัน การเปลี่ยนแปลงเฟสระหว่าง γ - LiAlO_2 และ δ - LiAlO_2 ถูกคำนวณใน 2 ระดับ คือ โดยใช้ Perdew – Burke – Ernzerhof (PRB) generalized – gradient approximation (GGA) ฟังก์ชันอล แล้ว Heyd Scuseria Ernzerhof (HSE) ฟังก์ชันอล ผลการคำนวณได้ทำนายความดันสมดุลในการเปลี่ยนโครงสร้างซึ่งสอดคล้องเป็นอย่างดีกับผลการทดลอง andan พลังงานและความหนาแน่นของสถานะพลังงานของ γ - LiAlO_2 และ δ - LiAlO_2 ที่ความดันปรกติยังถูกนำเสนอโดยด้วย การเปลี่ยนแปลงเฟสของโครงสร้างในธรรมชาติของ β - LiGaO_2 ($\text{Pna}2_1$) ที่ภายในได้สภาวะความดันแบบต่าง ๆ ได้ถูกทำการศึกษาพบว่าหลายโครงสร้างของ LiGaO_2 เสถียรภายใต้ความเค็มเฉพาะแบบต่าง ๆ โดยบางโครงสร้างยังไม่มีการรายงานมาก่อนในอดีต ($\text{oP}16$, $\text{i}4\bar{1}/\text{amd}$ และ $\text{P}4_{1,2,2}$) การศึกษาพบว่าโครงสร้างแบบรอกซอลต์ของ LiGaO_2 จะเสถียรภายใต้สภาวะความดันที่สูงมากพอ แต่ว่าความเค็มแบบเกณฑ์ยกสำหรับการทำให้โครงสร้างแบบเดตรากอนอลและออร์โซรมบิกเสถียร ได้เขียนโดยกัน โดยขึ้นกับทิศทางของความเค็มที่ให้เข้าไปกระบวนการของการเปลี่ยนโครงสร้างสามารถแสดงได้จากการคำนวณค่าเออนหัลปีพื้นผิวในฟังก์ชันของตัวแปร โครงสร้างผลึกและกำแพงพลังงานในการก้าวข้ามระหว่างตำแหน่งจุดต่อสุดแต่ละบริเวณ ความเค็มและทิศทางการกดที่นำไปสู่เฟสใหม่ของ LiGaO_2 ได้ถูกนำเสนอและอภิปรายด้วยในส่วนสุดท้ายของวิทยานิพนธ์ พฤติกรรมการเร่งปฏิกิริยาของ BaTiO_3 สำหรับปฏิกิริยาการสังเคราะห์ออกซิเจนได้ถูกศึกษาพบว่าการเจือ Fe และ Ni สามารถทำให้สภาพการนำไฟฟ้าดีขึ้น และมีการลดค่าสักย์ไฟฟ้าส่วนเกินสำหรับปฏิกิริยาที่ใช้ในการสังเคราะห์ออกซิเจนบน BaTiO_3 โดยขึ้นกับการคำนวณแผนภาพพื้นที่และค่าความเป็นกรดเบสและสักย์ไฟฟ้าที่ขึ้นกับแผนภาพพื้นผิวซึ่งสนับสนุนว่า BaTiO_3 มีความเสถียรอาย่างมากภายใต้สภาวะซึ่งทำให้เกิดปฏิกิริยา แต่ไม่ไหต่อสารมัธยัณฑ์ในปฏิกิริยา และการคุกคักก้าวไปโครเจน โดยข้อพิสูจน์นี้แสดงให้เห็นว่าการ

เปลี่ยนแปลงองค์ประกอบสารที่มีอยู่อย่างเดือน้อยสามารถปรับปรุงพฤติกรรมการเร่งปฏิกริยาของสารให้ดีขึ้นเป็นอย่างดี



สาขาวิชาพิสิกส์
ปีการศึกษา 2559

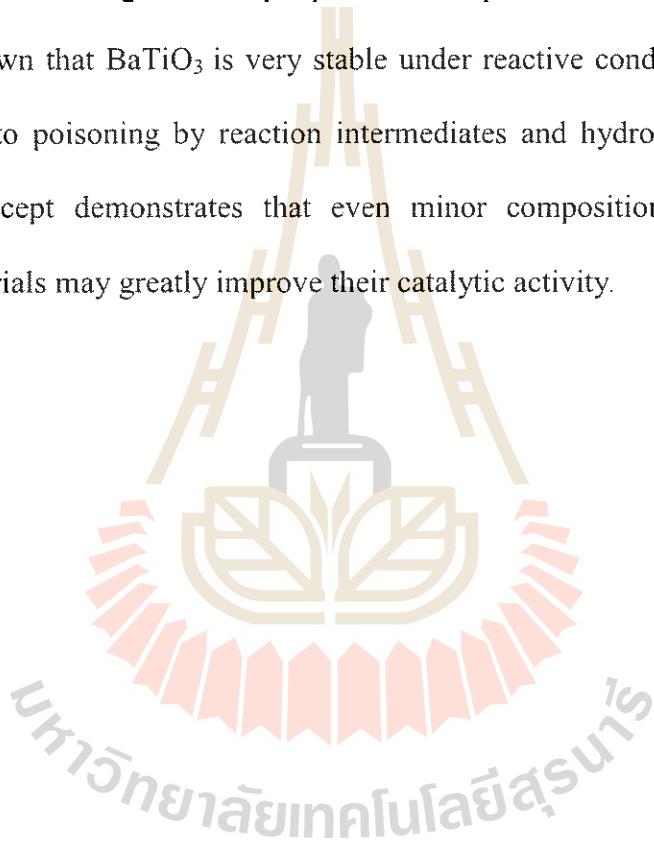
ลายมือชื่อนักศึกษา กฤติกา คงแล้ว
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ดร. มนต์รัตน์ บุญธรรม

WUTTHIGRAI SAILUAM : FIRST PRINCIPLES STUDY OF SELECTED
METAL OXIDES: POLYMORPHS OF LiAlO₂ AND LiGaO₂ AND
CATALYTIC PROPERTIES OF Fe AND Ni- DOPED BaTiO₃. THESIS
ADVISOR : PROF. SUKIT LIMPIJUMNONG, Ph.D. 184 PP.

PHASE TRANSFORMATION/ENTHALPY/CATALYZE ACTIVITY/*AB INITIO*

In this thesis, properties of three oxides have been investigated using *ab initio* calculations. The homogeneous structural phase transition between the natural and high-pressure forms of LiAlO₂ and LiGaO₂ have been determined, and the catalytic activity of modified BaTiO₃ was analyzed. The phase transition between γ - LiAlO₂ and δ - LiAlO₂ was calculated on two levels of theory, using the Perdew - Burke-Ernzerhof (PBE) generalized-gradient approximation (GGA) functional and the Heyd – Scuseria - Ernzerhof (HSE) hybrid functional. Our calculations predict equilibrium phase pressures in reasonable agreement with experiment. Band structures and partial density of states of both γ - LiAlO₂ and δ - LiAlO₂ at ambient pressure are reported. Phase transformations of the natural β - LiGaO₂ (Pna2₁) structure under different pressure conditions were also studied. We found that various LiGaO₂ structures can be stabilized under specific stress conditions, some of which had not been previously reported (oP16, I41/amd, and P4₁2₁2). It is found that the rocksalt - like structures of LiGaO₂ can be stabilized under sufficiently high hydrostatic pressure, whereas uniaxial stress stabilizes either the tetragonal or the orthorhombic structure depending on the applied direction. The mechanisms of the phase transitions have been characterized by calculating the enthalpy surfaces in the crystal parameter space and

the barriers between each local minimum. Stresses and directions that lead to new phases of LiGaO₂ are presented and discussed. In the final part of this thesis, the catalytic activity of BaTiO₃ for the oxygen evolution reaction (OER) has been investigated. Fe and Ni doping is found to improve the electrical conductivity and reduce the overpotential required for water oxidation over BaTiO₃. Based on computed Pourbaix diagrams and pH/potential - dependent surface phase diagrams, it is further shown that BaTiO₃ is very stable under reactive conditions but insensitive with respect to poisoning by reaction intermediates and hydrogen adsorption. This proof of concept demonstrates that even minor compositional modifications of existing materials may greatly improve their catalytic activity.



School of Physics

Academic Year 2016

Student's Signature กฤษณ์ พานิช

Advisor's Signature ดร. วิวัฒน์ พานิช