

ได้ทำการเตรียมผลึกพหุพันธ์ของสารกึ่งตัวนำ  $\text{CuAl}_{1-x}\text{Mg}_x\text{O}_2$  ( $0 \leq x \leq 0.20$ ) ได้จากปฏิกริยาการเกิดเป็นสารละลายของแข็ง จากราดตั้งต้นที่เป็นผงผลึกของสารประกอบ  $\text{CuO}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$  และ  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  ที่มีความบริสุทธิ์ โดยเริ่มต้นจากการบดสารตั้งต้นให้ละเอียดและคลุกเคล้าให้เข้ากันดี จากนั้นจึงนำมาขึ้นรูปโดยการอัดให้เป็นเม็ดด้วยเครื่องไฮโดรลิกความดันสูงที่อุณหภูมิห้อง ผงผลึกที่อัดเป็นเม็ดแล้วจะนำไปเผาในอากาศความดันปกติที่อุณหภูมิ 1,100 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 24 ชั่วโมง ส่วนฟิล์มหนาของ  $\text{CuAl}_{1-x}\text{Mg}_x\text{O}_2$  ( $0 \leq x \leq 0.10$ ) ได้จากการเคลือบสารตั้งต้นที่เป็นผงผลึกของ  $\text{CuAl}_{1-x}\text{Mg}_x\text{O}_2$  ลงบนกระ杰กสไลด์ โดยวิธีพิมพ์สกรีน โดยที่ผงผลึกจะละลายในอุตสาหกรรมไกล์โกล แล้วจากนั้นจึงพิมพ์สกรีนลงบนกระ杰กสไลด์ที่อุณหภูมิห้อง การแอนนิลในอากาศที่อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 30 นาที จะช่วยทำให้เนื้อฟิล์มแน่นขึ้น และนำมาตรวจสอบโครงสร้างผลึกของผลึกพหุพันธ์ และฟิล์มหนา  $\text{CuAl}_{1-x}\text{Mg}_x\text{O}_2$  ที่เตรียมได้โดยวิธีการเลี้ยงแบบรังสีเอ็กซ์ ส่วนภาพถ่ายของผิวน้ำผลึกของสารตัวอย่างทั้งสองแบบได้จากการบันทึกด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด แล้วทำการวัดสภาพต้านทานไฟฟ้าของผลึกพหุพันธ์  $\text{CuAl}_{1-x}\text{Mg}_x\text{O}_2$  และความต้านทานแผ่น  $\text{CuAl}_{1-x}\text{Mg}_x\text{O}_2$  ของฟิล์มหนานี้ค่าพลังงานกระตุ้นสามารถคำนวณได้จากการวัดความต้านทานไฟฟ้าที่อุณหภูมิต่างๆ จากค่าพลังงานกระตุ้นเหล่านี้สามารถ推断ได้ว่าชนิดการนำไฟฟ้าแบบพิของผลึกพหุพันธ์และฟิล์มหนา  $\text{CuAl}_{1-x}\text{Mg}_x\text{O}_2$  มีสาเหตุมาจากการแคนเชิ่งของอะตอมโลหะและอะตอมออกซิเจนส่วนเกินที่อยู่ในโครงผลึก รวมทั้งได้มีการศึกษาสมบัติเชิงไฟฟ้า-ความร้อนด้วยการวัดสัมประสิทธิ์เบกที่อุณหภูมิต่างๆ ด้วย

In this research, polycrystalline of  $\text{CuAl}_{1-x}\text{Mg}_x\text{O}_2$  ( $0 \leq x \leq 0.20$ ) were prepared by a solid state reaction method. The mixture of high purity of  $\text{CuO}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$  and  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  powder was ground and then pressed by using uniaxial pressure. The obtained pellets were sintered in air at  $1100^\circ\text{C}$  for 24 h. Thick films of  $\text{CuAl}_{1-x}\text{Mg}_x\text{O}_2$  ( $0 \leq x \leq 0.10$ ) were deposited on slide glass substrates by screen printing method and using  $\text{CuAl}_{1-x}\text{Mg}_x\text{O}_2$  phase in powder form as a precursor. The powders were dispersed in ethylene glycol and immediately depositing the screen on the glass substrate. In order to obtain the higher dense material, the as-deposited thick films were annealed in air at  $500^\circ\text{C}$  for 30 min. The crystal structures of polycrystalline and thick films of  $\text{CuAl}_{1-x}\text{Mg}_x\text{O}_2$  were checked by X-ray diffraction method. Surface morphology of the samples was observed by scanning electron microscope (SEM). Electrical resistivity and sheet resistance were performed on the polycrystalline and thick films of  $\text{CuAl}_{1-x}\text{Mg}_x\text{O}_2$  respectively. The activation energy values of the samples were estimated by the resistivity measurements as a function of temperature. From the activation energy values, the origin p-type conduction in polycrystalline and thick films of  $\text{CuAl}_{1-x}\text{Mg}_x\text{O}_2$  was attributed to metal deficit and excess oxygen atoms within the crystallite sites of the material. The variation of Seebeck coefficient as a function of temperature was also investigated.