อลูมิเนียมไฮเดรต หรือ โบฮิไมท์ (AlOOH) สังเคราะห์ขึ้นด้วยวิธีการตกตะกอน โดยใช้ $AIN_3O_9.9H_2O$ และ $Na_2Al_2O_4$ เป็นสารตั้งต้น ผงผลึกโบฮิไมท์ที่เตรียมได้มีขนาดอนุภาค แตกต่างกัน ขนาดอนุภาคนี้ขึ้นอยู่กับตามเงื่อนไขค่าความเป็นกรด-ด่าง ซึ่งทำการเปลี่ยนค่า ความเป็นกรด-ด่างอยู่ในย่าน 8-11 จากนั้นเลือกผงผลึกโบฮิไมท์ที่มีขนาดอนุภาคแตกต่าง กันทำการเผาแคลไซน์เพื่อให้ก่อเกิดเฟสของ $\gamma-Al_2O_3$ พบว่าการเปลี่ยนเฟสจากผงผลึกโบฮิ ไมท์เป็น $\gamma-Al_2O_3$ เกิดขึ้นที่อุณหภูมิ 350 องศาเซลเซียส ซึ่งถือว่าเป็นอุณหภูมิที่ต่ำมาก เมื่อ ทำการพิ่มอุณหภูมิสูงขึ้นถึง 750 และ 1000 องศาเซลเซียส ผงโบฮิไมท์เปลี่ยนเฟสเป็น $\theta-Al_2O_3$ และ $\alpha-Al_2O_3$ ตามลำดับ จากนั้นนำพืคผลการตรวจวิเคราะห์ด้วยเทคนิค XRD มา คำนวณหาขนาดอนุภาคพบว่าขนาดอนุภาคของ $\alpha-Al_2O_3$ เพิ่มขึ้นตามอุณหภูมิในการผาแคล ไซน์ที่เพิ่มขึ้นและยังขึ้นกับขนาดอนุภาคผลึกผงโบฮิไมท์เมื่อตอนเริ่มต้น สำหรับสัญฐาน วิทยาของผงที่เตรียมได้ทั้ง ผงโบฮิไมท์และผง $\alpha-Al_2O_3$ ตรวจวิเคราะห์ด้วยเทคนิค SEM และ TEM พบว่าอนุภาคผงเกาะกันอย่างหนาแน่น ดังนั้นสรุปได้ว่าลักษณะเฉพาะของผง $\alpha-Al_2O_3$ ที่เตรียมได้นั้นขึ้นกับลักษณะเฉพาะของผง $\alpha-Al_2O_3$

230984

Aluminium hydrate, Al(OOH), or boehmite was synthesized using AlN₃O₉.9H₂O and Na₂Al₂O₄ as the starting materials by the precipitation method. The obtained boehmite powders were in crystalline form with various crystallite sizes depending on pH of the solutions which were in range 8-11. Selected boehmite precursor with different crystallite sizes were subjected to heat treatment process as to produce γ -Al₂O₃. The investigation show that phase transformation from boehmite to γ -Al₂O₃ was readily occurred at temperature as low as 350°C. Increasing treatment temperature to about 750°C, other transitive alumina such as θ -Al₂O₃ were also found while transform to α -Al₂O₃ were found at 1000 °C. Crystallite sizes of the obtained γ -Al₂O₃ increased with increasing treatment temperature and also dependent on crystallite size of boehmite precursor. Morphological studies with SEM and TEM revealed that a strong agglomeration were found for both boehmite and its relative γ -Al₂O₃ phases. Appropriate γ -Al₂O₃ characteristic is obtained by considering characteristic of used boehmite precursor and condition applied during heat treatment process.