

## บทที่ 5

### สรุปผลการทดลอง

งานวิจัยนี้ได้ศึกษาการสังเคราะห์ไฮดรอกซีอะพาไทต์ด้วยกระบวนการไฮโดรเทอร์มัลจากสารตั้งต้น โมโนแคลเซียมฟอสเฟตโมโนไฮเดรต (MCPM) ไดแคลเซียมฟอสเฟตแอนไฮดรัส (DCPA) ไดแคลเซียมฟอสเฟตไดไฮเดรต (DCPD) ซึ่งสกัดจากผลพลอยได้ของอุตสาหกรรมกระดูกกับ  $\text{Ca}^{2+}$  จากสารเคมี  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  และจากปะการัง ผลการศึกษาสามารถสรุปได้ดังนี้

1. สังเคราะห์ผงไฮดรอกซีอะพาไทต์ด้วยปฏิกิริยาระหว่างสารตั้งต้น DCPA หรือ DCPD กับ  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  ด้วยอัตราส่วน Ca/P 1.5 และ 1.67 โดยโมล ที่อุณหภูมิ 160-200 °C เป็นเวลา 4 ชั่วโมง DCPD เกิดปฏิกิริยาดีไฮเดรชันกลายเป็น แผ่น DCPA ซึ่งทำปฏิกิริยาต่อกับ  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  ได้เป็น เหมไฮดรอกซีอะพาไทต์บนแผ่น DCPA

2. ไฮดรอกซีอะพาไทต์บนผิวปะการัง

- 2.1 ไฮดรอกซีอะพาไทต์บนผิวปะการังสังเคราะห์ด้วยปฏิกิริยาระหว่าง  $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$  และปะการังสกุล Porites โครงสร้างปะการังยังคงสภาพเดิมภายหลังจากกระบวนการไฮโดรเทอร์มัล อะราโกไนต์เป็นผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการสังเคราะห์ด้วยอัตราส่วน Ca/P 1.67 โดยโมล อย่างไรก็ตามในกรณีอัตราส่วน Ca/P 0.14 โดยโมล ผลิตภัณฑ์ที่ได้คือ  $\beta$ -TCP ไฮดรอกซีอะพาไทต์ และอะราโกไนต์ตามลำดับ

- 2.2 ปฏิกิริยาระหว่าง MCPM หรือสารละลาย DCPA กับปะการังสกุล Porites (อัตราส่วน Ca/P 1.14 โดยโมล) และตามด้วยการเติม  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  ปฏิกิริยาแรกคือการเกิด DCPA และปฏิกิริยาที่สองคือการเกิดไฮดรอกซีอะพาไทต์ โครงสร้างปะการังยังคงสภาพเดิมภายหลังจากกระบวนการไฮโดรเทอร์มัลที่อุณหภูมิ 200 °C เป็นเวลา 4 และ 7 ชั่วโมง ผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่อุณหภูมิ 200 °C เป็นเวลา 7 ชั่วโมง คือ DCPA อะราโกไนต์ และ ไฮดรอกซีอะพาไทต์ ตามลำดับ

เมื่อผ่านกระบวนการไฮโดรเทอร์มัลอีกครั้ง ได้ผลึกไฮดรอกซีอะพาไทต์มีขนาดประมาณ 0.1-2  $\mu\text{m}$  บนแผ่น DCPA และวิสเกอร์ DCPA ที่อุณหภูมิ 200°C เป็นเวลา 4 และ 7 ชั่วโมง ในกรณีปฏิกิริยา 7 ชั่วโมง พบแคลไซต์ซึ่งเกิดจากการรวมกันของ  $\text{CO}_2$  และ  $\text{Ca}^{2+}$  ในสารละลายไฮโดรเทอร์มัล

3. ภาวะที่เหมาะสมในการสังเคราะห์ไฮดรอกซีอะพาไทต์บนผิวปะการัง คือใช้ MCPM เป็นสารตั้งต้น ภายใต้สภาวะไฮโดรเทอร์มัลที่อุณหภูมิ 200 °C เป็นเวลา 7 ชั่วโมง เนื่องจากได้ไฮดรอกซีอะพาไทต์มีความเป็นผลึกสูง และปริมาณมาก

### งานวิจัยต่อเนืองที่น่าสนใจ

1. ศึกษาสมบัติผลึกไฮดรอกซีอะพาไทต์ และความเป็นไปได้ในการผลิตเป็นสารเคมีที่มีความบริสุทธิ์สูง

2. ศึกษาสมบัติเชิงกลของปะการังที่ผ่านการเปลี่ยนเป็นไฮดรอกซีอะพาไทต์

3. ศึกษาชิ้นงานในหลอดทดลอง (in vitro) หรือ ในสิ่งมีชีวิต (in vivo)



ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย