

## บทที่ 5

### สรุปผลการวิจัย และข้อเสนอแนะ

#### สรุปผลการวิจัย

จากการสังเคราะห์ตัวเร่งปฏิกิริยาไทเทเนียมไดออกไซด์ที่ได้ด้วยทองคำทำการศึกษาปริมาณทองคำด้วยเครื่อง ICP พบว่ามีปริมาณทองคำร้อยละ 0.93 โดยน้ำหนัก วิเคราะห์ขนาดอนุภาคทองคำบนตัวเร่งไทเทเนียมไดออกไซด์ที่ทำการเผาที่อุณหภูมิ 400, 600 และ 700 °C พบขนาดอนุภาคเป็น  $5.02 \pm 0.83$ ,  $9.84 \pm 1.43$  และ  $11.17 \pm 1.76$  ตามลำดับ วิเคราะห์โครงสร้างผลึกของไทเทเนียมไดออกไซด์ ด้วยเทคนิค XRD ตัวเร่งเผาที่อุณหภูมิ 400, 600 และ 700 °C พบร้อยละของเฟสรูไทล์ เป็น 15, 28 และ 65 ตามลำดับ และพบ XRD พีคของทองคำบนตัวเร่งที่  $2\theta$  38.18, 44.40, 64.58 และ  $77.54^\circ$  ทดสอบประสิทธิภาพโดยการย่อยสลายไดโครโตฟอสที่ความเข้มข้นเริ่มต้น 20 มิลลิกรัมต่อลูกบาศก์เดซิเมตร ปริมาตร 500 ลูกบาศก์เซนติเมตร ปริมาณตัวเร่ง 0.5 กรัมต่อลูกบาศก์เดซิเมตร ฉายแสงธรรมชาติจากดวงอาทิตย์ เวลา 10.00 ถึง 14.00 น. พบว่าปฏิกิริยาเป็นปฏิกิริยาอันดับหนึ่งเทียม ตัวเร่งเผาที่อุณหภูมิ 400, 600 และ 700 °C มีค่าคงที่อัตราเป็น  $2.69 \times 10^{-2}$ ,  $1.01 \times 10^{-2}$  และ  $4.30 \times 10^{-3}$  ตามลำดับ มีค่าครึ่งชีวิต ( $t_{1/2}$ ) เป็น 25.76, 68.61 และ 161.16 นาทีขณะที่ตัวเร่ง  $\text{TiO}_2$  (P25) มีค่าครึ่งชีวิตเป็น 47 นาที ดังนั้นตัวเร่ง  $\text{Au/TiO}_2$  เผาที่ 400 °C มีประสิทธิภาพดีกว่าตัวเร่ง  $\text{TiO}_2$  (P25) ที่นิยมใช้ทั่วไป 1.88 เท่า

#### ข้อเสนอแนะในการนำผลการวิจัยไปใช้

ผลการวิจัยนี้สามารถใช้เป็นข้อมูลในการผลิตตัวเร่งปฏิกิริยา และออกแบบเครื่องมือในการกำจัดสารพิษในน้ำดื่ม

#### ข้อเสนอแนะในการทำวิจัยครั้งต่อไป

ควรทำการศึกษาผลิตภัณฑ์ที่เกิดจากการย่อยสลายสารไดโครโตฟอส เขียนกลไกปฏิกิริยาเคมีในการย่อยสลาย และทำการทดสอบพิษของผลิตภัณฑ์ต่อสิ่งมีชีวิต นอกจากนี้อาจพัฒนาตัวเร่งแบบเกาะอยู่กับที่เพื่อสะดวกในการนำไปประยุกต์ใช้งาน