



### 1.1 ความเป็นมาของปัจจุบัน

ประเทศไทยมีวัสดุคุณภาพสูงและนานาชนิด ตัวอย่างเช่น แร่เซอร์โคন ซึ่งมีธาตุเซอร์โคนเนียมอยู่ในปริมาณสูง เราภักดีให้ค่าตั้งประเทศไทยในรูปของวัสดุคุณภาพด้วยราคาน้ำ การใช้เงินให้มีการพัฒนากระบวนการผลิต. เซอร์โคนเนียมบริสุทธิ์ชั้นในประเทศไทย เพื่อพัฒนาค่าไม่ตึงการผลิต. เซอร์โคนเนียมที่บริสุทธิ์จากวัสดุคุณภาพที่มีอยู่แล้วนี้ เป็นอุตสาหกรรม ซึ่งจะเป็นแนวทางที่จะช่วยให้เศรษฐกิจของประเทศไทยดีขึ้นมาก

ธาตุเซอร์โคนเนียมถูกค้นพบครั้งแรกในปี ค.ศ. 1789 โดยมัลก เคเมริ เครเวน ชาวเยอรมัน ชื่อ Martin Heinrich - Klaproth ซึ่งได้แยกออกมารูปของออกไซด์ต่อมาก de Morveau และ Vauquelin ได้ทำการศึกษาต่อ และพยายามที่จะเครื่ยนให้อยู่ในรูปของธาตุเซอร์โคนเนียมที่บริสุทธิ์ แต่ไม่สำเร็จ ต่อมาในปี ค.ศ. 1824 Berzelius สามารถเครื่ยนโลหะเซอร์โคนเนียมได้สำเร็จ ตั้งแต่นั้น Berzelius จึงเป็นนักวิทยาศาสตร์คนแรกที่สามารถหาค่าน้ำหนักของออกไซด์ของเซอร์โคนเนียมได้ ซึ่งมีค่า 89.46 ค่าน้ำหนักเดียว กับค่าน้ำหนักของออกไซด์ของเซอร์โคนเนียมที่หาได้ในปัจจุบันมากที่สุด คือ มีค่า 91.22<sup>(1)</sup>

แหล่งที่สำคัญของเซอร์โคนเนียมก็คือ แร่เซอร์โคน ( $(\text{Zr},\text{Hf})\text{SiO}_4$ ) และแร่บัดเดลายท (baddeleyite,  $(\text{Zr},\text{Hf})\text{O}_2$ ) โดยที่นำไปในแร่เซอร์โคนมีมัลกจะมีเซอร์โคนเนียมออกไซด์ ( $\text{ZrO}_2$ ) อยู่ประมาณ 67.2% และซิลิเกต ( $\text{SiO}_2$ ) ประมาณ 32.8% และมัลกจะมีสารประกอบแยฟ เนียมอยู่ด้วย เช่น ซึ่งมีปริมาณแยฟ เนียม ออกไซด์ ( $\text{HfO}_2$ ) อยู่ในช่วง 0.5 ถึง 2.0%<sup>(2)</sup> ธาตุเซอร์โคนเนียมและแยฟ เนียม มีคุณสมบัติทางเคมีคล้ายคลึงกันมาก และมีค่ารักษาความคงทนและอ่อนนุ่ม เท่ากัน จึงแยกธาตุทั้งสองตัวออกจากกันได้ยากมาก

ธาตุเชอร์โโคเนียม เป็นธาตุที่น่าสนใจอย่างมาก โดยเฉพาะอย่างยิ่งทางด้านอุตสาหกรรมนิวเคลียร์ ทึ้งนี้ เหราธาตุเชอร์โโคเนียมสามารถจับนิวตรอนได้น้อย (low thermal neutron absorption cross section) และเป็นโลหะที่มีจุดหลอมเหลวสูง ทนทานต่อการกัดกร่อนได้ดีอีกด้วย จึงสามารถใช้เป็นวัสดุหุ้มเม็ดเชื้อเพลิงนิวเคลียร์ (cladding material) โดยเฉพาะอย่างยิ่งในเครื่องปฏิกรณ์แบบ water - cooled ธาตุอื่น ๆ ที่มีการจับนิวตรอนได้น้อยก็คือ ธาตุแมกนีเซียม อัลูมิเนียม และมีข้อเสียคือ มีจุดหลอมเหลวต่ำ ส่วนธาตุเบริลเลียมนั้น เปราะ หักง่าย และมีราคาแพง จึงไม่นิยมนำมาใช้ทางด้านอุตสาหกรรมนิวเคลียร์ (3)

ธาตุแซฟเนียม มีคุณสมบัติทางนิวเคลียร์ค่างกับธาตุเชอร์โโคเนียม คือ แซฟเนียมจะจับนิวตรอนได้ต่ำกว่ามาก คือ มีค่า neutron absorption cross section สูงถึง 115 barns ตั้งนั้น ในกรณีที่มีแซฟเนียมปนอยู่กับเซอร์โโคเนียมจะทำให้เซอร์โโคเนียมมีค่า neutron absorption cross section สูงขึ้นจาก 0.18 barns (2) เป็น 1 barn หรือมากกว่า จึงจำเป็นต้องมีกระบวนการแยกแซฟเนียมออกจากเซอร์โโคเนียม เพื่อให้ได้เซอร์โโคเนียมที่บริสุทธิ์มากที่สุด เชอร์โโคเนียมชนิดนิวเคลียร์เกรด ต้องมีแซฟเนียมปนอยู่ต่ำกว่า 150 ppm (4) ส่วนประกอบหัว ๆ ในโลหะเซอร์โโคเนียมพ犹น (zirconium sponge) ชนิดนิวเคลียร์เกรด แสดงไว้ในภาคผนวก ในขณะเดียวกันก็สามารถใช้แซฟเนียมเป็นหัวควบคุม (control rod) ในเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์ได้ ตั้งนั้น การแยกเซอร์โโคเนียมและแซฟเนียมให้ได้บริสุทธิ์ จึงจำเป็นมากสำหรับ เป็นวัสดุที่ใช้กับเครื่องปฏิกรณ์นิวเคลียร์

นอกจากนี้เซอร์โโคเนียมยังมีประโยชน์อีกมากมายในด้านอุตสาหกรรมอื่น ๆ ตั้งอย่าง เช่น สารประกอบเซอร์โโคเนียม ใช้เป็นส่วนผสมในการหัวหว้าเชรามิก อุปกรณ์ทนความร้อนสูง เช่น เคราเมิค และโลหะเซอร์โโคเนียมใช้ทำอุปกรณ์ทนทานต่อการกัดกร่อนสำหรับโรงงานเคมี ใช้ในการทำ refractory alloys, photo flashbulbs เป็นต้น (2) เชอร์โโคเนียมออกไซด์ ( $ZrO_2$ ) มีความแข็งมาก จึงใช้เป็นเครื่องมือในการขัดหักความสะอาดหัวแก้ว ต่าง ๆ เชอร์โโคเนียม ซิรโคเนียม โซลเฟต (zirconyl sulfate) ใช้ในโรงงานผลิตหนังสัค์ เชอร์โโคเนียม เดคราคลอไรด์ (zirconium tetrachloride,  $ZrCl_4$ ) ใช้เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา (Catalyst) ในปฏิกิริยา ฟรีเคน - คราฟท์ (Friedel - Crafts reactions) และใช้เป็นสารตึงดันการผลิตโลหะเซอร์โโคเนียม (1)

## 1.2 วัสดุประสังค์ของการวิจัย

1.2.1 เพื่อหา เงื่อนไขการแยก เชอร์โค้ก เนียมออกจากแร่ เชอร์ค่อน

1.2.2 เพื่อหา เงื่อนไขการทำให้ เชอร์โค้ก เนียมที่แยกมาได้นั้นบริสุทธิ์ โดยวิธี  
สักดิ์วิถุตัวท่าละลายอินทรีย์ จนได้ผลิตผล เป็น เชอร์โค้ก เนียมที่บริสุทธิ์

## 1.3 ขั้นตอนของ การวิจัย

1.3.1 วิเคราะห์เชิงคุณภาพของแร่ เชอร์ค่อนจากจังหวัดระนอง โดยวิธีนิวเคลอโนน  
แมกติเวชัน (Neutron Activation Analysis, NAA)

1.3.2 วิเคราะห์เชิงปริมาณของธาตุต่าง ๆ ในแร่ เชอร์ค่อนนี้ โดยวิธีนิวเคลอโนน  
แมกติเวชัน (NAA) และวิธีเรืองรังสีเอกซ์ (x - ray fluorescent, XRF)

1.3.3 ทดลองแยก เชอร์โค้ก เนียมจากแร่ เชอร์ค่อน และทำให้มีบริสุทธิ์ความชื้นค่อน  
ต่าง ๆ ดังนี้

1.3.3.1 ทดลองการหลอมแร่ด้วยด่างโซเดียม ใชครอกไฮด์และโซเดียม  
เมอร์ออกไซด์

1.3.3.2 ทดลองหาเงื่อนไขที่เหมาะสมในการสักดิ์ เชอร์โค้ก เนียมด้วยวิธี  
Hexone - Thiocyanate Process

1.3.3.3 ตรวจสอบประสิทธิภาพของการหลอม โดย เมอร์เซน์มอลลิค  
ที่ได้ และวิเคราะห์หาความบริสุทธิ์ของผลผลิต โดยวิเคราะห์ทางคุณภาพและปริมาณ