

บทที่ 7

สรุป

วิทยานิพนธ์นี้ได้ทำการประดิษฐ์หัววัดก้าชชนิดดีบุกออกไซด์ หัววัดก้าชชนิดทิพาเนียมออกไซด์ และหัววัดก้าชชนิดดีบุกออกไซด์-ทิพาเนียมออกไซด์พร้อมทั้งสร้างระบบหัววัดก้าชสำหรับการประเมินผลขึ้น โดยมีสาระที่สรุปได้ดังต่อไปนี้

1. ได้ประดิษฐ์ระบบหัววัดและประเมินผลหัววัดก้าช ซึ่งประกอบด้วย ระบบนำพา ก้าช ระบบหัวฉีด ก้าช และระบบหัววัด โดยมีรายละเอียดดังนี้

1.1 ระบบนำพา ก้าช สามารถควบคุมอัตราเร็วและอัตราผสมของก้าชพาห์โดยใช้ก้าชในโตรเจนและก้าชออกซิเจน ระบบนี้ออกแบบให้สามารถใช้กับระบบหัววัดได้พร้อมกัน 2 ระบบ

1.2 ระบบหัวฉีด ก้าช สามารถเปลี่ยนสารละลายตัวอย่างให้อยู่ในสถานะก้าช โดยสามารถควบคุมอุณหภูมิได้ถึง 125°C

1.3 ระบบหัววัดและประเมินผล สามารถวัดหัววัดก้าชได้พร้อมกัน 6 ตัว นอกจากนี้ยังสามารถให้อุณหภูมิการทำงานแก่หัววัดก้าชได้สูงถึง 600°C สัญญาณที่ได้จะส่งเข้าสู่คอมพิวเตอร์เพื่อแสดงผลการตอบสนองในเวลาจริง

2. ได้ประดิษฐ์และทดสอบ หัววัดก้าชชนิดดีบุกออกไซด์และหัววัดก้าชชนิดทิพาเนียมออกไซด์ ที่ผ่านอุณหภูมิการเผา $100, 200, 300, 400, 500$ และ 600°C โดยได้ผลการทดลองดังนี้

2.1 ผงดีบุกออกไซด์และผงทิพาเนียมออกไซด์ ที่ผ่านอุณหภูมิการเผาที่สูงขึ้น จะมีพื้นที่ผิวของผงน้อยลง ซึ่งคาดว่าเป็นผลเนื่องจาก เกิดการรวมตัวกันของผงสารเมื่ออุณหภูมิสูงขึ้น

2.2 จากการศึกษาเงื่อนไขที่เหมาะสมในการวัดการตอบสนองของหัววัดก้าชชนิดดีบุกออกไซด์และหัววัดก้าชชนิดทิพาเนียมออกไซด์ พบร่วมกันว่า เงื่อนไขที่เหมาะสมคือ การวัดที่อุณหภูมิ 300°C ใช้ปริมาตรสารตัวอย่างเป็น 5 ไมโครลิตร โดยความเร็วของก้าชพาห์เป็น 400 มิลลิลิตร/นาที

2.3 จากการศึกษาการตอบสนองของหัววัดก้าชจากตัวแปรต่าง ๆ พบร่วมกันว่า การเผาผงดีบุกออกไซด์ที่อุณหภูมิต่ำจะให้พื้นที่ผิวของเกรนในการสัมผัสกับก้าชได้สูง แต่พบว่าความไวในการวัดจะสูงสุดเมื่อทำการเผาที่ 300°C เป็นเวลา 3 ชั่วโมง

2.4 ความเข้มข้นของเมทิลแอลกอฮอล์ต่ำสุดที่ยังสามารถตอบสนองได้ดีในลักษณะ เชิงเส้นคือ 0.5 % โดยปริมาตร โดยสามารถวัดได้ถึงความเข้มข้น 10%

2.5 หัววัดก้าชชนิดนิบุกออกไซด์มีแนวโน้มที่จะตอบสนองต่อก้าชแอมโมเนียในลักษณะต่างจากก้าชเมทิลแอลกอฮอล์ คือ จะให้ค่าความไวที่ต่ำกว่า 1 กล่าวคือก้าชแอมโมเนียจะเป็นตัวรับอิเล็กตรอนจากสารกึ่งตัวนำ

3. ได้ประดิษฐ์หัววัดก้าชชนิดนิบุกออกไซด์-ทิฟานียมออกไซด์ จากการผสมผงดีบุก ออกไซด์ และผงทิฟานียมออกไซด์ที่ผ่านอุณหภูมิการเผา 300°C เป็นเวลา 3 ชั่วโมง ในอัตราส่วน 5:0, 4:1, 3:2, 2:3, 1:4 และ 0:5 ตามลำดับ และได้ทดสอบหัววัดก้าชที่ประดิษฐ์ขึ้นที่อุณหภูมิการทำงาน 300°C พบว่า

3.1 หัววัดก้าชชนิดนิบุกออกไซด์-ทิฟานียมออกไซด์ ที่ผสมด้วยอัตราส่วน 5:0 ให้ค่าความไวสูงสุดในการตอบสนองต่อก้าชเมทิลแอลกอฮอล์ โดยให้ค่าความไวสูงขึ้นตามความเข้มข้น กล่าวคือ ก้าชเมทิลแอลกอฮอล์จะเป็นตัวให้อิเล็กตรอน

3.2 หัววัดก้าชชนิดนิบุกออกไซด์-ทิฟานียมออกไซด์ ที่ผสมด้วยอัตราส่วน 5:0 ให้ค่าความไวต่ำกว่า 1 ใน การตอบสนองต่อก้าชแอมโมเนีย กล่าวคือ ก้าชแอมโมเนียจะเป็นตัวรับอิเล็กตรอน

3.3 หัววัดก้าชชนิดนิบุกออกไซด์-ทิฟานียมออกไซด์ที่ผสมด้วยอัตราส่วน 2:3 และ 3:2 มีแนวโน้มที่จะให้ค่าความไวในการวัดต่อก้าชแอมโมเนียสูงขึ้นตามความเข้มข้น

จากการทดลองขึ้นต้นนี้ให้เห็นว่า หากนำเอาหัววัดก้าชที่ผสมในอัตราส่วนต่างๆมาใช้ร่วมกันในการวัด จะทำให้สามารถแยกแยะชนิดของก้าชเมทิลแอลกอฮอล์ และก้าชแอมโมเนียได้