

VII สรุปและขอเสนอแนะเกี่ยวกับการวิจัยในขั้นต่อไป

จากผลการทดลองความสามารถสรุปผลได้ดังนี้คือ

๑. น้ำมันเชื้อเพลิงเป็นสารควบคุมอุณหภูมิที่เหมาะสมกว่าสารอื่น เพราะในอุณหภูมิช่วงการไหลของสารทดลองครั้งนั้นตั้งแต่ ๑๕๐ - ๑๘๐° ซ. ลิควิดมีคุณสมบัติที่เหมาะสมทุกประการ แต่มีข้อเสียที่มีราคาแพง ในการใช้วัดความได้ไกลของน้ำแมกซ์ โคคัลโดยวิธีแรบดิกมีอุณหภูมิ ๑๒๐ - ๑๖๕° ซ. อาจใช้น้ำมันเครื่องแทนได้ ซึ่งอาจหาน้ำมันเครื่อง เบอร์อื่นมาทดลองใช้แทนน้ำมันเชื้อเพลิงก็ได้ เพราะราคาถูกกว่ามาก ข้อสำคัญอุณหภูมิของการใช้งานต้องอยู่ต่ำกว่าอุณหภูมิที่น้ำมันเครื่อง เบอร์นั้นจะถูกออกซิไดซ์ โดยออกซิเจนในอากาศได้

๒. ปรากฏว่าอุณหภูมิที่ ๑๒๐ - ๑๖๕° ซ. เวลา ๑๓ - ๑๗ นาที เหมาะในการนำไปใช้วิเคราะห์ค่าซี โคคัลโดยวิธีแรบดิกกับน้ำทั้งหมดไป

๓. ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของค่าซี โคคัลจากวิธีแรบดิกสูงกว่าส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของค่าซี โคคัลจากวิธีมาตรฐาน ขึ้นกับลักษณะของตัวอย่างน้ำที่นำมาวิเคราะห์

๔. ส่วนเบี่ยงเบนของค่าซี โคคัลโดยวิธีแรบดิกเมื่อเทียบกับค่าซี โคคัลโดยวิธีมาตรฐาน มีค่า = ๗ %

๕. ค่าซี โคคัลโดยวิธีแรบดิกกับค่าซี โคคัลโดยวิธีมาตรฐานมีความสัมพันธ์ซึ่ง เชื่อมโยงเป็นกราฟเส้นตรง และเขียนได้เป็นสมการซึ่งเป็นฟังก์ชันของกันและกันคือ

$$r = ๕ \times m + ๑$$

ขอเสนอแนะ เกี่ยวกับการวิจัยในขั้นต่อไป

จากการที่ได้ศึกษาค้นคว้าเกี่ยวกับงานวิจัยนี้ ซึ่งก็ได้ข้อมูลพอที่จะชี้ให้เห็นได้ว่าวิธีดังกล่าวสามารถนำไปใช้งานได้ดี แต่ปรากฏว่าผลที่ได้จากการทดลองโดยวิธีนี้ค่าของส่วน

เขียน เบนมาตรฐานยังอยู่ในเกณฑ์ที่สูงกว่าวิธีมาตรฐาน ซึ่งแก้ไขโดยการ เปลี่ยนแปลงตาม หัวข้อที่จะกล่าวถึงต่อไปนี้ เพื่อเทียบผลว่าจะสามารถศึกษาองค์ได้เพียงใด ได้แก่

๑. ถักการ ใช้กรด 'ออส' อริค ในแอซิดบิคเจอร์ดัง โดย ใช้กรด ค่าระดับแค่เพียงอย่าง เดียว เพราะกรด 'ออส' อริค ทำให้เห็นการ เปลี่ยนสีของเฟอโรซีน (Ferroin) ยากขึ้น
๒. การ ปริมาณ โปแตสเซียม ฟูโคโครเมททำปฏิกิริยากับสารอินทรีย์ในน้ำด้วยสเปกโตร โฟโตมิเตอร์ (Spectrophotometer) แทนการหาปริมาณ โปแตสเซียม ฟูโคโครเมท ด้วยการใช้เทรคกับเฟอรัสแอมโมเนียมซัลเฟต โดยมีเฟอโรซีน (Ferroin) เป็น อินดิเคเตอร์ (Indicator)