

ภาคผนวก ข
การคำนวณขีดจำกัดการตรวจวัด

ช.1 แสดงการคำนวณขีดจำกัดการตรวจวัดไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ของข้าวไฟฟ้า ทินออกไซด์เจือฟลูออรีน

จากกราฟความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณกระแสกับความเข้มข้นของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ในการตรวจวัดด้วยข้าวไฟฟ้าทินออกไซด์เจือฟลูออรีน เมื่อศึกษาผลของช่วงความเป็นเส้นตรงในกราฟรูปที่ (4.19) จะได้สมการเส้นตรงและค่า R^2 ดังนี้

$$y = 0.002X - 1 \times 10^{-8}$$

$$R^2 = 0.993$$

จากสมการเส้นตรงสามารถคำนวณหาขีดจำกัดการตรวจวัดได้ โดยค่าในการคำนวณแสดงดังตาราง ช.1

ตารางที่ ช.1 ตารางแสดงการคำนวณขีดจำกัดการตรวจวัดของข้าวไฟฟ้าทินออกไซด์เจือฟลูออรีน

x_i	y_i	\hat{y}	$(y_i - \hat{y})$	$(y_i - \hat{y})^2$
2.00×10^{-5}	3.59×10^{-8}	3.00×10^{-8}	5.86×10^{-9}	3.43×10^{-17}
4.00×10^{-5}	7.75×10^{-8}	7.00×10^{-8}	7.48×10^{-9}	5.60×10^{-17}
6.00×10^{-5}	1.13×10^{-7}	1.1×10^{-7}	3.31×10^{-9}	1.10×10^{-17}
8.00×10^{-5}	1.47×10^{-7}	1.5×10^{-7}	-3.30×10^{-9}	1.09×10^{-17}
1.00×10^{-5}	1.99×10^{-7}	1.9×10^{-7}	9.46×10^{-9}	8.95×10^{-17}
			$\Sigma(y_i - \hat{y})^2$	2.02×10^{-16}

จากตารางที่ ช.1 เมื่อได้ค่าผลรวมของความแตกต่างของกระแสจากการตรวจวัดและกระแสจากสมการเส้นตรงยกกำลังสอง จะนำค่าผลรวมมาคำนวณหา $S_{x/y}$ และค่าขีดจำกัดการตรวจวัด (LOD) จากสมการ

$$S_{x/y} = \sqrt{\frac{\Sigma(y_i - \hat{y})^2}{n-2}}$$

จากนั้นจะนำค่า $3S_{x/y}$ มาแทนค่า y ในสมการเส้นตรง

$$2.46 \times 10^{-8} = 0.002X - 1 \times 10^{-8}$$

$$X = 1.73 \times 10^{-5} \text{ โมลาร์}$$

ดังนั้นขีดจำกัดการตรวจวัดของข้าวไฟฟ้าทินออกไซด์เจือฟลูออรีนสามารถตรวจวัดไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ในฟอสเฟตบัพเฟอร์ 0.10 โมลาร์ ได้ค่าสูงสุดที่ความเข้มข้น 17.30 ไมโครโมลาร์

ช.2 แสดงการคำนวณขีดจำกัดการตรวจวัดไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ของข้าวไฟฟ้าทินออกไซด์เจือฟลูออรีนที่ปรับปรุงด้วยโคบอลต์ออกไซด์

จากกราฟความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณกระแสกับความเข้มข้นของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ในการตรวจวัดด้วยข้าวไฟฟ้าทินออกไซด์เจือฟลูออรีนที่ปรับปรุงด้วยโคบอลต์ออกไซด์ เมื่อศึกษาผลของช่วงความเป็นเส้นตรงในกราฟรูปที่ (4.19) จะได้สมการเส้นตรงและค่า R^2 ดังนี้

$$y = 0.0748X - 5 \times 10^{-8}$$

$$R^2 = 0.9996$$

จากสมการเส้นตรงสามารถคำนวณหาขีดจำกัดการตรวจวัดได้ โดยค่าในการคำนวณแสดงดังตาราง ช.2

ตารางที่ ช.2 ตารางแสดงการคำนวณขีดจำกัดการตรวจวัดของข้าวไฟฟ้าทินออกไซด์เจือฟลูออรีนที่ปรับปรุงด้วยโคบอลต์ออกไซด์

x_i	y_i	\hat{y}	$(y_i - \hat{y})$	$(y_i - \hat{y})^2$
2.00×10^{-5}	1.45×10^{-6}	1.39×10^{-6}	5.24×10^{-8}	2.74×10^{-15}
4.00×10^{-5}	2.87×10^{-6}	2.89×10^{-6}	-1.79×10^{-8}	3.19×10^{-16}
6.00×10^{-5}	4.32×10^{-6}	4.38×10^{-6}	-6.46×10^{-8}	4.17×10^{-15}
8.00×10^{-5}	5.89×10^{-6}	5.88×10^{-6}	5.89×10^{-9}	3.47×10^{-17}
1.00×10^{-4}	7.42×10^{-6}	7.38×10^{-6}	4.00×10^{-8}	1.60×10^{-15}
			$\Sigma(y_i - \hat{y})^2$	8.87×10^{-15}

จากตารางที่ ช.2 เมื่อได้ค่าผลรวมของความแตกต่างของกระแสจากการตรวจวัดและกระแสจากสมการเส้นตรงยกกำลังสอง จะนำค่าผลรวมมาคำนวณหา $S_{x/y}$ และค่าขีดจำกัดการตรวจวัด (LOD) จากสมการ

$$S_{x/y} = \sqrt{\frac{\Sigma(y_i - \hat{y})^2}{n-2}}$$

จากนั้นจะนำค่า $3S_{x/y}$ มาแทนค่า y ในสมการเส้นตรง

$$1.63E-07 = 0.0748X - 5E-08$$

$$X = 2.85E-06 \text{ โมลาร์}$$

ดังนั้นขีดจำกัดการตรวจวัดของขั้วไฟฟ้าทินออกไซด์เจือฟลูออรีนสามารถตรวจวัดไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ในฟอสเฟตบัพเฟอร์ 0.10 โมลาร์ ได้ต่ำสุดที่ความเข้มข้น 2.85 ไมโครโมลาร์