

# การหาค่าเลขอาโวกาโดรจากปรากฏการณ์ฮอลล์ของโลหะ

## Determination of Avogadro's Number

### from the Hall Effect of Metals

มนู เพ็ญฟู้ง เทวัญ เปลี่ยนสายทอง และจิราภรณ์ พรหมพิง

ภาควิชาฟิสิกส์ คณะวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี มหาวิทยาลัยธรรมศาสตร์

ศูนย์รังสีด คลองหลวง ปทุมธานี 12121

#### บทคัดย่อ

รายงานฉบับนี้ได้เสนอวิธีการทดลองหาค่าเลขอาโวกาโดร โดยอาศัยปรากฏการณ์ทางฟิสิกส์ที่เป็นที่รู้จักกันเป็นอย่างดีคือปรากฏการณ์ของฮอลล์ โดยการวัดจากโลหะ 5 ชนิด ได้แก่ อลูมิเนียม ทองแดง ตะกั่ว ดีบุก และสังกะสี ได้ค่าเลขอาโวกาโดรเฉลี่ยเท่ากับ  $6.012 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$  ค่าเฉลี่ยสำหรับค่าคงที่ของฟาราเดย์จากการทดลองนี้เท่ากับ  $9.63 \times 10^4 \text{ C mole}^{-1}$  จุดประสงค์ของวิธีการที่นำเสนอนี้มุ่งเน้นถึงความง่ายและความสะอาดในการทดลอง เมื่อเปรียบเทียบกับวิธีการทางไฟฟ้าเคมี นอกเหนือจากนั้นวิธีการนี้ยังเป็นประโยชน์สำหรับการทดสอบแบบจำลองอิเล็กตรอนอิสระของโลหะอีกด้วย

คำสำคัญ: เลขอาโวกาโดร ปรากฏการณ์ฮอลล์ ค่าคงที่ของฟาราเดย์

#### Abstract

This report presents the determination of Avogadro's number by using the most known phenomena in Physics that is the Hall effect. By measuring from 5 metals, Aluminum, Copper, Lead, Tin, and Zinc, the average value of Avogadro's number is  $6.012 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ . The average value of Faraday's constant for this trial is  $9.63 \times 10^4 \text{ C mole}^{-1}$ . The objective of this method is simplicity and cleanliness compared to the electrochemical method. In addition, this method provides a useful test for the free electron model of metals.

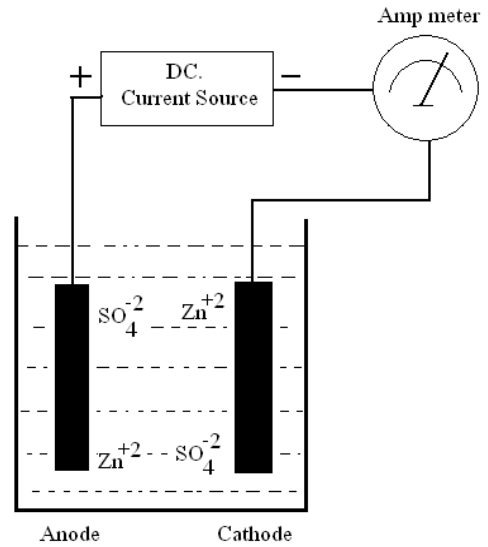
Keywords: Avogadro's number, Hall effect, Faraday's constant

## 1. บทนำ

หนึ่งในค่าคงที่มูลฐานทางกายภาพที่มีความสำคัญคือ เลขอาโวกาโดร (Avogadro's number) ซึ่งเท่ากับจำนวนของอะตอมของคาร์บอน-12 จำนวน 0.012 กิโลกรัม ที่นิยามใช้สัญลักษณ์เป็น  $N_A$  ความสำคัญอย่างหนึ่งของเลขนี้คือใช้ในการนิยามค่าคงที่ทางกายภาพตัวอื่น เช่น ค่าคงที่ของกาซ  $R = N_A k_B$  ( $k_B$  คือ ค่าคงที่ของโบลทซ์มานน์) และค่าคงที่ของฟาราเดย์  $F = N_A e$  ( $e$  คือ ประจุของอิเล็กตรอน)

ความพยายามที่จะหาค่าเลขอาโวกาโดรเริ่มเป็นครั้งแรกในปี ค.ศ.1865 โดย Loschmidt หลังจากนั้นได้มีการคิดค้นวิธีการทดลองที่แตกต่างกันไป [1-2] เช่น วิธีไฟฟ้าเคมี (Electrochemical method) วิธีการนับอนุภาคอัลฟา (Counting  $\alpha$  particles) การเคลื่อนที่แบบบราวเนียน (Brownian Motion) เป็นต้น แต่วิธีที่ได้ค่าเลขอาโวกาโดรที่น่าเชื่อถือมากที่สุดคือวิธีการเลี้ยวเบนของรังสีเอ็กซ์ (X-ray Diffraction method) โดยได้ค่า  $6.0221415 \pm 0.0000010 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$  แต่ในการศึกษาทดลองทั่วไปของนักศึกษาวิทยาศาสตร์จะใช้วิธีไฟฟ้าเคมี [3-4] ซึ่งความสัมพันธ์เชิงปริมาณระหว่างการเปลี่ยนแปลงทางไฟฟ้าและเคมีได้รับการอธิบายโดย ไมเคิล ฟาราเดย์ ในปี ค.ศ.1832 เขาได้แสดงให้เห็นว่าน้ำหนักของสารเคมีที่หลุดออกจากขั้วอิเล็กโทรด เป็นสัดส่วนโดยตรงกับปริมาณของกระแสไฟฟ้า

การหาค่าเลขอาโวกาโดรโดยวิธีไฟฟ้าเคมีใช้เครื่องมือดังรูปที่ 1



รูปที่ 1 ชุดทดลองทางไฟฟ้าเคมี

ค่าเลขอาโวกาโดรจากวิธีไฟฟ้าเคมีสามารถคำนวณได้จากสมการต่อไปนี้

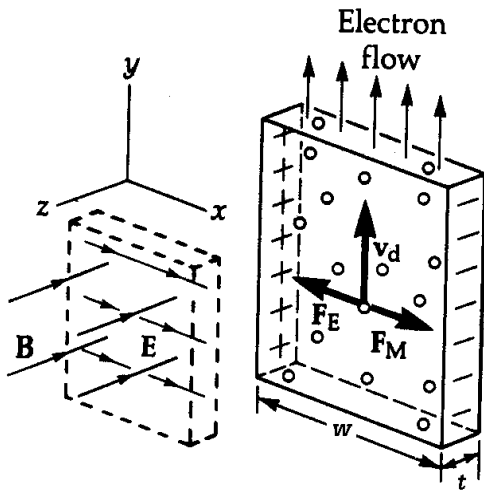
$$N_A = \frac{ItM}{nme} \quad (1)$$

เมื่อ  $I$  เป็นกระแส ( $A$ ),  $t$  เป็นเวลาที่ใช้ทดลอง ( $s$ ),  $M$  เป็นมวลอะตอมของโลหะที่เป็นขั้วอิเล็กโทรด ( $g \text{ mole}^{-1}$ ),  $n$  เป็นจำนวนของอิเล็กตรอนในครึ่งปฏิกิริยา (Half-reaction,  $e / \text{atom}$ ),  $m$  เป็นมวลของขั้วแคโทดที่เพิ่มขึ้นหลังทำปฏิกิริยา ( $g$ ) และ  $e$  คือ ประจุของอิเล็กตรอน

ในทางฟิสิกส์ ความสำคัญของปรากฏการณ์ฮอลล์ คือ ใช้ในการหาความหนาแน่นของพาหะนำประจุ สภาพความนำไฟฟ้า และสภาพคล่องของพาหะนำประจุในสารกึ่งตัวนำและโลหะ ในรายงานฉบับนี้จะเสนอการหาค่าเลขอาโวกาโดรจากปรากฏการณ์ฮอลล์ของโลหะ

## 2. ทฤษฎีพื้นฐานของปรากฏการณ์ฮอลล์

จากรูปที่ 2 สมมติว่ามีชิ้นสารที่มีลักษณะเป็นแผ่นบางยาว มีความหนาสม่ำเสมอ  $t$  และกว้าง  $w$  มีกระแส  $I$  ไหลผ่านจากด้านบนลงมาทางด้านล่าง ชิ้นสารนี้ถูกนำไปวางให้พื้นที่ของแผ่นสารตั้งฉากกับสนามแม่เหล็ก  $B$  ถ้าพาหะนำประจุในชิ้นสารเป็นอิเล็กตรอนแล้ว การเคลื่อนที่ของมันจะตรงข้ามกับทิศของกระแส และแรงจากสนามแม่เหล็กกระทำกับอิเล็กตรอน



รูปที่ 2 แรงกระทำกับประจุที่เคลื่อนที่ในแผ่นตัวนำบางที่วางในสนามแม่เหล็ก

โดยที่แรง  $\vec{F}_M = q\vec{v}_d \times \vec{B}$  มีทิศชี้ไปทางขวามือ [เมื่อ  $\vec{v}_d$  คือความเร็วลอยเลื่อน (Drift velocity) ของอิเล็กตรอน] แรงนี้จะทำให้แนวทางเดินของอิเล็กตรอนเบนไปทางขวามือ เป็นเหตุให้ด้านนี้มีศักย์เป็นลบ ส่วนด้านตรงข้ามจะมีศักย์เป็นบวก จึงเกิดความต่างศักย์ขึ้นระหว่างแถบด้านข้างของชิ้นสารตัวอย่าง และเรียกความต่างศักย์นี้ว่า ความต่างศักย์ฮอลล์ (Hall potential difference หรือ Hall Voltage) ซึ่งจะมีค่าเป็น

$$V_H = Ew \quad (2)$$

โดยที่  $E$  คือสนามไฟฟ้าในแนวขวางดังรูปที่ 2 ในสภาวะสมดุลแรงลอเรนทซ์ที่กระทำกับอิเล็กตรอนจะเท่ากับศูนย์

$$q\vec{E} + q\vec{v}_d \times \vec{B} = 0 \quad (3)$$

$$\text{หรือ } \vec{E} = -\vec{v}_d \times \vec{B} \quad (4)$$

เพราะว่า  $\vec{v}_d$  และ  $\vec{B}$  ตั้งฉากกัน ดังนั้น

$$E = v_d B \quad (5)$$

ขนาดของความเร็วลอยเลื่อนคือ

$$v_d = \frac{J}{ne} \quad (6)$$

เมื่อ  $J$  เป็นความหนาแน่นกระแส  $n$  เป็นความหนาแน่นของพาหะ และ  $e$  เป็นขนาดประจุไฟฟ้าของอิเล็กตรอน

ถ้าชิ้นสารมีความหนาเท่ากับ  $t$  และพื้นที่หน้าตัดเท่ากับ  $wt$  แล้ว ความหนาแน่นกระแสคือ

$$J = \frac{I}{wt} \quad (7)$$

จากสมการ(2),(5),(6)และ (7) จะเขียนความต่างศักย์ฮอลล์ได้เป็น

$$V_H = \frac{IB}{net} \quad (8)$$

$$\text{หรือ } V_H = R_H \frac{IB}{t} \quad (9)$$

เมื่อ  $R_H = 1/ne$  เรียกว่า สัมประสิทธิ์ฮอลล์ (Hall coefficient)

## 3. ความสัมพันธ์ระหว่างสัมประสิทธิ์ฮอลล์กับค่าเลขอาโวกาโดร [5-6]

โดยการใช้โลหะตัวอย่างที่ทราบความหนาแน่น  $d_m$  และจำนวนของวาเลนซ์อิเล็กตรอน  $z$  แล้ว จะสามารถหาความหนาแน่นของอิเล็กตรอน  $n$  ได้จาก

$$n = z \frac{N}{V} \quad (10)$$

เมื่อ  $N$  คือ จำนวนอะตอมในชิ้นสารตัวอย่าง  
 $V$  คือ ปริมาตรของชิ้นสารตัวอย่าง

จากนิยามของความหนาแน่น  $d_m = M/V$  เมื่อ  $A$  คือ มวลโมลาร์ และ  $M$  คือ มวลของชิ้นสารตัวอย่าง เพราะฉะนั้น จากสมการ (10) จะกลายเป็น

$$n = z \frac{N}{M} d_m \quad (11)$$

เนื่องจาก  $M/N$  คือ มวลของอะตอมเดี่ยวในชิ้นสารตัวอย่าง ซึ่งเท่ากับ  $A/N_A$  เมื่อ  $A$  คือ มวลโมลาร์ และ  $N_A$  คือ เลขอาโวกาโดร เพราะฉะนั้น  $n$  จะหาได้จาก

$$n = z \frac{d_m}{A} N_A \quad (12)$$

โดยการแทนค่า  $n$  จากสมการ(12) ลงในสมการ (8) จะได้

$$R_H = \frac{V_H t}{IB} = \frac{A}{N_A e z d_m} \quad (13)$$

สมการ(13) เมื่อเราทราบค่าจำนวนวาเลนซ์ อิเล็กตรอน ความหนาแน่น มวลโมลาร์และความหนาของโลหะแล้ว โดยการวัดความต่างศักย์ฮอลล์ เมื่อทราบค่าสนามแม่เหล็ก จะทำให้หาค่าเลขอาโวกาโดรได้ และควรทำการทดลองกับโลหะหลายชนิดเพื่อหาค่าเฉลี่ยของเลขอาโวกาโดร

#### 4. การทดลองและผลการทดลอง

จากสมการ (13) เมื่อจัดรูปใหม่

$$V_H = \frac{AIB}{N_A e z d_m t} \quad (14)$$

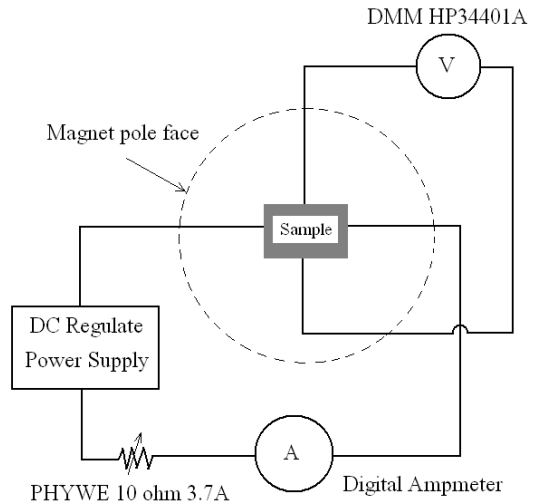
ในรายงานนี้ใช้ชิ้นโลหะตัวอย่างขนาดประมาณ  $1.0 \times 1.5$  cm. และลวดทองแดงเป็นขั้วไฟฟ้า โดยติดขั้วทั้งสี่กับโลหะตัวอย่างด้วยกาวเงินนำไปวางในสนามแม่เหล็กคงที่ ซึ่งเป็นแม่เหล็กถาวร (มีขนาดระหว่าง 75-79 mT ขึ้นกับระยะห่าง) เมื่อเขียน

กราฟระหว่างกระแสกับความต่างศักย์ฮอลล์จะได้กราฟเส้นตรง โดยความชันของกราฟคือ

$$\text{slope} = \frac{AB}{N_A e z d_m t} \quad (14)$$

เพราะฉะนั้น ค่าเลขอาโวกาโดร จะหาได้จาก

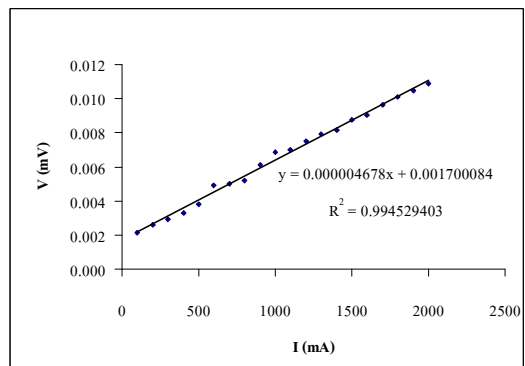
$$N_A = \frac{AB}{\text{slope}(e z d_m t)} \quad (15)$$



รูปที่ 3 การจัดชุดทดลอง

ค่าของสนามแม่เหล็กวัดด้วย Digital Gauss/Tesla meter, F.W Bell, Model 4048

สำหรับตัวอย่างผลการวัดความต่างศักย์ฮอลล์ของตะกั่วที่ค่ากระแสต่างๆ แสดงได้ดังรูปที่ 4



รูปที่ 4 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างกระแสกับความต่างศักย์ฮอลล์ของตะกั่วตัวอย่าง

ชั้นตะกั่วตัวอย่างมีความหนา 0.774 มม. และสนามแม่เหล็กมีขนาด 75.8 mT เมื่อคำนวณด้วยสมการ(15) จะได้ค่าเลขอาโวกาโดรเท่ากับ  $5.98 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

ตารางผลการทดลอง

โลหะ	$t$ (mm)	$B^{(1)}$	$slope$	$N_A^{(2)}$
Pb	0.774	75.8	$4.7 \times 10^{-6}$	5.98
Al	1.390	78.5	$2 \times 10^{-6}$	5.87
Cu	0.241	75.8	$2 \times 10^{-5}$	6.94
Zn	0.647	78.5	$6 \times 10^{-6}$	5.79
Sn	0.932	75.8	$4 \times 10^{-6}$	5.48

หมายเหตุ: (1) หน่วย มิลลิเทสลา (2)  $\times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

## 5. สรุปผล

รายงานฉบับนี้มุ่งเน้นที่จะนำเสนอวิธีการประยุกต์ปรากฏการณ์ฮอลล์ของโลหะเพื่อหาค่าเลขอาโวกาโดร เพื่อนำไปออกแบบการทดลองสำหรับนักศึกษาวิทยาศาสตร์สาขาฟิสิกส์ วิธีการที่นำเสนอนี้เป็นการทดลองที่สะอาด เพราะไม่ต้องใช้สารเคมี และได้ผลที่รับได้

ค่าเลขอาโวกาโดรที่ได้จากการทดลอง ตารางผลการทดลอง มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ  $6.012 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$  ซึ่งสอดคล้องเป็นอย่างดีกับมาตรฐานทั่วไปคือ  $6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$  โดยมีเปอร์เซ็นต์คลาดเคลื่อน 0.13% และค่าเฉลี่ยของค่าคงที่ของฟาราเดย์คำนวณได้เท่ากับ  $9.63 \times 10^4 \text{ C mol}^{-1}$  ในขณะที่ค่ามาตรฐานทั่วไป

วารสารวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี ปีที่ 17 ฉบับที่ 3 ก.ค.-ก.ย. 52

คือ  $9.71 \times 10^4 \text{ C mol}^{-1}$  และค่าที่หาได้จากวิธีนี้มีเปอร์เซ็นต์คลาดเคลื่อน 0.82%

จากผลลัพธ์ที่ได้จะเห็นว่าปรากฏการณ์ฮอลล์ของโลหะสามารถนำมาใช้ในการหาค่าเลขอาโวกาโดรได้โดยตรง หรือจะใช้การทดลองนี้ประมาณจำนวนของวาเลนซ์อิเล็กตรอนของโลหะได้เช่นกัน ซึ่งเป็นการตรวจสอบความสมเหตุสมผลของแบบจำลองอิเล็กตรอนอิสระของโลหะตัวอย่างได้โดยตรง ทั้งนี้ชุดทดลองนี้สามารถจัดสร้างขึ้นได้ด้วยอุปกรณ์ที่หาได้ง่าย แต่ทั้งนี้ความแม่นยำและความถูกต้องของการวัดขึ้นอยู่กับปัจจัยหลักสองประการ คือ การวัดความหนาของชั้นตัวอย่างและการทำขั้วไฟฟ้า

## 6. เอกสารอ้างอิง

- [1] <http://www.ias.ac.in/resonance/januaryissue/>
- [2] [http://www.sussex.ac.uk/chemistry/documents/the\\_constant\\_of\\_avogadro.pdf](http://www.sussex.ac.uk/chemistry/documents/the_constant_of_avogadro.pdf).
- [3] [http://en.wikipedia.org/wiki/Faraday\\_constant](http://en.wikipedia.org/wiki/Faraday_constant).
- [4] Ceyhun and Haragolge, *A fast and Simple Way for the Determination of Avogadro Number and Faraday Constant*, Journal of Turkish Science Education, Volume 1, Issue 2, December, 2004.
- [5] Ahmed Houari, *Useful pedagogical applications of the classical Hall effect*, Physics Education, Vol. 42(6), 2007.
- [6] Kittel C, *Introduction to Solid State Physics*, 5<sup>th</sup> edition, New York, Wiley, 1976.