

## แบบรายงานการทดลอง

ผู้ทำการทดลอง 1) .....

2) .....

3) .....

4) .....

กลุ่มที่ ..... วันที่ทดลอง .....

เรื่อง .....

วัตถุประสงค์

วิธีการทดลอง

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---



Asst.Prof.Woravith Chansuvarn, Ph.D.



woravith



woravith.c@rmutp.ac.th

## ผลการทดลอง

ความดันบรรยากาศ  $P(atm) = 1.01 \times 10^5 \text{ Pa}$ ความเข้มข้นของสารละลาย  $\text{HCl} = 0.10 \text{ mol/L}$ น้ำหนักของ  $\text{Mg} \dots \dots \dots \text{กรัม} \quad \text{คิดเป็น} \dots \dots \dots \text{โมล}$ ขั้นที่ 1 จำนวนโมลของแก๊ส  $\text{H}_2$  ที่เกิดขึ้น

ผลการทดลอง	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2
(1.1) ปริมาตรของสารละลาย $\text{HCl}$ ที่ใช้ผสม (mL)		
(1.2) จำนวนโมลของสารละลาย $\text{HCl}$ ที่ใช้ผสม (mol)		
(1.3) จำนวนโมลของ $\text{Mg}$ ที่ใช้ผสม (mol)		
(1.4) จำนวนโมลของแก๊ส $\text{H}_2$ ที่เกิดขึ้น (mol)		

ขั้นที่ 2 คำนวนปริมาตรของแก๊ส  $\text{H}_2$  ที่เกิดขึ้นอุณหภูมิของกรด  $\text{HCl} \dots \dots \dots ^\circ\text{C}$  อุณหภูมิของสารละลายเมื่อสิ้นสุดการทดลอง  $\dots \dots \dots ^\circ\text{C}$ 

ผลการทดลอง	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2
(2.1) ปริมาตรน้ำที่ถูกแทนที่ด้วยแก๊ส $\text{H}_2$ ( $\text{cm}^3$ )		
(2.2) ปริมาตรของแก๊ส $\text{H}_2$ ที่เกิดขึ้น ( $\text{m}^3$ )		
(2.3) ความสูงของระดับน้ำที่เหลือในบิวเรตจากระดับน้ำในบีกเกอร์ (cm)		

ขั้นที่ 3 ความดันของแก๊ส  $\text{H}_2$  ที่เกิดขึ้น

จากสมการ  $P_{(\text{H}_2)} = P_{(\text{atm})} + P_{(\text{H}_2\text{O})} + P_{(\text{h})} \dots \dots \dots (1)$

ผลการทดลอง	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 1
(3.1) ความดันบรรยากาศ (หน่วย Pa)	$1.01 \times 10^5$	$1.01 \times 10^5$
(3.2) ความดันไออกซิเจนของน้ำ (หน่วย Pa) (ดูตาราง 7.1)		
(3.3) ความดันเนื้องจำกัดระดับน้ำที่เหลือในบิวเรต (หน่วย Pa) = $(98.088 \times h)$		
(3.4) ความดันของ $\text{H}_2$ ที่เกิดขึ้น (หน่วย Pa) จาก สมการ (1)		
(3.5) ความดันของ $\text{H}_2$ ที่เกิดขึ้น ( $\text{J/m}^3$ ) $(1 \text{ Pa} = 1 \text{ J/m}^3)$		



คำนวนค่าคงที่ของแก๊สจากสมการ

$$R = \frac{P_{H_2} V_{H_2}}{n_{H_2} T} \quad \dots\dots(2)$$

เมื่อผลจากการทดลอง

$$P_{H_2} = \dots\dots\dots\dots\dots \text{ J/m}^3 \quad // (3.5)$$

$$V_{H_2} = \dots\dots\dots\dots\dots \text{ m}^3 \quad // (2.2)$$

$$n_{H_2} = \dots\dots\dots\dots\dots \text{ mol} \quad // (1.4)$$

$$T_{H_2} = \dots\dots\dots\dots\dots \text{ K}$$

คำนวนค่า R ได้จากสมการ (2)

---

---

---

แสดงการคำนวน % ความเบี่ยงเบน

---

---

---

อภิปรายผล

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

