

ใบงาน เรื่อง ปฏิกริยาระหว่างโลหะแมกนีเซียมกับกรดไฮโดรคลอริก

จุดประสงค์การทดลอง

1. อธิบายอัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีระหว่างโลหะแมกนีเซียมกับกรดไฮโดรคลอริกได้
2. ทำการทดลองเพื่อศึกษาการวัดปริมาณสารที่เกิดขึ้นในช่วงเวลาต่าง ๆ ในปฏิกิริยาระหว่างโลหะแมกนีเซียมกับกรดไฮโดรคลอริกได้

วิธีการทดลอง

- 1.1 นำลวด Mg ยาวประมาณ 7 cm ที่ขัดสะอาดแล้วมาขดให้คล้ายสปริง ใส่ลงในหลอดทดลองขนาดเล็ก
- 1.2 นำกระบอกฉีดยามาต่อกับจุกยาง และกีดกั้นกระบอกฉีดยาให้อยู่ที่ 0 mL
- 1.3 เติมน้ำละลายกรดไฮโดรคลอริกเข้มข้นปริมาตร 5 มิลลิลิตร ลงในหลอดทดลองขนาดเล็ก
- 1.4 ปิดปากหลอดทดลองด้วยจุกยางที่ต่อกับกระบอกฉีดยา
- 1.5 เริ่มจับเวลาทันทีเมื่อปิดจุกยาง บันทึกเวลาทุกระยะที่กีดกั้นกระบอกฉีดยาเพิ่มขึ้น 1 mL จนกระทั่งถึง 10 mL

ตารางบันทึกผล

ปริมาตรแก๊สของไฮโดรเจนที่เกิดขึ้น (mL)	เวลา (s)
1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	

สรุปผลการทดลอง

.....

.....

.....

.....

.....



