

รายงานการทดลอง
ปฏิบัติการที่ 4 เรื่อง การวิเคราะห์เชิงปริมาณโดยการไทเทรต

การทดลองที่ 4.2 การหาปริมาณออกซิเจนละลายในน้ำ

ผู้ทำการทดลอง
.....
.....
.....

กลุ่ม วันที่ทำการทดลอง

1. วัตถุประสงค์การทดลอง

.....
.....
.....

2. หลักการ

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

3. วิธีการทดลอง

3.1 คำนวณและอธิบายการเตรียมสารละลาย

1) 0.025 N $\text{KH}(\text{IO}_3)_2$ ปริมาตร 100 mL

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....



2) 0.025 N $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ ปริมาตร 1000 mL

.....

.....

.....

.....

.....

.....

3.3 ขั้นตอนการทดลอง

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

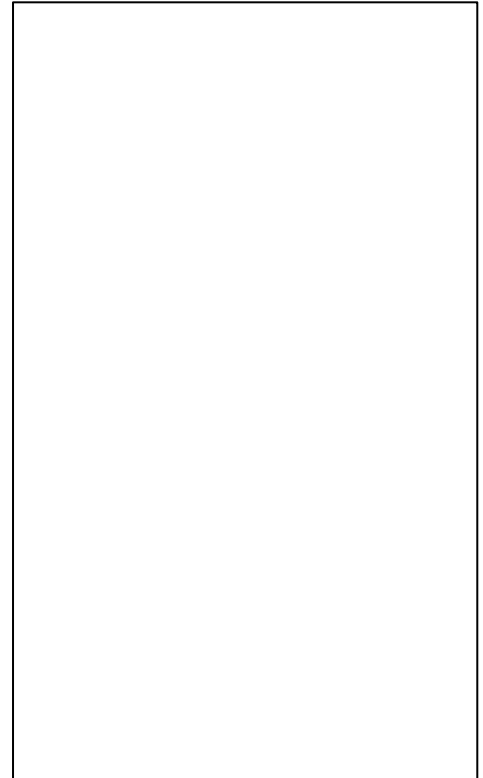
.....

.....

.....

.....

.....



4. ผลการทดลอง

ตอนที่ 1 การหาความเข้มข้นที่แน่นอนของ $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$

น้ำหนัก $\text{KH}(\text{IO}_3)_2$ กรัม

ความเข้มข้นสารละลาย $\text{KH}(\text{IO}_3)_2$ เป็น นอร์มัล

ผลการไทเทรตการหาความเข้มข้นแน่นอนของ $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$

	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 3
ปริมาตรสารละลาย $\text{KH}(\text{IO}_3)_2$ (mL)			
ปริมาตรสารละลาย $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (mL)			
จำนวนโมล $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (mol)			
ความเข้มข้นสารละลาย $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (N)			
ความเข้มข้นสารละลาย $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (N) เฉลี่ย \pm SD			



แสดงการคำนวณความเข้มข้นของสารละลาย $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ จากการไทเทรต (การทดลองครั้งที่ 1)

ปฏิกิริยา (1)
 (2)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

อินดิเคเตอร์ คือ

ตอนที่ 2 ผลการหาปริมาณออกซิเจนละลายในน้ำ

ประเภทน้ำตัวอย่าง (ระบุ).....

	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 3
ปริมาตรน้ำตัวอย่าง mL			
ปริมาตรสารละลาย $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (mL)			
ปริมาณ O_2 (mg/L)			
ปริมาณ O_2 เฉลี่ย (mg/L) ในน้ำตัวอย่าง \pm SD			

5. สรุปและอภิปรายผลการทดลอง

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

