

รายงานการทดลอง
ปฏิบัติการที่ 4 เรื่อง การวิเคราะห์เชิงปริมาณโดยการไทเทรต

การทดลองที่ 4.1 การหาปริมาณคลอไรด์โดยวิธีของเมอร์

ผู้ทำการทดลอง

.....

.....

.....

กลุ่ม วันที่ทำการทดลอง

1. วัตถุประสงค์การทดลอง

.....

.....

.....

2. หลักการ

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

3. วิธีการทดลอง

3.1 คำนวณและอธิบายการเตรียมสารละลาย

0.0100 N NaCl ปริมาตร 50.00 mL

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

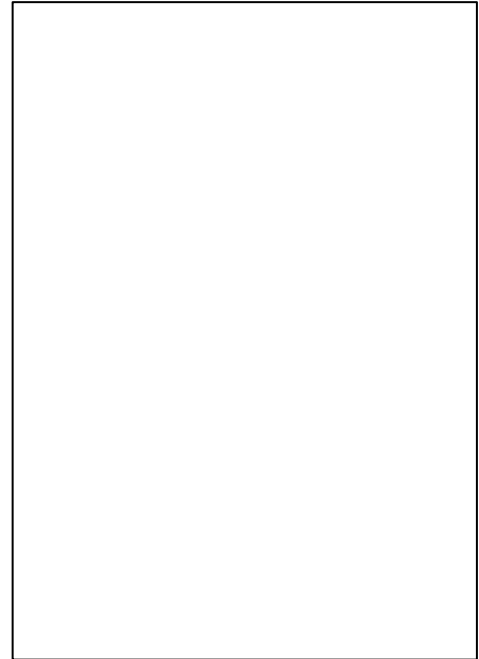
.....

.....



3.2 ขั้นตอนการทดลอง

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



4. ผลการทดลอง

ตอนที่ 1 การหาความเข้มข้นแน่นอนของสารละลาย AgNO_3

เขียนปฏิกิริยา

อินดิเคเตอร์ คือ

	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 3
น้ำหนัก NaCl (g)			
ปริมาตรสารละลาย AgNO_3 (mL)			
ความเข้มข้นสารละลาย AgNO_3 (N)			
ความเข้มข้นสารละลาย AgNO_3 (N) เฉลี่ย \pm SD			

แสดงการหาความเข้มข้นแน่นอนของสารละลาย AgNO_3 (การทดลองครั้งที่ 1)

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

ตอนที่ 2 การไทเทรตหาปริมาณคลอไรด์ในน้ำ

ประเภทน้ำตัวอย่าง (ระบุ).....

เขียนปฏิกิริยา

อินดิเคเตอร์ คือ



การเปลี่ยนแปลงที่จุดยุติ คือ.....

	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 3
ปริมาตรน้ำตัวอย่าง (mL)			
ปริมาตรสารละลาย AgNO ₃ (mL)			
จำนวน mg Cl ⁻ ในสารตัวอย่าง (mg)			
เฉลี่ย mg Cl ⁻ ในสารตัวอย่าง ± SD			

ตอนที่ 3 ผลการทำแบลนด์

	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 3
ปริมาตรน้ำกลั่น (mL)			
ปริมาตรสารละลาย AgNO ₃ (mL)			

แสดงการคำนวณ mg Cl⁻ (การทดลองครั้งที่ 1)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

5. สรุปและอภิปรายผลการทดลอง

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

