

## รายงานการทดลอง ปฏิบัติการที่ 3 เรื่อง การไทเทรตกรด-เบส

การทดลองที่ 3.2 การหาปริมาณอัลคาไลในตัวอย่างของโซดาแอช

ผู้ทำการทดลอง .....

.....

.....

.....

กลุ่ม ..... วันที่ทำการทดลอง .....

### 1. วัตถุประสงค์การทดลอง

.....

.....

### 2. หลักการ

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

### 3. วิธีการทดลอง

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

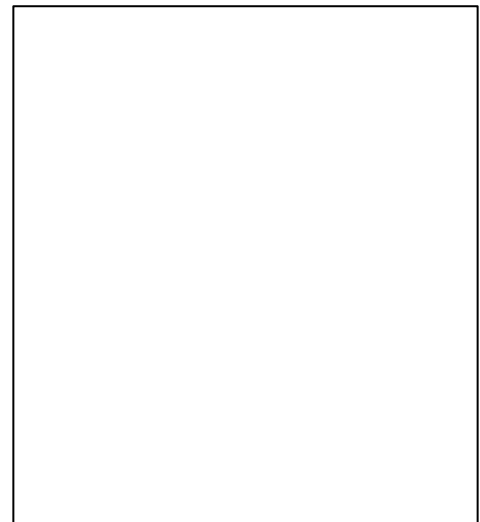
.....

.....

.....

.....

.....



**4. ผลการทดลอง**

**ตอนที่ 1** การหาความเข้มข้นแน่นอนของสารละลาย HCl

เขียนปฏิกิริยา .....

	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 3
น้ำหนัก $\text{Na}_2\text{CO}_3$ (g)			
ปริมาตรสารละลาย HCl (mL)			
ความเข้มข้นสารละลาย HCl (M)			
ความเข้มข้นสารละลาย HCl (M) เฉลี่ย $\pm$ SD			

**ตอนที่ 2** ผลการไทเทรตและการหาปริมาณแอลคาลินิตี้รวมในโซดาแอส

(นักศึกษาออกแบบตารางบันทึกผลการทดลองเอง)

เขียนปฏิกิริยา .....

อินดิเคเตอร์ คือ .....

การเปลี่ยนแปลงที่จุดยุติ คือ.....

**5. สรุปและอภิปรายผลการทดลอง**

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

