

รายงานการทดลอง  
ปฏิบัติการที่ 5 เรื่อง การวิเคราะห์โดยวิธีโพเทนซิโอเมตริกไทเทรชัน

การทดลองที่ 5.1 การวิเคราะห์โดยวิธีโพเทนซิโอเมตริกไทเทรชัน

ผู้ทำการทดลอง .....

.....

.....

.....

กลุ่ม..... วันที่ทำการทดลอง .....

---

1. วัตถุประสงค์การทดลอง

.....

.....

2. หลักการ

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

3. วิธีการทดลอง

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

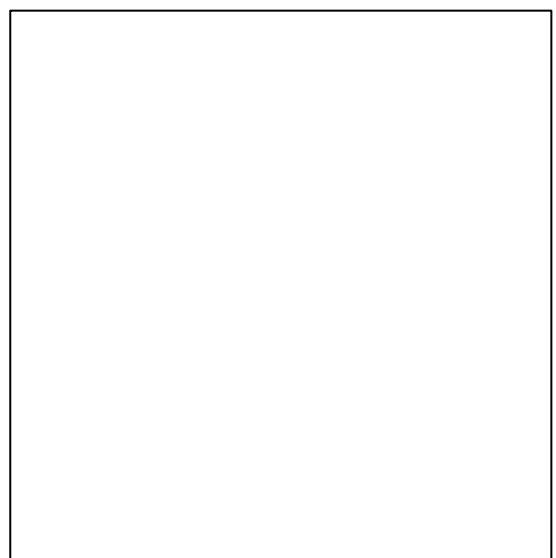
.....

.....

.....

.....

.....



**4. ผลการทดลอง**

## 4.1 ผลการวัดค่า pH

$V_{\text{NaOH}}$	pH	$V_{\text{NaOH}}$	pH	$V_{\text{NaOH}}$	pH	$V_{\text{NaOH}}$	pH
1.00		11.00		22.00		33.00	
2.00		12.00		23.00		34.00	
2.00		13.00		24.00		35.00	
3.00		14.00		25.00		36.00	
4.00		15.00		26.00		37.00	
5.00		16.00		27.00		38.00	
6.00		17.00		28.00		39.00	
7.00		18.00		29.00		40.00	
8.00		19.00		30.00			
9.00		20.00		31.00			
10.00		21.00		32.00			

เขียนกราฟไทเทรชันระหว่างสารละลาย HCl กับสารละลาย NaOH



4.2 ผลการวัดค่า pH (ครั้งที่ 2)

V <sub>NaOH</sub>	pH	V <sub>NaOH</sub>	pH	V <sub>NaOH</sub>	pH	V <sub>NaOH</sub>	pH	V <sub>NaOH</sub>	pH
1.00		14.00		19.50		21.90		31.00	
2.00		15.00		19.60		22.00		32.00	
2.00		16.00		19.70		22.20		33.00	
3.00		17.00		19.80		22.40		34.00	
4.00		18.00		19.90		22.60		35.00	
5.00		18.20		20.00		22.80		36.00	
6.00		18.40		21.10		23.00		37.00	
7.00		18.60		21.20		24.00		38.00	
8.00		18.80		21.30		25.00		39.00	
9.00		19.00		21.40		26.00		40.00	
10.00		19.10		21.50		27.00			
11.00		19.20		21.60		28.00			
12.00		19.30		21.70		29.00			
13.00		19.40		21.80		30.00			

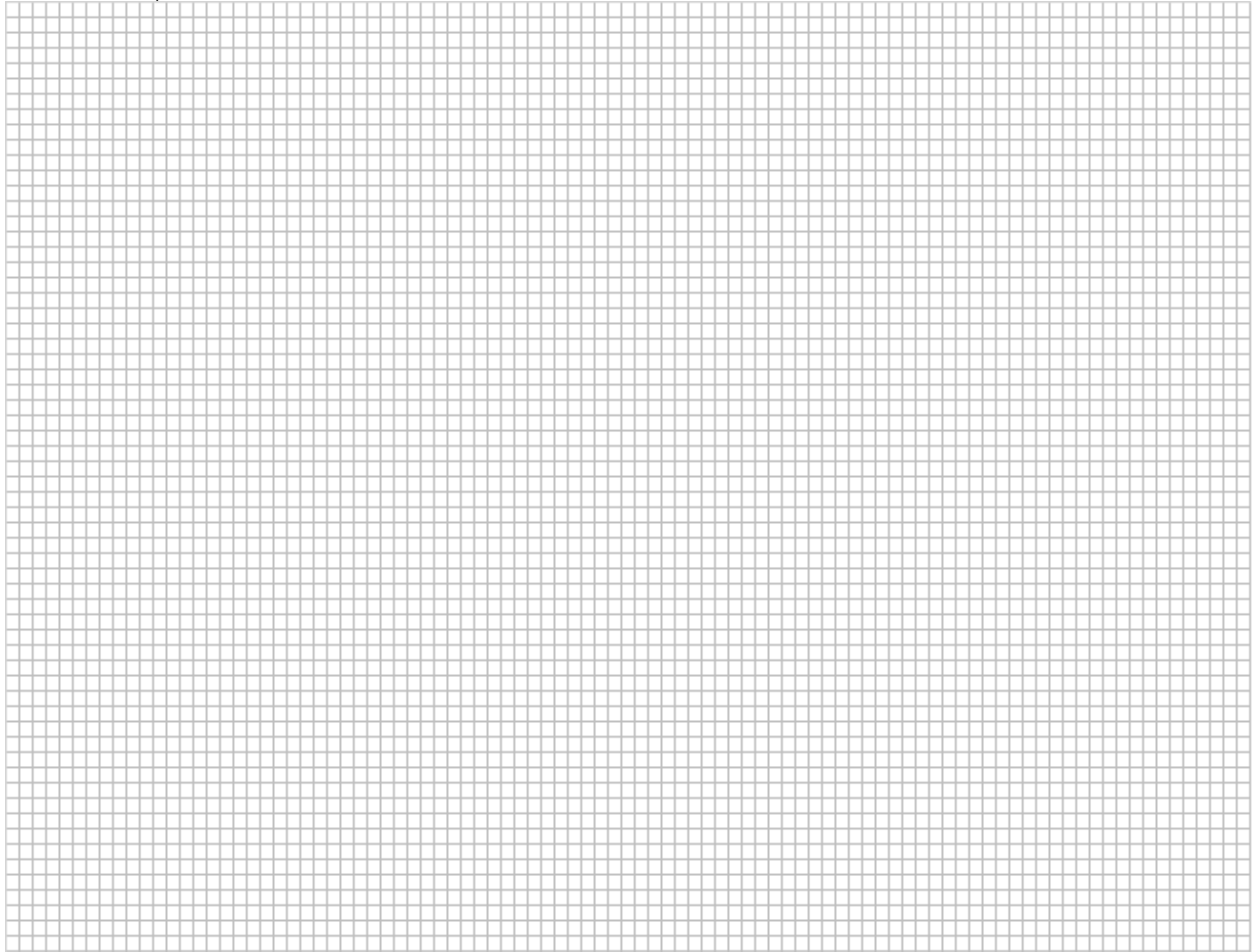
ผลการหาอนุพันธ์อันดับหนึ่ง

V <sub>NaOH</sub>	pH	ΔpH	Δv	ΔpH/Δv
18.00				
18.20				
18.40				
18.60				
18.80				
19.00				
19.10				
19.20				
19.30				
19.40				
19.50				
19.60				
19.70				
19.80				
19.90				
20.00				

V <sub>NaOH</sub>	pH	ΔpH	Δv	ΔpH/Δv
21.10				
21.20				
21.30				
21.40				
21.50				
21.60				
21.70				
21.80				
21.90				
22.00				
22.20				
22.40				
22.60				
22.80				
23.00				



เขียนกราฟอนุพันธ์อันดับหนึ่ง



5. สรุปและอภิปรายผลการทดลอง

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

