

# 산, 염기 중화반응 실험

2128이윤진

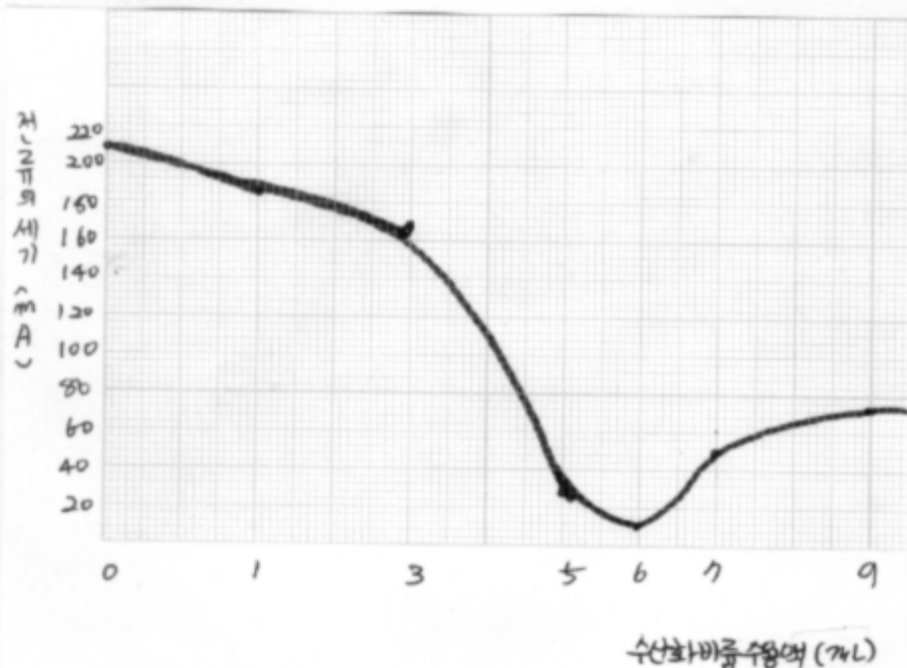
**실험목적:** 전류의 세기를 통해 pH 정도를 알아보자

**준비사항:** 수산화바륨, 황산수용액, 호판, 전원장치, 전류계, 스포이트, 비커 2개, 스테인리스강

## 실험방법

- ① 6개의 호판에 황산수용액을 5mL씩 넣어준다.
- ② 수산화바륨 수용액을 각각의 호판에 0, 1, 3, 5, 7, 9 (mL)씩 넣는다.
- ③ 스테인리스강에 전원장치와 전류계를 연결한다.
- ④ 각각의 호판 들어있는 혼합용액의 전류세기를 측정한다.

## 측정결과



## 결과정리

: 중화점일때 가장 전류의 세기가 약하다. 그 이유는 수산화바륨<sup>수용액</sup>과 황산<sup>수용액</sup>이 중화점에 모두 다 반응. 염기를 생성. 이온의 수가 가장작기 때문이다.

