

# 산.염기 동화반응 실험

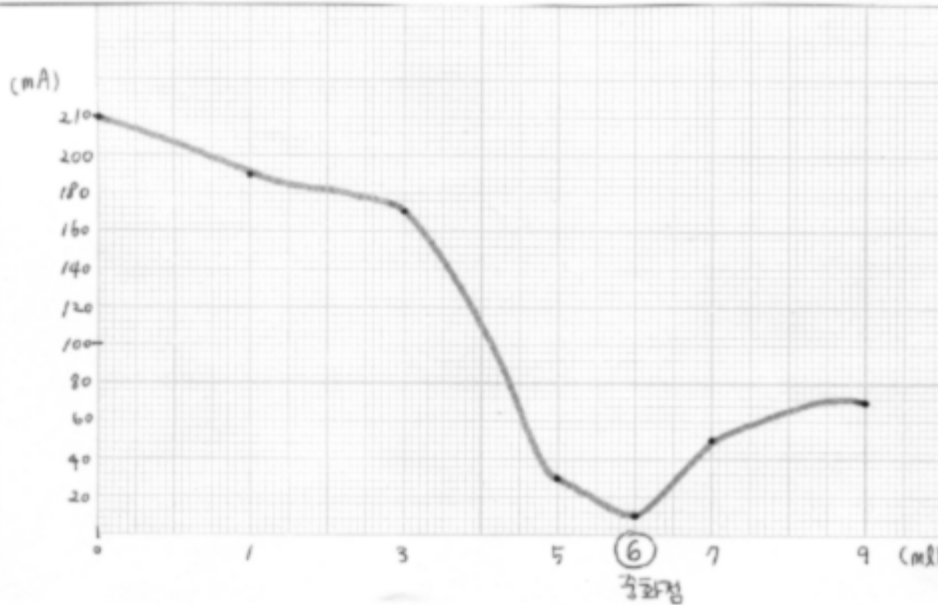
실험목적 : 산과 염기의 중화 정도에 따라 전류의 세기가 어떻게 변하는지 알 수 있다.

준비사항 : 황산수용액, 수산화바륨수용액, 용판, 전원장치, 전류계, 스포이트

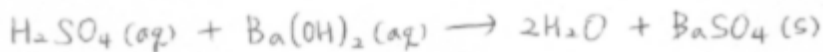
## <실험방법>

- ① 여섯 개의 용판에 황산수용액은 5ml씩 넣는다. 6
- ② 각각의 용판에 수산화바륨수용액을 0, 1, 3, 5, 7, 9(ml)씩 넣는다.
- ③ 스테인리스강에 전류계와 전원장치를 연결한다.
- ④ 각각 용액의 전류의 세기를 측정한다.

## <측정결과>



## <실험결과정리>



중화 반응이 진행되면서 용액 속의  $\text{H}^+$ 와  $\text{OH}^-$ 이 반응하여 물이 생성되므로 전류의 세기가 점점 약해져서 완전히 중화되었을 때 최소가 된다.

중화점을 지나면 전류의 세기는 다시 커진다.