

산·염기 중화반응 실험

2624 오유리

- 산·염기 중화반응을 통해 전류의 세기를 측정하여 중화정도를 알 수 있다.

- 준비사항: 수산화바륨 수용액, 황산 수용액, 혼합판, 전원 장치, 전류계, 스포이트, 비커 2개, 스테인리스강

- 실험방법

① 준비된 황산수용액을 혼합판에 5 mL씩 스포이트를 사용하여 넣는다.

② 각각 혼합판에 수산화바륨 수용액을 0 mL, 1 mL, 3 mL, 5 mL, 7 mL, 9 mL씩 넣어준다.

③ 스테인리스강에 전류계와 전원장치를 연결한다.

④ 각각의 혼합용액의 전류세기를 측정한다.

- 측정결과



- 결과정리

중화점일 때가 가장 전류의 세기가 낮다. 그 이유는 용액의 이온이 가장 적기 때문이다.

중화점에서 이온들이 반응을 하여 앙금물 생성하기 때문에 이온 수가 가장 적어서 전류의 세기가 낮다.

- 반응식

