

산·염기 중화반응

1520 백주화

실험목적: 산과 염기의 중화반응에 대해 알아본다

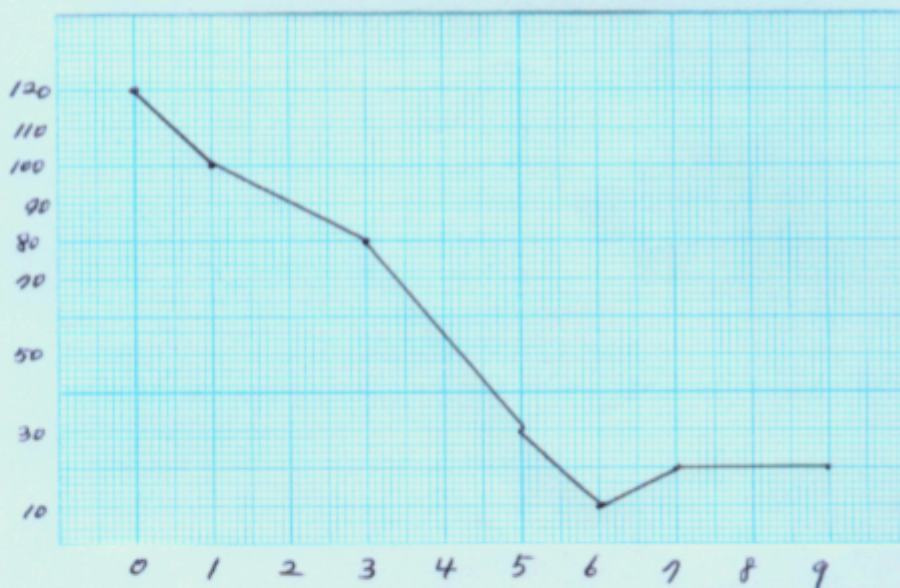
준비물: 황산, 수산화바륨, 바커, 스포이트, 전원장치, 스테인리스 강, 용판, 전류계

- 실험방법 -

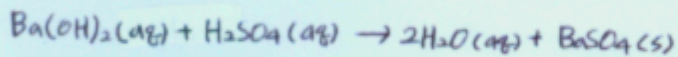
1. 황산을 용판에 각각 5ml 씩 넣는다
2. 전류의 세기를 측정한다
3. 황산을 담은 용판에 수산화바륨을 1, 3, 5, 6, 7, 9 ml 씩 넣는다.
4. 각 전류를 측정한다
5. 측정값을 가지고 그래프를 그린다

- 실험결과 -

수산화바륨 (ml)	전류의 세기 (mA)
0	120
1	100
3	80
5	30
6	10
7	20
9	20



- 정리 -



실험결과 황산바륨양금이 생겼고, 황산 5ml와 수산화바륨 6ml에서 중화점이 되는것을 알아냈다. 하지만 황산과 수산화바륨 농도 차이 때문에 6ml 이후 다시 올라가는 그래프가 되어야 하지만 정확한 값이 나오지 못했다.

이 실험의 원리는 황산바륨 양금이 생기면서 황산의 이온수가 적어진다.

더 이상 반응할 이온수가 없어진다면 수산화바륨 이온수만 계속 증가해 전체적인 이온수는 다시 증가하고 전류의 세기도 따라서 증가한다