

산·염기 중화반응 실험

1826 정민지

(1) 실험목적: 산과 염기의 중화반응에 대해 알아본다.

(2) 준비사항: 황산, 수산화바륨, 스테인리스강, 전류장치, 종판, 비커, 스포이드

(3) 실험방법: ① 종판에 각각 5ml씩 황산을 넣는다.

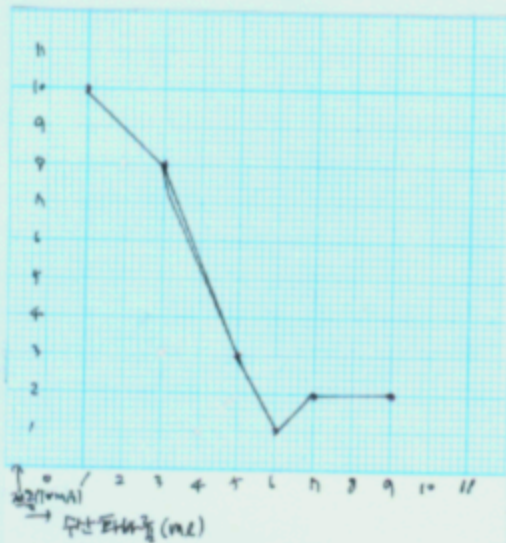
② 황산을 넣은 종의 전류를 측정한다.

③ 각각의 종판에 수산화바륨을 1ml, 3ml, 5ml, 6ml, 7ml를 넣고 유리막대로 저는다.

④ 각각의 전류를 측정한다.

(4) 실험결과

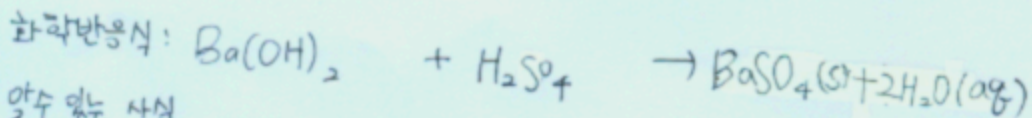
<그래프>



<표>

황산 (ml)	수산화바륨 (ml)	전류 측정값 (mA)
5	1	100
5	3	80
5	5	70
5	6	10
5	7	20
5	9	20

(5) 정리



알수 없는 사실.

① 현상: 하얀색의 황산바륨 침전이 생성된다.

② 중화반응과 양극생성반응이 동시에 일어난다.

③ 중화점까지 양이온이 중화반응에 따라 수가 줄어들기 때문에 전류세기가 줄어든다.