수산화칼륨

2012

(Potassium hydroxide)

○ 고유번호 : 97-1-137
○ CAS No. : 1310-58-3
○ 분자식 : KOH (M.W=56.11)

1. 성상

백색의 덩어리, 봉상 또는 입상으로 공기중에서 이산화탄소를 흡수하여 습기에 의해 조해한다. 물 또는 에틸알코올에 녹기 쉽고, 수용액은 강염기성반응에서 정색한다.

2. 원리

수산화칼륨을 염산용액으로 적정하여 정량한다.

3. 시약 및 기기

3.1 시약

(1) 탄산을 함유하지 않는 증류수
(2) 염화바륨용액 (10w/v%)
(3) 페놀프탈레인용액 (1w/v%)
(4) 1N 염산
(5) 브롬페놀블루

4. 시험방법 (85%이상)

시료 적당량(수산화칼륨으로서 2g 해당량)을 취하여 삼각플라스크에 넣는다. 여기에 탄산을 함유하지 않는 물 50㎖와 염화바륨용액(10w/v%) 10㎖를 가한다. 마개를 하고 5분간 방치하고 페놀프탈레인용액 (1w/v%) 3방울을 가한 후 1N 염산으로 적정한다.

1N 염산 1㎖는 0.05611g KOH에 상당한다.