이초산나트륨

Sodium Diacetate

CH3COONa · CH3COOH · nH2O

분자식: C₄H₇NaO₄·nH₂O

분자량: 무수물 142.09 INS No.: 262(ii)

이 명: Sodium hydrogen diacetate CAS No.: 126-96-5

함 량 이 품목을 무수물로 환산한 것은 유리초산 39.0~41.0% 및 초 산나트륨 58.0~60.0%를 함유한다.

- 성 상 이 품목은 백색의 흡습성이 있는 결정성고체로서 초산냄새가 있다.
- 확인시험 이 품목의 수용액(1→10)은 확인시험법 중 초산염 및 나트륨염의 반응을 나타낸다.
- 순도시험 (1) 납 : 이 품목 5.0g을 취하여 원자흡광광도법 또는 유도결합플라즈마발광광도법에 따라 시험할 때, 그 양은 2.0ppm 이하이어야한다.
 - (2) 비소 : 이 품목을 비소시험법에 따라 시험할 때, 그 양은 4.0ppm 이하이어야 한다.
 - (3) 수은 : 이 품목을 수은시험법에 따라 시험할 때, 그 양은 1.0ppm 이 하이어야 한다.
 - (4) 산화되기 쉬운 물질(개미산으로서) : 이 품목 1g을 물 50mL에 녹이고 묽은황산 10mL를 가한 다음 80~90℃로 가열한다. 이 뜨거운 용

액을 0.1N 과망간산칼륨용액으로 엷은 홍색을 최소한 15초간 유지할 때까지 적정할 때, 그 양은 0.2% 이하이어야 한다.

0.1N 과망간산칼륨용액 1mL = 2.301mg CH₂O₂

- 수 분 이 품목의 수분을 수분정량법(칼-피셔법)에 따라 시험할 때, 그 양은 2.0% 이하이어야 한다.
- 정 량 법 (1) 유리초산 : 이 품목 약 4g을 정밀히 달아 물 50mL에 녹이고 페놀프탈레인시액을 가하여 1N 수산화나트륨용액으로 적정한다.

1N 수산화나트륨용액 1mL = 60.05mg CH₃COOH

(2) 초산나트륨: 이 품목 약 0.5g을 정밀히 달아 빙초산 50mL에 녹이고 0.1N 과염소산용액으로 적정한다(지시약: 크리스탈바이올렛·빙초산시액 1mL). 종말점은 액의 자색이 청색을 지나 녹색으로 변하는 점이다. 따로 같은 방법으로 공시험을 한다.

0.1N 과염소산용액 1mL = 8.203mg CH₃COONa