

초산칼슘

Calcium Acetate

분자식: $\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$

INS No.: 263

분자량: 158.17

CAS No.: 62-54-4

합 량 이 품목을 무수물로 환산한 것은 초산칼슘[$\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$] 99.0~100.5%를 함유한다.

성 상 이 품목은 백색의 흡습성이 있는 결정성분말이다.

확인시험 이 품목의 수용액(1→10)은 확인시험법 중 칼슘염 및 초산염의 반응을 나타낸다.

순도시험 (1) 염화물 : 이 품목 0.5g을 취하여 염화물시험법에 따라 시험할 때, 그 양은 0.01N 염산 0.7mL에 대응하는 양 이하이어야 한다.

(2) 황산염 : 이 품목 0.24g을 취하여 황산염시험법에 따라 시험할 때, 그 양은 0.01N 황산 0.5mL에 대응하는 양 이하이어야 한다.

(3) 불소화물 : 이 품목 1g을 정밀히 달아 「구연산칼슘」의 순도시험(8)에 따라 시험한다(50ppm 이하).

(4) 납 : 이 품목 5.0g을 취하여 원자흡광광도법 또는 유도결합플라즈마발광광도법에 따라 시험할 때, 그 양은 2.0ppm 이하이어야 한다.

(5) 비소 : 이 품목을 비소시험법에 따라 시험할 때, 그 양은 4.0ppm 이하이어야 한다.

(6) 수은 : 이 품목을 수은시험법에 따라 시험할 때, 그 양은 1.0ppm 이하이어야 한다.

수 분 이 품목의 수분은 수분정량법(칼-피셔법)에 따라 시험할 때,
그 양은 7.0% 이하이어야 한다.

정 량 법 이 품목 약 0.3g을 정밀히 달아 묽은염산 2mL를 포함하는 물
150mL를 가하여 녹인다. 저으면서 0.05M 이.디.티.에이.용액 30mL를
가하고 수산화나트륨시액 15mL 및 히드록시나프톨블루
($C_{20}H_{12}O_{11}S_3Na_2$) 0.3g을 가한 다음 0.05M 이.디.티.에이.용액으로 적정
한다. 종말점은 적색이 완전히 소실되고 청색으로 된 때로 한다.

$$0.05M \text{ 이.디.티.에이.용액 } 1mL = 7.909mg \text{ Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$$