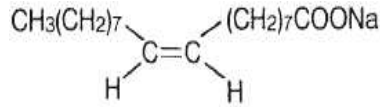


올레인산나트륨

Sodium Oleate



분자식: $\text{C}_{18}\text{H}_{33}\text{NaO}_2$

분자량: 304.45

이 명: Sodium salts of oleic acid

INS No.: 470(ii)

CAS No.: 143-19-1

성 상 이 품목은 백~황색을 띤 분말 또는 옅은 황갈색의 입자 또는 덩어리로서 특이한 냄새와 맛을 가지고 있다.

확인시험 (1) 이 품목의 수용액(2→50) 50mL를 잘 흔들면서 황산(1→20) 5mL와 섞고 미리 물로 적신 여지로 여과한다. 잔류물을 세액이 메틸오렌지시액에 대해 산성을 나타내지 않을 때까지 수세한다. 유상의 잔류물을 건조여지로 여과하고, 유액 2~3방울을 작은 시험관에 넣고, 황산 약 1mL를 점적할 때, 그 접촉면에 갈색의 띠가 생성된다. 다시 유액 1~3방울을 취해 초산(1→4) 3~4mL를 가해 녹이고 삼산화 크롬초산용액(1→10) 1방울을 가한 다음 잘 섞으면서 황산 10~30방울을 가하면 암자색을 나타낸다.

(2) 이 품목의 강열잔류물은 나트륨염의 반응을 나타낸다.

순도시험 (1) 용상 : 이 품목 0.5g을 물 20mL에 녹일 때, 그 액은 거의 징명하여야 한다.

(2) 유리알칼리 : 이 품목을 분말로서 5g을 정밀히 달아 중화알콜 100mL를 가하고 가열하여 녹인다. 불용물을 뜨거울 때 여과하고, 약

40℃의 중화알콜로 세액이 무색이 될 때까지 씻은 후 세액을 여액에 합한다. 식힌 다음 0.05N 황산으로 적정하고 그 소비량은 a mL로 한다. 다시 잔류물을 열탕 10mL씩으로 5회 씻고 모든 세액을 합하여 식힌 다음 브로모페놀블루시액 3방울을 가해 0.05N 황산으로 적정하고 그 소비량을 b mL로 하고 다음 계산식에 따라 유리알칼리의 함량을 구할 때, 0.5% 이하이어야 한다.

$$\text{유리알칼리의 함량 (\%)} = \frac{0.0040 \times a + 0.0053 \times b}{\text{검체의 채취량(g)}} \times 100$$

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

(4) 납 : 「메타인산나트륨」의 순도시험 (2)에 따라 시험한다(2.0ppm 이하).

강열잔류물 이 품목의 강열잔류물은 22~25%이어야 한다.