

807039

醋酸鈉

Sodium Acetate

分子式： $C_2H_3NaO_2 \cdot 3H_2O$

分子量：136.08

1.含量：本品所含 $C_2H_3NaO_2$ 按乾品計算應在 98.5% 以上。

2.鑑別：

(1)本品 1 g 溶於水 20 mL 之溶液，其鈉離子及醋酸根離子試驗皆應呈陽性反應。

(2)本品徐徐加熱時，先熔解後分解，最後有丙酮之氣味產生，而殘留物之水溶液應呈鹼性。

3.外觀及性狀：本品為無色透明結晶或白色結晶性粉末，無臭或淡醋味，在溫暖乾燥空氣中會風化，可溶於水，微溶於酒精中。

4.溶液性狀：本品 1.0 g 溶於水 20 mL，其溶液應無色且『澄明』。

5.游離酸及游離鹼：取本品 2.0 g 溶於新煮沸冷卻之水 20 mL，加酚酞試液 2 滴並保持於 $10^{\circ}C$ ，其溶液若無色，加 0.1N 氫氧化鈉液 0.1 mL 時應呈紅色。其溶液若呈紅色，加 0.1N 鹽酸液 0.1 mL 時，紅色應即消失。

6.鹼度：取本品 2.0 g，溶於水約 20 mL，加酚酞試液 3 滴，若有產生淡紅色，用 0.1N 硫酸液滴定至脫色時，其量不得超過 0.1 mL，(以 Na_2CO_3 計，0.05% 以下)。

7. 砷：取本品 0.25 g，按照砷檢查第 I -1 法(附錄 A-8)檢查之，其所含砷(以 As_2O_3 計)應在 4 ppm 以下。

8. 重金屬：取本品 2.0 g，按照重金屬檢查第 I 法(附錄 A-7)檢查之，其所含重金屬(以 Pb 計)應在 10 ppm 以下。

9. 鉀：取本品澄清飽和溶液 5 mL 與酸性酒石酸氫鈉試液數滴混合，5 分鐘內不得有混濁現象產生。

10.乾燥減重：取本品 1~2 g，於 $80^{\circ}C$ 乾燥乾燥過夜，再於 $120^{\circ}C$ 乾燥 4 小時，其減失重量應為 36.0~42.0%(附錄 A-3)。

11.含量測定：取預經乾燥減重所得本品約 450 mg，精稱確定，加冰醋酸 40 mL 使其溶解，以結晶紫試液 2 滴為指示劑，用 0.1N 過氯酸液滴定，終點為液色由紫色經藍色變綠色時。另作一空白試驗校正之。每 mL 之 0.1N 過氯酸液相當於 8.203 mg 之 $C_2H_3NaO_2$ 。