

§08036

檸檬酸鐵鉍

Ferric Ammonium Citrate

1. **含量**：本品所含 Fe 應為 16.5~21.1%。
2. **外觀**：本品為透明赤褐鱗片狀結晶或顆粒，或略帶褐色之黃色粉末，無臭，具鹼味及弱鹼味。
3. **鑑別**：
 - (1)本品之水溶液(1：10) 5 mL 加氫氧化鈉溶液(1：25) 5 mL，加熱時放出氨臭並生成紅棕色沈澱。
 - (2)本品之水溶液(1：100)加氨試液，應呈黑色，但不生成沈澱。
 - (3)本品之水溶液(1：10) 10 mL，加氫氧化鉀溶液(1：15) 4 mL，加熱後過濾，取濾液 4 mL，加稀醋酸(1：3)使成弱酸性，冷後加氯化鈣溶液(3：40) 2 mL 煮沸時，應生成白色結晶性沈澱。
4. **溶解度**：極易溶於水，不溶於乙醇。
5. **酒石酸鹽**：本品之水溶液(1：10) 10 mL，加氫氧化鉀溶液(1：15) 4 mL，加熱後過濾，取濾液 5 mL 以醋酸使成酸性，再加冰醋酸 2 mL 後放置 24 小時，不得生成白色結晶性沈澱。
6. **檸檬酸鐵**：取本品 0.1 g，加水 10 mL 溶解，加新調製亞鐵氰化鉀溶液(1→10) 1 滴時，不得生成藍色沈澱。
7. **砷**：取本品 0.5 g，加水 10 mL，硫酸 1 mL 及亞硫酸 10 mL，於水浴上蒸發濃縮至約 2 mL，再加水使成 10 mL，取此液 5 mL，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. **鉛**：取本品 0.5 g，按照鉛試驗法(附錄 A-24)試驗之，其所含鉛(Pb)應在 20 ppm 以下。
9. **含量測定**：取本品約 1 g，精確稱定，置於共栓三角瓶中，加水 25 mL 溶解，加鹽酸 5 mL 及碘化鉀 4 g，立即栓緊，於暗處放置 15 分鐘後，加水 100 mL，以澱粉試液為指示劑，用 0.1N 硫代硫酸鈉液滴定游離之碘，另做一空白試驗校正之。每 mL 之 0.1N 硫代硫酸鈉液相當於 5.585 mg 之 Fe。