

§08038

檸檬酸鐵

Ferric Citrate

- 1.含 量：本品所含 Fe 應為 16.5~18.5%。
- 2.外 觀：本品為紅棕色透明小葉片或褐色粉末。
- 3.鑑 別：本品應成一般鑑別試驗法(附錄 A-17)中，鐵鹽及檸檬酸鹽之反應。
- 4.溶 狀：本品 1 g 加水 20 mL，於水浴中加熱溶解時，其濁度應在『殆澄明』以下。
- 5.鉍 鹽：本品 1.0 g 加水 10 mL 及氫氧化鉀溶液(1→15) 5 mL 加熱煮沸時，不得發出氨臭(試驗溶液保留供作下項試驗之用)。
6. 酒石酸鹽：取 5.驗畢之溶液過濾之，取濾液 4 mL 以醋酸使成弱酸性，再加醋酸 2 mL 後放置 24 小時，不得生成白色結晶性沈澱。
7. 砷：本品 0.5 g，加水 5 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 按照砷檢查法第 I-1 法(附錄 A-8)檢查之，其所含砷(以 As₂O₃ 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.鹼金屬及鹼土金屬：本品 0.5 g 之熾灼殘渣加水 1 mL 攪拌混合時，其液不得呈鹼性。
- 10.含量測定：取本品 1 g，精確稱定，置於共栓燒瓶中，加鹽酸 5 mL 及水 30 mL，加熱溶解，冷後加碘化鉀 4 g，立即栓緊於暗處放置 15 分鐘後，以澱粉試液為指示劑，用 0.1N 硫代硫酸鈉液滴定游離之碘，另作一空白試驗校正之。每 mL 之 0.1N 硫代硫酸鈉液相當於 5.585 mg 之 Fe。