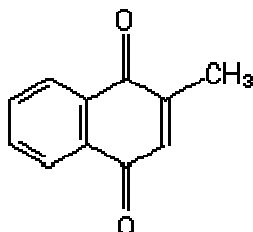


§08045

維生素 K₃

Menadione (Vitamin K₃)



分子式： $C_{11}H_8O_2$

分子量：172.18

1. 含量：本品所含 $C_{11}H_8O_2$ 按乾品計算，應在 98.5% 以上。
2. 外觀：本品為鮮黃色之結晶性粉末，殆無臭。
3. 鑑別：本品 0.05 g 溶於水 5 mL，加亞硫酸鈉 0.075 g，水浴上加熱並搖盪，溶解後加水 50 mL。取其 2 mL 加乙醇 1 mL 及氨試液 1 mL，加氰基乙酸乙酯 3 滴，液應呈藍紫色。加氫氧化鈉試液 (1→3) 1 mL，顏色變綠然後帶黃。
4. 熔融溫度：本品之熔融溫度為 105~107°C(附錄 A-12)。
5. 溶解度：本品 1 g 能溶於乙醇約 60 mL 或苯 10 mL 中，較難溶於氯仿、四氯化碳或植物油，殆不溶於水。
6. 乾燥減重：本品於硫酸減壓乾燥器乾燥 4 小時，其減失重量不得超過 0.3%(附錄 A-3)。
7. 熾灼殘渣：取本品 2.0 g，按照熾灼殘渣檢查法(附錄 A-4)檢查之，其遺留殘渣不得超過 0.1%。
8. 含量測定：取預經硫酸減壓乾燥器乾燥 4 小時之本品約 0.15 g，精確稱定，置於 150 mL 三角燒瓶中，加冰醋酸 15 mL 及稀鹽酸 15 mL 溶解，加鋅粉 3 g 蓋上蓬生閥(Bunsen Valve)充分搖勻後置暗處 1 小時。以脫脂棉過濾，以新煮沸放冷之水 10 mL 洗三角燒瓶 3 次，合併洗液及濾液，以鄰菲囉淋試液(o-phenanthroline T.S.) 2 滴為指示劑，用 0.1N 硫酸亞鐵銨試液滴定，另作一空白試驗校正之。每 mL 之 0.1N 硫酸亞鐵銨液相當於 8.610 mg 之 $C_{11}H_8O_2$ 。