

§04003

亞硫酸鈉(無水)

Sodium Sulfite, Anhydrous

分子式： Na_2SO_3

分子量：126.04

1. 含量：本品所含 Na_2SO_3 應在 95.0% 以上。
2. 外觀及性狀：本品為無色、白色或淺粉紅色之粉末，無臭，在空氣中易氧化。可溶於水，難溶於酒精。
3. 鑑別：本品之水溶液(1→20)應呈一般鑑別試驗法(附錄 A-17)中，鈉鹽及亞硫酸鹽之反應。
4. 溶液性狀：本品 0.5 g 溶於水 10 mL，其溶液應無色，且濁度應在『殆澄明』以下。
5. 硒：取本品 200 mg 加氧化鎂 100 mg，按照硒檢查法(附錄 A-33)檢查之，其所含硒(以 Se 計)應在 30 ppm 以下。
6. 砷：取本品 2.5 g，溶於水定容至 25 mL，量取此液 5 mL，加硫酸 1 mL，蒸發濃縮至約 2 mL 後，加水使成 10 mL，量取此液 5 mL 作為檢品溶液，按照砷檢查第 I 法(附錄 A-8) 檢查之，其所含砷(以 As_2O_3 計)應在 4 ppm 以下。
7. 重金屬：取本品 2.0 g 溶於熱水 15 mL，加鹽酸 5 mL，置水浴上蒸發乾涸，殘留物加熱水 10 mL 及鹽酸 2 mL 後，再置水浴上蒸發乾涸，殘留物溶於稀醋酸(1→20) 4 mL 及適量水使成 40 mL，必要時過濾，作為檢品溶液，按照重金屬檢查法(附錄 A-7)檢查之，其所含重金屬(以 Pb 計)應在 10 ppm 以下。
8. 含量測定：取本品約 0.25 g，精確稱定，置共栓三角瓶中，加 0.1N 碘液 50 mL，放置 5 分鐘後，加稀鹽酸(2→3) 2 mL，用 0.1N 硫代硫酸鈉液滴定過量之碘，於接近終點時加入澱粉試液為指示劑，繼續滴定至藍色完全消褪為止，並另作一空白試驗校正之。每 mL 之 0.1N 碘液相當於 6.302 mg 之 Na_2SO_3 。