

§06006

氯化銨

Ammonium Chloride

分子式： NH_4Cl

分子量：53.49

1. **含量**：本品所含 NH_4Cl 按乾品計算，應在 99.0 % 以上。
2. **外觀及性狀**：本品為白色結晶性粉末或結晶塊，具鹹味及清涼味，略具潮解性。本品 1 g 可溶於酒精 100 mL、甘油 8 mL、25℃ 的水 2.6 mL 或沸水 1.4 mL 中。
3. **鑑別**：本品之水溶液(1→10)應呈一般鑑別試驗法(附錄 A-17)中，銨鹽及氯化物之反應。
4. **溶液性狀**：本品 2 g 溶於水 20 mL，其溶液濁度應在『殆澄明』以下。
5. **pH 值**：本品 1 g 溶於水 20 mL，其溶液之 pH 值應為 4.5~6.0。
6. **砷**：取本品 0.25 g，按照砷檢查法第 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。
7. **重金屬**：取本品 1.0 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 20 ppm 以下。
8. **乾燥減重**：本品於矽膠乾燥器中乾燥 4 小時，其減失重量不得超過 2.0 % (附錄 A-3)。
9. **熾灼殘渣**：取本品 1 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 0.5 %。
10. **含量測定**：取預經矽膠乾燥器乾燥 4 小時之本品粉末約 3 g，精確稱定，加水溶解，定容至 250 mL，量取此液 25.0 mL 於蒸餾瓶中，加氫氧化鈉溶液(2→5) 10 mL，立即與預盛 0.2N 硫酸液 40 mL 之接受瓶連接於蒸餾裝置，加熱蒸餾，蒸餾出之氨經硫酸吸收後，以甲基紅試液 3 滴為指示劑，用 0.2N 氫氧化鈉液滴定過量之酸，另作空白試驗校正之。每 mL 之 0.2N 硫酸液相當於 10.698 mg 之 NH_4Cl 。