

中華民國國家標準 CNS	鎂合金中銅定量法	總號 13051
		類號 H2108

Method of Determination for Copper in Magnesium Alloys

1. 適用範圍：本標準規定鎂合金中之銅定量法。
2. 一般事項：分析方法共通之一般事項依 CNS 13046〔鎂合金分析法通則〕之規定。
3. 定量方法：定量方法依DDTC（二乙二硫胺甲酸鈉）吸收光度分析法。
4. DDTC吸收光度分析法
 - 4.1 方法概要：以氫氯酸及硝酸分解試樣，加硝酸銨、檸檬酸、氫氯化胺（hydroxylamine hydrochloride;hydroxylammonium chloride），阿拉伯樹膠（Arabic gum）及EDTA後，加氨水使為鹼性，加DDTC使其顯色，測定其吸光度。
 - 4.2 試藥
 - (1) 鎂：CNS 13057〔鋸金屬〕之一號鋸或CNS 1786〔化學試藥（鋸）〕之特級試藥相當品，為銅含量少者。
 - (2) 氢氯酸（1+1）
 - (3) 硝酸（1+1）
 - (4) 氨水
 - (5) 硝酸銨溶液〔50 W/V %〕。
 - (6) 檸檬酸溶液：溶解檸檬酸一水合物 250g於水稀釋為 1L。
 - (7) 氢氯化胺（NH₃OHCl）溶液〔1 W/V %〕。
 - (8) 阿拉伯樹膠溶液：溶解阿拉伯樹膠粉末 10g於少量溫水，加水稀釋為 1L，使用脫脂棉過濾之。
 - (9) 乙二胺四醋酸二鈉〔ETDA〕溶液〔5 W/V %〕。
 - (10) 二乙二硫胺甲酸鈉（sodium N,N'-diethyldithio-carbamate, DDTC）溶液〔0.1W/V %〕：裝入褐色瓶中，保存於黑暗處。本溶液儘量使用新製者。
 - (11) 四氯化碳。
 - (12) 銅標準溶液（0.2mg Cu/ml）：稱取銅〔99.95wt % 以上，CNS 12983〔容量分析用標準試藥〕相當品〕0.200g，以硝酸（1+1）20mL加熱分解後繼續加熱以去除氧化氮，冷卻後移至 1000mL之量瓶，加水稀釋至標線。
 - 4.3 試樣稱取量：稱取試樣 1g。
 - 4.4 操作
 - (1) 稱取試樣移至燒杯（300mL），覆蓋表玻璃，以每次添加少量之方式加氫氯酸（1+1）15mL使之分解。反應轉為緩慢後予以加熱，加硝酸（1+1）1mL使試樣完全分解（¹）。
 - (2) 冷卻後依次加硝酸銨溶液 10mL，檸檬酸溶液 20mL，氫氯化胺溶液 5mL，阿拉伯樹膠溶液 5mL及EDTA溶液 10mL，充分搖動混合後以氨水調節 pH 為 8~9（²）。
 - (3) 將此溶液移至 100mL 之量瓶，加DDTC 溶液 5mL使其顯色，加水稀釋至標線振盪混合之。
 - (4) 取本溶液之一部分於光度計之吸收槽，測定波長 430nm 附近之吸光度（³）（⁴）。

註（¹）：試樣中之銅含量為 0.05wt % 以上時，於分解試樣後適宜分取一定量，進行第 4.4 (2) 節以後之操作。

（²）：銅含量為 0.005wt % 以下時，亦可依下述操作定量之。

在第 4.4 (2) 節之操作中，僅不加阿拉伯樹膠溶液而以氨水調節 pH 為 8~9 後，移至分液漏斗（250mL），加水使液量為約 150mL。加DDTC 溶液

(共 2 頁)

公 布 日 期 81年 10月 24日	經 濟 部 標 準 檢 驗 局 印 行	修 訂 日 期 年 月 日
------------------------	---------------------	------------------