



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 13748.4—2005  
代替 GB/T 13748.2—1992

---

## 镁及镁合金化学分析方法 锰含量的测定 高碘酸盐分光光度法

Chemical analysis methods of magnesium and magnesium alloys  
—Determination of manganese content  
—Periodate spectrophotometric method

(NEQ ISO 2353:1972、ISO 809:1973、ISO 810:1973)

2005-07-26 发布

2006-01-01 实施

中华人民共和国国家质量监督检验检疫总局  
中国国家标准化管理委员会 发布

## 前　　言

本标准共分为 19 部分,包括 20 个元素的 25 项化学分析方法。

本标准是对 GB/T 13748. 1~13748. 10—1992 的修订,本次修订主要有如下变化:

- 根据新的国家标准 GB/T 3499—2003《原生镁锭》、GB/T 5153—2004《变形镁及镁合金牌号和化学成分》、GB/T 19078—2003《铸造镁合金锭》以及相关的国际标准和国外标准的规定,本次修订新增分析方法 12 项,其中增加了 10 个元素的分析方法,分别为:Sn(GB/T 13748. 2)、Li(GB/T 13748. 3)、Y(GB/T 13748. 5)、Ag(GB/T 13748. 6)、Pb(GB/T 13748. 13)、Ca(GB/T 13748. 16)、K 和 Na(GB/T 13748. 17)、Cl(GB/T 13748. 18)、Ti(GB/T 13748. 19),以及锰含量的测定(GB/T 13748. 4 的方法三)、高含量铜的测定(GB/T 13748. 12 的方法二)、低含量锌的测定(GB/T 13748. 15 的方法二)。
- 重新起草了铬天青 S-氯化十四烷基吡啶分光光度法测定铝含量(GB/T 13748. 2 的方法二)、重量法测定稀土含量(GB/T 13748. 8)。
- 对二甲苯酚橙分光光度法测定锆含量进行了修订并扩展了测定范围(GB/T 13748. 7)。
- 扩展了锰(GB/T 13748. 4 的方法一)、铁(GB/T 13748. 9)、硅(GB/T 13748. 10)、铍(GB/T 13748. 11)、铜(GB/T 13748. 12)、镍(GB/T 13748. 14)等元素的测定范围。
- 《8-羟基喹啉分光光度法测定铝含量》(GB/T 13748. 1 的方法一)、《8-羟基喹啉重量法测定铝含量》(GB/T 13748. 1 方法三)、《高碘酸盐分光光度法测定锰含量方法二》(GB/T 13748. 4 的方法二)、《火焰原子吸收光谱法测定锌含量》(GB/T 13748. 15)为编辑性整理后予以确认的方法。

本标准修订后代替了 GB/T 4374—1984《镁粉和铝镁合金粉化学分析方法》中的相关部分,即 GB/T 13748. 9、GB/T 13748. 10、GB/T 13748. 12、GB/T 13748. 18 分别代替 GB/T 4374. 2—1984、GB/T 4374. 3—1984、GB/T 4374. 1—1984、GB/T 4374. 5—1984。

本标准共有 7 个部分的 9 项分析方法非等效采用国际标准,分别为:

- GB/T 13748. 1;NEQ ISO 791:1973;
- GB/T 13748. 4;NEQ ISO 2353:1972、ISO 809:1973、ISO 810:1973;
- GB/T 13748. 8;NEQ ISO 2355:1972;
- GB/T 13748. 9;NEQ ISO 792:1973;
- GB/T 13748. 10;NEQ ISO 1975:1973;
- GB/T 13748. 14;NEQ ISO 4058:1977;
- GB/T 13748. 15;NEQ ISO 4194:1981。

本标准中采用国际标准的各部分,其标准名称和标准文本结构为了与系列标准协调一致,均与所采用的国际标准不完全相同。

本标准代替 GB/T 13748. 1~13748. 10—1992。

本标准由中国有色金属工业协会提出。

本标准由全国有色金属标准化技术委员会归口。

本标准由中国铝业股份有限公司郑州研究院、中国有色金属工业标准计量质量研究所负责起草。

本标准由中国铝业股份有限公司郑州研究院、北京有色金属研究总院、洛阳铜加工集团有限责任公

司、抚顺铝厂、西南铝业(集团)有限责任公司、东北轻合金有限责任公司起草。

本标准由全国有色金属标准化技术委员会负责解释。

本标准所代替标准的历次版本发布情况为：

——GB/T 13748.1～13748.10—1992、GB/T 4374.1～4374.3—1984、GB/T 4374.5—1984。

## 前　　言

GB/T 13748—2005 共分为 19 部分,本部分为第 4 部分。

本部分包括方法一、方法二和方法三。

本部分方法一非等效采用 ISO 2353:1972《镁及镁合金—含锆、稀土、钍、银的镁合金中锰含量的测定—高碘酸盐光度法》,是对 GB/T 13748. 2—1992《镁及镁合金化学分析方法—高碘酸盐分光光度法测定锰量》第一篇的修订,测定范围由 0.1%~2.7% 修订为 0.050%~2.70%,ISO 2353:1972 测定范围为 0.002%~0.2%。

本部分方法二非等效采用 ISO 809:1973《镁及镁合金—介于 0.01%~0.8% 锰含量的测定—高碘酸盐光度法》,是对 GB/T 13748. 2—1992《镁及镁合金化学分析方法—高碘酸盐分光光度法测定锰量》第二篇的重新确认,经试验铜元素不干扰测定,并进行了编辑性整理。

GB/T 13748—1992 没有锰含量小于 0.01% 的测定方法。国际标准 ISO 810:1973 规定了锰含量小于 0.01% 的测定方法。根据我国原生镁锭的实际质量水平,制定了方法三。方法三非等效采用 ISO 810:1973《镁及镁合金—小于 0.01% 锰含量的测定—高碘酸盐光度法》,主要不同之处有:

- 将 ISO 810:1973 中加入 0.05 g 过硫酸铵和 0.05 g 高碘酸钾改为加入 5 mL 硝酸;
- 将 ISO 810:1973 中加入 0.5 g 高碘酸钾改为加入 10 mL 高碘酸钾溶液(50 g/L);
- 将 ISO 810:1973 中在锥形瓶中溶样、在砂浴上加热和保温改为在烧杯中溶样,在电炉上加热和保温。

本部分代替 GB/T 13748. 2—1992。

本部分由中国有色金属工业协会提出。

本部分由全国有色金属标准化技术委员会归口。

本部分由中国铝业股份有限公司郑州研究院、中国有色金属工业标准计量质量研究所负责起草。

本部分方法一和方法二由洛阳铜加工集团有限责任公司起草。

本部分方法三由中国铝业股份有限公司郑州研究院起草。

本部分方法三由洛阳铜加工集团有限责任公司参加起草。

本部分方法一主要起草人:夏庆珠、王惠、刘爱菊。

本部分方法二主要起草人:夏庆珠、王惠。

本部分方法三主要起草人:郭永恒、刘战伟、赵春芳。

本部分方法三主要验证人:杨晓丽、姚巧萍、阎国庆。

本部分由全国有色金属标准化技术委员会负责解释。

本部分所代替标准的历次版本发布情况为:

——GB/T 13748. 2—1992。

# 镁及镁合金化学分析方法

## 锰含量的测定

### 高碘酸盐分光光度法

#### 方法一

#### 1 范围

本方法规定了镁合金(含 Zr、RE、Th 和 Ag)中锰含量的测定方法。

本方法适用于镁合金(含 Zr、RE、Th 和 Ag)中锰含量的测定。测定范围:0.050%~2.70%。

#### 2 方法提要

试料以硫酸溶解,在氟硼酸及硝酸存在下,用高碘酸钾将锰(Ⅱ)氧化至锰(Ⅶ)。于分光光度计波长545 nm 处测量其吸光度。

#### 3 试剂

3.1 高碘酸钾。

3.2 硝酸( $\rho$ 1.40 g/mL):煮沸3 min~5 min 或通入二氧化碳气流以除去氮的氧化物。

3.3 硫酸(1+3)。

3.4 氟硼酸溶液(1+99):取10 mL 氟硼酸(40%)用水稀释至1 000 mL。

3.5 去还原剂的水:将分析用水加热煮沸,每升用10 mL 硫酸(3.3)酸化,加少许高碘酸钾(3.1),继续煮沸约10 min,冷却。

3.6 亚硝酸钠溶液(20 g/L):用时现配。

3.7 锰标准贮存溶液:按3.7.1或3.7.2制备。

3.7.1 取适量电解锰[ $w(Mn) \geqslant 99.9\%$ ]置于盛有60 mL~80 mL 硫酸(3.3)和约100 mL 水的烧杯中,摇动数分钟,弃去酸溶液,以水洗涤数次,再用丙酮清洗1~2次。在100℃恒温箱中烘干约2 min,置于干燥器中冷却。然后称取1.000 0 g 电解锰于400 mL 高形烧杯中,加40 mL 硫酸(3.3)溶解。加约80 mL 水煮沸数分钟,冷却。移入1 000 mL 容量瓶中,以水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL 含1 mg 锰。

3.7.2 称取2.877 g 高锰酸钾置于400 mL 高形烧杯中,用约200 mL 水溶解,加入40 mL 硫酸(3.3)、适量亚硫酸钠或过氧化氢( $\rho$ 1.10 g/mL)还原高锰酸,煮沸除去过量的二氧化硫或过氧化氢,冷却。移入1 000 mL 容量瓶中,以水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL 含1 mg 锰。

3.8 锰标准溶液:移取10.00 mL 锰标准贮存溶液(3.7)于100 mL 容量瓶中,以水稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL 含100  $\mu$ g 锰。

#### 4 仪器

分光光度计。

#### 5 试样

厚度不大于1 mm 的碎屑。