



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 10574.3—2003  
代替 GB/T 10574.4—1989

---

## 锡铅焊料化学分析方法 铋量的测定

Methods for chemical analysis of tin-lead solder  
—Determination of bismuth content

2003-03-11 发布

2003-08-01 实施

---

中华人民共和国 发布  
国家质量监督检验检疫总局

## 前 言

本标准是对 GB/T 10574.1~10574.14—1989《锡铅焊料化学分析方法》的修订。本标准包括 13 个部分：

1. GB/T 10574.1《锡铅焊料化学分析方法 锡量的测定》是对 GB/T 10574.1—1989 的修订,采用碘酸钾滴定法测定锡量。

2. GB/T 10574.2《锡铅焊料化学分析方法 铈量的测定》是对 GB/T 10574.2~10574.3—1989 的修订,有两个方法。方法 1 采用孔雀绿分光光度法测定铈量,方法 2 采用溴酸钾滴定法测定铈量。

3. GB/T 10574.3《锡铅焊料化学分析方法 铋量的测定》是对 GB/T 10574.4—1989 的重新确认,只进行编辑性修改。采用硫脲分光光度法测定铋量。

4. GB/T 10574.4《锡铅焊料化学分析方法 铁量的测定》是对 GB/T 10574.5—1989 的修订,采用火焰原子吸收光谱法代替 1,10-二氮杂菲分光光度法测定铁量。

5. GB/T 10574.5《锡铅焊料化学分析方法 砷量的测定》是对 GB/T 10574.6—1989 的修订,采用砷铈钼蓝分光光度法测定砷量。

6. GB/T 10574.6《锡铅焊料化学分析方法 铜量的测定》是对 GB/T 10574.7—1989 的修订,采用火焰原子吸收光谱法代替 2,9-二甲基-1,10,-二氮杂菲分光光度法测定铜量。

7. GB/T 10574.7《锡铅焊料化学分析方法 银量的测定》是对 GB/T 10574.8~10574.9—1989 的修订,有两个方法。方法 1 采用火焰原子吸收光谱法测定银量,方法 2 采用硫氰酸盐滴定法代替电位滴定法测定银量。

8. GB/T 10574.8《锡铅焊料化学分析方法 锌量的测定》是对 GB/T 10574.10—1989 的重新确认,只进行编辑性修改。采用火焰原子吸收光谱法测定锌量。

9. GB/T 10574.9《锡铅焊料化学分析方法 铝量的测定》是对 GB/T 10574.11—1989 的重新确认,只进行编辑性修改。采用铬天青 S-聚乙二醇辛基苯基醚分光光度法测定铝量。

10. GB/T 10574.10《锡铅焊料化学分析方法 镉量的测定》有两个方法。方法 1 是对 GB/T 10574.12—1989 的修订,采用火焰原子吸收光谱法测定镉量,方法 2 为首次制定,采用络合滴定法测定镉量。

11. GB/T 10574.11《锡铅焊料化学分析方法 磷量的测定》是对 GB/T 10574.13—1989 的重新确认,只进行编辑性修改。采用磷钒钼杂多酸-结晶紫分光光度法测定磷量。

12. GB/T 10574.12《锡铅焊料化学分析方法 硫量的测定》是对 GB/T 10574.14—1989 的修订,采用高频感应红外吸收法代替蒸馏示波极谱法测定硫量。

13. GB/T 10574.13《锡铅焊料化学分析方法 铜、铁、镉、银、金、砷、锌、铝、铋、磷量的测定》是新制定的标准。采用电感耦合等离子体发射光谱(ICP-AES 法)对锡铅焊料中的铜、铁、镉、银、金、砷、锌、铝、铋、磷含量进行测定。

本部分是对 GB/T 10574.4—1989《锡铅焊料化学分析方法 硫脲分光光度法测定铋量》的重新确认,只进行编辑性修改。

本部分的附录 A 是资料性附录。

本部分自实施之日起,同时代替 GB/T 10574.4—1989。

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负责归口。

本部分由云南锡业集团有限责任公司负责起草。

本部分由柳州华锡集团有限责任公司柳州冶炼厂起草。

本部分主要起草人:李志芳、钟海珊、陈旭峰。

本部分所代替标准的历次版本发布情况为:

——GB/T 10574.4—1989。

## 锡铅焊料化学分析方法 铋量的测定

### 1 范围

本部分规定了锡铅焊料中铋含量的测定方法。

本部分适用于锡铅焊料中铋含量的测定。测定范围(质量分数):0.003%~0.25%。

### 2 方法提要

试料用硝酸-酒石酸-柠檬酸分解,用盐酸沉淀除去大部分铅和银,以硫脲显色,于分光光度计波长425 nm处测量其吸光度。

### 3 试剂

3.1 盐酸( $\rho$ 1.19 g/mL)。

3.2 硝酸( $\rho$ 1.42 g/mL)。

3.3 盐酸(1+1)。

3.4 盐酸(1+99)。

3.5 硝酸(1+1)。

3.6 硝酸(1+4)。

3.7 硝酸(1+9)。

3.8 混合酸:称取50 g酒石酸和50 g柠檬酸溶于300 mL硝酸(3.6)中,并用硝酸(3.6)稀释至500 mL,混匀。

3.9 酒石酸钾钠溶液(250 g/L)。

3.10 硫脲溶液(80 g/L)。

3.11 铋标准贮存溶液:称取0.2000 g金属铋( $\geq 99.99\%$ ),置于250 mL烧杯中,加入20 mL硝酸(3.5),盖上表皿,加热溶解,煮沸除去氮的氧化物,取下冷却,移入1000 mL容量瓶中,用硝酸(3.7)稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL含200  $\mu$ g铋。

3.12 铋标准溶液:移取50.00 mL铋标准贮存溶液置于500 mL容量瓶中,以硝酸(3.7)稀释至刻度,混匀。此溶液1 mL含20  $\mu$ g铋。

### 4 分析步骤

#### 4.1 试料

按表1称取试样,精确至0.0001 g。

表1

铋含量(质量分数)/%	试料量/g
0.003~0.010	1.2
>0.010~0.050	0.6
>0.050~0.100	0.3
>0.100~0.15	0.2
>0.15~0.25	0.1