烧结制备 Ag-Al 电接触材料的组织和性能研究

朱海澄^{1,2},刘绍宏^{1*},周利民²,闻明²,刘满门²,崔浩²,陈家林²,刘捷^{3*}
(1.东北大学 材料科学与工程学院,沈阳 110819; 2.昆明贵金属研究所,昆明 650106;
3.昆明冶金高等专科学校,昆明 650033)

摘 要:分别用粉末冶金无压烧结和热压烧结技术制备了 Ag-Al 电接触材料,并通过场发射扫描电镜(FE-SEM)分析了其显微组织及成分分布,探讨了两种制备工艺及含铝量对 Ag-Al 电接触材料密度、硬度、电导率和耐压强度的影响。结果表明,热压烧结样品力学、电学性能均优于无压烧结样品,且热压样品随着含铝量增加,硬度、耐压强度升高,电导率下降;耐压强度主要受含铝量影响;烧结方式影响 Ag-Al 电接触材料显微组织,进而影响电弧侵蚀后 Ag-Al 电接触材料表面形貌和成分分布。

关键词: 电接触材料; Ag-Al; 烧结; 电学性能; 力学性能 中图分类号: TG146.3 文献标识码: A 文章编号: 1004-0676(2021)02-0001-08

Study on the microstructure and properties of sintered Ag-Al electrical contact materials

ZHU Hai-cheng^{1, 2}, LIU Shao-hong¹*, ZHOU Li-min², WEN Ming², LIU Man-men², CUI Hao², CHEN Jia-lin², LIU Jie³*

(1. Northeastern University, School of Materials Science and Engineering, Shenyang 110819, China; 2. Kunming Institute of Precious Metals, Kunming 650106, China; 3. Kunming Metallurgy College, Kunming 650033)

Abstract: Ag-Al electrical contact materials were prepared by pressureless sintering and hot-pressing sintering methods. Their microstructure and element distributions were studied by field emission scanning electron microscope (FE-SEM). The influence of sintering methods and Al contents on density, hardness, conductivity, and breakdown strength was investigated. The results showed that hot-pressing sintered samples exhibited better electrical and mechanical properties than pressureless sintering samples. The hardness and compressive strength of the hot-pressed sample increased with aluminum content, while its electrical conductivity decreased. The breakdown strength was mainly affected by Al contents. Sintering methods influenced the microstructure, surface morphology and composition distribution of Ag-Al electrical contact materialsafter arc erosion.

Key words: electrical contact materials; Ag-Al; sintering; electrical properties; mechanical properties

电接触材料是各种高低压开关、电器、仪器仪 表等元器件的核心部件,广泛应用于航空、航天、 航海等高技术和国防领域,以及民用工业的各种交 直流接触器、断路器、继电器和转换开关中^[1-5]。现 代化的大型电气系统,如大型电力系统、自动控制 系统、通讯系统等包含的电触头数目常在数十万以 上,其性能直接影响整个电器的通断容量、运行可 靠性和使用寿命等[6-10]。Ag-CdO 电接触材料由于具

收稿日期: 2020-06-29

基金项目:国家自然科学基金项目(51977027,51967008):云南省重大科技专项计划项目(2018ZE001);教育部基本科研业务费项目 (N2002007);昆明贵研新材料科技有限公司 R&D 基金(2020040604)

第一作者:朱海澄,男,硕士,研究方向:银基电接触材料。E-mail: 469098071@qq.com

^{*}通讯作者:刘绍宏,男,副教授,研究方向:光功能陶瓷及贵金属材料。E-mail: liush@smm.neu.edu.cn

刘 捷, 女, 讲师, 研究方向: 电接触材料。E-mail: 114987164@qq.com。

有优良的抗电弧侵蚀性、抗熔焊性曾经广泛应用于 几伏到上千伏的多种低压电器中。该材料由于具有 一系列优良的性能被称为"万能触点",但 Ag-CdO 电接触材料在生产和使用过程中会不可避免地产生 镉毒,随着人类环保意识的加强,各国己建立起相 关法律禁止或限制有毒物质镉的使用^[11]。因此,研 制和开发具有环保功效、良好电接触性能的新型材 料来替代 Ag-CdO 已成为现在电接触材料研究领域 的热点。

铝在银中具有较大的固溶度,可形成固溶体。 电弧作用时,铝会部分氧化,弥散分布在银基体内, 从而增大熔池粘度,抑制材料转移。Ag-Al 是一种 潜力巨大的电接触材料。本文分别采用粉末冶金无 压烧结和热压烧结技术制备 Ag-Al 电接触材料,并 研究其显微组织、电学及力学性能。

1 实验

1.1 样品制备

1.1.1 粉体混合

Ag-Al的二元相图^[12]如图1所示。200°C时,铝 在银中具有10%(摩尔分数(x(Al),下同)的固溶度。 据此,分别取比例为0.5%、1%、5%、10%、15%的 铝粉,余量为银,并加入质量分数为1%的硬脂酸酒 精溶液进行球磨混料。球磨混料球料质量比为7:1, 钢球直径为4mm,混料时间为4h。



Fig.1 Binary phase diagrams of Ag-Al

1.1.2 无压烧结样品制备

将混好的粉体在 φ12 mm 钢模中压制成型(压强 为 30 MPa),并将压坯进行冷等静压处理(压强为 200 MPa)。随后压坯进行无压烧结,烧结气氛为氢气, 烧结温度为 850°C,烧结时间 2 h。

1.1.3 热压烧结样品制备

采用石墨模具进行热压烧结,热压烧结气氛为 氩气,烧结温度为800℃,烧结时间为1h,热压压 强为30 MPa。样品尺寸为70 mm×12 mm×5 mm。

1.2 测试分析

用 PW3040/60 型 X 射线衍射仪(XRD)分析材料 物相;用 JMS-6510A 型及 SPM-S3400N 型场发射 扫描电镜(SEM)分析材料显微组织及元素分布;用 410MVD 型显微硬度测试仪检测样品维氏显微硬度 (HV0.2);用 FOR7501A 型涡流导电仪测样品电导 率;用 RK7100 型耐压测试仪检测样品的耐压强度。

2 结果与讨论

2.1 粉体形貌与物相分析

银粉、铝粉形貌如图 2 所示。银粉形貌多数为 球形,少数成长条状或不规则状,分散性较好,没 有明显的团聚,粉体平均粒径约为 10 µm。铝粉为 球形粉体,平均粒径约为 1 µm。银粉和铝粉物相如 图 3 所示。由银标准卡片 PDF 04-0783 及铝标准卡 片 PDF 04-0787 可知,银粉和铝粉均为面心立方结 构,未发现杂质。将银粉和铝粉进行球磨混合,得 到 Ag-Al 混合粉体,混合粉体形貌如图 4 所示。由 于银质地软、延展性良好,在球磨过程中,银粉发 生塑性变形,部分银颗粒聚集在一起,形成了不规 则形状的银颗粒。当铝摩尔分数为 0.5%和 1%时, 铝粉附着在银颗粒上,未见铝粉大规模团聚的现象。 随着含铝量的增加,铝粉颗粒聚集现象越来越明显。



图 2 银粉(a)和铝粉(b)形貌 Fig.2 Morphologies of Ag (a) and Al (b) powders



图 3 银粉和铝粉的 XRD 图谱

Fig.3 XRD patterns of Ag and Al powders



(a). x(Al)=0.5%;
 (b). x(Al)=1%;
 (c). x(Al)=5%;
 (d). x(Al)=10%;
 (e). x(Al)=15%
 图 4 不同含铝量的 Ag-Al 混合粉体形貌

Fig. 4 Morphologies of Ag-Al mixed powders with different Al contents

2.2 无压烧结 Ag-Al 样品显微组织和元素分布

无压烧结 Ag-Al 样品电子背散射图如图 5 所示,

浅色部位为银,深色部位为铝,相应元素摩尔分数 如表1所列。。



(a). x(Al)=0.5%; (b). x(Al)=1%; (c). x(Al)=5%; (d). x(Al)=10%; (e). x(Al)=15%

图 5 不同含铝量无压烧结 Ag-Al 样品电子背散射图

Fig.5 Backscattered electron images of pressureless sintered Ag-Al samples with different Al contents

表1 无压烧结 Ag-Al 样品中 Ag、Al 和 O 的摩尔分数

Tab.1 Ag, Al and O molar fraction in pressureless sintered Ag-Al

samples				
样品	<i>x</i> (Ag)/%	<i>x</i> (Al)/%	<i>x</i> (O)/%	
Ag-0.5%Al	92.69	0.73	6.58	
Ag-1%Al	89.85	1.29	8.87	
Ag-5%Al	65.23	5.9	28.87	
Ag-10%Al	39.47	14.18	46.35	
Ag-15%Al	24.41	18.82	56.77	

当含铝量(铝摩尔分数(x(Al))为 0.5%和 1%时, 深色部位较少且弥散分布在晶界处。当 x(Al)=5%时, 深色部位增多,且宽度增加;当 x(Al)为10%和15% 时,深色部位进一步增多,发生聚集;当 x(Al)为 0.5%和1%时,部分铝均匀分布在银基体中,无明显 聚集现象,氧元素也存在,且与银基体有部分重合。 当 x(Al)=5%时,铝大部分存在于晶界处,少量分布 在银基体中,氧分布与铝保持一致;当 x(Al)为10% 和15%时,铝大量聚集在银颗粒之间,氧分布与铝 保持一致。

将上述分析结果与图 4 中粉体的分布状态相联 系,发现混粉后颗粒的分布状态会影响烧结后烧结 体的显微组织和成分分布。大量的氧存在,表明铝 表面氧化严重。

图 6 为无压烧结 Ag-Al 样品的 XRD 图谱。

2.3 无压烧结 Ag-Al 样品物相分析



图 6 无压烧结 Ag-Al 样品 XRD 图谱



已知银为面心立方结构,其晶格常数为 a=0.40862 nm,铝也为面心立方结构,晶格常数为 a=0.40494 nm。面心立方结构晶格常数(a)与晶面指 数(hkl)、晶面间距(d_{hkl})的关系为:

$$a = d_{hkl} \sqrt{h^2 + k^2 + l^2} \tag{1}$$

(2)

根据布拉格方程:

$$d=n\lambda/(2\sin\theta)$$

式(2)中 *d* 为晶面间距; *θ* 为衍射角; *n* 为反射级数, λ 为入射 X 射线衍射波长。联立方程(1)、(2),将 XRD 测得数据带入,并将各个晶面的晶格常数利用 最小二乘法进行拟合,得到 x(Al)为 0.5%、1%、5%、 10%、15%的无压烧结样品晶格常数分别为: 0.40787、 0.40787、0.40779、0.40773 和 0.40768 nm。与纯银 相比,晶格常数变小。晶格常数变小,一般是由原 子半径小的原子固溶所导致^[13]。根据图 1 中 Ag-Al 二元相图可知铝固溶进了银内,导致晶格常数变小。 随着含铝量增加,晶格常数逐渐减小,说明固溶进 银基体内的铝随之增加。当 x(Al)=15%时,衍射强 度最高的晶面由(111)晶面变为了(220)晶面,说明晶 粒发生了取向。

2.4 热压烧结 Ag-Al 样品显微组织分析

图 7 为热压烧结 Ag-Al 样品电子背散射图。浅 色部分为银基体,深色部分为铝。

对图 7 进行比较发现,随着含铝量的增加,深 色部分没有明显增多,且未产生明显的聚集。相比 无压烧结 Ag-Al 样品,热压烧结 Ag-Al 样品中铝的 分布更加均匀,铝晶界聚集减少。热压烧结 Ag-Al 样品更加致密。热压烧结过程中,温度和压力同时 作用,产生应力活化烧结,加速了致密化。



(a). x(Al)=0.5%;
 (b). x(Al)=1%;
 (c). x(Al)=5%;
 (d). x(Al)=10%;
 (e). x(Al)=15%
 图 7 不同含铝量热压烧结 Ag-Al 样品电子背散射图

Fig. 7 Backscattered electron images of hot pressing sintered Ag-Al samples with different Al contents

2.5 热压烧结 Ag-Al 样品物相分析

热压烧结 Ag-Al 样品 XRD 图谱如图 8 所示。 从图 8 中可看出热压烧结 Ag-Al 样品衍射峰和银标 准衍射峰位一致。与无压烧结样品相比,热压烧结 样品未发生晶面衍射相对强度的变化,说明烧结时 晶粒生长未发生取向。



图 8 热压烧结 Ag-Al 样品 XRD 图谱

Fig. 8 XRD patterns of hot pressing sintered Ag-Al samples

2.6 力学及电学性能分析

2.6.1 密度分析

利用阿基米德排水法测试样品密度,不同含铝量的 Ag-Al 样品密度如表 2 所列。

表 2 无压和热压烧结 Ag-Al 样品密度

Tab.2 Densities of pressureless and hot-pressing sintered Ag-Al samples

	1				
r(A1)	理论 <i>ρ</i> 1/	无压烧结	$ ho_2/ ho_1$	热压烧结	$ ho_{3}/ ho_{1}$
N(AI)	(g/cm^3)	$ ho_2/(g/cm^3)$		$ ho_3/(g/cm^3)$	
0.5%	10.45	9.27	88.7%	9.46	90.5%
1%	10.39	9.19	88.5%	9.33	89.8%
5%	10.11	9.00	89.0%	9.39	92.9%
10%	9.73	8.47	87.1%	9.10	93.5%
15%	9.35	8.55	91.4%	8.64	92.4%

根据表 2 数据,对无压烧结样品,当 x(Al)=0.5%时密度最高,为 9.27 g/cm³; x(Al)为 1%、5%、10%和 15%时,材料的密度分别为 9.19、9.00、8.47和 8.55 g/cm³。根据复合材料理论可得到 Ag-Al 样品理论密度,进而可得到 Ag-Al 样品相对密度。x(Al)为 0.5%、1%、5%、10%和 15%时,材料的相对密度分别为 88.7%、88.5%、89.0%、87.1%和 91.4%。

对热压烧结样品,当 x(Al)=0.5%时密度最高, 为 9.46 g/cm³,相对密度为 90.5%。当 x(Al)=10%时, 密度为 9.10 g/cm³,相对密度为 93.5%。随着含铝量 的增加,热压烧结样品的密度呈降低趋势。

纯银的密度为 10.49 g/cm³, 纯铝的密度为 2.70 g/cm³。铝的密度较小,随着含铝量的增加, Ag-Al 样品密度随之减小。无压烧结和热压烧结样品密度 变化基本符合此规律。与无压烧结样品相比,相同 含铝量热压烧结的样品实际密度和相对密度更高,

这是由于热压烧结过程中,外加压力一直存在,活 化烧结,促进了致密化。但热压烧结样品密度仍低 于理论密度,这是由于铝粉体颗粒表面存在一层氧 化膜 Al₂O₃,在烧结的过程中,Al₂O₃的存在阻碍了 烧结致密化。

2.6.2 电导率分析

电导率是衡量电接触材料性能优劣最直观的参数之一。合金材料的电导率往往跟材料的相组成、 增强相浓度、尺寸、分布以及增强相的存在形成相 关^[14]。不同含铝量的 Ag-Al 样品电导率如表 3 所列。

表 3 无压和热压烧结 Ag-Al 样品电导率

Tab.3 Electrical conductivity of pressureless and hot-pressing

sintered	Ag-Al samples	/(MS/m)	
x(Al)	无压烧结	热压烧结	
0.5%	41.5	45.5	
1%	39.5	41.4	
5%	31.1	34.5	
10%	12.3	14.6	
15%	10.9	12.1	

根据表 3 数据,对无压烧结 Ag-Al 样品,当 x(Al)=0.5%时电导率最高,为41.5 MS/m;随着含铝 量增加,无压烧结样品电导率急剧下降。热压烧结 样品铝摩尔分数为 0.5%时电导率最高,为 45.5 MS/m;随着含铝量增加,热压烧结样品电导率也急 剧下降。含铝量相同时,热压烧结样品电导率均高 于无压烧结样品,电导率高约 10%。

材料的电导率取决于材料中自由电子的输运能

力。材料中通常存在许多缺陷,缺陷导致自由电子 输运时产生散射,电导率下降。此外,随着含铝量 的增加,铝产生聚集,且铝表面存在 Al₂O₃ 薄膜, Al₂O₃ 导电性差,导致材料电导率下降。热压烧结样 品密度较高,内部孔洞较少,且铝没发生严重聚集, 电子输运时散射小,因此热压烧结样品电导率高于 相同含铝量无压烧结样品。

2.6.3 硬度分析

Ag-Al样品硬度如表 4 所列。由表 4 可知,无 压烧结样品 x(Al)=0.5%时硬度(HV0.2)最低,仅为 25.6。随着含铝量增加,无压烧结样品硬度升高, x(Al)=15%时,无压烧结样品 HV0.2 为 48.5。热压 烧结样品随着含铝量升高,硬度也升高,x(Al)由 0.5% 升高至 15%时,HV0.2 相应由 28.6 升高至 49.5。含 铝量相同时,热压烧结样品硬度高于无压烧结样品 硬度。银质地软,硬度较低,固溶在银基体内的铝 会引起晶格畸变,使位错运动受阻,固溶强化使材 料硬度提高。此外,铝表面 Al₂O₃ 层硬度较高,使 材料硬度升高。

表 4 无压和热压烧结 Ag-Al 样品硬度(HV0.2)

Tab.4 Hardness (HV0.2) of pressureless and hot pressing sintered Ag-Al samples

	-8 F	
x(Al)	无压烧结	无压烧结
0.5%	25.6	28.6
1%	26.1	29.4
5%	33.5	34.5
10%	44.1	45.6
15%	48.5	49.5

2.6.4 耐压强度分析

良好的抗电弧侵蚀性能可大幅提高电接触材料的使用寿命。耐压强度是评价电接触材料性能的重要参数之一,通常耐压强度越高,材料的表面越不易产生电弧^[15-17]。对样品进行100次耐压强度测试,平均耐压强度及均方差列于表5。根据表5数据,热压烧结样品中x(Al)为10%和15%时平均耐压强度最高,为2.48×10⁶ V/m,均方差分别为0.30×10⁶ V/m和0.93×10⁶ V/m。从均方差看,x(Al)为10%的样品稳定性更好。x(Al)为0.5%和1%时平均耐压强度分别为2.27×10⁶ V/m和2.28×10⁶ V/m,均方差分别为0.41×10⁶ V/m和0.26×10⁶ V/m。x(Al)由1%增至10%,样品平均耐压强度增大。对无压烧结样品,当x(Al)=10%时平均耐压强度最高,为2.46×10⁶ V/m,均方差为0.57×10⁶ V/m。当x(Al)=1%时,平均耐压

表 5 热压烧结和无压烧结 Ag-Al 样品耐压强度

Tab.5 Breakdown strength of pressureless and hot pressing

si	ntered Ag-Al			
x(A1)	耐压强度 xc/ (×10 ⁶ V/m)		均方差 w/ (×10 ⁶ V/m)	
	无压烧结	热压烧结	无压烧结	热压烧结
0.5%	2.16	2.28	0.45	0.41
1%	2.27	2.27	0.20	0.26
5%	2.30	2.41	0.84	0.56
10%	2.46	2.48	0.57	0.30
15%	2.38	2.48	0.51	0.93

强度为 2.27×10⁶ V/m,均方差为 0.20×10⁶ V/m,均 方差最小,稳定性较好。无压烧结样品 *x*(Al)由 1% 增至 10%,平均耐压强度也增大。

热压烧结样品密度高于无压烧结样品,热压烧 结样品中铝分布更均匀。但含铝量相同时,2 种样 品平均耐压强度相接近,说明显微组织对耐压强度 影响较小。x(Al)由1%增至10%,2种样品平均耐压 强度均增大,说明成分变化对耐压强度影响较大。 2.6.5 抗电弧侵蚀性能分析

无压烧结和热压烧结样品经 100 次电弧作用后 表面形貌分别如图 9 和图 10 所示。



图 9 无压烧结样品电弧侵蚀后形貌 Fig.9 Morphologies of pressureless sintered samples after arc erosion tests



(a). x(A1)=0.5%; (b). x(A1)=1%; (c). x(A1)=5%; (d). x(A1)=10%; (e). x(A1)=15%

图 10 热压烧结样品电弧侵蚀后表面形貌 Fig.10 Morphologies of hot pressing sintered samples after arc erosion tests

由图 9 可见,对无压烧结样品,当 x(Al)=0.5%时,蚀坑不明显;当 x(Al)=1%时,观察到蚀坑。当 x(Al)=5%时,铝聚集较明显。当 x(Al)为 10%和 15%时,材料表面出现大量蚀坑,铝大量聚集。电弧作用时,局部区域熔化形成熔池,成分和组织不同导致熔池凝固后表面形貌不同。当 x(Al)=0.5%时,大量尺寸较小粒子弥散分布在表面,并出现细小裂纹和孔洞。当 x(Al)=1%时,表面出现较多裂纹,呈蓬松状。x(Al)=5%时,表面出现大量小坑,可能是气体逸出导致。x(Al)为 10%和 15%时,表面出现大量尺寸较大的粒状物,可能是由铝偏聚造成的。

由图 10 可见,对热压烧结样品, x(Al)分别为 0.5%、1%和 5%样品表面较平整,未见偏聚物。 x(Al)=10%的样品表面在蚀坑周围出现了粒状物。 x(Al)=15%的样品表面出现大量偏聚物。

综上所述,烧结方式会影响 Ag-Al 样品的显微 组织,进而影响电弧侵蚀后材料表面形貌和成分分 布。与无压烧结样品相比,热压烧结制备的 Ag-Al 样品密度更高,组织更致密,电弧侵蚀后材料表面 更致密、平整, x(Al)分别为 0.5%、1%和 5%样品表 面未见偏聚物。

3 结论

1) 含铝量相同时,热压烧结制备的 Ag-Al 电接触材料密度、电导率、硬度更高,铝分布更均匀。

2) 含铝量影响 Ag-Al 电接触材料电导率和硬度; 随着铝摩尔分数增加,材料电导率下降、硬度 增大。

3) Ag-Al 电接触材料耐压强度主要受含含铝 量影响,显微组织对耐压强度影响较小;随铝摩尔 分数增加,材料耐压强度增大。

4) 烧结方式影响 Ag-Al 电接触材料显微组织, 进而影响电弧侵蚀后材料表面形貌和成分分布。与 无压烧结材料相比,热压烧结材料密度更高,组织 更致密,电弧侵蚀后表面更致密、平整,元素分布 更均匀,偏聚物较少。

参考文献:

- [1] 郭凤仪,陈忠华. 电接触理论及其应用技术[M]. 北京: 中国电力出版社, 2008: 28-30.
 GUO F Y, CHEN Z H. Electrical contact theory and application[M]. Beijing: China Electric Power Press, 2008: 28-30.
- [2] BRAUNOVIC M, KONCHITS V, MYSHKIN N K. Electrical contacts: Fundamentals, applications and

technology[M]. CRC Press, 2007: 8-16.

- [3] LIN Z, LIU S, SUN X, et al. The effects of citric acid on the synthesis and performance of silver-tin oxide electrical contact materials[J]. Journal of Alloys and Compounds, 2014, 588: 30-35.
- [4] MICHAL R. Metallurgical aspects of silver-based contact materials for air-break switching devices for power engineering[J]. IEEE Transactions, 1990, 13(2): 112-115.
- [5] WIGERT R, ALLEN S, BEYINGTOM R. Effects of graphite particle size and processing on the performance of silver graphite contacts[J]. IEEE Transactions, 1992, 15(2): 154-158.
- [6] 荣命哲. 电接触理论[M]. 北京: 机械工业出版社, 2005:27.

RONG M Z. Electrical contact theory[M]. Beijing: China Machine Press, 2005: 27.

- [7] 陈晓华, 贾成厂, 刘向兵. 粉末冶金技术在银基触点材 料中的应用[J]. 粉末冶金工业, 2009, 19(4): 41-46. CHEN X H, JIA C C, LIU X B. Applications of powder metallurgy technology to manufacture of silver-based contact materials[J]. Powder Metallurgy Industry, 2009, 19(4): 41-46.
- [8] 王松,付作鑫,王塞北,等. 银基电接触材料的研究现 状及发展趋势[J]. 贵金属, 2013, 34(1): 79-83.
 WANG S, FU Z X, WANG S B, et al. Present research and future development of silver-based electrical contact material[J]. Precious Metals, 2013, 34(1): 79-83.
- [9] 马荣骏. 银基电接触材料研究与应用的进展[J]. 稀有 金属与硬质合金, 2008, 36(4): 28-36.
 MA R J. Progress in the research and application of silverbased electrical contact material[J]. Rare Metals and Cemented Carbides, 2008, 36(4): 28-36.
- [10] 程礼椿. 电接触理论及应用[M]. 北京: 机械工业出版 社, 1988: 13-14.
 CHEN L C. Electrical contact theory and application[M].
 Beijing: China Machine Press, 1988: 13-14.
- [11] 蒋笑萍. RoHS 指令评述[J]. 上海标准化, 2005(7): 16-20.
 JIANG X P. Review of RoHS directive[M]. Shanghai Standardization Monthly, 2005(7): 16-20
- [12] HE C X. Phase diagram and structure parameters of precious metal alloys[M]. Beijing: Press of Metallurgical Industry, 2007: 202.
- [13] HU G X, CAI X, RONG Y H. Fundamentals of materials science[M]. Shanghai: Press of SJTU, 2007: 203.

【下转第14页】