Vol.14, No.2 Nov. 2 0 0 4

文章编号: 1003-7837(2004)02-0101-03

化学还原法制备纳米铜粉

吴 昊,张建华

(广州有色金属研究院,国家钛及稀有金属粉末冶金工程技术研究中心,广东广州 510651)

摘 要: 采用硼氢化钾还原 $CuSO_4$ 的方法,控制反应物摩尔比为 $n(CuSO_4): n(KBH_4): n(KOH) = 2:1:10$,

再辅以一定量络合剂 EDTA 和分散剂 NP,可以制备分散性良好、粒径约 20 nm 的铜粉.

关键词:铜粉;纳米;化学还原法

中国分类号: TF123.1 2; TF123.7 2

文献标识码: A

纳米铜粉以其独特的性能在高效催化剂、导电 浆料、高导电率和高强度纳米铜材以及固体润滑剂 等方面得到越来越多的应用. 随着纳米铜粉制备工 艺的发展,其应用领域将会继续扩大,并在未来的催 化、微电子、电力、化工、电气仪表和机械等领域中发 挥更大作用.

目前,制备纳米铜粉的主要方法有^[1]:气相蒸发法、等离子体法、机械化学法、γ射线辐照 - 水热结晶联合法、水合肼化学还原法、硼氢化钾化学还原法等. 肖寒等人用还原 - 保护法^[2]制备出 20~40 nm 的铜粉. 黄钧声等人^[3]用 KBH₄ 还原 CuSO₄ 的方法制得的纳米铜粉存在团聚的问题.

用化学还原法制备纳米铜粉具有设备简单、工艺流程短、可控性强、生产成本低、易规模化生产等优点,近年来受到关注.我们采用硼氢化钾化学还原法制得的铜粉分散性好、呈类球型、粒径约 20 nm.

1 试验方法

将分析纯 $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ 加热去除结晶水后,配制成一定浓度的 $CuSO_4$ 溶液,用此溶液分别配制成含络合剂 EDTA 的溶液 A_1 及含络合剂 EDTA 和分散剂 NP 的溶液 A_2 ;按摩尔比 $n(KBH_4):n(KOH)$ 为 1:8 和 1:10 的比例分别配制 KBH_4 和 KOH 的混

合溶液 B₁ 和 B₂.

将溶液 B_1 和 B_2 分别置于常温(低于 30°C)水浴锅内,按反应物摩尔比 $n(CuSO_4):n(KBH_4):n(KOH)为 4:1:8 和 2:1:10 的比例,将溶液 <math>A_1$ 在一定时间内分别滴人 B_1 和 B_2 溶液中,并强烈搅拌.在滴加过程中可以看到有紫红色微粒生成,并有气体产生.反应完毕后,在短时间内静置即可澄清. A_1 与 B_1 反应生成的沉淀中夹带棕黄色沉淀物,而 A_1 与 B_2 反应生成的沉淀物中则没有夹带,用去离子水和无水乙醇容易洗涤过滤沉淀物. 在与上述反应相同的条件下,按反应物摩尔比 $n(CuSO_4):n(KBH_4):n(KOH)=2:1:10$ 的比例,将溶液 A_2 滴人溶液 B_2 中,在滴加过程中有紫黑色微粒产生,并伴有气体生成,反应完毕后在较长时间内溶液呈胶状,较难静置澄清和洗涤过滤.

将上述所得到的微粒经洗涤和真空干燥后,用RWT-1200型 X 射线衍射仪进行物相分析. 将溶液 A₁,A₂分别与B₂ 反应所产生的两种微粒浸入乙醇并经超声波分散后,用 JEM-1010型透射电镜观测微粒形貌和粒径.

2 结果与讨论

根据 KBH4, KOH 和 CuSO4 的化学还原反应方

程式,

 $4\text{Cu} \downarrow + 4\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{KBO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ (1) 可知反应物的摩尔比为 $n(\text{CuSO}_4): n(\text{KBH}_4): n(\text{KOH}) = 4:1:8. 按此配比进行试验,即将溶液 A₁ 滴人溶液 B₁ 中,反应完毕后可明显看到,在生成的紫红色铜粉中夹带棕黄色沉淀物,经分析棕黄色沉淀物为 Cu₂O^[3]. 生成 Cu₂O 的原因是,一方面铜与$

二价铜离子有如下反应[4]。

$$Cu^{2+} + Cu = Cu^{+}$$
 (2)

虽然 Cu^+ 不稳定,但在 Cu^{2+} 量较大时仍可能生成 Cu_2O ;另一方面,在反应(1)进行的过程中 KOH 不断被消耗,可能导致部分 KBH_4 分解而使还原反应 不完全,生成了 Cu_2O 沉淀. KBH_4 分解也是反应过程中产生气体的原因.

根据以上分析,要想获得较为纯净的铜粉, KOH 必须过量,而 CuSO₄ 的用量必须降低. 故设定反应物的摩尔比为 $n(\text{CuSO}_4):n(\text{KBH}_4):n(\text{KOH})$ = 2:1:10. 再者,络合剂 EDTA 对 Cu^{2+} 的络合作用可以使溶液中的 $[\text{Cu}^{2+}]$ 下降,有利于抑制反应(2)向右进行,同时也可减少反应中 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 的生成,避免产生 Cu_2O 沉淀. 从而制得更为纯净的铜粉. 将 A_2 和 B_2 反应所得的产物,经 X 射线衍射分析表明为铜粉,如图 1 所示.

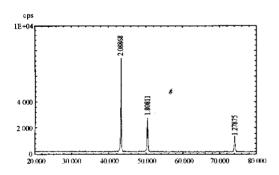


图 1 反应物的 X 射线衍射图

Fig. 1 X-ray diffraction diagram of reaction product

加入分散剂 NP 对改善纳米铜粉的团聚以及控制铜粉粒子的成核具有显著的作用. 用 A_1 与 B_2 所制得的铜粉的透射电镜照片如图 2 所示,用 A_2 与 B_2 所制得的铜粉的透射电镜照片如图 3 所示. 从图 2 和图 3 可看出,未加 NP 制得的纳米铜粉团聚严重且铜粉的粒径较大,而加 NP 后制得的铜粉呈类球形、分散性较好、粒度均匀、粒径 20 nm 左右. 这可

能与 NP 所具有的缓冲、络合及分散作用^[5]有关,其作用机理有待进一步分析探讨.

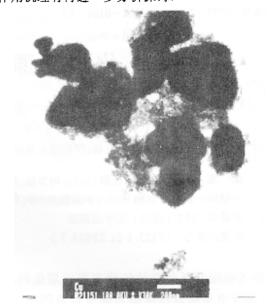


图 2 未加入分散剂铜粉的透射电镜照片

Fig. 2 SEM for copper powder without addition of dispersing agent

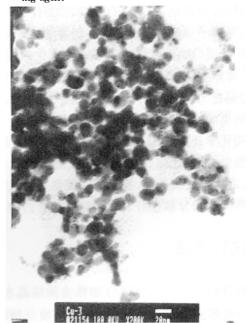


图 3 加入分散剂铜粉的透射电镜照片

Fig. 3 SEM for copper powder with addition of dispersing agent

3 结 论

采用化学还原法,将反应物摩尔比控制为 $n(CuSO_4):n(KBH_4):n(KOH)=2:1:10$,再辅以一定量的络合剂 EDTA 及分散剂 NP 可以制备出分散性良好的纳米级铜粉,其粒径 20 nm 左右. 该方法工艺简单,易于操作,成本较低,易实现工业化生产.

参考文献:

- [1] 黄钧声,任山 纳米铜粉研制进展[J]. 材料科学与工程,2001,19(2):76.
- [2] 肖寒,王瑞,余磊,等. 还原法制备纳米级铜粉[J]. 贵州师范大学学报,2003,21(1):4-6.
- [3] 黄钧声,任山,谢成文. 化学还原法制备纳米铜粉的研究 [J]. 材料科学与工程,2003,21(1):57-59.
- [4] 张虹,白书欣,赵恂,等. 化学还原法制备纳米铜粉. 机 械工程材料,1998,22(3):33-34.
- [5] 邱文革,陈树森.表面活性剂在金属加工中的应用[M]. 北京:化学工业出版社,2003.7.

Preparation of nanostructured copper powders by chemical reduction

WU Hao, ZHANG Jian-hua

(National Engineering Research Center for P/M of Titanium and Rare Metals, Guangzhou Research Institute of Non-ferrous Metals, Guangzhou 510651, China)

Abstract: When the mole ratio of reactant is $n(\text{CuSO}_4): n(\text{KBH}_4): n(\text{KOH}) = 2:1:10$ with addition of the complexing agent EDTA and dispersing agent NP, the nanostructured copper powder with grain size 20 nm and good dispersity is prepared with KBH₄ reducing CuSO₄.

Key words: copper powder; nanometer; chemical reduction method

GL和 TGL型螺旋选矿机、溜槽

广州有色金属研究院选矿所设备中心生产的 GL 和 TGL 型螺旋选矿机、溜槽是一种新型高效重选设备,广泛应用于各类矿山. 其特点如下:

- * 分选断面形状为复合立方抛物线;
- * 每圈螺距是变化的,且螺距与直径之比值大;
- * 设备结构合理,处理能力大、选别指标高;
- * 采用玻璃钢材料,一次整体成型,重量轻;
- * 螺旋槽面复合有耐磨层,耐磨性能好,寿命长;
- * 螺旋面不需加水,分带清晰,操作方便.

地址:广州市天河区长兴街广州有色金属研究院选矿所

邮编: 510651 网址: http://www.gzrinm.com

电话: 020-37239066, 61086392, 37239220, 37239221

传真:020-37238535

