Mg-Cu-Zn-Y 块体金属玻璃的形成*

门华 徐坚

(中国科学院金属研究所沈阳村科科学国家(联合)实验室 沈阳 110016)

摘 要 采用 Zn 元素部分替代易旺成玻璃合金 Mg65Cu₂₅Y₂₀ 中的 Cu 元素、旺成 Mg65Cu₂₀Zn₅Y₁₀ 合豪 添加 Zn 元 素可显著提高合金的玻璃形成能力、通过培体铜模浇铸可制备出直径为 6 mm 的 Mg65Cu₂₀Zn₅Y₁₀ 金属玻璃圆棒 与元 Zn 合 金相比较、 Mg657Cu₂₀Zn₅Y₁₀ 四元金属玻璃的晶化转变更为复杂、晶化过程由四步完成、尽管过冷波态温度区间 ΔT_x 减小、 但约化玻璃转变温度 T_{rg} 值略有增加。

关键词 玻璃形成能力, 非晶ち合金, 元冷液体 中图法分类号 TG146.1 文献标识码 A 文章编号 0412-1961(2001)12-1243-04

FORMATION OF Mg-Cu-Zn-Y BULK METALLIC GLASS

MEN Hua, XU Jian

Shenyang National Laboratory for Materials Sciences, Institute of Metal Research, The Chinese Academy of Sciences Shenyang 110016

Correspondent: XU Jian, professor, Tel: (024)23843531-55272, E-mail: panxu@imr ac.cn Manuscript received 2001-09-07

ABSTRACT The element Cu in the bulk glass-forming alloy Mg₆₅Cu₂₅Y₁₀ was substituted with the element Zn to form a Mg₆₅Cu₂₀Zn₅Y₁₀ alloy, which caused a significant improvement of the glassforming ability of Mg₆₅Cu₂₅Y₁₀ alloy. For the Mg₆₅Cu₂₀Zn₅Y₁₀ alloy, fully glassy rod with a 6 mm diameter can be obtained by the copper mold casting. Compared with Zn-free glass, the quaternary Mg₆₅Cu₂₀Zn₅Y₁₀ glass exhibits a more complex crystallization process performed through four steps, accompanied by a reduction of the supercooled liquid region ΔT_x but a slight increase of the reduced glass transition temperature T_{rg} .

KEY WORDS glass-forming ability, amorphous alloy, supercooled liquid

镁基金属玻璃具有低密度、高强度的特点、被认为是 一种极具应用潜力的轻质高强度材料.在 Mg 基三元合金 中, Mg65Cu25Y10 合金具有较强的玻璃形成能力、采用 铜模浇铸和高压模铸可以分别制备出直径为 4 和 7 mm 的金属玻璃圆棒^[1,2]、玻璃形成的临界冷却速率估计为 50 K/s 数量级^[3].最近、在 Mg65Cu25Y10 三元合金 基础上,发展了 Mg-Cu-Ag-Y 四元合金^[4]和 Mg-Cu-Ag-Pd-Y 五元合金^[5],Ag 和 Pd 部分替代 Cu 可进一 步提高 Mg-Cu-Y 合金系的玻璃形成能力、采用铜模浇 铸可得到直径为 7 mm 的 Mg65Cu15Ag5Pd5Y10 金属玻 璃圆棒.显然、利用合金多组元之间的交互作用仍然是发 展新型易形成玻璃合金的有效途径^[6-9].

* 国家自然科学基金资助项目 59823001, 50021101 收稿日期: 2001-09-07 作者简介: 门 华、男、1970 年生, 博士生 本工作采用 Zn 元素部分替代 Mg₆₅Cu₂₅Y₁₀ 合金中 的 Cu 元素, 形成 Mg₆₅Cu₂₀Zn₅Y₁₀ 四元合金, 利用铜 模浇铸样品来评价表征答 Zn 合金的玻璃形成能力, 结果 表明、添加 Zn 元素可显著提高 Mg-Cu-Y 三元合金的 玻璃形成能力

1 实验过程

以纯度高于 99.8%(质量分数)的市售块状纯金属为 原始材料,经电弧熔炼成 Cu-Y 中间合金,再与 Mg, Zn 元素感应熔炼形成设计成分的母合金锭、合金成分表示为 原子百分比.将母台金锭装填于带有喷嘴的石英管内、经 感应加热重熔后,在惰性气体压力下将熔体喷射至石英管 下面的水冷铜模中,铜模内腔尺寸为长 30 或 50 mm 、 直径 4—8 mm 的圆柱或厚度 1—4 mm 、宽度 8 mm 的 薄板.熔体在铜模中冷却后形成圆棒或矩形板状试样.

为了确定圆棒芯部的非晶态性质、将圆棒自中心处剖 开、使心部暴露为表面、用于分析试样心部的结构. X 射 线衍射分析在 Rigaku D/max 2400 衍射仪上完成, Cu K_α 辐射. 采用 Perkin-Elmer 差示扫描量热仪 (DSC-7) 测量玻璃态样品的玻璃转变、晶化和熔化行为. 大约为 15 mg 的样品放置于石墨坩埚中,并通入流动的高纯 Ar 气 (99.999%) 保护,加热速率为 20 K/min. 首轮加热后 不改变任何条件立即进行第二轮测试作为基线. 仪器温度 和焓变采用标准样品 In 和 Zn 的熔化转变校准. 在配有 能谐 (EDX) 附件的 JEOL JSM6301F 扫描电子显微镜 (SEM) 上观察铸态样品的形貌并确定化学成分.

2 实验结果与讨论

图 1a, b 示出 $Mg_{65}Cu_{25-x}Zn_xY_{10}$ (x=0, 5) 合金 不同尺寸铸态板心部和圆棒截面的 X 射线衍射 (XRD) 谱. 由图可见、 1 mm 厚铸态薄板的 XRD 结果为非晶 相典型的漫散衍射峰、表明两种合金这一厚度的薄板均可 形成完全非晶相. 对于 x=0 的合金. 直径 4 mm 圆棒的 XRD 谱中除非晶相之外还可观察到少量晶体 Mg_2Cu 相 和未知相 (见图 1a). 表明这一尺寸的样晶不能够形成完 全非晶相. 即在本实验条件下、 $Mg_{65}Cu_{25}Y_{10}$ 合金形成 金属玻璃圆棒的最大直径小于 4 mm. 然而、对于 x=5的合金、直径 4 和 6 mm 圆棒的 XRD 谱中除含有少量 Y 的氧化物 (Y_2O_3) 之外、为完全的非晶态结构. 即形成 金属玻璃. 圆棒直径增大至 8 mm 时、熔体在浇铸冷却过 程中发生明显的晶化、铸态圆棒的主要结构为晶体相 (见



- 图 1 Mg65Cu25Y10 和 Mg65Cu20Zn5Y10 台金不同尺寸
 傳态板心部或圆棒截面表面的 X 射线衍射谱
- Fig.1 XRD patterns taken from the cross-sectional surface of as-cast samples with different sizes for the $Mg_{65}Cu_{25}Y_{10}$ (a) and $Mg_{65}Cu_{20}Zn_5Y_{10}$ alloys (b)

图 1b). 因此. $Mg_{65}Cu_{20}Zn_5Y_{10}$ 合金形成金属玻璃圆棒的最大直径为6mm. 显然、利用 5%的 Zn 替代 Cu 之 后, $Mg_{65}Cu_{25}Y_{10}$ 合金的玻璃形成能力得到明显提高. x=5合金, 直径为6mm 圆棒截面的 SEM 背散射电子 像显示在非晶相基体上除了有少量 Y 的氧化物之外,未 发现其它晶体相的存在,如图2所示. Y_2O_3 相的存在主 要是由于合金熔炼过程中与气氛中的氧反应形成. 但少量 Y_2O_3 颗粒似乎对过冷液体的稳定性没有明显的影响. 以 致于对合金的玻璃形成能力没有明显的破坏作用. EDX 分析结果证实 x=5合金圆棒截面基体的化学成分是均可 的, 几乎与合金的名义成分完全相同. 图 3 为直径 4 mm, 长 50 mm 和直径 6 mm, 长 35 mm 的铸态金属玻璃圆 棒外观.

根据样品厚度 t(cm) 与玻璃形成临界冷却速率 $R_c(K/s)$ 之间的关系 ^{10]}

$$R_{\rm c} = 10/t^2 \tag{1}$$

可粗略地估计出合金的玻璃形成临界冷却速率。分別取 3 和 6 mm 作为 x=0 和 x=5 台金的玻璃形成最大厚度、 则玻璃形成的临界冷却速率由 x=0 台金的大约 100 K/s 降低为 x=5 台金的大约 25 K/s.



- 图 2 铸态 Mg65Cu20Zn5Y10 金属玻璃 6 mm 圆棒截面表 面的 SEM 背散射电子像
- Fig.2 SEM image taken from the cross-sectional surface of the as-cast Mg₆₅Cu₂₀Zn₅Y₁₀ glassy rod with 6 mm in diameter (in backscattering mode)

图 4 为铸态 $Mg_{65}Cu_{25-x}Zn_xY_{10}$ (x=0, 5) 合金完 全形成非晶相样品的 DSC 曲线. 由图可见、不含 Zn 合金 的连续加热 DSC 曲线上出现由玻璃转变引起的吸热平台 和两个由晶化引起的放热反应 (晶化峰的温度分别为 469 和 553 K),这与先前的文献报道结果是完全一致的 13 . 在 含 Zn 合金 (x=5) 的 DSC 曲线上,除玻璃转变的平台 外可观察到四个由晶化转变引起的放热反应 (晶化峰的温 度分别为 462, 479, 512 和 578 K). 根据图 4a 的结果、 x=0 和 x=5 金属玻璃的玻璃转变起始温度 T_g 、第一步



- 图 3 铜模浇铸制备的直径 4 和 6 mm Mg₆₅Cn₂₀Zn₅Y₁₀ 金属玻璃匠棒
- Fig.3 Mg₆₅Cu₂₀Zn₅Y₁₀ glassy rods with 4 mm and 6 mm m drameters prepared by copper mold casting

晶化起始温度 T_{x1} 和过冷液态温度区间 $\Delta T_x(\Delta T_x 定义)$ 为 $T_{x1} - T_x$)的数据总结于表 1. 与无 Zn 台金相比较, 含 Zn 台金的 T_g 温度大约降低了 8 K, T_{x1} 降低了 17 K, 这 导致过冷液态温度区间由 x=0 台金的 61 K 减小至 x=5合金的 52 K, ΔT_x 值减小了约 9 K. 文献 [11, 12] 认为, 大 的 ΔT_x 值反映了台金玻璃态的相对稳定。因此。 ΔT_x 值 的大小在许多情况下被用于评价台金的玻璃形成能力。然 而. 本工作的结果表明, 尽管含 Zn 台金的 ΔT_x 值比无 Zn 台金的 ΔT_x 值小 9 K, 但前者的玻璃形成能力明显强于后 者. 因此, 在 Mg-Cu-Zn-Y 台金系中, 过冷液态温度区间 的大小并不直接与合金本征玻璃形成能力的强弱相关。最 近, 在 Zr-Ti-Cu-Ni-Be^{13]}. Cu-Zr-Ti 和 Cu-Hf-Ti^[14] 玻璃形成台金中也观察到相类似的结果. Cu-Zr-Ti 和 Cu-Hf-Ti^[14] 玻璃形成台金中也观察到相类似的结果.

评价合金玻璃形成能力常用的另一个重要参数是由 Turnbull^[15] 提出的"约化玻璃转变温度" T_{rg} , T_{rg} 定义 为玻璃转变温度 T_g 除以液相线温度 T_l (即 $T_{rg}=T_g/T_l$). 为了确定两种台金的 T_l ,将 DSC 测量延至更高的温度范





- 图 4 Mg65Cu25-xZnxY10(x=0.5) 金属玻璃在晶化和 熔化温度范围的连续加热 DSC 曲线 (加热速率 20 K/min)
- Fig.4 DSC curves of the Mg₆₅Cu_{25-x}Zn_xY₁₀ (x=0, 5) metallic glasses in the temperature ranges of crystallization (a) and melting (b) (heating rate of 20 K/min)

围,直至合金熔化完成,如图 4b 所示。由图可见,无 Zn 台金的熔化为单一的吸热峰,熔化起始温度 $T_{\rm rtt}$ 与结束温 度之间的间隔约为 39 K,据此可认为这一台金处于三元 台金的共晶点³.对于 x=5 台金、熔化起始温度比 x=0台金降低了约 36 K,并仍然表现为单一的吸热峰,起始 温度与结束温度之间的间隔约为 46 K,这一结果似乎表 明这一台金成分可能为 Mg-Cu-Zn-Y 四元系的共晶成 分或靠近于共晶点处、有待于进一步的详细研究证实。鉴 于 x=0 和 x=5 合金似乎处于共晶成分附近,可以取台

- **表 1** DSC 分析得到的 Mg_{b5}Cn_{25-x}Zn_zY₁₀ (x=0, 5) 金属玻璃的 T_g. T_{x1}, ΔT_x、 ΔH_x、 T_m, T_{rg} 和 ΔH_f 数据 (加热速率 20 K/min)
- **Table 1** Data of T_{g} , T_{x1} , ΔT_{x} , ΔH_{x} , T_{m} , T_{rg} and ΔH_{f} obtained with DSC measurements for the Mg₀₅Cu_{25-x}Zn_xY₁₀ (x=0, 5) metallic glasses with a heating rate of 20 K/min

Alloy	 T _g	T_{τ^1}	ΔT_{λ}	$\Delta H_{\rm x}$	$T_{\rm m}$	TIg	$\Delta H_{\rm f}$
·	ĸ	K	К	kJ/mol	К		kJ/mol
Mg65Cu25Y10	412	473	61	3.57	738	0.55	8.64
$Mg_{0.5}Cu_{20}Zn_5Y_{10}$	404	456	52	3.50	702	0.58	7 77

金熔点 $T_{\rm m}$ 作为 $T_{\rm rg} = T_{\rm g}/T_{\rm l}$ 公式中的 $T_{\rm l}$ 、计算出两个台 金的 $T_{\rm rg}$ 值、结果也见表 1. 含 Zn 台金的 $T_{\rm rg}$ 值为 0.58. 而无 Zn 台金的 $T_{\rm rg}$ 值为 0.55,前者略大于后者。显然, $T_{\rm rg}$ 值增大与合金玻璃形成能力提高的趋势是一致的。

将图 4a, b 中 DSC 曲线的放热或吸热峰的面积积分、可以得到每一合金晶化转变的总晶化焓 ΔH_x 和熔化 热 ΔH_f , 见表 1. 无 Zn 合金的 ΔH_f 值与 Busch 等 ^[3] 给出的结果是儿乎相同的、但含 Zn 合金的熔化热比无 Zn 合金的熔化热路有减小。两种合金玻璃相的总晶化焓基本相同。

3 结论

与 $Mg_{65}Cu_{25}Y_{10}$ 三元合金比较, $Mg_{65}Cu_{20}Zn_5Y_{10}$ 四元合金具有更强的玻璃形成能力. 采用熔体铜模浇铸可 得到直径为 6 mm 的金属玻璃圆棒、玻璃形成的临界冷 却速率估计值为 25 K/s 数量级. $Mg_{65}Cu_{20}Zn_5Y_{10}$ 金 属玻璃的晶化转变由四步完成. 过冷液态温度区间 ΔT_x 相对于无 Zn 金属玻璃减小了约 9 K. 但约化玻璃转变温 度 T_{rg} 值略有增加, 这与合金玻璃形成能力提高的趋势是 一致的.

参考文献

- Inoue A, Kato A, Zhang T, Kim S G, Masumoto T. Mater Trans JIM, 1991; 32: 609
- [2] Inoue A, Nakamura T, Nishivama N, Masumolo T. Mater Trans JIM, 1992; 33: 937
- [3] Busch R, Ltu W. Johnson W L. J Appl Phys. 1998, 83: 4134
- [4] Kang H G. Park E S. Kim W T. Kim D H. Cho H K. Mater Trans JIM, 2000; 41 846
- [5] Auriya K, Inoue A. Mater Trans JIM, 2000; 41-1460
- [6] Inoue A. Zhang T. Masumoto T. J Non-Cryst Solids, 1993, 156-158: 473
- [7] Greer A L. Nature, 1993; 366: 303
- [8] Desré P J. Mater Trans JIM, 1997; 38: 583
- [9] Johnson W L. MRS Bulletin, 1999; (10) 42
- [10] Lm X H, Johnson W L J Appl Phys. 1995, 78: 6514
- [11] Chen H S, Turnbull D. Acta Metall, 1969; 17: 1021
- [12] Inoue A Mater Trans JIM, 1995, 36: 866
- [13] Wanhuk T A, Schroers J. Johnson W I. Appl Phys Lett. 2001, 78: 1213
- [14] Inoue A. Zhang W. Zhang T. Kurosaka K. Acta Metall, 2001, 49: 2645
- [15] Turubull D. Contemp Phys, 1969. 10: 473