# 非晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金的结构及其 等温退火晶化过程的研究\*

王焕荣<sup>1</sup>) 滕新营<sup>1</sup>) 石志强<sup>1</sup>) 叶以富<sup>1</sup><sup>2</sup>) 闵光辉<sup>1</sup>)

1(山东大学材料液态结构及其遗传性国家教育部重点实验室,济南 250061)

2(华东理工大学资源与环境工程学院,上海 200237)

(2001年4月18日收到)

利用 X 射线衍射技术、差示扫描量热分析技术和透射电子显微镜研究了非晶态  $Cu_{56} Zr_{44}$ 合金的结构及其等温 退火条件下的晶化过程. 实验结果表明,非晶态  $Cu_{56} Zr_{44}$ 合金在室温下的短程结构类似于硬球无规密堆积分布. 在 703K 过冷液相区内等温退火时发现,当退火时间为 3min 时,晶化产物主要为  $Cu_8 Zr_3$  相;当退火时间为 6min 时,  $Cu_8 Zr_3$  相完全消失,而  $Cu_{10} Zr_7$  相大量析出;当退火时间达到 30min 以上时,其晶化产物转变为  $Cu_{10} Zr_7$ ,  $CuZr_2$ ,  $Cu_8 Zr_3$  等多种化合物. 由此提出了非晶态  $Cu_{56} Zr_{44}$ 合金等温退火晶化过程的扩散机理.

关键词:非晶态,Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金,结构,等温退火 PACC:6140,7870C

#### 1 引 言

在快速淬火条件下, Cu-Zr二元合金能够在较宽 的浓度范围内形成非晶态. Altounian 等人<sup>[11]</sup>系统地 研究了  $Cu_x Zr_{100-x}(25 \le X \le 70)$  金属玻璃的晶化特 征,并对先前文献中所报道的矛盾之处进行了解释. Saida 等人<sup>[21]</sup>则对非晶态  $Zr_{65} Cu_{35}$ 和  $Zr_{65} Cu_{27.5} Al_{7.5}$ 合 金进行对比研究后指出, Al 原子代替部分 Cu 原子 之后,由于 Zr 原子和 Al 原子之间强烈的相互作用, 导致在加热晶化过程中  $Zr_2 Cu$  相的析出受到限制, Al 原子的扩散过程控制着  $Zr_{65} Cu_{27.5} Al_{7.5}$ 非晶态合金 的整个扩散过程. Barbee<sup>[31]</sup>研究了气相淬火非晶态 Cu-Zr 合金的相分离浓度范围大于由熔体淬火 法所获得的非晶态合金的相分离浓度范围, 而 Schulz<sup>[41]</sup>则研究了非晶态 Cu<sub>50</sub> Zr<sub>50</sub> 合金的相分离动 力学.

有关 Cu-Zr 合金热力学方面的研究也较为广 泛<sup>[5-8]</sup>. Sommer<sup>[5]</sup>利用 Knudsen 法测量了 1499K 时 液态 Cu-Zr 合金中 Cu 原子的活动性. Zeng<sup>[6]</sup>和 Bormann<sup>[7]</sup>分别利用最小二乘法获得了 Cu-Zr 合金系 的最优热力学函数和非晶态 Cu-Zr 合金中平衡相和 亚稳相的自由能. Witusiewicz<sup>81</sup>利用高温量热技术 在 1480 ± 5K 测量了 Cu-Zr 熔体的偏混合热和全混 合热. 从已报道的相关文献可知,有关非晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub>合金的结构涉及较少,尤其对于非晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub> 合金等温退火晶化过程的研究还未见报道,目前仅 有 Gillessen<sup>[91</sup>对无容器状态的非晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub> 合金的 形核和玻璃形成能力进行过研究. 本文通过对非晶 态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub> 合金的结构及其等温退火晶化过程的研 究,以期能对非晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub> 合金中的短程序及过冷 液相区的晶化反应动力学有一个较深刻的理解.

#### 2 实验过程

实验所用原材料分别为纯 Cu(99.999%)和纯 Zf(99.9%). 首先将一定成分配比的 Cu 和 Zr 熔炼 成中间合金,实验过程是在北京科技大学 WS-4 型 非自耗真空电弧炉上完成的.为保证试样的均匀 性,每个铸锭均需翻炼 3—4次,然后采用线切割技 术将配制的试样切成小块,待表面打磨光洁后放入 石英管中,在氩气保护下采用单辊法将其制成非晶 薄带. 淬火温度为 1323K,转速为 1000r/min,条带宽

<sup>\*</sup> 国家自然科学基金(批准号 59871025)资助的课题.

度约为 5mm 厚度约为 40—50µm.

X 射线衍射分析采用 D/max-rB 型 X 射线衍射 仪 差示扫描量热(DSC)分析实验是在 Netzsch404 高 温 DSC 分析仪上进行的,加热速度分别为 10 和 20K/min ,透射电子显微镜(TEM)实验是在山东大学 材料分析测试中心完成的. X 射线衍射数据分析详 见文献 10,11].

### 3 结果与讨论

图 1 至图 3 分别为非晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub> 合金的 X 射 线衍射原始强度和经转换后的结构因子,以及双体 分布函数.图 4 为非晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub> 合金在 10 和 20 K/min不同加热速度下的 DSC 曲线.



图 1 非晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金的 X 射线衍射图谱



图 2 非晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金的结构因子

从图 1 可以看出,非晶态  $Cu_{56}Zr_{44}$ 合金在常温下 X 射线衍射图谱有一个较大的弥散峰,其位置约在  $2\theta = 39.5^{\circ}$ ,衍射曲线上没有尖锐的峰,表明所得条 带为完全的非晶组织.由非晶态  $Cu_{56}Zr_{44}$ 合金的双 体分布函数可确定原子间的最近邻距离为



图 3 非晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金的双体分布函数



图 4 非晶态 Cu56 Zr44 合金的 DSC 曲线

0.280nm,这一实验结果与文献 12 所报道的非晶态 Cu<sub>57</sub>Zr<sub>43</sub>合金中 Cu-Zr 对的偏双体分布函数的最近邻 距离 0.275nm 非常符合,表明在非晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金 中,双体分布函数第一峰主要是 Cu-Zr 原子间最近 邻距离,异类原子之间倾向于形成最近邻.图 2 还 给出利用硬球无规密堆积模型计算得到的结构因子 曲线.从图 2 可以看出,两者符合较好,表明非晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金的短程有序结构类似于硬球无规密堆 积,其短程有序范围可由 Scherrer 方程得到<sup>[2]</sup>,即

 $r_s = 0.89\lambda/B\cos\theta_{\rm B}$ ,

其中 $\lambda$ 为入射 X 射线波长 $2\theta_B$ 和 B 分别为非晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金衍射峰的峰位和半高宽,据此可求出非 晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金的短程有序范围约为 0.981nm.

由非晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub>合金的 DSC 曲线可求出晶化 激活能. 晶化激活能大小由

d  $\ln(\Phi/T_x^2)$  /d  $1/T_x$  ) =  $-E_{\alpha}/k$ 

确定<sup>[1]</sup> 其中  $\Phi$  为加热速度 , $E_a$  为晶化激活能 ,k 为 Boltzmann 常数 , $T_x$  为晶化温度.通过测定不同加热 速度下非晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金的 DSC 曲线 ,绘出 ln( $\Phi/T_x^2$ )与 1/ $T_x$  的关系曲线 ,其斜率即为 –  $E_a/k$ . 由此 可以近似地计算出非晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub> 合金的晶化激活 能为 385kJ/mol.

根据非晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub> 合金的 DSC 曲线,选择在 703K 温度下进行退火实验. 其主要目的是考察非 晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub> 合金在过冷液相区内的晶化动力学. 图 5 分别为非晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub> 合金在 703K 温度下不同 时间退火的 TEM 组织形貌及选区电子衍射图像. 从图 5(a)可以清晰地看出,尽管室温下 X 射线衍射 结果表明所得条带为完全非晶组织,但在较高的放 大倍数下(×10<sup>5</sup>),非晶基体上仍分布许多细小的颗 粒,且基体组织分布不均匀. 经电子衍射斑点的标 定可知,这些细小的颗粒主要是 CuZr<sub>2</sub> 相.



图 5 非晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金的 TEM 组织与选区电子衍射图像 (a)为室温;(b)为 703K 等温退火 3min;(c)为 703K 等温退火 6min;(d)为 703K 等温退火 30min

当在 703K 温度下退火 3min 时,非晶态  $Cu_{56} Zr_{44}$ 合金的基体中出现了数量较多、尺寸较大的球形颗 粒,如图 f(b)所示. 经电子衍射斑点的标定可知这 些球形颗粒主要为  $Cu_8 Zr_3$ 相;等温退火 6min 时,发 现球形  $Cu_8 Zr_3$  相完全消失,进而转变成一种胞状组 织,如图 5(c)所示. 这种胞状组织类似于晶粒,但 各个胞之间没有明显的界限,与通常意义上的晶粒 组织有明显的区别,经标定后可知生成的这种胞状 物为  $Cu_{10} Zr_7$ 相;当退火时间达到 30min 以上时,非 晶态  $Cu_{56} Zr_{44}$ 合金处于完全晶化状态,但其晶化产物 较为复杂. 其中主要析出相为  $Cu_8 Zr_3$ ,其次为 $Cu_{10} Zr_7$ 相,此外还有少量的  $CuZr_5$ 相和 α-Zr相.

由图 6 所示 Cu-Zr 二元合金平衡相图可知<sup>[13]</sup>, 在平衡凝固条件下,非晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金(53wt% Zr) 的铸态组织为 Cu<sub>10</sub>Zr<sub>7</sub>相和 CuZr<sub>2</sub>相;在连续加热条 件下,其主要晶化产物也为 Cu<sub>10</sub>Zr<sub>7</sub>相和 CuZr<sub>2</sub>相<sup>[1]</sup>, 两者符合较好.但从以上所述可见,在过冷液相区 等温退火时的情况与连续加热条件下的晶化过程存 在较大差异.由文献[14]知,在固态下,Cu<sub>10</sub>Zr<sub>7</sub>, Cu<sub>8</sub>Zr<sub>3</sub>和 CuZr<sub>2</sub> 三相的扩散激活能的大小依次为 Cu<sub>8</sub>Zr<sub>3</sub>和 CuZr<sub>2</sub> 三相的扩散激活能的大小依次为 Cu<sub>8</sub>Zr<sub>3</sub>,Cu<sub>10</sub>Zr<sub>7</sub>和 CuZr<sub>2</sub>.在常温下非晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合 金基体上分布的 CuZr<sub>2</sub>细小质点主要是由于其扩散 激活能较小,形核容易,即使在较高的冷却速度下仍 能在基体中形核,但由于冷速较快,其长大过程受到 强烈抑制,故所形成的晶粒尺度较小,但它并未影响 所得条带的非晶特性,在随后的等温退火过程中,这 些细小的 CuZr<sub>2</sub>粒子有可能起到一种外来晶核的作 用,提高了晶化过程的驱动力,从而使得晶化过程易 于进行.

尽管 Cu<sub>10</sub> Zr<sub>7</sub> 相的扩散激活能小于 Cu<sub>8</sub> Zr<sub>3</sub> 相的 扩散激活能,但从图 5 中可以看出,在等温退火开始 阶段基体中首先析出的却是 Cu<sub>8</sub> Zr<sub>3</sub> 相,Cu<sub>8</sub> Zr<sub>3</sub> 相可



图 7 非晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金 703K 等温退火晶化过程示意图

能以 CuZr<sub>2</sub> 粒子作为结晶核心,通过固态反应扩散 而形成;当退火时间在 3—6min 时,基体中的 CuZr<sub>2</sub> 相与 Cu<sub>8</sub>Zr<sub>3</sub> 相将发生如下扩散反应:

$$\operatorname{CuZr}_2 + \operatorname{Cu}_8\operatorname{Zr}_3 \rightarrow \operatorname{Cu}_{10}\operatorname{Zr}_7.$$
 (1)

此时 Cu<sub>8</sub>Zr<sub>3</sub>相消失,基体中形成了大量的 Cu<sub>10</sub>Zr<sub>7</sub> 相. 由此可见,Cu<sub>10</sub>Zr<sub>7</sub>相是由 CuZr<sub>2</sub>和 Cu<sub>8</sub>Zr<sub>3</sub>两相 扩散而形成的,其析出需要一定的孕育时间,这一结 论与文献 14 的结论符合良好. 当退火时间达到足 够长,超过 Cu<sub>8</sub>Zr<sub>3</sub>相的扩散激活能时,由于 Cu<sub>8</sub>Zr<sub>3</sub> 相的扩散激活能是各种晶相中最大的<sup>141</sup>,故各种晶 相均会不同程度地析出,在长大的过程中相互竞争 和制约. 从数量上看,主要的晶相为 Cu<sub>8</sub>Zr<sub>3</sub>相,其次 为 Cu<sub>10</sub>Zr<sub>7</sub>相,最后为 CuZr<sub>2</sub>相.

图 7 为非晶态 Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub>合金在 703K 等温退火晶 化过程示意图. 室温下非晶基体上分布着较多的 CuZr<sub>2</sub> 粒子;在晶化的初始阶段,以 CuZr<sub>2</sub> 粒子为结 晶核心形成了 Cu<sub>8</sub>Zr<sub>3</sub> 相 ,而 Cu<sub>10</sub>Zr<sub>7</sub> 相由于需要一定 的孕育时间而尚未形成 ;在随后的等温退火过程中 , Cu<sub>8</sub>Zr<sub>3</sub> 相与 CuZr<sub>2</sub> 粒子按照(1)式所示的反应相互 扩散 ,基体中形成大量的 Cu<sub>10</sub>Zr<sub>7</sub> 相 ;在足够长的等 温退火条件下 ,各种晶相均不同程度地析出 ,基体中 存在 Cu<sub>8</sub>Zr<sub>3</sub> ,Cu<sub>10</sub>Zr<sub>7</sub> 和 CuZr<sub>2</sub> 等多种晶化产物 ,其中 以 Cu<sub>8</sub>Zr<sub>3</sub> 相数量最多.

#### 4 结 论

通过上述分析,可得出以下结论:

 非晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub> 合金的短程有序结构类似于 原子的无规密堆积分布,其中异类原子之间倾向于 形成最近邻;

2. 非晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub>合金具有较高的晶化温度, 在 10 和 20K/min 的加热速度下,其晶化温度分别为 454.6 和 459.5℃ ,过冷液相区范围约为 40K ,晶化激 活能为 385kJ/mol;

3. 在 703K 等温退火条件下,非晶态 Cu<sub>56</sub> Zr<sub>44</sub>合 金的晶化过程如下:首先以 CuZr<sub>2</sub> 粒子为核心,形成 Cu<sub>8</sub> Zr<sub>3</sub>相;之后,Cu<sub>8</sub> Zr<sub>3</sub>相与 CuZr<sub>2</sub>相按照(1)式进行 反应扩散,形成大量 Cu<sub>10</sub> Zr<sub>7</sub>相;最后在第三阶段新

- [1] Z. Altounian, G. H. Tu, J. O. Strom-Olsen, J. Appl. Phys., 53 (1982), 4755.
- [2] J. Saida, M. Matsushita, C. Li, J. Mater. Sci., 35(2000), 3539.
- [3] T. W. Barbee et al., Appl. Phys. Lett., 38(1981), 132.
- [4] R. Schulz et al., J. Non-Cryst. Solids, 61-62 (1984), 997.
- [5] F. Sommer, D. K. Choi, Z. Metallkd., 80(1989), 263.
- [6] K. J. Zeng, M. Hamalainen, J. Phase Equilibria, 15(1994), 577.
- [7] R. Bormann, F. Gartner, F. Haider, Mater. Sci. Eng., 97 (1988), 79.
- [8] V. Witusiewicz, Z. Metallkd., 88(1997), 866.

形成的  $Cu_8Zr_3$  相与  $Cu_{10}Zr_7$  相及  $CuZr_2$  相共同占据 整个基体.

在透射电子显微镜实验和电子衍射斑点计算过程中得 到了山东大学材料分析测试中心刘玉先和萧莉美老师的热 情指导,在此表示衷心的感谢!

- [9] F. Gillessen, D. M. Herlach, Mater. Sci. Eng., 97(1988), 147.
- [10] Y. Waseda, The Structure of Non-Crystalline Materials(McGraw-Hill, New York, 1980), p.27.
- [11] J.Y.Qin, X.F.Bian, W.M.Wang, Acta Phys. Sin., 47 (1998), 438 (in Chinese] 秦敬玉、边秀房、王伟民,物理学报, 47(1998), 438].
- [12] Y. Waseda , Inst. Phys. Conf. Ser. , 30(1977), 268.
- [13] T. B. Massalski, Binary Allog Phase Diagrams (Materials Park Press, Ohio, 1992), p.1511.
- [14] O. Taguchi, Y. Iijima, K. I. Hirano, J. Alloy and Compounds, 215(1994), 329.

## STUDY ON MICROSTRUCTURE AND CRYSTALLIZATION OF AMORPHOUS Cu<sub>56</sub>Zr<sub>44</sub> ALLOY BY MEANS OF ISOTHERMAL ANNEALING \*

WANG HUAN-RONG<sup>1</sup>) TENG XIN-YING<sup>1</sup>) SHI ZHI-QIANG<sup>1</sup>) YE YI-FU<sup>1</sup><sup>(2)</sup> MIN GUANG-HUI<sup>1</sup>)

<sup>1</sup> (Key Laboratory of Liquid Structure and Heredity of Materials, Chinese Ministry of Education, Shandong University, Jinan 250061, China) <sup>2</sup> (College of Resource and Environmental Engineering, East China University of Science and Technology, Shanghai 200237, China)

(Received 18 April 2001)

#### ABSTRACT

The microstructure and crystallization process of an amorphous  $Cu_{56}Zr_{44}$  alloy at isothermal annealing were studied by using the X-ray diffraction, differential scanning calorimetry and transmission electron micrograph techniques. The experimental results seem to show that the short-range order of amorphous  $Cu_{56}Zr_{44}$  alloy at room temperature is of hard sphere random dense packing. It is found that the crystallization products of amorphous  $Cu_{56}Zr_{44}$  alloy annealed at 703K within its supercooled liquid range is mainly  $Cu_8Zr_3$  phase in an annealing time of 3min, and when the time is 6min,  $Cu_8Zr_3$  phase disappears completely and  $Cu_{10}Zr_7$ phase precipitates a lot, while if the time is longer than 30min, several kinds of phases such as  $Cu_{10}Zr_7$ ,  $CuZr_2$  and  $Cu_8Zr_3$  will form. Based on the above the diffusion mechanism of amorphous  $Cu_{56}Zr_{44}$  alloy at isothermal annealing is presented.

**Keywords** : amorphous ,  $Cu_{56}Zr_{44}$  alloy , structure , isothermal annealing **PACC** : 6140 , 7870C

<sup>\*</sup> Project supported by the National Natural Science Foundation of China Grant No. 59871025 ).