物理学报 Acta Physica Sinica





Institute of Physics, CAS

三元等原子比 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} 合金的快速凝固机理与室温组织磁性研究 夏瑱超 王伟丽 罗盛宝 魏炳波

Rapid solidification mechanism and magnetic property of ternary equiatomic Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} alloy

Xia Zhen-Chao Wang Wei-Li Luo Sheng-Bao Wei Bing-Bo

引用信息 Citation: Acta Physica Sinica, 65, 158101 (2016) DOI: 10.7498/aps.65.158101 在线阅读 View online: http://dx.doi.org/10.7498/aps.65.158101 当期内容 View table of contents: http://wulixb.iphy.ac.cn/CN/Y2016/V65/I15

您可能感兴趣的其他文章 Articles you may be interested in

双模晶体相场研究形变诱导的多级微结构演化

Multistage microstructural evolution caused by deformation in two-mode phase field crystals 物理学报.2014, 63(9): 098106 http://dx.doi.org/10.7498/aps.63.098106

一个新的用于元胞自动机模拟微观组织的溶质分配模型及其计算验证 A novel solute redistribution model for cellular automaton and its validification 物理学报.2013, 62(18): 188106 http://dx.doi.org/10.7498/aps.62.188106

界面能各向异性对定向凝固枝晶生长的影响

Effect of interface energy anisotropy on the dendritic growth in directional solidification 物理学报.2013, 62(17): 178105 http://dx.doi.org/10.7498/aps.62.178105

直接相关函数对双模晶体相场模型相图的影响

Effect of the direct correlation function on phase diagram of the two-mode phase field crystal model 物理学报.2013, 62(10): 108104 http://dx.doi.org/10.7498/aps.62.108104

急冷条件下 NiAl-Mo 三元共晶合金的组织形成机制

Formation mechanism of ternary NiAl-Mo eutectic alloy under quenching condition 物理学报.2013, 62(4): 048102 http://dx.doi.org/10.7498/aps.62.048102

三元等原子比Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}合金的快速凝固 机理与室温组织磁性研究^{*}

夏瑱超 王伟丽 罗盛宝 魏炳波†

(西北工业大学应用物理系,西安 710072)

(2016年4月8日收到; 2016年5月19日收到修改稿)

采用自由落体和熔体急冷两种实验技术实现了三元等原子比 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} 合金的快速凝固,研究 了其组织形成机理和室温磁性特征.实验发现,合金熔体在不同快速凝固条件下都没有发生液相分离,其室 温组织均由初生 αFe 相枝晶以及 Cu₃Sn 和 Cu₆Sn₅ 二个包晶相组成.计算表明,落管中合金液滴的表面冷却 速率和过冷度分别达 1.3×10^5 K·s⁻¹ 和 283 K (0.19 T_L).当表面冷却速率增大至 3.3×10^3 K·s⁻¹,初生 αFe 相发生由粗大枝晶向碎断枝晶的演化.急冷快速凝固过程中,初生 αFe 相凝固组织沿辊面向自由面方向形成 细晶区和粗晶区,其中细晶区以粒状晶为特征而粗晶区存在具有二次分枝的树枝晶.随着表面冷却速率由 8.9×10^6 增大至 2.7×10^7 K·s⁻¹, αFe 相平均晶粒尺寸显著减小,合金条带的矫顽力增大一倍多.

关键词:快速凝固,微重力,枝晶,矫顽力 PACS: 81.30.-t, 81.05.Bx, 68.70.+w, 75.50.Bb

1引言

合金的凝固过程研究对探索其组织形成机理 和制备具有良好物理化学性能的金属材料有着重 要意义^[1-7].快速凝固是一个典型的非平衡相变过 程,它可使液态金属以大于1 cm·s⁻¹的速率结晶, 从而减少甚至消除合金的溶质偏析并提高固溶度. 采用快速凝固技术可以制备显微组织细化的金属 材料,可使其各项性能如强度、塑性和磁性等得到 显著提高,这为制备新型亚稳金属材料提供了有效 途径.在快速凝固过程中,金属熔体传热过程决定 了熔体的冷却速率,进而影响其凝固组织和物理化 学性能.因此,近几十年来,合金的快速凝固机理 研究引起了研究者们的广泛关注^[8-14].

自由落体和熔体急冷技术是实现合金熔体快速凝固的两种有效途径^[15-19].落管无容器处理方法是深过冷和急冷的有机结合,合金液滴在自由下

DOI: 10.7498/aps.65.158101

落过程中处于微重力状态,通过避免与容器壁面接触使其获得大的过冷度.合金熔体在急冷条件下可以获得大于10⁷ K·s⁻¹的冷却速率,从而显著改变其凝固组织形貌.三元Fe-Cu-Sn合金是一个典型的包晶合金体系.目前对该合金体系的研究主要集中在相图热力学和亚稳液相分离^[20-23],而快速凝固条件下包晶凝固及其性能的研究结果相对较少.本文选取三元等原子比Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}合金作为研究对象,分别采用自由落体和熔体急冷技术研究该合金在宽冷却速率范围下的快速凝固特征,以期揭示其在不同凝固条件下的组织形成机制.此外,对合金条带的室温组织磁性进行了分析和探讨.

2 实验方法

三元等原子比Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}合金试样用 纯度为99.99%Fe, 99.999%Cu和99.995%Sn在超高

© 2016 中国物理学会 Chinese Physical Society

^{*} 国家自然科学基金 (批准号: 51271150, 51371150, 51571163, 51327901) 资助的课题.

[†]通信作者. E-mail: bbwei@nwpu.edu.cn

真空电弧炉中熔炼而成.采用落管自由落体方法研究三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}合金的快速凝固机制. 把质量为1g的样品放入底部开有0.5 mm喷嘴的 ϕ 15×140 mm石英试管中,再将试管置入落管真 空室的顶部.首先抽真空至1.0×10⁻⁴ Pa,然后反 充纯度为99.999% He至10⁵ Pa.用高频感应装置 加热熔化试样至1650 K后保温1 min,随后向试管 中充入He气,这时液态合金被雾化成微小液滴下 落.合金液滴在自由落体过程中快速凝固.

在熔体急冷实验中,将质量为3g的样品置入 ϕ 15×140mm底部开有1mm喷嘴的石英试管中, 再将试管安装在单辊真空室的紫铜辊轮上方,试 管底部和紫铜辊轮保持2mm的间隙.抽真空至 10^{-4} Pa后反充99.999%Ar至 10^{5} Pa.利用高频感 应设备将试样加热至1650K并保温1min,随后向 试管中通入Ar气,液态合金被喷敷到高速旋转的 紫铜辊轮表面而快速凝固成条带状样品.实验分别 选取了10,20,30,40和50m·s⁻¹五个辊面线速度.

合金试样在实验结束后进行分类镶嵌与抛光 处理.用1mLHNO₃+1mLHF+20mLC₂H₅OH 溶液腐蚀50s.采用NetzschDSC404C型差示扫 描量热仪分析合金的相变过程,利用ZeissAxiovert 200MAT光学显微镜和FEISirion型扫描电子显 微镜观测和分析合金的显微组织形貌,并用Rigaku D/max2500V型X射线衍射仪测定合金的相结构. 此外,用Lakeshore735VSM型振动样品磁强计对 合金的磁学性能进行研究.

3 实验结果与分析讨论

3.1 自由落体条件下快速凝固

3.1.1 热分析及相组成特征

图 1 (a) 为 Fe-Cu-Sn 相 图 1523 K 等 温 截 面 图^[24].可以看出,三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}合金成 分位于 γFe+L 两相区的边界线上,该两相区内部 Fe-Cu-Sn 成分为难混溶合金^[20,22],其熔体在快速 凝固过程中可能会发生液相分离.通过制取质 量为 50.45 mg 的合金试样进行 DSC 实验,结果如 图 1 (b) 所示.分析发现,三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} 合 金的液相面与固相面温度分别为 1488 和 498 K.

为了研究自由落体实验中三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}-Sn_{33.3} 合金的相组成, 对快速凝固的合金组织进 行 X 射线衍射分析, 结果如图1(c) 所示. 对于不 同直径的合金液滴,其凝固组织均由 α Fe, Cu₃Sn 和Cu₆Sn₅三个相组成.结合图1(b)中熔化曲线分 析可知,498 K处强烈的吸热峰对应 η' (Cu₆Sn₅) 相的多晶型相变: η' (Cu₆Sn₅) $\rightarrow \eta$ (Cu₆Sn₅).随 后,687 K处的吸热峰是 η (Cu₆Sn₅)熔化所引起的: η (Cu₆Sn₅) $\rightarrow L+\varepsilon$ (Cu₃Sn).此后两个吸热峰分别



图 1 (网刊彩色) 三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} 合金的热分析 和 XRD 分析 (a) 成分点在相图^[24]中的位置; (b) DSC 曲线; (c) XRD 图谱

Fig. 1. (color online) Thermal analysis and X-ray diffraction patterns for ternary Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} alloy under free fall condition: (a) Selection of alloy composition in phase diagram ^[24]; (b) DSC thermogram; (c) XRD patterns.

对应着 ε (Cu₃Sn) 和 γ_1 (Cu₃Sn) 相的结构转变和熔 化: 828 K 处 ε (Cu₃Sn) $\rightarrow \gamma_1$ (Cu₃Sn), 1023 K 处 γ_1 (Cu₃Sn) $\rightarrow \alpha$ Fe+L. 随着加热过程的进一步进行, α Fe 相在 1405 K 时熔化: α Fe \rightarrow L. 合金在 1488 K 处形成均匀的熔体.

3.1.2 合金液滴的传热分析

合金熔体的传热方式对其形核与生长过程有 较大影响,并在一定程度上决定了凝固组织的形貌 特征.由于合金液滴在自由落体过程中的时间非常 短,很难直接检测其温度变化.因此有必要对液滴 的传热特征进行分析,以揭示合金液滴的表面温度 *T*_s和过冷度 Δ*T* 与液滴直径 *D* 的相关性.



图 2 三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} 合金液滴的传热特征 (a) 表面温度随直径和时间的变化; (b) 过冷度随液滴 直径的变化

Fig. 2. Heat transfer characteristics of ternary $Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}$ alloy droplets: (a) Surface temperature changes with diameter and time; (b) undercooling changes with droplet diameter.

在极坐标系下合金液滴的传热方程表示为^[25]
$$\frac{\partial T}{\partial t} = \alpha_{\rm L} \left(\frac{\partial^2 T}{\partial r^2} + \frac{2}{r} \frac{\partial T}{\partial r} \right), \tag{1}$$

液滴在自由下落过程中的初始条件和边界条件 分别为

$$T(r,0) = T_0,$$
 (2)

$$-\lambda_{\rm L} \frac{\partial T}{\partial r}\Big|_{r=D/2} = h(T_{\rm s} - T_{\rm e}) + \varepsilon_h k_{\rm SB} (T_{\rm s}^4 - T_{\rm e}^4),$$
(3)

方程中 α_L 和 λ_L 分别为合金液滴的热扩散系数 和导热系数, h 为环境与合金液滴的对流换热 系数^[26], ε_h 为合金液滴的表面辐射系数, k_{SB} 为 Stefan-Boltzmann常数, T_0 为合金液滴的下落初始 温度, T_s 为合金液滴的表面温度, T_e 为环境温度.

根据(1)-(3)式,对实验中获得的直径 72—880 μ m合金液滴的表面温度进行了理论分析. 计算得到如图2(a)所示的三元Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} 合金液滴表面温度 T_s 随直径D和时间t的变化曲 线.理论计算所用物性参数列于表1中.在同一下 落时刻,合金液滴的表面温度随着液滴直径的减小 而降低.液滴下落0.01 s时,直径880和72 μ m液 滴的表面温度分别为1630和744 K.随着下落时间 的延长,液滴的表面温度降低.当液滴下落0.06 s 时,直径880 μ m液滴的表面温度为1538 K,而直 径72 μ m液滴的表面温度已下降至 302 K.

表1 理论计算所用物性参数 Table 1. Physical parameters used for calculations.

物理量	数值
合金液相线温度, TL/K	1488
合金熔体的密度, $\rho_{\rm L}/{\rm kg}\cdot{\rm m}^{-3}$	7331
合金熔体的比热, $C_{\rm PL}/J \cdot kg^{-1} \cdot K^{-1}$	513
合金熔体的热扩散系数, $\alpha_{\rm L}/{\rm m}^2 \cdot {\rm s}^{-1}$	8.35×10^{-9}
合金熔体的导热系数, $\lambda_{\rm L}/{\rm W}\cdot{\rm m}^{-1}\cdot{\rm K}^{-1}$	82
合金熔体的表面辐射系数, ε_h	0.43
合金结晶潜热, H/J ·mol ⁻¹	1.41×10^4
固态合金的导热系数, $\lambda_s/W \cdot m^{-1} \cdot K^{-1}$	182.7
紫铜导热系数, $\lambda_w/W \cdot m^{-1} \cdot K^{-1}$	397
紫铜密度, $\rho_{\rm w}/{\rm kg} \cdot {\rm m}^{-3}$	8960
紫铜比热, $C_w/J·kg^{-1}·K^{-1}$	390
辊轮半径, r/m	0.11
时间步长, t/s	1×10^{-8}
环境温度, T_{e}/K	300

对合金液滴直径D与过冷度 ΔT 的关系进行 分析,借助Lee和Ahn建立的热传输模型^[27],得到 以下关系式

$$\frac{\Psi(\theta)}{T_{\rm N} \cdot \Delta T^2} = \ln \Phi(T_{\rm N}, \theta, D), \qquad (4)$$

$$\psi(\theta) = \frac{16\pi\sigma_{\rm SL}^3 T_{\rm L}^2 f(\theta)}{3k_{\rm SB}\rho_{\rm L}^2 \Delta H^2},\tag{5}$$

$$=\frac{\Phi(T_{\rm N},\theta,D)}{\Psi(\theta)\dot{T}_{\rm N}(3T_{\rm L}-T_{\rm N})+[\kappa+2\varepsilon(T_{\rm N}-T_{\rm g})]\Delta T^3T_{\rm N}^2},$$
(6)

方程中 σ_{SL} 为合金的液固界面能, 异质形核因子 $f(\theta)$ 与液滴直径D成反比关系^[28], ρ_L 为合金液滴 的密度, ΔH 为合金结晶潜热, K_v 是动力学参数, κ 和 ε 是与合金液滴密度相关的函数, T_N 为合金的 形核温度, T_L 为合金的液相线温度, T_g 为落管中气 体的温度.

根据方程(4)—(6), 计算了合金液滴过冷度 ΔT 随直径 D 的变化关系, 结果如图 2 (b) 所示. 合 金液滴直径为 72—880 μm 所对应过冷度的理论值 为283 (0.19T_L)—5 K. 可见, 合金液滴的过冷度随着液滴直径的增大而减小. 这是由于大直径合金液滴的表面温度变化较慢, 同时其熔体内所含的异质晶核数量较多, 从而很难获得较大的过冷度.

3.1.3 微观组织演变规律

图 3(a)—(c)为三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}合金液 滴的微观组织形貌,其中深灰色相为 α Fe 相,浅灰 色相为 Cu₃Sn 相,白色相为 Cu₆Sn₅ 相.可以发现, 在自由落体条件下,三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}合金液 滴的凝固组织并没有发生相分离现象.实验测量了 合金液滴中 α Fe 相枝晶主干最大长度 L_d ,并结合 图 2(a)的计算结果得到了其随合金液滴表面冷却 速率 R_c 的变化关系曲线,如图 3(d)所示.本文中, 表面冷却速率被定义为合金熔体的表面温度降至 液相线温度时的瞬时冷却速率.当合金液滴的表面 冷却速率为 1.9×10^3 K·s⁻¹时,直径 880 µm 的合 金液滴中深灰色 α Fe 相呈现为粗大的枝晶并形成 四次分枝,枝晶主干最大长度为 41 µm,枝晶间分



图 3 三元 $Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}$ 合金液滴的凝固组织特征 (a)—(c) 不同液滴直径的合金组织形貌; (d) α Fe 相枝 晶最大长度随表面冷却速率的变化

Fig. 3. Solidification structure characteristics of ternary $Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}$ alloy droplets: (a)–(c) The microstructure morphologies varying with droplet diameters; (d) maximum α Fe dendrite length versus surface cooling rate.

布着浅灰色和白色的包晶组织. 随着表面冷却速率 增大至 3.3×10^3 K·s⁻¹, 直径586 µm 合金液滴的 凝固组织表现为枝晶和碎断枝晶共存的组织形态, 枝晶最大长度为28 µm. 当液滴直径减小至72 µm 时, 表面冷却速率进一步增大至 1.3×10^5 K·s⁻¹, 合 金的微观组织全部呈现为碎断枝晶, 枝晶最大长度 仅为6 µm. 由此可见, 当液滴直径较大时, 冷却速 率和过冷度都较小, 致使三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} 合 金液滴的凝固组织中形成粗大枝晶. 在小直径液滴 中, 由于初生 α Fe 相结晶潜热的释放使得枝晶发生 重熔碎断, 冷却速率和过冷度的增大使得碎断枝晶 成为微观组织中的主要形态. 此外, 冷却速率的快 速增加也使得枝晶尺寸显著减小.

3.2 熔体急冷条件下快速凝固

3.2.1 急冷凝固的传热分析

为了分析合金条带在快速凝固过程中传热与 微观组织之间的相关性,采用热传导方程、Navier-Stokes方程和连续方程相耦合的方法理论计算了 液态合金的温度变化.

Navier-Stokes 方程为

$$\frac{\partial V}{\partial t} + U \frac{\partial V}{\partial y} + V \frac{\partial V}{\partial x} = \eta(T) \nabla^2 V, \qquad (7)$$

$$\frac{\partial U}{\partial t} + U \frac{\partial U}{\partial y} + V \frac{\partial U}{\partial x} = g + \eta(T) \nabla^2 U, \quad (8)$$

方程中U和V分别为y和x方向的分速度, $\eta(T) = \eta_0 \exp(E/(RT))$ 为熔体动力学黏度系数, g为重力加速度.

连续性方程为

$$\frac{\partial U}{\partial y} + \frac{\partial V}{\partial x} = 0, \qquad (9)$$

熔体和固体热传导控制方程分别为

$$\frac{\partial T}{\partial t} + U \frac{\partial T}{\partial y} + V \frac{\partial T}{\partial x} = \alpha \left(\frac{\partial^2 T}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 T}{\partial y^2} \right), \quad (10)$$

$$\frac{\partial T}{\partial t} + V \frac{\partial T}{\partial x} = \alpha \left(\frac{\partial^2 T}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 T}{\partial y^2} \right), \quad (11)$$

方程中*T*为温度, α为合金的热扩散系数. 计算中 采用表观热容法计入合金的结晶潜热对传热过程 的影响, 具体计算过程见文献 [17,29].

通过上述(7)—(11)式计算得到了合金条带 表面温度 T_s 随辊速 V_r 和时间t的变化关系,如 图4(a)所示.结果表明,合金条带的温度随辊速 的增大而迅速降低.随后初生 α Fe相结晶并释 放潜热,从而减缓了温度的下降速度.由于紫铜 辊轮快速吸热,条带温度始终保持下降趋势,直 至合金完全凝固.理论计算了急冷条件下三元 $Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}$ 合金条带保持液相时间 t_L 随表 面冷却速率 R_c 的变化关系,如图4(b)所示,所用 物性参数列于表1中.辊速10 m·s⁻¹时对应合金条 带的表面冷却速率为8.9×10⁶ K·s⁻¹,其保持液相 时间 $t_L = 40.3 \mu$ s.随着辊速的增大,其所对应的 表面冷却速率迅速升高,合金条带保持液相的时间 显著缩短.当表面冷却速率增大至 $2.7 \times 10^7 \text{ K·s}^{-1}$ 时,实验中所对应的辊速达到50 m·s⁻¹,此时合金 条带保持液相的时间仅为11.4 μ s.由此可见,熔体 急冷条件下合金的冷却速率对凝固组织的形成具 有重要影响.



图 4 三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} 合金条带的传热特征 (a) 合金条带的表面温度随时间和辊速的变化; (b) 保 持液相时间随表面冷却速率的变化

Fig. 4. Heat transfer characteristics of ternary Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} alloy ribbons: (a) The surface temperature variation of alloy ribbons versus time and wheel speed; (b) the liquid state duration time versus surface cooling rate.

3.2.2 急冷凝固组织特征

采用X射线衍射技术对不同表面冷却速 率下得到的合金条带进行分析,确定三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}合金在熔体急冷条件下的相组 成.合金条带在不同表面冷却速率下的相组成均为 α Fe, Cu₃Sn和Cu₆Sn₅三相.基于XRD衍射图谱, 得到了 α Fe相的晶格常数a随表面冷却速率 R_c 的 变化关系,如图5(a)所示.可见, α Fe相的晶格常 数随着表面冷却速率的升高而增大.这主要是因 为Cu和Sn元素在急冷快速凝固过程中固溶于 α Fe 相中所引起.因此,随着表面冷却速率的逐渐升高, α Fe 相的晶格常数会缓慢增大.

在熔体急冷实验中,随着表面冷却速率的 增大,三元Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}合金条带的厚度也 随之减小. 合金条带的厚度在表面冷却速率为 8.9×10^6 K·s⁻¹时达到58 μ m,而在2.7 × 10⁷ K·s⁻¹ 时则只有28 μm. 表面冷却速率不仅制约着合金 条带的厚度,而且对其微观组织有显著的影响. 不同表面冷却速率下的急冷组织形貌如图6所 示,其中黑色相为初生αFe相,灰色相和白色相 分别为基底Cu₃Sn和Cu₆Sn₅相.可以发现,三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}合金的凝固组织在急冷条件下 依然没有出现相分离形貌. 根据αFe相生长形态的 不同,沿辊面向自由面方向可分为两个晶区: I 区为 细晶区,该区受紫铜辊轮的急冷作用最大,凝固组 织以均匀细小的粒状晶为特征; II 区为粗晶区,该 区受紫铜传热和环境散热的双重影响,凝固组织较 为粗大,其中部分树枝晶具有二次分枝.

通过Scherrer^[30]公式对αFe相平均晶粒尺寸 进行了理论估算:



 $d = \frac{k\lambda}{\beta\cos\theta},\tag{12}$

图 5 基于 X 射线衍射分析得到的 αFe 相特征尺寸随表面冷却速率的变化 (a) 晶格常数; (b) 平均晶粒尺寸
Fig. 5. Characteristic sizes of αFe phase versus surface cooling rate based on XRD analysis: (a) Lattice constant;
(b) average grain size.



图 6 三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} 合金条带凝固组织与表面冷却速率的关系 (a) $R_c = 8.9 \times 10^6 \text{ K} \cdot \text{s}^{-1}$; (b) $R_c = 1.4 \times 10^7 \text{ K} \cdot \text{s}^{-1}$; (c) $R_c = 2.7 \times 10^7 \text{ K} \cdot \text{s}^{-1}$ (其中 I 区为细晶区, II 区为粗晶区)

Fig. 6. The solidification microstructres of ternary Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} alloy ribbons versus surface cooling rate: (a) $R_c = 8.9 \times 10^6 \text{ K} \cdot \text{s}^{-1}$; (b) $R_c = 1.4 \times 10^7 \text{ K} \cdot \text{s}^{-1}$; (c) $R_c = 2.7 \times 10^7 \text{ K} \cdot \text{s}^{-1}$. (Here zone I is fine grain whereas zone II is coarse grain). 方程中, k 为常数, λ 为 X 射线波长, β 为衍射峰物 理半高宽, θ 为衍射角. 基于 (12) 式, 用 αFe 相的 (110) 晶面衍射峰半高宽, 得到了 αFe 相晶粒尺寸 d 随表面冷却速率 R_c 的变化关系, 如图 5 (b) 所示. 结果显示, 不同表面冷却速率下的 αFe 相平均晶粒 尺寸均小于 100 nm. 结合图 3 与图 6 的合金凝固特 征可以发现, 由于急冷条件下合金熔体的表面冷却 速率显著大于其在自由落体条件下的表面冷却速 率, 合金样品在快速凝固过程中不仅形成了分区 组织, 也使得其微观组织形貌发生了更加显著的 细化.

当表面冷却速率为 8.9×10^6 K·s⁻¹时, 合金条 带的I区和II区组织没有明显的分界线, I区的厚 度约为 $9 \mu m$, α Fe 相 (110)面的平均晶粒尺寸为97nm, 如图5(b)和图6(a)所示.图6(b)为表面冷却 速率为 1.4×10^7 K·s⁻¹时的凝固组织, 冷却速率的 增大促使更多的 α Fe 相在极短的时间内凝固形成 粒状晶, I区的厚度约为14 μm . 由于冷却速率沿紫 铜辊面的外法线方向逐渐降低, II区中的枝晶长度 有所增大. 当表面冷却速率增大至2.7×10⁷ K·s⁻¹, I 区和 II 区之间形成明显的分界线,凝固组织显著 细化, I 区的厚度约为15 μm, αFe 相的 (110) 面平 均晶粒尺寸减小至79 nm,如图5(b)和图6(c)所 示. 由此可见,随着表面冷却速率的增大, I 区的厚 度逐渐增大,凝固组织发生了显著的细化.

3.2.3 室温组织的磁性分析

图7是熔体急冷条件下三元Fe_{33.3}Cu_{33.3}-Sn_{33.3}合金条带的室温磁滞回线和矫顽力H随表面冷却速率 R_c 的变化关系.合金条带在不同表面冷却速率下的磁滞回线均呈现软磁特性的曲线,如图7(a)—(c)所示.图7(d)为合金条带在不同表面冷却速率下的矫顽力.结合图6的急冷快速凝固组织可知,当表面冷却速率为8.9×10⁶ K·s⁻¹时,组织中 α Fe相晶粒较为粗大,矫顽力为93.7 Oe.随着表面冷却速率增加到1.4×10⁷ K·s⁻¹时, α Fe相晶粒细化,矫顽力增大至134.5 Oe.当表面冷却速率为2.7×10⁷ K·s⁻¹, α Fe 相晶粒显著细化,此时合金条带的矫顽力达到255.6 Oe.



图 7 三元 Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} 合金条带的室温磁滞回线及其矫顽力随表面冷却速率的变化 (a)—(c) 不同表面 冷却速率下的磁滞回线; (d) 矫顽力随表面冷却速率的变化

Fig. 7. Hysteresis loops of ternary $Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}$ alloy ribbons at room temperature and their coercive force versus surface cooling rate: (a)–(c) Hysteresis loops at different surface cooling rates; (d) coercive force versus surface cooling rate.

由 Herzer 模型^[31]可知, 铁磁交换长度 L_{ex} 可表示为

$$L_{\rm ex} = (A/K)^{1/2}, \tag{13}$$

方程中*K*为铁磁交换长度内各晶粒各向异性的平均值.

当材料晶粒尺寸*d*大于畴壁厚度π*L*_{ex}时,晶 粒尺寸越小,晶界的体积分数越大,此时晶粒尺寸 *d*与矫顽力*H*_c的关系为^[31]

$$H_{\rm c} = p_{\rm c} \frac{\sqrt{AK_1}}{\mu_0 \cdot M_{\rm s} \cdot d},\tag{14}$$

方程中 p_c 是常数, A为交换积分, K_1 为磁晶各向异性常数, μ_0 为磁常数, M_s 为饱和磁化强度.

由于在急冷快速凝固组织中只有 αFe 相为磁 性相,因此将 Schrefl等^[32]给出的软磁性 αFe 相内 禀磁性参数代入(13)式计算出其铁磁交换长度 L_{ex} 为23.3 nm,则畴壁厚度为73.2 nm. 由图5(b)可 知, αFe 相平均晶粒尺寸在不同表面冷却速率下均 大于畴壁厚度73.2 nm. 将不同表面冷却速率下 (110)晶面的 αFe 相平均晶粒尺寸和饱和磁化强度 值代入(14)式可知,随着 αFe 相平均晶粒尺寸的减 小,合金条带的矫顽力逐渐增大.

4 结 论

1) 采用落管中自由落体和熔体急冷技术实现 了三元等原子比Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} 合金的快速凝 固.结果发现,不同实验过程的合金凝固组织没 有发生相分离现象,其相组成均为αFe, Cu₃Sn和 Cu₆Sn₅三相.

2) 自由落体条件下, 合金液滴的表面冷却速率 和过冷度分别达 1.3×10^5 K·s⁻¹和 283 K(0.19 T_L). 当表面冷却速率为 1.9×10^3 K·s⁻¹时, α Fe 相呈现 粗大的树枝晶并形成四次枝晶, 其中枝晶主干最 大长度为 41 μ m. 随着表面冷却速率增大至 3.3×10^3 K·s⁻¹, 合金液滴中 α Fe 相呈现出由粗大枝晶向 碎断枝晶为主的组织演化.

3) 熔体急冷实验中, αFe相凝固组织分为细晶 区和粗晶区,其中细晶区形成粒状晶而粗晶区存在 具有二次分枝的树枝晶. 合金条带的表面冷却速率 从辊速为10 m·s⁻¹时的8.9 × 10⁶ K·s⁻¹急剧增大 至 50 m·s⁻¹时的2.7 × 10⁷ K·s⁻¹. 表面冷却速率的 快速增大不仅缩短了合金条带的保持液相时间,同 时减小了合金条带的厚度,并且导致凝固组织中的 α Fe相平均晶粒尺寸显著减小.

 络体急冷条件下,不同表面冷却速率下的 合金条带均呈现软磁特性. 当表面冷却速率由
 8.9×10⁶增加至2.7×10⁷ K·s⁻¹时,矫顽力从93.7
 增大至255.6 Oe. 理论分析表明, αFe相平均晶粒 尺寸是影响合金条带矫顽力大小的重要因素.

在此感谢耿德路和常健等同事在实验和分析过程中提供的帮助.

参考文献

- [1] Tomasino D, Yoo C 2013 Appl. Phys. Lett. 103 061905
- [2] Becker C A, Olmsted D, Asta M, Hoyt J J, Foiles S M 2007 Phys. Rev. Lett. 98 125701
- [3] Levitas V L, Roy A M 2015 *Phys. Rev. B* **91** 174109
- [4] Utter B, Bodenschatz E 2005 Phys. Rev. E 72 011601
- [5] Tsibidis G D, Fotakis C, Stratakis E 2015 *Phys. Rev. B* 92 041405
- [6] Kuczera P, Steurer W 2015 Phys. Rev. Lett. 115 085502
- [7] Waitukaitis S R, Jaeger H M 2012 Nature 487 205
- [8] Luo S B, Wang W L, Chang J, Xia Z C, Wei B B 2014 Acta Mater. 69 355
- $[9]\,$ Steinbach S, Ratke L 2005 Mater. Sci. Eng. A 413 200
- [10] Óvári T A, Chiriac H 2014 J. Appl. Phys. 115 17A329
- [11] Long W Y, Cai Q Z, Wei B K, Chen L L 2006 Acta Phys. Sin. 55 1341 (in Chinese) [龙文元, 蔡启舟, 魏伯康, 陈立亮 2006 物理学报 55 1341]
- [12] Lin C Y, Tien H Y, Chin T S 2005 Appl. Phys. Lett. 86 162501
- [13] Mullis A M 2015 J. Appl. Phys. 117 114305
- [14] Archer A J, Robbins M J, Thiele U 2012 Phys. Rev. E 86 031603
- [15] Yang S J, Wang W L, Wei B B 2015 Acta Phys. Sin. 64
 056401 (in Chinese) [杨尚京, 王伟丽, 魏炳波 2015 物理学 报 64 056401]
- [16] Lee M H, Das J, Sordelet D J, Eckert J, Hurd A J 2012 Appl. Phys. Lett. 101 124103
- [17] Xu J F, Wei B B 2004 Acta Phys. Sin. 53 1909 (in Chinese) [徐锦锋, 魏炳波 2004 物理学报 53 1909]
- [18] Chiba A, Nomura N, Ono Y 2007 Acta Mater. 55 2119
- [19] Montiel H, Alvarez G, Betancourt I, Zamorano R, Valenzuela R 2005 Appl. Phys. Lett. 86 072503
- [20] Xia Z C, Wang W L, Luo S B, Wei B B 2015 J. Appl. Phys. 117 054901
- [21] Zhou H Y, Zheng J X 1987 Acta Metall. Sin. B 23 39
- [22] Wang W L, Wu Y H, Li L H, Zhai W, Zhang X M, Wei B B 2015 Sci. Rep. 5 16335
- [23] Miettinen J 2008 Calphad 32 500
- [24] Chang Y A, Neumann J P, Choudary U V 1979 Int. Copper Res. Assoc. 1979 498

- [25]Wang W L, Li Z Q, Wei B B 2011 Acta Mater. ${\bf 59}$ 5482
- [26] Bird R B, Stewart W E, Lightfoot E N 2002 Transport Phenomena (New York: John Wiley and Sons. Inc.) p863
- [27] Lee E, Ahn S 1994 Acta Metall. Mater. 42 3231
- [28] Grant P S, Cantor B, Katgerman L 1993 Acta Metall. Mater. 41 3097
- $[29]\,$ Poirier D, Salcudean M 1998 J. Heat Transfer ${\bf 110}$ 56
- [30] Mebarki M, Layadi A, Guittoum A, Benabbas A, Ghebouli B, Saad M, Menni N 2011 Appl. Surf. Sci. 257 7025
- [31] Herzer G 1990 IEEE Trans. Mag. 26 1397
- [32] Schreff T, Fidler J, Kronmüller H 1994 *Phys. Rev. B* 49 6100

Rapid solidification mechanism and magnetic property of ternary equiatomic $Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3}$ alloy^{*}

Xia Zhen-Chao Wang Wei-Li Luo Sheng-Bao Wei Bing-Bo[†]

(Department of Applied Physics, Northwestern Polytechnical University, Xi'an 710072, China) (Received 8 April 2016; revised manuscript received 19 May 2016)

Abstract

Rapid solidification is a typical non-equilibrium phase transition process, and the crystallization rate of liquid metal is larger than $1 \text{ cm} \cdot \text{s}^{-1}$. If the alloy is solidified in this case, the solute segregation is reduced or even eliminated and the solid solubility can be improved significantly. Rapid solidification technique can be used to refine the microstructures of alloys, which provides an effective method to prepare the novel metastable materials and improve their strengths, plasticities magnetic properties, etc. In this work, the rapid solidification mechanism and magnetic property of ternary equiatomic Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} alloy are investigated by drop tube and melt spinning techniques. It is known that Fe-Cu-Sn ternary alloy forms a typical immiscible system. However, the experimental results reveal that the liquid phase separation does not take place during the rapid solidification of ternary equiatomic Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} alloy. The solidification microstructures are all composed of primary α Fe dendrites together with Cu₃Sn and Cu₆Sn₅ phases. Under the free fall condition, as the drop tube technique provides microgravity and containerless states, the maximum surface cooling rate and maximum undercooling of alloy droplets are 1.3×10^5 K·s⁻¹ and 283 K (0.19 $T_{\rm L}$), respectively. When the surface cooling rate reaches 1.9×10^3 K·s⁻¹, the primary α Fe phase appears as coarse dendrites, and its maximum dendrite length is 41 μ m. Meanwhile, the Cu₃Sn and Cu₆Sn₅ phases are distributed in the α Fe interdendritic spacings. Once the surface cooling rate increases up to 3.3×10^3 K·s⁻¹, the morphology of the primary α Fe phase transforms from coarse dendrites into broken dendrites. It is found that the cooling rate and undercooling greatly affect the solidification microstructure of alloy droplets. During the melt spinning experiments, since the large temperature gradient exists between the wheel surface and free surface, the solidification microstructure is subdivided into two crystal zones according to the different microstructure morphologies of α Fe phase: fine grain (zone I) and coarse grain (zone II), where zone I is characterized by granular grains while zone II has some dendrites with secondary branch. Under the rapid cooling condition, the microstructures of ternary equiatomic Fe_{33.3}Cu_{33.3}Sn_{33.3} alloy ribbons are refined significantly and show soft magnetic characteristics. As the surface cooling rate increases from 8.9×10^6 to 2.7×10^7 K·s⁻¹, the lattice constant of α Fe solid solution rises rapidly and the coercivity increases from 93.7 to 255.6 Oe. Furthermore, the results indicate that the grain size of α Fe phase is the main factor influencing the coercivity of alloy ribbons.

Keywords: rapid solidification, microgravity, dendrite, coercivity

PACS: 81.30.-t, 81.05.Bx, 68.70.+w, 75.50.Bb

DOI: 10.7498/aps.65.158101

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant Nos. 51271150, 51371150, 51571163, 51327901).

[†] Corresponding author. E-mail: bbwei@nwpu.edu.cn