# 固溶温度对 Mg-10Gd-3Y-1.2Zn-0.5Zr 合金的组织 演变规律和时效硬化行为的影响

## 黄太红,宋 鹏,周会会,陆建生

(昆明理工大学, 云南 昆明 650093)

摘 要:利用 OM、XRD、SEM 和 TEM 研究了 Mg-10Gd-3Y-1.2Zn-0.5Zr (质量分数,%) 铸态合金的显微组织和不同 温度下固溶热处理后的组织演变规律。结果表明:Zn 含量为 1.2%的合金在等温固溶条件下,随时间的延长,晶界处 LPSO 层状生长,同时层状相向晶内延伸,层状相的层片变粗。随温度的升高铸态组织中原有的层状相溶解,而沿晶界 化合物则向晶内有更宽的层状相生成,并随着温度的提高而变宽。此合金经不同温度的固溶后时效硬度最高可达 1150 MPa。

关键字:固溶温度;镁合金;长周期有序相;时效硬化
 中图法分类号:TG146.2<sup>+</sup>2
 文献标识码:A

由于镁合金具有较高的比强度和比刚度以及良好 的减震降噪等性能,广泛应用于航空、航天、通讯、汽 车等行业,但其较低的力学性能和较弱的塑性变形能力 制约了镁合金的应用<sup>[1]</sup>,新型镁合金的研究成为热点。 近来研发的 Mg-Gd-Y-Zr 合金, 与传统商业牌号稀土镁 合金包括 WE54(Mg-5Y-2Nd-2HRE,质量分数,%) 合金相比较具有较高的强度<sup>[2]</sup>。此外,随着其它元素的 添加(如 Zn 等), Mg-Gd-Y(-Zr)合金系表现出更加优 异的力学性能。国内外学者<sup>[3-10]</sup>研究表明:在 Mg-Gd-Y-Zr 合金中添加 Zn, 能形成一种长周期有序堆 跺(LPSO)的结构,形态为层片状,硬度高于基体相, 且 Zn 的加入可细化晶粒,提高合金的塑性和强度。K. Yamada 等人<sup>[11]</sup>研究在 Mg-2Gd-1.2Y-0.2Zr(mol%) 合 金中分别添加 0.5 mol%, 0.75 mol%, 1 mol%Zn 对力 学性能的影响,发现热轧后它们的延伸率,拉伸强度均 显著提高。T. Ozaki 等人<sup>[12]</sup>对 Mg-3.2Gd-0.5Zn-0.2Zr 微 观组织与力学性能的研究指出: 随 Zn 含量的上升, 共 晶化合物和 LPSO 相的体积分数上升,平均晶粒度下 降。Yamada<sup>[13]</sup>根据时效序列,在时效工艺上做了创新, 采用180℃预时效再在225℃时效的2步时效法,得到 合金的硬度与单级时效相比明显增加。但上述的研究者 均没有对 Zn 含量为 1.2%的 Mg-10Gd-3Y-1.2Zn-0.5Zr 合金中长周期堆垛 LPSO 结构在固溶处理中的演变规 律进行研究。

文章编号: 1002-185X(2016)02-0431-05

本实验以 Mg-10Gd-3Y-0.5Zr 合金作为基体合金, 通过添加 1.2%的 Zn,研究铸态和固溶态的微观组织结构,特别是长周期堆垛 LPSO 结构在固溶热处理中的演 变过程,结合合金的时效硬度曲线,进一步了解元素以 及组织结构对镁合金性能的影响。

### 1 实 验

制备 Mg-10Gd-3Y-1.2Zn-0.5Zr 合金的熔炼工艺 为: 先将纯镁、Mg-Gd、Mg-Y、Mg-Zr 中间合金原料 先预热后再将纯镁放入 SF<sub>6</sub>/CO<sub>2</sub> 气体保护的电阻炉中 熔化,在 720~740 ℃时加入 Mg-Y 等中间合金和纯 Zn,精炼后静置一段时间,随炉冷却至 690~720 ℃ 后进行浇铸。T4 处理后,时效在 225 ℃恒温油浴炉中 进行,取出试样后淬水冷却。

光学金相以及 SEM 制样过程中,粗磨采用 320 号氧化铝耐水砂纸,细磨采用 W14(03)号金相砂纸, 粗抛选用粒度为 W5 的金刚石研磨膏,细抛选用粒度 为 W1 的金刚石研磨膏,腐蚀剂选用 4%硝酸乙醇。透 射电镜样品制样过程:通过线切割取样厚度为 0.5 mm 的薄片,在砂纸上磨至厚度约为 40 μm 后对薄片进行 凹坑研磨处理,磨至中心薄处厚 10~20 μm,利用离 子减薄仪进行离子减薄得到透射电镜样品。

## 2 结果与讨论

#### 收稿日期: 2015-01-31

基金项目: 云南省应用基础研究面上项目(2013FB016); 教育部留学回国人员科研启动基金资助项目(教外司(2013)1792号); 高等 学校博士学科点专项科研基金资助课题(20125314110002, 20135314120003)

作者简介:黄太红,男,1987年生,博士生,昆明理工大学材料科学与工程学院,云南 昆明 650093,电话: 0871-65138328, E-mail: songpengkm@163.com

含量为 1.2%Zn 的镁合金铸态组织主要由 4 相组 成 (如图 1): 平坦的白色基体相为 α-Mg 固溶体 (如 图 1a)。黑色物质沿晶界分布为共晶次生相,内为黑 白层片骨骼状的 Mg-RE-Zn 化合物相。周围有向晶粒 内蔓延过渡的表面凹凸褶皱的层状相(如图 1b 所示), 这层状相与文献[10]中所提出的观点不同而与文献[14] 中所提相似。其中层状相以较高的比例覆盖晶粒边界, 而晶粒中心并无层状相。层状相具有长周期有序堆垛 (LPSO)结构,层片方向沿着一定的晶面方向,所以 不同晶粒内的层状相方向不同。另外在基体中零星分 布着少量的方块相 (如图 1c 箭头所示)。

在 475 ℃下随着固溶时间的增加,铸态组织中原 有的层状相逐渐溶解,同时沿晶界层状相向晶内生长 出比原铸态组织更宽的与化合物同高度同色的层状相 (如图 2 所示)。固溶 18 h 后,只有少量较短的毛刺 形态的层状相沿化合物边界分布,原有的部分化合物 逐渐固溶于基体中。层状相外围边界形态和铸态组织 相似都为弯曲无规则。

与475 ℃固溶比较,500 和525 ℃条件下合金中 层状相数量明显增多(如图3所示)。在相同固溶时间 下,随温度上升,层状相数量增多,层间距变大。上 述现象的主要诱因为:温度越高,原子扩散速度越快, 从而促进层状相的生长。但是从相生长的理论来看, 层状相生长有一个加速阶段,本研究的镁合金可能从 24~30h开始,层状相生长加快,当达到最高速度后, 开始降低速度直至扩散平衡,从而层状相维持一定的 比例。根据扩散中界面推移公式:

$$v = \frac{D_{\alpha}(\frac{\partial C_{\partial}}{\partial y})_{\Re \oplus} - D_{\beta}(\frac{\partial C_{\beta}}{\partial y})_{\Re \oplus}}{C^{\beta \alpha} - C^{\alpha \beta}}$$
(1)

其中 $\alpha$ 为 LPSO 相, $\beta$ 为 Mg 合金相, $c^{\beta\alpha}$ 为从 $\alpha$ 相中 析出 $\beta$ 相, $c^{\alpha\beta}$ 为从 $\beta$ 相中析出 $\alpha$ 相。

扩散距离 (层状相距离):

 $\eta \propto \sqrt{Dt}$ 

$$v = \frac{D_{\beta}(C^{\beta\alpha} - C_0)\exp(\frac{-\eta^2}{4D_{\beta}t})}{\sqrt{\pi D_{\beta}t}(C^{\beta\alpha} - C^{\alpha\beta})[1 - \operatorname{erf}(\frac{\eta}{2\sqrt{D_{\beta}t}})]}$$
(2)

因为扩散距离正比于 $\sqrt{Dt}$ ,现把晶界移动距离定义为:

$$\eta = 2\alpha_1 \sqrt{D_\beta t} \tag{3}$$

其中 α<sub>1</sub>为一个速度系数,故:

$$v = \alpha_1 \sqrt{\frac{D_{\beta}}{t}}$$

$$\alpha_1 = \frac{(C^{\beta\alpha} - C_0) \exp(-\alpha_1^2)}{\sqrt{\pi} (C^{\beta\alpha} - C^{\alpha\beta}) (1 - \exp(-\alpha_1))}$$
(4)

取  $\alpha_1$ =0.9, erf( $\alpha_1$ )=0.81。故  $v = 0.9 \sqrt{\frac{D_\beta}{t}}$ ,表明随着时

间的延长,扩散速度即层状相生长速度开始降低。



图 1 合金的铸造态光学以及 SEM 照片 Fig.1 Optical microstructures (a) and SEM images (b, c) of the cast alloys



图 2 在 475 ℃固溶 6, 12, 18 h 后的光学显微组织 Fig.2 Optical microstructures at 475 ℃ after 6 (a),12 (b), and 18 h (c) solution

故 $\eta = 1.8 \sqrt{D_{\beta}t}$ ,表明随时间的延长,层状相间距变大,但呈抛物线规律变大,即层间距变化的速度由快变慢。

图 3 显示了 2 种温度条件下,层状相数量均随固 溶时间增长而增多。同时,层状相向晶内延伸长大并 且层片变粗,与之相应的晶界处化合物减少。根据原 子扩散距离与固溶时间成正比的理论,层状相界面的 浓度梯度激发 Mg、Gd 和 Y 原子向基体内扩散,并固 溶到 Mg 基体中<sup>[14]</sup>。

另外需要注意的是固溶一定时间后,晶粒中心区 域出现大片集中的富 Zr 相(如图 3c 所示)。对于 500 ℃ 的固溶组织,大约在 18 h 后出现该特征组织,而 525 ℃ 条件下 6 h 可观察到。但在 475 ℃下 18 h 后仍没出现 该特征(如图 2 c 所示),其形态仍然和铸态组织类似。 上述现象说明温度和时间对富 Zr 相的出现时间具有 明显的影响。另外,在 525 ℃固溶条件下,方块相的 数量明显增多(如图 3f 所示)。

图 4a 是 500 ℃固溶 96 h 后的 SEM 形貌,可以看 到层状相具有一定的生长方向,图 4a 中的晶界黑色块 状已经呈现出层状化的趋势,表明铸态组织中树枝状 共晶次生相在固溶处理过程中可向层状相转变。从图 4b 可见固溶组织中典型的方块相。方块相几乎总是突 出于观察平面,说明它硬度比较高,耐磨,且腐蚀剂 对它作用不大。而且所观察到的方块相表面规整,没 有在试样制备过程中被拽出形成表面凹坑。



#### 图 3 固溶 6,48,96 h 后的光学显微组织

Fig.3 Optical microstructures after 6 h (a, d), 48 h (b, e), and 96 h (c, f) h solution at 500 °C (a~c), and 525 °C (d~f)



图 4 500 ℃固溶 96 h 的层状相和方块相形貌 Fig.4 SEM morphologies of the lamellar phase (a) and block phase (b) after 96 h solution at 500 ℃

第2期

图 5 是 500 ℃固溶 48 h 以后层状相的 TEM 形貌 和 相 应 的 电 子 衍 射 花 样 , 电 子 束 方 向 平 行 于 [1120]<sub>Mg</sub>,从 TEM 结果可以确定层状相为 14H-LPSO 结构,这与文献[15]中的结果相同。另外应该指出的 是,本实验中 TEM 没有观察到任何共晶化合物。

为了研究合金的时效硬化性能,对该合金在 475~ 525 ℃进行了短时间的不同时间的固溶处理,并在 225 ℃进行了等温时效。从图 6 可以发现 475 ℃, 12 h 固溶以后的样品等温时效 48 h 后达时效硬度峰值为 1070 MPa; 500 ℃, 6 h 固溶的样品 32 h 后达时效硬度 峰值为 1070 MPa; 525 ℃, 6 h 固溶的样品 48 h 后达时 效硬度峰值为 1150 MPa。从上述结果可以发现,合金 在 3 种状态下到达硬度峰值所需时间大致为 48 h。由于 固溶 525 ℃, 6 h 固溶态有较多过饱和固溶体,析出强 化相的数量相对多,导致其峰值硬度最大。但随时效处 理时间的增加,合金时效硬度迅速下降,这主要由于时 效时间增加发生过时效现象,析出的强化相聚合长大, 强化相密度降低,强化效果减弱,硬度值下降。由时效 硬化曲线可以得知该合金具有一定时效硬化效果,只是 峰值硬度与未添加 Zn 的相比有一定程度的下降,这主 要是由于 Zn 元素添加以后与稀土元素形成了难溶的化 合物,在短时间固溶以后稀土元素不能完全溶解,故时 效析出量减少,时效硬化效果下降。



图 5 500 ℃固溶 48 h 后层状相的 TEM 形貌和相应的电子衍射花样 Fig.5 TEM morphology of the lamellar phase (a) and the electron diffraction patterns (b) after 48 h solution at 500 ℃





Fig.6 Aging hardness curves in different solution processes

## 3 结 论

 1)等温固溶条件下,随时间的延长,层状相组织 体积分数升高。同时,层状相长大向晶内延伸且层片 变粗;与之相应的是晶界其它化合物减少。在相同固 溶时间下,随温度上升,层状相变多,层间隔变粗, 525 ℃固溶以后层状相的比例及单个层状相的尺寸明 显比 475 ℃大。

2) 经 500 ℃不同时间固溶处理以后,合金铸态组 织中原有的层状相溶解,沿晶界化合物向晶内有比铸 态组织中更宽的层状相生成,并且随固溶时间增加, 层状相逐渐变宽,具有 14H-LPSO 结构。另外,在固 溶过程中产生为数不少的方块相。

3) 合金经 475~525 ℃不同温度的固溶样品于
 32~64 h 后达到时效硬度峰值,525 ℃固溶样品硬度
 最高,为1150 MPa。

#### 参考文献 References

- [1] Yan Yunqi(闫蕴琪), Zhang Tingjie(张廷杰), Deng Ju(邓 炬).
   Rare Metal Materials and Engineering(稀有金属材料与工程)[J], 2004, 33(6): 561
- [2] Xiao Yang(肖 阳), Zhang Xinming(张新明), Chen Jianmei(陈

健美). Transactions of Nonferrous Metals Society of China(中 国有色金属学报)[J], 2006, 16(11): 1887

- [3] Lee S W, Wang H Y, Chen Y L *et al. Adv Eng Mater*[J], 2004, 6: 948
- [4] Kawanura Y, Kasahara T, Izumi S *et al. Scripta Mater*[J], 2006, 55: 453
- [5] Abe E, Kawamura Y, Hayashi K et al. Acta Mater[J], 2002, 50: 3845
- [6] Itoi T, Tseimiya, Kawamura Y et al. Scripta Mater[J], 2004, 51: 107
- [7] Fu Jianqiang(付建强), Sun Wei(孙 威), Xie Zhongzhu(谢中 柱). Acta Metallurgica Sinica(金属学报)[J], 2008, 44(4): 428
- [8] Wang Hongmei(王红梅), Wang Yufei(王宇飞). Materials Review(材料导报)[J], 2010, 5(24): 467
- [9] Gao Yan(高 岩), Wang Qudong(王渠东), Zhao Yang(赵 阳)

et al. Materials Review(材料导报)[J], 2008, 22(1): 94

- [10] Zeng Xiaoqin(曾小勤), Wu Yujuan(吴玉娟), Peng Liming(彭 立明) et al. Acta Metallurgica Sinica(金属学报)[J], 2010, 46(9): 19
- [11] Yamada K, Okubo Y, Shiono M. Materials Transactions[J], 2006, 47: 1066
- [12] Ozaki T, Kuroki Y. Yamada K. Materials Transactions[J], 2008, 49: 2185
- [13] Yamada K, Tatsuo S, Akihiko K. Materials Science Forum[J], 2000, 331: 669
- [14] Li D J, Zeng X Q, Dong J et al. Trans Nonferrous Met Soc China[J], 2008, 18: s117
- [15] Li D J, Zeng X Q, Dong J et al. J Alloy Compd[J], 2009, 468: 164

# Effects of Solution Temperature on Microstructure Evolution and Aging Hardness of Mg-10Gd-3Y-1.2Zn-0.5Zr Alloy

Huang Taihong, Song Peng, Zhou Huihui, Lu Jiansheng

(Kunming University of Science and Technology, Kunming 650093, China)

**Abstract:** The microstructures of cast Mg-10Gd-3Y-1.2Zn-0.5Zr alloy and the microstructure evolution of the alloy with solution heat treatment at different temperatures were studied by optical microscope, XRD, SEM and TEM. The results show that the LPSO lamellar phase grows with prolonging the time under the conditions of isothermal solution, when the Zn content is 1.2%. At the same time, the lamellar phase extends into grains which induce the lamellar to become wide. The original cast lamellar phase dissolves with the temperature increasing; however, a wider lamellar phase appears along compound located at the grain boundary. The new lamellar phase width increases with the temperature increasing. The hardness of the alloy could reach 1150 MPa after solution treatment at 525 °C. **Key words:** solution temperature; magnesium alloy; long-period ordered phase; aging hardness

Corresponding author: Song Peng, Ph. D., Associate Professor, Faculty of Materials Science and Engineering, Kunming University of Science and Technology, Kunming 650093, P. R. China, Tel: 0086-871-65138328, E-mail: songpengkm@163.com