# Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd 医用可降解 镁合金显微组织、力学性能及耐蚀性能的研究

#### 刘春亭,徐玉召,李静媛,魏亮喻

(北京科技大学材料科学与工程学院,北京材料基因工程高精尖创新中心,北京 100083)

**摘要:**研究和比较了铸态、均匀化态和挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd合金的微观组织、力 学性能及耐蚀性能。微观组织观察结果表明,与铸态合金相比,均匀化态的镁合金晶粒尺 寸略有降低,且相比于铸态和均匀化态合金,挤压态镁合金晶粒尺寸最为细小。室温拉伸试 验结果表明,与铸态合金相比,均匀化态镁合金屈服强度和抗拉强度略有增加,伸长率大 幅提高;同时,挤压态镁合金伸长率略有增加,屈服强度和抗拉强度大幅提高。另外,通过 Kokubo模拟体液浸泡试验获得Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd合金铸态、均匀化态和挤压态的腐蚀速 率分别为1.67 mm/a、1.23 mm/a和0.39 mm/a,这表明挤压态镁合金耐蚀性能最为优异,这主 要归因于晶粒细化和Mg<sub>17</sub>Sr<sub>2</sub>相的消失。

关键词: 镁合金; 微观组织; 力学性能; 耐蚀性能; 热处理

镁合金具有较低的密度、与骨相近的力学性能、良好的生物可降解性和生物相容性等优点,成为极具应用前景的可降解外科植入材料<sup>[1-5]</sup>。但是,由于镁基材料耐蚀性较差,植入体的力学完整性会快速丧失,还会释放大量氢气,对生物组织造成损害。镁合金耐蚀性能的好坏由两方面决定:①镁合金腐蚀表面产生的腐蚀产物膜能否阻止侵蚀性离子的进入<sup>[6]</sup>;②镁合金基体中的第二相是否会与镁基体形成原电池,发生电偶腐蚀<sup>[7]</sup>。

Gao等研究表明<sup>[8]</sup>,合金化可提高镁合金的耐蚀性能,目前合金化的研究方向主要为添加具有较好生物相容性的合金元素,如Zn、Zr、Sr、Nd等。Mg和Nd会在镁基体中形成Mg<sub>51</sub>Nd<sub>5</sub>第二相,Mg<sub>51</sub>Nd<sub>5</sub>的电位比镁合金低,该相会与镁基体形成原电池,Mg<sub>51</sub>Nd<sub>5</sub>作为阳极优先被腐蚀,保护镁基体。丁续等<sup>[9]</sup>研究表明,加入适当的Zr 元素溶于Mg基体,不但可以提升基体电位,还能阻止合金发生腐蚀;马春华等<sup>[10]</sup>的 研究表明Zr元素能够有效细化镁合金晶粒,起到固溶强化的作用,提高韧性。李江 波等<sup>[11]</sup>的研究发现添加微量的Sr能够提高镁合金在模拟体液中的耐蚀性能。均匀化热 处理可以控制镁合金中第二相的体积分数、分布及形态,消除铸态镁合金的微观偏 析、促使镁合金成分分布趋于均匀,从而降低镁合金的局部腐蚀,在一定程度上改 善镁合金的耐蚀性能<sup>[12-13]</sup>。

基于此,本试验以Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd合金为材料,通过微观组织观察、 室温拉伸试验、在模拟体液中的体外浸泡试验、电化学测试等方法研究和比较了铸 态、均匀化态和挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金的微观组织、力学性能及腐蚀 性能。

## 1 试验材料及方法

#### 1.1 材料制备

以纯度为 99.94%的镁锭、纯度为99.99%的锌锭、Mg-30Zr、Mg-20Sr和Mg-10Nd 中间合金为原料。将按设计成分称重好的合金原料放入真空熔炼炉内的氧化铝坩埚

作者简介: 刘春亭(1998-),男, 硕士生,研究方向为生 物医用镁合金。电话: 13121020730,E-mail: 1639219010@qq.com

中图分类号:TG146.2<sup>+</sup>2 文献标识码:A 文章编号:1001-4977(2021) 11-1277-09

收稿日期: 2021-04-10 收到初稿, 2021-05-25 收到修订稿。 1278 11278 月日 FOUNDRY 有色合金

中,抽真空,在Ar气保护下,加热至750 ℃静置10 min。 待合金原料全部熔化后,继续保温5 min,在熔化过程 中使用电磁搅拌,使成分均匀。在保护气氛下浇注成 直径100 mm、高度100 mm的合金锭。

对制备的铸锭进行均匀化处理,具体均匀化热处 理工艺为:420 ℃保温24 h。铸锭均匀化处理后进行挤 压,采用100 t吨位的挤压设备将其挤压成直径为10 mm 的棒材。具体挤压工艺为:挤压温度为420 ℃,挤压速 度为1.5 mm/s,挤压比为10:1。

#### 1.2 微观组织观察及相组成分析

将尺寸为10 mm×10 mm×4 mm的试样经 1000<sup>#</sup>~3000<sup>#</sup>水磨砂纸打磨后,用金刚石抛光膏抛光, 采用苦味酸溶液(100 mLCH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH+5g(NO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>OH +10 mLH<sub>2</sub>O+10 mLCH<sub>3</sub>COOH)侵蚀17 s,放入超声波 中用无水酒精洗净,吹干后进行微观组织观察。采用 Leica DM 2500光学显微镜观察试样微观组织。采用扫 描电子显微镜(Zeiss ULTRA 55)观察合金的微观组 织和第二相形貌,采用扫描电子显微镜配备的能谱仪 (EDS)分析样品第二相成分。采用激光共聚焦显微镜 (LEXT OLS4000)观察样品三维腐蚀形貌。

#### 1.3 体外浸泡试验

浸泡试验采用的模拟体液为Hank's溶液,该溶液的成分如表1所示,pH值为7.4,温度为(37±1)℃。 根据ASTMG31-72标准,溶液体积与试样表面积之比为30 mL/cm<sup>2</sup>,模拟体液每24 h更换一次,周期为14 d。 初始样品的尺寸为10 mm×10 mm×4 mm,试样经1000<sup>#</sup>~3000<sup>#</sup>砂纸打磨后洗净吹干,称取质量 $m_0$ 。浸泡 结束后采用沸腾的铬酸洗去表面腐蚀产物,称取质量 $m_1$ 。平均腐蚀速率( $P_1$ , mm/a)取3组平行试验的平均 值,按照下面的公式计算得出:

$$P_{\rm i} = \frac{3\ 650\Delta m}{AT\rho_{\rm Mg}} \tag{1}$$

$$m = m_0 - m_1$$
 (2)

其中: $\rho_{Mg}$ 为材料密度,g/cm<sup>3</sup>;A为表面积,cm<sup>2</sup>;T为 浸泡时间,d。

pH值测试的样品尺寸及试验标准同上述体外浸泡 试验,样品浸泡在盛有模拟体液的广口瓶中,瓶口密 闭防止水分蒸发,周期为5 d。pH值取3组平行试样测

表1 Hank's模拟体液与人体体液离子浓度对比 Table 1 Comparison of Hank's simulated body fluid and human body fluid in ion concentration mmol·L<sup>-1</sup>

溶液	$Na^+$	$K^+$	Ca <sup>2+</sup>	$Mg^{2+}$	$\mathrm{HCO}_{3}^{-}$	Cl-	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	$\mathrm{SO}_4^{2-}$
人体体液	142.0	5.0	2.5	1.5	27.0	103.0	1.0	0.5
Hank's模拟体液	142.0	5.0	2.5	1.5	4.2	147.8	1.0	0.5

试的平均值。

#### 1.4 电化学试验

电化学试验采用Versa STAT 3电化学工作站,该 电化学工作站采用3电极体系,其中铂电极为辅助电 极,饱和甘汞电极为参比电极,合金样品为工作电 极。初始样品的尺寸为10 mm×10 mm×4 mm,经 1000<sup>#</sup>~3000<sup>#</sup>砂纸打磨后洗净吹干,露出一个0.5 mm的 工作面,其余用橡胶密封。电化学测试在Hank's溶液 中进行,温度为(37±1)℃。开路电位的测量时间为 1 800 s,以确保后面测试的电位达到稳定值,交流阻 抗的检测频率范围为0.01~100 kHz,动电位极化曲线 的测试电位从相对于开路电位-250 mV开始,扫描至大 约-1 V/SCE,扫描速率为1 mV/s。所有的电化学参数 均取3个平行试样的平均值。

#### 1.5 力学拉伸试验

拉伸试样制备为非标准样,拉伸试样总长度为 60 mm,平行段长度为18 mm,标距为15 mm,夹持端 宽度为8 mm,过渡处圆弧半径为10 mm,试样的横截 面尺寸为4 mm×2.1 mm。室温拉伸试验在万能材料试 验机CMT5105上进行,拉伸速率是1 mm/min,拉伸结 果取3根拉伸试样测试所得的平均值。

### 2 结果与分析

#### 2.1 微观组织观察及物相分析

图1是铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金的微观组织。采用Image pro软件对铸态、均匀化态及挤压态合金的晶粒尺寸进行统计,得出其平均晶粒尺寸分别为152.9 µm、118.8 µm、6.4 µm。可以看出,与铸态和均匀化态合金相比,挤压态合金晶粒尺寸显著细化。这主要是由于挤压时镁合金发生了形变和再结晶,从而细化晶粒。同时可以看出,挤压态镁合金的第二相会沿着挤压方向分布。

图2为铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金的SEM组织,具体能谱分析结果见表2。可以看出,铸态合金中的第二相主要由Mg、Sr、Nd和Zn元素组成,未检测到Zr元素的存在,推测Zr元素主要固溶在镁基体中。

图3为铸态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金的TEM 组织,具体能谱分析结果见表3。图3为两种不同的第 二相,根据文献[9,13]以及原子百分比,推断第二 相为Mg<sub>17</sub>Sr<sub>2</sub>和Mg<sub>60</sub>Zn<sub>32</sub>Nd<sub>8</sub>。均匀化处理后,镁合金中 富Nd第二相部分固溶于镁合金中。挤压态镁合金第二 相元素含量主要为Mg、Zn、Nd,未检测到Sr元素存 在。这表明经过挤压,Sr元素固溶于镁合金基体,可能



(a)铸钛 (b)均匀化态 (c)挤压态 图1 铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金腐蚀后显示晶粒大小的光镜照片

Fig. 1 Optical microscope photos showing grain size of as-cast, homogenized and extruded Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloys after corrosion



(c)挤压态

图2 铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金的SEM组织及能谱

Fig. 2 SEM microstructures and energy spectrum of as-cast, homogenized and extruded Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloys

表2 铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-	1Nd				
镁合金的EDS能谱结果					
Table 2 EDS spectrum results of as-cast, homogenized and					
xtruded Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloys at%					

	0		0	v	
项目	Mg	Zn	Sr	Nd	
铸态	80.65	12.68	1.45	5.21	
均匀化态	80.62	12.47	1.37	5.54	
挤压态	80.19	13.54	0	6.27	

表3 铸态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金的 TEM能谱结果 Table 3 TEM energy spectrum results of as-cast Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloy at%

第二相	Mg	Zn	Sr	Nd	
А	74.97	15.29	9.23	0.54	
В	56.52	32.93	0.33	10.22	

是均匀化处理时, $Mg_{17}Sr_2$ 相颗粒较大,不能够全部溶解,有一些 $Mg_{17}Sr_2$ 第二相残留,在热挤压的过程中, $Mg_{17}Sr_2$ 第二相破碎,热挤压的温度较高,破碎后的小颗粒 $Mg_{17}Sr_2$ 第二相固溶于镁合金基体。

#### 2.2 拉伸性能

图4为铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金室温拉伸试验结果。可以看出,其抗 拉强度分别为138 MPa、154 MPa、246 MPa, 屈服强 度分别为80 MPa、88 MPa、182 MPa,伸长率分别为 11%、20.5%和13.5%。与铸态合金相比,均匀化态镁 合金的抗拉强度提高了11.6%, 屈服强度提高了10%, 伸长率提高了86.4%。这主要是由于均匀化处理后, 晶 粒尺寸有所细化,从而提高镁合金的屈服强度和抗拉 强度;另外,均匀化处理能够在一定程度上减少成分 偏析,使得第二相固溶于镁合金基体中,消除位错等 缺陷,提高镁合金塑性。合金经过挤压处理后,镁合 金的屈服强度相比铸态合金提高了127.5%,抗拉强度 提高了78.3%,伸长率提高了22.7%,这表明挤压处理 能够显著提高镁合金力学性能,这主要归因于晶粒细 化,挤压态的伸长率低于均匀化态,主要的原因是挤 压处理使得部分第二相重新析出,阻碍位错运动,使 得位错塞积,导致裂纹源的产生,最终镁合金断裂, 塑性降低。

#### 2.3 模拟体液中的降解行为

#### 2.3.1 pH变化试验

铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd 镁合金在37 ℃的Hank's模拟体液中持续浸泡120 h,溶 液的pH变化如图5所示。可以看出,浸泡开始的12 h内 各溶液的pH值均快速上升,说明在此阶段内并没有致 密的腐蚀产物膜产生来抑制镁合金基体腐蚀。浸泡12 h 后,模拟体液的pH值上升速度明显变缓,说明在镁 合金表面形成腐蚀产物膜保护基体,从而降低腐蚀速 率。模拟体液中pH增长可以通过镁合金在模拟体液中 发生的相关腐蚀反应来进行解释<sup>[14]</sup>。

$$Mg \rightarrow Mg^{2+} + 2e^{-} \qquad (3)$$

$$2H_2O+2e^- \rightarrow H_2+2OH^-$$
 (4)

$$Mg+2OH^{-} \rightarrow Mg (OH)_{2}$$
 (5)

可以看出,镁合金腐蚀过程中生成的OH<sup>-</sup>使溶液 pH值上升,镁溶解的越多,溶液的pH值越高<sup>[15]</sup>,从曲 线看出pH值一直增加,说明没有致密的腐蚀产物膜产 生,腐蚀产物膜对腐蚀的阻碍作用有限。pH值越高, 说明腐蚀越严重,耐蚀性能越差,均匀化态镁合金的 pH值比铸态镁合金略低,挤压态镁合金的pH值比铸态 和均匀化态镁合金低很多,所以这三种合金的耐蚀性 能为挤压态>均匀化态>铸态。

#### 2.3.2 电化学结果分析

图6是铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金在37 °CHank's溶液下动电位极化曲 线。表4为镁合金试样在模拟体液中腐蚀电位( $E_{corr}$ )



图3 铸态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金的TEM组织 Fig. 3 TEM microstructure of as-cast Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloy



图4 铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金 室温拉伸的应力-应变曲线

Fig. 4 Stress-strain curves of as-cast, homogenized and extruded Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloys at room temperature tensile



图5 铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金 pH值变化曲线

Fig. 5 PH values of as-cast, homogenized and extruded Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloys changes with time

和腐蚀电流密度(*I*<sub>corr</sub>)。镁合金是一种活性溶解材料,衡量其耐蚀性能好坏的关键指标是*I*<sub>corr</sub>。由表4看出铸态合金的*I*<sub>corr</sub>值最大,挤压态合金的*I*<sub>corr</sub>值最小,均匀化态合金的*I*<sub>corr</sub>值介于二者之间,*I*<sub>corr</sub>值的减小对于合金而言,意味其耐蚀性能的提高。另外,由表4看出铸态合金的*E*<sub>corr</sub>值最小,挤压态合金的*E*<sub>corr</sub>值最大,均匀化态合金的*E*<sub>corr</sub>值介于二者之间,*E*<sub>corr</sub>正移也意味合金耐腐蚀性能提高。综上,这三种合金的耐蚀性能由高到低依次为挤压态、均匀化态和铸态,这与pH值的结果一致。

铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd 镁合金在Hank's溶液中测得的交流阻抗图谱(Nyquist 图)如图7所示。可以看出,这三种合金的阻抗谱均存 在一个大的高频容抗弧。研究表明,高频容抗弧对应 于双层电荷转移电阻和膜效应,其半径越大,电荷迁 移的阻抗越大,活性腐蚀电极的电荷转移电阻越大, 发生电化学腐蚀的阻力越大,合金耐腐蚀性能越好<sup>[15]</sup>; 图7中容抗弧半径最大的是挤压态镁合金,其次是均匀 化态镁合金,最小的是铸态镁合金,对应的耐蚀性能 由高到低依次为挤压态、均匀化态、铸态,这与pH值 和极化曲线的结果一致。

#### 2.3.3 体外浸泡试验

图8为铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金腐蚀速率。可以看出,铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-(0,1)Nd-0.2Sr-0.6Zr的失重腐蚀 速率分别为1.67 mm/a、1.23 mm/a和0.39 mm/a,挤压态 镁合金失重腐蚀速率最低,耐腐蚀性能最好,铸态镁 合金失重腐蚀速率最高,耐腐蚀性能最差;均匀化态 镁合金重腐蚀速率和耐腐蚀性能介于二者之间,所以 这三种合金的耐蚀性能为:挤压态>均匀化态>铸态。 这与pH变化试验和电化学试验得出的耐蚀性能规律是 一致的。

图9为铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金在Hank's模拟体液中浸泡10天后镁合金的表面形貌,具体的腐蚀产物EDS分析结果见表5,在腐蚀后的合金表面,可观察到颗粒状腐蚀产物及龟

表4 铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁 合金在37 ℃Hank's溶液下动电位极化曲线电化学参数 Table 4 As-cast, homogenized and extruded Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloys electrochemical parameters of potentiodynamic polarization curve at 37 ℃ in Hank's solution

项目	$E_{\rm corr}/{ m V}$	$I_{\rm corr}$ / ( $\mu$ A · cm <sup>-2</sup> )
铸态	-1.63	7.95
均匀化	-1.53	7.50
挤压	-1.43	6.70



图6 铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金 在37 ℃Hank's溶液下动电位极化曲线

Fig. 6 Potential polarization curves of as-cast, homogenized and extruded Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloys in Hank's solution at 37  $\,^{\circ}\!\mathrm{C}$ 



图7 铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金在 Hank's溶液中的交流阻抗谱图

Fig. 7 AC impedance spectra of as-cast, homogenized and extruded Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloys in Hank's solution



图8 铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金 腐蚀速率

Fig. 8 Corrosion rates of as-cast, homogenized and extruded Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloys

裂状裂纹的存在。其中,铸态颗粒状腐蚀产物较多, 看到相对平坦的腐蚀产物膜,产物膜较薄,均匀化态 和挤压态的颗粒状腐蚀产物较多,同样具有腐蚀产物 膜,产物膜较厚。EDS结果测出腐蚀产物元素组成为 Mg、O、Ca和P元素,腐蚀产物表面可能有Mg(OH)<sub>2</sub>和 磷酸盐等。并且挤压态和铸态腐蚀产物的形貌和组成 元素及元素含量相似,推测这三种试样的腐蚀产物种 类相同。

图10为铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金三维腐蚀形貌图。可以看出,铸态试样发生严重的局部腐蚀,腐蚀面积大,深度深;经过均匀化处理后,试样仍然发生局部腐蚀,但局部腐蚀 面积与铸态试样相比显著减小。挤压态试样表面相对 平整,没有出现严重的局部腐蚀,腐蚀程度小。

#### 2.4 腐蚀机理

镁合金的耐蚀性能由两方面决定:①镁合金腐蚀 表面产生的腐蚀产物膜能否阻止侵蚀性离子的进入; ②镁合金基体中的第二相是否会与镁基体形成原电

表5 铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd 镁合金的腐蚀产物EDS能谱结果 Table 5 EDS energy spectrum results of corrosion products of as-cast, homogenized and extruded Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloys at%

项目	Mg	Ca	Р	Ο
铸态	5.44	23.97	16.06	54.53
均匀化态	4.42	32.43	19.57	43.57
挤压态	6.00	22.94	17.18	53.88



图9 铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金腐蚀产物SEM形貌及对应区域EDS能谱 Fig. 9 SEM morphologies of corrosion products of as-cast, homogenized and extruded Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloys and EDS energy spectrum of corresponding area

有色合金 FOUNDRY 存记 1283



图10 铸态、均匀化态及挤压态Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd镁合金三维腐蚀形貌 Fig. 10 Three-dimensional corrosion morphologies of Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd magnesium alloys in as-cast, homogenized and extruded states

池,发生电偶腐蚀。

镁合金在37 ℃Hank's模拟体液浸泡发生的腐蚀主要 是一种电化学反应过程。Mg-2Zn-1Nd-0.2Sr-0.6Zr试样 在抛光后,在空气中很快会发生氧化生成一层薄的氧化 膜(MgO)。在浸泡过程中,镁合金发生下述反应:

$$Mg \rightarrow Mg^{2^{+}}+2e^{-} \qquad (6)$$

$$2H_2O+2e^{-}\rightarrow H_2+2OH^{-} \qquad (7)$$

 $Mg+2OH^{-} \rightarrow Mg (OH)_{2}$ (8)

除了这些反应外,OH<sup>-</sup>还会与Ca<sup>2+</sup>、H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup>等离子反应<sup>[17]</sup>,会生成羟基磷灰石和碳酸盐,附着在表面上沉积析出形成腐蚀产物膜,腐蚀产物膜能够降低腐蚀敏感性,弱化侵蚀性离子(Cl<sup>-</sup>、HPO<sub>4</sub><sup>2-</sup>等)的吸收,新生成的氢氧化镁能够为生成羟基磷灰石提供形核点,可有效抑制合金腐蚀。但是这层产物膜薄且不致密,容易出现空隙、微裂纹等,而且在Hank's中含有大量的Cl<sup>-</sup>,Cl<sup>-</sup>是一种体积小、渗透性较高的阴离子,能够破坏生成的腐蚀产物膜,使得生成的Mg(OH)<sub>2</sub>不断转化成溶解度更大的MgCl<sub>2</sub>,反应如下:

Mg (OH)<sub>2</sub>+2Cl<sup>-</sup>→MgCl<sub>2</sub>+2OH<sup>-</sup> (9) 随着反应的进行,腐蚀产物膜对基体的保护作用减 弱,导致镁合金的进一步溶解,在腐蚀进行过程中pH值 不断增大,不断有Mg (OH)<sub>2</sub>和 Ca<sub>2</sub> (PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>产生,并附 着在表面使得腐蚀膜对基体的保护不断增强。

第二相成分不同,对镁合金耐蚀性能的影响也不同,已有的研究表明<sup>[16]</sup>,基体表面的缺陷,包括晶界、 位错集中处和工艺缺陷,会优先被腐蚀。此外,第二相 是否与镁基体构成原电池,构成原电池后第二相作为 阴极还是作为阳极同样会影响镁合金的耐蚀性能。第二 相作为阴极相,会加速镁合金的腐蚀;第二相作为阳极 相,会提高镁合金的耐蚀性能。

## 3 分析讨论

与铸态相比,均匀化处理能够使没有固溶的元素 固溶到镁合金基体中,使镁合金的成分均匀,第二相数 量减少。第二相与镁合金基体形成的晶界处是腐蚀优先 发生的区域,第二相数量减少,均匀化态镁合金的耐蚀 性能提高。均匀化处理也能够消除缺陷,缺陷也是腐蚀 优先发生的区域,也能够提高镁合金的耐蚀性能。挤压 态镁合金的晶粒细化使得镁合金的耐蚀性能提高。侯军 才<sup>[18]</sup>的研究表明,镁合金中Mg<sub>17</sub>Sr<sub>2</sub>相是弱阴极相,会与 镁基体组成微型原电池。铸态和均匀化态镁合金中存在 Mg<sub>17</sub>Sr<sub>2</sub>第二相,与镁合金基体组成原电池,使镁合金发 生点蚀,会导致局部电流过大,产生严重的局部腐蚀, 使得腐蚀产物因为存在局部的凹坑难以在镁合金表面形 成完整的保护膜,镁合金耐腐蚀性能变差;挤压态镁合 金不存在Mg17Sr2第二相,镁基体不易和Mg17Sr2相形成 原电池,不易发生局部腐蚀,能够形成完整的腐蚀产物 膜,会使镁合金的耐蚀性大大提高。

## 4 结论

(1)与铸态和均匀化态镁合金相比,挤压态合金 晶粒尺寸显著细化。这主要是由于挤压时镁合金发生了 形变和再结晶,从而细化晶粒。

(2)均匀化处理后,镁合金的抗拉强度和屈服强 度增加,原因在于均匀化处理能够在一定程度上减少成 分偏析,使得第二相固溶于镁合金基体中,消除位错等 缺陷。挤压处理能够显著提高镁合金力学性能,性能优 于均匀化态镁合金,这主要归因于晶粒细化。

(3)均匀化态镁合金的耐蚀性能优于铸态镁合金 的耐蚀性能,原因在于均匀化处理能够消除位错等缺 陷,也能够减少成分偏析,使第二相固溶于镁合金基体 中。挤压态镁合金耐蚀性能最好,这主要归因于两方 面,一是晶粒细化提高基体的耐蚀性能;二是挤压处

理后,镁合金中的第二相Mg<sub>17</sub>Sr<sub>2</sub>消失,因为Mg<sub>17</sub>Sr<sub>2</sub>可

参考文献:

1284

- [1] XU, L, YU G N, ZHANG E L, et al. In vivo corrosion behavior of Mg-Mn-Zn alloy for bone implant application [J]. Journal of Biomedical Materials Research Part A, 2007, 83 (3): 703-711.
- [2] WINDHAGEN H N, RADTKE K, WEIZBAUER A, et al. Biodegradable magnesium-based screw clinically equivalent to titanium screw in hallux valgus surgery: short term results of the first prospective, randomized, controlled clinical pilot study [J]. Biomedical Engineering Online, 2013, 12: 1-10.
- [3] STAIGER M P, PIETAK A M, HUADMAI J, et al. Magnesium and its alloys as orthopedic biomaterials: a review [J]. Biomaterials, 2006, 27 (9): 1728-1734.
- [4] TAN L L, WANG Q, LIN X, et al. Loss of mechanical properties in vivo and bone-implant interface strength of AZ31B magnesium alloy screws with Si-containing coating [J]. Acta biomaterialia, 2014, 10 (5): 2333-2340.
- [5] 郑玉峰,顾雪楠,李楠,等,生物可降解镁合金的发展现状与展望[J],中国材料进展,2011,30(4):29,30-43.
- [6] ZHUANG Y, LI J Y, LIAW P K, et al. Effects of heat treatment on the mechanical properties and corrosion behaviour of the Mg-2Zn-0. 2Mn-xNd alloys [J]. Journal of Alloys and Compounds, 2018, 769: 552-565.
- [7] ZENG R C, ZHANG J, HUANG W J, et al. Review of studies on corrosion of magnesium alloys [J]. Transactions of Nonferrous Metals Society of China, 2006 (S2) : 763-771.
- [8] 李锴锴,王冰,严彪.镁合金作为生物医用材料的腐蚀与防护研究进展[J].腐蚀科学与防护技术,2012(3):181-186.
- [9] GAO G J, ZENG M Q, ZHANG E L, et al. Dealloying corrosion of anodic and nanometric Mg41Nd5in solid solution-treated Mg-3Nd-1Li-0. 2Zn alloy [J]. Journal of Materials Science & Technology, 2021, 83: 161-178.
- [10] 丁续,杨晓宇,杜学澳,等. 医用Mg-Zn-Y-Ca-Zr镁合金组织及腐蚀性能研究 [J]. 新技术新工艺,2020(3): 21–24.
- [11] 马春华,许东光,冷玉敏. 生物医用镁合金Mg-Zn-Zr的组织性能和腐蚀降解行为研究 [J]. 南阳师范学院学报,2020,19(1):36-43
- [12] 李江波,王陆,李利,等. Mg-Zn-Sr生物医用材料在模拟体液中的腐蚀性能研究 [J]. 中国铸造装备与技术, 2016 (2): 5-8.
- [13] 蔡长宏. 可降解Mg-Zn-Zr-Nd系镁合金的制备及组织与性能研究 [D]. 北京:北京科技大学, 2020.
- [14] 宋光铃. 镁合金腐蚀与防护 [M]. 北京:化学工业出版社,2006.
- [15] 余伟铭,李静媛,李建兴,等.微量Sr对Mg-0.2Zn-0.1Mn-xSr医用可降解镁合金显微组织、力学性能及腐蚀性能的影响 [J].稀有金 属材料与工程,2019,48(12):4016-4025.
- [16] SEZER N, EVIS Z, KAYHAN S M, et al. Review of magnesium-based biomaterials and their applications [J]. Journal of Magnesium and Alloys, 2018, 6 (1): 23.
- [17] ZHANG S X, ZHANG X N, ZHAO C L, et al. Research on an Mg-Zn alloy as a degradable biomaterial [J]. Acta biomaterialia, 2010, 6 (2): 626-640.
- [18] 侯军才,张秋美,冯小明,等. Mg-Sr牺牲阳极显微组织和电化学性能的研究 [J]. 特种铸造及有色合金,2007 (7): 491,560-562.

以和镁基体形成原电池, Mg<sub>17</sub>Sr<sub>2</sub>作为阴极会加速镁合 金的腐蚀。

## Microstructure, Mechanical Properties and Corrosion Resistance of Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd Medical Degradable Magnesium Alloy

LIU Chun-ting, XU Yu-zhao, LI Jing-yuan, WEI Liang-yu

(School of Materials Science and Engineering, University of Science and Technology Beijing, Beijing Advanced Innovation Center for Materials Genome Engineering, Beijing 100083, China)

#### Abstract:

The microstructure, mechanical properties and corrosion resistance of as-cast, homogenized and extruded Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd alloys were studied and compared. The microstructure observation results show that the grain size of the homogenized magnesium alloy was slightly reduced compared with the as-cast alloy, and the grain size of the extruded magnesium alloy was the smallest compared with the as-cast and homogenized alloys. The tensile test results at room temperature show that, compared with the as-cast alloy, the homogenized magnesium alloy had a slight increase in yield strength and tensile strength, and the elongation rate was greatly improved; at the same time, compared with the as-cast alloy, the extruded magnesium alloy had a slight increase in elongation, and the yield strength and tensile strength were greatly improved. In addition, the corrosion rates of the Mg-2Zn-0.2Sr-0.6Zr-1Nd alloys were obtained through the Kokubo simulated body fluid immersion experiment. The corrosion rates of the as-cast, homogenized state and extruded state alloys have the most excellent corrosion resistance, which is mainly due to the grain refinement and the disappearance of Mg<sub>17</sub>Sr<sub>2</sub> phase.

#### Key words:

magnesium alloy; microstructure; mechanical properties; corrosion resistance; heat treatment