浸渗处理及真空度对喷射粘结成形 氧化钙基陶瓷型芯性能影响

牛言清¹,蒋文明¹,杨 力¹,杨致远¹,李庆晴¹,徐远财¹, 魏青松¹,南 海²,洪润洲²,郄喜望²,樊自田¹

(1. 华中科技大学 材料科学与工程学院 材料成形与模具技术全国重点实验室,湖北武汉 430074;2. 中国航发北京航空材料研究院,北京100095)

摘要:采用喷射粘结成形技术,以重质碳酸钙作为原料,浸渗纳米ZrO₂分散液后烧结得到了 氧化钙基陶瓷型芯,研究了浸渗处理以及浸渗真空度对陶瓷型芯性能的影响。研究发现,浸 渗处理后的陶瓷型芯内部生成了大量CaZrO₃,使内部孔隙减少,微观组织更加致密,弯曲强 度最大增加幅度为277.87%。浸渗处理时增大真空度可以进一步改善陶瓷型芯的性能,当真 空度从0增加至0.05 MPa时,弯曲强度由7.15 MPa提升到8.88 MPa,但当真空度进一步增加至 0.08 MPa时,弯曲强度却降至6.85 MPa,陶瓷型芯性能降低。不同处理工艺烧结后得到的陶 瓷型芯浸泡在热水中5 min后即开始溃散,表现出良好的可溶性。 关键词:喷射粘结成形;浸渗处理;真空度;重质碳酸钙;可溶性陶瓷型芯

钛合金由于其高强度、低密度、高温稳定性好、耐腐蚀等优异性能,被广泛应 用于航空航天、武器装备等领域^[1]。目前使用的钛合金大型复杂铸件主要采用熔模铸 造技术制备^[2],在生产具有复杂空腔结构的铸件如空心涡轮叶片时还需要用到型芯, 这些型芯一般采用热注射成形技术制备。然而,热注射成形技术存在着诸如生产复 杂结构型芯时工艺复杂,生产周期长等问题^[3],难以满足现代工业生产的需要。

喷射粘结成形技术具有成形速度快、生产周期短、材料成本低等优点^[4],目前已 应用到复杂结构件的生产中。Peng^[5]以氧化铝粉末为原料,采用喷射粘结成形技术, 并经过浸渗硅溶胶、高温烧结等后处理工艺,制备出了性能满足传统熔模铸造要求 的复杂结构陶瓷型壳。Feng^[6]采用喷射粘结成形技术,经过浸渍酚醛树脂以及液态硅 渗透等后处理工艺,制备出了具有高强度、高精度的复杂结构陶瓷。Huang^[7]以碱性 碳酸锆作为粘结剂,通过调节粘结剂成分与烧结温度,制备出了强度和孔隙率均满 足要求的复杂结构陶瓷型芯。喷射粘结成形打印出的坯体经过后处理后能够达到工 业生产的要求,可应用于陶瓷型芯的生产中。

由于钛合金具有高化学活性,因此需要选择合适的陶瓷型芯材料。SiO₂、Al₂O₃ 等传统陶瓷型芯材料容易与钛合金发生界面反应,影响铸件质量^[8-9]。ZrO₂、Y₂O₃以 及CaZrO₃等材料虽然不易与钛合金发生反应^[10-12],但这些材料价格高昂,会极大地增 加生产成本。同时上述材料都存在着从铸件中去除困难的问题。CaO与钛合金不易发 生界面反应,且容易从铸件中去除,是一种理想的钛合金铸造用可溶性陶瓷型芯材 料。但由于CaO抗水化性能差,在空气中容易吸水变质,这限制了CaO的进一步应 用^[13]。

本文针对上述问题,以成本低廉的重质碳酸钙作为原料,采用喷射粘结成形技 术打印陶瓷型芯坯体,同时烧结前对坯体在不同的真空度下浸渗纳米ZrO₂分散液, 研究了浸渗处理工艺以及浸渗真空度对陶瓷型芯力学性能以及可溶性的影响,以期 为喷射粘结成形可溶性陶瓷型芯的应用奠定基础。

作者简介:

牛言清(1996-),男,硕
士生,研究方向为3D打
印快速铸造技术。E-mail:
yqniu@hust.edu.cn
通讯作者:
蒋文明,教授,博士生导师。
电话: 027-87540094, E-mail:
wmjiang@hust.edu.cn

中图分类号:TG221 文献标识码:A 文章编号:1001-4977(2024) 01-0032-06

基金项目: 国防基础科研计划项目: JCKY2022213C008。 收稿日期: 2023-07-21收到初稿, 2023-08-18 到修订稿。

1 试验材料与方法

1.1 材料与制备工艺

采用从白云石原矿中生产出的重质碳酸钙 (*D50=7.64* μm)作为原材料打印陶瓷型芯坯体,其成 分如表1所示,微观形貌如图1所示;采用酚醛树脂作 为粘结剂;采用纳米ZrO₂分散液作为浸渗液,其质量 分数为40%。

表1 重质碳酸钙的主要成分 Table 1 Main components of heavy calcium carbonate $w_B/\%$

	Fe_2C	3
≥99.40 ≤	0.30 ≤0.2	25



图1 重质碳酸钙颗粒的微观形貌 Fig. 1 Microscopic morphology of heavy calcium carbonate particles

采用喷射粘结成形设备进行打印,陶瓷型芯试样 的尺寸为50 mm×10 mm×8 mm。打印完成后需将坯 体连同粉床一起放入烘干箱中,在200 ℃下加热固化 2 h,之后取出坯体、清除周围粉末,并将坯体放入纳 米ZrO₂分散液中,采用真空浸渗设备对其浸渗处理 120 s,浸渗的各组真空度为0、-0.02 MPa、-0.05 MPa 和-0.08 MPa。为与试验设置保持一致,本文中各真空 度采用其绝对值表示,各组编号及其浸渗真空度如表2 所示。浸渗好后的各组试样放入烘干箱中在60 ℃下干 燥8 h,随后放入马弗炉中在1 450 ℃下高温烧结2 h, 随炉冷却后得到陶瓷型芯。对重质碳酸钙粉末进行热 失重分析,结果显示其在800 ℃完全分解,陶瓷坯体的 烧结工艺曲线如图2所示。

Table 2 Curry	424	百组编与及共使修典工度
	নহ 2	谷组编写 <u>风</u> 央反修具空反

编号	浸渗真空度/MPa
Z0	未浸渗
Z1	0
Z2	0.02
Z3	0.05
Z4	0.08



1.2 性能表征

在MTS810万能试验机上使用三点弯曲法对烧结 后的陶瓷型芯进行弯曲强度测定,测定试样的跨度为 30 mm、冲头位移速度为0.05 mm/min。测试样为尺 寸为50 mm×10 mm×8 mm的长条试样,每组试样测 试五个,取平均值。采用XRD 射线衍射仪(型号为 XRD7000S)对各组陶瓷型芯进行物相分析。采用环境 扫描电子显微镜(型号为Quanta200)对各组陶瓷型芯 进行微观形貌观察。

2 试验结果与讨论

2.1 浸渗处理工艺对试样微观形貌的影响

经不同浸渗方式处理并烧结后的陶瓷型芯试样的 微观形貌如图3-4所示。从图3可以看出,与未经处理 的Z0组试样相比,浸渗纳米ZrO2分散液的各组试样孔 隙率均明显降低,组织更加致密。在经过浸渗处理的4 组试样中,真空度为0.05 MPa的Z3组试样孔隙相对较 少,组织更加致密,而真空度为0.08 MPa的Z4组试样 则出现了较多的孔隙,微观组织相对其他3组较为疏 松。这说明在浸渗处理时增加真空度可以进一步降低 试样的孔隙率,使组织变得更加致密,但真空度过大 时则会对试样造成不利影响,使试样孔隙增多,影响 微观组织的致密度。

图4a~e为2 400倍下各组试样的微观组织形貌。从 图中可以看出,Z0组试样主要靠相邻颗粒在高温烧结 过程中形成的烧结颈相连,而且烧结颈数量较少,这 也是Z0组试样孔隙较多、微观组织疏松的主要原因。 与Z0组试样相比,浸渗纳米ZrO₂分散液的4组试样不再 是通过简单的烧结颈相连,从图中可以看出颗粒周围 生成了新的相,这些新生成的相将颗粒紧紧地包裹起 来,在颗粒周围形成了一层"壳"结构。

图5a是5 000倍下生成的"壳"结构的微观形貌, 从图中可以看出,新生成的相呈现出球形,这些相紧 34 **持造** FOUNDRY 试验研究



<u>10 µm</u>

(d)Z3

10 µm (e) Z4

5 µm

(f)Z4中未被包裹的颗粒





图5 生成的CaZrO3壳结构 Fig. 5 Generated CaZrO₃ shell structure

密相连在一起构成了包裹在颗粒周围的壳。对A点进行 EDS分析,发现其主要成分是O、Ca、Zr三种元素,此 外还存在少量的Mg元素。在重质碳酸钙完全分解后, Z1~Z4组试样中只存在CaO、MgO、ZrO₂三种成分。 SERENA^[14]和CHEN^[15]研究了CaO-MgO-ZrO₂体系相 图,发现ZrO₂含量较少时,在1450℃时体系中只存在 MgO、CaO、CaZrO₃三种物质,不存在ZrO₂,由此可 以判断,颗粒周围生成的壳主要成分是CaZrO₃。新生 成的CaZrO₃形成紧密的壳包裹在颗粒周围,使颗粒之 间由原来通过简单的烧结颈相连变成通过由CaZrO₃壳 相连,这极大地降低了试样的孔隙率,试样的微观组 织形貌与Z0组相比变得更加致密。

在Z4组试样中,还发现了如图4f所示的大片未 被包裹住的颗粒。这些颗粒间CaZrO₃数量较少,未能 形成壳结构,相邻颗粒间主要是依靠简单的烧结颈相 连,这导致Z4组试样的孔隙较多,微观组织也不如其 他3组致密。为探寻上述问题的成因,对浸渗后的Z2 和Z4组陶瓷坯体进行了观察,2400倍下陶瓷坯体的微 观形貌如图6所示。从图6a中可以看出,在0.02 MPa的 真空度下,Z2组陶瓷坯体的微观组织形貌未出现明显 缺陷,但当真空度增至0.08 MPa时,Z4组陶瓷坯体内 部出现了如图6b所示的裂缝。这是由于过大的真空度 引起陶瓷坯体内部气体的迅速排放,导致陶瓷坯体内 部的压力不均衡,从而在内部形成裂缝。在烧结过程 中,裂缝在高温下进一步扩大,内部会出现开裂、分 层现象,纳米ZrO,颗粒与CaO分离,阻碍了CaZrO,的生 成,从而导致Z4组试样出现图4f中的大片未被包裹住 的颗粒, 增大了孔隙率。



(a) Z2 (b) Z4 图6 坯体浸渗后的微观组织形貌 Fig. 6 Microstructure morphologies of the billets after infiltration

2.2 浸渗处理工艺对试样弯曲强度的影响

对Z0~Z4组烧结后的试样进行XRD物相分析,结 果如图7所示。在陶瓷型芯坯体的烧结过程中,发生的 反应主要有:

CaMg
$$(CO_3)_2(s) \rightarrow CaO(s) + MgO(s) + 2CO_2(g)$$

(1)
CaO $(s) + ZrO_2(s) \rightarrow CaZrO_3(s)$ (2)

从图7中可以看出,未浸渗纳米ZrO₂分散液的Z0组 烧结后成分只有重质碳酸钙分解后生成的CaO和MgO 两相。浸渗纳米ZrO₂分散液的4组试样XRD物相分析 结果显示其成分中只含有CaO、MgO以及新生成的 CaZrO₃相,没有出现ZrO₂,这说明CaO与ZrO₂完全反 应,这个结果也刚好与图5中的EDS分析结果一致。





烧结后的各组试样弯曲强度如图8所示。由图8可 知,浸渗纳米ZrO2分散液可以大幅度提升试样的弯曲 强度,其中Z3组试样与未经浸渗处理的Z0组相比, 弯曲强度从2.35 MPa提升到了8.88 MPa, 增加幅度为 277.87%, 增强效果明显。此外, 从图中还可以看出 真空度也对弯曲强度产生了一定的影响。当真空度从 0增加至0.05 MPa时,弯曲强度由7.15 MPa提升到 了8.88 MPa, 增加幅度为24.2%, 但当真空度进一步 增加至0.08 MPa时,弯曲强度却降至6.85 MPa。这是 因为随着真空度的增加,陶瓷坯体内部排放出的气体 增加,浸渗纳米ZrO2分散液时进入陶瓷坯体的ZrO2会 随之增加,新生成的CaZrO3也会增加,颗粒周围形成 的CaZrO₃壳结构变得更加紧密,试样孔隙减少、致密 度增加,从而使试样弯曲强度增加。但当真空度增至 0.08 MPa时,试样内部会出现图4f中观察到的大片未被 CaZrO₃包裹的颗粒,试样微观孔隙增多,组织结构变



得疏松,颗粒间的结合不再紧密,从而导致Z4组的弯 曲强度大幅度下降。

2.3 浸渗处理工艺对试样可溶性的影响

为了测试不同浸渗处理工艺烧结后的陶瓷型芯试 样的可溶性,将试样浸泡在装有100℃热水的烧杯中, 记录不同时间下各组试样的溃散情况如图9-10所示。 从图9可以看出,未浸渗纳米ZrO₂分散液的Z0组试样浸 泡在热水中2 min后就完全溃散, 烧杯中未见大颗粒存



(a) 未放入热水中 (b) 2 min 图9 Z0组试样在热水中的溃散情况 Fig. 9 Collapse of group Z0 specimens in hot water



(a) 未放入热水中



(e) 15 min







(c) 5 min

(f) 20 min (g) 30 min

(h) 40 min

(d) 10 min

图10 Z1~Z4组试样在热水中的溃散情况 Fig. 10 Collapse of specimens of group Z1~Z4 in hot water

良好的可溶性。

由于CaZrO₃表现出的优异抗水化性,与未浸渗纳 米ZrO。分散液的陶瓷型芯试样相比,浸渗处理后的试 样极大地避免了在空气中出现吸水开裂现象,可以保 存更长时间,保证了陶瓷型芯后续的正常使用,对氧 化钙基陶瓷型芯的应用具有积极的意义。

3 结论

(1)与未进行浸渗处理相比,浸渗纳米ZrO2分散

在。试样在热水里发生溃散时主要发生如下反应:

 $CaO+H_2O\rightarrow Ca(OH)_2$ (3)

MgO+H₂O \rightarrow Mg (OH), (4)

在上述反应里CaO和MgO与水完全反应,保证了 Z0组试样优异的可溶性。

在浸渗纳米ZrO2分散液的4组陶瓷型芯试样中, 最先出现溃散的是Z4组,Z3组的溃散速度较其他组稍 慢,这主要是因为各组试样CaZrO₃含量不同,导致试 样内部组织结构存在差异,微观组织越致密的试样溃 散速度越慢。相较于Z0组试样在2 min就完全溃散, 浸渗纳米ZrO。分散液的4组试样的溃散过程则相对较 慢,5 min时才开始出现溃散,这种情况的出现主要与 试样中新生成的CaZrO3有关。CaZrO3具有良好的抗水 化性,水需要穿过CaZrO₃之间的孔隙才能进入基体颗 粒与CaO和MgO反应,这一过程需要一定的时间。随 着时间推移,试样内部不再紧密联系,开始出现裂缝 并逐渐发生溃散。40 min以后,试样完全溃散,形态不 再改变,此时烧杯中是生成的Ca $(OH)_2$ 和Mg $(OH)_2$ 沉淀以及一些细小CaZrO₃颗粒,4组试样同样表现出了

液后的试样内部孔隙减少,微观组织更加致密,试样 的弯曲强度增强效果明显,最大增加幅度为277.87%, 溃散测试中浸渗处理后的试样浸泡热水中5 min即开始 溃散,表现出了良好的可溶性。

(2) 浸渗纳米ZrO₂分散液的试样性能明显改善 的机理为: ZrO₂与重质碳酸钙分解后产生的CaO发生 反应生成CaZrO₃,而CaZrO₃会包裹在基体颗粒周围形 成"壳"结构,使颗粒之间紧密相连,降低试样孔隙 率,增加致密度,从而提高试样的弯曲强度。

(3)浸渗纳米ZrO₂分散液的试样弯曲强度随着 真空度的增加呈现出先增大后减小的趋势,当真空度 从0增加至0.05 MPa时,弯曲强度由7.15 MPa提升到 了8.88 MPa,但当真空度进一步增加至0.08 MPa时, 弯曲强度却降至6.85 MPa。这是因为当真空度增大 到0.08 MPa时,浸渗后的坯体由于内部压力不均衡会 出现裂缝,最终导致烧结后的试样内部出现大片未被 CaZrO₃包裹的颗粒,导致试样性能降低。

参考文献:

- [1] 刘全明,张朝晖,刘世锋,等.钛合金在航空航天及武器装备领域的应用与发展 [J]. 钢铁研究学报,2015,27(3):1-4.
- [2] 宋浩,韩冬,赵军,等. 钛合金熔模精密铸造技术的发展现状 [J]. 铸造, 2020, 69(12): 1304-1311.
- [3] LI Q, CHEN T, LIANG J, et al. Manufacturing of ceramic cores: From hot injection to 3D printing [J]. Journal of Materials Science & Technology, 2023, 134: 95–105.
- [4] 樊自田,杨力,唐世艳.增材制造技术在铸造中的应用 [J].铸造,2022,71 (1):1-16.
- [5] PENG L, JIANG W, YANG L, et al. Effect of silica sol on performance and surface precision of alumina ceramic shell prepared by binder jetting [J]. Ceramics International, 2022, 48 (17): 24372–24382.
- [6] FENG K, HU S, LI L, et al. Preparation of low residual silicon content Si-SiC ceramics by binder jetting additive manufacturing and liquid silicon infiltration [J]. Journal of the European Ceramic Society, 2023, 43 (13): 5446–5457.
- [7] HUANG S, YE C, ZHAO H, et al. Additive manufacturing of thin alumina ceramic cores using binder-jetting [J]. Additive Manufacturing, 2019, 29 (C) : 100802.
- [8] 李彪,娄延春,苏贵桥,等.高温合金空心叶片用氧化铝基陶瓷型芯脱芯研究现状[J].铸造,2014,63(3):232-236.
- [9] 宋宗成,杨治刚,余建波,等.硅树脂粘结球形SiO,陶瓷型芯的制备及性能研究 [J].铸造,2017,66(12):1251-1255.
- [10] 于瑞龙,尹绍奎,娄延春.铸造钛合金用氧化锆掺杂氧化镁陶瓷型芯性能研究 [J].铸造,2016,65 (11):1037-1044.
- [11] 于子豪,杨治刚,秦国强,等.稀土氧化钇基陶瓷型芯材料的制备研究[J].铸造,2020,69(6):612-616.
- [12] SCHAFFÖNER S, BACH M, JAHN C, et al. Advanced refractories for titanium metallurgy based on calcium zirconate with improved thermomechanical properties [J]. Journal of the European Ceramic Society, 2019, 39 (14): 4394–4403.
- [13] 付培国,汪阿金,李刚辉,等. 微喷射粘结增材制造CaO基陶瓷型芯 [J]. 特种铸造及有色合金, 2023, 43 (1): 29-33.
- [14] SERENA S, SAINZ M A, DE AZA S, et al. Thermodynamic assessment of the system ZrO₂-CaO-MgO using new experimental results [J]. Journal of the European Ceramic Society, 2005, 25 (5): 681–693.
- [15] CHEN M, LU C, YU J. Improvement in performance of MgO-CaO refractories by addition of nano-sized ZrO₂ [J]. Journal of the European Ceramic Society, 2007, 27 (16): 4633–4638.

Influence of Infiltration Treatment and Vacuum Degree on the Performance of Binder Jetting Molded Calcium Oxide-Based Ceramic Cores

NIU Yan-qing¹, JIANG Wen-ming¹, YANG Li¹, YANG Zhi-yuan¹, LI Qing-qing¹, XU Yuan-cai¹, WEI Qingsong¹, NAN Hai², HONG Run-zhou², QIE Xi-wang², FAN Zi-tian¹

(1.State Key Laboratory of Material Processing and Die & Mould Technology, School of Materials Science and Engineering, Huazhong University of Science and Technology, Wuhan 430074, Hubei, China; 2. AECC Beijing Institute of Aeronautical Materials, Beijing100095, China)

Abstract:

Calcium oxide-based ceramic cores were sintered with heavy calcium carbonate as raw material by using binder jetting and infiltrated with nano- ZrO_2 dispersion, and the effects of infiltration treatment and vacuum degree on the properties of ceramic cores were investigated. It was found that a large amount of CaZrO₃ was generated inside the ceramic core after the infiltration treatment, which led to the reduction of the internal pores, the denser microstructure, and the maximum increase of flexural strength was 277.87%. The performance of the ceramic core can be further improved by increasing the vacuum degree during the infiltration treatment. When the vacuum degree increases from 0 to 0.05 MPa, the flexural strength increases from 7.15 MPa to 8.88 MPa. However, when the vacuum degree further increases to 0.08 MPa, the flexural strength decreases to 6.85 MPa, resulting in a deterioration of the ceramic core performance. The ceramic cores obtained after sintering with different treatment processes started to collapse after being immersed in hot water for 5 min, showing good solubility.

Key words:

binder jetting; infiltration treatment; vacuum degree; heavy calcium carbonate; soluble ceramic core