DOI:10.16410/j.issn1000-8365.2022.06.005

Mo-ZrO₂合金的抗玻璃熔液侵蚀性能研究

姚丽莹,高义民,黄一杰

(西安交通大学金属材料强度国家重点实验室,材料科学与工程学院,陕西西安710049)

摘 要:采用球磨法、固-液合成法结合粉末冶金工艺制备了 Mo-ZrO₂ 合金,并进行了抗玻璃熔液侵蚀试验,研究了 ZrO₂ 掺杂量对合金组织及其抗玻璃熔液侵蚀性能的影响。结果表明,ZrO₂ 对钼晶粒细化明显,且在高温玻璃熔液侵蚀 下,阻碍钼晶粒长大;掺杂 ZrO₂ 使玻璃熔液侵蚀深度大幅度的降低;界面形貌分析表明,Mo-ZrO₂ 合金良好的抗玻璃熔 液侵蚀性能得益于钼基体与第二相颗粒 ZrO₂ 间抗侵蚀的"协同效应",ZrO₂ 钉扎了晶界从而细化了基体金属的晶粒,阻 挡玻璃熔液对钼基体的侵蚀,钼基体支撑 ZrO₂ 颗粒,防止陶瓷相剥落。

关键词:Mo-ZrO2合金;玻璃熔液;侵蚀;晶粒细化;界面

中图分类号: TF841.2; TF841.4 文献标识码: A 文章编号: 1000-8365(2022)06-0423-04

Study on Molten Glass Erosion Resistance of Mo-ZrO₂ Alloy

YAO Liying, GAO Yimin, Huang Yijie

(State Key Laboratory for Mechanical Behavior of Materials, School of Materials Science and Engineering, Xi'an Jiaotong University, Xi'an 710049, China)

Abstract: Mo-ZrO₂ alloy was prepared by ball milling, solid-liquid synthesis and powder metallurgy, and the molten glass erosion resistance test was carried out. The effect of amount of addition of ZrO_2 on the molten glass erosion resistance of the Mo-ZrO₂ alloy was studied. The results show that ZrO_2 significantly refines molybdenum grains, and hinders the growth of molybdenum grains under the erosion of high temperature glass melt. Doping ZrO_2 greatly reduces the erosion depth of glass melt. The interfacial morphology analysis shows that the good resistance to glass melt erosion of Mo-ZrO₂ alloy is due to the "synergistic effect" between the molybdenum matrix and the second phase particle ZrO_2 . ZrO_2 cements the grain boundary with the molybdenum matrix to prevent the erosion of glass melt on the molybdenum matrix, and the molybdenum matrix supports the ZrO_2 particles to prevent the spalling of ceramic phase.

Key words: Mo-ZrO₂ alloy; molten glass; erosion resistance; grain refinement; interface

钼及其合金具有高熔点、高硬度、高导电、低热 膨胀系数及突出的耐腐蚀性与高温强度等特征,被 广泛应用于航空航天、光电能源、化工熔制、精加工 等高科技领域,如钢铁合金的添加剂、电真空零件、 钼电极、线切割用钼丝、切削金属用刀具等^[1-9]。

然而,随着光电、核工业行业对传统玻璃提出更高的要求,熔制玻璃所用纯钼电极越来越不能满足 其需求,主要表现为高温抗侵蚀性^[10-11]。通常通过提 高钼电极纯度、致密度^[12-13],控制晶粒尺寸来提高高 温抗侵蚀性。其中,钼电极纯度、致密度的提高,可以减 缓玻璃物理熔渗进钼电极晶界,避免玻璃熔液粘滞流 动导致晶界滑动,产生蠕变与微裂纹,进而微裂纹与烧 结孔洞连结或长大成扩展裂纹,最终导致电极表面剥

- 基金项目: 2021 年度国家重点研发计划 (2021YFB3701204);广 东省重点领域研发计划 (2019B010942001);广西创新 驱动发展专项资金项目(桂科 AA18242001)
- 作者简介:姚丽莹(1995—),博士生.研究方向:高性能钼合金开 发.电话:18309183159,Email:yly_lily@163.com

落;控制晶粒尺寸可同时提高高温强度与再结晶温度, 延缓再结晶行为。纯钼电极改善后的高温抗侵蚀性,仍 不能满足特种玻璃熔制需求,寿命短。

普兰西(Plansee)^[14]开发了极强抗腐蚀钼电极。极 强抗侵蚀性钼电极,通过添加微量 ZrO₂,钼合金高温 强度、抗蠕变能力与抗玻璃液侵蚀能力得以显著提高, 延缓了电极的寿命。国内研究主要在于通过掺杂 ZrO₂ 强化钼合金^[15-17],尚缺少对 ZrO₂ 掺杂钼电极抗玻璃 熔液侵蚀性能方面的研究。本文采用球磨法结合固– 液掺杂法制备 Mo-ZrO₂ 合金,研究了 ZrO₂ 含量对钼 合金组织以及抗玻璃熔液侵蚀性能的影响,力求制 备出极强抗侵蚀性能的氧化锆钼电极。

1 实验材料与方法

采用固-液掺杂法结合球磨法、低温煅烧和两次还原工艺制备 Mo-ZrO2 复合粉末, 经烧结制备出 Mo-ZrO2 合金试样, 对其进行抗玻璃熔液侵蚀试验。根据氧化锆的掺杂量 0%、0.5%、1.0%、1.5%、2.0%计算 配料(质量分数)。实验原料为四钼酸

收稿日期: 2022-03-15

铵[(NH₄)₂Mo₄O₁₃·2H₂O], 白色结晶粉末; 硝酸锆 [Zr(NO₃)₂·5H₂O], 白色结晶体, 分析纯; 玻璃粉, 成分 见表 1。

表1 玻璃粉成分 w/%	
Tab.1 Composition of glass por	wder

SiO_2	Na ₂ O	CaO	MgO	Al_2O_3	Fe_2O_3	TiO_2
72.39	14.05	11.02	1.37	1.03	0.019	0.022

1.1 Mo-ZrO₂合金制备

首先称取一定量的四钼酸铵进行煅烧 5 h,温 度为 540 ℃,随炉冷却后进行球磨,球磨时间 8 h, 制得三氧化钼粉体。之后按比例加入硝酸锆溶液, 充分搅拌后置入球磨罐中湿磨,球磨时间 8 h。将所 得泥浆状半流体倒入烧杯,置于干燥箱中,温度为 180 ℃,保温 24 h。当泥浆状半流体形成块状固体 后,取出烧杯,置入球磨罐中干磨,球磨时间 8 h,随 后过筛后得到前驱粉体。随后在推杆式氢气还原 炉中经过两段还原,一段还原温度为 600 ℃,时 间 2 h;二段还原温度为 900 ℃,时间为 2 h,得到 Mo-ZrO₂复合粉末。

对 Mo-ZrO₂ 复合粉末,采用 LDJ200/600-300 型 冷等静压机进行成型,成型压力 280 MPa,保压时间 20 min。压制后的棒材在 ZGS-φ20×30 真空感应加 热炉中进行烧结,烧结温度 1 800 ℃,保温 2 h,烧结 在气体保护或者抽真空的条件下进行,避免高温烧 结的过程中材料发生氧化。随后,将所得的 Mo-ZrO₂ 合金粗切削加工成尺寸为 φ8 mm×12 mm 的棒状试 样,随后进行磨制、抛光。抛光后试样分成 5 组,一 组纯钼,作为对照试验,另 4 组掺杂不同 ZrO₂ 含量 的 Mo-ZrO₂ 合金,为实验组。

1.2 抗玻璃熔液试验

采用电阻加热炉进行抗玻璃熔液试验,在坩埚 中投入棒状试样与等量玻璃粉,放入加热炉中融熔,融 熔温度为1200℃,保温300h。随炉冷却后,取出进 行镶嵌、磨制、抛光。随后,采用扫描电子显微镜(SEM) 对试样抗玻璃熔液侵蚀前后的横、纵截面组织形貌 进行观察;测定试样的侵蚀深度,每个试样取样5 次,求平均值。

2 结果分析

2.1 侵蚀前 Mo-ZrO2 合金组织形貌分析

图 1 为不同 ZrO₂ 掺杂量的 Mo-ZrO₂ 合金抗玻 璃熔液侵蚀前的微观形貌。纯钼晶粒较大,且大小不 均。随 ZrO₂ 掺杂量的增加,钼晶粒均有不同程度的 减小,晶粒尺寸大小均匀,其中 ZrO₂ 以微小的颗粒 分布在钼基体上;另外与纯钼相比,Mo-ZrO₂ 合金组 织致密,没有烧结孔洞。分析认为:ZrO₂ 与 Mo 颗粒 粒度相差大,在压制过程中小粒径 ZrO₂ 最大限度的 填充到大粒径钼颗粒之间,烧结时烧结空洞明显减 少;同时 ZrO₂ 颗粒能起到细化晶粒的作用,随 ZrO₂ 质量分数增加,细化作用越强,其在于第二相颗粒 ZrO₂ 弥散在钼基体与晶界上,对晶界有钉扎作用, 阻碍钼基体长大。

2.2 侵蚀后 Mo-ZrO₂ 合金组织形貌分析

2.2.1 横截面组织形貌分析

图 2 为不同 ZrO₂ 掺杂量的 Mo-ZrO₂ 合金侵蚀 后横截面的微观形貌。可以看出,纯钼与侵蚀前形貌 相比,粒径略微长大,而掺杂 Mo-ZrO₂ 合金粒径长 大不明显,其中 Mo-1.5%ZrO₂ 合金横截面出现不



(C)1994-2022 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net







图 3 不同 ZrO₂ 掺杂量对 Mo-ZrO₂ 合金玻璃熔液侵蚀前的 影响



同程度孔洞(见图 3e)。图 3 为 ZrO₂ 掺杂量对侵蚀前 后钼晶粒尺寸的影响,可见,Mo-ZrO₂ 合金抗玻璃熔 液侵蚀前后,随 ZrO₂ 掺杂量增加,晶粒尺寸均下降, 其中掺杂量为 1.0%~1.5%时,晶粒尺寸下降减缓。此 外,与侵蚀前相比,Mo-ZrO₂ 合金侵蚀后晶粒尺寸均 增加,且随 ZrO₂ 掺杂量增加,晶粒尺寸增加量降低。

分析可知,与压制、烧结过程类似,在玻璃熔液 侵蚀过程中,第二相颗粒 ZrO₂ 钉扎晶界与钼基体有 阻碍钼晶体长大的作用。且随 ZrO₂ 掺杂量增加,阻 碍其长大作用越明显,当 ZrO₂ 掺杂量高于 1.0%时, 阻碍能力趋于平缓。Mo-1.5%ZrO₂ 合金侵蚀后晶粒 细小,满足上述观点,异常孔洞的出现在于取样时 碎玻璃粘在试样表面,在磨制过程中,硬质玻璃的剥 落,此现象属于实验操作失误。

2.2.2 纵截面组织形貌分析

图 4 为不同 ZrO₂ 掺杂量的 Mo-ZrO₂ 合金侵蚀 后纵截面的微观形貌。从图 4(a~b)看出,在低掺杂

量~0.1%下,基体/玻璃界面粗糙,玻璃熔液向基体 内侧推进极快,玻璃熔液的侵蚀作用使基体/玻璃界 面前沿的骨架发生了大面积的碎裂和剥落,此时传 质过程更加强烈,玻璃熔液侵蚀作用更剧烈。与此 同时,Mo-ZrO2合金的晶粒较纯钼的晶粒大幅细化。 从图 4(c)可以看出,在中等掺杂量~0.5%下,界面向 基体内侧推进较慢,但玻璃熔液的侵蚀作用还不足 以造成基体/玻璃界面骨架快速断裂和碎化,因此在 界面前沿残留了较宽的钼-玻璃骨架,此时传质过 程主要通过玻璃熔液在钼基体间隙之间的物理流动 并直接与钼基体接触而发生的界面反应为主。从图 4(d~e)看出,在较高掺杂量1.0%~1.5%下,基体/玻璃 界面较光滑,玻璃熔液向基体内侧推进极慢,未出现 基体/玻璃界面骨架, 传质过程主要通过较光滑基 体/玻璃界面接触而发生的界面反应产生,从而造成 侵蚀深度约为 99.41 µm。

分析认为,较低掺杂量下,钼基体侵蚀的速度和 骨架断裂剥落的速率都较大;中等掺杂量下,钼--玻 璃骨架开始发生断裂与剥落,钼基体侵蚀量随之增 加;在较高掺杂量下,基体侵蚀量随着掺杂量的增加 快速减少。可见,不同掺杂量条件下,Mo-ZrO2合金 的抗玻璃熔液侵蚀性能呈现出一定的阶段性,而且 钼基体与第二相颗粒 ZrO2 间存在抗侵蚀的"协同效 应";ZrO2 钉扎晶界与钼基体,阻挡玻璃熔液对钼基 体的侵蚀,钼基体支撑第二相颗粒,防止玻璃熔液侵 蚀作用下,陶瓷相 ZrO2 剥落。

2.3 ZrO2掺杂量对 Mo-ZrO2 合金侵蚀深度的影响

图 5 为 ZrO₂ 掺杂量对 Mo-ZrO₂ 合金侵蚀深度 的影响。可以看出,在相同侵蚀时间下,掺杂





Mo-ZrO₂ 合金侵蚀深度均低于纯钼的侵蚀深度,而 且随掺杂量的增加,掺杂 Mo-ZrO₂ 合金的侵蚀深度 急剧减小。再次表明,ZrO₂ 可有效抑制钼基体的抗 玻璃熔液侵蚀。

3 结论

(1)ZrO₂对掺杂钼合金晶粒细化明显,且在玻璃 熔液侵蚀下,阻碍其晶粒长大。

(2)ZrO₂的加入使玻璃熔液侵蚀深度有较大幅度的降低。

(3)界面形貌分析表明, Mo-ZrO₂ 合金良好的 抗玻璃熔液侵蚀性能得益于钼基体与第二相颗粒 ZrO₂间存在抗侵蚀的"协同效应", ZrO₂钉扎了晶界 从而细化了基体金属的晶粒,阻挡玻璃熔液对钼基 体的侵蚀, 钼基体支撑 ZrO₂颗粒, 防止陶瓷相剥落。

参考文献:

[1] 商树伦.玻璃全电熔用钼电极的应用实践[J].中国玻璃,1994,19(5): 14-17.

- [2] EDWARD K N, MICHAEL A K, STEVEN L S. Formation of MoSi₂-Si₂ coatings on molybdenum substrates by CVD/MOCVD
 [J]. Surface and Coatings Technology, 2006, 200(12-13): 3980-3986.
- [3] HSIEH T, CHOE H, LAVERNIA E J, et al. The effect of Si_3N_4 on the thermal expansion behavior of $MoSi_2$ [J] Materials Letters, 1997, 30(5-6): 407-410.
- [4] CHOE H, HSIEH T, WOLFENSTINE J. The effect of powder processing on the coefficient of thermal expansion of MoSi₂-Si₃N₄ composites [J]. Materials Science and Engineering: A, 1997, 237 (136): 250-255.
- [5] 谢长松. 玻璃工业用钼质电极的探讨[J]. 中国铝业, 1996, 20 (2):
 46-47.
- [6] MILLER M K, KENIK E A, MOUEA M S, et al. Improvement in the ductility of molybdenum alloys due to grain boundary segregation[J]. Scripta Materialia, 2002, 46: 229-303.
- [7] SAKODJA R, PEREPEZKO J H. Alloying and mocrostructure stability in the high-temperature Mo-Si-B system[J]. Journal of Nuclear Materials, 2007, 366: 407-416.
- [8] LEICHTFRIED G, THURNER G, WEIRATHER R. Molybdenum alloys for glass-to-metal seals[J]. International Journal of Refractory Metals & Hard Materials, 1998, 16: 1-22.
- [9] KUANG W X, FAN Y, YAO K W. Preparation and characterization of ultrafine rare earth molybdeum complex oxide particle[J]. Journal of Solid State Chemistry, 1998, 140: 354-360.
- [10] 徐美君. 几种主要特种玻璃简介(连载一)[J]. 玻璃,2010(10): 38-50.
- [11] 沈观清. 玻璃窑内的电极应用[J]. 玻璃与搪瓷,2004,32(4): 34-37.
- [12] 王林,朱琦,孙成果,等.玻璃钼电极的纯度对其抗侵蚀性能的 影响[J].中国钼业,2013,37(1):38-40.
- [13] 张德尧. 对引进玻璃窑钼电极性能的初步评价[J]. 稀有金属 材料与工程,1988, 5: 95-100.
- [14] 孙世杰. 普兰西公司开发出具有极强抗腐蚀能力的钼电极[J]. 粉末冶金工业,2010,5(20):53.