DOI: 10.12442/j.issn.1002-185X.20230011

B₄**C**-**TiB**₂-**SiC**-**TiC** 复合陶瓷钎焊接头微观组织 与力学性能

钟志宏 1,2, 袁东立 1, 朱文静 1, 魏仁伟 1, 宋奎晶 1, 吴玉程 1,2

(1. 合肥工业大学 材料科学与工程学院,安徽 合肥 230009)

(2. 合肥工业大学 高性能铜合金材料及成形加工教育部工程研究中心, 安徽 合肥 230009)

摘 要:采用 Ag-Cu-Ti 钎料及 Ag-Cu-Ti+B₄C 复合钎料对高性能 B₄C-TiB₂-SiC-TiC(BTST)复合陶瓷进行了钎 焊连接,分析了 Ag-Cu-Ti 钎料在复合陶瓷表面的润湿行为,研究了钎焊温度、保温时间以及 B₄C 含量对接头界 面组织及力学性能的影响。结果表明:钎料对 BTST 复合陶瓷具有良好的润湿性,界面反应主要发生在 Ti 与复 合陶瓷之间,反应产物主要为 TiC 和 TiB。钎焊温度和保温时间显著影响钎焊接头的界面组织和力学性能。随着 钎焊温度的提高或保温时间的延长,BTST 复合陶瓷侧界面反应层逐渐增厚,钎缝组织趋向于形成 Ag-Cu 共晶组 织,钎焊接头弯曲强度先升高后降低。随着钎料中 B₄C 含量的增加,接头中陶瓷侧反应层厚度急剧降低,钎缝区 域组织得到细化,接头强度先升高后降低。当添加 B₄C 颗粒含量(质量分数)为 1%,钎焊温度 890 ℃,保温时 间 15 min 时,钎焊接头弯曲强度最高为 314.2 MPa。

关键词:复合陶瓷;碳化硼;钎焊;微观组织;弯曲强度

中图法分类号: TG454 文献标识码: A 文章编号: 1002-185X(2024)04-1086-09

碳化硼(B₄C)是一种具有许多优良性能的特 种陶瓷,在核工业、航空航天、国防工业等领域具 有广阔的应用前景[1]。B₄C陶瓷属于难烧结陶瓷, 很难烧结致密化;另外,断裂韧性低,抗氧化和抗 热冲击性能较差等特点也限制着该材料的工程应 用。为了促进烧结,通常需要加入烧结助剂,如金 属单质、碳化物、硼化物等,不仅能够起到除去 B₄C 颗粒表面的氧化层和降低烧结温度的作用,还能实 现抑制晶粒长大及提高力学性能的目的^[2]。因此, 通过多相复合的方式,引入碳化硅(SiC)、碳化钛 (TiC)和二硼化钛(TiB2)陶瓷可以显著提高 B4C 陶瓷的断裂韧性和抗氧化性能,有利于综合性能的 提高。B₄C-TiB₂-SiC-TiC 复合陶瓷是一种具有优异 综合性能的复合陶瓷[3]。然而,复合陶瓷材料的制 备尺寸受限,另外复合陶瓷的高硬度及本征脆性限 制了其作为大尺寸或结构复杂构件的广泛应用。因 此,实现 B₄C-TiB₂-SiC-TiC 复合陶瓷自身的可靠连 接有利于推广此类材料的广泛应用。

钎焊作为一种经济且灵活的连接方法,广泛应 用于陶瓷材料的连接^[4-5]。用于钎焊陶瓷的连接材料 中, Ag-Cu-Ti 活性钎料是最为常用的钎料之一[6-8]。 Xiong 等^[8]采用 Ag-Cu-Ti 系钎料钎焊实现了 C/SiC 复合材料与TC4钛合金的连接并获得了具有较好综 合性能的接头。金属和陶瓷之间的热膨胀系数差异 较大,在冷却过程中会产生不同的变形行为,钎焊 连接后接头中的陶瓷与金属会对彼此的变形产生限 制,因此会在接头中产生高的残余应力[6-7],从而降低 接头的力学性能。因此,研发新型钎料是获得高强度 陶瓷/金属接头的关键。Zhao 等[9-10]和 Wang 等[11]采用 CoFeNiCrCu 高熵合金钎料分别实现了 SiCf/SiC 复 合材料与 GH536 高温合金及 ZrB2-SiC 复合陶瓷与 Nb 的高强度连接。另一方面,在钎料中引入 C、 Mo、W、B₄C、SiC 等具有较低热膨胀系数的增强 相,通过降低陶瓷与钎料的热膨胀系数失配,也可 有效缓解接头残余应力,提升钎焊接头强度[12-17]。 同时, 增强相的加入为软相的钎料基体提供了强化 作用,并可以促进反应物的形核,使接头中生成相 数量增多,细化接头组织,从而改善钎缝的组织。 Song 等[13]和贺艳明等[14]分别在 Ag-Cu-Ti 中添加 Si₃N₄和 Mo 颗粒制成复合钎料并用于 Si₃N₄陶瓷的

收稿日期: 2023-04-09

基金项目: 安徽省自然科学基金(2208085ME134);科技部磁约束核聚变能发展研究专项(2015GB121003)

作者简介:钟志宏,男,1980年生,博士,教授,合肥工业大学材料科学与工程学院,安徽 合肥 230009, Email: zhong@hfut.edu.cn

连接,从而提高了接头的剪切强度。Dai 等^[16]和 Blugan 等^[17]分别在 Ag-Cu-Ti 中添加 SiC 和 B₄C 陶 瓷颗粒使其作为形核中心促进非均质形核,起到细 化钎缝组织及提升接头性能的作用。然而,国内外 对 B₄C 基复合陶瓷自身的连接少有报道,尤其是使 用复合钎料体系来连接 B₄C 基复合陶瓷。

因此,本研究采用 Ag-Cu-Ti 钎料及 Ag-Cu-Ti+ B₄C 复合钎料对 B₄C-TiB₂-SiC-TiC 复合陶瓷进行钎 焊试验。研究 Ag-Cu-Ti 钎料在复合陶瓷表面的润湿 行为,分析钎料与复合陶瓷间的反应机理,探讨钎 焊温度、保温时间以及 B₄C 含量对接头界面组织及 力学性能的影响规律。

1 实 验

试验所使用的陶瓷母材为实验室放电等离子烧结制备的相对密度为 97.2%、室温弯曲强度为 548.4 MPa、维氏硬度为 28.1 GPa、断裂韧性为 7.2 MPa·m^{1/2} 的 B4C-TiB₂-SiC-TiC(BTST)复合陶瓷。复合陶瓷的微观组织和 XRD 表征结果如图 1 所示。复合陶瓷母材中各相分布均匀,浅灰色相为 TiB₂,白色相为 TiC,深灰色相为 SiC, 灰黑色相为 B₄C。

使用电火花线切割机床将 BTST 陶瓷切割成尺寸 为 8 mm × 8 mm × 10 mm 的长方体,将 8 mm × 8 mm





Fig.1 Microstructure (a) and XRD pattern (b) of BTST composite ceramic

的待润湿面(待焊面)依次用平面磨床和研磨设备 抛光处理,抛光后的母材置于丙酮溶液中超声清洗、 烘干待用。

Ag-26.7Cu-4.5Ti (质量分数) 钎料在 BTST 陶 瓷 抛 光 表 面 的 润 湿 试 验 及 陶 瓷 钎 焊 均 是 在 SDC-1500 型高温真空接触角测量仪中进行。用乙醇 将粉末状 Ag-26.7Cu-4.5Ti (D_{50} =48 µm) 调制成具 有一定粘度,高度约为 1 mm,直径约为 2 mm 的圆 柱。将 其上 放 有 钎 料 柱 的 复 合 陶 瓷 块 置 于 SDC-1500 型高温真空接触角测量仪中,缓慢加热至 830、850、870 和 890 ℃并分别保温 10 min,进行 在线实时观察润湿角的变化并拍摄图片。

钎焊试验加热过程中,首先以 10 ℃/min 的升 温速率加热至 800 ℃并保温 10 min,再以 10 ℃/min 的升温速率加热至钎焊温度并进行保 温,接着以 10 ℃/min 的降温速率降至 300 ℃,最 后随炉冷却至室温。焊接温度为 830、850、870 和 890 ℃,保温时间为 5、10、15 和 20 min。 Ag-Cu-Ti+B4C 复合钎料的钎焊温度和保温时间 分别为 890 ℃和 15 min。在钎焊过程中,真空度 要求不低于 5×10⁻³ Pa。

钎焊试验后,将接头制备成金相试样。采用场 发射扫描电子显微镜(SEM,Gemini 500)对钎焊 后接头处微观组织形貌进行观察;采用能谱分析仪 (EDS)分析接头界面反应产物的化学成分;采用 透射电镜(TEM,TECNAI G2 20)及选区电子衍射 (SAED)对接头反应产物的微观形貌、相结构和 成分进一步分析。采用抗弯强度评价钎焊接头的力 学性能。抗弯强度在电子万能材料试验机(日本岛 津 AGS-X10KN)进行,加载速率为 0.5 mm/min, 跨距 *L*=14 mm,三点弯曲测试示意图如图 2 所示, 其中,*b*=2 mm,*h*=1.5 mm,*L*=12 mm。

2 结果与讨论

2.1 钎料的润湿铺展行为

Ag-26.7Cu-4.5Ti 钎料在 830~890 ℃时 BTST 陶 瓷表面的润湿行为如图 3 所示,图 3a~3d 分别为 830、850、870 和 890 ℃的润湿情况。在 830 ℃保 温过程中,熔融的 Ag-26.7Cu-4.5Ti 钎料在复合陶瓷 表面迅速铺展,润湿角逐渐降低,保温结束后润湿 角约为 48°。在其他温度的保温过程中,润湿角亦 随着保温时间的延长而降低。保温温度对接触角的 影响显著,当保温温度为 890 ℃时,润湿角约为 1°, 接近于完全润湿。即随着温度的升高,润湿角逐渐减 小,钎料对复合陶瓷的浸润性也越好,说明 Ag-26.7Cu-



图 2 钎焊接头三点弯曲实验示意图

Fig.2 Schematic diagram of three-point bending test



图 3 不同温度下 Ag-26.7Cu-4.5Ti 钎料 BTST 复合陶瓷的 润湿角

Fig.3 Wetting angle between Ag-26.7Cu-4.5Ti filler with BTST composite ceramic at 830 $^{\circ}$ C (a), 850 $^{\circ}$ C (b), 870 $^{\circ}$ C (c), and 890 $^{\circ}$ C (d)

4.5Ti 钎料对 BTST 复合陶瓷具有很好的润湿性,采用其可以实现对 BTST 复合陶瓷的连接。

2.2 钎焊温度对钎焊接头界面组织和强度的影响

图 4 为钎焊温度为 830、850、870、890 ℃,保 温时间为 10 min 条件下,采用 Ag-26.7Cu-4.5Ti 钎 料钎焊 BTST 复合陶瓷得到的接头界面组织形貌。 从图 4 中可以看出,BTST 复合陶瓷连接良好,接 头中没有观察到微孔洞和裂纹等缺陷。钎料与母材 界面处出现较均匀的反应层,钎焊温度为 830 ℃时,反 应层厚度约为 2.3 μm;随着钎焊温度升高,界面 反应层的厚度不断增加,钎焊温度为 890 ℃时,反 应层厚度约为 10 μm。此外,不同钎焊温度下均出 现钎料渗入 BTST 复合陶瓷表面微孔并形成互相嵌 合的结构,其渗入深度随钎焊温度升高而增大。随 着钎焊温度的升高,钎缝中心的组织也逐渐倾向于 形成 Ag-Cu 共晶组织。

为分析接头中各元素的分布及可能形成的反应产物,对钎焊温度为 830 ℃,保温时间为 10 min 条件下获得的钎焊接头进行元素线扫描和点分析,结果如图 5 所示。从元素的线扫描结果可以看出,陶瓷侧反应层中含有 Ti元素,不含 Ag和 Cu元素。表明钎料中的 Ti



图 4 不同钎焊温度下接头界面微观组织

Fig.4 Microstructures of BTST ceramic joints brazed at different temperatures: (a) 830 °C, (b) 850 °C, (c) 870 °C, and (d) 890 °C

元素在陶瓷界面反应中起到重要作用。此外,可以看 到钎缝中心几乎没有 Si、C 和 B 元素。在陶瓷与钎料 的界面结合处 Ti 元素的峰值较高,B 元素与 C 元素同 时变化,推断是钎料中的 Ti 元素与母材中的 B4C 发生 反应并形成 TiC 及 TiB 或 TiB2相,导致 Ti 元素向母材 侧富集。根据表 1 中各点的成分分析,钎缝中心的深 灰色区域(点1)含有大量的 Cu 和 Ti 元素,推测其为 Cu-Ti 化合物相。钎缝中心银白色区域(点2)主要含 有 Ag 和少量的 Cu 和 Ti,推测该相为 Ag 基固溶体 Ag(s,s);浅灰色区域(点3)主要含有 Cu 和少量的 Ag 和 Ti,推测该相为 Cu 基固溶体 Cu(s,s)。

为进一步确定界面反应产物,利用透射扫描电 子显微镜对 870 ℃钎焊接头界面反应层进行分析, 结果如图 6 所示。从图 6a 可以看出,界面反应层与 BTST 复合陶瓷结合良好,未观察到界面孔洞等缺



图 5 830 ℃钎焊接头的 SEM 照片和 EDS 元素线扫描图

Fig.5 SEM image (a) and EDS line-scanning results (b) of joints brazed at 830 $^{\circ}$ C

表 1 830 ℃钎焊接头下接头焊缝中心各区域化学成分

Table 1 Chemical composition of the center region in the joints brazed at 830 °C (at%)

| Point | Ag | Cu | Ti | Possible phase |
|-------|-------|-------|-------|----------------|
| 1 | 6.13 | 59.78 | 34.09 | Cu-Ti compound |
| 2 | 84.73 | 7.39 | 7.88 | Ag(s,s) |
| 3 | 15.42 | 83.34 | 1.24 | Cu(s,s) |

陷。最靠近界面处的反应产物晶粒边界不明显,此 处衍射斑点为无序的衍射环(图 6b),是晶粒尺寸 为纳米级物质的典型电子衍射斑点特征。结合 EDS 能谱分析,该处主要由 Ti (59.63 at%)和 C (30.37 at%)组成,根据 Ti-C 二元相图^[18],推测该相为 TiC。反应层中的另外一个典型物相为具有晶须形 貌的物质,如图 6a 中的点 2 所示。该产物主要含有 Ti (52.93 at%)和 B (47.06 at%)元素,Ti 和 B 的原子比接近 1:1,结合选区电子衍射分析可知(图 6c),其为 TiB 相。这是因为 TiB 相沿着[010]方向 的生长速度明显比其它方向快^[19]。陶瓷母材与钎料 之间的界面反应层主要产物为 TiC 和 TiB 相。含 Ti 的钎料与复合陶瓷母材界面反应在接头中形成 TiB 晶须在 ZrB₂-SiC 陶瓷^[20]和 TiB₂-TiC-SiC 复合陶瓷^[21] 的连接中均有报道。

从上面的分析可以看出,采用 Ag-26.7Cu-4.5Ti 钎料钎焊 BTST 复合陶瓷时,Ag-Cu-Ti 液相中 Ag 和 Cu 均不与 BTST 复合陶瓷中的组元(B4C,TiB2, SiC,TiC)反应,仅Ti与 BTST 复合陶瓷发生冶 金反应并形成连续的反应层,其界面反应产物主要 是由 Ti与 BTST 复合陶瓷反应的结果,因此可以认 为钎焊接头界面反应主要是由 Ti 元素控制的。Ti 与 TiB2 组元反应形成 TiB。另外,Ti 还与 Cu 发生 反应,Cu-Ti 化合物倾向于附着在复合陶瓷侧。这 可能是因为优先反应形成的 TiC 和 TiB 相为 Cu-Ti 化合物的生成提供了形核质点。由于 Ag-Cu-Ti 液 相中含有充足的 Ti,这些反应将持续进行直到形成 连续的界面反应层。随着反应的进行,反应层的厚 度逐渐增加。与此同时,在钎缝中剩余的 Ag-Cu-Ti 液相中析出 Cu 基固溶体和 Ag 基固溶体。

图 7 为保温时间为 10 min,不同钎焊温度下获 得复合陶瓷钎焊接头室温三点弯曲强度。从图中可 以看出,随着钎焊温度的升高,弯曲强度先升高后 降低,当钎焊温度为 870 ℃,接头的室温最大弯曲 强度为 291.3 MPa,达到 BTST 复合陶瓷弯曲强度 的 51.1%。这是因为钎焊温度较低时(830℃), 钎料对陶瓷的浸润性较差,钎料/陶瓷界面反应不充 分,反应层较薄(2.3 μm),界面结合不强,接头 断在界面上, 故连接强度较低。随着钎焊温度升高 (850和870℃),界面反应更加充分,反应层变 厚,此时界面结合牢固。Ag-26.7Cu-4.5Ti 钎料与 BTST 复合陶瓷在力学、热学和晶体结构都有很大 的差异,而它们之间的化学反应产物使它们的性能 和结构在界面上有一个过渡层,实现界面冶金结合, 故连接强度明显升高。钎焊温度进一步提高至 890℃,浸润角变得更小,界面反应更为剧烈,反 应层也更厚(10 µm)。虽然此时界面结合牢固, 但反应层(TiC+TiB)的韧性较差,不能松弛因钎 焊产生的残余应力。过厚的反应层使 BTST 复合陶 瓷中产生了较大热残余应力,故接头强度下降。另 一方面,反应层过厚易促使脆性反应层自身产生显 微孔洞、裂纹等缺陷[16],使弯曲强度下降。

2.3 保温时间对钎焊接头界面组织和强度的影响

从上述结果可以看到,当采用 Ag-26.7Cu-4.5Ti 钎料钎焊 BTST 复合陶瓷时,钎料与复合陶 瓷发生冶金反应,接头的力学性能较高,870℃时 钎焊接头抗弯强度最高。为进一步优化钎焊工艺, 有必要研究不同保温时间对接头界面组织和力学 性能的影响。





Fig.6 TEM image (a) for joint brazed at 870 °C and corresponding SAED patterns of point 1 (b) and pint 2 (c)



图 7 接头弯曲强度与钎焊温度的关系曲线 Fig.7 Relationship between flexural strength of brazed joints and joining temperature

图 8 为在钎焊温度为 870 ℃,不同保温时间下 所获得的接头界面组织形貌。从图中可以看出,不 同保温时间会影响 BTST 复合陶瓷/Ag-Cu-Ti 钎料 界面反应。当保温时间为 5 min 时, Ag-Cu-Ti 钎料 与 BTST 复合陶瓷反应不充分,大量的 Ag-Cu-Ti 钎料液相残留在钎缝中凝固形成偏离 Ag-Cu 共晶组 织的 Ag 基固溶体、Cu 基固溶体和 Cu-Ti 化合物, 如图 8a 所示。当保温时间增加到 10 min 时,由于 时间的延长, Ag-Cu-Ti 与复合陶瓷反应更加充分, 钎缝中 Cu 基固溶体尺寸减小, Cu-Ti 化合物弥散分 布于钎缝中,如图 8b 所示。当保温时间延长至 15 和 20 min 时, Ag-Cu-Ti 与复合陶瓷反应已经非常 充分并消耗了钎料中大部分的 Ti, 钎缝中尺寸大且 连续的 Cu 基固溶体消失, 钎缝中心的组织为 Ag-Cu 共晶,如图 8b 和图 8c 所示。这是由于 Ag-Cu-Ti 中的 Ti 消耗得较多,从而使残留于 Ag-Cu-Ti 钎料 液相成分为近 Ag-Cu 共晶成分。与此同时,随着保 温时间的延长, BTST 复合陶瓷侧界面反应层逐渐 增厚。当保温时间分别为 5、10、15 和 20 min 时, 反应层厚度分别为 3.2、7.8、9.4 和 15 µm。



图 8 不同保温时间下 870 ℃钎焊接头微观组织

Fig.8 Microstructures of the joints brazed at 870 °C for different holding time: (a) 5 min, (b) 10 min, (c) 15 min, and (d) 20 min

为了更加清楚地观察接头中各元素分布情况,对接头元素的分布进行了表征,对保温时间为 20 min 条件下获得的钎焊接头进行元素面分析,结果如图 9 所示。界面反应层包含的元素比较多,出现了 Ti 和 Cu 的对应分布, Ti 在界面反应层出现了高度富集。钎缝中心几乎没有 Ti 元素,主要是 Ag 和 Cu 的相间分布, Ag 成为了钎缝的基体。由于 B 和 C 的相对原子量较小,而且在选择分析区域含量很低,未得到它们的规律性分布情况。

图 10 为钎焊温度 870 ℃,不同钎焊保温时间下 获得的复合陶瓷钎焊接头室温三点弯曲强度。从图 中可以看出,随着保温时间的延长,弯曲强度先升 高后降低,当保温时间为 10 min,接头的室温最大 弯曲强度为 291.3 MPa。



图 9 870 ℃钎焊保温 20 min 接头钎缝组织及元素分布 Fig.9 Microstructure and elements distribution in the joint brazed at 870 °C for 20 min

由图 8 可知,随着保温时间的延长,Ag-Cu-Ti 钎料中的 Ti 与 BTST 复合陶瓷的反应越来越充分, 钎缝组织历经了非共晶、近共晶和共晶过程,反应 层厚度增加。当保温时间为 5 min 时,钎料与 BTST 复合陶瓷的反应不充分,钎缝中的 Ag-Cu 组织为非 共晶组织,反应层厚度较薄(3.2 μm),接头强度 最低。当保温时间延长至 10 min 时,Ag-Cu-Ti 钎料 与 BTST 复合陶瓷的反应充分,钎缝内物相分布较 均匀,出现大量的 Ag-Cu 共晶组织,接头强度最高 (291.3 MPa)。保温时间延长至 15 及 20 min 后, 钎缝组织为 Ag-Cu 共晶组织,界面反应层厚度急剧 增加,最厚达到 15 μm,不利于残余应力的释放, 使钎缝的塑性变形能力降低,从而降低接头强度。

2.4 钎料中 B₄C 含量对钎焊接头组织和强度的影响

从上述结果可以看到,采用 Ag-Cu-Ti 钎料钎焊 实现了 BTST 复合陶瓷的连接,Ti 与陶瓷母材界面反 应剧烈,钎焊温度和保温时间均对界面反应层厚度及钎 缝组织有很大影响;提高钎焊温度或延长保温时间均使 反应层的厚度增加。当反应层厚度过厚时(>9.4 μm), 接头强度下降,主要是由于过厚脆性反应层不利于界 面应力的释放和其本身易形成微观缺陷及促进裂纹 在该处扩展^[22]。此外,钎缝中 Ag-Cu 共晶合金的热膨 胀系数 (*α*=19.2×10⁻⁶ K⁻¹) 远大于 BTST 复合陶瓷的 热膨胀系数 (*α*=6×10⁻⁶ K⁻¹)。热膨胀系数的差异将会 导致钎焊接头在冷却过程中形成较大残余应力^[8-17]。 由于复合陶瓷和界面反应层自身的脆性大、塑性变形 能力差,在冷却和弯曲试验中,使用较小的外加载荷 下在陶瓷侧(或界面反应层)容易萌生裂纹。



图 10 接头弯曲强度与保温时间的关系曲线



为了降低 Ag-Cu-Ti 钎缝与 BTST 陶瓷之间的残 余应力,在 Ag-Cu-Ti 钎料中引入 B₄C(α=5.7×10⁻⁶ K⁻¹) 并制备 Ag-Cu-Ti 复合钎料,一方面可以降低钎料 自身的热膨胀系数,从而降低钎缝与 BTST 陶瓷热 膨胀系数之间的差异;另一方面,基于前面的实验 结果,在钎焊过程中,Ag-Cu-Ti 中的 Ti 与 B₄C 反 应牢固的界面结合,因此,B₄C 陶瓷颗粒的加入可 为 Ag-Cu-Ti 钎料基体提供强化作用,并可作为形 核质点细化钎缝组织^[12],从而有望改善接头力学 性能。

图 11 为采用 Ag-Cu-Ti+3%B4C(质量分数)复 合钎料在 890 ℃保温 15 min 得到的接头钎缝元素面 扫描分布图。B 和 C 是钎缝中引入的新元素,其中 B 的分布与 Ti 的分布规律相似,推测 Ti 与 B4C 颗粒 发生了化学反应并形成了碳化物和硼化物。由于 C 的



图 11 Ag-Cu-Ti+3%B4C 钎焊接头钎缝组织及元素分布 Fig.11 Microstructure and element distribution in joint brazed with Ag-Cu-Ti+3%B4C

相对原子量较小,在检测结果中未得到 C 的规律性分 布情况。另外, B₄C 和 Cu-Ti 化合物在钎缝中的分布 较为均匀,由于 B₄C 的质点作用,Cu-Ti 化合物主要 在 B₄C 的周围生成。根据凝固结晶理论^[23],杂质相和 优先生成的相会为熔融金属的结晶提供形核质点,表 明在钎料中引入 B₄C 颗粒可以细化钎缝组织。

图 12 为采用 Ag-Cu-Ti+B4C 复合钎料得到的接 头微观形貌, 钎料中添加的 B₄C 含量为 1%~5%。随 着 B₄C 含量增加,接头中反应层和中间钎缝区域组 织发生明显改变。对比未添加 B4C 颗粒的接头形貌, 钎缝中的共晶组织随着B₄C颗粒的加入得到了细化。 Ti在钎缝中既要与 B₄C 发生反应,又要与两侧陶瓷 母材反应,此外还会与Cu发生反应。从图 12 中各 BTST 复合陶瓷侧的反应层放大形貌可看出,随 B₄C 含量的增加,界面反应层厚度急剧减小;添加的 B₄C 颗粒为5%时,几乎看不到界面反应层。这是由于钎 料中的 Ti 易与 B₄C 结合, 随着 B₄C 含量的增加, 更 多的活性 Ti 原子会被钎料中的 B₄C 消耗, 因而分布 在两侧界面处的活性 Ti 原子减少, 从而使界面反应 层厚度变小。界面反应层厚度的降低对于接头应力 的缓解有一定程度的积极作用,但是厚度的降低也 会带来界面连接不够紧密的不利影响。

图 13 为钎料中 B₄C 含量对接头弯曲强度的影响。随 B₄C 含量增加,接头强度先略微增加后降低, 当 B₄C 含量为 1%时,抗弯强度相较于原始接头弯 曲强度提升了 7.9%,达到 314.2 MPa。但随着 B₄C 含量的增加,弯曲强度下降,当添加 B₄C 颗粒达到 5%时,接头强度降低至 166.5 MPa。 在 B₄C 含量为 1%时,界面反应层厚度约为 5 μm, 合适的反应层厚度是接头强度得以提高的前提。接 头中引入的 B₄C 主要起到了以下作用:第一,对于 缓解陶瓷与钎缝之间的热膨胀系数失配起到主要作 用;第二,细小的 B₄C 颗粒为钎缝中各种相提供了 形核的质点^[8-14],对于细化接头组织也起到了很大



图 12 不同 B₄C 含量钎焊接头微观组织 Fig.12 Microstructure of joints brazed with different B₄C contents: (a) 1%, (b) 3%, and (c) 5%



图 13 B₄C 含量对钎焊接头弯曲强度的影响

Fig.13 Effect of B₄C content on the flexural strength of brazed joints

作用。因此,所获得的钎焊接头强度得到了提高。 然而,当 B₄C 含量为 3%和 5%时,由于 B₄C 消耗了 Ag-Cu-Ti 中大部分的 Ti 而导致界面反应层厚度急 剧减小,不能形成完整良好的界面结合。此外,由 于钎缝中大量聚集分布的 B₄C 严重影响了钎缝的 连续性和接头的塑性变形能力,对接头强度也会产 生一定的恶化,从而降低接头强度。因此 B₄C 加入 量并不是越多越好,需要在保证良好的界面结合的 前提下合理地缓解接头的热膨胀系数差异。

3 结 论

1) Ag-Cu-Ti 钎料对 BTST 复合陶瓷具有良好的润湿性,钎料中的 Ti 与复合陶瓷反应形成 TiC 和 TiB,形成牢固的冶金结合。Ag-Cu-Ti 液相残留在 钎缝中凝固形成 Ag 基固溶体、Cu 基固溶体和 Cu-Ti 化合物。

2)随着钎焊温度的提高或保温时间的延长,复合陶瓷侧界面反应层逐渐增厚,Cu-Ti 化合物在反应层的形核质点处聚集,钎缝组织 趋向于形成 Ag-Cu 共晶组织;钎焊接头弯曲强 度先升高后降低,过厚的界面反应层不利于接 头强度的提高。

3)由于 Ti 与 B₄C 反应消耗钎料中的 Ti,随着 钎料中的 B₄C 含量增加,钎缝组织得到细化的同时 界面反应层厚度急剧下降,接头强度先略微增加后 降低。

4) 在添加 B₄C 为 1%, 钎焊温度 890 ℃, 保温 时间 15 min 的条件下, 所获得的复合陶瓷接头弯曲 强度最高, 为 314.2 MPa。这主要归因于 B₄C 的添 加一定程度上缓解了接头热膨胀系数差异及提高了 钎缝强度。

参考文献 References

- Hu Lanxin, Wang Aiyang, Tian Tian et al. Journal of the European Ceramic Society[J], 2022, 42(4): 1282
- [2] Wen Qun, Tan Yongqiang, Zhong Zhihong et al. Materials Science & Engineering A[J], 2017, 701: 338
- [3] Tao Yong(陶 拥), Wang Rui(王 睿), Song Kuijing(宋奎 晶) et al. Transactions of the China Welding Institution (焊接学报)[J], 2022(1): 29
- [4] Shan Wenyu(单文禹), Wang Ying(王 颖), Yang Zhenwen(杨振文) et al. Rare Metal Materials and Engineering(稀有金属材料与工程)[J], 2022, 51(3): 927
- [5] Wang Xingxing(王星星), Wu Gang(吴港), He Peng(何鹏) et al. Rare Metal Materials and Engineering(稀有金属材料与工程)[J], 2022, 51(7): 2689
- [6] Zhang Liang(张 亮), Long Weimin(龙伟民), Zhong Sujuan(钟素娟) et al. Rare Metal Materials and Engineering(稀有金属材料与工程)[J], 2022, 51(9): 3492
- [7] Wang Gang, Cai Yingjun, Wang Wei et al. Ceramics International[J], 2020, 46(1): 531
- [8] Xiong Jinhui, Huang Jihua, Zhang Hua et al. Materials Science and Engineering A[J], 2010, 527(4-5): 1096
- [9] Zhao Shuai, Chen Haiyan, Nai Xin et al. Materials Characterization[J], 2022, 194: 112419
- [10] Zhao Shuai, Chen Haiyan, Nai Xin et al. Journal of Manufacturing Processes[J], 2023, 85: 132
- [11] Wang G, Yang Y L, Wang M et al. Journal of the European Ceramic Society[J], 2021, 41(1): 54
- [12] Xue Haitao, Li Tao, Guo Weibing et al. Materials Letters[J], 2022, 307: 131050
- [13] Song X G, Cao J, Wang Y F et al. Materials Science and Engineering A[J], 2011, 528(15): 5135
- [14] He Yanming(贺艳明), Wang Xing(王兴), Wang Guochao(王国超) et al. Transactions of the China Welding Institution(焊接学报)[J], 2013, 34(8): 59
- [15] Wang Zhiping(王志平), Yang Sinan(杨斯楠), Liu Yan(刘治) et al. Materials for Mechanical Engineering (机械工程材料)[J], 2018, 42(10): 13
- [16] Dai Xiangyu, Cao Jian, Chen Zhe et al. Ceramics International[J], 2016, 42(5): 6319
- [17] Blugan G, Kuebler J, Bissig V et al. Ceramics International[J], 2007, 33(6): 1033
- [18] Weinberger C R, Thompson G B. Journal of the American Ceramic Society[J], 2018, 101(10): 4401
- [19] Feng Haibo, Zhou Yu, Jia Dechang et al. Crystal Growth

& Design[J], 2006, 6(7): 1626

- [20] Yang Weiqi, Xing Lili, Lin Tiesong et al. Journal of Alloys and Compounds[J], 2018, 744: 124
- [21] Cai Xiaoqiang(蔡小强), Wang Dongpo(王东坡), Wang Ying(王 颖) et al. Acta Aeronautica et Astronautica Sinica(航空学报)[J], 2022, 43(2): 625006
- [22] Wu Mingfang(吴铭方), Yu Zhishui(于治水), Jiang Chengyu(蒋成禹) et al. Rare Metal Materials and Engineering(稀有金属材料与工程)[J], 2000, 29(6): 419
- [23] Zhang Bin, Yang Changlin, Sun Yunxia et al. Materials Today Communications[J], 2020, 24: 101023

Microstructure and Mechanical Properties of Brazed B₄C-TiB₂-SiC-TiC Composite Ceramic Joints

Zhong Zhihong^{1,2}, Yuan Dongli¹, Zhu Wenjing¹, Wei Renwei¹, Song Kuijing¹, Wu Yucheng^{1,2}

(1. School of Materials Science and Engineering, Hefei University of Technology, Hefei 230009, China)

(2. Engineering Research Center of High Performance Copper Alloy Materials and Processing, Ministry of Education, Hefei University of Technology, Hefei 230009, China)

Abstract: Ag-Cu-Ti and Ag-Cu-Ti+B₄C composite brazing alloys were used to braze the B_4C -TiB₂-SiC-TiC (BTST) composite ceramic. The effects of brazing temperature, holding time, and B_4C content on the interfacial microstructure and mechanical properties of the joints were investigated. The results show that Ag-Cu-Ti brazing alloy has a good wettability with BTST and Ti reacts with BTST to form TiC and TiB. The thickness of reaction layer increases with the increase in brazing temperature or holding time, and Ag-Cu eutectic alloy forms in the brazing seam. The bending strength of the joints increases first with the brazing temperature or holding time and then decreases. The addition of B_4C into the Ag-Cu-Ti refines the microstructure of brazing seam and reduces the thickness of reaction layer. The maximum bending strength of the joint achieved is 314.2 MPa, when the BTST composite ceramic is brazed at 890 °C for 15 min by the Ag-Cu-Ti with 1% B₄C (mass fraction). **Key words:** composite ceramic; boron carbide; brazing; microstructure; bending strength

Corresponding author: Zhong Zhihong, Ph. D., Professor, School of Materials Science and Engineering, Hefei University of Technology, Hefei 230009, P. R. China, Email: zhong@hfut.edu.cn