# 尖晶石含量对氧化镁-尖晶石 复合耐火材料性能的影响

摘 要: 在1400℃下通过常规的固体氧化物反应合成镁铝尖晶石 ,然后将重量百分数在0%~30% 范围内的镁铝 尖晶石加入到镁质耐火砖复合材料中。氧化镁-尖晶石耐火复合材料的最佳烧成温度由致密化研究和相分析决定。最终耐火制品用热膨胀、荷重软化温度、常温强度、经热震后常温强度的保持率、不同温度的高温强度和显微结构分析来表征。含有氧化镁成分的尖晶石含量为20%时 材料具有优越的性能。
 关键词: 复合材料; MgO; MgAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub>; 热力学性能; 热膨胀; 显微结构; 耐火材料

中图分类号: TQ175.713.3 文献标识码: B 文章编号: 1673-7792 (2013) 06-0033-05

# 1 引言

众所周知 镁铝尖晶石在室温和高温下均具有 优良的机械、化学和热力学性能 但由于很难烧结而 使它们未能广泛应用到商业上。从氧化物组成上来 看 尖晶石的形成是 Mg<sup>2+</sup>离子和 Al<sup>3+</sup>离子反向扩散 的过程。尖晶石的合成和尖晶石耐火材料的制备已 经发展了一个世纪了,但是从氧化物组成 MgO、 Al,0,合成尖晶石的过程中 5% 的体积膨胀使得材 料在同样的烧成工序中难以致密。因此采用两步烧 成,第一步是形成尖晶石,第二步是使尖晶石致密 化。具有类似性质的镁铬耐火材料虽经济实用,但 含铬的材料具有有害特性,因此将镁铝作为一种可 供选择相应用于镁质耐火材料中已成为一种趋势。 尖晶石耐火材料主要的应用领域是:水泥回转窑的 过渡区和燃烧区作为氧化镁-尖晶石耐火材料,钢包 的边墙和底部作为氧化铝-尖晶石浇注料 玻璃罐熔 炉蓄热室中作为格子体。

对于各种应用和对此系统深入研究的工作者而 言,氧化镁-镁铝化合物是很重要的。Alper等人研 究 MgO-MgAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub>体系的相图时发现,在氧化镁占 45%的 MgO-MgAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub>二元系中在1995℃下有一个 低共熔点。他们也报道了氧化镁在尖晶石相中的固 溶度,而且溶解度可达到 39% MgO 和 61% Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>。 Bailey 等人发现过量的氧化镁对尖晶石的致密化十 分有用。方镁石作为第二相限制了晶界移动,产生 了具有卓越力学性能的致密小晶粒。随着氧化镁-镁铝熟料研究工作的进展,Cooper等人发现,氧化镁 -尖晶石砖中含有40%的尖晶石(含有氧化镁-镁铝 熟料)时,具有最好的性能。作者同样发现了对热 震破坏以及许多应用上砖的侵蚀和腐蚀的良好抵抗 性。Consalves 和其他人研究许多应用于水泥回转 窑的氧化镁--尖晶石砖。他们发现从天然菱镁矿制 造并熔融尖晶石颗粒的砖比从海水镁砂和烧结尖晶 石制造的类似产品显示出了更高的抗水合作用、抗 碳酸盐化和硫酸盐侵蚀性。前者的结合物也被报道 在更高的液相和易变的涂料状态下表现的更好。 Eusner 等人用92%的纯方镁石和8%的氧化铝作为 原材料研制出了一种碱性耐火材料。他们发现在烧 成或使用过程中,方镁石和矾土的细颗粒间反应生 成尖晶石,这表现得和砖中的反应结合一样。他们 同样获得了杰出的抗载重变形、抗渣和抗剥落性能。

有报道指出 方镁石砖中添加尖晶石能改善抗 热震性 也有人称在水泥回转窑中与传统镁铬砖相 比服役时间是其2~3 倍长。抗热震性改善的原因 与氧化镁和尖晶石之间热膨胀行为有很大不同是相 关的。热膨胀的不均匀导致大量拉伸压力环和微裂 纹沿着尖晶石颗粒形成 ,这阻止了由于热震性而产 生的裂纹的蔓延。Aksel 等人总结出: 在一个热压的 致密氧化镁-尖晶石复合体的方镁石-尖晶石界面上 形成的微裂纹和界面分离,是起源于冷却过程中的 热膨胀不均匀和二次尖晶石的晶化作用。他们也报 道了裂纹作为关键因素由于增加了局部拉伸应力区 域的范围 伴随着尖晶石的量和尺寸大小的增加 而 引起载重的失效与强度和模量的损失。但是,本工 作中随着尖晶石的增加 断裂值显著增加 这是能够 增加氧化镁尖晶石材料抗热震破坏性的一个主要因 素。

本工作中,化学计量的镁铝尖晶石是由煅烧氧 化镁和煅烧氧化铝在1400℃下制得,然后碾磨以增 加细度或活性。然后将细的尖晶石加到烧结氧化镁 颗粒组分中,以10%、20%和30%来取代氧化镁的 细粉部分。通过烧后产品的相分析和致密化分析来 选择最佳的烧成温度。将含有不同组分的尖晶石与 纯的氧化镁组分烧后的不同特性进行对比,如热膨 胀、常温强度、不同温度下的高温强度、荷重软化温 度、热震后的强度保持率和显微结构分析。

## 2 实验

煅烧氧化镁和煅烧氧化铝进行化学分析、相分 析、比重和比表面积测定(表1)。氧化物按照尖晶 石的化学计量组成配成后,在氧化铝内衬的罐里研 磨 30min。混合好后的松散粉末在1400℃下的高 铝坩埚中煅烧2h。然后将烧后的尖晶石组分用罐 磨机、搅拌机和由氧化锆组成的研磨介质在丙醇中 碾磨3h。碾磨后的尖晶石进行各种物化性能的检 测(表2)。

|                                        | 表 I 原科的物化性能 |                                   |        |
|----------------------------------------|-------------|-----------------------------------|--------|
| 项目                                     | 煅烧 MgO      | 煅烧 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 烧结 MgO |
| 化学分析/%                                 |             |                                   |        |
| $SiO_2$                                | 0.16        | 0.08                              | 0.13   |
| $Al_2O_3$                              | 0.27        | 99.2                              | 0.06   |
| $Fe_2O_3$                              | 0.52        | 0.12                              | 0.48   |
| TiO <sub>2</sub>                       | 微量          | 0.04                              | 微量     |
| $B_2O_3$                               | 0.01        | 微量                                | 0.01   |
| CaO                                    | 0.7         | 0.08                              | 0.6    |
| MgO                                    | 98.1        | 微量                                | 98.5   |
| Na <sub>2</sub> O                      | 0.04        | 0.3                               | 0.08   |
| K20                                    | 0.05        | 0.05                              | 0.04   |
| 物理性能                                   |             |                                   |        |
| 表面积/(m <sup>2</sup> •g <sup>-1</sup> ) | 4.6         | 1.8                               |        |
| 比重                                     | 3.56        | 3.98                              | 3.57   |
| 相分析                                    | 方镁石         | 刚玉                                | 方镁石    |
| 体积密度/(g•cm <sup>-3</sup> )             |             |                                   | 3.43   |
| 显气孔率/%                                 |             |                                   | 4.0    |

| 耒1 | <b>百彩的物化性能</b> |  |
|----|----------------|--|

| 表 2               | 研磨后尖晶石的物化性能              |
|-------------------|--------------------------|
| 物化性能              | 指标                       |
| 化学分析/%            |                          |
| $SiO_2$           | 0.11                     |
| $Al_2O_3$         | 71.42                    |
| $Fe_2O_3$         | 0.26                     |
| $TiO_2$           | 微量                       |
| $ZrO_2$           | 微量                       |
| $B_2O_3$          | 微量                       |
| CaO               | 0.22                     |
| MgO               | 27.61                    |
| Na <sub>2</sub> O | 0.22                     |
| K <sub>2</sub> O  | 0.04                     |
| 物理性能              |                          |
| 比重                | 3.60                     |
| 相成分               | 尖晶石                      |
| 比表面积/()           | $m^2 \cdot g^{-1}$ ) 4.0 |

碾磨后的尖晶石最终与烧结氧化镁颗粒混合用 来制砖。烧结氧化镁的各种物化性能在表1中已经 列出。制备了4个不同批次的材料 记为 A、B、C 和 D <br />
各含尖晶石 0%、10%、20% 和 30%。尖晶石在 颗粒组成中取代氧化镁颗粒中最细的部分。包含不 同量的尖晶石批次的颗粒级配见表3。将各批次用 6% PVA 溶液混合,且在 125 MPa 的特定压力下单向 压成标准砖形(230mm×115mm×75mm)。砖坯在空 气中干燥1天,随后在110℃的烘箱中干燥1天。 接着砖在1600℃、1650℃和1700℃下煅烧,保温 2h。烧后的制品进行相分析和致密化研究以确定最 佳的烧成温度。所有的组分都在最佳烧成温度下煅 烧 烧后产品检测1400℃下的线性热膨胀、常温抗 折强度(MOR)、荷重软化温度(RUL)以及在 1 000℃、1 200℃和1 400℃下保温 30min 的高温强 度(MOR)、热震后的常温 MOR 保持率(热循环包括 1 000℃下加热 10min 和空气中急冷 10min) 用扫描 电镜观察热震后的显微结构。

表3 不同批次组成/%

|           | · · · · · · · · · · · · · · · · · · · | 100//2012 | 70 |    |
|-----------|---------------------------------------|-----------|----|----|
| 颗粒级配      | А                                     | В         | С  | D  |
| 烧结 MgO/μm |                                       |           |    |    |
| 2 500     | 30                                    | 30        | 30 | 30 |
| 1 100     | 20                                    | 20        | 20 | 20 |
| 375       | 5                                     | 5         | 5  | 5  |
| 175       | 15                                    | 15        | 15 | 15 |
| < 100     | 30                                    | 20        | 10 | 0  |
| 研磨尖晶石/μm  | ı 0                                   | 10        | 20 | 30 |

试样的化学分析按照常规的酸溶解法来测定。 通过用二甲苯作为液体介质运用比重瓶的方法来测 定比重。所有的相分析用衍射角为 20~60°的带 Cu -Kα射线的 X 射线衍射仪进行研究。比表面积是 在液氮温度下用氮气作为吸附气体引用 BET 原理 进行测量。烧后的尖晶石在研磨机上进行碾磨,各 批次成型是在重型液压机上进行。所有的煅烧均在 一个电加热程序控制的加热炉中进行。致密化研究 是在二甲苯介质中运用阿基米德原理通过常规液体 置换法测量。通过高温膨胀仪来研究热膨胀行为。 所有的常温 MOR 值是在一台通用的测试机上进行 测定,高温 MOR 是在德国耐驰制造的设备上进行。 RUL 是在常规设备上测定的,测量从最大膨胀值至 6%的变形量的温度(*T*<sub>a</sub>)。显微结构分析是在扫描 电镜上进行的。

## 3 结果与讨论

原料的物化性能表明其纯度都大于 98%。煅

烧 MgO 中含有的石灰和铁的氧化物是主要杂质, B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>的含量很少。煅烧氧化铝中碱是主要杂质。 尖晶石原料的比重和相分析也反映出高纯度,比表 面积表明原料为亚微米尺寸。烧结 MgO 中石灰和 铁的氧化物也为主要杂质,含有少量的 B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>,且烧 结达到高于 96% 的真密度。比重和相分析也反映 出材料的高纯度。

烧后的和碾磨后的尖晶石 X 射线衍射图谱 (图1)表明,仅有尖晶石相且无自由组成的氧化物, 这标志着各批次进行了完全的尖晶石化反应。根据 表2可知,研磨后的尖晶石粉具有化学计量组成,并 含有微量的 ZrO<sub>2</sub>(这消除了研磨过程中 ZrO<sub>2</sub>污染的 可能性)。碾磨粉的比表面积表明材料具有亚微米 颗粒尺寸。



图1 研磨后尖晶石的 X 射线衍射图谱

#### 3.1 相分析

相分析研究表明,在组成中除了方镁石相外还 有尖晶石相的存在,且随着尖晶石含量的增加,尖晶 石相峰值强度逐渐增加,方镁石相峰值强度下降。 我们观察的烧结温度对不同批次的相含量几乎没有 影响。图2列出了含有氧化镁,且尖晶石量为20% 的批次在1650℃下烧后的X射线衍射图谱的典型 曲线。



## 3.2 致密化研究

如图 3 所示 不同批次的体积密度图表明 随着 尖晶石的量增加到 20%,密度值逐渐增加,但变化 较小。烧结温度增加到 1 650℃时,对密度值同样也 十分有利,但是温度继续增加,密度值没有任何的提 高。对于所有的组分,1 650℃为最佳的烧结温度。 显气孔率的研究也同样证明了这一点,如图 4 所示。 尖晶石掺入的烧后产品在密度值上少许的增加可能 是由于细的活性尖晶石相的存在及扫描电子显微照 片(见 3.7 节)中观察到的更细的尖晶石相填充在 氧化镁晶粒间的空隙中,基体更加紧密,从而使试样 烧结更好所致。然而,对不同的批次的致密化研究, 都没有发现重大差异,这可能由于尖晶石相和方镁 石相有着相似的真密度值。





图 4 显气孔率与氧化镁-尖晶石复合材料中 尖晶石含量的关系

# 3.3 热膨胀研究

如图 5 所示,不同批次的线性热膨胀百分比曲 线表明,随着尖晶石量的增加,热膨胀值逐渐降低。 这是由于尖晶石相比方镁石相有更低的热膨胀行 为。不含尖晶石 A 批的膨胀值为 1.66%,而当温度 在 1 400℃,尖晶石 含量为 30% 时,其值下降为 1.36%(D 批)。各批次复合耐火材料的线性膨胀系 数在表 4 中列出,表明随着尖晶石量的增加,其值逐 渐降低。



图 5 各批次氧化镁-尖晶石复合材料的线性热膨胀率

表4 各批次的线性热膨胀系数值(α)

| <i>α</i> /批次       | А     | В     | С     | D     |
|--------------------|-------|-------|-------|-------|
| 室温到1000℃/(10-6℃-1) | 11.58 | 10.83 | 10.05 | 9.48  |
| 室温到1400℃/(10-6℃-1) | 12.20 | 11.37 | 11.01 | 10.26 |

## 3.4 RUL 研究

图 6 显示尖晶石掺入纯氧化镁后极大的提高了 RUL 值(6% 变形时的温度)。然而,当尖晶石含量 超过 20% 后,RUL 值达到了临界值。用尖晶石粉取 代细的氧化镁,可以降低低熔点相从杂质中形成的 可能性,且尖晶石也能在它的结构中吸收 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(氧 化镁的主要有害杂质)。掺入尖晶石能减小恶化的 可能性,增加抗变形的强度。对于纯氧化镁基体 [面心立方结构 { 111 } < 110 > 滑移系统]来说,含 尖晶石批次中的二次相尖晶石的存在限制了机械滑 移所引起的变形。氧化镁和尖晶石相之间的热膨胀 失配使基体中出现微裂纹,这将有助于相互连接而 起到抑制裂纹的扩展。尖晶石量越多,微裂纹就越 多,这同样提高了基体的力学性能。但是微裂纹更 多时,大量存在的裂纹的扩展就会损耗强度,这可以 从含 30% 的尖晶石基体中观察到。



## 3.5 热震后的残余强度

如图 7 所示 不同批次的常温抗折强度(MOR) 表明 ,含 20% 尖晶石的组成其强度值几乎相同。含 30% 尖晶石的 D 批次其强度值相对更低 ,可能是因 为大量的微裂纹的存在 ,能在一个比较低的压力水 平下 ,扩展至失效。不含尖晶石的 A 批在热震下 , 强度急剧下降。热震使烧结体出现裂纹 ,而使其在 更低压力下失效。在仅有方镁石相的组成中 ,杂质 在高温烧结中出现黏性液相 ,热震产生的裂纹导致 较低的残余强度。尖晶石的引入极大地提高了残余 强度值。存在于不同批次尖晶石中的微裂纹阻止了 热震过程中产生的裂纹的扩展 ,因而强化了基体 ,增 加了残余强度。在更多次数的热震循环下 ,微裂纹 的影响更加显著。在含 30% 尖晶石的 D 批中也同样 观察到了残余强度的下降。大量的微裂纹在热震过 程中可能已经扩展和蔓延 ,导致更低的残余强度值。



图 7 热震后残余强度与氧化镁-尖晶石复合材料中 尖晶石含量的关系

## 3.6 高温强度

如图 8 所示,不同批次在不同的温度下显示出 相似的高温强度特征。在方镁石组成中引入尖晶 石,强度得到了极大的提高。尖晶石的量从 20% 增 加到 30% 时,高温强度降低,但是强度仍要高于不 含尖晶石的 A 批。尖晶石颗粒周围的微裂纹和周 向拉应力的影响是高温强度值得到提高的原因。但 是这些大范围的微裂纹可能会降低含 30% 尖晶石 试样的强度。测试温度的升高导致所有批次强度的 大幅减小,这可能是由于更高的温度加速和恶化了 损毁机制。

## 3.7 显微结构

不含尖晶石的 A 批次粒径的不均匀性见图 9 (a)。通过粒间类型的多孔性观察到了方镁石互相 挤压,且为角形颗粒。方镁石的颗粒的平均粒径为 6μm。氧化镁组分中添加尖晶石改变了显微结构的 特性。观察到尖晶石颗粒尺寸小,且大部分存在于 方镁石晶粒间的空隙,见图9(b)。除了晶粒间的颗 粒外,也能观察到颗粒内的气孔,这表明了颗粒的生 长。方镁石颗粒中有熔融的尖晶石相(颗粒上观察 到的白色点)。尖晶石在高温下可熔于方镁石,但 是冷却过程中会成为熔融相从方镁石晶粒中析出。 含 20% 尖晶石的 C 批的方镁石颗粒的平均粒径为 18μm,见图 9(b)。



(a) 含 0% 尖晶石的 A 批次



图 8 高温强度与氧化镁-尖晶石复合材料中 尖晶石含量的变化关系



(b) 含 20% 尖晶石的 C 批次

4 结论

(1) 化学计量的镁铝尖晶石在1400℃下制备。

(2) 氧化镁-尖晶石复合耐火材料的最佳烧成 温度为1650℃。

(3) 随着尖晶石含量的增加 热膨胀逐渐降低。

(4) 掺入尖晶石后极大地改善了荷重软化温度、热震后的残余强度和方镁石基体的抗折强度特性。

(5) 显微结构表明,尖晶石作为晶间颗粒和熔 融相存在于方镁石颗粒间。尖晶石也能促进方镁石

(上接第32页)



图 3 新开发修补料的硬化时间和流动性

4 今后的方向

颗粒的显著生长。

图9 扫描电子显微照片

(6) 含尖晶石(20%)的基体显示出了卓越特性。方镁石和尖晶石相间的热膨胀失配,在尖晶石 周围产生了微裂纹和周向拉应力,通过微裂纹的互 联增强了复合基体。但是大量的微裂纹引起基体中 存在的微裂纹在较低应力水平下的扩展或蔓延,形 成了相对较低的力学或热力学性能。

| 徐 | 勇 | 编译 |
|---|---|----|
| 杨 | 杨 | 校  |

收稿日期: 2013-07-29

っちょちょちょちょちょちょちょう

如上所述 将对应超高温施工型碳结合喷补料 和快速硬化高温浇注修补料结合,可以显著提高转 炉的热态修补效率。此外,最近作为减轻环境负荷 的措施之一,耐火材料开始循环利用,品川公司也开 展了采用转炉使用后的 MgO-C 砖的对应超高温型 碳结合喷补料和快速硬化高温浇注修补料的开发。 认为今后将扩大这些循环利用制品的使用。

王艳红 编译 全荣校

收稿日期: 2013-05-20