文章编号:1006-9941(2025)06-0601-09

B/AP/PVDF复合含能微球的悬浮燃烧特性

强 月1,梁导伦1,王 军2,王 珊1,王 建3,许王子1,林日琛1,沈德魁1

(1.东南大学能源与环境学院,能源热转换及其过程测控教育部重点实验室,江苏南京 211102; 2.北京理工大学机电学院, 北京 100081; 3.中国工程物理研究院化工材料研究所,四川 绵阳 621999)

摘 要: 硼(B)基复合含能材料的能量密度较大,广泛应用于火炸药领域。研究通过乳液和溶剂蒸发法用不同聚偏二氟乙烯(PVDF)质量含量(5%、10%、15%和20%)制备了B/高氯酸铵(AP)/PVDF复合含能微球,并采用扫描电子显微镜对其表面微观形貌进行表征,利用超声悬浮激光点火系统研究了不同PVDF含量的复合含能微球悬浮燃烧特性,通过对B/AP/PVDF复合含能微球微爆燃烧特性的在线诊断,筛选出燃烧特性最优的PVDF含量的微球。结果表明,所得微球表面近似球形,其悬浮燃烧可分为发展燃烧、稳定燃烧和衰减燃烧3个阶段,过程中都伴有"微爆"现象,PVDF含量为10%时具有最大的火焰面积和亮度,最强的BO₂发射光谱(11291.8 counts),最大的BO₂峰值面积积分(128516.8)和最高的表面燃烧温度(1243.8 ℃),这些结果表明微球的PVDF含量为10%时具有最优的燃烧特性和能量释放特性。

关键词:硼;聚偏二氟乙烯;高氯酸铵;复合含能微球;超声悬浮燃烧
 中图分类号:TJ55;TJ 410.1
 文献标志码:A

DOI:10.11943/CJEM2025065

0 引言

硼(B)作为一种高能燃料,因其高体积热值(约 137 kJ·cm⁻³)和高质量热值(约 58 kJ·g⁻¹)^[1]而备受关 注,在火炸药领域展现出巨大的应用潜力^[2]。然而,B 表面在高温下易形成低熔点(718.1 K)、高沸点 (2316.0 K)的三氧化二硼(B₂O₃)液态氧化膜^[3],会阻 碍 B的燃烧,导致能量释放不充分^[4],严重制约了B的 能量释放和应用性能。因此,对B进行改性形成B基 复合含能燃料^[5],去除B表面的氧化膜对于提高其能 量释放具有重要意义。

氧化剂能够为B的燃烧提供更充分的氧化性氛围,而高氯酸铵(AP)^[6]因具有高氧含量、优异的点火

收稿日期: 2025-04-11;修回日期: 2025-05-14
网络出版日期: 2025-05-22
基金项目:国家自然科学基金(52276104和51906040),中央高校
基本科研业务费专项资金(2242025RCB0003),东南大学至善青年
学者计划
作者简介:强月(1999-),女,硕士在读,主要从事硼基高能复合材
料的点火燃烧和能量释放特性研究。e-mail:jiangyue209@163.com
通信联系人:梁导伦(1991-),男,副教授,主要从事新型高能燃料

高效燃烧理论与技术研究。e-mail:ldl@seu.edu.cn

性能,在火炸药领域得到了广泛应用[7]。氟聚物[8]分 解产生的含F自由基能够与B₂O₃氧化膜反应从而有效 去除氧化膜。而聚偏二氟乙烯(PVDF)^[9]因具有高氟 含量、高稳定性和成本低而备受青睐^[10]。Xu等^[11]研 究了 B/AP(AP:20%)复合燃料的热氧化性能和点火 燃烧特性,发现将AP加入B中,对B燃烧温度的提升 可达到 30.53%。Zhu 等^[12]在使用 PVDF 涂层来提高 微米级 B 的点火和燃烧性能的实验中发现 PVDF 可以 显著降低B粉的初始氧化温度并增加其反应热,实验 条件下23% PVDF含量为最佳。相关研究表明, AP和 PVDF 同时与 B 进行复合能够进一步提高 B 的燃烧和 能量释放^[13]。Qin 等^[14]采用静电喷涂技术制备了核 壳 B/AP/PVDF 三元复合微单元, 探究了 B/AP 配比对 自然堆积状态的 B/AP/PVDF 燃料的点火和燃烧特性 的影响,发现 B/AP/PVDF 化学计量比为 2:1:2 时具有 最佳的燃烧效果。

现有研究基本围绕B基高能复合燃料在自然堆积 状态下多颗粒密集接触式的点火燃烧,对单一微球的 燃烧特性以及 B/AP/PVDF 三元复合含能材料的研究 较少。与燃料粉末相比,微球结构具有更大的反应接 触面,成分分布均匀,且研究表明乳液溶剂蒸发法制备

引用本文:强月,梁导伦,王军,等, B/AP/PVDF复合含能微球的悬浮燃烧特性[J].含能材料,2025,33(6):601-609. JIANG Yue, LIANG Dao-lun, WANG Jun, et al. Suspension Combustion Characteristics of B/AP/PVDF Composite Energetic Microspheres[J]. *Chinese Journal of Energetic Materials*(Hanneng Cailiao),2025,33(6):601-609.

CHINESE JOURNAL OF ENERGETIC MATERIALS

的微球具有大量孔隙结构。能够进一步促进传热传 质,能量密度更高。^[15]。因此研究单一微球的燃烧和 能量释放特性对于火炸药领域的发展具有重要意义。

另一方面,超声悬浮能够使物体处于无接触状态^[16],并通过调节磁场强度、声波频率、静电势等达到 精准控制悬浮物的位置和运动,能够在轻微扰动下将 质量轻小体积的液体、气泡和固体颗粒稳定悬浮在媒 质中的某点上^[17],悬浮的效果不会受声场中物体材料 性质的限制,因此能够在超声波场中悬浮的物体种类 十分广泛^[18]。单轴式超声悬浮器结构简单,易于控 制,广泛应用于实验室研究^[19]。超声悬浮极大程度地 改善了外界物质干扰的影响,在一定程度上能更直观、 准确地观察单一微球的燃烧特征,更有助于揭示微观 结构对微球能量释放的影响,更好地探究微球的燃烧 和能量释放特性^[20-21]。

此外,单一微球的燃烧性能高度依赖于其组成结构、包覆方式及粒径分布等因素,因此,深入研究 B/AP/PVDF复合含能微球中成分组成对燃烧行为的 影响具有重要意义。作为含氟粘结剂,PVDF不仅能 够有效增强各组分间的接触界面,还会分解产生HF 气体,消除B颗粒表面的氧化膜,显著促进能量释放。 然而,PVDF含量过高将导致体系能量密度下降,而含 量不足则难以充分去除氧化膜,影响反应活性。因此, 优化PVDF含量对于提升B/AP/PVDF复合含能微球的 整体能量释放效率具有关键作用。

B/AP/PVDF微球的燃烧性能可以通过燃烧火焰、 BO₂发射光谱强度和燃烧温度高低进行表征。为此,本 研究采用超声悬浮激光点火系统对单一B/AP/PVDF 复合含能微球的燃烧和能量释放进行探究,通过高速 相机、光纤光谱仪与双色测温仪同步记录燃烧过程中 的火焰形貌、发射光谱和燃烧温度。针对4种不同 PVDF含量(5%、10%、15%和20%)的微球,系统开展 点火燃烧实验,通过对微球微爆燃烧特性及其随 PVDF含量变化的规律,筛选出燃烧特性最优的PVDF 含量的微球,为该类B基复合含能材料的制备与应用 提供了借鉴。

1 实验部分

1.1 原料与仪器装置

原料:微米级B粉(纯度为98%的无定型B粉,体 积平均粒径为5μm)由中国河北保定鹏达新材料科技 有限公司提供,AP(分析级,体积平均粒径为100μm) 由中国工程物理研究院化工材料研究所提供,PVDF (分子量为5.34×10⁵ Dal,浓度为5%(乙酸乙酯为溶 剂))由上海麦克林生化科技有限公司提供,乙酸乙酯 (纯度99%)购自阿拉丁公司,聚乙烯醇(PVA-1788, 平均聚合度1700,水解度88%)由中国石化四川维尼 纶厂(中国重庆)提供。

仪器:场发射扫描电子显微镜(ZIESS Sigma HD S360),能量色散X射线谱仪(牛津Oxford xplore30),超声悬浮器(11-0130911-101)由德国 Tec5 AG 公司生产,CO₂激光器(YHDZ-400W)由南京御虹激光设备有限公司生产。高速相机(AG C-VIT),由瑞士AOS公司生产,高速相机镜头(Nikon C-VIT),50 mm变焦透镜,由日本生产,光纤光谱仪(AvaSpec-ULS2048CL-EVO-RS-UA)由荷兰Avantes公司生产,双色测温仪(STRONG-SR-7032)由常州思捷光电生产。

装置:使用超声悬浮激光点火系统进行B基含能 微球的点火实验。实验装置主要包括超声悬浮模块、 点火模块、测量模块和控制模块^[21]。超声悬浮模块主 要包括超声悬浮器及其控制器,用于悬浮单个B基含 能微球。点火模块主要包括CO₂激光发生器、激光出 射管,可实现微球的点火。测量模块包括高速相机、光 纤光谱仪和双色测温仪,用于记录燃烧火焰形貌、燃烧 发射光谱和燃烧温度。控制模块主要包括电脑、同步 触发装置,用于控制实验参数和实现不同模块之间的 协作。其中光纤光谱仪通过同步触发装置与激光器连 接,实现激光触发的同时光纤光谱仪同步开始记录光 谱数据。

1.2 样品制备

采用乳液和溶剂蒸发法^[22]制备 B/AP/PVDF 复合 含能微球。以 PVDF 含量为 5% 的微球制备为例进行 详细说明。首先按照相应的配比(B:20%, AP:75%, PVDF:5%)将 B 粉和 AP 粉末分散在 30 mL 的纯乙酸 乙酯中,然后向悬浮液中加入 1 g的 PVDF 溶液,并在 磁力搅拌下混合 1 h,以形成稳定的油相。随后,将油 相倒入 120 mL 含有 0.2% PVA 的水-异丙醇溶液中, 以 300~900 rad·min⁻¹的搅拌速度获得稳定的水包油 乳液。然后,在进一步的搅拌和蒸发溶剂的作用下初 步形成不同 PVDF 含量为 5% 的 B 基含能微球。最后, 用乙酸乙酯洗涤固体产品,并在 40 ℃下干燥 24 h,得 到最终的 B 基含能微球。

不同 PVDF 含量的微球的制备通过改变配方中的 B、AP 和 PVDF 含量实现。实验使用的 4 种微球的 PVDF 质量含量分别为 5%、10%、15% 和 20%(对应编 号 为 B/AP/PVDF-5%、B/AP/PVDF-10%、B/AP/ PVDF-15%和B/AP/PVDF-20%), B和AP的相对配比 始终保持为4:15。此外,通过控制搅拌机的转速来控 制微球的粒度约为600 μm,并确保实验微球粒度的 均匀性。

1.3 表征与性能测试

通过场发射扫描电子显微镜对微球的形貌进行观察,3 kV加速电压,30 μm光澜,信号模式为二次电子。采用能量色散 X射线谱(EDS mapping)测试对样品的元素进行分析,15 kV加速电压,60 μm光澜。采用高速相机记录微球燃烧火焰形态,分辨率为1600×1200像素,帧率为200 fps,曝光时间为500 μs。 采用光纤光谱仪记录微球燃烧的中间产物发射光谱,并分析对比不同样品的发射光谱强度差异性,积分时间为1 ms,采样间隔时间为1.35 ms。采用双色测温 仪记录微球的燃烧温度进行检测记录,温度测量范围 为700~3200℃,采样间隔1ms,分辨率为0.1℃。所有 测量设备通过超声悬浮器玻璃罩上的圆形窗口对准悬浮 微球,以接收微球的点火和燃烧过程中发出的各种信号。

1.4 点火实验

搭建超声悬浮激光点火实验台,实验装置原理图 如图1所示。接通超声悬浮器电源,通过超声悬浮器 顶部的调节旋钮调节声波驻点。并调节超声悬浮器 的方位,使CO₂激光器的出射口对准驻点。然后将单 一微球稳定悬浮在超声悬浮器的驻点位置。开启 高速相机、光纤光谱仪和双色测温仪,并按下CO₂ 激光器的发射按钮,实现微球的点火和相关信号的 测量。为确保实验数据的重复性和可靠性,对每种 工况进行了不少于3组的重复实验,并取平均值进 行分析。



图1 超声悬浮激光点火系统

Fig.1 Schematic of the ultrasonic suspension laser ignition system

2 结果与讨论

2.1 微球形貌

对微球进行 SEM 形貌结构表征,结果如图 2 所示。 由于 4 种微球的 SEM 结果具有相似性,因此仅以 B/AP/PVDF-15% 微球的结果进行分析说明。由图 2a 可以看出微球近似圆球形,物质分布较为均匀,由 图 2b可以观察到微球表面存在不同形状结构的物质。 但微球并非完全规则的球形结构,分析认为该现象是 由于样品中添加了 AP,为解决 AP 易溶于水的问题,材 料制备时在水相中加入异丙醇以降低 AP 的溶解性。 但异丙醇的引入使得油相中的乙酸乙酯能够和水相中 的异丙醇发生互溶,使得乳滴的水油界面不稳定,从而 影响了微球的球形度

进一步对微球进行 EDS 表征,结果如图 3 所示。 图 3 中 Cl 代表 AP, F 代表 PVDF。结合 EDS 结果对 图 2b 中的形态结构进行分析,得到 B 颗粒为无定型的 团聚状结构^[23]; AP 为椭球型,表面较为光滑平整,颗粒

CHINESE JOURNAL OF ENERGETIC MATERIALS

含能材料



图 2 B/AP/PVDF-15% 微球的 SEM 图 Fig.2 SEM images of B/AP/PVDF-15% microspheres



图3 B/AP/PVDF-15% 微球的 EDS 图

较大; PVDF为不规则的结构, 与 B和 AP紧密连接, 这种结构能有效促进传热和传质, 提高微球的能量释放^[22]。

2.2 燃烧火焰特征

利用高速相机对4种微球的燃烧火焰进行记录, 结果如图4所示。由图4看出,4种微球的燃烧具有相 似性,均可划分为发展燃烧、稳定燃烧和衰减燃烧3个 阶段,且整个燃烧伴有"微爆"现象^[24]。火焰可化分为 微球主体和"微爆"产生的细小B颗粒两部分。以B/ AP/PVDF-5%微球为例,对微球燃烧的3个阶段的具 体特征进行描述,具体结果如下:

发展燃烧阶段,如图 4a的 6~36 ms 所示,主要发 生 AP 和 PVDF 的分解,以及 B 表面 B₂O₃氧化膜的去 除,微球表面燃烧占主导。该阶段火焰面积较小,中心 呈白色,外围呈橙红色,燃烧集中在微球表面,"微爆" 产生少量细小 B 颗粒。此外,燃烧呈"包裹式"由局部 微球表面逐渐扩展至整个微球表面,最终火焰包裹住 整个微球。

稳定燃烧阶段,如图 4a 的 65~93 ms 所示,主要 发生 B 的氧化反应,以气相反应为主。该阶段火焰面 积和亮度迅速增加,核心白炽区面积达到最大值,并观

察到BO,绿色特征火焰,且周围伴随有黄色亮光区,并 观察到大量白色烟雾^[25],如图4a中的蓝色图标所示 (图 4b~d 中相同现象以相同方式进行标注)。这是因 为反应过程产生的BO,作为一种活性气相中间体,在 高温条件下会快速转化为气态 B₂O₃, 当气态 B₂O₃冷却 或冷凝时,会伴随黄色亮光的释放并产生白色烟雾,如 图 4a 中的绿色图标所示(图 4b~d 中相同现象以相同 方式进行了标注)。进一步对比发现,4种微球在稳定 燃烧阶段的"微爆"现象均显著增强,产生大量细小B 颗粒。该现象是由于高温下 AP 和 PVDF 迅速分解,产 生大量气相产物,加剧微球内部压力波动和表面气流 扰动,进而促进大量细小B颗粒向气相中分散。"微 爆"过程增加了B氧化反应的活性面积,使氧化性气 体更容易与B接触,提高了B的氧化反应和能量释 放,因此气相反应也显著增强。其中 B/AP/PVDF-5%、 B/AP/PVDF-10%、B/AP/PVDF-15%3种微球在稳定 燃烧阶段未观察到细小B颗粒,是因为3种微球极剧 烈的气相反应使火焰面积和火焰亮度都迅速增加,在 一定程度上掩盖了细小B颗粒。

衰减燃烧阶段,如图4a的127~146 ms所示。该 阶段气相反应减弱,亮绿色火焰消失,转变为橙红色,

Fig.3 EDS of B/AP/PVDF-15% microspheres



d. B/AP/PVDF-20%

图4 不同 PVDVF 含量的 B/AP/PVDF 微球的燃烧火焰图

Fig.4 Combustion flame images of B/AP/PVDF microspheres with different PVDF contents

火焰面积减小,燃烧快速衰减直至熄灭。不同于发展 燃烧阶段,衰减燃烧阶段细小B颗粒在更加分散的空 间燃烧,火焰将残余颗粒完全包裹。

图 5 进一步展示了微球燃烧 3 个阶段中典型的特征。由于 B/AP/PVDF-20% 微球稳定燃烧阶段的"微爆"现象没有被火焰遮挡,火焰特征更加直观清楚,因此,以 B/AP/PVDF-20% 微球为例。图 5a 为 B/AP/PVDF-20% 微球第 15 ms时的放大图,可以发现局部火焰与微球 表面形具有清晰的分界线,"包裹式"发展燃烧现象明显。图 5b为B/AP/PVDF-20%微球第 32 ms时的火焰放大图,观察到稳定燃烧阶段明亮的绿色火焰和"微爆"燃烧产生大量细小B颗粒,燃烧强度高。图 5c为 B/AP/PVDF-20%微球第 63 ms时刻火焰放大图,可以观察到火焰包裹住整个残余颗粒。

对比观察图 3 中 4 种微球稳定燃烧阶段最强时刻火 焰发现, B/AP/PVDF-10% 微球的 76 ms火焰面积最大,



图 5 B/AP/PVDF-20% 微球不同阶段火焰特征图

Fig.5 Flame characteristic maps of B/AP/PVDF-20% microspheres at different stages

火焰亮度最高,说明燃烧强度最高。B/AP/PVDF-5% 微球的83 ms火焰面积比B/AP/PVDF-15% 微球的97 ms火焰面积更大,火焰亮度也更高。因此,B/AP/PVDF-10% 微球具有较优的燃烧火焰强度。

2.3 光谱特征

利用光纤光谱仪记录燃烧过程的发射光谱信号。 由于 BO₂的峰为多峰结构,547.8 nm 处的特征峰是 BO₂最主要的特征峰,对应 B 的氧化反应速率^[26],因 此,选取 4种微球在 547.8 nm 波长处出现最强光谱时 刻,绘制全波长光谱,如图 6a 所示。结果显示,BO₂的 峰为多峰结构,B/AP/PVDF-10% 微球在 547.8 nm 处 的峰值最大,为11291.8 counts。此外,750 nm 处出 现较宽的热辐射峰,然而较宽的热辐射峰在一定程度 上会带动 BO₂峰值的升高。为定量比较不同 PVDF 含





图 6 不同 PVDF 含量微球的全波长光谱图和 BO₂峰值面积积分图

Fig. 6 Full-wavelength spectrums (a) and peak area integration values of BO_2 for microspheres with different PVDF contents

量微球中B的氧化反应速率并排除热辐射峰的影响, 将 750 nm 处的热辐射峰作为基底去除,对4 种微球 BO,对应的峰值面积进行积分统计,结果如图 6b 所示 (柱状图中的误差限对应于重复实验的标准差)。由 图 6b 可以看出 PVDF 含量对 B 的氧化反应具有显著影 响。BO,峰值面积随PVDF含量增加呈先增后减趋 势,在 B/AP/PVDF-10% 微球处达到最大值,为 12851.6。分析认为当 PVDF 含量为 5%~10% 时,随 着 PVDF 含量的增加,分解产生的 HF 气体增加, B 表 面氧化膜快速去除,进而加速B的氧化反应,并在 B/AP/PVDF-10% 微球处的氧化反应最强。当PVDF 含量在15%及以上时,随着PVDF含量增加,生成的 C_xH_v浓度进一步增大,C_xH_v也会和O₂反应,因此需要 消耗更多的 O₂,但此时 AP 减少,供给的 O₂也对应减 少,造成O,浓度不足,B的氧化反应速率降低,BO,的 生成量逐渐减少,对应峰值强度降低。

B的氧化反应强度直观表现为微球的火焰强度,因此547.8 nm处BO₂的发射光谱强度与图4中4种微球各自稳定阶段燃烧最强时刻(图4a的83 ms、4b的76 ms、4c的97 ms和4d的32 ms)燃烧火焰强度规律相吻合。综上,B/AP/PVDF-10%微球具有最大的BO₂发射光谱强度,对应B的氧化反应最强。

从图 6a 还可以看出, B/AP/PVDF-10% 微球在 750 nm处的峰值最大, B/AP/PVDF-5% 微球对应峰值 小于 B/AP/PVDF-15% 微球对应峰值。在本实验中 750 nm 处的热辐射峰主要表征微球表面的气固两相 反应的剧烈程度,包括 PVDF 的分解和氧化反应、B 与 B₂O₃的氧化反应以及 B₂O₃与 HF 的置换反应等。由图 3a-b 的火焰图像可知,当 PVDF 含量从 5% 增大至 10% 时,微球的整体燃烧强度增加,且 PVDF 含量增加 又会产生更多的 C_xH_y和 HF, 从而使微球的气固两相 反应增强。当 PVDF 含量进一步增加到 15% 及以上 时,尽管分解产物继续增加,但由于 B 和 AP分解产生 的 O₂减少,微球整体燃烧反应和气固两相反应强度均 逐渐减弱。

进一步对比发现,B/AP/PVDF-5%微球在547.8 nm 处 BO₂的峰值大于 B/AP/PVDF-15%微球对应峰值, 而 B/AP/PVDF-5%微球在750 nm 处的峰值小于 B/AP/PVDF-15%微球对应峰值。说明当 PVDF含量 为5%时,B与O₂的氧化反应强度更强,产生的 BO₂更 多,PVDF含量为15%时,微球表面气固两相反应强度 更强,对应热辐射峰更高

本研究中 B/AP/PVDF-10% 微球具有最大的 BO,

含能材料

发射光谱强度和最大的热辐射峰强度,对应 B 的氧化 反应和气固两相反应最强。

2.4 燃烧温度

利用双色测温仪记录4种微球的燃烧温度,结果 如图7所示(柱状图中的误差限对应于重复实验的标 准差)。由图7可以看出,当PVDF含量从5%增大至 10%时微球表面最高温度增加,PVDF含量增大至 15%及以上时微球表面最高温度开始降低,且所测温 度都低于B的气相反应温度,最高仅能达到 1243.8℃。这是由于实验所测温度是微球燃烧的表 面的固相反应区域温度,但作为主要放热源的B的氧 化反应为气相反应,高温主要集中在气相反应区域,因 此在微球与气相反应区之间会形成温度差,导致微球 表面的最高温度低于B的气相反应温度。可见, BAP/PVDF-10%微球具有最高表面燃烧温度。



图7 不同PVDF含量微球的表面最高温度图

Fig. 7 Maximum surface temperature of microspheres with different PVDF contents

综合以上分析可知,在本研究范围内 B/AP/PVDF-10% 微球具有最大的火焰强度、最大的 BO₂发射光谱 (11291.8 counts)和积分面积(128516.8)以及最大的 表面最高温度(1243.8 ℃),其整体反应强度最高,燃 烧性能最好。

2.5 B/AP/PVDF 微球反应机理

基于上述对 4 种 B/AP/PVDF 微球燃烧火焰特征、 光谱特征和燃烧温度特性的的讨论,对微球的反应机 理进行分析,具体如下:

发展燃烧阶段主要发生氧化剂 AP 和 PVDF 的分 解和 B 颗粒外层 B_2O_3 氧化膜的液化以及蒸发去除^[22]。 AP 分解产生 N_2 、 O_2 、 HO_2 和 HCl气体^[27], PVDF 分解产 生 HF 和 C_xH_y 等^[28], 如反应式(1)~(2)。此时 B 表面的 B_2O_3 开始熔化, 形成液态 B_2O_3 包覆在 B 颗粒表面, 大 量气体向外扩散, 使 B 颗粒从微球上脱落并向外飞溅。 随着反应温度的升高,液态 B₂O₃与 HF 反应生成 BF₃ 等,有效去除氧化膜,如反应式(3)。此外,液态 B₂O₃ 还会与 B 反应生成中间产物(BO)_n聚合物,(BO)_n聚合 物与表面的 HF 反应生成 FBOH,如反应式(4)~(5), 进一步促进液态 B₂O₃的去除。整个反应伴随大量的 热释放,内部 B 暴露在氧化性气氛中。该阶段热量不 断积累,温度不断上升,燃烧逐渐增强。对应图 4 中可 以观察到飞溅的细小 B 颗粒,火焰面积逐渐增大,微爆 现象逐渐明显。

稳定燃烧阶段大量的B颗粒从微球脱落,并产生 绿色火焰。大量的O₂和HF供给内部B的燃烧,产生 BO₂和HBO₂等物质,如应式(6)~(7)。此外,(BO)_n 聚合物也会与充足的O₂生成大量的BO₂,如反应式 (8)。该阶段燃烧处于富氧氛围,充足的氧气还会与 PVDF分解产生的C_xH_y反应,如反应式(9)。该阶段大 量气体在微球内外进行双向扩散导致微爆炸现象剧烈 突出,温度达到最大值。

衰减燃烧阶段燃料和氧化性气体的大量消耗,使 燃烧热释放大幅降低,燃烧温度降低,燃烧衰减。温度 的降低导致液态 B₂O₃氧化膜的生成速度大于消除速 度,如反应式(10),使 B₂O₃氧化层再次覆盖在B表面, 阻碍燃烧,最终不能维持自持燃烧,火焰熄灭。

 $2NH_4CIO_{4(s)} \rightarrow N_{2(g)} + 3O_{2(g)} + 4H_2O_{(g)} + 2HCI_{(g)}$ (1)

$$(CH_2CF_2)_{n(s)} \rightarrow HF_{(g)} + (C_xH_yF_z)_{(g)} + C_{(s)}$$
(2)

$$B_2O_{3(1)} + 6HF_{(g)} \rightarrow 2BF_{3(g)} + 3H_2O_{(g)}$$
 (3)

$$B_{(s)} + B_2 O_{3(l)} \rightarrow \frac{3}{n} (BO)_{n(l)}$$
(4)

$$\frac{1}{n} (BO)_{n(l)} + HF_{(g)} \to FBOH_{(g)}$$
(5)

$$B_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow BO_{2(g)}$$
(6)

$$2B_{(s)} + HF_{(g)} + \frac{3}{2}O_{2(g)} \to OBF_{(g)} + HBO_{2(g)}$$
(7)

$$\frac{2}{n} (BO)_{n(l)} + O_{2(g)} \rightarrow 2BO_{2(g)}$$
(8)

$$C_{x}H_{y(g)} + \left(x + \frac{y}{4}\right)O_{2(g)} \rightarrow xCO_{2(g)} + \frac{y}{2}H_{2}O_{(g)}$$
(9)

$$B_{(s)} + \frac{3}{4}O_{2(g)} \rightarrow \frac{1}{2}B_2O_{3(i)}$$
(10)

3 结论

利用超声悬浮激光点火系统研究了4种不同 PVDF含量的B/AP/PVDF含能微球的燃烧特性和能量 释放特性,获得主要结论如下: (1)燃烧分为发展燃烧、稳定燃烧和衰减燃烧3个阶段,整个燃烧过程伴随"微爆"现象,发展燃烧阶段火焰呈"包裹"式在微球表面由外向内扩展。稳定燃烧阶段可观察到BO₂的绿色特征火焰和B₂O₃的冷凝白色烟雾,该阶段以气相反应为主。衰减燃烧阶段燃烧强度大幅降低。微球表面最高温度为1243.8℃,与B氧化反应的气相区域之间存在一定温度差。

(2)随着 PVDF含量的增加,燃烧整体强度先增加 再逐渐减弱,B/AP/PVDFF-10%微球对应的 BO₂光谱 强度(11291.8 counts)、BO₂峰值面积(12856.8)和表 面燃烧温度(1243.8 ℃)均达到最大值。750 nm 处的 高强度热辐射峰对应微球的气固两相反应强度。 PVDF含量5%与15%时相比,前者 B的氧化反应更 强,生成的 BO₂更多,表面燃烧温度更高,后者微球表 面气固两相反应更强,光谱热辐射峰更高。在本研究 范围内,B/AP/PVDF-10%微球具有最佳的燃烧效果和 能量释放特性。

参考文献:

- [1] 刘建忠,梁导伦,周禹男,等.硼颗粒点火燃烧特性研究进展[J]. 固体火箭技术, 2017, 40(5): 573-582.
 LIU Jian-zhong, LIANG Dao-lun, ZHOU Yu-nan, et al. Research progress on ignition and combustion characteristics of boron particles [J]. Solid Rocket Technology, 2017, 40(5): 573-582.
- [2] PANG W, YETTER R A, DELUCA L T, et al. Boron-based composite energetic materials (B-CEMs): Preparation, combustion and applications [J]. Progress in Energy and Combustion Science, 2022, 93: 101038.
- [3] 伍俊英,王健宇,刘新航,等.表面改性硼及其复合粉的制备和 性能[J/OL].含能材料,DOI:10.11943/CJEM2024290.
 WU Jun-ying, WANG Jian-yu, LIU Xin-hang, et al. Preparation and properties of surface modified boron powder and composite powder[J/OL]. *Chinese Journal of Energetic Materials*(*Hanneng Cailiao*),DOI:10.11943/CJEM2024290.
- [4] 梁导伦,刘建忠,陈冰虹,等.含硼推进剂一次燃烧固相产物氧 化反应特性[J].推进技术,2017,38(4):948-953.
 LIANG Dao-lun, LIU Jian-zhong, CHENG Bing-hong, et al, Oxidation characteristics of solid phase products from primary combustion of boron-containing propellants[J]. Journal of Propulsion Technology, 2017, 38(4):948-953.
- [5] 刘睿,杨丹锋,张云龙,等.高燃烧效率含卤氧化剂包覆硼粉的 制备及性能[J].含能材料,2024,32(10):1068-1079.
 LIU Rui, YANG Dan-feng, ZhANG Yun-long, et al. Preparation and properties of boron powder coated with halogen oxidizer with high combustion efficiency [J]. *Chinese Journal of Energetic Materials*(*Hanneng Cailiao*), 2024, 32(10): 1068-1079.
- [6] WANG D, LIU J, TAN T, et al. Dual-core-shell structure B@LiF@AP with multi-effect synergies to improve processibili-

ty and energy release characteristics of B[J]. *Journal of Materials Chemistry A*, 2023, 11(3); 1351–1360.

- [7] CHENG Y, YAO Y, LI D, et al. Effects of boron powders on the detonation performance of emulsion explosives[J]. Propellants, Explosives, Pyrotechnics, 2023, 48(3): e202200277.
- [8] 张成,杨文进,宋江伟,等.PVDF弥散嵌合改性铝粉的制备及 性能[J]. 含能材料,2025,33(4):337-346.
 ZHANG Cheng, YANG Wen-jin, SONG Jiang-wei, et al. Preparation and properties of PVDF dispersion chimeric modified aluminum powder[J]. *Chinese Journal of Energetic Materials*(*Hanneng Cailiao*), 2025, 33(4): 337-346.
- [9] LIU R, YANG D, XIONG K, et al. Fabrication and characterization of multi-scale coated boron powders with improved combustion performance: A brief review[J]. *Defence Technol*ogy, 2024, 31: 27-40.
- [10] LI C, SONG H, XU C, et al. Reactivity regulation of B/KNO₃/
 PVDF energetic sticks prepared by direct ink writing[J]. *Chemical Engineering Journal*, 2022, 450: 138376.
- [11] XU P, LIU J, CHEN X, et al. Ignition and combustion of boron particles coated by modified materials with various action mechanisms[J]. Combustion and Flame, 2022, 242: 112208.
- [12] ZHU L, ZHU B, ZHAO X, et al. Using polyvinylidene fluoride to improve ignition and combustion of micron-sized boron powder by fluorination reaction [J]. *Chinese Journal of Aeronautics*, 2023, 36(10): 64–76.
- [13] KEERTHI V, NIE H, PISHARATH S, et al. Combustion characteristics of fluoropolymer coated boron powders [J]. Combustion Science and Technology, 2022, 194(6): 1183–1198.
- [14] QIN Y, HUANG X, JIANG D, et al. Energetic properties of core - shell B@PVDF/AP composite micro-units prepared by electrostatic spraying technology [J]. *Chemical Engineering Journal*, 2024, 496: 154379.
- [15] REN L, WANG J, MAO Y, et al. Synthesis of Al/B/graphite fluoride microspheres with enhanced energetic properties [J]. *Chemical Engineering Journal*, 2023, 477: 147013.
- [16] WANG Z, YUAN B, HUANG Y, et al. Progress in experimental investigations on evaporation characteristics of a fuel droplet[J]. *Fuel Processing Technology*, 2022, 231: 107243.
- [17] FONG S W, KLASEBOER E, TURANGAN C K, et al. Numerical analysis of a gas bubble near bio-materials in an ultrasound field [J]. Ultrasound in Medicine & Biology, 2006, 32(6): 925-942.
- [18] WANG Y, HAGEN E, BISWAS P, et al. Imaging the combustion characteristics of Al, B, and Ti composites [J]. *Combustion and Flame*, 2023, 252: 112747.
- [19] 范皓然.基于单轴式超声悬浮系统的复杂声场的构建[D].陕西师范大学,2017.
 FAN Hao-ran. Construction of complex sound field based on Uniaxial ultrasonic levitation system[D]. Shanxi Normal University, 2017.
- [20] LUCAS M, BROTTON S J, MIN A, et al. Oxidation of levitated exo-tetrahydrodicyclopentadiene droplets doped with aluminum nanoparticles[J]. *The Journal of Physical Chemistry Letters*, 2019, 10(19): 5756–5763.
- [21] XUE T, LIANG D, GUO X. Ignition and combustion characteristics of ultrasonically levitated single droplets of nano-boron/

含能材料

oxygenated fuel slurries [J]. Applied Energy, 2024, 357: 122409.

- [22] WANG J, CHEN J, MAO Y, et al. Construct a 3D microsphere of HMX/B/AI/PTFE to obtain the high energy and combustion reactivity[J]. Defence Technology, 2024, 32: 45-54.
- [23] MURSALAT M, SCHOENITZ M, DREIZIN E L, et al. Spherical boron powders prepared by mechanical milling in immiscible liquids[J]. Powder Technology, 2021, 388: 41-50.
- [24] DU L, LIU J, CHEN B, et al. Combustion and energy release characteristics of LiF- and AP-modified B/JP-10 suspension fuels prepared using a two-solvent method [J]. Combustion and Flame, 2023, 251: 112722.
- [25] 杜龙金. 硼基高能纳米流体燃料点火燃烧特性及促燃机理研究 [D]. 浙江: 浙江大学, 2023. DU Long-jin. Study on ignition characteristics and combustion

promotion mechanism of boron based high energy nano-fluid fuel[D]. Zhejing: Zhejiang University, 2023.

- [26] GAO D, WEI X, LIU J, et al. Laser ignition and combustion characteristics of B-Al compound powder without and with HMX: A comparative study [J]. Aerospace Science and Technology, 2022, 120: 107268.
- [27] 李胜伟,徐东,孙森,等. AP/KP复合型氧化剂的设计、制备及燃 烧性能[J]. 含能材料, 2024, 32(10): 1058-1067. LI Shen-gwei, XU Dong, SUN Sen, et al. Design, preparation and combustion performance of AP/KP compound oxidizer[J]. Chinese Journal of Energetic Materials (Hanneng Cailiao), 2024, 32(10): 1058-1067.
- [28] CHENG L, HUANG C, YANG Y, et al. Preparation and combustion performance of B/PVDF/Al composite microspheres[J]. Propellants, Explosives, Pyrotechnics, 2020, 45(4): 657-664.

Suspension Combustion Characteristics of B/AP/PVDF Composite Energetic Microspheres

JIANG Yue¹, LIANG Dao-lun¹, WANG Jun², WANG Shan¹, WANG Jian³, XU Wang-zi¹, LIN Ri-chen¹, SHEN De-kui¹

(1. Key Laboratory of Energy Thermal Conversion and Control of Ministry of Education, School of Energy and Environment, Southeast University, Nanjing 211102, China; 2. School of Mechanical and Electrical Engineering, Beijing Institute of Technology, Beijing 100081, China; 3. Institute of Chemical Materials, China Academy of Engineering Physics, Mianyang 621999, China)

Abstract: Boron (B)-based composite energetic materials, renowned for their high energy density, are employed in explosives and propellant formulations. In this study, B/ammonium perchlorate (AP)/polyvinylidene fluoride (PVDF) composite energetic microspheres were synthesized using an emulsion-solvent evaporation method, with different PVDF mass fractions (5%, 10%, 15%, and 20%). The surface morphology of the prepared microspheres was characterized via scanning electron microscopy (SEM). To evaluate their combustion behavior, a suspension combustion test was performed using an ultrasonic levitation laser ignition system. Through real-time diagnostics of micro-explosive combustion phenomena, the optimal PVDF content for the enhanced combustion performance was determined. The results revealed that the prepared microspheres possessed a near-spherical morphology and exhibited a three-stage combustion process (developing combustion stage, stable combustion stage and decreasing combustion stage), which was also accompanied by micro-explosions. Among the formulations, the microspheres with 10% PVDF demonstrated the most favorable combustion characteristics, exhibiting the largest flame area and brightness, the highest BO₂ emission intensity (11291.8 counts), the greatest BO₂ peak area integration (12856.8), and the highest surface combustion temperature (1243.8 ℃). These results indicate that the B/AP/PVDF microspheres exhibit optimal combustion characteristics and energy release performance at a PVDF content of 10%.

Key words: boron; polyvinylidene fluoride; ammonium perchlorate; composite energetic microspheres; ultrasonic suspension combustion

CLC number: TJ55;TJ 410.1

Document code · A

DOI: 10.11943/CIEM2025065 Grant support: National Natural Science Foundation of China (Nos. 52276104 and 51906040), Fundamental Research Funds for the Central Universities (No. 2242025RCB0003), Zhishan Young Scholars Program for Southeast University

(责编: 姜梅)