文章编号:1006-9941(2018)12-1003-06

rGO/CL-20自支撑纤维固体推进剂的燃烧特性

李小东,黄 兵,谯志强,陈 瑾,杨光成 (中国工程物理研究院化工材料研究所,四川 绵阳 621999)

摘 要:用高能猛炸药(如六硝基六氮杂异伍兹烷(CL-20))代替传统固体推进剂是实现小体积大比冲微型推进剂的重要途径。为 了实现CL-20的自持燃烧,设计了CL-20镶嵌rGO三维网络结构的复合推进剂体系。首先采用溶剂-非溶剂法制备了超细CL-20球 形颗粒(直径300 nm~2 μm),然后利用维度限域水热技术制备了自支撑rGO/CL-20纤维推进剂。在热分析动力学和燃烧特性分 析的基础上,探讨了rGO/CL-20纤维推进剂的燃烧传播机制,认为该复合体系两种物质放热的正反馈机制是实现其燃烧传播的关 键因素。由于rGO三维网络的构建,既提高了纤维的热导率,同时rGO在KOH作用下的放热可作为rGO三维网络和CL-20颗粒燃 烧的起始能量,而具有更高能量密度的CL-20的燃烧放热叠加于rGO的放热,形成放热的正反馈机制。所制备的自支撑rGO/ CL-20纤维推进剂的燃烧传播速度为20.66 mm·s⁻¹,其纤维状结构为微型推进器的模块化快速装药提供了方便。

关键词: 微型推进器;六硝基六氮杂异伍兹烷(CL-20);氧化石墨烯;燃烧特性;正反馈机制 中图分类号: TI55: TF053: V512⁺4 **文献标志码**: A **D**

DOI:10.11943/CJEM2018221

1 引言

随着航天技术的飞速发展和越来越高的应用需求 牵引,微型航空器的发展成为必然趋势^[1-5]。如微型卫 星具有节约燃料、耗能低的优点,同时也可以胜任大卫 星无法完成的任务,如编队飞行,高分辨率合成孔径对 地遥感、组成分布式星载载波雷达等^[1.6-7]。这些特殊 任务对微型航天器的轨道和姿态的调控提出更高的要 求。而推进器作为航天器的动力源,在航天器变轨、姿 态调控等任务中发挥不可替代的作用。因此,研究与 微型航天器的质量(<20 kg)相匹配的微型推进器(推 力毫牛量级)成为航天技术发展的关键问题^[8]。

以固体燃料为动力源的化学能推进器具有结构简 单可靠、耗电少、适于微型化和集成设计,是微型推进 器研究和应用的最佳选择之一^[9-11]。推进器微型化对 固体燃料推进剂提出了更高的要求,主要包括:(1)体

收稿日期: 2018-08-13; 修回日期: 2018-09-02
网络出版日期: 2018-09-13
基金项目: 国家自然科学基金资助(21703217)
作者简介: 李小东(1984-), 男, 副研究员, 主要从事纳米含能材料
的激光点火及燃烧特性研究。e-mail:lixdong2013@caep.cn
通信联系人:杨光成(1976-),男,研究员,主要从事纳米含能材料
与器件的基础探索和应用研究。e-mail:ygcheng@caep.cn

积小(一般尺寸在毫米或亚毫米级)且比冲大;(2)推 力小且可大范围精确调控。当前,减小推进剂体积同 时提高比冲是固体化学能推进剂研究所面临的关键难 题。目前已经发展了多种固体推进剂,包括硼基推进 剂(B/KNO₃、B/高氯酸铵(AP))、双基推进剂、火药基 固体推进剂等^[2]。同时采用多种方法提高固体推进剂 的燃烧性能,如AP或双基推进剂的催化分解、加入铝 粉改善燃烧性能、加入高能猛炸药(黑索今(RDX)、奥 克托今(HMX)、六硝基六氮杂异伍兹烷(CL-20)等)提 高燃烧速率和能量密度等^[12-15]。其中猛炸药具有密 度高、能量密度大、释能速率大等优点,有希望显著提 高固体推进剂的比冲和推力等性能,同时减小推进剂 的体积。然而,目前猛炸药在固体推进剂中作为添加 剂出现^[16],对推进剂的性能提升有限。因此,探索如 何实现猛炸药基固体推进剂是目前研究的关键难题。

六硝基六氮杂异戊兹烷(CL-20)是一种具有特殊 笼型结构的高能量密度多环硝胺类化合物,是目前公 认能量最高的单质炸药。CL-20与RDX、HMX同属 硝胺类化合物,其密度高达2.04g·cm⁻³,实测爆速 9.38 km·s⁻¹,标准生成焓460 kJ·mol^{-1[17]}。和传统的 氧化剂AP相比,其分解产物对环境更为友好,同时由 于分子中不含CI元素,不会出现AP的燃烧产生的二 次烟问题,具有更低的特征信号。因此,采用CL-20来

引用本文:李小东,黄兵,谯志强,等.rGO/CL-20 自支撑纤维固体推进剂的燃烧特性[J].含能材料,2018,26(12):1003-1008. LI Xiao-dong,HUANG Bing,QIAO Zhi-qiang,et al. Combustion Characteristic of rGO/CL-20 Self-supporting Fiber-shaped Solid Propellant[J]. *Chinese Journal of Energetic Materials*(Hanneng Cailiao),2018,26(12):1003-1008.

CHINESE JOURNAL OF ENERGETIC MATERIALS

代替 AP 已成为高能固体推进剂研究领域的热点之一^[12-13,16,18]。然而,CL-20 自持燃烧性能差,难以直接用于固体推进剂,亟需探索新的材料构筑体系来实现 其推进剂应用。

氧化石墨烯(GO)和还原氧化石墨烯(rGO)具有 优异的热学性能,同时含有钾盐的GO和rGO本身具 有良好的燃烧性能^[19-21]。因此,GO或rGO和CL-20 复合有望改善CL-20热传导的同时为CL-20提供起始 燃烧能量,从而实现CL-20自持燃烧。另外,由于纤维 状推进剂具有独特的纤维结构以及自支撑特性,可实 现向燃烧室快速装药。另外,当直径固定时,纤维状推 进剂的做功大小和其长度成正比,因此可通过改变纤 维的长度来准连续改变所需冲量。纤维状推进剂的这 些优异特性为微型推进器小型化设计和姿态调控中冲 量 控制等实际应用提供了方便。鉴于此,设计了 CL-20镶嵌rGO三维网络结构的复合推进剂体系,利 用维度限域水热技术实现了自支撑rGO/CL-20纤维 状推进剂的成功制备。

2 实验部分

2.1 试剂与仪器

六硝基六氮杂异戊兹烷(CL-20)原料由中国工程 物理研究院化工材料研究所提供,采用溶剂-非溶剂法 对原料进行了细化。氧化石墨烯(GO)水溶液根据 Hummers法制备^[19],GO平均片径约10μm,GO水溶 液浓度为12 mg·mL⁻¹。抗坏血酸(VC)和KOH分别 购买自国药集团化学试剂有限公司和成都市科龙化工试 剂厂,纯度均为分析纯。玻璃毛细管内径1.4~1.6 mm, 长度10 cm。

利用场发射扫描电子显微镜(FE-SEM, Ultra 55, Carl Zeiss, Germany)研究了样品的表面形貌和微观 结构。样品的热重分析(TGA)和差示扫描量热(DSC) 在梅特勒热分析仪(TGA/DSC 1LF, Mettler-Toledo, Germany)上完成。

2.2 rGO/CL-20自支撑纤维的制备

称取 0.2 g CL-20 粉末,加入 1 mL去离子水中,搅 拌 10 min 后超声分散 10 min。向上述分散液中加入 1 g GO 水凝胶,磁力搅拌 1 h 后加入和 GO 等质量的 VC 即得 CL-20/GO/VC 前驱体分散液。

自支撑纤维状rGO/CL-20复合推进剂采用维度 限制水热法制备,过程如图1所示。首先将上述前驱 体分散液灌注到玻璃毛细管中,封口后放入烘箱中水 热反应1h,反应温度为90℃。待样品自然冷却后,从 玻璃毛细管中取出样品,浸入去离子水中冲洗3次后 进行自然干燥成型,得到rGO/CL-20自支撑复合纤 维。最后将rGO/CL-20纤维浸入浓度为0.05,0.1, 0.2 mol·L⁻¹的KOH水溶液中处理1h,取出后在烘箱 中60℃度干燥2h。所得样品分别记为1*,2*和3*,未 用KOH水溶液处理的rGO/CL-20样品标记为0*。



图 1 维度限制水热法制备 rGO/CL-20 自支撑纤维的过程示意图 **Fig.1** Preparation process of self-supporting rGO/CL-20 fiber propellant by a dimensionally confined hydrothermal strategy

3 结果与讨论

3.1 rGO/CL-20自支撑纤维的表面形貌与微观结构

GO还原为水凝胶之后具有固定的形状,且其外 形由反应容器决定。基于该现象发展了维度限制水热 法来制备具有优异机械性能的rGO纤维^[22-24]。另外, 和粗颗粒的CL-20原料相比,纳米和微米尺寸的 CL-20在GO水溶液中具有良好的分散性和稳定性, 这为利用维度限制水热法制备rGO/CL-20自支撑纤 维推进剂提供了方便。所制备rGO/CL-20纤维具有 圆柱状结构,纤维直径约400μm,如图2a所示。由 图2a中纤维表面的局部放大图可见CL-20和rGO均 具有良好的分散性,CL-20镶嵌在rGO的网络结构中。



a. urface morphology



b. cross sectional morphology

图 2 单根 rGO/CL-20 自支撑纤维的表面和横截面形貌表征 Fig.2 Surface and cross sectional FESEM images of a single rGO/CL-20 fiber propellant

含能材料

采用溶剂非溶剂法细化的 CL-20 具有球形结构,直径 分布在 300 nm~ 2 μm 的范围,平均直径 1 μm。由 图 2b 可见,rGO/CL-20 纤维具有规则的圆形断面,且 断面中心点附近的 rGO 和 CL-20 在分散性、密度和两 者相对比例上没有明显的差别,说明 CL-20 在整个水 热还原过程和纤维干燥过程中都稳定分散于 GO 网络 中。rGO/CL-20 自支撑推进剂的这一分散上的一致 性为实现稳定可靠的燃烧提供了基础。

3.2 rGO/CL-20自支撑纤维的热分析表征

用 DSC 和 TG 分析了所制备的超细 CL-20 颗粒和 四种纤维推进剂的热分解动力学行为,结果如图3 和图4所示。由图3可见, CL-20超细颗粒在 242.62 ℃处有一尖锐的放热峰,四种rGO/CL-20复合 纤维除了在 237.6 ℃处出现 CL-20 的放热峰(峰值温 度为236.67~239.95 ℃)外,在CL-20放热峰之前观察 到一较宽的放热峰,峰值温度随KOH溶液浓度变大而 减小。该峰为rGO在加热条件下发生还原反应的放 热峰。KOH处理复合纤维后, rGO的放热峰逐渐增 高,峰值温度向低温度偏移。四种复合纤维中CL-20 超细颗粒的放热峰高度随KOH浓度的增加逐渐减小, 对应的峰值温度则没有明显变化。图4是对应的TG 曲线。CL-20超细颗粒在 200~247 ℃温度范围出现 质量损失,而0*~4*样品除了CL-20颗粒的质量损失 (Δm_{CL20})之外,在130~210 ℃也出现了质量损失,且 质量损失分数随KOH的浓度增大而增大。这部分质 量损失来源于 rGO 的热分解(Δm_{rGO})。 DSC 和 TG 分 析说明rGO和CL-20的热分解均可释放热量,且随着 KOH量的增大,rGO释放的热量越多。

应该指出的是0*~3*样品的TG曲线CL-20颗粒的 质量损失随KOH浓度的增大而减小。这是由于 CL-20在碱性溶液中发生分解,KOH浓度越大则分解 越多,导致相应样品中CL-20含量减少而rGO的量相 对增加所致。

为了研究 rGO/CL-20 纤维推进剂的热分解动力 学参数,包括活化能(*E*_a)和指前因子(*A*),采用 Kissinger法(公式(1))和 Ozawa法(公式(2))对不同升温速 率下的数据进行了拟合^[25]:

$$\ln\left(\frac{\beta}{T_{p}^{2}}\right) = \ln\left(\frac{AR}{E_{a}}\right) - \frac{E_{a}}{R}\frac{1}{T_{p}}$$
(1)

$$\lg \beta = \lg \left(\frac{AE_{a}}{RG(\alpha)}\right) - 2.315 - 0.4567 - \frac{E_{a}}{RT}$$
(2)

式中, β 、 E_a 、 T_p 、A、R、 α 分别是加热速率(K·min⁻¹)、活化

CHINESE JOURNAL OF ENERGETIC MATERIALS



图 3 CL-20和四种 rGO/CL-20纤维推进剂的 DSC 曲线 Fig.3 DSC curves of CL-20 raw materials and four types of rGO/CL-20 based fiber propellants



图 4 CL-20 和四种 rGO/CL-20 纤维推进剂的 TG 曲线(Δm_{CL-20} 和 Δm_{rGO} 分别为样品中的 CL-20 颗粒和 rGO 的质量损失) **Fig. 4** TG curves of CL-20 raw materials and four types of rGO/CL-20 based fiber propellants(Δm_{CL-20} and Δm_{rGO} represent the mass loss ratios of CL-20 particles and rGO in the samples, respectively)

能(kJ·mol⁻¹)、放热峰峰值温度(K)、指前因子(min⁻¹)、 理想气体常数(8.314 J·mol⁻¹·K⁻¹)和转化率(%)。对 应的数据和拟合结果列在表1和图5中。

Kissinger 法显示,
$$\ln(\frac{\beta}{T_p^2})$$
 随 1/ T_p 线性变化。对

曲线进行线性拟合,从其斜率和截距可分别计算 E_a 和 A。由于不同加热速率时峰值温度对应的转化率 几乎相等,则 $G(\alpha)$ 恒定,因此根据 Ozawa 法对 $\lg\beta$ 和 1/T进行线性拟合即可计算 E_a 和 A。计算结果显 示,两种方法计算得到的 E_a 值接近相等,且所有的线 性相关系数>0.99,说明所得数据具有很好的可靠性。

李小东,黄兵,谯志强,陈瑾,杨光成

sample	$T_{\rm p}$ / °C				Kissinger method			Ozawa method		
	2 K∙min ⁻¹	5 K∙min⁻¹	8 K∙min ⁻¹	10 K∙min ⁻¹	E _a / kJ∙mol ⁻¹	$\ln(A/\min^{-1})$	r	E _a / kJ∙mol ⁻¹	r	ΔH / J·g ⁻¹
CL-20	232.18	242.62	247.92	250.64	183.7	31.97	0.9998	182.8	0.9999	1790.8
0#	227.32	237.60	242.05	244.30	183.0	32.28	0.9999	179.5	0.9911	1803.1
1#	229.63	239.95	-	248.14	181.0	31.55	0.9999	180.0	0.9999	1890.7
2#	227.66	238.57	243.43	246.24	179.6	31.39	0.9981	178.8	0.9983	1823.2
3#	226.50	236.67	242.77	244.89	177.4	30.99	0.9984	176.8	0.9985	1440.4

表1 DSC 法获得的 CL-20 和 rGO/CL-20 纤维推进剂的燃烧动力学参数对比

Table 1 Comparison of kinetic parameters of raw CL-20 and four types of rGO/CL-20 fiber propellants by DSC experiments

相对于CL-20颗粒, rGO/CL-20纤维的活化能略有减小。

对放热峰进行积分可得样品的放热量(ΔH),如 图 6。CL-20颗粒的放热量为1790.8 J·g⁻¹,0[#]样品的 总放热量略有增加,为1803.1 J·g⁻¹,1[#]样品的总放热 量增大至1890.7 J·g⁻¹,进一步增大KOH浓度样品的 总放热量则减少。对DSC曲线的放热峰进行高斯分 峰拟合可以得到rGO和CL-20对放热量的贡献对比。 由图6可知,rGO的放热量随KOH浓度的增加而线性







图 6 CL-20 和四种 rGO/CL-20 纤维推进剂的放热量对比 Fig. 6 Comparison of the total exothermic enthalpies (ΔH) of CL-20 raw materials and four types of rGO/CL-20 based fiber propellants

增加,而CL-20的放热量则快速减小。由于CL-20所 贡献的放热量减小更加迅速,导致总放热量随KOH浓 度的增加而减小。总放热量的减少是由于在KOH处 理过程中CL-20分解导致其含量减少所致。

3.3 rGO/CL-20 自支撑纤维的自持燃烧性能

为了研究 rGO/CL-20 自支撑纤维的燃烧及燃烧 传播性能,利用电烙铁(约400℃)对0[#]~3[#]样品进行引 燃,同时用摄影机记录其燃烧过程,部分结果如图7所 示。由图7a可见,2[#]样品在点燃后放出大量白烟,说 明样品被成功引燃。同时可观察到其燃烧沿着纤维样 品迅速传播,在0.96 s时燃烧结束。作为对比,0[#]样品 在点燃后也放出大量白烟,说明样品可被成功引燃 (图7b)。不同的是在引燃后约0.2 s时燃烧停止,燃 烧无法传播。重复对该样品进行点燃后其燃烧仍然无 法传播(图7c)。

从2*样品的燃烧视频截图(图7a)可见,燃烧后样品和燃烧前相比明显变黑,且仍然保持自支撑纤维结构,说明rGO在整个rGO/CL-20纤维中形成了三维网络结构。该三维网络结构既有利于纤维内部的热传导,同时rGO在KOH的作用下可释放热量,该热量的部分作为起始能量用于维持rGO三维网络的自持燃烧,部分则作为CL-20的起始能量引发其分解燃烧并释放大量的热。CL-20由于具有更高的能量密度,因此形成了放热的正反馈,从而实现了整个纤维的燃烧传播。同时考虑到rGO和KOH均未对CL-20的活化能等动力学参数产生影响,因此,rGO形成的三维网络结构和KOH作用下rGO的放热量增大是实现rGO/CL-20纤维推进剂燃烧传播的关键因素。

另外,研究发现1*样品和0*样品类似,无法自持燃烧。3*样品的燃烧不稳定,燃烧容易中断。这些结果说明KOH的浓度对复合纤维的热分解动力学和燃烧性能具有显著影响。鉴于KOH处理减少了CL-20在纤维中的含量同时提高了rGO网络的放热量,因此,

rGO网络的燃烧放热和CL-20微纳米颗粒的燃烧放热的协同效应是实现纤维推进剂燃烧的关键。



a. self-sustaining combustion of 2[#] fiber propellant



b. going off of the combustion of 0[#] fiber propellant without KOH treatment



c. repeated going off of the combustion of 0[#] fiber propellant

图 7 含 KOH(2[#])和不含 KOH(0[#])的 rGO/CL-20 纤维固体推 进剂的燃烧录像截图

Fig.7 The video screenshots of rGO/CL-20 fiber shaped propellant with (2^*) and without KOH (0^*) treatment

燃烧传播速度可通过记录样品的燃烧传播位置随时间的变化来反应。如图 8 所示,在燃烧的开始阶段 经历了一个加速过程,约0.2 s后进入稳定燃烧阶段,这一现象与文献[26]报道相吻合。对燃烧传播位置 随时间变化的线性部分进行拟合,由斜率可得燃速 ν = 20.66 mm·s⁻¹。



图8 燃烧白烟的前端位置随时间的变化

Fig.8 Distance traveled by the white smoke front of the combustion of 2[#] fiber propellant as a function of time

4 结论

(1)利用维度限制水热法制备了亚毫米rGO/CL-20 自支撑纤维,rGO 经过水热还原形成了三维网络结构,CL-20纳米/微米颗粒均匀分散在rGO三维网络中。

(2) DSC 分析显示适当浓度的 KOH 处理可增加 rGO/CL-20 自支撑纤维的总放热量。热分析动力学 研究显示, rGO/CL-20 纤维推进剂的活化能和 CL-20 相比略有降低,说明 rGO和 KOH 不能显著影响 CL-20 的分解动力学。

(3)未经 KOH 处理的 rGO/CL-20 纤维的燃烧不能自持传播,0.1 mol·L⁻¹ KOH 处理的 rGO/CL-20 纤维可实现燃烧的自持传播,燃速为 20.66 mm·s⁻¹。 rGO形成的三维网络结构和 KOH 作用下 rGO 的放热 量增大是实现 rGO/CL-20 纤维推进剂燃烧传播的关 键因素。

参考文献:

- [1] 尤政,张高飞.基于 MEMS 的微推进系统的研究现状与展望[J]. 微细加工技术, 2004, 2004(1): 1-8.
 YOU Zheng, ZHANG Gao-fei. Research status and prospect of micro propulsion system based on MEMS[J]. *Microfabrication Technology*, 2004(1): 1-8.
 [2] 刘建忠,梁导伦,汪洋,等.基于 MEMS 的固体燃料微推进技术研
- 究进展[J]. 纳米技术与精密工程, 2016, 14(1): 48-54. LIU Jian-zhong, LIANG Dao-lun, WANG Yang, et al. Review on MEMS-based solid propellant micro-propulsion [J]. *Nanotechnology and Precision Engineering*, 2016, 14(1): 48-54.
- [3] 郝海霞,姚二岗,王宝兴,等.含纳米金属粉AP/HTPB复合固体推进剂的激光点火特性[J].含能材料,2015,23(9):908-914.
 HAO Hai-xia, YAO Er-gang, WANG Bao-xing, et al. Laser ignition characteristics of AP/HTPB composite solid ropellants containing metal nanopowders[J]. Chinese Journal of Energetic Materials(Hanneng Cailiao), 2015, 23(9):908-914.
- [4] Chaalane A, Chemam R, Houabes M, et al. A MEMS-based solid propellant microthruster array for space and military applications [J]. *Journal of Physics: Conference Series*, 2015, 660(1): 012137.
- [5] Levchenko I, Bazaka K, Ding Y, et al. Space micropropulsion systems for Cubesats and small satellites: from proximate targets to furthermost frontiers [J]. Applied Physics Reviews, 2018, 5(1): 011104.
- [6] 刘向阳,范宁军,李科杰.微型推进器推力测试的现状及发展趋势[J].测控技术,2004,23(5):18-20.
 LIU Xiang-yang, FAN Ning-jun, LI Ke-jie. The present situation and development trend of micro thruster thrust test [J]. *Measurement & Control Technology*, 2004, 23(5):18-20.
- [7] Xiong J, Zhou Z, Ye X, et al. A colloid micro-thruster system[J]. *Microelectronic Engineering*, 2002, 61-62: 1031–1037.
- [8] Tummala A, Dutta A. An overview of cube-satellite propulsion technologies and trends[J]. Aerospace, 2017, 4(4): 58.
- [9] 陈玉华.小型化学能推进器的研究[D].南京:南京理工大学,2006.

CHINESE JOURNAL OF ENERGETIC MATERIALS

含能材料

2018年 第26卷 第12期 (1003-1008)

CHEN Yu-hua. A study on small chemical energy propeller [D]. Nanjing: Nanjing University of Science and Technology, 2006.

- [10] 郝海霞,南宝江,安亭,等.含CL-20改性双基推进剂激光点火特性[J].中国激光,2011,38(5):0502009-1-7.
 HAO Hai-xia, NAN Bao-jiang, AN Ting, et al. Laser ignition characteristics of CL-20 composite modified double-base propellant [J]. *Chinese Journal of Lasers*, 2011, 38 (5): 0502009-1-7
- [11] 赖华锦,陈雄,周长省,等.负压环境下铝镁贫氧推进剂激光点火及燃烧特性[J].含能材料,2017,25(10):817-821.
 LAI Hua-jin, CHEN Xiong, ZHOU Chang-sheng, et al. Laser ignition and combustion characteristics of Al/Mg fuel-rich propellant at subatmospheric pressures[J]. Chinese Journal of Energetic Materials(Hanneng Cailiao),2017,25(10):817-821.
- [12] Chen J, He S, Huang B, et al. Enhanced thermal decomposition properties of CL-20 through space-confining in three-dimensional hierarchically ordered porous carbon [J]. ACS Applied Materials & Interfaces, 2017, 9(12): 10684–10691.
- [13] 王江宁,郑伟,舒安民,等.含CL-20改性双基推进剂的燃烧性能
 [J]. 火炸药学报, 2013, 36(1): 61-63.
 WANG Jiang-ning, ZHENG Wei, SHU An-min. Combustion properties of CMDB propellant containing hexaazaisowurtzi-tane (CL-20) [J]. Chinese Journal of Explosives and Propellants, 2013, 36(1): 61-63.
- [14] Styborski J A, Scorza M J, Smith M N, et al. Iron Nanoparticle dditives as burning rate enhancers in AP/HTPB composite propellants [J]. *Propellants, Explosives, Pyrotechnics*, 2015, 40 (2): 253–259.
- [15] Singh G, Kapoor I P S, Dubey R, et al. Preparation, characterization and catalytic behavior of CdFe₂O₄ and Cd nanocrystals on AP, HTPB and composite solid propellants, Part: 79 [J]. *Thermochimica Acta*, 2010, 511(1): 112–118.
- [16] 周晓杨,石俊涛,庞爱民,等.含 CL-20 固体推进剂研究现状[J].
 固体火箭技术,2017,40(4):443-447.
 ZHOU Xiao-yang, SHI Jun-tao, PANG Ai-min, et al. Research

status of solid propellant containing CL-20[J]. *Journal of Solid Rocket Technology*, 2017, 40(4): 443–447.

[17] 欧育湘,刘进全.高能量密度化合物[M].北京:国防工业出版 社,2005:10.

OU Yu-xiang, LIU Jin-quan. High energy density compound [M]. Beijing: Nationa Defense Industry Press, 2005: 10.

- [18] Liu J, Zhao N, Zhao F, et al. Preparation of sea urchin-shaped nano-MnO₂ and its effect on thermal decomposition performance of CL-20[J]. *Chinese Journal of Explosives and Propellants*, 2015, 38(2): 19–24.
- [19] Sabourin J L, Dabbs D M, Yetter R A, et al. Functionalized graphene sheet colloids for enhanced fuel/propellant combustion[J]. ACS Nano, 2009, 3(12): 3945-3954.
- [20] Kim F, Luo J, Cruz-Silva R, et al.Self-propagating domino-like reactions in oxidized graphite[J]. *Advanced Functional Materials*, 2010, 20(17): 2867–2873.
- [21] Krishnan D, Kim F, Luo J, et al. Energetic graphene oxide: Challenges and opportunities[J]. *Nano Today*, 2012, 7(2): 137–152.
- [22] Dong Z, Jiang C, Cheng H, et al. Facile fabrication of light, flexible and multifunctional graphene fibers[J]. Advanced Materials, 2012, 24(14): 1856–1861.
- [23] Cheng H, Dong Z, Hu C, et al. Textile electrodes woven by carbon nanotube-graphene hybrid fibers for flexible electrochemical capacitors[J]. *Nanoscale*, 2013, 5(8): 3428–3434.
- [24] Qu G, Cheng J, Li X, et al. A fiber supercapacitor with high energy density based on hollow graphene/conducting polymer fiber electrode[J]. Advanced Materials, 2016, 28(19): 3646–3652.
- [25] 胡荣祖,高胜利,赵凤起,等.热分析动力学[M].北京:科学出版 社,2008: 79-80.
 HU Rong-zu, GAO Sheng-li, ZHAO Feng-qi, et al. Thermal Analysis Kinetics[M]. Beijing: Science Press, 2008: 79-80.
- [26] Plantier K B, Pantoya M L, Gash A E. Combustion wave speeds of nanocomposite Al/Fe₂O₃: the effects of Fe₂O₃ particle synthesis technique[J]. *Combustion and Flame*, 2005, 140 (4): 299–309.

Combustion Characteristic of rGO/CL-20 Self-supporting Fiber-shaped Solid Propellant

LI Xiao-dong, HUANG Bing, QIAO Zhi-qiang, CHEN Jin, YANG Guang-cheng

 $({\it Institute of Chemical Materials}, CAEP, Mianyang \ 621999, \ China)$

Abstract: Replacing traditional solid propellants with high-energy explosives (such as hexanitrohexaazaisowurtzitane (CL-20)) is an important way to achieve microthrusters with small size and large specific impulse. In order to realize the self-sustaining combustion of CL-20, a composite propellant system with CL-20 nano-microparticles hosted in the rGO three-dimensional network is designed. Ultrafine CL-20 spherical particles (diameter 300 nm-2 μ m) have been prepared by a solvent-nonsolvent method firstly, then self-supporting rGO/CL-20 fiber propellant was prepared by a dimensionally confined hydrothermal strategy. Based on the analysis of thermal analysis kinetics and combustion characteristics, it is concluded that the positive feedback mechanism of the combustion heat release of rGO/CL-20 fiber propellant plays a key role in its combustion propagation. Due to the construction of rGO three-dimensional network, the thermal conductivity of the fiber propellant is improved, and the exothermic effect of rGO/KOH can serve as the initial ignition energy for rGO itself and CL-20 microparticles. Once ignited, the combustion propagation speed of the prepared self-supporting rGO/CL-20 fiber propellant is 20.66 mm \cdot s⁻¹, moreover, the fibrous structure facilitates the rapid modular charge of the microthrusters.

Key words: microthrusters; hexanitrohexaazaisowurtzitane(CL-20); graphene oxide; combustion characteristic; positive feedback mechanism

CLC number: TJ55; TF053; V512 ⁺ 4	Document code: A	DOI: 10.11943/CJEM2018221