文章编号:1006-9941(2024)01-0031-07

二硫化钼掺杂改性FOX-7含能复合材料的热分解特性

许紫岚,蔚明辉,赵 煦,聂福德 (中国工程物理研究院化工材料研究所,四川 绵阳 621999)

摘 要: 为了提高1,1-二氨基-2,2-二硝基乙烯(FOX-7)的热分解特性,在较低分解活化能下实现能量的快速释放,采用溶剂-反溶剂的方法制备了掺杂改性的FOX-7/MoS₂含能复合材料。采用扫描电子显微镜(SEM)、能谱仪(EDS)、X射线粉末衍射(XRD)、X射线光电子能谱(XPS)、热重-差示扫描量热仪(TG-DSC)等分析测试手段对复合材料的形貌结构、物相组成、热分解特性、分解活化能进行了表征和测试。结果表明,掺杂改性的FOX-7/MoS₂含能复合材料既可以提高低温阶段的分解温度,又可以催化高温下的分解放热。其中,与原料相比,FOX-7/MoS₂-5%的低温阶段的分解温度和分解活化能分别提高了 6.8 ℃和 78.6 kJ·mol⁻¹;高温阶段的分解温度和分解活化能分别降低了 23.4 ℃和 340.4 kJ·mol⁻¹。热重-质谱结果表明,高温阶段 FOX-7/MoS₂-5% 产物中 CO₂的比例从 7.3% 增加到 16.8%,表明 MoS₂的掺杂改性又促进了高温阶段的分解,使分解更加完全和充分。

关键词:1,1-二氨基-2,2-二硝基乙烯(FOX-7);二硫化钼(MoS₂);热反应特性;分解动力学;催化分解

中图分类号: TJ55;V512

文献标志码:A

DOI: 10.11943/CJEM2023228

0 引言

1,1-二氨基-2,2-二硝基乙烯(FOX-7)作为一种新型的不敏感单质炸药,具有较高的密度(1.878 g·cm⁻³)与做功能力(爆速:8870 m·s⁻¹,爆压:33.96 GPa),能量与黑索今(RDX)相当,约为奥克托今(HMX)能量的85%~90%,且热感度、机械感度、冲击波感度均优于RDX和HMX,在不敏感弹药中具有广泛的应用前景^[1-4]。FOX-7存在的分子内氢键和分子间氢键以及分子间的范德华力,使其具有良好的热稳定性以及特殊的热性质,受到国内外学者的广泛关注。已开展了包括FOX-7晶型转变及其机制,热分解过程及机理,颗粒形貌与溶剂等因素对其热分解性质影响的研究^[5-7],但有关FOX-7的热分解催化方面和分解活化能的变化规律是以往研究中较少探讨的问题。

收稿日期: 2023-10-28; 修回日期: 2023-11-14 网络出版日期: 2023-12-01 基金项目:国家自然科学基金(22105186,22375188) 作者简介:许紫岚(1998-),女,硕士研究生,主要从事 FOX-7 炸药 调控与性能优化研究。e-mail: xuzilan20@gscaep.ac.cn 通信联系人:聂福德(1969-),男,教授,博导,主要从含能材料设 计与应用研究。e-mail: niefude@caep.cn

目前,活性组分少量掺杂是提高含能物质热分解 性能的一种有效方法。常见的催化剂有金属氧化物, 含能金属有机框架材料(EMOFs),碳纳米材料等。研 究表明多种金属氧化物(铜氧化物、钴氧化物、铁氧化 物、钙钛矿型氧化物等)作为高氯酸铵(AP)、HMX和 RDX 的催化剂,通过降低反应能垒提高热分解性 能^[8-10]。相关研究^[11]报道了通过溶剂-非溶剂的方法 制备了FOX-7/CoO纳米复合物,掺杂3%的纳米CoO 会使 FOX-7 的热分解温度降低 7.47 ℃,对 FOX-7 的热 分解具有促进作用。通过将 FOX-7 嵌入到介孔碳 FDU-15 纳米通道中,得到了 FOX-7/FDU-15 纳米复 合材料,热分析结果发现与纯FOX-7相比,复合材料 的第一个热分解峰提升了约13 ℃,表明 FDU-15 可以 改善位于其纳米通道中的FOX-7的热稳定性能;而第 二个热分解峰温度下降了约10℃,这说明将FOX-7 进行纳米化可以促进热分解性能^[12]。然而,催化剂组 分的引入也可能带来撞击或摩擦感度的变化,可能导 致运输和储存过程中出现安全隐患。因此,在选择和 设计高活性催化剂时,需要保持高能量和低感度的 平衡。

近几十年来,二维材料如过渡金属二硫族化合物 (TMDs)在各个领域得到了广泛的研究,如:储能、催

引用本文:许紫岚,蔚明辉,赵煦,等.二硫化钼掺杂改性FOX-7含能复合材料的热分解特性[J].含能材料,2024,32(1):31-37. XU Zi-lan, YU Ming-hui, ZHAO Xu,et al. Thermal Decomposition Properties of MoS₂-doped FOX-7 Energetic Composites[J]. *Chinese Journal of Energetic Materials (Hanneng Cailiao)*,2024,32(1):31-37.

CHINESE JOURNAL OF ENERGETIC MATERIALS

化剂、润滑剂等领域^[13-14]。其中,二硫化钼(MoS₂)是 典型的通过范德华力相互作用叠加的 S-Mo-S 层 TMDs,具有显著高导电性,且低成本的 1T-MoS₂已被 证实可作为金属催化剂和石墨烯的替代品用作含能物 质的催化剂,有助于增强反应活性和提高安全性^[15]。 课题组前期的研究结果表明^[16],与原材料相比,复合 物 AP@1T-MoS₂和 HMX@1T-MoS₂的分解温度和分解 活化能显著降低,放热量大幅增加,冲击波感度和摩擦 感度大幅降低。

为了提高1,1-二氨基-2,2-二硝基乙烯(FOX-7)的热分解特性,实现能量的快速释放,采用溶剂-非溶剂的方法制备了不同比例下掺杂催化型FOX-7/MoS₂含能复合材料,采用扫描电子显微镜(SEM)、能谱仪(EDS)、热重-差示扫描量热仪(TG-DSC)、X射线粉末衍射(XRD)、X射线光电子能谱(XPS)等表征方法对其形貌结构、热反应特性、分解动力学进行了对比分析,研究结论可为FOX-7含能材料的催化改性提供思路和借鉴,为加快其在不敏感弹药和钝感推进剂领域的应用奠定实验基础。

1 实验部分

1.1 实验材料与设备

材料:FOX-7(纯度>99%,自制);单层MoS₂粉末 (片径0.2~5μm,厚度1nm,单层率:质量分数≥90%, 1T-2H杂化相,1T比例约为60%,先锋纳米);二甲基 亚砜(99.9%,国药集团化学试剂有限公司)。

仪器:扫描电子显微镜(SEM):热重-差示扫描量 热仪(TG-DSC):NETZSCH、STA-692F5,德国耐驰有 限公司;X射线粉末衍射仪(XRD),Panalysis,Xpert Pro MPD;X射线光电子能谱仪(XPS)。

1.2 样品制备

掺杂催化型FOX-7/MoS₂含能复合材料的制备如 图 1 所示,(I)将 1.5 g FOX-7 溶解于 15 mL DMSO 中;(II)加入不同质量占比(15 mg-1%,75 mg-5%, 150 mg-10%)的单层 MoS₂粉末;(II)超声分散,在恒 温下磁力搅拌 1 h使其均匀分散,形成悬浊液;(IV)向 上述悬浊液中以 6 s/滴的速率滴加去离子水作为反溶 剂,来使 FOX-7 重结晶以生成沉淀。将沉淀经去离子 水多次洗涤并真空干燥后得到不同掺杂比例的 FOX-7/MoS₂含能复合材料标记为 FOX-7/MoS₂-1%, 5%,10%。同时,通过机械搅拌混合法制备了 1%,5% 和 10% 同样负载量下的 FOX-7/MoS₂(mix)材料,分别



图 1 溶剂-非溶剂法制备 FOX-7/MoS₂含能复合材料流程示意图 Fig. 1 Schematic diagram of the preparation process of FOX-7/MoS₂ energetic composites by the solvent-nonsolvent method

标记为FOX-7/MoS₂-1%,5%,10%(mix)。

1.3 测试方法和仪器

采用 SEM 对原料和复合材料进行形貌和微观结构表征,工作距离11 mm,加速电压为3 kV,同时采用 EDS分析复合材料中元素种类及分布。通过 XRD 和 XPS分析原料和复合材料的物相组成和表面化学组成成分。采用 TG-DSC 测试复合材料的热反应性能,测试条件为 N₂流量 40 mL·min⁻¹,温度范围为 50~400 ℃,升温速率分别为 5,10,15,20 K·min⁻¹。采用 Kissinger 法进行热分解动力学计算,得到热分解活化能。计算方程式如式(1)^[11]:

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

式中, β 为升温速率,K·min⁻¹; T_p 为热分解峰温,K; E_a 为 表观活化能,kJ·mol⁻¹;A为指前因子,s⁻¹;R为理想气 体常数,通常取8.314 J·mol⁻¹·K⁻¹。

2 结果与讨论

2.1 形貌分析

采用 SEM 对 FOX-7/MoS₂复合材料微观形貌进行 表征,结果如图 2 所示。由图 2a~2c表明,复合材料多 为不规则的团聚体,其中当 MoS₂掺杂量为 1%时,由 于 MoS₂含量较少,难以为 FOX-7 结晶提供活性位点, 因此样品形貌与原料基本一致。如图 2b 所示,掺杂量 为 5%时,出现片层状结构,这表明在重结晶过程中 FOX-7 以片状的 MoS₂为核,在其表面结晶析出。如 图 2c 所示,而当掺杂量为 10%时,复合材料堆积更加 密集,片层状结构和棱角分明的块体分布较为均匀。 EDS 能谱图显示随着 MoS₂含量的增加,对应的 S、Mo 元素含量也逐渐增加,且 C、N、S、Mo等元素均匀分布



图 2 FOX-7/MoS₂-1%、FOX-7/MoS₂-5%、FOX-7/MoS₂-10%复合材料的 SEM 和 EDS 图

Fig.2 SEM and EDS images of FOX-7/MoS₂-1%, FOX-7/MoS₂-5% and FOX-7/MoS₂-10% composites



在颗粒表面,表明可通过一步重结晶获得掺杂型 FOX-7/MoS,复合材料。

2.2 结构表征分析

通过 XRD、XPS 和 FT-IR 对原料 FOX-7、以及不同 质量分数 MoS₂掺杂复合材料所获得的样品进行物 相及结构分析,其结果如图 3 和图 4 所示。由图 3a 可知,在原料的 FT-IR 图谱上,其中 3406~3220 cm⁻¹间 的红外振动峰为 FOX-7 氨基基团的伸缩振动峰, 1523 cm⁻¹处为 FOX-7 氨基基团的弯曲振动峰。 1638 cm⁻¹处为 FOX-7 氨基基团的弯曲振动峰, 1396 cm⁻¹和 1352 cm⁻¹处为 FOX-7 硝基基团的对称 伸缩振动峰,1570 cm⁻¹处为 FOX-7 硝基基团的反对 称伸缩振动峰,1570 cm⁻¹处为 FOX-7 硝基基团的反对 称伸缩振动峰,1242 cm⁻¹和 1028 cm⁻¹处为 FOX-7 的碳氮键的伸缩振动峰^[11]。所制备的复合材料红 外吸收峰与原料完全吻合,说明样品的结构没有发 生变化,与原料一致,重结晶复合会使 MoS₂与 FOX-7 复合更均匀,有利于活性材料的活性位点更 好地与炸药接触。

如图 3b 所示,在原料的 XRD 图谱 14.8°,19.9°, 20.5°,26.8°和 27.9°位置处存在明显的特征衍射峰,此 5 个特征衍射峰分别对应 α-FOX-7的(101)、(111)、 (012)、(020)和(021)晶面。而所制备复合材料



Fig.3 FT-IR spectra and XRD patterns of raw, composites materials and mixtures

的 XRD 图谱与原料几乎完全相同,这说明制备的产物 仍然是α-FOX-7,也进一步说明复合材料的晶型没有 发生变化,说明该方法的可行性。需要说明的是, 1T-MoS₂特征衍射峰在约15°位置处对应于其(002) 晶面,其位置与FOX-7的(101)基本重合^[16],因此,无 法准备分辨 MoS₂的特征峰。通过 XPS测定原料和复 合材料的化学成分,结果如图 4 所示。FOX-7 原料包 含的元素主要有 C、N、O,而 FOX-7/MoS₂-5% 的元素 种类中出现了 S和 Mo,可以说明,MoS₂成功掺杂到了 FOX-7 原料之中。





2.3 热分解特性分析

采用同步热分析仪对原料、FOX-7/MoS₂复合材料 及其机械混合物在不同升温速率下的热分解过程进行 研究。其中,DSC曲线如图 5 和图 6 所示。由图 5 的 DSC曲线可知,在不同升温速度下,FOX-7 原料的热 分解过程均出现 2 个热分解峰,随着升温速率的提高, 其 2 个热分解峰温度均向高温方向偏移。这表明原料 的热分解过程分为 2 个阶段进行,低温阶段主要是 FOX-7 分子中硝基转变为亚硝基过程,这导致共轭体 系和氢键的破坏,因此硝基断裂生成一氧化氮(NO),









Fig.6 DSC curves of FOX-7/MoS₂ composites and mechanical mixtures at different heating rates

同时形成水分子;高温阶段则是由于FOX-7炸药分子碳 骨架的断裂产生的[17]。由图6所示,所制备复合材料的 热分解过程也存在2个放热峰,不同之处在于低温阶段 分解峰温度增加,高温阶段分解峰温度降低,且当掺杂量 为5%时效果最明显(图6b),2个放热峰不再易于区分, 而是形成1个连续宽泛的放热峰。在10 K·min⁻¹的升温 速率下,FOX-7原料的低温和高温阶段分解峰温度分别 为234.1,286.9 ℃(图5)。而FOX-7/MoS-5%相对应 的分解峰温度为240.9,263.5 ℃,低温阶段升高了 6.8 ℃,高温阶段降低了23.4 ℃。这些结果表明当掺杂 MoS,后,一方面,由于1T-MoS,具有良好的导电和导热 特性,可以增强低温下的稳定性;另一方面,作为优异的 过渡金属催化剂,一旦反应发生,可以促进FOX-7的快速 分解和能量释放。而对于机械混合物来说(图6d,6c), 由于MoS,与FOX-7结合得不够紧密,其在整个分解过 程中只起到催化作用,无法增强低温阶段的稳定性。

由上可知,掺杂量 5%的复合物效果最佳。为了 进一步研究 MoS₂对 FOX-7 低温阶段的稳定化作用和 高温阶段的催化作用,通过 TG-MS 研究原料 FOX-7 和 掺杂量为 5% 时复合材料的热重-质谱特性,分析主要 的气相产物,结果如图 7 和表 1 所示。





表 1	FO	<-7、FOX-7/MoS ₂ -5%复合材料热重质谱分析结果	
Tabl	e 1	TG-MS results of FOX-7,FOX-7/MoS ₂ -5% composit	es

		content of the products / %		
111/ Z	assignment	raw FOX-7	FOX-7/MoS ₂ -5%	
18	H ₂ O	21.3	23.7	
28	СО	22.8	17.3	
30	NO	19.7	18.9	
44	CO ₂	7.3	16.8	

由图7和表1可以看出,FOX-7原料和FOX-7/MoS₂-5% 复合材料失重过程中均伴随NO、H₂O、CO和CO₂ 等主要气相产物逸出,分别对应于低温和高温阶段 的硝基断裂和碳骨架断裂。更重要的是,如图7a所示,FOX-7的起始分解失重大约在200℃,高温阶段 气相产物逸出温度范围大约在280~300℃,而 FOX-7/MoS₂-5%的起始分解失重约在225℃,高温阶 段产物逸出集中在250~275℃(图7b)。除此之外, 高温阶段FOX-7/MoS₂-5%产物中CO的比例含量从 22.8%降低到17.3%,CO₂从7.3%增加到16.8%。这 些结果表明MoS₂的掺杂不仅可以增强FOX-7原料在 低温下的稳定性,还能促进高温阶段下的分解,使分解 更加完全和充分。

2.4 非等温动力学分析

采用 Kissinger 法^[16] 对原料和所制备的复合材料 进行热分解动力学研究。根据方程式(1)中,ln(β/T_p²) 与1000/T_p成线性关系,将不同升温速率下的原料和 所制备复合材料对应热分解温度代入方程式中。采用 最小二乘法线性拟合得到方程的斜率和截距,进而得 到分解的活化能和指前因子,计算结果如表2所示。

从表 2 可知, FOX-7 原料两步分解的表观活化能 分别为 241.1 kJ·mol⁻¹和 573.7 kJ·mol⁻¹, 而当掺杂 MoS₂时,低温阶段的分解活化能均得到提升,说明样 品的低温稳定性得到提升;高温阶段的分解活化能大 幅降低,样品分解性能得到促进。特别是,与原料相 比,当掺杂量为 5%时, FOX-7/MoS₂-5%的低温、高温 分解活化能分别为 319.7 kJ·mol⁻¹和 233.3 kJ·mol⁻¹, 分别增加和降低了 78.6 kJ·mol⁻¹和 340.4 kJ·mol⁻¹。 这些结果均表明 MoS₂对 FOX-7 的掺杂改性具有双重 作用,既可以提高低温分解阶段的稳定性,又可以催化 高温阶段的分解放热,其中可能的机理主要是, MoS₂ 对 FOX-7 分解前期的小分子吸附力不同,导致反应路 径的改变,宏观上就体现在分解峰温度的移动和动力 学的快慢^[16]。

表 2	FOX-7	FOX-7/MoS	2复合物和机	l械混合物的	动力学参数
-----	-------	-----------	--------	--------	-------

Table 2 Kinetic parameters of FOX-7, FOX-7/MoS, composites and mechanical mixtures obtained from DSC curves

samples	$E_{a1}/kJ \cdot mol^{-1}$	ln <i>A</i>	R^2	$E_{a2}/kJ \cdot mol^{-1}$	ln <i>A</i>	R^2
raw FOX-7	241.1	44.0	0.9993	573.7	130.8	0.8725
FOX-7/MoS ₂ -1%	248.2	45.3	0.9972	417.7	78.4	0.9839
FOX-7/MoS ₂ -5%	319.7	61.2	0.9664	233.3	38.7	0.8699
FOX-7/MoS ₂ -10%	250.9	45.6	0.9963	224.1	36.5	0.9873
$FOX-7/MoS_2-1\%(mix)$	280.5	50.6	0.9718	104.9	10.7	0.7851
$FOX-7/MoS_2-5\%(mix)$	282.3	54.0	0.9860	240.7	41.7	0.9148
$FOX-7/MoS_2-10\%(mix)$	217.7	38.6	0.9994	379.9	74.5	0.9610

Note: E_{a1} is the apparent activation energy of low-temperature decomposition. E_{a2} is the apparent activation energy of high-temperature decomposition. A is pre-exponential factor. R^2 is the linear correlation coefficients.

3 结论

通过溶剂-非溶剂的方法制备了掺杂改性的 FOX-7/MoS₂含能复合材料。并对样品的微观形貌,晶体结构、物相组成、热分解特性,分解动力学进行了综 合研究。得到主要结论如下:

(1)溶剂-非溶剂的方法使 FOX-7 在重结晶过程 中与 MoS₂进行掺杂,获得具有不同掺杂比例的含能复 合材料。

(2)掺杂改性的 FOX-7/MoS₂含能复合材料既可 以提高低温阶段分解温度,又可以催化高温下的分解 放热。FOX-7/MoS₂-5%复合物的低温阶段的分解温 度和分解活化能分别提高了 6.8 ℃和 78.6 kJ·mol⁻¹; 高温阶段的分解温度和分解活化能分别降低了 23.4 ℃和 340.4 kJ·mol⁻¹。

(3) FOX-7 原料的起始分解失重大约在 200 ℃, 高温阶段气相产物逸出温度范围大约在 280~300 ℃, 而 FOX-7/MoS₂-5% 复合物的起始分解失重约在 225 ℃,高温阶段产物逸出集中在 250~275 ℃,且高 温阶段 FOX-7/MoS₂-5% 产物中 CO₂的比例从 7.3% 增 加到 16.8%。表明 MoS₂的掺杂改性不仅可以增强 FOX-7 原料在低温下的稳定性,还能促进高温阶段的 分解,使分解更加完全和充分。

参考文献:

- [1] 陈晓锦,陈锦芳,毛旭辉,等.FOX-7的研究进展[J].新技术新 工艺,2023,(7):7-12.
 CHEN Xiao-jin, CHEN Jin-fang, MAO Xu-hui, et al. Research progress of FOX-7 [J]. New Technology & New Process, 2023,(7):7-12.
- [2] 何文祥, 郭子超, 陈利平,等. FOX-7合成工艺优化及中间体热 分解特性[J].火炸药学报,2023,46(9):788-796.
 HE Wen-xiang, GUO Zi-chao, CHEN Li-ping, et al. Synthesis process optimization of FOX-7 and study on thermal decompo-

sition characteristics of intermediate[J]. *Chinese Journal of Explosives & Propellants*, 2023, 46(9): 788–796.

- [3] 姜菡雨,王煊军,于瑾,等.微流控法制备超细HMX/FOX-7复 合物及其性能测试[J].火炸药学报,2022,45(6):821-826.
 JIANG Han-yu, WANG Xuan-jun, YU Jin, et al. Preparation of ultrafine HMX/FOX-7 composites by microfluidic technology and its performance test[J]. *Chinese Journal of Explosives & Propellants*, 2022, 45(6): 821-826.
- [4] ZHAO X H, CHEN L Z, WANG J L, et al. A spherical FOX-7 crystal: Preparation, characterization, solubility and thermodynamic study [J]. *Journal of Energetic Materials*, 2023, 41 (1): 63–85.
- [5] LV J-Y, YU J-H, YAN Q-L, et al. Unexpected burning rate independence of composite propellants on the pressure by fine interfacial control of fuel/oxidizer [J]. *Chemical Engineering Journal*, 2020, 388:124320.
- [6] LAL S, STAPLES R J, SHREEVE J M. FOX-7 based nitrogen rich green energetic salts: Synthesis, characterization, propulsive and detonation performance [J]. *Chemical Engineering Journal*, 2023, 452:139600.
- [7] MCMONAGLE C J, MICHALCHUK A A L, CHERNYSHOV D.
 FOX-7 high-energy-density material: thermal expansion and phase transitions revisited [J]. Acta Crystallographica Section B, 2022, 78(1): 91–95.
- [8] 李嘉颢,郭婉肖,李亚宁,等. CL-20/FOX-7/蜡复合粒子的制备及 性能研究[J]. 火炸药学报, 2021, 44(4): 489-495.
 LI Jia-hao, GUO Wan-xiao, LI Ya-ning, et al. Preparation and performance study of CL-20/FOX-7/Wax composite particle
 [J]. Chinese Journal of Explosives & Propellants, 2021, 44 (4): 489-495.
- [9] CUI P, WANG A J. Synthesis of CNTs/CuO and its catalytic performance on the thermal decomposition of ammonium perchlorate[J]. *Journal of Saudi Chemical Society*, 2016, 20(3), 343–348.
- [10] ZHAO F Q, YI J H, HONG W L, et al. Preparation, characterization, and catalytic activity of carbon nanotubes-supported metal or metal oxide[M]. Energetic Nanomaterials: Synthesis, Characterization, and Application: China, 2016.
- [11] 祁栋梁. 溶剂-非溶剂法制备纳米 FOX-7 及纳米 CoO 对其催化 性能研究[D]. 绵阳:西南科技大学, 2019. QI Dong-liang.Preparation of Nano-FOX-7 by solvent-non-solvent method and catalytic effect of Nano-CoO on FOX-7[D]. Mianyang:Southwest University of Science and Technology, 2019.

Chinese Journal of Energetic Materials, Vol.32, No.1, 2024 (31-37)

含能材料

- [12] CALH, TIAN L, HUANG B, et al. 1, 1-Diamino-2, 2-dintroethene (FOX-7) nanocrystals embedded in mesoporous carbon FDU-15[J]. Microporous & Mesoporous Materials, 2013, 170 (4): 20-25.
- [13] ZHAO X, CAI W, YANG Y, et al, MoSe, nanosheets perpendicularly grown on graphene with Mo-C bonding for sodium-ion capacitors[J]. Nano Energy, 2018, 47:224-234.
- [14] SONG W, YAN J, JI H. Fabrication of GNS/MoS, composite with different morphology and its tribological performance as a lubricant additive[J]. Appl. Surf. Sci., 2019, 469: 226-235.
- [15] CALL, HE J, LIU Q, et al. Vacancy-induced ferromagnetism

of MoS, nanosheets [J]. J. Am. Chem. Soc., 2015, 137: 2622-2627

- [16] ZHAO X, LI Z, ZHANG J, et al. Regulating safety and energy release of energetic materials by manipulation of molybdenum disulfide phase [J]. Chemical Engineering Journal, 2021, 411 $(30) \cdot 128603.$
- [17] 付秋菠.1,1-二氨基-2,2-二硝基乙烯的合成及其性能研究[D]. 成都:四川大学,2007.

FU Qiu-bo.Study on Synthesis and Performances of 1, 1-Diamino-2,2-dintroethene[D]. Chengdu: Sichuan University, 2007.

Thermal Decomposition Properties of MoS,-doped FOX-7 Energetic Composites

XU Zi-lan, YU Ming-hui, ZHAO Xu, NIE Fu-de

(Institute of Chemical Materials, China Academy of Engineering Physics (CAEP), Mianyang 621999, China)

Abstract: The achievement of rapid energy release at a low activation energy is vital for the improvement of the thermal decomposition characteristics of 1,1-diamino-2,2-dinitroethylene (FOX-7). Herein, MoS, doped FOX-7 (FOX-7/MoS,) energetic composites were prepared by the solvent-antisolvent method. Scanning electron microscopy (SEM), energy dispersive spectrometer (EDS), X-ray powder diffraction (XRD), X-ray photoelectron spectroscopy (XPS), thermogravimetric-differential scanning calorimeter (TG-DSC) were employed to investigate the morphology, phase composition, thermal decomposition characteristics, and decomposition activation energy of composites. The doped FOX-7/MoS2 energetic composites displayed improved decomposition temperature at low temperatures and fastened decomposition heat release at high temperatures. Compared with the raw material FOX-7, the decomposition temperature and activation energy of FOX-7/MoS₂-5% during the low-temperature stage increased by 6.8 $^{\circ}$ and 78.6 kJ·mol⁻¹, respectively. The decomposition temperature and activation energy at the high temperature decreased by 23.4 ℃ and 340.4 kJ·mol⁻¹, respectively. The TG-MS results showed that the proportion of CO₂ in the FOX-7/MoS₂-5% increased from 7.3% to 16.8% at the high-temperature stage, indicating a promoted and completed decomposition of FOX-7 using the MoS₂ dopant.

Key words: 1,1-diamino-2, 2-dinitroethylene (FOX-7); molybdenum disulfide (MoS₂); thermal reactivity properties; decomposition kinetics; catalytic decomposition Document code: A

CLC number: TJ55;V512

Grant support: National Natural Science Foundation of China (Nos. 22105186, 22375188)

DOI: 10.11943/CJEM2023228

(责编:王馨逸)