

文章编号:1006-9941(2022)07-0681-06

新型耐热含能钙钛矿化合物(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的热分解行为

周静^{1,2},张俊林²,丁黎²,陈劭力²,邱丽莉¹,祝艳龙²,王伯周²

(1.北京理工大学化学与化工学院,北京 102488;2.西安近代化学研究所,陕西 西安 710065)

摘要: (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]是新型含能钙钛矿化合物的典型代表,需明确其热分解行为、热分解机制及感度特性,以推动其在配方中的应用。以差示扫描量热-热重分析方法实现了分解热量、分解温度等参数的获取;以动力学模拟计算解析了相关分解机理;以同步热分析-红外-质谱联用技术结合原位红外技术探索了(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的分解产物及分解历程;以国军标法获得了热感度、摩擦感度与撞击感度参数。结果表明:在10 °C·min⁻¹的升温速率下,(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]分解放热量为4227 J·g⁻¹,分解温度则达到345 °C,高于黑索今(RDX)、奥克托今(HMX)、六硝基六氮杂异伍兹烷(CL-20)等多数现役含能材料,显示了优异的热稳定性;分解产物研究表明其立方笼状骨架有效稳定了内部结合的有机物分子,使其热稳定性较高。此外,(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]在100 °C下加热48 h的放气量约0.04 mL·g⁻¹,撞击感度与机械感度分别为32%和80%,优于RDX和HMX。

关键词: (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃];钙钛矿;热分解;DSC·TG-FTIR-MS;原位红外

中图分类号:TJ55;O64

文献标志码:A

DOI:10.11943/CJEM2022052

1 引言

耐热含能材料广泛应用于航天事业及深井爆破等领域^[1-5]。迄今为止,已报道的耐热含能材料数量超过40个,而能满足使用要求且具备工业化前景的不超过10个^[6],对于相关含能材料的热分解行为及耐热机理的解析则是评估其应用前景的关键。传统耐热含能材料主要基于共轭稳定化效应或氢键效应^[7]。此外,成盐效应对耐热性能的提升作用在有机内盐含能材料中得到了证实^[8-9]。与有机内盐型含能材料不同,含能钙钛矿属于有机-无机复合内盐型含能材料,结构新颖且合成方法简单,综合性能优异^[10]。

新型含能钙钛矿化合物的典型代表(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]由陈小明等^[11]首次报道,包括制备工艺、晶体结构和综合爆轰性能,其中结构研究表明,(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]

中高氯酸根离子与钠离子分别充当了构建骨架的无机阴阳离子,而质子化的三乙烯二胺(DABCO)则充当了还原性有机离子。在含能钙钛矿热性质研究方面,本团队^[12]围绕(C₆H₁₄N₂)[NH₄(ClO₄)₃]体系的热分解行为及热分解机理展开了研究,从机理角度提出笼状骨架对有机片段的锁定效应,结果显示(C₆H₁₄N₂)[NH₄(ClO₄)₃]热稳定性突出;郭学永等^[13]发现CoFe-层状双氢氧化物衍生物会催化(C₆H₁₄N₂)[NH₄(ClO₄)₃]的分解,使其热分解温度降低;任慧等^[14]则同时探索了(C₆H₁₄N₂)[NH₄(ClO₄)₃]热分解行为和燃烧行为,研究了该类材料的高能量释放效率。除了铵盐体系外,邓鹏等^[15]通过热分析实验和动力学参数计算研究了(C₆H₁₄N₂)[K(ClO₄)₃]的热分解行为与机理。本研究团队则进一步比较了不同盐类组成对钙钛矿分解行为的影响^[16],得到了相似的结论,即含能钙钛矿类结构的热稳定性突出,且热行为主要由组成离子的种类决定。与其他含能钙钛矿相似,(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]在自身氧化还原反应过程中,有机阳离子与氧化性阴离子相互作用释放热能并对外做功;在受热分解过程中,无机阳离子与氧化性阴离子间的相互作用强度决定了骨架的热稳定性,对整体的耐热特性也至关重要^[17]。初步研究表明(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]分解温度较高,但热解特性明显不同于

收稿日期:2022-03-10;修回日期:2022-03-27

网络出版日期:2022-05-31

基金项目:国家自然科学基金资助(21805226)

作者简介:周静(1987-),女,工程师,主要从事含能材料热分析与热安全研究。e-mail:zhoujing19872006@163.com

通信联系人:张俊林(1986-),男,副研究员,主要从事含能材料合成与性能研究。e-mail:junlin-111@163.com

引用本文:周静,张俊林,丁黎,等.新型耐热含能钙钛矿化合物(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的热分解行为[J].含能材料,2022,30(7):681-686.ZHOU Jing, ZHANG Jun-lin, DING Li, et al. Thermal Decomposition Properties of A Novel Heat-resistant Energetic Perovskite Compound (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃][J]. Chinese Journal of Energetic Materials (Hanneng Cailiao), 2022, 30(7):681-686.

($C_6H_{14}N_2$)[$NH_4(ClO_4)_3$]及($C_6H_{14}N_2$)[$K(ClO_4)_3$]。针对($C_6H_{14}N_2$)[$Na(ClO_4)_3$]的系统的分析研究与感度研究鲜有报道,而这些研究对含能钙钛矿热行为的理解以及($C_6H_{14}N_2$)[$Na(ClO_4)_3$]本身的应用研究具有重要意义。本研究以($C_6H_{14}N_2$)[$Na(ClO_4)_3$]为研究对象,以差示扫描量热-热重分析(DSC-TG)、动力学模拟计算、同步热分析-红外-质谱(DSC·TG-FTIR-MS)联用技术、原位红外技术、以及国军标法等实验与计算相结合的手段,全面探讨了($C_6H_{14}N_2$)[$Na(ClO_4)_3$]的热行为、热解机制、热感度及机械感度,为在耐热含能材料中的应用提供了理论和实验依据。

2 实验部分

2.1 原料与仪器

原料:DABCO、高氯酸及高氯酸钠,化学纯,西安近代化学研究所。 $(C_6H_{14}N_2)[Na(ClO_4)_3]$ 制备按照文献报道方法完成^[11]。

仪器:Q200差示扫描量热仪(美国,TA)、60 SXR原位红外光谱仪(美国,Nicolet),YC-1C型真空安定性试验仪、同步热分析-红外-质谱(DSC·TG-FTIR-MS)联用系统(由德国耐驰 STA449F3、德国耐驰 QMS403C和布鲁克 70vFTIR组成)、ML-1型撞击感度仪、WM-1摩擦感度仪、爆发点测试仪。

2.2 实验

同步热分析-红外-质谱(DSC·TG-FTIR-MS)联用实验,样品量0.4 mg,温度范围40~600 °C,铝坩埚,吹扫气为高纯氮气,吹扫速率50 mL·min⁻¹,升温速率10 °C·min⁻¹。

DSC实验,样品量0.4 mg,温度范围40~600 °C,铝坩埚,吹扫气为高纯氮气,吹扫速率为50 mL·min⁻¹,升温速率分别为2.5、5、10、20 °C·min⁻¹。

原位红外实验,样品量0.5 mg,升温速率10 °C·min⁻¹,分辨率4 cm⁻¹,光谱捕获速率17.8 file·min⁻¹,扫描速率16 scans·file⁻¹,温度范围20~450 °C。

真空安定性实验按照GJB772A-1997方法501.1进行测试,实验温度(100±0.5) °C,恒温48 h。

撞击感度测定按照GJB772A-1997方法601.2进行测试,落锤重10 kg,药量50 mg,落锤高度25 cm;撞击感度用爆炸概率 P_1 表示。

摩擦感度测定按照GJB772A-1997方法602.1进行测试,表压3.92 MPa,摆角90°,药量20 mg,摩擦感度用爆炸概率 P_2 表示。

5 s爆发点测试按照GBJ 772A-1997炸药试验法606.1完成,药量30 mg。

3 结果与讨论

3.1 ($C_6H_{14}N_2$)[$Na(ClO_4)_3$]的热分解行为研究

在10 °C·min⁻¹下对产物($C_6H_{14}N_2$)[$Na(ClO_4)_3$] (图1)和原料DABCO进行了热分解性能的研究,其中图2为($C_6H_{14}N_2$)[$Na(ClO_4)_3$]的DSC-TG结果,图3为DABCO的DSC结果。由图2可以看出,室温~

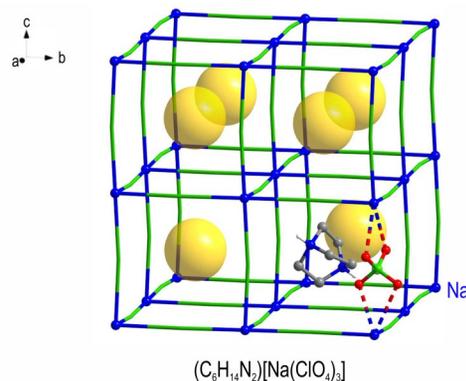


图1 ($C_6H_{14}N_2$)[$Na(ClO_4)_3$]结构

Fig.1 Structure of ($C_6H_{14}N_2$)[$Na(ClO_4)_3$]

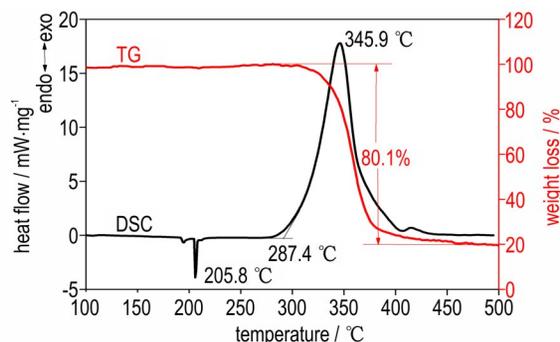


图2 10 °C·min⁻¹下($C_6H_{14}N_2$)[$Na(ClO_4)_3$]分解的DSC-TG曲线

Fig.2 DSC-TG curves of ($C_6H_{14}N_2$)[$Na(ClO_4)_3$] at the heating rate of 10 °C·min⁻¹

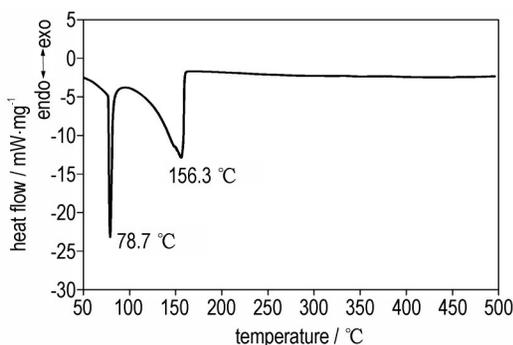


图3 10 °C·min⁻¹下三乙烯二胺分解的DSC曲线

Fig.3 DSC curve of DABCO at the heating rate of 10 °C·min⁻¹

500 °C时(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]仅有1个分解放热峰,初始分解温度为287.4 °C、分解峰温为354.9 °C,对应失重量为80.1%。可见,(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]显示了优异的热稳定性,分解温度很高,明显高于黑索今(RDX,分解峰温208 °C,DSC@5 °C·min⁻¹)、奥克托今(HMX,分解峰温276 °C,DSC@5 °C·min⁻¹)、六硝基六氮杂异伍兹烷(CL-20,分解峰温224 °C,DSC@5 °C·min⁻¹)等多数现役含能材料^[18],也高于经典的耐热含能化合物六硝基砒(HNS,分解峰温320 °C,DSC@5 °C·min⁻¹)^[18],有望作为理想的耐热含能化合物。此外,由DSC实验得到(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的分解放热量为4227 J·g⁻¹,说明其具有较强的能量释放能力。

图3对比研究了有机组分DABCO的热稳定性。在相同的实验条件下,三乙烯二胺在78.7 °C处有1个尖锐吸热峰,属于典型的相变吸热峰;而在此吸热峰之后出现的宽的吸热峰代表了DABCO在持续加热条件下会发生缓慢挥发。但在质子化形成阳离子后,H₂DABCO²⁺与(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]笼状骨架中的无机离子相互作用,有机组分的相变过程消失。但(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]在205.8 °C存在1个小的吸热峰(图2),由于样品在此温度下没有熔化迹象,因此该吸热峰极有可能来源于笼状骨架内有机部分旋转所引发的晶型变化^[12]。

3.2 (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的热分解动力学研究

图4为(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]在2.5、5、10 °C·min⁻¹和20 °C·min⁻¹下的DSC曲线。由图4可以看出,(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]在2.5、5、10 °C·min⁻¹和20 °C·min⁻¹时对应的分解峰温分别为320.4、336.7、345.9 °C和356.5 °C。随着升温速率的增加,(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的分解峰温明显向高温方向移动。表1为不同升温速率下(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的放热量,由表1可见,随着升温速率的增加,(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的分解放热量基本不变,综合考虑(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的DSC曲线上中仅含的1个分解放热峰,初步判断(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的分解为一步反应。采用Netzsch动力学模拟软件中的Friedman无模型方法^[8],选择不同的分解深度 α ,以 $\log\alpha$ 对 $1/T$ 作图,通过曲线斜率计算得到了不同分解深度 α 下对应的活化能 E_a 及指前因子 $\log A$,结果如图5所示。由图5可以看出,在整个分解反应过程中活化能和指前因子基本不变,可见(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的分解为一步反应,且反应过程中活化能 E_a 较高,计算值达到175 kJ·mol⁻¹,也

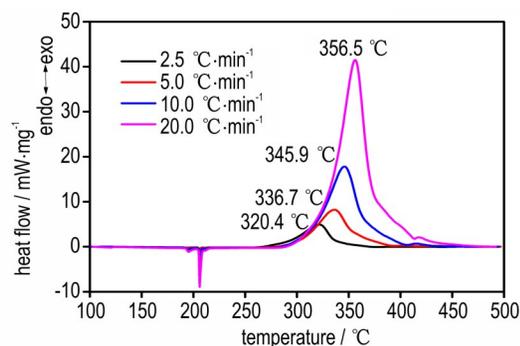


图4 不同升温速率下(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]下的DSC曲线
Fig.4 DSC curves of (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃] at different heating rates

表1 (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]在不同升温速率下的分解峰温和放热量

Table 1 Decomposition peak temperature and heat release of (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃] at different heating rates

$\beta / ^\circ\text{C}\cdot\text{min}^{-1}$	$T_p / ^\circ\text{C}$	$\Delta H / \text{J}\cdot\text{g}^{-1}$
2.5	320.4	4372
5	336.7	4278
10	345.9	4227
20	356.5	4307

Note: β , heating rate; T_p , decomposition peak temperature; ΔH , heat release.

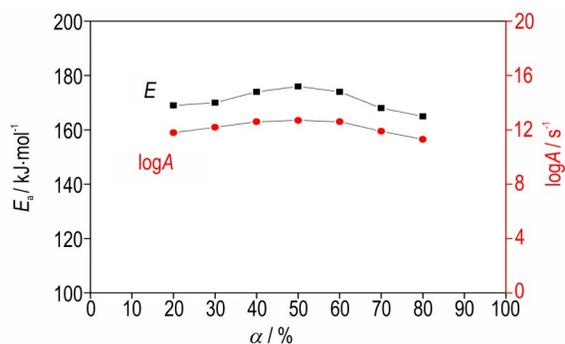


图5 (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的分解活化能 E_a 随分解深度 α 的变化

Fig.5 Changes of the decomposition activation energy E_a of (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃] with the decomposition depth α

从理论角度解释了(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]具有较高热稳定性的原因。

3.3 基于分解产物的(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]热分解机理研究

(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的骨架是基于Na⁺和ClO₄⁻之间的库仑力作用所构建起的立体笼状骨架,有机阳离子H₂DABCO²⁺被锁定在此笼状骨架中,(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]中的氧化性组分ClO₄⁻和燃料组分H₂DABCO²⁺间同样存在库仑力作用,这种复合的库仑力作用是三乙烯二胺体系在形成钙钛矿结构后稳

定性大幅提升的主要原因。随着加热温度的升高,构成骨架的阴阳无机离子间的库仑力减弱,笼状骨架坍塌,导致有机阳离子与无机氧化性离子直接发生氧化还原反应,产生大量热量的同时释放出各种气相产物。同步热分析-红外-质谱(DSC·TG-FTIR-MS)联用系统可以在程序升温模式下加热样品,同时样品分解的气体产物通过管道实时输送至红外及质谱检测器,对样品分解的气相产物开展动态实时监测。图6为 $10\text{ }^{\circ}\text{C}\cdot\text{min}^{-1}$ 升温速率下气体分解产物对应的质谱,由图6可以看出, $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ 分解时对应的气体产物的质谱碎片 m/z 分别为 17、18、27、30、36、44,基于元素组成分析可能的产物分别为 NH_3 、 H_2O 、 HCN 、 NO 、 HCl 、 CO_2 、 N_2O 。结合不同温度下气体产物对应的红外谱图(图7)可以看出,在初始分解温度 $287\text{ }^{\circ}\text{C}$ 下,红外谱图中分别在 2248 、 2329 、 2360 cm^{-1} 处有峰,此处红外谱图峰形与 $40\text{ }^{\circ}\text{C}$ 时背景谱图中 CO_2 的峰形明显不同,表明此时不仅有 CO_2 ,结合出峰位置和质谱碎片分析, $287\text{ }^{\circ}\text{C}$ 时 $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ 分解最

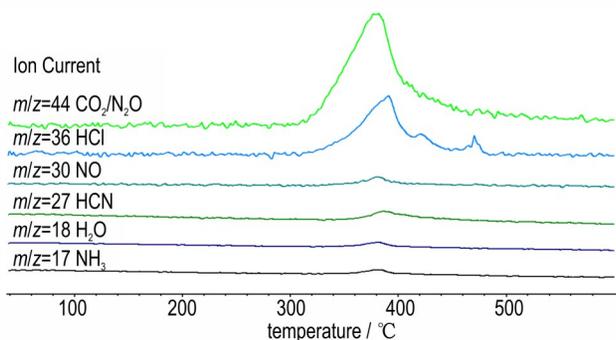


图6 $10\text{ }^{\circ}\text{C}\cdot\text{min}^{-1}$ 下 $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ 分解的气体产物质谱图

Fig.6 MS spectra of gaseous products of $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ at the heating rate of $10\text{ }^{\circ}\text{C}\cdot\text{min}^{-1}$

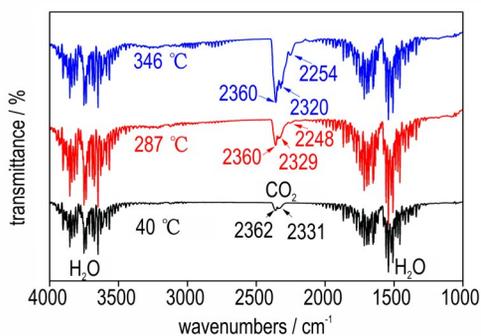
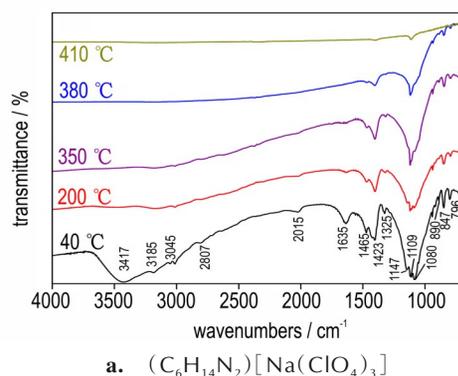


图7 $10\text{ }^{\circ}\text{C}\cdot\text{min}^{-1}$ 下 $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ 不同温度下的气体产物红外图

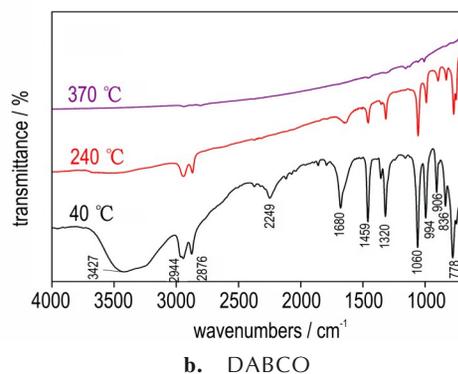
Fig.7 IR spectra of gaseous products of $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ at the heating rate of $10\text{ }^{\circ}\text{C}\cdot\text{min}^{-1}$

先产生 N_2O 。

为进一步阐明 $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ 分解机理,采用原位红外技术对比分析 $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ 及DABCO受热分解的固相分解产物。四联用技术研究了气相分解产物,需要进一步利用固相分解过程的监测与气相分解产物相互佐证。由于 $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ 在组成上可视为DABCO体系与高氯酸体系的结合,通过分析比较 $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ 中 $\text{H}_2\text{DABCO}^{2+}$ 组分与单一DABCO的固相分解过程,可以进一步发掘 $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ 组分间的相互作用力。图8为 $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ 、DABCO在 $10\text{ }^{\circ}\text{C}\cdot\text{min}^{-1}$ 升温速率时不同温度下的凝固态体系的红外谱图,图9则是作为参照谱图的高氯酸铵的红外谱图,用于分析对比高氯酸根的红外分布。综合对比并分析图8a、图8b、图9的红外峰形及位置发现: $40\text{ }^{\circ}\text{C}$ 时,DABCO在 778 、 836 、 906 、 994 、 1060 、 1320 、 1459 、 1680 、 2249 、 2876 、 2944 cm^{-1} 和 3417 cm^{-1} 位置红外吸收峰明显,由于DABCO的挥发性较强,当温度超过 $240\text{ }^{\circ}\text{C}$ 时DABCO的红外吸收极大削弱,而当加热到 $370\text{ }^{\circ}\text{C}$ 时



a. $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$



b. DABCO

图8 $10\text{ }^{\circ}\text{C}\cdot\text{min}^{-1}$ 下 $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ 及三乙烯二胺不同温度的凝固态体系的红外谱图

Fig.8 IR spectra of condensed products of $(\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2)[\text{Na}(\text{ClO}_4)_3]$ and DABCO at the heating rate of $10\text{ }^{\circ}\text{C}\cdot\text{min}^{-1}$

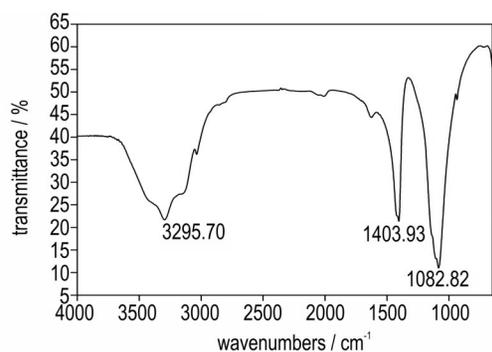


图9 高氯酸铵的红外谱图

Fig.9 IR spectra of NH₄ClO₄

DABCO的红外吸收峰彻底消失;40 °C下1080 cm⁻¹左右宽的红外峰信号为ClO₄⁻的吸收峰,而H₂DABCO²⁺在1100 cm⁻¹左右的吸收峰多与ClO₄⁻的信号重叠,1423、1465 cm⁻¹处的吸收峰也属于H₂DABCO²⁺的红外吸收,随着温度的升高,H₂DABCO²⁺的信号比ClO₄⁻的信号衰减更快,但H₂DABCO²⁺在380 °C时依然存在,说明笼状骨架中的有机分子首先分解,但与独立的DABCO分子相比,(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]分子中的H₂DABCO²⁺稳定性大幅提升,可见笼状骨架的锁定效应有效抑制了DABCO体系的挥发逃逸并限制了其与氧化性组分的直接相互作用,对比DABCO本身,这种对有机组分的锁定效应保证了DABCO结构在自身氧化还原前不会发生逸出;ClO₄⁻的信号在约350 °C时开始减弱,说明此时骨架开始逐步碎裂,温度继续升高导致笼状骨架所依赖的库仑力已无法维持,而有机组分则会与氧化性ClO₄⁻发生氧化还原反应,释放大量热量和气相产物,热量释放和气相产物可以通过上述DSC以及DSC·TG-FTIR-MS联用技术进行监测。通过各类实验结果比较,可以得出以下结论:加热条件下有机阳离子H₂DABCO²⁺先于笼骨架被激活;当有机阳离子H₂DABCO²⁺与ClO₄⁻之间的相互作用强到足以破坏笼状骨架时,触发氧化还原反应,充当燃料组分的有机结构被氧化,形成氮氧化物等气相产物,而ClO₄⁻被还原为HCl。

3.4 (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的安全性

根据GJB772A-1997中,采用真空安定性方法和5 s爆发点测试对(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的热感度进行了初步探索,并研究了其安全性能。(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的5 s爆发点233 °C,真空安定性实验结果表明,(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]在100 °C下加热48 h,放气量约0.04 mL·g⁻¹,远远小于方法的判据2 mL·g⁻¹[19],说明(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的热安全性良好。传统

RDX与HMX的撞击感度及摩擦感度均为100%^[20],(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]撞击感度P₁为32%,摩擦感度P₂为80%,机械感度水平低于RDX、HMX等代表性现役含能化合物,具有较好的安全性。

4 结论

(1)本研究对新型含能钙钛矿(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的热分解热行为、分解动力学、分解机理以及安全性等进行了全面的研究探讨。

(2)(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]具有优异的热稳定性,属于耐热含能结构,其分解放热量为4227 J·g⁻¹,能量释放能力强。

(3)采用Friedman无模型方法计算,(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]整个分解反应过程中活化能和指前因子基本不变,(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]的分解为一步反应,且反应过程中活化能为175 kJ·mol⁻¹。

(4)加热条件下有机阳离子H₂DABCO²⁺先于笼状骨架被激活。当有机阳离子H₂DABCO²⁺与ClO₄⁻之间的相互作用强到足以破坏笼状骨架时将触发氧化还原反应,充当燃料组分的有机结构被氧化形成氮氧化物等气相产物,而ClO₄⁻被还原为HCl。

(5)(C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]撞击感度P₁为32%,摩擦感度P₂为80%,机械感度水平低于RDX、HMX等代表性现役含能化合物。

参考文献:

- [1] ZHOU J, DING L, BI F Q, et al. Research on the thermal behavior of novel heat resistance explosive 5,5'-bis(2,4,6-trinitrophenyl)-2,2'-bi(1,3,4-oxadiazole)[J]. *Journal of Analytical & Applied Pyrolysis*, 2018, 129: 189-194.
- [2] MA Q, FAN G J, LIAO L Y, et al. Thermally stable energetic salts composed of heterocyclic anions and cations based on 3,6,7-triamino-7-H-s-triazolo[5,1-c]-s-triazole: Synthesis and intermolecular interaction study[J]. *Chem Plus Chem*, 2017, 82(3): 474-482.
- [3] LI C, ZHANG M, CHEN Q S, et al. Three-dimensional metal-organic framework as super heat-resistant explosive: Potassium 4-(5-amino-3-nitro-1H-1,2,4-triazol-1-yl)-3,5-dinitropyrazole[J]. *Chemistry-A European Journal*, 2017, 23(7): 1490-1493.
- [4] WANG Q Y, WANG S, FENG X, et al. A heat-resistant and energetic metal-organic framework assembled by chelating ligand[J]. *ACS Applied Materials & Interfaces*, 2017, 9(43): 37542-37547.
- [5] LIU W, LIN Q H, YANG Y Z, et al. Energetic salts based on an oxygen-containing cation: 2,4-Diamino-1,3,5-triazine-6-one[J]. *Chemistry-An Asian Journal*, 2014, 9(2): 479-486.
- [6] SIKDER A K, SIKDER N. A review of advanced high performance, insensitive and thermally stable energetic materials

- emerging for military and space applications [J]. *Journal of Hazardous Materials*, 2004, 112(1-2): 1-15.
- [7] 张俊林,周静,毕福强,等. 芳香耐热含能化合物合成研究进展[J]. 含能材料, 2017, 25(10): 873-880.
- ZHANG Jun-lin, ZHOU Jing, BI Fu-qiang, et al. Progress on synthesis of heat-resistant aromatic energetic compounds [J]. *Chinese Journal of Energetic Materials (Hanneng Cailiao)*, 2017, 25(10):873-880.
- [8] ZHOU J, DING L, ZHU Y, et al. Comparative thermal research on tetraazapentalene-derived heat-resistant energetic structures[J]. *Scientific Reports*, 2020, 10, 21757.
- [9] LIU N, ZHANG Q, DUAN B H, et al. Comparative study on thermal behavior of three highly thermostable energetic materials: z-TACOT, PYX, and TNBP[J]. *Fire Phys Chem*, 2021, 1(1): 61-69.
- [10] ZHANG W X, CHEN S L, ZHANG Y, et al. Molecular perovskites as a new platform for designing advanced multi-component energetic crystals [J]. *Energetic Materials Frontiers*, 2020, 1(3-4): 123-135.
- [11] CHEN S L, YANG Z R, WANG B J, et al. Molecular perovskite high-energetic materials[J]. *Science China Materials*, 2018, 61, 1123-1128.
- [12] ZHOU J, DING L, ZHAO F Q, et al. Thermal studies of novel molecular perovskite energetic material (C₆H₁₄N₂)[NH₄(ClO₄)₃][J]. *Chinese Chemical Letters*, 2020, 31(2): 554-558.
- [13] FANG H, GUO X Y, WANG W, et al. The Thermal catalytic effects of CoFe-Layered double hydroxide derivative on the molecular perovskite energetic material (DAP-4)[J]. *Vacuum*, 2021, 193: 110503.
- [14] DENG P, WANG H X, YANG X B, et al. Thermal decomposition and combustion performance of high-energy ammonium perchlorate-based molecular perovskite [J]. *Journal of Alloys and Compounds*, 2020, 827: 154257.
- [15] JIA Q, DENG P, LI X X, et al. Insight into the thermal decomposition properties of potassium perchlorate (KClO₄)-based molecular perovskite[J]. *Vacuum*, 2020, 175: 109257.
- [16] ZHOU J, ZHANG J L, CHEN S L, et al. Comparative thermal research on energetic molecular perovskite structures[J]. *Molecules*, 2022, 27(3): 805.
- [17] SHANG Y, YU Z H, HUANG R K, et al. Metal-free hexagonal perovskite high-energetic materials with NH₃OH⁺·NH₂NH₃⁺ as B-site cations. *Engineering*, 2020, 6(9): 1013-1018.
- [18] KLAPÖTKE T M. *Energetic Materials Encyclopedia* [M]. De Gruyter, 2018.
- [19] 尹艳丽,杨利,胡晓春,等. 动态真空安定性试验(DVST)方法研究(II):RDX的热分解[J]. 含能材料, 2010, 18(4):387-392. YIN Yan-li, ZHANG Jian-guo, HU Xiao-chun, et al. Dynamic vacuum stability test(DVST) method(II):Thermal decomposition of RDX [J]. *Chinese Journal of Energetic Materials (Hanneng Cailiao)*, 2010, 18(4):387-392
- [20] 胡庆贤,吕子剑,花成. 概率统计在感度测试中的应用[J]. 含能材料, 2002, 10(1):37-40. HU Qing-xian, LÜ Zi-jian, HUA Cheng. Application of Probabilistic Method in the Sensitivity Test [J]. *Chinese Journal of Energetic Materials (Hanneng Cailiao)*, 2002, 10(1): 37-40.

Thermal Decomposition Properties of A Novel Heat-resistant Energetic Perovskite Compound (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]

ZHOU Jing^{1,2}, ZHANG Jun-lin², DING Li², CHEN Shao-li², QIU Li-li¹, ZHU Yan-long², WANG Bo-zhou²

(1. School of Chemistry and Chemical Engineering, Beijing Institute of Technology, Beijing 102488, China; 2. Xi'an Modern Chemistry Research Institute, Xi'an 710065, China)

Abstract: (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃] is a representative of energetic perovskite compounds. It is necessary to clarify the corresponding thermal decomposition behavior, thermal decomposition mechanism and sensitivity characteristics in order to promote the application in formulations. Thermal decomposition parameters, including heat release amount and decomposition temperatures, were obtained by simultaneous differential scanning calorimetric and thermogravimetric analyses methods. The relevant decomposition mechanism was analyzed by kinetic simulation calculations. The decomposition products and decomposition processes of (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃] were explored by DSC·TG-FTIR-MS coupled technique combined with in-situ infrared technology. The parameters of thermal sensitivity, friction sensitivity and impact sensitivity were obtained by national military standard methods. The results show that the heat of decomposition of (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃] is 4227 J·g⁻¹ at the heating rate of 10 °C·min⁻¹ and the decomposition temperature reaches 345 °C, which is higher than that of most active energetic materials, including Hexogen (RDX), ogen (HMX) and hexanitrohexaazoisowuzane (CL-20), indicating an outstanding thermal stability. The decomposition products analysis shows that the cubic cage-like skeleton effectively stabilizes the internal organic molecule, resulting in the high thermal stability of (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]. In addition, the outgassing amount of (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃] heated at 100 °C for 48 h is about 0.04 mL·g⁻¹, and the impact sensitivity and mechanical sensitivity are 32% and 80%, respectively, which are better than RDX and HMX.

Key words: (C₆H₁₄N₂)[Na(ClO₄)₃]; perovskite; thermal decomposition; DSC·TG-FTIR-MS; in-situ infrared technology

CLC number: TJ55; O64

Document code: A

DOI: 10.11943/CJEM2022052

(责编:王馨逸)