·测试、试验与仿真·

Mg/Sr(NO₃)₂和Mg/Ba(NO₃)₂的燃烧光谱分析

过乐驹1,陈明华2

(1.陆军工程大学 石家庄 050000 2.特种勤务研究所 石家庄 050000)

摘 要:为了研究 Mg/Sr(NO₃)₂和 Mg/Ba(NO₃)₂药剂的燃烧光谱分布,利用全波段辐射计分别对 Mg/Sr(NO₃)₂和 Mg/Ba(NO₃)₂ 药剂的燃烧光谱进行测试,得到这两种烟火药剂的燃烧光谱分布图。通过对燃烧光谱的研究,在 Mg/Sr(NO₃)₂药剂燃烧光谱中, 620~760 nm 的辐射强度在总能量占80.59%,而在 Mg/Ba(NO₃)₂药剂的燃烧光谱中,500~578 nm 的辐射强度在总能量占21.15%, 578~592 nm 的辐射强度在总能量占3.30%,620~760 nm 的辐射强度在总能量占60.41%。通过燃烧光谱和导数光谱相结合的方 式作为鉴定这两种烟火药剂类型的手段。

关键词 光谱学 ;Mg/Sr(NO₃)₂ ;Mg/Ba(NO₃)₂ ;燃烧光谱 ;可见光 中图分类号 :TQ567 ;TK16 文献标识码 :A 文章编号:1673-1255(2018)-02-0048-06

Burning Spectrum Analysis of Mg/Sr(NO₃)₂ and Mg/Ba(NO₃)₂ Composition

GUO Le-ju¹, CHEN Ming-hua²

Army Engineering University, Shijiazhuang 050000, China;
Special Service Research Institute, Shijiazhuang 050000, China)

Abstract: The burning spectra of Mg/Sr(NO₃)₂ and Mg/Ba(NO₃)₂ compositions are tested respectively to obtain the burning spectrum distribution maps with the whole-band radiometer for analyzing the distributions of burning spectrum. It can be concluded that the total radiant energy of 620~760 nm is 80.59% in Mg/Sr(NO₃)₂ composition burning spectrum through researching burning spectrum. And in Mg/Ba(NO₃)₂ composition burning spectrum, the total radiant energy of 500~578 nm is 21.15%, 578~592 nm is 3.30% and 620~760 nm is 60.41%. Combining the burning spectrum with the derivative spectrum is served as a means of identifying both types of compositions.

Key words: spectroscopy; Mg/Sr(NO₃)₂ composition; Mg/Ba(NO₃)₂ composition; burning spectrum; visible light

烟火药剂^[1-3](如闪光照明剂、发光信号剂、曳光 剂、红外照明剂、红外诱饵剂、爆音剂、烟花爆竹用 药剂等)最基本的组成是氧化剂和可燃剂,加上粘 结剂和产生特种烟火效应的功能添加剂,从而使烟 火药剂在燃烧时会产生焰色效应。

国内外已经有许多学者采用燃烧光谱和导数 光谱对物质进行研究^[4-10]。杨硕等^[11]用烟火药的燃 烧光谱来研究他们的燃烧特性,陈明华^[12]利用发射 药的燃烧光谱来研究单基、双基和改性双基发射药 的燃烧性能,通过全波段辐射强度、近红外辐射强 度对各含能材料进行对比分析,朱长星^[13]则通过比 较各药剂的燃烧光谱图分析对应烟火药剂的性能。丁家梅等¹⁴⁴则利用导数光谱多组分标定法对阿司匹林、扑热息痛及水杨酸进行分析检测,证实了该方法在混合物分析中的准确性,李志刚等¹¹⁵¹也利用导数光谱与红外光谱相合建模的方式来定量分析。但针对 Mg/Sr(NO₃)₂和 Mg/Ba(NO₃)₂燃烧光谱的分析相对较少,对于导数光谱和燃烧光谱相结合的分析计算也未见报道。

本研究首先利用光谱仪对这两种烟火药剂在 燃烧过程中的光谱分布和能量进行测试,然后对试 验数据进行处理,得到两种药剂在燃烧过程中的光

收稿日期 2018-03-12

作者简介:过乐驹(1993-),男,浙江绍兴人,硕士研究生,主要研究方向为含能材料的分离回收.

谱和能量分布,对Mg/Sr(NO₃)₂和Mg/Ba(NO₃)₂在可见光范围内的燃烧过程进行探究。

1 实验

1.1 试样

 $Mg/Sr(NO_3)_2$ 药剂: $Mg_Sr(NO_3)_2$ 与粘合剂造粒 后压制成 $\Phi 20 \text{ mm} \times 20 \text{ mm}$ 的药柱; $Mg/Ba(NO_3)_2$ 药剂: $Mg_Ba(NO_3)_2$ 与粘合剂造粒后压制成 $\Phi 20 \text{ mm} \times 20 \text{ mm}$ 的药柱。

1.2 实验方法

利用 Field Spec3 光谱仪,所用传感器为 25°镜头,所用其光谱范围为 350~2 500 nm,光谱分辨率为 3 nm@350~1 000 nm,10 nm@1 400~2 200 nm,误差 为 5%。

实验采用静态条件下燃烧测定。先将仪器 安装调试完毕,固定被试样品,仪器先行预热,测 试用传感器对准被测药剂,试样与传感器间的距 离为8m,启动仪器,人工分别对Mg/Sr(NO₃)₂和 Mg/Ba(NO₃)₂药剂进行点燃,测试记录火焰的燃 烧所产生的可见光谱和红外光谱图,采样间隔为 0.2s,每个样品进行了10发试验。

2 实验结果与分析讨论

2.1 试验结果

通过对 Mg/Sr(NO₃)₂和 Mg/Ba(NO₃)₂燃烧光谱 的测量,得到两种烟火药剂的在可见光的燃烧光谱 辐射叠加图,如图1和图2所示。通过曲线拟合得 到对应的辐射平均曲线,如图3和图4所示。





图4 Mg/Ba(NO₃)₂辐射平均图

图 1、图 2 中的 1~10 表示仪器对编号 1~10 的烟 火药剂在燃烧时按时间顺序记录数据。

2.2 数据处理与结果分析

试验得到了对应频谱图,并利用下式进行计算

分析。

对于频域光谱图在任意波段从λ₁到λ₂可以进 行定积分,即

$$I = \int_{\lambda_1}^{\lambda_2} I_{\lambda} d\lambda \tag{1}$$

上式中, I表示辐射强度; λ表示波长。

通过式(1)可以用来计算两种药剂在相应波长 范围内的峰的面积,从而知道辐射能量。

对于频谱图求波段平均辐射强度 Ī,即

$$\bar{I} = \frac{\int_{\lambda_1}^{\lambda_2} I_{\lambda} d\lambda}{\lambda_2 - \lambda_1}$$
(2)

通过式(2)可以用来计算两种药剂在相应波长 范围内平均辐射能量,即

$$D_{\lambda} = \frac{\int_{\lambda_{1}}^{\lambda_{2}} (I_{\lambda} - \bar{I}) d\lambda}{\lambda_{2} - \lambda_{1}}$$
(3)

计算偏差值*D*_λ,进而表示在λ₁~λ₂这一波长范围 内的单色辐射光强和平均值的偏离程度,从而对两 种药剂的光辐射和辐射特性有所把握。

通过频谱图进行微分计算,即

$$\rho = \frac{dI_{\lambda}}{d\lambda} \tag{4}$$

式中, ρ表示对应燃烧光谱的密度。

通过式(4)可以得到两种药剂的燃烧火焰在对 应时刻对应波长下的分布密度。

2.2.1 Mg/Sr(NO₃)2燃烧光谱分析

通过式(1)和图3得到,在380~760 nm范围内,

Mg/Sr(NO₃)₂药剂辐射能量主要集中在586~673 nm 波长范围,该区间能量占总能量的90.55%,620~ 760 nm波长范围内的区间能量占比为80.59%。对 于 Mg/Sr(NO₃)₂药剂的燃烧光谱的数据计算分析结 果如表1所示。

表1 Mg/Sr(NO₃)2药剂燃烧光谱计算

波长/nm	辐射强度/W·cm ⁻² ·Sr ⁻¹	占总能量百分比/%
380~592	4.72	9.44
592~620	4.98	9.96
620~760	40.29	80.60
波长/nm	平均辐射强度/W・cm ⁻² ・ Sr ⁻¹ ・nm ⁻¹	偏差/W·cm ⁻² ·Sr ⁻¹ ·nm ⁻¹
波长/nm 380~592	平均辐射强度/W・cm ⁻² ・ Sr ⁻¹ ・nm ⁻¹ 0.02	偏差/W・cm ⁻² ・Sr ⁻¹ ・nm ⁻¹ 4.70
波 长/nm 380~592 592~620	平均辐射强度/W·cm ⁻² · Sr ⁻¹ ·nm ⁻¹ 0.02 0.18	偏差/W・cm ⁻² ・Sr ⁻¹ ・nm ⁻¹ 4.70 4.80

从表1可以发现,红光波长范围的辐射强度、 平均光辐射强度和偏差都是最大的,表明 Mg/Sr (NO₃)₂药剂燃烧的大部分辐射能量都集中于红光波 长范围内。在623 nm、634 nm、646 nm、660 nm、 673 nm、683 nm 和 695 nm 这7个波长位置有强 特征峰,特别是673 nm处出现最强峰。

对 Mg/Sr(NO₃)₂药剂燃烧辐射平均光谱图进行 多阶微分,得到导数光谱,如图5所示。



(a)Mg/Sr(NO₃)₂药剂一阶导数光谱



(c)Mg/Sr(NO₃)₂ 药剂三阶导数光谱

图 5 Mg/Sr(NO₃)₂ 药剂导数光谱

由图3和图5所示,在原始光谱图中的623 nm 和636 nm 处的特征峰谱线在取三次导数后,格外清晰,容易识别。在622~639 nm 范围内,Mg/Sr(NO₃)₂ 药剂燃烧火焰的辐射密集程度变化剧烈,特别是在636 nm 处,变化最大。

2.2.2 Mg/Ba(NO₃)2燃烧光谱分析

通过式(1)和图4得到,在380~760 nm范围内, Mg/Ba(NO₃)₂药剂的辐射能量集中在482~547 nm和 655~760 nm波长范围,两者区间能量之和占总能量 的71.89%。其中,500~578 nm波长范围内的区间能 量占21.15%,620~760 nm波长范围内的能量占比则 高达60.41%。对于Mg/Ba(NO₃)₂药剂燃烧光谱的数 据计算分析结果如表2所示。

表2	Mg/Ba(NO ₃)	药剂燃烧光谱计算结果
----	-------------------------	------------

波长/nm	辐射强度/W·cm ⁻² ·Sr ⁻¹	占总能量百分比/%		
500~578	2.54	21.15		
578~592	0.40	3.33		
620~760	7.26	60.41		
波长/nm	平均辐射强度/W・cm ⁻² ・ Sr ⁻¹ ・nm ⁻¹	偏差/W·cm ⁻² ·Sr ⁻¹ ·nm ⁻¹		
500~578	0.03	2.51		
578~592	0.03	0.37		
620~760	0.05	7.21		

620~760 nm的辐射强度、平均光辐射强度和偏差都是最大的,表明 Mg/Ba(NO₃)2药剂燃烧的大部分辐射能量集中在这一波长范围内,只有极少数能量分

布在380~592 nm范围内。在514 nm、525 nm、532 nm、 589 nm、735 nm 和758 nm 这6个波长位置出现强特 征峰,特别是758 nm 处出现最强特征峰。 对 Mg/Ba(NO₃)₂药剂燃烧辐射平均光谱图进行 多阶微分得到相应的导数光谱,具体见图6所示。



图6 Mg/Ba(NO₃)₂药剂导数光谱

由图 4 和图 6 比较可以看出,在原始光谱中的 527 nm、588 nm、591 nm 和 675 nm 处的特征谱 线在光谱经过三次取导数后,变得格外清晰,容 易识别。在 502~544 nm 和 588~591 nm 这一波段中, Mg/Ba(NO₃)₂药剂燃烧火焰的光辐射的密集 程度变化剧烈,特别是谱线在 588 nm 和 591 nm 处,变化最大。

通过 Mg/Sr(NO₃)₂和 Mg/Ba(NO₃)₂组分的燃烧得到的光谱以及对应导数谱图的分析比较可以发现,两种烟火药剂的对应谱图的特征峰具有明显的差异,而这些差异是由于选择性辐射的存在。这些作为这两者的指纹特性,作为Mg/Sr(NO₃)₂和Mg/Ba(NO₃)₂组分的一种鉴定手段。

3 结 论

(1)在 Mg/Sr(NO₃)₂药剂中,红光的辐射强度占 总能量的80.594%,在586~673 nm波长范围的积分 数值最大;而 Mg/Ba(NO₃)₂药剂的燃烧光谱中,绿光 范围内的辐射强度占总能量的21.15%,黄光占 3.30%,红光为60.41%,积分值在482~547 nm和 655~760 nm这两个波长范围内最大。

(2)比较 Mg/Sr(NO₃)₂药剂的燃烧光谱可以发现, Mg/Ba(NO₃)₂药剂的辐射能量远远低于 Mg/Sr (NO₃)₂药剂。从导数光谱图来看, Mg/Ba(NO₃)₂药剂 的光谱变化更为剧烈,燃烧时的主要辐射能量来自 于红光波长范围内辐射的能量。

(3)对 Mg/Sr(NO₃)₂和 Mg/Ba(NO₃)₂组分的燃烧 光谱图进行导数分析是有效的分析方法,这两种烟 火药剂的燃烧过程的光谱辐射存在指纹特性。可 利用燃烧光谱和导数光谱相结合的方式来鉴定烟 火药剂类型。

参考文献

[1] 潘功配 杨硕.烟火学[M].北京:北京理工大学出版社,

1997 :14-29.

- [2] 潘功配.高等烟火学[M].哈尔滨 哈尔滨工程大学出版 社 2007 :11-20.
- [3] 李学军 丛晓民 杜志明 等. 几种含稀土元素烟火药剂 的燃烧光谱分布[J]. 含能材料 2013 21(5) 564-667.
- [4] Lewis W, Rumchik C, Broughton P, et al. Time-resolved spectroscopic studies of aluminized explosives: chemical dynamics and apparent temperatures[J]. Journal of Applied Physics, 2012, 111(56): 014903.
- [5] 汤洁.非平衡等离子体增强燃烧的光谱诊断研究[D]. 西安:中国科学院西安光学精密机械研究所,2011:107-122.
- [6] Frederik J, Mostert, Marius Olivier. Scaling of light emission from detonating bare composition B, 2, 4, 6-trinitrotoluene [C₇H₅ (NO₂)₃], and PE4 plastic explosive charges[J]. Journal of Applied Physics, 2011, 110(47): 084905.
- [7] 程和平.含能材料黑索金热爆炸过程中的光辐射能[D].四川:中国工程物理研究院,2014 24-38.
- [8] 霸书红,冯帅,周龙,等.四聚乙醛的光谱学行为及燃烧 特性研究[J].沈阳理工大学学报 2014,33(5):70-84.
- [9] 邓哲 胡春波 刘林林 等. AI基粉末燃料改性方法及点 火燃烧特性[J]. 固体火箭技术 2016 ,39(1):17-35.
- [10] 陈洪雷,陈元彩,詹怀宇,等.导数光谱 化学计量学方 法测定制浆废水COD[J].华南理工大学学报(自然科学 版) 2009 ,37(10):150-154.
- [11] 杨硕 杨利,许又文.几种烟火药火焰光谱的研究[J].北 京理工大学学报,1998,18(5):651-655.
- [12] 陈明华,阎建平.发射药燃烧光谱测试技术[J].光电技 术应用,2011,26(4),86-88.
- [13] 朱长星,叶迎华,沈瑞琪,等.Zr、Mg系烟火剂发光光谱 特性研究[J]. 含能材料 2005,13(2):118-121.
- [14] 丁家梅 杨圣 陆霄雄,等.导数光谱多组分标定法对阿司匹林、扑热息痛及水杨酸的同时测定[J].分析测试学报 2011 30(6):612-617.
- [15] 李志刚 彭思龙 杨妮 ,等.基于导数光谱融合建模的红 外光谱定量分析方法[J]. 分析化学(FENXI HUAXUE) 研究报告 2016 44(3) :437-443.