文章编号:1006-9941(2009)06-0668-06

# PBT 与高能氧化剂的相互作用的热分析法研究

张腊莹<sup>1</sup>, 衡淑云<sup>1</sup>, 刘子如<sup>1</sup>, 张 皋<sup>1</sup>, 邵颖慧<sup>1</sup>, 王 琳<sup>1</sup>, 赵凤起<sup>1</sup>, 谭惠民<sup>2</sup> (1. 西安近代化学研究所, 陕西西安 710065; 2. 北京理工大学 材料科学与工程学院, 北京 100081)

摘要:用高压差示扫描量热法(PDSC)和热重-微商热重法(TG-DTG),研究了 PBT 与 CL-20、DNTF、TNAZ、ADN 之间的相互作用。结果表明,CL-20 受到 PBT 的促进而提前分解,PBT/CL-20 中 CL-20 的分解峰温比 CL-20 单组分 提前了 33.7 ℃,一部分 PBT 因受到 CL-20 和(或)其分解产物的作用也提前分解。PBT 大分子对 DNTF 和 TNAZ 的 气化起到抑制作用,并使其分解放热反应大幅提前近 100 ℃,同时,DNTF 和 TNAZ 气相产物对 PBT 的分解也有促 进作用。除了 PBT 对 ADN 产物 AN 的升华过程有抑制外,PBT 和 ADN 及其凝聚相产物之间的相互作用较小,但 ADN 的气相产物对 PBT 和 ADN 都有一定的影响。

关键词:物理化学;3,3-双(叠氮甲基)环氧丁烷四氢呋喃共聚物(PBT);六硝基六氮杂异伍兹烷(CL-20); 3,4-二硝基呋咱基氧化(DNTF);1,3,3-三硝基氮杂环丁烷(TNAZ);二硝酰胺铵(ADN);相互作用;热分解

中图分类号: TJ55; 0657.99 文献标识码: A DOI: 10.3969/j.issn.1006-9941.2009.06.007

# 1 引 言

由于含能黏合剂可以使固体推进剂很好地兼顾高能和钝感的特性,已成为人们研究的热点。其中以 3,3-双(叠氮甲基)环氧丁烷(BAMO)作为黏合剂的推 进剂是近年来重点开发和应用的一类含能推进剂,这 类黏合剂具有较高的正生成焓、密度大、氮含量高、分 解温度低、易点火、燃烧时耗氧量少等特点,而 BAMO-THF(3,3-双(叠氮甲基)环氧丁烷四氢呋喃共聚物,下 文简称 PBT)因其优异的力学性能,较好的工艺性能、 燃烧性能和能量特性受到国内外研究者的青睐<sup>[14]</sup>。

含能叠氮黏合剂 PBT 作为固体推进剂的主黏合 剂应用,研究它与推进剂中其它组分的相互作用是必 不可少的,而通过热分解特性研究 PBT 与推进剂中氧 化剂的相互作用更是 PBT 推进剂燃烧和爆轰研究的 基础,是安定性、相容性和安全性评价的依据。已有学 者对 BAMO 和 PBT 黏合剂的热分解进行了研究<sup>[57]</sup>, 推进剂中常用氧化剂的热分解研究也屡见不鲜<sup>[810]</sup>, 但是利用量热法对 PBT 与推进剂组分氧化剂的研究 目前还未见报道。

本实验主要通过热分析手段研究 PBT 与几种推进剂 中常用的高能氧化剂六硝基六氮杂异伍兹烷(CL-20)、

**作者简介:**张腊莹(1981),女,硕士,研究领域为火炸药热化学、热分析。e-mail: zhang. laying@163. com

3,4-二硝基呋咱基氧化(DNTF)、1,3,3-三硝基氮杂环丁 烷(TNAZ)和二硝酰胺铵(ADN)之间的相互作用,希望对 今后推进剂的配方设计或改进有所帮助。

#### 2 实验部分

#### 2.1 试 样

PBT,黄色液体,平均分子量 6000,西安近代化学研究所制备; CL-20,白色结晶,纯度 99%,平均粒径 80 µm,北京理工大学制备; DNTF,浅黄色结晶,纯度 99%,平均粒径 310 µm,西安近代化学研究所制备; TNAZ,白色针状结晶,纯度 99%,平均粒径 133 µm,西安近代化学研究所制备; ADN,球形化处理,浅黄色细颗粒,纯度 99%,平均粒径 290 µm,西安近代化学研究所制备。

PBT/CL-20(1:1 质量比)混合体系; PBT/DNTF (1:1 质量比)混合体系; PBT/TNAZ(1:1 质量比) 混合体系; PBT/ADN (1:1 质量比)混合体系。

其中,混合样品均是按照比例称取 200 mg 以上的 试样量在玛瑙研钵中进行反复多次的研磨,制成均一 的样品进行试验。

#### 2.2 仪器和实验条件

高 压 差 示 扫 描 量 热 仪 (PDSC),为 Netzsch DSC 204 HP 型,试样量约 0.7 mg,普通铝池卷边,升温速率 为 10 ℃ ・ min<sup>1</sup>,充压气体为高纯氮气,动态气氛,氮气 流速为 50 mL ・ min<sup>1</sup>。

TA 2950型热重-微商热重仪(TG-DTG),试样量

收稿日期: 2009-02-19; 修回日期: 2009-05-26

基金项目:国家基础研究项目基金资助(No.513400101)

第6期

约 2 mg, 无盖铝池, 升温速率为 10 ℃ · min<sup>1</sup>, 氮气流速 为 100 mL · min<sup>1</sup>。

# 3 结果和讨论

## 3.1 PBT 与 CL-20 之间的相互作用

图 1 是 PBT、CL-20 及 PBT/CL-20(1:1 质量比, 下同)在常压(0.1 MPa)和 4 MPa 下的 DSC 曲线。由 图 1 可知,常压下,PBT 在 256.2 ℃有一明显的分解放 热峰,CL-20 的分解峰温为 250.8 ℃,而 PBT/CL-20 混 合体系的放热分解分为两个过程进行,首先在 214.0 ℃有一个十分尖锐的分解峰,其峰温 *T*<sub>p</sub>比 PBT 和 CL-20 单组分均提前了 35 ℃以上,初始分解温度 *T*。 则提前了 20 ℃之多(见表 1),另外在 258.0 ℃还有一 个低而宽的分解峰。

在4 MPa 压力下, PBT 放热分解过程除峰温稍有 变化外,未发现压力的影响。压力虽未使 CL-20 单组 分的分解峰温发生较大的变化,但使 PDSC 上的放热 峰形变得更尖锐,即反应过程被加速。而 PBT/CL-20 体系的 PDSC 上的第二峰的放热量提高,峰形更明显, 峰温由常压时的 258.0 °C 提前到 254.6 °C;与同样试 验条件下的单组分比较,第一个峰温  $T_p$  比 CL-20 单组 分提前了 33.7 °C,  $T_o$ 则提前了 39.2 °C,而第二个峰 也较 PBT 者有所提前。

图 2 为这三种试样的 TG-DTG 曲线。图 2 中的 TG 曲线表明,PBT 的质量损失分为两个过程,第一个质量 损失过程的 DTG 峰温  $T_p$  为 260.9 °C,质量损失为 39.4%,第二个质量损失过程比较缓慢而平稳,到450 °C 时累计质量损失达到 75.4% (见表 1)。CL-20 的质量 损失只有一个过程,DTG 峰在 246.7 °C,质量损失为 90.9%。而混合体系的质量损失分为三个阶段,第一阶 段的质量损失为 34.4%,DTG 峰在 224.1 °C,较CL-20单 组分提前了 22.6 °C;第二阶段的 DTG 峰温虽然较 PET 单组分的第一个分解峰温前移只有 2.8 °C,但这部分 TG 曲线前移甚为明显(见图 2)。

显然,上述 PDSC 和 TG-DTG 的结果表明, PBT/CL-20体系中的 CL-20 受到 PBT 的促进而提前分 解,PBT 加速 CL-20 分解的较为合理的解释是:由于 PBT 有活泼的一OH 供电子基团,与 CL-20 上的一NO<sub>2</sub> (亲电子基团)发生反应;第二阶段是组分 PBT 的分 解,也显示了 PBT 因受到 CL-20 和(或)其分解产物 (尤其是氮氧化物如 NO<sub>2</sub> 和 NO)的作用使 TG 曲线显 著提前,PDSC 放热峰温也下降。



图 1 PBT、CL-20 和 PBT/CL-20 混合体系的 PDSC 曲线

Fig. 1 PDSC curves of PBT, CL-20 and PBT/CL-20 mixture

# 表 1 PBT、CL-20 和 PBT/CL-20 的 PDSC 和 TG-DTG 特征量

#### Table 1 PDSC and TG-DTG characteristic values

of PBT, CL-20 and PBT/CL-20

| d.          | DSC         |                 |             |                 | TG-DTG           |            |                  |            |
|-------------|-------------|-----------------|-------------|-----------------|------------------|------------|------------------|------------|
| composition | 0.1 MPa     |                 | 4 MPa       |                 |                  |            |                  |            |
| -           | $T_{o}$ /°C | $T_{\rm p}$ /°C | $T_{o}$ /°C | $T_{\rm p}$ /°C | $T_{\rm pl}$ /°C | $Mlc_1/\%$ | $T_{\rm p2}$ /°C | $Mlc_2/\%$ |
| PBT         | 233.5       | 256.2           | 232.7       | 257.1           | 260.9            | 39.4       | 423.9            | 75.4       |
| CL-20       | 237.2       | 250.8           | 248.5       | 249.4           | 246.7            | 90.9       | -                | -          |
| PBT/CL-20   | 212.8       | 214.0           | 209.3       | 215.7           | 224.1            | 34.4       | 258.1            | 57.0       |

Note:  $T_{o}$  is onset temperature of decomposition process,  $T_{p}$  is peak temperature of decomposition process, Mlc is mass-loss percent.



图 2 PBT、CL-20 和 PBT/CL-20 混合体系的 TG-DTG 曲线

Fig. 2 TG-DTG curves of PBT, CL-20 and PBT/CL-20 mixture

#### 3.2 PBT 与 DNTF 之间的相互作用

图 3 分别是 PBT、DNTF 及 PBT/DNTF(1:1)在常 压和 4 MPa 下的 DSC 曲线。由图 3 可见, DNTF 单组 分在 109.6  $\mathbb{C}(0.1 \text{ MPa})$ 和 110.1  $\mathbb{C}(4 \text{ MPa})$ 时出现 了一个熔融吸热峰,常压(0.1 MPa)下在 219.5  $\mathbb{C}$ 时 还有一个小的吸热峰(图 3a),这是熔融 DNTF 的气 化,整个过程没有明显的放热峰,在 4 MPa 时,由于压 力的 抑制 作用, DNTF 气化的吸热峰 消失,而在 275.3  $\mathbb{C}$ 出现放热分解峰,并带有一个分解温度较高 的肩峰(见图 3b)。

虽然在常压的 DSC 曲线上 DNTF 未见有放热峰, 但 PBT/DNTF 混合体系出现了三个连续的放热分解 峰,分别在 167.6 ℃、196.3 ℃和 248.6 ℃,在4 MPa 时,第二个分解放热峰变得不明显,第一和第三个峰 变化不大。从图 4 的 TG-DTG 曲线可以看到,与常 压 DSC曲线对应的结果,PBT/DNTF 体系的 DTG 峰 与 DSC曲线基本对应,在 159.1 ℃ 有一个 DTG 峰, 对应的质量损失为 34.5%,可见在 167.6 ℃出现放热 峰说明 DNTF 已由单质时的熔化挥发转变为在 PBT/DNTF混合物中的放热分解,而且与单质 DNTF 相 比,在压力下该放热分解温度也大幅度地提前,从 275.9 ℃提前到 166.8 ℃,PBT 的放热分解也较单组 分的提前了 7.7 ℃。

此外,常压下 PBT/DNTF 的 DSC 曲线与4 MPa下 的 PDSC 曲线很相似,第一个放热分解峰温也基本一 致,这说明 PBT/DNTF 中的 DNTF 的气化已被有效地 抑制。对这种抑制的可能解释是,熔融的 DNTF 分子 被高分子 PBT 缠绕和包覆,不易逃脱,产生了与压力 作用同样的效果。由于气化几乎已被完全抑制,因此, 压力提高并不会使 DNTF 组分的主分解峰发生进一步 的明显变化。但由于压力增大,DNTF 的分解产物,尤 其是气相产物对 DNTF 的二次分解过程的作用加强, 因此,压力下PBT/DNTF中的第二个分解放热峰(拟为 DNTF 的二次分解)提前与主放热合并,使之稍有增 强,DNTF 主分解过程也受其作用,峰温也稍为前移。

PBT 加速了 DNTF 的分解,可能也是由于 PBT 活 泼的羟基,使 DNTF 的呋咱环的 N—O—N 键断裂,或 与硝基,或与氧化呋咱 N→O 上的 O 发生反应,这些都 可能导致 DNTF 的分解,但压力对这个过程影响不大, PBT 分解峰温的提前则主要是来自 DNTF 气相分解产 物的促进。



图 3 PBT、DNTF 和 PBT/DNTF 混合体系的 PDSC 曲线 Fig. 3 PDSC curves of PBT、DNTF and PBT/DNTF mixture



图 4 PBT、DNTF 和 PBT/DNTF 混合体系的 TG-DTG 曲线 Fig. 4 TG-DTG curves of PBT, DNTF and PBT/DNTF mixture

#### 3.3 PBT 与 TNAZ 之间的相互作用

图 5 和图 6 分别是 PBT、TNAZ 及 PBT/TNAZ (1:1)在常压和 4 MPa 下的 DSC 曲线和 TG-DTG 曲 线。图 5 的 PDSC 曲线表明,TNAZ 单组分在 100.7 ℃ (0.1 MPa)和 101.3 ℃(4 MPa)时出现了一个熔融吸 热峰,常压(0.1 MPa)下紧接着有一明显的吸热过程, 是熔融 TNAZ 的气化,其峰温为 177.4 ℃,整个过程没 有明显的放热峰,在 4 MPa 时,由于压力的抑制作用, TNAZ 气化的吸热峰消失,而在 262.6 ℃ 出现放热分 解峰(见图 5b)。

常压下 PBT/TNAZ 混合体系出现两个放热峰,分别在 183.7 ℃和 258.1 ℃,第一个分解峰是 PBT 的大分子 对熔融 TNAZ 分子的缠绕和包覆,对它的挥发起到一定 的抑制作用,PBT 的供电子基团—OH 与 TNAZ 上亲电 子偕二硝基的作用<sup>[10]</sup>,使 TNAZ 提前放热分解,但是这 个分解峰与4 MPa 下相比很小,可见 TNAZ 的气化并没 有被 PBT 的作用完全一致,而是分解与挥发同时进行。 从 TG-DTG 图也可以看出,第一个失重过程正是 TNAZ 的提前分解,质量损失达到了 44.4% (见图 6)。

在 4 MPa 下, PBT/TNAZ 则表现为三个连续的放热 分解峰, 第一个峰在 176.4 ℃, 是 TNAZ 的放热分解, 除 了 PBT 大分子的缠绕作用外, TNAZ 的气化已被高压气 氛完全抑制, 因此, 与常压下相比, 该峰变得尖锐明显并 且峰温提前, 而紧跟其后的 221.8 ℃和 248.2 ℃放热峰 (见图 5(b)), 则是 TNAZ 的气相产物由于受到压力抑 制对 PBT 产生加速分解的作用, 虽然从 TG-DTG 看不到 这种影响, 但这正说明 TNAZ 对 PBT 的影响主要来自 TNAZ 的气相产物, 因为在 TG 的敞开式装样和较大流 量的气氛中, 气相产物的影响减弱。这也证明了对 PBT 的作用主要是 TNAZ 的气相产物。



图 5 PBT、TNAZ 和 PBT/TNAZ 混合体系的 PDSC 曲线





图 6 PBT、TNAZ 和 PBT/TNAZ 混合体系的 TG-DTG 曲线 Fig. 6 TG-DTG curves of PBT、TNAZ and PBT/TNAZ mixture

#### 3.4 PBT与ADN之间的相互作用

图 7 和图 8 分别是 PBT、ADN 及 PBT/ADN (1:1)在常压和 4 MPa下的 DSC 和 TG-DTG 曲线。 由图可见, ADN 单组分在 91.8~92.3 ℃时出现了一 个熔融吸热峰,压力对熔融过程影响不大。常压下在 190.4 ℃时有一个很明显的分解峰,随后出现了一个 小的吸热峰,已被证明是 ADN 分解产物 AN 的离解和 升华过程<sup>[10]</sup>,4 MPa 时该主分解峰温下降为185.0 ℃, 并且产物 AN 的吸热峰消失,变成放热过程合并到主 分解峰(见图 7b)。

对于 PBT/ADN 混合体系,在常压下出现了两个放 热分解峰,其峰温分别对应于 ADN 和 PBT 单组分的分 解,与 ADN 单组分峰对比,产物 AN 的吸热峰与在压力 下单组分 ADN 分解一样也消失了,峰形发生变化,顶峰 过后 的放热量增大,ADN 的放热量由单组分时的 2114 J·g<sup>1</sup>增大为 3450 J·g<sup>1</sup>(以 ADN 为 100% 计),这 说明与对 DNTF 和 TNAZ 一样,PBT 对 ADN 分解产物 AN 在分解过程中的升华有抑制作用,这种作用与加压 气氛有同样效果。从 TG 图上也可以看出,PBT/ADN 的 DTG 峰有两个,从质量损失来看 ADN 与 PBT 的分解是 两个相对独立的过程。在4 MPa 下,压力对 PBT/ADN 的分解峰温有一定影响,两个分解峰温比常压下都有所 降低,这显然是由于 ADN 的气相产物对 ADN 本身和 PBT 都产生一定影响。

从以上结果可以看出,除了 PBT 对 ADN 产物 AN 的升华过程有抑制外,PBT 和 ADN 及其凝聚相产物之间的相互作用较小,压力下 DSC 特征量的变化说明, ADN 的气相产物对两者都有一定的影响。

#### 4 结 论

(1) CL-20 受到 PBT 的促进而提前分解,

图 7



b. 4 MPa

PBT、ADN 和 PBT/ADN 混合体系的 PDSC 曲线



Fig. 7 PDSC curves of PBT, ADN and PBT/ADN mixture

图 8 PBT、ADN 和 PBT/ADN 混合体系的 TG-DTG 曲线 Fig. 8 TG-DTG curves of PBT, ADN and PBT/ADN mixture

PBT/CL-20中 CL-20 的初始分解温度  $T_{o}$  和分解峰温  $T_{p}$  均比单组分大幅度提前。PBT 因受到 CL-20 和 (或)其分解产物(尤其是氮氧化物如 NO<sub>2</sub> 和 NO)的 作用也提前分解。

(2)常压下,DNTF 在分解之前发生气化现象,但 在 PBT/DNTF 体系中,由于被 PBT 大分子缠绕抑制了 熔融 DNTF 的气化,并使 DNTF 的放热分解反应大幅 提前 100 ℃。在4 MPa下,DNTF 的分解产物,尤其是 气相产物对 DNTF 的二次分解过程的作用加强。同时,由于 DNTF 气相分解产物的促进使 PBT 分解峰温 提前 7.7 ℃。

(3)常压下,混合体系中部分 TNAZ 的气化被 PBT 抑制并提前分解,4 MPa下,除了 PBT 大分子的缠绕作 用外,TNAZ 的气化已被高压气氛完全抑制,其分解峰变 得尖锐明显并且峰温提前 7.3 ℃。另外,PBT 的分解也 因为受到 TNAZ 气相分解产物的作用而提前。

(4)除了 PBT 对 ADN 产物 AN 的升华过程有抑制外,PBT 和 ADN 及其凝聚相产物之间的相互作用较小,压力下 DSC 峰温的变化说明 ADN 的气相产物对 PBT 和 ADN 都有一定的影响。

#### 参考文献:

[1] 刘建平. 国外固体推进剂技术现状和发展趋势[J]. 固体火箭技术,2000,23(1):2226.

LIU Jian-ping. Current situation and trend of solid propellant technology abroad [J]. Journal of Solid Rocket Technology, 2000, 23(1): 2226.

[2] 李上文,赵凤起,袁潮,等. 国外固体推进剂研究与开发的趋势[J]. 固体火箭技术,2002,25(2):3642.

LI Shang-wen, ZHAO Feng-qi, YUAN Chao, et al. Tendency of research and development for overseas solid propellants [J]. *Journal of Solid Rocket Technology*, 2002, 25(2): 3642.

[3] 王文俊. 含能材料技术的发展与展望[J]. 固体火箭技术,2003, 26(3): 4245

WANG Wen-jun. Advances and prospects of energetic material technologies[J]. *Journal of Solid Rocket Technology*, 2003, 26(3): 4245.

- [4] Kubota N, Sonobe T. Combustion mechanism of azide polymer[J]. Propellants, Explosives, Pyrotechnics, 1988, 13: 172177.
- [5] Ling L Y, Chum C Y. Preparation and properties of BAMO/THF triblock copolymers [C] // Proceedings of 24th international annual conference of institute of chemical technology. Germany, 1993: 10. 110.11.
- [6] Yoshio O. Thermal decomposition of azide polymers[J]. Propellants, Explosives, Pyrotechnics, 1992, 17: 226231.
- [7] Kubota N, Ohlemiller T J, Caveny L H, et al. The Mechanism of Super-Rate Burning of Catalyzed Double Base Propellants [R]. AD-763786, 1973.
- [8] 刘艳,刘子如,邱刚,等. 静态与动态高压对含能材料热分解的影响[J]. 火炸药学报,2001,24(3):2629.
  LIU Yan,LIU Zi-ru,QIU Gang, et al. The Influence of high pressure of static and dynamic atmosphere on the thermal decomposition of energetic materials [J]. Chinese Journal of Explosives and Propellants, 2001,24(3):2629.
- [9] 刘艳,罗阳,阴翠梅,等.新型含能材料 ADN 的热分解动力学[C] //史启祯等编.热分解动力学和热动力学.西安:陕西科学技术出版社,2001:297299.
- [10] 刘子如. 含能材料热分析[M]. 北京: 国防工业出版社,2008.

.org.c/1

#### Interactions of PBT with Some High Energy Oxidizers by Thermal Analysis

ZHANG La-ying<sup>1</sup>, HENG Shu-yun<sup>1</sup>, LIU Zi-ru<sup>1</sup>, ZHANG Gao<sup>1</sup>,

SHAO Ying-hui<sup>1</sup>, WANG Lin<sup>1</sup>, ZHAO Feng-qi<sup>1</sup>, TAN Hui-min<sup>2</sup>

( 1. Xi'an Modern Chemistry Research Institute, Xi'an 710065, China;

2. School of Materials Science and Engineering, Beijing Institute of Technology, Beijing 100081, China )

**Abstract**: The interactions for 3, 3-bis (azidomethyl) oxetane/tetrahydrofuran copolymer (PBT) with hexanitrohexaazaisowurtzitane (CL-20), 3,4-dinitrofurazanfuroxan (DNTF), 1,3,3-trinitroazetidine (TNAZ) and ammonium nitrate (ADN) were studied by using pressure differential thermal analyzer (PDSC) and thermogravimetry-derivative thermogravimetry (TG-DTG). The results show that decomposition of CL-20 is accelerated by PBT, decomposition peak temperature of CL-20 in PBT/CL-20 is a drop in 33.7 °C compared with that of pure CL-20. A part of PBT is also accelerated to decompose for the effect of the CL-20 and (or) its decomposition products. Sublimation and volatilization of the DNTF and TNAZ may be restrained by macromolecule of PBT, and their decompositions are advanced about 100 °C. Besides, PBT is also accelerated to decompose by the decomposed gas products of DNTF and TNAZ. The interaction for PBT with ADN and its condensed phase products is not evident, except for the restraint effect of PBT on the sublimation of AN as the products of ADN. However, the gas products of ADN exert an influence on the PBT and ADN. **Key words:** physical chemistry; 3,3-bis(azidomethyl) oxetane/tetrahydrofuran copolymer (PBT); CL-20; DNTF; TNAZ; ADN; interaction; thermal decomposition

### 第四十届 ICT 国际会议简讯

第四十届 ICT 国际会议(40th International Annual Conference of ICT)于 2009 年 6 月 23 日 ~ 26 日在德国卡尔斯鲁厄市 召开。本次 ICT 年会的主题是含能材料的表征、模拟与验证。会议由德国 ICT 研究所主办,参会者来自 20 多个国家,值得 一提的是其中部分参会者来自于所在国的军方。

大会共收到各类文章 117 篇,文章内容涵盖含能材料研究领域的炸药、推进剂和烟火剂,按研究方向可分为含能材料 的数值模拟与性能预测,PBX 的老化,发射药与推进剂的燃烧和点火,炸药的配方组成、结构与性能研究,含能材料加工工 艺的实验与模拟,推进剂与气体发生器研究等。大会上北约 IM 情报中心介绍了他们最新开发的含能材料专家系统 EMC, 美国的 Darren 介绍了利用量子化学 QSAR 模型预测含能材料溶剂的研究进展,瑞士的 Bertrand 等人介绍了利用动力学模 拟方法预测含能材料热行为的研究结果,英国的 Simon、瑞士的 Manfred、德国 ICT 的 Manfred、荷兰 TNO 的 Wim 报道了浇注 PBX 老化研究的最新进展,LANL 的 Larry 等人介绍了一种新的圆筒试验方法,LLNL 的 Trevor 等人发表了关于 TATB 基 PBX 微结构研究的最新进展,美国新泽西理工学院的王鹏等人报道了利用离散元模拟颗粒喷雾干燥包覆工艺的研究进展, 法国 SNPE 公司的 Georges 等人报道了他们对推进剂药浆在双螺杆挤出机混合过程中的 3D 流动性模拟,荷兰 TNO 的 Elena 等人介绍了一种用于含能材料包覆的流化床等离子体反应器,德国 ICT 的 Boskovic 等人介绍了使用微反应器技术实现液 体炸药的快速制备,瑞典 FOI 的 Carina 等人介绍了球形化 ADN 的制备、表征和配方,瑞典 Bofors 公司介绍了一种以 ADN 为 基的液体推进剂配方。会议结束后主办方组织与会者参观了 ICT 研究所的部分实验室,实验室一流的硬件设备和较高的 研究水平给与会者留下了深刻的印象。

下一届 ICT 年会将于 2010 年 6 月 29 日在卡尔斯鲁厄召开,会议主题是 energetic materials for high performance, insensitive munitions and zero pollution。