[Co(CHZ)3](ClO4)2的制备、分子结构及爆炸性能研究

31

吕春华1,张同来1,任陵柏2,郁开北3,陆 政1,蔡瑞娇1

(1. 北京理工大学机电工程学院,北京 100081; 2. 陕西物理化学研究所,陕西 西安 710061;

3. 中科院成都分院分析测试中心,四川 成都 610064)

摘要:报道了高氯酸三碳酰肼合钴($\mathbb I$)的制备、分子结构及其爆炸性能。该配合物的分子式为: $(\operatorname{Co}(\operatorname{CHZ})_3)(\operatorname{ClO}_4)_2$ 。其晶体属于单斜晶系,空间群为 $\operatorname{P2}_1/\mathbf n$,晶胞参数为: $a=10.0490(10)\times 10^{-10}\mathbf m$, $b=8.5350(1)\times 10^{-10}\mathbf m$, $c=21.430(4)\times 10^{-10}\mathbf m$, $\beta=101.170(1)^\circ$ 。最终偏离因子 $R_1=0.0657$, $wR_2=0.1380$ 。在该配合物中,钴离子的配位数为 6,与之配合的碳酰肼分子为三个,每个碳酰肼分子都作为二齿配体,中心原子与它的六个配位原子形成畸变八面体结构。该配合物具有良好起爆能力,可作为起爆药用于雷管中。关键词:高氯酸三碳酰肼合钴($\mathbb I$);配合物;起爆药;制备;分子结构;爆炸性能

中图分类号:TQ 560.7 文献标识码:A

can be used as a primary explosive in various detonators.

文章编号:1007-7812(2000)01-0031-03

Preparation, Molecular Structure and Explosive Properties of $[Co(CHZ)_3](ClO_4)_2$

LU Chun-hua, ZHANG Tong-lai, REN Ling-bai

(The Department of Mechano-electric Engineering, Beijing Institute of Technology, Beijing 100081, China)

Abstract: A new initiating explosive of coordination compound, $[Co(CHZ)_3](ClO_4)_2$, was synthesized and characterized. Its molecular structure and explosive properties were measured. The molecular formula of the title compound was determined as $[Co(CHZ)_3](ClO_4)_2$. The crystal belonged to monoclinic system with space group $P2_1/n$. The cell parameters are $a=10.0490(1)\times10^{-10}$ m, $b=8.5350(1)\times10^{-10}$ m, $c=21.430(4)\times10^{-10}$ m, $\beta=101.170(1)^{\circ}$. The final refinement $R_1=0.0989$, $wR_2=0.0750$. The coordination number of the central atom was six. The coordinate polyhedron was distorted octahedron. This coordinate compound shows a excellent initiating ability and it

Keywords: (Tricarbohydrazide) cobalt (I) perchlorate; Coordination compound; Primary explosive; Preparation; Molecular structure; Explosive property

引 言

碳酰肼是一种新型含能配体,结构中含有富氮基团,它属于肼的衍生物,具有较强的配位能力^(1~4)。它的配合物类起爆药具有高能、钝感的优良性能。在这一类配合物中,外界为高氯酸根时,其爆炸性能尤其特殊,可用作敏感的猛炸药和钝感的起爆药。因此,我们对高氯酸三碳酰肼合钴(I)的制备方法、分子结构和爆炸性能进行了研究,为这种配合物的进一步应用奠定基础。

1 实验部分

- 1) 原料及仪器:碳酸钴(分析纯)、70%高氯酸(分析纯)、碳酰肼(CHZ)按照文献[5]报道的方法制备并精制提纯。Carlo Erba 1106型全自动微量有机元素分析仪;Siemens P4 全自动四圆衍射仪。
- 2)目标配合物的制备:将计算量的碳酸钴分散于适量的蒸馏水中,加入计算量的高氯酸进行反应制得高氯酸钴溶液,待反应液中无气泡冒出后,将其过滤,收集滤液备用。

将计算量的碳酰肼溶于蒸馏水中配成溶液。在 60 C加热和强力搅拌条件下,将碳酰肼溶液滴加入上述高氯酸钴溶液中反应,加料完毕出现紫红色晶体,保温反应 15 min。然后,将反应物过滤、洗涤、得目标配合物,将其干燥后备用。

3) 单晶培养:取少量上述产品溶于适量的二次蒸馏水中,过滤后将滤液放入培养皿中,置于 25℃

^{*} 收文日期:1999-05-24

2000 年

的恒温箱内,三个月后得到可用于结构测定的梭形紫红色单晶。

4) 晶体结构测定:选取尺寸为 $0.42 \text{mm} \times 0.32 \text{mm} \times 0.22 \text{mm}$ 的单晶,在 Siemens P4 型全自动四

圆衍射仪上,采用石墨单色器、 MoK_a 射线、 $\lambda=0.71073\times10^{-10}$ m,在 292K、 $2.68°<\theta<15.72°范围内,$ 用 28 个独立的衍射点精确测定取向矩阵和晶胞参数。用 ω 方式扫描,在 1.94° $\leq \theta \leq$ 25.98°范围内,共

收集衍射点 4154 个,其中独立衍射点 3547 个, $I > 4\sigma(F_0)$ 的 2680 个用于结构测定和修正, $h:0 \sim 12$,

 $k: 0 \sim 10, l: -26 \sim 25$ 。所得晶体属于单斜晶系,空间群为 $P2_1n$,晶胞参数为: $a = 10.0490(10) \times 10^{-10}$ $m, b = 8.5350(10) \times 10^{-10} m, c = 21.430(4) \times 10^{-10} m, \beta = 101.170(10)^{\circ}, V = 1803.2(4) \times 10^{-30} m^{3}, Z$

=4,Dc=1. 945mg/m^3 , $\mu(\text{Mo}, K_g)=1$. 332mm^{-1} ,F(000)=1076,最终偏离因子 $R_1=0$. 0657, $wR_2=1$ 0.1380。 $w = [\sigma^2(F_0^2) + (0.0862P)^2]^{-1}, (\Delta/\sigma)_{max} = -0.001, P = (F_0^2 + 2F_C^2)/3$ 。结构由直接法得到。最 终差图上的最小高度为 $-0.495e^{\text{A}}$ -3,最大高度为 $0.602e^{\text{A}}$ -3。

所有的计算是在 PC 486 计算机上进行。解析程序和结构优化程序分别使用 SHELXS86 和 SHELXL93 程序完成。利用所得非氢原子坐标和热参数、键长和键角得到该分子结构和分子堆积(见 图 1、图 2)。

2 结果与讨论⁶³

32

2.1 配合物的组成

目标配合物元素分析结果为:N 32.46%,C 7.42%,H 3.43%,按化学式(Co(CHZ)₃](ClO₄)₂的 理论计算值为:N 31.81%,C 6.82%,H 3.41%,二者基本相符。

2.2 结构描述

由图 1、图 2 可以看出,该目标配合物的分子式应表述如下: $\{C_0(CHZ)_3\}(ClO_4)_2,$

在[Co(CHZ)₃](ClO₄)₂分子中,中心 Co 离子的配位数为 6。碳酰肼分子作为双齿配体,分别通过 一个端位 N 原子和羰基 O 原子与中心原子配位,中心 Co 离子与三个这样的碳酰肼分子发生配位,由 此形成三个稳定的五员螯合环。由于配位原子空间位阻所致,中心原子与其六个配位原子形成的八面

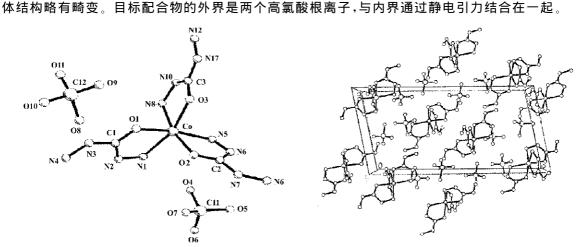


图 1 目标配合物的分子结构

图 2 目标配合物分子的晶胞堆积

六个配位原子与 Co 原子的配位间距分别为: Co - O(3) 2. $057 \times 10^{-10} \, \text{m}$; Co - O(1) 2. $112 \times 10^{-10} \, \text{m}$ $10^{-10} \,\mathrm{m}$, Co-O(2) 2.064×10⁻¹⁰ m, Co-N(5) 2.168×10⁻¹⁰ m, Co-N(1) 2.155×10⁻¹⁰ m, Co-N (9) 2.175×10⁻¹⁰m,这些键长都是典型的配位键键长。

结构分析结果表明,Co、O1、N1、N2、C1;Co、O2、N5、N6、C2 和 Co、O3、N9、N10、C3 分别组成三 个五员环,这三个五员环平面的平均偏差分别为:0.0259°,0.0513°和 0.0496°,表明每个环都具有良 Co O2N5N6C2 环平面方程: -0.933x-2.339y+20.511z=-0.3456

(1)

(2)

好的共面性,其平面方程分别如下:

Co O1N1N2C1 环平面方程:-6.612x+6.740y+2.127z=0.5502

Co O3N9N10C3 环平面方程: 5.834x+6.617y+2.819z=11.2079 (3) 平面 1 与平面 1 、平面 1 与平面 1 、平面 1 与平面 1 、平面 1 与平面 1 的两面角分别为: 100.3° 、 75.4° 和 91.6° ,未

参与配位的肼基自由伸展于空间。

从目标配合物的结构上看,三个碳酰肼分子与中心原子形成了三个稳定的五员环。因此,这种配

合物具有一定的稳定性,如耐热性好。除此之外,更为重要的是每个碳酰肼分子的非配位端的 N 原子伸出整个分子,如长链状,使得分子具有一定的弹性,宏观表现为该配合物的机械感度较低。

2.3 目标配合物的爆炸性能研究

果如下所述。

为了考查该配合物作为起爆药使用的可能性,对其机械感度和起爆能力进行了初步测试,所得结

- 1) 摩擦感度。摆角为 70° 、压力为 1.23 MPa,在室温 20° C、相对湿度为 32% 时的测试结果表明,该配合物的发火率为 73%,比目前使用的叠氮化铅起爆药感度低 $^\circ$ 。
- 2) 撞击感度。选用小落锤,在温度为 22%、相对湿度为 30%的条件进行测试。得到的测试结果为:该配合物 50%发火高度为 11.9 cm。该结果表明,撞击感度低于目前使用的叠氮化铅、斯蒂酚酸起爆药 $^{(7)}$ 。
- 3) 火焰感度试验:将该配合物压装在小试验孟内,用标准黑药柱进行点火,观察该配合物在黑药柱火焰作用下的发火情况。测试结果为,该配合物不能被标准黑火药柱产生的火焰点燃,表明这种配合物的火焰感度较低。
- 4) 起爆威力。用该配合物装配成雷管进行起爆威力试验,用 100mg 配合物装于工程雷管中,组 装成电雷管进行起爆试验,就能可靠地使雷管装药实现完全爆轰。该试验结果表明,这种配合物具有 良好的起爆能力,可作为起爆药使用。

〔参考文献〕

- (1) A E Fogelzang, et al. Mater Res Symp Proc, 1996,418
- (2) M Gi Ivanov, et al. (J). Koord Khim. 1985, 11(1):45-48.
- (3) V P Sinditskii, et al. (J). Zh Neorg Khim, 1990,35(3):685—69.
- 〔4〕 劳允亮. 起爆药化学与工艺学〔P〕. 北京:北京理工大学出版社,1997
- (5) Bansho Takashi, et al. (P). JP 04, 343, 359,1992.
- [6] 戴安邦,配位化学[M],北京:科学出版社,1987.

[Co(CHZ)3](C104)2的制备、分子结构及爆炸性能研究



作者: 吕春华, 张同来, 任陵柏, 郁开北, 陆政, 蔡瑞娇

作者单位: 吕春华, 张同来, 陆政, 蔡瑞娇(北京理工大学机电工程学院, 北京, 100081), 任陵柏

(陕西物理化学研究所, 陕西, 西安, 710061), 郁开北(中科院成都分院分析测试中心

,四川,成都,610064)

刊名: 火炸药学报 ISTIC PKU

英文刊名: CHINESE JOURNAL OF EXPLOSIVES & PROPELLANTS

年,卷(期): 2000,23(1)

被引用次数: 3次

参考文献(6条)

- 1. 戴安邦 配位化学 1987
- 2. Bansho Takashi 查看详情 1992
- 3. 劳允亮 起爆药化学与工艺学 1997
- 4. V P Sinditskii 查看详情 1990(03)
- 5.M Gi Ivanov 查看详情 1985(01)
- 6. A E Fogelzang 查看详情 1996

引证文献(3条)

- 1. 蒋琪英. 沈娟. 钟国清. 李金山 含能配合物的研究进展[期刊论文] •现代化工 2006(4)
- 2. 张建国. 张同来. 魏昭荣 起爆药结构与感度关系及新型起爆药的发展方向[期刊论文]-爆破器材 2001(3)
- 3. 张建国. 张同来. 杨利 起爆药的结晶控制技术与单晶培养[期刊论文] 火工品 2001(1)

本文链接: http://d.g.wanfangdata.com.cn/Periodical_hzyxb200001010.aspx