# 二元合金团簇 CoGe<sup>1</sup> (n = 1 ~ 12) 的结构和稳定性

## 陈建成, 邢小鹏, 唐紫超, 高振

(中国科学院化学研究所,分子反应动力学国家重点实验室,北京 100080)

**摘要** 用密度泛函 (DFT)方法与反射式飞行时间质谱及光电子能谱的实验结果相结合,研究了二元合金团 簇负离子 CoGe<sub>n</sub> ( $n = 1 \sim 12$ )的结合能、几何结构与电子结构.理论计算得到的电子亲和势 ( $E_A$ )光电子能 谱测量的结果符合得较好.通过分态密度 (PDOS)分析了 s, p和 d轨道电子的相互作用规律.讨论了团簇的 稳定性,认为 CoGe<sub>i</sub>具有幻数团簇的性质.

关键词 CoGe, 团簇;密度泛函理论;结合能;电子亲和势(E<sub>A</sub>);分态密度
中图分类号 O641 文献标识码 A 文章编号 0251-0790(2007)03-0535-04

硅、锗元素位于元素周期表中同一主族,它们在价键结构方面有着极大的相似性.其在生命科学、 半导体、超导体、新材料等领域的重要应用已引起人们对硅、锗团簇及过渡金属(TM)参杂的 TM/Si和 TM/Ge二元团簇的广泛研究兴趣<sup>[1~6]</sup>.最近,本实验小组观测到 CoGe<sup>10</sup>作为一个稳定的幻数峰<sup>[4]</sup>,并 认为它可能具有双戴帽反四棱柱 *D*44构型<sup>[5]</sup>.有关中性二元团簇 NiGe<sup>10</sup>的结构研究也已有文献报道<sup>[6]</sup>. 本文通过反射式飞行时间质谱结合阴离子光电子能谱测量了 CoGe<sup>1</sup>,系列团簇,系统地计算和预测了 它们的几何构型和电子结构并对其相对的稳定性进行了分析.

## 1 实验与理论计算方法

CoGe, 二元团簇是利用自制的反射式飞行时间质谱仪 (R-TOFMS)产生和检测的. 实验中, 先将 固体锗、钴粉末 (金属 Co粉: 纯度 99.9%; 半导体 Ge粉: 纯度 99.99%)混合均匀、压制成片 (厚度: 5 mm, 半径: 5 mm); 将其放置在质谱仪的源室内, 利用脉冲 Nd YAG二倍频激光直接溅射生成等离 子体; 在外电场的作用下, 对负离子团簇进行加速、聚焦、反射, 以确信其在微通道板被检测到. 并对 感兴趣的负离子进行质量选择, 用 XeCl准分子激光脱附产生光电子, 由光电子能谱 (PES)仪检测. 关 于 T-TOFMS和 PES仪器的细节, 可参考文献 [7,8].

本文采用密度泛函 (DFT)广义梯度近似 交换关联 (GGA-XC)<sup>[9]</sup>选择了 BLYP泛函<sup>[10,11]</sup>计算方法. 其中对 Co原子选择 DZ基组,对 Ge原子选择 TZP基组,冻结了 Co原子的 1*s*, 2*s*, 2*p*内层轨道和 Ge 原子的 1*s*, 2*s*, 2*p*, 3*s*, 3*p*, 3*d*内层轨道.除了对团簇几何结构进行优化外,还对所有可能的电子态进 行了计算,并通过 Mulliken布居分析了各原子位置的电荷及磁矩.该方法与基组设置的计算精度与 B3LYP/LanL2DZ的水平相当<sup>[5]</sup>,计算速度却大大提高.所有的计算均用 ADF2003<sup>[12]</sup>程序完成.

### 2 结果与讨论

#### 2.1 团簇的质谱与 PES

在质谱图 1(A)中, CoGe<sub>n</sub> ( $n = 6 \sim 11$ )在  $n = 6 \sim 9$ 范围内时, 其谱峰强度依次增加, n = 10时剧增为最大值, n = 11时仅为 CoGe<sub>10</sub>的 9%. 这说明 CoGe<sub>10</sub>非常稳定.

收稿日期: 2006-04-13.

基金项目:国家自然科学基金(批准号: 20203020, 20433080)资助.

联系人简介: 唐紫超 (1970年出生), 男, 博士, 副研究员, 从事物理化学研究. Email: zctang@ iccas ac cn



Fig 1 Mass abundance spectrum of  $CoGe_n$ , marked by a line(A) and PES for

 $CoGe_{8}^{-}(B)$ ,  $CoGe_{9}^{-}(C)$  and  $CoGe_{10}^{-}(D)$ , respectively

在光电子能谱实验中,把谱峰前沿起始能量值作为绝热电子亲和势的下限,近似为 E<sub>A</sub>值. PES实 验测得 CoGe, CoGe, 和 CoGe, 的 E值如图 1(B)~(D)所示. 由图 1(B)~(D)可见, CoGe, 的电子 亲和势最高,为 2.95 eV, 而理论 E值为 3.08 eV (表 1). 由表 1可见, EA 的实验值与理论值能较好地 吻合,这进一步说明了本文计算所得结构的可靠性.

Table 1 Information for the lowest energy structures of CoGen clusters: spin multiplicities, Mulliken charges and magnetic moments(MM ) of Co atoms and electron ic affinities( $E_A$ )

Species	Multip licity	Charge/e	$M\!M/\mu_B$	$E_{\rm A}$ /eV	Species	Multip licity	Charge/e	$M\!M/\mu_B$	$E_{\rm A}$ / eV
CoGe <sup>-</sup>	3	- 0.297	1.862	0.641	CoGe <sub>7</sub>	1	0.051	0	2.529
CoGe <sub>2</sub>	3	- 0.050	1.783	1.497	CoGe <sub>8</sub>	1	0.051	0	2.716
CoGe <sub>3</sub>	3	- 0.013	1.450	1.511	CoGe <sub>9</sub>	3	0.039	1.386	2.796
CoGe <sub>4</sub>	3	0.016	1.612	2.076	CoGe <sub>10</sub>	1	0.100	0	3.088
CoGe <sub>5</sub>	1	0.026	0	2.510	CoGe <sub>11</sub>	1	0.168	0	2.907
CoGe <sub>6</sub>	3	0.153	1.604	3.070	CoGe <sub>12</sub>	1	0.187	0	2.742

## 2 2 CoGe<sup>1</sup> (n = 1~12)系列的几何结构

在所选的基组水平下, Co-Ge的键能比 Ge-Ge的高出约 1.0 eV, 即 CoGe, 中的 Co原子会尽可 能多地结合 Ge原子达到最低能量构型,结构优化中,以团簇分子结合能最低和没有振动虚频为原则, 首先得到尺寸较小的团簇,在此基础上添加 Ge原子,构造尺寸较大的团簇,然后找出能量较低的构型 进一步做频率分析. 如果团簇构型有虚频, 可沿着虚频振动方向进一步优化, 直到没有虚频. 计算结 果见表 1和图 2.



 $CoGe^{-}(C_{\infty\nu})$ 



 $CoGe_2(C_{2v})$  $CoGe_3(C_{3v})$ 

 $CoGe_4(C_s)$ 





 $CoGe_7(C_{2v})$ 







 $CoGe_{11}(C_1)$ 

 $CoGe_5(C_s)$ 

 $CoGe_{12}(C_1)$ 

 $CoGe_6(C_{2h})$ 

Fig 2 Lowest energy structures for CoGe<sup>+</sup><sub>n</sub> series

3时, CoGe, 中的 Ge原子大体保持了纯 Ge, 的平面构型<sup>[1~3]</sup>, 分别具有  $C_{u}$ ,  $C_{u}$ 和  $C_{u}$ 基态 当 n 构型; CoGe<sub>4</sub> 具有  $C_3$ 构型; CoGe<sub>5</sub> 具有近似于平面的  $C_3$ 构型; CoGe<sub>6</sub> 是椅式  $C_{24}$ 构型; CoGe<sub>7</sub> 具有  $C_2$ 构型; CoGe<sub>11</sub>和 CoGe<sub>12</sub>具有  $C_1$ 构型. 我们主要讨论  $n = 8 \sim 10$ 时的 CoGe<sub>n</sub> 系列结构.

221 CoGe。两个 Ge原子在 CoGe。椅式结构的两侧戴帽时, 可得到 Cs, C3v, D3h, D3d, Oh和 D4h构 型;两个 Ge原子在 CoGe, 的同一侧戴帽时,可得到  $C_2$ 和  $D_4$ 构型. 其中,  $C_2$ 构型能量最低, 而且没有 振动虚频.因此可以认为,CoGe。是具有一个对称面的 C。构型.

2.2.2 CoGe, 如果在 CoGe, 的  $C_{2i}$ 构型同侧戴帽 3个 Ge原子, 可得到 CoGe, 的最低能量结构,  $C_{3i}$ 构型. 在该构型里, 6个 Ge原子仍然保持着 CoGe。中的椅式六元环. 由于中心 Co原子偏向六元环, 使得该构型不能保持 D<sub>34</sub>的构型. C<sub>3</sub>构型的能量比 D<sub>34</sub>构型的低 0.68 eV.

223 CoGein 文献报道 CoGein具有双戴帽反四棱柱 Dat构型,但该构型在 B3LYP/LanL2DZ水平下, 仅比  $C_3$ ,构型的能量低 0.09  $eV^{[5]}$ . 我们发现 CoGe<sub>10</sub>的结构依赖于  $C_3$ ,初始构型. 把 Co原子在  $C_3$ ,轴上不 同位置作为初始构型进行优化,可得到能量更低的  $C_{3}$ 构型,该构型的能量比  $D_{4}$ 构型的低 0.01 eV. 全 电子基组计算结果也表明,  $C_3$ 构型的能量比  $D_4$ 构型更低.

2 3 CoGe: (n =1~12)系列在 HOMO LUMO 附近的分态密度 (PDOS)

Co原子的 3d, 4s电子和 Ge原子 4p电子在团簇的成键中起到了决定作用. 通过 Lorentz展开得到 它们在 HOMO-LUMO 附近 PDOS分布: CoGe

PDOS(E) = 
$$w_i \frac{/}{(E - 1)^2 + 1^2}$$

式中,宽度因子 =  $0.05 \text{ eV}, w_i$ 为权重.

从图 3可以看到, 随着 Co原子结合 Ge原 子数目的增多, Co原子的 3d和 4s电子量如下 规律:

(1) PDOS占的比例 (即峰的面积) 越来越 小,这也是轨道数目守恒的体现;

(2) 它们布居在更多的能级上, 即出现更 多峰:

(3) 其态密度谱峰向低能级位移;

(4) 4s电子移向低能级方向的同时, HO-MO轨道主要成分也由 3d和 Ge原子的 4p电子 取代.

我们认为 4s电子与 3d电子在能级上的交 叠,是由于这两个轨道与 Ge原子的成键作用使 得 4s与 3d能级间隔变小的缘故. 这与光谱实 验中, 过渡金属 4s和 3d电子数反转相对应<sup>[13]</sup>.

2 4 CoGe<sup>1</sup> (n = 1~12)系列的稳定性





考虑结合能随锗原子数目增加而变化的趋势. 从图 4可看出, $CoGe_n$  系列在  $n = 1 \sim 10$ 之间,能 量几乎是线性变化的;在 n=11之后,结合能变化相对趋缓.我们认为这一现象与钴原子的成键能力 和原子半径有关. 当 Co原子上结合的 Ge原子数目超过 10时, Ge原子空间位阻增强, 使得过多的 Ge 原子难以与 Co原子完全成键,所以结合能减小. 其次, E值大体随 Ge原子数目的增加而变大(见 表 1). CoGen的最大 E值也暗示着该团簇有着相当稳定的结构。

Mulliken布居分析表明,结合 Ge原子数目的 增多, 电子会从 Co原子向 Ge原子转移. 由表 1可 见, CoGe, CoGe2和 CoGe3中 Co原子都带着负 电荷,但结合4个以上锗原子后,钴原子已带上了 正电荷. 这种电荷转移, 增加了锗笼上的电荷密 度,使得锗笼上的电子尽可能大地离域,提高了团 簇的稳定性.在 CoGein中,较多的电荷转移已经使 Co原子带上 +0.100 e的正电荷,这可能是 CoGe<sub>10</sub> 比较稳定的另一个重要原因.同时,电荷转移也显



537

示着 Co原子的金属性.通过对自旋多重度的优化发现,CoGe,在 n=1~4,6,9时,分别处于自旋三重态,并且每个团簇分子中 Co原子布居了分子的绝大多数磁矩.该系列其它团簇分别处于自旋单重态,分子内各个原子没有磁矩.一个关于 Co/Ge (111)单层吸附的实验结果也显示,Co原子在 Ge (111)表面的磁矩消失<sup>[14]</sup>.如果分子内所有电子都参与了成键、不存在未成对电子,那么该分子具有闭壳层的结构,整个分子无磁矩.因此,尽管电子态是决定稳定性的主要原因,我们仍然可以用磁矩的有无作为分子稳定性的一个辅助判据,这对于寻找幻数团簇很有效.

综上所述,本文通过 R-TOFMS和 PES实验测量了 CoGe<sup>\*</sup> 系列团簇,计算了它们的几何、电子结构,并通过分析质谱峰的强度、结合能、*E*<sub>A</sub> 值及 Mulliken电荷、磁矩布居的变化,可认为 CoGe<sup>\*</sup>具有 幻数团簇的特征.

#### 参考文献

- [1] Shvartsburg A. A., Liu B., Lu Z. Y., et al. Phys Rev. Lett [J], 1999, 83(11): 2167-2170
- [2] LiB. X., Cao P. L. Phys Rev. B[J], 2000, 62(23): 15788-15796
- [3] LiB. X., Cao P. L. Phys Status Solid B [J], 2000, 219: 253-266

538

- [4] Zhang X., Li G. L., Gao Z. Rapid Commun Mass Spectrom. [J], 2001, 15: 1573-1576
- [5] LiG, Zhang X, Tang Z, et al. Chem. Phys Lett [J], 2002, 359: 203-212
- [6] Kumar V., Singh A. K., Kawazoe Y.. Nano Lett [J], 2004, 4(4): 677–681
- [7] XNG Xiao-Peng(邢小鹏), TAN Zhi-Xin (田志新), LU Peng(刘鹏), et al. Chinese J. Chem. Phys (化学物理学报) [J], 2002, 15(2): 83—87
- [8] XNG Xiao-Peng(邢小鹏), LU Hong-Tao(刘洪涛), SUN Shu-Tao(孙树涛), et al. Chinese J. Chem. Phys (化学物理学报)[J], 2004, 17(3): 321-325
- [9] Perdow J. P., Wang Y. Phys Rev. B[J], 1992, 45(23): 13244-13249
- [10] Becke A. D. Phys Rev. A [J], 1988, 38(6): 3098-3100
- [11] Lee C., Yang W., Parr R. G. Phys Rev. B [J], 1988, 37 (2): 785-789
- [12] Vrije Universities, ADF 2003, SCM [CP], Theoretical Chemistry Amsterdam, Netherland http://www.scm.com
- [13] Pawowski F., Polasik M., Raj S., et al. Nucl Instr Meth B[J], 2002, 195 (3): 367-373
- [14] Tsay J. S., Nieh H. Y., Yao Y. D., et al. Surf Sci [J], 2004, 566: 226-230

## Structures and Stabilities for $CoGe_n^-$ ( n = 1-12 ) Alloy Clusters

CHEN Jian-Cheng, XNG Xiao-Peng, TANG Zi-Chao<sup>\*</sup>, GAO Zhen

(State Key Laboratory of Molecular Reaction Dynamics, Institute of Chemistry, Chinese Academy of Sciences, Beijing 100080, China)

**Abstract** The electronic affinity energies,  $E_A$  values, geometric and electronic structures of CoGe<sub>n</sub><sup>-</sup> ( $n = 1 \sim 12$ ) clusters are studied experimentally and theoretically. The  $E_A$  values measured by a photoelectron spectroscopy agree with the computational ones for CoGe<sub>8</sub><sup>-</sup>, CoGe<sub>9</sub><sup>-</sup> and CoGe<sub>10</sub><sup>-</sup>. From the PDOS, the interactions of p, d and s electrons were analyzed. The stability of CoGe<sub>n</sub><sup>-</sup> was discussed and CoGe<sub>10</sub><sup>-</sup> was considered as a cluster with magic number

Keywords  $CoGe_n$  cluster, Density functional theory; Electronic affinity energy;  $E_A$  values; PDOS

(Ed : D, I)