Mg_2Si_n ($n = 1 \sim 9$)团簇结构、稳定性与光谱性质的 密度泛函理论研究

张帅刘旭焱王卓李根全卢成

(南阳师范学院物理与电子工程学院,河南南阳 473061)

摘要 运用密度泛函理论(DFT)中的 B3LYP 方法,在 6-311G (d)基组的水平上对 $Mg_2 Si_n (n=1\sim9)$ 团簇的多种可能几何构型进行了结构优化,获得了各个尺寸下团簇的最低能量结构,随后对最低能量构型的稳定性、红外光谱与拉曼光谱性质进行了理论研究。结果发现:当 $n \ge 3$ 时, $Mg_2 Si_n$ 团簇的基态构型均为立体结构;Mg 原子的掺入提高了体系的化学活性; $Mg_2 Si_4$ 与 $Mg_2 Si_6$ 是幻数结构;在相同的观察频段内, $Mg_2 Si_4$ 团簇的红外光谱只有一个强振动峰,拉曼光谱强振动峰的个数较多且位于高频段内,其拉曼活性较强,与之相反, $Mg_2 Si_6$ 团簇的红外光谱强振动峰个数较多,而拉曼光谱强振动峰则只有一个,表明其红外活性较强。

关键词 光谱学; Mg₂Si_n 团簇;结构与稳定性; 密度泛函理论

中图分类号 O641 文献标识码 A doi: 10.3788/AOS201434.0316002

Density-Functional Theory Study of the Structural, Stability and Spectrum Properties for Mg_2Si_n ($n = 1 \sim 9$) Clusters

Zhang Shuai Liu Xuyan Wang Zhuo Li Genquan Lu Cheng

(Physics and Electronic Engineering College, Nanyang Normal University, Nanyang, Henan 473061, China)

Abstract The possible geometrical structures of $Mg_2 Si_n$ ($n = 1 \sim 9$) clusters are performed structural optimization by using the density-functional theory (DFT) at the B3LYP/6-311G (d) level. For the lowest energy structures, the stabilities and spectrum properties are investigated. The calculated results indicate that the most stable structures of $Mg_2 Si_n$ clusters favor the three-dimensional structures when $n \ge 3$. The impurity magnesium atoms in the $Mg_2 Si_n$ clusters can reduce the chemical stability of silicon cluster with small size. $Mg_2 Si_4$ and $Mg_2 Si_6$ are the magic numbers. The number of the infrared vibrational peak for $Mg_2 Si_4$ cluster is only one, but the Raman vibrational peaks are much more. The $Mg_2 Si_4$ cluster exhibits strong Raman activity at higher frequency band. On the contrary, $Mg_2 Si_6$ cluster has more Raman vibrational peaks and one infrared vibrational peak, it exhibits strong infrared activity at the whole frequency band.

Key words spectroscopy; $Mg_2 Si_n$ clusters; structure and stability; density functional theory OCIS codes 020.1335; 160.2100; 160.4760; 160.6000

1 引

言

碱土金属硅化物 Mg₂Si 作为一种新型环境半 导体材料^[1],具有高比弹性模量、高比强度、耐高温 等特性,可以满足航天工业与汽车工业的需求,同时 也是一种窄带隙 n-型半导体^[2],无毒无污染、高热 电势率和低热导,是一种很有前途的中温热电材料。因此吸引了国内外学者从实验与理论两个方面进行相关研究。Godlewska等^[3]通过自蔓延反应及热压制备出 Mg₂Si 致密烧结块,随后使用 X 射线衍射、扫描电镜和 X 射线能量色散谱对反应物的成分及

收稿日期: 2013-09-22; 收到修改稿日期: 2013-10-31

基金项目:国家自然科学基金(61306007)、河南省自然科学基金(2011B140015)、河南省青年骨干教师基金(2012GGJS-152)、南阳师范学院高层次人才科研启动基金(nytc2006k106,ZX2012021)

作者简介:张 帅(1978—),男,硕士,讲师,主要从事团簇分子结构与物性方面的研究。

E-mail: cug_zhang@163.com

导师简介:李根全(1961—),男,博士,教授,主要从事团簇电子结构方面的研究。E-mail: genquanli_1961@163.com

微结构进行了研究。Yang 等^[4]使用放电等离子体 烧结技术综合、制备出 Mg₂Si 热电发生器。Zhou 等^[5]利用固态反应和微波辐射技术制备出 Mg₂Si 热电材料,并对其结构与相的组成进行了 X 射线衍 射分析。Tani 等^[6]采用第一性原理方法结合线性 响应方法研究了 Mg₂Si 和 Mg₂Ge 的晶格动力学特 性,得到比热容和德拜温度随温度的变化关系。 Akasaka 等^[7]利用全势线性缀加平面波方法计算了 n型掺杂和 p型掺杂 Mg,Si 的电子结构,并结合玻 尔兹曼方程计算了它们的传输性质。彭华等[8]通过 使用全势线性缀加平面波法,计算了 Mg₂Si 的几何 结构和电子性质,获得了晶格参数、电子态密度和能 带等数据。计算结果表明 Mg₂Si 是一种间接带隙 半导体($E_{g}=0.20 \text{ eV}$)。陈茜等^[9]采用第一性原理 赝势平面波方法对 Mg₂Si 及掺杂 Mg₂Si 的能带结 构、态密度、介电函数、折射率与吸收谱进行了理论 研究。他们发现掺杂显著地影响了 Mg₂Si 费米面 的位置,静态光学参数与费米面附近的能带结构变 化较大。然而,到目前为止在理论及实验上,对 Mg₂Si_n 团簇的结构、稳定性及光谱性质的系统研究 还未见报道。由于密度泛函理论已经成功的应用于 分子结构与光谱性质的研究[10-12],因此本文基于第 一性原理,在 6-311G (d) 基组水平上选用 B3LYP 方法对 Mg₂Si_n(n=1~9)团簇的几何结构进行了优 化,确定了最低能量构型,随后分析了 Mg₂Si_n 团簇 的稳定性、红外(IR)及拉曼光谱性质。该研究目的 在于为合金团簇的理论研究及各种硅基合金材料的 制备提供有益的理论数据。

2 计算方法

综合考虑到计算精度与耗时,采用含有电子相关 效应的密度泛函理论方法 B3LYP^[13],选择 6-311G (d)基组,使用 Gaussian 09 程序包^[14]对 Mg₂Si_n(n= 1~9)团簇各种不同的拓扑结构(例如一维、二维、三 维)进行了结构优化与频率计算。计算中能量收敛 精度优于 10⁻⁶(a.u.)。Mg₂Si_n(n=1~9)团簇的初 始构型设计如下:一开始直接推测初始构型,然后在 已公开发表文献的基础上(如 Si_n、XSi_n 与 X₂Si_n 团 簇的最低能量构型),在构型的任意位置用 Mg 原子 进行戴帽、置换与填充,最后针对不同的异构体构型 和多种自旋多重态(1、3、5)进行结构优化,把能量最 低并且不含有虚频的结构确定为团簇的基态结构。 对所有优化好的构型都进行了频率分析,假如出现 虚频,则依照振动方向调节分子内坐标,做进一步优 化,直至虚频消失,确保得到的构型是势能面上的局 域极小点。为了保证计算的准确性,对 Mg_2Si_n ($n=1\sim9$)团簇构型也进行了结构搜索。搜索采用卡里 普索(Calypso)结构预测方法^[15-16],得到的结构和所 列出的低能结构序列一致。为了进一步验证计算方 法的合理性,计算了二聚体 Si_2 与 Mg_2 的键长与振动 频率,得到的结果分别为(0.2167 nm、540.37 cm⁻¹)、 (0.3927 nm、44.92 cm⁻¹),与实验结果(0.2246 nm、 510.98 cm⁻¹)^[17]、(0.3891 nm、45 cm⁻¹)^[18]基本 一致。

3 计算结果与讨论

3.1 团簇的平衡几何构型分析

对于 $Mg_2 Si_n (n=1\sim9) 团簇, 经过优化得到的$ 异构体较多, 对于同一尺寸, 仅列出了基态结构与两个能量较低的亚稳态结构, 如图 1 所示, 根据能量的高低依次编号为 <math>na, nb 与 nc, 每一个异构体的对称 性与自旋多重态都在构型的下方列出:

 $Mg_2Si:$ 如图 1 中 1a 所示, Mg_2Si 的基态为具有 C_{2v} 对称的等腰三角形, 电子态为³ B_1 , Mg - Mg 与 Mg - Si键长分别为 0.31 nm, 0.26 nm 与 0.26 nm, 与二聚体 Si₂ 的 Si-Si 键长 0.2167 nm 相比, 键长变长,表明 Si-Mg 键有所减弱, 一定水平上有利于体系活性的提高。

 Mg_2Si_2 : 基态结构如图 1 中 2a 所示,是具有 C_s 对称性的平面菱形结构,电子态¹A['],含有两个 Mg-Si 键、一个 Mg-Mg 键与一个 Si-Si 键。亚稳态 结构 2b 是一个对称性为 C_1 的三角锥结构。亚稳态 2c 则是对称性为 C_{2v} 的蝴蝶结构,电子态为¹A₁。亚 稳态结构 2b 与 2c 的能量分别比 2a 高 0.10 eV、 0.59 eV。

 $Mg_2Si_3:$ 最低能量结构如图 1 中 3a 所示,是一 个对称性为 C_{2v} ,电子态为¹ A_1 的四角锥,由 Si₅^[19]的 基态结构可以看出,分别以两个 Mg 原子取代两个 Si 原子即可得到该结构。亚稳态结构如图 1 中 3b 与 3c 所示,分别为具有 C_1 、 D_{3h} 对称性的立体结构, 其能量分别比基态高 0.03 eV、0.87 eV。

Mg₂Si₄:最低能量结构为具有 C_s 对称性的四角 双锥,如图 1 中 4a 所示,其可视为在 3a 构型的基础 上吸附一个 Si 原子而形成的。亚稳态异构体 4b、4c 分别为具有 C₂ 对称性的三棱柱、D_{2h}对称性的四角双 锥,它们的能量分别比基态高 0.20 eV、0.86 eV。

 $Mg_2Si_5:$ 如图 1 所示,基态为具有 C_s 对称性的 5a,可认为是在 4a 构型的基础上吸附一个 Si 原子







而形成的。在 4b 构型的基础上带帽一个 Si 原子可 以得到亚稳态结构 5b, 亚稳态结构 5c 则是具有 C₁ 对称性的五角双锥。它们的能量分别比基态高 0.11 eV、0.17 eV。

 Mg_2Si_6 :基态结构如图1中6a所示,为具有 C_2 对称性的立体结构,自旋单重态,可看作是在5a构 型的基础上戴帽一个Si原子而形成。其余两个同 分异构体分别为在5c基础上戴帽一个Mg原子的 $6b(C_1)$ 、4a基础上戴帽两个Mg原子的 $6c(C_s)$ 。这 两种构型的能量分别比基态高 0.79 eV、0.92 eV。

Mg₂Si₇:优化 Mg₂Si₇得到如图 1 所示的 3 种构型 7a-7c,最低能量结构为如图 1 所示的 7a(C₁),电子态为¹A,可视为在 6a 构型的基础上戴帽一个 Si 原子 而形成。亚稳态结构 7b(C₁)可看作在 6b 构型的基础上戴帽一个 Si 原子而形成。亚稳态结构 7c(C₁)为在正六面体一端戴帽一个 Si 原子的立体结构。7b 与 7c 构型的能量分别比基态高出 0.14 eV、0.27 eV。

Mg2Si8:最低能量结构如图1中8a所示,为具有

 C_1 对称性、自旋单重态的立体结构。 $8b(C_2)$ 可视为 在 7a 基础上戴帽一个 Si 原子而形成的立体结构,8c (C_s) 则可看作是在 7c 基础上一个 Si 原子而形成的立 体结构,它们的能量分别比基态高 0.14 eV、0.60 eV。

 Mg_2Si_9 :基态如图 1 中 9a 所示,为具有 C_1 对称性的立体结构,它可看作是在正五棱柱的基础上 戴帽 1 个 Si 原子形成的。9b 为 8c 构型的基础上戴 帽一个原子而形成且能量较 9a 仅高 0.10 eV,另外 一种亚稳态结构 9c 的能量比基态高 0.97 eV。

通过上述的讨论发现,当 n≤2 时,Mg₂Si_n 团簇 的最低能量结构为平面结构,当 n≥3 时体系的结构 则为立体结构。Mg₂Si_n 构型一般是在 Mg₂Si_{n-1}构 型的基础上戴帽一个 Si 原子或 Mg 原子而形成的。

3.2 团簇的稳定性分析

为了进一步分析 $Mg_2Si_n(n=1\sim9)$ 团簇的稳定性,对团簇最低能量结构的平均结合能 E_b 、能量二阶差分 $\Delta_2 E$ 、分裂能 E_f 与能隙 E_{gap} 进行了计算,并给出其随团簇尺寸变化的规律,如图 2(a)~(c)所

示。
$$E_{\rm b}$$
、 $\Delta_2 E$ 、 $E_{\rm f}$ 与 $E_{\rm gap}$ 的计算公式如下^[20]:
 $E_{\rm b} = [nE({\rm Si}) + 2E({\rm Mg}) - E({\rm Mg}_2{\rm Si}_n)]/(n+2),$
(1)
 $E_{\rm f} = E({\rm Mg}_2{\rm Si}_{n-1}) + E({\rm Si}) - E({\rm Mg}_2{\rm Si}_n),$
(2)
 $\Delta_2 E = E({\rm Mg}_2{\rm Si}_{n+1}) + E({\rm Mg}_2{\rm Si}_{n-1}) - 2E({\rm Mg}_2{\rm Si}_n),$
(3)
 $E_{\rm gap} = E_{\rm LUMO} - E_{\rm LUMO},$
(4)
(1) ~ (3) 式中 E({\rm Si}) E({\rm Mg}) E({\rm Mg}_2{\rm Si})

 $E(Mg_2Si_{n-1}) 与 E(Mg_2Si_{n+1}) 分别表示对应团簇或$ $原子最低能量结构的总能量。(4)式中 <math>E_{LUMO}$ 与 E_{HOMO} 则代表对应团簇最低能量结构的最低未占据 轨道与最高占据分子轨道的能量。

为了研究镁原子掺杂对纯硅团簇的影响,比较 了纯硅团簇^[17]与掺杂团簇的平均结合能 E_b 与能隙 E_{gap} 。图 2(a)为 Mg₂Si_n($n=1\sim9$)团簇最低能量结 构的平均结合能 E_b 随 Si 原子数变化的曲线,峰值 对应的那些团簇相比其邻近团簇更加稳定。从图 2 (a)可以发现:Mg₂Si_n 团簇的平均结合能 E_b 随着 Si 原子数目的增加而逐渐增大,其中当 $n=1\sim6$ 时, $E_{\rm b}$ 显著增加;当 $n \ge 7$ 时, $E_{\rm b}$ 增长速度减缓,曲线趋 于平缓。此外由图 2(a)还可以发现,与纯硅^[19]团簇 相比,掺杂团簇的结合能明显比较小,这说明 Mg 原 子的掺杂提高了纯硅团簇的化学活性。图 2(b)给 出了分裂能 E_f 及能量二阶差分 $\Delta_2 E$ 随 Si 原子数变 化的特征曲线,两条曲线的变化规律基本一致,都呈 现峰谷振荡变化趋势。当n=4、6、8时, Mg₂Si_n团 簇的 E_f 出现峰值,表明 Mg₂Si₄、Mg₂Si₆、Mg₂Si₈ 团 簇的稳定性相对较大,其中 D(4,3)最大,说明从该 团簇上分裂出一个硅原子需要较多的能量,即 Mg_2Si_4 团簇是 Mg_2Si_n (n=1~9) 团簇中稳定性最 强的团簇。 Mg_2Si_n 团簇的 $\Delta_2 E$ 随 Si 原子数的增加 在峰谷之间跳跃,表现出明显的"奇-偶"振荡现象。 当 n 为偶数(2、4、6、8)时,均出现峰值,这意味着对 应团簇的稳定性相对其邻近团簇较强,其中以 n=4 为最大,这可能是由于电子配对效应的影响,导致具 有封闭的电子壳层结构的偶数团簇比具有开放电子 壳层结构的奇数团簇相对更为稳定。



图 2 最低能量结构 Mg₂Si_n ($n=1\sim9$)团簇的平均结合能 E_b ,分裂能 E_f ,二阶能量差分 $\Delta_2 E$ 与能隙 E_{gep} 随尺寸变化的规律 Fig. 2 Size dependence of the averaged binding energy E_b , fragmentation energy E_f , second-order energy difference $\Delta_2 E$ and energy gap E_{gep} of the lowest energy structures for Mg₂Si_n $n=1\sim9$ clusters

图 2(c)给出了基态 Mg_2Si_n 与纯硅团簇的最高 占据分子轨道(HOMO)-最低未占据轨道(LUMO) 的能级差-能隙 E_{gap} 随 Si 原子数变化的曲线。从 图 2(c)可以清楚地看出 Mg_2Si_n 团簇的 E_{gap} 呈现起 伏变化的趋势,曲线的峰值出现在 n=4、6、9,当 n=9 时则出现极大值,说明 Mg_2Si_9 具有最强的化学稳 定性。对比纯硅团簇^[19]的 E_{gap} ,发现 Mg_2Si_n (n=1~9)团簇的能隙 E_{gap} 小于纯硅团簇,表明 Mg 原子 的掺杂降低了纯硅团簇的化学稳定性,这与之前图 2(a)的分析结果是一致的。结合图 2(b)、(c),可以 看出 Mg_2Si_4 与 Mg_2Si_6 不但具有较高的分裂能与二 阶能量差分,而且又有较大的能隙,根据以上观察, 可以确定 Mg_2Si_4 与 Mg_2Si_6 为 Mg_2Si_n 团簇的幻数 结构。

3.3 团簇的振动频率及光谱分析

对于研究的 Mg₂Si_n(n=1~9)团簇,计算了其 最低能量构型的振动频率,同时在表 1 中给出了对 应的计算结果。频率是推断稳定点的实质,通过最 高振动频率可以找到红外光谱中最强振动峰的所在 位置,而最低振动频率则可以说明所得结构中是否 有虚频存在^[21]。由表 1 可以发现各个团簇振动频 率的波数均为非负值,说明各结构都是势能面上的 极小点^[22-23]。小括号内是相应频率的振动模式(例 如 a,b,a",a',a₁,b₂等),中括号内则是对应频率的 红外强度。振动模式是分析其活性的基础,能否在 实验中观察到它们则主要取决于红外与拉曼活 性^[24-25]。C₂对称性拥有 a 与 b 振动模式呈现为同 对称性具备a振动模式表现为既有红外活性又有拉 时具有红外与拉曼活性: C_{2_n} 对称性具有 a_1, a_2, b_1 和 曼活性:C. 对称性具有 a["]与 a[']振动模式表现为同时 b_2 振动模式显示为既有红外活性又有拉曼活性; C_1 含有红外及拉曼活性。 表1 Mg₂Si_n(n=1~9)团簇最低能量结构的振动频率与红外光谱强度 Table 1 Vibrational frequencies (cm^{-1}) and IR spectrum intensities (km/mol) of the lowest energy structures for Mg₂Si_n $(n=1\sim9)$ clusters Cluster Frequency (IR intensities) 120.0744 (a₁) [0.0065], 226.1598 (b₂) [11.6215], 293.3034 (a₁) [0.1218] Mg₂Si 42.5789 (a") [0.6210], 126.1619 (a') [10.0607], 185.4137 (a') [12.9099],193.1152 (a') [10.3783], Mg₂Si₂ 320.8064 (a') [14.7554],516.2553 (a') [2.6839] 61. 4700 (b₁) [2. 2161], 110. 3774 (a₁) [7. 9032], 142. 2884 (b₂) [5. 5115], 198. 2419 (a₁) [6. 3449], 232. 3135 (a₂) [0.0000],303.1294 (a₁) [0.3912], 317.8722 (b₁) [11.4784], 356.8749 (b₂) [34.1176], 387.8401 (a₁) Mg_2Si_3 [0.0322] 70.3575 (a') [0.0428],77.4560 (a') [1.0837],158.0346 (a") [0.0000], 237.6134 (a') [2.8244], 279.6855 Mg_2Si_4 (a") [8.8125],286.3070 (a') [24.4462],288.8415 (a') [12.5878],310.0066 (a") [0.0008],317.2208 (a") [5.1181],318.3446 (a') [2.2196],332.8517 (a') [0.5956],444.6819 (a') [1.3826] 72.4314 (a') [0.2032],72.9122 (a'') [1.8471],134.9230 (a'') [0.0919], 144.7654 (a'') [1.0989],149.1761 (a') [6.7061], 197.9632 (a") [3.7859], 210.3133 (a') [1.0928], 266.8711 (a') [0.4990], 285.1671 (a') $Mg_2 Si_5$ [0.4614],317.2703 (a") [6.3135],332.4650 (a') [6.8753], 353.8034 (a") [3.8063],354.1600 (a') [8.5174], 424.2653 (a') [3.7531],469.8608 (a') [27.2550] 53.4495 (b) [7.3499],55.5832 (a) [1.7208],80.9832 (b) [3.0938], 124.2355 (a) [1.3314],145.8885 (b) [2.3937],165.6097 (a) [9.0745],208.3211 (b) [0.7032],229.6043 (a) [1.8205],248.1902 (b) [3.6121], Mg_2Si_6 269,0957 (a) [7,5200].289,8045 (b) [1,2103], 301,2954 (a) [4,7167].331,0889 (a) [0,0827].349,6593 (b) [3. 3426], 358. 2727 (a) [0. 2869], 382. 8135 (a) [0. 9676], 411. 3259 (b) [3. 1996], 412. 4404 (a) [3. 5869] 56.9074 (a) [0.1555],83.0304 (a) [3.4341],116.0798 (a) [2.3827], 135.1382 (a) [0.4065],164.6234 (a) [3.0762], 167.7570 (a) [2.5303],170.3247 (a) [10.9295], 215.3551 (a) [3.1110], 223.4220 (a) [1.6797], 234. 2956 (a) [8.0198],241.6017 (a) [3.2684], 280.6847 (a) [0.3817],284.2882 (a) [0.6588], 305.4685 (a) Mg_2Si_7 [6.7251],313.8212 (a) [0.1570],318.8666 (a) [5.0938], 344.8794 (a) [6.5207], 363.4145 (a) [2.6202], 367.2514 (a) [6.8565],468.5981 (a) [24.7505],540.4575 (a) [1.6317] 65.2227 (a) [4.8065], 76.6022 (a) [0.1275], 95.7975 (a) [3.4493],100.4710 (a) [2.9398], 125.1542 (a) [14. 8815], 128. 5852 (a) [0. 6548], 168. 4541 (a) [0. 8464], 203. 0332 (a) [3. 1773], 217. 9553 (a) [3. 4349], 223. 9683 (a) [0.0004], 250. 3719 (a) [0.6406], 256. 4266 (a) [1.3710], 271. 3200 (a) [4.8413], 289. 5704 (a) $Mg_2 Si_8$ [13.6147],305.5503 (a) [0.8388],307.3344 (a) [0.0915], 348.2451 (a) [6.0200], 349.8313 (a) [0.0096], 363.4440 (a) [0.1486],379.7866 (a) [3.4809],422.6807 (a) [1.7742],438.8088 (a) [2.1042],461.6569 (a) [0.0179], 464.6316 (a) [0.1786] 58. 2487 (a) [0. 3018], 75. 6966 (a) [3. 9334], 93. 3930 (a) [4. 6564], 118. 7730 (a) [3. 0889], 124. 4109 (a) [0.3925], 140.6419 (a) [1.7770],140.8823 (a) [0.0407], 148.3631 (a) [3.6230], 162.2375 (a) [0.1838], 189. 2666 (a) [4.7600], 204. 1193 (a) [0.3276], 219. 0462 (a) [6.6791], 227. 0538 (a) [7.2204], 233. 6814 (a) [0. 4267], 252. 4494 (a) [3. 7932], 260. 8202 (a) [0. 2951], 261. 4693 (a) [6. 4712], 276. 3555 (a) Mg_2Si_9 [1.0614],283.4125 (a) [2.9563], 296.1060 (a) [0.5918],311.2307 (a) [0.4324],313.8805 (a) [0.5880], 344. 1542 (a) [2.0388],363.9384 (a) [0.1944],437.2483 (a) [1.7508],487.5231 (a) [3.1185],494.4757 (a)

[6.1421]

由表1可以发现 Mg₂Si_n(n=1~9)团簇最低能量 构型的最高频率分别为 293. 3034、516. 2553、 387. 8401、444. 6819、469. 8608、412. 4404、540. 4575、 464. 6316、494. 4757 cm⁻¹,其对应的红外强度则为 0. 1218、2. 6839、0. 0322、1. 3826、27. 2550、3. 5869、 1.6317、0.1786、6.1421 km/mol。有一些振动频率的 红外强度很小甚至接近于零,表明这些频率有可能被 背景噪声掩盖或难以在实验中观察到。

红外与拉曼光谱都属分子振动光谱,振动基团 的偶极矩与极化率的微小改变分别对它们影响较 大,其中红外光谱是由于分子中的基团吸收红外光 产生振动,致使分子的电荷分布或偶极矩变化形成 的,而拉曼光谱则是由于键上电子云分布产生瞬间 变形引起暂时极化,导致极化率发生变化,产生诱导 偶极,当返回基态时形成散射。为了进一步研究双 Mg 原子掺杂硅团簇的稳定结构,对获得的团簇最 低能量结构的红外及拉曼光谱进行分析是有意义 的。幻数结构团簇 Mg₂Si₄ 与 Mg₂Si₆ 的红外及拉曼 光谱如图 3(a)~(d)所示,图中 IR 光谱中横坐标是 波数(cm⁻¹),而纵坐标是强度(km/mol);Raman 光 谱中横坐标同样是波数,纵坐标是活性。

由图 3(a)可以看出, Mg₂Si₄ 团簇的红外光谱中 仅有一个较强的振动峰(286.31 cm⁻¹), 其振动模式 为 Mg5、Mg6、Si2 与 Si4 4 个原子之间的拉伸振动。 在波数 318.34 cm⁻¹处存在一个振动较弱的弱峰, 该处的振动模式为 Si2 与 Si4 两个原子之间的摇摆 振动。其他振动峰的峰值接近于零,这可能是由于 团簇具有较高的对称性, 外场很难引发系统的偶极 距发生改变而形成的。图 3(b)给出 Mg₂Si₄ 的拉曼光 谱,其中有4个较强的振动峰,最强的振动峰位于波 数为 332.85 cm⁻¹处,振动模式归属于 Mg5、Mg6、Si2 与Si44个原子之间的伸缩振动,其偏振比为0.0094, 振动模式的对称性较强。三个次强峰中,一个位于波 数 237.61 cm⁻¹ 处,振动模式为 Mg5、Mg6、Si2 与 Si4 4个原子之间的呼吸振动,偏振比为 0.3188。第二个 位于波数 288.84 cm⁻¹处,振动模式为 Mg5、Si3 围绕 Si2、Si4 做摇摆振动,偏振比为 0.0702。第三个位于 波数 444.68 cm⁻¹ 处,振动模式为 Si3、Si1 两个原子 之间的伸缩摇摆振动,偏振比为 0.0219。此外还存在 一个弱峰,位于波数 77.46 cm⁻¹处,振动模式为 Mg⁵、 Mg6 围绕 Si2、Si4 做摇摆振动,偏振比为 0.7495。结 合图 3(a)、(b)可以发现 Mg₂Si₄ 团簇的红外强振动峰 局限于波数 286.31 cm⁻¹处,说明团簇的红外活性在 该频率表现尚可;而 Mg₂Si₄ 团簇的拉曼活性强振动 峰则主要分布于波数 237.61 cm⁻¹~444.68 cm⁻¹之 间,说明团簇的拉曼活性在较高频段内表现较好。





Fig. 3 Infrared and Raman spectra of Mg_2Si_4 and Mg_2Si_6 clusters (1u=1.6605×10⁻²⁷ kg)

 Mg_2Si_6 团簇的红外光谱如图 3(c)所示,存在 4 个 较强的振动峰,其中最强的振动峰位于波数为 165.61 cm⁻¹处,该处的振动模式为 Si1-Si3, Si2-Si4 原子之间的摇摆振动。在余下的三个次强峰中,一个 位于波数为53.45 cm⁻¹处,振动模式为 Mg8-Si3, Mg7-Si4 原子之间的伸缩振动。另一个位于 269.10 cm⁻¹处,振动模式为 Mg7-Mg8 原子之间的伸 缩振动。最后一个位于412.44 cm⁻¹处,振动模式为 Si1、Si2、Si3、Si4 4 个原子之间的呼吸振动。在波数为 208.32 cm⁻¹处,红外光谱出现峰值最小值,强度仅为 0.7032 km/mol,振动模式为 Mg7 与 Mg8 原子围绕 Si3 原子做的摇摆振动。由图 3(c)可以发现 Mg₂Si₆ 团簇 的红外强振动峰均匀分布在整个频段内且数值较大, 同时还存在很多个红外弱振动峰,表明 Mg₂Si₆ 团簇的 红外活性在整个频段内都表现较好。图 3(d)给出了 Mg₂Si₆ 团簇的拉曼光谱,仅在波数 229.60 cm⁻¹处发现 一个较强振动峰,对应振动模式为 Mg7 与 Mg8 两个原 子之间的伸缩振动,偏振比为 0.1399,振动模式有强 对称性。另外在波数 229.60~414.90 cm⁻¹之间出 现多个拉曼弱峰,表明在较高频段内团簇的拉曼活 性表现尚可。结合图 3(c)、(d)可以发现 Mg₂Si₆ 团 簇红外最强峰出现在波数 165.61 cm⁻¹处,而拉曼 活性最强峰则出现在波数 229.60 cm⁻¹处,说明团 簇在波数 165.61~229.60 cm⁻¹频段内的红外和拉 曼活性表现的最好。

总的来看,在红外活性方面,Mg₂Si₄ 团簇的红 外强振动峰只有一个,而 Mg₂Si₆ 团簇则具有较多的 红外较强振动峰,且均匀分布在整个频段内,其红外 活性表现的更好;在拉曼活性方面,Mg₂Si₄ 团簇具 有多个拉曼较强振动峰并且多分布于较高频段,而 Mg₂Si₆ 团簇在较高频段内只有一个强振动峰与多 个振动弱峰,其拉曼活性弱于 Mg₂Si₄ 团簇。

4 结 论

利用密度泛函理论中的 B3LYP 方法,在 6-311G(d)基组水平上研究了 $Mg_2Si_n(n=1\sim9)$ 团簇 的平衡几何结构、稳定性、红外与拉曼光谱性质。研 究结果表明:当 $n \ge 3$, Mg_2Si_n 团簇基态构型均为立 体结构,n=1、2 时则为平面结构;掺杂使得纯硅团 簇的电子性质发生了明显的变化,使其平均结合能 降低、能隙减小,降低了主团簇的化学稳定性; $Mg_2Si_4 与 Mg_2Si_6 为 Mg_2Si_n$ 团簇的幻数结构;在相 同的观察频段内, Mg_2Si_4 团簇的拉曼活性表现的较 好,与之相反 Mg_2Si_6 团簇的红外活性则表现的 较好。

参考文献

- Jiang Hongyi, Zhang Lianmeng. Progress in research on Mg-Si based thermoelectric compounds [J]. Materials Review, 2002, 16 (3): 20-22.
 - 姜洪义,张联盟. Mg-Si 基热电化合物的研究现状[J]. 材料导报,2002,16(3):20-22.
- 2 Xiong Wei, Qin Xiaofu, Wang Li. Progress in study on Mg₂Si intermetailic compound [J]. Materials Review, 2005, 19(6): 4-7.

熊 伟,秦晓芙,王 莉.金属间化合物 Mg₂Si的研究进展[J]. 材料导报,2005,19(6):4-7.

- 3 E Godlewska, K Mars, R Mania, *et al.*. Combustion synthesis of Mg₂Si [J]. Intermetallics, 2011, 19(12): 1983-1988.
- 4 M J Yang, L M Zhang, Q Shen. Synthesis and sintering of

 Mg_2Si thermoelectric generator by spark plasma sintering [J]. J Wuhan Univ Technol, 2008, 23(6): 870-873.

- 5 S C Zhou, C G Bai. Microwave direct synthesis and thermoelectric properties of Mg₂Si by solid-state reaction [J]. T Nonferr Metal Soc, 2011, 21(8): 1785–1789.
- 6 J I Tani, H Kido. Lattice dynamics of Mg₂Si and Mg₂Ge compounds from first-principles calculations [J]. Comput Mater Sci, 2008, 42(3): 531-536.
- 7 M Akasaka, T Iida, A Matsumoto, *et al.*. The thermoelectric properties of bulk crystalline n- and p-type Mg₂Si prepared by the vertical Bridgman method [J]. J Appl Phys, 2008, 104(1): 013703.
- 8 Peng Hua, Wang Chunlei, Li Jichao, et al.. Theoretical investigation of the electronic structure and thermoelectric transport property of Mg₂Si [J]. Acta Physica Sinica, 2010, 59 (6): 4123-4129.
 彭 华, 王春雷, 李吉超, 等. Mg₂Si 的电子结构和热电输运性

彭 华, 土春雷, 李吉超, 等. Mg2 51 的电子结构和热电输运性质的理论研究[J]. 物理学报, 2010, 59(6): 4123-4129.

- 9 Chen Qian, Xie Quan, Yang Chuanghua, et al.. First-principles calculation of electronic structure and optical properties of Mg₂Si with doping [J]. Acta Optica Sinica, 2009, 29(1): 229-235. 陈 茜,谢 泉,杨创华,等. 掺杂 Mg₂Si 电子结构及光学性质的第一性原理计算[J]. 光学学报, 2009, 29(1): 229-235.
- 10 Mao Xiaoli, Ge Yixian, Ma Tao, *et al.*. First-principle of the electronic structure and optical property of LaBr₃ under high pressure [J]. Acta Optica Sinica, 2013, 33(2): 0216002.
 冒晓莉,葛益娴,马 涛,等.高压下 LaBr₃ 电子结构与光学性 质的第一性原理[J]. 光学学报, 2013, 33(2): 0216002.
- 11 Yan Wanjun, Zhou Shiyun, Xie Quan, *et al.*. Effect of Al doping concentration on electronic and optical properties of CrSi₂ [J]. Acta Optica Sinica, 2012, 32(5): 0516003.
 闾万珺,周士芸,谢 泉,等. Al 掺杂浓度对 CrSi₂ 电子结构及 光学性质的影响[J].光学学报, 2012, 32(5): 0516003.
- 12 Yan Wanjun, Zhang Chunhong, Gui Fang, et al.. Electronic structure and optical properties of stressed β-FeSi₂ [J]. Acta Optica Sinica, 2013, 33(7): 0716001.
 闫万珺,张春红,桂 放,等.应力调制下β-FeSi₂电子结构及光 学性质[J]. 光学学报, 2013, 33(7): 0716001.
- 13 C Lee, W Yang, R G Parr. Development of the colle-salvetti correlation-energy formula into a functional of the electron density [J]. Phys Rev B, 1988, 37(2): 785-789.
- 14 M J Frisch, F R Clemente, G W Trucks, et al.. Gaussian 09 Rev C. 01 [CP]. Pittsburgh PA: Gaussian Inc, 2009.
- 15 J Lv, Y C Wang, L Zhu, et al.. Particle-swarm structure prediction on clusters [J]. J Chem Phys, 2012, 137(8): 084104.
- 16 C Lu, M S Miao, Y M Ma. Structural evolution of carbon dioxide under high pressure [J]. J Am Chem Soc, 2013, 135 (38): 14167-14171.
- 17 K P Huber, G Herzberg. Constants of Diatomic Molecules [M]. New York: Van Nostrand/Reinhold, 1979. 125-126.
- 18 F Ruette, M Sanchez, R Anez, et al.. Diatomic molecule data for parametric methods [J]. J Mol Struct: THEOCHEM, 2005, 729(1): 19-37.
- 19 C Pouchan, D Bégue, D Y Zhang. Between geometry, stability, and polarizability: density functional theory studies of silicon clusters Si_n ($n = 3 \sim 10$) [J]. J Chem Phys, 2004, 121(10): 4628-4634.
- 20 F C Chuang, Y Y Hsieh, C C Hsu, et al.. Geometries and stabilities of Ag-doped Si_n (n=1~13) clusters: a first-principles study [J]. J Chem Phys, 2007, 127(14): 144313.
- 21 Zhang Xiurong, Gao Conghua, Hong Lingli. Theoretical study of geometrical structures and properties of Pt_nNi_m(n+m=6,n,m≠ 0) clusters [J]. Acta Photonica Sinica, 2009, 38(12): 3109-3115.

张秀荣,高从花,洪伶俐. $Pt_nNi_m(n+m=6, n, m\neq 0)$ 团簇结构

与性质的理论研究[J]. 光子学报, 2009, 38(12): 3109-3115.

- 22 Ma Deming, Shi Wei, Li Enling, et al.. Structure and photoelectron energy spectrum of Ga₂As_n ion clusters [J]. Acta Optica Sinica, 2009, 29(4): 1032-1037.
 马德明,施 卫,李恩玲,等. Ga₂As_n离子团簇结构与其光电子
- 能谱研究[J]. 光学学报, 2009, 29(4): 1032-1037. 23 Li Enling, Ma Deming, Liu Mancang, *et al.*. Structure and photoelectron energy spectrum of Ga₂As_n ion clusters [J]. Acta Optica Sinica, 2009, 29(12): 3248-3254. 李恩玲,马德明,刘满仓,等. 氯化镓中性和离子团簇结构与振
- 动光谱的研究[J].光学学报,2009,29(12):3248-3254.
- 24 Zhang Xiurong, Gao Conghua, Wu Liqing, et al.. The theory

study of electronic structures and spectram properties of $W_n Ni_m$ $(n+m \leq 7; m=1,2)$ clusters [J]. Acta Physica Sinica, 2010, 59 (8): 5429-5438.

张秀荣,高从花,吴礼清,等. W_nNi_m(n+m≤7;m=1,2)团簇电 子结构与光谱性质的理论研究[J]. 物理学报,2010,59(8): 5429-5438.

25 Zhang Xiurong, Li Yang, Yin Lin, *et al.*. Theoretical study on polarities and spectram properties of W_nNi_m(n+m=8) clusters [J]. Acta Physica Sinica, 2013, 62(2): 023601.
张秀荣,李 扬,尹 琳,等. W_nNi_m(n+m=8)团簇的极性和 光谱性质的理论研究[J]. 物理学报, 2013, 62(2): 023601.

栏目编辑: 李志兰