密度泛函理论研究 Sc_n , Y_n 和 La_n (n = 2-10) 团簇的稳定性、电子性质和磁性*

李喜波¹) 罗江山¹) 郭云东²) 吴卫东¹) 王红艳³) 唐永建¹

1)(中国工程物理研究院激光聚变研究中心,绵阳 621900)
 2)(内江师范学院物理系,内江 641112)
 3)(西南交通大学理学院,成都 610031)
 (2007年11月25日收到2008年3月26日收到修改稿)

通过采用密度泛函理论对 Sc₂, Y₂ 和 La₂ 基本性质的计算,选择在较优理论水平下系统地研究了 Sc_n, Y_n 和 La_n(n = 2—10)团簇的几何结构、稳定性、电子性质和磁性及其随团簇尺寸的变化趋势.此同族三种团簇的稳定性 由原子密堆集几何结构效应决定,幻数均表现出一致的结果.La_n 团簇的能隙比 Sc_n 和 Y_n 团簇的能隙大,计算获得 了团簇的电离势和电子亲和势数据,Y_n 团簇的电离势与实验值相符,最小极化率规律可很好地表征团簇的稳定 性.三种团簇均具有较大的磁矩,磁矩与团簇的自旋多重度、几何和电子结构密切相关,理论值与实验值符合较好, 随着团簇尺寸的增加三种团簇的平均磁矩总体上都呈递减的趋势并有局部振荡的特征.

关键词: S_{C_n} , Y_n 和 L_{A_n} 团簇, 密度泛函理论, 电子性质, 磁矩 **PACC**: 3640, 3640B, 7115M, 3520M

1.引 言

过渡金属团簇由于具有特殊的电子结构性质、 催化、热力学和光学特性及反常的磁性而引起了人 们的研究兴趣.过渡金属元素的 d 壳层电子被部分 地占据及具有复杂的电子和能级结构性质,如 Se 是 过渡金属中第一族的第一个元素,Se 原子的电子组 态为 3d¹4s²,与其他的稀土金属不同,其 3d 轨道只 有一个电子且 4f 轨道没有电子,因而 Se, 团簇的电 子性质和磁性可能与其他过渡金属会有较明显的差 异.另外,过渡金属团簇可能有大量的亚稳态异构体 与基态的能量很相近,以及受到 Jahn-Teller 效应的 影响,因此团簇的基态和稳定结构将会隐藏于大量 的异构体中.密度泛函理论(DFT)现已被广泛应用 于过渡金属团簇性质的研究中,可以较好地了解团 簇的基态、几何结构、能量、电子性质和磁性.

对于过渡金属 Sc,Y和 La 团簇,目前人们大都 仅局限在对其二聚物和三聚物的基态、振动频率和 离解能等基本性质的研究^{1-23]}.实验方面,Knight 等^{23]}通过共振拉曼谱(RRS)研究了Sc,和Y,的离 解能、振动频率和基态, Zhao 等^[24]研究了 Se₄ 团簇 的吸收谱和拉曼谱,Fang 等^[8]研究了 Y₂的 RRS 和 吸收谱 ,而实验上仅有对 La₂ 基本性质的研究^[9,13]. Knickelbein 用脉冲激光蒸发法生成了 Y_n(n = 2— 31)团簇,用光电子谱研究了它们的电离势^[25],并用 Stern-Gerlach 分子束偏转法实验研究了 Sc_n , Y_n 和 La.(n = 5-20)团簇的磁学性质^[26]. 理论方面, Torrens^[27,28]采用偶极偏振模型计算了 Sc_s(n ≤ 7,12, 17 和 74) 团簇的分子极性; Yuan 等^{29]}采用 DFT 对 $Sc_n(n = 2-14)$ 团簇的几何结构、电子性质和磁学性 质进行了研究.毛华平等^[30]应用 DFT 研究了 Y₂(n) = 2---8)团簇的几何结构和电子性质,计算了团簇的 电离势 ;Dai 等^[31]用 CASSCF 方法计算了 Y_n(n = 1— 4) 团簇的电离势; Ding 等^[32]研究了 Y₁₃ 团簇的电子 性质和磁学性质 ;Durakiewicz 等^[33]用导电球形液滴 法计算了 Y_a 团簇的电离势.在对 La_a 团簇的理论研 究中 "Zhang 等^[34]用 DFT 研究了 La_n(n = 2—14) 团簇 稳定性 ,Lyalin 等^{35]}用 DFT 对 La,(n = 2-14)团簇

^{*} 国家自然科学基金(批准号:10774104)和高温高密度等离子体物理国防科技重点实验室基金(批准号:9140C6805020806)资助的课题.

[†] 通讯联系人. E-mail:leexeebo@yahoo.com.cn

的结构和磁性进行了研究等;而对 La_n 团簇的电子 性质,如垂直电离势 V_P 和电子亲和势 E_A 等还没有 相关的研究.本文采用 DFT,通过对 Sc_2 , Y_2 和 La_2 二 聚物在不同理论水平下的计算,选取恰当的交换相 关方程和基组,系统地分析比较了 Sc_n , Y_n 和 La_n (n= 2—10)团簇的几何结构、稳定性、电子性质和磁性 及其随团簇尺寸的变化趋势.

2. 理论计算方法

在 DFT 框架下,团簇的几何结构、能级和电子

性质的计算结果与所选择的交换相关方程和基组有 很大的关系.为了验证计算方法的可靠性,首先对 Sc₂, Y_2 和 La₂ 二聚物的基本性质进行计算,即选择 不同的交换相关方程和基组,计算了 Sc₂, Y_2 和 La₂ 的基态、键长、振动频率和离解能等性质,并与其他 理论值和实验值进行比较.文中采用的交换相关方 程包括 :PBE1PBE ,BP86 ,B3LYP和 PW91 ,结合 11 价 电子(Sc: 3s²3p⁶3d¹4s²,Y: 4s²4p⁶4d¹5s²,La: 5s²5p⁶5d¹6s²) 壳层基集合的相对论有效势(11-RECP),分别选择 LANL2DZ和 CEP-121G 基组计算, 结果如表 1 所列.

表 1 不同理论水平下对 Se₂, Y_2 和 La₂ 二聚物的基态、键长 R、谐振频率 ω_e 和离解能 D_e 的计算值及实验值

团簇		基组	基态	<i>R</i> /nm	$\omega_{\rm e}/{\rm cm}^{-1}$	$D_{\rm e}/{ m eV}$	
Sc ₂	B3LYP		$^{1}\Sigma_{g}$	0.221	319.1	1.45	
	PBE1PBE		$^{1}\Sigma_{\rm g}$	0.220	311.1	1.32	
	PW91	LANL2DZ	$^{3}\Sigma_{ m g}$	0.233	306.38	2.37	
	BP86		$^{3}\Sigma_{ m g}$	0.232	307.53	1.44	
	B3LYP		${}^5\Sigma_{\mathrm{u}}$	0.260	263.61	1.48	
	PBE1PBE		${}^5\Sigma_{ m g}$	0.241	291.95	1.47	
	PW91	CEP-121G	$5\Sigma_{\rm u}$	0.264	247.30	2.43	
	BP86		${}^5\Sigma_{\mathrm{u}}$	0.264	246.58	1.58	
	文献1计算值		${}^5\Sigma_{\rm u}$	0.258	257	2.34,2.43	
	文献 2 计算值			0.256-0.265	227—261		
	文献 3—5 实验值		$5 \Sigma_{u}^{-}$		239.9	1.65 ± 0.22	
	B3LYP		${}^5\Sigma_{\mathrm{u}}$	0.293	188.9	1.12	
Y ₂	PBE1PBE		${}^5\Sigma_{\mathrm{u}}$	0.292	194.1	1.49	
	PW91	LANL2DZ	${}^5\Sigma_{\mathrm{u}}$	0.293 186.2		2.10	
	BP86		${}^5\Sigma_{\mathrm{u}}$	0.294	184.8	1.50	
	B3LYP			0.295	184.4	1.35	
	PBE1PBE	GPD 101 G	${}^5\Sigma_{\mathrm{u}}$	0.293	190.1	1.10	
	PW91	CEP-121G	${}^5\Sigma_{\mathrm{u}}$	0.295	182.0	2.24	
	BP86		${}^5\Sigma_{\mathrm{u}}$	0.295	180.6	1.54	
	文献 6 计算值			0.272-0.279	193.5-213.9	1.41-1.73	
	文献 7 计算值			0.255-0.263			
	文献 3,8—11		${}^5\Sigma_{\mathrm{u}}^{-}$		185,184.4	1.62 ± 0.22	
La ₂	B3LYP		${}^{3}\Sigma_{u}$	0.300	165.8	1.69	
	PBE1PBE	LAND 2DZ	${}^3\Sigma_{\mathrm{u}}$	0.287	220.9	2.36	
	PW91	LANLZDZ	${}^{3}\Sigma_{u}$	0.300	163.2	3.71	
	BP86		$^{3}\Sigma_{u}$	0.300	162.6	1.09	
	B3LYP		${}^5\Sigma_{ m g}$	0.300	161.3	1.51	
	PBE1PBE	CFP-121C	${}^{5}\Sigma_{\rm g}$	0.297	173.1	1.70	
	PW91	GEA -1210	${}^5\Sigma_{ m g}$	0.300	157.7	1.62	
	BP86		${}^{5}\Sigma_{\rm g}$	0.300	157.3	1.83	
	文献 12 计算值			0.270 ± 0.003	186 ± 13	2.31 ± 0.13	
	文献 3 9 ,13			0.28	236 ± 0.8	2.52 ± 0.22	

现有的理论研究一致认为 Sc,的基态为 $\Sigma_{1}^{[11]}$ 并与电子自旋共振谱(ESR)的实验结果相 符合^[14]. RRS 实验^{4]}分析得出 Sc, 的振动频率为 239.9 cm⁻¹, 而理论研究认为在 227—261 cm⁻¹之 间^[2].Sc, 的键长没有相关的实验数据 ,DFT 各方法 计算^[2,15]得出 Se₂的键长为 0.256—0.265 nm 或 0.263 ± 0.002 nm. 本文采用不同的 DFT 水平对 Sc, 的计算表明:LANL2DZ 基组对 Sc, 基态的估计均是 单重态或三重态,并低估了键长和离解能以及高估 了谐振频率 ,不论与哪种交换-相关方程结合 ,此基 组均与其他理论计算结果和实验值存在较大的差 异.而采用 CEP-121G 基组很好地确定了 Sc, 的基 态 ,计算结果均为五重态 ,对 Sc₂ 键长的计算也与其 他理论值和实验值较接近(表1).对于 Sc, 的振动频 率和离解能,只有在 BP86/CEP-121G 理论水平下的 计算值与其他理论值和实验值相符合.

文献 3 采用 ESR 实验得出 Y₂ 的基态为⁵ Σ_{u} , 与本文的计算结果一致,而 Walch^[16]和 Bauschlicher 等^[17]采用 CASSCF-CI 方法计算的结果为⁵ Σ_{u}^{-} . RRS 实验^[3,8]给出 Y₂ 的振动频率为 185 或 184.4 cm⁻¹ 本 文除了采用 PBE1PBE 方程得到的振动频率有些偏 大外,其他方法均与实验值较接近. Y₂ 的键长用 Pauling 规则估计约为 0.274 nm^[7],而 DFT 计算结果 均大于这一值,约为 0.293 ± 0.002 nm. Y₂ 离解能的 实验值为^[3,9]1.62 ± 0.22 eV,PW91 方程过高地估计 了 Y₂ 的离解能,只有 BP86 方程的结果与实验值较 符合,其他方程的计算结果均比实验值要小很多.基 组的选择对 Y₂ 基本性质的影响不如 Sc₂ 那样明显.

对于 La₂ 二聚物,采用 LANL2DZ 基组所得的基态均为三重态³ Σ_u ,CEP-121G 基组所得的基态为五重态⁵ Σ_g ,而实验上还没有观测到 La₂ 的基态.从表 1 不难看出,只有在 PBE1PBE/LANL2DZ 水平下计算的 La₂ 基本性质参数包括平均键长(0.287 nm)与实验 值(0.280 nm),振动频率(220.9 cm⁻¹)与实验值(236 ±0.8 cm⁻¹),离解能(2.36 eV)与实验值(2.52±0.22 eV)都较为接近.

基于以上各种方法对 Sc₂, Y₂ 和 La₂ 的计算分 析 我们选择了不同的理论水平对 Sc_n, Y_n 和 La_n(n= 3—10)团簇进行计算,对 Sc_n 和 Y_n 团簇选择 BP86 方程结合 CEP-121G 基组、对 La_n 团簇采用 PBE1PBE 方程结合 LANL2DZ 基组进行计算.计算采用 Gaussian 03 程序,自洽场的收敛精度为 10⁻⁸,考虑了 多种异构体作为初始构型,对其稳定性和相对能量 进行分析,所有优化后的构型都做了频率分析且没 有虚频时,才可认为得到的结构不是过渡态或高阶 鞍点,而均是极小值或局域最小值.

3. 计算结果及分析

3.1. 平衡几何结构

采用 DFT 计算得到的 Sc_n , Y_n 和 La_n (n = 3— 10) 团簇的几何结构如图 1 所示 表 2 列出了最低能 量结构团簇的几何结构性质参数.

Knight 等^[23]用 ESR 实验测得 Sc₃ 的基态为²A'₁, 而 Moskovits 等⁴ 用 RRS 研究认为 Sc₃ 的基态为²E', Walch^[16]采用 CASSCF/CCI 方法计算 Sca 得到的基态 为²A", 键长为 0.304 nm, 而 Pápai 等^[18]采用 DFT 计算 得到 Sca 的基态均为²A'1, 键长分别为 0.283 和 0.281 nm. 本文在 BP86/CEP-121G 水平下得到的基 态为²A1, Sc, 的 3 个原子构成等边三角形(3A),其 键长为0.284 nm 具有 D_{3b}对称性,计算得到的谐振 频率为 164.2 和 266.9 cm⁻¹, 与实验值 150 和 248 cm⁻¹符合较好⁴¹.本文采用的 BP86/CEP-121G 方法 很好地描述了 Sc, 团簇的性质. Sc, 还有一个低激发 态的直线形结构异构体,其能量比最稳定结构的能 量高 1.073 eV.Sc₄ 团簇为近似正四面体的 S_4 基态 构型(4A)基态为三重态³A 优化得到平面结构的团 簇能量均比三维结构的能量高很多,即 Sc, 团簇 从含有4个原子开始便开始出现三维结构的最稳定 构型.Sc₅的基态结构为 C_{3v}对称性的三棱双锥 (5A) 基态为双重态,四棱锥型结构的异构体(5B) 的对称性为 C_{4v} ,为四重态 $^{4}B_{2}$,其能量比基态能量高 2.425 eV ,而平面结构的团簇能量比最低能量结构 (5A)高很多. 六聚体 Sc。的基态结构是加帽三棱双 锥 (6A), 对称性为 C_{2v} , 基态为五重态 $^{5}A_{1}$, 三重态 ${}^{3}B_{2}$ 的能量比基态能量仅高 0.021 eV ,二者几乎是简 并的 具有 D_{2h}对称性的异构体 6B 的能量比基态能 量高 0.2 eV 而具有 O_h 对称性的异构体 6C 的能量 比基态能量高 18.068 $eV.Sc_7$ 的基态结构是具有 C_s 对称性的五棱双锥结构(7A),由于 Jahn-Teller 效应 使其从较高对称性的 D₅₀ 畸变为 C₆ 对称性 基态为 二重态²A 优化得到与基态能量几乎简并的异构体 分别为 7B ,7C 和 7D ,比最稳定结构 7A 的能量分别

高 0.544 0.862 和 0.893 eV.Sc₈ 的基态结构为 C_{2v} 对称性的 8A 结构,为五重态⁵A Sc₈ 存在另外两个与基态能量几乎简并的异构体 8B 和 8C,比基态能量分别高 0.416 和 0.790 eV,两者均为三重态.Sc₉ 的最低能量结构为 C_s 对称性的三维结构 9A,基态为二

重态²*A* Sc₉ 还优化得到了多个与基态能量几乎简并的异构体结构,它们与基态能量分别只相差 0.275 eV(9B) 0.766 eV(9C) 0.723 eV(9D),1.491 eV(9E). Sc₁₀的稳定结构为 C_{3v} 对称性的 10A 结构,基态为三重态³*A*.



图 1 DFT 方法优化得到的 Sc_n , Y_n 和 La_n (n = 3-10)团簇的几何结构

Y₃ 团簇最稳定结构与 Se₃ 类似, Y₃ 的 3 个原子 构成等边三角形(3A),其键长为 0.318 nm 对称性为 D_{3h} ,BP86/CEP-121G 方法得到的稳定结构与 ESR 实 验值和 CASSCF/MRSDCI 理论计算结果一致^[14,18].本 文计算得到基态为²A'₁,与文献[19]的计算结果一 致,但是与实验^[14]得到的 Y₃ 基态(²B₂)不同,计算得 到的谐振频率为 123.2 和 181.2 cm⁻¹, Y₃ 的直线形 结构异构体的能量比基态能量高 1.200 eV. Y₄ 团簇 的稳定结构为 T_a 对称性的正四面体(4A),基态为 三重态³A,优化得到的平面结构的能量均比三维结 构的能量高很多,即 Y_a 团簇也是从含有4个原子开 始即出现三维结构的最稳定构型. Y₅ 的基态结构为

4861

表 2 Sc_n, Y_n 和 La_n(n = 3-10)团簇的基态、对称性、平均键长 R、平均配位数 N_c 和平均结合能 E_b 的计算值

Se _n					Y _n				La _n					
结构	对称性	R/nm	$N_{\rm C}$	$E_{\rm b}/{\rm eV}$	结构	对称性	R/nm	$N_{\rm C}$	$E_{\rm b}/{\rm eV}$	结构	对称性	R/nm	$N_{\rm C}$	$E_{\rm b}/{\rm eV}$
3A	D_{3h}	0.284	2.00	1.15	3A	D_{3h}	0.318	2.00	1.33	3A	C_{2v}	0.328	2.00	1.48
4A	S_4	0.279	3.00	1.58	4A	T_d	0.311	3.00	1.75	4A	T_d	0.331	3.00	1.89
5A	C_{3v}	0.288	3.60	1.78	5A	C_{3v}	0.325	3.60	1.93	5B	D_{3h}	0.347	4.00	2.04
6A	C_{2v}	0.297	4.00	1.92	6A	C_{2v}	0.341	4.00	2.09	6B	D_{2h}	0.352	3.33	2.15
7A	C_s	0.286	4.28	2.12	7A	C_s	0.336	4.28	2.30	7A	C_s	0.348	4.28	2.44
8A	C_{2v}	0.304	4.63	2.18	8A	C_{2v}	0.348	4.63	2.32	8B	C_s	0.363	4.70	2.47
9A	C_s	0.299	4.67	2.25	9B	C_{2v}	0.340	4.56	2.40	9B	C_{2v}	0.357	4.56	2.68
10A	C_{3v}	0.310	4.90	2.28	10A	C_{3v}	0.354	4.90	2.43	10A	C_{3v}	0.341	4.90	2.73

三棱双锥 C₃,对称性的 5A 构型 ,基态为双重态 ,没 有得到四棱锥结构(5B).Y₆的基态结构是加帽三棱 双锥结构(6A) 对称性为 C_{2} 基态为³A 具有 D_{2} 对 称性的 6B 异构体为五重态,能量比基态能量仅高 0.093 eV,两者几乎是简并态.Y7 的基态结构是具有 $C_{\rm c}$ 对称性的五棱双锥结构(7A),基态为二重态²A, 仅优化得到一个异构体 7C,为四重态,比基态能量 高0.834 eV.Y₈ 最稳定结构是 C_{2v}对称性的 8A 构 型 基态为五重态 ${}^{5}A$;Y。存在一个与基态能量几乎 简并的异构体 8C,比基态能量仅高 0.815 eV,为五 重态 . 与 Sc, 的最低能量结构不同 ,Y, 的最稳定结构 是 $C_{2\nu}$ 对称性的三维结构 9B ,基态为 $^{4}A_{1}$;具有 C_{s} 对 称性的三维结构(9A)的能量比 *C*_{2x}结构的能量高 0.124 eV. Y10 的稳定结构为 C31 对称性的结构 10A, 是在 Y₉ 最稳定构型上加一个原子得到 基态为三重 态³A.

在 PBE1PBE/LANL2DZ 水平上计算得到的 La₃ 团簇的基态为四重态⁴A",基态结构为具有 C_{2e} 对称 性的等腰三角形构型,三角形的腰长为 0.326 nm,底 边长为 0.333 nm,与 Erkoc 等²⁰¹和 Luo 等²¹¹采用经 验势算法得到的结果不同,他们认为 La₃ 的稳定结 构为等边三角形,但本文结果与其他 DFT 方法的结 果一致^[22],计算得到 La₃ 的谐振频率为 68.93 ,85.73 和 147.89 cm⁻¹. La₄ 团簇的稳定结构为规则的正四 面体(4A),基态为九重态⁹A.与 Sc₅ 和 Y₅ 不同,La₅ 的最低能量结构为 D_{3h} 对称性的四棱锥(5B),三棱 双锥结构(5A)为其简并态,两者的能量仅差 0.0124 eV,为二重态.La₆ 的最低能量结构为 D_{2h} 对称性的 6B 构型,基态为七重态⁷B₂,与 Sc₆ 和 Y₆ 的最稳定结 构(6A)相比,La₆的基态结构(6B)能量比其异构体 (6A)的能量高0.156 eV.La₇的最低能量结构为五棱 双锥(7A),基态为四重态⁴A,由 D_{5h} 对称性畸变为 C_s 对称性,其两个异构体7B和7D的能量比基态能量 分别高0.248和0.394 eV.La₈的稳定结构为 C_s 对称性的8B结构,基态为单重态¹A,其异构体8A和 8C的能量比其分别高0.049和2.541 eV.La₉的稳定 结构为 C_{2v} 对称性的9B结构,基态为四重态⁴A₁,其 异构体9A的能量比基态能量高0.224 eV.La₁₀的稳 定结构为 C_{3v} 对称性的10A结构,是在La₉最稳定构 型上加一个原子得到,基态为单重态¹A.

3.2. 相对稳定性

团簇的许多性质都依赖于团簇的基态结构和能量.大多数团簇的构型都是由某一标准构型变化得到,各原子之间的键长不相同,而利用平均键长 *R*可以了解团簇的几何结构性质.

$$R = \frac{1}{N_{
m b}} \sum R_{ij}$$
 ,

其中 R_{ij} 为最近邻原子 *i* 与原子 *j* 间的距离 ,若 R_{ij} 小 于某个截断值 R_{cutoff} 时就认为两个原子互为最近邻 , 计算时 R_{cutoff} 的值取比体材料的键长大 12% ; N_b 为 原子间距在 R_{cutoff} 以内的原子总数. 从表 2 可知 , Sc_n , Y_n 和 La_n 团簇的 R 随团簇尺寸的增加而增大 , 但均在 n = 4 ,7 ,9 处出现了局域最小 ,说明这些团 簇的结构更加紧凑. 团簇的平均配位数定义为

$$N_{\rm C} = \frac{1}{n} \sum_i i n_i$$
 ,

其中 i 是具有 n_i 个最近邻原子的原子数.计算发现 团簇基态结构的 N_c 是其异构体中最大的,说明

 Sc_n , Y_n 和 La_n (n = 2—10)团簇的稳定性十分类似于 惰性元素团簇,因而其稳定性是由原子的密堆积几 何结构效应决定的,符合几何壳层模型的解释.

为了进一步分析团簇的稳定性,计算了 Sc_n,Y_n 和 La_n(n = 2—10)团簇的平均结合能 E_b 和能量的 二阶差分 $\Delta_2 E(n)$.如表 2 所示,三种团簇的 E_b 均 随团簇尺寸的增大而增加,说明团簇可以不断地获 得原子而增加能量,具有更高的结合能. $\Delta_2 E(n)$ 可 以明显地表征团簇的稳定性,能直观清楚地反映团 簇随所含原子数 n 的变化规律.从图 2 还可以看 出,n = 4,7 9 团簇的 $\Delta_2 E(n)$ 为正且比其他团簇的 值高很多,说明它们有较高的稳定性.4,7 9 为此同 族的三种元素团簇的幻数,这些具有较高稳定性的 幻数团簇更易在实验中获得.它们的幻数特征不能 用电子壳层模型解释,而与其特殊的几何结构相关, 比如具有较大配位数的 4A 和 7A 结构的团簇具有 较高的稳定性.



图 2 Sc_n, Y_n 和 La_n(n = 2—10)最稳定结构团簇的二阶能量差 $\Im \Delta_2 E$

3.3. 电子性质

最高占据轨道(HOMO)与最低空轨道(LUMO) 之间的能隙 E_{gep} 反映了电子从占据轨道向空轨道发 生跃迁的能力,在一定程度上代表分子参与化学反 应的能力.图 3 为 Sc_n, Y_n 和 La_n(n = 2—10)团簇的 E_{gep} 随团簇尺寸的变化趋势.从图 3 可以看出,Sc_n 和 Y_n 团簇的 E_{gep} 较小,且随团簇尺寸的增加振荡幅 度减小,而 La_n 团簇的能隙要比前两者大很多,说明 Sc_n和 Y_n 团簇的化学活性比 La_n(n = 2—10)团簇 大.另外,n = 4,7.9 的团簇比其邻近团簇的能隙大, 这些团簇相对具有更高的稳定性.



图 3 Sc_n, Y_n 和 La_n(n = 2—10)团簇的能隙 E_{gap}

团簇的重直电离势 $V_{\rm IP}$ 定义为基态分子一价阳 离子与基态中性分子的能量差,但两者的结构必须 相同或类似,并需采用相同的泛函、基集合和收敛精 度进行计算.如图 4 所示 Sc_n,Y_n和 La_n(n = 2—10) 团簇的 $V_{\rm IP}$ 没有像贵金属团簇那样表现出的明显奇-偶振荡效应.实验上仅有 Y_n 团簇的电离势数据, Knickelbein^[25]证明 Y_n 团簇的光致电离开始主要发 生在 Y 原子局域化的 4d 轨道上的电子而不是在 5s 上.比较分析发现,本文所采用的理论方法所得到的 数据与实验值的误差为 ± 0.2 eV.理论与实验符合 较好,亦说明本文选择的理论方法和计算结果的合 理性.



图 4 Sc_n, Y_n 和 La_n(n = 2—10) 团簇的垂直电离势 V_{IP}

团簇的电子亲和势 E_A 定义为基态的中性分子 与一价阴离子的能量差. 如图 5 所示,三种团簇的 E_A 没有明显的变化趋势, (2n = 4, 7, 9) 团簇的 E_A 比其邻近团簇的 E_A 小,说明它们不易得到电子, 具



图 5 Sc_n, Y_n 和 La_n(n = 2—10)团簇的电子亲和势 E_A

有相对较高的稳定性.另外, E_A 与 E_{gap} 之间具有相 对应的关系,即较低(高)的 E_A 对应较高(低)的 E_{gap} ,这与团簇中原子的电子排布为闭壳层或开壳 层有关.根据 Jahn-Teller 效应,HOMO 被部分地占据 和较高对称性的体系是不稳定的,优化后得到的稳 定团簇结构大部分是由 Jahn-Teller 畸变得到.比如 La₇ 的基态结构 7A,由 D_{5h} 畸变为 C_s 对称性,La₇ 的 HOMO 被一个电子占据,为开壳层,其结构则发生畸 变使基态的简并度增加,从而比某些闭壳层的团簇 具有更高的稳定性.

化学反应中的最小极化率规律(minimum polarizability principle,简记为 MPP)由 Chattaraj 等^[36—38]提出,认为任何体系在其演变的过程中,稳 定的结构均趋向于具有最小极化率.许多研究证明 了这一规律对物质体系的适用性.比如 Hohm^[39]对 第一和第二周期的元素进行了全面的分析,研究体 系包含大量的原子、分子和团簇,证明具有最稳定结 构的团簇异构体具有相对较小的极化率.文献[40] 应用 MPP 很好地描述了 Au_n($n \leq 14$)团簇的稳定 性.平均静电极化率 α 由极化率的三个张量平均 求得,即

$$\alpha = \frac{1}{3}(\alpha_{xx} + \alpha_{yy} + \alpha_z).$$

计算结果表明:Sc_n,Y_n和 La_n(n = 2-10)团簇的 α 随团簇尺寸均为线性增加的关系,La_n团簇的 α 大于 Sc_n和 Y_n团簇的 α .图 6 为 Sc_n,Y_n和 La_n(n = 2-10)每个原子的平均极化率 α /n 随团 簇尺寸的变化规律.从图 6 可以看出, α /n 随团簇 尺寸的增加总体上呈减小的趋势.原子数 n = 4,7,9 的团簇比其邻近的团簇具有相对较小的 α /n,且 均是在随团簇尺寸逐渐减小的趋势中出现的局域最小,说明这些团簇具有相对较高的稳定性.



图 6 Sc_n, X_n 和 La_n(n = 2—10)团簇中每个原子的平均静电极 化率 α / n

3.4.磁性

根据 Hund 规则,由于 3d /d 和 5d 过渡金属元 素具有未填满的 d 轨道电子,因而孤立的团簇将会 具有磁性.对团簇磁性的实验研究表明,磁矩随团簇 尺寸的变化出现一些反常的奇特现象.如 Knickelbein^[26]用脉冲激光蒸发法生成并用 Stern-Gerlach 分子束偏转实验,证实了 Sc_n, Y_n和 La_n(n = 5-20)团簇具有较大磁矩,且随团簇尺寸的增加而 变化.理论研究团簇的磁矩,可以获得与磁矩相互依 赖的团簇结构性质,从而可以理解团簇的尺寸、几何 和电子结构与磁性之间的关系,而仅通过实验很难 对其进行判定.

团簇的磁矩或平均磁矩 μ 与团簇的结构和自 旋多重性密切相关.团簇的自旋多重度(2*S* + 1)与 团簇(含有 *n* 个原子)的平均磁矩具有以下的 关系^[35]

 $\mu = 2S\mu_{\rm B}/n.$

图 7 为 Sc_n, Y_n 和 La_n 团簇的平均磁矩 μ 随团簇尺 寸的变化情况,计算结果与实验值相符,变化趋势与 实验值也一致^[26].随着团簇尺寸的增加,Sc_n, Y_n 和 La_n 团簇的平均磁矩 μ 没有表现出明显的变化趋 势,根据 Stoner 模型^[41],低维过渡金属团簇的反常磁 矩是由于空间约束使费米能级处的 d 电子态密度显 著增加而产生的.从图 7 可以看出,随着团簇尺寸的 增加,三种团簇的平均磁矩 μ 总体上呈现递减的趋 势但有局部振荡特征.La₈ 没有磁性,而 Sc_n, Y_n 和

4863



图 7 Sc_n, Y_n和 La_n(n = 2—10)团簇的平均磁矩 μ 随团簇尺寸 的变化

La_n 团簇的四聚物和六聚物均具有很大的磁矩,这 与团簇的几何结构性质密切相关. 四聚物结构具有 很高的 T_d 对称性,且 N_c 为 3,是优化得到的几种异 构体中最大的. Sc₆ 和 Y₆ 也具有较高的 D_{4h} 对称性, N_c 为 4,也是其异构体中最大的. Sc, Y 和 La 元素块 体为非磁性的,而小团簇可以认为是非金属物质,具 有磁性. 过渡金属 Sc_n, Y_n 和 La_n 团簇的基态稳定结 构没有明显的电子壳层结构特征,其磁矩振荡行为 的解释源于几何壳层模型. 然而, Sc_n, Y_n 和 La_n(n = 2—10)团簇虽具有较大的磁矩,但是随着尺寸的 增加呈现急剧减小的趋势.因而,可以预见随着团簇 尺寸的增加,它们的磁矩将显著减小,直至达到体相 时的零磁矩,表现出非磁性为止.

4. 结 论

采用 DFT 方法,对 Se,和 Y,团簇在 BP86/CEP-121G 水平下,对 La,(n = 2-10)团簇在 PBE1PBE/ LANL2DZ 水平下计算分析了它们的基态几何结构、 平均结合能、电子性质和磁性等,通过平均键长、平 均结合能、能量的二阶差分和 MPP 对团簇的稳定性 进行了分析,得出 n = 4,7,9 为此同族的三种团簇 的幻数.计算得到了团簇的能隙、垂直电离势和电子 亲和势等电子性质参数 它们随着团簇尺寸的变化 没有明显的变化规律,但对于具有幻数特征的团簇, 具有相对较大的能隙和电离势以及较小的电子亲和 势和平均静电极化率,并用 MPP 表征了团簇的稳定 性.计算了 Sc_n , Y_n 和 La_n (n = 2-10)团簇的磁矩, 计算结果与实验值符合较好.随着团簇尺寸的增加, 团簇的平均磁矩总体上呈现递减的趋势但有局部振 荡特征,Sc,,Y,和La,团簇的磁矩与其自旋多重 度、几何结构和电子性质密切相关,具有较高对称性 和较大配位数结构的团簇表现出较大的磁矩,符合 几何壳层模型的解释.

- [1] Valiev M, Bylaska E J, Weare J H 2003 J. Chem. Phys. 119 5955
- [2] Barden C J, Rienstra-Kiracofe J C, Schaefer H F 2000 J. Chem. Phys. 113 690
- [3] Morse M D 1986 Chem. Rev. 86 1049
- [4] Moskovits M, DiLella D P, Limm W J 1984 J. Chem. Phys. 80 626
- [5] Knight L B , Van Zee R J , Weltner W 1983 Chem. Phys. Lett. 94 296
- [6] Wu Z J 2004 Chem. Phys. Lett. 383 251
- [7] Jules J L , Lombardi J R 2003 J. Phys. Chem. A 107 1268
- [8] Fang L, Chen X, Shen X, Liu Y, Lindsay D M, Lombardi J R 2000 Low Temp. Phys. 26 752
- [9] Verhaegen G 1964 J. Chem. Phys. 40 239
- [10] Lombardi J R , Davis B 2002 Chem. Rev. 102 2431
- [11] Yang D S , Simard B , Hackett P A , Brèces A , Zgierski M Z 1996 J. Mass Spectrom. Ion Proc. 159 65
- [12] Wu Z J, Shi J S, Zhang S Y g H J 2004 Phys. Rev. A 69 64502

- [13] Liu Y 2000 Chem. Phys. 262 25
- [14] Jackschath C, Rabin I, Schulze W 1992 Phys. Chem. 86 1200
- [15] Gutsev G L , Jena P , Rao B K , Khanna S N 2001 J. Chem. Phys. 114 10738
- [16] Walch S P 1987 Theor. Chim. Acta 71 449
- [17] Bauschlicher C W Jr, Langhoff S R, Partridge H 1990 Phys. Chem. 84 8378
- [18] Pápai I , Castro M 1997 Chem . Phys . Lett . 267 551
- [19] Dai D, Balasubramanian K 1993 J. Chem. Phys. 98 7098
- [20] Erkoc S, Bastug T, Hirata M, Tachimori S 1999 Chem. Phys. Lett. 314 203
- [21] Luo Y H, Wang Y Z 2001 Phys. Rev. A 64 015201
- [22] Wu Z J , Zhang H J , Meng J , Dai Z W , Han B , Jin P C 2004 J. Chem. Phys. 121 4699
- [23] Knight L B , Woodward R W , Van Zee R J , Weltner W 1983 J. Chem. Phys. 79 5820
- [24] Zhao B , Lu H , Jules J , Lombardi J R 2002 Chem. Phys. Lett. 362 90

- [25] Knickelbein M 1995 J. Chem. Phys. 102 1
- [26] Knickelbein M B 2005 Phys. Rev. B 71 184442
- [27] Torrens F 2000 Microelectron . Eng . 51-52 613
- [28] Torrens F 2002 Nanotechnology 13 433
- [29] Yuan H K , Chen H , Ahmed A S , Zhang J F 2006 Phys. Rev. B 74 144434
- [30] Mao H P, Yang L R, Wang H Y, Zhu Z H, Tang Y J 2005 Acta Phys. Sin. 54 5126 (in Chinese)[毛华平、杨兰蓉、王红艳、朱 正和、唐永建 2005 物理学报 54 5126]
- [31] Dai D, Balasubramanian K 1995 Chem. Phys. Lett. 238 203
- [32] Ding C , Yang J , Li Q , Kelin W , Toigo F 1999 Phys. Lett. A 256 417

- [33] Durakiewicz T , Halas S 2001 Chem . Phys . Lett . 341 195
- [34] Zhang D B , Shen J 2004 J. Chem. Phys. 120 5104
- [35] Lyalin A , Solov 'yov A V , Greiner W 2006 Phys. Rev. A 74 43201
- [36] Chattaraj P K , Sengupta S 1996 J. Phys. Chem. 100 16126
- [37] Chattaraj P K , Poddar A 1998 J. Phys. Chem. A 102 9944
- [38] Chattaraj P K , Poddar A 1999 J. Phys. Chem. 103 1274
- [39] Hohm U 2000 J. Phys. Chem. A 104 8418
- [40] Li X B, Wang H Y, Yang X D, Zhu Z H, Tang Y J 2007 J. Chem. Phys. 126 084505
- [41] Himpsel F J, Ortega J E, Mankey G J, Wills R F 1998 Adv. Phys. 47 511

Density functional theory study of the stability , electronic and magnetic properties of Sc_n , Y_n and La_n(n = 2-10) clusters *

Li Xi-Bo¹) Luo Jiang-Shan¹) Guo Yun-Dong²) Wu Wei-Dong¹) Wang Hong-Yan³) Tang Yong-Jian¹)[†]

1 X Research Center of Laser Fusion , China Academy of Engineering Physics , Mianyang 621900 , China)

2 X Department of Physics, Neijiang Teacher's College, Neijiang 641112, China)

3 & College of Science, Southwest Jiaotong University, Chengdu 610031, China)

(Received 25 November 2007; revised manuscript received 26 March 2008)

Abstract

Several functionals combined with different basis sets have been examined for the Sc₂, Y₂ and La₂ dimer by using density functional theory. Compared with previous theoretical and experimental data of dimers, the BP86/CEP121G level for Sc_n and Y_n clusters, the PBE1PBE/LANL2DZ level for La_n(n = 2—10) clusters were selected to investigate the geometry, stability, electronic and magnetic properties of these clusters. The relative stability of these clusters of the same group have the same results, which can be explained by the model with geometry of dense packing. The highest occupied molecular orbital—lowest unoccupied molecular orbital gap of La_n clusters are bigger than those of Sc_n and Y_n clusters, and a relative bigger energy gap are found for the magic clusters with n = 4, 7 and 9. The vertical ionization energy $V_{\rm IP}$ and electron affinity were calculated, and the $V_{\rm IP}$ is in good agreement with experiments for yttrium clusters. The static polarizabilities can characterize the stability of these clusters. Big and anomalous magnetic moments are discovered and are in agreement with the experiments for Sc_n, Y_n and La_n clusters, but they decrease with the increasing of cluster size and have local oscillatory character.

Keywords : Sc_n , Y_n and La_n clusters, density functional theory, electronic properties, magnetic moments **PACC** : 3640 B, 7115M, 3520M

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant No. 10774104) and the Foundation of Key Laboratory of National Defense Science and Technology of High Temperature and High Density Plasma Physics, China (Grant No. 9140C6805020806).

[†] Corresponding author. E-mail : leexeebo@yahoo.com.cn