2P069 相対論的モデル内殻ポテンシャルによる ランタノイド二原子分子 LnX (Ln=Ce, Gd, Yb, X=H, O, F) の 電子状態計算

○塚本 晋也¹,森 寛敏², 舘脇 洋³, 三好 永作¹ 九大院総理工¹ アイオワ州立大学² 名市大院・自然³

[背景]

ランタノイド化合物は、空間的に広がりの少ない 4f 軌道の不完全充填のために、鋭いピークを持つff遷移やスピンのカップリングによる磁性の発現など様々な特性を有する。ラン タノイド原子を含む二原子分子については、過去に実験的および理論的研究が多数あるが、 5s5p 軌道に遮蔽された 4f 軌道の電子配置を実験で推定することは非常に難しく、電子状態 の帰属にしばしば誤りがある。またランタノイド化合物の電子状態計算は、相対論効果と電 子相関を同時に含む計算を行う必要があり困難である。そのため *ab initio* 計算での先行研究 の報告例も少ない[1,2]。そこで本研究では、価電子軌道に自然な原子価軌道の節を持つこと で高精度である相対論的モデル内殻ポテンシャル(MCP)法[3]を用いて、LnX(Ln=Ce,Gd, Yb, X = H, O, F)について高精度な電子相関を含む電子状態計算を行いスペクトル定数の比 較と化学結合の解析を目的に研究を行った。計算方法は CASSCF, CASPT2, 及び MRMP2 を用い、静的および動的電子相関の両者を取り込んだ。計算プログラムとしては、MOLCAS 及び GAMESS を用いた。

[計算方法]

基底函数には、Ce, Gd, Yb 原子に対して及び MCPtzp (8811/6121/315/622/3)を用い, H 原子 にはガウス型函数セット tzp(411/21/2)、 F, O 原子には MCPtzp(211/211/21/2)を用いた。 LnO に対しては Ln 原子に 3 個の d 函数, O 原子に diffuse な s,p,d 函数を 1 個ずつ加えた。 静的電子相関を考慮するため、Gd, Yb では 4f 軌道と 6s 軌道、Ce では 4f, 5d, 6s 軌道を、H は 1s 軌道, F,O は 2p 軌道を各々活性空間に取って CASSCF を行った。また価電子軌道の電 子を全て動的相関に加え CASPT2, MRMP2 計算を行った。

[結果と考察]

表.1 にLnF (Ln = Ce, Gd, Yb)の平衡核間距離と振動数、イオン化エネルギーを示す。実測値と 非常によく対応が取れていることが分かる。図.1 にYbOおよびYbFの結合性軌道、(非)結合 性軌道、表.2 にYbX (X = H, O, F)のoverlap population,結合次数、表 3 にYbOとYbFのMO係 数の比較、表.4 にLnFとLnO(Ln = Ce, Gd, Yb)のMulliken電荷解析の結果を示す。YbOとGdO を比較するとYbO, GdO共に(2p\sigma+5p\sigma)² と(2pπ+5pπ)²の共有結合性軌道を形成するが、GdOの 方が結合に関与する 5d軌道のpopulationが大きいため(表.4)、より共有結合性が大きい。YbO とYbFを比較すると、YbOの方が共有結合に関与する 5d軌道のpopulationが大きく(表.4)、結合 次数、overlap populationの値も大きい(表.2)。表 3 から 5d軌道のMO係数を比較すると、YbO の方が 5d軌道のMO係数が大きく、結合への寄与が大きいことが分かる。また図.1 から、結 合性軌道、2po5poの軌道の重なり、及び 2pn5pnの軌道の重なりを比較すると、YbOの方がYbF よりも大きい。このことからYbOがYbFよりも共有結合性が大きいことが示唆される。当日発 表ではCASPT2, MRMP2 計算の結果も報告する。

参考文献

- [1] M. Dolg et al. Chem. Phys., **165**, 21-30, (1992).
- [2] G. Hong et al. Chem. Phys. Lett., **334**, 396-402, (2001).
- [3] Y. Sakai et al. THEOCHEM, 451, 143-151, (1998). E. Miyoshi et al. J. Chem. Phys. 122, 074104 (2005).

molecule	ground state	method	main configuration	weight	bond length /Å	$\omega_{e}/cm^{\text{-}1}$	I.P/eV
CeF	$^{4}\mathrm{H}$	CASSCF	$(4f\phi)^1(5d\delta)^1(6s\sigma)^1(2p\sigma 5d\sigma)^2(2p\pi 5d\pi)^4$	0.96	2.101	534	4.91
		exp.			2.069	544	5.53
GdF	$^8\Sigma^-$	CASSCF	$(4f)^7 (6s\sigma)^1 (2p\sigma 5d\sigma)^2 (2p\pi 5d\pi)^4$	1.00	1.997	603	5.63
		exp.			1.962	607	6.19
YbF	$^{2}\Sigma^{+}$	CASSCF	$(4f)^{14}(6s\sigma)^1 (2p\sigma 5d\sigma)^2 (2p\pi 5d\pi)^4$	1.00	2.069	495	5.33
		exp.			2.016	502	5.19

表.1 LnF (Ln = Ce, Gd, Yb)の平衡核間距離と振動数、イオン化エネルギー

表.2 YbX (X = H, O, F)の overlap population と結合次数 表.3 YbO と YbFの MO 係数

0 5 2 7	
0.327	0.733
0.345	1.308
0.197	0.455
	0.345 0.197

	YbO	YbF
5dσ	0.40	0.31
$5d\pi_x$	0.31	0.12
$5d\pi_y$	-0.31	-0.12
2pσ	-1.09	-1.21
$2p\pi_x$	1.18	1.20
$2p\pi_y$	-1.18	-1.20

表.4 LnF と LnO(Ln = Ce, Gd, Yb)の Mulliken 電荷解析

CeF	Ce: $(4f)^{1.07}(5d\sigma)^{0.23}(5d\pi)^{0.16}(5d\delta)^{0.99}(6s)^{0.87}(6p)^{0.11}$	F: $(2s)^{1.96}(2p)^{5.61}$
GdF	Gd: $(4f)^{7.04}(5d\sigma)^{0.25}(5d\pi)^{0.14}(6s)^{1.79}(6p)^{0.14}$	F: $(2s)^{1.96}(2p)^{5.67}$
YbF	Yb: $(4f)^{14.00}(5d\sigma)^{0.10}(5d\pi)^{0.11}(6s)^{0.88}(6p)^{0.18}$	F: $(2s)^{1.96}(2p)^{5.77}$
CeO	Ce: $(4f)^{1.23}(5d\sigma)^{0.51}(5d\pi)^{0.52}(6s)^{0.90}(6p)^{0.15}$	O: $(2s)^{1.96}(2p)^{4.71}$
GdO	Gd: $(4f)^{7.07}(5d\sigma)^{0.48}(5d\pi)^{0.56}(6s)^{0.83}(6p)^{0.18}$	O: $(2s)^{1.96}(2p)^{4.93}$
YbO	Yb: $(4f)^{13.98}(5d\sigma)^{0.24}(5d\pi)^{0.42}(6s)^{0.26}(6p)^{0.11}$	O: $(2s)^{1.89}(2p)^{5.09}$



図.1 YbO, YbFの結合性軌道、及び(非)結合性軌道