3P064

相対論的モデル内殻ポテンシャル法による

 Au_n, Ag_n, Cu_n ($n = 1 \sim 8$) クラスターの理論的研究

(九大院・総理工¹, アイオワ州立大学²) ○中島久樹¹, 森寛敏², Ma San Mon¹, 三好永作¹

【序】

近年,貴金属クラスターが触媒や電子材料などの新規ナノ材料として注目を集めており,Au_n, Ag_n,Cu_n等のクラスターに対し,数多くの理論研究がなされてきた.しかしながら,その多くが 密度汎関数法を用いている一方で,高精度な*ab initio*法を用いた研究はほとんどなされておらず, 各クラスターの電子構造について十分に議論したとは言い難い.そこで,本研究では相対論的モ デル内殻ポテンシャル (MCP)法を用いて *ab initio*計算 (MP2)と各種密度汎関数計算 (B3LYP, BLYP, PBE, LC-BLYP, LC-BOP)によるAu_n,Ag_n,Cu_n (n=2~8)クラスターの構造最適化を行い 比較検討した.加えてMP2計算で得られた最適化構造において,より精度の高い CCSD(T)レベ ルの計算を行い,電子構造を詳細に調べたので報告する.

【計算方法】

重元素を含んだ *ab initio* 分子軌道計算では、計算負荷を減らすため、一般に、有効内殻ポテン シャル (ECP) 法が使われる. だが、ECP 法では、価電子軌道の節構造を正しく再現できず電子 相関が過大評価されるため、精密な分子物性値の見積もりに不安が残る. そこで本研究では、価 電子軌道の正しい節構造を再現して、より精密に分子物性値を計算できるモデル内殻ポテンシャ ル (MCP) 法を適用し、電子相関・相対論効果を同時に取り扱った *ab initio* 計算 (MP2)・密度 汎関数計算 (B3LYP, BLYP, PBE, LC-BLYP, LC-BOP) による Au_n、Ag_n、Cu_n ($n=2 \sim 8$) クラスター の構造最適化をおこなった. MCP 基底は triple zeta polarization レベルの MCP-tzp [1] を Cu: [411/312/311/2], Ag:[611/412/311/3], Au:[611/514/411/5] の形に decontract して用いた. MP2 計算に より得られた最適化構造において、より高精度な CCSD (T) 計算を行い、各クラスターでの最安 定構造を決定した. MP2 および CCSD (T) 計算中では、Cu, Ag, Au, 1 原子当たり 11 個の価電 子 ([n-1]d)¹⁰ (n=3,4,5) を相関させた. 相対論的 MCP を使用することにより、(スピン軌道– 相互作用を除く) 相対論効果は考慮に含まれている. 初期構造には Fernandez らにより提唱され た構造を用いた [2]. MP2, DFT 計算には GAMESS [3] を、CCSD(T) 計算には MOLCAS [4] を それぞれ使用した.

【結果と考察】

図 1 に 3 ~ 6 量体における Au, Ag, Cu クラスターの最安定構造を示す. 全ての元素,全ての計算方法に関して同一構造が得られた. これまでの研究でも同様の結果が報告されており [2], Au_n, Ag_n, Cu_n ($n=3\sim6$) の最安定構造は図 1 のようになっていると考えられる.

一方, 7,8 量体に関しては, Au, Ag, Cu で異なる結果を得た. 図 2 に Ag, Cu の 7,8 量体の最 安定構造を示す. 全ての計算で結果は一致し, 7 量体は (a) が, 8 量体は (b) が最安定構造に なった. Ag, Cu クラスターでは 7 量体を境に, 最安定構造が平面から立体へ変化することが明 らかとなった. 図 3 に Au の 7,8 量体の最安定構造 を示す. CCSD(T), DFT 計算で結果が一致し,(c),(d) がそれぞれの最安定構造になった. その一方で, MP2 計算は (e),(f) がそれぞれの最安定構造になった. MP2 計算では Ag, Cu と同様,7 量体で最安定構造 が平面から立体へと変化するが, CCSD(T), DFT 計 算では 7,8 量体共に平面構造をとることが明らかと なった.

7,8 量体における Au, Ag, Cu クラスターの差異を 議論するため,相関エネルギーの観点から解析を行っ た. 表1に8量体の平面構造 {(d)構造}のエネ ルギーを基準にとった, 立体構造 {(f) または (b) }の相関エネルギーを, 各元素別に示す. HF エ ネルギーの段階で、Auの(d)構造が大きく安定し ていることがわかる. Au の MP2 計算では (f) 構 造の相関エネルギーを過大に見積もるため,全体では エネルギーが逆転し, (f)構造が安定になっている. しかしながら, CCSD(T) 計算では (f) 構造の相関 エネルギーが (d)構造の HF レベルでの安定性を 打ち消すだけの大きさを持っておらず、結果として (d)構造が安定になることが分かった.これは, Gordon 等の SBKJC の ECP を使用した CCSD(T) 計算の結果 [5] と異なっている. 一方, Ag, Cu では (d)構造が HF レベルで大きく安定となっていない ため, MP2, CCSD(T)のどちらの計算においても, 相関エネルギーを加えることにより全エネルギーの 逆転が起こり,(f)構造が安定になることが分かった. 詳細な議論は当日に行う.



図 1. 3 ~ 6 量体における Au, Ag, Cu クラスターの最安定構造





図 3. 7 ~ 8 量体における Au クラスター の最安定構造

	相関エネルキー ΔE_{corr} およひ全エネルキー ΔE_{total}). (単位は kcal/mol)					
	ΔE_{HF}	ΔE_{corr}^{MP2}	$\Delta E_{total}{}^{MP2}$	$\Delta E_{\text{corr}}^{\text{CCSD(T)}}$	$\Delta E_{total}^{CCSD(T)}$	
Au	37.9	-54.8	-16.9	-30.5	7.4	
Ag	14.1	-50.7	-36.6	-33.5	-19.4	
Cu	8.5	-58.3	-49.8	-44.1	-35.6	

表 1. 8 量体における平面構造 (d) を基準にした立体構造 (b), (f) の相対エネルギー (HF エネルギーΔE_{HF}, 相関エネルギー ΔE_{corr} および全エネルギー ΔE_{total}). (単位は kcal/mol)

【参考文献】[1] E. Miyoshi et al., J. Chem. Phys., **122**, 074104-1-8 (2005). [2] E. M. Fernandez et al., Phys. Rev. B, **70**, 165403 (2004). [3] M. W. Schmidt et al., J. Comput. Chem. **14**, 1347 (1993). [4] G. Karlström et al., Comput. Mat. Sci., **28**, 222 (2003). [5] R. M. Olson et al., J. Am. Chem. Soc. **127**, 1049 (2005).