3P017

バナジウム-ベンゼン多層サンドイッチクラスターの

幾何構造と電子物性の評価

(慶大理工*, JST-ERATO**) ○ / / / / / 総之助*, 岩佐 豪****, 中嶋 敦****

Structural and electronic properties of vanadium-benzene sandwich clusters

(Keio Univ.*, JST-ERATO**) OTsugunosuke Masubuchi*, Takeshi Iwasa*:**, Atsushi Nakajima*:**

【序】強磁性金属原子を一次元状に並べた系は、金属原子上の不対電子のスピンが互いに同じ向き になることで系全体として高スピン状態をとり、磁気緩和が起こりにくいといった優れた磁気的性 質を有することが予測されている[1]. この系を体現した物質の一つとして、バナジウム原子とベ ンゼン分子が交互に積層してできたバナジウムーベンゼン多層サンドイッチクラスター (V_nBz_{n+1} ; $Bz = C_6H_6$)があり、これまでに、イオン化エネルギーや磁気モーメントのサイズ依存性 [2]が実験的に確かめられている. さらに、これまで報告例のなかった V_nBz_{n+1} -負イオンクラスタ ー ($n \ge 2$)の気相合成にも成功し、光電子スペクトルの測定と密度汎関数理論 (DFT) に基づく量 子化学計算の組み合わせによって、幾何構造や電子物性を明らかにしてきた[3]. これらの結果か ら、 V_nBz_{n+1} およびその負イオン (以下、 V_nBz_{n+1} ^{0/-}と表す)が多層サンドイッチ構造を形成するこ とに加え、フロンティア軌道 (HOMO/LUMO およびその近傍の電子軌道)がスピン分極し、準ハ ーフメタリックな物性を有することを明らかにした.本研究では、両端のベンゼン分子が 1 分子 もしくは 2 分子脱離したクラスターに相当する組成、 V_nBz_n (n = 1-5)および V_nBz_{n-1} (n = 2-5)、で 表されるクラスターについて、その幾何構造や電子物性のサイズ変化を実験と理論から検証した.

【実験】V_nBz_m⁻負イオンは,気相中においてレーザー蒸発法によって合成した.すなわち,バナジウム金属試料棒に Nd³⁺:YAG レーザーの第2高調波 (10 Hz,532 nm) を照射し,バナジウムのプラズマ蒸気を生成した.ヘリウムガスで希釈したベンゼン蒸気を押し圧3 atm でパルスバルブから導入して,バナジウム蒸気と混合したのち,別のパルスバルブから押し圧 40-50 atm で導入されるヘリウムガスによって真空中に強く押し出すことで,V_nBz_m⁻負イオンを合成した.

次に、V_nBz_m⁻負イオンを飛行時間型質量分析器 (TOF-MS) によって質量選別したのち、 Nd³⁺:YAG レーザーの第2高調波 (2.33 eV, 532 nm) または第3高調波 (3.49 eV, 355 nm) を照射す ることによって光電子を脱離させた.続いて、光電子の運動エネルギーを磁気ボトル型エネルギ ー分析器によって測定することで、各クラスター負イオンの光電子スペクトルを得た.

【計算】 $V_2Bz_2^{0-}$ の幾何構造と対応するスピン多重度を求めるため,DFT 計算を行った.ソフトウェアは TURBOMOLE 6.4 で RI 近似のもと,汎関数には BP86,基底関数としては def2-TZVP を用いた.また,得られた幾何構造に対して断熱電子親和力 (AEA) および垂直電子脱離エネルギー(VDE)を計算し,光電子スペクトルから得られる実験値と比較した.

【結果と考察】質量スペクトルで強く観測された V_nBz_m⁻(*m*=*n*+1,*n*,*n*-1) に対して,2.33 eV の レーザー光を用いて測定した光電子スペクトルを図 1 に示す.なお,V₁Bz₂⁻は V₁Bz₂ の電子親和 力が負であるために生成せず,光電子スペクトルが測定されていない.3.49 eV のレーザー光でも 光電子スペクトルを測定したところ,図1と同等のスペクトルが得られたことから,図1のスペ



図 1. V_nBz_m⁻負イオンの光電子スペクトル (*hv*=2.33 eV). 下向きの矢印はスペクトルの立ち上がりを示している.

クトルは多光子過程を含んでいないことを確認した. 中性, 負イオンいずれにおいても最安定構造がサンド イッチ構造と考えられるので, スペクトルの立ち上が



図 2. V_nBz_mの断熱電子親和力 (AEA) の クラスターサイズ依存性.



図 3. V₂Bz₂の安定構造,相対エネルギー と負イオン光電子スペクトルとの対応.

りのエネルギーはクラスターの AEA に等しいと考えられる.スペクトルから求められた AEA の クラスターサイズ依存性を図2に示す. すでに報告した V_nBz_{n+1}の場合は,多層化によって AEA は単調増加し, DFT 計算との比較から, 中性, 負イオンとも両端がベンゼン分子のサンドイッチ 構造であり、AEA は一次元状に非局在化したバナジウムの 3d 軌道に由来することを明らかにし た[3]. 一方, $V_n Bz_n, V_n Bz_{n-1}$ の負イオンの光電子スペクトルは, n = 4, 5において $V_n Bz_{n+1}$ とほぼ同 一の形状であり、AEA も等しくなる. この結果は、n=4以上では V_nBz_n, V_nBz_{n-1}の中性、負イオ ンともに V_nBz_{n+1}の末端の1ないし2分子のベンゼンが脱離した多層サンドイッチ構造をとり,負 イオンの余剰電子は V_nBz_{nt1}と同様にバナジウムの 3d 軌道に収容され一次元状に非局在化すると 考えられる. しかし, n = 2, 3 では, $V_n B Z_{n+1}$, $V_n B Z_n$, $V_n B Z_{n-1}$ ともにスペクトルの形状と AEA が 互いに大きく異なる. とりわけ AEA に関して $V_1Bz_1 \rightarrow V_2Bz_2 \rightarrow V_3Bz_3$ で加成性が成立しない. これ は、V2Bz2⁰⁻ではバナジウム原子とベンゼン分子が交互に積層したサンドイッチ構造とは異なる構 造異性体があることを示している.そこで、V₂Bz^{0/-}の構造最適化を行ったところ、V₂Bz₂の最安 定構造はバナジウムの2量体がベンゼン分子に挟まれた構造(図3(a))で、交互に積層した構造 (図 3(b)(c))がそれに続く結果となった. V2Bz2-でも図 3(a)および(c)に相当する構造が得られ, それぞれの構造に対して計算した VDE は、いずれも実験から得られる VDE と良い一致を示すこ とがわかった.以上の結果は、V2Bz2には複数の構造異性体が共存していることを示している.

【参考文献】

- [1] D. Gatteschi, A. Caneschi, L. Pardi, and R. Sessoli, Science 265, 1054 (1994).
- [2] K. Miyajima, S. Yabushita, M. B. Knickelbein, and A. Nakajima, J. Am. Chem. Soc. 129, 8473 (2007).
- [3] T. Masubuchi, K. Ohi, T. Iwasa, and A. Nakajima, J. Chem. Phys. 137, 224305 (2012).