1E18

金属内包シリコン多面体超原子 M@Si₁₆ (M=Ti, Ta) の 大量合成と構造評価

(¹慶大理工・²JST-ERATO・³KiPAS・⁴京大化研) ○角山寛規^{1,2}・赤塚紘己¹・ 渋田昌弘^{1,2,3}・岩佐豪^{1,2}・水畑吉行⁴・時任宣博⁴・中嶋敦^{1,2,3}

Large-scale synthesis and structure characterization of superatomic metal-encapsulating

silicon-polyhedron M@Si₁₆ (M=Ti and Ta)

(¹Keio Univ. • ²JST-ERATO • ³KiPAS • ⁴ICR, Kyoto Univ.) <u>H. Tsunoyama</u>^{1,2}, H. Akatsuka¹,

M. Shibuta^{1,2,3}, T. Iwasa^{1,2}, Y. Mizuhata⁴, N. Tokitoh⁴, A. Nakajima^{1,2,3}

【背景】気相レーザー蒸発法によって、フラーレン [1] や Met-cars (M₈C₁₂) [2]、金属内包シリコ ンケージ体 (M@Si₁₆) [3,4] などの新奇ナノ構造体が発見され、気相高感度分析手法を用いて物性 が明らかにされてきた。しかしながらフラーレンを除けば [5]、これらの大量合成の報告はなく、 ナノクラスター (NC) 特有の機能を基盤とした物質科学は、未だ発展途上である。中でも M@Si₁₆ (M=3-5 族元素) は、金属シリサイドやケイ素クラスレート化合物 [6] ではみられない Si 骨格構 造を有し、中心金属の置換によって、ハロゲン様、希ガス様、アルカリ金属様の超原子として振 る舞うことから、機能性物質として有望な物質群である。本研究では、M@Si₁₆(M=チタン (Ti),タ ンタル (Ta))の大量合成法を開発し、構造評価を進めた。気相大量合成技術と液相分離精製技術 を高度に組み合わせた新規合成法によって、M@Si₁₆のサブグラムスケールでの単離に成功し、²⁹Si NMR を用いた構造同定を達成した。

【合成手法】ナノクラスター合成装置の概要を図1に示す。

(1) 気相高強度ナノクラスター合成 M@Si₁₆ ナノクラスターは、独自に開発した高強度ナノ クラスター源 "nanojima®" [7] により生成し た。高出力インパルスマグネトロンスパッタリ ング法 (HiPIMS) を用いて、金属シリコン複合 ターゲットからそれぞれの原子およびイオン を生成し、低温のヘリウム気流下で成長させる によって M@Si₁₆を生成した。パルス波形、ピ ーク放電電力、動作ガス (アルゴン; Ar) 流量 等のスパッタリング条件を最適化することに よって、M@Si₁₆の選択性を高めた上で、数十 mg/hの合成量を実現した。Ti@Si16の正および 負イオンにおいて 7%および 4%の選択性を達 成した。Ti@Si16は、中性において総価電子数 68 個の閉殻電子構造をとり安定であるため、 中性種の選択性はより高いと考えられる。正イ オンで閉殻となる [Ta@Si16]⁺は、10%以上の選 択性を達成した。これらの選択性は、既存の直 流マグネトロンスパッタリング法に比べて向 上している。



図1. ナノクラスター合成装置概略図

(2) 気相化学種の液相直接捕捉 分子線中に生成した全てのサイズおよび電荷状態の NC を真空中で難揮発性溶媒中に直接捕捉した。NC 源の下流に、難揮発性分散媒 (蒸気圧 0.1 Pa 以下) の入った容器を配し、撹拌子によって激しく撹拌しながら分子ビームを入射し、NC を媒体中に分散させた。非極性のパラフィンオイルや高極性のイオン液体では、入射後に沈殿が生成するのに対して、ポリエチレングリコール (PEG) ジメチルエーテルやジメチルポリシロキサンでは、良好な分散液を得ることに成功した。分散液は、Ar 雰囲気下で気密容器に移して、グローブボックス中に保管することで、数ヶ月以上にわたって良好な分散性を維持できる。

(3) 分画結晶化による単離 作製した分散液には、分子線中に存在する Si_n^(+/0/-) や M@Si_n^(+/0/-) (n>16) が含まれる。分画結晶化法を用いて、この混合物から M@Si₁₆を分離した。全ての操作は、 O₂ および H₂O 濃度 1 ppm 以下のグローブボックス中で行った。(i) 分散液にヘキサン (n-C6): テトラヒドロフラン (THF) = 4.5:1 の混合溶液を加え、高極性成分 (#A) を沈殿として回収し、余剰

の分散媒および低極性の NC (#A') を除去した。(ii) #A に *n*-C₆:THF = 2:1 の混合溶液を加え、サイズが大きく低極性の成分 (#B') を除去し、より高極性の成分 (#B) の沈殿を得た。(iii) #B を THF

によって抽出し、可溶成分 #C を得た。 【単離成分の評価】 分画成分 #C のレ ーザー脱離イオン化 (LDI) 質量スペク トルには、M@Sin⁻(n=14, 15, 16) が観測 された (図 2)。これらのイオンは、LDI 過程で負イオン化された [Ti@Si16] (69 電子)および [Ta@Si16] (70 電子) にお いて、高エネルギーの軌道に余剰電子 が入り、総価電子数が68個以下になる ように解離したものと考えられる。し たがって #C に含まれる化学種は、Ti、 Ta いずれの場合にも M@Si16 であると 結論できる。X線光電子分光 (XPS) 測 定から、単離した成分は酸化されてお らず、0 価のケイ素とほぼ 0 価の金属 (Ti, Ta) を含むことがわかった。Ti@Si16 の Si 2p および Ti 2p ピークは、0 価のバ ルク成分とほぼ一致した。Ta@Si16のSi 2p および Ta 4f ピークは、超高真空下で C₆₀ 単層膜に固定化した Ta@Si₁₆ の XPS スペクトル[8] と定量的に一致し ており、Ta の環境がケージ内で均一で あり、[Ta@Si16]⁺の閉殻超原子が単離さ

れたことを示している。また、#Cは、4Kにおいて反磁性を示し、2-300Kにおいて常磁性成分が 観測されないことからも単離成分が閉殻電子構造であることが裏付けられた。以上の結果から、単 離成分はそれぞれTi@Si₁₆およびTapSi₁₆+と結論した。

【M@Si₁₆の構造同定】M@Si₁₆の 100 mg スケール の合成に成功した結果、²⁹Si NMR による構造同定 が可能になった。図 3 に Ti@Si₁₆の ²⁹Si NMR およ び DFT 計算による化学シフト (CS) 値を示す。2 つの異性体の DFT 計算による CS 値は、それぞれ 3 つもしくは 2 つの成分に分類できる一方で、実 測の NMR には、ブロードなピークが 2 本観測さ れている。これは、中心金属の核四極子との結合 に加えて、Si 骨格の熱的揺動および配位環境によ るサイトの均一化によって引き起こされたと考え ることが妥当である。+30 ppm のピークは、別の 分画成分#A' においても観測されたことから、-80



図 2. 分画成分 #C の負イオン LDI 質量スペクトル. (a) Ti@Si, (b) Ta@Si ナノクラスター. 赤線は同位体分布.





ppm の主ピークが Ti@Si₁₆由来であると結論した。この CS 値は、FK-C_{3v}構造の CS の平均値 (-102 ppm) とほぼ定量的に一致し、*f*-D_{4d}構造とは大きく離れていることから、Ti@Si₁₆は FK-C_{3v}構造で あると同定した。

【謝辞】 ナノクラスター源の製作においては、塚本恵三氏((株)アヤボ)、長岡修平博士に協力頂いた。²⁹Si-NMRの測定は、前野綾香氏、大嶺恭子氏(京大化研)に、サンプル合成においては、朝田康子氏、小林清衣氏、伊藤真理氏に協力頂いた。この場を借りて感謝申し上げる。

参考文献

[1] H. W. Kroto et al., Nature 318, 162-163 (1985). [2] B. C. Guo et al., Science 255, 1411-1413 (1992). [3] M. Sanekata et al., Trans. Mater. Res. Soc. Jpn. 25, 1003-1006 (2000). [4] K. Koyasu et al., J. Am. Chem. Soc. 127, 4998-4999 (2005). [5] W. Kratschmer et al., Nature 347, 354-358 (1990). [6] S. Yamanaka, Dalton Trans. 39, 1901-1915 (2010). [7] H. Tsunoyama et al., Chem. Lett. 42, 857-859 (2013). [8] T. Ohta et al., J. Phys. Chem. C 120, 15265 (2016).