3P077

## 特異なスピン状態を持つ Gd2@Cn (n=78, 80)アニオンの

## 単離とキャラクタリゼーション

(首都大院・理工<sup>1</sup>,京都大院・人環<sup>2</sup>,北里大・理<sup>3</sup>,新潟大・機器分析セ<sup>4</sup>,京都大・教育院<sup>5</sup>) 〇三谷拓示<sup>1</sup>,中鳥なつみ<sup>1</sup>,山口貴久<sup>2</sup>,小林樹来<sup>3</sup>,古川貢<sup>4</sup>,加藤立久<sup>2,5</sup>,菊地耕一<sup>1</sup>, 阿知波洋次<sup>1</sup>,兒玉健<sup>1</sup>

## Isolation and characterization of Gd<sub>2</sub>@C<sub>n</sub> (n=78, 80) anion whose spin state is S=15/2

(Department of Chemistry, Tokyo Metropolitan Univ.<sup>1</sup>, Graduate School of Human and Environmental Studies, Kyoto Univ.<sup>2</sup>, School of Science, Kitasato Univ.<sup>3</sup>, Center for Instrumental Analysis, Niigata Univ.<sup>4</sup>, Institue for Liberal Arts and Sciences, Kyoto Univ.<sup>5</sup>)

○Takuji Mitani<sup>1</sup>, Natsumi Nakatori<sup>1</sup>, Takahisa Yamaguchi<sup>2</sup>, Tatsuki Kobayashi<sup>3</sup>, Ko Furukawa<sup>4</sup>, Tatsuhisa Kato<sup>2, 5</sup>, Koichi Kikuchi<sup>1</sup>, Yohji Achiba<sup>1</sup>, Takeshi Kodama<sup>1</sup>

【序】金属内包フラーレンにおいて、金属によって内包される炭素ケージは異なり、Gd を 2 個  $C_{80}(I_h)$ に内包する  $Gd_{2@}C_{80}(I_h)$ は存在しないと思われてきた. しかし、2011 年に Fu らによって  $Gd_{2@}C_{79}N$  が合成・単離された[1].  $C_{79}N$  ケージは  $C_{80}(I_h)$ の 1 つの C を N に置き換えた構造とな っており、炭素ケージに電子を 1 つ余分に与えたと見なせるため、 $Gd_{2@}C_{79}N$  と同様の電子状態 を持つ( $Gd_{2@}C_{80}(I_h)$ )<sup>-</sup>も安定に存在することが示唆された.

最近,我々のグループはトリエチルアミン(TEA)/アセトン混合溶媒抽出法とイオンペアクロ マトグラフィー(IPC)を組み合わせることによって,金属内包フラーレンをアニオン化して抽 出し,アニオン状態のまま単離する手法を開発した[2].

そこで本研究においては、Gd を内包したアニオンでのみ安定な金属内包フラーレン Gd2@C80(Ih)を合成・単離し、その性質を調べることを目的とした. Gd はケージ内では 3 価をと ると予想され、Gd<sup>3+</sup>の電子配置は[Xe](4f)<sup>7</sup> であり、f 軌道が半分満たされている(S=7/2). 一方、 アニオン化によって得られた電子は Gd ダイマーの軌道に入ると考えられている. よって、 (Gd2@C80(Ih))<sup>-</sup>のスピン系は 2 つの S=7/2 と 1 つの S=1/2 から成り、そのスピン間相互作用につ いて興味が持たれた. また、炭素ケージがスピン系に与える影響を調べるため、Gd2@C78(D3h)も 合成・単離し、比較を行った.

【実験】Gd/C 混合ロッド(原子数比 Gd:C=2:98)を用いてアーク放電(40 A, He 圧 500 Torr) を行い,得られたススを 100 mL の TEA/アセトン混合溶媒(体積比 TEA:アセトン=1:3)で還流 抽出した.次に,20 mM のテトラブチルアンモニウムブロミド・アセトン溶液を溶離液として2 段階の IPC で分離を行った.カラムには1段階目は Buckyprep,2段階目は Buckyprep-M を 使用した.これにより、(Gd2@C80(Ih))<sup>-</sup>と(Gd2@C78(D3h))<sup>-</sup>を単離し、吸収スペクトルと ESR スペ クトルを測定した.

【結果と考察】(Gd2@C80(Ih))<sup>-</sup>の吸収スペクトルが(Ce2@C80(Ih))<sup>-</sup>の吸収スペクトルとよく似ている ことから、(Gd2@C80(Ih))<sup>-</sup>の炭素ケージが C80(Ih)であることが確認できた(図1).また、Ce2@C80(Ih) の中性とアニオンの吸収スペクトルがよく似ていることから、アニオン化によって得た電子は内 包金属ダイマーの軌道に入ることが示唆された.一方、(Gd2@C78(D3h))<sup>-</sup>の吸収スペクトルは Ce2@C78(D3h)の吸収スペクトルとよく似ていることから、(Gd2@C78(D3h))<sup>-</sup>の炭素ケージが C78(D3h)であり、かつ、Gdダイマー軌道に余分の電子が入ることが示唆された(図2).



表 I ĽSK ハフメー	・タ
--------------	----

	$\mathbf{S}$	g	D/mT	E/mT
$(Gd_2@C_{80}(I_h))^-$	15/2	1.99	36.5	11
$(Gd_2@C_{78}(D_{3h}))^-$	15/2	1.985	53.75	0.25

[1] W. Fu et al. J. Am. Chem. Soc. 133, 9741-9750 (2011).

[2] 中鳥なつみ 他 第10回分子科学討論会 3P078 (2016).