3D03

アルコキシフラーレンの選択的合成

(東邦大院理¹, Bruker AXS²) 内山幸也¹, 森山広思^{*1}, 与座健治²

Selective synthesis of alkoxyfullerene[†]

(Toho Univ.¹, Bruker AXS²) Kouya Uchiyama¹, Hiroshi Moriyama^{*1}, Kenji Yoza²

【緒言】分子内に多数の有機基を有するフラーレン誘導体は、それらがフラーレン骨格由来 の性質に加えて、有機基由来の性質も強く有するために、フラーレンが本来持ち得ない様々 な性質を有する魅力的な化合物である。しかしながら、多付加体を合成する際に、有機基が フラーレン分子内の様々な位置に付加し、多くの付加位置異性体を生じてしまうという問題 がある。そのため、多付加フラーレン誘導体の選択的合成はいまだ困難な課題となっている。 その問題を解決し、多付加体を合成する手法の一つとして、これまでハロゲン化フラーレン の置換反応が研究されてきた。ハロゲン化フラーレンの中には、C60Cl6のように付加位置異性 体を含まない単一の物質として得られているものがあり、それらは比較的弱い炭素-ハロゲ ン結合を有するため、求核剤によってハロゲン部位の置換反応を受ける。それにより、ハロ ゲン化フラーレンの付加形態を保持したまま、付加位置異性体を含まない、新たな多付加体 の合成が可能である。そこで本研究では、臭素化フラーレン C₆₀Br₈¹⁾の置換反応に着目した。 C₆₀Br₈は1992年にBirkettらによって初めて報告されたフラーレン誘導体であり、容易に単一 の生成物として得ることができるため、前駆体物質として有望であると考えられる。しかし、 その一方で、有機溶媒への極めて低い溶解性のために、C₆₀Br₈の臭素部位の選択的な置換反 応の報告はこれまでない。C₆₀Br₈の置換反応の確立は新たな多付加体合成法となり得るもの であり、有望なフラーレン誘導体の合成法であると考えられる。

本研究ではアルコールによる C₆₀Br₈の置換反応により、アルコキシフラーレン C₆₀(OR)₈の 合成を検討した。現在報告されているほとんどのアルコキシフラーレンはハロゲン化フラー レンの置換反応によって合成されているが、選択的な合成は非常に困難なフラーレン誘導体 である。また、近年ではアルコキシ基は有機薄膜太陽電池の n 型半導体材料として用いるフ ラーレン誘導体の有機基としても研究されており²⁾、アルコキシフラーレンの研究は材料科 学の観点から重要な研究分野であると考えられる。

【実験】以下のスキームに従い、C₆₀(OR)₈の合成を試みた。



Scheme 1.

【結果と考察】 $C_{60}Br_8$ のアルコールによる置換反応により、アルコキシフラーレン $C_{60}(OMe)_8$ および $C_{60}(OEt)_8$ を合成し、¹H および ¹³C NMR スペクトル、紫外可視吸収スペクトルによって同定した。 $C_{60}(OMe)_8$ と $C_{60}(OEt)_8$ の ¹³C NMR スペクトルでは、ともにフラーレン骨格に由来する 17本の吸収が観測され、有機基の吸収と合計し、 $C_{60}(OMe)_8$ では 19本 (Fig. 1)、 $C_{60}(OEt)_8$

では 21 本の吸収が観測された。これは、 *C*₂*v* 対称性から予想されるスペクトルと一 致している。

また、C₆₀(OMe)₈では良質な単結晶が得ら れたため、単結晶 X 線構造解析に成功し、 C₆₀(OMe)₈ は確かに C₆₀Br₈ の付加形態を保 持していることが明らかになった。(Fig. 2) C₆₀(OMe)₈とC₆₀(OEt)₈の紫外可視吸収スペ クトルは 239.5 nm に極大吸収を持ち、ほぼ 一致したスペクトルを与えた。フラーレン 誘導体の紫外可視吸収スペクトルはその 付加形態に大きく依存することで知られ ており、このことからも Con(OEt) は C₆₀(OMe)₈と同じ付加形態、すなわちC₆₀Br₈ と同様の付加形態を示唆している。C₆₀Br₈ と同様の付加形態を有するフラーレン誘 導体はこれまでにC60Me83)を除いて報告さ れておらず、C₆₀(OMe)₈とC₆₀(OEt)₈は構造 的にも非常に興味深いフラーレン誘導体 である。

以上のことから、本研究は $C_{60}Br_8$ の置換 反応による付加位置選択的な多付加体の 合成により、新規アルコキシフラーレン $C_{60}(OR)_8$ (R = Me, Et)の合成に初めて成功 した。



Fig. 1. ¹³C NMR spectra of $C_{60}(OMe)_8$. (a) Higher magnetic field b) Lower magnetic field)



Fig. 2. Crystal structure of $C_{60}(OMe)_8$.

【参考文献】

- 1) P. R. Birkett, P. B. Hitchcock, H.W. Kroto, R. Taylor, D. R. M. Walton, *Nature* 1992, 357, 479–481.
- 2) Z. Xiao, Y. Matsuo, I. Soga, E. Nakamura, Chem. Mater. 2012, 24, 2572–2582.
- H. Al-Matar, A. K. Abdul-Sada, A. G. Avent, P. W. Fowler, P. B. Hitchcock, K. M. Rogers, R. Taylor, J. Chem. Soc., Perkin Trans. 2002, 2, 53–58.

[†] This work was supported by a MEXT-Supported Program for the Strategic Research Foundation at Private Universities.