トリスフェニルイソオキサゾリルベンゼン誘導体を導入したナノ グラフェンの自己集合

(広島大院先進理工¹・広島大 WPI-SKCM²) ○森口 遥日¹・関谷 亮¹・灰野 岳晴¹.² Self-assembly of Nanographenes with Tris(phenylisoxazole)benzene units at the Edge (¹Graduate School of Advanced Science and Engineering, Hiroshima University, ²WPI-SKCM²) ○Haruka Moriguchi,¹ Ryo Sekiya,¹ and Takeharu Haino¹.²

In this presentation, we report on the self-assembly of NGs carrying tris(phenylisoxazolyl)benzene (TPIB).

Oxidative cleavage of graphite followed by the dialysis offered NG0. Introduction of TPIB units and long alkyl chains into the carboxy groups gave NG1 and NG2 (Figure 1a). The self-assembly of the NGs was investigated by UV-visible absorption and fluorescence spectra. The fluorescence intensity of NG1 in 1,2-dichloroethane increased with increasing temperature (Figure 1b), whereas that of NG2 decreased. The different behavior suggests that the TPIB units induce self-assembly of NG1. Atomic force microscopy of NG1 showed dot-like morphologies with a height of 10±5 nm and network polymer-like structures with a height of 2~3 nm (Figure 1c). The network polymer-like structures are likely to be organized by the collapse of stacked NG1. The details will be reported.

Keywords: Nanographenes; Self-assembly; graphene; Supramolecular Chemistry; Aggregation

本発表では、トリスフェニルイソオキサゾリルベンゼン (TPIB) をナノグラフェンに導入し、自己集合挙動を検討したので報告する。

黒鉛粉末を酸化分解し、透析によりサイズ分画することで 2~15kDa の NG0 を得た。NG0 のカルボキシ基に TPIB ユニットと長鎖アルキル基を導入することで、NG1、NG2 を合成した(Figure 1a)。紫外可視吸収スペクトル及び、蛍光スペクトルを用いて、自己集合挙動を検討した。NG1 の 1,2-ジクロロエタン溶液中の蛍光強度は温度上昇に伴って増大した が (Figure 1b)、NG2 は単純減少した。これは、TPIB ユニットによりナノグラフェンが自己集合していることを示唆している。原子間力顕微鏡を用いて、ナノグラフェンの自己集合の形態を観測したところ、高さ約 10nm のドット状の形態と、高さ約 2nm のネットワークポリマーを形成していることが明らかとなった(Figure.1c)。このネットワークポリマーは、積層した NG1 がマイカ基盤上で崩れることによって生じたものであると考えられる。当日、詳細を報告する。

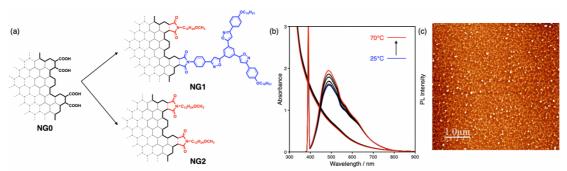


Figure 1. (a) The preparation of **NG1** and **NG2**. (b) UV-PL spectra of **NG1** in 1,2-dichoroethane. (c) AFM image of **NG1** by spin-coating of the 1,2-dichoroethane with 3.0×10⁻¹ mg/mL.