メカノケミカル水素化による周辺水素化ナノグラフェンの合成 と性質

(名大院理¹・東ソー株式会社²・名大 WPI-ITbM³・理研⁴) ○遠山祥史¹・中村拓夢²・森中裕太²・小野洋平²・八木亜樹子¹³・伊丹健一郎³⁴・伊藤英人¹

Mechanochemical arene hydrogenation toward synthesis of periphery-hydrogenated nanographenes and those properties

(¹Graduate School of Science, Nagoya University, ²TOSOH CORPORATION Advanced Materials Research Laboratory, ³WPI-ITbM, Nagoya University, ⁴RIKEN.)

o Yoshifumi Toyama, ¹ Takumu Nakamura, ² Yuta Morinaka, ² Yohei Ono, ² Akiko Yagi, ^{1,3} Kenichiro Itami, ^{3,4} Hideto Ito¹

Peripherally hydrogenated nanographenes are anticipated to display favorable properties including enhanced solubility and negative electron affinity compared to those mother molecules. However, the synthesis of these molecules generally requires long reaction time under harsh conditions such as high-pressure hydrogenation and high temperature, and the reaction often are suffered from the low solubility of nanographenes. These issues have presented a significant challenge to the synthesis of peripherally hydrogenated nanographene.

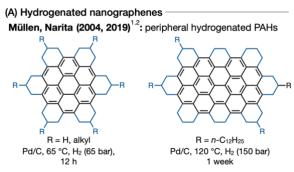
Herein, we developed a new approach utilizing rhodium-catalyzed mechanochemical hydrogenation, which enables hydrogenation without the use of hydrogen gas. In the presentation, we will present the rapid synthesis of various peripherally hydrogenated nanographenes by this method as well as substrate scope and their unique physical properties.

Keywords: Mechanochemical reaction, Ball-milling, Polycyclic Aromatic Hydrocarbons (PAHs), Hydrogenation, Hydrogenated nanographene

周辺水素化ナノグラフェンは、高い溶解性や負の電子親和力など、好ましい性質を示すことが期待される分子群である[1,2]。しかし、これらの分子群の合成には、一般的に高

圧水素化処理に長時間を要すること、 出発原料であるナノグラフェンの溶解 度が極めて低いことが課題となってい おり、合成難易度を高めていた。

今回我々は、ロジウム触媒を用いたメカノケミカル水素化反応により、水素ガスを用いずに水素化できる新しい合成アプローチを開発した。水素源として無機塩を用い^[3]、系中で水素等価体を発生させることで低溶解性のナグラフェンの迅速水素化に成功した。発表では、この方法による様々な周辺を表では、この方法による様々な周辺を表では、この方法による様々な周辺を表では、この方法による様々なのの方法による様々なのの方法による様々なの方法による様々なのの方法による様々なの方法による様々なの方法による様々なの方法による様々なの方法による様々なのカーである。



(B) This work: Mechanochemical hydrogenation of arenes

- [1] M. D. Watson, M. G. Debije, J. M. Warman, K. Müllen, J. Am. Chem. Soc. 2004, 126, 766.
- [2] X. Yao, X. Y. Wang, C. Simpson, G. M. Paternò, M. Guizzardi, M. Wagner, G. Cerullo, F. Scotognella, M. D. Watson, A. Narita, K. Müllen, *J. Am. Chem. Soc.* **2019**, *141*, 4230.
- [3] Y. Wang, Z. Chang, Y. Hu, X. Lin, X Dou, Org. Lett. 2021, 23, 1910.