テトラキス(メチルカルコゲノ)ジセレナシクロペンタフルオレン の合成と結晶構造

(東北大院理¹・理研 CEMS²・東北大 AIMR³)○佐原伽門¹・Kirill Bulgarevich²・川畑公輔¹²・瀧宮和男¹².3

Synthesis and crystal structures of tetrakis(methylchalcogeno)diselenacyclopentafluorenes (¹ *Graduate School of Science, Tohoku University*, ²*RIKEN CEMS*, ³*Tohoku University AIMR*) OKamon Sahara, ¹ Kirill Bulgarevich, ² Kohsuke Kawabata, ^{1,2} Kazuo Takimiya ^{1,2,3}

Recently, we have reported that tetrakis(methylthio)pyrene exhibited very high carrier mobility exceeding 30 cm² / V s (Fig. 1a).¹⁾ To enhance further mobility, we designed selenium-containing isoelectronic compounds, namely tetrakis(methylchalcogeno)diselena-cyclopentafluorenes (1 and 2, Fig. 1a), focusing on their small reorganization energies and their potential for promoting intermolecular orbital interactions in the solid state. From parent diselenacyclopentafluorene (3),²⁾ the preparation of which was accomplished by a newly developed two-step method (33%, Fig. 1b), compounds 1 and 2 were synthesized by regio-selective bromination followed by the introduction of methylchalcogeno groups. We also elucidated the crystal structures of 1 and 2 by single-crystal X-ray analysis. In the presentation, we will discuss the correlation between the crystal structures and carrier transport properties of 1 and 2.

Keywords: chalcogen atom; crystal structure; organic semiconductor; methylchalcogeno group

最近我々は、テトラキス (メチルチオ) ピレンが 30 cm²/Vs を超える非常に高い移動度を示すことを報告した $^{1)}$ 。本研究ではさらなる移動度の向上を図るため、固体中での軌道相互作用の促進が可能で、再配向エネルギーが小さいことに着目し、セレンを含む等電子化合物、テトラキス (メチルカルコゲノ) ジセレナシクロペンタフルオレン (1,2, Fig. 1a) を設計した。新たに開発した効率的な合成法 (33%/2 steps, Fig. 1b) により無置換体 $3^{2)}$ を得た後、3 の位置選択的な臭素化とメチルカルコゲノ基の導入により 1、2 を合成した。また、単結晶 X 線構造解析により 1、2 の結晶構造を明らかにしており、発表では、1、2 の結晶構造と電荷輸送特性との相関について報告する予定である。

(a) MeS SMe MeX XMe (b) 1) LDA
$$\frac{2) \text{CuCl}_2}{\text{Br}}$$
 F $\frac{\text{NaBH}_4}{\text{DMF}}$ Se $\frac{\text{Br}_2}{\text{CHCl}_3}$ Se $\frac{\text{Br}_2}{\text{Toluene}}$ Se $\frac{\text{Bu}_3\text{Sn-XMe}}{\text{Toluene}}$ 1 (X=S) $\frac{1}{2}$ (X=Se) $\frac{1}{2}$ (X=Se)

Fig. 1. (a) Chemical structures of tetrakis(methylthio)pyrene and the selenium-containing isoelectronic analogues 1 and 2 and (b) the synthetic route to the analogues.

- 1) K. Takimiya, et al., Adv. Mater. 2021, 33, 2102914.
- 2) T. kimura, et al., Heterocycles 1994, 37, 541-552.