液体性ピラーアレーンのドナー性を利用した共役系分子との超分 子形成

(1. 京大工、2. 京大院工、3. 金沢大院自然、4. 金沢大 WPI-NanoLSI) 〇東 省吾 1 ・和田 圭介 2 ・田村 裕子 3 ・角田 貴洋 3 ・山岸 忠明 3 ・大谷 俊介 2 ・加藤 研一 2 ・ 生越 友樹 2,4

Supramolecular Formation between Electron-donating Pillararene Liquids and π-conjugated Fluorescent Molecules (1. Fac. Eng., Kyoto Univ., 2. Grad. Sch. Eng., Kyoto Univ., 3. Grad. Sch. Natl. Sci. and Tech., Kanazawa Univ., 4. WPI-NanoLSI, Kanazawa Univ.)

○Shogo Azuma¹ • Keisuke Wada² • Yuko Tamura³ • Takahiro Kakuta³ • Tada-aki Yamagishi³ • Shunsuke Ohtani² • Kenichi Kato² • Tomoki Ogoshi²,⁴

Pillar[5]arenes are macrocyclic molecules with five 1,4-dialkoxybenzenes methylene-bridged at *para*-position, which can take up guest molecules. Pillar[5]arenes have high functionality. Especially, pillar[5]arene modified with tri(ethylene oxide) groups at both rims (TP5) showed liquid state at room temperature. Host-guest complex could be formed efficiently in TP5 without any solvents. However, linear alkanes were used as guests in many cases. In this research, π -conjugated molecules have been used for supramolecular formation with TP5. By dissolving π -conjugated molecules in TP5, π -conjugated molecules showed red-shifted luminescence derived from charge-transfer interaction with TP5. When the bulk solution was continuously irradiated with UV light, the luminescence intensity derived from charge-transfer interaction became stronger, indicating that TP5 and π -conjugated molecule aggregated by exciplex formation during photoirradiation.

Keywords: Pillararene; Cyclic host liquids; Charge-transfer complex

ピラー[5]アレーンは 5 枚のベンゼン環がパラ位でメチレン架橋した環状分子である。そのため電子豊富な空孔をもち、電子不足のゲストを取り込むことができる。ピラー[5]アレーンの特徴の一つとして、置換基導入の容易さがあり、分子物性の調整が可能である。トリエチレングリコール鎖を導入したピラー[5]アレーン(TP5)は、トリエチレングリコール鎖が液体のため、室温で液体状態であることが報告されたり。そのため、TP5 自身を溶媒として用いることができ、他の溶媒を必要とせず、効率的なホストゲスト錯体の形成が可能であった。しかし、そのほとんどが直鎖アルカンをゲストとして用いた研究であった。本研究では、TP5 に共役系軸分子を溶かし込むことで、超分子形成を試みた。その結果、共役系軸分子の発光が長波長化された発光を示し、ドナー性の TP5 との電荷移動相互作用を確認した。さらにこのバルク溶液に紫外光を照射し続けると、電荷移動相互作用由来の発光強度が強くなっていった。これは、光照射によりエキサイプレックスを形成し、TP5 と軸分子が凝集したためだと考えられる。

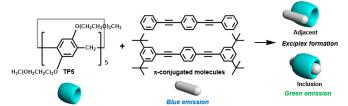


Figure 1. Chemical structures of TP5 and π -conjugated molecules, and their supramolecular formation

1) The synthesis of the rotaxane with TP5 has been reported. Ogoshi T, et al., J. Am. Chem, Soc. 2012, 134, 20322.