分子内や分子間の水素結合制御による固体蛍光クロミズム

Solid-state Fluorochromism Based on Control of Intra- and Intermolecular Hydrogen Bondings

坂井賢一 (Ken-ichi Sakai) Tel & Fax: 0123-27-6054 E-mail: k-sakai@photon.chitose.ac.jp URL: https://www.chitose.ac.jp/~k-sakai/index.html

abstract : Fluorophores showing excited state intramolecular proton transfer (ESIPT) reaction are promising as solid-state emitting materials because they are much less likely to cause concentration quenching. Here we report two types of solid-state fluorochromic systems using ESIPT fluorophores: one is the type that is based on switching between the two possible ESIPT sites within the molecule by acid/base stimuli, and the other is the type in which proton dissociation/association from/to the ESIPT fluorophore changes its emission color and intensity. The prospects for these systems will be discussed from the viewpoint of control of intra- and intermolecular hydrogen bondings.

近年、固体蛍光色を圧力、摩砕、熱のような物理的な刺激、またはゲスト認識、酸・塩 基のような化学的な刺激により可逆的に変化させる蛍光クロミズムが注目されている。外 部からの刺激で観測される蛍光色変化は、刺激によって誘起された結晶内部の分子配列様

式の変化を起源としたケースが多く、また そのような特性の獲得には凝集誘起発光 (AIEE)を示す色素がしばしば用いられて いる。しかしながら AIEE を示す物質の開 発では、どのような分子凝集状態ならば何 色の蛍光色になるのかという構造と蛍光 特性の相関を予測するのが困難であり、分 子設計の指針が立てにくい。

我々は励起状態分子内プロトン移動 (ESIPT) を示す蛍光色素が、蛍光波長や 蛍光強度が溶媒やイオンなどの外的要因 に影響受けやすく、またプロトン移動に伴 う大きなストークスシフトのため、自己吸 収を回避できる、濃度消光を起こしにくい など、蛍光プローブや固体蛍光材料として 優れた特性をもつことに着目してきた。本 年度も前年度に引き続き、ESIPT 色素を利 用した固体状態での蛍光クロミズムの発 現を目指し物質開発を進めてきた。その中 で、分子内の水素結合位置が酸・塩基添加 で切り替わるよう設計した新規 ESIPT 色 素のBTImP(において、緑/橙や青/橙の高い コントラストで蛍光色が変化する固体蛍 光クロミズムを確認した。(Fig. 1)。

K. Sakai, S. Tsuchiya, T. Kikuchi and T. Akutagawa, *J. Mater. Chem. C* (2016) **4**, 2011-2016.



Fig. 1 (a) CIE coordinated for the fluorescent colors observed in BTImP-doped Nafion films and each photographs under a 365 nm UV lamp: green fluorescence after 1N NaOH treatment (upper right), orange fluorescence after 1N HCl treatment (lower right), and blue fluorescence after drying of the orange fluorescent film (lower left). The upper left photograph is taken under room light. (b) Fluorescence and excitation spectra for each of the Nafion films. The fluorescence spectra were obtained by excitation at 365 nm and the excitation spectra were monitored at the fluorescence maximum wavelength. (c) An attempt to write a letter by using acidic or basic water as ink (upper) and by wetting (lower).