## 超強酸中でインドロ[3,2,1-jk]カルバゾールから発生するカチオンの直接 NMR 観測による陽電子分布と芳香族性

(三重大院工¹) ○岡崎 隆男¹・野村 汰玖人¹

Positive Charge Delocalization and Aromaticity of a Carbocation Generated from Indolo[3,2,1-jk]carbazole in Superacid ( ${}^{1}Graduate\ School\ of\ Engineering,\ Mie\ University$ )  $\bigcirc$  Takao Okazaki,  ${}^{1}$  Takuto Nomura ${}^{1}$ 

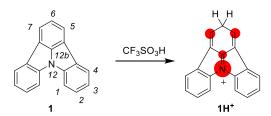
Polycyclic arenium ions have attracted much interest due to their aromaticity and charge delocalization mode. Indolo[3,2,1-jk]carbazole (1) is a polycyclic aromatic compound that contains a nitrogen atom at an internal position of the  $\pi$ -system (Figure 1). We examined a reaction of 1 in superacid by direct NMR observation and DFT calculations and elucidated positive charge delocalization and aromaticity of the generated cation.

Direct NMR observation indicated that **1** was protonated at the C-6 position in CF<sub>3</sub>SO<sub>3</sub>H. The most deshielded <sup>13</sup>C and <sup>15</sup>N signals were observed at 159.0 ppm for C-12b, 153.6 ppm for C-5 and C-7, and 180 ppm for N atom. The positive charge of the generated cation (**1H**<sup>+</sup>) was found to be delocalized into mainly C-5, C-7, C-12b, and N atoms according to changes in chemical shifts from those of **1**. The observed cation was found to the most stable protonation cation by the DFT calculations. NICS(1)<sub>zz</sub> values calculated by GIAO-B3LYP/6-311+G(2d,p) suggested that its 5-membered rings are non-aromatic.

Keywords: Carbocation, Indolo[3,2,1-jk]carbazole, Superacid, DFT calculations, NMR

アレーニウムイオンは芳香族化合物の反応中間体として、電子構造や芳香族性に興味がもたれている。本研究では、窒素原子を含む非交互多環芳香族化合物であるインドロ[3,2,1-jk]カルバゾール(1)を合成し、超強酸中の反応を直接 NMR 観測と DFT 計算によって調べた $(Figure\ 1)$ 。さらに、電子構造と芳香族性について解明した。

1 を超強酸である  $CF_3SO_3H$  と反応させたところ、暗黄色溶液を得た。直接 NMR 観測したところ、6 位がプロトン化したカチオン  $1H^+$ が生成したことがわかった。  $^{13}C$  NMR において、最も低磁場側には、159.0 ppm (C-12b)、153.6 ppm (C-5,C-7)のピークが観測された。  $^{15}N$  NMR は、180 ppm に観測された。 1 とのケミカルシフト差から、陽電荷は、主に C-5 と C-7 と N 原子に非局在化していた。 DFT 計算により、 $1H^+$ は、最も安定なカチオンであり、NICS(1) $_{22}$ により 5 員環は非芳香族であると示唆された。以上の結果により、1 を超強酸と反応させたところ、6 位にプロトン化してカチオン  $1H^+$ が生成した。カチオン  $1H^+$ は最も安定であることがわかった。



**Figure 1.** A reaction of **1** in CF<sub>3</sub>SO<sub>3</sub>H and positive charge delocalization of **1H**<sup>+</sup>. Red circles are roughly proportional to changes in  $^{13}$ C and  $^{15}$ N data ( $\Delta\delta^{13}$ C and  $\Delta\delta^{15}$ N) from those of **1** (threshold is 10 ppm).