電子求引性基を導入した[8]パラシクロファジインの合成とその 歪み促進型アジド-アルキン環化付加反応

(早大先進理工) ○鹿島 拓巳・鎌田 祐輝・鹿又 宣弘

Synthesis of [8]paracyclophadiynes Incorporating Electron-Withdrawing Groups and Their Strain-Promoted Azide-Alkyne Cycloaddition Reactions (*Department of Chemistry and Biochemistry, Waseda University*) \bigcirc Takumi Kashima, Yuki Kamata, Nobuhiro Kanomata

We have previously reported that the strain-promoted azide-alkyne cycloaddition (SPAAC) between highly strained [8]paracyclophadiyne 1a and phenyl azide (2) proceeds in high yield under catalyst-free conditions at room temperature (Table 1, entry 1). In this study, we synthesized a novel [8] paracyclophadiyne derivative 1b bearing a methoxycarbonyl group to decrease the electron density of the dialkynyl group, aiming to enhance its reactivity. The cycloaddition under the same conditions afforded the cycloadduct 3b in high yield. However, the reaction required 72 hours to complete (entry 2). Subsequently, we synthesized 1c, incorporating an electron-donating hydroxymethyl group. Under similar conditions, the reaction was complete in 16 hours, yielding 3c also in good yield (entry 3). These results suggest that introducing an electron-withdrawing group at the para position of the benzene ring in the alkyne decreases reactivity, whereas introducing an electron-donating group enhances it. Keywords: Strain-promoted azide-alkyne cycloaddition; Catalyst-free reaction; Cyclophadiyne; Electron-withdrawing groups

我々はこれまでに、高度に歪んだジアルキニル基を有する [8]パラシクロファジイン 1a とフェニルアジド (2) の歪み促進型アジド-アルキン環化付加反応が、室温・無触媒条件下において高収率で進行することを報告している(Table 1, entry 1))。本研究では、ジアルキニル基の電子密度を下げることで反応性の向上を期待し、メトキシカルボニル基を導入した新規[8]パラシクロファジイン 1b を合成した。室温・無触媒条件下で 2 との環化付加反応を行った結果、高収率で環化付加体 3b を与えたが、反応に 72 時間を要した(entry 2)。そこで電子供与性基であるヒドロキシメチル基を導入した 1c を合成して同様の条件で反応を行ったところ、16 時間で反応が完結し、高収率で 3c を与えた(entry 3)。これらの結果から、本反応には置換基の効果が大きく影響し、アルキンに対するベンゼン環の p 位に電子求引性基を導入すると反応性が低下する一方、電子供与基を導入すると反応性が向上する可能性が示唆された。

Table 1. Cycloadditions of [8]Paracyclophadiynes and phenyl azide

R

1a-c

R

2

$$A : R = H$$
 $A : R = CO_2Me$
 $C : R = CH_2OH$
 $A : R = CH_2OH$

Entry	1	R	Time [h]	Yield [%]
1	1a	Н	36	98
2	1b	CO_2Me	72	89
3	1c	CH ₂ OH	16	85

1) 吉川初,鎌田祐輝, 鹿又宣弘, 日本化学会第 104 春季年会, 2024, E1141-1am-05.