

ジイソビオラントロニルの合成

The Synthesis of Diisoviolanthronyl

後藤信行*・李章鎬*

Nobuyuki GOTOH and Jan ho LI

芳香族多環化合物の Ullmann 反応に関する検討の一環として、われわれはヨードベンゾアントロン類の Ullmann 反応によりベンゾアントロンの二量化、三量化について報告し¹⁾、さらに 9-ヨード-3,3'-ジベンゾアントロニルの Ullmann 反応、アルカリ閉環によりベンゾアントロンの四量体でベンゼン環 18 個を有するジビオラントロニルを合成し、このものがビオラントロン単量体より $10^2 \Omega \cdot \text{cm}$ のオーダーで、より高い電気伝導性を持つことについてもすでに報告したが²⁾、今回その異性体であるジイソビオラントロニル(V)を合成したので、その結果について報告する。(図・1 参照)

V の合成は下記反応式に従い、既報³⁾に準じて合成した 9-ハログンイソジベンゾアントロニル(I)または(II)を Ullmann 反応により二量化し、さらにアルカリ閉環することによって V を得た。

すなわち、9-ヨードベンゾアントロンと 3-ブロムベンゾアントロンをナトリウムアリド縮合し、粗生成物をアルミナによるカラムクロマトグラフィーにより 15% の収率で分離、精製した 9-ヨード-4,3'-ジベンゾアントロニル(I)をピレン溶媒中、塩酸とヨウ素を用いて活性化した銅粉を用い、290°C で反応を行ない、粗生成物をさらに失活調整したアルミナカラムにより分離、精製

することによって、ビス-9,9'-(4,3'-ジベンゾアントロニル)(III)を 5% の収率で得た。III は黄緑色粉末で融点を持たず 500°C 付近でも安定である。ビス-9,9'-(3,3'-ジベンゾアントロニル)の場合と同じく、9,9'-および 4,3'-ジベンゾアントロニルと紫外吸収(表 1)を比較して構造を確認し、また元素分析値も計算値と一致した。

つぎに 3,4'-ジベンゾアントロニルをエタノール水酸化カリウム中で加熱してイソビオラントロンとする既知の方法⁴⁾に従って III をエタノール-水酸化カリウム溶液中 120°C で 3,4 位間を閉環し定量的に V を得た。V は黒色粉末で示差熱分析による酸化分解曲線では 515~530°C 付近に発熱吸収を示す。

一方 3,9-ジヨードベンゾアントロンとベンゾアントロンを前記と同様に縮合させ、5.4% の収率で得た 9-ヨード-3,4'-ジベンゾアントロニル(IV)を I の場合と全く同一条件下で Ullmann 反応を行ない 5% の収率でビス-9,9'-(3,4'-ジベンゾアントロニル)(IV)を得た。IV も III と類似の物性を有しアルカリ閉環により定量的に V となる。

V は単量体のイソビオラントロンに比べ、アルカリ性ハイドロサルサイトによる環元でロイコ体になりにくく。

The diagram illustrates the multi-step synthesis of Diisoviolanthronyl (V). It begins with two starting materials: compound (I), 9-iodo-3,3'-dibenzanthrone, and compound (II), 9-iodo-3,4'-dibenzanthrone. Compound (I) undergoes a Ullmann coupling reaction to form compound (III), bis-9,9'-(4,3'-dibenzanthrone). Compound (III) is then subjected to an intramolecular condensation reaction (alkaline cyclization) to yield compound (V), diisoviolanthronyl. Compound (II) also undergoes a similar Ullmann coupling reaction to form compound (IV), bis-9,9'-(3,4'-dibenzanthrone). Compound (IV) is then subjected to an intramolecular condensation reaction to yield compound (V).

図 1

* 東京大学生産技術研究所 第4部

37

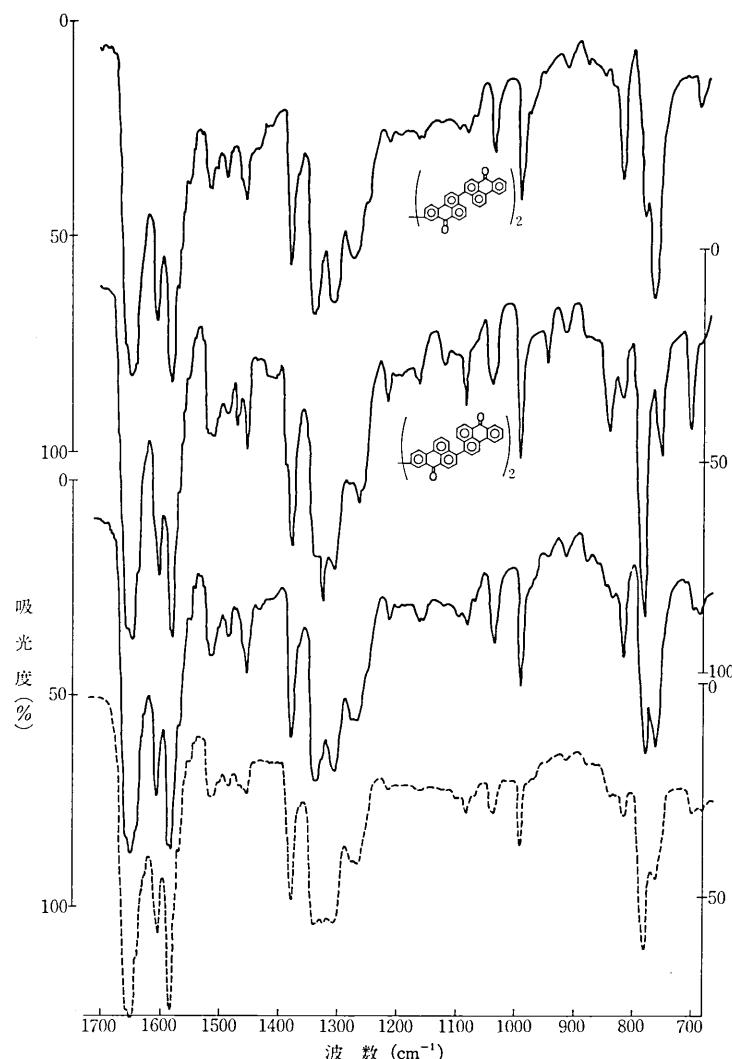


図2 上よりIV, III, IVとIIIの等量混合物, IとIIのUllmann反応生成物の赤外吸収スペクトル

IIIとIVは異性体であるがアルカリ処理により3,4位間で閉環すると最終的には同一物のVとなる。しかしIIIとIVの原料となるIとIIの合成をこの方法により行なうことは副生成物が多く分離、精製に困難を伴ない、收率も低いので前報⁵で述べたように比較的容易に得られるイソジベンゾアントロニルを直接ヨウ素化し、9位に置換したモノヨード誘導体を38%の好収率で得たが、この場合IとIIの混合物であった。しかし前述のようにI、IIは共にこの反応経路に従うと最終的にVとなるので、Vを得る目的でこのIとIIの混合物を前述と同様な反応条件下でUllmann反応を行ない17%の收率でベンゾアントロンの四量体を得たがこのものは図2に示すようにIIIとIVの等量混合物の赤外吸収スペクトルと同一であることから予想どおりIIIとIVの混合物があることを確認

した。

IIIとIVの紫外吸収スペクトルは同一で表1に示すようにIまたはIIのUllmann反応により9位で二量化が起こっていることは明らかである。すなわちベンゾアントロンと3,4'-ジベンゾアントロニル(イソジベンゾアントロニル)の吸収は互いに類似しているが、ベンゾアントロンの9位で結合している9,9'-ジベンゾアントロニルは前者にない220, 336mμ付近に特性吸収を持ち244, 376mμ付近には吸収を持たない。しかしIIIまたはIVには205, 340付近と244, 375mμ付近にこの特性吸収を有する加成性を示すことから3,4位, 9,9位間に結合が起こっていることは明らかである。

またVの吸収はIII, IVに見られない長波長部に新たな吸収を持ち单量体のイソビオラントロンの吸収に対応しているが若干長波長シフトしていることからもVがアルカリにより閉環されていることを示すものである。

このように多環化合物は溶解性、昇華性が乏しくNMR、質量分析による構造確認は困難でもっぱら紫外吸収スペクトルによる方法が好ましい。

なお電気伝導度は現在検討中である。

実験

(1) 9-ヨード-4,3'-ジベンゾアントロニル(I)の合成

文献3)に準じ3-ブロムベンゾアントロン1.12gと9-ヨードベンゾアントロン1.29gを乾燥アニリン12g、金属ナトリウム0.25g、酸化ニッケル2mg、沈殿銅2mgの混合物中0°C3時間反応させ生じた粗生成物をアルミナによるカラムクロマトグラフィーにより分離、精製してI 225mgを得た。融点427~9°C。

(2) 9-ヨード-3,4'-ジベンゾアントロニル(II)の合成

3,9-ジヨードベンゾアントロン2.10gとベンゾアントロン1.00gを前項と同様に反応処理することによってII 137mg(5.4%)を得た。融点374~6°C。

(3) 3,4'-ジベンゾアントロニルの直接ヨウ素化によるモノヨード誘導体(I+II)の合成

文献5)に準じ濃硫酸-ポリリン酸中3,4'-ジベンゾアントロニル305mgを過ヨウ素酸267mg、ヨウ素85mg

表 1 ベンゾアントロニル類の紫外吸収スペクトル

	$\lambda_{\text{max}} (\text{m}\mu), (\text{~}) \text{内 } \epsilon \times 10^3, \text{ in } 98\% \text{ H}_2\text{SO}_4$				
	244, (8.40)	285, (1.30)	375, (5.00)	428, (1.90)	515 (2.20)
	244, (4.30)	278, (8.20)	376, (5.00)	433, (8.20)	540
	220, (8.10)	285, (4.80)	336, (4.40)	436, (2.90)	535 (1.50)
	205, (11.50)	244, (9.20)	280, (4.95)	340, (4.20)	375, (5.00)
				440, (4.50)	545 (5.90)
	215, (61.04)	305, (45.50)	395, (28.85)	700, (67.70)	755 (61.04)
	254, (59.01)	280, (41.84)	345, (17.16)	388, (32.18)	668, (13.41)
					734 (34.33)

でヨウ素化、クロマト分離して I と II との混合物 148 mg (38%) を得た。融点 367~372°C。

(4) 9-ヨードイソジベンゾアントロニル (I または II) 類の Ullmann 反応

I 146 mg, ピレン 800 mg, 活性化銅 400 mg の混合物を 290~300°C の塩浴中で 3 時間はげしくかきませる。

反応混合物を O-ジクロルベンゼン 700 ml と共に煮沸後熱口過し、ロ液をそのまま、失活調整したアルミニウムによるカラムクロマトグラフィーにかけ O-ジクロルベンゼンで展開する。まず、水色螢光のピレンが流れ出し、つづいて原料 I と原料の脱ヨード化物の 3,4'-ジベンゾアントロニルが流出し、カラム上部に第 3 の吸着帯を与えるがこれは多量の O-ジクロルベンゼンによっても流下せずフェノール/O-ジクロルベンゼン混合溶媒で溶離させる。溶液を減圧蒸留および減圧乾燥により溶媒を除去し、黄緑色粉末 6 mg を得た。ハロゲンを含まず、示差熱分析、紫外吸収スペクトルにより III と判定した。

同様に、原料として I のかわりに II を用い、同様に反応処理することによって 5 % の收率で IV を得た。

また前項 3) で得た I と II の混合物も同様に反応させることによって図 2 に示すように III と IV の混合物を 17 %

の收率で得た。

(5) I, II のアルカリ閉環によるジイソビオラントロニル (V) の合成

水酸化カリウム 10 g とエタノール 10 ml の混合物を油浴上でかきませながら加熱還流して、内温 120°C で I 20 mg を加え、115~125°C の温度域で 2 時間かきませる。反応混合物を 40 ml の水中に投入し、空気酸化して生じる沈殿をロ別、水洗し定量的に V を得た。

同様に I のかわりに II を用い、反応処理することによっても V を得たが、これらはいずれも同一物であることを赤外吸収スペクトルより確認した。

(本研究に協力された安実 港君に感謝致します)

(1972年5月2日 受理)

文 献

- 1) 後藤信行・李章錫・時田澄男, 生産研究 23, 529 (1971); 日化, 1972
- 2) 後藤, 時田, 生産研究 23, 166 (1971)
- 3) 後藤, 李, 時田, 有化 28, 937 (1970)
- 4) A. Lüttringhaus, H. Nersheimer, Ann., 473, 272 (1929)
- 5) 後藤, 李, 生産研究 24, 53 (1972)