

# 감압 감열 기록용 Fluorane계 색소의

## 합성과 전기변색성

金聖勳 · 裴晉奭 · 黃哲煥 · 宋漢喆 · 權泰善<sup>†</sup> · 都明基<sup>†</sup>

경북대학교 공과대학 염색공학과

<sup>†</sup>영남대학교 이과대학 화학과

## Synthesis and Electrochromism of Fluorane Dyes for Direct Thermal Printing and Pressure-Sensitive Printing

Sung Hoon Kim, Jin Seok Bae, Seok Hwan Hwang,  
Han Chul Song, Tae Sun Gwon<sup>†</sup>, Myung Ki Doh<sup>†</sup>

Department of Dyeing and Finishing, College of Engineering  
Kyungpook National University, Taegu 702-710, Korea

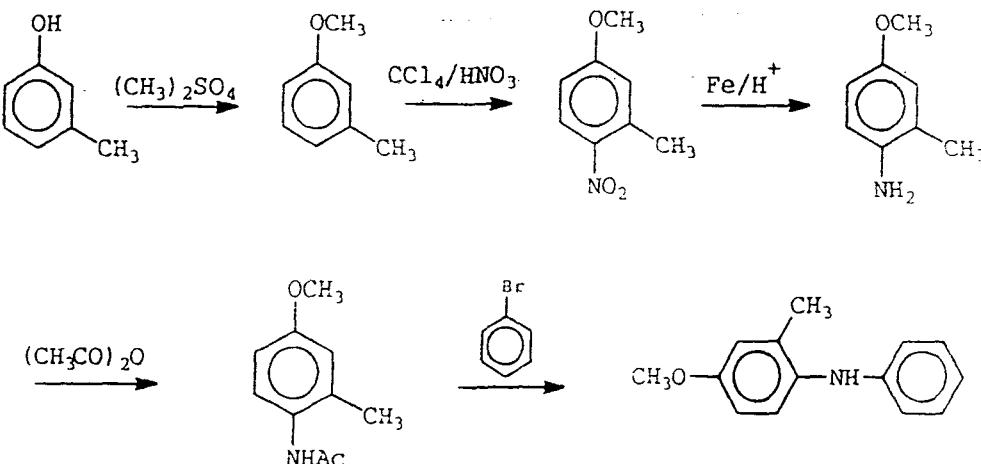
<sup>†</sup>Department of Chemistry, Yeungnam University, Gyongsan 712-749, Korea

요약. Fluorane계 색소는 감압 감열 기록용 색소로서 광범위하게 사용되고 있다. Bamberg 반응에 의해 중간체를 손쉽게 합성할 수 있는 법을 개발했으며 이를 이용해 fluorane색소를 고수율로 합성할 수 있었다. 또한 이들 fluorane계 색소의 전기 변색특성에 관해서도 조사했다. 전압 인가에 의해 각각 흑색과 적색의 색상을 나타냈으며 전압 off에 의해 재빨리 무색상태로 소색됨을 알 수 있었다. 합성한 ODB-I, II의 소색반응은 1차 반응에 따르고 있으며 소색속도에 있어서는 빠른 소색속도 상수  $k_1$ 과 늦은 소색속도 상수  $k_2$ 가 관찰되었다.

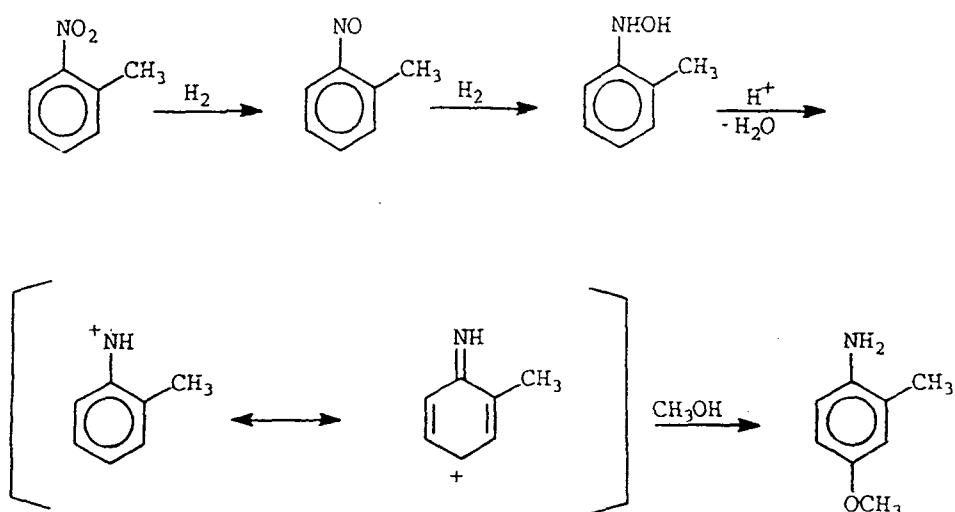
Abstract. Fluorane dyes has been widely used for pressure and heat sensitive recording system as color forming materials. A new method of synthesizing fluorane dye by the Bamberg reaction has been developed. Electrochromic properties of fluorane dyes was discussed. The fading reaction kinetics follow a first-order relationship and resolved in two kinetics of first-order reaction with rate constant  $k_1$  and  $k_2$ .

## 실험

합성. 발색 상태의 색상이 흑색인 ODB-I의 합성법에 관하여서는 이미 많이 보고된 바 있으나 일반적으로는 2-carboxy-4'-diethylamino-2'-hydroxybenzophenone과 2-methyl-4-methoxy diphenylamine의 축합으로 ODB-I을 얻을 수 있다. 그러나 이 두 가지 화합물 중 2-methyl-4-methoxy diphenylamine의 제조법이 까다로우며 수율이 낮기 때문에 diphenylamine을 간편하며 고수율로 합성 할 수 있는 합성법 개발이 시급한 상황에 놓여 있다. 일반적으로 알려진 합성법을 Scheme 1에 나타냈다.



m-cresol로부터 5단계를 거쳐 diphenylamine을 제조 할 수 있으며 단계별 수율이 낮으므로 경제적인 합성법이라 할 수 없다. 본 연구에서는 o-nitrotoluene으로부터 한단계 반응으로 2-methyl-4-methoxyaniline을 제조하는 방법에 관해 검토했다. Autoclave 내에서 백금촉매를 사용하여 황산 존재하에서 수소첨가 반응을 시키면 63.5%의 수율로 생성물을 얻을 수 있다. 환원과 동시에 methoxy기가 도입됨을 알 수 있다. 이러한 반응은 Bamberg 반응기구<sup>3,4)</sup>에 의해 진행된다고 생각하여 다음과 같은 반응기구가 타당성이 있다고 생각된다.(Scheme 2)



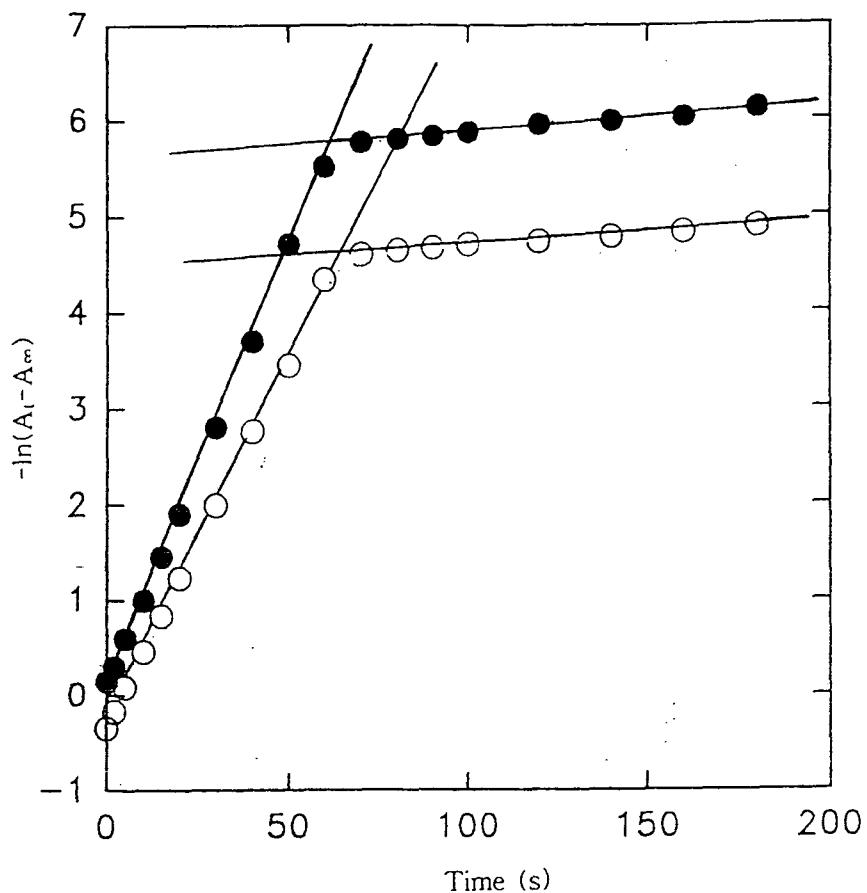


Fig. 4. Plot of  $-\ln(A_t - A_\infty)$  as a function of time according to equation (1)  
for the fading reaction of ODB-I (●), ODB-II (○)

### 결론

일반적으로는 2-carboxy-4'-diethylamino-2'-hydroxybenzophenone과 2-methyl-4-methoxy-diphenylamine의 축합으로 fluorane색소를 얻을 수 있으나 그중에서도 후자의 화합물을 효율좋게 얻는 것이 문제가 된다. Bamberg 반응에 의해 2-methyl-4-methoxy diphenylamine을 간단히 합성할 수 있었으며 이를 이용해 ODB-I과 ODB-II를 고수율로 얻을 수가 있었다. 또한 합성한 이들 fluorane계 색소의 전기 변색성에 관해 검토했다. ODB-I의 경우 2.4V의 전압을 인가한 후 전압을 off시키는 조작을 반복하면 무색  $\rightarrow$  흑색 현상이 반복됨을 알 수 있었으며, ODB-II의 경우 4V의 전압에서 같은 현상이 일어났으나 이때의 색상은 붉은 색상을 나타내었다. 소색과정은 1차 반응을 따르고 있으나 이중에는 빠른 소색과정 ( $k_1$ )과 느린 소색과정 ( $k_2$ )가 존재하고 있음을 알 수 있었다.