

신규 Squarylium Dyes에 의한 Poly(vinyl cinnamoyl acetate)의 고감도화(II)

손세모,곽선엽*

부경대학교 공과대학 인쇄정보공학과

*부산정보대학 디자인학부

(2000년 1월 20일 접수, 2000년 2월 20일 최종수정본 받음)

Photosensitive Effects of Poly(vinyl cinnamoyl acetate) by New Squarylium Dyes(II)

*Se-Mo,Son,Seon-Yeop,Kwak**

Dept. of Graphic Arts and Information Engineering

Pukyong National University,Pusan 608-737, Korea

*Group-Dept. of Industrial design.

Pusan college of Information technology,Pusan 616-737-737, Korea

(Received 20, Jan. 2000, in final form 20, Feb. 2000)

Abstract

A previous paper was reported in being sensitized photopolymer, poly(vinyl cinnamoyl acetate) (PVCiA)¹⁾with some squarylium dyes such as 1,3-bis(4 or 6-trifluoromethyl-1,3,3-trimethylindo) squarylium dyes(TFSQ).Here, we synthesized new 1,3-bis(4 or 6-nitro-1,3,3-trimethylindo) squarylium dyes(NISQ) to sensitize photopolymer, such as poly(vinyl cinnamoyl acetate).

Absorption's coefficient of (NISQ8) is 8.15×10^5 , the sensitivity of PVCiA added with NISQ8(3%) was highly sensitized 8 times than not added, and 2 times than TFSQ8(3%). Maybe, high absorption'scoefficient and red shift of NISQs with strongly withdrawing group to TFSQs afford to the high sensitivity of PVCiA.

1. 서 론

축쇄에 계피산기를 가진 감광성고분자들 중에서 Poly(vinyl cinnamoyl acetate)(이하:PVCiA)는 고감도의 감광성수지에의 가능성이 큰 감광성고분자로 널리 알려져 있다.²⁾⁻⁷⁾

PVCiA의 증감제에 의한 고감도화에 대하여 본 저자들이 전보에서 전자흡인기를 도입한 2,4-Bis(trifluoromethylindol)squarylium dyes(이하:TFSQ)의 유도체를 도입하여 고감도화를 시도하여 상대감도를 측정한 결과 비대칭 TFSQ가 효과적으로 고감도화가 일어나고 있음을 알 수 있었다.¹⁾

본보에서는 신규 1,3-Bis(nitroindol)squarylium dyes(이하:NISQ)를 합성하여 PVCiA의 고감도화에 대하여 검토하고 NISQ의 물성에 대하여 보고한다.

2. 실험

2.1 시약 및 기기

합성시약으로는 Poly(vinyl alcohol)(이하:PVA)은 시판품을 사용하였으며 monochloroacetate, Dimethylsulfoxide(DMSO)은 정제 없이 특급시약을 그대로 사용하였다. 계피산칼륨은 Me-OH중에 계피산과 KOH를 등mol 반응시켜 석출한 결정을 여과하여 아세톤에 세척한 후 사용하였다. 증감제인 NISQ의 합성용 시약인 3-nitroaniline, 3-methyl-2-butanone, Iodomethane, NaOH 및 용매 등은 Aldrich사의 특급시약으로 정제 없이 그대로 사용하였다.

용점측정기로는 Electrothermal IA9000, UV/Vis와 Shimadzu UV-2101PC, Shimadzu FTIR-8201PC를 각각 사용하였으며 1H NMR와 원소분석기는 일본전자FX-400형 핵자기 공명장치, Carlo Elba Model 1106Analyzer를 각각 사용하였다. 감광감도 증가에 대한 상대감도측정은 Gray-scale법을 이용하여 증감제의 첨가전 감도를 100으로 하여 상대감도를 측정하였다.⁷⁾ 고분자 용매는 Methyl glycol를 사용하였으며 현상액은 Methyl glycol/MEK(V:V/1:1)의 혼합용매를 사용하였다.

2.2 Poly(vinyl cinnamoyl acetate)의 합성¹⁾⁶⁾⁷⁾

전보에 따라 다단계 반응으로 합성하였다.

¹H NMR(DMSO-D₆): δ (in ppm from TMS)=1.60-1.90(d,CH₂), 4.60-4.70(s,COCH₂), 5.0(s,CH), 6.70&7.73(d,CH=CH), 7.5(m,Aromatic)

2.3 Squarylium Dyes 및 중간체 합성

4 or 6-nitro-2,3,3-trimethylindolenine

3-nitrophenylhydrazine는 전보에 따라 합성하였으며 정제 없이 그대로 사용하였다.¹⁾ 3구 플라스크에 용매 Et-OH 70ml와 3-nitrophenylhydrazine 22.90g(0.13mol), 3-methyl-2-butanone 13.45g(0.16mol)를 넣고 5시간 환류시켰다. 이때 96%의 H₂SO₄ 5ml를 첨가하였다. 반응물을 5%NaOH를 첨가하여 염기성화하면 고체가 녹으면서 액상이 되는데 이것을 에테르로 축출하여 증발 건조시키면 목적물이 얻어졌다.(수율: 48%)

Analysis(%). Calc./Found: C;47.01(47.11), H;4.57(4.44), N;27.43(27.45).

4 or 6-nitro-1,2,3,3-tetramethylindolenium salt

4 or 6-nitro-2,3,3-trimethylindolenine 0.1mol와 methyl iodide 0.12ml를 acetonitrile 300ml중에서 7시간 환류시켰다. 침전물을 여과한 후 CHCl₃로 세척하였다.(수율:55%)

4 or 6-nitro-1,2,3,3-tetramethylindoline

4 or 6-nitro-1,2,3,3-tetramethylindolenium salt을 5%NaOH로 중화하여 에테르로 축출하여 증발 건조시켜 목적물을 얻었다.(수율:100%)

Di-n-butyl squarate

squaric acid을 n-butanol/toluene(1:1/v:v)에 용해시킨 후 14시간 환류시킨다. 이때 생성되는 물을 Dean-stark trap를 이용하였으며 반응 종료후 용매를 증발시키고 감압증류하여 목적물을 얻었다.(수율:90%)

Monosubstituted butyl squarate

Et-OH 중에 Di-n-butyl squarate와 4 or 6-nitro-1,2,3,3-tetramethylindoline을 넣고 80°C에서 5분간 환류시킨후 실온으로 냉각시키면 적색의 침전물이 생성된다. 여과후 정제 없이 사용하였다.(수율:65%)

Monosubstituted squaric acid

monosubstituted butyl squarate을 Et-OH중에 환류시키면서 40% NaOH를 적하한후 실온으로 냉각시킨 후 2N HCl로 중화하면 적녹색 침전물이 생기며 여과후 정제 없이 사용하였다.(수율:70%)

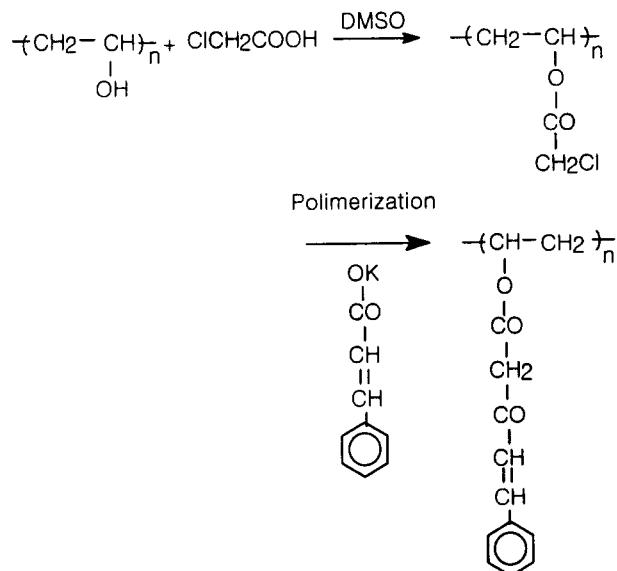
Squarylium Dyes 합성(General method)

monosubstituted squaric acid과 4 or 6-nitro-1,2,3,3-tetramethylindoline 등을 n-butanol/toluene(1:1/v:v) 혼합용매에서 16시간 반응시켰다.

반응 종료후 용매를 제거하고 column-chromatography(전개용매:CHCl₃/Hexane : 3/1)를 이용하여 분리 정제하였다.

3. 결과 및 고찰

3.1 Poly(vinyl cinnamoyl acetate)의 합성



Scheme 1

monochloroacetate와 PVA의 에스테르반응으로 얻어진 Poly(vinyl monochloroacetate)(이하:PVCiA)를 DMSO 용매 중에서 계피산칼륨과 반응을 행하였다.(Scheme 1)

무용매 또는 DMSO에서의 PVCiA의 합성이 acetoxy기의 도입을 억제할 수 있다는 것을 전보에 발표하였으며 특히 무용매에서의 점도증가로 인한 PVCiA의 합성 반응 수율이 저하하였고 NMR 분석결과 actocyl기의 CH_3 는 관측되지 않았다. PVCiA의 합성도 DMSO중에 PVCiA와 계피산칼륨과 반응시켜 PVCiA를 얻었으며 NMR의 확인 결과 PVCiA의 monochloroacetic ester분야 cinnamoyl acetoxy기로 치환된 것을 확인하였다.

3.2 Indoline 유도체 및 trifluoromethylindo squarylium dyes의 합성

Indoline의 전보 및 Fischer합성법으로 합성하였으며,¹⁸⁾⁹⁾ 본보에 사용한 meta치환 3-nitroaniline의 indolenine화는 meta치환 phenylhydrazines과 같이 전자흡인기가 meta위에 오면 X:Y의 비가 1:1의 비율로 이량체가 생성된다고 보고되고 있으며¹⁰⁾⁻¹⁶⁾ 4와 6위의 이량체가 1:1의 비로 생성되었다

고 사려되며 금후 이들의 비를 축적하여 보고 할 예정이다. (Scheme 2)

Squarylium dye(SQD)는 일반적으로 squarine산과 전자가 풍부한 방향족 또는 헤테로 방향족 유도체의 축합반응으로 합성되며 본보에는 비대칭 SQD의 일반적인 합성방법을 이용하였다.¹³⁾

Table 1에 4위 또는 6위에 치환된 NISQ유도체의 결과를 각각 나타내었다. 4위의 치환 NISQ는 높은 흡광계수를 나타내고 있으나 6위의 치환 NISQ는 약 2배정도 낮게 나타났다. 비대칭 NISQ는 대칭 NISQ보다 낮은 융점을 나타내고 있는데 이들에 대한 원인은 금후 분자궤도계산법(MOPAC)을 이용하여 축적하여 보고할 예정이다. 또한 본 실험에서 합성한 NISQ의 유도체는 SQD의 특유한 고효율의 carrier 생성이 관찰되었으며 이들의 광전기적 특성 결과는 차회에 보고 할 예정이다. 또한 전보에 보고한 TFSQ보다 흡광계수가 높게 나타났는데 이것은 전자흡인기가 $\text{NO}_2 > \text{CF}_3$ 이므로 장파장의 이동과 동시에 흡광계수가 높게 나타났다고 사려된다.

Table 1 Data of Nitrolindo-squarylium dyes.

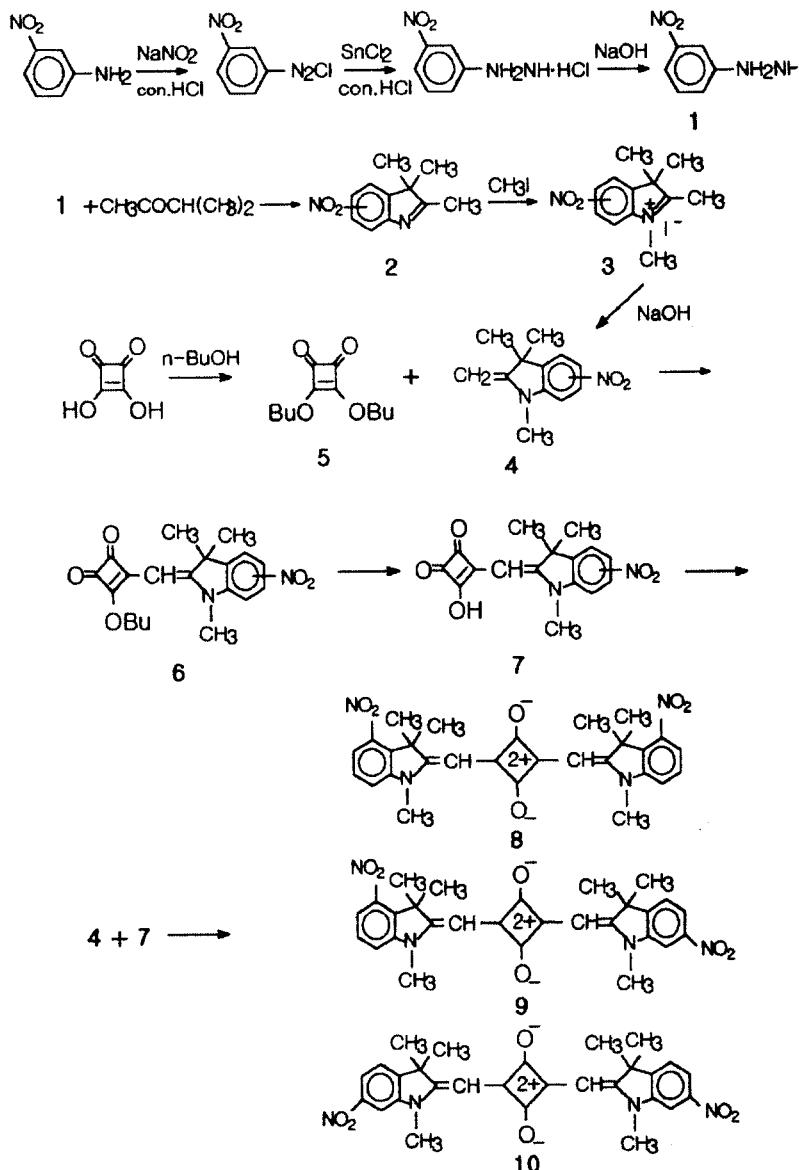
Dyes	Yield (%)	$\lambda_{\text{max}}^{\text{a)}$ (nm)	$\epsilon^{\text{a)}$ ($\times 10^5$)	M.P (°C)	Analysis(%)b) Found/Cald.		
					C	H	N
NISQ8	33	652	8.15	320>	64.62 (64.15)	6.15 (6.10)	10.77 (10.55)
NISQ9	20	655	5.96	295	64.62 (64.20)	6.15 (6.17)	10.77 (10.26)
NISQ10	35	654	3.88	335>	64.62 (64.18)	6.15 (6.05)	10.77 (10.58)

a) measured in CHCl_3

b) elemental analysis of NISQs

3.3 상대감도

본보에는 80%도입된 PVCiA를 기준으로 하여 NISQ의 첨가량에 따른 상대감도를 측정하여 Fig.1에 나타내었다. 저자들은 전보에서 증감색소를 3%로 고정한 후 cinnamoyl기의 도입에 따른 상대감도를 측정하였으나 Fig.1에서는 증감색소의 증가가 PVCiA에 첨가될 경우 어느 일정한 농도에서 증감색소의 농도 소광이 일어나 상대감도가 저하되는 현상을 나타내고 있음을 알 수 있다. 농도소광은 NISQ가 cinnamoyl기의 trans-olefin(-CH=CH-) Radical화에 energy 전이를 일으키지 못하므로 -CH=CH-의 cross-linking의 발생이 저하하여 상대감도가 떨어진다고 사려된다.



NISQ.8-10

Scheme 2

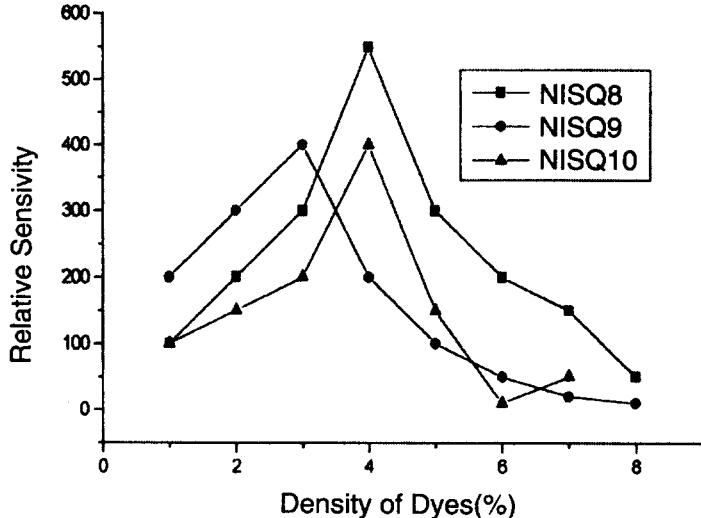


Fig.1 Relative sensitivity between PVCiA and NISQs.

4. 결 론

PVCiA의 고감도화를 위하여 신규 합성하여 NISQ는 PVCiA기준량으로 4%이상 첨가 시는 증감제의 농도소광으로 인하여 상대감도가 급격하게 감소함을 알 수 있었으며 Indoline환의 4위에 전자흡인기가 강한 기가 치환 될 수록 PVCiA의 고감도화에 효과적임을 알 수 있었다.

비대칭인 NISQ9는 3%전후에서 최대의 상대감도를 나타내는 것은 비대칭의 증감제의 경우는 용해도가 대칭의 NISQ보다 높으므로 소량의 증감제 첨가로도 큰 증감효과를 나타낼 수 있었다.

참고문헌

- 손세모, 박진환, 한국인쇄학회지, 16, pp.1-13, (1996)
- L.M.Minsk,J.G.Smith and J.F.Wright : J.Appl.Polym.Sci., 16, 302 (1959)
- E.M.Robertson,W.P.van Deusen and L.M.Minsk : J.Appl.Polym.Sci., 16, 308 (1959)
- 西久保忠臣,富山嘉子,牧喜代志,高岡恒郎 : 高分子學會法學, 29, 295 (1972)
- 帝人(株) : 特開昭 49-48401

6. T.Uchida,S.Sawada : Bull.of Jap.Soc. of Printing Sci. and Tech., 16, 73(1989)
7. T.Uchida,S.Sawada : Bull.of Jap.Soc. of Printing Sci. and Tech., 26, 163(1989)
8. Organic syntheses, Vol.3,463
9. 特開昭 45-28892(일본)
10. B.Robinson : Chemical Review, 4, 374 (1963)
11. J.Bornstein 외 2인 : J.Am.Chem.Soc., 79, 1745 (1957)
12. E.Forber 외 3인 : Tetrahedron, 8, 67 (1960)
13. A.H. Schmidt : Syntheses, 961,(1980)
14. H.E.Sprenger : Angew.Chem.Int.Ed.Engl., 7, 530 (1960)
15. G.Maahs : Angew.Chem.Int.Ed.Engl.. 2, 690 (1963)
16. E.Terpetsching,J.R.Lakowicz : Dyes and Pigments, 12, 227 (1993)