

## FAB/MS를 이용한 Benzoxazolo Carbocyanine계 화합물의 분석

김영찬†

중부대학교 화장품과학과

(2005년 12월 15일 접수 ; 2006년 6월 7일 채택)

### Analysis of Benzoxazolo Carbocyanine Compounds using FAB/Mass Spectrometry

Yeoung-Chan Kim†

Department of Cosmetic Science, Joongbu University, Kumsan 312-702, Korea

(Received December 15, 2005 ; Accepted June 7, 2006)

**Abstract :** Benzoxazolo carbocyanine compounds were synthesized by condensation of a suitable ortho-ester with an appropriately substituted 2-methylbenzoxazole in the presence of triethylamine. These compounds used as green sensitizing dyes in photographic emulsions. The compounds are characterized by fast atom bombardment mass spectrometry. The values( $m/z$ ) of structurally significant ions observed in FAB spectra. It was showed tentative fragmentation pattern in FAB spectroscopy of  $\text{HN}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$  cations in glycerol/trifluoroacetic acid matrix.

Keywords : benzoxazolo carbocyanine, fragmentation, mass spectrometry,  
 $\text{HN}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$  cations.

### 1. 서 론

최근들어 전자사진은 근적외광(810nm), 적색광(660nm), 황색광(570nm)의 3색에 대한 발광다이오드를 사용하여 화상에 응용하고 있는데 할로겐화은은 청색광의 고유한 흡수를 갖지만 분광증감색소를 할로겐화은에 흡착시킴으로서 청색에서 적외영역까지 자유롭게 감광파장을 제어할 수 있는데 이러한 화합물을 화상형성기술이나 전자 화상재료에 응용하여 전자 화상산

업에 많은 발전을 가져왔으며, 이에 대한 연구와 개발은 한층 더 열기를 띠고 있다. 또한, 분광증감색소의 고유한 특성과 안정성 및 품질관리에 대한 신뢰성을 높이기 위한 고도의 기술개발을 하고 있는 실정이다. 따라서 전자 화상정보의 기록에 이용되고 있는 cyanine계 분광증감색소는 기존 은염 자체가 가지는 청색광의 파장영역을 넘어선 녹색광 및 적색광 영역에서 은염이 감응하도록 분자설계를 하여 고화질 기록법으로 응용되고 있다. 따라서 최근 cyanine계 분광증감색소들에 대한 연구가 활발하게 진행되면서 oxazole 또는 thiazole, selenazole 색소들의 고감도의 정색성유제(orthochromatic

†주저자 (e-mail : yckim@joongbu.ac.kr)

emulsion)와 전정색 성유제(panchromatic emulsion)가 전자 화상산업에 필수적으로 이용되고 있다[1]. 유제 중에 존재하는 순수한 은염들은 자외선이나 청색광의 단파장광에만 감광되며, 녹색광 이상 황색광이나 적색광에 대한 감광성은 없기 때문에 분광증감색소를 사진 유제에 첨가하여 광의 영역을 완전히 흡수하게 하는데 그 목적이 있다[2-4]. 은염사진유제에 cyanine 계 분광증감색소를 첨가하면 은염에 분광증감색소가 흡착되어 분광영역이 장파장으로 이동하는 현상이 있으며, 비교적 대칭성이 좋은 분광증감색소에서는 공액 메틴사슬이 1개 증가할 때마다 흡수극대는 약 100nm씩 장파장으로 이동된다고 보고한 바 있다. 공액 메틴사슬이 증가하면 증가할수록 광원 및 용매에 대한 안정성이 현저히 낮아짐에 유의해야 하는데 cyanine 계 분광증감색소는 매우 불안정하여 약 70% 정도로 광 산화된다는 보고도 있으므로 보관에 주의를 요한다. 따라서 본 연구에서는 기본적인 녹감유제에 이용되는 이미 합성된 분광증감색소 물질을 fast atom bombardment mass spectrometry로 확인하며, 또한,  $\text{HN}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$  양이온의 분자개열형태에 대해서 조사하고자 한다[5].

## 2. 실험

### 2.1. 시약

본 연구에서 분광증감색소를 합성하기 위하여 사용한 시약은 H. W. Sands Co.(USA)의 2-methylbenzoxazole, Tokyo Chemicals Industry Co.(Japan) G.R급의 ortho-ester, triethylamine, m-cresol를 사용하였다. 또한, 질량분석을 위해서 사용한 glycerol, trifluoroacetic acid는 99.9%의 Aldrich Chemical Co. (USA)를 사용하였다.

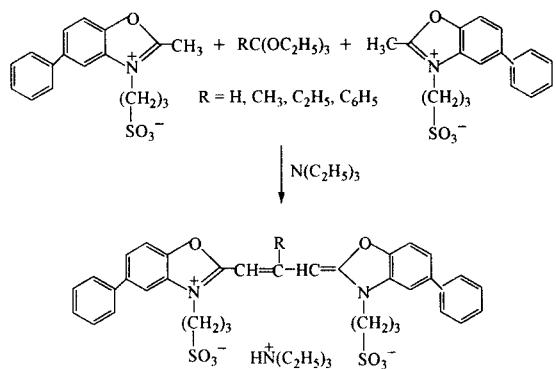
### 2.2. 분석기기

Benzoxazolo carbocyanine 계 분광증감색소의 질량분석은 glycerol과 trifluoroacetic acid의 혼합물에 분광증감색소를 녹여 Xenon에서 3kV로 작동시킨 Ion Tech FAB Gun으로 장치된 JMS-DX303 mass spectrometry를 사용하였고, positive ion FAB spectra는 15sec의 scan rate로서 m/z=20에서 m/z=1,000 범위까지 측정하였

다.

### 2.3. 합성

Benzoxazolo carbocyanine 계 분광증감색소를 합성하기 위해서 triethylamine 존재 하에서 2-methyl-3-sulfopropyl-5-phenyl-benzoxazolium (inner salt)에 4종류의 ortho-ester를 가하여 합성하며, 합성도표는 Scheme 1에 나타내었다 [6-10].



Scheme 1. Synthesis of benzoxazolo carbocyanine dyes.

## 3. 결과 및 고찰

### 3.1. FAB/Mass Spectra 분석결과

합성된 화합물의 중요한 이온들의 FAB mass spectra 값을 Table 1에, positive FAB mass spectra는 Fig. 1~4에 각각 나타내었다.

Benzoxazolo carbocyanine 계 분광증감색소의 FAB spectra를 분석한 결과 구조 특성상 가장 중요한 4종의 이온인  $[\text{Dye}-\text{HN}^+\text{Et}_3^+\text{H}]^+$ 의 spectra 값이 774, 788, 802, 850으로 나타났고,  $[\text{Dye}-\text{H}^+\text{H}]^+$ 의 spectra 값이 673, 687, 701, 749로 나타났으며,  $\text{M}-\text{H}_2\text{SO}_3$ 의 spectra 값이 591, 605, 619, 667로 확인되었고,  $\text{M}-(\text{CH}_2)_3\text{SO}_3^-$ 의 spectra 값이 551, 565, 579, 627로 나타나 모든 화합물의 측쇄에서  $\text{M}-(\text{CH}_2)_3\text{SO}_3^-$ 가 붙어 있었고, 4종의 화합물에서  $\text{C}_{11}\text{H}_6\text{RNOC}_6\text{H}_5$ 의 spectra 값도 246, 260, 274, 322로 관찰되었다. 그리고 최종으로 m/z=102에서 유기 양이온인  $[\text{HN}(\text{Et})_3]^+$ 가 확인되어 합성된 물질임을 확인할 수 있었다.

Table 1.  $m/z$  Values of Structurally Significant Ions Observed in FAB Spectra of Compounds

Compounds	R=H	R=CH <sub>3</sub>	R=C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	R=C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>
[Dye-HN <sup>+</sup> Et <sub>3</sub> +H] <sup>+</sup>	774	788	802	850
[Dye-H+H] <sup>+</sup> ≡ M	673	687	701	749
M-H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	591	605	619	667
M-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> ≡B	551	565	579	627
B-H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	469	483	493	545
HN <sup>+</sup> Et <sub>3</sub>	102	102	102	102
B-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> H	428	442	456	504
C <sub>11</sub> H <sub>6</sub> RN <sub>2</sub> OC <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	260	274	288	336
C <sub>11</sub> H <sub>6</sub> RNOOC <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	246	260	274	322

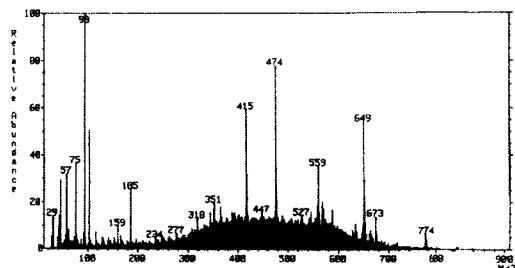


Fig. 1. FAB mass spectra of benzoxazolo carbocyanine dye (R=H).

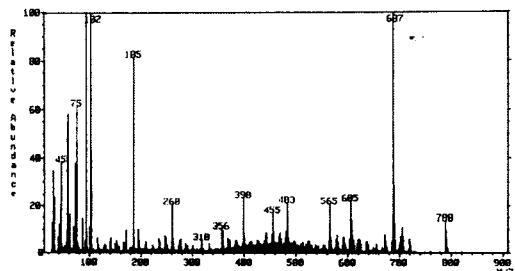


Fig. 2. FAB mass spectra of benzoxazolo carbocyanine dye (R=CH<sub>3</sub>).

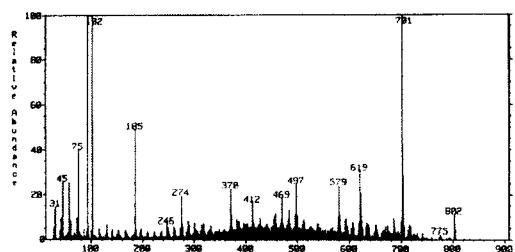


Fig. 3. FAB mass spectra of benzoxazolo carbocyanine dye (R=C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>).

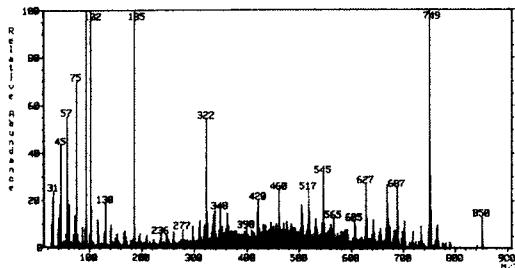


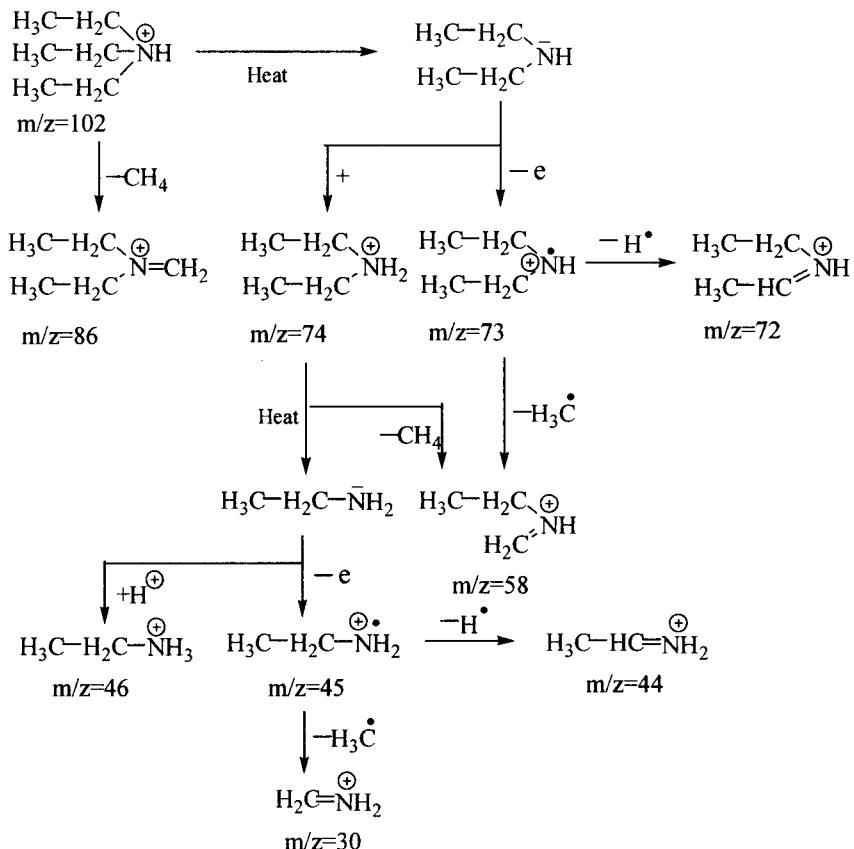
Fig. 4. FAB mass spectra of benzoxazolo carbocyanine dye (R=C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>).

### 3.2. HN(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub> 양이온의 분자개열 형태

Benzoxazolo carbocyanine계 분광증감색소에 결합되어 있는 triethyl ammonium salt 양이온의 분자개열 형태를 Scheme 2에 나타내었다.

### 4. 결 론

본 연구에서 4종류의 benzoxazolo carbocyanine계 분광증감색소의 질량분석은 기본적인 녹감유제에 이용되는 색소로서 fast atom bombardment mass spectrometry로 조사한 결과 benzoxazolo carbocyanine triethylamine salt의 구조 특성상 가장 중요한 이온인 [Dye-HN<sup>+</sup>Et<sub>3</sub>+H]<sup>+</sup>, [Dye-H+H]<sup>+</sup>, 그리고 유기 양이온인 [HN(Et)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>가 확인되었다. 또한, HN(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub> 양이온의 분자개열형태에 대해서 조사한 결과 목적한 물질이 이온분자로 개열함을 알 수 있었다.



Scheme 2. Tentative fragmentation pattern in FAB mass spectra of  $\text{HN}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$  cations in glycerol/trifluoroacetic acid matrix.

### 참고문헌

- J. W. Oh, "Photographic Engineering", p. 107, Cheongmungak, Seoul (1991).
- Y. C. Kim and B. C. Sohn, The Spectral Sensitization and the Photographic Characteristics of Sensitizing Dye for Photographic Emulsion, J. Kor. Oil Chem. Soc., 13(1), 87-98 (1996).
- Y. C. Kim, Spectral Sensitization and Photographic Characteristics of 9-Phenyl-3,3'-Bis(3-Sulfopropyl)-4,5,4',5'-Naphthothiazolo Carbocyanine Triethyl Ammonium Salt, J. Kor. Oil Chem. Soc., 20(4), 366-371 (2003).
- K. I. Jacobson and R. E. Jacobson, "Imaging Systems", 1st ed., pp. 37-39, John Wiley & Sons, New York (1976).
- X. F. Zhou, H. J. Geise, B. X. Peng, Z. X. Li, M. Yan, R. Domisse, and R. Carleer, The Structures of Benzoxazole Cyanine Dye, Their Spectroscopy, and Their Performance in Photographic Emulsions, J. Imaging Sci. Technol., 38, 18-23 (1994).
- Y. C. Kim, T. S. Kang, and B. C. Sohn, The Synthesis of Sensitizing Dye for Photographic Emulsion, J. Kor. Oil Chem. Soc., 12(2), 5-11 (1995).
- Y. C. Kim, The Synthesis of Naphthothiazolo Carbocyanine Dye, J. Kor. Oil Chem. Soc., 13(1), 31-39 (1996).
- Y. C. Kim, The Synthesis of 9-Phenyl-3,3'-Bis(3-Sulfopropyl)-4,5,4',5'-

- Naphthothiazolo Carbocyanine Triethyl Ammonium Salt, J. Kor. Oil Chem. Soc., 13(3), 73-81 (1996).
9. Y. C. Kim, The Synthesis of Green - Sensitizing Dye for Photographic Emulsion, J. Kor. Oil Chem. Soc., 14(2), 57-64 (1997).
10. Y. C. Kim, The Synthesis of Red - Sensitizing Dye for Color Photography, J. Kor. Oil Chem. Soc., 18(2), 136-141 (2001).