



بیست و ششمین کنفرانس اپتیک و
فوتونیک ایران و دوازدهمین کنفرانس
مهندسی و فناوری فوتونیک ایران،
دانشگاه خوارزمی،
تهران، ایران.
۱۵-۱۶ بهمن ۱۳۹۸



بررسی تاثیر غلظت بر ویژگی‌های اپتیک خطی و غیرخطی محلول‌های حاوی

رنگ اسید فیوشن

محمد برزن^۱، نوشین السادات حسینی تهرانی^{۲*}، عطااله کوهیان محمدآبادی^۲

^۱پژوهشکده فوتونیک و فناوری‌های کوانتومی، پژوهشگاه علوم و فنون هسته‌ای

^۲دانشکده فیزیک، دانشگاه تهران

hosseini96@ut.ac.ir*

چکیده - در این مقاله به بررسی تاثیر غلظت بر ویژگی‌های اپتیک خطی و غیرخطی محلول‌های حاوی رنگ اسید فیوشن می‌پردازیم. نمونه‌ها در سه غلظت (۰/۲ - ۰/۱ - ۰/۰۵ میلی مولار) تهیه شده‌اند. طیف لومینسانس نمونه‌ها با استفاده از لیزر دیودی با طول موج ۵۳۲ نانومتر به عنوان چشمه‌ی تحریک، اندازه‌گیری شد. نتایج نشان می‌دهند افزایش غلظت، افزایش ضریب جذب و شدت لومینسانس را به همراه دارد، همواره برای تمامی غلظت‌ها طول موج بیشینه جذب ثابت است اما در نمودارهای لومینسانس همراه با افزایش غلظت برای طول موج بیشینه، جابجایی به سمت قرمز (Red shift) روی می‌دهد. همچنین نمونه‌ها در تمامی غلظت‌ها رفتار غیرخطی گرمایی از خود بروز می‌دهند. ضرایب جذب و شکست غیرخطی با علامت منفی به دست آمدند که به ترتیب ناشی از پدیده‌ی جذب اشباعی و اثر خود واکانونی می‌باشد.

کلید واژه- اسید فوشین (Fuchsin acid)، رنگ (Dye)، لومینسانس، روبش - Z، اپتیک غیرخطی.

Investigation the effect of concentration on the linear and nonlinear optical properties of acid fusion dye solutions

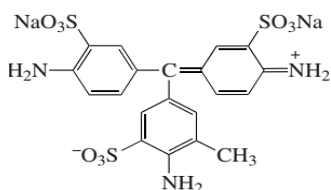
Mohammad Barzan¹, Nooshin. S. Hosseini^{2,*}, Ataallah Koochian².

¹Department of Photonics and Quantum Technologies, Institute of Nuclear Science and Technology, Tehran, Iran.

²Physics department, university of Tehran, Tehran, Iran.

Abstract- In this paper, we investigate the effect of concentration on the linear and nonlinear optical properties of solutions containing fusion acid dyes. Samples were prepared in three concentrations (0.2-0.1-0.05 mM). The luminescence spectrum of the samples was measured by a diode laser at a wavelength of 532 nm as excitation source. The results show that the increase in concentration, **lead to** increase in absorption coefficient and intensity of luminescence, absorption **peak wavelength** is constant for all concentrations, but with increasing concentration for the luminescence **peak wavelength** the red shift occurs. Samples also show nonlinear thermal behavior at all concentrations. The nonlinear refractive index and absorption coefficients of samples have negative sign due to the saturable absorption and self-defocusing effects, respectively.

Keywords: Fuchsin acid, dye, luminescence, Z-scan technique.



شکل ۱: ساختار شیمیایی اسید فیوشن [۷].

۲- مواد و روش‌ها

نمونه‌های محلول رنگ از ترکیب پودرهای رنگ و آب دوبار یونیزه در غلظت‌های مختلف تهیه شده اند. غلظت نمونه‌ها به ترتیب (A) ۰/۲ و (B) ۰/۱ و (C) ۰/۰۵ میلی‌مولار می‌باشد.

بیناب جذب نمونه‌ها با بیناب‌نگاری جذبی مرئی-فرابنفش دستگاه اسپکترومتر AvaSpec-ULS2048L مورد بررسی قرار گرفت. همچنین بیناب لومینسانس نمونه‌ها به کمک لیزر دیودی در طول موج ۵۳۲ نانومتر بررسی شد. ضرایب جذب و شکست غیرخطی به کمک روش شناخته شده روبش-Z و با استفاده از لیزر دیودی دارای توان خروجی ۷۰ میلی‌وات و طول موج ۵۳۲ نانومتر، عدسی با فاصله کانونی ۱۰ سانتی‌متر و روزنه به قطر ۱ میلی‌متر اندازه‌گیری شده است.

۳- نتایج و بحث

۳-۱- ویژگی‌های خطی

نتایج بیناب‌نگاری جذبی مرئی-فرابنفش نشان می‌دهد که با افزایش غلظت، اگرچه طول موج بیشینه و پهنای نوار جذب ثابت می‌ماند اما، میزان جذب متناسب با غلظت افزایش می‌یابد. منحنی‌های مربوط به بیناب جذب محلول-های رنگ و نیز نتایج مربوط به آن در شکل ۲ و جدول ۱ نمایش داده شده‌اند.

۱- مقدمه

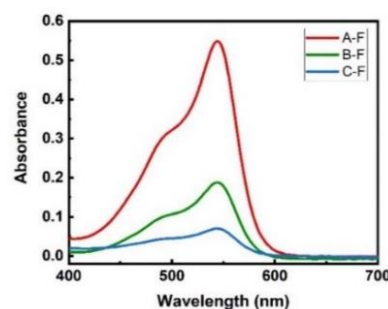
اسید فیوشن نوعی رنگ سمی، قرمز رنگ، محلول در آب و از خانواده تری فنیل متان با فرمول شیمیایی $C_{20}H_{17}N_3O_9S_3Na_2$ و جرم مولی ۵۸۵/۵۳۸ g/mol می‌باشد. از نام‌های دیگر این رنگ می‌توان به روبین-اس و اسید وایولت ۱۹ اشاره کرد [۱]. رنگ‌های تری فنیل متان از مهم‌ترین رنگ‌های صنعتی هستند که جزء اولین رنگ‌های سنتز و توسعه یافته به شمار می‌آیند و هنوز هم کاربردهای فراوانی دارند. این رنگ‌ها به‌خاطر شدت بالای رنگ‌دهی و درخشندگی قرمز، سبز و آبی و پایداری کم آن‌ها بر روی اکثر زیرلایه‌ها مورد توجه قرار گرفته‌اند [۲].

رنگ‌های تری فنیل متان (TPM) با توسعه‌ی لیزرهای دارای تپ فوق کوتاه از پیکوثانیه به فمتوثانیه، بارها مورد بررسی قرار گرفتند [۳]. زیرا زمان آرام شدن رنگ‌های TPM متناسب با پهنای تپ لیزر و با تغییر گرانروی محلول، به راحتی قابل تنظیم است. طول عمر فلورسانس (τ_f) رنگ-های TPM به شدت با گرانروی محلول متناسب است و از چند پیکوثانیه تا ۴ نانوثانیه می‌تواند تغییر کند [۴]. حساسیت شدید (τ_f) به گرانروی دلیل اصلی کاربرد رنگ-های TPM به عنوان پویش‌گرهای مولکولی برای بررسی گرانروی در مواد چگال است. همچنین، طول موج‌های نوسان لیزرهای تپی فوق کوتاه موجود با بیشینه‌ی جذب رنگ‌های TPM مطابقت دارد [۵]. در سال ۲۰۰۷ گروه وینیتا از دانشگاه آنا هند، رفتار اپتیک غیرخطی اسید فیوشن با غلظت ثابت را در فازهای جامد و مایع، تحت تاثیر بوتانول و پلی‌متیل‌متاکریلات بررسی کردند [۶]. در حالی که تاثیر غلظت رنگ مذکور بر مشخصات خطی و غیر خطی مورد بررسی قرار نگرفته است که این مقاله سعی دارد به این مهم بپردازد.

ساختار شیمیایی اسید فیوشن در شکل ۱ نمایش داده شده است.

جدول ۲: نتایج مربوط به نمودارهای بیناب لومینسانس.

نمونه	A-F	B-F	C-F
$I_{\max}$	۰/۱۹۲	۰/۱۰۳	۰/۰۵۵
$\lambda_0(\text{nm})$	۵۹۲	۵۸۹	۵۸۶
$\Delta\lambda(\text{nm})$	۹۸	۹۸	۹۸
Stokes shift (nm)	۴۸	۴۵	۴۲



شکل ۲: بیناب جذب نمونه‌های رنگ اسید فیوشن در غلظت‌های مختلف.

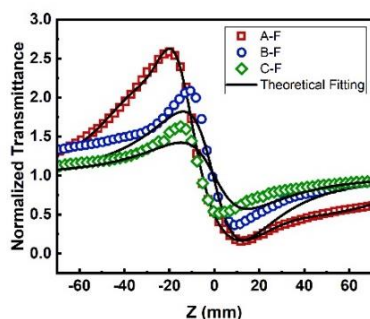
جدول ۱: نتایج مربوط به نمودارهای جذب مرئی-فرابنفش.

نمونه	C-F	B-F	A-F
$\alpha (\text{cm}^{-1})$	۰/۰۷۲	۰/۱۸۱	۰/۴۸۰
$A_{\max}$	۰/۰۸۰	۰/۲۰۲	۰/۵۴۹
$\lambda_0(\text{nm})$	۵۴۴	۵۴۴	۵۴۴
$\Delta\lambda(\text{nm})$	۶۱	۶۱	۶۱

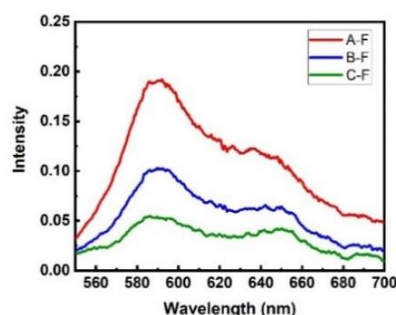
همان‌طور که در جدول ۲ نیز مشاهده می‌شود، با افزایش غلظت، جابجایی استوکس افزایش می‌یابد. از آنجایی که رنگ در غلظت‌های پایین به صورت مونومر می‌باشد، بنابراین، اندرکنش رنگ-رنگ قابل چشم‌پوشی است و در نتیجه، افزایش شدت لومینسانس با افزایش غلظت را شاهد هستیم. همچنین، جابجایی قرمز در طول موج قله لومینسانس با افزایش غلظت، ناشی از جذب مجدد و گسیل مجدد حاصل از هم‌پوشانی لبه طول موج بلند بیناب جذب و طول موج کوتاه بیناب گسیل می‌باشد.

۳-۲- ویژگی‌های غیرخطی

نمودارهای حاصل از آزمایش روبش Z- در شکل‌های ۴ و ۵ نشان داده شده‌اند که نتایج حاصل از آن‌ها در جدول ۳ قابل مشاهده است. اثرات اپتیک غیرخطی ظاهر شده از نوع غیرخطیت گرمایی هستند، دلیل ایجاد خواص اپتیکی غیرخطی گرمایی این است که کسری از توان لیزر فرودی به هنگام عبور از ماده، جذب شده و دمای ماده را افزایش می‌دهد که این خود به تغییر ضریب شکست می‌انجامد [۸].



شکل ۴: منحنی روبش Z- روزنه بسته برای محلول‌های رنگ اسید فیوشن.



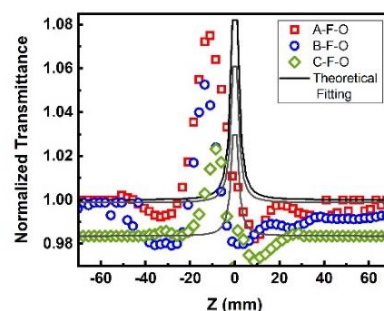
شکل ۳: بیناب لومینسانس نمونه‌های رنگ اسید فیوشن در غلظت‌های مختلف.

هنگامی که ماده فوتون را جذب می‌کند، وارد حالت برانگیخته شده و پس از آن، انرژی خود را از دست می‌دهد. با توجه به اینکه فوتون گسیل شده نسبت به فوتون جذب شده انرژی کمتری دارد، به این اختلاف انرژی، یا به عبارتی، تفاوت بین طول‌موج‌های بیشینه‌ی بیناب‌های جذب و گسیل، جابجایی استوکس می‌گویند.

پرداختیم. نتایج نشان می‌دهند افزایش غلظت، افزایش ضریب جذب و شدت لومینسانس را به همراه دارد، در نمودارهای بیناب جذب، همواره برای تمامی غلظت‌ها طول موج بیشینه جذب ثابت است اما در نمودارهای لومینسانس همراه با افزایش غلظت برای طول موج بیشینه، جابجایی به سمت قرمز (Red shift) روی می‌دهد. پهنای نوارهای جذب و لومینسانس برای همه‌ی نمونه‌ها ثابت است. نمونه‌ها در تمامی غلظت‌ها رفتار غیرخطی گرمایی از خود بروز می‌دهند که ضریب شکست غیرخطی آن‌ها به دلیل اثر خود واکانونی منفی و ضریب جذب غیرخطی آن‌ها نیز به دلیل پدیده‌ی جذب اشباعی منفی می‌باشد. با افزایش غلظت ضرایب جذب و شکست و تغییر فاز غیرخطی نمونه‌ها افزایش می‌یابد.

مرجع‌ها

- [1] R. W. Sabnis, *Handbook of acid-base indicators*: CRC Press, 2007.
- [2] D. F. Duxbury, "The photochemistry and photophysics of triphenylmethane dyes in solid and liquid media," *Chemical reviews*, vol. 93, no. 1, pp. 381-433, 1993.
- [3] G. Busch, and P. Rentzepis, "Picosecond chemistry," *Science*, vol. 194, no. 4262, pp. 276-283, 1976.
- [4] D. Ben-Amotz, R. Jeanloz, and C. Harris, "Torsional dynamics of molecules on barrierless potentials in liquids. III. Pressure dependent picosecond studies of triphenylmethane dye solutions in a diamond anvil cell," *The Journal of chemical physics*, vol. 86, no. 11, pp. 6119-6127, 1987.
- [5] M. Ishikawa, J. Y. Ye, Y. Maruyama, and H. Nakatsuka, "Triphenylmethane dyes revealing heterogeneity of their nanoenvironment: Femtosecond, picosecond, and single-molecule studies," *The Journal of Physical Chemistry A*, vol. 103, no. 22, pp. 4319-4331, 1999.
- [6] G. Vinitha, and A. Ramalingam, "Nonlinear studies of Acid Fuchsin dye in liquid and solid media," *Spectrochimica acta part A: Molecular and Biomolecular Spectroscopy*, vol. 69, no. 4, pp. 1160-1164, 2008.
- [7] G. Vinitha, and A. Ramalingam, "Single-beam Z-scan measurement of the third-order optical nonlinearities of triarylmethane dyes," *Laser physics*, vol. 18, no. 10, pp. 1176-1182, 2008.
- [8] R. W. Boyd, *Nonlinear optics*: Elsevier, 2003.



شکل ۵: منحنی روبش-Z روزنه باز برای محلول‌های رنگ اسید فیوشن.

جدول ۳: نتایج مربوط به نمودارهای آزمایش روبش-Z.

نمونه	A-F	B-F	C-F
ضریب شکست غیرخطی $n_2 \text{ (cm}^2/\text{W)} \times 10^{-9}$	-۵/۱۳	-۲/۵۰	-۱/۵۴
تغییر فاز غیرخطی $ \Delta\phi_0 $	۷/۷۲	۴/۳۸	۲/۸۳
ضریب جذب غیرخطی $\beta \text{ (cm/W)} \times 10^{-4}$	-۵/۶۸	-۴/۰۴	-۱/۷۱

برای محلول‌های اسید فیوشن در تمامی غلظت‌ها ضریب شکست غیرخطی گرمایی، به دلیل اثر خود واکانونی، منفی و از مرتبه‌ی 10^{-9} می‌باشد. همچنین ضریب جذب غیرخطی برای تمامی نمونه‌ها، به دلیل پدیده‌ی جذب اشباعی، منفی و از مرتبه‌ی 10^{-4} می‌باشند. همچنین بخاطر اثر غیر موضعی پرتوی فرودی، منحنی تئوری و تجربی در شکل ۵ اندکی اختلاف دارد. با افزایش غلظت ضرایب جذب و شکست و تغییر فاز غیرخطی نمونه‌ها افزایش می‌یابد. می‌دانیم که ضریب جذب کلی برابر با $\alpha(I) = \alpha + \beta I$ است و بنابراین بدلیل منفی بودن ضریب جذب غیرخطی، با افزایش غلظت ضریب جذب کل کاهش می‌یابد.

نتیجه‌گیری

در این مقاله، به بررسی تاثیر غلظت بر ویژگی‌های اپتیک خطی و غیرخطی محلول‌های حاوی رنگ اسید فیوشن