



مطالعه‌ی طیف جذب در محلول مولکول مغناطیسی $(\text{FeCl}_4)_2(\text{Py.H})_3\text{Cl}$ به روش ابتدا به ساکن

فرزانه بنی‌اسدی^۱، محمد باقر فتحی^۲، سیده مه‌ری حمیدی سنگدهی^۳، محمد مهدی طهرانچی^۱

^۱ تهران، ولنجک، دانشگاه شهید، بهشتی گروه فیزیک

^۲ کرج، دانشگاه خوارزمی، گروه فیزیک

^۳ پژوهشکده لیزر دانشگاه شهید بهشتی، ولنجک، تهران

چکیده - مطالعه‌ی خواص اپتیکی ترکیباتی که از نقطه نظر فیزیکی چندین کاربرد دارند به دلیل نقش موثر آن‌ها در طراحی و ساخت ادوات نوری اعم از سویچ‌ها، سنسورها و حافظه‌ها از اهمیت ویژه‌ای برخوردار است. در این گزارش محلول ترکیب $(\text{FeCl}_4)_2(\text{Py.H})_3\text{Cl}$ در حلال استونیتریل را انتخاب کردیم و به مطالعه‌ی طیف جذب نمونه در فاز محلول با استفاده از نظریه‌ی تابعی چگالی پرداختیم. محاسبات جذب را در طول موج‌های نزدیک به ۵۲۰ نانومتر و ۷۳۰ نانومتر نشان می‌دهد. این نتیجه مغناطش نور القای گزارش شده در محلول را در دمای اتاق و در طول موج ۵۲۰ نانومتر توجیه می‌کند.

کلید واژه - ضریب جذب، مگنت مولکولی، مغناطش نورالقای، نظریه‌ی تابعی چگالی.

Ab-initio Study of spectral absorption in $(\text{FeCl}_4)_2(\text{Py.H})_3\text{Cl}$ solution

Farzaneh Baniasadi¹, Mohamad Bagher Fathi, Mehri Hamidi Sangdehi², Mohamad Mehdi Tehrani¹

¹ Department of Physics, Shahid Beheshti University, Tehran

² Department of Physics, Kharazmi University, Karaj

³ Department of laser, Shahid Beheshti University

Abstract- Study of optical properties in compounds with multifunctional properties is crucial due to their potential application in fabrication of optical devices as switches, sensors and memories. In this work we have chosen solution of $(\text{FeCl}_4)_2(\text{Py.H})_3\text{Cl}$ component in Acetonitrile and investigated the spectral absorption by density functional theory. The calculations demonstrate absorption in wavelength around 520 nm and 730 nm. This result well justifies photo induced magnetism which is reported in solution at 520 nm and room temperature.

Keywords: Density functional theory, Molecular magnet, Photo induced magnetism, Absorption coefficient.

۱- مقدمه

$\tilde{n}(\omega) = n(\omega) + ik(\omega)$ و قسمت موهومی تابع دی الکتریک $\varepsilon(\omega) = \varepsilon'(\omega) + i\varepsilon''(\omega)$ است. با توجه به رابطه میان $\varepsilon(\omega)$ و پذیرفتاری نوری $\chi(\omega)$ ، می توان مؤلفه‌ی حقیقی و موهومی تابع دی الکتریک را محاسبه کرد.

$$\begin{aligned} \varepsilon(\omega) &= 1 + 4\pi\chi(\omega), \\ &= 1 + 4\pi(\chi'(\omega) + i\chi''(\omega)), \\ &\rightarrow \begin{cases} \varepsilon'(\omega) = 1 + 4\pi\chi'(\omega) \\ \varepsilon''(\omega) = 4\pi\chi''(\omega) \end{cases} \end{aligned} \quad (2)$$

برای اتم‌ها در یک میدان نوری کلاسیک AC، با در نظر گرفتن نظریه‌ی اختلال وابسته به زمان و تصویر برهم کنش، یک معادله‌ی نیمه کلاسیک برای پذیرفتاری نوری بدست می آید.

$$\begin{aligned} \chi(\omega) &= \frac{n_0}{2m_0} \sum_{n,l} \frac{f_{nl}}{\omega_{nl}} \left(\frac{1}{\omega + \omega_{nl} + i\gamma} - \frac{1}{\omega - \omega_{nl} + i\gamma} \right), \\ \chi'(\omega) &= \frac{n_0}{2m_0} \sum_{n,l} \frac{f_{nl}}{\omega_{nl}} \left(\frac{(\omega + \omega_{nl})^2}{(\omega + \omega_{nl})^2 + \gamma^2} - \frac{(\omega - \omega_{nl})^2}{(\omega - \omega_{nl})^2 + \gamma^2} \right), \\ \chi''(\omega) &= -\frac{n_0}{2m_0} \gamma \sum_{n,l} \frac{f_{nl}}{\omega_{nl}} \left(\frac{1}{(\omega + \omega_{nl})^2 + \gamma^2} - \frac{1}{(\omega - \omega_{nl})^2 + \gamma^2} \right). \end{aligned}$$

در فرمول (۳)، γ پهنای خط، n_0 تعداد اتم‌ها، m_0 جرم الکترون، $\hbar\omega_{nl}$ انرژی گذار بین حالت‌های پایه و برانگیخته و f_{nl} قدرت نوسانی است که برای نور قطبیده‌ی خطی در راستای x از معادله‌ی ۴ تبعیت می کند.

$$\begin{aligned} f_{nl} &= \frac{2m_0}{\hbar} |p_{nl}^x|^2, \\ p_{nl}^x &= \langle n | ex | l \rangle = \int \psi_n^* ex \psi_l dr. \end{aligned} \quad (4)$$

کمیت دیگر $n(\omega)$ است که از معادله‌ی (۵) تخمین زده شود [۶].

$$n(\omega) = \sqrt{\frac{1}{2}(\varepsilon'(\omega) + \sqrt{\varepsilon'(\omega)^2 + \varepsilon''(\omega)^2})}. \quad (5)$$

با توجه به روابط ۱ تا ۵۴، برای محاسبه‌ی $\alpha_{abs}(\omega)$ در محدوده‌ی ۴۵۰-۸۰۰ نانومتر (نور مرئی) لازم است که توابع موج مولکولی برای اوربیتال‌های مؤثر در گذار به دست آید. سپس با به کارگیری فرمول (۴) قدرت نوسانی و با استفاده از رابطه‌ی ۳ پذیرفتاری نوری و در نتیجه‌ی آن تابع دی الکتریک و ضریب شکست ماده محاسبه می شود. در آخر با جای گذاری مقادیر بدست آمده در معادله‌ی ۱ طیف جذب ماده حاصل می شود.

علم مغناطیس مولکولی^۱ یک زمینه‌ی تحقیقاتی جدید میان رشته‌ای در شاخه‌های فیزیک، شیمی و علم مواد است. این علم هدف خود را ساخت و مطالعه‌ی موادی قرار داده که در مقیاس مولکولی خواص مغناطیسی قابل توجهی از خود نشان می دهند [۱]. ترکیبات این گروه بر خلاف مغناطیس‌های مرسوم، مولکول‌های بزرگ و پیچیده‌ای هستند که از مولکول‌های مجزای مواد آلی و یا ترکیبی شامل رادیکال‌های آلی و یون‌های فلزی مانند کروم، مس، آهن و منگنز تشکیل شده‌اند. غالباً از این واحدهای مولکولی تحت عنوان بلوک‌های ساختمانی^۲ یاد می شود که برهم کنش‌های جمعی آن‌ها خواص ماکروسکوپیکی ویژه‌ای در ساختار بلوره‌ای رغم می زند [۲]. این مواد قابلیت حل شدگی بالایی در اکثر حلال‌ها به ویژه حلال‌های آلی، زیست سازگاری و سازگاری با پلیمرها در ترکیب را از خود نشان داده و خواص فیزیکی قابل توجهی بر پایه‌ی دوپایایی مکانیکی، مغناطیسی و اپتیکی نیز از خود نشان می دهند که کاربرد آن‌ها را در صنایع رنگ، الکترونیک به ویژه الکترونیک مولکولی اجتناب ناپذیر کرده است [۳]. از جمله مواد گزارش شده که دوپایایی مغناطیسی وابسته به نور در دمای اتاق دارد؛ ترکیب هالوزن دار آهن سه ظرفیتی $(\text{FeCl}_4)_2(\text{Py.H})_3\text{Cl}$ است [۴]. این مولکول در فاز مایع (حلال استونیتریل) در دمای اتاق پارامغناطیس بوده و با تابش نور لیزر سبز و قرمز به ترتیب فرومغناطیس و پارامغناطیس می شود [۵]. در این گزارش ما با بهره‌مندی از تئوری طیف جذب و گذار الکترون به واسطه‌ی آن سعی بر توصیف خواص نوری-مغناطیسی در محلول داریم.

۲- بیان تئوری مسئله

۱-۲ توصیف نیمه کلاسیک طیف جذب

محاسبه‌ی طیف جذب به صورت تابعی از فرکانس پرتوی فرودی ω با استفاده از فرمول

$$\alpha_{abs}(\omega) = \frac{2\omega}{n(\omega)C} \varepsilon''(\omega), \quad (1)$$

امکان پذیر است. که در آن C ، $n(\omega)$ و $\varepsilon''(\omega)$ به ترتیب سرعت نور، جمله‌ی حقیقی ضریب شکست مختلط

^۱ Molecular magnetism

^۲ Building block

۲-۲- محاسبه‌ی توابع موج

محاسبه‌ی ویژه توابع الکترونی با استفاده از تقریب‌های گوناگونی از جمله نظریه باند ظرفیت یا ترکیب خطی از اوربیتال‌های اتمی امکان‌پذیر است. رویکرد نرم‌افزار گوسین ۰۳ در حل مسائل روش (LCAO) با توابع پایه گوسی است. جایگزینی این توابع به جای توابع مرسوم اسلیتری^۳ سبب بهبود سرعت، دقت محاسبات و توصیف توابع موج اتمی و مولکولی شده است [۷]. هر تابع اوربیتال مولکولی به صورت ترکیبی از توابع موج اتمی به شکل زیر

$$\phi_i = \sum_{\mu=1}^n c_{\mu i} \phi_{\mu}, \quad (6)$$

نمایش داده می‌شود، که در آن ϕ_i ، i -امین اوربیتال مولکولی، $c_{\mu i}$ ضرایب بسط مولکولی و ϕ_{μ} ، μ -امین اوربیتال اتمی که به صورت ترکیب خطی از توابع پایه‌ی گوسی g_i (رابطه‌ی ۷) نوشته می‌شود.

$$\phi_{\mu} = \sum_{i=1}^p d_{\mu i} g_i(\alpha, x, y, z), \quad (7)$$

توابع g_i با نمای اوربیتالی α که برای هر نوع پایه تغییر می‌کند همراه با یک ثابت بهنجارش N شناخته می‌شود.

این تابع برای یک اوربیتال در مکان ثابت r_A به صورت

$$g_i(\alpha, a, b, c, r) = N(x - x_A)^a (y - y_A)^b (z - z_A)^c \exp - \alpha(r - r_A)^2. \quad (8)$$

تعریف می‌شود. در این رابطه، a, b, c اعداد کوانتومی نیستند بلکه نماهای انتگرالی هستند که از رابطه جمع زیر پیروی می‌کنند.

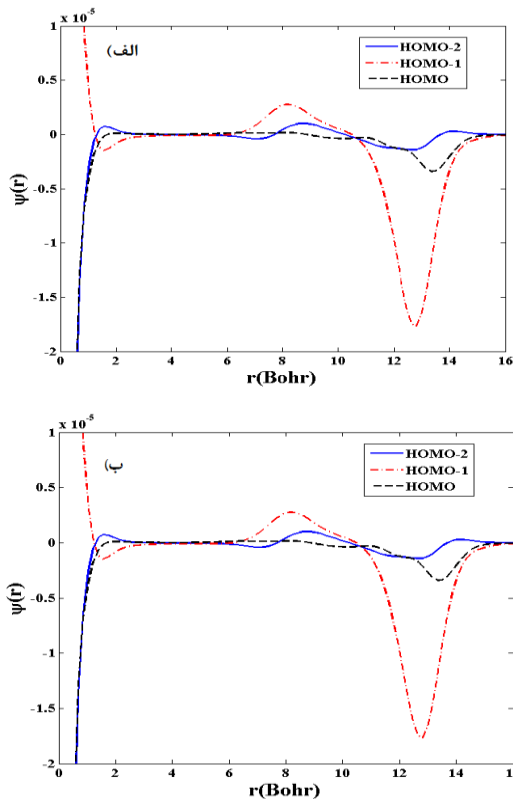
$$L = a + b + c \quad (9)$$

اندازه حرکت زاویه‌ای است که برای اوربیتال‌های f, d, p, s به ترتیب مقادیر ۰، ۱، ۲، ۳ را می‌پذیرد [۷].

۳- نتیجه‌گیری

ویژه مقادیر انرژی و ویژه توابع مرتبط با آن‌ها در مولکول $(\text{FeCl}_4)_2(\text{Py.H})_3\text{Cl}$ با ساختار ارائه شده در مرجع ۳ به کمک نرم‌افزار گوسین ۰۳ در تقریب نظریه‌ی تابعی چگالی با پتانسیل تبادل - همبستگی B3LYP، بردار پایه 6-311G** و اثر حلال استونیتریل به روش IEFPCM بدست آمد. با آنالیز خروجی گوسین و به

دست آوردن ضرایب بسط مولکولی، اتمی و نماها، توابع موج برای اوربیتال‌های درگیر در گذار در ناحیه‌ی نور مرئی محاسبه شد. نتایج این محاسبات برای تعدادی از آخرین اوربیتال‌های پر^۴ و پایین‌ترین اوربیتال‌های خالی^۵ در شکل ۱ به تصویر کشیده شده است.



شکل ۱: نمودار تابع موج مولکولی برای اوربیتال‌های الف) پر(پایه) ب) خالی (برانگیخته)

بعد از به دست آوردن توابع موج مولکولی اکنون نوبت آن است که قدرت نوسان‌گر را با استفاده از فرمول شماره‌ی ۴ حساب کنیم. برای حل انتگرال قطبش از روش عددی مونت‌کارلو در انتگرال‌گیری سه بعدی بهره بردیم. جدول ۱ نتایج این محاسبات را برای برخی از گذارها نشان می‌دهد.

^۴ High occupied molecular orbital(HOMO)

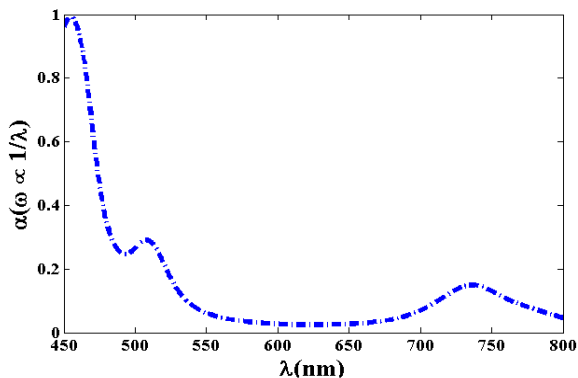
^۵ Low unoccupied molecular orbital(LUMO)

^۳ Slater

جدول ۱: داده‌های قطبش در گذارهای مشخص.

transition	$\omega_{nl} \times 10^{15} \text{ rad.s}^{-1}$	$\lambda(\text{nm})$	$P(\text{a.u})$
H-4 → L	2.64	712.6	-0.042
H-3 → L	2.61	720.8	-0.269
H-2 → L	2.54	742.4	-3.206
H-1 → L	2.42	779.8	-1.629

در آخر با قرار دادن مقادیر $n(\omega)$ و $\varepsilon(\omega)$ در رابطه‌ی ۱ طیف جذب نمونه را محاسبه کردیم.



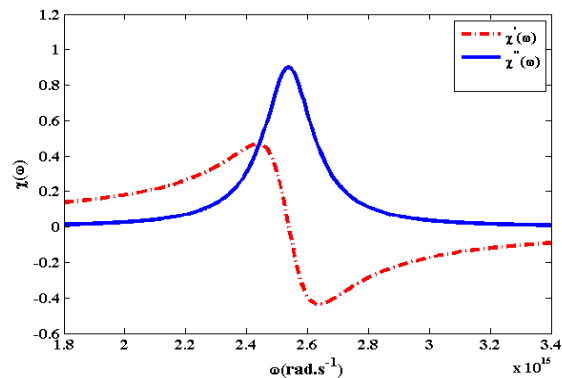
شکل ۴: طیف جذب نمونه‌ی محلول در ناحیه‌ی نور مرئی.

نتیجه‌ی این محاسبات نشان می‌دهد که محلول $(\text{FeCl}_4)_2(\text{Py.H})_3\text{Cl}$ طول موج ۵۲۰، ۷۳۵ نانومتر را جذب می‌کند. این درحالی است که در ناحیه‌ی نور قرمز فوتونی جذب نمی‌شود و به موجب آن گذاری رخ نمی‌دهد. این نتیجه به توصیف مغناطش نور القا در محلول کمک می‌کند.

مراجع

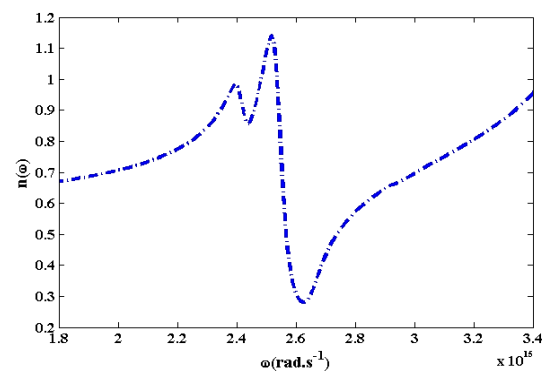
- [۱] Michel Verdaguer *MOLECULAR MAGNETISM: A three-headed Janus material* NATURE CHEMISTRY/ ۴(۲۰۱۲).
- [۲] Xi Chen, Ying-Shuang Fu, Shuai-Hua Ji, Tong Zhang, Peng Cheng, Xu-Cun Ma, Xiao-Long Zou, Wen-Hui Duan, Jin-Feng Jia, and Qi-Kun Xue *Probing Superexchange Interaction in Molecular Magnets* PRL ۱۰۱(۲۰۰۸) ۱۹۷۲۰۸.
- [۳] LIU Ji-Bing, L U Xin-You, HAO Xiang-Ying, SI Liu-Gang, and YANG Xiao-Xue *Controllable Optical Bistability in a Crystal of Molecular Magnets System* Commun. Theor. Phys. ۵۰ (۲۰۰۸) ۱۰۰۳-۱۰۰۸.
- [۴] F. Baniasadi, M.M. Tehranchi, M.B. Fathi, S.M. Hamidi, Safari, V. Amani. *Room temperature photoinduced magnetism in $(\text{FeCl}_4)_2(\text{Py.H})_3\text{Cl}$* submitted in **material chemistry and physics Journal**.
- [۵] بنی‌اسدی فرزانه، فتحی محمد باقر، حمیدی سنگدهی سیده مه‌ری، طهرانچی محمد مهدی، بررسی مغناطش نوری با استفاده از نظریه تابع چگالی در $(\text{FeCl}_4)_2(\text{Py.H})_3\text{Cl}$ نوزدهمین کنفرانس اپتیک و فوتونیک ایران (۱۳۹۱).
- [۶] Hartmut Haug Stephan W. Koch *Quantum Theory of the Optical and Electronic Properties of Semiconductors* World Scientific Publishing (۲۰۰۳).
- [۷] Michel Dupuis, John Rys, and Harry F. King *Evaluation of molecular integrals over Gaussian basis functions* J. Chem. Phys. ۶۵(۱۹۷۶) ۱۱۱.

با محاسبه‌ی P و قرار دادن آن در فرمول ۴، قدرت نوسانی f و در نتیجه‌ی آن پذیرفتاری اپتیکی $\chi'(\omega)$ و $\chi''(\omega)$ از معادله‌ی شماره‌ی ۳ بدست آمد. شکل ۲ نمودار پذیرفتاری نوری را برای یک فرکانس تشدید مشخص $\omega_{H-2,L}$ نشان می‌دهد.



شکل ۲: نمودار پذیرفتاری اپتیکی بر حسب فرکانس فرودی.

با محاسبه‌ی پذیرفتاری برای تمام گذارها و جای گذاری آن در رابطه‌ی ۲ تابع دی الکتریک و در نتیجه‌ی آن $n(\omega)$ بدست می‌آید. شکل ۳ نمودار تغییرات ضریب شکست بر حسب فرکانس را نشان می‌دهد.



شکل ۳: نمودار تغییرات ضریب شکست وابسته به فرکانس فرودی.