



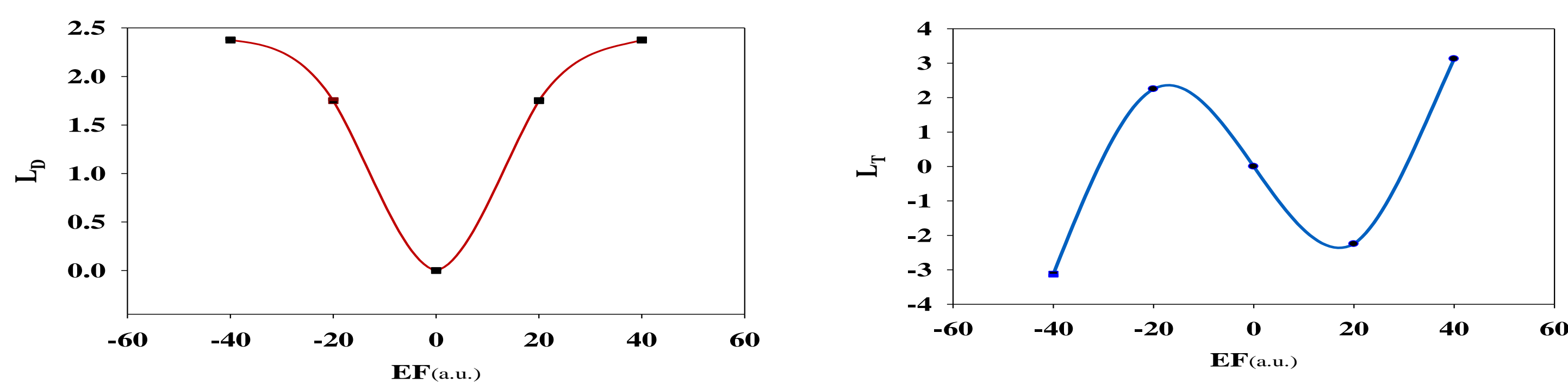
روش انجام محاسبات و تحلیل نتایج

در این مقاله، اثر میدان الکتریکی خارجی بر خواص الکترونی مولکول فلئوروراسیل، شکل ۱، با استفاده از نظریه تابعیت چگالی (DFT) و در سطح نظری B3LYP/6-311G* مورد مطالعه محاسباتی قرار گرفت. همچنین، از نظریه کوانتومی اتم در مولکول (QTAIM) به منظور بررسی پاسخ هر اتم به میدان اعمالی استفاده شد. از آنجایی که در اثر اعمال میدان خارجی تبادل بار و انرژی میان بخشهای درون مولکولی S_L و S_R انجام می پذیرد (شبه نیم رسانای درون مولکولی) از اینرو با استفاده از روابط (۴-۶) می توان نوشت

$$\mathbf{r}_{+} = \left[\nabla k(S_L, S_{R,+x}) / \bar{F}_{elec} + \nabla k(S_L, S_{R,-x}) / \bar{F}_{elec} \right]$$

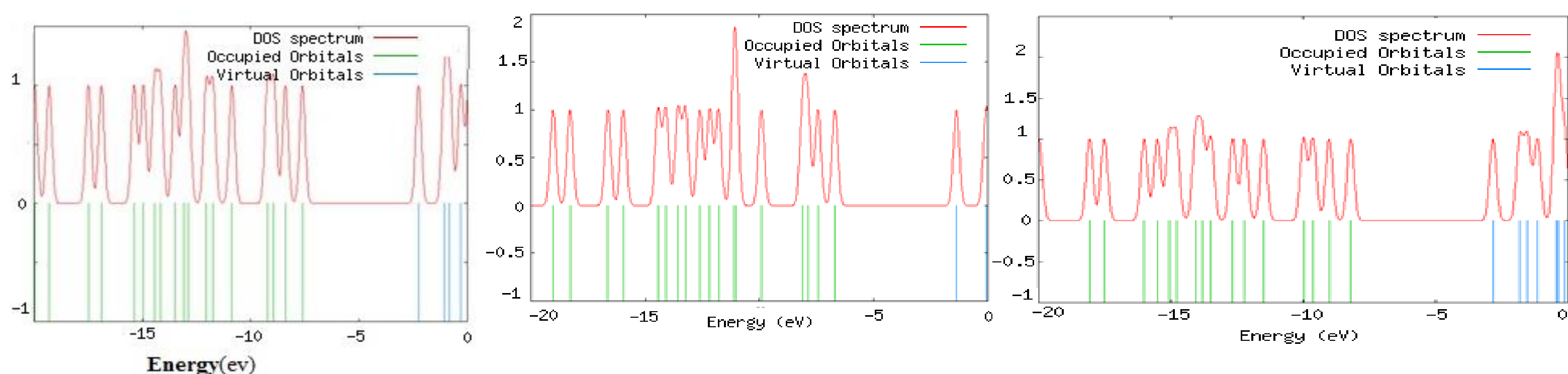
$$\mathbf{r}_{-} = \left[\nabla k(S_L, S_{R,+x}) / \bar{F}_{elec} - \nabla k(S_L, S_{R,-x}) / \bar{F}_{elec} \right]$$

برخی از نتایج به دست آمده در شکل های ۳ و ۴ نشان داده شده است.



شکل 3-ضریب پدیده شناختی انتقالی برای مولکول فلئوروراسیل. شکل 4-ضریب پدیده شناختی اتلافی برای مولکول فلئوروراسیل.

معمولاً، از آنجا که تعداد **حالت های الکترونی** در یک سامانه مولکولی زیاد است، برای بیان تعداد این حالت ها از مفهوم **چگالی حالات** (DOS) استفاده می شود. از اینرو، اثر میدان الکتریکی خارجی بر چگالی حالات مولکول فلئوروراسیل مطالعه و بررسی شد. برخی از نتایج به دست آمده در شکل ۵ نشان داده شده است.



شکل 5-اثر میدان های الکتریکی خارجی بر چگالی حالات (DOS) مولکول فلئوروراسیل.

نتیجه گیری

در این مقاله، با استفاده از قانون خطی پدیده شناختی (قانون شار-نیرو) به محاسبه ضرایب پدیده شناختی اتلافی و انتقالی در مولکول فلئوروراسیل پرداخته شد. تحلیل نتایج نشان داد که ضریب پدیده شناختی اتلافی به طور تقریباً خطی به شدت میدان اعمالی وابسته است. در صورتی که ضریب پدیده شناختی انتقالی به صورت غیرخطی به شدت میدان اعمالی وابسته است. این موضوع می تواند ریشه در پاسخ غیرخطی DOS سامانه به میدان اعمالی باشد. انتظار می رود با استفاده از این ضرایب پدیده شناختی بتوان تخمینی بر بازده یا میزان کارایی یک سامانه اثرمیدانی درون مولکولی زد. از آنجائی که بازتوزیع انرژی میان درجات آزادی الکترونی و ارتعاشی از عوامل مهم در بروز پدیده های انتقالی-اتلافی سامانه های مولکولی است، بنابراین، در مطالعات بعدی، به چگونگی محاسبه سهم شیوه های ارتعاشی در این پدیده ها پرداخته خواهد شد.

مراجع

- [1] *Irreversible Thermodynamics: Theory and Applications*; Førlan, K. S.; Førlan T.; Rattkje, S. K.; Wiley, UK (1998).
- [2] *Nonequilibrium Statistical Mechanics*; Zwanzig R.; Oxford University Press, New York (2001).
- [3] *Nanoelectronics: Nanowires, Molecular Electronics, and Nanodevices*; Iniewski, K.; McGraw-Hill (2010).
- [4] *The Quantum Theory of Atoms in Molecules*, C. F. Matta, R. J. Boyd, “, Wiley, Weinheim (2007).

مقدمه

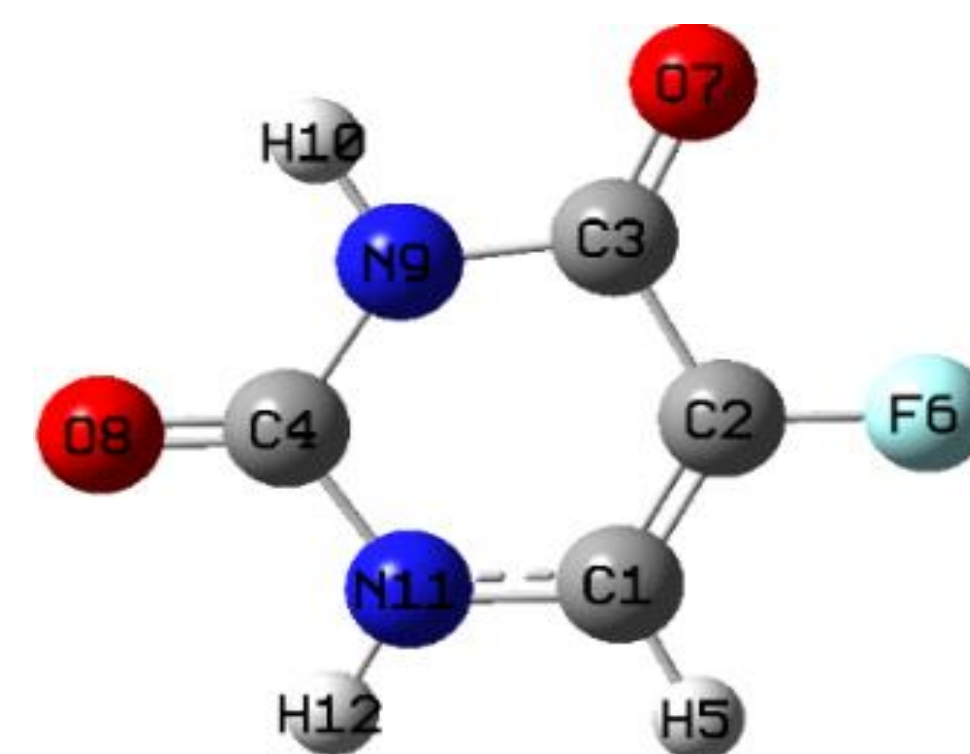
با استفاده از قانون پدیده شناختی شار-نیرو (دیدگاه خطی انزاگر) می توان به مطالعه پدیده های گرمابرقی، انتقالی و اتلافی در سامانه های توده های، نانو و مولکولی پرداخت [۱-۳]. از دیدگاه ترمودینامیک آماری غیرتعادلی، موقعیت تعادلی یک سامانه ی مولکولی توسط آنتروپی آن ارزیابی می شود. معمولاً، شارش آنتروپی (\dot{S}) به صورت رابطه زیر تعریف می شود.

$$\dot{S} = \sum_{i=1}^n \left(\frac{\partial S}{\partial \alpha_i} \right) \dot{\alpha}_i = \sum_i \bar{X}_i \bar{J}_i$$

بر اساس اصل برگشت پذیری میکروسکوپی برای سامانه های نزدیک تعادل، می توان رابطه ی بین نیرو و شار مزدوج را به صورت خطی در نظر گرفت. به عبارت دیگر:

$$\bar{J}_i^\alpha = \sum_k \sum_\beta L_{ik}^{\alpha\beta} \cdot X_k^\beta$$

با توجه به اهمیت مطالعه ی نظری ضرایب پدیده شناختی اتلافی-انتقالی در سامانه های مولکولی اثر میدانی، در این پژوهش به این موضوع پرداخته شد. در این راستا، ضرایب پدیده-شناختی اتلافی-انتقالی برای سامانه مولکولی فلئوروراسیل (داروی ضدسرطان) محاسبه شد. در شکل ۱ ساختار شیمیایی فلئوروراسیل نشان داده شده است.



شکل 1-ساختار مولکولی فلئوروراسیل.

ضرایب پدیده شناختی انتقالی/اتلافی

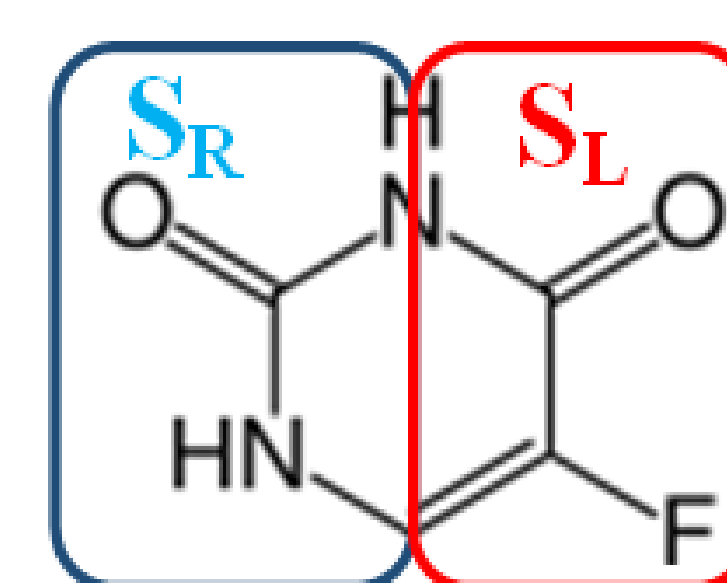
در اثر اعمال میدان الکتریکی خارجی (EF) بر سامانه های مولکولی برخی از خواص ساختاری و الکترونی سامانه تغییر می کند. به همین دلیل ممکن است که برخی از پدیده های شبه اتلافی-انتقالی درون مولکولی (مانند اثرات شبه ژول، شبه فوریه، شبه سبک و شبه پلتیه) در سامانه پدیدار شوند. به منظور بررسی ضرایب پدیده شناختی انتقالی/اتلافی درون مولکولی، سامانه مولکولی اثرمیدانی فلئوروراسیل، شکل ۱، در نظر گرفته شد. سپس، میدان الکتریکی خارجی با شدت های مختلف (F_x) در راستای محور $x \pm$ بر این سامانه مولکولی اعمال شد. همچنین، بر اساس قانون خطی شار-نیرو پدیده شناختی (دیدگاه انزاگر) می توان نوشت:

$$J \propto \nabla k_x \approx (L_x) F_x \quad \nabla k_x = k(F_x) - k(0)$$

که ضریب پدیده شناختی L_x معیاری از مجموع میزان اتلاف و انتقال انرژی الکتریکی در اثر اعمال میدان الکتریکی (نیرو) در راستای محور $x \pm$ است. از آنجایی که هدف در این پژوهش محاسبه کوانتومی (غیرترمودینامیکی) برای سامانه مولکولی اثر میدانی فلئوروراسیل (در دمای ثابت) است، از اینرو، فرض می شود که شار J_x متناظر با شار (گرادیان) انرژی جنبشی سامانه است. به عبارت دیگر

$$L_D(\pm x) \equiv \frac{L(+x) + L(-x)}{2} \quad L_T(\pm x) \equiv \frac{L(+x) - L(-x)}{2}$$

که در آن ∇K_{x_x} گرادیان انرژی جنبشی است و به صورت $J_x = (L_x) F_x$ تعریف می شود که در آن انرژی جنبشی الکترونی در حضور و $k(0)$ انرژی جنبشی الکترونی در غیاب میدان الکتریکی خارجی است. همانطور که ذکر شد، از ضریب پدیده شناختی L_x می توان جهت پیش بینی میزان اتلاف (به عنوان یک تابع متقارن نسبت به جهت میدان اعمالی همانند اثر اتلافی ژول) و میزان انتقال (به عنوان تابع پادمقارن نسبت به جهت میدان اعمالی همانند اثر انتقالی پلتیه) انرژی الکترونی در سامانه های مولکولی اثرمیدانی استفاده نمود. با توجه به این خاصیت می توان یک سامانه مولکولی را بخش بندی را بخش بندی نمود.



شکل 2- سامانه مولکولی فلئوروراسیل و بخش بندی شده به بخش های شبه درون مولکولی سمت راست و سمت چپ.