

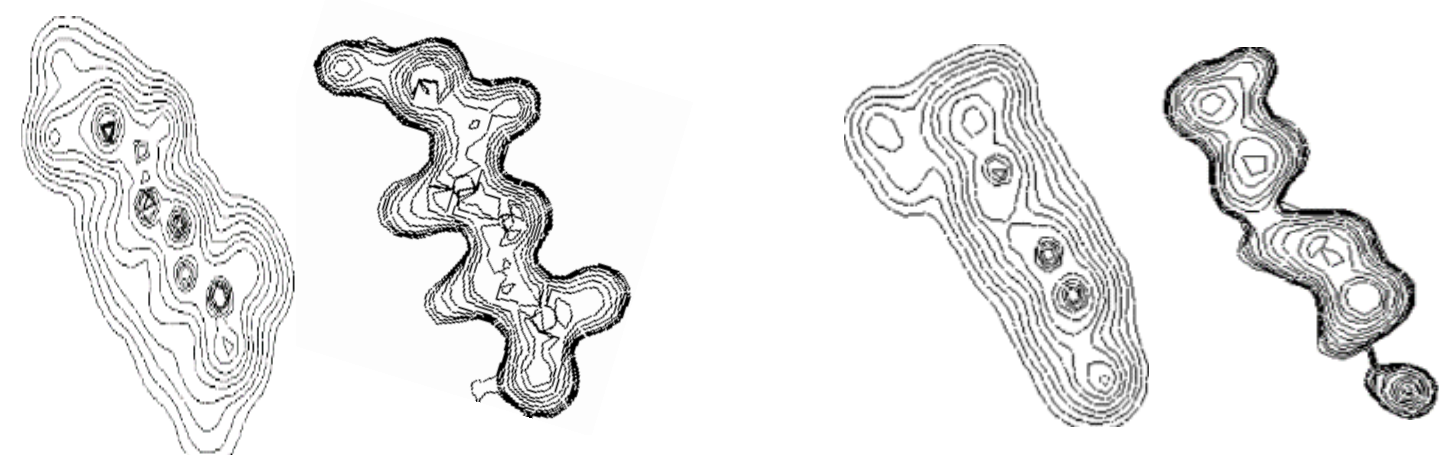


روش انجام محاسبات و تحلیل نتایج

در این مقاله، اثر میدان الکتریکی خارجی بر خواص الکترونی مولکول، (شکل ۱) با استفاده از نظریه‌ی تابعیت چگالی (DFT) و در سطح نظری $B3LYP/6-311*G(D)$ مورد مطالعه قرار گرفت. همچنین، از نظریه‌ی کوانتومی اتم در مولکول (QTAIM) به منظور بررسی پاسخ هر اتم به میدان اعمالی استفاده شد. بر اساس QTAIM، چگالی الکترونی $\rho(\Omega)$ انرژی الکترونی $E_{elec}(\Omega)$ بار اتمی و انرژی جنبشی $K_{elec}(\Omega)$ هر بستر اتمی (Ω) در یک سامانه مولکولی اترمیدانی قابل محاسبه است. به علاوه، بر اساس رفتار تابع موج الکترونی (wfn) به دست آمده از ساختار بهینه شده مولکولی (در شدت میدان‌های الکتریکی مختلف) جزئیات اثر میدان بر بخشهای درون مولکولی سمت راست (S_R) و سمت چپ (S_L) مولکول متوترکسات تجزیه و تحلیل شد. برخی از نتایج به دست آمده در جدول گزارش و در شکل ۳ نشان شده است.

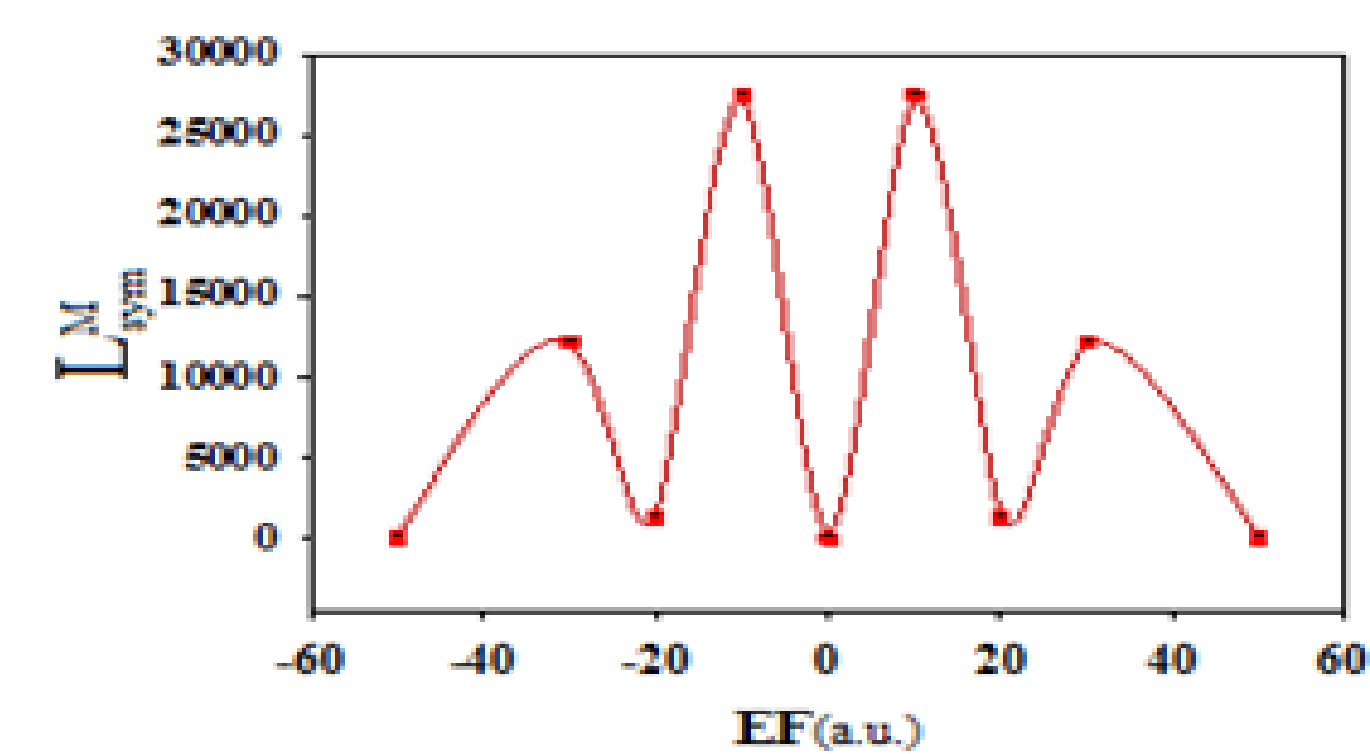
جدول ۱- اثر اعمال میدان الکتریکی خارجی با شدت بر انرژی الکترونی و انرژی جنبشی بخشهای درون مولکولی سمت راست و سمت چپ مولکول متوترکسات.

EF	S_L	S_R		
E_{elec}	E_{elec,S_L}	K_{elec,S_L}	E_{elec,S_R}	K_{elec,S_R}
۰	-۰۹۷/۶۷	۰۹۵/۴۲	-۸۹۰/۹۴	۸۸۷/۵۹
۱۰	-۰۹۷/۶۷	۰۹۵/۴۲	-۸۹۰/۵۸	۸۸۷/۲۲
۲۰	-۰۹۷/۳۸	۰۹۱/۸۲	-۸۸۹/۷۹	۸۸۱/۴۵
۵۰	-۰۹۷/۸۵	۰۹۵/۴۶	-۸۹۰/۵۴	۸۸۷/۰۰

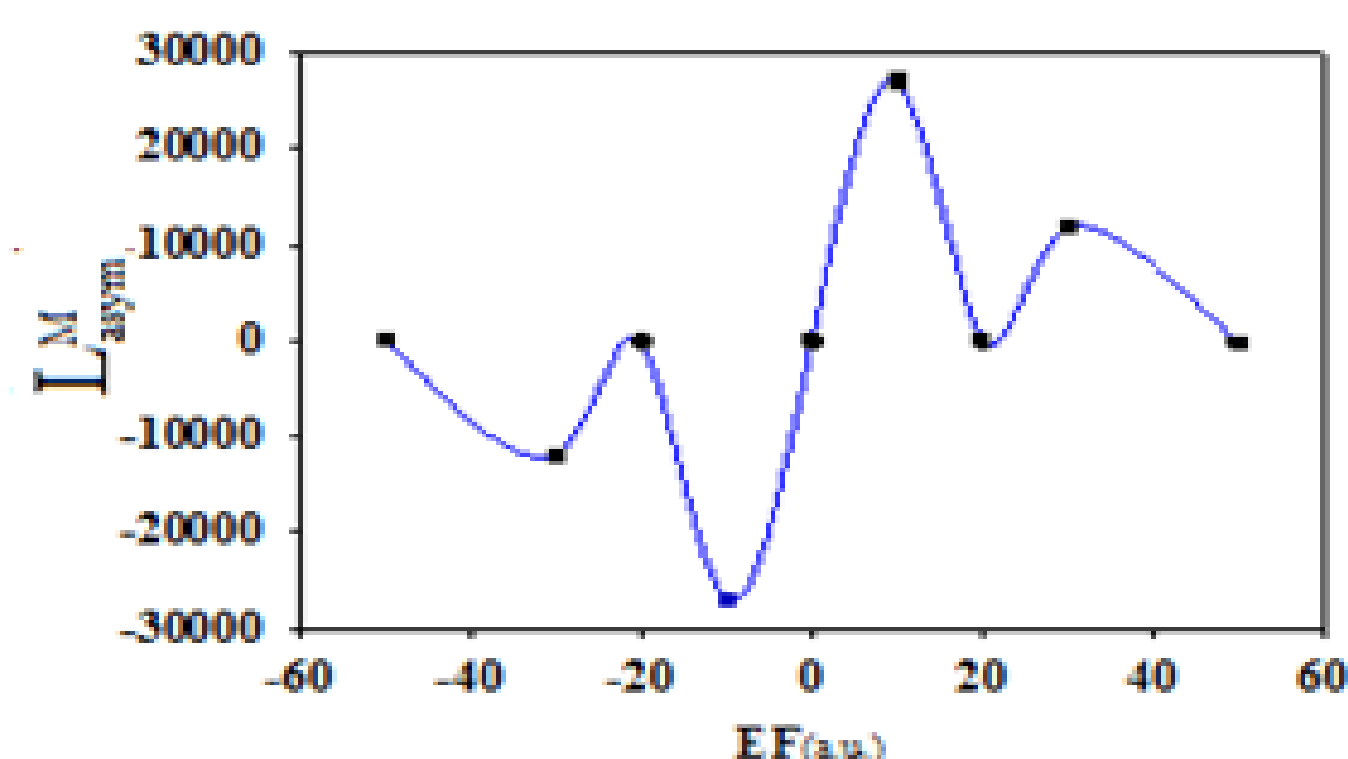


شکل ۳- نقشه راه چگالی الکترونی (راست) و انرژی جنبشی (چپ) محلی مولکول متوترکسات در غیاب و حضور میدان الکتریکی خارجی (EF).

تحلیل نتایج بدست آمده از QTAIM نشان داد که الگوی نقشه راه (ریخت‌شناسی) چگالی الکترونی و انرژی جنبشی الکترونی محلی مولکول متوترکسات در ارتباط با ویژگی‌های میدان اعمالی و خواص الکترونی بسترهای اتمی موجود در سامانه مولکولی متوترکسات می‌باشد. به علاوه، تحلیل نتایج نشان داد که ضرایب پدیده شناختی L_{sym}^M و L_{asym}^M برای سامانه مولکولی متوترکسات به طور غیرخطی به ویژگی‌های میدان اعمالی (مانند شدت میدان) وابسته است. معمولاً، بازده الکترونی یک قطعه مولکولی اترمیدانی در مدیریت دمایی آن نقش بسزایی دارد [۴-۶]. به عنوان مثال، در بسیاری از ادوات گرمابرقی کسر $\eta = (L_{asym}^M / L_{sym}^M)$ بیان کننده معیاری (تخمینی) از بازده یا میزان کارایی الکترونی آن سامانه گرمابرقی است. از اینرو، نتایج این پژوهش می‌تواند در طراحی هوشمند قطعه مولکولی (قبل از قرارگیری در مدارهای نانوالکترونیک واقعی) و مدیریت دمایی آن نیز مورد استفاده قرار گیرد.



شکل ۴- ضریب پدیده شناختی متقارن برای مولکول متوترکسات



شکل ۵- ضریب پدیده شناختی پادمقارن برای مولکول متوترکسات

نتیجه‌گیری

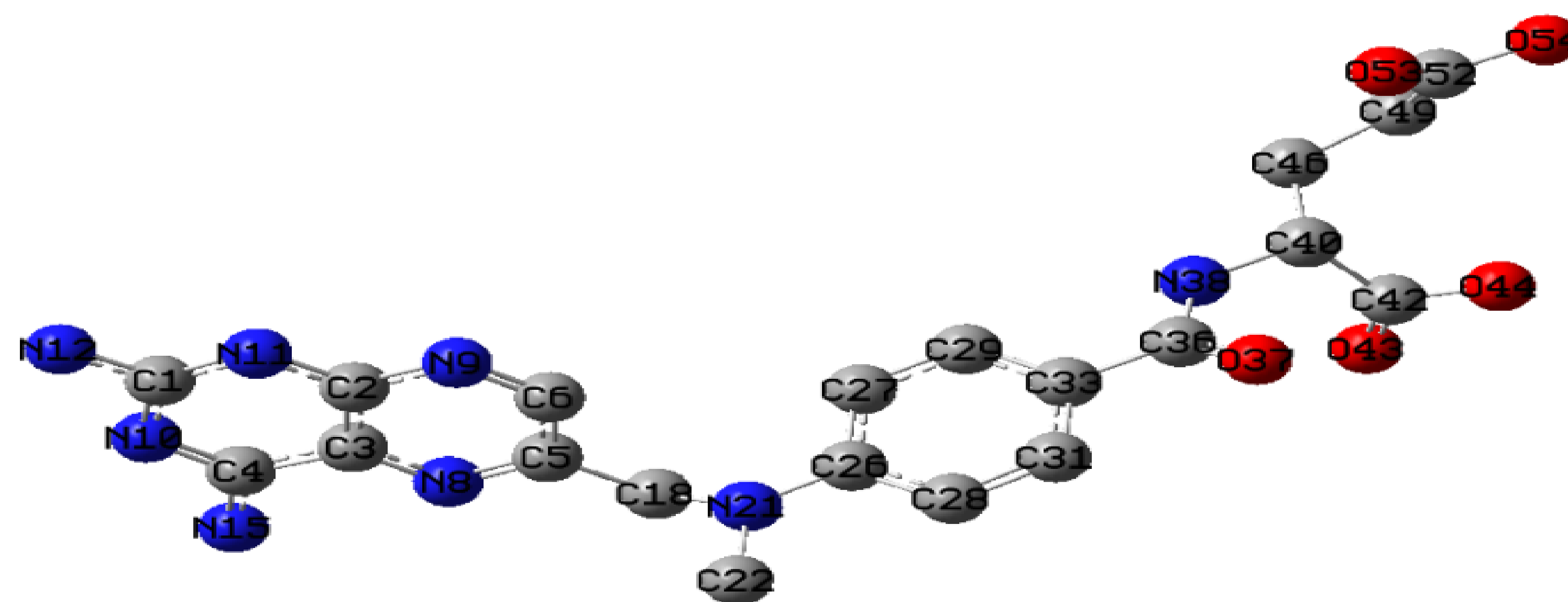
سهام الکترونی ضرایب پدیده شناختی متقارن و پادمقارن درون مولکولی برای مولکول متوترکسات محاسبه شد. از آنجایی که در بیشتر سامانه‌های اترمیدانی مولکولی، پدیده‌های اتلافی (مانند ژول) یک تابع زوج (متقارن) و گرماهای انتقالی (مانند پلتیه) یک تابع فرد (پادمقارن) نسبت به تغییر جهت میدان اعمالی است، بنابراین، پیش‌بینی می‌شود که نسبت L_{asym}^M / L_{sym}^M معیاری از کارایی و عملکرد قطعه مولکولی اترمیدانی باشد. از اینرو، با استفاده از این ضرایب پدیده شناختی درون مولکولی می‌توان تخمینی از بازده و میزان کارایی یک سامانه اترمیدانی درون مولکولی زد.

مراجع

- [1] K. S. Førlan, T. Førlan and S. K. Rattkje; "Irreversible Thermodynamics: Theory and Applications"; Wiley, UK (1998).
- [2] R. Zwanzig; "Nonequilibrium Statistical Mechanics"; Oxford University Press, New York (2001).
- [3] K. Iniewski; "Nanoelectronics: Nanowires, Molecular Electronics, and Nanodevices"; McGraw-Hill (2010).
- [4] C. F. Matta and R. J. Boyd; "The Quantum Theory of Atoms in Molecules"; Wiley, Weinheim (2007).
- [5] R. Safari and H. Sabzyan; "Local Energy Dissipation/Transition in Field Effect Molecular Nanoelectronic Systems: A Quantum Mechanical Methodology"; *Commun. Theor. Phys.* **71** (2019) 441.
- [6] O. Breitenstein and M. Langenkamp, "Lock-in Thermography—Basics and Use for Functional Diagnostics of Electronic Components"; Springer, Berlin. (2003).

مقدمه

دانش مکانیک آماری (تعادلی و غیرتعادلی) می‌تواند توصیفگر بسیاری از پدیده‌های ترمودینامیکی-کوانتومی در مقیاس مولکولی باشد. به عنوان مثال، تلفیق دانش مکانیک آماری و دانش مکانیک کوانتومی توانسته است افق‌های تازه‌ای را به روی پدیده شناختی سامانه‌های اتمی-مولکولی بگشاید که قبل از آن چنین امکانی ممکن و میسر نبود [۱-۲]. مشخص است که مطالعه بنیادی و پدیده شناختی اثرات متقابل جریان الکتریکی و جریان گرما (پدیده‌های اتلافی-انتقالی)، به دلیل تاثیر بر عملکرد قطعات و مدارات در ابعاد نانومتری و مولکولی، حائز اهمیت است [۳-۵]. از اینرو، به نظر می‌رسد توصیف پدیده‌های اتلافی-انتقالی در مقیاس اتمی-مولکولی از اهمیت ویژه‌ای برخوردار است. از اینرو، در این پژوهش براساس پاسخ یک سامانه مولکولی-اترمیدانی (مانند مولکول متوترکسات، شکل ۱) به میدان الکتریکی خارجی، کمیتی تحت عنوان ضریب پدیده شناختی درون مولکولی محاسبه شد. در این راستا، ابتدا حوزه یا بستر هر اتم در مولکول با استفاده از نظریه کوانتومی اتمها در مولکولها (QTAIM) مشخص شد [۵]. در ادامه، ضرایب پدیده شناختی درون مولکولی متقارن/پادمقارن برای سامانه مولکولی متوترکسات محاسبه و بررسی شد.

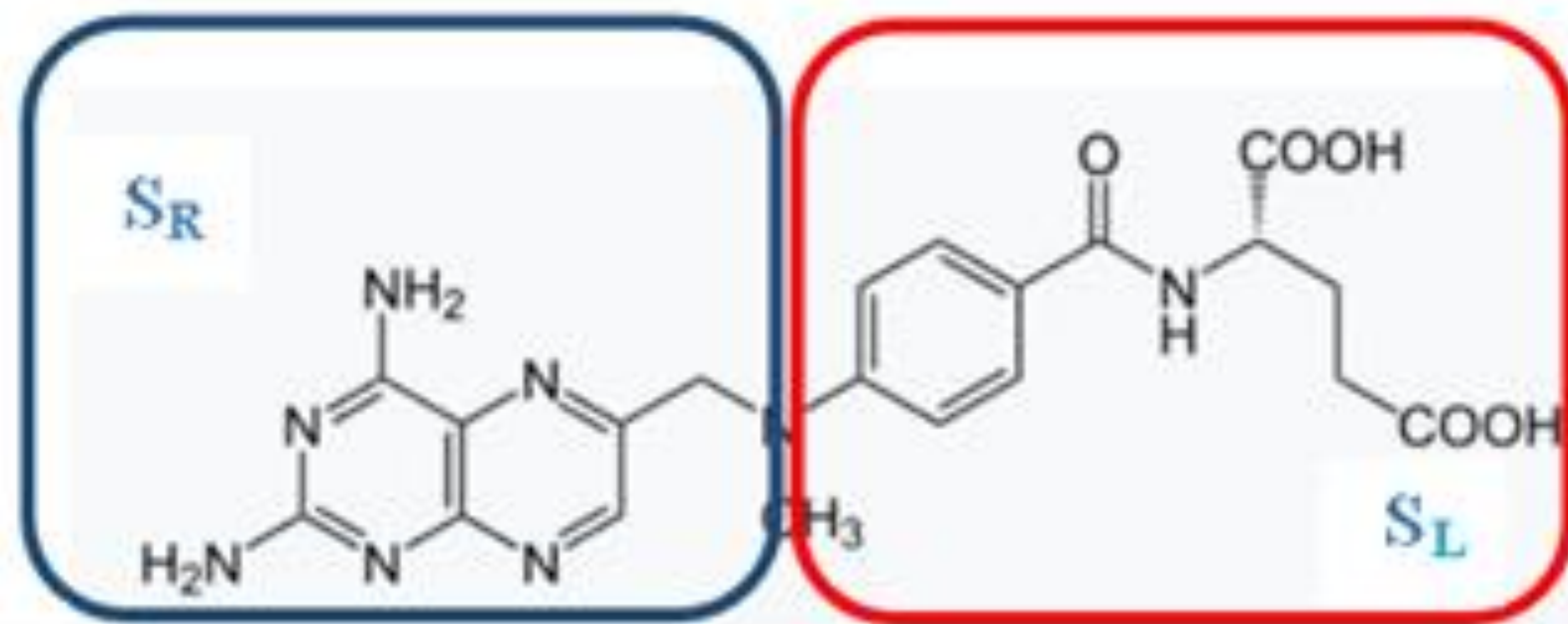


شکل ۱- ساختار مولکولی متوترکسات.

ضرایب پدیده شناختی متقارن / پادمقارن درون مولکولی

در این پژوهش، با استفاده از QTAIM و براساس تحلیل چگونگی باز توزیع چگالی (بار) و انرژی الکترونی در سامانه مولکولی اترمیدانی متوترکسات در اثر اعمال میدان خارجی، کمیتی تحت عنوان ضریب پدیده شناختی (متقارن و پادمقارن) درون مولکولی L^M برای این مولکول محاسبه شد. در این راستا، جزئیات پاسخ هر حوزه اتمی به میدان الکتریکی خارجی اعمالی مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفته است. از آنجایی که یک سامانه مولکولی اترمیدانی در میدان الکتریکی خارجی را می‌توان همانند یک نیمه‌رسانای دارای بخشهای n و p درون مولکولی در نظر گرفت که در اثر اعمال میدان بار (چگالی) و انرژی میان این بخشهای درون مولکولی مبادله می‌شود. از اینرو، به منظور توصیف ضریب پدیده شناختی درون مولکولی در مولکول مورد مطالعه، این سامانه‌ی مولکولی به دو بخش اصلی راست (S_R) و چپ (S_L) بخش‌بندی شد، شکل ۲. مشخص است که در اثر اعمال میدان الکتریکی خارجی (EF)، امکان تبادل بار و انرژی میان بخشهای درون مولکولی S_R و S_L فراهم می‌شود. در این شرایط امکان بروز و ظهور پدیده‌های اتلافی و انتقالی (همانند اثرات گرمابرقی) درون مولکولی وجود دارد. به علاوه، براساس قانون خط، نیرو-شار، رابطه نیرو (\vec{X}) و شار ترمودینامیکی مزدوج آن (\vec{J}) به صورت رابط است $\vec{J}_i = \sum_{\vec{r}} L_{i\vec{r}} - \vec{X}_{\vec{r}}$ که در آن \vec{J} ضریب پدیده شناختی است.

از اینرو، در این پژوهش قانون خطی نیرو-شار برای پدیده شناختی درون مولکولی به صورت زیر در نظر گرفته شد.



شکل ۲- سامانه مولکولی متوترکسات و بخش‌بندی شده به بخش‌های شبه‌گرمابرقی درون مولکولی مختلف.

$$L_{asym}^M(\pm x) \equiv \frac{L^M(+x) - L^M(-x)}{2}$$

$$L_{sym}^M(\pm x) \equiv \frac{L^M(+x) + L^M(-x)}{2}$$