



دانشگاه سیستان و بلوچستان

تحصیلات تکمیلی

پایان نامه کارشناسی ارشد در رشته شیمی

گرایش شیمی فیزیک

عنوان:

**تعیین پایداری نسبی در ایزومرهای مشتقات
ایزوکینولین و فنانتیریدین و محاسبه انرژی سد
چرخشی حول پیوندهای ساده و دوگانه در
ترکیبات کاربامات**

استاد راهنما:

دکتر سید مصطفی حبیبی خراسانی

استاد مشاور:

دکتر نورالله حاضری

تحقیق و نگارش:

سوسن عرفانی

(این پایان نامه از حمایت مالی معاونت پژوهشی دانشگاه سیستان و بلوچستان بهره مند شده است)

آذر ۱۳۹۲

بسمه تعالی

این پایان نامه با عنوان تعیین پایداری نسبی در ایزومرهای مشتقات ایزوکینولین و فنانتیریدین و محاسبه انرژی سد چرخشی حول پیوندهای ساده و دوگانه در ترکیبات کاربامات قسمتی از برنامه آموزشی دوره کارشناسی ارشد شیمی فیزیک توسط دانشجو سوسن عرفانی با راهنمایی استاد پایان نامه دکتر سید مصطفی حبیبی خراسانی تهیه شده است. استفاده از مطالب آن به منظور اهداف آموزشی با ذکر مرجع و اطلاع کتبی به حوزه تحصیلات تکمیلی دانشگاه سیستان و بلوچستان مجاز می باشد.

(سوسن عرفانی)

این پایان نامه واحد درسی شناخته می شود و در تاریخ توسط هیئت داوران بررسی و درجه به آن تعلق گرفت.

تاریخ	امضاء	نام و نام خانوادگی
		استاد راهنما: دکتر سید مصطفی حبیبی خراسانی
		استاد راهنما:
		استاد مشاور: دکتر نورالله حاضری
		داور ۱: دکتر ملک طاهر مقصودلو
		داور ۲: دکتر علی ابراهیمی
		نماینده تحصیلات تکمیلی: دکتر محمد انصاری فرد



تعهدنامه اصالت اثر

اینجانب سوسن عرفانی تعهد می کنم که مطالب مندرج در این پایان نامه حاصل کار پژوهشی اینجانب است و به دستاوردهای پژوهشی دیگران که در این نوشته از آن استفاده شده است مطابق مقررات ارجاع گردیده است. این پایان نامه پیش از این برای احراز هیچ مدرک هم سطح یا بالاتر ارائه نشده است.

کلیه حقوق مادی و معنوی این اثر متعلق به دانشگاه سیستان و بلوچستان می باشد.

نام و نام خانوادگی دانشجو: سوسن عرفانی

امضاء

سپاس و تقدیر از خداوند یکتا

به پاس تعبیر عظیم و انسانی شان از کلمه ایشا و از خودگذشتگی،

به پاس قلبهای بزرگشان که فریادس است و سرگردانی در پناهشان به شجاعت می‌گراید،

و به پاس محبت‌های بی‌دریغشان:

این مجموعه را به پدر و مادر عزیز و مهربانم تقدیم می‌کنم.

سپاسگزاری

حمد و سپاس برای ذات پاک و بی نیاز معبودی است که به قلم قداست و به انسان کرامت بخشید. بهترین و صمیمانه ترین قدردانی ها را آثار آنهایی می کنم که وقت و دانش خود را با نهایت سخاوت در اختیارم نهادند و همواره از لطف و مساعدت های ایشان برخوردار بوده ام:

استاد فرهیخته و بزرگوار جناب آقای دکتر سید مصطفی حبیبی خراسانی که راهنمایی این پایان نامه را بر عهده داشتند و با عنایت و راهنمایی های ارزنده شان مراد انجام این پژوهش یاری نمودند.

استاد محترم دکتر نورالله حاضری به عنوان استاد مشاور این پایان نامه، که دلسوزانه به من کمک کردند. از اساتید بزرگوار دکتر ملک طاهر مقصودلو و دکتر علی ابراهیمی که داور سی این پایان نامه را عهده دار شدند و با نظرات ارزشمند خود یاری ام نمودند.

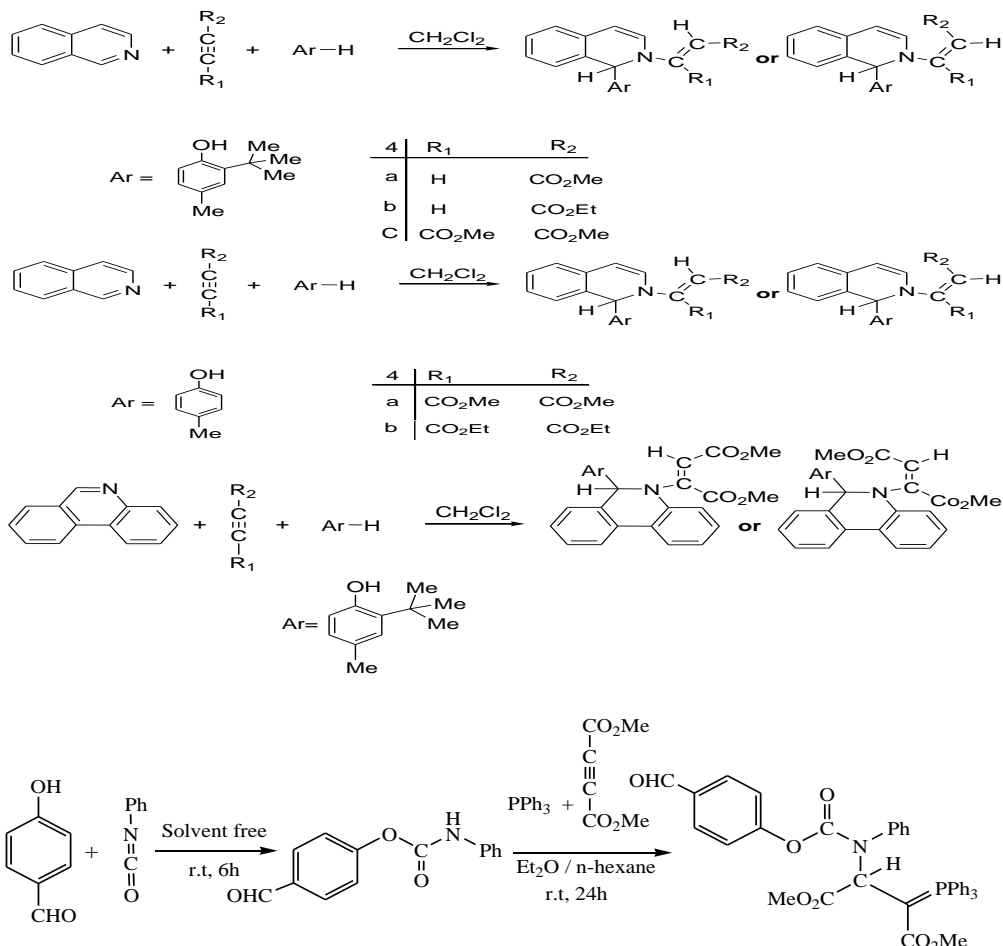
و در نهایت از جناب آقایان دکتر محمد امین کاظمیان، دکتر مجتبی کشری، صادق طلایی فر، عثمان آشری، یونس قلندرزی و خانم ها حلیمه کردتمندانی، فاطمه ملائی، حبیبه دهواری، فاطمه قدسی، فنیسه عباسی و کیل-

آبادی، فاطمه ابراهیمی، نازپری میربلوچ زهی، مهدیه دریجانی، مریم دحداب، شادفر پورپناه و تمامی دوستانی که در طی این مدت همراهم بوده و در به سرانجام رسیدن این پایان نامه یاری ام نمودند سپاسگزارم.

چکیده:

در این تحقیق، محاسبات مربوط به پایداری نسبی ایزومرهای چرخشی *Z* و *E* در مشتقات ایزوکینولین و فنانتیریدین حاصل از واکنش بین ایزوکینولین یا فنانتیریدین با استر استیلنی در حضور مشتقات فنول در سطح HF/6-31G(d,p) گزارش می‌شود. نتایج بدست آمده با روش‌های AIM، NPA، و محاسبات NMR در همین سطح مورد ارزیابی قرار گرفت. در ادامه مطالعه چرخش حول پیوند یگانه و دوگانه در ایلید پایدار فسفر حاصل از واکنش بین ۴-هیدروکسی بنزالدهید و فنیل ایزو سیانات و تولید کاربامات به عنوان منبع NH اسید، در حضور تری فنیل فسفین و دی متیل استیلن دی کربوکسیلات در سطح ذکر شده انجام گرفت. هدف این پروژه، تعیین پارامترهای فعال‌سازی از قبیل ΔG^\ddagger ، ΔH^\ddagger ، ΔS^\ddagger در این ایلید فسفر بود که قبلاً نتایج دینامیک $^1\text{H NMR}$ آن گزارش شده است.

کلمات کلیدی: مشتقات ایزوکینولین، مشتقات فنانتیریدین، ایزومرهای *Z* و *E*، ایلید پایدار فسفر، AIM، دینامیک $^1\text{H NMR}$ ، سد انرژی چرخشی.



فهرست مطالب

فصل ۱: معرفی ترکیبات ایزوکینولین و فنانتیریدین و ایلیدهای فسفر.....	۱
۱-۱-مقدمه.....	۲
۲-۱- واکنشهای چند جزئی (MCRs).....	۲
۱-۲-۱- آزارن ها.....	۲
۱-۱-۲-۱- ایزوکینولین.....	۲
۲-۱-۲-۱- فنانتیریدین.....	۵
۲-۲-۱- ایلیدها و ساختار آنها.....	۶
۱-۲-۲-۱- فسفر.....	۶
۲-۲-۲-۱- ساختار و ماهیت پیوند شیمیایی در ایلیدهای فسفر.....	۷
۳-۱-۲-۱- ایزومری در ایلیدها.....	۸
۳-۱- واکنش سنتز فنانتیریدین ، ایزوکینولین و ایلیدهای فسفر در دانشگاه سیستان و بلوچستان.....	۱۱
فصل ۲: دینامیک NMR و روشهای محاسباتی کوانتوم مکانیکی.....	۱۴
۱-۲-مقدمه.....	۱۵
۲-۲-روش میدان خودسازگار هارتری- فوک.....	۱۶
۳-۲-همبستگی الکترونی.....	۱۸
۴-۲-روش های ورای هارتری-فاک.....	۱۸
۵-۲-نظریه اتم ها در مولکول ها (AIM).....	۱۹
۶-۲-تحلیل اوربیتال پیوندی طبیعی (NBO).....	۲۲
۷-۲- دینامیک NMR.....	۲۲
۸-۲-معرفی نرم افزار گاوسی ۰۹.....	۲۳

فصل ۳: تعیین پایداری ایزومرهای *E* و *Z* در ترکیبات ایزوکیلولین و فنانتیریدین و تعیین پارامترهای فعالسازی به روش محاسباتی در ایلیدهای فسفر همراه با پدیده دینامیک NMR با استفاده از تکنیکهای محاسباتی..... ۲۵

۳-۱- مقدمه..... ۲۶

۳-۲- معرفی واکنشهای بررسی شده..... ۲۶

۳-۳- روشهای محاسباتی..... ۲۷

۳-۴- بحث و بررسی نتایج..... ۲۸

۳-۴-۱- کار تحقیقاتی اول: بررسی واکنش ایزوکیلولین (۱) با استر استیلنی (۲) در حضور ۲-

ترشری بوتیل -۴- متیل فنول (۳)..... ۲۸

۳-۴-۲- کار تحقیقاتی دوم: بررسی واکنش ایزوکیلولین (۱) با استر استیلنی (۲) در حضور ۲-

ترشری بوتیل -۴- متیل فنول (۳)..... ۴۲

۳-۴-۳- کار تحقیقاتی سوم: بررسی واکنش ایزوکیلولین (۱) با استر استیلنی (۲) در حضور ۴- متیل

فنول (۳)..... ۴۹

۳-۴-۴- کار تحقیقاتی چهارم: واکنش فنانتیریدین (۱) با استر استیلنی (۲) در حضور ۲- ترشری

بوتیل -۴- متیل فنول (۳)..... ۶۱

۳-۴-۵- کار تحقیقاتی پنجم: واکنش ۴- هیدروکسی-بنزالدهید (۱) و ایزوسیاناتوبنزن (۲) با تری

فنیل فسفین (۳) در حضور دی متیل استیلن دی کربوکسیلات DMAD (۴)..... ۶۸

۳-۴-۵-۱- بررسی فرایند چرخش حول پیوند دوگانه C=C در ایلید پایدار فسفر 5 (شکل ۳-۱۱)

فرایند (d)..... ۸۳

۳-۴-۵-۲- بررسی فرایند چرخش حول پیوند ساده C-C در ایلید پایدار فسفر 5 (شکل ۳-۱۲)،

فرایند (c)..... ۸۶

۳-۴-۵-۳- بررسی فرایند چرخش حول پیوند ساده C-N در ایلید پایدار فسفر 5 (شکل ۳-۱۸)

فرایند (b)..... ۹۰

۳-۴-۵-۴- بررسی فرایند چرخش حول پیوند ساده C-N در ایلید پایدار فسفر 5 (شکل ۳-۱۲)

فرایند (a)..... ۹۳

نتیجه گیری:..... ۸۲

پیوست..... ۸۴

فهرست جدول‌ها

صفحه

عنوان

جدول ۱-۳. انرژی نسبی (بر حسب kcal/mol) برای هر دو ایزومرهای Z و E از ترکیبات 4a، محاسبه شده در سطوح HF/6-31G(d,p) و B3LYP/6-311++G(d,p) در فاز گاز، حلال قطبی و غیر قطبی..... ۲۹

جدول ۲-۳. انرژی نسبی (بر حسب kcal/mol) برای هر دو ایزومرهای Z و E از ترکیبات 4b، محاسبه شده در سطوح HF/6-31G(d,p) و B3LYP/6-311++G(d,p) در فاز گاز و حلال قطبی و غیر قطبی. ۳۰

جدول ۳-۳. پارامترهای چرخشی مهم مربوط به پیوندهای هیدروژنی، [طول پیوندها (بر حسب انگستروم) و زاویه مربوط به آنها (بر حسب درجه)] برای ایزومرهای $E-4a$ و $Z-4a$ ۳۱

جدول ۴-۳. پارامترهای چرخشی مهم مربوط به پیوندهای هیدروژنی [طول پیوندها (بر حسب انگستروم) و زاویه مربوط به آنها (بر حسب درجه)] برای ایزومرهای $E-4b$ و $Z-4b$ ۳۱

جدول ۵-۳. مقادیر $\rho \times 10^3$ ، $\nabla^2 \rho \times 10^3$ و $-H(r) \times 10^4$ برای ایزومر $E-4a$ محاسبه شده در نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی، همه کمیتها بر حسب واحد اتمی هستند..... ۳۵

جدول ۶-۳. مقادیر $\rho \times 10^3$ ، $\nabla^2 \rho \times 10^3$ و $-H(r) \times 10^4$ برای ایزومر $Z-4a$ محاسبه شده در نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی، همه کمیتها بر حسب واحد اتمی هستند..... ۳۵

جدول ۷-۳. مقادیر $\rho \times 10^3$ ، $\nabla^2 \rho \times 10^3$ و $-H(r) \times 10^4$ برای ایزومر $E-4b$ محاسبه شده در نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی، همه کمیتها بر حسب واحد اتمی هستند..... ۳۵

جدول ۸-۳. مقادیر $\rho \times 10^3$ ، $\nabla^2 \rho \times 10^3$ و $-H(r) \times 10^4$ برای ایزومرهای $Z-4b$ محاسبه شده در نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی، همه کمیتها بر حسب واحد اتمی هستند..... ۳۶

جدول ۳-۹. پارامترهای هندسی مهم شامل مقادیر $-H_{tot} \times 10^4$ ، ممان دوقطبی (بر حسب D) و تعداد پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی برای هر دو ایزومرهای Z و E از ترکیبات 4a و 4b در فاز گاز و حلالهای قطبی و غیر قطبی..... ۳۶

جدول ۳-۱۱. مقادیر جابجایی‌های شیمیایی (بر حسب ppm) 1H NMR برای برخی از گروههای اصلی در ایزومر E-4a و Z-4a..... ۳۸

جدول ۳-۱۲. مقادیر جابجایی‌های شیمیایی (بر حسب ppm) ^{13}C NMR برای برخی از گروههای اصلی در ایزومر E-4a و Z-4a..... ۳۹

جدول ۳-۱۳. مقادیر جابجایی‌های شیمیایی (بر حسب ppm) 1H NMR برای برخی از گروههای اصلی در ایزومرهای E-4b و Z-4b..... ۴۰

جدول ۳-۱۴. مقادیر جابجایی‌های شیمیایی (بر حسب ppm) ^{13}C NMR برای برخی از گروههای اصلی در ایزومرهای E-4b و Z-4b..... ۴۱

جدول ۳-۱۵. انرژی نسبی (بر حسب kcal/mol) برای هر دو ایزومرهای Z و E از ترکیبات 4c، محاسبه شده در سطوح HF/6-31G(d,p) و B3LYP/6-311++G(d,p) در فاز گاز و حلال قطبی و غیر قطبی..... ۴۲

جدول ۳-۱۶. پارامترهای چرخشی مهم مربوط به پیوندهای هیدروژنی [طول پیوندها (بر حسب انگستروم) و زاویه مربوط به آنها (بر حسب درجه)] برای ایزومرهای E-4c و Z-4c..... ۴۳

جدول ۳-۱۷. مقادیر $\rho \times 10^3$ ، $\nabla^2\rho \times 10^3$ و $-H(r) \times 10^4$ برای ایزومر E-4c محاسبه شده در نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی، همه کمیتها بر حسب واحد اتمی هستند..... ۴۵

جدول ۳-۱۸. مقادیر $\rho \times 10^3$ ، $\nabla^2\rho \times 10^3$ و $-H(r) \times 10^4$ برای ایزومر Z-4c محاسبه شده در نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی، همه کمیتها بر حسب واحد اتمی هستند..... ۴۵

جدول ۳-۱۹. پارامترهای هندسی مهم شامل مقادیر $-H_{tot} \times 10^4$ ، ممان دوقطبی (بر حسب D) و تعداد پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی برای هر دو ایزومرهای Z و E از ترکیب 4c در فاز گاز و حلالهای قطبی و غیر قطبی. ۴۶

جدول ۳-۲۰. بارهای تعدادی از اتمهای مختلف برای هر دو ایزومرهای Z و E از ترکیب 4c، بترتیب محاسبه شده توسط روشهای AIM و NPA و کلید واژه ChelpG در سطح HF/6-31G(d,p)..... ۴۶

جدول ۳-۲۱. مقادیر جابجایی‌های شیمیایی (بر حسب ppm) 1H NMR برای برخی از گروههای اصلی در ایزومرهای E-4c و Z-4c. ۴۷

جدول ۳-۲۲. مقادیر جابجایی‌های شیمیایی (بر حسب ppm) ^{13}C NMR برای برخی از گروههای اصلی در ایزومرهای E-4c و Z-4c. ۴۸

جدول ۳-۲۳. انرژی نسبی (بر حسب kcal/mol) برای هر دو ایزومرهای Z و E از ترکیبات 4a، محاسبه شده در سطوح HF/6-31G(d,p) و B3LYP/6-311++G(d,p) در فاز گاز و حلال قطبی و غیر قطبی. ۴۹

جدول ۳-۲۴. انرژی نسبی (بر حسب kcal/mol) برای هر دو ایزومرهای Z و E از ترکیبات 4b، محاسبه شده در سطوح HF/6-31G(d,p) و B3LYP/6-311++G(d,p) در فاز گاز و حلال قطبی و غیر قطبی. ۵۰

جدول ۳-۲۵. پارامترهای چرخشی مهم مربوط به پیوندهای هیدروژنی [طول پیوندها (بر حسب انگستروم) و زاویه مربوط به آنها (بر حسب درجه)] برای ایزومرهای E-4a و Z-4a. ۵۰

جدول ۳-۲۶. پارامترهای چرخشی مهم مربوط به پیوندهای هیدروژنی [طول پیوندها (بر حسب انگستروم) و زاویه مربوط به آنها (بر حسب درجه)] برای ایزومرهای E-4b و Z-4b. ۵۱

جدول ۳-۲۷. مقادیر $\rho \times 10^3$ ، $\nabla^2 \rho \times 10^3$ و $-H(r) \times 10^4$ برای ایزومر E-4a محاسبه شده در نقاط بحرانی

پیوندهای هیدروژنی، همه کمیتها بر حسب واحد اتمی هستند. ۵۴

جدول ۳-۲۸. مقادیر $\rho \times 10^3$ ، $\nabla^2 \rho \times 10^3$ و $-H(r) \times 10^4$ برای ایزومر Z-4a محاسبه شده در نقاط بحرانی

پیوندهای هیدروژنی، همه کمیتها بر حسب واحد اتمی هستند. ۵۴

جدول ۳-۲۹. مقادیر $\rho \times 10^3$ ، $\nabla^2 \rho \times 10^3$ و $-H(r) \times 10^4$ برای ایزومر E-4b محاسبه شده در نقاط بحرانی

پیوندهای هیدروژنی، همه کمیتها بر حسب واحد اتمی هستند. ۵۵

جدول ۳-۳۰. مقادیر $\rho \times 10^3$ ، $\nabla^2 \rho \times 10^3$ و $-H(r) \times 10^4$ برای ایزومر Z-4b محاسبه شده در نقاط بحرانی

پیوندهای هیدروژنی، همه کمیتها بر حسب واحد اتمی هستند. ۵۵

جدول ۳-۳۱. پارامترهای هندسی مهم شامل مقادیر $-H_{tot} \times 10^4$ ، ممان دوقطبی (بر حسب D) و تعداد

پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی برای هر دو ایزومرهای Z و E از ترکیبات 4a و 4b در فاز گاز و حلالهای

قطبی و غیر قطبی. ۵۵

جدول ۳-۳۲. بارهای تعدادی از اتمهای مختلف برای هر دو ایزومرهای Z و E از ترکیب 4a، محاسبه شده

توسط روشهای AIM و NPA و کلید واژه CHelpG در سطح HF/6-31G(d,p). ۵۶

جدول ۳-۳۳. مقادیر جایجاییهای شیمیایی (بر حسب ppm) 1H NMR برای برخی از گروههای اصلی در

ایزومرهای E-4a و Z-4a. ۵۷

جدول ۳-۳۴. مقادیر جایجاییهای شیمیایی (بر حسب ppm) ^{13}C NMR برای برخی از گروههای اصلی در

ایزومرهای E-4a و Z-4a. ۵۸

- جدول ۳-۳۵:** مقادیر جابجایی‌های شیمیایی (بر حسب ppm) ^1H NMR برای برخی از گروه‌های اصلی در ایزومرهای $E-4b$ و $Z-4b$ ۵۹
- جدول ۳-۳۶:** مقادیر جابجایی‌های شیمیایی (بر حسب ppm) ^{13}C NMR برای برخی از گروه‌های اصلی در ایزومرهای $E-4b$ و $Z-4b$ ۶۰
- جدول ۳-۳۷:** انرژی نسبی (بر حسب kcal/mol) برای هر دو ایزومرهای Z و E از ترکیب فنانتیریدین $4a$ ، محاسبه شده در سطوح HF/6-31G(d,p) و B3LYP/6-311++G(d,p). ۶۱
- جدول ۳-۳۸:** پارامترهای چرخشی مهم مربوط به پیوندهای هیدروژنی [طول پیوندها (بر حسب انگستروم) و زاویه مربوط به آنها (بر حسب درجه)] برای ایزومرهای $E-4b$ و $Z-4b$ ۶۲
- جدول ۳-۳۹:** مقادیر $\rho \times 10^3$ ، $\nabla^2\rho \times 10^3$ و $-H(r) \times 10^4$ برای ایزومر $E-4a$ محاسبه شده در نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی، همه کمیتها بر حسب واحد اتمی هستند. ۶۴
- جدول ۳-۴۰:** مقادیر $\rho \times 10^3$ ، $\nabla^2\rho \times 10^3$ و $-H(r) \times 10^4$ برای ایزومر $Z-4a$ محاسبه شده در نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی، همه کمیتها بر حسب واحد اتمی هستند. ۶۴
- جدول ۳-۴۱:** بارهای تعدادی از اتمهای مختلف برای هر دو ایزومرهای Z و E از ترکیب $4a$ ، محاسبه شده توسط روشهای AIM و NPA و کلید واژه CHelpG در سطح HF/6-31G(d,p). ۶۵
- جدول ۳-۴۲:** پارامترهای هندسی مهم شامل مقادیر $-H_{\text{tot}} \times 10^4$ ، ممان دوقطبی (بر حسب D) و تعداد پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی برای هر دو ایزومرهای Z و E از ترکیبات $4a$ ، در فاز گاز و حلالهای قطبی و غیر قطبی. ۶۵
- جدول ۳-۴۳:** مقادیر جابجایی‌های شیمیایی (بر حسب ppm) ^1H NMR برای برخی از گروه‌های اصلی در ایزومرهای $E-4a$ و $Z-4a$ ۶۶

- جدول ۳-۴۴. مقادیر جابجایی‌های شیمیایی (بر حسب ppm) ^{13}C NMR برای برخی از گروه‌های اصلی در ایزومرهای E-4a و Z-4a ۶۷
- جدول ۳-۴۵. اولین داده فرکانس حاصل از دستور Freq برای Z-5 و TS-5 ۷۱
- جدول ۳-۴۶. پارامترهای فعالسازی محاسبه شده برای واکنش تبدیل دو ایزومر E و Z به هم در ایلید 5 به روش محاسباتی و روش تجربی ۷۱
- جدول ۳-۴۷. اولین داده فرکانس حاصل از دستور Freq برای هر یک از ساختارهای GS, TS ایزومر Z-5 و E-5 حاصل از فرایند C ۷۵
- جدول ۳-۴۸. پارامترهای فعالسازی محاسبه شده برای ایزومر Z-5 در فرایند چرخش c حول پیوند یگانه C-C به روش محاسباتی و روش تجربی ۷۵
- جدول ۳-۴۹. پارامترهای فعالسازی محاسبه شده برای ایزومر E-5 در فرایند چرخش c حول پیوند یگانه C-C به روش محاسباتی و روش تجربی ۷۵
- جدول ۳-۵۰. اولین داده فرکانس حاصل از دستور Freq برای هر یک از ساختارهای GS, TS ایزومر Z-5 و E-5 حاصل از فرایند b ۷۸
- جدول ۳-۵۱. پارامترهای فعالسازی محاسبه شده برای ایزومر Z-5 در فرایند چرخش b حول پیوند یگانه C-N به روش محاسباتی و روش تجربی ۷۸
- جدول ۳-۵۲. پارامترهای فعالسازی محاسبه شده برای ایزومر E-5 در فرایند چرخش b حول پیوند یگانه C-N به روش محاسباتی و روش تجربی ۷۸
- جدول ۳-۵۳. اولین داده فرکانس حاصل از دستور Freq برای هر یک از ساختارهای GS, TS ایزومر Z-5 و E-5 حاصل از فرایند a ۸۱

جدول ۳-۵۴. پارامترهای فعالسازی محاسبه شده برای ایزومر Z-5 در فرایند چرخش a حول پیوند یگانه

C-N به روش محاسباتی و روش تجربی. ۸۱.....

جدول ۳-۵۵. پارامترهای فعالسازی محاسبه شده برای ایزومر E-5 در فرایند چرخش a حول پیوند یگانه

C-N به روش محاسباتی و روش تجربی. ۸۱.....

فهرست شکل‌ها

صفحه	عنوان
۲.....	شکل ۱-۱. ساختمان شیمیایی ایزوکلینولین.....
۳.....	شکل ۲-۱. واکنش یومرانز فریج.....
۴.....	شکل ۳-۱. واکنش بیچلر نیپراسکی.....
۵.....	شکل ۴-۱. ساختار تعدادی از مشتقات ایزوکلینولین که خواص بیولوژی و صنعتی دارند.....
۶.....	شکل ۵-۱. ساختار مولکولی فنانتريدین.....
۶.....	شکل ۶-۱. ساختار ایلید.....
۷.....	شکل ۷-۱. واکنش ویتینگ جهت ایجاد پیوند دوگانه.....
۲۰.....	شکل ۲-۱. نقطه زینی سه بعدی (3D) چگالی الکترون در BCP. Error! Bookmark not defined.
۴-.....	شکل ۳-۱. واکنش بین ایزوکلینولین (1) با استر استیلنی 2 (2a، 2b) در حضور ۲- ترشری بوتیل -۴-
۲۹.....	متیل فنول (3) برای تولید ترکیبات ایزوکلینولین 4 (4a، 4b).....

شکل ۳-۲. (i) تعداد پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی (خط چین) برای ایزومرهای Z-4a و E-4a. (j) قسمتی از گرافهای مولکولی، شامل نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی (H-BCPs) برای هر دو ایزومرهای چرخشی E-4a و Z-4a. ۳۲

شکل ۳-۳. (i) تعداد پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی (خط چین) برای ایزومرهای Z-4b و E-4b. (j) قسمتی از گرافهای مولکولی، شامل نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی (H-BCPs) برای ایزومرهای چرخشی E-4b و Z-4b. ۳۳

شکل ۳-۴. واکنش واکنش بین ایزوکیپولین (1) با استر استیلنی 2 (2c) در حضور ۲- ترشری بوتیل -۴- متیل فنول (3) برای تولید ترکیب ایزوکیپولین 4c. ۴۲

شکل ۳-۵. (i) تعداد پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی (خط چین) برای ایزومرهای Z-4c و E-4c. (j) قسمتی از گرافهای مولکولی، شامل نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی (H-BCPs) برای هر دو ایزومرهای چرخشی E-4c و Z-4c. ۴۴

شکل ۳-۷. (i) تعداد پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی (خط چین) برای ایزومرهای Z-4a و E-4a از ترکیب پایدار 4a. (j) قسمتی از گرافهای مولکولی، شامل نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی (H-BCPs) برای هر دو ایزومرهای چرخشی E-4a و Z-4a. ۵۲

شکل ۳-۸. (i) تعداد پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی (خط چین) برای ایزومرهای Z-4b و E-4b از ترکیب پایدار 4b. (j) قسمتی از گرافهای مولکولی، شامل نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی (H-BCPs) برای هر دو ایزومرهای چرخشی E-4b و Z-4b. ۵۳

شکل ۳-۹. واکنش بین فنانتريدین (1)، استر استیلنی ۲ (2a) و ترشری بوتیل -۴- متیل فنول (O)، برای تولید ترکیبات فنانتريدین 4 (4a). ۶۱

شکل ۳-۱۰. (i) تعداد پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی (خط چین) برای ایزومرهای Z-4a و E-4a (j) قسمتی از گرافهای مولکولی، شامل نقاط بحرانی پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی (H-BCPs) برای هر دو ایزومرهای چرخشی Z-4a و E-4a..... ۶۳

شکل ۳-۱۱. واکنش تبدیل دو ایزومر E و Z ایلید ۵ به یکدیگر در اثر فرایند چرخش حول پیوند دوگانه C=C و چرخش حول پیوندهای یگانه C-C و PhN-CO و HC-N در دو ایزومر E-5 و Z-5..... ۶۸

شکل ۳-۱۲. واکنش بین هیدروکسی-بنزالدئید (1) و ایزوسیاناتوبنزن (2) با تری فنیل فسفین (3) در حضور دی متیل استیلن دی کربوکسیلات DMAD (4)..... ۶۸

شکل ۳-۱۳. دی هدرال O1 C2 C3 P4 شامل پیوند دوگانه C=C در ایلید 5..... ۶۹

شکل ۳-۱۴. منحنی انرژی بر حسب درجه دی هدرال حاصل از دستور Scan برای ایلید 5 حاصل از فرایند چرخش d..... ۷۰

شکل ۳-۱۵. نمایش دی هدرال O1 C2 C3 P4 در ساختارهای E و Z و TS ایلید فسفر 5..... ۷۰

شکل ۳-۱۶. چرخش حول پیوند یگانه C-C در ایزومرهای E-5 و Z-5..... ۷۳

شکل ۳-۱۷. منحنی انرژی بر حسب درجه دی هدرال حاصل از دستور Scan برای ایلید Z-5 حاصل از فرایند چرخش c..... ۷۴

شکل ۳-۱۸. منحنی انرژی بر حسب درجه دی هدرال حاصل از دستور Scan برای ایلید E-5 حاصل از فرایند چرخش c..... ۷۴

شکل ۳-۱۹. چرخش حول پیوند یگانه C-N در ایزومرهای E-5 و Z-5..... ۷۶

شکل ۳-۲۰. منحنی انرژی بر حسب درجه دی هدرال حاصل از دستور Scan برای ایلید Z-5 حاصل از فرایند چرخش b..... ۷۷

شکل ۳-۲۱. منحنی انرژی بر حسب درجه دی هدرال حاصل از دستور Scan برای ایلید E-5 حاصل از فرایند چرخش b. ۷۷

شکل ۳-۲۲. چرخش حول پیوند یگانه C-N در ایزومرهای E-5 و Z-5. ۷۹

شکل ۳-۲۳. منحنی انرژی بر حسب درجه دی هدرال حاصل از دستور Scan برای ایلید Z-5 حاصل از فرایند چرخش a. ۸۰

شکل ۳-۲۴. منحنی انرژی بر حسب درجه دی هدرال حاصل از دستور Scan برای ایلید E-5 حاصل از فرایند چرخش a. ۸۰

فهرست علائم

علامت	نشانه
°C	درجه سانتی گراد
K	کلوین
kJ/mol	انرژی
ΔG^\ddagger	تغییرات انرژی آزاد گیبس
ΔH^\ddagger	تغییرات انتالپی
ΔS^\ddagger	تغییرات انتروپی

