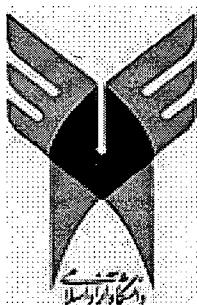


بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

١٤٢٩



واحد شهرود

دانشکده علوم پایه، گروه شیمی

پایان نامه برای دریافت درجه کارشناسی ارشد «M.Sc»

گرایش: شیمی فیزیک

عنوان:

بررسی نظری تعادل بین کنفورمرهای محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین
فسفین در فاز گازی و محلول

استاد راهنما:

دکتر بهزاد چهکندی

استاد مشاور:

دکتر صفا علی عسگری

نگارش:

وحید سهرابی

تابستان ۱۳۸۹



دانشگاه آزاد اسلامی

واحد شاهروд

دانشکده علوم پایه، گروه شیمی

پایان نامه برای دریافت درجه کارشناسی ارشد « M.Sc. »

گرایش: شیمی فیزیک

عنوان:

بررسی تعادل بین کنفورمرهای محوری و استوایی ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در فاز گازی و حلال با استفاده از محاسبات مکانیک کوانتومی

نگارش:

وحید سهرابی

تابستان ۱۳۸۹

۱. دکتر بهزاد چهکنندی

۲. دکتر صفا علی عسکری

هیأت داوران:

۳. دکتر فرامرز طیاری

۴. دکتر احسان زاهدی

تقدیر و تشکر

حمد وستایش بی قیاس خدای را سزاست که از الطاف خود در انسان دمید و او را اشرف مخلوقات خود قرار داد.

بدینوسیله وظیفه خود من از استاد راهنمای محترم جناب آقای دکتر بهزاد چهکنده که با راهنمایی و زحمات بی شائبه خود موجبات پیشرفت در این تحقیق را فراهم نمودند و همچنین از استاد مشاور محترم جناب آقای دکتر صفا علی عسگری که با صبر و حوصله، مشاوره مورد نیاز را در اختیار اینجانب قرار دادند و همچنین کلیه عزیزانی که به انجاء و شیوه های مختلف موجبات کمک و دلگرمی مرا فراهم نمودند سپاسگزاری نمایم.

فهرست مطالب:

۱.....	چکیده:
فصل اول: ساختار سیکلو هگزان	
۲.....	۱-۱- مقدمه:
۴.....	۱-۲- ساختار سیکلو هگزان
۴.....	۱-۳- صور تبندی های سیکلو هگزان
۷.....	۱-۴- کنفورماسیون مشتقات سیکلو هگزان
۹.....	۱-۵- پیوندهای محوری و استوایی در سیکلو هگزان
۱۰.....	۱-۶- تحلیل صور تبندی سیکلو هگزان های تک استخلافی
۱۱.....	۱-۷- وارونگی صور تبندی (وارونگی حلقه) در سیکلو هگزان
۱۲.....	۱-۸- آنتالپی، انرژی آزاد و ثابت تعادل
۱۴.....	۱-۹- انعطاف پذیری صور تبندی سیکلو هگزان
۱۷.....	۱-۱۰- برتری کنفورماسیونی استخلاف ها :
۲۰.....	۱-۱۱- کاربرد اختلاف انرژی آزاد کنفورماسیونی :
۲۱.....	۱-۱۲- استرئوایزومری ترکیبات حلقوی - آنالیز کنفورماسیونی
۲۶.....	۱-۱۳- خواص فیزیکی آلکان های حلقوی
۲۶.....	۱-۱۴- پایداری آلکان های حلقوی
۲۸.....	۱-۱۵- فعالیت یا واکنش پذیری آلکانها
۲۹.....	۱-۱۶- استریو ایزومری در سیکلو هگزان
۳۰.....	۱-۱۷- تفاوت بین حلقه سیکلو هگزان و سیکلو هگزانون
۳۱.....	۱-۱۸- سنتز سیکلو هگزانون
۳۲.....	۱-۱۹-۱- ترکیبات فسفر دار
۳۲.....	۱-۱۹-۱- ۱- گروه های عاملی حامل فسفر
۳۲.....	۱-۱۹-۱- ۲- انواع ترکیبات فسفر دار
۳۲.....	۱-۱۹-۱- ۳- فسفین (PH3)
۳۲.....	۱-۱۹-۱- ۴- هالید های فسفر

فصل دوم: مطالعات پیرامون مولکولهای مشابه با سیکلو هگزیلیدین فسفین

۲-۱- مطالعات نظری و تجربی ۲- هالوسیکلو هگزیلیدین فسفین ۳۵

فصل سوم: روش‌های محاسباتی

۳-۱- مقدمه ۴۹

۳-۲- روش‌های مدلسازی کامپیوتروی ۵۰

۳-۱-۱- مکانیک مولکولی ۵۱

۳-۲-۲-۳- کاربردهای مکانیک مولکولی ۵۳

۳-۲-۳-۲- مکانیک کوانتمومی ۵۳

۳-۲-۴- کاربردهای مکانیک کوانتمومی ۵۵

۳-۴-۲-۱- حل معادله شرودینگر الکترونی ۵۶

۳-۴-۲-۲- تقریب «بورن-آپنهایمر» ۵۹

۳-۵-۲-۳- روش نیمه تجربی ۵۹

۳-۱-۵-۲-۳- روش‌های اوربیتال ملکول نیمه تجربی پیشرفته: MNDO ۵۹

۳-۲-۵-۲-۳- تقریب‌های اولیه MNDO ۶۰

۳-۳-۵-۲-۳- روش‌های نیمه تجربی مختلف ۶۱

۳-۴-۵-۲-۳- MNDO نظریه پایه ۶۲

۳-۶-۲-۳- روش آغازین ۶۳

۳-۱-۶-۲-۳- معادله های هارتی فاک ۶۳

۳-۳-۶-۲-۳- روش برهم کنش آرایش «CI» ۶۶

۳-۱-۶-۲-۳- روش SCF چندپیکربندی ۶۷

۳-۲-۶-۲-۳- روش اوربیتالهای طبیعی ۶۷

۳-۳-۶-۲-۳- همبستگی الکترون ۶۷

۳-۴-۶-۲-۳- نظریه اختلال ۶۸

۳-۵-۶-۲-۳- روش تابع چگال (DFT) ۶۹

۳-۷-۲-۳- مجموعه پایه ۷۱

۳-۱-۷-۲-۳- اوربیتالهای اسلیتری (STO) ۷۲

۷۳	۲-۷-۲-۳-مجموعه های پایه گوسی (GTO).....
۷۳	۲-۳-۷-۲-۳-اوربیتالهای گوسی منطبق (CGTO).....
۷۴	۳-۴-۷-۲-۳-مجموعه های پایه ای مینیمال
۷۴	۳-۵-۷-۲-۳-مجموعه های پایه ای ظرفیتی مجرزا
۷۵	۳-۶-۷-۲-۳-مجموعه های پایه ای قطبیده
۷۵	۳-۷-۷-۲-۳-توابع پخش شده
۷۶	۳-۸-۲-۳-محاسبات نیمه تجربی در مقابل محاسبات «آغازین»
۷۶	۳-۱-۸-۲-۳-محاسبات میدان خودسازگار PPP
۷۹	۳-۲-۸-۲-۳-آنواع روش‌های شیمی محاسباتی:
۸۰	۳-۹-۲-۳-گرماسیمی در گوسین
۸۰	۳-۱-۹-۲-۳-انرژی الکترونی
۸۰	۳-۲-۹-۲-۳-انرژی ارتعاش
۸۰	۳-۳-۹-۲-۳-تصحیح انرژی کل
۸۱	۳-۴-۹-۲-۳-تصحیح گرمایی انرژی داخلی
۸۱	۳-۵-۹-۲-۳-آنالیپی
۸۲	۳-۱۰-۲-۳-برنامه Gaussian 98
۸۳	۳-۱۰-۲-۳-فایل ورودی Gaussian
۸۳	۳-۱۰-۲-۳-آنواع پیوندها
۸۵	۳-۱۰-۲-۳-Opt-کار
۸۵	۳-۴-۱۰-۲-۳-Freq-کار
۸۶	۳-۵-۱۰-۲-۳-فایل خروجی Gaussian
۸۶	۳-۶-۱۰-۲-۳-آینده شیمی کوانتومی

فصل چهارم: نتایج محاسبات

۸۹	۴-۱-مقدمه:
۹۲	۴-۲-آنواع حلالها
۹۲	۴-۳-مدلهای تئوری
۹۳	۴-۴-گشتاور قطبی الکتریکی μ دو بار با علامتهای متفاوت

۴-۵-قطبیش پذیری (α)	۹۳
۴-۶-نتایج محاسبات در فاز گاز:	۹۴
۴-۷-انرژی و مقادیر ترمودینامیکی	۹۴
۴-۸-ژئومتری های بھینه شده	۱۱۵
۴-۹-نتایج محاسبات در فاز حلال	۱۲۵
۴-۱۰-مقادیر ترمودینامیکی در فاز حلال	۱۲۵
۴-۱۱-بررسی مقادیر ΔE در حلالهای مختلف	۲۵۰
۴-۱۲-بررسی مقادیر ترمودینامیکی ۲-فلوئورو سیکلو هگزیلیدین فسفین در حلال های مختلف	۲۵۴
۴-۱۳-بررسی مقادیر ترمودینامیکی ۲-کلرو سیکلو هگزیلیدین فسفین در حلال های مختلف	۲۶۱
۴-۱۴-بررسی مقادیر ترمودینامیکی ۲-برموسیکلو هگزیلیدین فسفین در حلال های مختلف	۲۶۸
۴-۱۵-ژئومتری های بھینه شده در فاز محلول	۲۷۵
۴-۱۶-بحث و نتیجه گیری	۲۸۰
منابع و مأخذ	۲۹۱

شکل(۱-۱). یک مدل گوله و میله و یک مدل فضایپرکن از صورتبنی صندلی سیکلوهگزان

- شکل (۱-۸). پیوندهای استوایی و محوری در سیکلوهگزان ۲
شکل (۱-۲۲). کنفورمرهای متیل سیکلوهگزان و کنفورمرهای ترشیوبوتیل ۲۵
شکل (۱-۲۶). استریوایزومری در مشتقات سیکلوهگزان در موقعیت ۲،۱ ۲۰۱

- جدول (۱-۴). استریوایزومری در مشتقات سیکلوهگزان ۲۹
جدول (۱-۲). انرژیهای Gibbs از آن واکنش با L ، $w(co)_5 + co_6 + L \rightarrow w(co)_5 + co_6$ کثوردینهشدۀ در سبکهای مختلف ۳۶
شکل (۲-۱). سنتز کمپلکس π هگزاکربونیل تنگستن با سیکلوهگزانون ۳۷
شکل (۲-۲). سنتز کمپلکس π هگزاکربونیل تنگستن با سیکلوهگزاناتیون ۳۷
شکل (۲-۳). سنتز کمپلکس π هگزاکربونیل تنگستن با سیکلوهگزیلیدین آبیلین ۳۸
شکل (۲-۴). استفاده از کمپلکس‌های π هگزاکربونیل تنگستن سیکلوهگزانون ۳۸
شکل (۲-۷). کنفورمرهای مشتقات ۲-هالوسیکلوهگزانون (2a,2e) ۴۱
شکل (۲-۸). کنفورمرهای ممکن برای (a) ۳-فلوئورو بوتان - ۲-ان و (b) ۳،۳-دیفلوئورو بوتان - ۲-ان ۴۳
شکل (۲-۹). تعادل بین صورتبنی کنفورمرهای سیکلوهگزان (1a,1b) ۴۴
شکل (۲-۱۰). تتراهیدرو-2H-تیوپیران-۱-اکسید (2a,2b) ۴۵
شکل (۲-۱۱). ۱-او-۲-دی تیان-۱-اکسید (3a,3b) ۴۵
شکل (۲-۱۲). تتراهیدرو-2H-تیوپیران-۱-اکسید (4a,4b) ۴۵
جدول (۳-۳). انواع کارهای قابل دسترس در Gaussian ۸۶

فهرست اشکال

..... ۵	شكل (۱-۱). یک مدل گلوله و میله و یک مدل فضایپرکن از صورتبنی صندلی سیکلوهگزان
..... ۵ شکل (۲-۱). صورتبنی صندلی سیکلوهگزان که عاری از کشش است. کلیه زوایای پیوند C-C-C به 109° و کلیه پیوندهای C-H همانطور که در طرح نیومن (ج) دیده می شود، نپوشیده هستند
..... ۶ شکل (۱-۳). مدل توب و میله و مدل فضایپرکن صورتبنی قایق سیکلوهگزان. فشار پیچشی حاصل از پیوندهای پوشیده و فشار واندروالسی هیدروژن های پرچمی باعث ناپایداری صورتبنی قایق نسبت به صورتبنی صندلی می شوند
..... ۶ شکل (۴-۱). الف- قایق وب- قایق پیچ خورده در صورتبنی های سیکلوهگزان. مقدار فشار پیچشی در قایقی در اثر چرخش پیوندهای C-C و تبدیل به قایق پیچیده، کاهش می یابد. فشار پیچشی در قایق توسط چرخش حول پیوند C-C، برای ایجاد قایق پیچیده، کاهش می یابد. همچنین، این حرکت موجب می شود که هیدروژن های پرچمی از یکدیگر دور شوند که موجب کاهش فشار واندروالسی بین آنها می شود.
..... ۸ شکل (۱-۵). خصوصیاتی از ساختار کنفورماتیون صندلی
..... ۸ شکل (۱-۶). پوشیدگی در کنفورماتیون های صندلی، قایق، پیچ خورده
..... ۹ شکل (۱-۷). اتمهای هیدروژن محوری و استوایی در سیکلوهگزان. شش پیوند محوری C-H نسبت به محور حلقه موازی آند و شش پیوند استوایی C-H در دایره استوایی حلقه قرار دارند.
..... ۱۰ شکل (۱-۸). پیوندهای استوایی و محوری در سیکلوهگزان
..... ۱۱ شکل (۱-۹). تحلیل صورتبنی سیکلوهگزان های تک استخلافی
..... ۱۲ شکل (۱-۱۰). دیاگرام انرژی نشان دهنده تبدیل متقابل صورتبنی های گوناگون سیکلوهگزان
..... ۱۳ شکل (۱-۱۱). توزیع دو محصول در حال تعادل در دمای $25^\circ C$ به صورت تابعی از تفاوت انرژی آزاد استاندارد (ΔG°) بین آنها
..... ۱۴ شکل (۱-۱۲). با وارونگی حلقه در صورتبنی صندلی سیکلوهگزان، موقعیتهای محوری و استوایی تعویض می شوند
..... ۱۵ شکل (۱-۱۳). با وارونگی حلقه در صورتبنی صندلی مตیل سیکلوهگزان، موقعیتهای محوری و استوایی تعویض می شوند
..... ۱۶ شکل (۱-۱۴). کنفورمرهای فلوروسیکلوهگزان
..... ۱۶ شکل (۱-۱۵). کنفورمرهای ایزوپروپیل سیکلوهگزان
..... ۱۷ شکل (۱-۱۶). کنفورمرهای ترشیوبوتیل سیکلوهگزان
..... ۱۸ شکل (۱-۱۷). کنفورمرهای سیکلوهگزان که گروه R در موقعیت محوری و استوایی قرار گرفته است
..... ۲۰ شکل (۱-۱۸). کنفورمرهای ۴-متیل سیکلوهگزانول
..... ۲۲ شکل (۱-۱۹). روشهای طیفسنجی، معکوس شدن، کنفورماتیون سیکلوهگزان
..... ۲۳ شکل (۱-۲۰). وارونگی کنفورمرهای کلروسیکلوهگزان
..... ۲۴ شکل (۱-۲۱). اثر متقابل اسیکلوبوتان بر سیکلوهگزان استخلافی
..... ۲۵ شکل (۱-۲۲). کنفورمرهای متیل سیکلوهگزان و کنفورمرهای ترشیوبوتیل

۲۷.....	شکل (۱-۲۳). انحراف زاویه α در سیکلوآلکانها
۲۸.....	شکل (۱-۲۴). تعادل بین صورتیندی قایق و صندلی
۲۹.....	شکل (۱-۲۵). استریوایزومری در مشتقات سیکلوهگزان در موقعیت ۲،۱
۳۰.....	شکل (۱-۲۶). استریوایزومری در مشتقات سیکلوهگزان در موقعیت ۲،۱
۳۱.....	شکل (۱-۲۷). سنتز سیکلوهگزانون
۳۷.....	شکل (۲-۱). سنتز کمپلکس π هگزاکربونیل تنگستن با سیکلوهگزانون
۳۷.....	شکل (۲-۲). سنتز کمپلکس π هگزاکربونیل تنگستن با سیکلوهگزانون
۳۸.....	شکل (۲-۳). سنتز کمپلکس π هگزاکربونیل تنگستن با سیکلوهگزیلیدین آنیلین
۳۸.....	شکل (۲-۴). استفاده از کمپلکسهای π هگزاکربونیل تنگستن سیکلوهگزانون
۴۰.....	شکل (۲-۵). تعادل بین کنفورمرهای ۲-هالوسیکلوهگزانون ($X=F,Cl,Br,I$)
۴۱.....	شکل (۲-۶). تعادل بین کنفورمرهای ۲-هالوسیکلوهگزانون (1a,1e)
۴۱.....	شکل (۲-۷). کنفورمرهای مشتقات ۲-هالوسیکلوهگزانون (2a,2e)
۴۳.....	شکل (۲-۸). کنفورمرهای ممکن برای (a) ۳-فلوئورو بوتان - ۲-ان و (b) ۳،۳-دی‌فلوئورو بوتان - ۲-ان
۴۴.....	شکل (۲-۹). تعادل بین صورتیندی کنفورمرهای سیکلوهگزان (1a,1b)
۴۵.....	شکل (۲-۱۰). تتراهیدرو- H_2 -تبیوپیران-۱-اکسید (2a,2b)
۴۵.....	شکل (۲-۱۱). ۱-او-۲-دی تیان-۱-اکسید (3a,3b)
۴۵.....	شکل (۲-۱۲). تتراهیدرو- H_2 -تبیوپیران-۱-اکسید (4a,4b)
۹۰.....	شکل (۴-۱). تعادل کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در فاز گاز در حالت Close
۹۱.....	شکل (۴-۲). تعادل کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در فاز گاز در حالت Open
۹۵.....	شکل (۴-۳). تعادل تبدیل کنفورمرهای ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین محوری به استوایی ($X=F,Cl,Br$)
۱۶۹.....	شکل (۴-۴). تعادل بین ساختارهای بهینه کنفورمرهای محوری و استوایی ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین هالوژن های الف-Cl- ج-Br در فاز گاز در حالت close در سطح MP2/6-31G*
۱۲۴.....	شکل (۴-۵). تعادل بین ساختارهای بهینه کنفورمرهای محوری و استوایی ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین هالوژن های الف-Cl- ج-Br در فاز گاز در حالت open در سطح MP2/6-31G*
۱۳۵.....	شکل (۴-۶). ساختارهای بهینه شده ی کنفورمرهای محوری و استوایی ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین هالوژن های الف-Cl- ج-Br در حلال سیکلوهگزان در سطح HF و سری پایه ی 6-31G*
۱۶۹.....	شکل (۴-۷). ساختارهای بهینه شده ی کنفورمرهای محوری و استوایی ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین هالوژن های الف-Cl- ج-Br در حلال اتانول در سطح HF و سری پایه ی 6-31G*
۲۵۰.....	شکل (۴-۸). تعادل بین کنفورمرهای ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در هالوژنهای ($X=F,Cl,Br$)

شکل (۴-۹). تعادل بین کنفورمرهای ۲-فلوئوروسیکلو هگزیلیدین فسفین در حلالهای مختلف.....	۲۵۴
شکل (۴-۱۰). تعادل بین کنفورمرهای ۲-کلروسیکلو هگزیلیدین فسفین در حلالهای مختلف.....	۲۶۱
شکل (۴-۱۱). تعادل بین کنفورمرهای ۲-برموسیکلو هگزیلیدین فسفین در حلالهای مختلف.....	۲۶۸

فهرست جداول

جدول (۱-۱). مقادیر ΔG°_{298} و K برای استخلافهای مختلف در موقعیت محوری و استوایی.....	۱۳
جدول (۲-۱). اختلاف انرژی آزاد سیکلوهگزانهای یک استخلافی.....	۱۹
جدول (۲-۲). برخی از خواص فیزیکی برخی آلکانهای حلقوی نخستین.....	۲۶
جدول (۲-۳). استریوایزومری در مشتقات سیکلوهگزان.....	۲۹
جدول (۱-۲). انرژی‌های Gibbs از آن واکنش با $L \rightarrow w(co)_6 + co$ کثوردینه شده در سیکهای مختلف.....	۳۶
جدول (۱-۳). تعریف انواع روش‌های شیمی محاسباتی.....	۷۹
جدول (۳-۱). انواع پیوندها در Gaussian.....	۸۴
جدول (۳-۲). انواع کارهای قابل دسترس در Gaussian.....	۸۶
جدول (۴-۱). مقادیر ترمودینامیکی کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن‌های (F,Cl,Br) در فاز گاز.....	۹۵
در حالت close در سطح HF/6-31G*.....	۹۶
جدول (۴-۲). مقادیر ترمودینامیکی کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن‌های (F,Cl,Br) در فاز گاز در حالت Close در سطح B3LYP/6-31G*.....	۹۷
جدول (۴-۳). مقادیر ترمودینامیکی کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن‌های (F,Cl,Br) در فاز گاز در حالت Close در سطح MP2/6-31G*.....	۹۸
جدول (۴-۴). مقادیر ترمودینامیکی کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن‌های (F,Cl,Br) در فاز گاز در حالت Open در سطح HF/6-31G*.....	۹۹
جدول (۴-۵). مقادیر ترمودینامیکی کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن‌های (F,Cl,Br) در فاز گاز در حالت Open در سطح B3LYP / 6-31G*.....	۱۰۰
جدول (۴-۶). مقادیر ترمودینامیکی کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن‌های (F,Cl,Br) در فاز گاز در حالت Open در سطح MP2/6-31G*.....	۱۰۱
جدول (۴-۷). مقادیر تغییرات تابع ترمودینامیکی تعادل استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن‌های (F,Cl,Br) در فاز گاز در حالت Close در سطوح HF و B3LYP و MP2 و سری پایه‌ی 6-31G*.....	۱۰۲
جدول (۴-۸). مقادیر تغییرات تابع ترمودینامیکی تعادل استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن‌های (F,Cl,Br) در فاز گاز در حالت Open در سطوح HF و B3LYP و MP2 و سری پایه‌ی 6-31G*.....	۱۰۳
جدول (۹-۴). درصد کنفورمرهای محوری و استوایی ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در فاز گازی در حالت HF در سطح Close.....	۱۰۵
جدول (۱۰-۴). درصد کنفورمرهای محوری و استوایی ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در فاز گازی در حالت HF در سطح Open.....	۱۰۵
جدول (۱۱-۴). درصد کنفورمرهای محوری و استوایی ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در فاز گازی در حالت close در سطح B3LYP.....	۱۰۷

جدول (۱۲-۴). درصد کنفورمرهای محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در فاز گازی در حالت Open در سطح B3LYP	۱۰۷
جدول (۱۳-۴). درصد کنفورمرهای محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در فاز گازی در حالت close در سطح MP2	۱۰۹
جدول (۱۴-۴). درصد کنفورمرهای محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در فاز گازی در حالت Open در سطح MP2	۱۰۹
جدول (۱۵-۴). فواصل پیوندی (بر حسب آنگستروم) و زوایای پیوندی (بر حسب درجه) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین	۱۵۶
فسفین در فاز گاز در حالت Close $MP_2 / 6 - 31G^*$	۱۲۱
جدول (۱۶-۴). فواصل پیوندی (بر حسب آنگستروم) و زوایای پیوندی (بر حسب درجه) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین	۱۶۶
فسفین در فاز گاز در حالت open در سطح $MP_2 / 6 - 31G^*$	۱۲۲
جدول (۱۷-۴). مقادیر ترمودینامیکی انرژی های نقطه صفر (E_0) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب (Hartree/Particle) در سطح HF/6-31G*	۱۲۶
جدول (۱۸-۴). مقادیر ترمودینامیکی ($E_0 + E_{ZPC}$) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب (Hartree/Particle) در سطح HF/6-31G*	۱۲۷
جدول (۱۹-۴). مقادیر ترمودینامیکی ($E_0 + E_{tot}$) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب (Hartree/Particle) در سطح HF/6-31G*	۱۲۸
جدول (۲۰-۴). مقادیر ترمودینامیکی ($E_0 + H_{corr}$) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب (Hartree/Particle) در سطح HF/6-31G*	۱۲۹
جدول (۲۱-۴). مقادیر ترمودینامیکی ($E_0 + G_{corr}$) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب (Hartree/Particle) در سطح HF/6-31G*	۱۳۰
جدول (۲۲-۴). مقادیر ترمودینامیکی (S_{total}) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب کالری برمول بر کلوین در سطح HF/6-31G*	۱۳۱
جدول (۲۳-۴). مقادیر ترمودینامیکی ممان دو قطبی کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب دبای در سطح HF/6-31G*	۱۳۲
جدول (۲۴-۴). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال تترا کلرو ہگزان در سطح HF/6-31G*	۱۳۴
جدول (۲۵-۴). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال تترا کلرید کربن در سطح HF/6-31G*	۱۴۲
جدول (۲۶-۴). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال کلروفرم در سطح HF/6-31G*	۱۴۹
جدول (۲۷-۴). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال تترا هیدرو فوران در سطح HF/6-31G*	۱۵۶

جدول (۴-۲۸). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال استون در سطح	۱۶۳.....HF/6-31G*
جدول (۴-۲۹). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال اتانول در سطح	۱۷۱.....HF/6-31G*
جدول (۴-۳۰). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال متانول در سطح	۱۷۸.....HF/6-31G*
جدول (۴-۳۱). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال دی متیل سولفوکسید در سطح	۱۸۵.....HF/6-31G*
جدول (۴-۳۲). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال آب در سطح	۱۹۲.....HF/6-31G*
جدول (۴-۳۳). مقادیر ترمودینامیکی انرژی های نقطه صفر (E_0) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب (Hartree/Particle) در سطح	۱۹۹.....B3LYP/6-31G*
جدول (۴-۳۴). مقادیر ترمودینامیکی ($E_0 + E_{ZPC}$) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب (Hartree/Particle) در سطح	۲۰۰.....B3LYP/6-31G*
جدول (۴-۳۵). مقادیر ترمودینامیکی ($E_0 + E_{tot}$) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب (Hartree/Particle) در سطح	۲۰۱.....B3LYP/6-31G*
جدول (۴-۳۶). مقادیر ترمودینامیکی ($E_0 + H_{corr}$) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب (Hartree/Particle) در سطح	۲۰۲.....B3LYP/6-31G*
جدول (۴-۳۷). مقادیر ترمودینامیکی ($E_0 + G_{corr}$) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب (Hartree/Particle) در سطح	۲۰۳.....B3LYP/6-31G*
جدول (۴-۳۸). مقادیر ترمودینامیکی (S_{total}) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب کالری برمول بر کلوین در سطح	۲۰۴.....B3LYP/6-31G*
جدول (۴-۳۹). مقادیر ترمودینامیکی ممان دو قطبی کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب دبای در سطح	۲۰۵.....B3LYP/6-31G*
جدول (۴-۴۰). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال سیکلو هگزان در سطح	۲۰۶.....B3LYP/6-31G*
جدول (۴-۴۱). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال ترا کلرید کربن در سطح	۲۰۸.....B3LYP/6-31G*

جدول (۴۲-۴). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال کلروفرم در سطح ۲۱۰.....	B3LYP/6-31G*
جدول (۴۳-۴). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال ترا هیدرو فوران در سطح ۲۱۲.....	B3LYP/6-31G*
جدول (۴۴-۴). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال استون در سطح ۲۱۴.....	B3LYP/6-31G*
جدول (۴۵-۴). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال اتانول در سطح ۲۱۶.....	B3LYP/6-31G*
جدول (۴۶-۴). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال متانول در سطح ۲۱۸.....	B3LYP/6-31G*
جدول (۴۷-۴). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال دی متیل سولفوکسید در سطح ۲۲۰.....	B3LYP/6-31G*
جدول (۴۸-۴). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال آب در سطح ۲۲۲.....	B3LYP/6-31G*
جدول (۴۹-۴). مقادیر ترمودینامیکی انرژی های نقطه صفر (E_0) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال های مختلف بر حسب (Hartree/Particle) در سطح ۲۲۵.....	MP2/6-31G*
جدول (۵۰-۴). مقادیر ترمودینامیکی ($E_0 + E_{ZPC}$) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های ۲۲۶.....	MP2/6-31G*
جدول (۵۱-۴). مقادیر ترمودینامیکی ($E_0 + E_{tot}$) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های ۲۲۷.....	MP2/6-31G*
جدول (۵۲-۴). مقادیر ترمودینامیکی ($E_0 + H_{corr}$) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های ۲۲۸.....	MP2/6-31G*
جدول (۵۳-۴). مقادیر ترمودینامیکی ($E_0 + G_{corr}$) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های ۲۲۹.....	MP2/6-31G*
جدول (۵۴-۴). مقادیر ترمودینامیکی (S_{total}) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های ۲۳۰.....	MP2/6-31G*
جدول (۵۵-۴). مقادیر ترمودینامیکی ممان دو قطبی کنفورمرهای استوایی و محوری ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های ۲۳۱.....	MP2/6-31G*

جدول (۴-۵۶). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال سیکلو هگزان در سطح	۲۳۲.....MP2/6-31G*
جدول (۴-۵۷). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال تترا کلرید کربن در سطح	۲۳۷.....MP2/6-31G*
جدول (۴-۵۸). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال کلروفرم در سطح	۲۳۶.....MP2/6-31G*
جدول (۴-۵۹). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال تترا هیدرو فوران در سطح	۲۳۸.....MP2/6-31G*
جدول (۴-۶۰). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال استون در سطح	۲۴۰.....MP2/6-31G*
جدول (۴-۶۱). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال اتانول در سطح	۲۴۲.....MP2/6-31G*
جدول (۴-۶۲). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال مтанول در سطح	۲۴۴.....MP2/6-31G*
جدول (۴-۶۳). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال دی متیل سولفوکسید در سطح	۲۴۶.....MP2/6-31G*
جدول (۴-۶۴). تغییرات توابع ترمودینامیکی تعادل محوری و استوایی ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین در حلال آب در سطح	۲۴۸.....MP2/6-31G*
جدول (۴-۶۵). تغییرات ΔE بر حسب (کیلو کالری بر مول) برای تعادل استوایی به محوری کنفورمرهای ۲- هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلالهای مختلف در سطوح HF و B3LYP و MP2 و سری پایهی * 6-31G*	۲۵۱.....
جدول (۴-۶۶). تغییرات ترمودینامیکی تعادل محوری به استوایی کنفورمرهای ۲- فلوئوروسیکلو هگزیلیدین فسفین در حلال های مختلف در سطح HF/6-31G*	۲۵۵.....
جدول (۴-۶۷). تغییرات ترمودینامیکی تعادل محوری به استوایی کنفورمرهای ۲- فلوئوروسیکلو هگزیلیدین فسفین در حلال های مختلف در سطح B3LYP/6-31G*	۲۵۶.....
جدول (۴-۶۸). تغییرات ترمودینامیکی تعادل محوری به استوایی کنفورمرهای ۲- فلوئوروسیکلو هگزیلیدین فسفین در حلال های مختلف در سطح MP2/6-31G*	۲۵۷.....
جدول (۴-۶۹). تغییرات ترمودینامیکی تعادل محوری به استوایی کنفورمرهای ۲- کلروسیکلو هگزیلیدین فسفین در حلال های مختلف در سطح HF/6-31G*	۲۶۲.....

جدول (۷۰-۴). تغییرات ترمودینامیکی تعادل محوری به استوایی کنفورمرهای ۲-کلروسیکلو هگزیلیدین فسفین در حلال های مختلف در سطح	۲۶۳.....	B3LYP/6-31G*
جدول (۷۱-۴). تغییرات ترمودینامیکی تعادل محوری به استوایی کنفورمرهای ۲-کلروسیکلو هگزیلیدین فسفین در حلال های مختلف در سطح	۲۶۴.....	MP2/6-31G*
جدول (۷۲-۴). تغییرات ترمودینامیکی تعادل محوری به استوایی کنفورمرهای ۲-برموسیکلو هگزیلیدین فسفین در حلال های مختلف در سطح	۲۶۹.....	HF/6-31G*
جدول (۷۳-۴). تغییرات ترمودینامیکی تعادل محوری به استوایی کنفورمرهای ۲-برموسیکلو هگزیلیدین فسفین در حلال های مختلف در سطح	۲۷۰.....	B3LYP/6-31G*
جدول (۷۴-۴). تغییرات ترمودینامیکی تعادل محوری به استوایی کنفورمرهای ۲-برموسیکلو هگزیلیدین فسفین در حلال های مختلف در سطح	۲۷۱.....	MP2/6-31G*
جدول (۷۵-۴). فواصل پیوندی (بر حسب آنگستروم) و زوایای پیوندی (بر حسب درجه) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال سیکلوهگزان $MP_2 / 6 - 31G^*$	۲۸۱.....	
جدول (۷۶-۴). فواصل پیوندی (بر حسب آنگستروم) و زوایای پیوندی (بر حسب درجه) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال تراکلرید در سطح $MP_2 / 6 - 31G^*$	۲۸۲.....	
جدول (۷۷-۴). فواصل پیوندی (بر حسب آنگستروم) - زوایای پیوندی (بر حسب درجه) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال کلروفوم در سطح $MP_2 / 6 - 31G^*$	۲۸۳.....	
جدول (۷۸-۴). فواصل پیوندی (بر حسب آنگستروم) و زوایای پیوندی (بر حسب درجه) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال تتراهیدروفوران در سطح $MP_2 / 6 - 31G^*$	۲۸۴.....	
جدول (۷۹-۴). فواصل پیوندی (بر حسب آنگستروم) و زوایای پیوندی (بر حسب درجه) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال استون در سطح $MP_2 / 6 - 31G^*$	۲۸۵.....	
جدول (۸۰-۴). بررسی فواصل پیوندی (بر حسب آنگستروم) و زوایای پیوندی (بر حسب درجه) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F, Cl, Br) در حلال اتانول در سطح $MP2/6-31G^*$	۲۸۶.....	
جدول (۸۱-۴). فواصل پیوندی (بر حسب آنگستروم) و زوایای پیوندی (بر حسب درجه) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال متانول در سطح $MP_2 / 6 - 31G^*$	۲۸۷.....	
جدول (۸۲-۴). فواصل پیوندی (بر حسب آنگستروم) و زوایای پیوندی (بر حسب درجه) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال دی متیل سولفوكسید در سطح $MP_2 / 6 - 31G^*$	۲۸۸.....	
جدول (۸۳-۴). فواصل پیوندی (بر حسب آنگستروم) و زوایای پیوندی (بر حسب درجه) کنفورمرهای استوایی و محوری ۲-هالوسیکلوهگزیلیدین فسفین برای هالوژن های (F,Cl,Br) در حلال آب در سطح $MP_2 / 6 - 31G^*$	۲۸۹.....	

نmodار ۱-۴- تغییرات ΔE کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Close و سطوح	۱۱۰.....	$\text{G}^{31*}_{\text{MP2,B3LYP, HF}}$
نmodار ۲-۴- تغییرات ΔE_{tot} کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Close و سطوح	۱۱۰.....	$\text{G}^{31*}_{\text{MP2,B3LYP, HF}}$
نmodار ۳-۴- تغییرات ΔH کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Close و سطوح	۱۱۱.....	$\text{G}^{31*}_{\text{MP2,B3LYP, HF}}$
نmodار ۴-۴- تغییرات ΔG کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Close و سطوح	۱۱۱.....	$\text{G}^{31*}_{\text{MP2,B3LYP, HF}}$
نmodar ۵-۴- تغییرات ثابت تعادل K_{eq} کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Close و سطوح	۱۱۲.....	$\text{G}^{31*}_{\text{MP2,B3LYP, HF}}$
نmodar ۶-۴- تغییرات ممان دو قطبی کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژن های F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Close در سطح HF و سری پایه i	۱۱۲.....	$\text{G}^{31*}_{\text{B3LYP}}$
نmodar ۷-۴- تغییرات ممان دو قطبی کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژن های F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Close در سطح B3LYP و سری پایه i	۱۱۳.....	$\text{G}^{31*}_{\text{MP2}}$
نmodar ۸-۴- تغییرات ممان دو قطبی کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژن های F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Close در سطح MP2 و سری پایه i	۱۱۳.....	$\text{G}^{31*}_{\text{C-X}}$
نmodar ۹-۴- تغییرات طول پیوند C-X کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین محوری و استوایی هالوژنهای F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Close در سطح MP2 و سری پایه i	۱۱۳.....	$\text{G}^{31*}_{\text{MP2,B3LYP, HF}}$
نmodar ۱۰-۴- تغییرات ΔE کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Open و سطوح	۱۱۳.....	$\text{G}^{31*}_{\text{MP2,B3LYP, HF}}$
نmodar ۱۱-۴- تغییرات ΔE_{tot} کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Open و سطوح	۱۱۴.....	$\text{G}^{31*}_{\text{MP2,B3LYP, HF}}$
نmodar ۱۲-۴- تغییرات ΔH کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Open و سطوح	۱۱۴.....	$\text{G}^{31*}_{\text{MP2,B3LYP, HF}}$
نmodar ۱۳-۴- تغییرات ΔG کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Open و سطوح	۱۱۶.....	$\text{G}^{31*}_{\text{MP2,B3LYP, HF}}$
نmodar ۱۴-۴- تغییرات ثابت تعادل K_{eq} کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Open و سطوح	۱۱۶.....	$\text{G}^{31*}_{\text{MP2,B3LYP, HF}}$

نودار ۱۵-۴- تغییرات ممان دو قطبی کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژن های F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Open سطوح HF و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۱۷
نودار ۱۶-۴- تغییرات ممان دو قطبی کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژن های F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Open سطوح B3LYP و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۱۷
نودار ۱۷-۴- تغییرات ممان دو قطبی کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژن های F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Open سطح MP2 و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۱۸
نودار ۱۸-۴- تغییرات طول پیوند C-X بر حسب (انگستروم) کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین محوری و استوایی هالوژنهای F,Cl,Br در فاز گاز و در حالت Open در سطح MP2 و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۱۸
نودار ۱۹-۴- تغییرات ΔE بر حسب (کیلو کالری بر مول) کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در حلال سیکلو هگزان و سطوح MP2,B3LYP, HF و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۳۶
نودار ۲۰-۴- تغییرات ΔE_{tot} بر حسب (کیلو کالری بر مول) کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در حلال سیکلو هگزان و سطوح MP2,B3LYP, HF و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۳۶
نودار ۲۱-۴- تغییرات ΔH بر حسب (کیلو کالری بر مول) کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در حلال سیکلو هگزان و سطوح MP2,B3LYP, HF و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۳۷
نودار ۲۲-۴- تغییرات ΔG بر حسب (کیلو کالری بر مول) کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در حلال سیکلو هگزان و سطوح MP2,B3LYP, HF و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۳۷
نودار ۲۳-۴- تغییرات K کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در حلال سیکلو هگزان و سطوح MP2,B3LYP, HF و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۳۸
نودار ۲۴-۴- تغییرات ممان دو قطبی بر حسب (دبای) کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژن های F,Cl,Br در حلال سیکلو هگزان در سطوح HF و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۳۸
نودار ۲۵-۴- تغییرات ممان دو قطبی بر حسب (دبای) کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژن های F,Cl,Br در حلال سیکلو هگزان در سطوح B3LYP و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۳۹
نودار ۲۶-۴- تغییرات ممان دو قطبی کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژن های F,Cl,Br در حلال سیکلو هگزان در سطوح MP2 و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۳۹
نودار ۲۷-۴- تغییرات طول پیوند C-X بر حسب (انگستروم) کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین محوری و استوایی هالوژنهای F,Cl,Br در حلال سیکلو هگزان در سطح MP2 و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۴۰
نودار ۲۸-۴- تغییرات ΔE بر حسب (کیلو کالری بر مول) کنفورمرهای ۲- هالو سیکلو هگزیلیدین فسفین هالوژنهای F,Cl,Br در حلال ترا کلرید کربن و سطوح MP2,B3LYP, HF و سری پایه ی $\Delta G^{31\ast}$ ۱۴۳