



KAVV



دانشگاه بوعلی سینا

دانشکده شیمی

پایان نامه کارشناسی ارشد

شیمی معدنی

عنوان:

سنتر و شناسایی چند لیگاند بازشیف از کتکول و مشتقات
آن و کمپلکس‌های مربوطه

استاد راهنما:

پروفسور حسن کیپور

استاد مشاور:

دکتر صادق صالحزاده

پژوهشگر:

مریم شایسته ۱۳۸۸/۱۰/۲

احسن علامت مارک صلحی زاده
تسنیمه مارک

شهریور ۱۳۸۷

همه امتیازهای این پایان نامه به دانشگاه بوعلی سینا تعلق دارد. در صورت استفاده از تمام یا بخشی از مطالب پایان نامه در مجلات، کنفرانس‌ها و یا سخنرانی‌ها باید نام دانشگاه بوعلی سینا (استاد یا اساتید راهنمای پایان نامه) و نام دانشجو با ذکر مأخذ و ضمن کسب مجوز کتبی از دفتر تحصیلات تکمیلی دانشگاه ثبت شود، در غیر این صورت مورد پیگرد قانونی قرار خواهد گرفت.



دانشگاه بوعلی سینا

دانشکده شیمی

پایان نامه کارشناسی ارشد

شیمی معدنی

عنوان:

سنتز و شناسایی چند لیگاند بازشیف از کتکول و مشتقات آن و کمپلکس‌های مربوطه

استاد راهنما :

پروفسور حسن کیپور

استاد مشاور:

دکتر صادق صالحزاده

پژوهشگر:

مریم شایسته

کمیته ارزیابی پایان نامه:

۱- استاد راهنما: پروفسور حسن کیپور (رئیس کمیته) استاد شیمی معدنی

۲- استاد مشاور: دکتر صادق صالحزاده دانشیار شیمی معدنی

۳- استاد مدعو: پروفسور سید جواد صابونچی استاد شیمی معدنی

۴- استاد مدعو: پروفسور عباس افخمی استاد شیمی تجزیه

۵- استاد مدعو: دکتر مهدی هاشمی استادیار شیمی تجزیه



دانشکده شیمی

جلسه دفاع از پایان نامه کارشناسی ارشد
مریم شایسته در رشته شیمی (گرایش معدنی)

با عنوان:

سنتر و شناسایی چند لیگاند بازشیف از کتکول و مشتقات آن و کمپلکس‌های مربوطه

به ارزش ۸ واحد در روز چهارشنبه ۱۳۸۷/۶/۱۳ ساعت ۱۰ صبح در سالن آمفی تئاتر ۲
دانشکده شیمی و با حضور اعضای هیأت داوران زیر برگزار گردید و
با نمره ۲۵...و درجه...عباگن. به تصویب رسید.

کمیته ارزیابی پایان نامه:

- ۱- استاد راهنما: پروفسور حسن کیبور (رئیس کمیته) ... استاد شیمی معدنی
- ۲- استاد مشاور: دکتر صادق صالحزاده دانشیار شیمی معدنی
- ۳- استاد مدعو: پروفسور سید جواد صابونچی استاد شیمی معدنی
- ۴- استاد مدعو: پروفسور عباس افخمی استاد شیمی تجزیه
- ۵- استاد مدعو: دکتر مهدی هاشمی استادیار شیمی تجزیه

تعدیم:

آن محظوظ از دیده نمان

که امید دلهاي شگفت

و مردم قلبهاي خسته است

تقدیم به امام علی (ع)

انسانی که عدالت، انصاف و مدارار آموزه زیبایی از

اندیشه بلند آن بزرگوار می دارم.

پاسکه از خدای عاشقی هایم که چشم مرابه جهان از لالای گلبرک های دوچل همیشه بهار باز کرد

تقدیم به پدر و مادرم

آنچه که بودم، هستم و خواهم بود هر و هر مدیون آن هاست، با عطر و جود شان از عطر افشاری تمام گل های عالم بی نیازم و
نیاز من همیشه بوسیدن دست های سخاوتمند آن هاست

تقدیم به استاد راهنمای عزیزم

جناب آقا میر پروفور کی پور

که شوق آموختن

عشق به حرکت

توان پیشرفت

و هست خدمت را به من هدیه کردند

تشکر و قدردانی

پیش از سپاس، ناتوانی ام را بپذیر ای بزرگ بی همتا، که یکایک لطفهای بی شمارت را تا انتهای بی نهایت سپاسگزارم.

بی شک، به ثمر رسیدن هر کار تحقیقاتی امکان پذیر نیست مگر با مساعدت و هم فکری آنانی که در زمینه آن کار صاحب نظرند. بنابراین پایان نامه ای که به اسم یک نفر ارائه شده و پیش رو دارید، در حقیقت ماحصل تلاش و مساعدت عزیزان زیادی است که هر یک به نوعی نگارنده را مديون لطف خویش نمودند. بدیهی است که تمامی خطأ و لغزشیاه احتمالی موجود را شخصا به عهده می گیرم اما نقاط قوت و برجسته این نوشته، مرهون لطف اساتید و دوستان عزیزی است که باید از آنها تشکر و قدردانی نمایم.

در آغاز صمیمانه ترین سپاس و تشکرهایم را تقدیم می دارم به استاد راهنمای عزیزم جناب آقای پروفسور کی پور، چرا که بدون صبر و حوصله، دلسوزیهای بی دریغ و راهنماییهای سودمند این استاد فرهیخته انجام این پژوهه غیر ممکن می نمود.

از استاد عزیزم جناب آقای پروفسور صابونچی که در طی این دوره افتخار شاگردی در محضر علمی ایشان را داشتم و زحمت قرائت و داوری این پایان نامه را نیز پذیرفتدند صمیمانه سپاسگزارم.

سپاس فراوان دارم از استاد مشاور عزیزم جناب آقای دکتر صالحزاده به پاس اعتماد و کمکهای بی دریغ و خالصانه شان که به یقین بدون دقت نظر منحصر به فرد و حضور فعال ایشان، انجام این پژوهه با این کیفیت امکان پذیر نبود.

از پدر و مادر مهربانم که سالها با تلاشی بی شائبه و بدون هیچ گونه چشمداشت، امکان تحصیل با فراغ بال را برایم فراهم نمودند صمیمانه سپاسگزارم. هر آنچه که در زندگی دارم حاصل تلاش و مهر بی پایان این دو عزیز ترین است.

با سپاس از برادران عزیز و خواهر مهربانم که همواره شادی بخش لحظات زندگیم بوده اند و محبت و صفا ایشان امید را در من زنده نگاه می دارد.

از اعضای محترم کمیته داوران جناب آقای پروفسور صابونچی، جناب آقای پروفسور افخمی و جناب آقای دکتر هاشمی که زحمت قرائت و تصحیح پایان نامه و شرکت در جلسه دفاعیه را متتحمل گردیدند و همچنین جناب آقای دکتر ارجمندی نماینده محترم نحصیلات تکمیلی در جلسه دفاعیه صمیمانه سپاسگزارم.

سپاس فراوان دارم از جناب آقای دکتر صاین ریاست محترم دانشکده شیمی و جناب آقای دکتر هاشمی که در طی این مدت، همواره مرا مديون محبت‌های خالصانه و مساعدت‌ها و کمک‌های بی‌دریغ خویش نموده‌ام.

از همکاری صمیمانه آقایان زبرجدیان و مصنفات و خانم‌ها قائمه و رنجبران بسیار تشکر می‌نمایم.

از تمامی دوستان عزیزم در آزمایشگاه‌های تحقیقاتی شیمی آلی، شیمی فیزیک، شیمی تجزیه، شیمی کاربردی به ویژه آزمایشگاه‌های تحقیقاتی معدنی که در انجام این پایان نامه یاریم نمودند صمیمانه سپاسگزاری می‌نمایم.

برخود لازم می‌دانم که تشکر ویژه‌ای داشته باشم از جناب آقای شریفی راد و جناب آقای بیات که در طی این مدت بدون هیچ‌گونه چشمداشت، همواره کمک‌های بی‌دریغ و خالصانه‌شان شامل حال من بوده است. آرزوی سلامتی و توفیق روزافزون برای این دو عزیز را دارم.

از تمامی دوستان عزیزی که موجد خاطرات شیرین در این دوره بودند:

خانم‌ها: سمعی، اخلاقی، جدائیان، صحرایی، راهپیما، ارزنگی، داودی، حسینزاده، ابوالفتحی، مرادی، لیاقتی، شهریاری، آل‌بوبیه، قدیری، قره داغی، حاجی صادقیان، عابدی، طیب، کاپله‌ای، رجایی، یعقوبی، محمدنژاد، عباسی طریقت، بزرگ‌زاده، کوکبی، حسینی، روحانی، امامی، ورقانی، اسماعیلی، عسگری، صادق‌پور، دهقانیان، حاجی‌هادی، خلفی، فعال رستگار، بهروزی، امانی، اسکندری، توده‌روستا، قاسمیان، بشیری، خانی و آقایان: دهقانی، رضایی‌ والا، آزادبخت، دادرس، گلباغی، نعمت‌طلب، رحمتی، دریانور، رضایی، مخلصی، قادری، احمدی، شوستری، محمدیاری، عبدالی و جعفرزاده صمیمانه سپاسگزاری می‌نمایم.

و در نهایت سپاس از هر یاری دهنده‌ای که وسعت همراهی‌اش حتی به قدر لحظه‌ای مرا به سپاسی ابدی موظف نمود.

نام: مریم	نام خانوادگی: شایسته
عنوان پایان نامه:	سنتر و شناسائی چند لیگاند بازشیف از کتکول و مشتقات آن و کمپلکس‌های مربوطه.
استاد راهنما: پروفسور حسن کی پور	استاد مشاور: دکتر صادق صالح زاده
گرایش: شیمی	قطع تحصیلی: کارشناسی ارشد
دانشکده: شیمی	دانشگاه: بوقلی سینا همدان
	تعداد صفحه: ۱۲۸
واژه‌های کلیدی: بازشیف، کمپلکس‌های Cu^{2+} , Co^{2+} و Zn^{2+} , ساختار اشعه X، برهمکنش CH/π .	چکیده: چهار لیگاند جدید شش دندانه بالقوه N_2O_4 از واکنش ۳، ۵-دی-tert-بوتیل‌سالیسیل-
	آلدهید (SATBU) و ارتوفانیلین با آمین‌های ۱، ۲-بیس(۲-آمینوفنوكسی)بنزن و ۱، ۲-بیس(۲-آمینوفنوكسی)-۴-ترشیوبوتیلبنزن تهیه شدند. از واکنش مستقیم لیگاندهای $[\text{H}_2\text{L}]$ (لیگاند حاصل از واکنش SATBU و ۱، ۲-بیس(۲-آمینوفنوكسی)بنزن) و $[\text{L}^{\prime}\text{H}_2\text{L}]$ (لیگاند حاصل از واکنش SATBU و ۱، ۲-بیس(۲-آمینوفنوكسی)-۴-ترشیوبوتیلبنزن) با نمک‌های مس(II) و کبات(II) در محلول متانولی و در حضور تری‌اتیل‌آمین کمپلکس‌های خنثی $[\text{CuL}^{\prime}]$, $[\text{CuL}^{\prime\prime}]$, $[\text{CoL}^{\prime}]$ و $[\text{CoL}^{\prime\prime}]$ تهیه شدند. همچنین از واکنش مستقیم لیگاندهای $[\text{H}_2\text{L}]$ (لیگاند حاصل از واکنش ارتوفانیلین و ۱، ۲-بیس(۲-آمینوفنوكسی)بنزن) و $[\text{L}^{\prime}\text{H}_2\text{L}]$ (لیگاند حاصل از واکنش ارتوفانیلین و ۱، ۲-بیس(۲-آمینوفنوكسی)-۴-ترشیوبوتیلبنزن) با نمک‌های مس(II) و روی(II) در محلول متانولی و در حضور تری‌اتیل‌آمین، کمپلکس‌های خنثی $[\text{CuL}^{\prime}]$, $[\text{CuL}^{\prime\prime}]$, $[\text{ZnL}^{\prime}]$ و $[\text{ZnL}^{\prime\prime}]$ تهیه شدند. همه کمپلکس‌ها با استفاده از IR, UV-Vis, آنالیز عنصری و در مورد کمپلکس‌های کبات(II) و روی(II) با ^1H NMR و کمپلکس‌های روی با ^{13}C NMR شناسایی شدند. ممان مغناطیسی، طیف جرمی و هدایت مولی همه کمپلکس‌های فوق و ساختار بلورین اشعه X کمپلکس $[\text{CuL}^{\prime}]$ گرفته شد. ساختار کریستالی اشعه X این کمپلکس نشان داد که مس در این کمپلکس ساختار مربع مسطح واپیچیده دارد. سه برهمکنش CH/π نیز در ساختار مولکولی این کمپلکس مشاهده شد.

I.....	مقدمه
--------	-------

فصل اول: تئوری و مروری بر تحقیقات انجام شده

۱-۱) تعریف بازشیفها	۱
۱-۲) احیای بازشیفها	۲
۱-۳) اهمیت و کاربردهای بازشیفها	۴
۱-۴) تهیه دی‌آمین‌ها از کتکول و مشتقات آن	۶
۱-۵) سنتز کمپلکس‌های بازشیف	۸
۱-۵-۱) سنتز مستقیم لیگاند بازشیف و سپس سنتز کمپلکس	۸
۱-۵-۲) سنتز بازشیف در حین تشکیل کمپلکس	۹
۱-۶) طبقه‌بندی بازشیفها	۱۰
۱-۷) انواع لیگاندهای زنجیره باز با دهنده N_xO_y	۱۰
۱-۷-۱) انواع لیگاندهای زنجیره باز با دهنده N_4S_2 و N_4O_2	۱۰
۱-۷-۲) انواع لیگاندهای زنجیره باز با دهنده N_2O_2 و N_2O_4	۱۶
۱-۷-۳) لیگاندهایی از نوع دهنده N_2O_2	۳۰
۱-۷-۴) لیگاندهایی از نوع دهنده N_4O_2	۳۱
۱-۷-۵) انواع لیگاندهای زنجیره باز با دهنده N_5O_2	۳۳

فصل دوم: کارهای تجربی

۳۶.....	۱-۲) مواد شیمیایی.....
۳۶.....	۲-۲) وسایل و تجهیزات.....
۳۷	۳-۲) تهیه ۳، ۵-دی-tert-بوتیل سالیسیل آلدهید (SATBU)
۳۸.....	۴-۲) تهیه ۱ ، ۲- بیس (۲- نیتروفنوکسی) بنزن.....
۳۹.....	۵-۲) تهیه ۱ ، ۲، - بیس (۲- آمینو فنوکسی) بنزن
۳۹.....	۶-۲) تهیه ۱ ، ۲ - بیس (۲- نیتروفنوکسی) -۴- ترشیو بوتیل بنزن.....
۴۰.....	۷-۲) تهیه ۱ ، ۲، - بیس (۲- آمینو فنوکسی) - ۴ - ترشیو بوتیل بنزن.....
۴۱.....	۸-) تهیه لیگاندهای بازشیف.....
۴۱.....	۱-۸-۲) تهیه لیگاند بازشیف زنجیره باز H_2L^1
۴۲	۲-۸-۲) تهیه لیگاند بازشیف زنجیره باز H_2L^2
۴۲.....	۳-۸-۲) تهیه لیگاند زنجیره باز H_2L^3
۴۳	۴-۸-۲) تهیه لیگاند زنجیره باز H_2L^4
۴۴	۹-۲) تهیه کمپلکس های برخی از یون های فلزی بالیگاندهای H_2L^1 , H_2L^2 , H_2L^3 و H_2L^4
۴۴	۱-۹-۲) کمپلکس ^{2+}Co با لیگاند H_2L^1
۴۴	۲-۹-۲) کمپلکس ^{2+}Cu با لیگاند H_2L^1
۴۴	۳-۹-۲) تهیه کمپلکس ^{2+}Co بالیگاند H_2L^2
۴۵	۴-۹-۲) تهیه کمپلکس ^{2+}Cu بالیگاند H_2L^2
۴۵	۵-۹-۲) کمپلکس ^{2+}Cu بالیگاند H_2L^3
۴۵	۶-۹-۲) کمپلکس ^{2+}Zn بالیگاند H_2L^3
۴۵	۷-۹-۲) کمپلکس ^{2+}Cu بالیگاند H_2L^4

۴۶.....	(۸-۹-۲) کمپلکس Zn^{2+} با لیگاند H_2L^4
فصل سوم: بحث و نتیجه گیری	
۴۸.....	مقدمه
(۱-۳) بررسی سنتز ترکیبات ۱، ۲-بیس(۲-نیتروفنوکسی)بنزن و ۱، ۲-بیس(۲-نیتروفنوکسی)-۴-	
۴۸.....	ترشیو بوتیل بنزن
۴۸.....	(۱-۱-۳) بررسی طیفهای IR
۴۸.....	(۲-۱-۳) بررسی طیفهای 1H NMR
۴۹.....	(۳-۱-۳) بررسی طیفهای ^{13}C NMR
(۲-۳) بررسی سنتز دی‌آمینهای ۱، ۲-بیس(۲-آمینوفنوکسی)بنزن و ۱، ۲-بیس(۲-آمینوفنوکسی)-۴-	
۵۰.....	ترشیو بوتیل بنزن
۵۰.....	(۱-۲-۳) بررسی طیفهای IR
۵۱.....	(۲-۲-۳) بررسی طیفهای 1H NMR
۵۱.....	(۳-۲-۳) بررسی طیفهای ^{13}C NMR
۵۲.....	(۳-۳-۳) بررسی سنتز ۳، ۵-دی-بوتیل‌سالیسیل‌آلدهید
۵۲.....	(۱-۳-۳) بررسی طیف IR
۵۳.....	(۲-۳-۳) بررسی طیف 1H NMR
۵۳.....	(۳-۳-۳) بررسی طیف ^{13}C NMR
۵۴.....	(۴-۳) بررسی سنتز لیگاندهای زنجیرهای باز بازشیف H_2L^1 , H_2L^2 , H_2L^3 و H_2L^4
۵۴.....	(۱-۴-۳) بررسی طیفهای IR
۵۴.....	(۲-۴-۳) بررسی طیفهای 1H NMR
۵۷.....	(۳-۴-۳) بررسی طیفهای ^{13}C NMR
۵۹.....	(۴-۴-۳) بررسی طیفهای UV-Vis

۶۰.....	۵-۴-۳) بررسی طیف‌های جرمی
۶۱.....	۶-۴-۳) بررسی نتایج میکروآنالیز
۶۲.....	۳-۵) بررسی سنتز کمپلکس‌های تهیه شده با لیگاند H_2L^{\pm}
۶۲.....	۱-۵-۳) بررسی طیف‌های IR
۶۳.....	۲-۵-۳) بررسی طیف NMR پارامغناطیس کمپلکس CoL^{\pm}
۶۳.....	۳-۵-۳) بررسی طیف‌های UV-Vis
۶۵.....	۴-۵-۳) بررسی نتایج میکروآنالیز
۶۵.....	۶-۳) بررسی سنتز کمپلکس‌های تهیه شده با لیگاند H_2L^{\pm}
۶۵.....	۱-۶-۳) بررسی طیف‌های IR
۶۷.....	۲-۶-۳) بررسی طیف NMR پارامغناطیس کمپلکس CoL^{\pm}
۶۷.....	۳-۶-۳) بررسی ساختار X-ray
۷۰.....	۴-۶-۳) بررسی طیف‌های UV-Vis
۷۲.....	۵-۶-۳) بررسی نتایج میکروآنالیز
۷۱.....	۶-۶-۳) بررسی ممان‌های مغناطیسی
۷۴.....	۷-۶-۳) بررسی هدایت مولی کمپلکس‌ها
۷۴.....	۷-۳) بررسی سنتز کمپلکس‌های تهیه شده با لیگاند H_2L^{\pm}
۷۴.....	۱-۷-۳) بررسی طیف‌های IR
۷۵.....	۲-۷-۳) بررسی طیف‌های 1H NMR
۷۶.....	۳-۷-۳) بررسی طیف‌های ^{13}C NMR
۷۷.....	۴-۷-۳) بررسی طیف‌های UV-Vis
۷۸.....	۵-۷-۳) بررسی نتایج میکروآنالیز
۷۹.....	۶-۸) بررسی سنتز کمپلکس‌های تهیه شده با لیگاند H_2L^{\pm}

۷۹	۱-۸-۳) بررسی طیف‌های IR
۸۰	۲-۸-۳) بررسی طیف‌های ^1H NMR
۸۰	۳-۸-۳) بررسی طیف‌های ^{13}C NMR
۸۲	۴-۸-۳) بررسی طیف‌های UV-Vis
۸۳	۵-۸-۳) بررسی نتایج میکروآنالیز

پیوست

منابع

چکیده انگلیسی

جدول (۱-۱): کمپلکس‌های بازشیف سنتز شده توسط بور و همکارانش ۱۴
جدول (۲-۱): لیگاند‌های از نوع دهنده N_3O_2 ۲۹
جدول (۳-۱): نتایج UV-Vis لیگاند‌های بازشیف بالقوه شش‌دانه $\text{H}_7\text{L}^1-\text{H}_7\text{L}^4$ ۶۰
جدول (۲-۲): نتایج طیف جرمی لیگاندها ۶۰
جدول (۳-۲): نتایج میکروآنالیز لیگاند H_7L^1 ۶۱
جدول (۴-۲): نتایج میکروآنالیز لیگاند H_7L^2 ۶۱
جدول (۵-۲): نتایج میکروآنالیز لیگاند H_7L^3 ۶۱
جدول (۶-۲): نتایج میکروآنالیز لیگاند H_7L^4 ۶۲
جدول (۷-۳): نوارهای شناسایی IR لیگاند H_7L^1 و کمپلکس‌های آن با قرص KBr (cm^{-1}) ۶۲
جدول (۸-۳): نتایج طیف الکترونی کمپلکس‌های لیگاند H_7L^1 ۶۴
جدول (۹-۳): نتایج میکروآنالیز کمپلکس Cu(II) با لیگاند H_7L^1 ۶۵
جدول (۱۰-۳): نتایج میکروآنالیز کمپلکس Co(II) با لیگاند H_7L^2 ۶۵
جدول (۱۱-۳): نوارهای شناسایی IR لیگاند H_7L^3 و کمپلکس‌های آن با قرص KBr (cm^{-1}) ۶۶
جدول (۱۲-۳): طول‌ها و زاویه‌های پیوندی انتخابی اتم‌های اکسیژن و نیتروژن با اتم مس در کمپلکس $[\text{CuL}^3]$ ۶۹
جدول (۱۳-۳): نتایج طیف الکترونی کمپلکس‌های لیگاند H_7L^2 ۷۲
جدول (۱۴-۳): نتایج میکروآنالیز کمپلکس Cu(II) با لیگاند H_7L^2 ۷۲
جدول (۱۵-۳): نتایج میکروآنالیز کمپلکس Co(II) با لیگاند H_7L^2 ۷۳
جدول (۱۶-۳): نتایج ممان مغناطیسی کمپلکس‌ها ۷۳
جدول (۱۷-۳): نتایج هدایت مولی کمپلکس‌ها ۷۴
جدول (۱۸-۳): نوارهای شناسایی IR لیگاند H_7L^3 و کمپلکس‌های آن با قرص KBr (cm^{-1}) ۷۵

جدول (۱۹-۳): نتایج طیف الکترونی کمپلکس‌های لیگاند H_2L^{\pm}	۷۸
جدول (۲۰-۳): نتایج میکروآنالیز کمپلکس $Cu(II)$ با لیگاند H_2L^{\pm}	۷۸
جدول (۲۱-۳): نتایج میکروآنالیز کمپلکس $Zn(II)$ با لیگاند H_2L^{\pm}	۷۹
جدول (۲۲-۳): نوارهای شناسایی IR لیگاند H_2L^{\pm} و کمپلکس‌های آن با قرص KBr (cm^{-1})	۷۹
جدول (۲۳-۳): نتایج طیف الکترونی کمپلکس‌های لیگاند H_2L^{\pm}	۸۳
جدول (۲۴-۳): نتایج میکروآنالیز کمپلکس $Cu(II)$ با لیگاند H_2L^{\pm}	۸۳
جدول (۲۵-۳): نتایج میکروآنالیز کمپلکس $Zn(II)$ با لیگاند H_2L^{\pm}	۸۴

شکل (۱-۱): کمپلکس بازشیف چهار دندانه‌ای منگنز(IV) حامل نیتروژن ۶
شکل (۲-۱): ساختار لیگاند‌های بازشیف با اتم‌های دهنده خنثی و باردار ۱۱
شکل (۳-۱): ساختار کمپلکس‌های لیگاند‌های بالقوه هفت دندانه با دهنده‌گی N_2O_2 ۱۲
شکل (۴-۱): ساختار خطی لیگاند‌های هفت دندانه سنتز شده با تراآمین‌های ppe و tpt ۱۳
شکل (۵-۱): ساختار خطی برخی لیگاند‌های هفت دندانه تهیه شده از tren ۱۴
شکل (۶-۱): ساختار لیگاند‌های سنتز شده توسط موندال و همکارانش ۱۵
شکل (۷-۱): ساختار لیگاند‌های سنتز شده توسط صالحزاده و همکارانش ۱۵
شکل (۸-۱): سنتز لیگاند‌های هفت دندانه با دهنده‌گی N_2S_2 ۱۶
شکل (۹-۱): ساختار یک لیگاند بازشیف با دهنده‌گی N_2O_2 ۱۷
شکل (۱۰-۱): ساختار لیگاند‌های سه‌پایه‌ای (راست) و خطی (چپ) سنتز شده توسط جبار‌سید و همکارانش ۱۸
شکل (۱۱-۱): ساختار کمپلکس‌های $Cu-H_2L^{4-}$ (راست)، $Cu-H_2L^1$ (وسط) و $Cu-H_2L^2$ (چپ) ۱۸
شکل (۱۲-۱): سنتز لیگاند‌های بازشیف با دهنده‌گی N_2O_2 توسط زولزی و همکارانش ۱۹
شکل (۱۳-۱): ساختار لیگاند‌های سنتز شده توسط بهاتاچاریا و همکارانش ۲۰
شکل (۱۴-۱): ساختار کمپلکس‌های پلیمری $[VO(5-NO_2salen)]$ و $[VO(5-NO_2sal-meso-stien)]$ ۲۰
شکل (۱۵-۱): ساختار کمپلکس‌های NiL^x سنتز شده توسط کازومو و همکارانش ۲۱
شکل (۱۶-۱): ساختار لیگاند‌های سنتز شده توسط آنتونی‌سامی و همکارانش ۲۲
شکل (۱۷-۱): ساختار کمپلکس‌های $[Ni(MABCX)]$ سنتز شده توسط آنتونی‌سامی و همکارانش ۲۲

شکل (۱۸-۱): طرح ORTEP لیگاند H ₇ MABCE	۲۲
شکل (۱۹-۱): ساختار لیگاند سنتز شده توسط آمل گامز و همکارانش	۲۳
شکل (۲۰-۱): ساختار کمپلکس کبالت با استفاده از تتومر انول-ایمین لیگاند H ₇ L	
شکل (۲۱-۱): ساختار کمپلکس نیکل با استفاده از تتومر کتو-آمین لیگاند H ₇ L	۲۴
شکل (۲۲-۱): ساختار کمپلکس مس با استفاده از تتومر کتو-آمین لیگاند H ₇ L	۲۴
شکل (۲۳-۱): ساختار کمپلکس کادمیم با استفاده از تتومر کتو-آمین لیگاند H ₇ L	۲۵
شکل (۲۴-۱): ساختار لیگاندهای سنتز شده توسط خاندار و همکارانش	۲۶
شکل (۲۵-۱): طرح ORTEP کمپلکس CuL ¹	۲۶
شکل (۲۶-۱): طرح ORTEP کمپلکس NiL ²	۲۷
شکل (۲۷-۱): ساختار لیگاندهای سنتز شده توسط آهمت کیلیک و همکارانش	۲۸
شکل (۲۸-۱): ساختار کمپلکس‌های سنتز شده توسط آهمت کیلیک و همکارانش	۲۸
شکل (۲۹-۱): ساختار کمپلکس‌هایی از نوع دهنده N ₂ O ₂	۲۹
شکل (۳۰-۱): ساختار لیگاندهای سنتز شده توسط فریرا و همکارانش	۳۰
شکل (۳۱-۱): ساختار چند لیگاند بازشیف شش‌دانه N ₂ O ₂	۳۱
شکل (۳۲-۱): ساختار کریستالی کمپلکس مس حاصل از لیگاند احیا شده فوق	۳۲
شکل (۳۳-۱): ساختار کریستالی کمپلکس [Ga(Clbbpewn)]	۳۳
شکل (۳۴-۱): ساختار لیگاند سنتز شده توسط پاترونیاک و پاریزک	۳۴