

# سنتز، شناسایی و ارزیابی فعالیت ضدباکتری کمپلکس های هترولیپتیک جدیدی از Pt(II) و Ni(II) با ۵-برومو-۲-هیدروکسی بنزالدهید-۴-فنیل تیوسمی کاربازون و

## لیگاندهای کمکی ایمیدازول و تری فنیل فسفین

محمد آذرکیش<sup>۱</sup>، علیرضا اکبری<sup>۱</sup>، طاهره صداقت<sup>۲\*</sup>

<sup>۱</sup>بخش شیمی، دانشگاه پیام نور، تهران ۴۶۹۷-۱۹۳۹۵، ایران

<sup>۲</sup>گروه شیمی، دانشکده علوم، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران

تاریخ پذیرش: ۹۶/۰۱/۲۰

تاریخ تصحیح: ۹۶/۰۱/۰۵

تاریخ دریافت: ۹۵/۱۰/۰۳

### چکیده

در کار تحقیقاتی حاضر کمپلکس های هترولیپتیک جدیدی از Ni(II) و Pt(II) با استفاده از ۵-برومو-۲-هیدروکسی بنزالدهید-۴-فنیل تیوسمی کاربازون به عنوان لیگاند اصلی و ایمیدازول و تری فنیل فسفین به عنوان لیگاندهای کمکی سنتز شدند. لیگاند و کمپلکس های سنتز شده توسط آنالیزعنصری و روش های طیف سنجی مورد شناسایی و بررسی قرار گرفتند بر اساس نتایج به دست آمده در تمام کمپلکس ها تیوسمی کاربازون به عنوان یک لیگاند سه دندانه ONS با دو بارمنفی در فرم تیولات به فلز کوئوردینه شده و کره کوئوردیناسیون کمپلکس توسط لیگاند کمکی تری فنیل فسفین یا ایمیدازول تکمیل می شود. فعالیت ضدباکتری کمپلکس ها بر علیه باکتری های استافیلوکوکوس اورئوس، باسیلوس سابتیلیس و سودوموناس آئروژینوزا مورد ارزیابی قرار گرفت. در تمام موارد کمپلکس ها فعالیت ضدباکتری بیشتری نسبت به لیگاند آزاد نشان دادند و کمپلکس های دارای لیگاند کمکی ایمیدازول فعال تر از نمونه مشابه با لیگاند تری فنیل فسفین بودند.

**واژگان کلیدی:** تیوسمی کاربازون، کمپلکس های هترولیپتیک، کمپلکس های سه تایی، فعالیت ضدباکتری، لیگاند کمکی.

### ۱- مقدمه

کمپلکس های هترولیپتیک<sup>۱</sup> یا سه تایی<sup>۲</sup> اخیراً به طور قابل ملاحظه ای مورد توجه قرار گرفته اند. این توجه به دلیل کاربردهای آنها در زمینه های فتوشیمی، بیوشیمی و دارویی بوده است [۱-۶]. کمپلکس های سه تایی نقش مهمی در آن دسته از فرایندهای زیستی دارند که با دخالت آنزیم های حاوی فلز انجام می شود. انتقال مواد فعال از بین غشاهای بیولوژیکی بستگی به تشکیل کمپلکس های لیگاند مخلوط<sup>۳</sup> (سه تایی) دارد. بنابراین کمپلکس های هترولیپتیک که بین یون فلزی و دو بیولیگاند

مختلف مانند بازهای هتروسیکل و شیف بازها<sup>۱</sup> تشکیل می شوند، می توانند بسیار حائز اهمیت باشند. زیرا این ترکیبات می توانند به عنوان مدل برای درک بهتر عملکرد کمپلکس های سه تایی آنزیم/ یون فلز/ سوبسترا<sup>۲</sup> که نقش مهمی در واکنش های بیوشیمیایی کاتالیست شده توسط متالوآنزیم ها دارند، در نظر گرفته شوند [۷، ۸]. تأثیری که یک لیگاند از طریق یون فلزی بر روی لیگاند دیگری در کمپلکس های هتروپتیک دارد در مبحث شیمی کوئوردیناسیون و بیوشیمی بسیار حائز اهمیت است [۴، ۹].

تیوسمی کاربازون ها به عنوان دسته ای از شیف بازها گروه جالب توجهی از بیولیگندهای کی لیت ساز NS/NSO را تشکیل می دهند. این ترکیبات تاریخچه طولانی و طیف وسیعی از خواص بیولوژیکی را دارا می باشند. تهیه آسان، قابلیت کمپلکس شونده عالی، وجود اتم های نرم و سخت در ساختار، تنوع شیوه های کوئوردیناسیون و دارا بودن خواص دارویی سودمند مانند اثرات ضدسرطان و ضدباکتری به جذابیت این ترکیبات افزوده است [۱۰-۱۲]. در بسیاری موارد خواص بیولوژیکی تیوسمی کاربازون ها با کوئوردیناسیون به یون فلزی بهبود یافته و یا عوارض جانبی آنها کاهش می یابد [۱۱، ۱۳، ۱۴]. تحقیقات بر روی شیمی کوئوردیناسیون، کاربردهای تجزیه ای و فعالیت های بیولوژیکی این کمپلکس ها به تدریج طی سال ها افزایش بسیار یافته و منجر به چاپ تعداد بسیار زیادی مقاله به ویژه در ده سال اخیر در این زمینه شده است.

با توجه به این مقدمه، هدف کار تحقیقاتی حاضر معطوف به طراحی و سنتز کمپلکس های هتروپتیک با یون های Ni(II) و Pt(II) بوده است. در این کمپلکس ها ۵- برومو- ۲- هیدروکسی بنزالدهید-۴-فنیل تیوسمی کاربازون<sup>۳</sup> به عنوان لیگاند اصلی انتخاب شده است. قرار گرفتن استخلاف فنیل به جای یکی از هیدروژن های گروه آمین متصل به تیوکربنیل در تیوسمی کاربازون، باعث گسترش عدم استقرار چگالی الکترون بر روی سیستم  $\text{PhNH-C(S)-NH-N=}$  شده و حلالیت و قابلیت کوئوردیناسیون این ترکیبات و به دنبال آن خواص بیولوژیکی آنها را افزایش می دهد [۱۵-۲۰]. انتخاب ۵-برومو-۲- هیدروکسی بنزالدهید در بخش آلدئیدی به دلیل حضور هالوژن در حلقه آروماتیک است که طبق گزارشات پیشین موجب افزایش خواص بیولوژیکی ترکیب می شود [۲۱، ۲۲]. لیگاند ثانویه در کمپلکس های سنتز شده مشتقات ایمیدازول و تری فنیل فسفین انتخاب گردیده است. انتخاب مشتقات ایمیدازول به دلیل مشابهت آنها با بازهای نوکلئیک است که بخشی از ساختار DNA را تشکیل می دهند.

<sup>1</sup> Schiff base

<sup>2</sup> Substrate

<sup>3</sup> 1-(5-bromo-2-hydroxybenzylidene)-4-phenylthiosemicarbazide

## ۲- روش تجربی

## ۲-۱- مواد شیمیایی و دستگاهها

مواد اولیه و حلالهای آلی استفاده شده در این کار تحقیقاتی از محصولات شرکت مرک (Merck) بودند. طیفهای IR مواد جامد سنتز شده، در دامنه  $400-4000\text{ cm}^{-1}$  و توسط دستگاه اسپکتروفتومتر FT-IR مدل BOME/MB 102 با استفاده از قرص KBr ثبت شده‌اند. طیف های  $^1\text{H-NMR}$  ترکیبات ساخته شده در حلال DMSO با استفاده از مرجع TMS بوسیله دستگاه 250MHz Avance Ultrashield گرفته شده است. آنالیز عنصری (C.H.N) ترکیبات سنتز شده توسط دستگاه Thermo Finnigan Flash 1112EA انجام شده است.

۲-۲-۱- سنتز ۵- برومو- ۲- هیدروکسی بنزالدئید ۴- فنیل تیوسمی کاربازون ( $\text{H}_2\text{L}$ )

محلولی از  $1/0.5\text{ g}$  (۵ میلی مول)، ۵- برومو- ۲- هیدروکسی بنزالدئید و  $0/85\text{ g}$  (۵ میلی مول)، ۴- فنیل تیوسمی کاربازید در ۳۰ میلی لیتر اتانل به مدت دو ساعت رفلکس شد. پس از این مدت رسوب زرد حاصله صاف، و با اتانل شسته شد [۱۴]. نقطه ذوب:  $178-180^\circ\text{C}$ ، مقدار محصول:  $1/52\text{ g}$ ، بازده:  $78\%$ .  
داده های طیفی:

FT-IR (KBr,  $\text{cm}^{-1}$ ):  $\nu(\text{N-H})$ , 3275, 3142,  $\nu(\text{O-H})$ , 2994,  $\nu(\text{C=N})$ , 1606,  $\nu(\text{C=S})$ , 788.  $^1\text{H-NMR}$  (DMSO):  $\delta = 11.82$  (s, OH), 10.34 (s, NHPH), 10.19 (s, NNH), 8.42 (s, CH=N), 8.34 (d,  $J = 1.9\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_6$ ), 7.51 (d,  $J = 7.6\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_1$ ), 7.37 (m,  $\text{H}_2$ ,  $\text{H}_5$ ), 7.22 (t,  $J = 7.3\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 6.84 (d,  $J = 8.7\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_4$ ).

۲-۲-۲- سنتز کمپلکس  $[\text{NiL}(\text{PPh}_3)]$  (۱)

محلولی از  $0/213\text{ g}$  (۱ mmol)،  $\text{Ni}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ،  $0/35\text{ g}$  (۱ mmol)  $\text{H}_2\text{L}$  و  $0/262\text{ g}$  (۱ mmol)  $\text{PPh}_3$  در اتانل (۳۰ mL) به مدت ۴ ساعت رفلکس شد. رسوبات قرمز-قهوه ای رنگ حاصله صاف شده و با اتانل شسته شدند وزن محصول:  $0/360\text{ g}$ ، بازده:  $54\%$ .

نتایج آنالیز عنصری برای  $\text{C}_{32}\text{H}_{25}\text{BrN}_3\text{OPSNi}$  (جرم مولکولی:  $668/7\text{ g/mol}$ ):

محاسباتی: C, 57.42; H, 3.73; N, 6.28 % و تجربی: C, 57.12; H, 4.03; N, 6.45 %

داده های طیفی:

FT-IR (KBr,  $\text{cm}^{-1}$ ):  $\nu(\text{C-H})$ , 3052,  $\nu(\text{C=N})$ , 1596,  $\nu(\text{P-C})$ , 1093,  $\nu(\text{C-S})$ , 742,  $\nu(\text{Ni-O})$ , 525,  $\nu(\text{Ni-N})$ , 497,  $\nu(\text{Ni-S})$ , 419.  $^1\text{H-NMR}$  (DMSO):  $\delta = 9.55$  (s, 1H, NHPH), 8.75 (d, br, 1H, CH=N), 7.79-7.63 (m, 18H,  $\text{H}_1$ ,  $\text{H}_6$ ,  $\text{H}_{\text{PPh}_3}$ ), 7.30 (m, 3H,  $\text{H}_{2,5}$ ), 6.98 (m,  $\text{H}_3$ ), 6.35 (d, br, 1H,  $\text{H}_4$ ).

۲-۲-۳- سنتز کمپلکس  $[PtL(PPh_3)] \cdot C_2H_5OH$  (۲)

محلولی از  $K_2PtCl_4$  (۰/۲۰۸g، ۰/۵mmol)،  $H_2L$  (۰/۱۷۵g، ۰/۵ mmol) و تری فنیل فسفین (۰/۱۳۱g، ۰/۵mmol) در اتانل (۲۰ mL) به مدت ۲۴ ساعت به هم زده شد. رسوباتی به رنگ زرد-سبز به دست آمد که صاف شده و با اتانل شسته شدند. وزن محصول: ۰/۱۶۱g، بازده: ۴۰٪.

نتایج آنالیز عنصری برای  $C_{34}H_{31}BrN_3O_2PSPt$  (جرم مولکولی: ۸۵۱ g/mol)

محاسباتی: C, 47.94; H, 3.64; N, 4.93 % و تجربی: C, 47.52; H, 3.51; N, 5.33 %

داده های طیفی:

FT-IR (KBr,  $cm^{-1}$ ):  $\nu(O-H)_{EtOH}$ , 3396,  $\nu(C-H)$ , 3037,  $\nu(C=N)$ , 1585,  $\nu(P-C)$ , 1094,  $\nu(C-S)$ , 736,  $\nu(Pt-O)$ , 547,  $\nu(Pt-N)$ , 509,  $\nu(Pt-S)$ , 434.  $^1H$ NMR (DMSO):  $\delta$  = 9.66 (s, 1H, NPh), 9.023 (d, J = 11.75 Hz, 1H, CH=N), 7.935 (s, 1H, H<sub>6</sub>), 7.75-7.59 (m, 17H, H<sub>1</sub>, H<sub>PPh3</sub>), 7.39 (d, J = 8.9 Hz, 1H, H<sub>5</sub>), 7.27 (t, J=7.1 Hz, 2H, H<sub>2</sub>), 6.94 (t, J = 6.7 Hz, H<sub>3</sub>), 6.58 (d, J = 8.9 Hz, 1H, H<sub>4</sub>).

۲-۲-۴- سنتز کمپلکس  $[NiL(Imd)]$  (۳)

این کمپلکس مشابه کمپلکس شماره ۱ سنتز گردید، فقط از ایمیدازول (۰/۰۶۸g، ۱mmol) به عنوان لیگاند کمکی استفاده شد. وزن محصول: ۰/۲۵۱g، بازده: ۵۳٪.

نتایج آنالیز عنصری برای  $C_{17}H_{14}N_5OSBrNi$  (جرم مولکولی: ۴۷۴/۷ g/mol)

محاسباتی: C, 42.97; H, 2.95; N, 14.75 % و تجربی: C, 43.25; H, 2.63; N, 14.55 %

داده های طیفی:

FT-IR (KBr,  $cm^{-1}$ ):  $\nu(C=N)$ , 1599;  $\nu(C-S)$ , 744;  $\nu(Ni-O)$ , 590;  $\nu(Ni-N)$ , 500;  $\nu(Ni-S)$ , 419.  $^1H$ NMR (DMSO):  $\delta$  = 12.87 (br, 1H, NH<sub>Imd</sub>), 9.46 (s, 1H, NPh), 8.22 (s, 1H, CH=N), 7.96 (s, 1H, H<sub>a</sub>), 7.62 (s, 1H, H<sub>6</sub>), 7.59 (d, 2H,  $^3J=7.8$  Hz, H<sub>1</sub>), 7.25-7.19 (m, 4H, H<sub>2,b,c</sub>), 6.92-6.86 (m, 2H, H<sub>3,5</sub>), 6.77 (d, 1H,  $^3J=9.0$  Hz, H<sub>4</sub>).

۲-۲-۵- سنتز کمپلکس  $[PtL(Imd)]$  (۴)

این کمپلکس مشابه کمپلکس شماره ۲ سنتز گردید، فقط از ایمیدازول (۰/۰۳۴g، ۰/۵ mmol) به عنوان لیگاند کمکی استفاده شد. وزن محصول: ۰/۱۲۵g، بازده: ۴۱٪.

نتایج آنالیز عنصری برای  $C_{17}H_{14}N_5OSBrPt$  (جرم مولکولی: ۶۱۱ g/mol)

محاسباتی: C, 33.39; H, 2.29; N, 11.46 % و تجربی: C, 33.71; H, 2.41; N, 11.08 %

داده های طیفی:

FT-IR (KBr,  $\text{cm}^{-1}$ ):  $\nu(\text{C}=\text{N})$ , 1601;  $\nu(\text{C}-\text{S})$ , 743;  $\nu(\text{Pt}-\text{O})$ , 590;  $\nu(\text{Pt}-\text{N})$ , 502;  $\nu(\text{Pt}-\text{S})$ , 419.  $^1\text{HNMR}$  (DMSO):  $\delta$  = 11.04 (br, 1H,  $\text{NH}_{\text{Imd}}$ ), 9.93 (s, 1H,  $\text{NHPh}$ ), 8.89 (s, 1H,  $\text{CH}=\text{N}$ ), 8.05 (s, 1H,  $\text{H}_a$ ), 7.81-7.78 (m, 3H,  $\text{H}_{1,6}$ ), 7.637.56 (m, 4H,  $\text{H}_{2,b,c}$ ), 7.41-7.35 (m, 2H,  $\text{H}_{3,5}$ ), 7.19 (d, 1H,  $^3\text{J}=9.0$  Hz,  $\text{H}_4$ ).

### ۲-۳- ارزیابی فعالیت ضدباکتری ترکیبات سنتز شده

باکتری های استافیلوکوکوس اورئوس<sup>۱</sup> (ATCC 6538)، باسیلوس سوبتیلیس<sup>۲</sup> (ATCC 6633) و سودوموناس آئروژینوزا<sup>۳</sup> (ATCC 27853) برای بررسی فعالیت بیولوژیکی کمپلکس ها و لیگاندهای سنتز شده مورد استفاده قرار گرفتند که دو مورد اول گرم مثبت و مورد سوم گرم منفی می باشند. جهت انجام آزمایشات حساسیت میکروبی محلول هایی از لیگاند و کمپلکسهای سنتز شده با غلظت ۲۰ mg/mL در حلال DMSO تهیه شد. باکتری های مورد آزمایش در محیط مایع مولر هینتون برات<sup>۴</sup> کشت داده شدند و پس از رسیدن کدورت آنها به کدورت مک فارلند<sup>۵</sup> (با شماره استاندارد ۰/۵) با استفاده از سو آپ استریل روی محیط جامد مولر هینتون آگار کشت چمنی از آنها تهیه شد. سپس دیسک های کاغذی واتمن شماره ۱ به قطر ۶/۴mm اشباع شده با محلول های تهیه شده از ترکیبات مورد نظر (۴۰ میکرولیتر) بر روی پلیت های کشت داده شده قرار گرفت. بنابراین دوز نهایی موثر در هر دیسک ۰/۸ میلی گرم خواهد بود. همچنین یک دیسک اشباع شده با DMSO به عنوان شاهد برای هر باکتری در نظر گرفته شد. در نهایت همه پلیت ها به مدت ۲۴ ساعت در انکوباتور در دمای ۳۷ °C قرار گرفت و پس از آن ناحیه باز دارندگی (شفاف) حول هر دیسک بر حسب میلی متر اندازه گیری و مقادیر میانگین ثبت شد. دیسک های حاوی آنتی بیوتیک های ونکومایسین (۳۰ mg/disc)، نالیدیکسیک اسید (۳۰ mg/disc)، استرپتومایسین (۱۰ mg/disc)، پنسیلین (۱۰۰ mg/disc) و جنتومایسین (۱۰ mg/disc)، به عنوان نمونه های استاندارد در نظر گرفته شد و حساسیت باکتری های مورد مطالعه در برابر این آنتی بیوتیک ها با روشی مشابه روش ذکر شده بررسی گردید.

### ۳- نتایج و بحث

لیگاند مورد استفاده در این کار تحقیقاتی، ۵- برومو-۲- هیدروکسی بنزالدهید (N(4)- فنیل تیوسمی کاربازون ( $\text{H}_2\text{L}^2$ )). از واکنش تراکمی ۵- برومو-۲- هیدروکسی بنزالدهید با (N(4)- فنیل تیوسمی کاربازید تهیه می شود (شکل ۱).

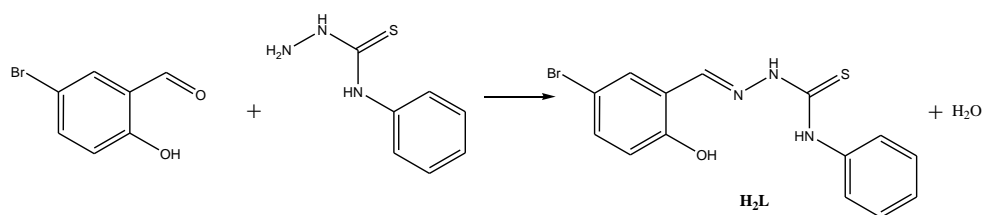
<sup>1</sup> *Staphylococcus aureus*

<sup>2</sup> *Bacillus Subtilis*

<sup>3</sup> *Pseudomonas aeruginosa*

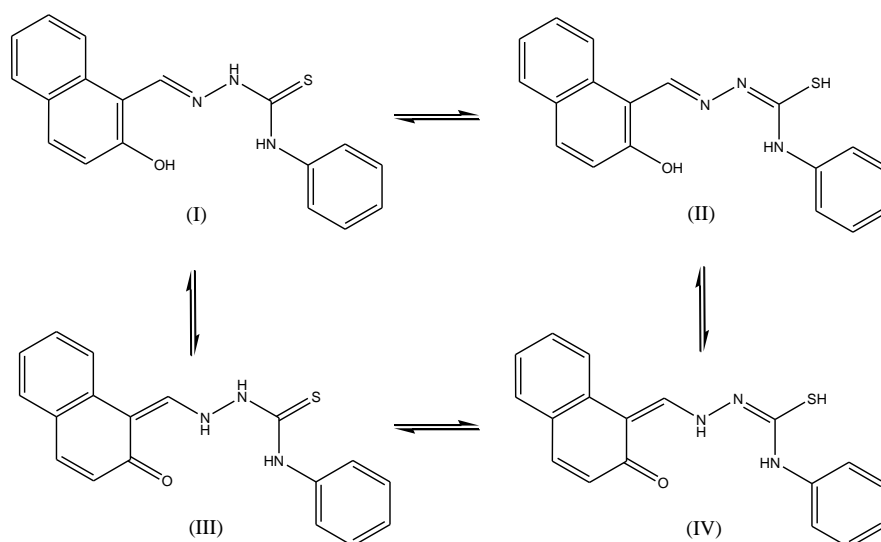
<sup>4</sup> Muller Hinton broth

<sup>5</sup> MacFarland



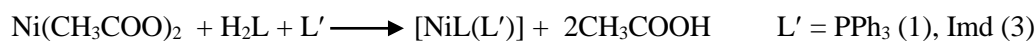
شکل ۱- واکنش سنتز لیگاند (H<sub>2</sub>L)

این دسته از مولکول ها می توانند فرم های توتومری تیون/ تیول و کتوآمین/ فنل ایمین را در دوبخش مولکول داشته باشند. شکل ۲ این توتومری ها را نشان می دهد. بر اساس گزارشات، فرم توتومری تیون-فنل (I) در حالت جامد و محلول مشاهده شده است [۲۳-۲۵، ۱۴].



شکل ۲- نمایش فرم های توتومری تیون/ فنل (I)، تیول/ فنل (II)، تیون/ کتو (III) و تیول/ کتو (IV) برای H<sub>2</sub>L

کمپلکس های ۱-۴ از واکنش Ni(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub> و یا K<sub>2</sub>PtCl<sub>4</sub> با H<sub>2</sub>L به عنوان لیگاند اولیه و در حضور ایمیدازول یا تری فنیل فسفین به عنوان لیگاند کمکی در حلال اتانل سنتز می شوند (شکل ۳). نتایج آنالیز عنصری نسبت ۱:۱:۱ را برای فلز و دو لیگاند موجود در کمپلکس تایید می نماید. تشکیل این کمپلکس ها همچنین توسط روش های طیف سنجی مورد بررسی قرار گرفت.



شکل ۳- واکنش سنتز کمپلکس ها

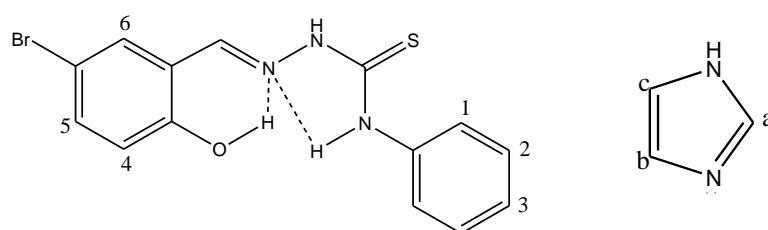
## ۳-۱- بررسی طیف های FT-IR

در طیف مادون قرمز ترکیب  $H_2L$  نوار جذبی مربوط به گروه های NH در ناحیه  $3275$  و  $3142$   $cm^{-1}$  مشاهده می شود. نوار مربوط به  $\nu(O-H)$  به دلیل پیوند هیدروژنی درون مولکولی با نیتروژن ایمین در فرکانس کششی کمتر از فنل آزاد یعنی در ناحیه  $2994$   $cm^{-1}$  ظاهر می گردد. وجود نوار مربوط به  $\nu(N-H)$  در  $3142$   $cm^{-1}$  و نیز عدم ظهور نواری مربوط به فرکانس کششی  $\nu(S-H)$  در محدوده  $2500$   $cm^{-1}$ ، نشان می دهد که این لیگاند در حالت جامد به شکل توتومری تیون-فنل (شکل ۲، فرم I) وجود دارد. نوار مربوط به فرکانس کششی  $\nu(C=N)$  در طیف IR این لیگاند در ناحیه  $1607$   $cm^{-1}$  ظاهر می شود. این نوار در طیف IR کمپلکس ها به سمت فرکانس های پایین تر جابه جا شده است که نشان دهنده کوئوردینه شدن نیتروژن ایمین به فلز است. در طیف IR تیوسمی کاربازون آزاد، نوار موجود در ناحیه  $756$   $cm^{-1}$  به فرکانس کششی  $\nu(C=S)$  نسبت داده می شود که در طیف کمپلکس های سنتز شده به سمت فرکانس پایین تر جابه جا شده است، این جابه جایی به دلیل تبدیل شدن فرم تیون به تیول، جدا شدن پروتون تیول و در نهایت کوئوردینه شدن سولفور تیولات به فلز است که باعث کاهش مرتبه پیوند C-S و در نتیجه کاهش فرکانس آن می شود [۲۵-۲۷]. نوار موجود در  $1094$   $cm^{-1}$  به  $\nu(P-C)$  نسبت داده می شود [۲۶]. نوارهای مربوط به پیوندهای فلز با اکسیژن، نیتروژن و گوگرد در ناحیه  $400-550$   $cm^{-1}$  در طیف های IR کمپلکس ها ظاهر می شود و نشان دهنده تشکیل این پیوندها در کمپلکس است. نوار مربوط به فرکانس کششی پیوند فلز-فسفر در فرکانس های کمتر از  $400$   $cm^{-1}$  واقع می شود که در محدوده طیف IR کمپلکس های ۱ و ۲ قابل مشاهده نبوده است.

۳-۲- بررسی طیف های  $^1H$ NMR

در طیف های  $^1H$ NMR کمپلکس ها پیک های مربوط به لیگاند تیوسمی کاربازون و لیگاندهای کمکی (تری فنیل فسفین و ایمیدازول) با هم دیده می شود و بررسی سطوح زیر پیک تشکیل کمپلکس سه تایی با نسبت ۱:۱:۱ از فلز و دو لیگاند را تایید می کند. در طیف  $^1H$ NMR تیوسمی کاربازون آزاد پیک مربوط به پروتون OH فنلی به صورت یکتایی در ناحیه ۱۱/۸۱ ppm واقع شده است این پیک به دلیل پیوند هیدروژنی با نیتروژن ایمین نسبت به بقیه پیک ها در میدان پایین تری ظاهر شده است (شکل ۴). پیک یکتایی در ناحیه ۱۰/۱۸ ppm مربوط به پروتون گروه هیدرازین (NH) است. وجود این پیک یکتایی و همچنین عدم وجود پیک مربوط به پروتون گروه S-H در ناحیه حدود ۴ ppm نشان می دهد که  $H_2L$  در حلال DMSO مانند حالت جامد فقط به فرم تیون وجود دارد. در طیف  $^1H$ NMR کمپلکس ها عدم مشاهده پیک های مربوط به این هیدروژن های اسیدی نشان دهنده دپروتونه شدن لیگاند و اتصال به صورت دو بار منفی به فلز است. در طیف لیگاند آزاد پیک یکتایی در ناحیه ۱۰/۳۲ ppm مربوط به NPh می باشد. ظاهر شدن این پیک در میدان پایین تر نسبت به پیک NH گروه

هیدرازینی به دلیل پیوند هیدروژنی درون مولکولی بین این هیدروژن و اتم نیتروژن آزومتین است (شکل ۴). با کوئوردینه شدن نیتروژن ایمین به فلز پیوندهای هیدروژنی درون مولکولی بین این نیتروژن و هیدروژن NH گروه NHPH حذف می گردد، در نتیجه این پیک در طیف  $^1\text{HNMR}$  کمپلکس ها نسبت به لیگاند آزاد به سمت میدان بالاتر جا به جا شده است [۲۵]. پیک مربوط به هیدروژن گروه ایمین در طیف لیگاند به صورت یکتایی در ناحیه ۸/۴۰ ppm ظاهر شده است که با تشکیل کمپلکس به سمت میدان پایین تر جابه جا گردیده، این جابه جایی به کوئوردیناسیون نیتروژن ایمین به فلز نسبت داده می شود. این پیک در کمپلکس های ۱ و ۲ به دلیل کوپلاژ با فسفر دوتایی شده است. پیک مربوط به NH لیگاند ایمیدازول در طیف کمپلکس های ۳ و ۴ به صورت پهن شده در میدان بالا ظاهر می شود و تایید دیگری بر حضور این لیگاند در کره کوئوردیناسیون است. در طیف کمپلکس ۲ همچنین پیک های مربوط به حضور یک مول اتانل در فرمول کمپلکس ظاهر شده است. جزییات طیف های  $^1\text{HNMR}$  کمپلکس ها مطابق شماره گذاری شکل ۴ در بخش تجربی آورده شده است.



شکل ۴- نمایش پیوندهای هیدروژنی در  $\text{H}_2\text{L}$  همراه با شماره گذاری لیگاندها برای طیف های NMR

### ۳-۳- بررسی فعالیت ضدباکتری

فعالیت ضد باکتری لیگاند و کمپلکس های سه تایی بر علیه دو باکتری گرم مثبت و یک باکتری گرم منفی مورد ارزیابی قرار گرفت و با داروهای استاندارد مقایسه شد. نتایج این آزمایشات در جدول ۱ گردآوری شده و در شکل ۵ به صورت نمودار مقایسه شده است. مطابق مراجع ناحیه بازدارندگی ۲۰ mm یا بالاتر نشان دهنده فعالیت قابل توجه، ۱۰-۱۲ mm فعالیت خوب، ۷-۹ mm فعالیت کم و ۷ mm غیرقابل توجه می باشد [۷].



جدول ۱ ناحیه بازدارندگی ترکیبات سنتز شده و آنتی بیوتیک‌های استاندارد

ترکیب	ناحیه بازدارندگی (mm)		
	<i>B. subtilis</i>	<i>S. aureus</i>	<i>P. aeruginosa</i>
H <sub>2</sub> L	۱۳	۸	-
(۱)	۱۵	۱۹	۱۶
(۲)	۱۵	۱۶	۲۳
(۳)	۱۶	۲۶	۱۸
(۴)	۱۸	۲۰	۲۶
Vancomycin	۲۴	۱۷	-
Nalidixic acid	۲۳	۱۲	-
Streptomycin	۲۲	۱۲	-
Penicilin	۱۳	۲۶	-
Gentamicin	۲۱	۱۶	۲۰

با توجه به نتایج به دست آمده تمام کمپلکس‌ها، فعالیت ضدباکتری بسیار بهتری نسبت به لیگاند تیوسمی کاربازون بر علیه باکتری‌های تحت مطالعه نشان داده‌اند. این موضوع توسط مفهوم «اورتون<sup>۱</sup>» و تئوری کی لیت شدن «تویدی<sup>۲</sup>» توضیح داده می‌شود [۲۸، ۲۹]. براساس مفهوم اورتون، غشاء لیپیدی که سلول را احاطه می‌کند فقط عبور مواد محلول در چربی را ترجیح می‌دهد، بنابراین چربی دوستی یک فاکتور مهم برای نفوذ کمپلکس‌ها به درون سلول باکتری و در نتیجه کنترل فعالیت ضد میکروبی است. براساس تئوری کی لیت شدن همپوشانی اوربیتال‌های فلز و لیگاند ضمن کاهش قطبیت یون فلزی منجر به نامستقر شدن الکترون  $\pi$  روی حلقه‌های کی لیت شده و خصلت چربی دوستی ترکیب بهبود می‌یابد. در نتیجه همانطور که گفته شد عبور ترکیب از غشاء سلولی آسان‌تر می‌گردد. از طرفی کمپلکس‌های فلزی می‌توانند به عنوان حاملی برای فعالسازی لیگاندها به عنوان عوامل اصلی سمیت سلولی عمل کنند به همین دلیل عموماً کمپلکس‌ها فعال‌تر از لیگاندها هستند [۳۰]. تفاوت تأثیر کمپلکس‌های مختلف بر علیه میکروارگانیسم‌های متفاوت همچنین بستگی به بار مثبت، هندسه، ممان دوقطبی و حلالیت کمپلکس، ماهیت لیگاند کمکی و نفوذپذیری سلول میکروب یا اختلاف در ریبوزوم سلول میکروب دارد [۳۱].

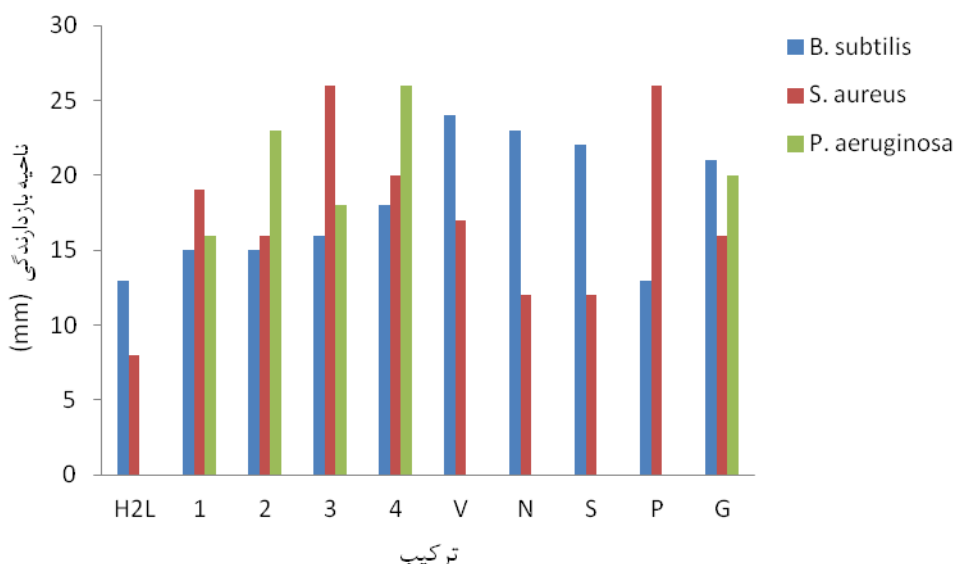
قابل توجه است که باکتری‌های دسته سودوموناس گروهی از میکروارگانیسم‌های مقاوم بوده و بسیاری از داروهای استاندارد بر روی آنها بی‌تأثیر است [۳۲، ۳۳]. اما چنانچه مشاهده می‌شود این باکتری توسط کمپلکس‌ها به خوبی مهار شده است. با توجه به نقش باکتری سودوموناس/آئروژینوزا در عفونت‌های بیمارستانی و قدرت تحمل بالای آن در برابر آنتی‌بیوتیک‌های متداول و حتی در برابر ضد عفونی کننده‌ها این فعالیت می‌تواند حائز اهمیت باشد. باکتری باسیلوس سوبتیلیس نیز که به عنوان

<sup>1</sup> Overton's concept

<sup>2</sup> Tweedy's chelation

یک باکتری شاخص جهت بررسی اثر ترکیبات ضد میکروبی در مطالعات میکروبیولوژی استفاده می شود نسبت به تمام ترکیبات سنتز شده حساس می باشد. همچنین /ستافیلوکوکوس/اورئوس که از مهمترین آلوده کننده های مواد غذایی است به تمامی کمپلکس های سنتز شده حساس بوده و ناحیه ی مهار رشد آن توسط این ترکیبات در مقایسه با آنتی بیوتیک های استاندارد قابل توجه است.

با توجه به ناحیه بازدارندگی، کمپلکس های حاوی ایمیدازول (کمپلکس های ۳ و ۴) نتایج بهتری را در مقایسه با کمپلکس های مشابه (کمپلکس های ۱ و ۲) داشته اند. این موضوع را می توان به حضور ایمیدازول در کره کوئوردیناسیون این کمپلکس ها نسبت داد، زیرا این لیگاند از طریق تشکیل پیوند هیدروژنی با مراکز فعال اجزاء سلولی می تواند در عملکرد طبیعی سلول اختلال ایجاد کند و به این ترتیب باعث مرگ باکتری ها یا جلوگیری از تکثیر آنها شوند [۲۶، ۳۴].

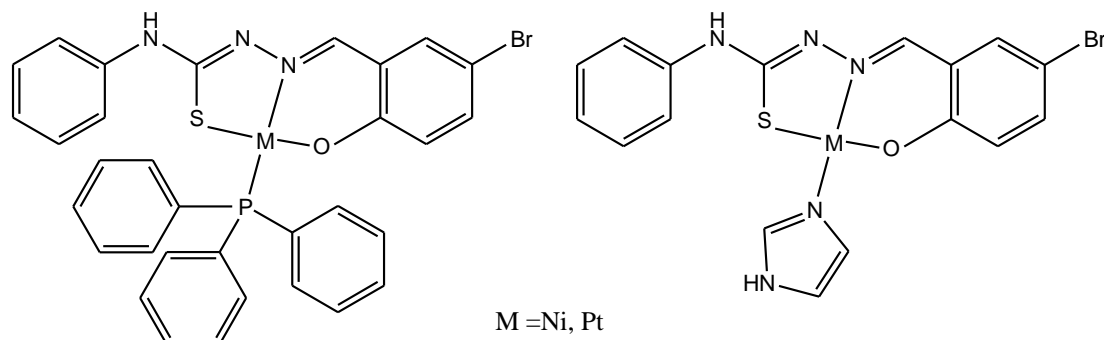


شکل ۵- نمودار مقایسه بازدارندگی لیگاند H<sub>2</sub>L، کمپلکس های ۱-۴ و آنتی بیوتیک های استاندارد (V=ونکومايسين، N=نالیدیکسیک اسید، S=استرپتومايسين، P=پنیسیلین و G=جتتامایسین)

### ۳- نتیجه گیری

در کمپلکس های سه تایی سنتز شده، تیوسمی کاربازون به عنوان یک لیگاند سه دندانه ای و دوآنیونی با اتم های دهنده ONS ضمن تبدیل به فرم تیولات، از طریق اکسیژن فنولی، نیتروژن ایمین و گوگرد تیولات به یون فلزی کوئوردینه می شود. کره کوئوردیناسیون کمپلکس ها توسط لیگاند کمکی تری فنیل فسفین یا ایمیدازول تکمیل می شود. بنابراین کمپلکس ها خنثی بوده و عدد کوئوردیناسیون فلز چهار خواهد بود. با توجه امکان بدست آوردن طیف های <sup>1</sup>HNMR مناسب برای کمپلکس ها می توان ساختار آنها را مسطح مربع ديامغناطیس پیشنهاد داد (شکل ۶). کلیه کمپلکس ها فعالیت خوبی بر علیه باکتری های تحت مطالعه نشان دادند و در تمام موارد فعالیت کمپلکس ها بیشتر از لیگاند تیوسمی کاربازون آزاد می باشد. همچنین فعالیت کمپلکس های دارای لیگاند کمکی ایمیدازول بیشتر از کمپلکس های حاوی لیگاند تری فنیل فسفین بود. با

توجه به نتایج حاصل شده سنتز و مطالعه بیشتر بر روی فعالیت بیولوژیکی این قبیل ترکیبات می تواند نویدبخش یافتن داروهای ضد میکروب یا ضد سرطان با فعالیت بیشتر یا عوارض دارویی کمتر در حوزه متالوفارماکولوژی باشد



شکل ۶- ساختار پیشنهادی کمپلکس های سنتز شده

#### ۴- تقدیر و تشکر

نویسندگان مقاله از دانشگاه پیام نور و دانشگاه شهید چمران اهواز صمیمانه تشکر می نمایند.

#### ۵- مراجع

- [1] M.d.S. de P. Silva, I.C.N. Diógenes, I.M.M. de Carvalho, K.P.S. Zanoni, R.C. Amaral, N.Y.M. Iha, *J. Photochem. Photobio. A*, **314** (2016) 75.
- [2] A. Bharti, P. Bharati, U.K. Chaudhari, A. Singh, S.K. Kushawaha, N.K. Singh, M.K. Bharty, *Polyhedron*, **85** (2015) 712.
- [3] A. Barve, A. Kumbhar, M. Bhat, B. Joshi, R. Butcher, U. Sonawane, R. Joshi, *Inorg. Chem.*, **48** (2009) 9120.
- [4] J. Ravichandran, P. Gurumoorthy, M.I. Musthafa, A.K. Rahiman, *Spectrochim. Acta Part A*, **133** (2014) 785.
- [5] A.M. Mansour, *J. Coord. Chem.*, **67** (2014) 2680.
- [6] P. Zhao, Q. Wei, J. Dong, F. Ding, J. Li, L. Li, *J. Coord. Chem.*, **69** (2016) 2437.
- [7] R. Patel, S. Rawat, M. Choudhary, V.P. Sondhiya, D.K. Patel, K. Shukla, D.K. Patel, Y. Singh, R. Pandey, *Inorg. Chim. Acta*, **392** (2012) 283.
- [8] S. Regupathy, M.S. Nair, *Spectrochim. Acta Part A*, **75** (2010) 656.
- [9] P.G. Cozzi, *Chem. Soc. Rev.*, **33** (2004) 410.
- [10] J. Casas, M. Garcia-Tasende, J. Sordo, *Coord. Chem. Rev.*, **209** (2000) 197.
- [11] T.S. Lobana, R. Sharma, G. Bawa, S. Khanna, *Coord. Chem. Rev.*, **253** (2009) 977.
- [12] Y. Yu, D.S. Kalinowski, Z. Kovacevic, A.R. Siafakas, P.J. Jansson, C. Stefani, D.B. Lovejoy, P.C. Sharpe, P.V. Bernhardt, D.R. Richardson, *J. Med. Chem.*, **52** (2009) 5271.

- [13] M. Khandani, T. Sedaghat, N. Erfani, M.R. Haghshenas, H.R. Khavasi, *J. Mol. Struct.*, **1037** (2013) 136.
- [14] T. Sedaghat, A. Golalzadeh, H. Motamedi, *Phosphorus, Sulfur, and Silicon and the Related Elements*, **188** (2013) 1694.
- [15] L. Latheef, E. Manoj, M.P. Kurup, *Polyhedron*, **26** (2007) 4107.
- [16] V. Suni, M.P. Kurup, M. Nethaji, *Spectrochim. Acta Part A*, **63** (2006) 174.
- [17] J.G. Da Silva, A.A. Recio Despaigne, S.R.W. Louro, C.C. Bandeira, E.M. Souza-Fagundes, H. Beraldo, *Eur. J. Med. Chem.*, **65** (2013) 415.
- [18] A.I. Matesanz, P. Albacete, P. Souza, *Polyhedron*, **109** (2016) 161.
- [19] S. Chandra, Vandana, *Spectrochim. Acta Part A*, **129** (2014) 333.
- [20] E. Viñuelas-Zahínos, F. Luna-Giles, P. Torres-García, M.C. Fernández-Calderón, *Eur. J. Med. Chem.*, **46** (2011) 150.
- [21] T. Sedaghat, R. Habibi, H. Motamedi, H.R. Khavasi, *Chin. Chem. Lett.*, **23** (2012) 1355.
- [22] R. Amin, B. Krammer, N. Abdel-Kader, T. Verwanger, A. El-Ansary, *Eur. J. Med. Chem.*, **45** (2010) 372.
- [23] V. Vrdoljak, I. Đilović, M. Rubčić, S.K. Pavelić, M. Kralj, D. Matković-Čalogović, I. Piantanida, P. Novak, A. Rožman, M. Cindrić, *Eur. J. Med. Chem.*, **45** (2010) 38.
- [24] P. Novak, K. Pičuljan, T. Hrenar, T. Biljan, Z. Meić, *J. Mol. Struct.*, **919** (2009) 66.
- [25] V. Vrdoljak, M. Cindrić, D. Matković-Čalogović, B. Prugovecki, P. Novak, B. Kamenar, *Z. Anorg. Allg. Chem.*, **631** (2005) 928.
- [26] Saswati, R. Dinda, C.S. Schmiesing, E. Sinn, Y.P. Patil, M. Nethaji, H. Stoeckli-Evans, R. Acharyya, *Polyhedron*, **50** (2013) 354.
- [27] I. Đilović, M. Rubčić, V. Vrdoljak, S.K. Pavelić, M. Kralj, I. Piantanida, M. Cindrić, *Bioorg. Med. Chem.*, **16** (2008) 5189.
- [28] B. Tweedy, *Phytopathology*, **55** (1964) 910.
- [29] Y. Anjaneyulu, R.P. Rao, *Synth.React.Inorg.Met.-Org. Chem.*, **16** (1986) 257.
- [30] M.S. Refat, F.A. Al-Saif, *J. Therm. Anal. Calorim.*, **120** (2015) 863.
- [31] P.P. Netalkar, S.P. Netalkar, V.K. Revankar, *Polyhedron*, **100** (2015) 215.
- [32] R. Juan-Luis, F. Alian, *Pseudomonas, Virulence and gene regulation*, Springer, 2007.
- [33] D.M. Livermore, *Clin. Infect. Dis.*, **34** (2002) 634.
- [34] E.B. Anderson, T.E. Long, *Polymer*, **51** (2010) 2447.