

سنتز، شناسایی و تعیین ساختار بلوری پلیمر کوئوردیناسیونی جدید از کادمیم (II) بر پایه‌ی لیگاندهای پیریدین هیدرازید

بهر روز نوتاش *

گروه شیمی معدنی و کاتالیست، دانشکده علوم شیمی و نفت، دانشگاه شهید بهشتی، اوین، تهران، ایران، ۱۹۸۳۹۶۳۱۱۳

(دریافت مقاله: ۹۶/۱۱/۲۵، نسخه نهایی: ۹۷/۲/۱۸)

چکیده: دو ترکیب پلیمری جدید از کادمیم استات با استفاده از دو ایزومر از لیگاندهای پیریدین هیدرازید تهیه و ساختار آن‌ها به روش پراش پرتو ایکس تک بلور شناسایی شد. بررسی‌های ساختاری نشان داد که هر دو ترکیب در سیستم بلوری تک‌میل و گروه فضایی $P2_1/c$ متبلور شده‌اند. پلیمر کوئوردیناسیونی $[Cd(OAc)_2(L1H)]_n$ که در آن L1H، پاراپیریدین هیدرازید است، دارای صفحه‌های دوبعدی و شبکه‌های مستطیلی و پلیمر $[Cd_2(OAc)_3(L2H)L2(EtOH)]_n$ که در آن L2H، متاپیریدین هیدرازید است، دارای صفحه‌های دوبعدی و طرح جناقی هستند.

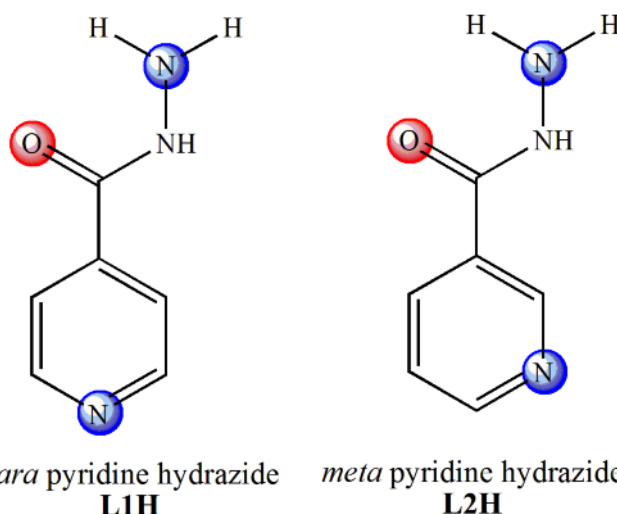
واژه‌های کلیدی: پلیمر کوئوردیناسیونی؛ ساختار بلوری؛ تک‌میل؛ پیوند هیدروژنی؛ کادمیم.

مقدمه

نشان می‌دهد که از میان برهم‌کنش‌های بین مولکولی، پیوندهای هیدروژنی نقش کلیدی را در تشکیل بلورهای مولکولی دارند و به دلیل قدرت نسبی بالا و جهت‌دار بودن، تحت عنوان برهم‌کنش "شاه کلید" از آن نام برده می‌شود [۱۱-۱۷].

به منظور بررسی نقش برهم‌کنش‌های ضعیف بین مولکولی به ویژه پیوندهای هیدروژنی در انباشتگی بلوری ترکیب‌های کوئوردیناسیونی، دو ایزومر از مشتق‌های هیدرازیدهای پیریدینی به عنوان لیگاند انتخاب شدند. در بررسی‌های پیشین، هیدرازیدهای آروماتیک فعالیت‌های زیستی گسترده‌ای را از خود نشان داده‌اند [۱۸-۲۱]. دو ایزومر متا و پاراپیریدین هیدرازید (شکل ۱) پیش‌تر تعیین ساختار شده‌اند [۲۲-۲۵]. بر اساس جستجوی انجام شده در پایگاه اطلاعات ساختاری کمبریج (CSD) [۲۶] تا به امروز تنها تعداد کمی گزارش از ساختارهای پلیمری با این لیگاندها ارائه شده است [۲۷-۳۵]. در این راستا، با هدف بررسی ساختار و نقش برهم‌کنش‌های بین مولکولی در انباشتگی، از واکنش نمک $Cd(OAc)_2 \cdot 2H_2O$

در شیمی معدنی نوین، طراحی پلیمرهای کوئوردیناسیونی به دلیل کاربردهای گسترده آن‌ها به عنوان مواد مؤثر در زمینه‌هایی همچون ذخیره گاز، کاتالیزورها، نانوفناوری و نیز بررسی توپولوژی ساختاری آن‌ها، توجه بسیاری را به خود جلب کرده است [۱]. پلیمرهای کوئوردیناسیونی به واسطه پیوندهای کوئوردیناسیونی که عامل اتصال دهنده گروه‌ها هستند، تشکیل می‌شوند. انباشتگی پلیمرها از طریق برهم‌کنش‌های غیرکووالانسی منجر به ایجاد بلورهای مولکولی می‌شود که بسیار ضعیف‌تر از برهم‌کنش‌های درون مولکولی یا به عبارت بهتر پیوندهای کووالانسی هستند [۲]. به هر حال، با کنترل این برهم‌کنش‌های ضعیف در انباشتگی بلوری ترکیبات کوئوردیناسیونی، می‌توان ساختارهای مورد نظر را طراحی کرد [۳]. افزون بر این، عوامل دیگری مانند هندسه کوئوردیناسیونی اتم مرکزی [۴-۶]، ساختار لیگاند [۷-۹] و شرایط انجام واکنش از جمله نسبت مولی فلز به لیگاند آلی نیز در انباشتگی ساختار نهایی مؤثر خواهند بود [۱۰]. تحقیقات



شکل ۱ ایزومرهای متا و پاراپیریدین هیدرازید، به ترتیب L1H و L2H. مکان‌های کوئوردیناسیونی اتم‌های اکسیژن و نیتروژن با گوی‌های رنگی نشان داده شده‌اند.

تهیه ترکیب‌های پلیمری $[Cd(OAc)_2(L1H)]_n$ (ترکیب ۱) و $[Cd_2(OAc)_3(L2H)L2(EtOH)]_n$ (ترکیب ۲)

ترکیب ۱ از واکنش ۰/۱۹۴ گرم (معادل با ۰/۷۲ میلی‌مول) کادمیم استات دو آبه و ۰/۱ گرم (معادل با ۰/۷۲ میلی‌مول) پاراپیریدین هیدرازید، L1H، به عنوان لیگاند با نسبت مولی ۱:۱ از نمک فلزی و لیگاند به روش شیب گرمایی (همرفت) و با استفاده از لوله دارای شاخه جانبی در حمام روغن با دمایی در گستره $50-60^{\circ}C$ در حلال متانول تهیه شد. بلورهای مناسب مکعبی شکل و بی‌رنگ جهت انجام پراش پرتو ایکس پس از حدود یک هفته در شاخه جانبی لوله مورد نظر تشکیل شدند. همچنین در روشی مشابه، بلورهای این ترکیب تنها با تغییر نسبت مولی نمک فلزی و لیگاند به ۲:۱ (۰/۷۲ میلی‌مول نمک فلزی و ۱/۴۴ میلی‌مول لیگاند) نیز تهیه شدند. دمای ذوب تعیین شده برای این ترکیب $219-217^{\circ}C$ و بازده برای تهیه آن ۶۲ درصد به‌دست آمد.

ترکیب پلیمری ۲ نیز به روشی مشابه با ترکیب ۱، از واکنش ۰/۱۹۴ گرم کادمیم استات دو آبه (۰/۷۲ میلی‌مول) و ۰/۲ گرم (۱/۴۴ میلی‌مول) متاپیریدین هیدرازید، L2H، به عنوان لیگاند با نسبت مولی ۲:۱ از نمک فلزی و لیگاند با استفاده از روش شیب گرمایی (همرفت) در حمام روغن با گستره دمایی $50-60^{\circ}C$ در حلال اتانول تهیه شد. بلورهای مناسب منشوری شکل و بی‌رنگ این ترکیب پس از حدود یک هفته در شاخه جانبی مورد نظر شکل گرفتند که جهت انجام

با لیگندهای پاراپیریدین هیدرازید (L1H) و متاپیریدین هیدرازید (L2H) دو ترکیب پلیمری $[Cd(OAc)_2(L1H)]_n$ و $[Cd_2(OAc)_3(L2H)L2(EtOH)]_n$ ، به ترتیب در حلال‌های متانول و اتانول تهیه شدند.

روش‌های تجربی

همه مواد مورد استفاده در این پژوهش از شرکت مرک و آلدریچ تهیه شدند و بدون هیچ‌گونه خالص سازی مورد استفاده قرار گرفتند. طیف‌های فرسرخ ($4000-250\text{cm}^{-1}$) نمونه‌ها با استفاده از قرص KBr به وسیله‌ی دستگاه فرسرخ شیمادزو ۴۷۰ مجهز به کامپیوتری از نوع شیمادزو مدل GDU-10C ثبت شدند. همچنین داده‌های تجزیه‌ی عنصری نمونه‌ها نیز با استفاده از دستگاه Heraeus CHN-O به دست آمدند. دمای ذوب ترکیب‌ها نیز به وسیله‌ی دستگاه ساخت شرکت الکتروترمال LA ۹۱۰۰ اندازه‌گیری شدند. ساختار بلوری ترکیب‌ها با پراش‌سنج پرتو ایکس STOE مدل IPDS-II بر پایه‌ی پراش‌سنجی از نوع Imag plate که مجهز به یک تک-فام ساز گرافیتی جهت تک فام کردن تابش $Mo-K_{\alpha}$ بود، انجام گرفت. جمع آوری اطلاعات در گستره‌ی زاویه‌ای مورد نیاز بر پایه‌ی روبش ω و با استفاده از بسته‌ی نرم افزاری X-Area [۳۶] انجام گرفت. تصحیح جذب به صورت عددی و با استفاده از نرم افزارهای X-RED32 [۳۷] و X-SHAPE [۳۸] صورت پذیرفت.

بررسی ساختارهای بلوری و برهم کنش های غیر کووالانسی در

ترکیب های ۱ و ۲

واحد بی تقارن ترکیب $[Cd(OAc)_2(L1H)]_n$ شامل یک یون کادمیم و دو یون استات و یک مولکول از لیگاند L1H است. چنان که در شکل ۲ الف نیز دیده می شود، هندسه کوئوردیناسیونی اطراف فلز مرکزی به صورت هشت وجهی واپیچیده بوده که در آن فلز توسط سه اتم اکسیژن از گروه های استات، یک اتم نیتروژن و یک اتم اکسیژن از لیگاند L1H چند دندانه ای و یک نیتروژن پیریدینی از همان لیگاند، احاطه شده است. برخی از طول پیوندها و زوایای پیوندی در جدول ۳ آورده شده اند. در واحد بی تقارن ترکیب استات، یک مولکول لیگاند L2H، یک مولکول پروتون زدایی شده از لیگاند L2H به همراه یک مولکول حلال اتانول کوئوردینه شده وجود دارند. در این ترکیب، دو نوع یون کادمیم متفاوت با اعداد کوئوردیناسیونی شش و هفت حضور دارند که با Cd1 با عدد کوئوردیناسیونی شش، تنها با لیگاند پروتون زدایی شده و Cd2 با عدد کوئوردیناسیونی هفت، تنها با لیگاند خنثی در ارتباط است. از طرف دیگر، دو گروه استات نیز به صورت پل و کی-لیت-پل این دو اتم کادمیم را به هم متصل نموده اند. هندسه کوئوردیناسیونی اطراف یون کادمیم با عدد کوئوردیناسیونی شش (Cd1)، هشت وجهی واپیچیده است. همچنین یون کادمیم با عدد کوئوردیناسیون هفت (Cd2)، افزون بر گروه های نام برده، یک مولکول حلال اتانول را نیز به صورت کوئوردینه هم تافته شده پذیرفته و هندسه اطراف آن به صورت دوهرمی پنج ضلعی واپیچیده است. چنان که در شکل ۲ ب دیده می شود اتم های کربن مولکول اتانول کوئوردینه به کادمیم حتی در دمای پایین مربوط به جمع آوری داده ها نیز دارای ارتعاش به نسبت بالایی هستند که تا حدی سبب افزایش اندازه ی بیضی گون های گرمایی مربوط به این اتم ها شده اند.

پراش پرتو ایکس مورد استفاده قرار گرفتند. دمای ذوب تعیین شده برای این ترکیب $192-189$ °C و بازده تهیه آن ۶۵ درصد برآورد شد.

داده های تجزیه عنصری بر اساس فرمول تجربی $C_{10}H_{13}CdN_3O_5$ و $C_{20}H_{28}Cd_2N_6O_9$ به ترتیب برای ترکیب های ۱ و ۲ در جدول ۱ آورده شده است. این داده ها ساختار هر دو پلیمر را تایید می کنند. طیف فروسرخ هر دو ترکیب نوارهای جذبی کششی گروه های C-H آلیفاتیک را در 2917 و 2862 cm^{-1} به ترتیب برای ترکیب های ۱ و ۲ نشان می دهد. همچنین نوارهای جذبی مربوط به گروه کربونیل، N-H امید و NH_2 آمین، به ترتیب در 3318 ، 1550 و 3428 cm^{-1} برای ترکیب ۱ و 3315 ، 1573 و 3425 cm^{-1} برای ترکیب ۲ دیده شد. نوارهای جذبی مشاهده شده حضور لیگاندهای پیریدین هیدرازید در هر دو ترکیب پلیمری سنتز شده را تایید می کند. با توجه به وجود مولکول اتانول در ساختار بلوری ترکیب ۲، نوارهای جذبی مربوط به آن در 1093 ، 1055 و 1330 cm^{-1} دیده شدند.

بحث و بررسی

بررسی داده های بلورنگاری و طیفی

ترکیب های پلیمری $[Cd(OAc)_2(L1H)]_n$ و $[Cd_2(OAc)_3(L2H)L2(EtOH)]_n$ در گروه فضایی $P2_1/c$ از سیستم بلوری تک میل ($a \neq b \neq c$, $\alpha = \gamma 90^\circ$, $\beta \neq 90^\circ$) متبلور شده اند که در یاخته یکه آن ۴ واحد ساختاری از ترکیب ها وجود دارد ($Z=4$). تصویری از بیضی گون های گرمایی این ترکیب ها در شکل ۲ نشان داده شده است. داده های به دست آمده از بررسی الگوهای پراش پرتو ایکس بر روی این ترکیب ها در جدول ۲ آورده شده اند.

جدول ۱ نتایج تجزیه عنصری ترکیب های ۱ و ۲.

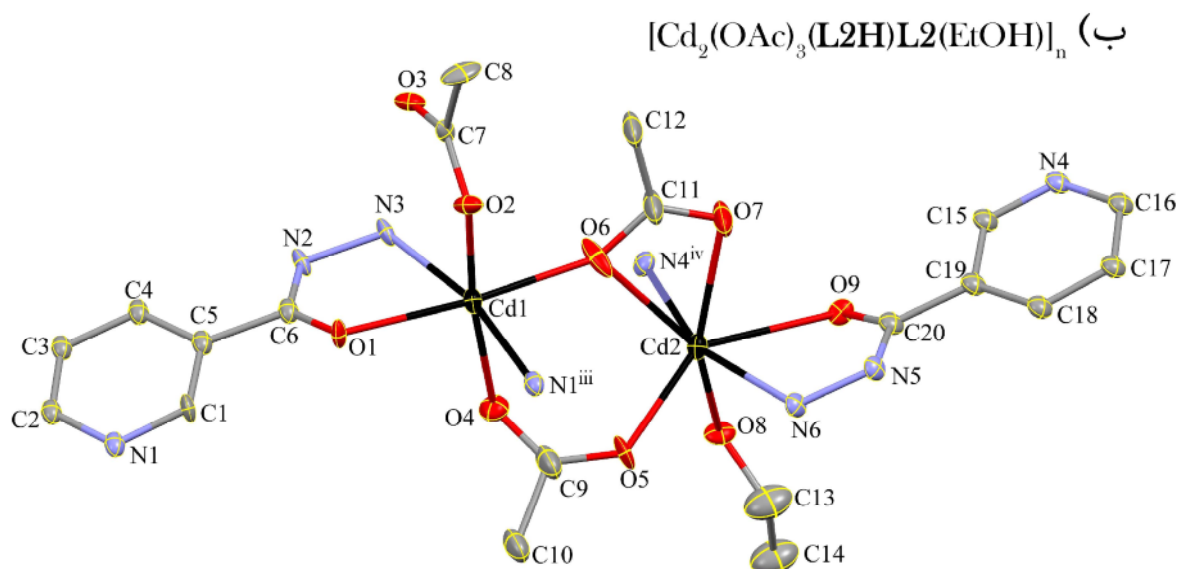
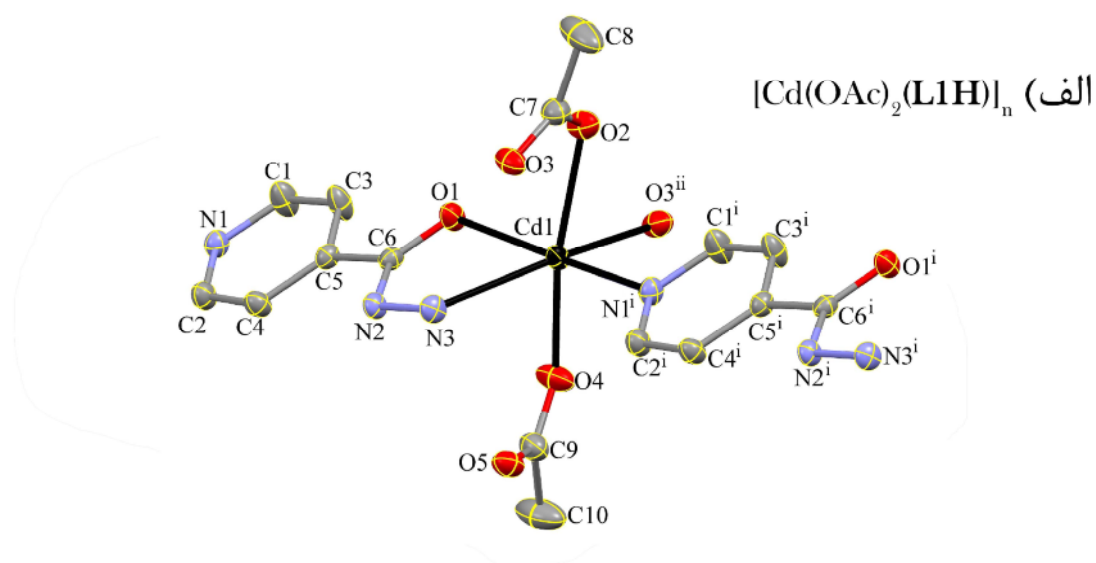
$[Cd_2(OAc)_3(L2H)L2(EtOH)]_n$ (2)			$[Cd(OAc)_2(L1H)]_n$ (1)			ترکیب سنتز شده
C	H	N	C	H	N	عنصر مورد نظر
۳۳٫۳۰	۳٫۹۱	۱۱٫۶۵	۳۲٫۶۷	۳٫۵۶	۱۱٫۴۳	درصد وزنی (محاسبه شده)
۳۳٫۳۷	۳٫۹۲	۱۱٫۶۸	۳۲٫۷۳	۳٫۵۷	۱۱٫۴۶	درصد وزنی (تجربی)

جدول ۲ داده‌های بلورشناسی ترکیب‌های ۱ و ۲

[Cd ₂ (OAc) ₃ (L2H)L2(EtOH)] _n (2)	[Cd(OAc) ₂ (L1H)] _n (1)	نام ترکیب
C ₂₀ H ₂₈ Cd ₂ N ₆ O ₉	C ₁₀ H ₁₃ CdN ₃ O ₅	فرمول مولکولی
۷۲۱٫۲۸	۳۶۷٫۶۴	جرم مولکولی (g.mol ⁻¹)
بی‌رنگ، منشوری	بی‌رنگ، مکعبی	رنگ بلور، شکل
۰٫۱۰ × ۰٫۱۰ × ۰٫۵	۰٫۴۵ × ۰٫۴۵ × ۰٫۵	اندازه بلور (mm ³)
۰٫۷۱۰۷۳	۰٫۷۱۰۷۳	طول موج λ (Å)
۱۲۰ (۲)	۱۲۰ (۲)	دما (K)
تکمیل	تکمیل	سیستم بلوری
P2 ₁ c	P2 ₁ c	گروه فضایی
۱۰٫۳۳۸ (۲)	۹٫۴۷۱۶ (۱۹)	a (Å)
۱۳٫۷۹۱ (۳)	۱۶٫۳۳۳ (۳)	b (Å)
۱۹٫۰۷۱ (۴)	۸٫۵۴۳۵ (۱۷)	c (Å)
۹۲٫۳۹ (۳)	۹۶٫۹۷ (۳)	β (°)
۲۷۱۶۶ (۹)	۱۳۱۱٫۹ (۵)	حجم یاخته یکه (Å ³)
۴	۴	تعداد مولکول در یاخته یکه
۱٫۷۶۴	۱٫۸۶۱	چگالی (mg.m ⁻³)
-۲۲ ≤ l ≤ ۲۲ - ۱۲ ≤ h ≤ ۱۱ ، -۱۵ ≤ k ≤ ۱۶	-۱۰ ≤ l ≤ ۱۱ - ۱۲ ≤ h ≤ ۱۲ ، -۲۲ ≤ k ≤ ۲۰	مقادیر h k l
۰٫۰۶۹۵	۰٫۰۳۰۸	R ₁
۰٫۱۳۰۱	۰٫۰۶۹۰	wR ₂
۰٫۱۳۷۳	۰٫۰۳۶۲	R _{int}
۱٫۶۲۲	۱٫۶۸۴	μ (mm ⁻¹)
۲۵۴	۱۸۴	تعداد پارامترها
۴۷۶۵	۳۵۱۱	تعداد بازتاب‌های مستقل
۲۵ تا ۱٫۸۲	۲۹٫۱۳ تا ۲٫۴۹	گستره زاویه‌ای (θ°)
-۱٫۶۴۵	-۰٫۶۹۰	Δρ _{min}
۱٫۴۴۶	۰٫۸۴۴	Δρ _{max}
۱۵۷۷۵۹۱	۱۵۷۷۵۹۲	CCDC No.

جدول ۳ طول‌های پیوند (Å) و زوایای انتخابی (°) در ترکیب‌های ۱ و ۲.

[Cd(OAc) ₂ (L1H)] _n (1)			
Cd(1)-N(1) ⁱ	۲٫۳۲۲ (۲)	N(3)-Cd(1)-O(1)	۷۰٫۲۴ (۸)
Cd(1)-O(1)	۲٫۳۵۷۵ (۱۹)	O(4)-Cd(1)-O(2)	۱۶۰٫۶۳ (۸)
Cd(1)-O(2)	۲٫۲۹۴ (۲)	N(1) ⁱ -Cd(1)-O(1)	۱۷۲٫۸۰ (۸)
Cd(1)-O(3) ⁱⁱ	۲٫۲۹۷ (۲)	O(4)-Cd(1)-O(2)	۱۶۰٫۶۳ (۸)
Cd(1)-O(4)	۲٫۲۸۷ (۲)	O(4)-Cd(1)-N(3)	۸۰٫۴۷ (۹)
Symmetry codes: (i): x-1, y, z, (ii): x, -y+3/2, z-1/2			
[Cd ₂ (OAc) ₃ (L2H)L2(EtOH)] _n (2)			
Cd(1)-N(1) ⁱ	۲٫۳۰۲ (۱۰)	N(3)-Cd(1)-O(1)	۷۲٫۲ (۳)
Cd(1)-O(1)	۲٫۳۳۰ (۷)	O(4)-Cd(1)-O(2)	۱۶۹٫۸ (۳)
Cd(1)-O(2)	۲٫۳۵۵ (۷)	N(1) ⁱ -Cd(1)-O(1)	۹۵٫۱ (۳)
Cd(1)-O(4)	۲٫۳۵۶ (۷)	O(7)-Cd(2)-O(8)	۱۴۷٫۹ (۳)
Cd(2)-N(4) ⁱⁱ	۲٫۳۲۰ (۱۰)	O(8)-Cd(2)-O(6)	۱۴۷٫۲ (۳)
Cd(2)-N(6)	۲٫۳۳۵ (۹)	N(3)-Cd(1)-O(6)	۱۰۱٫۷ (۴)
Cd(2)-O(6)	۲٫۵۴۴ (۸)	N(3)-Cd(1)-N(1) ⁱ	۱۶۷٫۲ (۳)
Cd(2)-O(7)	۲٫۳۸۷ (۸)	O(6)-Cd(1)-N(1) ⁱ	۹۱٫۰ (۳)
Symmetry codes: (i): -x+2, y-1/2, -z+3/2, (ii): -x+1, y+1/2, -z+3/2			

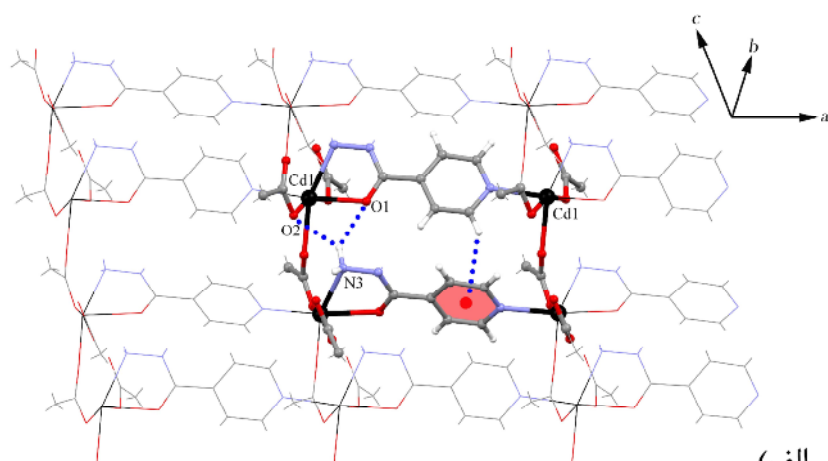


شکل ۲ تصویری از بیضوی گون‌های گرمایی ترکیب‌های الف) [Cd(OAc)₂(L1H)]_n و ب) [Cd₂(OAc)₃(L2H)L2(EtOH)]_n. بیضی‌گون‌های گرمایی با احتمال ۵۰ درصد رسم شده‌اند. به منظور وضوح بیشتر، اتم‌های هیدروژن حذف شده‌اند.

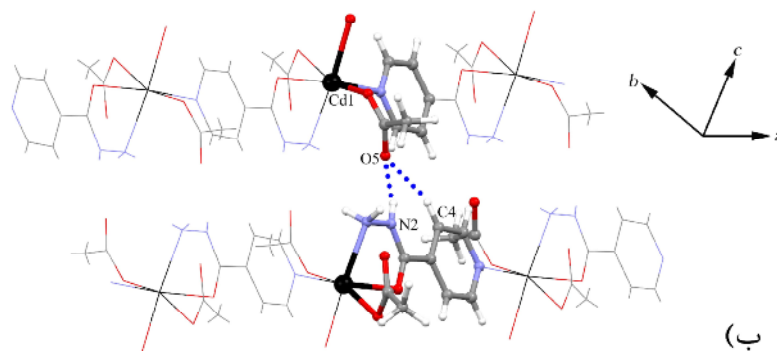
Symmetry codes: (i): $x-1, y, z$, (ii): $x, -y+3/2, z-1/2$, (iii): $-x+2, y-1/2, -z+3/2$, (iv): $-x+1, y+1/2, -z+3/2$

در شکل ۴ نمایی دیگر از صفحات دوبعدی گسترش یافته در راستای محور a که به واسطه پیوندهای هیدروژنی اشاره شده به صورت لایه‌های ABAB به هم متصل شده‌اند، نشان داده شده است. افزون بر این پیوندهای هیدروژنی، برهم‌کنش $C-H \cdots \pi$ بین هیدروژن‌های حلقه آروماتیک از یک زنجیر و مرکز حلقه پیریدین از زنجیر مجاور نیز عاملی دیگر در انباشتگی بلوری در ترکیب ۱ به شمار می‌رود. پارامترهای هندسی مهم مربوط به پیوندهای هیدروژنی ترکیب ۱ در جدول ۴ آورده شده است.

چنان که در شکل ۳ نشان داده شده است، در ساختار گسترش یافته ترکیب ۱، یک مجموعه زنجیرهای یک‌بعدی از پل شدن لیگاند L1H بین دو مرکز فلزی Cd1 ایجاد شده‌اند. از طرف دیگر، اتصال این زنجیرها به یکدیگر به واسطه کوئوردینه شدن اکسیژن‌های گروه استات به صورت پل بین مراکز فلزی، منجر به تشکیل یک پلیمر دوبعدی با شبکه‌ی مستطیلی شده است. برهم‌کنش‌های ضعیف هیدروژنی بین اتم هیدروژن گروه NH امید و NH₂ انتهایی با اتم‌های اکسیژن گروه استات با سینتون‌های R¹₂(7) و R²₁(4)، از عوامل کنترل کننده و هدایت کننده‌ی انباشتگی بلوری در ترکیب ۱ هستند.

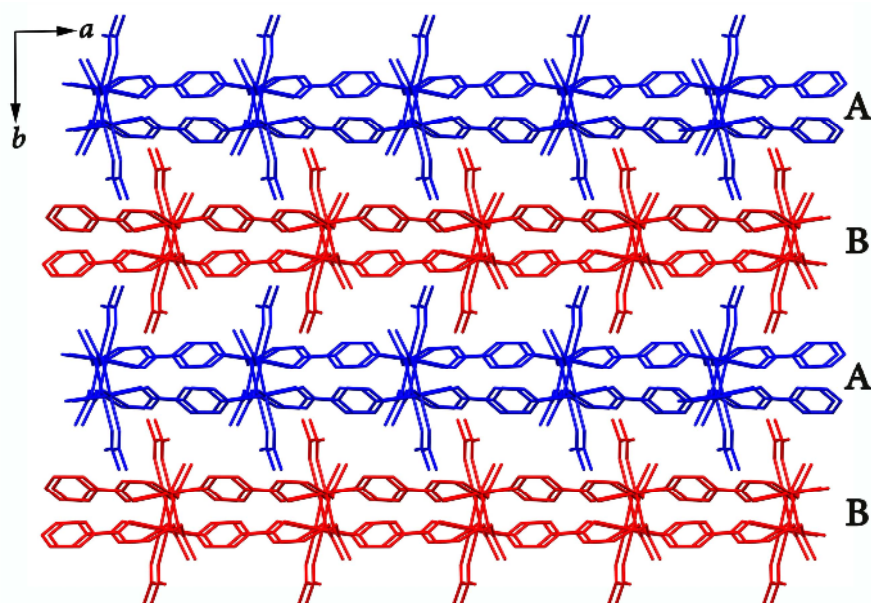


(الف)



(ب)

شکل ۳ الف) شبکه مستطیلی دوبعدی ایجاد شده از پل شدن لیگاند L1H و یون‌های استات بین مراکز فلزی کادمیم در ترکیب $[Cd(OAc)_2(L1H)]_n$. برهم کنش $C-H \cdots \pi$ و پیوندهای هیدروژنی با سینتون $R^2_1(4)$ به صورت خط چین‌های آبی رنگ نشان داده شده‌اند. ب) پیوندهای هیدروژنی بین صفحه‌های پلیمری گسترده شده در راستای محور a با سینتون $R^1_2(7)$ با خط چین‌های آبی رنگ مشخص شده‌اند.



شکل ۴ نمای دیگری از صفحه‌های پلیمری گسترده شده در ترکیب $[Cd(OAc)_2(L1H)]_n$ ، در راستای محور a که به واسطه پیوندهای هیدروژنی بین صفحه‌ها به صورت لایه‌های ABAB به هم متصل شده‌اند. به منظور وضوح بیشتر شکل، پیوندهای هیدروژنی گروه‌های استات و هیدروژن‌های آمید نشان داده نشده‌اند.

جدول ۴ پارامترهای هندسی پیوندهای هیدروژنی برحسب (Å و °) در ترکیب‌های ۱ و ۲.

<(DHA)	<i>d</i> (D...A)	<i>d</i> (H...A)	<i>d</i> (D-H)	D-H...A	ترکیب سنتز شده
۱۶۶(۵)	۲,۷۱۰(۳)	۱,۹۳(۵)	۰,۸۰(۶)	N2-H2A...O5 ⁱ	[Cd(OAc) ₂ (L1H)] _n (1)
۱۳۱(۴)	۲,۹۰۸(۳)	۲,۲۴(۵)	۰,۹۰(۶)	N3-H3B...O2 ⁱⁱ	
۱۴۴(۴)	۳,۳۴۹(۳)	۲,۵۸(۶)	۰,۹۰(۶)	N3-H3B...O1 ⁱⁱ	
۱۴۶,۹۹	۳,۸۸۴	۳,۰۵۲	۰,۹۵۰	C1-H1...π	[Cd ₂ (OAc) ₃ (L2H)L2(EtOH)] _n (2)
۱۶۲(۱۰)	۲,۷۲۸(۱۳)	۱,۸۱(۱۳)	۰,۹۵(۱۳)	O8-H8...N2 ⁱⁱⁱ	
۱۶۴(۱۱)	۳,۰۸۲(۱۲)	۲,۲۳(۴)	۰,۸۸(۲)	N3-H3B...O9 ^{iv}	
۱۴۴,۰	۳,۳۷۵(۱۵)	۲,۵۶	۰,۹۵	C4-H4...O8 ^{iv}	
۱۱۸,۰	۳,۰۷۵(۱۴)	۲,۵۱	۰,۹۵	C2-H2...O7 ^v	
۱۱۴,۶	۳,۱۰۴(۱۳)	۲,۵۹	۰,۹۵	C3-H3...O7 ^v	

Symmetry codes: (i): -x+2, -y+2, -z+1, (ii): x, -y+3/2, z+1/2, (iii): -x+1, y-1/2, -z+3/2, (iv): -x+1, y+1/2, -z+3/2, (v): x, y+1, z

فلزی است که هر یک به واسطه سه عامل اتصال دهنده (دو لیگاند و یک گروه استات) واحدهای شش ضلعی را تشکیل می‌دهند. نمایشی از این واحدهای شش ضلعی در شکل ۵ ب آورده شده است.

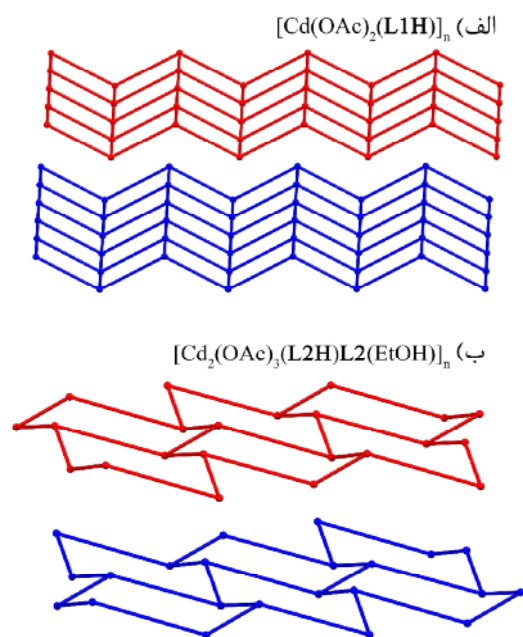
به منظور بررسی برهم‌کنش‌های بین‌مولکولی موثر در انباشتگی بلوری ترکیب‌های پلیمری تهیه شده، تجزیه و تحلیل سطح هرشفلد و نمودارهای اثر انگشت به وسیله نرم افزار کریستال اکسپلورر [۴۱] برای دو نمونه ۱ و ۲ انجام شد با محاسبه سطوح هرشفلد، تصویری از فاصله تقریبی اتم‌های مجاور یکدیگر و برهم‌کنش‌های بین مولکولی آن‌ها ایجاد می‌کند که به کمک شکل‌های مولکولی سه‌بعدی نشان داده می‌شود. همچنین نمودارهای اثر انگشتی که پس از انجام این محاسبات به دست می‌آیند نشان دهنده نوع و درصد هر یک از برهم‌کنش‌ها در ترکیب هستند. نمودارهای اثر انگشت دویبعی برای هر دو ترکیب ۱ و ۲ در گستره استاندارد ۲/۸-۰/۴ رسم شدند. تجزیه و تحلیل سطح هرشفلد برای این ترکیب‌ها حضور پیوندهای هیدروژنی، برهم‌کنش‌های ترکیبات حلقوی باهم و درصد مشارکت این برهم‌کنش‌ها در انباشتگی بلوری را مشخص نمود. چنان که در شکل ۷ نشان داده شده است، در هر دو ترکیب ۱ و ۲ برهم‌کنش‌های هیدروژنی O...H از عوامل اصلی در هدایت و کنترل انباشتگی هستند. این برهم‌کنش‌ها در نمودارهای اثر انگشت هر دو ترکیب نیز به صورت میخی شکل نمایش داده شده‌اند.

بررسی توپولوژی ساختاری ترکیب ۱ با استفاده از نرم افزار توپوس [۳۹] نشان داد که این ترکیب با توپولوژی (۴,۴) دارای مراکز فلزی است که هر یک به واسطه چهار عامل اتصال دهنده (دو لیگاند و دو گروه استات) واحدهای چهار ضلعی را تشکیل می‌دهند. نمایشی از این واحدهای مستطیلی در شکل ۵ الف آورده شده است.

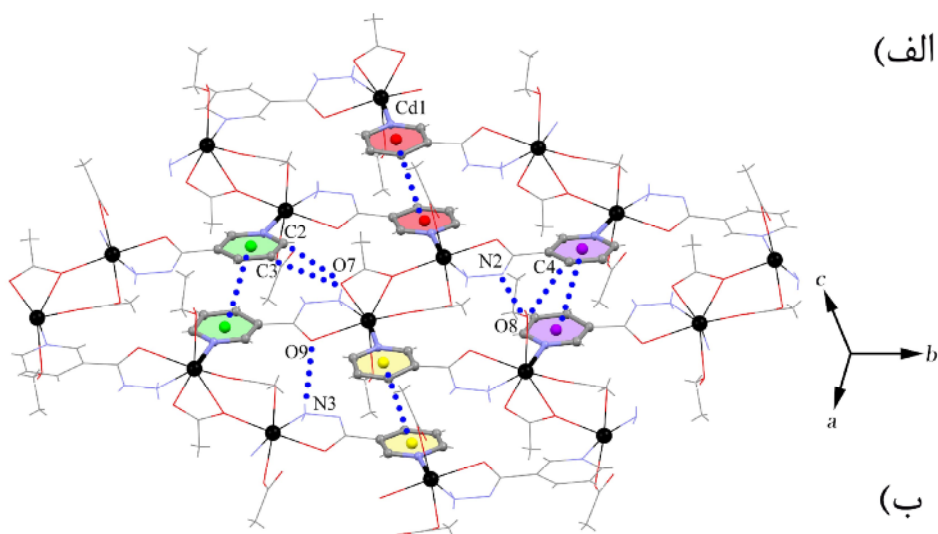
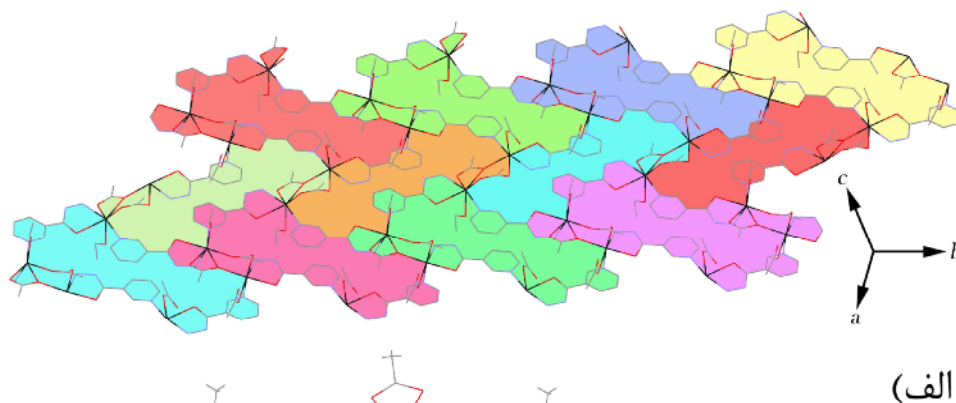
در انباشتگی بلوری ترکیب پلیمری ۲ مشابه با ترکیب ۱، زنجیرهای پلیمری حاصل از پل شدن لیگاند L2H بین مراکز فلزی، به واسطه پل شدن گروه‌های استات بین زنجیرها، به یکدیگر متصل می‌شوند. حضور شش مرکز فلزی در حفره‌های تشکیل شده و گروه‌های سه اتصالی یون‌های کادمیم منجر به تشکیل شبکه دویبعی با طرح جناقی می‌شود (شکل ۶ الف). در این ترکیب، افزون بر پیوندهای هیدروژنی بین هیدروژن‌های حلقه پیریدین و اتم‌های اکسیژن گروه استات پل شده با سینتون D(3)، برهم‌کنش π...π سر به دم بین حلقه‌های پیریدین زنجیرهای مجاور، از عوامل اصلی تشکیل انباشتگی بلوری هستند. فاصله بین مراکز حلقه‌های آروماتیک برابر با ۳,۶۴۱ Å و زاویه صفحه‌های گذرنده از حلقه‌های پیریدینی ۴,۸۴° است که هر دو مقدار در گستره‌ی استاندارد برای برهم‌کنش‌های π...π قرار دارند [۴۰]. پارامترهای مربوط به پیوندهای هیدروژنی ترکیب ۲ در جدول ۴ آورده شده‌اند.

بررسی توپولوژی ساختاری ترکیب ۲ با استفاده از نرم افزار توپوس نشان داد که این ترکیب با توپولوژی (۶,۳) دارای مراکز

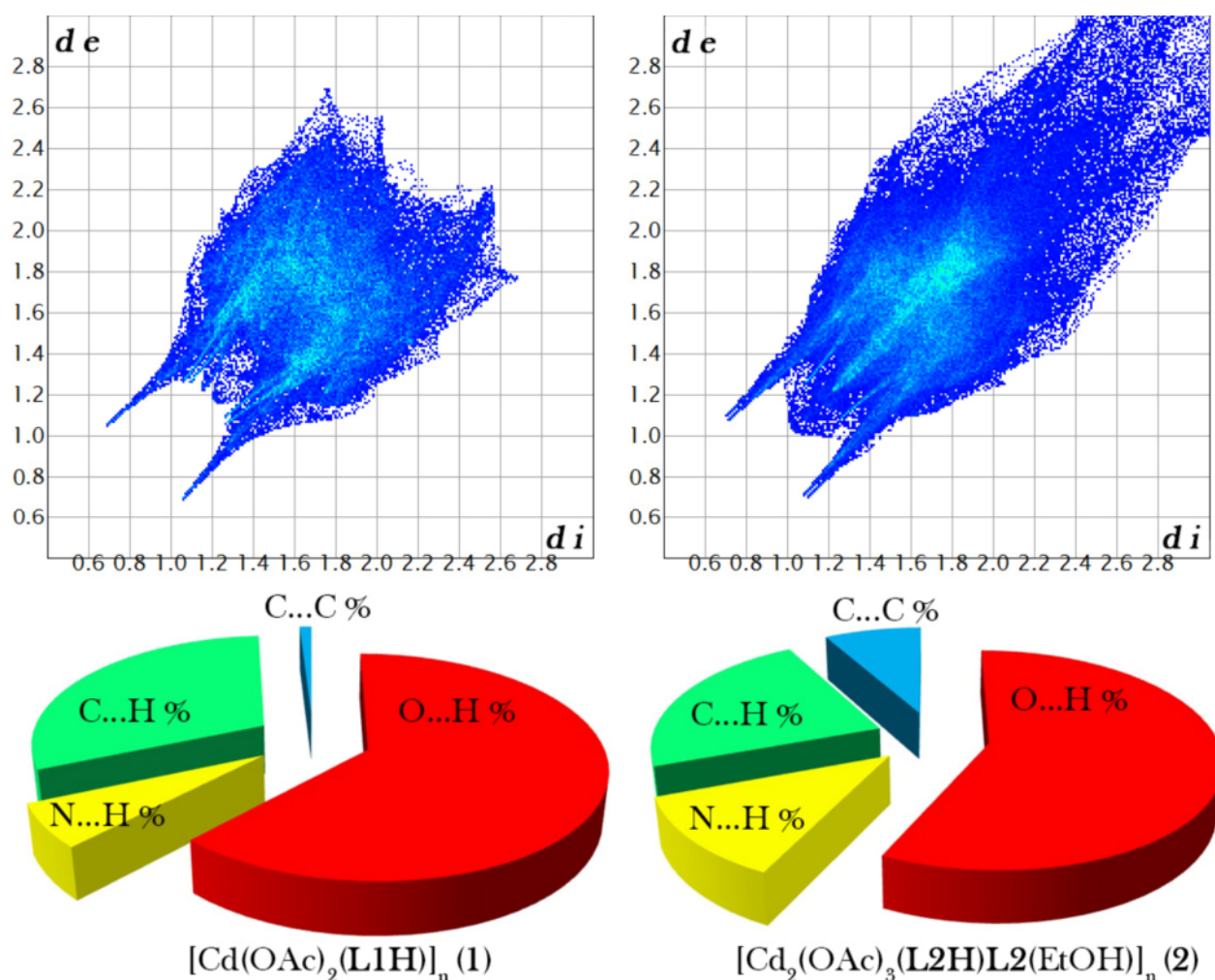
[DOI: 10.29252/ijcm.26.4.1001] Downloaded from ijcm.ir at 9:24 +0330 on Tuesday October 27th 2020



شکل ۵ نمایشی از الف) توپولوژی (۴،۴) ترکیب پلیمری (۱)، [Cd(OAc)₂(L1H)]_n و ب) توپولوژی (۶،۳) ترکیب پلیمری (۲)، [Cd₂(OAc)₃(L2H)L2(EtOH)]_n که با استفاده از نرم افزار توپوس رسم شده‌اند.



شکل ۶ الف) نمایشی از شبکه دوبعدی ترکیب [Cd₂(OAc)₃(L2H)L2(EtOH)]_n با طرح جناقی که در آن هر یک از واحدها با رنگ‌های متفاوت و مراکز فلزی به رنگ مشکی نشان داده شده‌اند. ب) برخی از پیوندهای هیدروژنی بین زنجیرهای پلیمری با سینتون D(3) و برهم‌کنش $\pi \cdots \pi$ سر به دم بین حلقه‌های پیریدینی با خط‌چین‌های آبی رنگ نشان داده شده‌اند.



شکل ۷ تجزیه و تحلیل سطح هرشفلد و درصد برهم‌کنش‌های بین مولکولی در حالت جامد در ترکیب‌های ۱ و ۲.

متمم داده‌های تکمیلی

اطلاعات کامل بلورشناسی ترکیب‌های ۱ و ۲ در پایگاه اطلاعات ساختاری کمبریج (CSD) به ترتیب با اعداد ۱۵۷۷۵۹۲ و ۱۵۷۷۵۹۱ به ثبت رسیده و از طریق آدرس www.ccdc.cam.ac.uk/conts/retrieving.html قابل دریافت است.

قدردانی

نویسنده مقاله از حمایت‌های مالی و پژوهشی دانشگاه شهید بهشتی تشکر و قدردانی می‌نماید.

برداشت

در این پژوهش، دو ترکیب جدید از کادمیم استات با دو ایزومر از پیریدین هیدرازید به عنوان لیگاند تهیه و شناسایی شدند. ساختار بلوری این ترکیب‌ها با پراش پرتو ایکس تک بلور، تشکیل آن‌ها را تایید کرده و مشخص شد که هر دو ترکیب در سیستم بلوری تک‌میل و با گروه فضایی $P2_1/c$ متبلور می‌شوند. بررسی ساختار حالت جامد پلیمرها و هم‌چنین تجزیه و تحلیل سطح هرشفلد نشان داد که برهم‌کنش‌های هیدروژنی به ویژه $O\cdots H$ برای هر دو ترکیب از عوامل اصلی هدایت‌کننده ساختار است.

مراجع

- of silver salts and the linear chain dinitriles $NC(CH_2)_nCN$ ($n = 2$ to 7): a systematic investigation of the role of counterions and of the increasing length of the spacers", *CrystEngComm* 4 (2002) 413-425.
- [10] Yin P.-X., Zhang J., Qin Y.-Y., Cheng J.-K., Li Z.-J., Yao Y.-G., "Role of molar-ratio, temperature and solvent on the Zn/Cd 1,2,4-triazolate system with novel topological architectures", *CrystEngComm* 13 (2011) 3536-3544.
- [11] Steed J. W., Atwood J. L., "Supramolecular Chemistry", Wiley, Chichester, U. K., 2000.
- [12] Braga D., Brammer L., Champness N. R., "New trends in crystal engineering", *CrystEngComm* 7 (2005) 1-19.
- [13] Tadjarodi A., Najjari S., Notash B., "Synthesis and crystal structure of a new thiosemicarbazone, acenaphthenequinone thiosemicarbazone mono methanol" *Iran J. Cryst. Miner.*, 22 (2015) 109-114.
- [14] Amani A., Derikvand Z., Azadbakht A., Notash B., "Synthesis, characterization and crystal structure of a co-crystal compound including 4,4'-bipyridine, 3-nitrophthalic acid (in persian)" *Iran J. Cryst. Miner.*, 25 (2017) 207-212.
- [15] Najafi A., Mirzaei M., "Synthesis and single crystal X-ray diffraction of hybrid inorganic-organic based on Praseodymium-dipicolinic acid and nano-structured silicotungstate (in persian)" *Iran J. Cryst. Miner.*, 24 (2017) 769-778.
- [16] Soleimannejad J., Moghzi F., Stoeckli-Evans H., "Synthesis of the new pseudopolymorph $Cu(hpydc)(DMP) \cdot 5H_2O$ with crystal structure containing hydrophilic channels (in persian)" *Iran J. Cryst. Miner.*, 24 (2016) 557-562.
- [17] Soleimannejad J., Sedghiniya S., Nasibipour M., "Synthesis and Crystal Structure of bis(3,3,5,5-tetramethyl benzidinium) bis(pyridine-2,6-dicarboxylato) nickelate(II) monohydrate (in persian)" *Iran J. Cryst. Miner.*, 25 (2017) 673-678.
- [18] Artico M., Silvestri R., Stefancich G., Avigliano L., Di Giulio A., Maccarrone M., Agostinelli E., Mondovi B., Morpurgo L.,
- [1] Férey G., "Hybrid porous solids: past, present, future", *Chem. Soc. Rev.* 37 (2008) 191-214.
- [2] Desiraju G. R., "Crystal engineering: a holistic view", *Angew. Chem., Int. Ed.*, 46 (2007) 8342-8356.
- [3] Khavasi H. R., Mir Mohammad Sadegh B., "Effect of robust π - π stacking synthon on the formation of mercury coordination compounds; an unusual pseudo-square planar geometry", *Dalton Trans.*, 43 (2014) 5564-5573.
- [4] Yang J., Wu B., Zhuge F., Liang J., Jia C., Wang Y.-Y., Tang N., Yang X.-J., Shi Q.-Z., "Coordination Networks from Zero-Dimensional Metallomacrocyclic, One-Dimensional Chain to Two-Dimensional Sheet Based on a Ditopic Diiminopyridine Ligand and Group 12 Metals", *Cryst. Growth Des.*, 10 (2010) 2331-2341.
- [5] Gandara F., Medina M. E., Snejko N., Gutierrez-Puebla E., Proserpio D. M., Angeles Monge M., "Ligand dependent topology changes in six zinc coordination polymers" *CrystEngComm*, 12 (2010) 711-719.
- [6] Zheng S.-R., Yang Q.-Y., Yang R., Pan M., Cao R., Su C.-Y., "Metal-Directed Assembly of Coordination Polymers with a Multifunctional Semirigid Ligand Containing Pyridyl and Benzimidazolyl Donor Groups", *Cryst. Growth Des.*, 9 (2009) 2341-2353.
- [7] Hsu Y.-F., Hu H.-L., Wu C.-J., Yeh C.-W., Proserpio D. M., Chen J.-D., "Ligand isomerism-controlled structural diversity of cadmium(II) perchlorate coordination polymers containing dipyridyladipoamide ligands", *CrystEngComm* 11 (2009) 168-176.
- [8] Shin D. M., Lee I. S., Cho D., Chung Y. K., "Three Topological Isomeric Coordination Polymer Networks from the Assembly of a Rigid Linear Spacer and a Square Planar Metal Node: Structures, Isomerism Control, and Solid-to-Solid Transformation", *Inorg. Chem.*, 42 (2003) 7722-7724.
- [9] Carlucci L., Ciani G., Proserpio D. M., Rizzato S., "Coordination networks from the self-assembly

- [29] Shen J.-J., Wang F., Yu T.-L., Zhang F.-Q., Tian L., Fu Y.-L., "Halogen-dependent photoinduced electron transfer and chromism of three protonated nicotinohydrazide halozincate", Dalton Trans., 46 (2017) 5414-5419.
- [30] Freitas M. C. R., António J. M. S., Ziolli R. L., Yoshida M. I., Rey N. A., Diniz R., "Synthesis and structural characterization of a zinc(II) complex of the mycobactericidal drug isoniazid – Toxicity against *Artemia salina*", Polyhedron 30 (2011) 1922-1926.
- [31] Jiang Z.-J., Lu L.-D., Wu X.-D., Yang X.-J., "Synthesis, Crystal Structure and Thermal Stability of A Novel Layer Coordination Polymer $[Cu(\mu-CN)(\mu-INH)]_n$ ", Chin. J. Inorg. Chem., 25 (2009) 746-750.
- [32] Jiang Z., Tang G., Zhang Y., Zhang Z., Lu L., "Synthesis, Crystal Structure and Thermal Stability of a Stair-Like Coordination Polymer $[Cu(\mu_3-I)INH]_n$ ", Chin. J. Inorg. Chem., 26 (2010) 323-327.
- [33] Jiang Z., Zhao P., Rongqing L., Litao A., Zhang Z., Xu J., "Two Distinct Cu(I) Coordination Polymers Based on Isoniazid and Different Bridged Groups", J. Chem. Cryst., 43 (2013) 463-470.
- [34] Jiang Z.-J., Xu J., Li R.-Q., "Synthesis, Crystal Structure and Luminescence Property of a 2D Mn(II) Coordination Polymer Based on Isoniazid", Chin. J. Struct. Chem., 31 (2012) 1490-1496.
- [35] Naskar K., Dey A., Dutta B., Ahmed F., Sen C., Mir M. H., Roy P. P., Sinha C., "Intercatenated Coordination Polymers (ICPs) of Carboxylato Bridged Zn(II)-Isoniazid and Their Electrical Conductivity" Cryst. Growth Des., 17 (2017) 3267-276.
- [36] X-AREA, Program for the Acquisition and Analysis of Data, version 1.30, Darmstadt, Germany 2005.
- [37] X-RED, Program for Data Reduction and Absorption Correction, version 1.28b, Darmstadt, Germany 2005.
- "Aromatic hydrazides as specific inhibitors of bovine serum amine oxidase", Eur. J. Med. Chem., 27 (1992) 219-228.
- [19] Ouellet M., Aitken S. M., English A. M., Percival M. D., "Molybdenum-containing hydroxylases", Arch. Biochem. Biophys., 431 (2004) 107-118.
- [20] Deep A., Jain A., Sharma P. C., Verma P., Kumar M., Dora C. P., "Design and biological evaluation of biphenyl-4-carboxylic acid hydrazide-hydrazone for antimicrobial activity", Acta Pol. Pharm. Drug Res., 67 (2010) 255-259.
- [21] Ragavendran J. V., Sriram D., Patel S. K., Reddy I. V., Bharathwajan N., Stables J., Yogeewari P., "Design and synthesis of anticonvulsants from a combined phthalimide-GABA-anilide and hydrazone pharmacophore", Eur. J. Med. Chem., 42 (2007) 146-151.
- [22] Priebe J. P., Mello R. S., Nome F., Bortoluzzi A. J., "Nicotinohydrazide", Acta Cryst., E64 (2008) o302-o303.
- [23] Portalone G., Colapietro M., "Nicotinohydrazide", Acta Cryst., E64 (2008) o304.
- [24] Jensen L. H., "The Crystal Structure of Isonicotinic Acid Hydrazide", J. Am. Chem. Soc., 76 (1954) 4663-4667.
- [25] Bhat T. N., Singh T. P., Vijayan M., "Isonicotinic acid hydrazide - a reinvestigation", Acta Cryst., B30 (1974) 2921-2922.
- [26] Groom C. R., Bruno I. J., Lightfoot M. P., Ward S. C., "The Cambridge Structural Database", Acta Cryst., B72 (2016) 171-179.
- [27] Hu B., Wang Y.-H., Qian H.-F., Peng Y.-X., Huang W., "Tetranuclear Zn(II) and mononuclear Ni(II) based coordination polymers derived from a pair of isomeric 1,2,4-triazole ligands 3,5-disubstituted by pyridine and acetate ethyl ester groups", Polyhedron 106 (2016) 138-143.
- [28] Mirtamizdoust B., "Sonochemical synthesis of nano lead (II) metal-organic coordination polymer; New precursor for the preparation of nano-materials", Ultrason. Sonochem., 35 (2017) 263-269.

containing ligands”, J. Chem. Soc., Dalton Trans., (2000) 3885-3896.

[41] Turner M. J., McKinnon J. J., Wolff S. K., Grimwood D. J., Spackman P. R., Jayatilaka D., Spackman M. A., CrystalExplorer 17, University of Western Australia, 2017.

[38] X-SHAPE, *Program for Crystal Optimization for Numerical Absorption Correction*, version 2.05, Darmstadt, Germany 2004.

[39] Blatov V. A., *Multipurpose Crystallochemical Analysis with the program package TOPOS*. IUCr CompComm Newsletter., 7 (2006) 4-38.

[40] Janiak C., “A critical account on π - π stacking in metal complexes with aromatic nitrogen-