



سنتز و پراش پرتو X تک بلور دورگه‌ی معدنی-آلی بر پایه‌ی پرازودیمیم-دی پیکولینیک اسید و نانو ساختارهای سیلیکوتنگستات

عاطفه نجفی، مسعود میرزائی*

گروه شیمی، دانشکده علوم، دانشگاه فردوسی مشهد

(دریافت مقاله: ۹۵/۲/۵، نسخه نهایی: ۹۵/۴/۱۰)

چکیده: دورگه‌های معدنی-آلی بر پایه‌ی واحدهای ساختاری پلی‌اکسومتالات کگین، سیلیکوتنگستات ($[\text{SiW}_{12}\text{O}_{40}]^{4-}$)، همبافت پرازودیمیم-دی پیکولینات (pydc) (۲،۶-پیریدین‌دی‌کربوکسیلیک اسید) در شرایط گرمایی با فرمول (۱) $[\text{Pr}_2(\text{pydc})_2(\text{H}_2\text{O})_8]$ $[\text{H}_2\text{SiW}_{12}\text{O}_{40}] \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ به دست آمد. این ترکیب به روش تجزیه‌ی عنصری و طیف‌سنجی فروسرخ شناسایی و ساختار بلوری آن نیز با پراش پرتو X تک بلور تعیین شد. در شکل ۱، اتم‌های Pr از طریق پل‌های آلی با یکدیگر واحدهای حلقوی چهار هسته‌ای تشکیل داده‌اند. این واحدهای حلقوی به وسیله‌ی یک محور چرخشی C_2 تغییر جهت داده و دو نوع حلقه‌ی چهارتایی متفاوت از منظر بلورشناسی، ایجاد کرده و از اتصال این واحدهای چهارتایی با تقارن متفاوت حلقه‌های بزرگتر ۸ هسته‌ای در راستای دیگر تشکیل داده و در نهایت مولکول‌های مهمان سیلیکوتنگستات (SiW_{12}) در بالا و پایین این حفره‌ها قرار می‌گیرند. این الگو در سه بُعد به‌طور متناوب تکرار شده و ساختار پلیمری هم‌ارای سه بُعدی متشکل از نانو ذرات کگینی را تشکیل می‌دهد.

واژه‌های کلیدی: دورگه معدنی-آلی؛ پلی‌اکسومتالات؛ چارچوب فلز-آلی؛ پراش پرتوی X.

مقدمه

دربرگرفتن مولکول‌های مهمان، مناسب هستند [۹، ۱۰] و از این رو کاربرد فراوانی در جذب گاز، فرایندهای کاتالیزوری، حس‌گرها و انتقال دارو دارند [۱۱-۱۴]. با عامل‌دار کردن این حوزه‌ها یا حفره‌ها می‌توان کارایی و ویژگی این خانواده از ترکیب‌ها را افزایش داد. از طرف دیگر، ترکیب‌های کلاستری با تعداد هسته‌های بالا در دو دهه‌ی اخیر توجه بسیاری را به خود جلب کرده‌اند. در این بین پلی‌اکسومتالات‌ها (POMs) که کلاسترهای فلز-اکسیژن هستند، واحدهای ساختاری معدنی نانو با پتانسیل‌های فیزیکی و شیمیایی فراوان رده‌ی مهمی از این ترکیب‌ها به‌شمار می‌روند [۱۵]. پر شدن حفره‌های MOFها با نانو ذرات پلی‌اکسومتالاتی باعث جلوگیری از درهم تنیده شدن شبکه‌ی بلوری این پلیمرهای هم‌ارای و نیز چنانکه

در سال‌های اخیر در مواد بلوری متخلخل، ساختارهایی با عنوان کلی چارچوب‌های فلز-آلی (MOF)، نظر بسیاری از پژوهشگران را به خود جلب کرده است [۱-۳]. سنتز و طراحی چارچوب‌های فلز-آلی به عنوان حوزه‌ی بررسی‌های دقیق و جذاب در گرایش‌های معدنی و آلی تبدیل شد که به دلیل ساختار مشبک آن، حفره‌های منظم، قابل تنظیم بودن اندازه‌ی حفره‌ها، سطح ویژه‌ی بسیار بالا و در نهایت ویژگی منحصر به فرد آن‌ها در فرایندهای نوری، مغناطیس و غیره است [۴-۷]. انتخاب نوع لیگاند آلی در شکل‌گیری و ویژگی این گونه ترکیب‌ها نقش بسزایی دارد [۸]. چارچوب‌های فلز-آلی با دارا بودن حوزه‌های الکترواستاتیک در سطوح درونی، برای

اعداد همارای بالا، چارچوب فلز-آلی با حفره‌های منتظم مورد نظر سنتز شد. از طریق واکنش هم‌زمان در محیط، لیگاند معدنی SiW_{12} درون حفرات قرار گرفت تا ساختار هیبریدی معدنی-آلی طراحی شده، ایجاد شود.

تجربی

مواد و دستگاهوری

همه‌ی مواد شیمیایی در این پژوهش به‌طور تجاری خریداری و به دلیل خلوص بالا، بدون خالص‌سازی بیشتر استفاده شدند. طیف فروسرخ در گستره‌ی $4000 - 400 \text{ cm}^{-1}$ با قرص‌های KBr به وسیله دستگاه Bomem B-154 Fourier Transform spectrophotometer ثبت شده است. تجزیه‌ی عنصری C، H، و N با ریزپردازنده‌ی Thermo Finnigan، مدل EA 1112 انجام شد. داده‌های پراش پرتوی X تک بلور ۱ به وسیله‌ی پراش سنج Bruker Smart APEX CCD جمع آوری شدند. حل ساختار با نرم‌افزار SHELXT [۲۰] انجام شد، و به دلیل وجود تعداد زیاد اتم‌های سنگین در ساختار، اتم‌های هیدروژن با اطمینان تعیین نشده و در مواردی از مدل حذف شدند.

سنتز ترکیب ۱: $[\text{Pr}_2(\text{pydc})_2(\text{H}_2\text{O})_8][\text{H}_2\text{SiW}_{12}\text{O}_{40}] \cdot 4\text{H}_2\text{O}$
 مخلوطی از $\text{Pr}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ (۶۹ mg، ۰٫۲ mmol) و pydc (۲۵ mg، ۰٫۱۵ mmol) و $[\text{H}_2\text{SiW}_{12}\text{O}_{40}]$ در ۱۰ mL آب مقطر به مدت نیم ساعت در دمای اتاق هم‌زده شد. این مخلوط به راکتور تفلون ۲۳ mL انتقال داده شد و به مدت ۷۲ ساعت در دمای 130°C قرار گرفت. پس از گذشت این زمان، واکنش با سرعت 5°C h^{-1} تا دمای اتاق سرد شد. بلورهای سبز تا بی‌رنگ مکعبی شکل ۱ با بازدهی ۵۷٪ (برمبنای W) به‌دست آمد. تجزیه‌ی عنصری برای $\text{C}_{28}\text{H}_{52}\text{N}_4\text{O}_{76}\text{Pr}_4\text{SiW}_{12}$ (%، مقدار محاسبه شده: کربن، ۴٫۰۸؛ هیدروژن، ۱٫۳۷؛ ازت، ۰٫۶۸. مقدار تجربی: کربن، ۳٫۹۷؛ هیدروژن، ۱٫۳۵؛ ازت، ۰٫۶۷. طیف فروسرخ (cm^{-1}) (KBr): ۳۴۷۶b، ۱۶۱۲s، ۱۵۶۸s، ۱۴۴۶m، ۱۳۸۴m، ۱۲۸۰w، ۱۰۱۵w، ۹۷۱m، ۹۱۶s، ۸۸۴w، ۸۰۲s، ۷۶۰m.

بحث و برداشت

سنتز و شناسایی

ترکیب ۱ در شرایط گرمایی سنتز شد. نسبت مولی فلز مرکزی (پرازودیمیم)، pydc و SiW_{12} به ترتیب ۴:۳:۱ است. به دلیل

پیش از این گفته شد، منجر به عامل‌دار شدن حفره‌ها و تغییر ویژگی MOF می‌شود [۱۶].

درهم شدن واحدهای ساختار معدنی با MOFها، منجر به تشکیل ساختارهای نوینی به نام دورگه‌های معدنی-آلی می‌شود. این دسته از ترکیب‌ها از نظر هندسی، ساختارهای پلیمری یک بُعدی تا سه بُعدی با ریخت‌شناسی‌های متنوع ایجاد می‌کنند. دورگه‌های معدنی-آلی افزون بر تنوع در ساختار، کاربردهای جالب توجهی نسبت به مواد اولیه‌ی سازنده‌ی خود دارند. به هر حال، یکی از روش‌های قابل توجه در ساخت مواد چند عاملی، استفاده از توانایی پلی‌اکسومتالات‌ها در ترکیب با همبافت‌های فلز-لیگاند آلی است [۱۷]. پلی-اکسومتالات‌ها با دارا بودن تعداد زیاد اتم‌های الکترونگاتیو اکسیژن روی سطح، توانایی بسیاری در برقراری برهم‌کنش‌های الکترواستاتیک و نیز ایجاد پیوندهای کووالانسی دارند. هرچند در مقایسه با پلیمرهای همارای دیگر، طراحی و سنتز پلیمرهای همارای دورگه‌ای بر پایه‌ی POMها هنوز یکی از فرایندهای دشوار برای پژوهشندگان در این حوزه است. از عوامل موثر در سنتز دورگه‌های معدنی-آلی می‌توان به تعداد هسته‌ی فلزی، نسبت بار به حجم یا چگالی بار پلی‌اکسومتالات و نوع لیگاند آلی اشاره کرد. افزایش هسته‌های فلزی باعث افزایش تعداد لیگاند آلی و به سبب آن تنوع در ساختار می‌شود. از طرف دیگر، با افزایش چگالی بار در POMها، اکسیژن‌های موجود روی سطح تمایل بیشتری برای اتصال به مرکز فلزی یافته و منجر به افزایش تعداد مرکزهای فلزی شده که در نهایت تنوع در ساختار را به دنبال خواهد داشت [۱۸]. بنابراین، نقش POM ممکن است از یک الگوی آنیونی ساده‌ی خنثی کننده بار تا واحدهای ستونی در ساختار و حتی گره‌های جدید در ساختار به منظور ایجاد ساختار با ابعاد بالا تغییر کند [۱۹]. نمایی ساده از ارتباط بین بُعد ساختار و بار POM را در شمای ۱ مشاهده می‌کنید. در نظر گرفتن موارد گفته شده و روند موجود در شمای ۱ برای طراحی و سنتز هیبریدهای بر پایه‌ی POM از اهمیت ویژه‌ای برخوردار است. افزون بر موارد ساختاری، شرایط واکنشی از قبیل دما، زمان، pH و نوع روش سنتزی مورد استفاده مانند سولووترمال و بازروانی می‌توانند روی ساختار فرآورده اثرگذار باشد.

در این پژوهش با استفاده از لیگاند آلی دی‌پیکولینیک اسید که به‌طور هم‌زمان قابلیت اتصال خطی و کلیدی را دارد و فلز لانتانئیدی پرازودیمیم، به دلیل توانایی ایجاد همبافت با

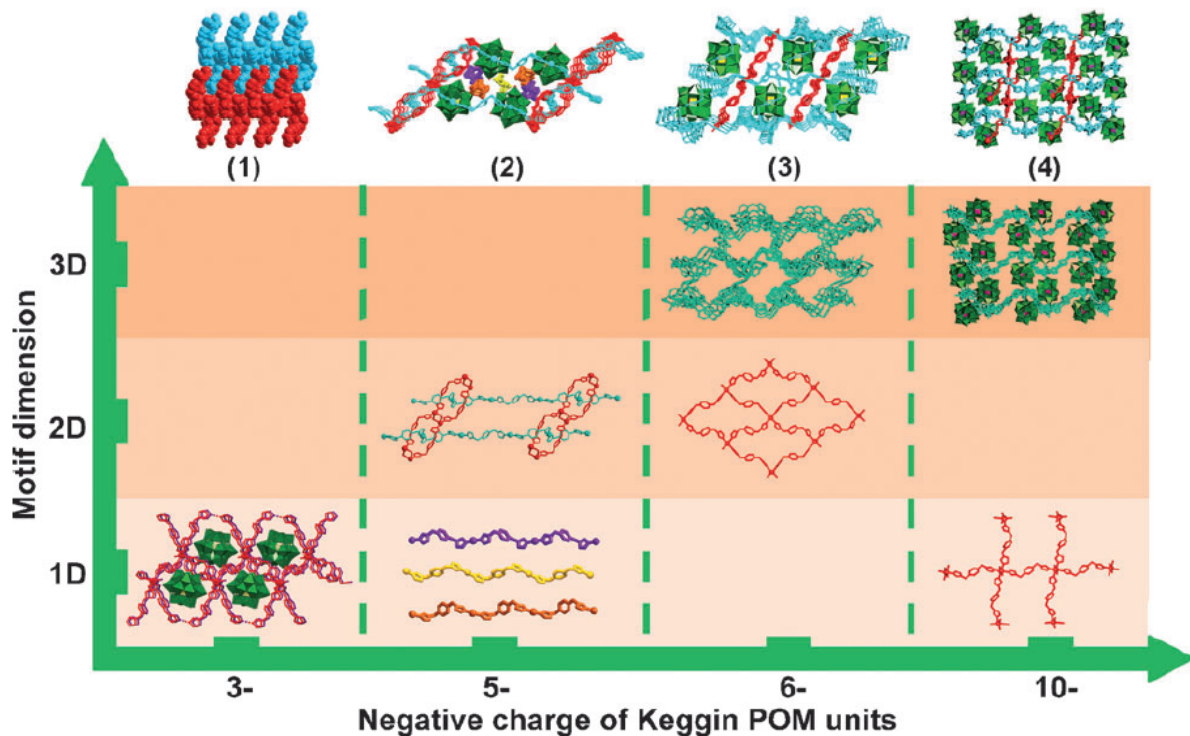
است. تجزیه‌ی عنصری انجام شده روی ترکیب مربوط، توافق بسیار خوبی با داده‌های به‌دست آمده از بلورشناسی دارد.

طیف فروسرخ

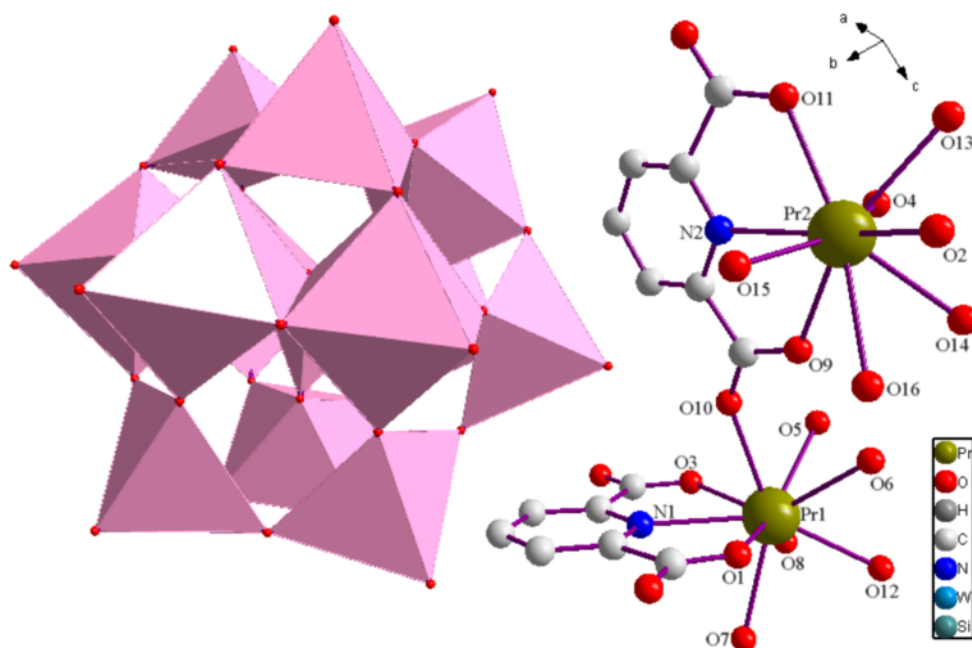
نتایج بدست آمده از طیف فروسرخ ترکیب ۱ به‌طور کامل با ویژگی‌های ساختاری پراش پرتوی X همخوانی دارد. وجود SiW₁₂ با الگوی ارتعاشی شاخص در گستره‌ی زیر 1000 cm^{-1} مشخص می‌شود. چهار نوار جذبی W-O_t، W-O_b، Si-O و W-O_c به‌ترتیب در ۹۷۰، ۹۱۶، ۸۰۲ و 760 cm^{-1} ظاهر می‌شوند (O_t = اتم اکسیژن انتهایی، O_b = اتم اکسیژن پل، O_c = اتم اکسیژن مرکزی). افزون بر این، عدم وجود نوار جذبی در ناحیه‌ی 1720 cm^{-1} نشان دهنده‌ی همار شدن گروه کربونیل به فلز مرکزی است. نوارهای جذبی موجود در گستره‌ی ۱۳۸۴-۱۴۴۶ و $1612-1568\text{ cm}^{-1}$ به‌ترتیب به ارتعاش کشش‌های متقارن و نامتقارن قطعه‌ی کربوکسیلاتی لیگاند آلی نسبت داده می‌شود. در نهایت نوار جذبی بسیار پهن در ناحیه‌ی 3476 cm^{-1} به ارتعاش O-H در مولکول‌های آب همارا یا بلوری نسبت داده می‌شود. پهنای مشاهده شده در این نوار نشان از برهم‌کنش‌های هیدروژنی بسیار فراوان در ساختار بلوری است.

pH محیط حدود ۱/۷ بود و تغییری در شرایط اسیدی محیط واکنش داده نشد.

با وجود محیط بسیار اسیدی، واکنش پروتون‌زدایی از قطعه‌ی کربوکسیلاتی لیگاند آلی به‌طور کامل انجام و منجر به اتصال آن به فلز مرکزی شد. دما در این واکنش گرمایی در ۱۳۰ درجه‌ی سانتیگراد تنظیم و با شیب دمایی 5 min^{-1} فرایند سرد شدن انجام شد. دو عامل بیان شده، دما و میزان اسیدی بودن محیط واکنش، از عوامل اساسی در سنتز ترکیب-های دورگه‌ای بر پایه‌ی پلی‌اکسومتالات‌ها به‌شمار می‌رود. براین مبنا، واکنش‌های موازی بسیاری در آزمایشگاه تحقیقاتی ما برای بررسی اثر دما و میزان pH محیط انجام شد. دمای بهینه برای بدست آوردن بالاترین بازده و بهترین کیفیت در بلورهای حاصل بین ۱۱۰ تا ۱۳۰ سانتیگراد بود. بررسی تغییرات اسیدی روی محیط واکنش در گستره‌ی pH ۱ - ۴ است به طوری که بالاتر از این میزان به احتمال به‌دلیل تشکیل هیدروکسید فلزی و محصول ناشناخته‌ی دیگر، احتمال تشکیل ترکیب مورد نظر کاهش می‌یابد. اثر دما و pH به‌واسطه‌ی واکنش‌های موازی بسیار در آزمایشگاه تحقیقاتی ما مورد بررسی قرار گرفته و شرایط بهینه‌ی آن بدست آمد [۲۱-۲۴]. ترکیب ۱ در آب و حلال‌های معمول آلی دیگر، غیرقابل حل



شما ۱ نمایش ارتباط بین بُعد ساختار و بار منفی واحدهای POM در ترکیب‌های دورگه‌ای.



شکل ۱. نمایی از ترکیب ۱. اتم‌های هیدروژن برای وضوح بیشتر حذف شده‌اند.

تفسیر ساختار بلوری ترکیب ۱

بررسی ساختاری پراش پرتو X تک‌بلور هیبرید ۱ نشان می‌دهد ساختار مورد نظر در سیستم بلوری تک میل با گروه فضایی $C12/c1$ متبلور می‌شود. واحد ساختاری این ترکیب متشکل از یک پلی‌اکسوانیون SiW_{12} ، کاتیون هماری $[Pr_2(pydc)_2(H_2O)_8]^{2+}$ و چهار مولکول آب تبلور است (شکل ۱). داده‌های بلورشناسی این ترکیب در جدول ۱ آورده شده است. در ۱ فلز مرکزی Pr1 با عدد هماری ۹، شامل ۴ مولکول آب ($O5W, O6W, O7W, O8W$)، ۲ پل اکسیژنی از دو لیگاند آلی مجاور ($O10^i, O12^{ii}$) (کدهای تقارنی: $x-1/2 = i$ و $x-1/2 = ii, z-3/2, y-3/2$) و ۳ اتصال از لیگاند pydc که به صورت کلید عمل کرده ($O3, O1, N1$)، آرایش هندسی منشور مثلثی سه کلاهیکی از خود نشان می‌دهد. حجم چند وجهی حول Pr1 با دو گروه اتمی ($O8, O5$)، ($O12$) و ($N1, O10, O1$) که صفحات سرحدی در منشور را تشکیل می‌دهند، مشخص می‌شود و صفحه‌ی حاصل از سه اتم ($O7, O6, O3$) سه کلاهیکی این ساختار هندسی هستند. قطعات کربوکسیلاتی در pydc با حلقه‌ی پیریدین هم صفحه هستند (انحراف بین 0.8° تا 3.9° درجه که مقداری ناچیز و قابل چشم‌پوشی است). حوزه‌ی هماری اطراف Pr2 تا حدی متفاوت

بوده و با عدد هماری ۹، ساختار هندسی نامنظم ضدمنشور-مربعی تک‌کلاهیکی را نشان می‌دهد. در این ساختار چندوجهی صفحات سرحدی منشور با گروه‌های اکسیژنی ($O4, O9, O11, O15$) و ($O2, O13, O14, O16$) تعریف شده و اتم $N2$ کلاهیکی موجود در ساختار است (شکل ۲). طول پیوندهای مربوط در جدول ۲ آورده شده است. افزون بر این، لیگاند آلی pydc هم‌زمان به صورت پل و کلید به‌صورت یک لیگاند پنج دندانه عمل کرده است. از طرف دیگر، لیگاند معدنی SiW_{12} طرح ساختاری معمول یک کگین را نشان می‌دهد. ساختار آن را می‌توان به صورت لایه‌ای از $\{W_{12}O_{36}\}$ که گونه‌ی SiO_4 را در مرکز خود دربرگرفته، تعریف کرد. فواصل پیوندی $Si-O$ و زوایای $O-Si-O$ به ترتیب در گستره‌ی $1.62-1.63 \text{ \AA}$ و $108.4^\circ-109.7^\circ$ قرار گرفته که نشان از نظم بالای ساختاری در این ترکیب است. لایه‌ی $\{W_{12}O_{36}\}$ از چهار دسته‌ی سه تایی W_3O_{13} تشکیل شده است که هر یک حاوی سه هشت وجهی WO_6 بوده که با به اشتراک گذاشتن، لبه یک تراپز را ایجاد می‌کنند. به دلیل وجود انواع متفاوت اکسیژن، که عبارت‌اند از O_t اکسیژن انتهایی، O_b اکسیژن پل و O_c اکسیژن مرکزی، طول پیوندهای $W-O$ متفاوتی در ساختار هتروپلی انتظار می‌رود که از $1.698(8) \text{ \AA}$ تا $2.350(9) \text{ \AA}$ متغیر است. بررسی‌های

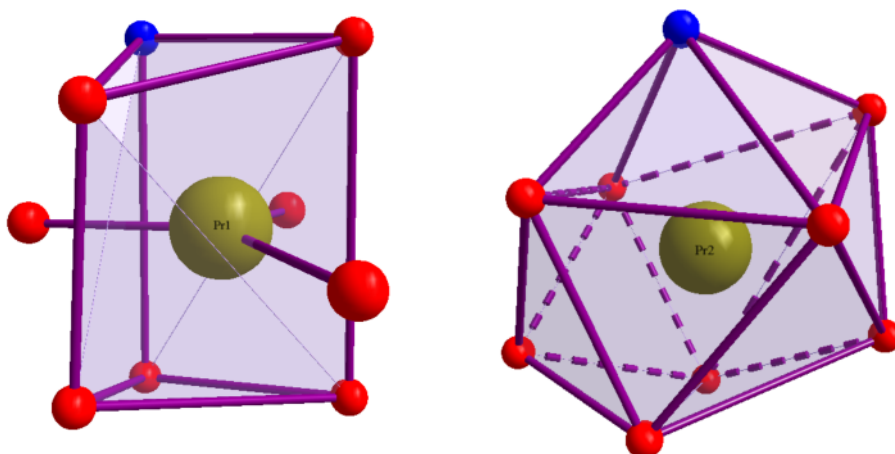
در شکل ۴ الف نشان داده شده است) در صفحه‌هایی با جهت-های متفاوت با شاخص میلر (۱ ۴۵ ۴۵) و (۳ ۲۷ -۲۷) می-شود. گسترش واحدهای حلقوی ۴ و ۸ هسته‌ای باعث تشکیل صفحه‌ی پله‌ای شکل و موازی با صفحه‌ی bc می‌شود (شکل ۴الف). این لایه‌ها به واسطه‌ی لیگاندهای آلی که در نیم-ساز محورهای ac قرار می‌گیرند به هم متصل شده و ساختار سه بُعدی کووالانسی (MOF) را می‌سازند. در نهایت لیگاندهای معدنی SiW12 به صورت ناهمارا و با برهم‌کنش‌هایی از نوع آنیون- π و $O-H \cdots O$ درون حلقه‌های هشت هسته‌ای قرار گرفته (شکل ۴ب) و با گسترش، ساختار سه بُعدی دورگهی معدنی-آلی را تکمیل می‌کنند. برخی از برهم‌کنش‌های مهم در جدول ۳ آورده شده‌اند.

دقیق‌تر نشان می‌دهد ساختار ۱ بسیار جذاب و پیچیده است. بنابراین، جهت تفسیر واضح‌تر آنیون‌های SiW12 را حذف، و در انتها آن‌ها را در ساختار قرار داده و برهم‌کنش‌های مورد نظر بررسی می‌شود.

از اتصال اتم‌های Pr به یکدیگر از طریق ویژگی پل شدن لیگاند pydc حلقه‌های چهار هسته‌ای کاتیونی $[Pr_4(pydc)_4(H_2O)_{16}]^{2+}$ با ابعاد $6.410(1) \times 6.427(2) \text{ \AA}$ تشکیل می‌شود. این تترامرها با قرارگیری در دو زاویه‌ی متفاوت در کنار یکدیگر که به واسطه‌ی یک محور C_2 ایجاد می‌شود، دو حلقه‌ی مستقل از نظر بلورشناسی را ایجاد می‌کنند (شکل ۳). اتصال این دو نوع حلقه‌ی چهار هسته‌ای به یکدیگر منجر به ایجاد دو نوع حلقه بزرگ‌تر هشت هسته‌ای (با A و B

جدول ۱ داده‌های بلورشناسی مربوط به ترکیب ۱.

	1
formula	$C_{28}H_{52}N_4O_{76}Pr_4SiW_{12}$
Fw	4458.66
a (Å)	30.530(6)
b (Å)	16.517(3)
c (Å)	21.747(4)
α (deg)	90
β (deg)	134.135(2)
γ (deg)	90
space group	$C12/c1$
D_{calcd} (g/cm ³)	3.763
Z	4
crystal system	monoclinic
volume (Å ³)	7870.6(3)
F(000)	7976
absorption coefficient	20.025 mm^{-1}
reflns collected	76173
unique reflns	10692
GOF	1.081
R_{int}	0.0728
$R_1 [I > 2\sigma(I)]$	0.0451
$wR_2 [I > 2\sigma(I)]$	0.0992
R_1 (all data)	0.0666
wR_2 (all data)	0.1086
largest diff. peak and hole	5.111 and -6.642 eÅ ⁻³

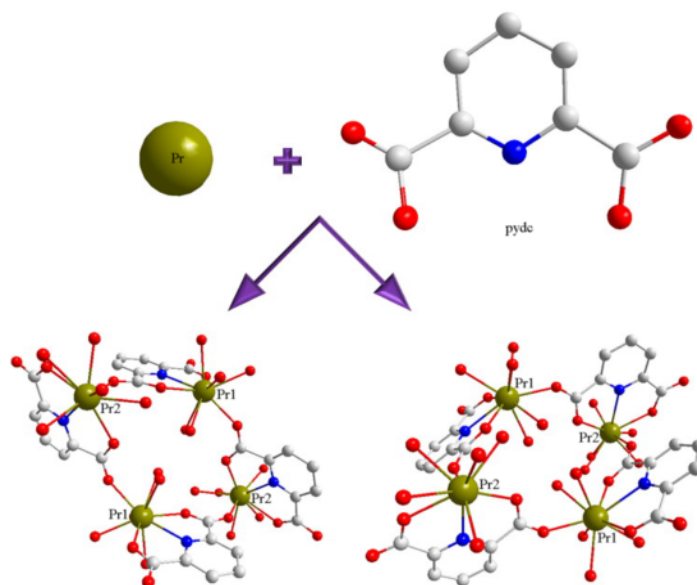


شکل ۲ حوزه‌ی هم‌ارایی اطراف Pr1 و Pr2.

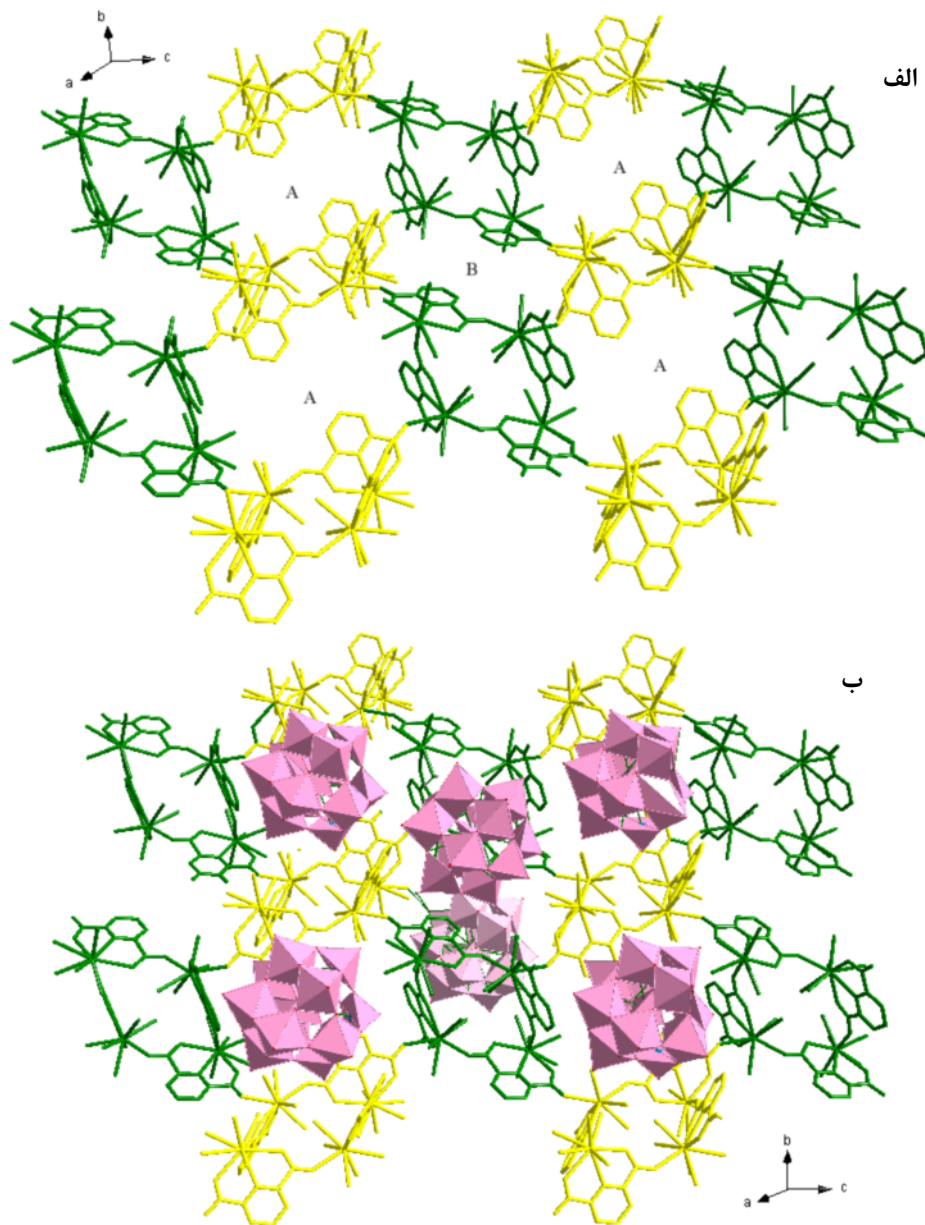
جدول ۲ طول پیوندهای حوزه هم‌ارایی اطراف Pr1 و Pr2 (واحد طول پیوند براساس Å است).

Pr1		Pr2	
Pr-O1	۲,۴۶	Pr-O9	۲,۵۰
Pr-O3	۲,۴۹	Pr-O11	۲,۶۷
Pr-O10 ⁱ	۲,۴۹	Pr-O2 ⁱⁱⁱ	۲,۵۱
Pr-O12 ⁱⁱ	۲,۳۹	Pr-O4	۲,۴۸
Pr-N1	۲,۶۰	Pr-N2	۲,۶۱
Pr-O5	۲,۵۳	Pr-O13	۲,۵۱
Pr-O6	۲,۴۹	Pr-O14	۲,۴۶
Pr-O7	۲,۵۳	Pr-O15	۲,۵۲
Pr-O8	۲,۶۴	Pr-O16	۲,۷۲

$$i = 1/2-x, 1/2+y, 3/2-z, ii = 1/2-x, 3/2-y, 1-z, iii = 1/2+x, 3/2-y, 1/2+z.$$



شکل ۳ طراحی و سنتز به‌کار گرفته شده در ایجاد دو نوع حلقه‌ی چهار هسته‌ای.



شکل ۴ الف) اتصال حلقه‌های چهار هسته‌ای به یکدیگر و تشکیل حلقه‌ی بزرگ‌تر هشت هسته‌ای. ایجاد صفحه‌ای پله‌ای شکل در راستای bc . ب) قرارگیری واحدهای معدنی در ساختار MOF و تشکیل هیبرید معدنی-آلی بر پایه‌ی پلی اکسومتالات.

جدول ۳ اطلاعات مربوط به برخی از برهمکنش‌های هیدروژنی مهم (طول پیوند براساس Å).

D-H...A	d(D-H)	d(H...A)	d(D-A)
O16-H16B...O18	۰٫۸۷۰	۲٫۰۸۲	۲٫۶۶۲
O6-H6A...O19	۰٫۸۷۱	۱٫۹۶۲	۲٫۶۹۵
O8-H8A...O21	۰٫۸۷۰	۲٫۱۲۰	۲٫۸۰۶
O13-H13A...O20	۰٫۸۶۹	۲٫۳۰۵	۲٫۸۱۱
O5-H5B...O22	۰٫۸۷۰	۲٫۶۲۹	۳٫۰۲۸
Anion- π		d(anion- π)	
O26- π (N2 C9 C10 C11 C12 C13)		۳٫۲۷۰	
O29- π (N1 C2 C3 C4 C5 C6)		۳٫۴۴۰	

برداشت

سنتز موفقیت‌آمیز ترکیب ۱ نشان داد پلی‌اکسومتالات SiW12 وارد چارچوب سنتزی فلز-لیگاند آلی شده و ساختار دورگه‌ی جدیدی را در این خانواده از ترکیب‌ها ایجاد کرده است. از ترکیب POM ها و MOF ها دسته‌ی جدیدی از مواد دورگه‌ی با ویژگی‌های مطلوب مانند ویژگی کاتالیزوری، حسگرهای شیمیایی و غیره حاصل می‌شوند. ترکیب به‌دست آمده در این پژوهش، پلیمر هم‌آرای سه بُعدی برپایه‌ی پرازودیمیم-دی-پیکولینیک اسید است. در این چارچوب فلز-آلی، اتصال واحدهای ۴ هسته‌ای حلقوی به یکدیگر منجر به ایجاد حلقه‌های بزرگ‌تر ۸ هسته‌ای ثانویه می‌شود. حفره‌های بزرگ‌تر ۸ هسته‌ای به‌وسیله‌ی نانو ذرات SiW12 به‌طور منظم اشغال می‌شوند. ساختار بلوری-مولکولی ۱ به روش طیف‌سنجی فرسرخ و تجزیه‌ی عنصری شناسایی شده و صحت آن به-وسیله‌ی پراش پرتوی X تک بلور تأیید شده است. این گروه پژوهشی، دورگه‌های معدنی-آلی برپایه‌ی واحدهای پلی-اکسومتالاتی با ساختار کگین و همبافت‌های لانتانئیدی متفاوت برای بررسی ساختاری و ویژگی‌های مغناطیسی و تابندگی از منظر مهندسی بلور طراحی کرده و مورد بررسی است که امید است نتایج حاصل از این پژوهش‌ها در آینده‌ی نزدیک گزارش شود.

قدردانی

نویسندگان این مقاله، مراتب قدردانی خود را از حمایت‌های مالی دانشگاه فردوسی مشهد در انجام این پروژه صمیمانه ابراز می‌کنند (کد طرح ۳/۲۸۴۱۴). عدد CCDC 1489683 حاوی داده‌های بلورشناسی برای این ترکیب است که می‌تواند بدون هزینه از www.ccdc.cam.ac.uk/data_request/cif بارگذاری شود.

مراجع

- Capsules: Metal–Organic Frameworks Locked by Size-Matching Ligand Bolts*, *Angewandte Chemie International Edition* 127 (2015) 6064-6068.
- [2] Xia W., Zou R., An L., Xia D., Guo S., “*A metal–organic framework route to in situ encapsulation of Co@Co₃O₄@C core@bshell nanoparticles into a highly ordered porous carbon matrix for oxygen reduction*”, *Energy & Environmental Science* 8 (2015) 568-576.
- [3] Hermes S., Schröter M. -K., Schmid R., Khodeir L., Muhler M., Tissler A., Fischer R. W., Fischer R. A., “*Metal@MOF: Loading of Highly Porous Coordination Polymers Host Lattices by Metal Organic Chemical Vapor Deposition*”, *Angewandte Chemie International Edition* 44 (2005) 6237-6241.
- [4] Ju Z., Yan W., Gao X., Shi Z., Wang T., Zheng H., “*Syntheses, Characterization, and Luminescence Properties of Four Metal–Organic Frameworks Based on a Linear-Shaped Rigid Pyridine Ligand*”, *Crystal Growth and Design* 16 (2016) 2496-2503.
- [5] Yang L. -M., Ganz E., Wang S., Li X. -J., Frauenheim T., “*narrow bandgap covalent–organic frameworks with strong optical response in the visible and infrared*”, *Journal of Material Chemistry C3* (2015) 2244-2254.
- [6] Liu L., Hao J., Shi Y., Qiu J., Hao C., “*Roles of hydrogen bonds and π – π stacking in the optical detection of nitro-explosives with a luminescent metal–organic framework as the sensor*”, *RSC advances* 5 (2015) 3045-3053.
- [7] Zeng M. -H., Yin Z., Tan Y. -X., Zhang W. -X., He Y. -P., Kurmoo M., “*Nanoporous Cobalt(II) MOF Exhibiting Four Magnetic Ground States and Changes in Gas Sorption upon Post-Synthetic Modification*”, *Journal of American Chemical Society* 136 (2014) 4680-4688.
- [8] Taleghani, S., Mirzaei, M., Eshtiagh-Hosseini, H., Frontera, A., “*Tuning the topology of hybrid inorganic-organic materials based on the study of flexible ligands and negative charge of*

- [1] Wang H., Xu J., Zhang D. -S., Chen Q., Wen R. -M., Cheng Z., Bu X. -H., “*Crystalline*

- [16] Yu R., Kuang X. -F., Wu X. -Y., Lu C. -Z., Donahue J. P., "Stabilization and immobilization of polyoxometalates in porous coordination polymers through host-guest interactions", *Coordination Chemistry Reviews* 253 (2009) 2872-2890.
- [17] Zhang C. -X., Chen Y. -G., Zhang Z. -C., Liu D. -D., Meng H. -X., "Synthesis and properties of two new 3D organic-inorganic hybrid compounds constructed from Keggin clusters, pyridine-2,3-dicarboxylate and Ag(I) ions", *Solid State Sciences* 14 (2012) 1289-1294.
- [18] Hao X. -L., Ma Y. -Y., Wang Y. -H., Xu L. -Y., Liu F. -C., Zhang M. -M., Li Y. G., "New Entangled Coordination Networks Based on Charge-Tunable Keggin-Type Polyoxometalates", *Chemistry - An Asian Journal* 9 (2014) 819-829.
- [19] Mirzaei, M., Eshtiagh-Hosseini, H., Alipour, M., Frontera, A., "Recent developments in the crystal engineering of diverse coordination modes (0-12) for Keggin-type polyoxometalates in hybrid inorganic-organic architectures", *Coordination Chemistry Reviews* 275 (2014) 1-18.
- [20] Bruker-AXS, APEX2, SAINT, SADABS and SHELXT (Madison, 2014).
- [21] Lotfian N., Mirzaei M., Eshtiagh-Hosseini H., Löffler M., Korabik M., Salimi A., "Two Supramolecular Inorganic-Organic Hybrids of 12-Silicotungstic Acid Heteropolyoxometalate and Trinuclear Lanthanide Clusters: Syntheses, Structures, and Magnetic Properties", *European Journal of Inorganic Chemistry* (2014) 5908-5915.
- [22] Mirzaei M., Eshtiagh-Hosseini H., Lotfian N., Salimi A., Bauzá A., Van Deun R., Decadt R., Barceló-Oliver M., Frontera A., "Syntheses, structures, properties and DFT study of hybrid inorganic-organic architectures constructed from trinuclear lanthanide frameworks and Keggin-type polyoxometalates", *Dalton Transactions* 43 (2013) 1906-1916.
- [23] Mirzaei M., Eshtiagh-Hosseini H., Alipour M., Bauzá A., Mague J. T., Frontera A., "Hydrothermal synthesis, X-ray structure and polyoxometalates: A crystal engineering perspective", *Coordination Chemistry Reviews* 309 (2016) 84-106.
- [9] Peterson V. K., Southon P. D., Halder G. J., Price D. J., Bevitt J. J., Kepert C. J., "Guest Adsorption in the Nanoporous Metal-Organic Framework $Cu_3(1,3,5\text{-Benzenetricarboxylate})_2$: Combined In Situ X-ray Diffraction and Vapor Sorption", *Chemistry of Materials* 26 (2014) 4712-4723.
- [10] Rowsell J. L. C., Spencer E. C., Eckert J., Howard J. A. K., Yaghi O. M., "Gas Adsorption Sites in a Large-Pore Metal-Organic Framework", *Science* 309 (2005) 1350-1354.
- [11] Liu X., Wang L., Yin X., Huang R., "Assembly of Hybrid Materials Based on a Lanthanide-Organic Framework and a Keggin-Type $[PMo_{12-x}V_xO_{40}]^{(3+x)-}$ ($x = 1, 2$) Cluster", *European Journal of Inorganic Chemistry* (2013) 2181-2187.
- [12] Hu T. -P., Zhao Y. -Q., Mei K., Lin S. -J., Wang X. -P., Sun D., "A novel silver(I)-Keggin-polyoxometalate inorganic-organic hybrid: a Lewis acid catalyst for cyanosilylation reaction", *CrystEngComm* 17 (2015) 5947-5952.
- [13] Wei H., Zhang J., Shi N., Liu Y., Zhang B., Zhang J., Wan X., "A recyclable polyoxometalate-based supramolecular chemosensor for efficient detection of carbon dioxide", *Chemical Science* 6 (2015) 7201-7205.
- [14] Lee S. Y., Fiene A., Li W., Hank T., Brylev K., Fedovrov V., Lecka J., Haider A., Pietzsch H. J., Zimmermann H., Sévigny J., Kortz U., Stephan H., Müller C. E., "Polyoxometalates-Potent and selective ecto-nucleotidase inhibitors", *Biochemical Pharmacology* 93 (2015) 171-181.
- [15] Li S., Zhang D., Guo Y., Ma P., Zhao J., Wang J., Niu J., "A Series of 3D Rare-Earth-Metal-Organic Frameworks with Isolated Guest Keggin Silicotungstate Fragments as Anion Templates", *European Journal of Inorganic Chemistry* (2011) 5397-5404.

[24] Najafi A., Mirzaei M., Mague J. T., "Structural scope of six new layered to pillar-layered hybrid inorganic-organic networks bearing $[BW_{12}O_{40}]^{5-}$ and lanthanoid-cluster; data base study toward ligand role in assemblies", CrystEngComm 18 (2016) 6724-6737.

DFT and magnetic studies of a novel $(H_2SiW_{12}O_{40})^{2-}$ based one-dimensional linear coordination polymer via in situ transformation of pyridine-2,3-dicarboxylic acid into nicotinic and 2-hydroxynicotinic acids", Dalton Transactions 44 (2015) 8824-8832.