



سال دوم، شماره‌ی ۶  
بهار ۱۳۹۰، صفحات ۱۵-۱۳

دانشگاه آزاد اسلامی واحد اهر  
فصلنامه‌ی کاربرد شیمی در محیط زیست

## بررسی امکان سنتز N-(۴-کلرو فنیل)آیساکسازول-۵-ایل)متیل پنتانامید به عنوان یک ترکیب جدید\*

شاهد پرویزی

\*دانشجوی کارشناسی ارشد شیمی دانشگاه آزاد اسلامی واحد اهر، اهر، ایران  
[Shahed.parvizi@yahoo.com](mailto:Shahed.parvizi@yahoo.com)

لادن اجلالی

دانشگاه آزاد اسلامی واحد تبریز، تبریز، ایران

میرزا آقا بابازاده

دانشگاه آزاد اسلامی واحد تبریز، تبریز، ایران

### چکیده:

ترکیبات آیساکسازول خواص دارویی و کشاورزی و صنعتی زیادی دارند که کاربردهای این ترکیبات آنها را در زمرة یکی از مهم‌ترین ترکیبات هتروسیکل قرار داده است از کاربردهای کشاورزی و دارویی آیساکسازول‌ها می‌توان به ضد فشار خون، ضد تومور و درمان بیماری پارکینسون و آلزایمر از کاربردهای صنعتی این مواد می‌توان به نیمه هادی بودن، حد واسط در سنتز رنگ‌ها می‌توان اشاره کرد. در این کار پژوهشی سنتز یک ترکیب از مشتقات آیساکسازول انجام می‌گیرد به این ترتیب که ۴-کلرو بنز آلدید در حضور باز و حلال آلی طی واکنش آبگیری تبدیل به ۴-کلرو بنز آلدید اکسیم شده و سپس واکنش‌های حلقه زایی و دمتیلاسیون بر روی آن انجام می‌گیرد و در نهایت حلقه آیساکسازول برمه شده ترکیب N-(۴-کلرو فنیل)آیساکسازول-۵-ایل)متیل پنتانامید حاصل می‌شود. ساختمان ترکیبات سنتز شده با طیف‌های IR و HNMR تطابق دارد.

**کلید واژه:** آیساکسازول، ۴-کلرو بنز آلدید اکسیم، هتروسیکل.

مورد نظر توسط  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  بدون آب خشک می‌کنیم. محصول با خلوص ۹۵٪ بدست می‌آید.

نوار جذبی پهن در ناحیه  $\text{cm}^{-1}$  ۳۲۰۰-۳۵۰۰ مربوط به ارتعاش کششی O-H و پیک مشاهده شده در  $\text{cm}^{-1}$  ۳۰۲۶ و ۳۱۱۰ مربوط به ارتعاش کششی C-H های آروماتیک است.

ارتعاشات کششی متقارن و نامتقارن C-H آلفاگاماک در  $\text{cm}^{-1}$  ۲۹۱۴ و ۲۹۸۵ دلیل بر صحت ماده سنتز شده می‌باشد. ارتعاشات کششی C=N در ناحیه ۱۶۰۵ مشاهده می‌شود.

### ستتر-(۴-کلروفنیل)-۵-هیدروکسی متیل آیساکسازول:

در یک بالن دو دهانه ۲۵۰ میلی لیتری مجهرز به قیف افزاینده و همزن مغناطیسی مقدار ۱۴/۲۲ گرم از ترکیب سنتز شده و ۱۲ میلی لیتر پروپاژریل الکل و ۵۰ میلی لیتر دی کلرو متان ریخته و سپس قطره به آن اضافه می‌کنیم. مخلوط واکنش بمدت ۷۲ ساعت در دمای اتاق هم زده بعد از گذشت این زمان فاز آلی را از فاز آبی جدا و بوسیله سدیم سولفات بدون آب خشک می‌کنیم. محصول با بهره ۹۲٪ و نقطه ذوب  $97^{\circ}\text{C}$  بدست می‌آید. اطلاعات طیف IR به صورت زیر می‌باشد:

IR(KBr) $\text{cm}^{-1}$  ۳۵۰۰-  
3210, 3120, 2920, 2820, 1600, 1579, 1533, 1461, 1420, 850, 810

**ستتر-۵-(برومومتیل)-(۴-کلروفنیل)) آیساکسازول:**  
در یک اrlen مقدار ۲.۵ گرم از ترکیب-۳-(۴-کلروفنیل)-۵-هیدروکسی متیل آیساکسازول و ۱۰ میلی لیتر دی کلرو متان و ۰.۹۲ گرم  $\text{PBr}_3$  افزوده و مخلوط را برای دو ساعت در دمای مورد نظر هم می‌زنیم در نهایت ۵-(برومومتیل)-(۴-کلروفنیل)) آیساکسازول حاصل می‌شود.

### تهیه N-(۴-کلروفنیل)آیساکسازول-۵-ایل(متیل پتانانامید):

۱۳/۶۲ گرم از ماده سنتز شده نهایی و ۱۵ گرم سیکلو پتاپتیل آمین و ۳۰ میلی لیتر  $\text{K}_2\text{CO}_3$  در یک بالن دو دهانه ریخته و برای سه ساعت در دمای اتاق تحت رفلaks قرار می‌دهیم سپس محلول را توسط اتیل استات و آب کریستاله کرده و بعد از خشک کردن ماده مورد نظر بدست می‌آید. اطلاعات طیفی به شرح زیر می‌باشد.  
HNMR ( $\text{CDCl}_3$  ppm) 1.56-2.64(m, 10H), 3.81(s, 2H), 6.0(s, 1H), 7.55-7.98(m, 4H)

### مقدمه:

برای سنتز حلقه آیساکسازول‌ها چندین روش وجود دارد، مهم‌ترین و پرکاربردترین روش واکنش [۳+۲] می‌باشد. در این روش حلقة آیساکسازول با استفاده از یک آلکیل و نیتریل اکسید به دست می‌آیند که خود از طریق اکسیداسیون اکسیم‌ها تولید شده‌اند. طی سی سال اخیر ورود صدھا داروی جدید در بسیاری از گروه‌های دارویی نا شناخته قبلی و نیز اصطلاحات اساسی در گروه‌های دارویی سنتی درمان بسیاری از بیماری‌هایی را که زمانی غیر قابل علاج تهدید کننده زندگی و یا مهلهک بودند، به روش‌های درمانی فعلی تبدیل کرده است. با توجه به تاثیرات این داروها بر روی دستگاه‌های بدن، مطالعات لزوم تعديل شیمیابی دارو برای رسیدن به خواص فارماکوکنیتیک و فارماکودینامیک مناسب دارو را نشان می‌دهد. با درایت به خواص دارویی وزیستی و صنعتی آیساکسازول‌ها، تصمیم بر این گرفته شد که ترکیبات جدیدی از آیساکسازول‌ها در این کار تحقیقاتی سنتز شود.

### اطلاعات عمومی در مورد دستگاه‌های بکار گرفته شده در قسمت تجربی:

نقطه ذوب در لوله‌های موین سرباز با استفاده از دستگاه اندازه گیری نقطه ذوب 9100 Electrothermal تعیین شده است. طیف-های  $^{13}\text{C}$  NMR و  $^{1}\text{HNMR}$  در دانشگاه تبریز دانشکده شیمی و دانشگاه ارومیه تهیه شد.

FT-NMR,Bruker SpextroSpin

Avance400

UltraSheild

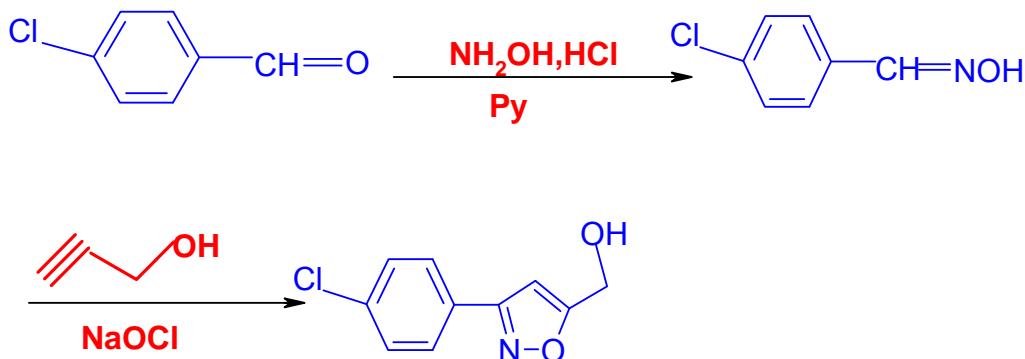
FT-NMR,Bruker,300MHz

دانشگاه تبریز:

دانشگاه ارومیه:

### تهیه ۴-کلرو بنز آلدواکسیم:

در یک بالن دو دهانه ۲۵۰ میلی لیتری مجهرز به ستون رفلaks و همزن مغناطیسی مقدار ۱۲/۵۶ گرم ۴-کلرو بنز آلدھید و مقدار ۲۵/۲۵ گرم هیدروکسیل آمین هیدروکلراید و ۳۵ میلی لیتر پیریدین ریخته و مخلوط را بمدت ۳ ساعت رفلaks می‌کنیم. بعد از سرد شدن مخلوط در دمای اتاق، حلال از آن جدا شده و با قیمانده مخلوط توسط اتیل استات و آب مقطر استخراج می‌شود. فاز آلی



### نتیجه گیری:

با توجه به کارهای انجام شده و واکنش های صورت گرفته موارد زیر را نتیجه گرفت:

- منابع:**
1. S.A.Lang, Y.i.Lin,in:K.T.Potts(ED.), in: A.R.Katritzky, C.W.Rees(Eds.),Comprehensive Heterocyclic Chemistry, vol.6,Part 4B,Pergamon,Oxford,1984.Chapters4.16-4.18 .
  2. T.M.V.D.Pinho e Melo, Curr.Org.Chem. 9(2005)925.
  3. V.C. Yeh, Tetrahedron 60 (2004)11995.
  4. For a review, see e.g.: L.Carlsen, D.Dopp, H.Duus, H.Hartmann, S.Lang-Fugmann, B.Schulze, R.K.Smalley, B.J.Wakefield, in: E.Schaumann (Ed.), Houben-Weyl, Methods in Organic Chemistry, vol.E8a, 1992, pp.45.
  5. Wang, Yan-Guang, Shang, Yong-jia, 2002, Soluble polymer-Supported Synthesis of isoxazoles, Tetrahedron, Lett. 43, pp.2247-2249.
  6. Li, C., Lacasse, E., 2002, Synthesis of pyran-4-ones from isoxazoles, Tetrahedron Lett., 43, pp.3565-3568.

- با توجه به اهمیت فراوان آیساکسازولها در تهیه داروها و رنگها، پلاستیکها و غیره سعی در تهیه ترکیب دیگری از آیساکسازولها شد .
- با بکار بردن ۴-کلرو بنز آلدواکسیم و هیدروکسیل آمین در حلal پیریدین ترکیب جدیدی از خانواده اکسیمها سنتز شدند.
- با بکار بردن سدیم هیپو کلراید، طی واکنش حلقه زایی در حضور پروپاژیل الکل و سپس افزودن  $PBr_3$  و سیکلو پنتیل آمین به ترکیب ۴-کلرو بنز آلدواکسیم آیساکسازول مورد نظر سنتز شد.