

طراحی و سنتز مشتقات جدید سلکوکسیب با استخلاف آمینوسولفونیل متیل و آزادومتیل به عنوان مهارکننده اختصاصی سیکلواکسیژناز ۲

دکتر عبدالرسول حقیر ابراهیم‌آبادی^{*} و دکتر حمید ایوان‌نژاد^{*}

خلاصه

مقدمه: داروهای ضد التهاب غیر استروئیدی با مهار آنزیم سیکلواکسیژناز و اختلال در روند بیوسترز پروستاگلاندین‌ها در درمان حالات پاتولوژیک درد، التهاب و تب کاربرد دارند. اخیراً با کشف ایزوفرمهای مختلف این آنزیم (سیکلواکسیژناز ۱ و سیکلواکسیژناز ۲)، داروهای جدیدی با اثر مهارکننده‌گی اختصاصی بر ایزوآنزیم سیکلواکسیژناز ۲ که در حالات پاتولوژیک در بدن تولید می‌شود، سنتز و معروفی شده‌اند (سلکوکسیب در سال ۱۹۹۷ و روکوکسیب در سال ۱۹۹۹). این تحقیق با هدف دستیابی به مشتقاتی از سلکوکسیب با اثر مهاری قوی‌تر و اختصاصی‌تر بر ایزوآنزیم سیکلواکسیژناز ۲ انجام شده است.

روش: طراحی مشتقات بر اساس اطلاعات موجود در مورد رابطه ساختمان - اثر در مهارکننده‌های اختصاصی سیکلواکسیژناز ۲ انجام گرفت. از واکنش تراکمی ۴-هیدرازینو بنزویک اسید با ۴-تری‌فلوئورو-۱-پاراتولیل بوتان-۱-او-۳-دی اون جسم ۴-(۵-پارا-تولیل-۳-تری‌فلوئورومتیل-H۱-پیرازول-۱-ایل) بنزوئیک اسید [۸] به دست آمد. سپس گروه کربوکسیل ترکیب حاصل به گروه الكلی احیا و سپس با تیونیل کلراید کلره گردید. از واکنش ترکیب کلره به ترتیب با سدیم‌سولفیت، پنتاکلریدفسفر و آمونیاک مشتق سولفونامیدی و از واکنش با سدیم آزاد مشتق آزیدی به دست آمد.

یافته‌ها: هر یک از دو مشتق مورد نظر در این تحقیق به مقدار حدود ۴ گرم و با بازده کلی ۶۰-۷۰٪ با موقیت سنتز گردیدند و صحت ساختار شیمیایی آنها با استفاده از روش‌های مناسب طیف سنجی به اثبات رسید.

نتیجه‌گیری: در این تحقیق با استفاده از اطلاعات مربوط به رابطه ساختمان - اثر در مهارکننده‌های اختصاصی سیکلواکسیژناز ۲، مشتقات جدیدی از سلکوکسیب طراحی و سنتز شدند که در ساختار شیمیایی آنها یک واحد متیلنی بین گروه‌های فارماکوفور سولفونامیدی و آزیدی و بقیه پیکره دارو وجود دارد. این گروه متیلنی باعث می‌شود که گروه فارماکوفور سولفونامیدی یا آزیدی بهتر بتواند به محل اتصال خود نزدیک شده و پیوند محکم‌تری با آن برقرار سازد. هم چنین آزادی چرخش ایجاد شده امکان اخذ کنفورماتیون مطلوب جهت اتصال بهتر به گیرنده را برای فارماکوفور تأمین می‌کند. تأیید این موضوع مستلزم بررسی اثرات فارماکولوژیک این مشتقات است که در حال انجام می‌باشد.

واژه‌های کلیدی: سنتز، طراحی، داروهای ضدالتهاب غیر استروئیدی (Non-Steroidal Anti-Inflammatory Drugs) سیکلواکسیژناز، روکوکسیب، سلکوکسیب.

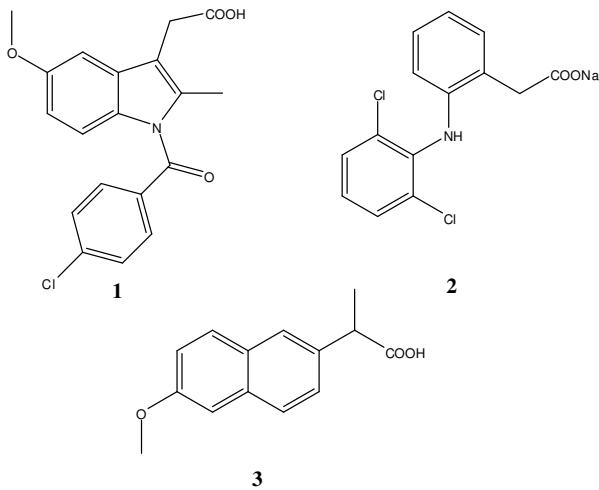
۱- استادیار شیمی دارویی، دانشکده داروسازی، دانشگاه علوم پزشکی و خدمات بهداشتی-درمانی کرمان-۲- دستیار شیمی دارویی، دانشکده داروسازی، دانشگاه علوم پزشکی و خدمات بهداشتی-درمانی تهران

* نویسنده مسؤول: دانشکده داروسازی، دانشگاه علوم پزشکی و خدمات بهداشتی-درمانی کرمان، آدرس پست الکترونیک: rebrahimabadi@hotmail.com

دریافت مقاله: ۱۳۸۵/۶/۱۲ دریافت مقاله اصلاح شده: ۱۳۸۵/۱۰/۰۵ پذیرش مقاله: ۱۳۸۵/۱۰/۲۷

مقدمه

التهاب می‌گردد. داروهای ضدالتهاب اولیه عمدتاً به طور غیراختصاصی هر دو فرم این آنزیم را مهار می‌کنند و لذا عوارض جانبی ناشی از مهار COX-1 را دارا می‌باشند. در سال‌های اخیر مشتقات جدیدی تهیه شده‌اند که به طور اختصاصی COX-2 را مهار می‌کنند و لذا عوارض جانبی ناشی از مهار COX-1 را ندارند (۷، ۱۲، ۱۴). بر همین اساس داروهای ضدالتهاب غیراستروئیدی را به دو دسته کلی مهارکننده‌های غیراختصاصی سیکلواکسیژناز و مهارکننده‌های اختصاصی COX-2 تقسیم می‌کنند. فارماکوفور مهارکننده‌های غیراختصاصی سیکلواکسیژناز شامل یک گروه واجد خاصیت اسیدی که در اکثر موارد گروه عاملی کربوکسیل (COOH) است و یک حلقه آروماتیک یا هتروآروماتیک می‌باشد. در برخی مشتقات نیز حلقه آروماتیک دومی که می‌تواند به صورت عمود بر حلقه اول قرار گیرد و به جایگاه اتصال کمکی در گیرنده متصل شود، وجود دارد (۵). ایندومتاسین [۱]، دیکلوفناک سدیم [۲] و ناپروکسن [۳] نمونه‌هایی از داروهای مهارکننده غیر اختصاصی سیکلواکسیژناز می‌باشند (شکل ۱).



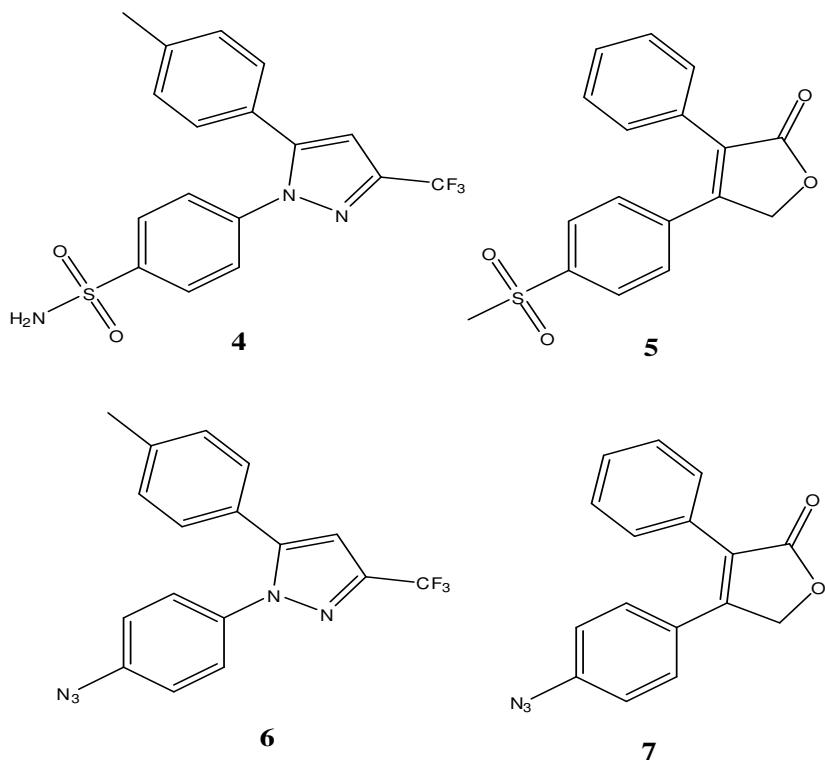
شکل ۱: ساختار شیمیایی ایندومتاسین [۱]، دیکلوفناک سدیم [۲] و ناپروکسن [۳]

التهاب پدیده‌ای است که طی آن سلوول‌های مسئول ایمنی در برابر عوامل خارجی یا پروتئین‌های آنتی‌ژنیک فعال می‌شوند. واکنش‌های التهابی معمولاً در اثر ضربه و آسیب بافتی یا آنتی‌ژنهای نظیر آغاز می‌شود. آسیب سلوولی سبب آزاد شدن آنزیم‌های لیزوژیمی از لوکوسیت‌ها می‌شود که به روند التهاب دامن می‌زند. در داخل سلوول‌های تحريك شده از عوامل التهاب را نیز روند بیوسنتز ایکوزانوئیدها (پروستاگلاندین‌ها، ترومبوکسان‌ها و لوکوتريین‌ها) که مشقات اسید آراشیدونیک هستند، آغاز می‌شود. این ترکیبات نقش بسیار مهمی در ایجاد و پیشبرد التهاب دارند و طی روندهای آنزیمی پیچیده‌ای از آراشیدونیک اسید ساخته می‌شوند (۲). برخی از مراحل بیوسنتز ایکوزانوئیدها می‌تواند به وسیله داروهای مهار شود. به عنوان مثال آنزیم فسفولیپاز A₂ سبب آزاد شدن آراشیدونیک اسید و شروع بیوسنتز ایکوزانوئیدها می‌شود. گلوكورتيکوئیدها می‌توانند این آنزیم را با القای سنتز لیپوکورتريین‌ها (Lipocortins) مهار کنند. گلوكورتيکوئیدها هم چنین می‌توانند تولید آنزیم COX-2 را تنظیم کنند (۲). داروهای Non-Steroidal Anti-Inflammatory Drugs (NSAIDs) ضدالتهاب غیراستروئیدی اثرات ضد درد، ضد تب و ضد التهابی خود را با مهار آنزیم سیکلواکسیژناز اعمال می‌کنند (۶). آنزیم سیکلواکسیژناز دارای دو ایزوآنزیم به نام‌های سیکلواکسیژناز ۱ (Cyclooxygenase-1, COX-1) و سیکلواکسیژناز ۲ (Cyclooxygenase-2, COX-2) است (۹، ۱۱، ۱۵). COX-1 عمدتاً در شرایط فیزیولوژیک و برای تأمین ایکوزانوئید لازم برای حفظ روندهای فیزیولوژیک بدن تولید می‌شود و مهار آن می‌تواند منجر به عوارض جانبی ناخواسته گردد ولی COX-2 در اکثر موارد در شرایط التهابی تولید می‌شود و مهار آن سبب مهار

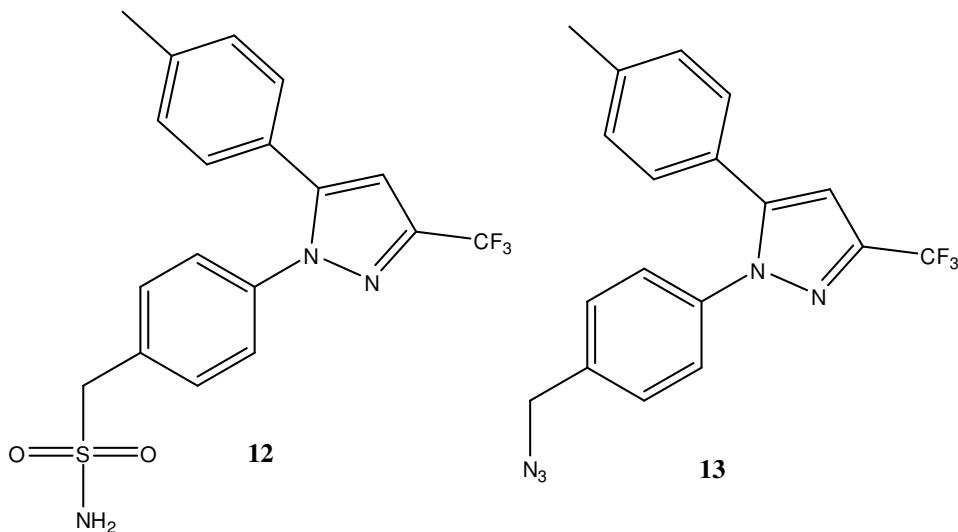
گیرنده در داخل این شیار پیوند هیدروژنی برقرار کند (۷). سلکوکسیب [۴]، روفکوکسیب [۵] و مشتقات آزیدی آنها [۶ و ۷] نمونه‌هایی از داروهای مهارکننده اختصاصی، سلکلواکسیژناز ۲ می‌باشند (شکا، ۲).

این تحقیق با فرض این که قراردادن یک پل متیلنی بین حلقه آروماتیک و گروههای عاملی فوق الذکر سبب بهبود دسترسی این گروههای عاملی به عمق شیار مربوطه از طریق کاهاش فاصله آنها تا عمق این شیار و نیز ایجاد امکان اخذ کفورماسیون مناسب از سوی این گروههای عاملی برای اتصال بهتر به گیرنده می‌شود، پایه‌ریزی شد و در آن از داروی سلکوکسیب و مشتق آزیدی آن دو مشتق جدید [۱۲] و [۱۳] که در آنها بین گروههای عاملی سولفونامید و آزیدی و بقیه ساختار دارو پلی متیلنی قرار داده شده است، طراحی و سنتز شدند (شکل ۳).

فارماکوفور اختصاصی مهار کننده‌های سیکلواکسیژناز ۲ شامل دو حلقه آروماتیک است که بر روی حلقه سومی به صورت مجاور هم و با آرایش سیس استیبلینی (cis-*Stilbene*) قرار گرفته‌اند و در موقعیت پارای یکی از این دو حلقه آروماتیک یک گروه عاملی سولفونامید (SO_2NH_2) یا متیل سولفونیل (SO_2CH_3) وجود دارد. در این ترکیبات گروه عاملی سولفونامید (SO_2NH_2) یا متیل سولفونیل (SO_2CH_3) در هنگام اتصال به گیرنده آنزیم سیکلواکسیژناز ۲) در داخل شیاری هیدروفیل وارد شده و در عمق این شیار با گیرنده پیوندهای هیدروژنی برقرار می‌کند (۱۵). تحقیقات نشان داده است که گروه عاملی آزیدی (N_3) می‌تواند به عنوان بیوایزوستر دو گروه عاملی سولفونامید و متیل سولفونیل به کار رود و همانند این دو گروه عاملی با نفوذ به داخل شیار فوق الذکر با



شکل ۲: ساختار شیمیایی سلکوکسیب [۴]، روفکوکسیب [۵] و مشتقات آزیدی آنها [۶، ۷]



شکل ۳: ساختار شیمیایی مشتق سولفونامیدی [۱۲] و آزیدی [۱۳] سلکوکسیب طراحی و سنتز شده در این تحقیق

مقدار ۱۳/۵۷ گرم (۵۹ میلی مول) ۴۰-۴۰-تری فلوئورو-۱-پاراتولیل بوتان-۱-او-۳-دی اون به آن اضافه گردید و مخلوط واکنش به مدت ۲۴ ساعت رفلاکس گردید. پس از پایان مدت رفلاکس و سرد شدن مخلوط واکنش، رسوب حاصل صاف و در نرمال بوتانول کریستال گیری گردید. کریستالها صاف و با اتانول شسته شده و بدون خالص سازی بیشتر وارد مرحله بعدی شدند. وزن محصول ۱۶ گرم و بازده واکنش ۸۰٪ بود.

mp = 91-93°C; IR (KBr): 1715 (C=O), 1609 (C=N).

¹H NMR (400 MHz, CDCl₃) δ : 2.38 (s, 3H, CH₃), 6.75 (s, 1H, pyrazole), 7.12 (d, 2H, J=8Hz, phenyl), 7.17 (d, 2H, J=8Hz, phenyl), 7.41 (d, 2H, J=8.4Hz, phenyl), 8.04 (d, 2H, J=8.4Hz, phenyl).

(۴-پارا-تولیل-۳-تری فلوئورومتیل-H۱-پیرازول-۱-ایل) متابول

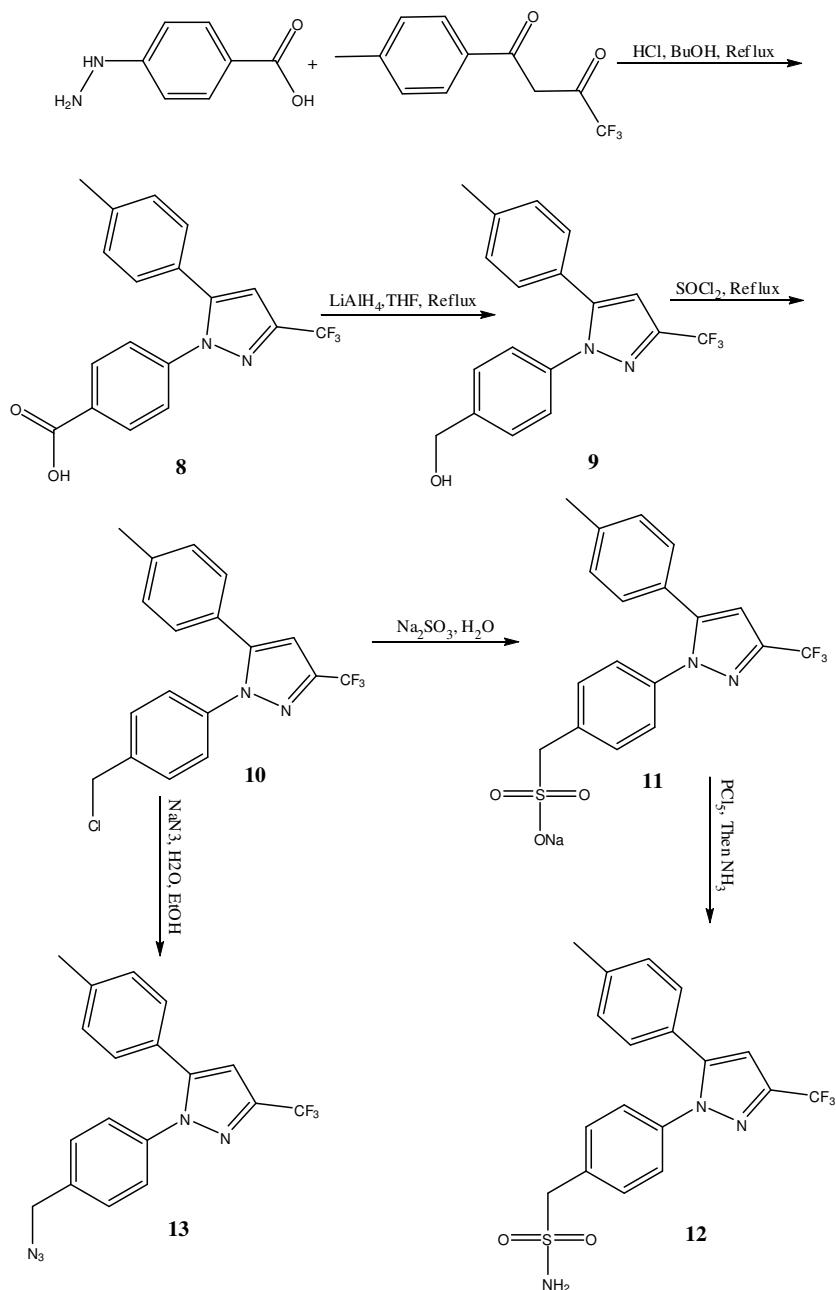
۶۰۰ میلی گرم (۱۵ میلی مول) لیتیم آلومینیوم هیدرید تحت گاز آرگون به آرامی به ۵۰ میلی لیتر THF خشک که تا حدود ۴ درجه سانته گردید شده

روش بررسی

مواد و دستگاه‌ها: مواد شیمیایی و حلال‌های مورد استفاده در این تحقیق از شرکت مرک آلمان تهیه شده است. نقاط ذوب ترکیبات سنتز شده به وسیله دستگاه اندازه‌گیری نقطه ذوب مدل II Mel-Temp اندازه‌گیری و به صورت تصحیح نشده گزارش شده است. طیف‌های IR به وسیله دستگاه طیف سنج مادون قرمز 470-IR Shimadzu گرفته شده است. طیف‌های NMR به وسیله دستگاه طیف سنج تشید مغناطیسی گرفته شده است و شیفت‌های شیمیایی در مقایسه با تتراتیل سیلان ($\delta = 0/00$) گزارش شده است. حدواتسطها و مشتقات نهایی مورد سنتز در این تحقیق بر اساس شمای سنتزی که در شکل ۴ آمده است به شرح زیر سنتز شدند.

۴-۵-پارا-تولیل-۳-تری فلورورومتیل-H₁-پیرازول-۱-ایل) بنزوئیک اسید [۸].

۹ گرم (۵۹ میلیمول) ۴-هیدرازینو بنزوئیک اسید به ۱۰۰ میلیلیتر بوتانول اضافه شد. سپس ۱۰ میلیلیتر اسید کلریدریک به آن اضافه و هم زده شد. سپس



شکل ۴: روش سنتز ترکیبات [۱۲] و [۱۳]

مخلوط حاصل به مدت نیم ساعت رفلاکس گردید. سپس ظرف واکنش سرد شد و به آن ۵۰ میلی لیتر مخلوط اسید کلریدریک ۱۰٪ در بین خرد شده

بود اضافه و مخلوط شد. سپس ۳/۵ گرم (۱۰ میلی مول) ۴-(۵-پارا-تولیل-۳-تری فلوئورومتیل-۱-H-پیرازول-۱-ایل) بنزوئیک اسید [۸] به آن اضافه و

میلی مول) ۱-(۴-کلرو متیل-فنیل)-۵-پارا-تولیل-۳-تری فلورورومتیل-۱H-پیرازول [۱۰] به آن اضافه گردید. مخلوط حاصله به مدت یک ساعت رفلکس شد. در این مدت مخلوط واکنش کف کرد و نارنجی رنگ شد. آنگاه ظرف واکنش سرد، رسوبات تشکیل شده صاف و با دی اتیل اتر شسته شدند. محصول به دست آمده نارنجی رنگ و به وزن ۵/۸۵ گرم (بازده ۷۰٪) بود. این محصول بدون خالص سازی بیشتر وارد مرحله بعدی گردید.

mp= 295-297°C(decomposition).

(۴-پارا-تولیل-۳-تری فلورورومتیل-۱H-پیرازول-۱-ایل) متان سولفونامید [۱۲].

مقدار ۲/۳۵ گرم (۸ میلی مول) سدیم (۴-۵-پارا-تولیل-۳-تری فلورورومتیل-۱H-پیرازول-۱-ایل) فنیل) متان سولفونات [۱۱] و ۲/۵ گرم (۱۲ میلی مول) پنتا کلرید فسفر جدا از هم داخل هاون صلایه شد. سپس هر دو آنها به داخل ارنی منتقل شدند. به محض مجاورت، این دو ماده با یکدیگر واکنش کرده و مخلوط حاصله به صورت مایع درآمده و شروع به جوشیدن کرد. پس از خاتمه جوشش مخلوط به مدت ۱ ساعت رفلکس شد. آنگاه مواد فرار حاصل از واکنش با حرارت دادن ملایم در زیر هود خارج شد. واکنش با حرارت دادن ملایم در زیر هود خارج شد. محصول به دست آمده در ۴۰ میلی لیتر دی کلرو متان حل شد و برای مدت ده دقیقه گاز آمونیاک به داخل محلول دمیده شد. رسوب حاصل صاف شده و با کروماتوگرافی ستونی خشک با فاز ساکن سیلیکاژل و فاز متحرک کلروفرم-متانول (۹۵:۵) خالص سازی گردید. وزن محصول ۲/۴۳ گرم و بازده ۷۷٪ بود.

mp= 110-115 °C; IR (KBr): 1616 ⁻¹ (C=N), 3400 ⁻¹

(N-H); ¹HNMR (400 MHz, CDCl₃) δ : 2.36 (s, 3H, CH₃), 4.34 (s, 2H, CH₂), 4.48 (s, 2H, NH₂), 6.73 (s, 1H, pyrazole), 7.11 (d, 2H, J=8Hz, phenyl), 7.15 (d, 2H, J=8Hz, phenyl), 7.36 (d, 2H, J=8Hz, phenyl), 7.44 (d,

۵۰ گرم) اضافه گردید. مخلوط واکنش کف کرد و داغ شد. پس از سرد شدن محصول سه بار و هر بار با ۵۰ میلی لیتر کلروفرم استخراج و با سدیم سولفات آبگیری شد. حلال توسط روتاری جدا و محصول به میزان ۲/۹ گرم و با بازده ۸۵٪ به دست آمد. محصول بدون خالص سازی بیشتر در مرحله بعد مورد استفاده قرار گرفت.

mp= 108-110 °C; IR (KBr): 3440 (O-H), 1616 (C=N); ¹HNMR (400 MHz, CDCl₃) δ : 2.1 (s, 1H, OH), 2.36 (s, 3H, CH₃), 4.72 (s, 2H, CH₂), 6.73 (s, 1H, pyrazole), 7.11 (d, 2H, J=8Hz, phenyl), 7.14 (d, 2H, J=8Hz, phenyl), 7.30 (d, 2H, J=8.4Hz, phenyl), 7.35 (d, 2H, J=8.4Hz, phenyl).

(۴-کلرو متیل-فنیل)-۵-پارا-تولیل-۳-تری فلورورومتیل-۱H-پیرازول [۱۰].

به ۴۰ میلی لیتر تیونیل کلراید تازه تقطیر شده مقدار ۱/۶۵ گرم (۵ میلی مول) (۴-۵-پارا-تولیل-۳-تری فلورورومتیل-۱H-پیرازول-۱-ایل فنیل) متانول [۹] اضافه گردید. مخلوط واکنش به مدت یک ساعت رفلکس گردید. سپس ظرف واکنش سرد شد. تیونیل کلراید باقیمانده توسط روتاری جدا و محصول واکنش به میزان ۱/۵ گرم با بازده ۸۶٪ به دست آمد. محصول این مرحله بدون خالص سازی وارد مرحله بعدی شد.

mp= 58-60 °C; IR (KBr): 1606 (C=N); ¹HNMR (400 MHz, CDCl₃) δ : 2.4 (s, 3H, CH₃), 4.6 (s, 2H, CH₂), 6.73 (s, 1H, pyrazole), 7.12 (d, 2H, J=8Hz, phenyl), 7.16 (d, 2H, J=8Hz, phenyl), 7.32 (d, 2H, J=8.4Hz, phenyl), 7.39 (d, 2H, J=8.4Hz, phenyl).

سدیم (۴-۵-پارا-تولیل-۳-تری فلورورومتیل-۱H-پیرازول-۱-ایل فنیل) متان سولفونات [۱۱].

مقدار ۴ گرم (۳۰ میلی مول) سدیم سولفیت در ۵۰ میلی لیتر آب حل گردید. سپس مقدار ۷ گرم (

کلروفرم-متانول (۹۵:۵) خالص سازی گردید. محصول واکنش ۱/۸ گرم (بازدہ %۸۷) بود.

$\text{mp} = 92\text{-}94^\circ\text{C}$; IR (KBr): 2128 (N_3), 1609 ($\text{C}=\text{N}$).
 $^1\text{H-NMR}$ (400 MHz, CDCl_3) δ : 2.4 (s, 3H, CH_3), 4.4 (s, 2H, CH_2), 6.75 (s, 1H, pyrazole), 7.11 (d, 2H, $J=8\text{Hz}$, phenyl), 7.16 (d, 2H, $J=8\text{Hz}$, phenyl), 7.33 (d, 2H, $J=8.8\text{Hz}$, phenyl), 7.36 (d, 2H, $J=8.8\text{Hz}$, phenyl).

نتایج

ترکیبات حد وسط و مشتقات نهایی مذکور در این تحقیق طبق روش‌های سنتز ارائه شده در قسمت روش کار با بازدہ قابل قبولی تهیه شدند. جدول ۱ وزن مولکولی، فرمول بسته و نقطه ذوب ترکیبات حد وسط و نهایی سنتز شده و بازدہ هر یک از واکنش‌های منجر به سنتز آنها را نشان می‌دهد. ساختار شیمیایی این ترکیبات نیز توسط روش‌های طیف سنجی IR و $^1\text{H-NMR}$ ^۱ تأیید شده است.

$2\text{H}, J=8\text{Hz}$, phenyl).

-۴-آزیدومتیل-فنیل)-۵-پارا-تولیل-۳-

تریفلوئورومتیل-۱-پیرازول [۱۳].

۲ گرم (۵/۷ میلی مول) -۴-کلرومیتل-فنیل)-۵-پارا-تولیل-۳-تریفلوئورومتیل-۱-پیرازول [۱۰] به ۵۰ میلی لیتر اتانول اضافه گردید. سپس ۱ گرم (۱۵ میلی مول) سدیم آزید به مخلوط واکنش اضافه شد. لوله مبرد بر روی ارلن بسته شد و ظرف حرارت داده شد تا به حالت جوش درآید و شروع به رفلاکس کند. سپس مقداری آب (۵ تا ۷ میلی لیتر) به مخلوط واکنش اضافه شد تا رنگ مخلوط واکنش شفاف شود. رفلاکس به مدت ۴ ساعت ادامه یافت. پیشرفت واکنش توسط کروماتوگرافی روی لایه نازک (TLC) کنترل شد. سپس ظرف واکنش سرد شد. حلال توسط روتاری جدا گردید و باقیمانده توسط کروماتوگرافی ستونی خشک با فاز ساکن سیلیکاژل و فاز متحرک

جدول ۱: مشخصات ترکیبات حد وسط و نهایی سنتز شده

شماره ترکیب	فرمول بسته	وزن مولکولی (g/mol)	نقطه ذوب °C	بازدہ %
۸	$\text{C}_{18}\text{H}_{13}\text{F}_3\text{N}_2\text{O}_2$	۳۴۶/۳	۹۱-۹۳	۸۰
۹	$\text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{F}_3\text{N}_2\text{O}$	۳۳۲/۳	۱۰۸-۱۱۰	۸۵
۱۰	$\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{ClF}_3\text{N}_2$	۳۵۰/۷	۵۸-۶۰	۸۶
۱۱	$\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{F}_3\text{N}_2\text{NaO}_3\text{S}$	۴۱۸/۴	۲۹۵-۲۹۷	۷۰
۱۲	$\text{C}_{18}\text{H}_{16}\text{F}_3\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$	۳۹۵/۴	۱۱۰-۱۱۵	۷۷
۱۳	$\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{F}_3\text{N}_5$	۳۵۷/۳۳	۹۲-۹۴	۸۷

یک پیوند ساده جدید انعطاف‌پذیری بیشتری در این بخش از مولکول دارو ایجاد شده و امکان اخذ کنفورماتیون مطلوب برای اتصال بهتر به گیرنده فراهم می‌شود. تأیید این موضوع مستلزم بررسی اثرات فارماکولوژیک این مشتقات است که در حال انجام می‌باشد.

ستز: از واکنش تراکمی آریل هیدرازین با NO_2 -دی کتون مناسب حد واسط پیرازولی [۸] با استخلاف‌های مناسب و بازده خوب به دست آمد (شکل ۴) (۱۲). احیاء گروه اسیدی این حد واسط به وسیله لیتیم آلومینیم هیدرید منجر به تشکیل الكل مربوطه [۹] گردید (۸). گروه هیدروکسیل این الكل در حضور تیونیل کلراید به آلکیل کلراید مربوطه [۱۰] تبدیل شد (۴). از واکنش آلکیل کلراید به ترتیب با سدیم سولفیت، پنتاکلریدفسفر و گاز آمونیاک (۳، ۱۳)، مشتق سولفونامیدی نهایی [۱۲] به دست آمد. مشتق آزیدی نهایی [۱۳] نیز از واکنش آلکیل کلراید با سدیم آزید سنتز گردید. (۱)

سپاسگزاری

از معاونت محترم پژوهشی دانشگاه علوم پزشکی کرمان که هزینه این تحقیق را در قالب طرح پژوهشی شماره ۸۲/۳۴ تأمین نموده‌اند تشکر و قدردانی می‌گردد.

بحث و نتیجه‌گیری

طراحی: مطالعات رابطه ساختمان و اثر داروهای مهارکننده اختصاصی سیکلواکسیژناز ۲ نشان داده است که تنها گروه‌های عاملی مناسب برای مهارکننده‌های اختصاصی سیکلواکسیژناز ۲ گروه‌های عاملی متیل سولفونیل، سولفونامید و آزیدی می‌باشد و جایگزینی این گروه‌ها با گروه‌های مشابهی مانند SO_2CF_3 , $\text{PO}(\text{OH})_2$, COOMe و حتی NO_2 که از نظر ایزواستری به گروه‌های عاملی واجد اثر بسیار شبیه است سبب از بین رفتن اثر می‌شود (۱۰، ۱۲). از طرفی هر چه فاصله گروه‌های فارماکوفور سولفونامید، متیل سولفونیل و آزید تا محل اتصال آنها بر روی گیرنده کمتر شود، پیوند دارو با گیرنده بهتر و محکم‌تر و قدرت اثر مهاری آن بیشتر می‌شود (۷، ۱۴). هم‌چنین این مطالعات روشن نموده است که هر چه امکان چرخش گروه‌های فارماکوفور مذکور حول پیوندهای ساده بیشتر شود، مولکول دارویی بهتر می‌تواند کنفورماتیون مطلوب جهت اتصال به گیرنده را به خود بگیرد. طراحی مشتقات سنتز شده در این تحقیق با توجه به این یافته‌ها انجام شده است، بدین معنی که پل متیلنی وارد شده بین گروه‌های فارماکوفور سولفونامید و آزید و حلقه فیل از یک سو سبب نزدیک‌تر شدن این گروه‌های فارماکوفور به محل اتصال آنها می‌شود و از سوی دیگر با ایجاد شدن

Summary

Designing and Synthesis of Novel Celecoxib Derivatives with Aminosulfonylmethyl and Azidomethyl Substituents as Selective Cyclooxygenase-2 Inhibitors

Ebrahimabadi A.H., Ph.D.¹, Irannejad H., Pharm. D.²

1. Assistant Professor of Medicinal Chemistry, School of Pharmacy, Kerman University of Medical Sciences and Health Services, Kerman, Iran. 2. Medicinal Chemistry Ph.D. Student, School of Pharmacy, Tehran University of Medical Sciences and Health Services, Tehran, Iran.

Introduction: Non-Steroidal Anti-Inflammatory Drugs (NSAIDs) are used in treating pathologic conditions such as fever, pain and inflammation by inhibiting cyclooxygenase and consequently prostaglandin production. Recently, the discovery of different isoforms of this enzyme, Cyclooxygenase-1 (COX-1) and

Cyclooxygenase-2 (COX-2), has led to the synthesis and introduction of novel drugs with selective inhibitory effect on COX-2, the isoform produced in pathologic conditions (celecoxib in 1997 and rofecoxib in 1999). This study was carried out to design and synthesize two novel celecoxib derivatives with potential selective COX-2 inhibitory activity.

Method: The derivatives were designed according to the Structure-Activity Relationship (SAR) data of selective COX-2 inhibitors. The condensation reaction of 4-hydrazinobenzoic acid and 4,4,4-trifluoro-1-p-tolylbutane-1,3-dione led to the formation of 4-(5-p-tolyl-3-(trifluoromethyl)-1H-pyrazol-1-yl)benzoic acid [8]. The carboxyl group of this acid was reduced to hydroxyl and then converted to chloride by freshly distilled thionyl chloride. Successive reaction of chloride derivative with sodium sulfite, phosphorous pentachloride and ammonia led to the formation of sulfonamide derivative and reaction of it with sodium azide led to the azide analogue.

Results: About 4 grams of each derivative has been synthesized (total yield 60-70%) and their chemical structures have been verified using appropriate spectroscopic methods.

Conclusion: In this study, two novel celecoxib analogues with a methylene bridge distance between sulfonamide and azide functional groups and the rest of the molecule were designed and synthesized according to the SAR data of selective COX-2 inhibitors. This methylene group brings the pharmacophoric sulfonamide and azide functional groups closer to the binding site and leads to better binding. Furthermore, this methylene group provides free rotation to pharmacophore to attain appropriate conformation for better binding. Hopefully, pharmacological evaluation of derivatives, which is currently in progress, will confirm these assumptions.

Key words: Synthesis, Design, Nonsteroidal anti-inflammatory drugs (NSAIDs), Cyclooxygenase, Rofecoxib, Celecoxib

Journal of Kerman University of Medical Sciences, 2007; 14(1): 9-18

منابع

- ۱- حقیر ابراهیم آبادی، عبدالرسول: ستر مشتقات جدید پیرولوایمیدازول به عنوان داروهای ضد درد و ضدالتهاب غیراستروئیدی. پایان نامه دوره دکترای تخصصی شیمی دارویی، شماره ۷۸۲۰۳ دانشگاه علوم پزشکی اصفهان، سال ۱۳۸۱.
2. Campbell W.B, Halushka P.V: Lipid-derived autacoids. In: Hardman J.G., Limbird L.E.: Goodman & Gilman's the pharmacologic basis of therapeutics. 10th ed., USA, McGraw-Hill, 2001; 669-732.
3. Castro Pineiro J.L. Azetidine, pyrrolidine and piperidine Derivatives as 5-HT receptor agonists. *US patent 6025374A*, 2000.
4. Furniss B.S, Hannaford A.J, Smith P.W.G, Tatchell A.R: Vogel's textbook of practical organic chemistry. 4th ed., Longman Group Limited, 1978; PP382-5.
5. Griffigh R.K, Witick D.T: Agents affecting the action of prostaglandins. In: Wolf M.E (editor): Burger's Medicinal Chemistry and Drug Discovery. 5th ed., Vol. 5, New York, Wiley – interscience, 1997; PP377-494.
6. Gund P, Shen T.Y. A model for the prostaglandin synthetase cyclooxygenation site and its inhibition by antiinflammatory Arylacetic Acids. *Med Chem* 1977; 20(9): 1146-52.
7. Habeeb AG. Praveen Rao P.N., Knaus EE. Design and synthesis of celecoxib and rofecoxib analogues as selective cyclooxygenase-2 (COX-2)

- inhibitors: Replacement of sulfonamide and methylsulfonyl pharmacophores by an Azido bioisoster. *J Med Chem* 2001; 44(18): 3039-42.
8. Koppenhoefer B., Schurig V: (R)- Methyloxirane. In: Danheiser RL (Editor), *Organic Synthesis*. 1st ed., uk, Cambridge, 1993; Coll. Vol. 8, P434.
 9. Kurumbail RG., Stevens AM., Gierse JK, McDonald JJ, Stegeman RA, Pak JY, et al. Structural basis for selective inhibition of cyclooxygenase-2 by anti-inflammatory agents. *Nature* 1996; 384(6610): 644-8.
 10. Li J.J, Anderson GD., Burton EG, Cogburn JN, Collins JT., Garland DJ., et al. 1,2-Diarylcyclopentenes as selective cyclooxygenase-2 inhibitors and orally active anti-inflammatory agents. *J Med Chem* 1995; 38(22): 4570-8.
 11. Marnett LJ, Kalgutkar AS. Cyclooxygenase-2 inhibitors: Discovery, Selectivity and the future. *Trends Pharmacol Sci* 1999; 20(11): 465-9.
 12. Penning TD., Talley JJ., Bertenshaw SR., Carter JS, Collins PW, Docter S. Synthesis and Biological Evaluation of the 1,5-Diarylpyrazole class of cyclooxygenase-2 inhibitors: Identification of 4-[5-(4-methylphenyl)-3- (trifluoromethyl)- 1H-pyrazole-1-yl] benzenesulfonamide (SC-58632, celecoxib). *J Med Chem* 1997; 40(9): 1347-65.
 13. Smith D.W. Antimigraine 4-pyrimidinyl and pyridinyl derivatives of indole-3-yl-alkyl piperazines. *European patent EP 0548813A1*, 1992.
 14. Uddin MJ, Rao P.N., Knaus EE. Design and synthesis of novel celecoxib analogues as selective cyclooxygenase-2 (COX-2) inhibitors: Replacement of the sulfonamide phrmacophore by a sulfonylazide Bioisoster. *Bioo Med Chem* 2003; 11(23): 5273-80.
 15. Williams D.A., Lemke T.L: Foye's Principles of medicinal chemistry. 5th ed., Lippincott Williams and Wilkins., 2002; PP751-90.