

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ



دانشکده علوم

گروه شیمی

پایان نامه کارشناسی ارشد شیمی آلی

سنتر ترکیبات بیس کومارین و بررسی اثر فارمومولوژی آن

نگارش:

زینب زارعی

اساتید راهنما:

دکتر علی رمضانی و دکتر عباس شفیعی

استاد مشاور:

دکتر مهدی خوبی

شهریور ۱۳۹۰

تشکر و قدر دانی

با حمد و سپاس بی پایان خداوند متعال، وظیفه خود می دانم مراتب تقدیر و تشکر خود را نسبت

به افراد زیر اعلام کنم

جناب آقای دکتر عباس شفیعی بخاطر تلاش و زحمات دلسوزانه و بی دریغشان در راهنمایی و انجام این

پروژه

جناب آقای دکتر علی رمضانی بخاطر پیگیری و قبول زحمت راهنمایی این پروژه

جناب آقای دکتر مهدی خوبی که در این راه نکات ارزند ه ای را در اختیارم گذاشتند

جناب آقای دکتر محسن امینی و جناب آقای علیرضا کاظمی زاده که قبول زحمت نمودند و داوری این پایان

نامه را بر عهده گرفتند

پدر عزیز و گرامیم که در هیچ یک از مراحل زندگی تنها یم نگذشت و وجود اوست که زندگی ام را معنا می

دهد

مادر گرامیم

خواهر مهربانم و برادر عزیزم

خانم ها دکتر علیپور و دکتر مامنی

و

دوستان خوبم خانم ها : پیرایش فر و مولاوردی

تقدیم به:

استاد فرزانه، مهربان، معلم اخلاق و ایمان جناب آقای دکتر

عباس شفیعی

تقدیم به:

تنها دلگرمی زندگی ام، پدر عزیزم که دعای همیشگی او

بدرقه راهم بوده است

و بر دستان گرم و مهربانش بوسه می زنم

چکیده

در این پژوهه مطالعاتی، پس از مقدمه ای پیرامون کومارین ها، خواص دارویی، اهمیت، فورانو کومارین ها و برخی از روش های سنتز آنها، تهیه مشقات جدیدی از فورانو کومارین ها، مورد بررسی قرار گرفته است.

امروزه سنتز بیس کومارین ها و فورانو کومارین ها به علت دارا بودن خواص فیزیولوژیک متعددی، از قبیل ضد انعقاد کننده های خون، ضد میکروب، ضد اکسنده و گمپلکس های از آنها با خاصیت دارویی ضد سرطان، مورد توجه بسیاری از شیمیدانان و داروسازان قرار گرفته است. به طور معمول بیس کومارین ها را می توان از واکنش تراکمی بین یک مول آلدھید و دو مول کومارین تحت بازهای از جمله پای پیریدین، تترابوتیل آمونیوم کلراید و ید و فورانو کومارین ها را از واکنش تراکمی بین ۷-هیدروکسی کومارین و ۲-متیل ۲-بوتندست آورد. ما در این مطالعه سعی کردیم با استفاده از یک روش سبز (حلال آب) مشقات جدیدی از فورانو کومارین ها را، سنتز و متداول ترین خواص دارویی آنها و سایر ترکیبات بیس کومارین را به عنوان عامل ضد اکسنده مورد بررسی قرار دهیم.



فهرست مطالب

صفحه

عنوان

بخش اول: معرفی ترکیبات کومارین و دیکومارول ها

۱	۱-۱- مقدمه.
۲	۱-۲- کومارین ها.
۴	۱-۳- تاریخچه کومارین
۵	۱-۴- نام گذاری و اسامی مترادف کومارین ها
۶	۱-۵- اسامی مترادف کومارین
۷	۱-۶- روش های متداول سنتز کومارین ها
۷	۱-۶-۱- واکنش پرکین
۷	۱-۶-۲- واکنش پجمن - دویسبرگ
۸	۱-۶-۳- واکنش ناوناجل
۹	۱-۷- معرفی مشتقات ۴- هیدروکسی کومارین و دی کومارول ها

۹.....	۴- هیدروکسی کومارین
۱۰.....	دی کومارول ها و شیمی آنها
۱۱.....	فورانو کومارین ها
	بخش دوم: بررسی اثرات داروئی کومارین ها
۱۲.....	۲-۱- بررسی خاصیت دارویی کومارین و دیکومارول ها
۱۳.....	۲-۱-۱- عوارض ناخواسته کومارین ها و مشتقان آن
۱۴.....	۲-۱-۲- مکانیسم انعقاد خون
۱۵.....	۲-۲-۱- مکانیسم کنترل فشارخون
۱۶.....	۲-۲- سرطان کشف
۱۶.....	۳-۱- سرطان چیست؟
۱۶.....	۳-۲- سرطان تومور بدھیم یا خوش خیم

۱۹.....	- تقسیم بندی عوامل سرطان ۲-۱-۳-۲
۱۹.....	- علائم سرطان ۳-۱-۳-۲
۲۰	- شیمی سرطان ۴-۱-۳-۲
۲۱.....	- حقایقی از سرطان ۵-۱-۳-۲
۲۱.....	- انواع سرطان ۶-۱-۳-۲
۲۲.....	- ژن های عامل سرطان ۷-۱-۳-۲
۲۲.....	- سبب شناسی سرطان ۸-۱-۳-۲
۲۳.....	- الگوهای درمان سرطان ۹-۱-۳-۲
۲۴.....	- ضد اکسنده ۴-۲
۲۴.....	- آشنایی با اکسنده ها ۱-۴-۲
۲۵.....	- تاثیر رادیکال های آزاد ۲-۴-۲
۲۵.....	- ضد اکسنده ها چگونه عمل می کنند؟ ۳-۴-۲

۴-۴-۲ - فرآیند ضد اکسنده ای.....	۲۶.....
۴-۵-۲ - مکمل های ضد اکسنده ای و سرطان.....	۲۷.....
۴-۶-۲ - ضد اکسنده های ضد بیماری.....	۲۸.....
۴-۷-۲ - ضد اکسنده ها در چه موادی یافت می شوند؟.....	۲۹.....
۴-۸-۲ - نقش ضد اکسنده ها در سلامتی.....	۲۹.....
۴-۹-۲ - انواع ضد اکسنده ها.....	۲۹.....
۴-۱۰-۲ - اثرات ضد میکروب ها.....	۳۱.....
۵-۲ - داروهای ضد میکروبی چیست؟.....	۳۱.....
۵-۲ - تقسیم بندی آنتی بیوتیک ها از نظر منشاء.....	۳۱.....
۵-۳ - تقسیم بندی آنتی بیوتیک ها از نظر مکانیسم اثر.....	۳۲.....
۵-۴ - طیف اثر آنتی بیوتیک ها.....	۳۲.....
۵-۶ - شرایط یک آنتی بیوتیک مناسب.....	۳۳.....

بخش سوم: تجربی (مواد و روش ها)

۳۴.....	۱-۳- بخش تجربی
۳۴.....	۲-۳- مواد شیمیایی و دستگاه ها
۳۴.....	۳-۳- مواد شیمیایی
۳۵.....	۴-۳- دستگاه ها
۳۶.....	۵-۳- سنتز محصول نهایی (بیس کومارین ها)
۳۷.....	جدول ۳-۱- چهارده مشتق از بیس کومارین سنتز شده
۴۰.....	۳-۶- سنتز محصول نهایی (فورانو کومارین های جدید)
۴۰.....	الف: روش ید در حلآل آب
۴۱.....	ب: روش بهینه شده
۴۲.....	جدول ۳-۱- نه مشتق از فورانو کومارین های جدید

بخش چهارم : بحث و نتیجه گیری

٤٥.....	٤-١-٤ - مقایسه روش و مکانیسم کلی سنتز
٤٥.....	٤-١-١-٤ - روش و مکانیسم سنتز مشتقات بیس کومارین
٤٥.....	٤-١-١-١-٤ - روش
٤٥.....	٤-٢-١-١-٤ - مکانیسم
٤٩.....	جدول ٤-١ - بررسی شرایط مختلف در سنتز بیس کومارین
٥١.....	٤-١-١-١-٤ - روش ید در حلال آب
٥١.....	٤-٢-١-١-٤ - مکانیسم
٥٢.....	جدول ٤-٢ - بررسی روش های مختلف جهت سنتز فورانو کومارین های جدید
٥٤.....	٤-٢-١-٤ - روش و مکانیسم سنتز ترکیبات (روش بهینه)
٥٤.....	٤-٢-١-٢-١-٤ - روش پرسولفات پتاسیم در آب
٥٦.....	جدول ٤-٣ - بررسی شرایط مختلف در سنتز فورانو کومارین

بخش پنجم : بررسی داده های طیفی

..... ۵۷	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۳k)
..... ۵۷	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۴g)
..... ۵۸	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۳i)
..... ۵۸	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۴d)
..... ۵۹	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۳e)
..... ۵۹	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۴a)
..... ۶۰	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۳a)
..... ۶۰	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۴i)
..... ۶۱	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۳h)
..... ۶۱	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۴e)
..... ۶۲	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۳m)
..... ۶۲	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۴c)
..... ۶۳	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۳c)
..... ۶۳	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب ۴h)

..... ٦٤	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب 4b)
..... ٦٤	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب 4f)
..... ٦٥	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب 3g)
..... ٦٥	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب 3b)
..... ٦٦	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب 3g)
..... ٦٦	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب 3f)
..... ٦٧	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب 3n)
..... ٦٧	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب 3d)
..... ٦٨	تفسیر طیف $^1\text{HNMR}$ و IR (ترکیب 3l)

بخش ششم: ضمائم

..... ١-٢٦	(فهرست اشکال)
..... ٢٧	- مکانیزم روش بهینه شده
..... ٢٨	- کریستالوگرافی (X-ray) از ترکیب (4g)

بخش هفتم : بررسی فارموکولوژی مشتقات سنتز شده

بخش هشتم : منابع و مأخذ

فهرست اشکال

صفحه

عنوان

۱	شمای (۱-۶) طیف $^1\text{HNMR}$ ترکیب (3k)
۱	شمای (۲-۶) طیف IR ترکیب (3k)
۲	شمای (۳-۶) طیف $^1\text{HNMR}$ ترکیب (4g)
۲	شمای (۴-۶) طیف IR ترکیب (4g)
۳	شمای (۵-۶) طیف $^1\text{HNMR}$ ترکیب (3i)
۳	شمای (۶-۶) طیف IR ترکیب (3i)
۴	شمای (۷-۶) طیف $^1\text{HNMR}$ ترکیب (4d)
۴	شمای (۸-۶) طیف IR ترکیب (4d)
۵	شمای (۹-۶) طیف $^1\text{HNMR}$ ترکیب (3J)
۵	شمای (۱۰-۶) طیف IR ترکیب (3J)
۶	شمای (۱۱-۶) طیف $^1\text{HNMR}$ ترکیب (3g)
۶	شمای (۱۲-۶) طیف IR ترکیب (3g)
۷	شمای (۱۳-۶) طیف $^1\text{HNMR}$ ترکیب (3b)
۷	شمای (۱۴-۶) طیف IR ترکیب (3b)

شماى (۱۵-۶) طيف IR ترکيب (3c)	۸
شماى (۱۶-۶) طيف IR ترکيب (3c)	۸
شماى (۱۷-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (3f)	۹
شماى (۱۸-۶) طيف IR ترکيب (3f)	۹
شماى (۱۹-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (3e)	۱۰
شماى (۲۰-۶) طيف IR ترکيب (3e)	۱۰
شماى (۲۱-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (3a)	۱۱
شماى (۲۲-۶) طيف IR ترکيب (3a)	۱۱
شماى (۲۳-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (3j)	۱۲
شماى (۲۴-۶) طيف IR ترکيب (3j)	۱۲
شماى (۲۵-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (3n)	۱۳
شماى (۲۶-۶) طيف IR ترکيب (3n)	۱۳
شماى (۲۷-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (3d)	۱۴
شماى (۲۸-۶) طيف IR ترکيب (3d)	۱۴
شماى (۲۹-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (3h)	۱۵
شماى (۳۰-۶) طيف IR ترکيب (3h)	۱۵

شماى (۳۱-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (3I)	۱۶
شماى (۳۲-۶) طيف IR ترکيب (3I)	۱۶
شماى (۳۳-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (3m)	۱۷
شماى (۳۴-۶) طيف IR ترکيب (3m)	۱۷
شماى (۳۵-۶) طيف $^{13}\text{CNMR}$ ترکيب (3m)	۱۸
شماى (۳۶-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (4c)	۱۹
شماى (۳۷-۶) طيف IR ترکيب (4c)	۱۹
شماى (۳۸-۶) طيف $^{13}\text{CNMR}$ ترکيب (4c)	۲۰
شماى (۳۹-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (4h)	۲۱
شماى (۴۰-۶) طيف IR ترکيب (4h)	۲۱
شماى (۴۱-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (4b)	۲۲
شماى (۴۲-۶) طيف IR ترکيب (4b)	۲۲
شماى (۴۳-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (4f)	۲۳
شماى (۴۴-۶) طيف IR ترکيب (4f)	۲۳
شماى (۴۵-۶) طيف $^1\text{HNMR}$ ترکيب (4i)	۲۴
شماى (۴۶-۶) طيف IR ترکيب (4i)	۲۴

- شماى (٤٧-٦) طيف ^1H NMR تركيب (4e) ٢٥
- شماى (٤٨-٦) طيف IR تركيب (4e) ٢٥
- شماى (٤٩-٦) طيف ^1H NMR تركيب (4a) ٢٦
- شماى (٥٠-٦) طيف IR تركيب (4a) ٢٦

۱-۱- مقدمه

مطالعه بر روی کومارین‌ها و بیس کومارین‌ها که از جمله مهم‌ترین و متداول‌ترین مشتقات کومارینی محسوب می‌شوند، به ۲۰۰ سال قبل بر می‌گردد. کومارین‌ها^۱ و بیس کومارین‌ها^۲ (دیکومارول‌ها) به عنوان بنزوپیران در طبیعت و در برخی گیاهان سبز یافت می‌شوند و هم اکنون حضور آنها در میکرووارگانیسم‌ها و منابع حیوانی نیز به اثبات رسیده است [۱]. وجود ساختارهای مختلف با هسته کومارینی منجر به تقسیم بندی کومارین‌ها به چند دسته شده است که در این میان می‌توان به دو دسته کومارین‌های ساده و چند حلقه‌ای اشاره کرد (فورانوکومارین‌ها و پیرانوکومارین‌ها).

فورانوکومارین‌ها شامل کومارین‌های جوش خورده با حلقه ۵ عضوی فوران به صورت خطی و یا زاویه‌ای و پیرانوکومارین‌ها شامل کومارین‌های جوش خورده با حلقه ۶ عضوی پیران به صورت خطی و یا زاویه‌ای می‌باشند. واژه کومارین اولین بار در سال ۱۸۲۰، از کوماروا^۳ که نام بومی دانه‌های تونکا^۴ می‌باشد، گرفته شده است. مشتقات متعددی از کومارین‌ها در خانواده وسیعی از گیاهان دیده شده است. امروزه شیمیدانان تقسیم‌بندی جزئی‌تری از کومارین‌ها را به صورت ذیل انجام داده‌اند. ۱) کومارین‌های ساده ۲) فورانوکومارین‌ها^۳ ۳) پیرانوکومارین‌ها^۴ بیس و تریس کومارین‌ها^۵ ۴) کومارولیگاندها [۲].

در طی سال‌های ۱۹۳۶ تا ۱۹۶۸ افراد مختلفی مانند سوین^۶، وون ورد^۷، بوس^۷ روی اثرات زیستی و درمانی این ترکیبات که از جمله مهم‌ترین ترکیبات هتروسیکل در شیمی به شمار می‌روند مطالعات فراوانی انجام دادند.

¹ Coumarin

² Dicumarol

³ coumarou

⁴ Tonka beans(*Dipteryx odorata* Willd., Fabaceae)

⁵ Soine

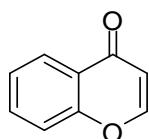
⁶ Vonwerder

امروزه به دلیل وجود اثرات داروئی فراوانی که تاکنون از آنها گزارش شده است، مورد توجه بسیاری از شیمیدانان و داروسازان قرار گرفته‌اند و سالیانه مشتقات جدیدی با خواص متنوع از آنها گزارش می‌شود از جمله ضد تومور^۸، ضد ویروس اچ آی وی^۹، ضد اکسایش^{۱۰}، ضد آرژی^{۱۱}، ضد میکروب و غیره.

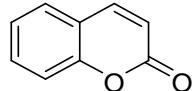
برخی از این ترکیبات از جمله وارفارین‌ها هم‌اکنون نیز به طور گستردگی به عنوان داروهای ضد انعقاد خون^{۱۲} در برخی از کشورهای اروپایی کاربردهای کومارین‌ها می‌توان به استفاده در صنعت عطرسازی، به عنوان رنگ در تکنولوژی لیزر و به عنوان شناساگرهای فلئورسانسی اشاره کرد[۲].

۲-۱-کومارین‌ها

کومارین (فرمول مولکولی بسته $C_9H_6O_2$) دارای کریستال‌های منشوری بی‌رنگ، طعمی تلخ، بوی مطبوع، نقطه ذوب ۷۱ درجه سانتیگراد و نقطه جوش ۳۰۱ درجه سانتیگراد می‌باشد. این ترکیب از مهم‌ترین مشتقات بنزوپیران‌ها^{۱۳} می‌باشد که از اتصال یک حلقه بنزنی و یک حلقه آلفا-پیرونی تشکیل شده است(شما ۱-۱).



بنزو-γ-پیرون



(کومارین) بنزو-α-پیرون

شما ۱-۱: دو ایزومر ساختاری بنزوپیرون‌ها

⁷ Bose

⁸ Anticancer

⁹ Antivirus HIV

¹⁰ Antioxidant

¹¹ Antiallergic

¹² Anticoagulant

¹³ Benzopyran