

دانشگاه صنعتی خواجه نصیرالدین طوسی

دانشكده علوم

پایان نامه کارشناسی ارشد

عنوان

سنتز کومارین-۳- کربوکسیلیک اسید و استفاده از آن در واکنش های چند جزیی تک ظرفی

استاد راهنما

دكتر سعيد بلالايي

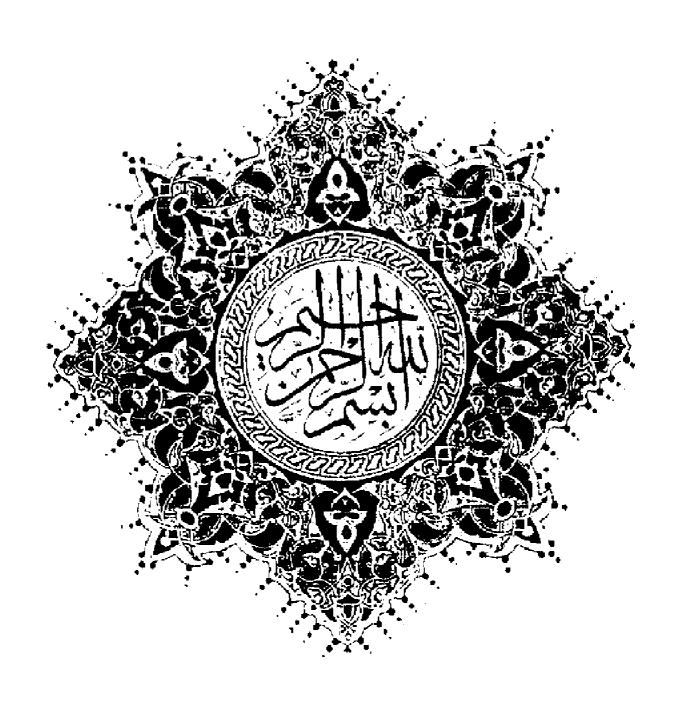
استاد مشاور

دكتر فاطمه درويش

نگارش

مهناز ربانی زاده

شهریور ماه ۱۳۹۱



تقدیم به دو ساره پرفروغ آسان زندگیم، پدر و مادر عزیز تر از جانم، به پاس تام فداکاری بی حایت بووشویق بیشان فداکاری بی حایت بووشویق بیشان

اکنون که به یاری خداوندگام دیکری از زندگی را پشت سرگذاشه ام، وظیفه خود می دانم از کسانی که بدون یاری آن نانجام این پژویش ممکن نبود، قدر دانی نموده و از خداوند متعال برایثان سعادت روز افزون را خواسارم.

✓ صمیانه سپاسکزارم از اسآد کرانقدر و بزرگوار جناب آقای دکتر بلالایی که افتخار یاد کمیری و بهره مندی از مراتب علمی و اخلاقی ایشان را

دانسةام ودراين دوره تحصيلي مراازمساعدت وراسنايي باي خود بسره مندنموده اند.

✔ اماتیدار جمند، جناب آقای دکترصالحی و سرکار خانم دکتررستی زاده که زحمت بازخوانی و داوری این پایان نامه رابر عهده داشة اندو از

اسادار مندم سركار خانم دكتر درويش كه از را بنايي اي ايثان نير بهره مندشدم.

✓ جمچنین از بمکاری آقای مهندس بیژن زاده کال تشکر و ساسکزاری را دارم.

✔ از تامی مئولین محترم و کارکنان صدیق دانشگده علوم دانشگاه خواجه نصیرالدین طوسی قدر دانی می نایم .

✔ صميانه سپاسکزارم از لطف و حايت باي بي ديغ خانواده ام که بمواره مثوق راېم بوده اند.

◄ و در پایان تشکر ویژه دارم از دوستان عزیزم، خانم لل رمضان پور، غبرایی، طهوری، خورشیدی، بااوسی، مقاری، لطیفی، صادقی و تامی

دوستان وعزیزانی که افتحار آشایی و به کاری با آنان را داشتم.

در کار پژوهشی حاضر، در بخش اول از کومارین-۳- کربوکسیلیک اسید برای سنتز کومارین-۳- کربوکسامیدها استفاده شده است. این ترکیبات از لحاظ فعالیت بیولوژیکی و نیز خواص فلوئورسانی حائز اهمیت می باشند.

الف) واکنش کومارین-۳- کربوکسیلیک اسید، آمین های نوع اول، مشتقات محافظت شده متیل استر α - آمینو اسیدها و هم چنین γ - آمینو اسیدها و نیز هیدرازیدها با استفاده از واکنشگر جفت کننده TBTUدر حضور باز دی ایزوپروپیل اتیل آمین و در دمای اتاق، منجر به سنتز کومارین- α - کربوکسامیدها با بهره خوب تا عالی گردید.

R=H, NEt_2

با توجه به تنوع خواص بیولوژیکی کومارین-۳- کربوکسامیدها، طرحی بر اساس واکنش او گی جهت سنتز مشتق های جدید کومارین-8-7-8 کربوکسیلیک به هدف مذکور، واکنش کومارین-8-8-9 کربوکسیلیک اسید، مشتقات O-9 پروپارژیله شده سالیسیل آلدهید ، آنیلین در حضور ایزوسیانید در واکنش او گی برای تهیه این ترکیب ها طراحی شد که در نهایت منجر به تشکیل مشتق های جدید کومارین-8-9 کربوکسامید شد.

در بخش دوم، از واکنش ۳- فرمیل کرومن در دو واکنش سه جزیی به منظور سنتز ترکیبات مختلف استفاده شده است.

ب) واکنش سه جزیی استرکر * فرمیل کرومن، مشتقات آنیلین، تری متیل سیلیل سیانید در حضور کاتالیست فسفو تنگستیک اسید در دمای اتاق منجر به سنتز مشتقات * -آمینو نیتریل حاوی اسکلت کرومن گردید. این ترکیبات می توانند در سنتز * -آمینو اسیدهای غیر معمول حاوی اسکلت کرومن مورد استفاده قرار گیرند

$$X \longrightarrow H \qquad + \quad ArNH_2 \qquad + \quad TMSCN \qquad \xrightarrow{H_3[P(W_3O_{10})_4]} \qquad X \longrightarrow N \qquad H$$

X=H, Cl

واکنش سه جزیی متوالی کنووناگل/ مایکل ۳- فرمیل کرومن، ملدروم اسید، ۴- هیدروکسی کومارین در حضور باز تری اتیل آمین منجر به سنتز اتیل پروپانوات های دارای استخلاف کرومن و کومارین در موقعیت ۳ گردید.

ساختار ترکیبات حاصل با استفاده از اطلاعات اسپکتروسکوپی، طیف بینی جرمی و هم چنین کریستالوگرافی اشعه X مورد تأیید قرار گرفته اند.

کلمات کلیدی: کومارین-۳- کربوکسیلیک اسید، کومارین-۳- کربوکسامید، ۳- فرمیل کرومن، α - آمینو نیتریل، واکنش متوالی کنووناگل/ مایکل

جدول اختصارات

EDC N¹-((ethylimino)methylene)-N³,N³-dimethylpropane-1,3-diamine

DIC N-((isopropylimino)methylene)propan-2-amine

DCC N-((cyclohexylimino)methylene)cyclohexanamine

CIC N-((isopropylimino)methylene cyclohexanamine)

BMC 2-methyl-N-((methylimino)methylene)propan-2-amine

BEC N-((ethylimino)methylene)-2-methylpropan-2-amine

BDDC N-(((2,2-dimethyl-1,3-dioxolan-4-yl)methylimino)methylene)(2,2-dimethyl-1,3-dioxolan-4-yl)methanamine

DMAP N,N-dimethylpyridin-4-amine

HATU (O-(7-azabenzotriazol-1-yl)-N,N,N',N'-tetramethyluronium hexaflurophosphate

BOP Benzotriazole-1-yl-oxy-tris-(dimethylamino)-phosphonium hexafluorophosphate

TBTU O-(Benzotriazol-1-yl)-N,N,N',N'-tetramethyluronium tetrafluoroborate

DCK 3'R,4'R-di-O-(S)-camphanoyl-(+)-cis-khellactone

DCP 3'R,4'R-di-O-(-)-camphanoyl-2',2'-dimethyldihydropyrano[2,3-f]chromone

DBU 1,8-Diazabicyclo[5.4.0]undec-7-ene

DDQ 2,3-Dichloro-5,6-dicyano-1,4-benzoquinone

PyBOP benzotriazol-1-yl-oxytripyrrolidinophosphonium hexafluorophosphate

فهرست مطالب

عنوان	صفحه
فصل اول: کومارین –۳– کربوکسیلیک اسید	١
۱-۱معرفی کومارین-۳- کربوکسیلیک اسید	۲
۲-۱ تهیه و بررسی خواص بیولوژیکی مشتقات کومارین-۳- کربوکسامید	٢
۱-۳ ترکیبات جفت کننده و انواع آنها	۶
۱-۳-۱ کربودی ایمیدها	٨
۱–۳–۲ نمکهای اورونیوم	١.
۱-۴ استفاده از کومارین ۳-کربوکسیلیک اسید به عنوان فلوئوروفور	١٣
۱-۵ استفاده از کومارین ۳-کربوکسیلیک اسید در واکنش های چند جزیی	١٧
فصل دوم: ۳– فرمیل کرومن، کاربردها و استفاده در واکنش های چند جزیی	77
۱-۲ معرفی اسکلت کرومن	77
۱-۱-۲ استفاده از کرومن ها در سنتز ترکیبات فعال بیولوژیکی و دارویی	۲۳
۲-۱-۲ سنتز رنگ های فلوئورسان	۲۸
۳-۱-۲ استفاده از ۳-فرمیل کرومن در سنتز ترکیبات طبیعی	۲۹
۲-۱-۲ استفاده از ۳-فرمیل کرومن در سنتز هتروسیکل ها	٣١
۱-۴-۱-۲ سنتز پیرازول ها	٣١
۲-۱-۴ سنتز پیرول ها	47
۲-۱-۴ سنتز بنزوفنون ها	٣٣

۲-۱-۴-۴ سنتز پیریدون ها ، پیریدین ها ، ۱،۴ — دی هیدرو پیریدین ها	٣۵
۲-۱-۴ سنتز کوینولین ها	٣٧
۲-۱-۴-۶ سنتز پیریمیدین ها	٣٨
۲-۱-۵ سایر واکنش های ۳- فرمیل کرومن	٣٩
فصل سوم: نتایج و تحلیل داده ها	۴۳
۳-۱- سنتز کومارین -۳- کربوکسامیدها	**
7-1-1 مقدمه	44
۳-۱-۲ بررسی و تفسیر طیف محصولات	41
۱-۲-۱-۳ طیف IR ترکیب 18f	۴۸
۲-۲-۱-۳ طیف <i>H-NMR</i> ترکیب۱8f	۴۸
۳-۲-۱-۳ طیف <i>C-NMR</i> ترکیب ^۳ ۲	۵٠
۳-۱-۲-۴ بررسی خاصیت فلورسانس مشتقات کومارین-۳- کربوکسامید	۵۱
۳-۳ تهیه کرومن-۳- کربوکسامیدهای پروپارژیله شده	۵۲
۲-۲-۳ مقدمه	۵۲
۳-۲-۲ بررسی و تفسیر طیف محصولات	۵۵
IP طیف I-۲-۲-۳ طیف IRترکیب 22d	۵۶
'' ۲-۲-۲-۳ طیف <i>H-NMR</i> ترکیب۲-۲-۲	۵۶
۳-۲-۲-۳ طیف <i>C-NMR</i> ترکیب ¹³ C	۵۷
۴-۲-۲-۳ طیف جرمی ترکیب22d	۵۸
۳-۳ استفاده از ۳- فرمیل کرومن در واکنش استرکر	۵۹
٣-٣- مقدمه	۵۹

۳-۳-۲ بررسی و تفسیر طیف محصولات	۶۳
۳-۳-۳ طیف <i>IR</i> ترکیب۱-۲-۳	۶۴
۲-۲-۳-۳ طیف <i>H-NMR ترکیب۲-</i> ۳-۳	۶۴
۳-۲-۳-۳ طیف <i>C-NMR "ترکیب"C</i>	۶۵
۳-۳-۳ طیف جرمی ترکیب 26c	99
۳-۳-۲ بررسی ساختار بلوری ترکیب 26c	۶٧
۳–۴ استفاده از ۳– فرمیل کرومن در واکنش متوالی کنووناگل/ مایکل	۶۹
۳–۴–۱ مقدمه	۶۹
۳-۴-۲ بررسی و تفسیر طیف محصولات	٧٢
۱-۲-۳-۴ طیف <i>IRترکیب 28a</i>	٧٢
۲-۲-۴-۳ طیف <i>HNMR ٔ</i> ترکیب۲-۴-۳	٧٣
۳-۲-۴-۳ طیف <i>°CNMR' ترکیب</i> ۳۵۵	٧۴
۳-۲-۴ بررسی ساختار بلوری ترکیب 28a	٧۵
۳-۴-۳ بررسی خاصیت فلوئورسانی محصولات	٧۶
فصل چهارم: بخش تجربی	٧٨
۱-۱ اطلاعات عمومی	٧٩
۲-۲ دستگاه ها	٧٩
۴–۳– سنتز کومارین–۳– کربوکسیلیک اسید	٧٩
۱-۳-۴ روش کار عمومی سنتز	٧٩
۴-۳-۲ اطلاعات طیفی	٨٠
۴-۴ سنتن کومارین ۳- کریوکساوردها	۸.

۴–۴–۱ روش کار عمومی سنتز	۸.
۴-۴ اطلاعات طیفی	٨١
۴–۵ تهیه کرومن–۳– کربوکسامیدهای پروپارژیله شده	٨۴
۵.۱-۴ روش عمومی تهیه مشتقات O- پروپارژیله شده سالیسیل آلدهید	٨۴
۵.۲-۴ روش عمومی تهیه کرومن-۳- کربوکسامیدهای پروپارژیله شده	۸۴
۵.۳-۴ اطلاعات طیفی	۸۵
۴–۶ استفاده از ۳– فرمیل کرومن در واکنش استرکر	٨٩
۴–۶–۱ روش کار عمومی سنتز	٨٩
۴-۶-۲ اطلاعات طیفی	٨٩
۴–۷ استفاده از ۳– فرمیل کرومن در واکنش متوالی کنووناگل/ مایکل	97
۴–۷–۱ روش کار عمومی سنتز	97
۴–۷–۲ اطلاعات طیفی	98
فصل پنجم: مراجع	٩۵
فصل ششم: پیوستها	1 • 1

فهرست شكل ها

<i>ف</i> تار کومارین-۳-کربوکسیلیک اسید	شکل۱-۱ ساخ
رکیبات فعال بیولوژیکی حاوی کومارین-۳- کربوکسامید	شکل ۱-۲- تر
ختار نوابيوسين	شکل ۱-۳ سا
فتار بازدارنده های مونو آمین اکسیداز حاوی اسکلت کومارین	شکل ۱–۴ ساخ
رفی تعدادی از واکنشگرهای جفت کننده با اسکلت کربودی ایمیدی	شکل ۱–۵ مع
ِفی تعدادی واکنشگر جفت کننده با قابلیت جلوگیری از راسمیزهشدن	ئىكل ١-۶ معر
برفی تعدادی از نمکهای اورونیوم به عنوان جفت کننده	شکل ۱–۷ مع
، های فسفونیم	شکل ۱ –۸نمک
اسایی یون مس (Π) بر مبنای فرایند رزونانس انرژی آزاد	شکل ۱–۹ شن
ىنحنى نشر و جذب تركيب	شکل ۱۰-۱ م
ساختار و اثر شناساگرهای فلوئورسانس برای پروتئین نورتاب سبز	شکل ۱۱-۱ س
اختار كرومن	شکل۲-۱- سا
ساختار پلورامایسین A	شکل ۲-۲– س
اختار DCK	شکل ۲–۳–س
ساختار DCP	شکل ۲-۴– س
ر کیبات حاوی اسکلت کرومنی با خاصیت ضد سل	شکل ۲–۵– تر
اختار ترکیبات طبیعی دارای اسکلت بنزوپیران	شکل۲-۶- سا
ماختار ترکیبات طبیعی حاوی کرومن۴۰	شکل ۲-۷- س
بف <i>H-NMR</i> ترکیب 18f	شکل ۳–۱ طد

۵٠	شکل ۳-۲ طیف <i>C-NMR"</i> ترکیب18f
۵۲	شکل ۳-۳ طیف نشری ترکیبات 18a-f در حلالDMF
۵۷	شکل ۳–۴طیف <i>H-NMR'</i> ترکیب ['] H-PMR
۵۸	شکل ۳-۵طیف <i>C-NMR</i> تر کیب ¹³ C
۵۹	شکل ۳-۶ طیف جرمی ترکیب ۲۲c
۶۵	شکل ۳-۷ طیف <i>H NMR</i> تر کیب 26c
99	شکل ۳–۸-طیف C NMR ترکیب ¹³ C سکل ۳–۸-طیف
۶۷	شکل۳-۹ طیف جرمی ترکیب
۶۷	شکل ۳-۱۰ساختار بلوری ترکیب 26c
۶۸	شکل ۳-۱۱ پیوند هیدروژنی بین مولکولی در ترکیب 26c
٧۴	شکل ۳–۱۲طیف <i>HNMR</i> ترکیب 28a
٧۵	شکل ۳–۱۳ طیف <i>C-NMR</i> ترکیب
٧۶	شکل ۳–۱۴ساختار بلوری ترکیب 28a
YY	شکل ۳-۱۵ طیف نشری ترکیبات $28a$ - b در حلال DMF

فهرست شماها

شمای ۱-۱ سنتز مشتقات بی آریل پی پیرازین حاوی اسکلت کومارین ۱-۱ سنتز مشتقات بی آریل پی پیرازین حاوی استیلنی شمای ۱-۱ سنتز نوابیوسین دارای پیوند (a) آمیدی (a) استیلنی شمای ۳-۱ سنتز کومارین (a) کربوکسامید ها شمای ۱-۴ تشکیل پیوند آمیدی و نحوه جفت شدن اسیدهای آمینه شمای ۱-۵ مکانیسم تشکیل پیوند آمیدی با استفاده از واکنشگر جفت کننده

ربودیایمیدی	٩
مای ۱-۶ مکانیسم تشکیل محصول جانبی N - آسیل اوره	٩
مای ۱-۷ تعادل دو گونه نمکی اورونیوم به گوانیدینیوم در HBTU, TBTU	١١
مای ۱-۸ مکانیسم فعال سازی گروههای اسیدکربوکسیلیک توسط نمکهای اورونیوم	١٢
مای ۱–۹ واکنش آمید دار شدن دی اتیل آمینو کومارین کربوکسیلیک اسید و کاهالالید	١٣
مای ۱-۰۱ استفاده از دی اتیل آمینو کومارین کربوکسامید به عنوان حسگر	14
مای ۱-۱ کومارین پروپارژیل آمید به عنوان جستجوگر برای شناسایی یون جیوه	۱۵
مای ۱-۱۲ هیدروکسی پیریدین-۴- ان ها متصل به اسکلت کومارین	۱۵
مای ۱-۱۳ سنتز کومارین ۳- تیو اسید و اتصال آن به ایزوتیازولیدینون ها	18
مای ۱-۱۴ استفاده از کومارین-۳-کربوکسیلیک اسید در واکنش چهارجزئی اوگی	۱۸
مای ۱–۱۵ کومارین–۳– کربوکسامیدهای حاوی گروه های چربی دوست	۱۸
مای ۱-۱۶ استفاده از کومارین-۳- کربوکسیلیک اسید در واکنش دیلز- آلدر	۱۹
های ۱-۱۷سنتز N –(کومارین-۳–ایل کربونیل) $-\alpha$ –آمینو اسیدها	19
مای ۱-۱۸ سنتز ۱٬۲٬۴-تری آزول ها با استفاده از کومارین-۳-کربوهیدرازید	۲٠
مای ۱-۱۹ سنتز سیکلوپروپان ها با استفاده از معرف های آلی فلزی	71
مای ۲-۱—سنتز ۳- فرمیل کرومن	77
مای ۲-۲− سنتز تاکرین -۴-اکسو-۴ H –کرومن	۲۵
مای ۲-۳– سنتز ترکیبات ضد سرطان سینه حاوی اسکلت کرومنی	78
مای ۲-۴–سنتز ترکیب ۵-هیدروکسی -۲, ۷ - دی متیل کرومن	77
مای ۲–۵–ترکیب پیریمیدین ها، ایندولینون ها و پیرازول ها با ۳– فرمیل کرومن	۲۸
مای۲-۶ - سنتز رنگ های فلورسان	۲۹

٣٠	شمای ۲-۷– سنتز بنزوپیران با کاتالیزور فسفین
٣١	شمای ۲-۸- سنتز ترکیبات طبیعی با استفاده از بنزوپیران
٣٢	شمای ۲–۹– سنتز پیرازول ها
٣٢	شمای ۲-۱۰– سنتز پیرول کربوکسیلیک اسید
٣٢	شمای ۲-۱۱– سنتز پیرول ها
٣٣	شمای ۲-۱۲–سنتز حلقه پیرولی متصل به هتروسیکل ها
٣٣	شمای ۲–۱۳–سنتز بنزوفنون ها
٣۴	شمای ۲-۱۴ سنتز بنزوفنون ها
44	شمای ۲–۱۵– سنتز بنزوفنون ها
٣۴	شمای ۲-۱۶ حلقه زایی ۳- فرمیل کرومن توسط ایلیدهای فسفر عامل دار
٣۵	شمای ۲–۱۷– سنتز پیریدون ها
٣۵	شمای ۲–۱۸–سنتز فضا گزین پیریمیدون ها
٣۶	شمای ۲-۱۹ سنتز مشتقات پیریدین
٣٧	شمای ۲-۲۰– سنتز پیریدین های متصل به هتروسیکل ها
٣٧	شمای ۲-۲۱– سنتز ۱٬۴– دی هیدرو پیریدین ها
٣٨	شمای ۲-۲۲– سنتز کوینولین ها
٣٨	شمای ۲–۲۳– سنتز پیریمیدون ها
٣٩	شمای ۲-۲۴ سنتز پیریمیدون های متصل به هتروسیکل ها
٣٩	شمای ۲-۲۵- واکنش افزایش مایکل/ حلقه زایی
٣٩	شمای۲-۲۶-سنتز شبه پپتید های حاوی اسکلت کرومنی
۴.	شمای ۲-۲۷– سنتز کرمنوپیریدوایزوکوینولین

شمای ۲-۲۸- افزایش رادیکال به ۳- فرمیل کرومن	۴.
شمای ۲-۲۹- تشکیل کرمنیل فوران دی کربوکسیلات و سیکلوپنتا کرومن دی	
کربوکسیلات	41
شمای ۲-۳۰ سنتز مشتقات آمینو بوتنولید	41
شمای ۳-۱- سنتز مشتقات کومارین-۳- کربوکسیلیک اسید	44
نمای ۳-۲- شمای کلی واکنش سنتز کومارین-۳- کربوکسامید	44
نمای ۳–۳– مسیر سنتز کومارین–۳– کربوکسامیدها	45
شمای ۳–۴ سنتز ماده اولیه O – پروپارژیله شده سالیسیل آلدهید	۵۲
نمای ۳–۵تهیه کرومن–۳– کربوکسامیدهای پروپارژیله شده	۵۳
شمای ۳-۶ مسیر واکنش اوگی جهت سنتز کرومن-۳- کربوکسامیدهای	
پروپارژیله شده	۵۵
شمای ۳-۷ شمای کلی واکنش استرکر به منظور سنتز $lpha$ -آمینو نیتریل های	
حتوى كرومن	۶۱
شمای ۳–۸ مسیر واکنش استر کر به منظور سنتز $lpha$ -آمینو نیتریل های محتوی کرومن	۶۳
شمای ۳–۹ شمای کلی واکنش متوالی کنووناگل/ مایکل	٧٠
شمای ۳-۱۰ مسیر محتمل حمله هسته دوست به کربن موقعیت دو حلقه کرومنی	٧٠
شمای ۳-۱۱ مسیر واکنش افزایش کنووناگل/ مایکل	٧١
شمای ۳–۱۲رزونانس حلقه کرومن	٧۵
شمای ۳–۱۳ سنتز مشتقات پر استخلاف ۲– پیریدون	٧٧
شمای ۴-۱ شمای کلی واکنش سنتز کومارین ۳- کریوکسیلیک اسید	٨٠

٨١	شمای۴-۲ شمای کلی واکنش سنتز کومارین-۳- کربوکسامیدها
٨۴	شمای ۴-۳ تهیه مشتق های O - پروپارژیله شده سالیسیل آلدهیدها
٨۵	شمای ۴-۴ سنتز کرومن-۳- کربوکسامیدهای پروپارژیله شده
٨٩	شمای ۴–۵ شمای عمومی سنتز مشتقات α –آمینو نیتریل
97	شمای ۴–۶ شمای کلی واکنش متوالی کنووناگل/ مایکل

فهرست جداول

- جدول ۳-۱- استفاده از ترکیبات جفت کننده متنوع برای سنتز کومارین-۳- کربوکسامید
- جدول۳–۲ سنتز مشتقات کومارین–۳– کربوکسامید
- جدول ۳-۳ طول موج و شدت نشر مشتقات کومارین-۳- کربوکسامید در حلال های مختلف ۵۱
- جدول $^{-7}$ تهیه مشتقات O پروپارژیله شده سالیسیل آلدهید
- جدول ۳-۵ تهیه کرومن-۳- کربوکسامیدهای پروپارژیله شده
- جدول ۳-۶ نتایج حاصل از واکنش سنتز ترکیبات 22 a-f
- VT ساختار و بهره تشکیل محصولات28a-28aطی واکنش متوالی کنووناگل مایکل محصولات
- جدول $^{-8}$ طول موج و شدت نشر ترکیبات $^{-8}$ در سه حلال مختلف $^{-8}$

فصل اول

کومارین-۳- کربوکسیلیک اسید

۱-۱معرفی کومارین-۳- کربوکسیلیک اسید

کومارین۳- کربوکسیلیک اسید ویا Υ -اکسو Υ - Υ -کرومن Υ - Υ -کربوکسیلیک اسید، ماده اولیه مهمی است که در تهیه ترکیبات فعال بیولوژیکی به کار می رود. [۱] ترکیب مذکور در درمان سرطان، آلزایمر، ایدز [۲] و هم چنین برای انعقاد خون [۳] به کار می رود. این ترکیب به عنوان ماده اولیه در سنتز بسیاری از داروها مورد استفاده قرار می گیرد.از مشتق دی اتیل آمینو این ترکیب می توان به عنوان فلوئوروفور نیز استفاده نمود. [۴]به همین منظور می توان از کومارین Υ - کربوکسیلیک اسید به عنوان ردیاب برای سیستم های بیولوژیکی، شناسایی یون ها در سلول های زنده، ردیابی دارو در بدن موجودات زنده [۵] بهره برد. (شکل Υ - Υ)

a) b)
$$CO_2H$$
 O O O

شکل ۱-۱ ساختارهای a) کومارین-۳-کربوکسیلیک اسیدb)۷- دی اتیل آمینو کومارین-۳-کربوکسیلیک اسید

در این بخش به چند نمونه از کاربردهای ترکیبات فعال بیولوژیکی محتوی کومارین ۳-کربوکسیلیک اسید و مشتقات آن هاو نیز خاصیت فلوئورسانی آن ها اشاره می شود و در ادامه به کاربرد این ترکیب در واکنش های چند جزیی پرداخته خواهد شد.

۱-۲تهیه و بررسی خواص بیولوژیکی مشتقات کومارین-۳- کربوکسامید

اسکلت کومارین در ساختار بسیاری از ترکیبات فعال بیولوژیکی وجود دارد. مثال هایی از این ترکیبات حاوی کومارین در شکل ۱-۲ آورده شده است. وجودپیوند آمیدی تاثیر مهمی بر خواص بیولوژیکی ترکیبات دارد. در همین راستا تبدیل مشتقات کومارین-۳- کربوکسیلیک اسید به

۲

 $^{^{1}}$ فلوئوروفور به ترکیبی گفته می شود که دارای خاصیت فلوئورسانی باشد (Flourophor)