



وزارت علوم، تحقیقات و فناوری دانشگاه بین المللی امام خمینی (ره) دانشکده علوم پایه

گروه شیمی

پایان نامه دوره کارشناسی ارشد شیمی آلی

## عنوان:

بررسی واکنش های چند جزئی ترکیب ۶-آمینو-۳٫۱- دی متیل اوراسیل

اسا تيد راهنما:

جنا ب آقای دکترمحمد بیات

جنا ب آقای دکتر حسین ایمانیه

استاد مشاور: جناب آقای دکترعیسی یاوری

تهیه وتنظیم:

زينب معصومي

زمستان ۱۳۹۰

واکنش دی متیل استیلن دی کربوکسیلات با -8 آمینو -7,1 دی متیل اوراسیل منجر به سنتز پیریدو راحتی و کنش در دمای اتاق و در حلال متانول انجام شد. [d-7,7]

\*واکنش آلدهید های آروماتیک با ۶- آمینو ۳,۱- دی متیل اوراسیل منجر به سنتزمشتقات بیس اوراسیل می شود. واکنش در آب و یا متانول به عنوان حلال در دمای اتاق بدون افزایش هیچ کاتالیزوری انجام شد. جداسازی فرآورده از مخلوط واکنش، بسیار ساده است و فرآورده ها، نیاز به خالصسازی بیشتری ندارند.

2 
$$H_3C$$
  $CH_3$   $H_2O$   $H_3C$   $N$   $CH_3$   $C$ 

\*واکنش آلدهیدهای آروماتیک با ۶- آمینو ۳٫۱- دی متیل اوراسیل درحضور کاتالیزور پارا تولوئن سولفونیک اسید در شرایط بدون حلال ودر دمای ۱۰۰ درجه سانتیگراد، منجربه سنتز مشتقات پیریدو دی پیریمیدین ها می شود.

\*واکنش مخلوط ۲-تیوباربیتوریک اسید و۶- آمینو- ۳٫۱- دی متیل اوراسیل و آلدهید های آروماتیک ، منجر به سنتز تیواکسو پیریدو [d-8,0:d-7,1] دی پیریمیدین ها می شود. واکنش در دمای اتاق و در حلال متانول انجام شد.

## فهرست مطالب

سفحه	عنوان
	<i>فصل اول: واکنش های بر پایه اوراسیل</i>
١	۱–۱ مقدمه
۲	۱–۲ مشتقات اوراسیل
۲	۱–۳ سنتز اوراسیل
٣	۱-۴ اهمیت دارویی وبیولوژیکی مشتقات اوراسیل
٧	۱-۵ آلکیل و آلکوکسی اوراسیل
٧	۱-۶ کاربرد اوراسیل در علف کش ها
٨	۱-۷ نقش اوراسیل در ساختار RNA
٨	۱-۸ واکنش های چند جزئی بر پایه ی اوراسیل
٨	۱-۹ سنتز ترکیبات پیریمیدو پیریمیدین ها
يدين	۱-۹-۱ سنتزتر کیبات پیریمیدو $[d-3,4]$ ، پیریدو $[d-7,7]$ ، پیرانو $[d-7,7]$ ، اکسازینو $[d-3,4]$ پیریم
٩	ها با استفاده از تابش ماکرویو در حالت جامد
11	۱-۹-۱ سنتز تک ظرفی مشتقات پیریمیدو $[d-0,4]$ پیریمیدین ها تحت تابش ماکروویو ودر حالت جامد
	[ $d$ -۳,۲] پیریدو [ $d$ -۵,۴] کوئینولین ها وایندنو $[8,۵:۲,1]$ پیریدو $[d$ -۳,۲] پیریدو
14	پیریمیدین ها در آب
۱۵	۱-۰۱ سنتز ترکیبات پیرانو پیریمیدین
18	۱-۱۰-۱ سنتز تک ظرفی مشتقات پیرانو $[d- au, au]$ پیریمیدین ها وپیریدو ا $[d- au, au]$ پیریمیدین ها
۱۷	۱-۱۱ سنتز ترکیبات پیرازولو پیریمیدین ها

```
ا ییریمیدین ها [d-4,7] ییریمیدین ها ۱-۱۱-۱
۱۷
                                                           ۱--۱ سنتز ترکیبات پیررولوپیریمیدین ها
19
            ایریمیدین ها ازاوراسیل [d-\mathfrak{k},\mathfrak{r}] پیریمیدین ها ازاوراسیل ۱–۱۲–۱[d-\mathfrak{k},\mathfrak{r}] پیریمیدین ها ازاوراسیل
۲.
                                     فصل دوم: سنتز تركيبات پيريدو پيريميدين ومشتقات بيس اوراسيل
                                                                                بخش اول: مقدمه
                                                             ۱-۲ کاربرد ترکیبات پیریدو پیریمیدین
77
                                  ۱-۱-۲ سنتز پیریدو [d-7,7] پیریمیدین [d-7,7] دی اون ها
77
                   ۲-۱-۲ سنتز مشتقات ۷-فرروسنیل-۴,۲-دی اکسوییریدو[d-۳,7]ییریمیدین ها در آب
74
                              سنتزتک ظرفی وسه جزئی دی هیدروپیریدو[d-۳٫۲] ییریمیدین ها ۳-۱–۲
74
                           بیریمیدیز، ها در محیط آب [d-۳,7] بیریمیدیز، ها در محیط آب ۴-۱-۲
78
          دی [d-8, 3:d-7,7] دی ان وپیریدو [d-8, 3:d-7,7] دی از مشتقات پیریمیدو [d-8, 3:d-7,7]
                                                                      ییریمیدین-۸,۶,۴,۲ تترا ان
۲٨
                                                                     بخش دوم: بحث و نتیجه گیری
                                                                              ۲-۲-۱ واكنش كلي
٣.
                                                                        ۲-۲-۲ مکانیسم پیشنهادی
31
                                                                         ۲-۲-۳ بررسی های طیفی
38
                                                                              ۲-۲-۴ نتیجه گیری
3
                                                                          بخش سوم: بخش تجربي
                                                                  ۱-۳-۲ دستگاهها و مواد شیمیایی
٣٨
```

۲-۳-۲ روش کار عمومی سنتز ترکیب ۳۴	٣٨
۲-۳-۳ روش کار عمومی سنتز ترکیبات ۳۵	٣٨
۲-۳-۲ داده های طیفی	٣٩
فصل سوم : سنتز مشتقات پیریدو دی پیریمیدین	
بخش اول: بحث و نتیجه گیری	
۱-۱-۳ واکنش کلی	41
۳–۱–۲ مکانیسم پیشنهادی	۴۸
۳-۱-۳ بررسی های طیفی	۵٠
۳–۱–۴ نتیجه گیری	۵٠
بخش دوم : بخش تجربی	
۳–۲–۱ دستگاهها و مواد شیمیایی	۵١
۳-۲-۳ روش کار عمومی سنتز ترکیبات ۳۶	۵۱
۳-۲-۳ بررسی های طیفی	۵۲
فصل چهارم: سنتز ترکیبات تیو اکسو پیریدو دی پیریمیدین	
بخش اول: مقدمه	
۱-۱-۴ کاربرد مشتقات باربیتوریک اسید	۵۸
۱-۴ سنتزتک ظرفی مشتقات پیرازولو $[8,3:4,7]$ پیریدو $[d-7,7]$ پیریمیدین $-$ دی اون ها ۲-۱-۴	۵۸
– سنتز تک ظرفی ۷- اریل - ۱۲٫۱۱ - دی هیدروبنزو $[h]$ پیریمیدو $[d$ -۵٫۴ کوئینولین $[d$ -۱-۴	
۶۰ دی اون ها، در حلال های یونی مایع $-1\cdot, \wedge$ ( $7H,9H$ )	۶٠

۶۱	۴-۱-۴ سنتزهتروسیکل های اسپیرو تحت شرایط بدون حلال
۶۲	۵-۱-۴ سنتز آسان وموثر پیریمیدین های جوش خورده تحت تابش اولتراسونیک
	بخش دوم: بحث و نتیجه گیری
94	۱-۲-۴ واکنش کلی
94	۲-۲-۴ مکانیسم پیشنهادی
۶٧	۴-۲-۳ بررسی های طیفی
۶۸	۴-۲-۴ نتیجه گیری
	بخش سوم: بخش تجربی
99	۲-۳-۴ دستگاه ها و مواد شیمیایی
69	۲-۳-۴ روش کار عمومی برای تهیه ی ترکیبات 37a تا 37h
٧.	۳-۳-۴ داده های طیفی
١٣١	مراجع

## فهرست جداول

صفحه	عنوان
	جدول ۱: بازده ومدت زمان انجام واکنش سنتز مشتقات مختلف پیریمیدو $[d$ -۵٫۴ پیریدو
١.	پیریمیدین ها $[d$ -۵٫۴] پیرانو $[d$ -۳٫۲] پیریمیدین ها ، - $[d$ -۳٫۲]
١٢	جدول ۲: بازده ومدت زمان انجام واکنش مشتقات مختلف پیریمیدو $[d$ -۵٫۴ پیریمیدین ها
۱۳	جدول ۳: بازده ومدت زمان انجام واکنش مشتقات مختلف پیریمیدو $[d$ -۵٫۴ پیریمیدین ها
۱۵	جدول $*$ : اثر کاتالیزور و حلال دربازده سنتز ترکیبات ایندنو $[۶, 0:7,1]$ پیریدو $[d-7,7]$ پیریمیدین ها
78	جدول ۵: ترکیبات دارای گروه متیلن فعال ومحصولات بدست امده از آنها
77	جدول ۶: اثر حلال های مختلف در راندمان سنتز ترکیبات پیریدو $[d$ -۳٫۲ پیریمیدین ها
۲۸	جدول ۷: اثر کاتالیزورهای مختلف درسنتزمشتقات پیریمیدو $[d$ -۵٫۴]پیریمیدین $-$ ۷٫۴٫۲ تری ان
٣٢	جدول ۸: اثر حلال های مختلف در راندمان سنتز بیس اوراسیل ها
٣۴	جدول ۹: نقاط ذوب و بازده مشتقات مختلف بیس اوراسیل ها
49	جدول ۱۰: نقاط ذوب و بازده مشتقات مختلف پیریدو دی پیریمیدین ها
	جدول ۱۱: اثرحلال های مختلف در راندمان سنتز۷- اریل -۱۲٫۱۱- دی هیدروبنزو[h] پیریمیدو
۶۱	کوئینولین $(7H,9H)$ ۱۰٫۸ دی اون ها $[d$ ۵٫۴] کوئینولین
۶۱	جدول ۱۲: اثر کاتالیزورهای مختلف در راندمان سنتزهتروسیکل های اسپیرو
99	جدول ۱۳: نقاط ذوب وراندمان مشتقات مختلف تيواکسو پيريدو $[d$ -۴٫۵: $d$ -۴٫۵: پيريميدين ها

## فهرست شکل ها

صفحه	عنوان
	-[d-٣,٢] ، پیریدو $-[d$ -٣,٢] ، پیریدو $-[d$ -۵,۴] ، پیرانو $-[d$ -۳,۲] ، پیرانو $-[d$ -۳,۲] ، پیرانو
١.	اکسازینو $[d$ -۵٫۴] پیریمیدین ها
11	شکل ۲: مکانیسم سنتز ترکیبات پیرانو $[d$ -۳٫۲] پیریمیدین ها
١٢	شکل ۳: واکنش کلی سنتز مشتقات پیریمیدو $[d$ -۵٫۴] پیریمیدین ها
17	۱۰ شکل ۴: واکنش کلی سنتز مشتقات پیریمیدو $[d$ -۵٫۴] پیریمیدین های
١٣	شکل ۵: واکنش کلی سنتز مشتقات پیریمیدو $[d$ -۵٫۴] پیریمیدین های جدید
	شکل ۶: واکنش کلی سنتز ترکیبات پیریمیدو $[d$ -۵٫۴] کوئینولین ها وایندنو
14	پیریمیدین ها [۶٫۵ :۲٫۱] پیریمیدین ها
	[۶,۵:۲,1]شکل ۷: مکانیسم سنتز ترکیبات پیریمیدو $[d-۵,۴]$ کوئینولین ها وایندنو
۱۵	پیریدو $[d$ -۳,۲] پیریمیدین ها
18	شکل ۸: واکنش کلی سنتزمشتقات پیرانو $[d$ -۳٫۲] پیریمیدین ها وپیریدو $[d$ -۳٫۲] پیریمیدین ها
١٧	شکل ۹: مکانیسم سنتز مشتقات پیرانو $[d- au, au]$ پیریمیدین ها وپیریدو $[d- au, au]$ پیریمیدین ها
١٨	شکل ۱۰: واکنش کلی سنتزمشتقات پیرازولو $[d ext{-} ext{f}, ext{ extsf{r}}]$ پیریمیدین ها
١٨	شکل ۱۱: مکانیسم سنتز مشتقات پیرازولو $[d-rak{t},rak{m}]$ پیریمیدین ها
19	شکل ۱۲: واکنش کلی سنتزمشتقات پیررولوپیریمیدین ها
۲٠	شکل ۱۳: واکنش کلی سنتز مشتقات [۵٫۲٫۱]- اکسا دی ازولو $[d$ -۴٫۳] پیریمیدین ها

71	شکل ۱۴: واکنش کلی سنتز مشتقات ایزواکسازولوپیریمیدین ها
۲۳	شکل ۱۵: واکنش کلی سنتزپیریدو $[d$ -۳٫۲] پیریمیدین $[d$ -۳٫۲ دی اون ها
74	شکل ۱۶: واکنش کلی سنتزمشتقات ۷-فرروسنیل-۴٫۲- دی اکسوپیریدو $[d$ -۳٫۲ پیریمیدینها
۲۵	شکل ۱۷: واکنش کلی سنتز دی هیدروپیریدو $[d$ -۳٫۲] پیریمیدین ها
۲۷	شکل ۱۸: واکنش کلی سنتز پیریدو $[d$ -۳٫۲] پیریمیدین ها
77	شکل ۱۹: مکانیسم سنتز پیریدو $[d$ -۳٫۲] پیریمیدین ها
۲۸	شکل ۲۰: واکنش کلی سنتز مشتقات پیریمیدو $[d$ -۵٫۴] پیریمیدین -۷٫۴٫۲ تری ان
۲۹	شکل ۲۱: واکنش کلی سنتزپیریدو دی پیریمیدین ها
79	شکل ۲۲: اثر کاتالیزور وحلال در سنتزمشتقات پیریدو دی پیریمیدین ها
٣٠	شکل ۲۳: واکنش کلی سنتز پیریدو پیریمیدین ها
٣٠	شکل ۲۴: واکنش اوراسیل با دی متیل استیلن دی کربوکسیلات
٣١	شکل ۲۵: مکانیسم واکنش اوراسیل با دی متیل استیلن دی کربوکسیلات
٣٢	شکل ۲۶: واکنش کلی سنتز بیس اوراسیل ها
٣٣	شکل ۲۷: مکانیسم  سنتز بیس اوراسیل ها
47	شکل ۲۸: واکنش کلی سنتزمشتقات پیریدو دی پیریمیدین ها
۴۸	شکل ۲۹: مکانیسم سنتزمشتقات پیریدو دی پیریمیدین ها
۵۸	شکل ۳۰: واکنش کلی سنتزمشتقات پیرازولو $[۶,۵:۴,۳]$ پیریدو $[d$ -۳,۲] پیریمیدین $-$ دی اون ها
	شکل ۳۱: واکنش کلی سنتزمشتقات تیواکسوپیرازولو $[8,3:4,7]$ پیریدو $[d-7,7]$ پیریمیدین
۶٠	<i>–</i> دی اون ها