



دانشگاه مازندران

دانشکده شیمی

پایان نامه دوره کارشناسی ارشد در رشته شیمی آلی

تحت عنوان:

ستترز بیس ایندولیل متانها، تریس ایندولیل متانها و دی ایندولیل اکس ایندولها در حضور کاتالیزگرهای سلولز سولفوریک اسید و β -سیکلودکسترین سولفوریک اسید

استاد راهنما:

دکتر حشمت ا... علی نژاد

استاد مشاور:

دکتر مسلم منصور لکورج

نگارش:

آصفه حق حقیقی

شهریورماه 1388

بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِيْمِ

تقدیم :

به روان پاک مادر عزیزم

به پدرم، تکیه گاه زندگیم، که زندگی ام

برایش همه رنج بوده و وجودش برایم همه

مهر، به پاس عاطفه سرشارش، که در

سخت ترین شرایط ، روحم را از تنهايی و

نومیدی رهایی می دهد.

به پاس قلب بزرگش که فریادرس است

و سرگردانی در پناهش به شجاعت و

پایداری می گراید و به پاس محبت بی

دريغش که فروکش نمی کند.

و به نگاه پر مهر خواهرم، ماجده

سپاسگزاری:

سپاس و ثنا یگانه خالقی را که ذرات وجودم در تلالو حضورش نورانی می شود و
نگاه خسته ام از جوشش مهرش جان می گیرد سپاس می گویم هم او را که یگانه ترین
در عظمت و تنها ترین در اوج و پاک ترین در وجود است.

از استاد راهنمای عزیزم آقای دکتر علینژاد که در طول این مدت صبورانه و
دلسوزانه مرا هم در جهت رشد علمی و هم رشد و تعالی فکری و معنوی راهنمایی
کردند کمال تشکر را دارم با سپاس از او که کلام پر مهرش دلنشیں، رفتار خاضعانه‌اش
ستودنی و دانشش آموختنیست و مرا همین بس که شاگردی در محضر این بزرگوار تا
پایان عمر باشم.

از استاد مشاور بزرگوارم آقای دکتر دلکورج و نیز از تمامی اساتیدی که در طول این
دوره مرا در دستیابی به اهداف تحصیلی همراهی کردند سپاسگزارم.
از همیاری و همدلی دوستان خوبی که صادقانه در کنارم بودند، صمیمانه تشکر
می‌کنیم.

و در نهایت سپاسی بی شائبه دارم از خانواده‌ی عزیزم که همواره مشوق اصلی من
در تمام دوران تحصیل بودند و موفقیت خود را از آغاز دوران تحصیل تا کنون مرهون
زحمات بی دریغ آنها هستم.

چکیده:

سنتز بیس ایندولیل متانها و ۳ و ۳-دی ایندولیل اکس ایندولها در از واکنش های مهم در سنتز

ترکیبات آلی بشمار می رود. استفاده از واکنشگرهای ارزان قیمت، انتخابی و با کارایی بالا همواره

مورد نظر شیمیدانان آلی بوده است. روش‌های متعددی برای این سنتز گزارش شده است، که اکثر

این روشها دارای معايیت مانند پر هزینه بودن تهیه کاتالیزگر، زمان طولانی واکنش، راندمان پایین،

مشکل جداسازی و خالص سازی، سمیت بالا و شرایط سخت واکنش می باشند.

در این پژوهه سنتز بیس ایندولیل متانها و ۳ و ۳-دی ایندولیل اکس ایندولها در مجاورت

کاتالیزگرهای سلولز سولفوریک اسید و بتا سیکلو دکسترین سولفوریک اسید در حلال متانول، در

شرایط بدون حلول و در حلول آب انجام شد.

دامنه واکنش ها شامل آلدھیدهای آروماتیک و آلیفاتیک، کتون های آلیفاتیک حلقوی و غیر

حلقوی و انواع ایندولها می باشد.

در مقایسه با دیگر روش ها برای سنتز بیس ایندولیل متانها روش انجام شده در این پژوهه از

راندمان بالاتر و سمیت کمتری برخوردار است.

مقدمه :

اخیرا تاکید علم و فنا وری ، بیشتر در راستای استفاده از فرایندها و منابع مناسب ، آسان و سازگار با محیط زیست می باشد و شیمیدانها سعی در اصلاح برخی از واکنشها در راستای کاهش هزینه ها و کاهش مشکلات ناشی از آلودگی محیط زیست دارند. به همین علت استفاده از کاتالیزگرهای غیرسمی و حذف حللهای سمی در واکنشهای آلی از مهمترین زمینه تحقیقات شیمیدانها می باشد. البته اغلب دانشمندان سعی در استفاده از روشهای شیمیایی سالم و مقرن به صرفه از لحاظ اقتصادی که قابل اجرا در صنعت و همچنین در مقیاس بزرگ باشد را دارند.

امروزه انجام واکنشها به کمک کاتالیزگرهای اسید جامد که دارای بسترهای معدنی یا پلیمری هستند به علت جداسازی آسان و زیست سازگاری و نیز قابلیت استفاده مجدد از کاتالیزگر، مورد توجه خاص قرار گرفته است. [1و2]

عنوان

صفحه

فصل اول

2	-1-1-1	ترکیبات هتروسیکل
2	-1-1-1	طبقه بندی ترکیبات هتروسیکل
2	-1-1-1	هتروسیکلهای غیر آروماتیک
	-1	
2	-1-1-1	هتروسیکلهای آروماتیک
	-2	
3	-1-1-1	ترکیبات هتروسیکل مشتق شده از بنزن
	-3	
3	-1-1-1	هتروسیکلهای آروماتیک دوحلقه‌ای
	-4	
3	-2-1-1	برخی از کاربردهای ترکیبات هتروسیکل
4	-3-1-1	برخی هتروسیکلهای مضر
4	-2-1	ایندول

5	- سنتز مشتقات ایندول	-1-2-1
5	- سنتز فیشر	-1-2-1
		-1
6	- سنتز لینگروبر با چو	-1-2-1
		-2
6	- سنتز کاسترو	-1-2-1
		-3
7	- سنتز لاروک	-1-2-1
		-4
7	- سنتز ریسرت	-1-2-1
		-5
8	- سنتز ننیزسک	-1-2-1
		-6
8	- مروری بر برخی ازو اکنشهای شیمیایی ایندول	-2-2-1
8	- بازیسیته نیتروژن	-2-2-1
		-1
9	- جانشینی الکترون دوستی در ایندول ها	-2-2-1
		-2
9	- کربن اسیدی و لیتیم دارشدن در موقعیت C-2	-2-2-1
		-3
10	- اکسایش	-2-2-1
		-4
10	- حلقه افزایی ایندول	-2-2-1

11	-3-2-1	مشتقات ایندول و خواص انها
12	-4-2-1	برخی از مشتقات ایندولها و روش‌های سنتزی انها
16	-3-1	دی ایندولیل متانها
17	-4-1	تریس ایندولیل متانها
17	-5-1	دی ایندولیل اکس ایندولها
17	-6-1	خواص ضد سرطانی دی ایندولیل متانها
18	-7-1	مروری بر واکنش‌های انجام شده در فاز جامد
20	-8-1	انجام واکنش در شرایط هتروژن
21	-9-1	کاتالیزگر
21	-1-9-1	انواع کاتالیزگر
22	-1-9-1	کاتالیزگر همگن
	-1	
22	-1-9-1	کاتالیزگر ناهمگن
	-2	
22	-1-9-1	کاتالیزگر زیستی
	-3	
23	-10-1	شیمی سبز
23	-1-10-1	اصول شیمی سبز
24	-11-1	مروری بر سلولز و سلولز سولفوریک اسید
25	-1-11-1	سلولز و ساختار شیمیایی آن
25	-2-11-1	تولید سلولز
26	-3-11-1	کاربرد سلولز

26	-4-11-1	سلولز سولفوريک اسید
26	-12-1	سیکلودکسترين
27	-1-12-1	تاریچه سیکلودکسترين ها
27	-2-12-1	ساختار سیکلودکسترين ها
29	-3-12-1	سنتز سایکلو دکسترين ها
29	-4-12-1	کاربردهای سیکلودکسترين ها
30	-5-12-1	β - سیکلودکسترين
30	-6-12-1	راههای بازیافت β - سیکلودکسترين
31	-7-12-1	β - سیکلودکسترين سولفوريک اسید
31	-13-1	هدف از تحقیق
	فصل دوم	
32	-2	جgesch تجربی
32	-1-2	دستگاههای مورد استفاده
32	-2-2	مواد مورد استفاده
33	-1-2-2	تهیه سلولز سولفوريک اسید
33	-2-2-2	تهیه β - سایکلودکسترين سولفوريک اسید
34	-3-2	سنتز بیس ایندولیل متانها و تریس ایندولیل
		متانها و 3 و 3-دی ایندولیل اکس ایندولها در
		جاورت سلولز سولفوريک اسید در شرایط هتروژن
34	-1-3-2	سنتز 3 و 3-دی ایندولیل فنیل متان در جاورت
		سلولز سولفوريک اسید در حلال های مختلف جهت تعیین بهترین حلال
34	-2-3-2	تعیین بهترین نسبت وزنی سلولز سولفوريک اسید با

- استفاده از ایندول و بنزآلدهید در حلال مтанول
- 35 -3-3-2 روش عمومی برای سنتز بیس ایندولیل مтанها، تریس ایندولیل مтанها و 3-دی ایندولیل اکس ایندولها تحت شرایط هتروژن با استفاده از سلولز سولفوریک اسید در حلال مтанول
- 36 -4-3-2 واکنش بنزآلدهید و ایندول تحت شرایط هتروژن با استفاده از سلولز سولفوریک اسید در حلال مтанول
- 37 -4-2 سنتز بیس ایندولیل مтанها و تریس ایندولیل مтанها و 3-دی ایندولیل اکس ایندولها در
- 1-4-2 حضور سلولز سولفوریک اسید در شرایط بدون حلال تعیین بهترین مقدار سلولز سولفوریک اسید در شرایط بدون حلال
- 37 -2-4-2 روش عمومی برای واکنش ترکیبات کربونیل دار با ایندولها با استفاده از سلولز سولفوریک اسید در فاز جامد
- 38 -3-4-2 واکنش بنزآلدهید و ایندول با استفاده از سلولز سولفوریک اسید در فاز جامد
- 38 -5-2 سنتز بیس ایندولیل مтанها و تریس ایندولیل مтанها و 3-دی ایندولیل اکس ایندولها در
- 1-5-2 حضور سلولز سولفوریک اسید در حلال آب تعیین بهترین مقدار سلولز سولفوریک اسید در حلال آب
- 39 -2-5-2 تعیین بهترین مقدار دمایی در حلال آب

- 40 -3-5-2 روش عمومی برای واکنش ترکیبات کربونیل دار با ایندولها با استفاده از سلولز سولفوریک اسید در حلال آب
- 40 -4-5-2 واکنش بنزآلدهید و ایندول با استفاده از سلولز سولفوریک اسید در حلال آب
- 41 -6-2 سنتز بیس ایندولیل متانها و تریس ایندولیل متانها و 3 و 3 - دی ایندولیل اکس ایندولها در حضور β -سیکلودکسترین سولفوریک اسید فصل سوم
- 42 -1-3 بحث و نتیجه‌گیری
- 43 -2-3 سنتز بیس ایندولیل متانها و تریس ایندولیل متانها و 3 و 3 - دی ایندولیل اکس ایندولها در جاوت سلولز سولفوریک
- 43 -1-2-3 اسید بهینه سازی واکنش ایندولها با ترکیبات کربونیل در سیستم هتروژن بهینه سازی شرایط واکنش ایندولها با ترکیبات کربونیلدار در سیستم هتروژن
- 43 -1-2-3 بهینه سازی مقدار کاتالیزگر -1
- 44 -1-2-3 انتخاب حلال -2
- 49 -1-2-3 بررسی نتایج جدول -3
- 50 -3-3 واکنش ایندولها با ترکیبات کربونیلدار در فاز

جامد

- 50 -1-3-3 بهینه سازی شرایط واکنش ایندولها با ترکیبات کربونیلدار در فاز جامد
- 50 -1-3-3 بهینه سازی مقدار کاتالیزگر سلولز سولفوریک -1 اسید
- 51 -1-3-3 انتخاب دمای اتاق برای انجام واکنش ایندولها با ترکیبات کربونیلدار در فاز جامد
- 54 -1-3-3 بررسی نتایج جدول -3
- 55 -4-3 انتخاب گری شیمیایی واکنش ایندولها با ترکیبات کربونیلدار در حضور کاتالیزگر سلولز سولفوریک اسید
- 55 -5-3 سنتز بیس ایندولیل متانها و تریس ایندولیل -3 و 3 - دی ایندولیل اکس ایندولها در حضور سلولز سولفوریک اسید در حل آب
- 56 -1-5-3 بهینه سازی شرایط واکنش ایندولها با ترکیبات کربونیلدار در آب
- 56 -1-5-3 بهینه سازی مقدار کاتالیزگر سلولز سولفوریک -1 اسید
- 56 -1-5-3 انتخاب دما برای انجام واکنش ایندولها با ترکیبات کربونیلدار در آب
- 61 -4-5-3 بررسی نتایج جدول
- 62 -6-3 سنتز بیس ایندولیل متانها و تریس ایندولیل -3 و 3 - دی ایندولیل اکس ایندولها در

	حضور β - سیکلودکسٹرین سولفوریک اسید
62	-1-6-3 بهینه سازی و اکنش ایندولها با ترکیبات کربونیل در سیستم هتروژن
63	-1-6-3 بررسی نتایج جدول -2
68	-2-6-3 بهینه سازی و اکنش ایندولها با ترکیبات کربونیل
68	-1 دار در فاز جامد -2-6-3 بررسی نتایج جدول -2
72	-3-6-3 و اکنش ایندولها با ترکیبات کربونیلدار در حضور β -1 سیکلودکسٹرین سولفوریک اسید در آب
73	-3-6-3 بررسی نتایج جدول -2
79	نتیجه گیری
80	بخش طیف ها
94	منابع

فهرست جداول

صفحه	فهرست
جدول 3-1: بررسی مقدار کاتالیزگر (سلولز سولفوریک اسید) بر روی واکنش ایندول با بنزآلدهید در سیستم هتروژن (حال	
43	متانول) الف
جدول 3-2: بررسی حال و اکنش ایندول با بنزآلدهید در سیستم هتروژن در حضور سلولز سولفوریک اسید (الف)	
44	
جدول 3-3: سنتز بیس ایندولیل متانها، تریس ایندولیل متانها و 3 و 3-دی ایندولیل اکس ایندولها از واکنش ایندولها با	
45	ترکیبات کربونیل در مجاورت کاتالیزگر سلولز سولفوریک اسید در حال متانول
51	جدول 3-4: بررسی مقدار کاتالیزگر (سلولز سولفوریک اسید) بر روی واکنش ایندول با بنزآلدهید در فاز جامد الف
جدول 3-5: سنتز بیس ایندولیل متانها، تریس ایندولیل متانها و 3 و 3-دی ایندولیل اکس ایندولها از واکنش ایندولها با	
52	ترکیبات کربونیل در مجاورت کاتالیزگر سلولز سولفوریک اسید در فاز جامد
56	جدول 3-6: بررسی مقدار کاتالیزگر (سلولز سولفوریک اسید) بر روی واکنش ایندول با بنزآلدهید در آب الف
57	جدول 3-7: بررسی دما بر روی واکنش ایندول با بنزآلدهید در آب الف
جدول 3-8: سنتز بیس ایندولیل متانها، تریس ایندولیل متانها و 3 و 3-دی ایندولیل اکس ایندولها از واکنش ایندولها با	
58	ترکیبات کربونیل دار در مجاورت کاتالیزگر سلولز سولفوریک اسید در آب
جدول 3-9: بررسی واکنش ایندول با بنزآلدهید در سه حالت (حال متابولوژیکی، بدون حال و محیط آبی) در مجاورت سلولز	
62	سولفوریک اسید الف
جدول 3-10: بررسی مقدار کاتالیزگر (β -CDSA) بر روی واکنش ایندول با بنزآلدهید در سیستم هتروژن	
63	(حال متابولوژیکی الف)
جدول 3-11: بررسی حال در واکنش ایندول با بنزآلدهید در سیستم هتروژن در حضور β -سیکلودکسترین سولفوریک	
63	اسید الف
جدول 3-12: سنتز بیس ایندولیل متانها، تریس ایندولیل متانها و 3 و 3-دی ایندولیل اکس ایندولها از واکنش ایندولها با ترکیبات	
64	کربونیل در مجاورت کاتالیزگر β -CDSA در متابولوژیکی