



دانشکده شیمی

گروه شیمی آلی

پایان نامه :

برای دریافت درجه کارشناسی ارشد در رشته شیمی آلی

عنوان:

تهیه پلی آنیلین سیلیسیم دار در حضور Fe_3O_4 و بررسی
برخی خصوصیات آنها

استاد راهنمای:

دکتر علی اکبر انتظامی

استاد مشاور:

دکتر ناصر ارسلانی

پژوهشگر:

حامد تقی الهی

آذر ۱۳۹۰

تقدیم به:

پدر عزیزم،

این اسوه بـ شکوه

که بدین جا رسانیدم امتداد
اندیشه هـای بلندش.

پاسخی به زحمات بی دریغش
و بوسه ای بر دستان بی منتشر .

و

مادر مهربانم ،
این نادره وجود
که وجودم همه از اوست .
دستان دعا پیشه و قلب مهربانش
همواره ره گشای من است .

تقدیم به :

برادر عزیزم
و همچنین
خواهر مهربان و داماد عزیzman
که همواره مشوق و پاریگر من در
تمام مراحل زندگیم
بوده و هستند .

تقدیم به :

استاد بزرگوارم
جناب آقای دکتر انتظامی
که ارزشمندترین ورقهای دفتر
تحصیلم را در محضر ایشان
نگاشتم و از راهنمایی‌های
ارزnde علمی و اخلاقی‌شان بهره-
مند بودم .

با سپاس و تقدیر از:

استاد راهنمای بزرگوار و ارجمند، جناب آقای دکتر علی اکبر انتظامی که شاگردی ایشان افتخاری بزرگ برای اینجانب بوده و همواره از رهنمودهای ارزشمند علمی و اخلاقی ایشان بهره مند بودم.

استاد ارجمند جناب آقای دکتر ناصر ارسلانی که زحمت مشاوره این پایان نامه را به عهده داشتند.

استاد ارجمند جناب آقای دکتر کاظم دیندار صفا که زحمت داوری این پایان نامه را به عهده داشتند.

همچنین از جناب آقای دکتر رضا تیموری مفرد که در حق اینجانب نهایت لطف و محبت را داشتند کمال تشکر و قدردانی را دارم.

همچنین از هم آزمایشگاهی ها و دوستان عزیزم خانم‌ها، غیربی، شادی، فتحی، کاشفی، علیزاده و صالح قدیمی و آقایان پورجمال، مسکنی، نجیدی، تذکابنی، رجبی، شریفی و شکری کمال تشکر و سپاس را دارم.

نام خانوادگی دانشجو: تقی الهی
نام: حامد

فصل ۱ : بررسی منابع

عنوان پایان نامه: تهیه پلی آنیلین سیلیسیم دار در حضور Fe_3O_4 و بررسی برخی خصوصیات آنها	
استاد راهنمای: دکتر علی اکبر انتظامی استاد مشاور: دکتر ناصر ارسلانی	
مقطع تحصیلی: کارشناسی ارشد آلس: گرایش:	رشته: شیمی دانشگاه: تبریز
تاریخ فارغ تعداد صفحه: ۱۲۰	دانشکده: شیمی التحصیلی:
کلید واژه ها: پلی آنیلین، هگزامتیل دی سیلازان، نانوذرات اکسید آهن مغناطیسی، سیلیلیاسیون	
چکیده:	
<p>پلی آنیلین به عنوان یکی از پلیمرهای هادی بسیار مهم به دلیل داشتن پایداری محیطی بالا مورد توجه می‌باشد. اگرچه فرم هادی این پلیمر به دلیل عدم حلایت در حللهای آلی رایج و عدم داشتن نقطه ذوب دارای فرایندپذیری کمی می‌باشد. به منظور ایجاد حلایت و نقطه ذوب می‌توان با وارد کردن استخلافها به زنجیر پلیمری با استفاده از روش‌های مختلف می‌توان فرایند پذیری این پلیمر را بهبود بخشد. در کار پژوهشی حاضر سعی شده است که با انجام فرایند گرافت بر روی پلی آنیلین حلایت این پلیمر را در حللهای آلی مثل تولوئن بهبود داده شود. چون پلی آنیلین در حللهای آلی غیر قطبی قابل حل نیست. در این پروژه فرایند سیلیلیاسیون پلی آنیلین در حضور نانوذرات اکسید آهن مغناطیسی در شرایط سهل و در دمای اتاق انجام شده و در ضمن اینکه پلی آنیلین استخلاف شده الکترو اکتیوی خود را حفظ کرده است، حلایت قابل توجهی نیز در حللهای غیر قطبی مثل تولوئن از خود نشان داده است. در ضمن این پلیمرها نانوذره بودن خودشان را بعد از سیلیلیاسیون نیز حفظ کرده اند. در ادامه کار پژوهشی مونومر آنیلین را نیز در حضور نانوذرات اکسید آهن مغناطیسی سیلیلیه کردیم و نقش این نانوذرات را در این واکنش با آنالیز GC مورد بررسی قرار دادیم و اثبات شد که OH های روی این نانوذرات نقش مهمی در فرایند سیلیلیاسیون دارند. ضمن اینکه انجام فرایند گرافت بر روی زنجیر پلی آنیلین و تغییرات در خواص الکتریکی، رفتار حرارتی و همچنین مورفولوژی سطح نمونه ها با آنالیزهای SEM, UV, DSC, XRD, CV, IR, ... مورد مطالعه</p>	

فصل ۱ : بررسی منابع

قرار گرفته اند.

فهرست مطالب

فصل اول: بررسی منابع

-۱-۱

پلیمرهای رسانای
.....
.....	۱.....

-۲-۱ - مکانیزم

رسانایی
.....
.....	۳.....

فصل ۱ : بررسی منابع

۱-۱-۱- مکانیزم رسانایی الکتریکی در پلیمرها	۵
۱-۲-۱- سولیتون، پلارون و بیپلارون در پلیمرهای رسانا	۷
۱-۳-۱- فرآیند دوپینگ در پلیمرهای هادی	۱۰
۱-۳-۲- روش‌های دوپینگ	۱۰
۱-۴-۱- پلیآنیلین و ساختمان آن	۱۱
۱-۴-۲- روش‌های سنتز پلیآنیلین	۱۳
۱-۴-۳- مکانیزم پلیمریزاسون آنیلین	۱۵
۱-۴-۴-۱- بررسی مکانیزم پلیمریزاسون کاتیون رادیکالی آنیلین	۱۵
۱-۴-۴-۲- بررسی مکانیزم پلیمریزاسیون کاتیونی آنیلین	۱۷

فصل ۱ : بررسی منابع

۱-۵-۱- فرآیند دوپینگ در پلی آنیلین	۲۰
۱-۵-۲- دوپینگ اکسایشی	۲۰
۱-۵-۳- دوپینگ پروتونی	۲۱
۱-۶- کاربردهای پلی آنیلین	۲۴
۱-۷- روش‌های بهبود فرآیند پذیری پلی آنیلین	۲۷
۱-۷-۱- تهیه کوپلیمرهای پلی آنیلین	۲۸
۱-۷-۲- تهیه مشتقات استخلافدار پلی آنیلین	۲۸

فصل ۱ : بررسی منابع

-۳-۷-۱-تهیه مخلوطهای پلیمر- پلی آنیلین.....	۳۲.....
-۴-۷-۱-استفاده از اسیدهای آلی پروتونی.....	۳۳.....
-۵-۷-۱-و اکنش N استخلافی پلی آنیلین با هگزامتیل دی سیلازان (سیلیلاسیون) در حضور نانوذرات اکسید آهن مغناطیسی.....	۳۳.....
-۶-۱-نano ذرات اکسید آهن مغناطیسی.....	۳۴.....
-۷-۱-اهمیت nano ذرات اکسید آهن مغناطیسی.....	۳۴.....
-۸-۱-خصوصیات مغناطیسی nano ذرات اکسید آهن.....	۳۵.....
-۹-۱-سنتر nano ذرات اکسید آهن مغناطیسی	۳۸.....
-۱۰-۱-هدف از کار پژوهشی.....	۴۱..

فصل دوم : مواد و روشها

فصل ۱ : بررسی منابع

۱-۲- مواد شیمیایی	۴۳.....
.....
.....
.....
- ۲-۲ حلالها	۴۳.....
.....
.....
.....
- ۳-۲ خالصسازی	۴۳.....
.....
.....
.....
- ۴-۲ دستگاهها و تجهیزات به کار گرفته شده	۴۴.....
.....
- ۴-۲ سنتز نانو ذرات اکسید آهن	۴۵.....
.....
.....
.....
- ۶-۲ واکنش هگزامتیل دی سیلان با آنیلین در حضور نانو ذرات اکسید آهن مغناطیسی	۴۶.....
- ۷-۲ واکنش هگزامتیل دی سیلان با نانو ذرات اکسید آهن مغناطیسی	۴۷.....
- ۸-۲ واکنش نانو ذرات اکسید آهن مغناطیسی سیلسیم دار با آنیلین	۴۸.....
- ۹-۲ واکنش آنیلین با هگزامتیل دی سیلان	۴۹.....
.....
.....
- ۱۰-۲ سنتز پلی آنیلین با روش بین دو فاز	۵۰.....
.....
.....
.....

فصل ۱ : بررسی منابع

۱۱-۲- واکنش حالت آمرالدین پلی آنیلین با مقادیر متفاوت هگزامتیل دی سیلازان در حضور نانو ذرات اکسید آهن مغناطیسی	۵۱.....
۱۲-۲- واکنش حالت آمرالدین پلی آنیلین با هگزامتیل دی سیلازان در حضور مقادیر متفاوت نانو ذرات اکسید آهن مغناطیسی	۵۳.....
۱۳-۲- واکنش حالت آمرالدین پلی آنیلین با هگزامتیل دی سیلازان در غیاب نانو ذرات اکسید آهن مغناطیسی	۵۴.....
۱۴-۲- تهیه امرالدین لکو امرالدین از باز.....	۵۵.....
۱۵-۲- واکنش حالت لکو امرالدین پلی آنیلین با هگزامتیل دی سیلازان در حضور نانو ذرات اکسید آهن مغناطیسی	۵۶.....
۱۶-۲- دوپه کردن نمونه های پلیمری	۵۷.....
۱۷-۲- ثبت منحنی های ولتا متري چرخه اي (CV) نمونه های پلی آنیلین N- استخلافي	۵۸.....

فصل ۱ : بررسی منابع

فصل سوم: نتایج و بحث

۱-۳-۱- سیلازان در حضور نانوذرات اکسید آهن مغناطیسی	۶۱.....
۱-۳-۲- بررسی مکانیسم واکنش سیلیلاسیون آنیلین	۶۳.....
۱-۳-۳- بررسی طیف FT-IR، Fe3O4 خالص و Fe3O4 سیلیله شده	۶۷.....
۱-۳-۴- بررسی سنتز پلی آنیلین به روش بین دو فاز	۷۱.....
۱-۴-۱- بررسی طیف FT-IR پلی آنیلین سنتز شده به روش بین دو فاز	۷۲.....
۱-۴-۲- ساختار پلی آنیلین در فرم عایق و هادی	۷۳.....
۱-۴-۳- تغییرات ساختاری به هنگام دوپینگ	۷۴.....
۱-۵- بررسی سنتز لکو امرالدین از امرالدین	۷۵.....

فصل ۱ : بررسی منابع

۳-۱-۵-۳- بررسی طیف FT-IR لکوامرالدین	75
۲-۵-۳- بررسی هدایت در پلی آنیلین های سنتز شد ۵	76
۳-۵-۳- بررسی اندازه ذرات پلی آنیلین تهیه شده به روش بین دو فاز	77
۶-۳- اکسید آهن نانوذرات سنتز	78
۱-۶-۳- IR بررسی طیف سنجی FT-	79
۷-۳ - بررسی سنتز پلی آنیلین N- استخلافی با استفاده از واکنش های N- سیلیلاسیون در حضور نانو ذرات اکسید آهن مغناطیسی	80
۱-۷-۳- بررسی انجام واکنش N- سیلیلاسیون با استفاده از ترکیب هگزا متیل دی سیلازان (HMDS) در حضور نانو ذرات اکسید آهن مغناطیسی	81
۲-۷-۳- بررسی نتایج حاصل از اندازه گیری درصد Si در پلی مرهای حاصله با استفاده از اندازه گیری نشر اتمی (ICP)	84
۳-۷-۳- بررسی طیف FT-IR پلی آنیلین های N- استخلافی با هگزا متیل دی سیلازان در حضور نانو ذرات اکسید آهن	

فصل ۱ : بررسی منابع

فصل ۱ : بررسی منابع

.....	101.....			
UV-	طیفهای	تغییرات	بررسی	-۱۲-۳
.....	Vis
		103.....		
۱۳-۳	بررسی مورفولوژی پلی آنیلین های N-استخلافی با هگزا متیل دی سیلازان.....	106.....		
۱۴-۳	بررسی طیف های XRD نمونه های پلی آنیلین سنتز شده	109.....		
				نتیجه گیری.....
.....	112.....		
.....			پیشنهادات.....
		113.....		
				منابع.....
				114.....

فهرست جداول

جدول (۱)	-۱
.....	(۱)
.....	
	۲.....

فصل ۱ : بررسی منابع

جدول (۳-۱)	۶۴
جدول (۳-۲)	۶۵
جدول (۳-۳)	۷۰
جدول (۳-۴)	۸۰
جدول (۳-۵)	۸۸
جدول (۳-۶)	۹۶
جدول (۳-۷)	۹۷
جدول (۳-۸)	۹۷

فهرست اشکال

فصل ۱ : بررسی منابع

..... شکل (۹-۱) - مکانیزم پلیمریزاسیون کاتیونی در محلول اسیدی	۱۹
..... شکل (۱۰-۱) - فرم های رزونانسی پلی آنیلین در دوپینگ پروتونی	۲۳
..... شکل (۱۱-۱) - دوپینگ شکل پروتونی امرالدین باز توسط نمکهای MX	۲۴
..... شکل (۱۲-۱) - نمودار کاربردهای گوناگون پلی آنیلین	۲۵
..... شکل (۱۳-۱) - ساختار کریستالی مگنتیت	۳۵
..... شکل (۱۴-۱) - مکانیسم واکنش تشکیل ذره مگنتیت از مخلوط آبی فروس و فریک کلرید با اضافه کردن یک باز	۴۰
..... شکل (۱-۲) -
..... شکل (۲-۲) -
..... شکل (۳-۲) -

فصل ۱ : بررسی منابع

٤٨	شكل (٤-٢) -
٤٩	شكل (٥-٢) -
٥٢	شكل (٦-٢) -
٥٥	شكل (٧-٢) -
٥٦	شكل (١-٣) - آنيلين
٦٢	سيليلاسيوز و اكنش

شکل (۲-۳) - طیف GC نمونه حاصل از واکنش آنیلین با HMDS در حضور Fe_3O_4 ۶۳.....

شکل (۳-۳) - طیف GC نمونه حاصل از واکنش آنیلین با HMDS در غیاب Fe_3O_4 .

شکل (۴-۳) - واکنش هگزامتیل دی سیلازان با نانو ذرات اکسید آهن مغناطیسی..... ۶۷.....

..... شکل (۳-۵) - طیف IR نانو ذرات اکسید آهن مغناطیسی خالص