



دانشگاه آزاد اسلامی

واحد تهران جنوب

دانشکده تحصیلات تكمیلی

## پایان نامه برای دریافت درجه کارشناسی ارشد "M.Sc"

### مهندسی نساجی- تکنولوژی

عنوان :

رنگرزی برخی از الیاف طبیعی و مصنوعی با استفاده از رنگهای سنتزی  
آزوئی با پایه آلفا و بتا – نفتول تولید شده در بستر نانو سیلیکاکرومیک اسید  
و تاثیر آن روی خواص ظاهری بافت

استاد راهنما :

استاد مشاور :

نگارش :

## فهرست مطالب

عنوان	شماره صفحه
چکیده :.....	۱
مقدمه .....	۲
فصل اول.....	۳
(مباحث نظری).....	۳
۱-۱-رنگ.....	۴
۱-۲-تاریخچه .....	۴
۱-۳-طبقه‌بندی مواد رنگی.....	۷
۱-۳-۱-رنگدانه‌ها (پیگمانها) .....	۷
۱-۳-۲-طبقه‌بندی رنگینه‌ها .....	۸
۱-۴-رنگینه‌های آزو .....	۱۲
۱-۴-۱-تهییه رنگینه‌های آزو .....	۱۲
۱-۴-۱-۱-دی آزو دار کردن .....	۱۲
۱-۴-۱-۱-۱-اثر گروههای استخلافی بر عمل دی آزو دار کردن .....	۱۶
۱-۴-۲-تهییه ترکیبها از وی به روش‌های دیگر [۳۴] .....	۱۸
۱-۴-۳-ساختار و فعالیت ترکیبها از وی .....	۱۹
۱-۴-۴-کاربرد رنگینه‌های آزو .....	۲۰
۱-۵-توتومری .....	۲۳
۱-۶-معرفی اسیدهای جامد .....	۲۵
۱-۶-۱-انواع اسیدهای جامد .....	۲۶
۱-۶-۱-۱-زنولیتها .....	۲۶
۱-۶-۱-۲-غربالهای مولکولی و متخلخل .....	۲۶
۱-۶-۱-۳-هتروپلی اسیدها .....	۲۸
۱-۶-۱-۴-اکسیدهای فلزی سولفاته .....	۲۸
۱-۶-۱-۵-جامدهای متخلخل .....	۲۸
۱-۶-۱-۶-کامپوزیتها .....	۲۹
۱-۶-۱-۶-۱-سیلیکا سولفوریک اسید .....	۲۹

۱-۷-۱- سنتز رنگهای آزویی:	۳۰
۱-۷-۲- کوپل شدن آزویی:	۳۱
۱-۸-۱- نانو و نانو ذرات	۳۱
۱-۸-۱-۱- نانو	۳۲
۱-۸-۱-۱-۱- تعریف نانو	۳۲
۱-۸-۱-۲- تعریف نانوفناوری	۳۲
۱-۸-۲- نانو ذرات	۳۳
۱-۸-۲-۱- تاریخچه	۳۳
۱-۸-۲-۲- خواص	۳۴
۱-۸-۳- کاربرد	۳۵
۱-۸-۳-۱- مشخصه‌هایی مواد نانو	۳۶
۱-۸-۳-۲- میکروسکوپهای الکترونی	۳۷
۱-۸-۳-۳-۱- میکروسکوپهای الکترونی رویشی (SEM)	۳۸
۱-۸-۳-۳-۲- تصویر (دستگاه SEM) ۱-۳-۸-۱-۲- میکروسکوپهای الکترونی عبوری (TEM)	۳۸
۱-۸-۳-۳-۱-۲- میکروسکوپهای الکترونی عبوری (TEM)	۳۹
فصل دوم	۴۱
۱-۱- روش‌های تجربی و آزمایشگاهی	۴۱
۱-۲-۱- مواد مصرفی و تجهیزات	۴۲
۱-۲-۲- مواد مصرفی	۴۲
۱-۲-۱-۱- تجهیزات مورد استفاده	۴۳
۱-۲-۲- آزمایش‌ها:	۴۴
۱-۲-۳-۱- روش سنتز رنگزهای دی آزو بر پایه $\beta$ -نفتول	۴۷
۱-۲-۳-۲- مطالعه طیف سنجی مادون قرمز FT-IR رنگزهای سنتز شده:	۵۰
۱-۲-۴- مطالعه طیف سنجی رزنانسی مقاطعیسی هسته پروتون و کربن NMR رنگزای سنتز شده:	۵۰
۱-۵- بررسی قابلیت جذب رنگ	۵۰
۱-۶- رنگرزی با رنگهای سنتز شده:	۵۲
۱-۷- نمونه خام پارچه	۵۹
۱-۸-۱- مقدمه:	۶۳
۱-۸-۲- نتایج به دست آمده از بررسی طیف سنجی مادون قرمز FT-IR رنگزهای سنتز شده:	۶۳

۶۴	۱-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۱ - A به فرمول شیمیایی :
۶۵	۲-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۲ - A به فرمول شیمیایی :
۶۶	۲-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۱ - B به فرمول شیمیایی :
۶۷	۲-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۲ - B به فرمول شیمیایی :
۶۸	۲-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۱ - C به فرمول شیمیایی :
۶۹	۲-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۲ - C به فرمول شیمیایی :
۷۰	۲-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۱ - D به فرمول شیمیایی :
۷۱	۲-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۲ - D به فرمول شیمیایی :
۷۲	۲-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۱ - E به فرمول شیمیایی :
۷۳	۲-۲-۳- تفسیر طیف IR FT-IR نمونه ۲ - E به فرمول شیمیایی :
۷۴	۱-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۲ - F به فرمول شیمیایی :
۷۵	۱-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۱ - G به فرمول شیمیایی :
۷۶	۱-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۲ - G به فرمول شیمیایی :
۷۷	۱-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۱ - I به فرمول شیمیایی :
۷۸	۱-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۲ - I به فرمول شیمیایی :
۷۹	۱-۲-۳- تفسیر طیف IR FT-IR نمونه ۱ - J به فرمول شیمیایی :
۸۰	۱-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۱ - K به فرمول شیمیایی :
۸۱	۱-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۲ - L به فرمول شیمیایی :
۸۲	۱-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۱ - M به فرمول شیمیایی :
۸۳	۱-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۲ - N به فرمول شیمیایی :
۸۴	۱-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۱ - O به فرمول شیمیایی :
۸۵	۱-۲-۳- تفسیر طیف IR FT-IR نمونه ۲ - P به فرمول شیمیایی :
۸۶	۱-۲-۳- تفسیر طیف FT-IR نمونه ۲ - Q به فرمول شیمیایی :
۸۷	۳-۳-۳- نتایج به دست آمده از بررسی طیف سنجی پروتون NMR رنگرآهای سنتز شده:
۸۷	۱-۳-۳- تفسیر طیف NMR نمونه ۱ - E به فرمول شیمیایی:
۸۸	۲-۳-۳- تفسیر طیف NMR نمونه ۲ - E به فرمول شیمیایی:
۸۹	۳-۳-۳- تفسیر طیف NMR نمونه ۱ - H به فرمول شیمیایی:
۹۱	۴-۳-۳- تفسیر طیف NMR نمونه ۲ - H به فرمول شیمیایی:
۹۲	۵-۳-۳- تفسیر طیف NMR نمونه ۱ - I به فرمول شیمیایی:
۹۴	۶-۳-۳- تفسیر طیف NMR نمونه ۱ - J به فرمول شیمیایی :

۹۵	۷-۳-۳- تفسیر طیف NMR نمونه ۱ - K به فرمول شیمیایی :
۹۶	نمودار ۳-۰-الف- طیف NMR نمونه ۱ - K
۹۷	۷-۳-۸- تفسیر طیف NMR نمونه ۲ - L به فرمول شیمیایی :
۹۸	۷-۳-۹- تفسیر طیف NMR نمونه ۲ - Q به فرمول شیمیایی :
۱۰۰	۴-۴-۳-۱- تفسیر طیف C-NMR نمونه ۱ - E به فرمول شیمیایی:
۱۰۲	۴-۴-۳-۲- تفسیر طیف C-NMR نمونه ۲ - H به فرمول شیمیایی:
۱۰۳	۴-۴-۳-۳- تفسیر طیف C-NMR نمونه ۱ - I به فرمول شیمیایی:
۱۰۵	۴-۴-۴-۴- تفسیر طیف C-NMR نمونه ۱ - J به فرمول شیمیایی :
۱۰۶	۴-۴-۵-۵- تفسیر طیف C-NMR نمونه ۱ - K به فرمول شیمیایی :
۱۰۸	نتیجه گیری کلی
۱۰۹	فصل چهارم
۱۱۰	منابع و مأخذ
۱۱۱	منابع فارسی :
	منابع لاتین :

## فهرست جدول ها

عنوان	شماره صفحه
جدول ۱-۱ - طبقه بندی رنگینه ها بر حسب ساختمان شیمیایی	۶
جدول ۱-۲ - تغییر شدت جذب ایزومر های آزو بنزن	۱۷
جدول ۱-۳ - برخی ویژگی های فیزیکی و شیمیایی نانو ذرات	۳۴
جدول ۲-۱ - رنگ های دی آزو بر پایه $\alpha$ - نفتول	۴۴
جدول ۲-۲ - رنگ های دی آزو بر پایه $\beta$ - نفتول	۴۷
جدول ۲-۳ - دستورالعمل رنگرزی نمونه ها	۵۲
جدول ۲-۴ - دستورالعمل حمام شستشو بعد از رنگرزی	۵۲

## فهرست نمودارها

شماره صفحه	عنوان
۵۱.....	نمودار ۲-۱- گراف رنگرزی رنگ های سنتز شده پارچه هماره
۶۳.....	نمودار ۳-۱- طیف FT-IR نمونه ۱ - A
۶۴.....	نمودار ۳-۲- طیف FT-IR نمونه ۲ - A
۶۵.....	نمودار ۳-۳- طیف FT-IR نمونه ۱ - B
۶۶.....	نمودار ۳-۴- طیف FT-IR نمونه ۲ - B
۶۷.....	نمودار ۳-۵- طیف FT-IR نمونه ۱ - C
۶۸.....	نمودار ۳-۶- طیف FT-IR نمونه ۲ - C
۶۹.....	نمودار ۳-۷- طیف FT-IR نمونه ۱ - D
۷۰.....	نمودار ۳-۸- طیف FT-IR نمونه ۲ - D
۷۱.....	نمودار ۳-۹- طیف FT-IR نمونه ۱ - E
۷۲.....	نمودار ۳-۱۰- طیف FT-IR نمونه ۲ - E
۷۳.....	نمودار ۳-۱۱- طیف FT-IR نمونه ۲ - F
۷۴.....	نمودار ۳-۱۲- طیف FT-IR نمونه ۱ - G
۷۵.....	نمودار ۳-۱۳- طیف FT-IR نمونه ۲ - G
۷۶.....	نمودار ۳-۱۴- طیف FT-IR نمونه ۱ - I
۷۷.....	نمودار ۳-۱۵- طیف FT-IR نمونه ۲ - I
۷۸.....	نمودار ۳-۱۶- طیف FT-IR نمونه ۱ - J
۷۹.....	نمودار ۳-۱۷- طیف FT-IR نمونه ۱ - K
۸۰.....	نمودار ۳-۱۸- طیف FT-IR نمونه ۲ - L
۸۱.....	نمودار ۳-۱۹- طیف FT-IR نمونه ۱ - M
۸۲.....	نمودار ۳-۲۰- طیف FT-IR نمونه ۲ - N

## فهرست نمودارها

عنوان		عنوان
	شماره صفحه	
نمودار ۳-۲۱-۳- طیف FT-IR نمونه ۱	۸۳	O –
نمودار ۳-۲۲-۳- طیف FT-IR نمونه ۲	۸۴	P –
نمودار ۳-۲۳-۳- طیف FT-IR نمونه ۲	۸۵	Q –
نمودار ۳-۲۴-۳-الف- طیف NMR نمونه ۱	۸۶	E –
نمودار ۳-۲۴-۳-ب- طیف NMR نمونه ۱	۸۷	E –
نمودار ۳-۲۵-۳-الف- طیف NMR نمونه ۲	۸۷	E –
نمودار ۳-۲۵-۳-ب- طیف NMR نمونه ۲	۸۸	E –
نمودار ۳-۲۶-۳-الف- طیف NMR نمونه ۱	۸۹	H –
نمودار ۳-۲۶-۳-ب- طیف NMR نمونه ۱	۸۹	H –
نمودار ۳-۲۷-۳-الف- طیف NMR نمونه ۲	۹۰	H –
نمودار ۳-۲۷-۳-ب- طیف NMR نمونه ۲	۹۱	H –
نمودار ۳-۲۸-۳-الف- طیف NMR نمونه ۱	۹۲	I –
نمودار ۳-۲۸-۳-ب- طیف NMR نمونه ۱	۹۲	I –
نمودار ۳-۲۹-۳-الف- طیف NMR نمونه ۱	۹۳	J –
نمودار ۳-۲۹-۳-ب- طیف NMR نمونه ۱	۹۴	J –
نمودار ۳-۳۰-۳-الف- طیف NMR نمونه ۱	۹۵	K –
نمودار ۳-۳۰-۳-ب- طیف NMR نمونه ۱	۹۵	K –
نمودار ۳-۳۱-۳-الف- طیف NMR نمونه ۲	۹۶	L –
نمودار ۳-۳۱-۳-ب- طیف NMR نمونه ۲	۹۷	L –
نمودار ۳-۳۲-۳-الف- طیف NMR نمونه ۲	۹۸	Q –
نمودار ۳-۳۲-۳-ب- طیف NMR نمونه ۲	۹۸	Q –
نمودار ۳-۳۳-۳-الف- طیف C-NMR نمونه ۱	۹۹	E –
نمودار ۳-۳۳-۳-ب- طیف C-NMR نمونه ۱	۱۰۰	E –

## فهرست نمودارها

عنوان	شماره صفحه
نمودار ۳-۳۳-ج- طیف C-NMR نمونه ۱	۱۰۰
نمودار ۳-۳۴-الف- طیف C-NMR نمونه ۲	۱۰۱
نمودار ۳-۳۴-ب- طیف C-NMR نمونه ۲	۱۰۲
نمودار ۳-۳۵-الف- طیف C-NMR نمونه ۱	۱۰۳
نمودار ۳-۳۵-ب- طیف C-NMR نمونه ۱	۱۰۴
نمودار ۳-۳۶-الف- طیف C-NMR نمونه ۱	۱۰۴
نمودار ۳-۳۶-ب- طیف C-NMR نمونه ۱	۱۰۵
نمودار ۳-۳۷-الف- طیف C-NMR نمونه ۱	۱۰۶
نمودار ۳-۳۷-ب- طیف C-NMR نمونه ۱	۱۰۶

## فهرست شکل ها

عنوان	شماره صفحه
شكل ۱-۱. تصاویری از نانو سلیکاکرومیک اسید	۲۷
شكل ۱-۲. تصاویری از نانو ذرات	۳۲
شكل ۱-۳. تصاویری از نانو ذرات	۳۵
شكل ۱-۴. تصاویری از SEM	۳۷
شكل ۱-۵. تصاویری از TEM	۳۸

## چکیده :

با توجه به اینکه سنتز برخی از رنگ های دی آزو نیوم بر پایه آلفا - نفتول و بتا - نفتول نیازمند شرایط ویژه از قبیل دمای پایین و یا استفاده از اسید های غلیظ و حتی در برخی موارد فشار های بالا می باشد، علاوه بر صرف هزینه بالا و دشواری فراوان تأمین شرایط واکنش، استهلاک دستگاه های تولید رنگ به دلیل استفاده از اسید های غلیظ از معایب این سیستم می باشد. در نتیجه برآن شدیم تا با استفاده از روشی نوین معایب این سیستم تولید رنگ را بر طرف نماییم. اخیراً در صنعت، پژوهش گران و صنعت گران تلاش فراوانی برای حذف استفاده از اسید های غلیظ داشته و توجه خاصی بر استفاده از اسید های جامد دارند. از مزایای اسید های جامد می توان به جابجایی آسان ، کاهش خوردگی راکتور و ظروف، آلایندگی کمتر محیط زیست، جلوگیری از به وجود آمدن محصولات فرعی در فرآیند و ..... اشاره نمود.

علاوه بر اینها یک عامل پر اهمیت در پژوهش ها و صنعت سیستم های ناهمگن بوده که واکنش های آلی ناهمگن ، در صنعت به خوبی جوابگو خواهند بود.

در میان اسید های جامد موجود توجه ما به نانو سیلیکا کرومیک اسید جلب شد که اسید جامدی بوده که می تواند تحت شرایط ناهمگن هم به عنوان عامل وهم به عنوان کاتالیزور برای تبدیل گروه های اصلی آلی مورد استفاده قرار گیرد.

با استفاده از بستر نانوئی فوق برخی از رنگ های دی آزو نیوم بر پایه آلفا - نفتول و بتا - نفتول در دمای محیط و فشار اتمسفر ، بادرصد بالا و زمان کوتاه تولید شد.

طیف نگاری های  $^1\text{H-NMR}$ , $\text{FT-IR}$  و  $^{13}\text{C-NMR}$  برای تأیید ساختار رنگ بر روی نمونه ها انجام گرفت . در ادامه عملیات رنگرزی بارنگ های سنتز شده صورت گرفت و سرانجام تاثیر رنگ به روی بافت الیاف آزمایش شد.