



دانشگاه آزاد اسلامی
واحد تهران جنوب
دانشکده تحصیلات تکمیلی

پایانامه برای دریافت درجه کارشناسی ارشد "M.Sc"
مهندسی نساجی - شیمی نساجی و علوم الیاف

عنوان :

بررسی اثر عوامل کراس اینک در پایداری کالای پنبه‌ای با بتا سیکلودکسترین

استاد راهنما :

استاد مشاور :

نگارش:

فهرست مطالب

صفحه	عنوان مطالب
۱	چکیده
۲	مقدمه
	فصل اول : کلیات
۴	۱-۱) هدف
۴	۲-۱) پیشینه تحقیق
۷	۳-۱) روش کار و تحقیق
	فصل دوم : شناخت سیکلودکسترین و پیوند دهنده های مورد استفاده
۹	۱-۲: سیکلودکسترین
۹	۲-۱-۱: پیدایش سیکلودکسترین
۱۰	۲-۱-۲: خواص سیکلودکسترین
۱۱	۲-۱-۳: مشتقات سیکلودکسترین
۱۱	۲-۱-۴: توانایی تشکیل کمپلکس داخلی
۱۳	۲-۱-۵: عوامل موثر بر تشکیل کمپلکس
۱۳	۲-۱-۶-۱: دینامیک محلول ها
۱۳	۲-۱-۶-۲: اثر حرارت
۱۳	۲-۱-۶-۳: حلال های مورد استفاده
۱۳	۲-۱-۶-۴: اثر آب
۱۴	۲-۱-۶-۵: خشک کردن کمپلکس ها
۱۴	۲-۱-۶-۶: رهایش
۱۴	۲-۱-۶-۷: سلولز
۱۶	۲-۱-۶-۸: ترکیبات ضد چروک
۱۸	۲-۱-۶-۹: ترکیبات سیلیکونی
۱۹	۲-۱-۶-۱۰: رنگزا راکتیو
۲۰	۲-۱-۶-۱۱: تشکیل کمپلکس بین سیکلودکسترین و بتامتاژون
	فصل سوم: روش کار
۲۴	۳-۱: مواد مورد استفاده
۲۸	۳-۲: دستگاه های مورد استفاده
۲۸	۳-۳: روش انجام آزمایشات
۳۱	۳-۴: روش بررسی ثبات شستشویی

۳۱	۳-۵: بکار بردن رنگزای کاتیونیک روی نمونه های حاوی سیکلودکسترین
۳۲	۳-۶: تهیه طیف RITF از نمونه های حاوی سیکلودکسترین
۳۲	۳-۷: تهیه تصاویر MES از نمونه های حاوی سیکلودکسترین
۳۲	۳-۸: تهیه کمپلکس بتامتاژون - سیکلودکسترین
	فصل چهارم: ارزیابی نمونه ها
۳۴	۴-۱: ارزیابی جرمی
۳۹	۴-۲: بررسی اثر رنگزای بازیک
۴۰	۴-۳: بررسی حضور سیکلودکسترین از طریق RITF
۴۳	۴-۴: بررسی حضور سیکلودکسترین به کمک MES
۴۷	۴-۵: بررسی حضور سیکلودکسترین به کمک رهایش بتامتاژون
	فصل پنجم: نتیجه گیری و پیشنهادات
۶۵	نتیجه گیری
۶۶	پیشنهادات
	منابع و مأخذ
۶۷	فهرست منابع فارسی
۶۸	فهرست منابع لاتین
۶۹	چکیده انگلیسی

فهرست جدول ها

عنوان	صفحة
جدول ۱-۲ : خواص فیزیکی سیکلودکسترین ها	۱۰
جدول ۱-۳ : خواص فیزیکی و شیمیایی بتا- سیکلودکسترین مورد استفاده	۲۴
جدول ۲-۳ : خصوصیات پارچه پنبه ای مورد استفاده	۲۵
جدول ۳-۳ : خواص فیزیکی و شیمیایی UEHMDM مورد استفاده	۲۵
جدول ۴-۳ خواص اسید سیتریک	۲۵
جدول ۵-۳ : خواص ACTB	۲۵
جدول ۶-۳ : خواص نر مکن T.۶	۲۶
جدول ۷-۳ : خواص نرمکن J.۱	۲۶
جدول ۸-۳ : خصوصیات فیزیکی و شیمیایی بتامتاژون مورد استفاده	۲۷
جدول ۹-۳ : خصوصیات استونیتریل مصری	۲۷
جدول ۱۰-۳ : خصوصیات فیزیکی و شیمیایی هیپوفسفیت سدیم	۲۷
جدول ۱۱-۳ : شرایط و مقادیر مورد استفاده از عوامل کراس لینک کننده و سیکلودکسترین	۲۹
جدول ۱۲-۳ : شرایط و مقادیر مورد استفاده از عوامل کراس لینک کننده بدون سیکلودکسترین	۲۹
جدول ۱۳-۳ شرایط و مقدار مصرف مواد تعاونی در رنگزای راکتیو مورد استفاده	۳۰
جدول ۱-۴: تغییرات وزن در نمونه های حاوی سیکلودکسترین	۳۷
جدول ۲-۴: تغییرات وزن در نمونه های حاوی رنگزای راکتیو و سیکلودکسترین	۳۷
جدول ۳-۴: تغییرات وزن نمودار حاوی سیکلودکسترین بدون کراس لینک کننده	۳۸
جدول ۴-۴ E: اندازه گیری شده بین نمونه ها خام رنگرزی شده و نمونه های حاوی DC	۴۰
جدول ۴-۵: مقادیر جذب حاصل از رهایش بتامتاژون در نمونه های شسته شده و نشده	۵۶

فهرست نمودارها

صفحه	عنوان
۳۴	نمودار ۱-۴ : تغییرات وزن مربوط به ACTB
۳۵	نمودار ۲-۴ : تغییرات وزن AC
۳۵	نمودار ۳-۴ : تغییرات وزن UEHMDM
۳۵	نمودار ۴-۴ : تغییرات وزن J.
۳۶	نمودار ۵-۴ : تغییرات وزن T.
۳۷	نمودار ۶-۴ : تغییرات وزن در نمونه های حاوی رنگ راکتیو و سیکلودکسترین
۳۸	نمودار ۷-۴ : تغییرات وزن نمونه حاوی سیکلودکسترین بدون کراس لینک کننده
۴۰	نمودار ۸-۴ : اندازه گیری شده بین نمونه های خام و نمونه های حاوی سیکلودکسترین

فهرست شکل ها

صفحة	عنوان
٥	شکل ١-١: ساختار AMN و نحوه اتصال آن به سیکلودکسترین
٥	شکل ٢-١: مکانیزم اکسیداسیون سیکلودکسترین با یون سریک
٦	شکل ٣-١ : ساختار TCM و نحوه اتصال آن به سلولز
٦	شکل ٤-١ : واکنش شاخه شدن سیکلودکسترین روی سلولز توسط کربوکسیلیک اسید
٩	شکل ١-٢ : ساختار شیمیایی سیکلودکسترین
١١	شکل ٢-٢: نمای داخلی و خارجی سیکلودکسترین ها و قرار گیری گروههای هیدروکسیل
١٢	شکل ٣-٢: شماتیکی چگونگی کمپلکس بین مهمان (پارا زایلن) و میزبان (سیکلودکسترین)
١٥	شکل ٤-٢ : ساختار $\text{C}_6\text{H}_\text{٥}\text{O}$
١٥	شکل ٢-٥ : ساختار همی استال بتا گلوکز
١٦	شکل ٢-٦: ساختار سلوبیوز(واحد تکرار شونده سلولز)
١٦	شکل ٢-٧ : ساختار UEHDMD
١٧	شکل ٢-٨ : کراس لینگ UEHDMD و الیاف سلولزی
١٧	شکل ٢-٩: ساختار AC,ACTB
١٨	شکل ٢-١٠: کراس لینک سلولز و ACTB
١٩	شکل ٢-١١: ساختار نرم کن J.
١٩	شکل ٢-١٢ : ساختار نرم کن T.
٢٠	شکل ٢-١٣: evitcaeR eulB
٢٠	شکل ٢-١٤: واکنش سلولز با گروه و ینیل سولفون رنگزای راکیتو
٢٠	شکل ٢-١٥: ساختار رنگزای راکتیو چند عاملی
٢٢	شکل ٢-١٦: ساختار بتامتاژون
٣٠	شکل ١-٣ : گراف رنگرزی
٣١	شکل ٢-٣ ساختار رنگزای بازیک مورد استفاده
٤١	شکل ١-٤ : طیف TFIR پنبه
٤١	شکل ٢-٤ : طیف RITF نمونه پنبه ای حاوی DC,ACTB
٤١	شکل ٣-٤ : طیف RITF نمونه پنبه ای حاوی CD,AC
٤٢	شکل ٤-٤ : طیف RITF نمونه پنبه ای حاوی DC,UEHDMD
٤٢	شکل ٤-٥ : طیف RITF نمونه پنبه ای حاوی DC,T.
٤٢	شکل ٤-٦ : طیف FRIT نمونه پنبه ای حاوی DC,J.
٤٣	شکل ٧-٤ : طیف ITFR نمونه پنبه ای حاوی سیکلودکسترین
٤٣	شکل ٨-٤ : نمونه پنبه ای خام با بزرگنمایی $5000\times, 10000\times$

- شکل ۴-۹: نمونه پنبه ای حاوی سیکلودکسترین با بزرگنمایی $X_{10000,10000}$
- شکل ۴-۱۰: نمونه پنبه ای حاوی سیکلودکسترین و ACTB
- شکل ۴-۱۱: نمونه پنبه ای حاوی ACTB
- شکل ۴-۱۲: نمونه پنبه ای حاوی سیکلودکسترین و AC
- شکل ۴-۱۳: نمونه پنبه ای حاوی AC
- شکل ۴-۱۴: نمونه پنبه ای حاوی UEHMD, DC
- شکل ۴-۱۵: نمونه پنبه ای حاوی UEHMD
- شکل ۴-۱۶: نمونه پنبه ای حاوی T.6, DC
- شکل ۴-۱۷: نمونه پنبه ای حاوی T.6
- شکل ۴-۱۸: نمونه پنبه ای حاوی J.1, DC
- شکل ۴-۲۰: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 50 g/l CD
- شکل ۴-۲۱: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 50 g/l DC و ACTB
- شکل ۴-۲۲: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 50 g/l ACTB و 100 g/l DC
- شکل ۴-۲۳: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 100 g/l DC و ACTB
- شکل ۴-۲۴: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 50 g/l DC و AC
- شکل ۴-۲۵: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 50 g/l AC و 100 g/l DC
- شکل ۴-۲۶: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 100 g/l DC و AC
- شکل ۴-۲۷: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 50 g/l DC و UEHMD
- شکل ۴-۲۸: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 100 g/l DC و 50 g/l UEHMD
- شکل ۴-۲۹: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 100 g/l DC و UEHMD
- شکل ۴-۳۰: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 50 g/l DC و T.6
- شکل ۴-۳۱: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 50 g/l T.6 و 100 g/l DC
- شکل ۴-۳۲: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 100 g/l DC و T.6
- شکل ۴-۳۳: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 50 g/l DC و J.1
- شکل ۴-۳۴: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 50 g/l DC و 100 g/l J.1
- شکل ۴-۳۵: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی 100 g/l DC و J.1
- شکل ۴-۳۶: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی رنگزای راکتیو CaN و DC
- شکل ۴-۳۷: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی رنگزای راکتیو DC و 100 g/l CaN
- شکل ۴-۳۸: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی رنگزای راکتیو DC و 50 g/l
- شکل ۴-۳۹: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای حاوی رنگزای راکتیو CaN و 50 g/l
- شکل ۴-۴۰: رهایش بتامتاژون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی DC و ACTB و 50 g/l

- شکل ۴۱-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی DC ۱۰۰ g/l و ACTB ۵۰ g/l
- شکل ۴۲-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی DC و ACTB ۱۰۰ g/l
- شکل ۴۳-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی AC ۵۰ g/l
- شکل ۴۴-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی AC ۱۰۰ g/l و DC ۵۰ g/l
- شکل ۴۵-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی ACTB و DC ۱۰۰ g/l
- شکل ۴۶-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی UEHMD ۵۰ g/l
- شکل ۴۷-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی DC ۱۰۰ g/l و UEHMD ۵۰ g/l
- شکل ۴۸-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی UEHMD و DC ۱۰۰ g/l
- شکل ۴۹-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی DC.T ۶ و DC.T ۶ ۵۰ g/l
- شکل ۵۰-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی DC ۱۰۰ g/l و DC.T ۶ ۵۰ g/l
- شکل ۵۱-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی DC.T ۶ و DC.T ۶ ۱۰۰ g/l
- شکل ۵۲-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی DC.J ۱ و DC.J ۱ ۵۰ g/l
- شکل ۵۳-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی DC ۱۰۰ g/l و DC.J ۱ ۵۰ g/l
- شکل ۵۴-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی DC.J ۱ و DC.J ۱ ۱۰۰ g/l
- شکل ۵۵-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای بعد از شستشو حاوی DC ۵۰ g/l
- شکل ۵۶-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای با راکتیو بعد از شستشو حاوی CaN و DC ۵۰ g/l
- شکل ۵۷-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای با راکتیو بعد از شستشو حاوی CaN ۱۰۰ g/l و DC ۵۰ g/l
- شکل ۵۸-۴ : رهایش بتامتازون در نمونه پنبه ای با راکتیو بعد از شستشو حاوی DC ۵۰ g/l

چکیده

در این تحقیق β -سیکلودکسترین به عنوان یک ماده دوستدار محیط زیست با قابلیت جذب و دفع روی کالای پنبه ای به وسیله پیوند دهنده های مختلف متصل شده است. اثر واکنشگرهای های مختلف و پایداری آنها بین سیکلودکسترین و پارچه سلولزی بررسی شده است. در این میان از برخی ترکیبات ضد چروک، نرم کن های سیلیکونی راکتیو و رنگزای راکیتو چند عاملی به عنوان پیوند دهنده استفاده شده است.

در ابتدا تلاش گردید تا حضور سیکلودکسترین روی پارچه سلولزی از روشهای مختلف مانند بررسی اثر افزایش جرم، طیف سنجی FTIR و تهیه تصاویر SEM، رنگرزی کالای سلولزی با رنگزای بازیک، رهایش داروی بار گذاری شده در کالا بررسی شود. از بین روشهای ذکر شده به دلیل شباهت ساختاری فراوان بین سیکلودکسترین و کالای سلولزی، روش آخر به عنوان بهترین روش برای حضور β -سیکلودکسترین روی کالای پنبه ای نشان داده شده است. پایداری شستشویی β -سیکلودکسترین پیوند شده با کراس لینک های متفاوت روی پنبه نیز بررسی شد. نتایج حاصل از ثبات شستشویی پایداری عالی رنگزای راکتیو را در بین عوامل دیگر نشان داده است.