



دانشگاه آزاد اسلامی

واحد تهران جنوب

دانشکده تحصیلات تكمیلی

"M.SC سمینار برای دریافت درجه کارشناسی ارشد"

مهندسی پلیمر - پلیمر

عنوان:

بررسی تغییر خواص فیزیکی و مکانیکی پلی اتیلن تحت باریکه الکترونهای 10 MeV .

استاد راهنما:

نگارش:

فهرست

صفحه	عنوان
۱-۲	چکیده
۳-۶	مقدمه
فصل اول کلیات	
۸-۹	نفوذ اشعه الکترون با قدرت 10 MeV
۹-۱۳	پرتودهی و ایجاد پیوند عرضی در اثر پرتودهی
۱۴-۱۵	مزایا
۱۵-۱۶	کاربردهای صنعتی
فصل دوم فرآیند پرتودهی مواد	
۱۸	مقدمه
۱۸-۲۰	انرژی ویژه مورد نیاز
۲۰	افزایش دما
۲۱-۳۲	ایجاد اتصالات عرضی
فصل سوم ایجاد اتصالات عرضی در لوله ها و کابل ها	
۳۴-۳۶	مقدمه
۳۷-۳۸	سیم های الکترونیکی مقاوم در برابر حرارت با روکش نازک
۳۹	کابل های قوی با روکش ضخیم
فصل چهارم ساختمان مولکولی بلی اتیلن پرتودهی شده جهت کاربرد در روکش سیم و کابل	
۴۱-۴۳	جنبه های تئوری
۴۴-۵۸	جنبه های عملی

فصل پنجم نتیجه گیری و پیشنهادات

نتیجه گیری و پیشنهادات ۶۰

مراجع ۶۱-۶۲

چکیده انگلیسی ۶۳

فهرست جدول ها

صفحه	عنوان
۲۷	۱-۲ جدول: ظرفیت گرمائی و افزایش دما به ازای واحد دز kGy
۲۸	۲-۲ جدول: ظرفیت گرمائی و افزایش دما به ازای یک کیلوگری در عناصر فلزی متداول
۲۹	۳-۲ جدول: شاخص های پرتودهی در پلیمرهای متداول
۳۰	۴-۲ جدول: مشخصات فرایند پرتودهی جهت ایجاد اتصالات عرضی در روکش کابل
۳۱	۵-۲ جدول: مقادیر G برای پلیمرها: $G(X)$ برای ایجاد پیوند عرضی و $G(S)$ برای برش زنجیره ای
۳۲	۶-۲ جدول: پایداری پرتودهی بعضی از پلیمرهای رایج
۴۷	۱-۴ جدول: نتایج hot set در شرایط $200^{\circ}C$ و بار $20 N/mm^2$
۴۷	۲-۴ جدول: تغییرات خواص پلی اتیلن سبک LDPE در اثر پرتودهی با باریکه الکترون
۴۸	۳-۴ جدول: تغییرات دانسیته اتصالات عرضی و حجم آزاد در پلی اتیلن سبک LDPE در اثر پرتودهی با باریکه الکترون
۵۸	۴-۴ جدول: تغییرات ثابت دی الکتریک LDPE نسبت به دز پرتودهی
۵۸	۵-۴ جدول: تغییرات فاکتور پراکنده γ LDPE نسبت به دز پرتودهی

فهرست شکل ها

صفحه	عنوان
۹	۱-۱ شکل: نفوذ الکترونها به داخل صفحات پلی اتیلن با دانسیته 0.92 g/m^3 توسط باریکه های 10 MeV الکترون
۱۵	۱-۲ شکل: مزایای اقتصادی استفاده از ترمومپلاستیکها ی شبکه ای شده توسط پرتوودهی در صنعت خودرو
۳۶	۱-۳ شکل: پروفیل کابل و لوله ی سیم
۳۸	۲-۳ شکل: سیستم چرخش سیم در فرایند پرتوودهی
۴۵	۱-۴ شکل: تغییرات دانسیته نمونه های پلی اتیلن پرتوودیده نسبت به میزان دز پرتوودهی
۴۶	۲-۴ شکل: تغییرات میزان ژل نمونه های پلی اتیلن پرتوودیده نسبت به میزان دز پرتوودهی
۴۹	۳-۴ شکل: ترموگرام DSC نمونه پلی اتیلن پرتوودهی شده نسبت به میزان دز پرتوودهی
۵۰	۴-۴ شکل: تغییرات نقطه ذوب نسبت به میزان دز پرتوودهی
۵۱	۵-۴ شکل: درصد بلورینگی نمونه های پرتوودهی شده نسبت به میزان دز پرتوودهی
۵۲	۶-۴ شکل: دمای شروع تخریب نسبت به میزان دز پرتوودهی
۵۵	۷-۴ شکل: تغییرات استحکام کششی نمونه پلی اتیلن نسبت به میزان دز پرتوودهی
۵۷	۸-۴ شکل: ازدیاد طول در نقطه شکست نسبت به میزان دز پرتوودهی

چکیده

در این تحقیق از اشعه الکترون جهت ایجاد شبکه در پلی اتیلن با دانسیته پایین (LDPE) استفاده شده است. میزان ژل¹ ماده بعد از پرتوودهی توسط روش استخراج حلال اندازه گیری میشود. هم چنین درجه شبکه ای شدن از طریق اندازه گیری hot-set تعیین میشود. نتایج بدست آمده از دو تست hot-set و تعیین میزان ژل، هر دو نشان میدهند که درجه شبکه ای شدن نمونه ها بعد از پرتوودهی به میزان انرژی جذب شده بستگی دارد. با افزایش دز جذب شده میزان شبکه ای شدن افزایش میابد. LDPE با وزن مولکولی بالاتر در مقایسه با نمونه با وزن مولکولی پایین تر در دز پرتوودهی یکسان، درجه شبکه ای شدن بالاتری دارد. تأثیر میزان دز پرتوودهی بر روی وزن مولکولی این شبکه ها (M_g), Tg و حجم آزاد بررسی نیز میشود.

نتایج تست مکانیکی نشان داده است که استحکام کششی نمونه با افزایش دز پرتوودهی تا ۱۵۰ kGy افزایش می یابد و سپس با افزایش میزان دز، این استحکام به آرامی کاهش می یابد. هم چنین میزان ازدیاد در نقطه شکست با افزایش دز پرتوودهی کاهش می یابد. نتایج حاصل از تست کالریمتری روبشی دیفرانسیلی کاهش اندک در نقطه ذوب درصد بلورینیتی نمونه های پرتوودهی شده در مقایسه با نمونه های اولیه (پرتوودهی نشده) نشان می دهد.

در مورد خواص الکتریکی نمونه مشخص میشود که ثابت دی الکتریک نمونه های پرتو دهی شده تقریباً بدون تغییر باقی مانده و فاکتور پراکندگی با افزایش دز جذبی به آرامی افزایش می یابد. نتایج حاصل از پرتو دهی و ایجاد شبکه در دو نوع پلی اتیلن LH0075 و LH0030 (تولید داخل کشور) نشان داده است که پلی اتیلن LH0030 با وزن مولکولی بالاتر، جهت کاربرد در روکش سیم و کابل مناسب می باشد.

موادی که در این تحقیق تست شدند، دونوع پلی اتیلن با دانسیته کم LDPE از نوع داخلی می باشند:

LH0030: D=0.9226 g/cm³

MFI=0.35 g/min

LH0075: D=0.921g/cm³

MFI=0.8 9 g /min