دوفصلنامهٔ هیدروفیزیک دورهٔ ششم، شمارهٔ دوم (پاییز و زمستان ۱۳۹۹)؛ صفحات: ۹۲–۸۵

مقالهٔ پژوهشی DOR: 20.1001.1.24767131.1399.6.2.2.8 درصد همانندی:۱۰٪

> بررسی تأثیر ساختار مولکولی الاستومرهای یلییورتان گرمانرم بر خواص آکوستیکی و اتلاف صوت

علی یزدانی^۱، حبیب دانشمنش^۲*، مجتبی زبرجد^۳

a.yazdani@shirazu.ac.ir daneshma@shirazu.ac.ir mojtabazebarjad@shirazu.ac.ir ^۱ دانشجوی دکتری، گروه متالورژی، دانشکده مهندسی، دانشگاه شیراز، شیراز ^{۴*} نویسندهٔ مسئول، استاد، گروه متالورژی، دانشکده مهندسی، دانشگاه شیراز ۳ گروه متالورژی، استاد، دانشکده مهندسی، دانشگاه شیراز، شیراز

تاریخ پذیرش: ۱٤۰۰/۰۱/۱٦

تاریخ دریافت: ۱۳۹۹/۰۷/۲۸

چکیدہ

در این مقاله تأثیر نسبت استو کیومتری الاستومرهای ترموپلاستیک پلی یورتان (TPUE) سنتز شده با مواد اولیه PTMG، PTMG و BD در نسبت های مولی مختلف ۱–۲/۲–۳، ۱–۱/۲–۱ و ۳–۲/۴–۱ بر خواص جذب صوت و اتلاف آن ها بررسی شده است. برای بررسی ساختار و خواص مواد سنتز شده، از طیف سنجی تبدیل فوریه مادون قرمز (FTIR)، گرماسنجی روبشی تفاضلی (DSC)، تفرق اشعه ایکس (XRD)، میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM)، وزن مخصوص و آنالیز مکانیکی دینامیکی (DMTA) استفاده شده است. بررسی های XRD DSC نشان داد تغییر درصد فاز سخت از ۱۲ به ۳۳ سبب تغییر ساختار آمورف پلی یورتان به نیمه کریستال می شود. این تغییر ساختار سبب تغییر چگالی، مدول ذخیره و مدول اتلاف شده و فاکتور اتلاف را ۷۵ درصد کاهش و علاوه بر این، سرعت و ضریب جذب صوت در دمای محیط و فرکانس یک هرتز را ۲۰۰ درصد تغییر می دهد.

واژه های کلیدی: پلی یورتان، نسبت مولی، مدول اتلاف، سرعت صوت

۱. مقدمه

از پلیمرها در ساختار بدنه بسیاری از هیدروفن و پروژکتورهای آکوستیکی استفاده میشود. این مواد، حسگر و قطعات الکترونیکی داخلی را از تخریبهای فیزیکی و

تماس با آب حفاظت میکنند ولی درعینحال اجازه میدهند انرژی آکوستیکی بدون انعکاس و اتـلاف قابـل ملاحظـهای از پلیمر عبور کند. پارامترهایی مثل نزدیکی چگالی و سـرعت صوت این مواد با آب، اتلاف مکانیکی پـایین، مـدول ذخیـره

برشی پایین، ضریب پواسان نزدیک به ۰/۵ و نداشتن تغییر فاز پلیمری زیاد در دما و فرکانس کاری، سبب افزایش کارایی آکوستیکی این مواد می شوند [۱]. در این گروه، الاستومرهای پلی یورتان به دلیل خواص منحصر به فردی که دارند، در کاربردهای دریایی از جمله آب بندی ترانسدیو سر به میزان زیادی استفاده می شوند [۳،۲]. تحقیقات نشان می دهـد خواص آکوستیک الاستومرهای پلی یورتان تحت تأثیر ترکیب شیمیایی آن قرار دارد [۴] و می توان با تغییر نسبت مولی مواد مصرفی به خواص دلخواه رسید [۶،۸].

الاستومرهاي پلي يورتان يكي از ۶ گروه اصلي مواد سنتزي هستند که در دسته مواد پلیمری و بین لاستیکهای عمومی و پلاستیک ہای سخت قرار می گیرنے [۷]. الاستومرهای پلے یور تان ترمو پلاستیک، یکے از گروہ ہای مہم الاستومرهاي پلي يورتان است. ايـن مـواد خـواص فيزيكـي و مكانيكي خوبي ازجمله استحكام كششى بالا، مقاومت قابل قبول نسبت به سایش، سوخت و حلال، توانایی تحمل دما و چسبندگی خوب به زیر لایه ها را دارند [۸]. فاکتور هایی مختلفي ازجمله ميزان جدايش فازها، نحوه توزيع فاز سخت، نوع گستراننده، ساختار شیمیایی فازهای سخت (HS) و نرم و تكنيك سنتز بر روى ساختار فازهاى ايجاد شده و به تبع خواص فيزيكي و مكانيكي الاستومر پلي يورتان مؤثر است [١٣-٩] . الاستومرهاي پلي يورتان خواص الاستيسيته بالا و سختی های متفاوتی دارند که این ناشی از تغییرات فازهای سخت و نرم در ساختار آنها است [۱۴]. با تغییر نسبت مولی NCO/OH، میزان جدایش بین فازهای سخت و نرم در پلیمر تغيير مي كند كه اين سبب تغيير خواص آن مي شود.

الاستومرهای TPU از پلی ال^۱ و دی ایزوسیانتهای^۲ مختلف با نسبت مولی متفاوتی ساخته می شوند [۷–۱۲]. قسمت سخت از مواد ایزوسیانات از جمله هگزامتیلن دی ایزوسیانات^۳ (HDI) [۱۵] با اضافه شدن گستراننده از جمله بوتان دی ال (BD) ساخته شده و قسمت نرم شامل مواد پلی ال از جمله پلی تتراهیدروفورن^۴ (PTMG-2000) است [۱۶–۱۸]. قابل ذکر است که یکی از کاربردهای الاستومرهای پلی یورتان با پایه PTMG

آکوستیک زیر آب است [۱۹]. اگرچه گزارش های اندکی در تحقیقات دربارهٔ استفاده از مواد PTMG، PTMG و BD در ساخت پلی یورتان وجود دارد [۲۱، ۲۰]، اما در هیچ یک از تحقیقات قبلی اثر نسبت مولی این مواد را بر خواص آکوستیکی و اتلاف صوت بررسی نشده است.

در ایسن تحقیق TPUEs با مواد PTMG، PTMG و BD در نسبت های مولی مختلف سنتز شده و تأثیر میزان HS بر ساختار و خواص آکوستیکی از جمله چگالی، سرعت و اتلاف صوت آنها بررسی و ساختار شیمیایی و خواص آکوستیکی مواد سنتز شده با تست های FTIR، DSC، GTX، SEM و چگالی سنجی استخراج شده است.

۲. مواد و روشها

۲-۱. مواد مصرفی

هگزامتیلن دی ایزوسیانات (HDI)، ۴–۱ بوتان دی ال (BD) و دی متیل فرم آمید (DMF) مورد استفاده در این مقاله همگی از شرکت مرک خریداری و پلی تترا متیلن گلایکول با وزن ۲۰۰۰ گرم بر مول (PTMG-2000) از شرکت پتروشیمی اراک تهیه شد. از همزن مکانیکی (rpm 2000) و همزن مغناطیسی برای همگن کردن و از آون معمولی برای پخت استفاده شد.

۲-۲. سنتز الاستومر پلی يورتان ترمو پلاست

در ابتدا پلی تترا متیلن گلایکول را به مدت ۲ ساعت در دمای ^C ۱۲۰ در آون خلأ آبزدایی کردیم. سپس دمای آن را در یک بالون ۲۵۰ ۲۱ به ^C ۲۰۰ کاهش داده، هگزامتیلن دی ایزوسیانات را به آن اضافه کردیم و محلول را تحت گاز نیتروژن به مدت ۱/۵ ساعت با همزن مکانیکی هم زدیم. سپس ۱-۴ بوتان دی ال را به آن اضافه کرده و با دور زیاد به مدت ۱۵ دقیقه محلول هم زدیم (شکل ۱).



در انتها محلول به یک قالب شیشهای که به جداکننده آغشته شده بود انتقال داده و به مدت ۲۴ ساعت در دمای ۱۰۰ درجه قـرار دادیم. بعـد از خنـک شـدن الاسـتومر ترموپلاسـت

پلییورتان قالب از نمونه جدا شد (شکل۲). با تغییر نسبت مولی مواد مصرفی، پلییورتان های مختلفی سنتز شد (جدول۱).

آب زدائی		مخلوط کردن	مخلوط کردن	پخت		
PTMG		PTMG+HDI	Prepolymer+BD	Polyurethane		
۱۲۰°C/۲h	_	۲۰°C / ۱/۵h	v ۰°C / ۱۵ min	1 • • °C / ۲۴ h		
شکل ۲. فرایند سنتز یلی یو رتان						

شماره پليمر	نسبت مولی PTMG/HDI/BD	درصد وزنی فاز سخت	چگالی (Kg/m ³)
PU1	۳-۴/۲-۱	١٢	10
PU2	1-1/Y-1	١٨	1.18
PU3	1-4/1-4	٣٣	1.12

جدول ۱. يلي يورتان هاي سنتز شده

۲-۳. ارزیابی خواص پلییورتانهای سنتز شده

از دستگاه FTIR ساخت کمپانی برو کر آلمان مدل FTIR ساختار شیمیایی II در دامنه ¹⁻ ۴۰۰۰ د^{-۱} برای شناسایی ساختار شیمیایی نمونههای سنتز شده استفاده شد. آنالیز پارامترهای حرارتی با cmتگاه DSC مدل Mettler Toledo در محدودهٔ دمایی vorm-2°۰۰ و با سرعت گرمادهی Nettler در وی ino c/min هد. آنالیز DMTA روی نمونههایی به وزن تقریبی Net انجام شد. آنالیز DMTA با cmin مد. آنالیز DMTA با محدوده دمایی Corte TOLEDO در فر کانس HZ ا، در min⁻¹ محدوده دمایی Corte TOLED در فر کانس HZ ا، در min⁻¹ محدوده دمایی Corte TOLED در فر کانس HZ ا، در min⁻¹ محدوده دمایی Corte TOLED در فر کانس HZ ا محدوده دمایی Corte Toles با سرعت پویش Mettler Toles در مد خمش انجام شد. در این آزمایش از نمونههای با sec/step با سرعت برو کر آلمان مدل -80 انجام شد. همچنین برای بررسی ریزساختار نمونهها از TESCAN-Vega3 مدل در وبشی مدل Kega3 مدل

۳. نتايج

۳-۱. سنتز و ساختار

در این پژوهش با استفاده از مواد اولیه HDI ، PTMG و BB و BB پلی یورتان های الاستومر با نسبت های مولی ۳-۴/۲-۱،

FTIR، ۲-۱/۱-۲، ۲-۱/۳-۴ سینتز و با استفاده از آنایز FTIR، ساختار شیمیایی مواد بررسی شده است (شکل ۳). طیف ساختار شیمیایی مواد بررسی شده است (شکل ۳). طیف سنجی پلی یورتانها شامل دو پیک مشخصه مربوط به ارتعاش کششی گروههای H-N و کربونیل است. پیک جذبی H-N که در ¹⁻¹ میه وجود آمده نشاندهنده پیوند هیدروژنی در گروه H-N است. در این نمونههای سنتزی، پیک گروه کربونبل در ¹⁻¹ ایجاد شده است مستزی، پیک گروه کربونبل در ¹⁻¹ مالا یوسیانات در واکنش که نشاندهنده شرکت پلی یورتان (PU) خواهد بود.

در نمونه های سنتز شدهٔ یادشده، درصد وزنی قسمت های سخت بر اساس نسبت وزنی مواد اولیه مصرفی محاسبه شد که نتایج آن در جدول ۱ آورده شده است. تغییر در ترکیب شیمیایی، سبب تغییر در ساختار مناطق سخت می شود [۱۹]. با افزایش میزان جزء سخت، کریستالیتی پلی یورتان افزایش می یابد و این سبب افزایش چگالی می شود [۲۲].



شكل ٣. طيف پلييورتانهاي سنتز شده

۳-۲. میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) مورفولوژی پلی یورتان تعیین کننده مشخصه های حرارتی و مکانیکی ماده است. برای بررسی مورفولوژی نمونه های شکسته شده (منظور از شکسته شده توضیح داده شود) از

SEM استفاده شد. شکل های ۴ و ۵ جدایش فازها را در نمونه های با بیشترین (PU3) و کمترین (PU1) میزان فاز سخت نشان می دهد. فاز پیوسته ای که در تصاویر SEM مشاهده می شود، از فاز نرم و فاز میانی آمورف که زمینه را تشکیل می دهند تشکیل شده است. ذرات فازی پخش شده ای که در مور فولوژی سطح مقطع نمونه ها دیده می شود؛ شامل فاز سخت و مناطق کریستالی فاز نرم است. سطح مقطع شکست صاف که در گراف نمونه PU1 دیده می شود، بیانگر کم بودن مناطق فاز سخت است.



شكل ۴. تصوير ميكروسكوپ الكتروني PU1



شكل ۵. تصوير ميكروسكوپ الكتروني PU3

۳-۳.پراش اشعهایکس (XRD)

الگوی پراش اشعهایکس برای نمونههای پلییورتان با میزان فاز سخت متفاوت در شکل ۶ نشان داده شده است، در همهٔ نمونهها در محدودهٔ ۱۰۰–۳۰ = 6۲ پیکهای شاخصی مشاهده می شود. در پلییورتان خالص پیک پهن در ۲۰⁰

بیانگر جدایش فازهای سخت در زمینه است [۲۳]. در نمودار مربوط به نمونهٔ PUI که میزان فاز سخت ۱۲ درصد است، هیچ پیک شاخصی دیده نمی شود که این بیانگر آمورف بودن فازهای سخت و نرم در ساختار است. زمانی که درصد وزنی فاز سخت در حدود ۳۳ درصد است (نمونه PU3)، یک پیک کریستالی مشخص در ۲۴/۲⁰ =۲۴ دیده می شود که بیانگر نیمه کریستالی بودن این پلی یورتان است.



T-3. گرماسنجی روبشی تفاضلی (DSC)

در تکنیک گرماسنجی روبشی تفاضلی، تغییرات سرعت جریان حرارتی نسبت به درجه حرارت بررسی می شود. در شکل ۷ نمودار DSC پلی یورتان های سنتزی آورده شده است. با افزایش درصد فاز سخت از PU2 به PU3 تغییرات حرارت که بیانگر آنتالپی ذوب است افزایش یافته [۲۵،۲۴] که این بیانگر افزایش بلورینگی پلیمر است. در نمونهٔ PU1 بهدلیل آمورف بودن، پلیمر هیچ نقطه ذوب مشخصی ندارد [۲۶]. با افزایش میزان فاز سخت از ۱۸ به ۳۳ درصد، پیکهای گرماگیر تغییر کرده و چند نقطه ذوب دیده می شود[۲۷].



شکل ۷. نمودارهای DSC پلی یورتانهای سنتزی

۳–٥. آنالیز مکانیکی دینامیکی (DMTA) آزمون DMTA تکنیکی قوی برای مطالعه رفتار ویسکوالاستیک پلیمرها در برابر دما و درک بهتر ارتباط بین خواص و ساختار پلیمر است. طبق روال معمول نتایج این آزمون با سه پارامتر اصلی، یعنی مدول ذخیره ('E)، مدول اتلاف ("E) و فاکتور اتلاف (tanδ) ارائه می شود [۲۸].

نتایج آزمون DMTA برای نمونه های سنتزی نشان می دهد (شکل ۸)، در همهٔ نمونه ها با افزایش دما مدول ذخیره کاهش می یابد و زمانی که به دمای انتقال شیشه ای فاز نرم (Tgs) می رسیم، این کاهش شدیدتر خواهد بود. با توجه به ساختار بلوری فاز نرم نمونه های PU1 و PU2 که در آزمایش های DSC مشخص شد، در دمای حدود ۱۳۰ درجه، کاهش مضاعفی در 'E می بینیم که این مربوط به ذوب بخش های بلوری قسمت های نرم است. هرچه درصد قسمت سخت بیشتری اتفاق می افتد (شیب منحنی مدول ذخیره بر حسب دما تأثیر زیادی بر رفتار ویسکوالاستیک و میزان جدایی فاز پلیمر دارد؛ همان طور که در شکل ۸ مشخص است، با افزایش درصد فاز سخت، مدول ذخیره افزایش یافته است.

فاکتور اتـلاف، یعنی نسبت 'E"/E، معیاری است از میزان اتلاف انرژی توسط پلیمر که بـرای تعیین انتقـالاتی کـه در تحرک مولکولی پلیمر اتفاق میافتد (ماننـد دمـای Tg) مـورد

استفاده قرار می گیرد. مدول اتلاف تابع فرکانس، دما و ساختار ماده است و با افزایش دما یا کاهش فرکانس به شدت کاهش می یابد [۶]. نمودار tanδ بیانگر مورفولوژی فازی در نمونه است. همان طور که انتظار می رود با افزایش محتوای قسمت سخت به دلیل افزایش کریستالیتی پلیمر، آزادی زنجیرهای پلیمری کمتر شده و حرکت آن ها سخت تر می شود، بنابراین فاکتور اتلاف به شدت کاهش می یابد (شکل ۹).

در تمام نمونه ها، با افزایش دما از ^۵ ۸۰- مدول اتلاف افزایش یافته و در یک دما که ما به عنوان دمای انتقال شیشه ای فاز نرم در نظر گرفته ایم (حدود ^۵ ۶۰-) به دلیل تغییر فاز پلیمری به یک پیک می رسد (جدول ۲). در نمونه PU۱، با افزایش دما در محدوده ای که دی ال شروع به ذوب شدن می کند، دوباره شاهد افزایش شدید مدول اتلاف هستیم.



شکل۸ روند تغییرات مدول ذخیره با دما در پلییورتانهای سنتزی



شکل۹. روند تغییرات ضریب اتلاف با دما در پلی یورتان های سنتزی

رديف	درصد وزنی فاز سخت	دمای انتقال شیشهای (°C)	فاكتور اتلاف (tanð)
PU1	١٢	-54/6	•/19•
PU2	۱۸	-06/4	•/144
PU3	٣٣	-5¢/X	•/1•٨

جدول۲- ارتباط ریزساختار با ضریب اتلاف

همان طور که در بررسی های یادشده نشان داده شد، تغییر جزئی در میزان مواد مصرفی سبب تغییر زیاد در ساختار و مورفولوژی پلیمر شده که این نیز سبب تغییر در خواص مکانیکی-دینامیکی پلیمر می شود. یکی از پارامتر های اصلی برای بررسی تطابق آکوستیکی، سرعت صوت در مواد است که این خود با مدول الاستیسته آن ها در ارتباط است. در اصل با داشتن چگالی و مدول الاستیسیته مواد می توان به سرعت صوت در آن ها دست یافت [۲].

برای اینکه بتوان تأثیر این تغییر ساختار را بر خواص آکوستیکی مواد بررسی کرد، با استفاده از رابطههای مربوطه [۲۹] میتوان سرعت (فرمول۱) و ضریب جذب صوت (فرمول ۲) این مواد را محاسبه کرد.

$$c_L^2 = \frac{2[(E')^2 + (E'')^2]}{p[[(E')^2 + (E'')^2]^{0.5} + E']}$$
(1)

$$a_L^2 = \frac{w^2 p[[(E')^2 + (E'')^2]^{0.5} - E']}{2[(E')^2 + (E'')^2]}$$
(Y)

در مواد ویسکوالاستیک، سرعت صوت تابع مدول و مدول نیز تابع فرکانس و دماست و این سبب افزایش سرعت صوت با افزایش فرکانس [۳۰] یا کاهش دما می شود[۳۱،۶]. همچنین ضریب جذب صوت نیز وابستگی زیادی به فرکانس [۳۳،۳۲] و ساختار ماده دارد. مواد دارای خلل و فرج از جمله فومهای پلی یورتان بیشترین ضریب جذب را دارند [۳۴].

لازم به یاد آوری است اطلاعاتی که از این رابطه ها استخراج شده مربوط به فرکانس Hz ۱ است، اما مقدارهای عملی سرعت صوت مواد، در فرکانس هایی در حد مگاهر تز اندازه گیری می شود [۳۵]. مقادیر محاسبه شده سرعت صوت در فرکانس پایین در این مقاله با پژوهش های پیشین انطباق دارد [۶]. نتایج محاسبات سرعت و ضریب جذب صوت در فرکانس Hz ۱ و دمای ۲۵ ۵۲ در جدول ۳ آورده شده است.

همان طور که دیده می شود به دلیل بالاتر بودن مدول ذخیره در نمونه ای که درصد فاز سخت بیشتری دارد، سرعت صوت زیادتر و ضریب جذب صوت کمتر شده است [۵]. همان طور که در جدول ۳ آورده شده است، نمونه PU3 به دلیل درصد فاز سخت زیاد، مدول اتلاف و مدول ذخیره بالاتری دارد و این صلبیت بالاتر سبب افزایش سرعت صوت نسبت به نمونه های دیگر شده است. از طرفی در نمونه PU1 به دلیل آمورف بودن، شکل ۷، حرکت زنجیرهای پلیمری راحت تر بوده و این سبب افزایش ضریب جذب صوت در آن شده است.

جدول۳. اثر تغییرات سرعت و ضریب جذب صوت با ساختار پلی یورتان در فرکانس ۱Hz و دمای محیط

رديف	درصد فاز سخت (wt%)	مدول ذخيره (MPa)	مدول اتلاف (MPa)	سرعت صوت طولی (m/s)	ضريب جذب صوت
PU1	١٢	۷	•/٨	٨۵	•/••**
PU2	۱۸	٣٢	۲/۴	114	•/••1٣
PU3	٣٣	49	٣/٨	212	•/••14

٤. نتيجه گيري

الاستومرهای ترموپلاستیک پلی یورتان با مواد اولیه PTMG، HDI و BD در نسبت های مولی ۱-۲/۲-۳، ۱-۲/۱-۱ و ۳-۲-۱/۴ سنتز شدند. بررسی های XRD و DSC نشان داد؛ تغییر درصد فاز سخت از ۱۲ به ۳۳ درصد سبب تغییر ساختار آمورف پلی یورتان به نیمه کریستالی می شود. این تغییر ساختار سبب تغییر در مدول ذخیره و مدول اتلاف شده و فاکتور اتلاف را ۷۶ درصد کاهش داده و در دمای محیط و فرکانس یک هرتز، سرعت و ضریب جذب صوت را تا ۳ برابر تغییر می دهد. در مجموع این تحقیق بیانگر اهمیت انتخاب دقیق پلی یورتان مصرفی در کاربردهای دریایی برای ایجاد تطابق آکوستیکی است.

- [6] Bandera W, Pawlaczyk K. Sound velocity and loss factor of polyurethane composites. Part I. Archives of Acoustics. 2014 May 1;16(3-4):433-9.
- [7] Zhang H, Chen Y, Zhang Y, Sun X, Ye H, Li W. Synthesis and characterization of polyurethane elastomers. Journal of Elastomers & Plastics. 2008 Apr;40(2):161-77.
- [8] Barikani M, Barmar M. Thermoplastic polyurethane elastomers: synthesis, and study of effective structural parameters. Iranian polymer journal. 1996 Oct;5:231-5.
- [9] Jouibari IS, Haddadi-Asl V, Mirhosseini MM. A novel investigation on micro-phase separation of thermoplastic polyurethanes: simulation, theoretical, and experimental approaches. Iranian Polymer Journal. 2019;28(3):237-50.
- [10] Bi D, Zhi W, Yu M, Zhou B, Qin WG. Study on the preparation and properties of polyurethane elastomers. Polymer-Plastics Technology and Engineering. 2010;49(10):996-1000.
- [11] Oprea S. The effect of chain extenders structure on properties of new polyurethane elastomers. Polymer bulletin. 2010;65(8):753-66.
- [12] Eceiza A, Martin MD, De La Caba K, Kortaberria G, Gabilondo N, Corcuera MA, et al. Thermoplastic polyurethane elastomers based on polycarbonate diols with different soft segment molecular weight and chemical structure: mechanical and thermal properties. Polymer Engineering & Science. 2008;48(2):297-306.
- [13] Fakirov S, editor. Handbook of condensation thermoplastic elastomers. John Wiley & Sons; 2006.
- [14] Sánchez–Adsuar MS, Papon E, Villenave JJ. Influence of the synthesis conditions on the properties of thermoplastic polyurethane elastomers. Journal of applied polymer science. 2000;76(10):1590-5.
- [15]Zhang L, Wang H, Dai Z, Zhao Z, Fu F, Liu X. The dynamic chain effect on healing performance and thermo-mechanical properties of a polyurethane network. Reactive and Functional Polymers. 2020 Jan 1;146:104444.
- [16] Jiang L, Ren Z, Zhao W, Liu W, Liu H, Zhu C. Synthesis and structure/properties characterizations of four polyurethane model hard segments. Royal Society open science. 2018 Jul 25;5(7):180536.
- [17] Hepburn C. Polyurethane elastomers. Springer Science & Business Media; 2012.
- [18] Shen Z, Zheng L, Li C, Liu G, Xiao Y, Wu S, Liu J, Zhang B. A comparison of non-isocyanate

٥. ييوست

- گرماسنجی روبشی تفاضلی (DSC) در آزمایشگاه مرکزی پزوهشگاه پلیمر و پتروشیمی ایران طبق استاندارد ASTM D3418-08انجام شده است.
- آنالیز مکانیکی دینامیکی (DMTA) در آزمایشگاه مرکزی پزوهشگاه پلیمر و پتروشیمی ایران طبق استاندارد ASTM D5992-96 انجام شده است.
- آزمــون میکروســکوپ الکترونــی روبشــی (SEM) در آزمایشگاه مرکزی دانشگاه شیراز انجام شده است.
- طیف سنجی تبدیل فوریه مادون قرمز (FTIR) در آزمایشگاه مرکزی دانشگاه شیراز طبق استاندارد ASTM D3677-10 انجام شده است.
- آزمون تفرق اشعه ایکس (XRD) در آزمایشگاه فیزیک دانشگاه شیراز انجام شده است.

- تعیین وزن مخصوص بر طبق استاندارد ASTM D792 در آزمایشگاه دانشکدهٔ مهندسی دانشگاه شیراز انجام شده است

مراجع

- Ramotowski T, Jenne K. NUWC XP-1 polyurethane-urea: a new," acoustically transparent" encapsulant for underwater transducers and hydrophones. In: Oceans 2003. Celebrating the Past... Teaming Toward the Future (IEEE Cat. No. 03CH37492); 2003 Sep 22; San Diego, CA, USA. IEEE;2005.
- [2] Warnes LA. Some acoustical properties of certain polyurethane elastomers. Ultrasonics. 1989 Mar 1;27(2):97-100.
- [3] Mott PH, Roland CM, Corsaro RD. Acoustic and dynamic mechanical properties of a polyurethane rubber. The Journal of the Acoustical Society of America. 2002 Apr;111(4):1782-90.
- [4] Hartmann B. Relation of polymer chemical composition to acoustic damping. In: Abstracts of Papers of the American Chemical Society; 1989 Apr 9. WASHINGTON, DC 20036: Amer Chemical; 1990.
- [5] Burke M, Townend DJ. Acoustic and mechanical properties of polyurethanes based on polybutadiene soft segment. Plastics, rubber and composites. 1999 May 1; 28(5):185-90.

- [31] Benjamin S. Hydrophone for Acoustic Detection at South Pole. IceCube collaboration;2008.
- [32] Lee J, Kim GH, Ha CS. Sound absorption properties of polyurethane/nano silica nanocomposite foams. Journal of applied polymer science. 2012 Feb 15;123(4):2384-90.
- [33] Vasina M, Monkova K, Monka PP, Kozak D, Tkac J. Study of the sound absorption properties of 3D-printed open-porous ABS material structures. Polymers. 2020 May;12(5):1062.
- [34] Jiang X, Wang Z, Yang Z, Zhang F, You F, Yao C. Structural design and sound absorption properties of nitrile butadiene rubberpolyurethane foam composites with stratified structure. Polymers. 2018 Sep;10(9):946.
- [35] Cook RL, Kendrick D. Speed of sound of six PRC Polyurethane materials as a function of temperature. The Journal of the Acoustical Society of America. 1981 Aug;70(2):639-40.

پىنوشت

- 1. Polyol
- 2. Diisocyanate
- 3. Hexamethylene diisocyanate
- 4. Poly tetrahydrofuran

and HDI-based poly (ether urethane): Structure and properties. Polymer. 2019;175:186-94.

- [19] Thompson CM, Heimer WL. Relationship between acoustic properties and structure of polyurethanes. The Journal of the Acoustical Society of America. 1985 Mar;77(3):1229-38.
- [20] Tian D, Wang F, Yang Z, Niu X, Wu Q, Sun P. High-performance polyurethane nanocomposites based on UPy-modified cellulose nanocrystals. Carbohydrate polymers. 2019 Sep 1;219:191-200.
- [21] Zhang H, Zhang F, Wu Y. Robust stretchable thermoplastic polyurethanes with long soft segments and steric semisymmetric hard segments. Industrial & Engineering Chemistry Research. 2020 Feb 26;59(10):4483-92.
- [22] Furukawa M, Mitsui Y, Fukumaru T, Kojio K. Microphase-separated structure and mechanical properties of novel polyurethane elastomers prepared with ether based diisocyanate. Polymer. 2005 Nov 21;46(24):10817-22.
- [23] Pilch Pitera B, Król P, Pikus S. Supramolecular structure of cross linked polyurethane elastomers based on well defined prepolymers. Journal of applied polymer science. 2008 Dec 5;110(5):3292-9.
- [24] Somdee P, Lassú-Kuknyó T, Konya C, Szabó T, Marossy K. Thermal analysis of polyurethane elastomers matrix with different chain extender contents for thermal conductive application. Journal of Thermal Analysis and Calorimetry. 2019 Oct;138(2):1003-10.
- [25] Korley LT, Pate BD, Thomas EL, Hammond PT. Effect of the degree of soft and hard segment ordering on the morphology and mechanical behavior of semicrystalline segmented polyurethanes. Polymer. 2006 Apr 19;47(9):3073-82.
- [26] Seymour RW, Cooper SL. Thermal analysis of polyurethane block polymers. Macromolecules. 1973 Jan;6(1):48-53.
- [27] Hood MA, Wang B, Sands JM, La Scala JJ, Beyer FL, Li CY. Morphology control of segmented polyurethanes by crystallization of hard and soft segments. Polymer. 2010 May 4;51(10):2191-8.
- [28] Kevin PM. Dynamic mechanical analysis, a Practical Introduction. CRC Press; 1999.
- [29] Rodger C. Elastomeric Materials for Acoustic Application. Naval Sea Systems Command & ONR;1989.
- [30] Mark JE, editor. Physical properties of polymers handbook. New York: Springer; 2007 Mar 21.