

بازیابی و فرمولیندی ضایعات پلی وینیل کلرید در صنایع بسته‌بندی دارویی ایران

Recovery and Formulation of PVC Wastes of Pharmaceutical Packing Industries in Iran

آقای عبدالجباری دعشن، دکتر محمدحسین رفیعی فرد

دانشگاه تهران، دانشکده علوم، گروه شیمی

رازه‌های کلیدی:

بازیابی، پلی سی، فرمولیندی، نوار آلمینیم، صنایع دارویی

برای جداسازی پلی وی سی از ضایعات پارچه‌های پنبه‌ای و رونی (rayon) که پوشش پی وی سی دارند، استفاده از را خرد می‌کنند آنگاه ذرات را با خشک کنندهای مخصوص خشک کرده وارد یک راکتور دو جداره مجهز به همزن مکانیکی می‌کنند. این راکتور توسط بخار آب یا منبع گرمایی مناسب دیگری گرم می‌شود. این ذرات در جوی از نیتروژن، طی سه مرحله متعددی با حلal تراهیدروفوران شسته می‌شود محلول حاصل که در حدود ۱۰٪ وزنی پلی وی سی دارد در یک تبخیر کننده تا ۲۰٪ وزنی پلی وی سی تغذیه می‌شود. سپس این محلول غلیظ به صورت لایه‌ای نازک از روی استوانه‌های گرم یک تبخیر کننده لایه نازک *thin film* در جوی از گاز پلی وی سی در یک *evaporator* در جوی از گاز پلی وی سی در چگالنده مایع شود و در ضمن پلی وی سی بازیابی گردد. پلی وی سی بازیابی شده در آمیزه‌های جدید مورد استفاده قرار می‌گیرد و الیاف بازیابی شده پس از خشک شدن به مصارف صنعتی می‌رسند [3].

برای جداسازی ذرات مس از پلی وی سی از مخلوط بنزن و استون استفاده می‌شود. در این روش ابتدا حلالها پلی وی سی رامتورم می‌کنند. سپس با عمل سانتریفیوژ می‌ازبینی وی سی جدا می‌گردد [4]. در روش دیگری برای جدا کردن پلی وی سی از مس، ضایعات را با سه برابر وزنی آن سدیم کلرید در استوانه‌ای می‌ریزند که تا ۳۰۰°C گرم شده است و ۳۰ دقیقه به هم می‌زنند. در این مدت دمای سدیم کلرید به حدود ۲۵۰°C و دمای پلی وینیل کلرید را حل می‌کند. پس از جدا ساختن محلول از مواد غیر محلول، حلالها به کمک تبخیر جدا می‌شوند و دوباره برای حل کردن پلی وینیل کلرید موجود در ضایعات به مصرف می‌رسند. مخلوط حلالها پیش گفته پلی وینیل کلرید را به خوبی حل می‌کنند ولی دی‌متیل سولفوكسید به کار برده می‌شود. این مخلوط در دماهای حدود ۱۰۰°C - ۸۰°C پلی وینیل کلرید را حل می‌کند. پس از جدا ساختن محلول از مواد غیر محلول، حلالها به کمک تبخیر جدا می‌شوند و دوباره برای حل کردن پلی وینیل کلرید موجود در ضایعات به مصرف می‌رسند. مخلوط حلالها پیش گفته پلی وینیل کلرید را به خوبی حل می‌کنند ولی دی‌متیل سولفوكسید آتشگیر است [1]. در روش مشابهی از حلالها استون و تولوئن استفاده شده است [2].

مقدمه

الف - تاریخچه

بازیابی پلی وی سی علاوه بر استفاده اقتصادی برای حفظ محیط زیست هم اهمیت فوق العاده‌ای دارد، لذا برای بازیابی آن از روش‌های مختلف استفاده شده است. در یکی از این روش‌ها برای جداسازی پلی وی سی از سایر مواد، مانند کامبوزیتها، مس، سایر فلزات یا الیاف، مخلوطی از حلالها ایزو بوتیل متیل کتون، تری کلرواتیلن و دی‌متیل سولفوكسید به کار برده می‌شود. این مخلوط در دماهای حدود ۱۰۰°C - ۸۰°C پلی وینیل کلرید را حل می‌کند. پس از جدا ساختن محلول از مواد غیر محلول، حلالها به کمک تبخیر جدا می‌شوند و دوباره برای حل کردن پلی وینیل کلرید موجود در ضایعات به مصرف می‌رسند. مخلوط حلالها پیش گفته پلی وینیل کلرید را به خوبی حل می‌کنند ولی دی‌متیل سولفوكسید آتشگیر است [1]. در روش مشابهی از حلالها استون و تولوئن استفاده شده است [2].

Key Words:

Recovery, PVC, Formulation, Wastes, Al - foil, Pharmaceutical industries.

ضایعات برای پی وی سی ۹٪ و برای نوار آلمینیم ۸٪ کل مصرف محاسبه شده است. جدول ۱ مقادیر مصرفی و ضایعاتی این دو کالاًی وارداتی را در صنایع داروسازی ایران در سال ۱۳۶۶ و مقادیر پیش‌بینی شده آنها را برای سال ۱۳۷۰ به دست می‌دهد.

جدول ۱- مقادیر موردنیاز و ضایعات پی وی سی و نوار آلمینیم در کارخانه‌های داروسازی ایران [۲۲]

| جدول ۱- مقادیر موردنیاز و ضایعات پی وی سی و نوار آلمینیم در کارخانه‌های داروسازی ایران (کمترین حدود) | | | | | |
|--|------|--------------------|--------------------|--------------------|--------------------|
| تعداد (میلیون عدد) | سال | تعداد (میلیون عدد) | تعداد (میلیون عدد) | تعداد (میلیون عدد) | تعداد (میلیون عدد) |
| ۳۶۳۷۳ | ۱۳۶۶ | ۳۰۲۸۷۲ | ۱۱۵۰۱۷ | ۸۲۵۱۲۲ | ۱۰۰۵۰ |
| ۵۶۴۸۸ | ۱۳۷۰ | ۴۳۷۷۵۷ | ۱۶۶۹۱۶ | ۱۱۸۸۶۸۹ | ۱۴۳۹۳ |

هزینه ارزی این ضایعات در سال ۱۳۷۰ حدود یک میلیون دلار خواهد بود. از طرف دیگر، حفظ محیط‌زیست نیز اهمیت بازیابی پی وی سی را بیشتر می‌کند. معمولاً این ضایعات به حائمه شهرها (محل جمع‌آوری زباله‌ای شهری) منتقل می‌شود که به مرور زمان به علت تخریب پی وی سی و آزادسازی HCl محیط‌زیست به شدت آلوده می‌شود.

بخش تجربی
شناسایی پی وی سی مصرف در صنایع بسته‌بندی داروسازی ایران پی وی سی مصرفی در صنایع بسته‌بندی داروسازی ایران بشرح زیر شناسایی گردید:

الف - طیف IR: از سه نمونه پی وی سی مصرفی در صنایع دارویی ایران با نام‌های ۱۴۶ «پی رنگ»، ۱۴۶ «قرمز» و ۱۶۱ «پی رنگ»، طیف IR گرفته شد. طیف IR آنها نشان داد که اجزای تشکیل‌دهنده این سه نمونه یکی است و فقط نوع رنگی حاوی رنگ است. در ضمن سایر افزودنیها در هر سه نمونه یکسان می‌باشد و تنها ضخامت نوار پی وی سی با توجه به نقش آن در مصرف متفاوت است (شکل ۱).

ب - تعیین مواد معدنی: سوختن پی وی سی در کوره $1000^{\circ}C$ و سوختن آن به وسیله سولفوریک اسید غلیظ $55^{\circ}C$. خاکستری بر جای می‌گذارد که به ترتیب ۱۵٪ تا ۳۰٪ درصد وزن آن را تشکیل می‌دهد. این خاکستر در HCl و HNO_3 حل نمی‌شود. لذا مقدار مواد معدنی در پی وی سی ناجیز بوده و می‌تواند گردوغبار هوا باشد.

ج - استخراج افزودنیها: از آنجا که پی وی سی در بسیاری از حل‌الهای آللی (تراکتیل و فوران، متیل اتیل کتون، سیکلو‌هگزانون،

* سوختن با سولفوریک اسید به این ترتیب انجام می‌شود که ابتدا نمونه پی وی سی در کوره چینی با سولفوریک اسید غلیظ مرطوب و حداقل به مدت یک ساعت و در دمای $50^{\circ}C$ گرمایش می‌یابد. سپس خاکستر باقیمانده توزین می‌شود.

مصنوعی و کاغذ دیواری، ضایعات را ۲۰ دقیقه در آب $85^{\circ}C$ فرو می‌برند تا پی وی سی از کاغذ یا پارچه جدا شود. سپس عمل جدا‌سازی پی وی سی از کاغذ یا پارچه را با جریان هوا انجام می‌دهند [۷].

یک روش بازیابی پی وی سی از ضایعات، افزودن نرم کننده دمای جریان دمای تا حدود $130^{\circ}C$ می‌باشد. در اثر افزودن نرم کننده دمای جریان یافتن (flow temperature) پی وی سی کاهش می‌یابد و مخلوط به صورت مایعی با گرانزوی نسبتاً زیاد جاری و از سایر ضایعات جدا می‌شود [۸]. در روش دیگر ذرات پی وی سی ضایعاتی را در آب پاشیده و به آن یک نرم کننده پی وی سی و یک ترکیب آلی (مانند هگزان) می‌افزایند که برای مخلوطی از ۱۲۰۰ گرم پی وی سی، ۱۲۰ گرم بیس (۲- اتیل هگزیل) فتالات و ۲۲۰ گرم هگزان رتمال به مدت ۳۰ دقیقه در محیط آب به هم زده می‌شود و در انتهای فاز آلبی از فاز آلی که شامل ذرات جامد پی وی سی است، جدا می‌گردد [۹]. برای بازیابی پی وی سی و نوار آلمینیم Al foil (foil) از ضایعات کارخانه‌های داروسازی، ۲۰٪ قسمت از ضایعات را که شامل ۸۵٪ پلی وینیل کلرید (با جرم مخصوص $1/2 \text{ g cm}^{-3}$) و ۱۵٪ آلمینیم (با جرم مخصوص $2/7 \text{ g cm}^{-3}$) است به ابعاد حدود $1\text{mm} \times 1\text{mm}$ می‌کنند. سپس آنها را در یک جداکننده با ۸۰٪ قسمت کربن تراکلرید مخلوط کرده و مخلوط را تا نقطه جوش کربن تراکلرید ($80^{\circ}C$) گرم می‌کنند و $1/5$ ساعت به هم می‌زنند. پس از سرد شدن مخلوط پی وی سی (۸/۵٪ قسمت در ساعت) شناور شده و آلمینیم (۱/۵٪ قسمت در ساعت) نهشین می‌گردد [۱۰]. اگر فقط بازیابی ضایعات آلمینیم مورد نظر باشد، ضایعات را ۵ ساعت در دمای $250^{\circ}C$ قرار می‌دهند تا زین ذوب شده و از آلمینیم جدا گردد. در این روش آلمینیم با درجه خلوص $98/4\%$ به دست می‌آید. [۱۱].

ب - اهمیت بازیابی پی وی سی در ایران
صنایع داروسازی برای ارائه بهداشتی محصولات خشک خود (قرص، کپسول، قرص پوشش دار یا دارازه) از نوار پی وی سی ساخت و نوار آلمینیم استفاده می‌کنند. محصولات فوق الذکر کارخانه‌های داروسازی به کمک ماشین آلات بسته‌بندی دارویی بین دو نوار پی وی سی و آلمینیم به صورت پوسته (blister) بسته‌بندی و به بازار ارائه می‌شوند. نوار آلمینیم پوشش بسیار نازکی از پلی اتیلن دارد که پی وی سی را به کمک گرما به نوار آلمینیم می‌چسباند (heat-sealed).

ضایعات پی وی سی و نوار آلمینیم به دو صورت در کارخانه‌ای داروسازی ایران ایجاد می‌شوند:

- ضایعات ناشی از پاره شدن و آلدگی نوارها به هنگام حمل و نقل یا گیر کردن آنها در ماشین بسته‌بندی که در ایران حدود ۵٪ کل مصرف برآورده شده است. در این ضایعات نوار پی وی سی و آلمینیم از هم جدا بوده ولی پی وی سی برای مصارف دیگر باید آماده‌سازی شود.

- ضایعات حین تولید که از حواشی پوسته جدا می‌شوند. این

جیوه) استفاده شد. سپس محلول یکنواخت و شفاف ۰/۵۰٪ پی وی سی در سیکلوفگزانون تهیه و با استفاده از یک گرانزوی سنج (Ubbelohde) در حمام آب ۲۰°C، زمان ریزش محلول پلیر اندازه گیری شد و با رقیق کردن محلول فوق تا ۱۶۷٪/۰ این عمل ادامه پیدا کرد. با استفاده توأم از روابط هوگینس (Huggins) [14]:

$$\eta_{sp}/C = f\eta_j + k\eta_j^2 C$$

و کیمر (Kraemer) [15]:

$$\eta_{sp}/C = f\eta_j + k\eta_j^2 C$$

گرانزوی ذاتی یا عدد گرانزوی حد (limiting viscosity number)، η ، تعیین و مساوی $8375 \text{ cm}^3 \text{ g}^{-1}$ گردید. با استفاده از رابطه مارک-هونک (Mark-Houwink):

$$f\eta_j = KM^2$$

و به کاربردن مقادیر $0/85 = \alpha = 10^{-2} \times 1/16 = 1/160$ در شرایط عمل [13]، $M = 43/642$ برای پی وی سی مساوی ۴۳/۶۴۲ محاسبه شد. برای اندازه گیری عدد K (K-value) از رابطه فیکن چر (Fikentscher) [16]:

$$\log z = \frac{VOK}{1 + 1/OKC} + KJC$$

استفاده شد که در آن Z عبارت است از زمان ریزش (t) محلول ۱٪ پی وی سی در سیکلوفگزانون به زمان ریزش (t) هگزانون خالص:

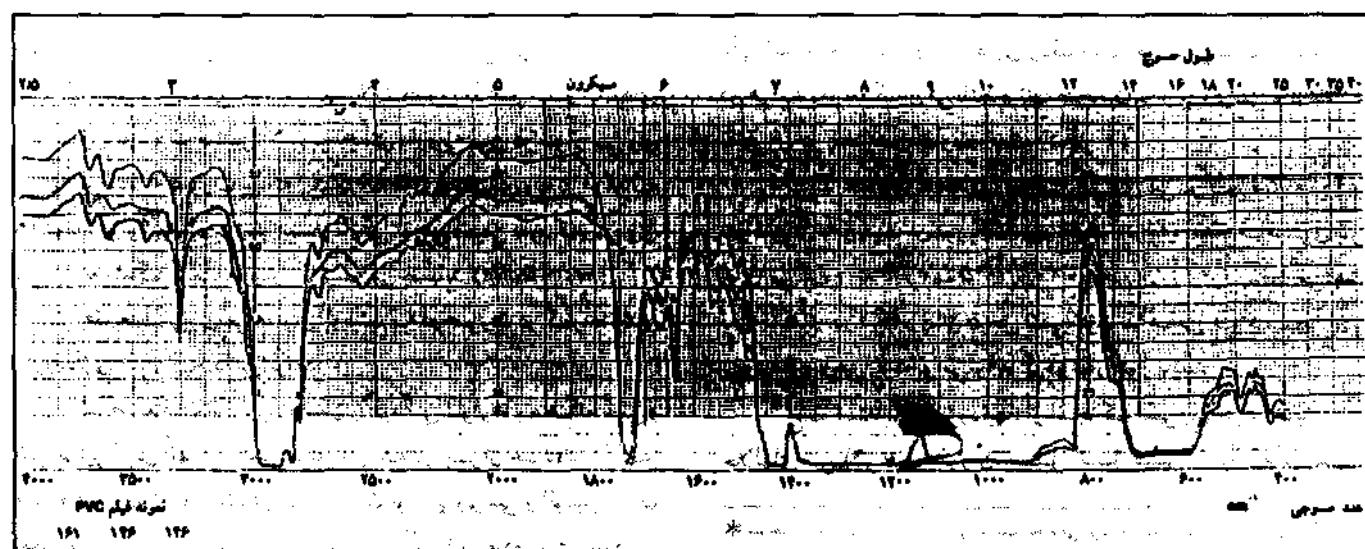
$$Z = \frac{732/76}{739/26} = 2/16$$

و C ، غلظت محلول پلیر بر حسب گرم در 100 cm^3 بیاشد. از آنجاکه معمولاً به علت کوجکی K آن را در عدد ۱۰۰۰ ضرب می کنند، مقدار $K = 62/9$ برای پی وی سی مصرفی در صنایع بسته بندی مواد دارویی مساوی ۶۲/۹ محاسبه شد.

سیکلوفگزانون، دی متیل فرمامید، نیتروبنزن، دی متیل سولفوکسید، تولوئن، کسیلن، متیل کلرید، اتیلن کلرید، دی وکسان، ۱،۲-دی کلروبنزن و دی ایزوپروپیل کتون) اتحلال پذیر است و در تعدادی از آنها (هیدروکربنهاهای آروماتیک، آنسیلن، استون، استیک اسیدرید و نیتروپارافینها) متورم می شود [13]. اتر معمولی به عنوان یک ناحلال مناسب و استخراج کننده افزودنیهای آن انتخاب و عمل استخراج در یک حمام گرم ۶۰°C به کمک دستگاه سوکله (soxhle) انجام شد. بعد از ۶ ساعت این عمل متوقف و پس از تبخیر اتر، مواد جامد با قیمانه توزین می شوند. میزان مواد افزودنی پس از این مدت $0/30$ درصد و پس از ۴۸ ساعت $0/40$ درصد وزن پی وی سی می باشد و زمان بیش از ۴۸ ساعت (تا ۷۲ ساعت) درصد مواد استخراج شده را افزایش نمی دهد. طیف IR مداد استخراج شده در 1730 cm^{-1} ، پیوند کربونیل و در $3200 - 3800 \text{ cm}^{-1}$ پیوند هیدروژنی نشان می دهد.

با استفاده از کروماتوگرافی لایه نازک (TLC) و حلالهای مختلف مشخص شد که با قیمانه جامد از چند ماده تشکیل شده است. لذا با استفاده از یک ستون کروماتوگرافی به طول ۵۰ سانتیمتر و قطر ۳ سانتیمتر که تا ارتفاع ۲۰ سانتیمتر از سیلیکاژل-۶۰ پر شده بود، و به کمک مغلوطی از حلالهای اتریترول/اتر (۴۰/۶۰) ماده، اکتیل مرکاپتو استیک اسید ($\text{HS}-\text{CH}_2-\text{COOC}_2\text{H}_5$) و پلی اتیلن گلیکول ۲۰۰ مونواولفات ($\text{HO}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_n\text{COOC}_2\text{H}_5$) جدا و توسط FT-IR (HO(CH₂CH₂O)_nCOOC₂H₅) تجزیه شناسایی شدند (شکل ۲ و ۳). در ضمن ماده در ۱۸۰°C تخریب می شود.

د - تعیین وزن مولکولی و عدد K به کمک گرانزوی سنج: ابتدا خالص سازی پی وی سی به این طریق انجام شد که نسونه پی وی سی در تراهیدروفوران حل و سپس در متانول راسip گردید. این عمل سه بار تکرار شد تا پی وی سی عاری از افزودنیها گردد. برای خارج کردن حلal از پی وی سی از گرمخانه ای (oven) با دمای 30°C و در خلame 20°C میلی متر



شکل ۱ - طیف IR سه نمونه از پی وی سی مصرفی در صنایع دارویی (به صورت فیلم)

قرار می‌گیرند. یادآوری می‌شود که حدود ۱٪ آلومینیم از پی وی سی جدا نشده و روی محلول باقی ماند.

ج - جداسازی با نرم کن‌های DOP (دی‌اکتیل فتالات) و DBP (دی‌بوتیل فتالات): برای این منظور دستگاهی مطابق شکل ۴ طراحی و ساخته شد. این دستگاه یک راکتور دو جداره دارد و مجهز به دماسنج و بهم زن از نوع ماریبی است که توسط یک الکتروموتور بادر قابل تنظیم می‌چرخد. راکتور دارای روغن گرم است و دمای روغن با ترمومترات کنترل می‌شود. راکتور مجرای ورودی و خروجی گاز N₂ دارد تا عمل جداسازی در غیاب اکسیژن انجام گیرد و تاحد امکان از تخریب پلیمر جلوگیری شود. شیر خروجی پی وی سی بازیابی شده در پایین راکتور قرار دارد. یک صافی توری فلزی و به شکل استوانه (به شکل راکتور) در درون راکتور تعییه و برای جلوگیری از اتلاف گرم، راکتور با یافث شیشه عایق بندی شده است. طرحی از مراحل عمل در شکل ۵ آمده است.

فرمولهای پی وی سی بازیابی شده و مقایسه بعضی از خواص مکانیکی آن با پی وی سی پکر

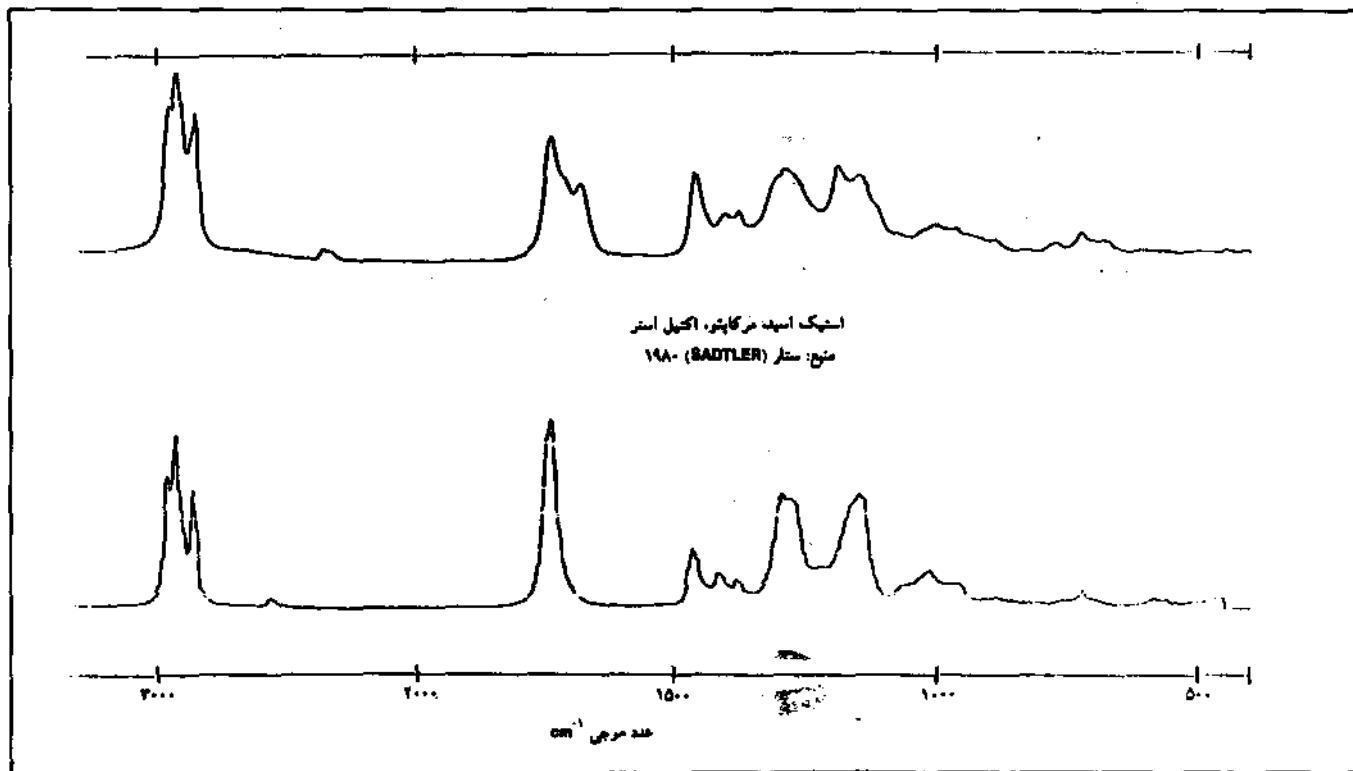
الف - تهیه آمیزه از پی وی سی بازیابی شده و پی وی سی پکر برای مقایسه بعضی از خواص مکانیکی پی وی سی بازیابی شده با پی وی سی پکر (که وزن مولکولی آن تقریباً مساوی پی وی سی مصرفی در صنایع داروسازی بود. عدد K برای آن ۶۳ بود)، آمیزه‌های مختلفی از این

بازیابی ضایعات پی وی سی و نوار آلومینیم از آنجا که اطلاعات تعبیری لازم از نحوه عمل بازیابی پی وی سی مصرفی در صنایع بسته‌بندی دارویی دست یافتی نبود [8, 10, 11]

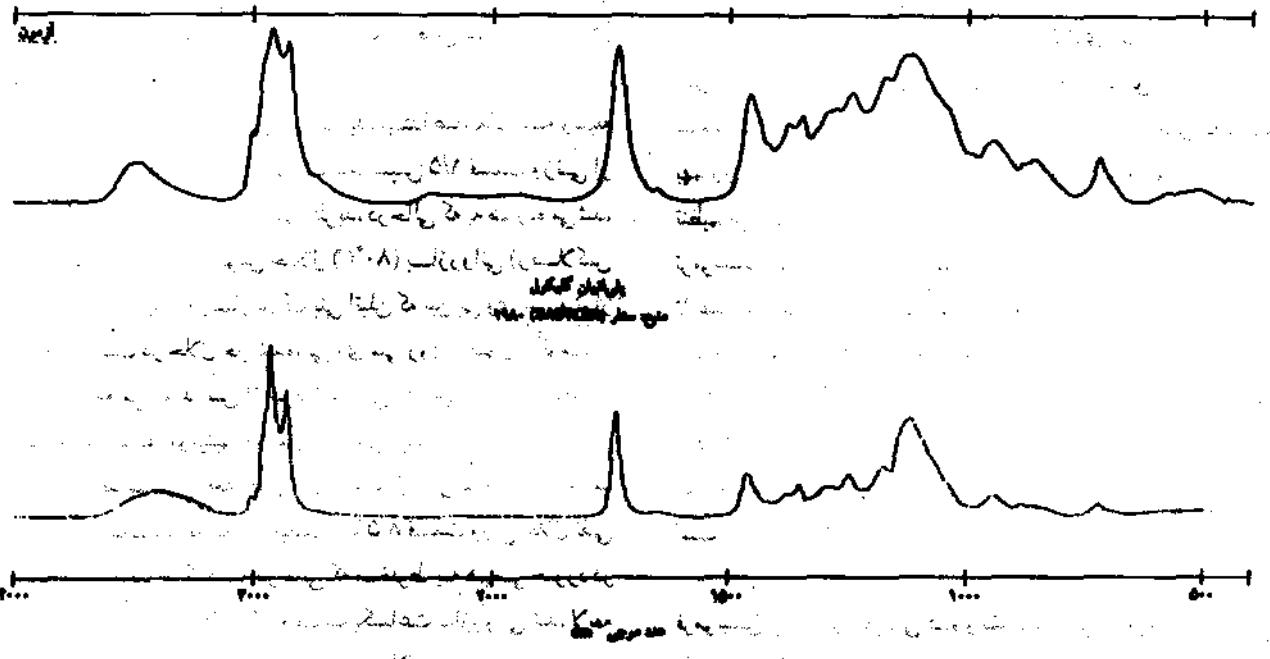
آزمایش‌های زیر انجام گرفت:

الف - جداسازی با کربن تراکلرید: ابتدا ضایعات به وسیله آسیاب (تا ابعاد حدود ۲ میلی‌متر) خرد شدند. سپس ۱/۵ قسمت وزنی از ضایعات با ۸/۵ قسمت وزنی کربن تراکلرید، درحالی که به هم زده می‌شد، به مدت ۲ ساعت در دمای جوش حلال (۸۰°C) بازروانی (Reflux) شد. در پایان لایه بسیار نازک پلی‌اتیلن که بین پی وی سی و نوار آلومینیم واقع است در حلال حل شده، پی وی سی محلول و آلومینیم در ته ظرف جمع می‌شوند. پس از برداشتن پی وی سی از روی محلول، باقیمانده صاف شده آلومینیم خالص جدا می‌گردد.

ب - جداسازی با حلالهای نفتی و محلول سیر شده کلسیم کلرید: ۱/۵ قسمت از ضایعات (به ابعاد ۲ میلی‌متر) با ۸/۵ قسمت وزنی حلال نفتی ویژه (AW410) مخلوط گردید و درحالی که مخلوط به هم می‌خورد در دمای جوش حلال (حدود ۱۰۰°C) به مدت یک ساعت بازروانی شد. لایه نازک پلی‌اتیلن بین پی وی سی و آلومینیم در حلال ویژه حل و بدین ترتیب این دوازه هم جدا شدند. مخلوط حاصل صاف شده و قسمت جامد آن (پی وی سی و نوار آلومینیم) با ۷ برابر وزنی محلول سیر شده کلسیم کلرید مخلوط گردید. پس از به هم زدن شدید و رها کردن مخلوط به حال خود، آلومینیم در ته ظرف و پی وی سی رومحلول کلسیم کلرید سیر شده



شکل ۲ - طیف IR - اکتیل مرکابت اسید استیک



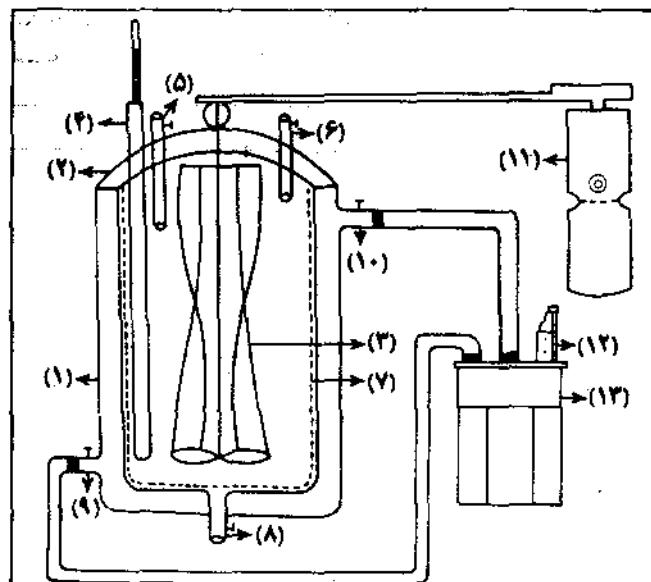
شکل ۲ - طیف IR - پلی اتیلن گلکول ۲۰۰ مونواولتات

دو همراه با پر کنند، پایدار کنند، نرم کنند و روان کنند طبق جدول ۲ ساخته شد. روش کار به این ترتیب بود که هر یک از آمیزه های پیش گفته در دمای 110°C - 100°C بهم زده شد تا پس از حاصل دارای توزیع یک واختنی از اجزای مختلف خود باشد. سپس پایدار کنند نیز به آن افزوده شد.

ب - تهیه ورقه از آمیزه های ساخته شده به وسیله یک دستگاه ورقمساز (Polystat 300 S) در دمای 110°C و رقمهایی به ضخامت 0.05 cm ساخته و از آنها قطعاتی به ابعاد $10 \times 10 \times 0.5$ تهیه شد و سپس دمبلهایی برای اندازه گیری خواص مکانیکی فراهم شد.

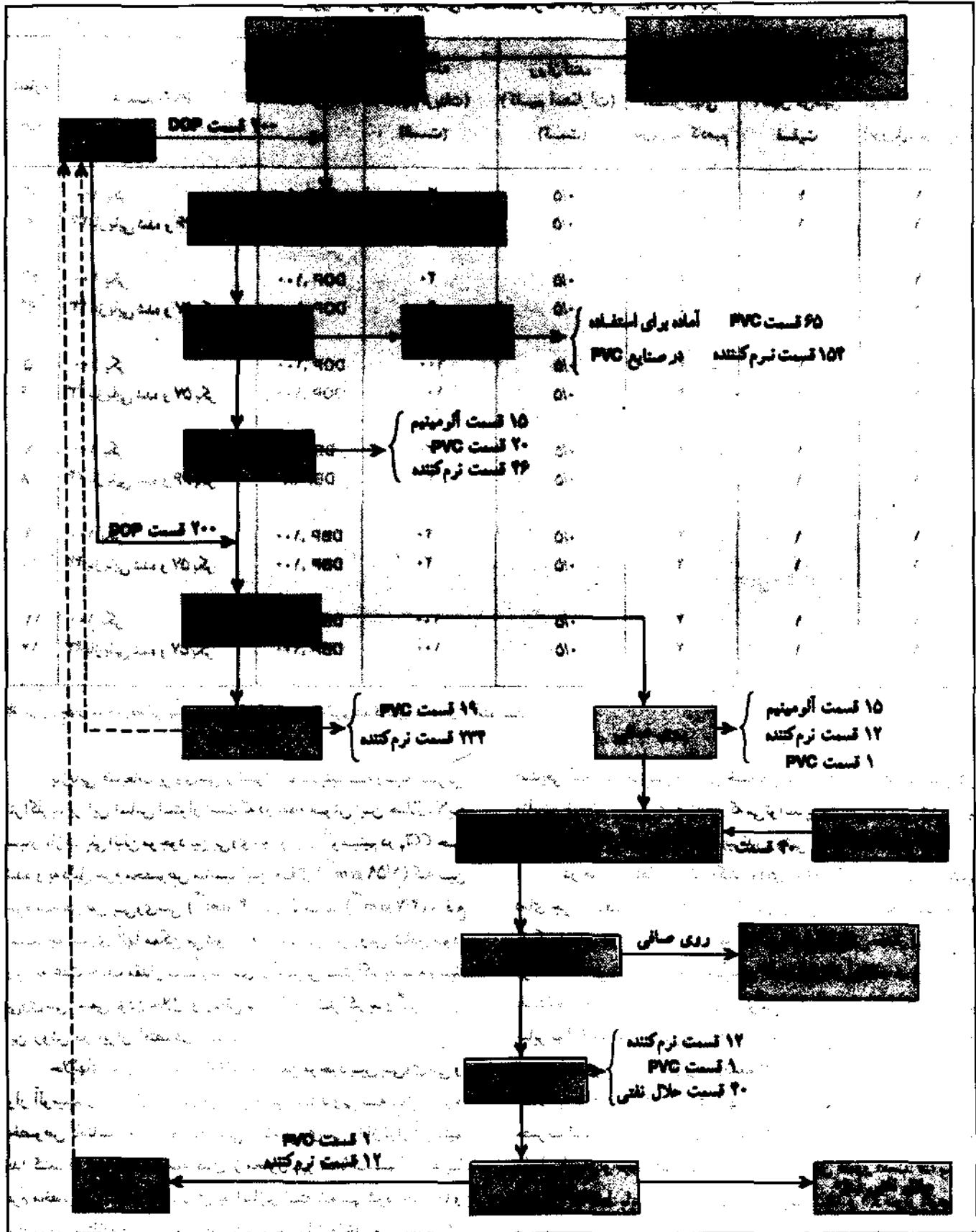
ج - اندازه گیری بعضی از خواص مکانیکی برای اندازه گیری جداگانه نیروی وارد بر سطح پلیمر، جداگانه نیرو در نقطه پارگی و درصد از دیاباد طول تا پارگی از دستگاهی (ZWIC1445) استفاده شد که در آن سرعت کشش پلیمر 50 cm/min بود. آزمایش برای هر نمونه چهار مرتبه تکرار شد که میانگین اعداد در جدول ۳ آمده است.

بحث و نتیجه گیری
تجزیه کمی پس ویسی مصرفی در صنایع سنته بندی داروسازی ایران نشان می دهد که مواد افزودنی آن کمتر از ۱٪ است و این مقدار و جنس مواد مزبور برای کاربرد پس ویسی بازیابی شده در صنایع دیگر، محدودیتی ایجاد نمی کند.



شکل ۳ - راکتور طراحی شده برای بازیابی PVC

- | | |
|------|-------------------------|
| (۱) | بدنه اصلی راکتور |
| (۲) | درب راکتور |
| (۳) | بهم ند از نوع ماریوچی |
| (۴) | محول قرار گرفتن ماسنچ |
| (۵) | وروپری گاز N_2 |
| (۶) | خروجی گاز N_2 |
| (۷) | صفای |
| (۸) | خروجی مول |
| (۹) | وروپری روغن داخل |
| (۱۰) | خروجی روغن |
| (۱۱) | موتور الکتریکی |
| (۱۲) | ترموستات |
| (۱۳) | حمام روغن |



شکل ۵ - طرح بازیافتی PVC

جدول ۲ - ترکیب آمیزه های ساخته شده از PVC پازیابی شده و PVC پکر

| ردیف | نام و نشانه | نام و نشانه | نام و نشانه | نام و نشانه | نام و نشانه | نام و نشانه | نام و نشانه | نام و نشانه | نام و نشانه | نام و نشانه | نام و نشانه |
|------|--------------------------------|-------------|--------------|-----------------------------|----------------------------|-------------------------|------------------------|-------------|-------------|---------------------|-------------|
| ۱ | اکتول من تول (الوریل) مرکاپتون | استر اتیل | پلیم - کاتیم | روزان گندم (کلیسم استرلرات) | روزان گندم (کلیسم گرینیات) | پر گندم (کلیسم گرینیات) | قسته، فرم گندم | PVC | قسته | پک | مشاهده |
| ۲ | ۱ | ۱ | ۲ | ۰/۰ | ۴۰ | DOP A+ | ۱۰۰ | ۱۰۰ | ۱۰ | پک | ۱ |
| ۳ | ۱ | ۱ | ۲ | ۰/۰ | ۴۰ | DOP A+ | ۹۹ بازیابی شده و ۶۶ پک | ۹۹ | ۲۲ | بازیابی شده و ۷۷ پک | ۲ |
| ۴ | ۱ | ۱ | ۲ | ۰/۰ | ۴۰ | DOP A ۱۰۰ | ۱۰۰ | ۱۰۰ | ۳ | پک | ۳ |
| ۵ | ۱ | ۱ | ۲ | ۰/۰ | ۴۰ | DOP A ۱۰۰ | ۹۹ بازیابی شده و ۷۷ پک | ۹۹ | ۲۲ | بازیابی شده و ۷۷ پک | ۴ |
| ۶ | ۱ | ۱ | ۲ | ۰/۰ | ۱۰۰ | DOP A ۱۰۰ | ۱۰۰ | ۱۰۰ | ۵ | پک | ۵ |
| ۷ | ۱ | ۱ | ۲ | ۰/۰ | ۱۰۰ | DOP A ۱۰۰ | ۹۹ بازیابی شده و ۷۷ پک | ۹۹ | ۲۲ | بازیابی شده و ۷۷ پک | ۶ |
| ۸ | ۱ | ۱ | ۲ | ۰/۰ | ۴۰ | DBP A+ | ۱۰۰ | ۱۰۰ | ۷ | پک | ۷ |
| ۹ | ۱ | ۱ | ۲ | ۰/۰ | ۴۰ | DBP A+ | ۹۹ بازیابی شده و ۶۶ پک | ۹۹ | ۲۲ | بازیابی شده و ۶۶ پک | ۸ |
| ۱۰ | ۱ | ۱ | ۲ | ۰/۰ | ۴۰ | DBP A ۱۰۰ | ۱۰۰ | ۱۰۰ | ۹ | پک | ۹ |
| ۱۱ | ۱ | ۱ | ۲ | ۰/۰ | ۴۰ | DBP A ۱۰۰ | ۹۹ بازیابی شده و ۷۷ پک | ۹۹ | ۲۲ | بازیابی شده و ۷۷ پک | ۱۰ |
| ۱۲ | ۱ | ۱ | ۲ | ۰/۰ | ۱۰۰ | DBP A ۱۰۰ | ۱۰۰ | ۱۰۰ | ۱۱ | پک | ۱۱ |
| ۱۳ | ۱ | ۱ | ۲ | ۰/۰ | ۱۰۰ | DBP A ۱۰۰ | ۹۹ بازیابی شده و ۷۷ پک | ۹۹ | ۲۲ | بازیابی شده و ۷۷ پک | ۱۲ |

* از آین چهار نمونه ورقمایی تهیه و خواص مکانیکی آنها اندازه‌گیری شد که نتایج در جدول ۳ آمده است.

صنایعی که مصرف پسی وی سی خالص در آنها ضروری است، روش مناسبی نیست. ولی برای صنایعی که می‌توانند بی‌وی‌سی بازیابی شده را با این مقدار نهاد آلمانیه به کار بزنند، داشت کاملاً اقتضای است.

این مقدار نوار الومینیم به تار پیرمه، روسی یا مادر اقتصادی است. در مورد استفاده از نرم کننده های DBP و DOP به علت کاهش دمای جریان یا قلن (flow temperature) بی وی سی، این ماده به راحتی و به کمک صافی فلزی از نوار الومینیم جدا می شود. افزایش مقدار نسبتاً زیاد نرم کننده به بی وی سی موجب می شود که نتوان از آن به همین صورت استفاده کرد. به علاوه با افزودن بی وی سی یکر (صرف نشده)، پر کننده و سایر مواد لازم به آن به خوبی در صنایع مختلف قابل استفاده است. بدین ترتیب احتیاجی به جداسازی نرم کننده از بی وی سی نیست. که این امر عملآ مورد تأیید شرکت تولیدی تهران قرار گرفته است. که یکی از مصرف کننده های عمده بی وی سی می باشد. در این روش مواد مورد نیاز داخلی ارزان و تجهیزات کار ساده و ساخت داخل کشور است. لذا برای صنایعی که فقط باید بی وی سی خالص مصرف کنند و ۱٪ نوار الومینیم همراه بی وی سی مراحم است، این روش توصیه می شود.

مقایسه میانگینهای تناوب مندرج در جدول ۳ نشان می دهد نسونه ای

بازیابی ضایعات پی وی سی و نوار آلمینیم به وسیله کربن تتراکلرید بر این اساس استوار است که در نقطه جوش این حلال، لایه بسیار نازک پلی اتیلن موجود بین پی وی سی و نوار آلمینیم در OCl_4 حل شده و به دلیل جرم مخصوص مناسب این حلال ($1/59 \text{ g/cm}^3$) که بین جرم مخصوص پی وی سی ($1/3 \text{ g/cm}^3$) و آلمینیم ($2/7 \text{ g/cm}^3$) واقع است، جداسازی آنها ممکن می شود. جداسازی در این روش کامل بوده ولی به علت جنب مقدار نسبتاً زیادی از کربن تتراکلرید به وسیله پی وی سی، سمی بودن حلال، وارداتی بودن کربن تتراکلرید و گرانی آن، این روش در ایران اقتصادی نست.

حلالهای نفتی در حالی که لا یه پلی اتیلن موجود بین پی وی سی و نوار آلومینیم را در دمای جوش خود حل می کنند ولی به دلیل جرم مخصوص نامناسب (0.8 g/cm^3) نمی توانند پی وی سی را از نوار آلومینیم جدا کنند. از این رو در مرحله بعدی از محلول سیر شده کلسیم کلرید با جرم مخصوص 1.0 g/cm^3 برای جداسازی استفاده می شود. حلالهای مواد مورد استفاده در این روش ارزان و از تولیدات داخلی می باشند ولی به دلیل وجود ۱٪ از نوار آلومینیم در پی وی سی بازیابی شده، برای

- [2] Battalca A. "Reuse of Electrical Cable Waste", Chem. Abs., 59: 208031 p (1990).
- [3] Sussman W. B., et al., Reclaiming Commercially Useful Fibers and Resins from Scrap Materials., Chem. Abs., 79: 101138 a (1972).
- [4] Ohkita T., et al., "Recovery of Waste Poly (vinyl chloride) Wire Insulation by the Swelling Method", Chem. Abs., 79: 34839b (1973).
- [5] Fulco V., "Recovery of Plastics from Thermoplastic Material and Elastomer Wastes", Chem. Abs., 85: 144222 b (1976).
- [6] Stewart H., Pollution - free Reclamation of Copper from Insulated Wire.", Chem. Abs., 79: 57249 y (1973).
- [7] Takahashi K., et al." Recovery of PVC from Leather Substitutes or Wall Paper.", Chem. Abs., 88: 24003 w(1978).
- [8] Matsuyama T., et al., "Recovery of Waste PVC", Chem. Abs., 89: 7318 f (1978).
- Japan Kokai 78 17, 675 (cl. B 29 C29/100).
- [9] Nippon Zean Co. "Recovery of Waste Resins in Aqueous Dispersion," Chem. Abs. 97: 93355 k (1982).
- [10] Otsuka N., "Recovery of Aluminium and Resin from Resin - Laminated Aluminium Scrap". Chem. Abs., 92: 97349 f (1980), Japan Kokai Tokkyo Koho 79, 127, 983 (cl. Co 8 J 11/00).
- [11] Hoshino T., "Recovery of Aluminium Foil from Aluminium Foil Composite.", Chem. Abs., 92: 97352 b (1980), Japan Kokai Koho 79, 134, 010 (cl. C22 B21/100).
- [12] آمار ستدار عالی بر نامه زیری داردیم کشور، ۱۳۷۷
- [13] Brandrup J. and Immergut E. H., ed., "Polymer Handbook", 2nd ed., John Wiley and Sons, Inc. New York (1975), IV-246.
- [14] Huggins M. L., J. Am. Chem. Soc. 64, 2716 (1942).
- [15] Kraemer E. O., Ind. Eng. Chem. 30, 1200 (1938).
- [16] Ref-13, IV-153.

Paul Sabatier

پاول ساتاتیر

پاول ساتاتیر در سال ۱۸۵۴ در فرانسه متولد شد. پس از اتمام تحصیل در سال ۱۸۷۴ و یک سال تدریس، استادیار آزمایشگاه کالج فرانسه شد. دو سال بعد در جهه دکترای خود را با ارائه بایان نامه‌ای درباره شیمی گرمایی گروگرد و سولفیدهای فلزی دریافت کرد و پس به مدت یک سال دانشیار رشته فیزیک دانشکده علوم سوردو (Bordeaux) بود و بعد عهده‌دار تدریس فیزیک در دانشگاه تولوز (Toulouse) شد. که تا آخر عمر در آنجا بقای ماند. وی در سال ۱۸۸۴ به استادی شیمی رسید و در سال ۱۹۴۱ درگذشت.

پس از اتمام بایان نامه، توجه ساتاتیر به دسته‌ای از مسائل فیزیکی و معدنی مربوط به گرمایشی سولفیدها، گلریدها، کربوناتها جلب شد. در ده اول کار و فعالیت وی شامل یک مطالعه مفصل درباره سرعت تبدیل متافسفیک اسید، مطالعاتی در زمینه طیفهای جنبی و اندازه گیری ضریب تقسیم پک باز بین دو اسید بود. تلاش‌های وی در زمینه شیمی آلو در حدود سال ۱۸۹۷ شروع شد و منجر به اعلام نظریه هیدروژن دار کردن کاتالیزوری روی بود فلزاتی نظری نیکل، مس، کیلت، آمن و بلاتین گردید.

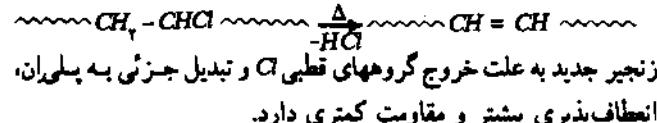
وی با کمک همکارانش، نه تنها مطالعات تجزیی زیادی بر روی هیدروژن دار کردن کاتالیزوری به انجام رسانید بلکه نظریه‌ای در زمینه کاتالیز کردن ارائه داد که حتی امروزه نیز مفید و معتبر است. وی پیشنهاد کرد که واکنش دهنگان بر روی کاتالیزور با یکدیگر ترکیب می‌شوند که به عنوان تشکیل ترکیبها و کسب لکس هانی نایابدار با سطح کاتالیزور است.

ساتاتیر چوایز و مدانهای زیادی به واسطه فعالیتهای علمی اش دریافت کرد و به دلیل ابداع روش «هیدروژن دار کردن ترکیبها آلو در حضور بودن نیکل»، جایزه توبل شیمی سال ۱۹۱۲ به وی تعلق گرفت.

منبع: Encyclopedia of World Biography
Vol 6, 1973

| نمایه نحوه تولید | جهت استفاده | متغیر نیزه در تجهیزات | متغیر تجهیزات | متغیر تجهیزات |
|------------------------|----------------------|--------------------------|------------------|------------------|
| | | N (mm) | | |
| ۱ | | ۶۰ | ۶۰ | ۱ |
| ۲ | (بکر PVC) | ۶۱ | ۶۷ | ۲ |
| ۳ | | ۶۲ | ۶۷ | ۳ |
| ۴ | | ۶۳ | ۶۹ | ۴ |
| مانگن | | ۶۰۰ | ۶۶۰ | |
| ۱ | | ۶۴ | ۶۷ | ۱ |
| ۲ | PVC قست | ۶۷ | ۷۷ | ۲ |
| ۳ | پازلی شده و مانگن | ۶۸ | ۷۸ | ۳ |
| ۴ | PVC بکر قست | ۶۹ | ۷۹ | ۴ |
| ۵ | مانگن | ۶۹۰ | ۷۷۰ | |
| ۱ | | ۶۸ | ۶۷ | ۱ |
| ۲ | PVC قست | ۶۹ | ۷۷ | ۲ |
| ۳ | پازلی شده و مانگن | ۷۰ | ۷۸ | ۳ |
| ۴ | PVC بکر قست | ۷۱ | ۷۹ | ۴ |
| ۵ | مانگن | ۷۱۰ | ۷۹۰ | |
| ۱ | | ۶۹ | ۶۷ | ۱ |
| ۲ | PVC قست | ۷۰ | ۷۷ | ۲ |
| ۳ | پازلی شده و مانگن | ۷۱ | ۷۸ | ۳ |
| ۴ | PVC بکر قست | ۷۲ | ۷۹ | ۴ |
| ۵ | مانگن | ۷۲۰ | ۷۹۰ | |
| ۱ | | ۷۳ | ۷۷ | ۱ |
| ۲ | PVC قست | ۷۴ | ۷۷ | ۲ |
| ۳ | پازلی شده و مانگن | ۷۵ | ۷۸ | ۳ |
| ۴ | PVC بکر قست | ۷۶ | ۷۹ | ۴ |
| ۵ | مانگن | ۷۶۰ | ۷۹۰ | |
| ۱ | | ۷۷ | ۷۷ | ۱ |
| ۲ | PVC قست | ۷۸ | ۷۷ | ۲ |
| ۳ | پازلی شده و مانگن | ۷۹ | ۷۸ | ۳ |
| ۴ | PVC بکر قست | ۸۰ | ۷۹ | ۴ |
| ۵ | مانگن | ۸۰۰ | ۷۹۰ | |
| ۱ | | ۷۸ | ۷۷ | ۱ |
| ۲ | PVC قست | ۷۹ | ۷۷ | ۲ |
| ۳ | پازلی شده و مانگن | ۸۰ | ۷۸ | ۳ |
| ۴ | PVC بکر قست | ۸۱ | ۷۹ | ۴ |
| ۵ | مانگن | ۸۱۰ | ۷۹۰ | |

که با ۳۴ قسمت پی وی سی بازیابی شده و ۶۶ قسمت پی وی سی بکر تهیه شده است نسبت به نمونه‌ای که تماماً از پی وی سی بکراست (در حالیکه مقدار نرم کننده، پرکننده... در هر دو مورد یکسان است)، ۱۱/۲٪ از دیدار طول تا پارگی، ۱۶/۵٪ کاهش در حداقل نیرو در نقطه پارگی و ۱۶/۲٪ کاهش در حداقل نیروی وارد بر سطح، داشته است. این اختلاف مربوط به مکانیسم تخریب گرمایی (thermal degradation) جزئی پی وی سی در غلیاب اکسیژن می‌شود که به هنگام گرمایش از پی وی سی ضایعاتی پیش می‌آید. پی وی سی در مرحله بازیابی HCl از دست داده و به طور جزئی به یک پلی‌ان تبدیل می‌شود:



تشکر و قدردانی از اعضای محترم هیئت مدیره شرکت صنعتی کبیدار و که با تأسیس هر سه تجهیزات، تهیه مواد شیمیایی و پرداخت کمک هزینه تحقیقی، امکان این تحقیق را فراهم ساختند مسیانه شکر و قدردانی می‌شود.

REFERENCES

- [1] Spiller L. Solvent Reclaiming of Synthetic Resins, Chem. Abs., 77: 62719 (1972).