

## Preparation of Acrylamide-based Anionic Polyelectrolytes for Soil Establishment

Ahmad Rabiee\*, Mahdi Gilani, and Hajar Jamshidi

Iran Polymer and Petrochemical Institute, P.O. Box: 14965-115, Tehran, Iran

Received 16 February 2011, accepted 20 September 2011

### ABSTRACT

Synthetic water soluble acrylamide-based polymers have wide range of applications in the field of soil establishment and non-desertification. In this research, the acrylamide-based anionic polyelectrolytes were prepared by solution polymerization. The polymerization was carried out using AIBN as a radical initiator and at different degrees of anionic charges ranging between 10% and 30% using sodium hydroxide as hydrolyzing agents. The chemical structure of the synthetic polymers was studied and confirmed by FTIR technique. The charge density on polymer backbone was determined by titration method. The rheological behavior of polymer solutions was evaluated by Brookfield viscometer. The results show that the viscosity decreases with increasing the shear rate of solutions. Molecular weights of samples were measured by laser light scattering analyzer. The morphology of the polymer was studied by SEM and the EDX was used for elemental analysis determination. The anionic polymers with 10-30% negative charges were mixed with clay in order to evaluate the soil establishment. The results show that an anionic polyelectrolyte can make soil particles more cohesive and improve soil physical properties.

#### Key Words:

anionic polyelectrolyte,  
polyacrylamide,  
charge density,  
hydrolysis,  
soil properties

(\*To whom correspondence should be addressed.  
E-mail: a.rabbii@ippi.ac.ir

# تهیه پلی‌الکترولیت آنیونی بر پایه آکریل آمید به عنوان تثبیت کننده خاک

احمد ربیعی\*، مهدی گیلانی، هاجر جمشیدی

تهران، پژوهشگاه پلیمر و پتروشیمی ایران، صندوق پستی ۱۱۵-۱۴۹۶۵

دریافت: ۸۹/۱۱/۲۷، پذیرش: ۹۰/۶/۲۹

## چکیده

پلیمرهای محلول در آب بر پایه آکریل آمید در زمینه تثبیت خاک و بیابان‌زدایی کاربردهای زیادی یافته‌اند. در این پژوهش، پلی‌الکترولیت آنیونی بر پایه آکریل آمید به روش پلیمرشدن رادیکالی در محلول تهیه شد. پلیمرشدن مونومر آکریل آمید با استفاده از آزوبیس ایزوبوتیرونیتریل به عنوان آغازگر رادیکالی و سدیم هیدروکسید به عنوان عامل آب‌کافت در محیط آبی برای تهیه پلی‌الکترولیت آنیونی با درصدهای مختلف آب‌کافت شامل ۱۰، ۲۰ و ۳۰ درصد انجام شد. به کمک طیف‌سنجی زیرقرمز ساختار شیمیایی نمونه‌های سنتزی تأیید شد. پیش‌رفت واکنش آب‌کافت پلیمر به روش تیتراژ معین شد. رفتار ریولوژیکی محلول پلیمرها به کمک گرانروی سنج بروکفیلد ارزیابی شد. طبق نتایج در پلیمرهای حاصل گرانروی با افزایش سرعت برش کاهش می‌یابد. وزن مولکولی نمونه‌های تهیه شده با دستگاه پراکندگی نور لیزری مشخص شد. وجود سدیم و پراکندگی آن در ساختار نمونه‌های پلیمری با آزمون‌های EDX و SEM بررسی شد که پراکندگی یکنواخت سدیم را در سطح نمونه‌ها نشان می‌دهد. اثر پلیمرهای تهیه شده با مقادیر متفاوت آب‌کافت شامل ۱۰، ۲۰ و ۳۰ درصد روی سختی خاک رس ارزیابی شد. نتایج بررسی‌ها نشان می‌دهد، پلی‌الکترولیت آنیونی بر پایه آکریل آمید می‌تواند ضمن چسبندگی بهتر ذرات خاک موجب تقویت خواص آن نیز شود.

## واژه‌های کلیدی

پلی‌الکترولیت آنیونی،  
پلی‌آکریل آمید،  
چگالی بار،  
آب‌کافت،  
خواص خاک

## مقدمه

یکی از دغدغه‌های امروز کشورهای جهان بیابان‌زدایی است. توجه به مقوله بیابان‌زدایی برای کشوری هم‌چون ایران که ۴۳ میلیون هکتار، یعنی معادل یک چهارم وسعت آن را بیابان فرا گرفته، ضرورتی انکارناپذیر است. حال آن که ۶ میلیون هکتار از این سطح وضعیتی بحرانی دارد و تنها دو میلیون هکتار آن مهار شده است. متأسفانه بیابان‌ها هر سال گسترش می‌یابند و یکی از علل آن قطع بی‌رویه درختان و تخریب مراتع است.

فرسایش خاک و بیابانی‌شدن از جمله فرایندهایی هستند که منابع آب و خاک کشور ما را به شدت تهدید می‌کنند. هر چند این دو پدیده طبیعی بوده و جلوگیری از آنها اجتناب‌ناپذیر است، اما کاهش سرعت پدیده‌های مزبور امکان‌پذیر است. این هدف جز با شناخت فنی این پدیده‌ها و اندازه‌گیری کمی آنها به دست نخواهد آمد [۱].

برای جلوگیری از بیابانی شدن خاک از انواع روش‌ها استفاده می‌شود که یکی از آنها مالچ‌پاشی است. به طور کلی، مالچ (mulch) در لغت به معنی پوشش است، اما در بیابان‌زدایی و کشاورزی از آن به عنوان خاک‌پوش یاد می‌شود. مالچ به عنوان لایه‌ای محافظ روی زمین پخش می‌شود و سطح خاک را می‌پوشاند. مالچ‌ها به دو نوع نفتی و غیرنفتی دسته‌بندی می‌شوند.

مالچ‌های نفتی شامل مالچ‌های قیری‌اند که در واقع ته‌مانده برج تقطیر در پالایشگاه‌ها هستند. دلیل استفاده از مالچ نفتی این است که اثر سریع و آبی دارد و قابلیت به‌کارگیری آن در زمان کوتاه و در سطحی وسیع فراهم است. مهم‌تر از همه این که منبع تأمین این مواد داخل کشور است و نیاز به منابع ارزی ندارد. اما، از آن جا که این مواد حاوی سرب هستند، استفاده از آنها خسارت‌های زیست‌محیطی زیادی ایجاد می‌کند. وزش مداوم باد در مناطق بیابانی، موجب پراکندگی این آلودگی‌ها می‌شود. هم‌چنین، ۸۰ درصد افرادی که اقدام به پاشش این ماده می‌کنند، دچار مشکلات ریوی می‌شوند [۱، ۲].

از مالچ‌های غیرنفتی که به منظور جلوگیری از فرسایش خاک به کار می‌روند، می‌توان کاه، کودهای حیوانی، پشم شیشه و برگ گیاهان را نام برد. امروزه استفاده از مالچ‌های غیرنفتی پلیمری از جمله به کارگیری پلیمرهای بر پایه آکریل‌آمید به دلیل دوست‌دار محیط زیست بودن، ایمنی و قیمت ارزان آنها در حال گسترش است. پلیمرهای محلول در آب بر پایه آکریل‌آمید بر حسب نوع بار موجود یا عدم وجود بار در زنجیر پلیمر به چهار نوع آنیونی، کاتیونی، دوخصلتی (آمفوتری) و غیریونی دسته‌بندی می‌شوند. هر کدام از این

انواع بر حسب نوع بار زنجیر پلیمر دارای کاربردهای متنوعی هستند. پلی‌آکریل‌آمید آنیونی دارای بار منفی است و بر حسب چگالی بار و قدرت اسیدی گروه‌های عاملی به کار رفته در ساختار آن، به نوع قوی و ضعیف با چگالی بار زیاد یا کم دسته‌بندی می‌شوند. وزن مولکولی و چگالی بار دو مشخصه اصلی پلیمرهای آنیونی است که باعث می‌شود تا این نوع پلیمرها کاربردهای متفاوتی در معادن، ازدیاد برداشت از چاه‌های نفت، تصفیه آب و پساب و صنایع کشاورزی داشته باشند. در زمینه بیابان‌زدایی، از این پلیمرها به عنوان تثبیت‌کننده خاک به منظور جلوگیری از فرسایش آن استفاده می‌شود. نحوه برهم‌کنش این پلیمرهای باردار با ذرات خاک با سه ساز و کار جذب، پل‌زدن و خنثی‌سازی بار انجام می‌شود [۳].

سپاس‌خواه و همکاران برای جلوگیری از فرسایش خاک پلیمرهای بر پایه آکریل‌آمید را با مقادیر ۰، ۱، ۲، ۳ و ۴ kg/ha (کیلوگرم بر هکتار) در زمین‌هایی با شیب ۲/۵، ۵ و ۷/۵ درصد در زیر شبیه‌ساز باران به کار بردند. وزن مولکولی پلیمر به کار رفته  $5 \times 10^6$  g/mol بود. نتایج به دست آمده از پژوهش آنها نشان داد، مقدار ۴ kg/ha در شیب ۵ درصد کمترین مقدار فرسایش خاک را موجب می‌شود [۴]. شکفته اثر پلی‌آکریل‌آمید را بر فرسایش و پایداری خاک‌دانه‌ها، در خاک‌های لومی شنی و لومی رسی زیر دو بارش ۳۹ و ۷۹ mm/h مطالعه کرد. نتایج پژوهش وی نشان داد، تمام سطوح خاک حاوی پلی‌آکریل‌آمید، نسبت به نمونه شاهد اختلاف معنی‌داری در کاهش مقدار فرسایش دارد. خاک لومی رسی (شاهد) در شدت بارش ۷۹ mm/h بیشترین مقدار فرسایش و خاک لومی حاوی ۲ kg/ha پلیمر با شدت بارش ۳۹ mm/h کمترین مقدار فرسایش و خاک از دست رفته را داشته است [۵].

Ben-Hur کاربرد پلی‌آکریل‌آمید در کاهش فرسایش خاک و افزایش عملکرد محصول را در دو خاک لومی و رسی با آبیاری خطی مطالعه کرد. وی مشاهده کرد، استفاده از ۲۰ kg/ha پلیمر روی سطح خاک پیش از فصل آبیاری فرسایش را به طور معنی‌داری کاهش داده است [۶].

Lu و همکاران اثر وجود نمک را بر مقدار جذب پلیمر به وسیله خاک بررسی کردند. آنها نمک‌های سدیم کلرید و کلسیم کلرید را به مقدار مشخص به محلول‌های استاندارد پلی‌آکریل‌آمید آنیونی اضافه کردند.

نتایج بررسی آنها نشان داد، با افزایش مقدار نمک در محلول پلیمر مقدار جذب زیاد می‌شود. علت این امر به کاهش نیروی دافعه الکتروستاتیک بین پلیمر آنیونی و ذرات خاک با بار منفی نسبت داده شده است که ساز و کار برهم‌کنش پلیمر با خاک در بخش نتایج و بحث به طور کامل توضیح داده می‌شود [۷].

## روش‌ها

### سنتز نمونه‌های پلی‌الکترولیت

برای سنتز نمونه‌های پلی‌الکترولیت آنیونی، ابتدا محلول ۱۰ درصد وزنی از مونومر آکریل‌آمید در آب تهیه و سپس ۰/۳ mol سدیم هیدروکسید (برای تولید نمونه با ۳۰ درصد آب‌کافت) به محتوای درون راکتور افزوده شد. دمای مخلوط واکنش به  $35^{\circ}\text{C}$  رسانده شد و به مدت ۳۰ min مخلوط واکنش زیر جو نیتروژن گاززدایی شد تا کاملاً عاری از اکسیژن شود. سپس، ۰/۱ mol آغازگر آزوبیس ایزوبوتیرونیتریل به آن اضافه شد و دمای واکنش تا  $85^{\circ}\text{C}$  افزایش یافت. واکنش به مدت ۴ h در این دما ادامه یافت تا pH محیط واکنش به ۹ کاهش یابد (pH اولیه ۱۲ بود). پس از تکمیل واکنش، مخلوط واکنش درون متانول سرد در حال هم‌زدن با هم‌زن مغناطیسی رسوب داده شد. محصول حاصل در گرم‌خانه خلاء در دمای  $50^{\circ}\text{C}$  تا رسیدن به وزن ثابت خشک شد. در نهایت، نمونه خشک شده با آسیاب خرد شد تا محصول به شکل ذرات پودر یکنواخت سفید رنگ حاصل شود [۳]. به همین ترتیب، نمونه‌های پلی‌الکترولیت آنیونی شامل ۱۰ و ۲۰ درصد آب‌کافت با تغییر نسبت مولی عامل آب‌کافت‌کننده به مونومر تهیه شد.

### محاسبه درصد آب‌کافت نمونه‌های سنتزی

مقدار پیش‌رفت واکنش آب‌کافت نمونه‌های تهیه شده به روش تیتراژ معین شد. به این ترتیب که مقدار مشخصی از نمونه آب‌کافت شده (g/۰/۱) در ۲۰۰ mL آب مقطر حل شد. pH محلول با افزودن کلریدریک اسید ۰/۱ N به کمک pH سنج رقمی روی ۳/۳ تنظیم شد. سپس، این محلول با محلول سدیم هیدروکسید ۰/۱ N تیتراژ شد تا pH آن به ۷ افزایش یافت. تعداد اکی‌والان گرم سدیم هیدروکسید مصرف شده برای افزایش pH محلول از ۳/۳ به ۷ برابر با تعداد گروه‌های کربوکسیل موجود در نمونه پلیمر است [۸]. با توجه به حجم محلول سدیم هیدروکسید مصرف شده، درجه آب‌کافت پلیمر (چگالی بار منفی موجود در ساختار پلیمر) محاسبه شد که برابر تعداد گروه‌های کربوکسیل موجود در پلیمر است. ۲۰۰ mL آب مقطر نیز به عنوان نمونه شاهد به همین روش تیتراژ شد.

### شناسایی نمونه‌ها

از طیف‌سنج زیرقرمز تبدیل فوریه (FTIR) برای شناسایی نوع گروه‌های عاملی موجود در ساختار شیمیایی نمونه‌ها استفاده شد. پس از اختلاط پلیمر خشک شده با KBr و تهیه قرص، طیف‌سنجی نمونه‌ها در محدوده  $4000-500\text{ cm}^{-1}$  انجام شد.

در این پژوهش، پلی‌الکترولیت آنیونی بر پایه آکریل‌آمید با وزن مولکولی بیش از  $10^6\text{ g/mol}$  به عنوان تثبیت‌کننده خاک تولید و اثر آن بر خواص خاک بررسی شد. استفاده از مالچ پلیمری بر پایه آکریل‌آمید با زمان ماندگاری طولانی، ارزان و همچنین عدم وجود آلاینده‌های محیطی در آن نسبت به مالچ‌های نفتی از ویژگی‌های پلیمر تهیه شده است. دلیل استفاده از عامل آب‌کافت‌کننده حاوی یون سدیم در مقایسه با سایر عناصر، شعاع مناسب این عنصر است که باعث ایجاد اتصال محکم‌تر بین پلیمر و اجزای خاک می‌شود. همچنین، سایر دلایل استفاده از این یون فراوانی سدیم، ارزانی این عنصر و سنخیت آن با اجزای خاک است که از راه واکنش شیمیایی به ساختار پلیمر وارد شده است. از یافته‌های نوین این پژوهش در مقایسه با کار سایر پژوهشگران می‌توان به دست‌یابی به پلیمر با وزن مولکولی زیاد نیز اشاره کرد.

## تجربی

### مواد

از مونومر آکریل‌آمید با خلوص ۹۹/۹ درصد و آزوبیس ایزوبوتیرونیتریل (AIBN) به عنوان آغازگر رادیکالی استفاده شد که هر دو محصول شرکت Merck بودند. متانول صنعتی به عنوان ضدحلال از منابع داخلی تهیه و بدون خالص‌سازی استفاده شد. خاک رس نیز از منابع داخلی تهیه شد. از سدیم هیدروکسید محصول شرکت Merck به عنوان عامل آب‌کافت‌کننده استفاده شد.

### دستگاه‌ها

در این پژوهش، برای شناسایی ساختار شیمیایی نمونه‌ها از طیف‌سنج زیرقرمز (FTIR) Brucker مدل IFS48 و برای بررسی رفتار ریولوژی پلیمرها از گرانروی‌سنج چرخشی مدل ST DIG IT R استفاده شد. pH سنج رقمی مدل Corning 240 برای اندازه‌گیری قدرت اسیدی نمونه‌ها، میکروسکوپ الکترون پویشی (SEM) مدل VEGA ساخت شرکت TESCAN جمهوری چک مجهز به آشکارساز EDX مدل INCA ساخت Oxford Instron انگلستان برای تشخیص وجود عنصر سدیم و ارزیابی نحوه پراکندگی این عنصر در سطح پلیمر استفاده شد. دستگاه پراکندگی نور لیزری مدل SEMATech633 برای اندازه‌گیری وزن مولکولی نمونه‌ها به کار گرفته شد. سختی نمونه‌ها به وسیله دستگاه سختی‌سنج رقمی Zwick مدل 7206.07/00 ساخت کشور آلمان اندازه‌گیری شد.

نتایج پژوهش‌های مشابه انجام شده در این زمینه انتخاب شد [۴، ۱۱].

### اندازه‌گیری سختی خاک

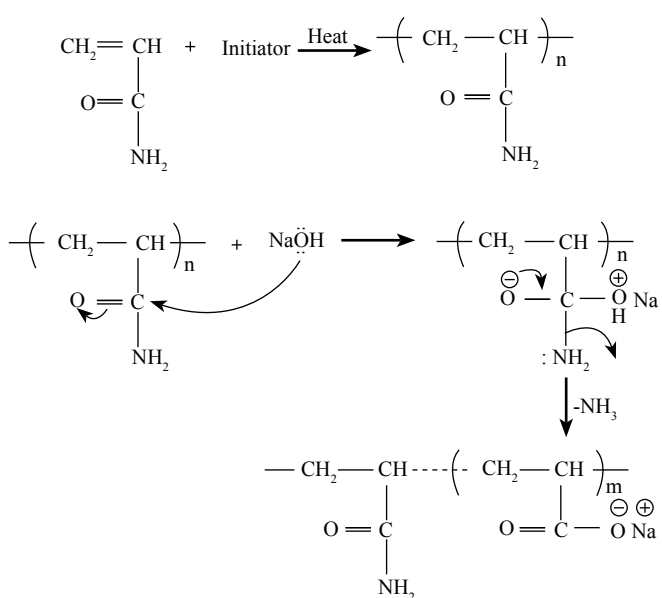
برای بررسی اثر پلیمر بر سختی خاک، مقدار  $0.2 \text{ g}$  از هر یک از نمونه‌های پلیمر با چگالی بار مختلف پس از انحلال در آب به مقدار معینی خاک رس افزوده شد. پس از  $24 \text{ h}$  سختی هر یک از نمونه‌ها با سختی سنج اندازه‌گیری شد.

### نتایج و بحث

پلی‌الکترولیت آنیونی بر پایه آکریل آمید در اثر پلیمر شدن رادیکالی مونومر آکریل آمید در محلول حاصل می‌شود. مقدار پیش‌رفت واکنش به مقدار عامل آب‌کافت‌کننده استفاده شده بستگی دارد (طرح ۱) و با اندازه‌گیری کاهش pH محیط واکنش معین می‌شود. زمانی که pH مخلوط واکنش به ۹ کاهش یابد، واکنش کامل و بار منفی به مقدار مورد نظر (۱۰ تا ۳۰٪ نسبت به مونومر آکریل آمید) در ساختار پلیمر ایجاد می‌شود.

### شناسایی نمونه‌ها

ساختار شیمیایی نمونه‌های تهیه شده به کمک طیف‌سنجی FTIR تأیید شد. در شکل ۱، طیف FTIR نمونه پلیمر با ۳۰ درصد آب‌کافت نشان داده شده است. نوارهای جذبی در نواحی  $3190 \text{ cm}^{-1}$  و  $3422 \text{ cm}^{-1}$



طرح ۱- ساختار شیمیایی پلی‌آکریل آمید آنیونی و ساز و کار تهیه آن.

### اندازه‌گیری گرانی ظاهری نمونه‌ها

ابتدا از پلیمرهای تهیه شده محلول‌های  $5 \text{ g/L}$  تهیه شد و گرانیوی ظاهری آنها در دمای  $25^\circ\text{C}$  در سرعت‌های مختلف، به وسیله گرانیوی سنج چرخشی بروکفیلد به دست آمد. سپس، تغییرات گرانیوی نمونه‌ها بر حسب سرعت برش رسم شد تا منحنی گرانیوی ظاهری نمونه‌ها به دست آید [۹].

### اندازه‌گیری وزن مولکولی نمونه‌ها

وزن مولکولی نمونه‌ها با استفاده از دستگاه پراکندگی نور لیزری در طول موج  $633 \text{ nm}$  اندازه‌گیری شد. با توجه به داده‌های معلوم برای ترکیبات پلی‌آکریل آمید و با استفاده از آب به عنوان حلال، از نمونه‌ها چهار غلظت  $C$ ،  $C/2$ ،  $C/4$  و  $3C/4$  تهیه شد و با تابش نور در طول موج یاد شده، وزن مولکولی آنها محاسبه شد. برای به دست آوردن غلظت محلول اصلی ( $C$ )،  $0.25 \text{ g}$  از نمونه‌ها در بالن  $50 \text{ mL}$  حل و سپس از این محلول سه غلظت دیگر در حجم  $25 \text{ mL}$  تهیه شد که با استفاده از دستگاه پراکندگی نور لیزری بررسی شد [۱۰].

### آزمون میکروسکوپ الکترونی پویشی

برای تأیید وجود یون‌های سدیم در نمونه‌های پلیمر و بررسی نحوه پراکندگی این عنصر در سطح پلیمر از آزمون میکروسکوپ الکترونی پویشی بهره گرفته شد. برای انجام این آزمون، ابتدا نمونه‌های پلی‌الکترولیت آنیونی آسیاب شده در آب حل و مجدداً با متانول صنعتی رسوب داده شدند تا ذرات سدیم، که احتمالاً به شکل فیزیکی با پلیمر واکنش داده‌اند، در آب حل شده و از پلیمر جدا شوند. نمونه پودر شده با لایه‌ای نازک از طلا پوشانده شد تا رسانا شود. هم‌چنین برای مقایسه و تأیید نتایج، مقداری از این پلیمر به مدت  $2 \text{ h}$  داخل کوره با دمای  $700^\circ\text{C}$  قرار گرفت و سوزانده شد. از خاکستر به دست آمده آزمون EDX به عمل آمد.

### اثر پلیمر تولید شده بر تثبیت‌کنندگی خاک

برای بررسی اثر تثبیت‌کنندگی پلیمرهای تهیه شده با مقادیر متفاوت شامل ۱۰، ۲۰ و ۳۰ درصد آب‌کافت روی خاک رس،  $200 \text{ mL}$  محلول با غلظت  $2 \text{ g/L}$  از نمونه‌های پلی‌آکریل آمید تهیه و روی  $1 \text{ m}^2$  از خاک رس به طور یکنواخت پخش شد تا خاک از پلیمر اشباع شود. برای مقایسه نتایج، از خاک رس بدون پلیمر که فقط با آب اشباع شده بود، به عنوان نمونه شاهد استفاده شد. پس از  $24 \text{ h}$  نمونه‌های خاک با شیب ۵ درصد به فاصله  $40 \text{ cm}$  زیر بارش آب با شدت  $23 \text{ mm/h}$  به مدت  $15 \text{ min}$  قرار داده شدند. شدت و زمان ریزش آب با توجه به

جدول ۱- مقایسه درصد آب کافت نمونه‌های تهیه شده بر اساس نتایج نظری و تجربی.

شماره نمونه	حجم سدیم هیدروکسید مصرفی (mL)		درصد آب کافت	
	نمونه تهیه شده	نمونه شاهد	نظری	تجربی
۱	۱/۲	۰/۱	۱۰	۱۰/۷۵
۲	۲/۳	۰/۱	۲۰	۲۱
۳	۳/۲	۰/۱	۳۰	۳۰/۵۹

### بررسی گرانروی ظاهری نمونه‌ها

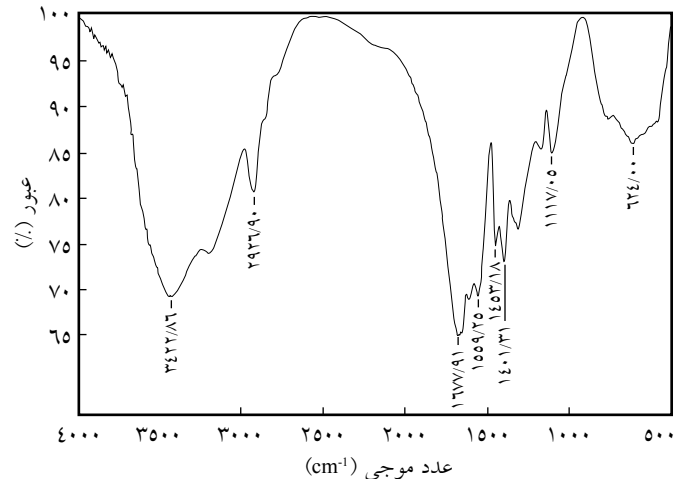
اندازه‌گیری گرانروی نمونه‌ها برای ارزیابی آنها در کاربردهای خاص اطلاعات مهمی به دست می‌دهد. اندازه‌گیری‌ها روی گرانروی محلول‌های رقیق گرانروی ذاتی را می‌دهد که به طور مستقیم نشان‌دهنده حجم هیدرودینامیکی زنجیر پلیمر است. در این پژوهش، رفتار رپولوژیکی محلول پلیمرها به کمک گرانروی سنج چرخشی بروکفیلد بررسی شد و نتایج در جدول ۲ آمده است. همان طور که در این جدول مشاهده می‌شود، در تمام نمونه‌های آب کافت شده و نشده، با افزایش سرعت برش (سرعت هم‌زن) گرانروی ظاهری نمونه‌ها کم می‌شود. این امر حاکی از رفتار غیرنیوتنی محلول این نمونه‌هاست [۱۲].

### بررسی وزن مولکولی نمونه‌ها

وزن مولکولی یکی دیگر از مشخصه‌های اصلی پلی الکترولیت‌هاست که بر نوع کاربرد این ترکیبات در صنایع مختلف مؤثر است. به طور کلی در زمینه تقویت خواص خاک، پلی الکترولیت‌هایی با وزن مولکولی بیش از  $10^7$  g/mol کاربرد دارند که باعث به هم پیوستگی بیشتر ذرات خاک می‌شوند. یکی از دلایل امر این است که پلیمرها با

جدول ۲- تغییرات گرانروی ظاهری (cP) نمونه‌ها با درصد‌های مختلف آب کافت بر حسب سرعت برش.

شماره نمونه	درصد آب کافت	سرعت برش (rpm)		
		۵۰	۶۰	۱۰۰
۱	۰	۲۵/۴۴	۲۳/۸۴	۲۰/۱۶
۲	۱۰	۱۱۹/۰۴	۹۵/۴۱	۵۴/۵۲
۳	۲۰	۱۵۲/۱	۱۴۲/۱۸	۱۰۸/۳
۴	۳۰	۱۱۱/۵۲	۱۰۱/۶	۸۳/۶۲



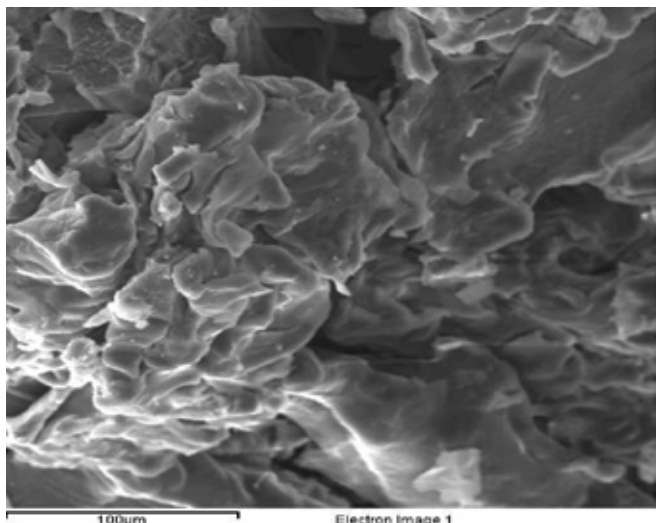
شکل ۱- طیف زیرقرمز پلی آکریل آمید آنیونی تهیه شده با ۳۰ درصد آب کافت.

به ترتیب مربوط به ارتعاش کششی گروه‌های  $\text{OH}$  و  $\text{NH}_2$  است. نوار جذبی در ناحیه  $2926 \text{ cm}^{-1}$  به ارتعاش کششی  $\text{CH}$  در زنجیر اصلی پلیمر، نسبت داده شده است. ارتعاش کششی گروه‌های  $\text{C-O}$  و  $\text{C-N}$  به ترتیب در نواحی  $1453$  و  $1320-1200 \text{ cm}^{-1}$  ظاهر شده‌اند. نوار جذبی در ناحیه  $1677 \text{ cm}^{-1}$  مربوط به گروه کربوکسیلات و نشانه آب کافت گروه آمیدی است [۱۲]. هر چه درجه آب کافت پلیمر بیشتر شود، تعداد گروه‌های کربوکسیلات بیشتر و از تعداد گروه‌های آمید کم می‌شود. هیچ پیک اولفینی در ناحیه  $1630-1635 \text{ cm}^{-1}$  ظاهر نشده است که دلیل بر حذف پیوند  $\text{C=C}$  و عدم وجود ناخالصی مونومر در محصول است. بدین ترتیب، با بررسی طیف زیرقرمز نمونه‌های پلیمر و شناسایی پیک‌های مشخصه در طیف FTIR آنها، ساختار پلیمرهای سنتز شده تأیید شد.

### بررسی درصد آب کافت نمونه‌های سنتزی

همان طور که در بخش مقدمه گفته شد، چگالی بار یکی از مشخصه اصلی پلیمرهای آنیونی است که روی عملکرد این ترکیبات در کاربردهای مختلف مؤثر است. منظور از چگالی بار تعداد گروه‌های کربوکسیلیک در ساختار پلیمر است که در اثر واکنش آب کافت جای‌گزین گروه‌های آمید پلیمر شده‌اند. وجود بار منفی در ساختار پلیمر بر اتصال اجزای خاک با پلیمر مؤثر است. به طوری که هر چه چگالی بار پلیمر بیشتر باشد، کیفیت تثبیت و چسبندگی ذرات خاک بهتر می‌شود [۱۳]. برای تعیین درصد بار منفی در ساختار پلیمر از روش تیتراژ مقدار معینی از پلیمر با محلول سدیم هیدروکسید استفاده شد [۸]. نتایج حاصل در جدول ۱ نشان می‌دهد، درصد آب کافت نمونه‌ها از نظر تجربی و نظری مطابقت خوبی دارد.



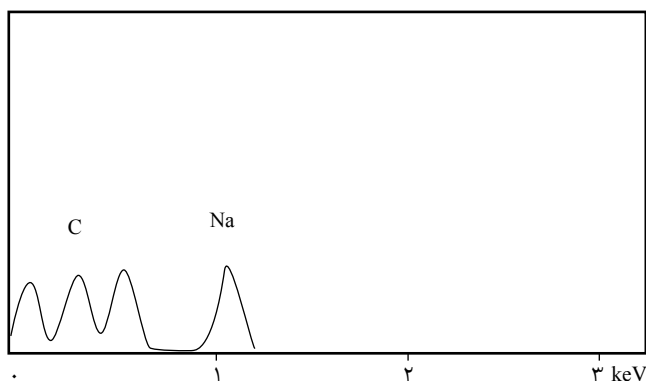


شکل ۳ - تصویر SEM از سطح نمونه پلی‌آکریل‌آمید آنیونی با ۳۰ درصد آب‌کافت.

#### اثر پلیمر تولید شده بر تثبیت‌کنندگی خاک رس

اثر تثبیت‌کنندگی پلیمرهای تهیه شده با مقادیر متفاوت آب‌کافت شامل ۱۰، ۲۰ و ۳۰ درصد روی خاک رس و نمونه شاهد (خاک رس بدون پلیمر) در شکل‌های ۵ و ۶ نشان داده شده است. در مقایسه با نمونه شاهد، نمونه‌های حاوی پلیمر از پیوستگی خوبی برخوردار بوده و در زیر بارش آب هیچ شکنندگی در سطح این نمونه‌ها مشاهده نشده است.

در این تصاویر یکنواختی سطح خاک رس در نمونه‌های حاوی پلیمر در مقایسه با نمونه شاهد به وضوح قابل مشاهده است. سطح خاک رس بدون پلیمر شکننده و شکاف دار است، اما نمونه‌های حاوی پلیمر کاملاً یکنواخت و از پیوستگی خوبی برخوردارند. به طور کلی، جذب پلیمر به اجزای خاک به خواص پلیمر (وزن



شکل ۴- بررسی وجود عنصر سدیم به وسیله آزمون EDX در خاکستر پلی‌آکریل‌آمید آنیونی تهیه شده.

وزن مولکولی بیشتر به دلیل داشتن طول زنجیر بلندتر امکان برقراری اتصال را با تعداد بیشتری از ذرات خاک فراهم می‌کنند [۱۴]. در پژوهش حاضر، تهیه نمونه‌ها با وزن مولکولی زیاد مدنظر قرار گرفت. از آن جا که تمام نمونه‌ها در شرایط یکسان تهیه شدند، انتظار می‌رفت، وزن مولکولی آنها نیز در یک محدوده نزدیک به هم باشد. وزن مولکولی نمونه‌ها به روش پراکندگی نور لیزری اندازه‌گیری شد که با توجه به شرایط یکسان واکنش برای تهیه تمام نمونه‌ها، وزن مولکولی نمونه‌های تهیه شده حدود  $1/2 \times 10^7$  g/mol به دست آمد.

#### بررسی وجود یون سدیم در نمونه‌ها

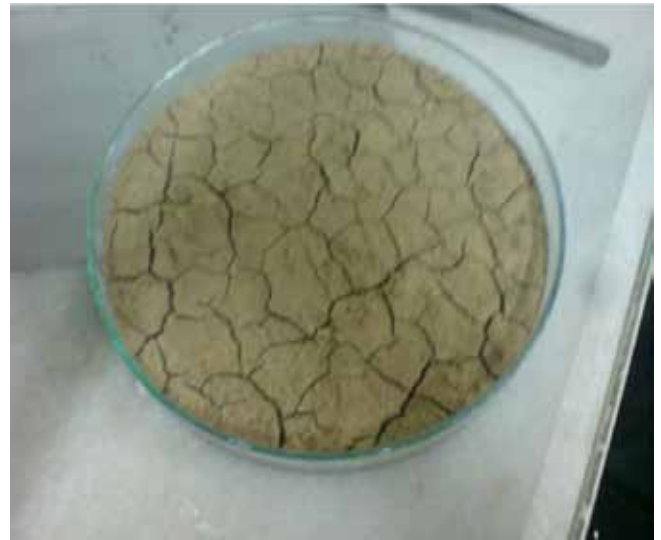
برای تأیید وجود یون‌های سدیم در نمونه‌های پلیمر و نحوه پراکندگی این عنصر در سطح پلیمر از آزمون میکروسکوپی الکترونی پویشی بهره گرفته شد. در شکل ۲ تصویر نقشه عنصری سدیم (Na Map) از سطح نمونه پلی‌آکریل‌آمید آنیونی با ۳۰ درصد آب‌کافت نشان داده شده است. این تصویر ضمن تأیید وجود عنصر سدیم، پراکندگی یکنواخت این عنصر را در سطح پلیمر و هم چنین پیوند شیمیایی ذرات سدیم را با ساختار پلیمر به خوبی نشان می‌دهد. در شکل ۳ تصویر میکروسکوپی الکترونی پویشی برای بررسی شکل‌شناسی نمونه پلیمر با ۳۰ درصد آب‌کافت نشان داده شده است که از یکنواختی بسیار خوبی برخوردار است. هم چنین، از خاکستر این پلیمر پس از قراردادن نمونه در کوره با دمای  $700^\circ\text{C}$  به مدت ۲ h آزمون EDX به عمل آمد که نتایج وجود عنصر سدیم را در ساختار پلیمر تأیید می‌کند (شکل ۴).



شکل ۲- تصویر نقشه عنصری سدیم (Na Map) از سطح نمونه پلی‌آکریل‌آمید آنیونی با ۳۰ درصد آب‌کافت.



(ب)



(الف)

شکل ۵- نمونه‌های خاک رس ۲۴ h پس از افزودن آب: (الف) نمونه شاهد و (ب) نمونه حاوی پلیمر.

پلیمر با ذرات خاک و نیروهای دافعه الکتروستاتیک بین آنها کنترل می‌شود. در این شرایط، وجود یون مثبت سدیم در ساختار پلیمر به عنوان یون تک‌ظرفیتی با بار مخالف و داشتن قابلیت غربال‌گیری بار قوی و تشکیل لایه دوگانه الکتریکی موجب کاهش دافعه الکتروستاتیک بین ذرات منفی شده و امکان دسترسی و جذب بیشتر مولکول‌های پلی‌الکترولیت آنیونی را روی سطح خاک فراهم می‌کند [۷، ۱۵، ۱۶]. پلیمر شبیه کاه در ساختار کاه گل اما بسیار سخت‌تر و با زمان ماندگاری طولانی‌تر با اجزای خاک تشکیل کامپوزیت می‌دهد. به این ترتیب، موجب به هم پیوستگی ذرات خاک و تقویت خواص آن می‌شود.



شکل ۶ - نمونه خاک رس حاوی پلیمر حین بارش آب.

مولکولی، نوع و چگالی بار پلیمر) و خواص و ساختار خاک (نوع و بافت خاک، مقدار مواد آلی و نوع یون‌های موجود در آن) بستگی دارد. خاک‌های رس متداول معمولاً سیلیکات لایه‌ای هستند. شبکه بلوری آنها شامل لایه‌های دوبعدی است که در هر لایه زنجیری از چهاروجهی‌های سیلیس اکسیژن به طور متوالی به هم متصل شده‌اند. بین این لایه‌ها کاتیون‌های فلزی قابل تعویض از قبیل سدیم، منیزیم، آلومینیم و لیتیم وجود دارد.

به طور کلی، ذرات خاک دارای ماهیت بار منفی روی سطح هستند. از این رو، در پلی‌الکترولیت آنیونی بر خلاف پلیمرهای غیریونی دافعه بار روی زنجیر پلیمر و ذرات خاک مانع از ورود این ترکیبات به داخل فضای لایه‌های سیلیکاتی خاک می‌شود. بنابراین، در پلیمرهای آنیونی جذب به سطح بیرونی قابل دسترس لایه‌های خاک محدود می‌شود. ماهیت برهم‌کنش بین پلیمر آنیونی و سطح خاک هنوز به طور کامل شناخته نشده است، اما پیوند هیدروژنی و تبادل لیگاند دو ساز و کار پیشنهادی برای برهم‌کنش این ترکیبات با خاک است [۷].

تشکیل پیوند هیدروژنی معمولاً بین گروه آمید پلیمر و گروه‌های هیدروکسیل آزاد سطح خاک اتفاق می‌افتد، در حالی که در تبادل لیگاند، گروه‌های کربوکسیلیک در ساختار پلیمر برای تشکیل کمپلکس کوئوردیناسیونی وارد لایه کوئوردینانس داخلی آلومینیم قرار گرفته در لبه سطح خاک می‌شود. از طرفی، چون پلیمر آنیونی و سطح خاک هر دو بار منفی دارند، نیروی دافعه الکتروستاتیک بین آنها از جذب پلیمر روی خاک به روش هیدروژنی و تبادل لیگاند ممانعت می‌کند. بنابراین، فرایند جذب براساس رقابت بین برهم‌کنش جاذبه



### اثر چگالی بار پلیمر بر سختی خاک

در بررسی اثر افزودن نمونه‌های پلیمری حاوی چگالی بار ۱۰، ۲۰ و ۳۰ درصد به خاک رس دیده شد که هر چه مقدار چگالی بار پلیمر بیشتر می‌شود، سختی خاک افزایش می‌یابد. مطابق نتایج، با افزایش چگالی بار پلیمر از ۱۰ تا ۳۰ درصد مقادیر سختی خاک به ترتیب برابر با ۵۳/۱، ۸۱/۵ و ۸۶/۳ Shore A می‌شود. به طور کلی، مقدار چگالی بار در پلیمرهای آنیونی برای کاربردهای خاک از ۲ تا ۴۰ درصد می‌تواند تغییر کند. پلیمرها با چگالی بار کم (۰/۲٪) به دلیل کم بودن نیروی دافعه بین بارهای منفی تمایل به تشکیل ساختار ماریچ محکم دارند. پلیمرها با چگالی بار زیاد نیز به دلیل تمایل ترکیبی زیاد بین بار منفی و کاتیون مثبت ساختار ماریچ دارند. اما، مقدار چگالی بار ۳۰ درصد بیشینه مقدار بار است که مانع از تشکیل ساختار ماریچ شده و ساختار پلیمر را برای تشکیل توده بزرگ به شکل زنجیر نگه می‌دارد. در این پژوهش نیز بار منفی به مقدار ۳۰ درصد به عنوان مقدار بهینه انتخاب شده است که با نتایج سایر پژوهشگران مطابقت دارد [۱۷، ۱۸].

به طور کلی، کاربرد پلی‌آکریل آمید آنیونی در تثبیت خاک بر این اساس است که با اتصال ذرات ریز خاک به یک‌دیگر موجب تشکیل ذرات بزرگ‌تر می‌شود. این امر موجب مقاوم شدن خاک در برابر فروپاشی، پراکنش و نیروهای برشی می‌شود و در نتیجه استحکام خاک افزایش می‌یابد. از سوی دیگر، پلی‌آکریل آمید آنیونی از راه دو ساز و کار افزایش انبوهش ذرات ریز و نیز جلوگیری از تفکیک ذرات موجب اصلاح و بهبود پایداری خاک می‌شود. افزودن بر این، پلی‌آکریل آمید آنیونی با افزایش حجم خلل و فرج و نفوذپذیری خاک موجب افزایش نفوذ و کاهش فرسایش خاک می‌شود [۱۷، ۱۸]. شایان ذکر است، پلی‌آکریل آمید به آهستگی در اثر فرایندهای شیمیایی، زیستی، نورشیمیایی و مکانیکی (مانند سایش، یخ‌زدگی یا گدازش) در خاک تخریب می‌شود. طبق پژوهش‌های انجام شده پلی‌آکریل آمید هر ساله به مقدار تقریباً ۱۰ درصد تخریب و به کربن و

نیتروژن تبدیل می‌شود، بدین ترتیب باعث افزایش منابع مغذی خاک نیز می‌شود [۱۹].

### نتیجه‌گیری

در پژوهش حاضر، پلی‌الکترولیت آنیونی بر پایه آکریل آمید در درصدهای مختلف آب‌کافت به روش پلیمرشدن رادیکالی در محلول تهیه و ساختار شیمیایی نمونه‌های تهیه شده به روش طیف‌سنجی تأیید شد. وزن مولکولی نمونه‌های تهیه شده با دستگاه پراکندگی نور لیزری حدود  $10^7 \times 1/2$  مشخص شد. با بررسی رفتار ریولوژیکی محلول پلیمرها به روش گرانروی سنجی مشخص شد، در پلیمرهای حاصل گرانروی با افزایش سرعت برش کاهش می‌یابد. این امر حاکی از رفتار غیرنیوتنی محلول این پلیمرهاست. تصاویر نقشه عنصری سدیم، میکروسکوپی الکترونی پویشی و آزمون EDX وجود سدیم و پراکندگی یکنواخت آن را در سطح پلیمر و نیز در نمونه خاکستر حاصل از پلیمر به خوبی نشان می‌دهد. در نهایت، کارایی پلی‌الکترولیت آنیونی بر پایه آکریل آمید تهیه شده با وزن‌های مولکولی یکسان و مقادیر مختلف بار منفی به عنوان تثبیت کننده خاک ارزیابی شد. نتایج نشان می‌دهد، پلی‌الکترولیت آنیونی بر پایه آکریل آمید با ۳۰ درصد وزنی بار منفی نسبت به نمونه‌های دارای ۱۰ و ۲۰ درصد بار منفی، باعث پیوستگی و چسبندگی بهتر ذرات خاک شده و به این ترتیب موجب تقویت خواص خاک می‌شود. از سوی دیگر، استفاده از پلی‌آکریل آمید آنیونی با زمان ماندگاری طولانی و دوست‌دار محیط زیست بودن نسبت به مالچ‌های نفتی از ویژگی‌های پلیمر تهیه شده در کاربردهای بیابان‌زدایی است. از این رو، می‌توان با تولید پلیمرهای با وزن‌های مولکولی زیاد دارای عناصر معدنی در ساختار آنها سبب افزایش چسبندگی خاک به ویژه در بافت‌های سبک برای کاربرد در بیابان‌زدایی شد.

### مراجع

- Jahanjo B., *The Chemical Effect of Polyacrylamide on the Diffusion and Soil Erosion Control in the Irrigation*, MSc Thesis, Faculty of Agricultural, Tehran University, 2000.
- Ahmadi H., *Applied Geomorphology, Water-Erosion*, Tehran University, 1, 1996.
- Kurenkov V.F and Myagchenkov V.A., *Polymeric Materials Encyclopedia*, Salamon J.C. (Ed.), CRC, 1, 47-61, 1996.
- Sepaskhah A.R. and Bazrafshan-Jahromi A.R., Controlling Runoff and Erosion in Sloping Land with Polyacrylamide under a Rainfall Simulator, *Biosystem. Eng.*, 93, 469-474, 2006.
- Shekofteh H., The Chemical Effect of Polyacrylamide on the Soil Erosion, *Iran. J. Agricul. Sci.*, 36, 177-186, 2006.

6. Ben-Hur M., Faris J., Malik M., and Letey J., Polymer as Soil Conditioners under Consecutive Irrigations and Rainfall, *Soil Sci. Soc., Am. J.*, **53**, 1173-1177, 1989.
7. Lu J.H., Wu L., and Letey J., Effects of Soil and Water Properties on Anionic Polyacrylamide Sorption, *Soil Sci. Soc. Am. J.*, **66**, 578-584, 2002.
8. Rabiee A., Zeynali M.E., and Baharvand H., Synthesis of High Molecular Weight Partially Hydrolyzed Polyacrylamide and Investigation on Its Properties, *Iran. Polym. J.*, **14**, 603-608, 2005.
9. Russel W.B., Saville D.A., and Schowalter W.R., *Colloidal Dispersions*, Cambridge University, UK, 258-309, 1991.
10. Ye M., Han D., and Shi L., Studies on Determination of Molecular Weight for Ultra-high Molecular Weight Partially Hydrolyzed Polyacrylamide, *J. Appl. Polym. Sci.*, **60**, 317-322, 1996.
11. Vahabi J. and Nikkami D., Assessing Dominant Factors Affecting Soil Erosion Using a Portable Rainfall Simulator, *Int. J. Sediment. Res.*, **23**, 376-386, 2008.
12. Zeynali M.E., Rabiee A., and Baharvand H., Synthesis of Partially Hydrolyzed Polyacrylamide and Investigation of Solution Properties (Viscosity Behaviour), *Iran. Polym. J.*, **13**, 479-484, 2004.
13. Entry J.A. and Sojka R.E., Polyacrylamide Preparations for Protection of Quality Threatened by Agricultural Runoff Contaminants, *Environment Pollution*, **120**, 191-200, 2002.
14. Green V.S., Stott D.E., Norton L.D., and Graveel J.G., Polyacrylamide Molecular Weight and Charge Effects on Infiltration under Simulated Rainfall, *Soil Sci. Soc. Am. J.*, **64**, 1786-1791, 2000.
15. Rabiee A., Acrylamide-Based Anionic Polyelectrolytes and their Applications: A Survey, *J. Vinyl Add. Technol.*, **16**, 111-119, 2010.
16. Green V.S. and Stott D.E., Polyacrylamide: A Review of the Use, Effectiveness and Cost of a Soil Erosion Control Amendment, *10th International Soil Conservation Organization Meeting*, Purdue University and the USDA-ARS National Soil Erosion Research Laboratory, 384-389, May 24-29, 1999.
17. Arjunan J., *Application of Polyacrylamide to Enhance Silt Fence Performance*, MSc Thesis, Kongu Engineering College, Bharathiar University, Erode, India, 2001,
18. Malik M. and Letey J., Adsorption of Polyacrylamide and Polysaccharide Polymers on Soil Materials, *Soil Sci. Soc. Am. J.*, **55**, 380-383, 1991.
19. Entry J.A. and Sojka R.E., Carbon and Nitrogen Stable Isotope Ratios can Estimate Anionic Polyacrylamide Degradation in Soil, *Geoderma*, **145**, 8-16, 2008.