

## اثر کلرید پتاسیم بر جذب کادمیوم توسط کلزا و آفتابگردان در یک خاک آلوده

فاطمه خسروی\*<sup>۱</sup> - غلامرضا ثواقبی فیروز آبادی<sup>۲</sup> - حسن فرحبخش<sup>۳</sup>

تاریخ دریافت: ۸۷/۸/۱

تاریخ پذیرش: ۸۸/۲/۸

### چکیده

استفاده از گیاهان برای پالایش خاک‌های آلوده به فلزات سنگین راهکاری اقتصادی، ارزان و موثر می باشد. این پژوهش به منظور بررسی تأثیر کلرید پتاسیم بر جذب کادمیوم و ارتقای گیاه پالایی آن توسط کلزا (*Brassica napus L.*) و آفتابگردان (*Helianthus Annuus L.*) در یک خاک آلوده به کادمیوم (Cadmium) منطقه انگوران استان زنجان اجرا شد. در طرح بلوک کامل تصادفی با سه تکرار، چهار سطح پتاسیم (صفر/شاهد)، ۵۰، ۱۰۰ و ۲۰۰ میلی گرم  $K_2O$  در کیلوگرم خاک به صورت  $KCl$  به کار رفت و رقم هیبرید آذر گل آفتابگردان و دو صفر کلزای بهاره به طور جداگانه کشت گردید. نتایج تجزیه واریانس نشان داد که تیمارهای  $KCl$  اثرات معنی داری ( $P < 0.01$ ) بر تولید ماده خشک ریشه و اندام هوایی، غلظت، جذب و فاکتور انتقال کادمیوم (TF)، داشتند. بیشترین مقدار جذب کادمیوم توسط آفتابگردان (۸۴/۵۷ میکروگرم در گلدان) و کلزا (۶۴/۱۰ میکروگرم در گلدان) با مصرف ۲۰۰ میلی گرم  $K_2O$  در کیلوگرم خاک به دست آمد. فاکتور انتقال کادمیوم در کلزا (۲/۵) بزرگتر از آفتابگردان (۱/۶) شد. بنابراین بر اساس نتایج آزمایش گلدانی و تجزیه‌های آزمایشگاهی این گیاهان برای گیاه جذبی کادمیوم در فناوری گیاه پالایی مناسب می‌باشند و مصرف  $KCl$  نیز می‌تواند کارایی گیاه پالایی خاک آلوده به کادمیوم را بهبود بخشد. بررسی‌های بیشتر در شرایط مزرعه مفید خواهد بود و توصیه می‌گردد.

واژه‌های کلیدی: گیاه پالایی، آفتابگردان، کلزا، کلرید پتاسیم و جذب کادمیوم

### مقدمه

و نیمه عمر بیولوژیکی حدود ۲۰ سال و بروز عوارضی از جمله نارسایی کبد و کلیه، بیماری‌های قلبی-عروقی، استخوانی، ریوی و غیره در انسان دارای اهمیت خاصی می‌باشد (۱۶). لذا پالایش خاک‌های آلوده به فلزات سنگین از جمله کادمیوم امری ضروری و اجتناب ناپذیر می‌باشد. آلودگی خاک به فلزات سنگین را می‌توان با روش‌های مختلف شیمیایی، فیزیکی و زیستی به صورت درجا (In-Situ) و غیر درجا (Ex-Situ) پالایش نمود (۷). فناوری گیاه پالایی<sup>۴</sup> یا استفاده از گیاهان برای پالایش آلاینده‌ها از خاک، آب و رسوب به عنوان فناوری نسبتاً جدید از طریق ریشه صافی<sup>۵</sup>، گیاه تثبیتی<sup>۶</sup>، گیاه جذبی<sup>۷</sup>، گیاه تصعیدی<sup>۸</sup> و گیاه تخریبی<sup>۹</sup> موجب برداشت، تخریب یا محبوس کردن آلاینده‌ها می‌گردد (۱۳). بهترین

آلودگی خاک با فلزات سنگین یکی از مشکلات زیست محیطی عمده در جوامع بشری است که علاوه بر اثرات زیان آور بر فون و فلور خاک و آلودگی آب‌های زیرزمینی از طریق آبشویی موجب کاهش عملکرد و کیفیت محصول و در نهایت به خطر افتادن سلامتی افراد جامعه و دیگر موجودات زنده می‌شود. اگرچه فلزات سنگین می‌توانند به طور طبیعی و از طریق هوا دیدگی سنگ‌ها و کانی‌ها و طی فرایند خاک سازی در خاک تجمع یابند ولی این منبع طبیعی در مقایسه با آلودگی ناشی از فعالیت‌های انسان از جمله احداث کارخانجات صنعتی، استخراج معادن، سوخت‌های فسیلی، مصرف کودهای شیمیایی و آلی، فاضلاب‌های صنعتی و لجن فاضلاب دارای اهمیت کمی می‌باشد. در بین فلزات سنگین، فلز کادمیوم به دلیل تحرک و پویایی زیاد در خاک و جذب توسط گیاه، سمیت قابل توجه

4- Phytoremediation  
5- Rhizofiltration  
6- Phytostabilization  
7- Phytoextraction  
8- Phytovolatilization  
9 - Phytodegradation

۳۰۲،۱ - به ترتیب دانشجوی کارشناسی ارشد، دانشیار و استادیار، پردیس کشاورزی و منابع طبیعی، گروه مهندسی علوم خاک، دانشگاه تهران  
\* - نویسنده مسئول: (Email: fatemehk\_30@yahoo.com)

## مواد و روش‌ها

این پژوهش در یک خاک آهکی آلوده (Typic haplocalcid) که از منطقه انگوران واقع در ۱۳۰ کیلومتری جنوب غربی شهرستان زنجان تهیه شده بود، انجام شد. خصوصیات فیزیکی و شیمیایی خاک برداشت شده از عمق صفر تا ۲۵ سانتیمتر پس از آماده سازی و گذراندن از الک دو میلیمتری، با روش‌های استاندارد (۱۹ و ۱۰) اندازه‌گیری شد که نتایج آن در جدول یک آورده شده است. با توجه به مقدار کادمیوم اولیه خاک (۳/۲ میلی‌گرم در کیلوگرم) با اضافه کردن نمک نترات کادمیوم غلظت کادمیوم کل خاک به ۱۰۰ میلی‌گرم در کیلوگرم رسانیده شد.

برای اجرای آزمایش گلخانه‌ای، گلدان‌های ۳ کیلوگرمی با خاک گذرانیده از الک ۴ میلیمتری پر شد و در یک طرح آماری بلوک کامل تصادفی با ۳ تکرار، تأثیر سطوح مختلف کلرید پتاسیم (صفر (شاهد)، ۵۰، ۱۰۰ و ۲۰۰ میلی‌گرم در کیلوگرم  $K_2O$  از منبع کلرید پتاسیم (صفر (شاهد)) روی دو گیاه آفتابگردان رقم هیبرید آذرگل (*Helianthus annuus*) و کلزای بهاره رقم دو صفر (*Brassica napus L.*) در دو آزمایش جداگانه اعمال گردید. سایر عناصر غذایی نیز با توجه به نتایج آزمون خاک مصرف شد. در هر گلدان ۵ عدد بذر آفتابگردان رقم هیبرید آذرگل و ۱۵ عدد بذر کلزای بهاره رقم دو صفر که از موسسه اصلاح نهال و بذر تهیه شده بود، در عمق ۳ سانتی‌متری کشت گردید. دو هفته بعد از کشت تعداد بوته‌های آفتابگردان به ۲ عدد و کلزا به ۵ عدد در هر گلدان کاهش داده شد. در طول دوره رشد، آبیاری با آب مقطر جهت نگهداری رطوبت در حد ۸۰ درصد ظرفیت مزرعه ( $FC = 22.3\%$ ) به روش توزین انجام می‌شد. ۲ ماه بعد از کاشت گیاهان از دو سانتی‌متری سطح خاک برداشت شده و ریشه‌ها با آب مقطر شستشو و به آرامی از خاک جدا شده و پس از هوا خشک کردن به مدت ۳ روز داخل خشک کن با دمای  $70^\circ C$  نگهداری گردید. سپس وزن خشک اندام هوایی و ریشه گیاهان تعیین شد. نمونه‌ها جهت انجام تجزیه شیمیایی آسیاب گردیده و عصاره گیاهی آفتابگردان و کلزا به روش خشک سوزانی آماده شد و غلظت کادمیوم عصاره با دستگاه جذب اتمی مدل شیمادزو-۶۷۰ اندازه‌گیری شد (۴). مقدار جذب از حاصلضرب غلظت در ماده خشک محاسبه گردید.

فاکتور انتقال<sup>۳</sup> فلز کادمیوم از نسبت غلظت فلز در اندام هوایی گیاه به غلظت آن در ریشه به دست آمد (۱۰). نتایج و داده‌ها در قالب طرح آماری بلوک کاملاً تصادفی در سه تکرار با استفاده از نرم افزار آماری SAS مورد تجزیه و تحلیل آماری قرار گرفت (۲۲). گروه بندی میانگین‌ها با آزمون چند دامنه‌ای دانکن در سطح یک درصد انجام شد و برای رسم نمودارها از نرم افزار Excel 2003 استفاده گردید.

رهیافت گیاه پالایی، جذب و انتقال آلاینده‌ها از خاک به گیاه بدون تخریب ساختمان خاک و تغییر در باروری آن است. در این روش با استفاده از گیاهان بیش اندوز یا فرا انباشت<sup>۱</sup> نسبت به جذب فلز توسط گیاه و برداشت زیست توده و خارج نمودن از منطقه آلوده اقدام می‌شود (۱۳). واژه بیش اندوز برای اولین بار توسط Brooks و همکاران (۵) به کار رفت و منظور گیاهانی است که می‌توانند ۱۰۰ برابر بیشتر از گونه‌های غیر بیش اندوز فلز یا سایر آلاینده‌ها را جذب کنند. احتمالاً بهترین بیش اندوز شناخته شده فلزات گیاه کیسه چوپان<sup>۲</sup> است (۶). کارایی گیاه جذبی در پالایش خاک بستگی به دو عامل زیست توده تولیدی و غلظت فلز در زیست توده دارد. بنابراین می‌توان با اعمال تیمارهای مناسب و مدیریت زراعی خوب تولید زیست توده و زیست فرا همی فلز در خاک و جذب آن توسط گیاه بیش اندوز را افزایش داد (۱۲). سالار دینی و همکاران در آزمایشی که انجام دادند، اثر کادمیوم و منابع کودی پتاسیم را بر غلظت کادمیوم در سبب زمینی بررسی و گزارش نمودند که غلظت این فلز در غده و دمبرگ در تیمار سولفات پتاسیم ۲۰ تا ۳۰ درصد کمتر از تیمار کلرید پتاسیم بود (۲۰). در آزمایشی تأثیر نیتروژن، فسفر و کلرید پتاسیم بر غلظت کادمیوم در آفتابگردان و جو بررسی شد. نتایج به دست آمده نشان داد که با مصرف نیتروژن و کلرید پتاسیم غلظت کادمیوم در گیاه افزایش یافت که این افزایش در آفتابگردان بیشتر از جو بود. در این بررسی تأثیر نیتروژن به اثر مثبت آن در رشد گیاه و تأثیر کلرید به تشکیل کمپلکس‌های محلول کادمیوم و افزایش زیست فراهمی آن برای جذب توسط گیاه، نسبت داده شد (۲۷). آنو و همکاران نیز گزارش کردند که با مصرف کلرید پتاسیم آزادسازی کادمیوم تجمع یافته در خاک افزایش یافت. همچنین غلظت کادمیوم در برگ‌های فوقانی گیاه کیسه چوپان در خاک‌های دارای پتاسیم بالاتر، بیشتر بود (۲۵).

ساکارای و هوآنگ نیز نشان دادند که تجمع کادمیوم در دانه گندم دوروم با شوری خاک همبستگی مثبت داشت (۲۱). سو و همکاران گزارش کردند که با مصرف کود سولفات پتاسیم، جذب کادمیوم توسط اندام هوایی کلزا افزایش و آلودگی خاک با این فلز کاهش یافت (۲۴).

با توجه به اهمیت موضوع آلودگی خاک با کادمیوم و تأثیر عوامل مدیریتی از جمله کوددهی بر جذب کادمیوم توسط گیاه و پالایش خاک‌های آلوده به روش گیاه پالایی، این پژوهش با هدف بررسی تأثیر کلرید پتاسیم بر گیاه پالایی خاک آلوده به کادمیوم به اجرا درآمد.

1- Hyperaccumulator  
2- *Thlaspi caerulescens*

(جدول ۱) - برخی خصوصیات فیزیکی و شیمیایی خاک قبل از انجام آزمایش

فسفر	پتاسیم	کادمیم	منگنز	آهن
mgkg <sup>-1</sup> خاک	mgkg <sup>-1</sup> خاک	mgkg <sup>-1</sup> خاک	mgkg <sup>-1</sup> خاک	mgkg <sup>-1</sup> خاک
۱۷/۹۷	۲۸۳/۴	۳/۲	۶۲/۹	۰/۱۰۳

(ادامه جدول ۱)

رس	pH	Ec (1:1)	کربن آلی	FC*	وزن مخصوص ظاهری	N	Cl	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	آهک
درصد	(1:1)	dSm <sup>-1</sup>	درصد	درصد	(gcm <sup>-3</sup> )	درصد	meqL <sup>-1</sup>	meqL <sup>-1</sup>	درصد
۴۶/۹۶	۷/۶۱	۰/۶۱	۱/۱۱	۲۲/۳	۱/۲۴	۳/۴۴	۲۳/۷۴	صفر	۱۶/۱

\* رطوبت ظرفیت مزرعه

## نتایج و بحث

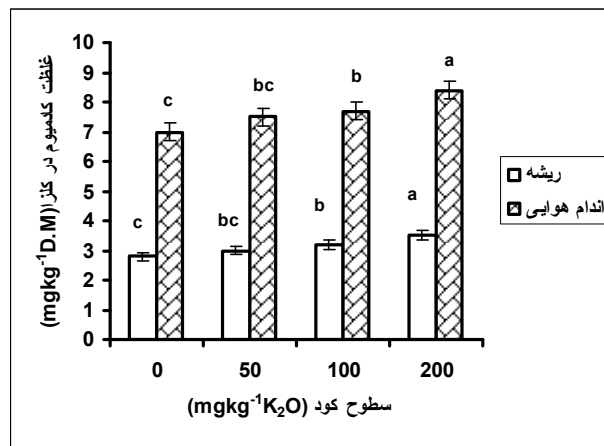
نتایج تجزیه واریانس نشان داد که اثر تیمارها بر غلظت و جذب کادمیوم اندام هوایی و ریشه در سطح یک درصد ( $P < 0.01$ ) معنی دار شد. بالاترین غلظت کادمیوم ریشه در تیمار ۲۰۰ میلی گرم در کیلوگرم K<sub>2</sub>O (در کلزا ۳/۵ و در آفتابگردان ۴/۸۸ میلی گرم در کیلوگرم ماده خشک) به دست آمد. غلظت کادمیوم ریشه گیاه آفتابگردان در این تیمار نسبت به شاهد ۲۱ درصد افزایش نشان داد در حالی که این افزایش در ریشه کلزا برابر ۱۶ درصد بود. غلظت کادمیوم اندام هوایی آفتابگردان و کلزا نیز در این تیمار بیشتر از سایر تیمارها بود. مقدار جذب کادمیوم نیز در این تیمار (۲۰۰ میلی گرم در کیلوگرم K<sub>2</sub>O) از سایر تیمارها بیشتر بود و اختلاف معنی داری را در سطح یک درصد نشان داد (نمودارهای ۲ و ۱). میزان جذب کادمیوم در آفتابگردان ۸۴/۵۷ و در کلزا ۶۴/۱۰ میکروگرم در گلدان به دست آمد که در گیاه آفتابگردان نسبت به کلزا ۱۳/۲ درصد افزایش جذب مشاهده می شود (نمودار ۳).

ریشه گیاه، کادمیوم را عمدتاً به صورت یون فلزی Cd<sup>2+</sup> از محلول خاک جذب می کند. طبق نظر آلووی جذب فلزات سنگین از جمله کادمیوم به دو صورت جذب فعال و غیر فعال می باشد و مقادیر فلزات سنگین جذب شده توسط گیاهان با غلظت و گونه های شیمیایی این فلزات در محلول خاک، انتقال فلزات از محلول خاک به سطح ریشه و از سطح ریشه به داخل سلول های ریشه و انتقال فلزات جذب شده از ریشه به اندام هوایی کنترل می گردد و گونه ها و ارقام گیاهی از نظر توانایی در جذب، تجمع و مقاومت به فلزات سنگین متفاوت می باشند (۴). طبق نظر گرانت و همکاران (۸) یون کلرید بسته به غلظت آن در محلول می تواند با کادمیوم تشکیل کمپلکس دهد به طوری که اگر غلظت کلرید (Cl<sup>-</sup>) در محلول به بیش از ۱۰ میلی مولار (۳۵۵ میلی گرم در لیتر) افزایش یابد، گونه CdCl<sup>+</sup> در محلول از Cd<sup>2+</sup> فراوان تر خواهد بود که این غلظت کلر در آب های آبیاری معمول است و محلول خاک ممکن است به دلیل تبخیر و تعرق دارای غلظت های بیشتر یون کلرید شود که کمپلکس های CdCl<sup>2-n</sup> شیمی کادمیوم محلول در خاکهای شور را کنترل می کنند و مشخص

شده است که این کمپلکس ها می توانند تحرک کادمیوم در خاک را از طریق واکنش های زدایش و یا واجذب<sup>۱</sup> و تشکیل کمپلکس افزایش دهند.

مک لاگین و همکاران (۱۸) گزارش دادند که افزایش یون کلرید در آب آبیاری به طور معنی داری غلظت کادمیوم را در گیاه افزایش داد. در خصوص تأثیر کودهای پتاسیمی بر میزان کادمیوم گیاهان محققین این تأثیر را بیشتر به آنیون همراه نسبت می دهند. گرانت و همکاران (۹) گزارش کردند که مصرف کلرید پتاسیم غلظت کادمیوم در دانه جو را افزایش داد. اسپارو و همکاران (۲۳) نیز گزارش کردند که مصرف KCl غلظت کادمیوم غده سیب زمینی را بیش از مصرف همان مقدار پتاسیم به صورت K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> افزایش داد.

در پژوهش حاضر نیز افزایش غلظت و جذب کادمیوم در تیمار ۲۰۰ میلی گرم در کیلوگرم K<sub>2</sub>O به صورت KCl را می توان به تأثیر یون کلرید نسبت داد که با تشکیل گونه های کلرید کادمیوم در محلول موجب افزایش جذب کادمیوم توسط گیاه شده است. ممکن است افزایش غلظت کادمیوم اندام هوایی به کاهش عملکرد در این تیمار نسبت داده شود که با توجه به اینکه علاوه بر غلظت، جذب نیز افزایش یافته است این برداشت درست نمی باشد. محققین تعدادی از ساز و کارهای اثر شوری یون کلرید بر جذب کادمیوم توسط گیاه را این گونه عنوان کرده اند که با افزایش NaCl تنش اسمزی ریشه گیاه افزایش می یابد که بر عمل غشاء تأثیر می گذارد و اجازه می دهد که کادمیوم بیشتری از محلول خاک جذب گردد. همچنین افزایش غلظت کاتیونهای مکمل می تواند موجب تعویض Cd<sup>2+</sup> و ورود آن به محلول خاک و جذب توسط ریشه شود. با افزایش غلظت کلرید در محلول، Cd<sup>2+</sup> پیوندی با کلونیدهای خاک کمپلکس می گردد و غلظت کل کادمیوم در محلول افزایش یافته که جذب بعدی کادمیوم کمپلکس شده توسط ریشه را به دنبال دارد. همچنین با افزایش غلظت کلر در محلول Cd<sup>2+</sup> به شکل کمپلکس در می آید و انتشار موثر کادمیوم در خاک و محلول به مکانهای جذب در ریشه افزایش می یابد.

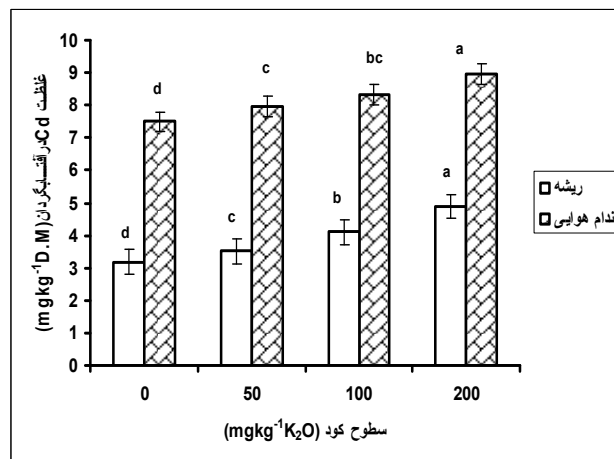


(شکل ۱) - تأثیر کلرید پتاسیم بر غلظت کادمیوم در کلزا

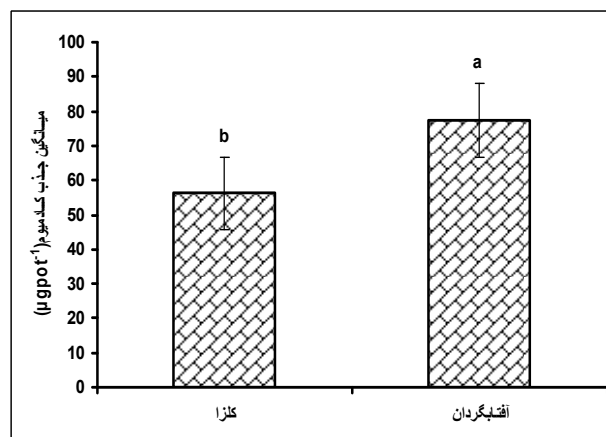
حروف مشابه: میانگین‌ها فاقد اختلاف معنی‌دار در سطح یک درصد هستند ( $P < 0.01$ )

حروف ترکیبی: اختلاف معنی‌دار در سطح ۵ درصد ( $P < 0.05$ )

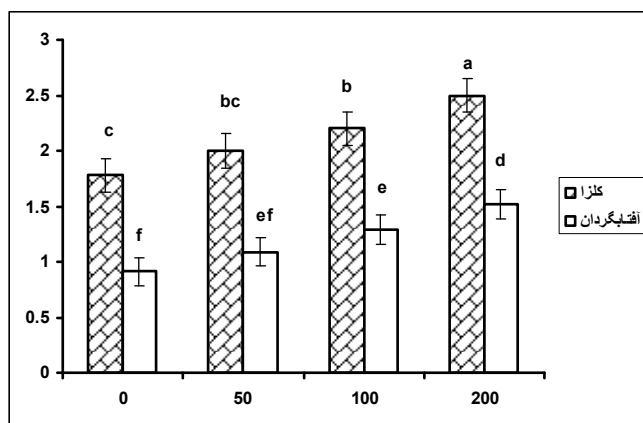
حروف غیر مشابه: اختلاف معنی‌دار در سطح یک درصد ( $P < 0.01$ )



(شکل ۲) - تأثیر کلرید پتاسیم بر غلظت کادمیوم در آفتابگردان



(شکل ۳) - مقایسه مقدار جذب کادمیوم توسط کلزا و آفتابگردان



(شکل ۴) - تأثیر کلرید پتاسیم بر فاکتور انتقال کادمیوم در کلزا و آفتابگردان

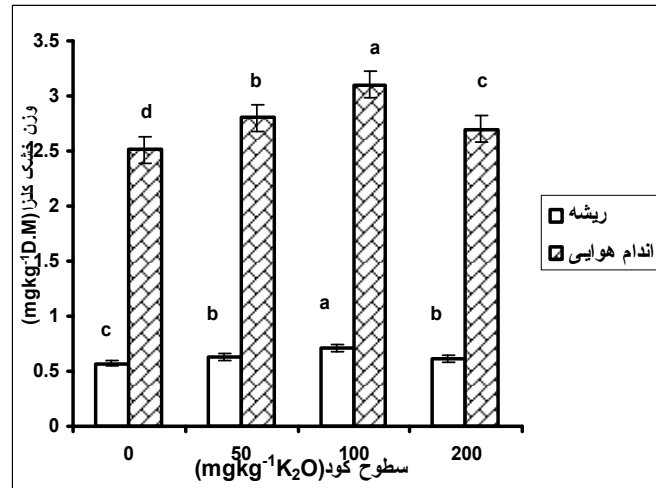
میزان کلروفیل و سطح برگ، هدایت روزنه ای، فعالیت فتوسنتزی و انتقال مواد حاصل از فتوسنتز موجب افزایش عملکرد ماده خشک شود (۱۵). گیاه آفتابگردان و کلزا نیز به عنوان گیاهان پتاسیم دوست، نیاز بالایی به پتاسیم دارند. با توجه به مقدار عددی فاکتور انتقال کادمیوم ( $>1$ ) مشخص می‌شود که گیاه آفتابگردان و کلزا می‌توانند به عنوان گیاهان بیش اندوز در خاکهای آلوده مورد استفاده قرار گیرند و تأثیر تیمارها بر افزایش مقدار فاکتور انتقال بیانگر تأثیر مثبت آنها بر افزایش راندمان گیاه پالایی می‌باشد. زیست توده کمتر تولید شده توسط کلزا با مقدار فاکتور انتقال بالای آن جبران شده و جذب کادمیوم را افزایش داده است اما چون زیست توده تولیدی آفتابگردان بیشتر است در مجموع راندمان گیاه پالایی بالاتری نسبت به کلزا دارد. همچنین ضریب انتقال بالاتر آفتابگردان را می‌توان به ریشه دهی و در نتیجه ترشحات ریشه‌ای بیشتر نسبت داد (شکل ۷) (۲۶).

به طور کلی نتایج این بررسی نشان داد که مصرف کود کلرید پتاسیم می‌تواند در افزایش جذب کادمیوم توسط گیاه و به دنبال آن کارایی گیاه پالایی خاک آلوده به کادمیوم موثر باشد که این امر می‌تواند ناشی از تشکیل گونه‌های محلول کلرید کادمیوم و افزایش غلظت کادمیوم محلول و جذب آن توسط گیاه باشد. بررسی‌های بیشتر مزرعه‌ای در خصوص تأثیر سایر عملیات مدیریتی و زراعی از جمله انتخاب نوع گونه و رقم گیاهی، کیفیت آب آبیاری، مدیریت مصرف کود و تأثیر مواد بهساز خاک بر زیست فراهمی کادمیوم و سایر فلزات سنگین و افزایش جذب آنها در گیاهان بیش اندوز و نقش فعالیت‌های زیستی خاک بر کارایی گیاه پالایی توصیه می‌شود.

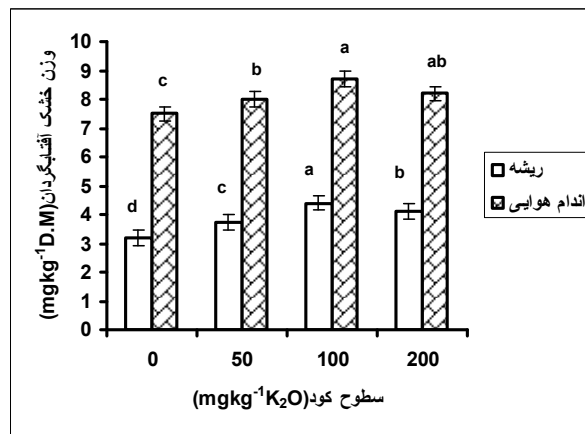
تأثیر تیمارها بر فاکتور انتقال کادمیوم نیز در سطح یک درصد ( $P < 0.01$ ) معنی دار شد. فاکتور انتقال گیاه آفتابگردان  $13/8$  درصد بیشتر از کلزا به دست آمد (نمودار ۴).

فاکتور انتقال نمایه ای است که توان انتقال عناصر از ریشه به اندام هوایی را مشخص می‌کند و این فاکتور در گیاهان بیش اندوز بیشتر از یک است.

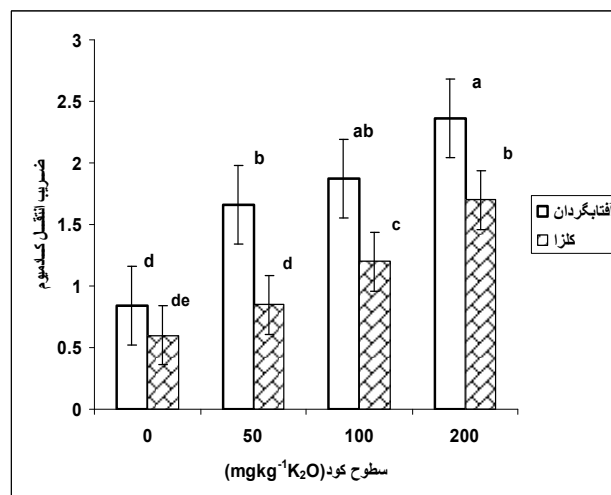
تأثیر تیمارها بر عملکرد ماده خشک اندام هوایی و ریشه در نمودارهای ۵ و ۶ آورده شده است. همانطور که نتایج نشان می‌دهد عملکرد ماده خشک در سطوح ۵۰ و ۱۰۰ میلی گرم در کیلوگرم  $K_2O$  افزایش نشان داد ولی در تیمار ۲۰۰ میلی گرم در کیلوگرم  $K_2O$  کاهش معنی داری در وزن خشک مشاهده می‌گردد. میزان کاهش در کلزا ۱۲ درصد بیشتر از آفتابگردان بود. علت کاهش تولید ماده خشک در این تیمار را می‌توان به جذب بیشتر کادمیوم توسط گیاه نسبت داد که سمیت آن موجب اختلال در رشد شده است. افزایش جذب کادمیوم موجب بروز عوارض نامطلوب در فیزیولوژی و متابولیسم گیاه شده و در نتیجه تولید ماده خشک کاهش یافته است. علائم عمومی ناشی از جذب مقادیر اضافی کادمیوم در گیاه، کاهش و توقف رشد ریشه، چوب پنبه ای شدن و صدمه به ساختمان خارجی و داخلی ریشه، کاهش هدایت هیدرولیکی آب در ریشه، تداخل در جذب و انتقال طبیعی عناصر غذایی، کاهش میزان کلروفیل و فتوسنتز و اختلال در فعالیت‌های آنزیمی ذکر شده است. البته گونه‌ها و ارقام گیاهی دارای حساسیت متفاوتی نسبت به آلاینده‌های فلزی می‌باشند اما پتاسیم می‌تواند از طریق افزایش چشمگیر رنگیزه‌های فتوسنتزی، افزایش



شکل ۵- تأثیر کلرید پتاسیم بر وزن خشک کلزا



شکل ۶- تأثیر کلرید پتاسیم بر وزن خشک آفتابگردان



شکل ۷- تأثیر کلرید پتاسیم بر ضریب انتقال کادمیوم در کلزا و آفتابگردان

## منابع

- ۱- احيائي م. و اصغرزاده ع. ۱۳۷۵. شرح روشهای تجزیه شیمیایی خاک. نشریه فنی شماره ۹۸۳، موسسه تحقیقات خاک و آب، تهران، ایران.
- ۲- ثواقبی غ.ر. و ملکوتی م.ج. ۱۳۷۹. اثرات بر هم کنش کادمیوم و پتاسیم بر تولید ماده خشک، غلظت و جذب کادمیوم و پتاسیم در گندم. مجله خاک و آب، ج. ۱۲، ش. ۹، ص. ۴۴-۵۳.
- 3- Alloway B. 1995. Heavy metals in soils, 2 th Edition. Blackie and sons Ltd. New York.
- 4- Bingham F., Sposito and G. Strong.1984. The effect of chloride on the availability of cadmium. J.Environ. Qual. ,13:71-74.
- 5- Brooks R. 1998. Plants that hyperaccumulate heavy metals, UK. CABI.Pub. Planata, 220:731-736.
- 6- Brown S., Chaney R., Angle J., and Baker A. 1995. Zinc and Cadmium uptake by hyperaccumulator *Thlaspi caerulescens* grown in nutrient solution. Soil Sci. Soc. Am. J. 59:125-133.
- 7- Ghosh M., and Singh S. 2005. A review of phytoremediation of heavy metals and utilization of its byproducts. Appl Eco and Environmental Research, 3(1):1-18.
- 8- Grant C., Bailey L., McLaughlin M., and Singh R. 1999. Management factors which influence cadmium concentration in crops. In:M. McLaughlin and B. Singh(editors) :Cadmium in soils and plants. Kluwer Academic publishers Netherlands.
- 9- Grant C., Bailey L., and Therrien T. 1996. Effect of N,P and Kcl fertilizers on grain and biomass yield and Cd concentration of Sunflower and malting barley fert. Res, 45(2):153-161.
- 10- Gripsen V.M.J., Nelissen H.J.M., and Verkleij T.A.C. 2006. Phytoextraction with plants:A tool for sustainable management of heavy metal contaminated soils. J. Environ.Pollut, 144:77-83.
- 11- Hamon H., Lorens S., Holm P., Christensen T., and Mac Grath S. 1985. Changes in trace metal species and other components of the rhizosphere during growth of radish. Plant Environ., 18:749-759.
- 12- Kayser A., Wenger K., Keller A., Attinger W., and Schulin R. 2000. Enhancement of Phytoextraction of Zn,Cd and Cu from calcareous soil. The use of NTA and Sulfur amendments. Environ.Sci.Technol., 34:1778-1783.
- 13- Lombi e., zhao F., dunham S., and McGrath P. 2001. Phytoremediation of heavy metal-contaminated soils. j.Environ.Qual, 30:1919-1926.
- 14- Ma J.F. Hiradate S., Norvell P. 2000. Form of cadmium for uptake and translocation in durum wheat under salty condition. Planta, 211:355-360.
- 15- Marchiol L., Letia L., Marti M., Ppersotti A., and Zerbi G. 1996. Physiological responses of two soybean cultivars to cadmium. J.Environ.Qual., 25:562-566.
- 16- Mauskar J.M. 2007. Cadmium –An Environment Toxicant, Central Pollution Control Board, Ministry of Environment & Forests, Govt of India, Parivesh Bhawan, East Arjun Nagar, Delhi-110032.
- 17- McLaughlin M., Maier N., Freeman K., Tiller K., Williams C., and Smart M. 1995. Effect of potassium and phosphatic fertilizer type, fertilizer Cd concentration and Zinc rate on cadmium uptake by potatoes. Fer.Res.40:63-70.
- 18- McLaughlin M., Palmer L., Beech T., and Smart M. 1994. Increasing Soil salinity causes elevated cadmium concentrations in field-grown potato tubers. J.Environ.Qual., 23:1013-1018.
- 19- Helmke P.H., and Spark D.L. 1996. Potassium. pp.551-574. In: Sparks, D.L. et al., Methods of Soil Analysis. SSSA.Inc.ASA.Inc.Madison, WI.
- 20- Salardini A.A., Sparrow L., Holloway R., and Brrow N. 1993. Effects of potassium and zinc fertilizers, gypsum and leaching on Cd in the seed of popies, Plant Nutrition from genetic engineering to field practice. Proceedings of the international Plant Nutrition Colloquium ., 1993, Perth Australia, 795-798.
- 21- Sakari K., and Huang P.M. 1996. Influence of potassium chloride on desorption of Cdsorbed on hydroxylalminosilicate-montmorillinite complex. Soil Sci. Plant Nutr. 1996.
- 22- SAS Institue Inc. 2003. SAS Statistic, release 9. 1. SAS Inst., Cary, N. C. Saeed. M., and R. L. Fox. 1997. Relations between suspension pH and Zinc Solubility in acid and Calcareous soils. Soil Sci., 124:199-203.
- 23- Sparrow L., Salardini A.A., and Bishop A. 1994. Field studies of Cd in potatoes response of Cu., Russet Burband. Aust of Agr Research , 45(1):243-249.
- 24- Su Ch., Sun L., Heng Sun T., Ch. L., and Guo G. 2007. Interaction between Cadmium, Lead and potassium sulfate in a Soil-Plant system. Journal of Environ. Geochem. and Health., 29(5):435-446.
- 25- Ueno D., Ma J.F., Iwashita T., Zhao F.J. and McGrath S.P. 2005. Identification of the form of Cd in the leaves of a superior Cd-accumulating ecotype of *Thlaspi caerulescens* using <sup>113</sup>Cd-NMR. J. Planta, 221:928-936.
- 26- Yang J., and Skogley E. 1990. Copper and cadmium effects on potassium adsorption and buffering capacity. Soil.Sci.Soci.Amer., 54:739-744.
- 27- Zhong-Qiu Z., Yong-Guan Zhu L., Smithand S.E., and Smith F.A. 2004. Effects of forms and rates of Potassium fertilizers on Cadmium uptake by spring Canola (*Brassica napus, L.*) and spring Wheat (*Triticum aestivum, L.*), Environ. Int., vol:29, Issue:7, Pages:973-978.



## The Effect of Potassium Chloride on Cadmium Uptake by Canola and Sunflower in a Polluted Soil

F. khosravi<sup>1\*</sup> - Gh. Savaghebi Firoozabadi<sup>2</sup> – M. Farahbakhsh<sup>3</sup>

### Abstract

The use of plants for remediation of heavy metals contaminated soils is an economical, cheap and effective strategy. This research was conducted in order to study the effect of potassium chloride on cadmium uptake and enhancement of its phytoremediation by canola (*Brassica napus L.*) and sunflower (*Helianthus annuus L.*) in a cadmium polluted soil from Angoran in Zanzan province. In a randomized complete block design (RCBD), with three replications, four levels of potassium (0(control), 50,100 and 200 mg K<sub>2</sub>O per kilogram of soil as KCl) was performed and Azargoal hybrid variety of sunflower and Double Zero variety of spring canola separately were planted in pot. The ANOVA results showed that application of KCl treatments have significantly effects ( $P<0.01$ ) on dry matter production of root and shoot, Cd concentration, uptake and translocation factor (TF). In this study the highest amount of Cd uptake by sunflower ( $84.57\mu\text{gpot}^{-1}$ ) and canola ( $64/10\mu\text{gpot}^{-1}$ ) was obtained by application of 200 mg K<sub>2</sub>O per kg of soil. The Cd translocation factor of Canola (2.5) was higher than sunflower (1.6). Therefore, based on pot experiment and lab analysis results, these crops are suitable for Cd phytoextraction in phytoremediation technology and KCl application can improve phytoremediation efficiency of cadmium polluted soil. More research under field condition can be useful and is recommended.

**Key words:** Phytoremediation, Sunflower, Canola, Potassium chloride and Cadmium uptake

---

1,2,3 – M.Sc student, Associate prof., and Assistant prof., from College of Agriculture and Natural Resources , Branch of Water and Soil Engineering Soil Science Department, Respectively  
(\*- Corresponding author Email: fatemehk\_30@yahoo.com)