



وزارت علوم، تحقیقات و فناوری



دانشگاه دامغان
دانشکده زیست شناسی

پایان نامه کارشناسی ارشد زیست شناسی (فیزیولوژی گیاهی)

اثر اتیلن دی امین تترا استیک اسید بر گیاه پالایی گیاه
تاج خروس زینتی (*Cleosia argentea*) در برابر تنش سرب

توسط:

مریم رازقندی

استاد راهنما:

دکتر وحید پوزش

استاد مشاور:

دکتر حسن مکاریان

مهر ۱۳۹۲

به نام خدا

اثر اتیلن دی امین تترا استیک اسید بر گیاه پالایی گیاه تاج خروس زینتی
(*Cleosia argentea*) در برابر تنش سرب

به وسیله‌ی:

مریم رازقندی

پایان نامه

ارائه شده به تحصیلات تکمیلی دانشگاه به عنوان بخشی
از فعالیت‌های تحصیلی لازم برای اخذ درجه کارشناسی ارشد

در رشته‌ی:

زیست شناسی (گرایش فیزیولوژی گیاهی)

از دانشگاه دامغان

ارزیابی و تأیید شده توسط کمیته پایان نامه با درجه: خیلی خوب

دکتر وحید پوزش، استادیار فیزیولوژی گیاهی دانشکده زیست شناسی، دانشگاه دامغان (استاد راهنما)
دکتر حسن مکاریان، استادیار زراعت و اصلاح نباتات دانشکده کشاورزی، دانشگاه شاهرود (استاد مشاور)
دکتر تقی لشکر بلوکی، استادیار بیوشیمی دانشکده زیست شناسی، دانشگاه دامغان (استاد داور)
دکتر مه‌رین بهنام نیا، استادیار فیزیولوژی گیاهی دانشکده زیست شناسی، دانشگاه دامغان (استاد داور)
دکتر حسن فریدنوری، استادیار بیوفیزیک دانشکده زیست شناسی، دانشگاه دامغان (نماینده تحصیلات تکمیلی)

وزارت علوم، تحقیقات و فناوری

دانشگاه دامغان

دانشکده زیست شناسی

پایان نامه کارشناسی ارشد زیست شناسی (فیزیولوژی گیاهی)

اثر اتیلن دی امین تترا استیک اسید بر گیاه پالایی گیاه تاج خروس
زینتی (*Cleosia argentea*) در برابر تنش سرب

توسط:

مریم رازقندی

استاد راهنما:

دکتر وحید پوزش

استاد مشاور:

دکتر حسن مکاریان

مهر ۱۳۹۲

تقدیم ہے:

پدر و مادر عزیزم و

ہمسفر مہربانم

کہ حرحہ دارم نتیجہی تلاش و حمایت انہاست

شکر و قدردانی

الکون که به حول و قوه الهی کار نگارش این پایان نامه به پایان رسیده است، لازم می دانم از همه ی عزیزانی که مرا مهربون مساعدت، همفکری و بهمدلی شان نموده اند، صمیمانه قدردانی و شکر کنم.

صمیمانه ترین سپاس را تقدیم به پدر و مادر عزیزم و همسر مهربانم می نمایم که هرچه دارم نتیجه ی تلاش و حمایت آنهاست.

از استاد راهنمای ارجمند و بزرگوارم، جناب دکتر پوزش که مراد به شمر رسیدن این پایان نامه راهنمایی نمودند کمال شکر را دارم.

از جناب دکتر مکاریان استاد فریخته، که زحمت مشاوره این پایان نامه را بر عهده داشتند بسیار سپاسگزارم.

از اساتید گرانقدر جناب دکتر لشکر بلوکی و خانم دکتر بهنام نیا که زحمت داوری این پایان نامه را مستقیماً بر عهده گرفتند. خیلی ممنون و سپاس

کذارم.

سپاسگزارم از کارشناسان آزمایشگاه خانم عالمی که همیشه با کثرت و بی دردی در بسیاری از ابهامات مربوط به کار آزمایشگاه به بنده کمک فراوانی نمودند

و در آخر از دوستان عزیزم به ویژه خانم ابوالحسنی، ابویسانی و ابراهیمی که همراهی ها و بهمدلی های این عزیزان در طی این مسیر بسیار

شامل حالم گردید نهایت سپاسگزاری را دارم.

چکیده

اثر اتیلن دی امین تترا استیک اسید بر گیاه پالایی گیاه تاج خروس زینتی (*Cleosia argentea*) در برابر تنش سرب

توسط

مریم رازقندی

افزایش فعالیت‌های صنعتی در طی سالهای اخیر و به دنبال آن ورود انواع فلزات سنگین از جمله سرب به خاک از مشکلاتی است که سلامت بشر را تهدید می‌کند. امروزه تکنیک گیاه پالایی به عنوان یک روش مقرون به صرفه و مناسب از نظر محیط زیست، کاربرد بسیار مهم در پالایش خاک‌های آلوده دارد. عوامل همبند کننده (کلاتورها) به دلیل کمپلکس شدن با فلزات و افزایش انحلال پذیری فلزات سنگین نقش بسزایی در سرعت بخشیدن به فرایند گیاه پالایی می‌توانند داشته باشند و با توجه به این که اتیلن دی امین تترا استیک اسید (EDTA) جزء کلات کننده‌های بسیار موثر در انحلال پذیری فلز سرب به حساب می‌آید، می‌تواند در فرآیند گیاه پالایی بسیار موثر عمل کند. بنابراین، پژوهش حاضر با هدف بررسی اثر EDTA بر گیاه پالایی تاج خروس زینتی در برابر تنش سرب در قالب طرح کاملاً تصادفی در ۲ تیمار با ۳ تکرار در گلخانه اجرا گردید. تیمارها شامل ۴ غلظت صفر (شاهد)، ۱۲۰،۶۰ و ۱۸۰ میکرو مولار سرب و EDTA در دو غلظت صفر و ۵۰۰ میکرو مولار در محیط هیدروپونیک، به مدت ۱۴ روز بر روی گیاهان اعمال گردید. نتایج نشان داد که کاربرد همزمان EDTA با سرب نه تنها به جذب سرب از طریق ریشه‌ها کمک کرد، بلکه در انتقال سرب به بخش هوایی گیاه موثر بود و باعث کاهش سمیت سرب و افزایش رشد گیاه گردید. با توجه به اینکه گیاه تاج خروس زینتی تا غلظت ۱۸۰ میکرو مولار سرب، حتی در عدم کاربرد EDTA مقاومت نشان داد، پس می‌توان در فرایند گیاه پالایی خاک‌های آلوده به فلز سرب، از این گیاه استفاده کرد.

واژه‌های کلیدی: گیاه پالایی، فلزات آلاینده، تاج خروس زینتی، EDTA

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
	فصل اول: مقدمه
۳	۱-۱- گیاه پالایی.....
۵	۲-۱- انواع گیاه پالایی.....
۵	۱-۲-۱- ریشه صافی.....
۵	۲-۲-۱- ریشه تثبیتی.....
۵	۳-۲-۱- گیاه جذبی.....
۶	۴-۲-۱- گیاه تجزیه ای.....
۷	۵-۲-۱- ریشه تجزیه ای.....
۷	۳-۱- انواع گیاهان در فرایند گیاه پالایی.....
۷	۱-۳-۱- گیاهان معرف.....
۷	۲-۳-۱- گیاهان دوری گزین.....
۸	۳-۳-۱- گیاهان بیش اندوز.....
۸	۴-۱- مصرف تولیدات گیاه پالایی.....
۹	۱-۴-۱- تولید انرژی در گیاه پالایی.....
۱۰	۵-۱- مشکل اساسی در تکنیک گیاه پالایی.....
۱۰	۶-۱- تنش.....
۱۰	۱-۶-۱- فلزات سنگین:.....
۱۱	۱-۱-۶-۱- اهمیت مطالعه ی آلودگی فلزات سنگین.....
۱۱	۲-۱-۶-۱- توزیع فلزات سنگین در بخش های مختلف گیاه:.....
۱۲	۳-۱-۶-۱- عوامل موثر در جذب فلزات سنگین توسط گیاه.....
۱۲	۲-۶-۱- فلز سنگین سرب.....
۱۳	۱-۲-۶-۱- اثرات سمیت سرب در گیاهان.....
۱۳	۱-۱-۲-۶-۱- در سطح مورفولوژیک.....
۱۳	۲-۱-۲-۶-۱- در سطح فیزیولوژیک.....

- ۱۳-۲-۶-۲- مکانیسم های گیاه برای کاهش سمیت سرب.....
- ۱۴-۳-۲-۶-۱- مسیره های ورود سرب به محیط زیست.....
- ۱۴-۷-۱- خصوصیات تیره ی تاج خروس.....
- ۱۵-۱-۷-۱- گیاه تاج خروس زینتی (تاج خروس تاجی).....
- ۱۵-۱-۷-۱- خصوصیات اکولوژیکی.....
- ۱۶-۸-۱- کلات کننده ها.....
- ۱۶-۱-۸-۱- افزایش میزان حلالیت فلزات در خاک به کمک کلات کننده ها.....
- ۱۷-۲-۸-۱- ویژگی های یک کلات کننده ایده ال در گیاه پالایی.....
- ۱۷-۱-۲-۸-۱- تیلن دی آمین تترا استیک اسید.....
- ۱۸-۱-۲-۸-۱- تحقیقات انجام شده بر روی EDTA.....
- ۱۹-۹-۱- اهداف پژوهش.....

فصل دوم: مواد و روش ها

- ۲۱-۲-۲- نحوه ی اجرای آزمایش.....
- ۲۱-۳-۲- نحوه اعمال تیمارها.....
- ۲۲-۴-۲- اندازه گیری ها.....
- ۲۲-۱-۴-۲- اندازه گیری صفات مورفولوژی.....
- ۲۲-۱-۴-۲- طول ریشه و بخش هوایی.....
- ۲۲-۲-۴-۲- سطح برگ.....
- ۲۲-۳-۴-۲- وزن خشک ریشه و اندام هوایی.....
- ۲۳-۵-۲- مطالعات بیوشیمیایی.....
- ۲۳-۱-۵-۲- مقدار رنگیزه های گیاه.....
- ۲۳-۱-۵-۲- رنگیزه های فتوسنتزی.....
- ۲۳-۲-۵-۲- آنتوسیانین ها.....
- ۲۴-۳-۵-۲- فلاوونوئیدها به روش اسپکترومتری.....
- ۲۴-۲-۵-۲- پروتئین.....
- ۲۵-۳-۵-۲- سنجش قند.....
- ۲۶-۴-۵-۲- مالون دی آلدئید MDA.....
- ۲۶-۵-۵-۲- پرولین.....
- ۲۷-۶-۵-۲- پراکسید هیدروژن.....
- ۲۸-۷-۵-۲- فعالیت گایاکول پراکسیداز (POD).....
- ۲۹-۸-۵-۲- روش تهیه ی خاکستر تر گیاهی (هضم اسیدی).....
- ۲۹-۱-۸-۵-۲- اندازه گیری مقدار عنصر کلسیم.....

- ۲۹-۲-۸-۵-اندازه گیری مقدار عنصر پتاسیم.....
- ۳۰-۳-۸-۵-سنجش مقدار سرب در گیاه.....
- ۳۰-۴-۸-۵-محاسبه ی دو شاخص (BCF) و (TF).....
- ۳۱-۹-۲-تجزیه و تحلیل آماری.....

فصل سوم: نتایج

- ۳۳-۱-۳- اثر سرب و EDTA بر وزن خشک بخش هوایی.....
- ۳۳-۲-۳- اثر سرب و EDTA بر وزن خشک ریشه.....
- ۳۴-۳-۳- اثر سرب و EDTA بر طول ساقه.....
- ۳۴-۴-۳- اثر سرب و EDTA بر طول ریشه اصلی.....
- ۳۵-۵-۳- اثر سرب و EDTA بر سطح برگ.....
- ۳۷-۶-۳- اثر تیمارهای مورد بررسی بر میزان کلروفیل و کاروتنوئید.....
- ۳۷-۵- اثر متقابل سرب و EDTA بر میزان کلروفیل A.....
- ۳۸-۶- اثر ساده سرب بر میزان کلروفیل B.....
- ۳۸-۷- اثر متقابل سرب و EDTA بر مقدار کلروفیل کل.....
- ۳۹-۸- اثر متقابل سرب و EDTA بر مقدار کاروتنوئید.....
- ۳۹-۷-۳- اثر سرب و EDTA بر آنتوسیانین:.....
- ۳۹-۸-۳- اثر سرب و EDTA بر فلاونوئید.....
- ۴۰-۹-۳- اثر سرب و EDTA بر مقدار پروتئین.....
- ۴۲-۱۰-۳- اثر سرب و EDTA بر مقدار قند.....
- ۴۳-۱۱-۳- اثر سرب و EDTA بر مقدار مالون دی آلدئید.....
- ۴۵-۱۲-۳- اثر سرب و EDTA بر مقدار پرولین.....
- ۴۶-۱۳-۳- اثر سرب و EDTA بر پراکسید هیدروژن.....
- ۴۸-۱۴-۳- اثر سرب و EDTA بر کلسیم ریشه و بخش هوایی:.....
- ۵۰-۱۵-۳- اثر سرب و EDTA بر پتاسیم ریشه و بخش هوایی.....
- ۵۱-۱۶-۳- اثر سرب و EDTA بر گایاکول پراکسیداز.....
- ۵۲-۱۷-۳- انباشتگی یون سرب.....
- ۵۴-۱۸-۳- محاسبه ی دو شاخص BCF, TF.....

فصل چهارم: بحث و نتیجه گیری

- ۵۷-۱-۴- صفات مورفولوژیکی گیاه.....
- ۵۹-۲-۴- تغییرات رنگدانه های فتوسنتزی (کلروفیل ها و کاروتنوئید).....
- ۶۰-۳-۴- تغییرات فلاونوئیدها.....
- ۶۱-۴-۴- تغییرات پروتئین.....

۶۲	۵-۴- تغییرات قند.....
۶۳	۶-۴- تغییرات مالون دی آلدئید.....
۶۳	۷-۴- تغییرات پرولین:.....
۶۴	۸-۴- تغییرات هیدروژن پراکسید.....
۶۵	۹-۴- تغییرات کلسیم.....
۶۵	۱۰-۴- تغییرات پتاسیم.....
۶۶	۱۱-۴- تغییرات آنزیم گایاکول پراکسیداز.....
۶۶	۱۲-۴- انباشتگی سرب در ریشه و اندام هوایی.....
۶۸	۱۳-۴- شاخص BCF و شاخص TF.....
۶۹	نتیجه گیری.....
۷۰	پیشنهادها.....
۷۱	منابع.....

فهرست شکلها

- شکل ۱- اثر ساده سرب بر وزن خشک اندام هوایی..... ۳۳
- شکل ۲- اثر ساده سرب بر طول ساقه..... ۳۴
- شکل ۳- اثر متقابل سرب و EDTA بر طول ریشه..... ۳۵
- شکل ۴- اثر ساده سرب بر میزان سطح برگ..... ۳۶
- شکل ۵- اثر متقابل سرب و EDTA بر میزان کلروفیل a..... ۳۷
- شکل ۶- اثر ساده سرب بر میزان کلروفیل b..... ۳۸
- شکل ۷- اثر متقابل سرب و EDTA بر مقدار کلروفیل کل..... ۳۸
- شکل ۸- اثر متقابل سرب و EDTA بر مقدار کاروتنوئید..... ۳۹
- شکل ۹- اثر متقابل سرب و همبند کننده EDTA بر مقدار فلاونوئید..... ۴۰
- شکل ۱۰- اثر متقابل سرب و همبند کننده EDTA بر میزان پروتئین بخش هوایی..... ۴۱
- شکل ۱۱- اثر متقابل سرب و همبند کننده EDTA بر میزان پروتئین ریشه..... ۴۲
- شکل ۱۲- تاثیر سطوح مختلف سرب و همبند کننده EDTA بر میزان قند بخش هوایی..... ۴۳
- شکل ۱۳- تاثیر سطوح مختلف سرب و همبند کننده EDTA بر میزان قند ریشه..... ۴۳
- شکل ۱۴- اثر متقابل سرب و EDTA بر مقدار مالون دی‌الدئید بخش هوایی..... ۴۴
- شکل ۱۵- اثر متقابل سرب و همبند کننده EDTA بر مقدار مالون دی‌الدئید ریشه..... ۴۵
- شکل ۱۶- اثر متقابل سرب و EDTA بر سایر پرولین بخش هوایی..... ۴۶
- شکل ۱۷- اثر متقابل سرب و EDTA بر میزان H₂O₂ بخش هوایی..... ۴۷
- شکل ۱۸- اثر متقابل سرب و EDTA بر میزان H₂O₂ ریشه..... ۴۷
- شکل ۱۹- اثر ساده سرب بر مقدار کلسیم بخش هوایی..... ۴۸
- شکل ۲۰- اثر ساده EDTA بر مقدار کلسیم بخش هوایی..... ۵۴
- شکل ۲۱- اثر متقابل سرب و EDTA بر مقدار کلسیم ریشه..... ۴۹
- شکل ۲۲- اثر متقابل سرب و EDTA بر مقدار پتاسیم بخش هوایی..... ۵۰
- شکل ۲۳- اثر متقابل سرب و EDTA بر مقدار پتاسیم ریشه..... ۵۰
- شکل ۲۴- اثر متقابل سرب و EDTA بر میزان آنزیم گایاکول پراکسیداز بخش هوایی..... ۵۱
- شکل ۲۵- اثر ساده سرب بر میزان آنزیم گایاکول پراکسیداز ریشه..... ۵۲
- شکل ۲۶- اثر متقابل سرب و EDTA بر مقدار انباشتگی سرب بخش هوایی..... ۵۳

- شکل ۲۷- اثر متقابل سرب و EDTA بر مقدار انباشتگی سرب ریشه..... ۵۴
- شکل ۲۸- مقایسه شاخص انتقال (TF) در ۳ غلظت سرب, EDTA..... ۵۴
- شکل ۲۹ - مقایسه شاخص BCF در غلظت سرب و EDTA..... ۵۵

فهرست جداول

- جدول (۱-۳) تجزیه واریانس (میانگین مربعات) صفات مورفولوژیکی ۳۷
- جدول (۲-۳) تجزیه واریانس (میانگین مربعات) صفات فیزیولوژیکی ۴۱
- جدول (۳-۳) تجزیه واریانس (میانگین مربعات) صفات فیزیولوژیکی ۴۵
- جدول (۴-۳) تجزیه واریانس (میانگین مربعات) صفات فیزیولوژیکی ۵۰
- جدول (۵-۳) تجزیه واریانس (میانگین مربعات) صفات فیزیولوژیکی ۵۶
- جدول (۶-۳) محاسبه دو شاخص BCF و TF ۶۰

فصل اول:

مقدمه

همزمان با افزایش روزافزون فعالیت های صنعتی و کشاورزی به منظور پاسخ گویی به نیازهای جوامع بشری، مشکلات مختلفی گریبان گیر انسان شده است. از جمله این موارد می توان به مصرف بیش از اندازه ی برخی از آفت کش ها با ترکیبات شیمیایی مختلف همچون آرسنات سرب اشاره نمود [۱].

عناصر فلزی سنگین همچون سرب به علت ماندگاری زیاد در خاک و تهدید سلامتی انسان از اهمیت بالایی برخوردار هستند. سوخت های بنزینی از جمله مهمترین منابع آلودگی این عنصر در خاک های جهان بویژه خاک های سطحی به شمار می روند. بر اساس داده های آژانس حفاظت محیط زیست، سرب از جمله مهم ترین فلزات آلاینده محیطی است. منابع عمده سرب عمدتاً ناشی از وسایل حمل و نقل و پساب های خانگی و صنعتی می باشد [۲]. برای مقابله با مشکل فلزات سنگین در خاک ها روش های متعددی وجود دارد. از جمله ی این روش ها می توان به خاک برداری خاک های آلوده و جایگزینی آنها با خاک های غیر آلوده، شستشو و مدفون کردن مکان های آلوده توسط خاک های غیر آلوده اشاره کرد. برخی از روش ها مانند شستشو اثرات نامطلوبی بر جمعیت میکروبی و حاصلخیزی خاک دارند، علاوه بر آن باعث بروز مشکلات زیست محیطی زیادی به جهت انتقال این عناصر به منابع آب زیرزمینی می شوند. هزینه های زیاد مهندسی و اجرای این روش ها باعث غیر عملی بودن آنها شده و در نهایت این مناطق بدون این که پاکسازی عناصر سنگین در آنها انجام شود رها می شوند [۳].

از جمله روش های پیشنهادی دیگر تثبیت فلزات سنگین موجود در خاک توسط مواد مختلف از جمله آهک است. ترکیبات فسفردار از جمله مواد موثر در کاهش غلظت سرب در اندام های هوایی گیاهان می باشند. یکی از موثرترین ترکیب های فسفردار هیدروکسی آپاتیت است [۴]. در کل افزایش موادی از جمله هیدروکسی آپاتیت و دیگر ترکیبات مشابه باعث کاهش عناصر ضروری برای گیاهان می شود [۵]. و علاوه بر آن دارای اثرات منفی روی خصوصیات خاک و همچنین آزادسازی بعضی مواد سمی می شوند، لذا این روش به دلیل اثرات جانبی منفی که برجای می گذارد پیشنهاد نمی شود [۵، ۶]. از جمله روش های دیگر برای مقابله با مشکل آلاینده گی فلزات سنگین استفاده از موجودات زنده خاک است. در این روش با استفاده از موجودات زنده خاک بعضی از آلاینده های آلی موجود در خاک را می توان تجزیه کرد ولی از آنجایی که برای آلودگی های فلزات سمی ناکارآمد است موارد استفاده زیادی ندارد [۷].

از روش های دیگر، روش گیاه پالایی (Phytoremediation) است که بدلیل همگامی با طبیعت و عدم ایجاد مشکلات زیست محیطی به عنوان یک روش مناسب مطرح شده است. استفاده از سیستم زنده ی ریشه ای گیاه می تواند انتقال فلزات سنگین را از خاک به سایر اندام های گیاهی میسر کند و بنابراین در طی برداشت اندام های تجمع دهنده، خروج این فلزات به صورت عملی از زمین های آلوده مسیر می شود [۷، ۸]. در فن آوری گیاه پالایی یک سری از ترکیبات هستند که بعنوان کلات کننده ی فلزات مورد استفاده قرار می گیرند؛ این همبند

کننده ها موجب افزایش تحرک و جذب فلزات سنگین توسط گیاهان می‌شوند. اتیلن دی آمین تترا استیک اسید (EDTA) یک همبند کننده سنتزی است که ظرفیت بالایی در همبند کردن فلزات دارد و کمپلکس آن با فلزات، به آسانی توسط گیاه جذب می‌شود [۷،۹].

از طرفی استفاده از گیاهان زراعی و علوفه‌ای به منظور گیاه پالایی از خاک‌های آلوده، خطر استفاده از این گیاهان توسط انسان و دام را به همراه خواهد داشت. برای رفع این نگرانی می‌شود از گیاهان زینتی که مصرف خوراکی ندارند استفاده کرد. ولی متأسفانه مطالعات اندکی در مورد گیاه پالایی گیاهان زینتی و از طرفی دیگر مطالعات خیلی محدودی در زمینه‌ی بررسی مقدار و وسعت آلاینده‌های فلزی در ایران انجام شده است، به گونه‌ای که هنوز یک نقشه‌ی مدون از مقدار پراکندگی فلزات سنگین در خاک‌های ایران وجود ندارد. اما نمونه‌های یافت شده‌ی بسیار در اطراف کارخانجات صنعتی مختلف و بزرگراه‌ها و دیگر منابع آلوده‌کننده، ضرورت مطالعه روش‌های آلودگی‌زدایی در خاک‌های ایران را ایجاب می‌نماید. بنابراین هدف از این مطالعه بررسی گیاه پالایی تاج خروس زینتی در برابر تنش سرب و اثر اتیلن دی آمین تترا استیک اسید به عنوان یک عامل کلات کننده در جذب فلز مورد نظر می‌باشد.

۱-۱- گیاه پالایی

ایده اولیه‌ی استفاده از گیاهان برای پالایش زیست محیطی تقریباً قدیمی است. با این وجود، این فن آوری تا قبل از سال ۱۹۴۸ وجود نداشت. تعدادی از پژوهشگران ایتالیایی برای نخستین بار تجمع بالای نیکل را در گیاه *Alyssum bertolonii* گزارش کردند. در سال ۱۹۶۲ تحقیقاتی با استفاده از گیاهان آبی برای پالایش آب‌های آلوده به مواد رادیواکتیو در مناطق هسته‌ای روسیه شروع گردید. آنها دریافتند که برخی گیاهان رشد یافته در آب‌های آلوده، بدون نشان دادن علائم سمیت، قادر به تجمع مقادیر بالای از فلزات در بافت‌هایشان هستند [۹].

شانی (Chaney) اولین دانشمند امریکایی بود که در سال ۱۹۸۳ گزارش خود را درباره پتانسیل گیاهان بیش انباشتگر به عنوان پاک‌کننده محل‌های آلوده منتشر کرد [۱۰]. مزایای قابل توجه تکنولوژی‌های گیاه پالایی در یک دهه اخیر بسیار مورد توجه قرار گرفته است و هم اکنون مراحل تجاری شدن خود را طی می‌کند. برای مثال ۳۰ درصد پروژه‌های تحقیقات سازمان محیط زیست آمریکا (EPA) در سال ۲۰۰۰ اختصاص به پروژه‌های گیاه پالایی فلزات سنگین و مواد رادیواکتیو داشت. گیاه پالایی به عنوان یک روش مورد قبول برای پالایش خاک‌های آلوده به فلزات توصیه شده است [۷].

در دهه‌های گذشته ورود آلاینده‌ها با منشاء انسانی مانند فلزات سنگین، درون اکوسیستم به مقدار زیاد افزایش یافته است که این به عنوان یک خطر جدی برای حیات اکوسیستم زمین به

شمار می‌رود. فلزات سنگین در یک مقیاس وسیع وارد محیط زیست می‌گردند. تجمع این فلزات در خاک، آب و هوا یک مشکل زیست محیطی بسیار مهم به شمار می‌رود. از این رو محققان به فکر راهکار مناسبی جهت کاهش این آلودگی‌های زیست محیطی شدند، تحقیقات نشان داده است که حضور برخی گونه‌های گیاهی می‌تواند اثرات بسزایی در کاهش آلودگی‌های زیست محیطی داشته باشد [۱۱]. این فرایند که گیاه پالایی یا Phytoremediation نامیده می‌شود، از پیشوند یونانی Phyto به معنی گیاه و لاتین remidium به معنی اصلاح یا حذف مواد زیان آور است. گیاه پالایی فناوری مبتنی بر تلفیق فعالیت گیاهان و جامعه میکروبی همراه آن، برای تجزیه، انتقال، غیر فعال کردن و ساکن سازی (ایموبلیزه کردن) ترکیبات آلاینده خاک و آبهای زیرزمینی است [۱۲]. گیاه پالایی درحقیقت روش بکارگیری گیاهان سبز جهت خارج کردن مواد خاص از خاک می‌باشد. گیاه پالایی درمقایسه با بعضی از روشها ازجمله جایگزینی خاک‌های آلوده با خاک‌های غیر آلوده و مدفون کردن خاک‌های آلوده، روش پایدار و کم هزینه‌ی است. حفظ رفتار و ویژگی‌های خاک و بهبود حیات موجودات زنده خاک از جمله مزایای این روش به حساب می‌آید [۱۳].

مهم‌ترین ترکیبات معدنی آلاینده، فلزات سنگین هستند و میکروارگانیسم‌های خاک قادر به تجزیه آلاینده‌های آلی می‌باشند، اما برای تجزیه میکروبی فلزات، نیاز به آلی شدن یا تغییرات فلزی آنها وجود دارد که امروزه از گیاهان برای این منظور استفاده می‌شود. پیش از این به منظور پاکسازی خاک‌های آلوده از روش‌هایی پر هزینه استفاده می‌شده است. بر اساس تحقیقات صورت گرفته، رفع آلودگی خاک معمولا با دو روش خارج از محل و در محل صورت می‌گیرد. در روش خارج از محل، خاک آلوده به مکان دیگری انتقال یافته و پس از رفع آلودگی به مکان اولیه برگردانده می‌شود. در روش دیگر که نیاز به جابه‌جایی و انتقال خاک ندارد آلاینده‌ها با آلی شدن، از قابلیت جذب زیستی آنها کاسته می‌شود [۹، ۱۴]. برای کاهش آلودگی آلاینده‌های معدنی در خاک می‌توان از روش‌های آلی کردن، کمپلکس کردن استفاده کرد. اما بیشتر این روش‌ها گران بوده و سبب تخریب محیط زیست می‌شوند. روش گیاه‌پالایی به روش پالایش سبز نیز معروف است. متأسفانه علی‌رغم این پتانسیل، هنوز در برخی از کشورها به عنوان یک فناوری، استفاده تجاری ندارد. گیاه پالایی یعنی استفاده از مهندسی گیاهان سبز شامل گونه‌های علفی و چوبی برای جذب مواد آلاینده از آب و خاک به منظور کاهش خطرات آلاینده‌های محیط زیست نظیر فلزات سنگین، عناصر کمیاب، ترکیبات آلی و مواد رادیواکتیو می‌باشد [۱۴]. در سال‌های اخیر با تحقیقات گسترده‌ای که در زمینه‌ی گیاه پالایی انجام گرفته است محققان دریافتند که این روش نه تنها اقتصادی است بلکه بسیار موثرتر از روش‌های گذشته می‌باشد.

۱-۲-۱- انواع گیاه پالایی

۱-۲-۱- ریشه صافی^۱

ریشه صافی می تواند به عنوان یک روش آلودگی زدایی فلزات سنگین ازفاضلابها و آبهای آلوده قبل از ورود آنها به خاک مورد استفاده قرار گیرد . قابلیت بالای بعضی از گیاهان در جذب فلزات سنگین از محیطهای محلول آلوده اساس این روش را تشکیل می دهد [۱۵] .
در این حالت ریشه گیاهان در آبهای آلوده رشد کرده و فلزات سنگین موجود در آب توسط ریشه گیاهان جذب و یا جذب سطحی می شود. برای این که یک گیاه قابلیت بیشتری در جذب آلایندهها از آبهای آلوده داشته باشد لازم است مقاومت زیادی در برابر آلودگی و شرایط ناساعد داشته و علاوه بر آن دارای نسبت وزنی ریشه به ساقه ی بالایی باشد. این تکنیک شامل استفاده گیاهان خاکی و آبی به منظور جذب، تغلیظ و رسوب آلودگی ها از منابع آلاینده آبی بر روی ریشه گیاهان می باشد [۱۵, ۱۶].

۱-۲-۲- ریشه تثبیتی^۲

این تکنیک پالایشی باعث غیرمتحرک کردن و تثبیت فلزات در خاک های آلوده می شود. آزمایشی این روش می توان به کم هزینه بودن آن اشاره کرد. عموماً در مکان های آلوده ای که خروج فلزات از خاک از روش های دیگر مقرون به صرفه نیست سعی می شود پایداری خاک های آلوده را به گونه ای افزایش داد که مانع از ورود این فلزات به آبهای سطحی یا زیرسطحی شد [۱۷]. در واقع ریشه گیاه مانع از گسترش آلودگی در محیط ریزوسفر می شود.

۱-۲-۳- گیاه جذبی^۳

این تکنیک شناخته شده ترین روش پالایش در میان تکنولوژی های گیاه پالایی است و اکثر تحقیقات در این زمینه تمرکز یافته است. مراحل گیاه پالایی شامل استفاده از گیاهان به منظور

1-Rhizofiltration
2-Rhizostabilization
3-Phytoextraction

حذف آلودگی‌های فلزی و رادیواکتیو از محیط خاک می‌باشد. این روش بهترین راهکار به منظور حذف آلودگی‌های اولیه از خاک و ایزوله کردن آنها بدون تخریب ساختار خاک و حاصلخیزی آن می‌باشد. در این روش خاصیت phytoaccumulation گیاهان باعث جذب و تغلیظ آلودگی‌های خاک در بیوماس گیاهی می‌شود. اگر دسترسی این فلزات در خاک برای گیاهان مناسب نباشد ممکن است استفاده از کلات‌کننده‌های سنتزی یا ترکیبات اسیدزا به منظور آزاد شدن آنها به داخل محلول خاک و جذب کافی آنها در گیاه لازم باشد. در این بخش از گیاهانی استفاده می‌شود که توانایی بالای جذب فلزات سنگین از خاک را توسط ریشه داشته باشند و علاوه بر آن بتوانند مقدار زیادی از فلزات سنگین جذب شده را به اندام هوایی انتقال دهند. گیاهانی برای گیاه جذبی مطلوب هستند که دارای تولید زیست‌توده‌ی زیاد، توانایی جذب بالا به طور ژنتیکی و کشت و کار راحت باشند [۱۸]. با خروج اندام هوایی حاوی فلزات سنگین از زمین‌های آلوده، خروج عناصر سنگین بدون این که خاک سطحی از مناطق آلوده برداشت و جابه‌جا شود امکان‌پذیر است. اندام‌های گیاهان زراعی مربوطه توسط عملیات زراعی برداشت می‌شوند و اگر مقدار محتویات فلزات سنگین موجود در اندام هوایی در حدی باشد که توجیه اقتصادی داشته باشند، طی فرایندهای دیگر برای جداسازی فلزات مورد استفاده قرار می‌گیرند [۸].

۱-۲-۴- گیاه تجزیه‌ای^۱

در این روش یکسری از فعالیت‌های متابولیسمی گیاهان باعث کاهش و حذف آلودگی‌ها از طریق تغییر شکل دادن، شکستن، تثبیت و تبدیل کردن آن‌ها به ترکیبات فرار می‌شود. در این روش مواد آلی به مولکول‌های ساده‌تر در بافت‌های گیاهی تجزیه می‌شوند. این تکنیک توسط گیاهانی انجام می‌شود که می‌توانند عناصر را به فرم فرار خود تبدیل کنند و بدین وسیله باعث خروج آلاینده‌ها از آب و یا خاک‌های آلوده شوند [۱۹].

1-Phytodegradation