

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ



دانشگاه شهرورد

دانشکده کشاورزی
بخش بیوتکنولوژی

پایان نامه تحصیلی برای دریافت درجه کارشناسی ارشد رشته بیوتکنولوژی

بررسی برخی پاسخ‌های فیزیولوژیکی گیاه آلوئه‌ورا به تنش نیترات نقره و کلرید
کادمیوم

مؤلف:

مهرناز بابائی

استاد راهنمای:

دکتر شهرام پورسیدی

استاد مشاور:

حمیدرضا کاووسی

۱۳۹۳ بهمن



دانشگاه شهید بهشتی کرمان

این پایان نامه به عنوان یکی از شرایط دریافت درجه کارشناسی ارشد به

دانشکده کشاورزی

دانشگاه شهید باهنر کرمان

تسلیم شده و هیچگونه مدرکی به عنوان فراغت از تحصیل دوره مذبور شناخته نمی شود.

دانشجو: مهرناز بابائی

استاد راهنمای: دکتر شهرام پور سیدی

استاد مشاور: دکتر حمیدرضا کاووسی

داور ۱: دکتر نازی نادر نژاد

داور ۲: دکتر سارا السادات راهپیما

نماینده تحصیلات تکمیلی دانشکده در جلسه دفاع: دکتر اعظم ایوبی

معاون آموزشی و پژوهشی دانشکده: دکتر مجید رحیم پور

حق چاپ محفوظ و مخصوص به دانشگاه شهید باهنر است.

تقدیر و تشکر:

شکر شایان نثار ایزد منان که توفیق را رفیق راهم ساخت تا این پایان نامه را به پایان برسانم.
از استاد گرامی جناب آقای دکتر پورسیدی به عنوان استاد راهنمای همواره بنده را مورد لطف و
محبت خود قرار داده‌اند کمال تشکر را دارم.

این پایان نامه را ضمن تشرک و سپاس بیکران تقدیم می‌نمایم به:
- محضر ارزشمند پدر و مادر عزیزم به خاطر همه تلاش‌های محبت آمیزی که در دوران مختلف زندگی ام انجام داده‌اند و با مهربانی چگونه زیستن را ب من آموختند.
- به همسر مهربانم که در تمام طول تحصیل همراه و همگام من بوده است.
- به استادان فرزانه و فرهیخته‌ای که در راه کسب علم و معرفت مرا یاری نمودند.
- به آنان که در راه کسب دانش راهنمایم بوده‌اند.
- به آنان که نفس خیرشان و دعای روح پرورشان بدرقه‌ی راهم بوده است.
- بار الها به من کمک کن تا بتوانم ادای دین کنم و به خواسته‌ی آنان جامه‌ی عمل بپوشانم.
- پروردگارا حسن عاقبت، سلامت و سعادت را برای آنان مقدر فرما.
- خدایا توفیق خدمتی سرشار از شور و نشاط و همراه و همسو با علم و دانش و پژوهش جهت رشد و شکوفایی ایران کهن‌سال عنایت فرما.

چکیده:

همه موجودات زنده به عناصری احتیاج دارند که طی زنجیره غذایی در اختیار آنها قرار می‌گیرد. گیاهان بعضی از عناصر را به صورت زیاد استفاده می‌کند مثل K ، Mg (عنابر ماکرو المنت) و بعضی دیگر را به صورت کم مثل Fe, Ni و Mn (عناصر میکرو المنت) که اگر این عناصر کم مصرف به صورت زیاد و بیش از حد به گیاه وارد شود در گیاه اثرات سمی دارد علاوه بر این فلزاتی وجود دارد که بعد از ورودشان به سلول در چرخه سلولی اختلال ایجاد می‌کند برخی از این فلزات به دلیل اینکه چگالی بیشتر از gr/cm^3 ۵ است اصطلاحاً فلز سنگین گفته می‌شود. ایراد اصلی این فلزات این است که در بدن موجودات زنده متابولیزه نمی‌شوند و پس از ورود به بدن موجودات دفع نشده و تجمع می‌یابند. از جمله این فلزات می‌توان به سرب، کادمیم، جیوه، نقره و آرسنیک اشاره نمود که بیشتر در فاضلاب‌های صنعتی تولید، و محیط زیست به ویژه زمین‌های کشاورزی و آب‌ها را آلوده می‌کنند. اگرچه راه‌های مختلفی برای زدودن این آلودگی‌ها وجود دارد ولی یکی از راه‌های حذف این عناصر مضر از خاک‌ها و آب‌های آلوده استفاده از گیاهان در روش گیاه پالایی است. در این پژوهش، پاسخ ۴ اکوتیپ آلوئه جمع آوری شده به مقادیر دو فلز سنگین نقره و کادمیوم به صورت جداگانه و مصرف توام مورد بررسی قرار گرفت.

ابتدا گیاهان به منظور تکثیر و تولید پاجوش در یک دوره زمانی ۵ هفت‌های در بستر کوکوپیت و پرلیت و ماسه کشت شدند و پس از ریشه‌دار شدن پاجوش‌های در شرایط رشدی یکسان انتخاب و به منظور اجرای آزمایش به شرح زیر استفاده شد. در مرحله اول آزمایش سطوح مختلف عناصر نقره و کادمیوم به تنهایی در قالب طرح کاملاً تصادفی با ۶ تیمار و ۳ تکرار برای نقره و ۵ تیمار و ۳ تکرار برای کادمیوم مطالعه گردیدسپس براساس نتایج حاصل آزمایشی به صورت فاکتوریل در قالب طرح کاملاً تصادفی نامتعادل با ۶ تیمار توام نقره و کادمیوم بر روی ۴ اکوتیپ آلوئه انجام شد پس از پایان هر مرحله نمونه‌های گیاهی لازم به منظور اندازه‌گیری برخی شاخص‌های مورفولوژیکی و فیزیولوژیکی جمع آوری گردید. نتایج نشان داد که اکوتیپ ۱ (میلر) در مجموع صفات مورد مطالعه قابلیت معنی‌داری بیشتری در جذب و تحمل عناصر مورد مطالعه چه به صورت منفرد و چه به صورت توام دارد همچنین موجب افزایش پروتئین و فعالیت آنزیم‌های APX ,SOD ,GR ,CAT ,GPX به عنوان یک گیاه کاندید برای کشت در آب‌های آلوده و بررسی پاسخ‌های گیاه استفاده نمود.

کلمات کلیدی: آلوئه، اکوتیپ میلر، گیاه پالایی، نیترات نقره، کلرید کادمیوم ، CAT ,GPX ,APX ,SOD ,GR

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
۱	فصل اول مقدمه فصل اول مقدمه
۲	۱-۱-مقدمه ۱-۱
۴	فصل دوم مروری بر منابع فصل دوم مروری بر منابع
۵	۲-۱-معرفی گیاه مورد آزمایش ۲-۱
۷	۲-۱-۱- خصوصیات ساختمان برگ گیاه آلوئهورا ۲-۱-۱
۸	۲-۲- تعریف واژه فلز سنگین ۲-۲
۹	۲-۳- خواص شیمیایی و فیزیکی ۲-۳
۹	۲-۳-۱- خواص شیمیایی و فیزیکی نقره ۲-۳-۱
۱۰	۲-۳-۲- خواص شیمیایی و فیزیکی کادمیوم ۲-۳-۲
۱۰	۲-۴- کاربرد نقره و کادمیوم ۲-۴
۱۰	۲-۴-۱- کاربرد نقره ۲-۴-۱
۱۱	۲-۴-۲- کاربرد کادمیوم ۲-۴-۲
۱۱	۲-۵- تاثیرات زیست محیطی ۲-۵
۱۱	۲-۵-۱- تاثیرات زیست محیطی نقره ۲-۵-۱
۱۲	۲-۵-۲- تاثیرات زیست محیطی کادمیوم ۲-۵-۲
۱۲	۲-۶- منابع ایجاد آلودگی نقره و کادمیوم در محیط زیست ۲-۶
۱۳	۲-۶-۱- حفاظت از خاک در برابر آلودگی ها ۲-۶-۱
۱۵	۲-۷- انتقال سیگنال فلزات سنگین در گیاهان ۲-۷
۱۶	۲-۸- فرآیندهای خارج سلولی در جذب و فلزات سنگین ۲-۸
۱۸	۲-۹- مکانیسم های مقاومت به فلزات سنگین در گیاهان ۲-۹
۱۹	۲-۱۰- مکانیسم های سلولی مقاومت به فلزات سنگین ۲-۱۰

۱۱-۲- سمیت فلزات سنگین پس از جذب در گیاهان.....	۲۰
۱۲-۲- مروری بر مطالعات گذشته.....	۲۰
۱۳- گیاهان مورد استفاده.....	۲۳
۱۴- تهیه بستر گیاه قبل از آزمایش	۲۳
۱۵- تهیه غلظت‌های نیترات نقره و کلرید کادمیوم.....	۲۴
۱۶- آماده سازی گیاهان و انتقال آنها به محیط کشت هیدروپونیک.....	۲۴
۱۷- معرفی دستگاه‌ها، وسائل و مواد مورد نیاز.....	۲۶
۱۸- سنجش پارامترهای رشد	۲۸
۱۹- وزن تر ریشه و اندام هوایی	۲۸
۲۰- وزن خشک ریشه و اندام هوایی	۲۸
۲۱- درصد آب نسبی برگ.....	۲۸
۲۲- سنجش پارامترهای بیوشیمیایی	۲۹
۲۳- رنگیزه‌های فتوسنتزی برگ	۲۹
۲۴- سنجش پروتئین کل در برگ	۲۹
۲۵- استخراج پروتئین از بافت گیاه	۲۹
۲۶- تعیین مقدار پروتئین کل	۳۰
۲۷- تهیه معرف بیوره	۳۰
۲۸- اندازه گیری فعالیت آنزیم‌ها در برگ	۳۰
۲۹- تهیه عصاره آنزیمی	۳۱
۳۰- فعالیت آنزیم کاتالاز (CAT).....	۳۱
۳۱- فعالیت آنزیم گایاکول پراکسیداز (GPX).....	۳۱
۳۲- فعالیت آنزیم آسکوربات پراکسیداز (APX).....	۳۲
۳۳- فعالیت آنزیم سوپر اکسید دیسموتاز (SOD).....	۳۲
فصل سوم مواد و روش‌ها	

۳۳.....	۶-۹-فعالیت آنزیم گلوتاتیون ردوکتاز (Gr).....
۳۴.....	۱۰-۳-سنجدش تجمع پتاسیم، کلسیم و نقره در ریشه و برگ‌های حاصل از تنش نیترات نقره ۳۳.....
۳۴.....	۱۰-۳-۱-هضم اسیدی نمونه های گیاهی خشک.....
۳۴.....	۱۰-۲-۲-ساخت استانداردهای مخلوط جهت تزریق به دستگاه ICP
۳۶.....	فصل چهارم نتایج
۳۷.....	۴-۱-نتایج تیمار نیترات نقره.....
۳۸.....	۴-۱-۱-بررسی سنجدش پارامترهای رشد گیاهان تحت تاثیر تیمار نیترات نقره
۳۸.....	۴-۱-۱-۱-تغییرات وزن تر اندام هوایی و ریشه
۳۹.....	۴-۱-۱-۲-تغییرات وزن خشک اندام هوایی و ریشه
۴۰.....	۴-۱-۱-۳-تغییرات درصد آب نسبی (RWC%) اندام هوایی و ریشه
۴۱.....	۴-۱-۲-۱-میزان رنگیزه های فتوستنتزی.....
۴۱.....	۴-۱-۲-۱-۱-میزان کلروفیل a
۴۱.....	۴-۱-۲-۱-۲-میزان کلروفیل b
۴۲.....	۴-۱-۲-۱-۳-میزان کلروفیل کل
۴۲.....	۴-۱-۲-۱-۴-میزان کارتینوئید
۴۳.....	۴-۱-۳-نتایج حاصل از برآورد پروتئین کل گیاه
۴۳.....	۴-۱-۴-نتایج حاصل از بررسی فعالیت آنزیم‌های آنتی اکسیدانی برگ تحت تیمار نیترات نقره
۴۳.....	۴-۱-۴-۱-میزان فعالیت آنزیم کاتالاز
۴۴.....	۴-۱-۴-۲-میزان فعالیت آنزیم گایاکول پر اکسیداز
۴۴.....	۴-۱-۴-۳-میزان فعالیت آنزیم آسکوربات پر اکسیداز
۴۵.....	۴-۱-۴-۴-میزان فعالیت آنزیم سوپر اکسید دیسموتاز

۴۵.....	۴-۱-۴-۵-میزان فعالیت آنژیم گلوتاتیون ردوکتاز
۴۶.....	۴-۱-۵-نتایج حاصل از سنجش تجمع عناصر به روش ICP-OEC در برگ وریشه گیاهان تحت تیمار نیترات نقره
۴۶.....	۴-۱-۵-۱-تجمع نقره در برگ
۴۶.....	۴-۱-۵-۲-تجمع نقره در ریشه
۴۷.....	۴-۱-۵-۳-تجمع پتابسیم در برگ
۴۷.....	۴-۱-۵-۴-تجمع پتابسیم در ریشه
۴۸.....	۴-۱-۵-۵-تجمع منیزیم در برگ
۴۸.....	۴-۱-۵-۳-تجمع منیزیم در ریشه
۴۹.....	۴-۲-نتایج تیمار کلرید کادمیوم
۵۰.....	۴-۱-۲-بررسی سنجش پارامترهای رشد گیاهان تحت تاثیر تیمار کلرید کادمیوم
۵۰.....	۴-۱-۱-۲-تغییرات وزن تر اندام هوایی و ریشه
۵۱.....	۴-۱-۲-تغییرات وزن خشک اندام هوایی و ریشه
۵۲.....	۴-۱-۲-۳-تغییرات درصد آب نسبی (RWC%) اندام هوایی و ریشه
۵۳.....	۴-۲-۲-۲-میزان رنگیزه های فتوستنتزی
۵۳.....	۴-۲-۲-۱-میزان کلروفیل a
۵۳.....	۴-۲-۲-۲-میزان کلروفیل b
۵۴.....	۴-۲-۲-۳-میزان کلروفیل کل
۵۴.....	۴-۲-۲-۴-میزان کارتنوئید
۵۵.....	۴-۲-۳-نتایج حاصل از برآورد پروتئین کل گیاه
۵۵.....	۴-۲-۴-نتایج حاصل از بررسی فعالیت آنژیم های آنتی اکسیدانی برگ تحت تیمار کلرید کادمیوم

۵۵.....	۱-۴-۲-۴-میزان فعالیت آنزیم کاتالاز
۵۶.....	۲-۴-۲-۴-میزان فعالیت آنزیم گایاکول پراکسیداز
۵۶.....	۳-۴-۲-۴-میزان فعالیت آنزیم آسکوربات پراکسیداز
۵۷.....	۳-۴-۲-۴-میزان فعالیت آنزیم سوپر اکسید دیسموتاز
۵۷.....	۳-۴-۲-۴-میزان فعالیت آنزیم گلوتاتیون ردوکتاز
۵۸.....	۴-۳-نتایج حاصل از تیمار توام نیترات نقره و کلرید کادمیوم روی ۱۴ اکوتیپ مختلف گیاه
۵۸.....	۴-۳-نتایج حاصل از برآورد پروتئین کل گیاه
۵۹.....	۴-۳-۲-نتایج حاصل از بررسی فعالیت آنزیم‌های آنتی اکسیدانی برگ تحت تیمار توام
۵۹.....	۴-۳-۲-۳-۴-فعالیت آنزیم کاتالاز
۶۰.....	۴-۲-۲-۳-۴-فعالیت آنزیم گایاکول پراکسیداز
۶۱.....	۴-۲-۳-۴-فعالیت آنزیم آسکوربات پراکسیداز
۶۱.....	۴-۲-۳-۴-فعالیت آنزیم سوپر اکسید دیسموتاز
۶۲.....	۴-۲-۳-۴-۵-فعالیت آنزیم گلوتاتیون ردوکتاز
۶۳.....	۴-۳-بررسی سنجش پارامترهای رشد گیاهان رشد گیاهان تحت تیمار توام
۶۳.....	۴-۳-۳-۴-۱-تغیرات وزن تر اندام هوایی
۶۴.....	۴-۳-۳-۴-۲-تغیرات وزن خشک اندام هوایی
۶۴.....	۴-۳-۳-۴-۳-تغیرات درصد نسبی آب اندام هوایی
۶۵.....	۴-۳-۳-۴-۴-تغیرات وزن تر ریشه
۶۶.....	۴-۳-۳-۴-۵-تغیرات وزن خشک ریشه
۶۸.....	۴-۳-۴-میزان رنگیزه‌های فتوستتری
۶۸.....	۴-۳-۴-۱-میزان کلروفیل a
۶۹.....	۴-۳-۴-۲-میزان کلروفیل b

۷۱.....	میزان کلروفیل کل ۴-۳-۴
۷۲.....	میزان کاروتینوئید ۴-۳-۴
۷۴.....	فصل پنجم بحث و نتیجه گیری.....
۷۵.....	۱-۱-بحث در نتایج حاصل از تیمار نیترات نقره و کلرید کادمیوم ۵
۷۵.....	۱-۱-تاثیر تنفس بر وزن تر و خشک برگ و ریشه گیاهان ۵
۷۵.....	۱-۲-محتوای نسبی آب برگ و روابط آبی گیاه ۵
۷۶.....	۱-۳-تاثیر تنفس بر رنگیزه های فتوستتری ۵
۷۶.....	۱-۴-تاثیر تنفس بر آنزیم های آنتی اکسیدان ۵
۸۰.....	۲-۵-نتیجه گیری نهایی
۸۱.....	پیشنهادات.....
۸۲.....	فصل ششم منابع
۸۸.....	پیوست ها.....

فصل اول

مقدمة

۱-۱-مقدمه

آلودگی خاک به فلزات سنگین یکی از مشکلات اساسی زیست‌بوم است. عملده‌ترین منابع رهاسازی فلزات سنگین به خاک مربوط به فعالیت‌های صنعتی است که شامل معدن‌کاوی، ذوب فلزات، صنایع آبکاری، فلزکاری، ترافیک، دورریزها، مصرف سوخت و تولید انرژی، تخلیه فاضلاب و انهدام زیاله، کاربرد آفت‌کش‌ها، کودها و لجن فاضلاب مصرفی در بخش کشاورزی می‌باشد. برخاستن آئروسل گرد و غبار و دود حاصل از دودکش صنایع فراوری فلزات نظیر صنایع تولید الکتروپلیت و ورق گالوانیزه یا معادن فلزی و کارخانه‌های ذوب فلزات، باعث انتشار فلزات سنگین به نواحی مسکونی می‌شود (Huttermann and Godbold; 1999).

نفوذ فلزات سنگین در خاک و جذب آنها توسط پوشش گیاهی می‌تواند بسیاری از شاخص‌های مربوط به رشد و نمو گیاهان را تحت تاثیر قرار دهد و مانع بسیاری از انجام واکنش‌های آنزیمی و متابولیکی در گیاهان شوند (Pandolfini et al., 1992).

رشد روزافزون جمعیت و توسعه سریع صنایع از عواملی هستند که سبب افزایش مصرف و بالطبع آن تولید فاضلاب در بخش‌های شهری، شده‌اند. به همین دلیل در اکثر نقاط کشور و محدودیت منابع آبی، روی به استفاده از پساب‌ها در بخش کشاورزی آورده‌اند.

روی آوردن به روش‌های پالایش طبیعی فاضلابها و حذف مواد آلاینده آنها با کاشت درختان و گیاهانی که عمل تصفیه را انجام می‌دهند، به میزان زیادی از مشکلات زیست محیطی موجود می‌توان کاست که این همان روش گیاه پالایی است. این گیاهان فلزات را از خاک جذب کرده در برگ‌ها، ساقه و سایر اندام‌های هوایی ذخیره می‌کنند. این گیاهان می‌توانند تحت فرآیندهای استحصال قرار گرفته و فلزات ارزشمند انباشت شده در آنها بازیافت گردد.

تاکنون شماری از فناوری‌های فیزیکی و شیمیایی همچون تثیت خاک، خاکبرداری و خاک ریزی، دفن خاک، اسید شویی و شستشوی خاک برای پالایش این مناطق آلوده به کار می‌رفته‌اند لیکن، اجرای بیشتر این فناوری‌ها پر هزینه، طاقت‌فرسا و خسارت‌زاست. اخیراً دانشمندان و محققان به تولید تکنولوژی‌های کارآمد و ارزان نظیر استفاده از میکرووارگانیسم‌ها و گیاهان زنده جهت پاکسازی مناطق آلوده روی آورده‌اند. بنابراین، استفاده از روش‌هایی نوین، کم‌هزینه و کارا در پالایش مکان‌های آلوده ضروری می‌باشد گیاه پالایی (Phytoremediation) از روش‌های آلودگی زدایی نوین، درجا و مستقیم است که طی آن از گیاهان برای آلودگی زدایی خاک‌ها استفاده می‌شود. این روش در مقایسه با دیگر روش‌های پالایش، روشی پایدار، طبیعی، کم‌هزینه و قابل کاربرد در سطوح وسیع است (Wasayet et al., 1998).

میزان دسترسی هر گیاه به فلزات سنگین متفاوت است که بستگی به میزان تقاضا برای فلزات خاص (به عنوان ریز معدنی) و توانایی گیاه برای تنظیم انتقال فعال از طریق ترشح اسیدهای آلی یا پروتونها به محیط اطراف ریشه دارد (Marshner, 1995; Hinsinger, 1998). علاوه بر این خصوصیت خاک برانتقال شیمیایی فلزات و از اینرو تنظیم آزاد سازی آنها در محلول خاک اثر می‌گذارد (Just et al, 1985).

هدف از این تحقیق مقایسه پاسخ ۴ اکوتیپ موجود جمع‌آوری شده از مناطق مختلف ایران را نسبت به سطوح نقره و کادمیوم در قالب طرح‌های آماری تکراردار جداگانه است. براساس نتایج بدست آمده مشاهده شد آلوئه که یک گیاه با برگ‌های ضخیم است و به خاطر حالت ژله‌ای آن مقدار قابل توجهی آب را در خود نگه داشته است می‌تواند عناصر را در خود نگه دارد و تحمل کند و به علت قابلیت رقت بالای خود آنها را راقیق کند. سپس هدف نهایی بررسی ۴ اکوتیپ به مقادیر توام عناصر فوق است تا از بین اکوتیپ‌های موجود بهترین اکوتیپ به عنوان کاندید گیاه پالایی برای آزمایشات تکمیلی به منظور کشت در آب‌ها و خاک‌های آلوده غیر متعارف معرفی نماییم.

فصل دوم

مرواری بر منابع

۲-۱-معرفی گیاه آلوئه ورا

آلوئه ورا (صبر زرد) گیاهی (شکل ۱-۲) است از راسته‌ی مارچوبه‌ای‌ها، خانواده‌ی مارچوبه، جنس آلوئه و گونه‌ی ورا که بومی شبه جزیره عربستان و نواحی نیمه حاره‌ای آفریقا می‌باشد (یزدانی و همکاران، ۱۳۸۴). در مناطق آفریقایی این گیاه را به نام‌های زنبق صحراوی، گیاه سوختگی، گیاه جاودانگی و گیاه دارویی می‌شناسند. آلوئه ورا یک گیاه بادوام با گل‌های زرد و دارای برگ‌های سخت، مثلثی شکل، گوشتی، آبدار و نیزه‌ای است (Surjushe et al., 2008). این گیاه به طول ۶۰-۳۰ سانتی متر (متوسط پنجاه سانتی متر) رشد می‌کند و عمدتاً به خاطر برگ‌های گوشتی‌اش کشت می‌شود و از آن یک عصاره‌ی زرد رنگ که بوی بسیار تند و بین ژل و پوست قرار دارد به عنوان درمان یبوست به کار برده می‌شود به این صورت محصولات آن در صنایع بهداشتی درمانی و خوارکی به صورت روزافرون استفاده می‌شود با توجه به شباهت آلوئه ورا به کاکتوس‌ها، این گیاه از پتانسیل بالایی برای کشت ورشد در مناطق گرمسیری و کویری برخوردار است. این گیاه دارای دو نوع ریشه است: ۱) ریشه اصلی که مواد غذایی را جذب می‌کند. ۲) ریزوم که تولید پاجوش می‌کند (Jin et al., 2007). استفاده‌ی آلوئه ورا از متابولیسم اسید کراسولاسه این گیاه را قادر می‌سازد تا در شرایط کم‌آبی مقاومت بسیاری را از خود نشان بدهد. آلوئه ورا در شرایط تابش مستقیم ۹-۱۰ ساعت تابش خورشید بهینه‌ی رشد را دارا است، اما سایه‌ی کم نیز برای رشد آن مناسب است. میانگین کمینه‌ی دمای هوا در محیط رشد این گیاه در حدود ۱۰ درجه سانتیگراد است این گیاه به لحاظ تحمل دماهای بالا بسیار مقاوم است (تا حدود ۸۰ درجه سانتی گراد) به طوری که مناسب‌ترین دما برای افزایش شیره‌ی گیاه ۴۰ درجه سلسیوس می‌باشد محدودیت اصلی این گیاه در دماهای پایین است به گونه‌ای که با کاهش میانگین کمینه‌ی دمای هوا فعالیت و رشد گیاه کند شده و با نزدیک شدن میانگین کمینه‌ی دمای هوا به صفر درجه سلسیوس علائم مرگ در گیاه پدیدار می‌شود. البته، بطور مقطعي آلوئه ورا توانایی تحمل یخ‌بندان تا دمای ۵ درجه سانتیگراد را برای مدت ۴۸ ساعت دارا است، اما در صورت تداوم یخ‌بندان گیاه می‌میرد از نظر نوع خاک نیز، آلوئه ورا نیاز به خاک با زهکشی بسیار مناسب دارد و بهترین بافت خاک برای شرایط رشد بهینه آن ماسه‌ای و ماسه‌ای -لومی می‌باشد (Reynolds, 2004). همچنین PH خاک برای رشد بهینه‌ی این گیاه باید در محدوده خنثی باشد (۷/۸-۶/۱) تنש شوری نیز در این گیاه سبب کاهش آب بافت‌ها و ماده‌ی قندی و افزایش ماده-ی خشک شده و رشد گیاه را کند می‌سازد به طور کل این گیاه چندان به شوری مقاوم نیست. تاکسونومی گیاه آلوئه ورا در جدول (۱-۲) درج شده است.

جدول ۲-۱: تاکسونومی گیاه آلوئه ورا^۱

Kingdom:	<u>گیاهان Plantae</u>
Class:	<u>نهاشانگان Angiosperms</u>
Sub class:	<u>تک لپه ای ها Monocots</u>
Order:	<u>مارچوبهای ها Asparagales</u>
Family:	<u>مارچوبه Asphodelaceae</u>
Genus:	<u>آلوئه Aloe</u>
Species:	<u>A. vera</u> یا <u>Aloe barbadensis</u> آلوئه ورا یا همان آلوئه باربادنسیس

با توجه به این که جنس آلوئه هنوز از لحاظ تعداد گونه به وضعیت ثابتی نرسیده است و هر از گاهی گونه جدیدی از آن معرفی می‌گردد در بعضی منابع تعداد گونه‌های جنس آلوئه تا ۳۸۰ گونه ذکر شده اس و تقریباً ۱۵۰ واریته از گونه آلوئه ورا وجود دارد که همه اینها متعلق به گیاهان گوشتی- اند (یزدانی و همکاران، ۱۳۸۷). مهمترین واریته ها شامل:

Aloe vera miller, Aloe vera saponaria, Aloe vera chinensis, Aloe vera forex Aloe vera lalifora, Aloe vera lalifora

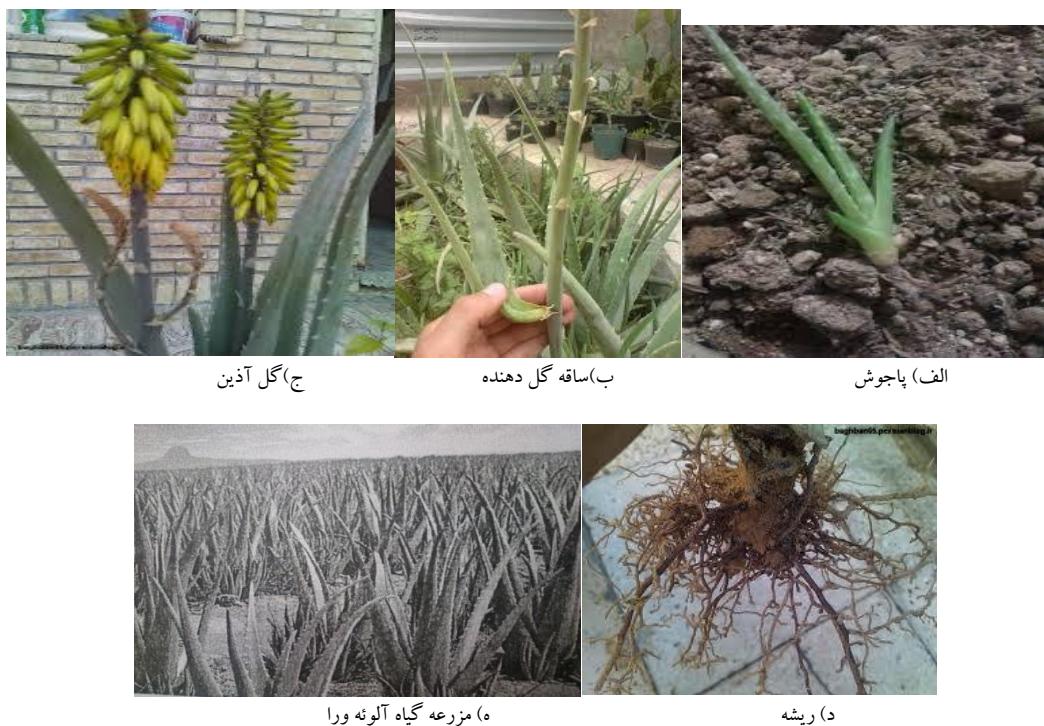
است و عامه‌پسندترین و تجاری ترین واریته *Aloe baradensis miller* است.

از میان گونه‌های شناخته شده آلوئه تنها ۴ گونه آن برای انسان و دام خوراکی هستند که گونه آلوئه- ورا در صدر آن قرار دارد. گرده افشاری در این خانواده توسط حشرات و پرنده‌گان صورت می‌گیرد و پایه عدد کروموزومی آن ۷ می‌باشد. این جنس دارای سطوح پلیوئیدی متعددی است که از دیپلوبloid ۲n=2x=49 تا نانوپلیوئید ۲n=2x=14 کروموزومی‌اند (میرزاگی ندوشن و همکاران، ۱۳۸۴).

آلوئه ورا عموماً از طریق پاجوش‌های خود قابل تکثیر است. که با بیرون آوردن آنها از خاک بدون اینکه آسیبی به گیاه اصلی وارد شود، کاشت آن در زمین اصلی صورت می‌گیرد. آلوئه از طریق قطعه ریزوم‌ها، به وسیله خروج ریزوم‌ها پس از برداشت محصول، و برش آن به طول ۵-۶ سانتی‌متر باحداقل ۲-۳ گره در آنها قابل تکثیر است پس از آنها را در بستر آماده شنی یا گلدان ریشه خواهند داد. گیاه پس از ظهر اولین جوانه‌ها آماده نشا خواهند بود^۲ (محمدی، ۱۳۹۰).

1. (<http://www.ncbi.nlm.nih.gov/Taxonomy/Browser/wwwtax.cgi>)

2. (<http://www.sib2.ir/tag>)



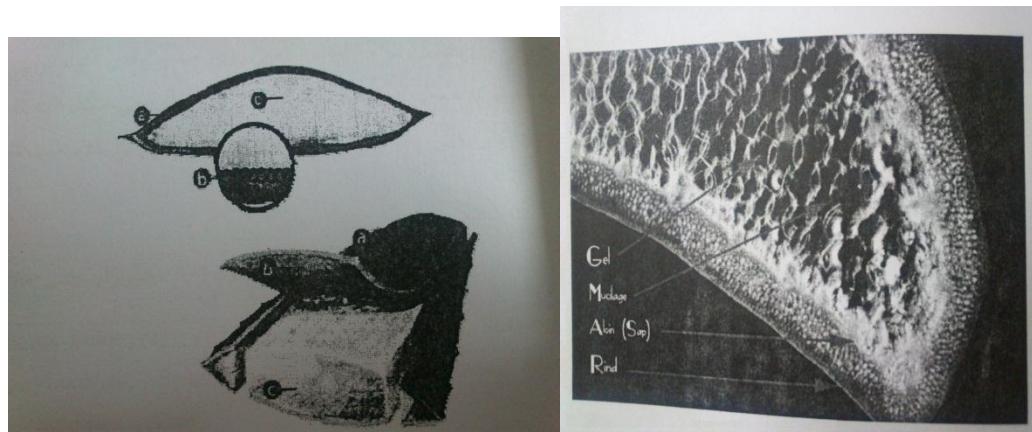
شکل ۲-۱: مورفولوژی گیاه جنس آلوئه ورا (Surjushe et al., 2008)

۱-۱-۲- خصوصیات ساختمان برگ گیاه آلوئه ورا

برگ گونه‌های مختلف آلوئه از نظر تشریحی، ساختمان یکسانی دارند و برش عرضی برگ، قسمت‌های زیر را نشان می‌دهد (شکل ۲-۲)

- ۱- بشره برگ دارای کوتیکول ضخیم است و در فواصل مختلف آن روزنه‌هایی دیده می‌شود.
- ۲- پارانشیم کلروفیل دار زیر بشره در ردیف، اول همانند برگ سایر گیاهان سلول‌های دراز منشوری وجود دارد. در این ناحیه و در زیر بافت مذکور سلول‌های دراز با بلورهای سوزنی شکل اکسالات کلسیم (رافید) مشاهده می‌شود. سلول‌های مترشحه آلوئین در این ناحیه مستقر هستند.
- ۳- ضخامت برگ از پارانشیم بی‌رنگ موسیلاژدار و محتوی شیره‌ی چسبنده است.
- ۴- دسته‌های چوب-آبکش که به فاصله در زیر سلول‌های کلروفیل دار قرار دارند و در مجموع حجم کمی از مقطع عرضی برگ‌هارا بافت‌های محافظ، پارانشیم و آوندها تشکیل می‌دهند. دسته سومی از بافت‌های لوله‌ای در این ناحیه وجود دارد که ساختار موئین داشته و محتوی شیرابه زرد رنگ گیاه می‌باشد. قسمت اعظم بافت مرکزی برگ از سلول‌های نامنظم نسبتاً بزرگ و بدون کلروفیل چند وجهی با دیواره‌های سلولی نازک، سیتوپلاسم، هسته و واکوئل بزرگ تشکیل شده است. واکوئل محتوی مایع موسیلاژ است که قسمت اعظم آن را آب تشکیل می‌دهد. این قسمت از برگ به عنوان بافت ذخیره کننده آب در گیاه محسوب می‌شود (Reynolds, 2004).

سیستم فتوستنتزی در این گیاه با به دام انداختن مولکول‌های CO_2 هوا توسط مالیک اسید ساز گار شده و از همین جهت، PH بخش داخلی برگ در حدود ۴ می‌باشد (زرین پنجه، ۱۳۸۹ و محمدی، ۱۳۹۰)



شکل ۲-۲: برش عرضی برگ گیاه آلوئه ورا: پوست برگ (a)، سلول‌های لوله‌ای شکل محتوی شیرابه در زیر اپiderم برگ (b)، ژل برگ (c) (Reynolds, 2004)

۲-۲-تعريف واژه فلز سنگین

واژه فلز سنگین (Heavy metal) از نظر عمومی و علم شیمی به فلزاتی گفته می‌شود که دارای چگالی بیش از ۵ گرم بر سانتیمتر مکعب باشد (Weast 1984). از نقطه نظر بیولوژیک این تعریف خیلی سودمند نیست، زیرا بسیاری از عناصر موجود در طبیعت را شامل می‌شود. البته تنها تعداد معده‌دی از این عناصر تحت شرایط فیزیولوژیک محلول‌اند و بنابراین، برای سلول‌های زنده قابل دسترس هستند. از نظر علم زیست‌شناسی و کشاورزی، فلزات سنگین عناصر فلزی یا شبه فلزی هستند که اثرات سمی بر روی رشد گیاهان دارند و شامل عناصری مثل مس، روی، آهن، کالت منگنز، کروم، نیکل، وانادیوم و تنگستن می‌شود. بعضی از این فلزات را موجود زنده به مقدار قابل توجهی احتیاج دارد اگر از آن مقدار بیشتر شود اثر سمی دارد (عناصر میکروالمنت) بعضی عناصر در کل وجودشان برای گیاهان سمی است مانند آرسنیک، جیوه، نقره، کادمیوم، آنتیموان، سرب و اورانیوم (Gadbould and Hattermann, 1985, Breckle, 1991, Nies, 1999) . قوانین کشوری، محدوده میزان مجاز فلزات سنگین در محیط را مشخص می‌سازد. فلزات سنگین ابتدا توسط فیتوپلانکتون، باکتری‌ها، قارچ‌ها و ارگانیسم‌های کوچک دیگر جذب می‌شوند. سپس به ترتیب، توسط موجودات بزرگ‌تر خورده شده و عاقبت وارد بدن انسان می‌شوند (Wagner, 1993) . فلزات سنگین زمانی که به وسیله‌ی انسان مصرف می‌شوند، اغلب اثرات قوی و زیان آوری را دارند. مواد سمی تجمع یافته، به طور پیوسته غلظت‌شان زیاد می‌شود و ممکن است بیشترین فراوانی را در یک بافت ویژه داشته باشند. تجمع مواد سمی در زنجیره‌ی غذایی، ممکن است باعث افزایش غلظت‌ها در جانوران سطوح

بالای زنجیره غذایی شود فلزات سنگین همچنین جایگزین دیگر املاح و مواد معدنی مورد نیاز در بدن می‌گردند. مثلاً در صورت کمبود روی در مواد غذایی کادمیوم جایگزین آن می‌گردد. به طور کلی اختلالات عصبی (پارکینسون، آزمایمر، افسردگی، اسکیزوفرنی)، انواع سرطان‌ها، فقر مواد معدنی، برهم خوردن تعادل هورمون‌ها، چاقی، سقط جنین، اختلالات تنفسی و قلبی، عروقی، آسیب به کبد، کلیه‌ها و مغز، آلرژی و آسم، اختلالات غدد درونریز، عفونت‌های ویروسی مزمن، کاهش آستانه تحمل بدن، اختلال در عملکرد آنزیم‌ها، تغییر در سوخت و ساز، ناباروری، کم خونی، خستگی، تهوع و استفراغ، سردرد و سرگیجه، تحریک پذیری، تضعیف سیستم ایمنی بدن، تخریب ژنها، پیری زودرس، اختلالات پوستی، کاهش حافظه، بی‌اشتهاایی، التهاب مفاصل، ریزش مو، پوکی استخوان و در موارد حاد مرگ از نتایج اثرات ورود فلزات سنگین به بدن انسان می‌باشد (Gajewska et al., 2006; Hossain, 2012).

۳-۲- خواص شیمیایی و فیزیکی

در این قسمت بعضی از خصوصیات فیزیکی و شیمیایی عناصر نقره و کادمیوم را مورد بحث قرار داده‌ایم:

۳-۱- خواص شیمیایی و فیزیکی نقره

عنصر نقره به صورت جامد با عدد اتمی ۴۷، جرم اتمی $107,86$ ، نقطه ذوب $961,78^{\circ}\text{C}$ ، نقطه جوش 2162°C در گروه ۱۱ و دوره ۵ گروه تناوبی قرار دارد. اشکال دیگری که از این عنصر غیر از عنصر خالص آن مورد استفاده قرار می‌گیرد شامل: نیترات نقره AgNO_3 ، اکسید نقره Ag_2O ، کلرید نقره AgCl ، منبع عمدۀ این عنصر سنگ معدن آرزنیت است.

نقره فلزی است که در جدول تناوبی با نشان Ag است سفید مایل به خاکستری و براق است. این عنصر از فلزات سنگین و از جمله فلزات نجیب و از نظر تجاری عنصری گرانبها تلقی می‌گردد. نقره یکی از عناصری است که از گذشته‌های دور و دوران‌های باستان به عنوان یک فلز شناخته شده و مورد استفاده واقع می‌شده و از آن در کتاب‌های فراعنه مصری، که قدمت این کتابها به حدود ۳۶۰۰ سال قبل از میلاد مسیح بالغ می‌گردد، بعنوان فلزی که از نظر ارزش تقریباً دارای ارزش طلا را دارد، یاد شده است.^۱