

اثر اسید سالیسیک روی فراسنجه‌های بیوشیمیایی در فلفل سبز (*Capsicum annum*) تحت تنش کادمیوم

طرفة اخوان هزاوه^۱ و کمال الدین دیلمقانی^۲

چکیده

در این مطالعه بعضی از نشانگرهای بیوشیمیایی گیاه فلفل (*Capsicum annum*) به روش کشت گلدانی در قالب طرح بلوک‌های کاملاً تصادفی با پیش تیمار اسید سالیسیلیک در سه سطح (0 ، 10^{-5} و 10^{-4}) مول و سپس کادمیوم در سه سطح (0 ، 6 و 12) میلی‌گرم بر کیلوگرم خاک در کل ۹ تیمار و سه تکرار برای هر تیمار مورد بررسی قرار گرفت. نتایج نشان دادند که تیمار صرفا کادمیومی باعث کاهش مقدار کلروفیل کل و افزایش مقدار کلروفیل **b** و کاروتینوئیدها شد. در تیمار اسید سالیسیلیک به تنها؛ اسید سالیسیلیک باعث افزایش در مقدار کلروفیل **a** و کاروتینوئید در حالی که روی محتوای کلروفیل کل تاثیر نداشت. در تیمارهای با هم، در هر دو سطح از اسید سالیسیلیک افزایش کادمیوم مقادیر این پارامترها را کاهش داد. در تیمارهای اسید سالیسیلیک یا کادمیوم به تنها؛ با افزایش غلظت اسید سالیسیلیک یا مقدار کادمیوم پرولین ریشه؛ ساقه و برگ افزایش نشان داد. در تیمارهای توام؛ در هر دو غلظت از اسید سالیسیلیک با افزایش غلظت کادمیوم پرولین ریشه؛ ساقه و برگ کاهش یافت. در تیمارهای کادمیوم به تنها؛ مقدار پروتئین ریشه با افزایش غلظت کادمیوم نخست افزایش و سپس کاهش یافت در حالی که در همان تیمارها در ساقه کاهش دیده شد در برگ در 6 میلی‌گرم افزایش وجود داشت. در تیمار صرفا اسید سالیسیلیک مقدار پروتئین ریشه، ساقه، برگ با افزایش اسید سالیسیلیک، افزایش نشان داد. در تیمارهای با هم در 10^{-5} مول از اسید سالیسیلیک با افزایش غلظت کادمیوم مقدار پروتئین ریشه و در 10^{-4} مول در ساقه و برگ افزایش یافت. نتایج نشان دادند که در تیمارهای بدون اسید سالیسیلیک با افزایش غلظت کادمیوم از صفر به 6 و 12 میلی‌گرم مقدار MDA (مالون دی آلدئید) افزایش یافت. در تیمارهای اسید سالیسیلیک به تنها؛ اسید سالیسیلیک در غلظت 10^{-5} مول تاثیر روی MDA نسبت به شاهد نداشت؛ اما در 10^{-4} مول مقدار آن را افزایش داد. در تیمارهای توام؛ در گیاهان تیمار شده با 10^{-5} مول از اسید سالیسیلیک؛ افزایش غلظت کادمیوم باعث کاهش مقدار آن شد. در گیاهان تیمار شده با 10^{-5} مول از اسید سالیسیلیک؛ افزایش غلظت کادمیوم باعث کاهش مقدار آن شد.

کلمات کلیدی: اسید سالیسیلیک، پروتئین، پرولین، فلفل، کادمیوم، کلروفیل، مالون دی آلدئید (MDA)

تاریخ دریافت: ۹۱/۷/۲۵

تاریخ پذیرش: ۹۱/۹/۲۵

۱- دانشگاه آزاد اسلامی، واحد مرند، دانش آموخته کارشناسی ارشد علوم گیاهی، مرند، ایران (نویسنده مسئول).

E-mail:torfeha@yahoo.com

۲- دانشگاه آزاد اسلامی، واحد مرند، گروه زیست شناسی علوم گیاهی، مرند، ایران.

اسید سالیسیلیک، یک ترکیب فنلی طبیعی در گیاهان در مقادیر بسیار کم می‌باشد. فنل‌ها در چند روش در متابولیسم با تنظیم تجزیه اکسین یا با کنترل تشکیل ایندول استیک اسید (اکسین) پیوسته دخیلند (Vlot et al., 2009).

اسید سالیسیلیک یک مولکول تولید شده توسط گیاه؛ مسئول القاء مقاومت در برابر تعدادی از تنش‌های زیستی وغیرزیستی است. رویدادهای مولکولی دخیل در علامت رسانی اسید سالیسیلیک هنوز کاملاً درک نشده هر چند تعداد فرایندهای از اجزاء بالقوه دخیل مانند پروتئین فسفاتاز، MPA کینازها، عوامل رونویسی (NRP1 bzip) و پروتئین‌های حاوی تکرار آنکرین (Chen et al., 1993).

مواد و روش‌ها

آزمایش در اتاق کشت آزمایشگاه زیست‌شناسی دانشگاه آزاد مرند انجام شد. دانه‌های گیاه فلفل از مرکز تحقیقات کشاورزی ارومیه تهیه شدند. این دانه‌ها از روستای گیجلر جمع آوری شده است. خاک کشت با الک شماره (۲) و سپس (۰/۵) غربال و پس از غربال کردن با آب مقطر شستشو داده شد. سپس در داخل اسید کلریدریک و آب مقطر به ترتیب به نسبت ۴:۱ به مدت ۴۸ ساعت قرار گرفت پس از آن ماسه با آب مقطر به دفعات زیادی شستشو داده شد تا $pH = 7$ پس از خشک شدن در هر گلدان به اندازه ۲ kg ماسه به

مقدمه و بررسی منابع علمی

فلفل (*Capssicum annuum*) گیاهی گلدار از تیره سیب زمینی Solanaceae است این گیاه امروزه در سراسر جهان کشت می‌شود و علاوه بر استفاده در سبزیجات خوراکی در پزشکی نیز استفاده می‌شود (Bosland and Votava, 2002).

خاک‌های کشاورزی در سرتاسر جهان کمی تا متوسط با فلزات سنگین سمی آلوده هستند که تولید گیاهان زراعی را محدود می‌کنند. در میان فلزات سنگین کادمیوم یک آلاینده فلز سنگین غیر ضروری و بسیار زیان‌آور است و معمولاً از اعمال صنعتی مختلف، استخراج معدن آزاد می‌شود (Benavides et al., 2005).

گیاهان روش‌های مختلفی برای مقابله با اثرات سمی کادمیوم به کار می‌گیرند (Hall, 2002).

خلاصه‌ای از مکانیسم‌های سلولی بالقوه موجود برای سمتی زدایی فلز در گیاهان عالی عبارتند از:

۱- ممانعت از حرکت فلزات در ریشه‌ها به وسیله میکوریزها

۲- اتصال به دیواره سلولی و ترشحات ریشه

۳- درون شارش کاهش یافته به وسیله غشاء

پلاسمایی

۴- برون شارش فعال به طرف آپوپلاست

۵- کلاته شدن در سیتوسل به وسیله

لیگاند‌های گوناگون

۶- تعمیر و حفاظت غشاء پلاسمایی تحت

شرایط تنش

۷- انتقال و انباشتگی فلزات در واکوئل

داخل شیشه‌های محتوی ۵ میلی‌لیتر استون قرار داده و به مدت ۴۸ ساعت در یخچال نگهداری شد تا رنگیزه‌های فتوستنتزی در استون استخراج و برگ‌ها کاملاً بی‌رنگ شوند. سپس جذب نوری کلروفیل موجود در عصاره رنگیزه‌ای در دو طول موج ۶۴۵ و ۶۶۳ نانومتر و کاروتینوئید در ۴۷۰ نانومتر توسط دستگاه اسپکتروفتومتر مدل ۲۰۴۱ اندازه‌گیری شد. با استفاده از وزن تر نمونه‌ها مقادیر chlb و chla با استفاده از کلروفیل کل و کاروتینوئید هر نمونه بر حسب میلی‌گرم بر گرم وزن تر برگ محاسبه گردید.

سنجهش پروتئین محلول: برای اندازه‌گیری مقدار پروتئین موجود در نمونه‌های گیاهی از روش Folin-lowry استفاده شد. نخست ۰/۲ گرم از نمونه تر گیاهی در ۵ میلی‌لیتر بافر تریس-گلیسین و در دمای ۴ درجه سانتی‌گراد در هاون چینی درون یخ سائیده شد. عصاره حاصل پس از یک ساعت به مدت ۵۴ دقیقه و سرعت ۱۴۰۰۰ دور در دقیقه در سانتریفیوژ یخچال‌دار nure مدل NF800R قرار گرفت. ۴۰۰ میکرو لیتر از محلول رویی جدا و به درون لوله‌های آزمایش ریخته شد. میزان جذب نوری نمونه‌ها به کمک دستگاه اسپکتروفتومتر Cecil مدل ۲۰۴۱ در طول موج ۶۶۰ نانومتر اندازه‌گیری و سپس مقدار پروتئین بر اساس میلی‌گرم بر گرم وزن تر با استفاده از منحنی استاندارد محاسبه گردید. برای رسم منحنی استاندارد پروتئین از محلول سرم آلبومن گاوی به غلظت‌های ۰؛ ۵۰۰؛ ۱۵۰۰؛ ۲۰۰۰؛ ۲۵۰۰ میکروگرم در لیتر استفاده شد.

عنوان بستر کشت ریخته شده به این ترتیب ۲۷ عدد گلدان آماده کشت گردیدند. گلدان‌ها به صورت کاملاً تصادفی در روی میز در اتاق کشت قرار داده شدند. در هر گلدان ۱۰ دانه کشت داده شد و گیاهان در اتاق کشت تحت شدت نور ۱۳۹۰۰ لوکس در سطح تاج قرار گرفتند. پس از پدیدار شدن دانه رست‌ها ۶ دانه رست هم اندازه در هر گلدان نگهداری گردید. ۱۸ روز پس از کشت دانه‌ها در مرحله دو برگی دانه رست‌ها پیش تیمار اسید سالیسیلیک را با غلظت‌های 10^{-4} و 10^{-5} مول دریافت کردند. چون اسید سالیسیلیک مستقیماً در آب حل نمی‌شود نخست در اتانول حل گردید. از این رو به همان مقدار اتانول به گیاهانی که اسید سالیسیلیک دریافت نکرده داده شد. یک هفته پس از دریافت اسید سالیسیلیک تیمار کادمیوم به صورت کلرید کادمیوم در دو غلظت ۶ و ۱۲ میلی‌گرم بر کیلوگرم خاک به گلدان‌ها اضافه گردید. در طی مدت آزمایش گلدان‌ها با آب م قطر و هم‌چنین سه روز یکبار با محلول هوگلن (El-Beltagi et al., 2010) آبیاری شدند آبیاری با محلول غذایی هوگلن پس از کشت دانه‌ها آغاز شد. این پژوهش با دو فاکتور اسید سالیسیلیک و کادمیوم در ۳ گروه؛ هر گروه با ۳ تیمار و هر تیمار با ۳ تکرار در ۲۷ واحد آزمایشی انجام گرفت.

سنجهش مقدار کلروفیل و کاروتینوئید: برای اندازه‌گیری کاروتینوئید از (Lichtenthaler) کلروفیل از روش آرنون (Arnon) استفاده شد. جوانترین برگ (برگ سبز کاملاً باز شده) وزن و

گردید. برای سنجش پراکسیداسیون لیپید از روش Packer Heath استفاده شد. در این روش نخست ۰/۲ گرم از بافت برگی تر در ۳ میلی لیتر تری کلرو استیک اسید (TCA) ۰/۱ درصد ساییده شد و محلول همگن در ۳۰۰۰ rpm به مدت ۱۰ دقیقه سانتریفوز گردید. به ۱ میلی لیتر از محلول رویی؛ ۴ میلی لیتر محلول TCA؛ ۰/۵ درصد اسید تیوباربیوتیک (TBA) بود اضافه شد. مخلوط حاصل به مدت ۳۰ دقیقه در دمای ۹۵ درجه سانتی گراد در حمام آب گرم حرارت داده شد و سپس بلا فاصله در یخ سرد گردید و دوباره مخلوط به مدت ۵ دقیقه در ۱۰۰۰ rpm سانتریفوز شد. میزان جذب نوری این محلول در طول موج nm ۵۳۲ تعیین و برای حذف جذب عوامل غیر اختصاصی، میزان جذب در طول موج nm ۶۰۰ برای محاسبه MDA از فرمول $A = \epsilon bc$ استفاده گردید که در آن ϵ یا ضریب خاموشی معادل $b \cdot cm^{-1} \cdot M^{-1} \cdot 10^{-3}$ ؛ A مقدار جذب نور؛ b عرض سل ۱ cm و c مقدار ماده بر حسب مول بر گرم وزن تر می باشد. سپس با استفاده از وزن تر نمونه مقدار آن بر حسب میلی مول بر گرم وزن تر محاسبه شد.

داده های حاصل از اندازه گیری و سنجش مواد با استفاده از نرم افزار (SPSS; VER19) با متادانکن مورد بررسی قرار گرفتند.

سنجد پرولین: برای سنجش پرولین از روش Bates استفاده شد. ۰/۲ گرم از نمونه تر گیاهی با ۵ میلی لیتر اسید سولفو سالیسیلیک ۳٪ درون هاون چینی به مدت ۵ دقیقه ساییده شد. سپس عصاره تهیه شده درون لوله های آزمایش ریخته و به مدت ۱۵ دقیقه با ۱۰۰۰ rpm سانتریفوز شد. در مرحله بعد از رونشین ۲ میلی لیتر برداشته و ۲ میلی لیتر نین هیدرین و ۲ میلی لیتر اسید استیک گلاسیال به آن اضافه گردید و به مدت ۱ ساعت درون بن ماری حرارت داده شد. پس از ۱ ساعت لوله های آزمایش حاوی محلول بلا فاصله درون یخ (برای متوقف شدن واکنش ها) به مدت ۱ تا ۲ دقیقه قرار داده شدند. سپس ۴ میلی لیتر تولوئن به هر یک از این لوله ها اضافه و با ورتکس تکان داده شدند. در این حالت دو فاز از هم جدا شد؛ فاز بالایی (معمولًا صورتی رنگ) جدا و میزان جذبی نوری آن در طول موج nm ۵۲۰ توسط اسپکترو فوتومتر اندازه گیری شد. مقدار پرولین نمونه های گیاهی با استفاده از منحنی استاندارد پرولین و با در دست داشتن وزن تر نمونه ها بر حسب میلی گرم بر گرم وزن تر محاسبه گردید. برای رسم منحنی استاندارد پرولین از اندازه گیری جذب محلول های پرولین تهیه شده به غلظت های ۰؛ ۱۰؛ ۲۰؛ ۳۰؛ ۴۰؛ ۵۰؛ ۶۰؛ ۷۰ استفاده شد.

سنجد پراکسیداسیون لیپیدها: برای سنجش مقدار پراکسیداسیون لیپیدها غشا غاظت مالون دی آلدئید که محصول پراکسیداسیون اسیدهای چرب غیر اشباع می باشند اندازه گیری

در تیمارهای با هم، گیاهان دریافت کننده تیمار^۵ ۱۰ مول از اسید سالیسیلیک، مقدار کلروفیل b برگ‌های شان با افزایش غلظت، کادمیوم از صفر به ۶ میلی گرم تغییر نشان نداد، اما در ۱۲ میلی گرم کاهش یافت. در ۱۰^۴ مول نتیجه مشابهی به دست آمد (جدول ۱).

کلروفیل کل: مقایسه میانگین‌های داده‌های مربوط به مقادیر کلروفیل کل در سه سطح از کادمیوم بدون اسید سالیسیلیک نشان می‌دهد که کادمیوم باعث کاهش مقدار کلروفیل کل گردید. این کاهش در ۱۲ میلی گرم بسیار بالاتر بود. در تیمارهای اسید سالیسیلیک به تنها یی، روند معکوس دیده شد (جدول ۱).

در تیمارهای با هم، در هر دو سطح از اسید سالیسیلیک با افزایش غلظت کادمیوم کاهش دیده شد (جدول ۱).

کاروتنوئید: نتایج حاصل از تجزیه واریانس داده‌ها نشان داد که با افزایش غلظت کادمیوم در نبود اسید سالیسیلیک مقدار کاروتنوئید برگ‌ها افزایش یافت. این افزایش در سطح ۱۲ میلی گرم بالاتر بود. با افزایش غلظت اسید سالیسیلیک در تیمارهای بدون کادمیوم کاروتنوئید برگ‌ها افزایش یافت، اما در دو سطح از اسید سالیسیلیک تفاوت معنی‌دار نبود (جدول ۱).

در تیمارهای توام، در غلظت ۱۰^۵ مول از اسید سالیسیلیک افزایش غلظت کادمیوم مقدار کاروتنوئید را کاهش داد. کاهش در سطح ۱۲ میلی گرم بیشتر بود. در غلظت ۱۰^۴ مول با

نتایج حاصل از اندازه‌گیری میزان رنگکره‌های فتوستتری

کلروفیل a: نتایج مربوط به مقدار کلروفیل a در برگ‌های جوان نشان می‌دهند که با افزایش غلظت اسید سالیسیلیک از ۰ به ۱۰^۵ مول و ۱۰^۴ مول در تیمارهای بدون کادمیوم، مقدار کلروفیل a افزایش یافت. بالاترین مقدار در تیمار ۱۰^۴ مول دیده شد. در تیمارهای بدون اسید سالیسیلیک، با افزایش کادمیوم کلروفیل a کاهش یافت بیشترین این کاهش مربوط به تیمار ۱۲ میلی گرم بود (جدول ۱).

در تیمارهای با هم کادمیوم و اسید سالیسیلیک، در گیاهان تیمار شده با ۱۰^۵ مول با افزایش کادمیوم کلروفیل a به طور قابل ملاحظه‌ای کاهش یافت. با این حال بین دو سطح از کادمیوم تفاوت دیده شده معنی‌دار نبود. در گیاهان دریافت کننده ۱۰^۴ مول از اسید سالیسیلیک افزایش کادمیوم اثر کاهنده روی مقدار کلروفیل a داشت. بیشترین کاهش در ۱۲ میلی گرم دیده شد (جدول ۱).

کلروفیل b: مقدار کلروفیل b در برگ‌های گیاهان تیمار شده تنها با کادمیوم در هر دو سطح از کادمیوم نسبت به شاهد تفاوت معنی‌دار نشان نداد. با این حال، در ۱۲ میلی گرم نسبت به ۶ میلی گرم کاهش دیده شد. اسید سالیسیلیک به تنها یی در هر سه سطح سبب تفاوت معنی‌دار در مقدار کلروفیل b برگ‌های جوان نشد (جدول ۱).

کرد. با این حال، تفاوت مقدار آن در دو تیمار ۰ و 5^5 مول معنی‌دار نبود. در گیاهان تیمار شده با 4^4 مول از اسید سالیسیلیک افزایش غلظت کادمیوم محتوای پروتئین ساقه را افزایش داد. اگر چه، تاثیر تفاوت دو تیمار ۶ و 12 میلی‌گرم روی این پارامتر معنی‌دار نبود (جدول ۲).

پروتئین برگ: در تیمارهای صرفاً سالیسیلیکی، با افزایش غلظت اسید سالیسیلیک باعث کاهش مقدار پروتئین برگ شد.

تفاوت بین مقدار پروتئین در دو تیمار اسید سالیسیلیک، ۰ و 4^4 مول، معنی‌دار نبود. در گیاهان تیمار شده با کادمیوم به تنها یی با افزایش غلظت کادمیوم مقدار پروتئین برگ افزایش یافت. 12 میلی‌گرم از کادمیوم باعث ایجاد تفاوت بین مقدار پروتئین نسبت به تیمار شاهد نشد (جدول ۲). در تیمارهای با هم، در غلظت 5^5 مول از اسید سالیسیلیک، با افزایش غلظت کادمیوم پروتئین برگ کاهش و در 4^4 مول افزایش یافت.

در غلظت 4^4 مول از اسید سالیسیلیک، کاربرد کادمیوم اثر افزاینده روی مقدار پروتئین برگ، به ویژه در 12 میلی‌گرم، داشت (جدول ۲).

نتایج حاصل از اندازه‌گیری میزان پرولین

پرولین ریشه: در تیمارهای اسید سالیسیلیک یا کادمیم به تنها یی، با افزایش غلظت اسید سالیسیلیک یا مقدار کادمیوم پرولین ریشه افزایش نشان داد. این افزایش در 12 میلی‌گرم از کادمیوم و 4^4 مول از اسید سالیسیلیک بالاتر بود (جدول ۳).

افزایش کادمیوم مقدار کاروتونوئید افزایش یافت اما تفاوت غلظت کاروتونوئید بین دو سطح معنی‌دار نبود (جدول ۱).

نتایج حاصل از اندازه‌گیری مقدار پروتئین

پروتئین ریشه: با افزایش غلظت اسید سالیسیلیک در تیمارهای بدون کادمیوم، مقدار پروتئین ریشه کاهش قابل ملاحظه‌ای نشان داد. مقدار پروتئین در 4^4 مول نسبت به 5^5 مول بیش تر بود. در نبود اسید سالیسیلیک با افزایش کادمیوم، مقدار پروتئین ریشه در 6 میلی‌گرم افزایش و در 12 میلی‌گرم کاهش یافت (جدول ۲). در تیمارهای توام کادمیوم و اسید سالیسیلیک؛ در غلظت 5^5 مول از اسید سالیسیلیک افزایش کادمیوم موجب افزایش محتوای پروتئین ریشه شد. افزایش در 6 میلی‌گرم نسبت به 12 میلی‌گرم بالاتر بود. در گیاهان تیمار شده با 4^4 مول از اسید سالیسیلیک نتیجه مشابهی دیده شد (جدول ۲).

پروتئین ساقه: در تیمارهای بدون کادمیوم افزایش غلظت SA مقدار پروتئین ساقه را کاهش داد. این کاهش در تیمار 4^4 مول از اسید سالیسیلیک بیش تر بود. در نبود اسید سالیسیلیک با افزایش کادمیوم نتیجه مشابهی به دست آمد (جدول ۲).

در تیمارهای با هم کادمیوم و اسید سالیسیلیک، در غلظت 5^5 مول از اسید سالیسیلیک با افزایش غلظت کادمیوم از 0 به 6 میلی‌گرم پروتئین ساقه افزایش قابل ملاحظه‌ای پیدا

با این حال تفاوت بین دو سطح 10^{-5} و 10^{-4} مول معنی دار نبود (جدول ۳).

در تیمارهای با هم، در گیاهان تیمار شده با 10^{-5} مول از اسید سالیسیلیک، پرولین ساقه را کاهش داد. دو سطح کادمیوم اعمال شده تاثیر معنی داری روی مقدار پرولین ساقه نداشتند. در 10^{-4} مول از اسید سالیسیلیک، با افزایش غلظت کادمیوم مقدار پرولین ساقه کاهش پیدا کرد اما تفاوت بین دو سطح از کادمیوم معنی دار نبود (جدول ۳).

پرولین برگ: در نبود کادمیوم، با افزایش غلظت اسید سالیسیلیک مقدار پرولین برگ افزایش یافت.

در تیمارهای توام، در غلظت 10^{-5} مول از اسید سالیسیلیک با افزایش غلظت کادمیوم پرولین ریشه کاهش یافت. کاهش در ۶ میلی گرم بیشتر بود. در غلظت 10^{-4} مول با افزایش غلظت کادمیوم مقدار پرولین ریشه کاهش نشان داد اما تفاوت بین دو سطح ۶ و ۱۲ میلی گرم از کادمیوم معنی دار نبود (جدول ۳).

پرولین ساقه: افزایش غلظت کادمیوم در گیاهان تیمار نشده با اسید سالیسیلیک، مقدار پرولین ساقه افزایش یافت. افزایش در تیمار ۱۲ میلی گرم بیشتر بود. در نبود کادمیوم، با افزایش اسید سالیسیلیک محتواهی پرولین ساقه افزایش یافت

جدول (۱) مقادیر میانگین و انحراف معیار بر روی کلروفل a و b و کل و کاروتینید برگ گیاهان فلفل تیمار شده با غلظت مختلف اسید سالیسیلیک و کادمیوم

Average amounts and deviations criteria on chl a, chl b, total chl and carotenoid of plant of peppers with deferent concentration of salicylic acid and cadmium

سازمان رشد SA(M) \times Cd (mg/Kg جذب)	a کلروفل mg/gf.W	b کلروفل mg/gf.W	کلروفل کل mg/gf.W	کاروتینید mg/gf.W
SA 0 \times Cd 0	$0.826772 \pm 0.1095 c$	$0.598410 \pm 0.0753 bc$	$1.411333 \pm 0.0697 c$	$0.100467 \pm 0.0028 d$
SA 0 \times Cd 6	$0.045940 \pm 0.0555 d$	$0.560333 \pm 0.0115 ab$	$1.016667 \pm 0.0695 d$	$0.120000 \pm 0.0085 d$
SA 0 \times Cd 12	$0.126667 \pm 0.0105 e$	$0.494000 \pm 0.0180 cd$	$0.587667 \pm 0.0837 f$	$0.128000 \pm 0.0017 a$
SA 10^{-5} \times Cd 0	$1.246333 \pm 0.1229 b$	$0.602667 \pm 0.0287 ab$	$1.797000 \pm 0.0701 b$	$0.115667 \pm 0.0035 b$
SA 10^{-5} \times Cd 6	$0.422133 \pm 0.0203 d$	$0.652667 \pm 0.0132 a$	$1.078667 \pm 0.0126 d$	$0.104000 \pm 0.0010 c$
SA 10^{-5} \times Cd 12	$0.361000 \pm 0.0306 d$	$0.526333 \pm 0.0301 c$	$0.834333 \pm 0.0695 e$	$0.092400 \pm 0.0005 d$
SA 10^{-4} \times Cd 0	$1.560000 \pm 0.0485 a$	$0.609400 \pm 0.0173 ab$	$2.148000 \pm 0.0537 a$	$0.122600 \pm 0.0102 b$
SA 10^{-4} \times Cd 6	$0.820667 \pm 0.0050 c$	$0.62333 \pm 0.0595 ab$	$1.145000 \pm 0.0817 c$	$0.101667 \pm 0.0020 c$
SA 10^{-4} \times Cd 12	$0.462633 \pm 0.0487 d$	$0.444833 \pm 0.0431 d$	$0.871133 \pm 0.0388 e$	$0.113667 \pm 0.0020 b$

حرف مشترک در هر ستون نشانگر غیرمعنی دار بودن و حروف غیرمشترک نشانگر معنی دار

بودن داده ها در سطح احتمال ۰.۵٪ باشند

Similar letters word in each column indicates no meaning while non-similar letters in each column are significantly different at p=5%

جدول (۲) مقدارهای میانگین و انحراف معیار بروتین برگ، ساقه و ریشه گیاهان قلل تیمار شده با غلظت‌های مختلف از اسید سالیسیلیک و کادمیوم

Average amounts and deviations criteria of protein in the leaf, stem and root of plant of peppers with deferent concentration of salicylic acid and cadmium

SA(M) ، Cd (mg/Kg) نام	بروتین ریشه mg/g F.W	بروتین ساقه mg/g F.W	بروتین برگ mg/g F.W
SA 0 ، Cd 0	6.083333 ± 0.0115 b	3.548667 ± 0.0475 b	7.512667 ± 0.1253 e
SA 0 ، Cd 6	6.513333 ± 0.2709 a	3.252000 ± 0.0870 c	11.635667 ± 0.4348 b
SA 0 ، Cd 12	3.189333 ± 0.1306 g	1.189000 ± 0.0615 f	7.486000 ± 0.0510 e
SA 10 ⁻⁵ ، Cd 0	3.092667 ± 0.0087 g	2.740000 ± 0.1734 d	6.856667 ± 0.0832 f
SA 10 ⁻⁵ ، Cd 6	4.027333 ± 0.0460 d	4.950000 ± 0.0264 a	5.573333 ± 0.0404 g
SA 10 ⁻⁵ ، Cd 12	3.549667 ± 0.1037 ef	2.856667 ± 0.0650 d	9.893333 ± 0.0750 c
SA 10 ⁻⁴ ، Cd 0	3.451667 ± 0.0125 f	2.409333 ± 0.1510 e	7.573333 ± 0.0862 e
SA 10 ⁻⁴ ، Cd 6	4.2888333 ± 0.0891 c	4.979667 ± 0.0305 ab	8.27667 ± 0.0152 d
SA 10 ⁻⁴ ، Cd 12	3.7283333 ± 0.0265 e	3.460000 ± 0.0608 bc	10.503333 ± 0.0208 b

حروف مشترک در هر ستون نشانگر غیرمعنی‌دار بودن و حروف غیرمشترک نشان‌گر معنی‌دار بودن داده‌ها در سطح احتمال ۵٪ می‌باشد

Similar letters word in each column indicates no meaning while non-similar letters in each column are significantly different at p=5%

جدول (۳) مقدارهای میانگین و انحراف معیار پرولین برگ، ساقه و ریشه در گیاهان قلل تیمار شده با غلظت‌های مختلف از اسید سالیسیلیک و کادمیوم

Average amounts and deviations criteria of prolin in the leaf, stem and root of plant of peppers with deferent concentration of salicylic acid and cadmium

SA(M) ، Cd (mg/Kg) نام	پرولین ریشه mg/g F.W	پرولین ساقه mg/g F.W	پرولین برگ mg/g F.W
SA 0 ، Cd 0	0.168200 ± 0.0120 g	0.022333 ± 0.0020 f	0.141333 ± 0.0080 f
SA 0 ، Cd 6	0.298667 ± 0.0115 b	0.142667 ± 0.0025 e	0.265667 ± 0.0098 b
SA 0 ، Cd 12	0.378000 ± 0.0072 d	0.242757 ± 0.0112 b	0.295667 ± 0.0051 a
SA 10 ⁻⁵ ، Cd 0	0.240000 ± 0.0100 d	0.323333 ± 0.0152 a	0.219333 ± 0.0098 d
SA 10 ⁻⁵ ، Cd 6	0.193333 ± 0.0057 f	0.176333 ± 0.0158 d	0.169667 ± 0.0105 e
SA 10 ⁻⁵ ، Cd 12	0.219667 ± 0.0090 e	0.178333 ± 0.0120 d	0.179000 ± 0.0140 e
SA 10 ⁻⁴ ، Cd 0	0.276000 ± 0.0151 c	0.331667 ± 0.007 a	0.238667 ± 0.0092 c
SA 10 ⁻⁴ ، Cd 6	0.151000 ± 0.0173 g	0.166667 ± 0.0057 d	0.099033 ± 0.0044 g
SA 10 ⁻⁴ ، Cd 12	0.163333 ± 0.0058 g	0.205000 ± 0.0132 c	0.112000 ± 0.0034 g

حروف مشترک در هر ستون نشانگر غیرمعنی‌دار بودن و حروف غیرمشترک نشان‌گر معنی‌دار بودن داده‌ها در سطح احتمال ۵٪ می‌باشد

Similar letters word in each column indicates no meaning while non-similar letters in each column are significantly different at p=5%

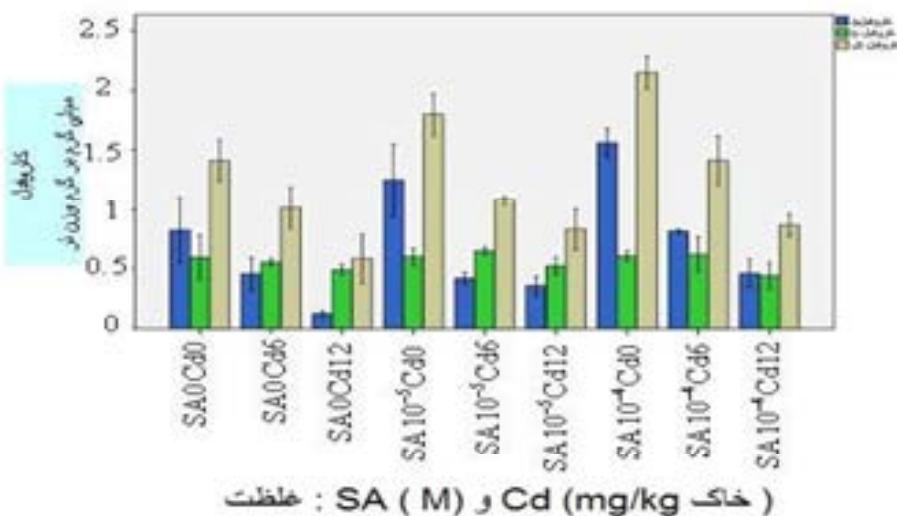
جدول (۱) مقادیر میانگین و انحراف معیار مالون دی آندھید (MDA) برگ، در گیاهان فلفل تیمار شده با خلضختهای مختلف اسید سالیسیلیک و کادمیوم

Average amounts and deviations criteria of MDA in the leaf of plant of peppers with deferent concentration of salicylic acid and cadmium

SA(M) و Cd (mg/Kg) خاک	MDA	
	مول بر گرم وزن تر	
SA 0 و Cd 0	0.1010 ± 0.0074 e	
SA 0 و Cd 6	0.1933 ± 0.012 d	
SA 0 و Cd 12	0.3061 ± 0.110 c	
SA 10 ⁻⁵ و Cd 0	0.1144 ± 0.009 e	
SA 10 ⁻⁵ و Cd 6	0.3731 ± 0.001 b	
SA 10 ⁻⁵ و Cd 12	0.5182 ± 0.009 a	
SA 10 ⁻⁴ و Cd 0	0.3724 ± 0.016 b	
SA 10 ⁻⁴ و Cd 6	0.1923 ± 0.012 d	
SA 10 ⁻⁴ و Cd 12	0.0731 ± 0.009 f	

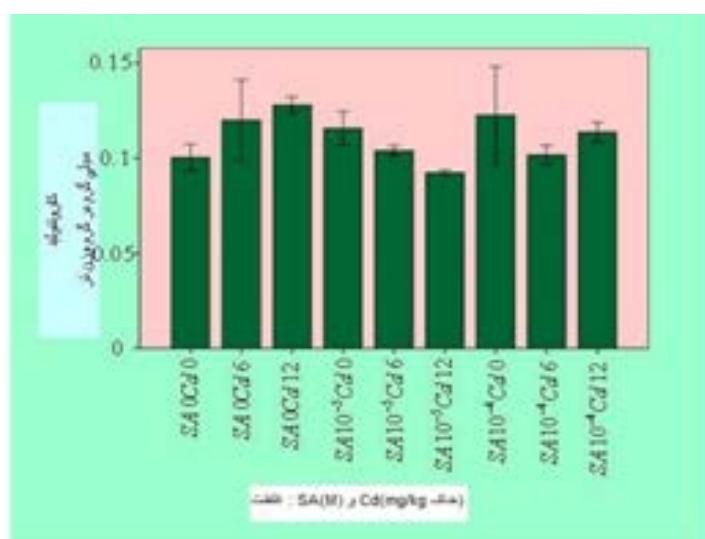
حروف مشترک در هر ستون نشانگر غیرمعنی دار بودن و حروف غیرمشترک نشانگر معنی دار بودن داده ها در سطح احتمال ۵٪ می باشند.

Similar letters word in each column indicates no meaning while non-similar letters in each column are significantly different at p=5%

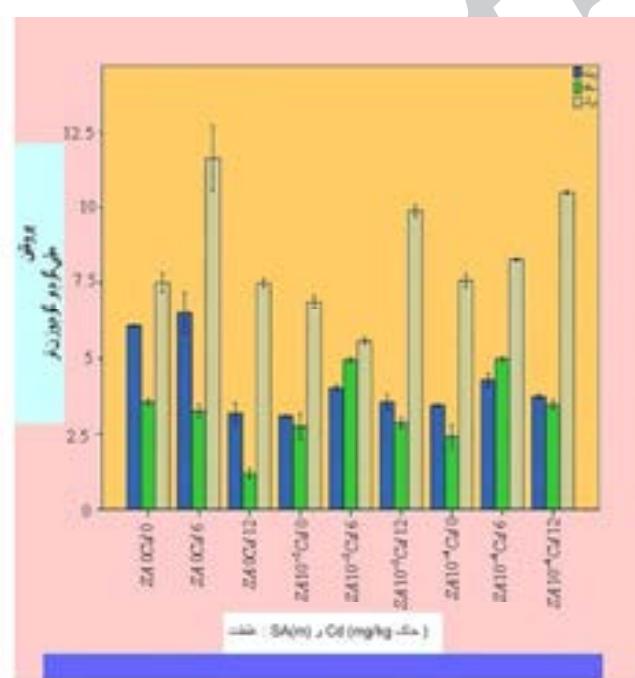


شکل ۱: مقادیر کلروفیل از a و b و کل در دانه رست های فلفل تیمار شده با خلضختهای مختلف کادمیوم و اسید سالیسیلیک در سطح احتمال ۵ درصد

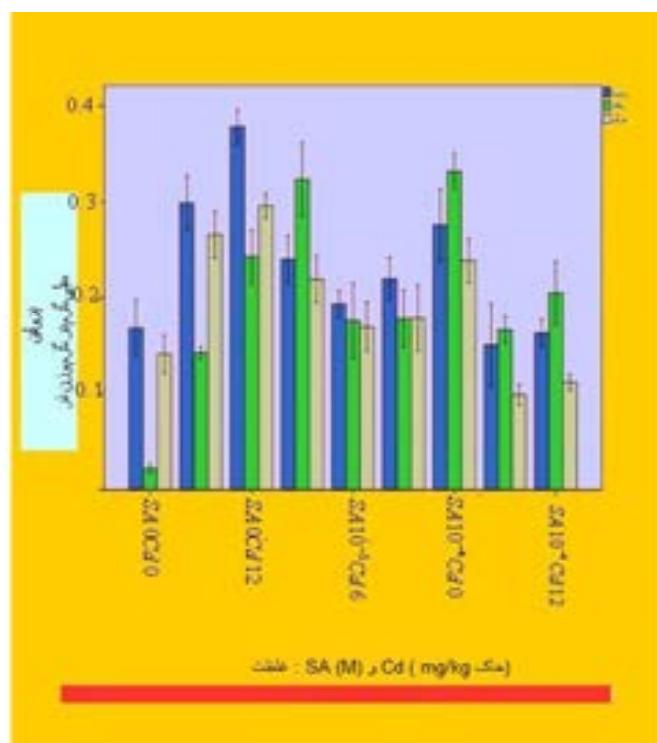
Effect of different concentration of SA+Cd on chlorophyll a, chlorophyll b and total chlorophyll in seedling peppers at 5%



شکل ۲: اثر سطوح مختلف از کادمیوم و اسید سالیسیلیک بر کاروتونوئید در سطح احتمال ۵ درصد
Effect of different concentration of SA+Cd on carotenoid in seedling peppers at 5%

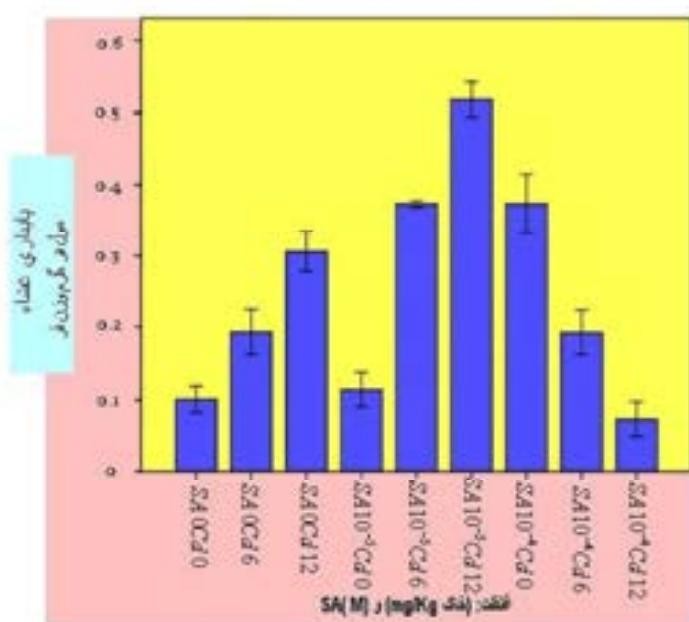


شکل ۳: اثر سطوح مختلف از کادمیوم و اسید سالیسیلیک بر بروتین ریشه و ساقه و برگ در دانه رست های نلفل تیمار شده در سطح احتمال ۵ درصد
Effect of different concentration of SA+Cd on protein in root ,stem and leaf in seedling peppers at 5%



شکل ۴: اثر مقادیر مختلف از کادمیوم و اسید سالیپلیک بر پرولین ریشه و ساقه و برگ در دانه رست های فلفل تیمار شده در سطح ۵ درصد

Effect of different concentration of SA+Cd on prolin in root, leaf and stem in seedling peppers at 5%



شکل ۵: مالون دی آندید در دانه رست های فلفل تیمار شده با غلظت های مختلف از کادمیوم و اسید سالیپلیک

Effect of different concentration of SA+Cd on MDAin seedling peppers at 5%

بحث

در وابسته به حلقه تراپیرون مولکول کلروفیل (John et al., 2008). گزارش شد که کاروتنوئید رنگیزه آنتی اکسیدان غیر آنزیمی است که کلروفیل *ROS* غشاء و ترکیب زنتیکی سلول را در برابر^۱ تحت تنش فلزات سنگین محافظت می کند در حفاظت سلول گیاهی نقش این رنگیزه احتمال دارد به دلیل خاموش سازی کلروفیل سه گانه؛ جایگزینی پراکسیداسیون و تخریب غشای کلروپلاستی باشد. و نخست مقدار کاروتنوئید برای حفاظت سلول در برابر فلزات سنگین افزایش می یابد، اما در غلظت های بالا (۱۰۰ میکرو مول) فلزات سنگین تعدادی از مکانیسم ها را فعال و رنگیزه های کاروتنوئید را تجزیه می کنند و کلروپلاست را از پراکسیداسیون لیپید و آسیب های اکسیداتیو محافظت کنند (Rastgoo et al., 2011).

در مطالعات انجام شده کشف کردند اسید سالیسیلیک به طور قابل ملاحظه ای مقدار کاروتنوئید را در برگ های آفتاب گردن شاهد نیز تحت تنش مس افزایش داد به عقیده Enany و Tayeb افزایش به دلیل نقش مهم این رنگیزه در سمتی زدایی *ROS* می باشد (El-Tayeb and El- (Enany, 2006).

افزایش محتواهای پروتئین تحت اثر غلظت های بالای کادمیوم می تواند به دلیل افزایش ستر بعضی آنزیم های آنتی اکسیدانت و ستر پروتئین و پلی پپتیدهای دیگر در سیستم دفاعی باشد این مولکول های پروتئینی به فلز متصل و یا

بر اساس نتایج یافته های سایر محققین مشخص شد که کادمیوم کلروفیل و کاروتنوئیدها را در ۵ رقم خردل هندی کاهش داد. رنگیزه های فتوسترنزی (a؛ b و کل) و کاروتنوئید در برگ های دانه رست ها به سمیت کادمیوم حساس بودند (Baudh et al., 2011).

نتایج تحقیق در گیاه گندم توسط Moussua et al., 2010) نیز نشان داد که تیمار با اسید سالیسیلیک مقدار رنگیزه ها را افزایش داد. نتایج Arnon مشابه در کلزا (*Brassica napus*) دیده شد (et al., 1994).

از میان رنگیزه های مختلف کلروفیل a و کاروتنوئید حساسیت بیشتری به سمیت کادمیوم Baudh et al., 2011) نشان دادند (نسبت به کلروفیل b نشان دادند (2011).

کاهش میزان کلروفیل a می تواند به دلیل تداخل در متابولیسم رنگیزه ها باشد چون فلزات سنگین باعث مهار بیوسنتر کلروفیل در سطح آنزیم پرو توکلروفیلید روکوتاز می گردد (Nikolic et al., 2008). تصور می شود که کاهش در مقدار کلروفیل در گیاهان در معرض تنش Cd که به دلایل زیر باشد: ۱) بازدارندگی آنزیم های مهم مانند دلتا آمینولولینیک اسید دهیداتاز و پرو توکلروفیلید روکوتاز وابسته با بیو سنتر کلروفیل، ۲) اختلال در تامین Mg^{+2} و Fe^{+2} لازم برای ستر کلروفیل، ۳) کمبود Zn^{+2} منجر به بازدارندگی آنزیم ها مانند کربنیک آنهیدراز و ۴) جایگزینی یون های Mg^{+2}

1. Reactive oxygen species

شده افزایش یافت. سطوح پرولین در برگ‌ها نسبت به ریشه‌ها بیشتر بود (Dinakar et al., 2008).

افزایش در مقدار پرولین احتمال دارد به دلیل سنتز از نو یا کاهش تجزیه یا هر دو باشد. به نظر می‌رسد که انباست پرولین آزاد شاخص مناسبی برای تنش فلزات سنگین است. پیشنهاد شده است که پرولین آزاد به عنوان حفاظت کننده اسمزی و کلاتور فلزی عمل می‌کند. همچنین پرولین به طور مستقیم به عنوان آنتی‌اکسیدان سلول‌ها را از آسیب‌های رادیکال‌های آزاد محافظت می‌کند و محیط را احیا کننده تر نگه می‌دارد که به نفع سنتز فیتوکلاتین و به داماندازی کادمیوم است (Metwally et al., 2003).

پرولین در بهبود استرس‌های محیطی از جمله استرس‌های فلزات سنگین در گیاهان و میکروارگانیسم‌ها نقش مهمی دارد (Sing et al., 2010).

افزایش در مقدار ترکیبات فنلی ممکن است به علت عمل حفاظتی این ترکیب در برابر تنش فلزات سنگین با کلاته کردن فلز و جاروب انواع اکسیژن واکنشی ROS باشد (Rastgoo et al., 2011).

مطالعه روی اثر اسید سالیسیلیک در ارتباط با تنش اکسیداتیو نشان می‌دهد که سطح مالون دی آلدئید برگ‌ها کاهش (Kaydan et al., 2006) و یا افزایش (Popova et al., 1997) در ارتباط با تنش سمی وابسته به غلظت‌های گوناگون اسید سالیسیلیک تغییر می‌یابد. اسید سالیسیلیک با کلات

تولید متالوتیونین‌ها (کمپلکس پروتئین-فلز) اثر سمی آن را خنثی می‌کند (Tuna et al., 2007).

افزایش پروتئین در غلظت‌های بالای نیکل در گیاه *Trebouxia erici* و منگنز در گیاه *Drazic and Vigna radiale* گزارش شد (Mihailovic, 2009). این نتایج با نتایج به دست آمده از این تحقیق هم خوانی دارد. گزارش‌هایی نشان داده است که تنش فلزات سنگین پروتئین‌های گوناگونی را القا می‌کند که به افزایش کل در محتوای پروتئینی منتهی می‌شود (Ghani, 2010).

القا mRNA مربوط به پروتئین‌های شوک گرمایی یا سنتز پروتئین‌های شوک گرمایی تحت تنش فلزات سنگین در گیاهان یا کشت‌های سلولی Memon et al., (2001).

در تحقیق انجام شده توسط (Bavi et al., 2011) در گیاه نخودفرنگی توسط تیمار کادمیوم تحت تنش قرار گرفت تفاوت معنی‌داری در مقدار پروتئین گیاهان؛ بین گیاهان تیمار شده با کادمیوم و شاهد وجود داشت در حضور ۵۰ و ۱۰۰ میکرومول کلرید کادمیوم مقدار پروتئین ریشه ۳۱٪ و ۳۰٪ کاهش یافت. کاهش مقدار پروتئین به دلیل کاهش سنتز و افزایش میزان واسرستگی پروتئین می‌باشد.

طبق آزمایش‌های انجام شده پرولین به طور معنی‌داری در برگ‌ها و در ریشه‌های بادام زمینی (*Arachis hypogea*) در همه غلظت‌های استفاده

بحث کلی

تاثیر تنفس ناشی از افزایش غلظت کادمیوم بر فرایندهای فیزیولوریک گیاه متفاوت می‌باشد. در نتایج تحقیق اخیر تفاوت معنی‌دار بین میانگین‌های کلروفیل a و کل در ۳ سطح از کادمیوم بدون حضور اسید سالیسیلیک دیده شد به طوری‌که با افزایش کادمیوم محتوای کلروفیل a و کل نسبت به شاهد کاهش یافت. افزایش میزان پروتئین توجیه کننده مقاومت آن در تنفس کادمیوم است. با افزایش غلظت کادمیوم در گیاهان تیمار شده با غلظت ^۴ ۱۰ از اسید سالیسیلیک مقدار پروتئین برگ افزایش اما در غلظت ^۵ ۱۰ از اسید سالیسیلیک با افزایش غلظت کادمیوم به جز در غلظت ۱۲ میلی‌گرم از کادمیوم مقدار پروتئین برگ کاهش یافت. سنتز پرولین در حضور کادمیوم به عنوان یک مکانیسم دفاعی بیوشیمیایی گیاه به تنفس منطقی به نظر می‌رسد. نتایج این پژوهش در ارتباط با پرولین ساقه کاهش معنی‌داری را در تیمار کادمیوم بدون حضور اسید سالیسیلیک با افزایش غلظت کادمیوم نشان داد در تیمارهای اسید سالیسیلیک بدون وجود کادمیوم با افزایش اسید سالیسیلیک افزایش معنی‌داری در پرولین ریشه دیده شد. نتایج این تحقیق هم چنین نشان داد که مقدار مالون دی آلدئید در تیمارهای کادمیوم بدون حضور اسید سالیسیلیک با افزایش غلظت کادمیوم افزایش و پایداری غشا کاهش یافت در غلظت ^۴ ۱۰ مول از اسید سالیسیلیک پایداری غشا را کاهش و مقدار MDA افزایش پیدا کرد.

کردن فلزات سنگین مقدار مالون دی آلدئید را در گیاهان تحت تنفس فلزات سنگین کاهش می‌دهد (El-Beltagei et al., 2010). تنفس اکسیداتیو پاسخی است که از افزایش سطوح ROS در سلول قرار گرفته در معرض فلزات سنگین نتیجه می‌شود. میزان تولید H_2O_2 در ریشه‌های اسید سالیسیلیک با تیمار کادمیوم در گیاهان برنج افزایش یافت. افزایش در تولید H_2O_2 در گیاهان تحت تیمارهای فلزات سنگین گوناگون گزارش شده است. به عنوان پیامد ROS؛ لیپید پراکسیدهای آسیب‌رسان به سلول‌ها تشکیل می‌شوند. در تیمار کادمیوم؛ افزایش مقدار مالون دی آلدئید؛ تنفس اکسیداتیو در ریشه‌ها را نشان داد.

مقدار MDA؛ اگرچه در ریشه‌های پیش تیمار شده با اسید سالیسیلیک؛ پایین تر بود. به عنوان فرآورده‌های پراکسیداسیون آلدهیدها تولید شدند.

افزایش مقدار MDA؛ تنفس اکسیداتیو در ریشه‌ها را نشان داد. برای ترمیم آسیب ایجاد شده توسط ROS؛ گیاهان مجموعه متابولیسمی آنتی اکسیدان را ایجاد کرده‌اند که شامل آنزیمهای ^۱ CAT؛ ^۲ SOD و آنتی اکسیدان‌های غیر آنزیمی مانند آسکوربات و گلوتاتیون هستند (Choudhury and Panda., 2004).

۱. کاتالاز

۲. سوپر اکسید دیسموتاز

References

منابع مورد استفاده

- ✓ Arnon, D. 1984. Copper enzymes in isolated chloroplasts polyphenoloxidase in *Beta Vulgaris*. Plant Physiology. No. 1.
- ✓ Bauddh, K., and R. P. Singh. 2011. Different toxicity of cadmium to mustard (*Brassica juncea* L.) genotypes under higher metal levels. Journal of Environmental Biology. Pp: 355-362.
- ✓ Bavi, K., B. Kholdebarin, and A. Moradsahi. 2011. Effect of cadmium to mustard (*Brassica juncea* L.).
- ✓ Benavides, M. P., S. M. Gallego, and M. L. Tomaro. 2005. Cadmium toxicity in plants. Brazilian Journal of Plant Physiology. 17 (1): 1- 15.
- ✓ Bosland, P. W., and E. J. Votava. 2002. Peppers: Vegetables and spices *Capsicum*. CABI publishing. Pp: 15- 57.
- ✓ Chen, Z., W. Ricigliano, and D. F. Klessig. 1993. Purification and characterization of a soluble salicylic acid binding protein from tobacco. Proc Natl Acad Sci USA. 90: 9533- 9537.
- ✓ Choudhury, S., and S. K. Panda. 2004. Role of salicylic acid in regulation cadmium induced oxidative stress in *Oryza sativa* L. roots. Bulg. J. Plant Physiol. 30 (3- 4): 95- 110.
- ✓ Dinakar, N., P. C. Nagajyothi., S. Suresh., Y. Udaykiran, and T. Domodharam. 2008. Phytotoxicity of cadmium on protein, prolin and antioxidant enzyme activities in growing *Arachis hypogaea* L. Journal of Environmental Sciences. 20: 199- 206.
- ✓ Drazic, G., and N. Mihailovic. 2009. Salicylic acid modulates accumulation of Cd in seedlings of Cd-tolerant and Cd-susceptible soybean genotypes. Archives of Biological Science, Belgrade. 61 (3): 431- 439.
- ✓ El-Beltagi, H. S., A. A. R. Mohamad, and M. M. Ashed. 2010. Response of antioxidative enzymes to cadmium stress in leaves and roots of radish (*Raphanus sativus* L.). Notulae Scientia Biologica. 2 (4): 76- 82.
- ✓ El-Tayeb, M. A., and N. L. El-Enany. 2006. salicylic acid-induced adaptive response to copper stress in sunflower (*Helianthus annuus* L.). Plant Growth Regal. 50: 191- 199.
- ✓ Ghani, A. 2010. Effect cadmium toxicity on the growth and yield components of mung bean (*Vigna radiate* L.). World Applied Sciences Journal. 8: 26- 29.
- ✓ Hall, J. L. 2002. Cellular mechanisms for heavy metal detoxification and tolerance. Journal of Experimental Botany. 53 (366): 1- 11.
- ✓ John, R., P. Ahmad., K. Gadgil, and S. Sharm. 2008. Effect of cadmium and lead on growth, biochemical parameters and uptake in *Lemna polyrrhiza* L. Plant Soil Environ.
- ✓ Kaydan, D., M. Yagmur, and N. Okut. 2006. Effect of salicylic acid on the growth and some physiological characters in salt stressed wheat (*Triticum aestivum* L.). Fac. of Agric. Dept. of Filed Crops. 13 (2): 114- 119.
- ✓ Memon, A. R., D. Aktoprakligil., A. Ozdemir, and A. Vertii. 2001. Heavy metal accumulation and detoxification mechanisms in plants. Turk Journal of Botany. 25: 111- 121.
- ✓ Meetwally, A., I. Finkemeier., M. Georgi, and K. Dietz. 2003. Salicylic acid alleviates the cadmium toxicity in barley seedling. Plant Physiology. 132: 272- 281.
- ✓ Moussua, H. R., and S. M. El-Gamal. 2010. Effect of SA-pretreatment on cadmium toxicity in wheat. Biologyia Plantarum. 54 (2): 315- 320.
- ✓ Nikolic, N., D. Kojic., A. Pilopovic., S. Pajevic., B. Kristic., M. Borise, and S. Orlivic. 2008. Responce of hybrid poplar to cadmium stress: photosyntetic characteristic cadmium and prolin accumulation antioxidant enzyme activity. Acta Biological Cracoviensia Series Botanical. 50 (20): 95- 101.

- ✓ Popova, L., T. Pancheva, and A. Uzunova. 1997. Salicylic acid: properties, biosynthesis and physiological role. Bulgarian Journal of Plant Physiology. 23 (1- 2): 85- 93.
- ✓ Rastgoo, L., and A. Alemzadeh. 2011. Biochemical responses of gouan (*Aeluropus littoralis*) to heavy metals stress. Australian Journal of Crop Science. 5 (4): 375- 383.
- ✓ Sing, P., K. V. Chaturvedi, and B. Bandan. 2010. Effect of salicylic acid on seedling growth and nitrogen metabolism in cucumber (*Cucumis sativus* L.). Journal of Stress Physiology. 6 (3): 102- 113.
- ✓ Tuna, L. A., C. Kaya., M. Dikiltas., I. Yokas., B. Burun, and H. Altunlu. 2007. Comparative effects of various salicylic acid derivatives on key growth parameters and some enzyme activites in salinity stressed maize (*Zea mays* L.) Plants. Pakistan Journal of Botany. 39 (3): 787- 798.
- ✓ Vlot, A. C., M. A. Dempsey, and D. F. Klessig. 2009. Salicylic acid, a multifaceted hormone to combat disease. Annual Review of Phytopatholgy. 47: 177- 206.