



فصلنامه علمی - پژوهشی گیاه و زیست بوم

سال ۸، شماره ۳۰، بهار ۱۳۹۱

بررسی اثرات آلودگی سرب بر محتوی پروتئین‌ها و میزان قندهای محلول و نامحلول تحت تیمار اسید سالیسیلیک در گیاه کلزا رقم اکاپی

شیدا برومند جزی^{۱*}، منیره رنجبر^۱، حسین لاری یزدی^۱

چکیده

در پژوهش حاضر تاثیر غلظت‌های مختلف نیترات سرب، ۰/۲۵، ۰/۵، ۱، ۰/۷۵ و ۱/۵ میلی‌مolar و اسید سالیسیلیک با غلظت‌های ۱۰ و ۵ میکرومولاو بر محتوی پروتئین‌ها و تغییرات قندهای محلول و نامحلول (نشاسته) گیاه کلزا *Brassica napus* L. رقم اکاپی در محیط کشت هیدرورپونیک و با استفاده از محلول غذایی هوگلند انجام گرفت. دوره‌ی رشد گیاهان ۱۰ روز بود. آنالیزهای آماری به وسیله نرم افزار SPSS و آزمون دانکن انجام گرفت. نتایج نشان داد که با افزایش غلظت سرب میزان قندهای محلول و نامحلول در ریشه و اندام هوایی به طور معنی‌داری کاهش یافت ($P < 0.01$). همچنین محتوی پروتئین‌ها با افزایش غلظت نیترات سرب در ریشه‌ها افزایش و در اندام هوایی کاهش یافت. افزایش میزان میزان قندهای محلول و نامحلول در ریشه و اندام هوایی گیاهانی که تحت تیمار توانم سرب و اسید سالیسیلیک بودند نشان‌دهنده‌ی نقش اسید سالیسیلیک در افزایش مقاومت این گیاه در برابر تنفس می‌باشد. کاهش میزان پروتئین‌ها در ریشه و افزایش آن در اندام هوایی تحت تیمار سرب و اسید سالیسیلیک نیز نشان‌دهنده‌ی کاهش خسارت اکسیداتیو در این گیاه می‌باشد.

واژه‌های کلیدی: اسید سالیسیلیک، پروتئین، سرب، قند محلول، نشاسته، کلزا

۱- دانشگاه آزاد اسلامی واحد فلاورجان، گروه زیست شناسی، فلاورجان، ایران

۲- دانشگاه آزاد اسلامی واحد بروجرد، گروه زیست شناسی، بروجرد، ایران

* مکاتبه‌کننده. (sheida_bg@yahoo.com)

تاریخ دریافت: بهار ۱۳۹۰

تاریخ پذیرش: تابستان ۱۳۹۰

مقدمه

و نمو گیاهی، نسخه‌برداری، عملکرد روزنه‌ها، محتوی کلروفیل، جوانه‌زنی، میوه‌دهی، گلیکولیز، گلدهی، تقسیم سیتوپلاسم، تاثیر بر جذب مواد، جذب یون‌ها توسط ریشه، انتقال یون، جلوگیری از جذب پتابسیم و فسفر، جلوگیری از سنتز اتیلن، افزایش میزان رشد، فتوسنتز و تولید گرما ایفا می‌کند (Horvath & Szalai, 2007). از آنجایی که اسید سالیسیلیک، یک تنظیم‌کننده‌ی مهم برای القا مقاومت گیاه در برابر تنش‌های زیستی (پاتوژن‌ها) و غیر زیستی (خشکی، سرما و شوری) می‌باشد (Korkmaz & Uzunlu, 2007) در نتیجه بیوسنتز و تنظیم آن به میزان زیادی مورد توجه قرار گرفته است.

کلزا با نام علمی *Brassica napus* L. گیاهی علفی و از مهم‌ترین گیاهان زراعی دانه روغنی محسوب می‌شود که به دلیل داشتن کمترین میزان اسید چرب اشباع امروزه مورد توجه قرار گرفته است (صفافر، ۱۳۸۲).

اگر چه پیرامون اثرات سمی سرب و همچنین ترکیبات حاوی آن بر میزان محصول و رشد گیاهان زراعی تحقیقاتی صورت گرفته است (حیدری و خیامی، ۱۳۸۴؛ Azza, 2006)، لیکن در مورد این عنصر سمی به همراه اسیدسالیسیلیک بر فعالیت‌های فیزیولوژیکی گیاه مورد بررسی پژوهشی صورت نگرفته بنابراین انجام این تحقیق ضروری به نظر می‌رسد.

مواد و روش‌ها

پس از تهییه بذرهای گیاه کلزا رقم اکاپی از موسسه جهاد کشاورزی استان لرستان به کشت آن‌ها اقدام شد. ابتدا بذرها با محلول هیپوکلریت سدیم ۲۰٪ ضد

فکر امروز بشر برای نجات محیط زیست از خطرات ناشی از فلزات سنگین بیش‌تر معطوف به فلز سرب است. وجود آلاینده‌های سربی در خاک بر میزان تولید محصولات کشاورزی اثرات فاحشی دارد. بیش‌ترین میزان سرب از طریق سیستم‌های ریشه‌ای جذب گیاهان می‌شود و مقدار ناچیزی هم از طریق برگ به‌ویژه برگ‌های دارای کرک، جذب گیاهان می‌گردد (Kabata, 2001). سرب بعد از جذب توسط گیاه موجب مسمومیت آن می‌شود، مسمومیت سرب نیز موجب کاهش رشد، زردی برگ‌های جوان، کاهش فتوسنتز و کاهش محتوای کربوهیدرات‌ها می‌گردد (Lin et al., 2009).

گیاهان برای کاهش سمیت سرب دارای مکانیسم‌های متفاوتی هستند که شامل تولید عوامل و پروتئین‌های باندشونده به فلزات سنگین (متالوتیونین و گلوتاٹیون)، جلوگیری از ورود فلزات سنگین به سلول‌ها به وسیله‌ی انتخاب انتقال یون فلز و دفع فلز یا کده‌بندی کردن در واکوئل می‌باشند (Hu & Lau, 2001). یکی دیگر از مکانیسم‌های مقاومت گیاهان به تنش، بیوسنتز و تجمع مواد آلی با وزن مولکولی کم است که کربوهیدرات‌های احیاکننده‌ی داخل سلول‌ها از این دسته‌اند. در بین قندهای محلول، سوکروز و فروکتان‌ها نقش مهمی در سازش با تنش‌های محیطی ایفا می‌کند (Zhu, 2002).

سالیسیلیک اسید به عنوان یک مولکول مهم در پاسخ‌های گیاهان در برابر تنش‌های محیطی محسوب می‌شود و همچنین تنظیم‌کننده‌ی فرآیندهای فیزیولوژیکی متعددی است (Popova, 1997). اکنون این ماده به عنوان شبه هورمون معرفی شده است که نقش مهمی در تنظیم

اضافه گردید. بدین ترتیب محلول زرد رنگی بدست آمد که به مرور زمان تغییر رنگ می‌دهد و به قهوهای روشن تمایل پیدا می‌کند، سپس این محلول نیم ساعت در دمای آزمایشگاه قرار گرفت و شدت رنگ بدست آمده با استفاده از دستگاه اسپکتروفوتومتر در طول موج ۴۸۵ نانومتر خوانده شد. برای اندازه‌گیری قندها ابتدا منحنی استاندارد گلوکز تهیه گردید و سپس با قرار دادن مقدار OD خوانده شده در معادله، میزان تغییرات قندها مشخص گردید که مقدار قند نمونه با استفاده از منحنی استاندارد بر اساس میلی‌گرم بر گرم وزن خشک ارزیابی گردید.

اندازه‌گیری قند نامحلول (نشاسته)

محلول اتانول محتوی نمونه‌های گیاهی که برای قندهای محلول استفاده گردید را صاف نموده و سپس از رسوب باقی‌مانده بر روی کاغذ صافی برای اندازه‌گیری نشاسته موجود در اندام‌های گیاهی استفاده شد. ابتدا رسوب را خشک و سپس آن را وزن و در لوله‌ی آزمایش ریخته و به آن ۱۰ میلی‌لیتر آب مقطراً اضافه گردید و به مدت ۱۵ دقیقه در بن‌ماری آب جوش قرار گرفت و سپس آن را صاف و حجم محلول عبور کرده از صافی را با آب مقطراً به ۲۵ میلی‌لیتر رساندیم، در نهایت ۲ml از این محلول برداشت گردید و قندهای نامحلول را به روش فنل-اسید سولفوریک که در بالا ذکر شد و در طول موج ۴۸۵ نانومتر در دستگاه اسپکتروفوتومتر خوانده و با استفاده از منحنی استاندارد و معادله بدست آمده میزان قندهای نامحلول را تعیین کردیم.

اندازه‌گیری پروتئین

۰/۲ گرم از ماده‌ی خشک ریشه و اندام هوایی را به طور جداگانه در یک هاون چینی به کمک

عفنونی سطحی شدند و سپس بر روی سبدهایی به بعد 2×4 mm تا ظهرور مرحله‌ی دو برگی رشد کردند، سپس به ظروف تیره ۶۵۰ میلی‌لیتری حاوی محلول هوگلند نیم قدرت انتقال یافتند و بعد از گذشت ۲۴ ساعت تحت تیمارهای مختلف نیترات سرب با غلظت‌های (۰/۲۵، ۰/۰۷۵، ۰/۰۵ و ۱/۵ و ۲ میلی‌مolar) و سرب با غلظت‌های فوق به همراه اسید سالیسیلیک ($10\text{ }\mu\text{M}$) در سه تکرار درون ژرمیناتوری تحت دمای ۲۰ درجه سانتی‌گراد قرار گرفتند. طول دوره‌ی روشنایی و تاریکی به ترتیب ۱۶ و ۸ ساعت بود. دوره‌ی رشد گیاهان ۱۰ روز در نظر گرفته شد. بعد از گذشت ۱۰ روز گیاهان به منظور سنجش تغییرات قندهای محلول و نامحلول (نشاسته) و همچنین میزان تغییرات پروتئین مورد بررسی قرار گرفتند. ابتدا بخش‌های هوایی و زیرزمینی گیاه جدا شدند و در آون ۷۰ درجه سانتی‌گراد به مدت ۴۸ ساعت نگهداری گردیدند، سپس سنجش قندها با استفاده از روش (Kochert, 1978) و سنجش پروتئین‌ها با استفاده از روش (Lowry, 1951) انجام گرفت.

اندازه‌گیری قندهای محلول

۰/۱ گرم از ماده خشک گیاهی (ریشه و اندام هوایی) را وزن و در لوله آزمایش ریخته و بر روی آن ۱۰ میلی‌لیتر اتانول ۷۰٪ اضافه گردید و به مدت یک هفته در یخچال قرار گرفت تا قندهای محلول آن حل شوند. پس از گذشت یک هفته برای ساقه و برگ ۰/۵ میلی‌لیتر و برای ریشه ۱ میلی‌لیتر از محلول رویی نمونه برداشته و حجم آن را با آب مقطراً به ۲ میلی‌لیتر رسانده و سپس بر روی آن ۱ میلی‌لیتر فنل ۵ درصد اضافه و خوب هم‌زده و به روی آن ۵ میلی‌لیتر اسید سولفوریک غلیظ با فشار

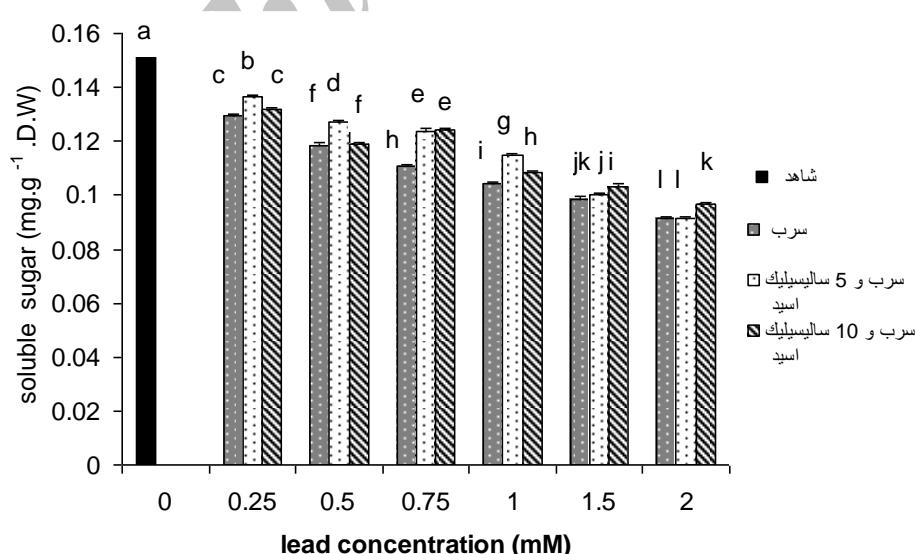
محیط Excel ترسیم شدند و نتایج به صورت نمودارهای مقایسه‌ای ارایه شد.

نتایج

تغییرات مقدار قندهای محلول در ریشه آنالیز واریانس داده‌ها نشان داد که با افزایش غلظت نیترات سرب، مقدار قندهای محلول در ریشه کاهش معنی‌داری یافتند ($P<0.01$). میانگین قند محلول در ریشه‌ی گیاهان ۱۰ روزه‌ی اکاپی تحت تیمارهای نیترات سرب از $DW\ mg.g^{-1}$ ۰/۱۵۱ در شاهد به $DW\ mg.g^{-1}$ ۰/۱۲۹ در غلظت ۰/۲۵ میلی‌مولار سرب و سرانجام به $DW\ mg.g^{-1}$ ۰/۰۹۱ در غلظت ۲ میلی‌مولار سرب کاهش یافت. کاربرد توان سرب و اسید سالیسیلیک باعث افزایش معنی‌دار ($P<0.01$) میزان قندهای محلول در ریشه نسبت به تیمارهای سرب گردید. تفاوت اثرات دو غلظت اسید سالیسیلیک به کاررفته در سطح ($P<0.05$) معنی‌دار بوده است (شکل ۱).

۱ میلی‌لیتر بافر تریس ساییده و سپس محتويات به درون لوله‌ی سانتیریفوژ منتقل و به مدت ۴۰ دقیقه با دور $\times ۵۰۰۰$ سانتیریفوژ شد، پس از آن ۵۰ میکرولیتر از محلول رویی هر نمونه برداشته شد و به روی آن ۹۵۰ میکرولیتر آب مقطر اضافه گردید، سپس ۱ میلی‌لیتر معرف لوری اضافه شد و سپس ۳ میلی‌لیتر معرف فولین به آن افزوده گردید و لوله‌ها در بن‌ماری قرار گرفتند و پس از خارج شدن از ۷۵۰ بن‌ماری جذب نوری محلول در طول موج ۷۵۰ نانومتر خوانده و سپس با رسم منحنی استاندارد پروتیین، میزان پروتیین بر اساس میلی‌گرم در لیتر و سپس براساس میلی‌گرم در گرم ماده خشک بدست آمد.

آزمایش‌های مختلف در قالب طرح کامل تصادفی به صورت فاکتوریل در سه تکرار به اجرا در آمده است. سپس به منظور تجزیه و تحلیل داده‌ها و بررسی‌های آماری از نرم‌افزار SPSS و جدول آنالیز واریانس و آزمون Duncan استفاده و نمودارها در



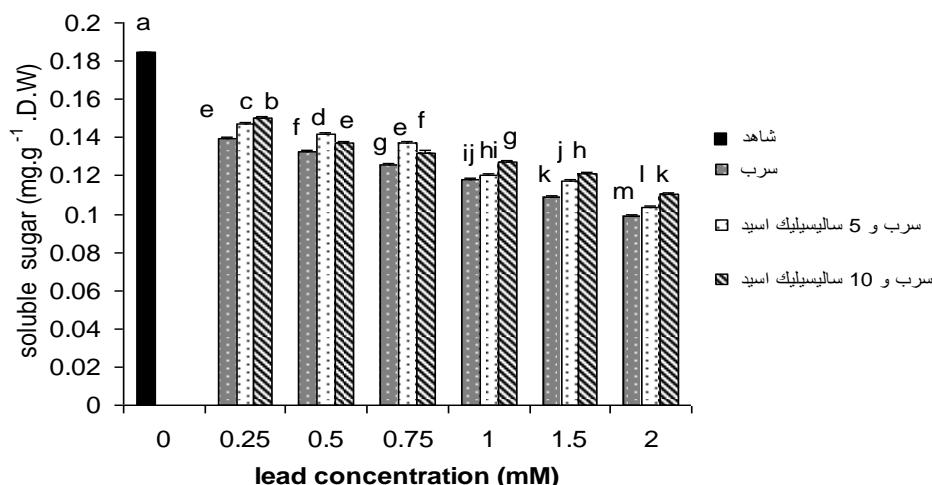
شکل ۱- بررسی اثر سرب و اسید سالیسیلیک بر مقدار قندهای محلول در ریشه رقم اکاپی

۰/۰۹۸ mg.g⁻¹DW در غلظت ۲ میلی مولار سرب کاهش یافت. با به کارگیری اسید سالیسیلیک توام با سرب، میانگین قندهای محلول اندام هوایی نسبت به تیمارهای سرب افزایش معنی داری یافت ($P<0.01$). بر اساس جدول آنالیز واریانس، بین دو غلظت اسید سالیسیلیک اختلاف معنی داری در سطح ($P<0.05$) مشاهده شد (شکل ۲).

تغییرات مقدار قندهای محلول

در اندام هوایی

قندهای محلول در اندام هوایی گیاهان ۱۰ روزه ای کاپی با افزایش غلظت نیترات سرب در محلول غذایی هوگلند، کاهش معنی داری یافتند ($P<0.01$). در گیاهان ۱۰ روزه ای کاپی میانگین قند محلول در اندام هوایی، تحت تیمارهای نیترات سرب از ۰/۱۸۴ mg.g⁻¹DW در شاهد به



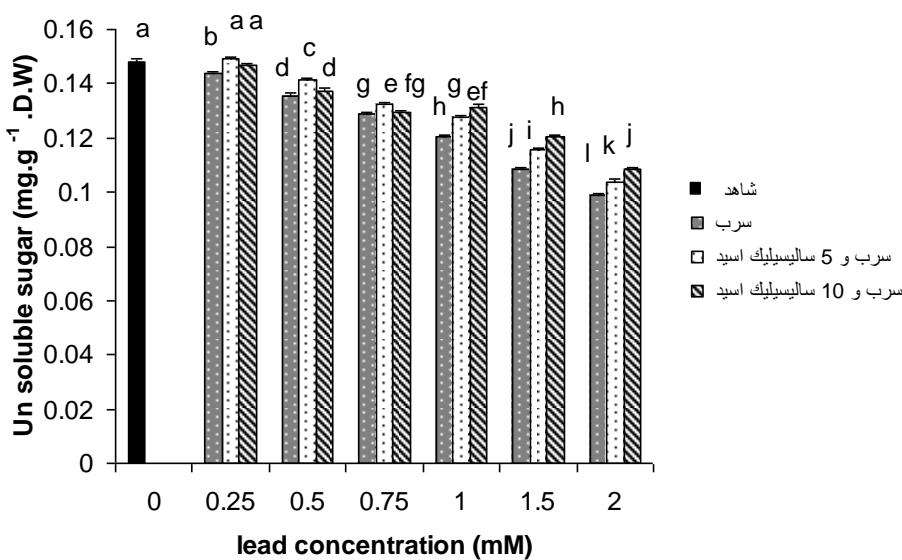
شکل ۲- بررسی اثر سرب و اسید سالیسیلیک بر مقدار قندهای محلول در اندام هوایی رقم اکاپی

کاربرد اسید سالیسیلیک با دو غلظت ۱۰ و ۵ میکرومولار توام با غلظت های مختلف سرب میزان قندهای نامحلول اندام هوایی را نسبت به تیمارهای سرب افزایش داد ($P<0.01$). بر اساس آزمون دانکن به جز غلظت توام ۰/۲۵ میلی مولار سرب با دو غلظت ۱۰ و ۵ میکرومولار اسید سالیسیلیک، سایر غلظت ها با شاهد اختلاف معنی داری را نشان دادند (شکل ۳).

تغییرات مقدار قندهای نامحلول

در اندام هوایی

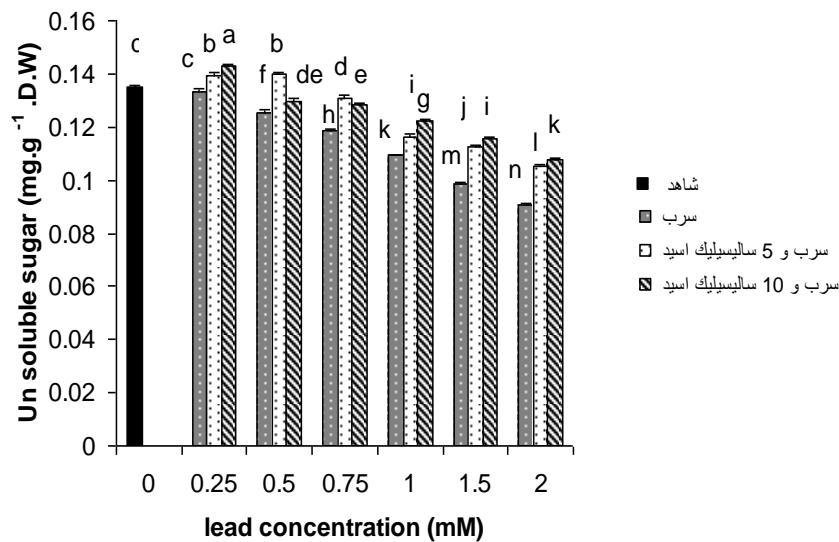
مقدار قندهای نامحلول (نشاسته) نیز با افزایش غلظت نیترات سرب در اندام هوایی کاهش معنی داری یافت ($P<0.01$) و این کاهش در تمام غلظت ها نسبت به شاهد معنی دار بوده است و بیشترین کاهش مربوط به غلظت ۲ میلی مولار سرب با مقدار ۰/۰۹۸ mg.g⁻¹DW بوده است.



شکل ۳- بررسی اثر سرب و اسید سالیسیلیک بر مقدار قندهای نامحلول در اندام هوایی رقم اکاپی

در نهایت در غلظت ۲ میلی مولار سرب به DW⁻¹ mg.g⁻¹ ۰/۹۰ کاهش یافت. براساس آزمون دانکن به جز غلظت ۰/۲۵ میلی مولار سرب، سایر غلظتها با شاهد اختلاف معنی داری را نشان دادند. تحت تیمار توام سرب و اسید سالیسیلیک، میانگین نشاسته در ریشه به طور معنی داری نسبت به تیمارهای سرب افزایش یافت ($P<0.01$). (شکل ۴).

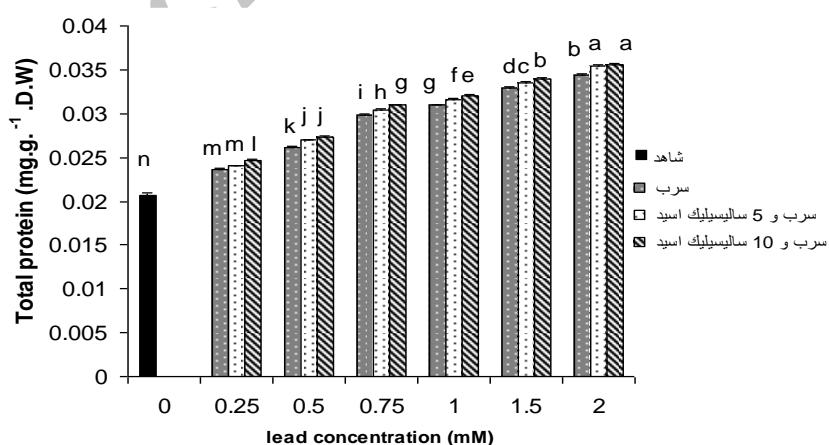
تغییرات مقدار قندهای نامحلول در ریشه مقدار نشاسته در ریشه‌ی رقم اکاپی همزمان با بالا رفتن غلظت نیترات سرب، کاهش معنی‌داری نشان داد ($P < 0.01$). میانگین مقدار نشاسته در ریشه‌ی گیاه، تحت تیمارهای $0/25$ ، $0/5$ ، $0/75$ و $0/100$ در شاهد به میلی مولار سرب از $DW \text{ mg.g}^{-1}$ ترتیب به $0/133$ ، $0/125$ ، $0/118$ ، $0/109$ ، $0/098$ و $0/0$ بود.



شکل ۴- بررسی اثر سرب و اسید سالیسیلیک بر مقدار قندهای نامحلول در ریشه رقم اکاپی

۲ میلی مولار سرب با مقدار $20\text{ mgg}^{-1}\text{DW}$ بوده است. تحت تیمارهای نیترات سرب به همراه اسید سالیسیلیک، میزان پروتئین‌ها در ریشه نسبت به تیمارهای سرب کاهش یافت ولی کاهش حاصل شده معنی دار نبوده است ($P<0.05$) (شکل ۵).

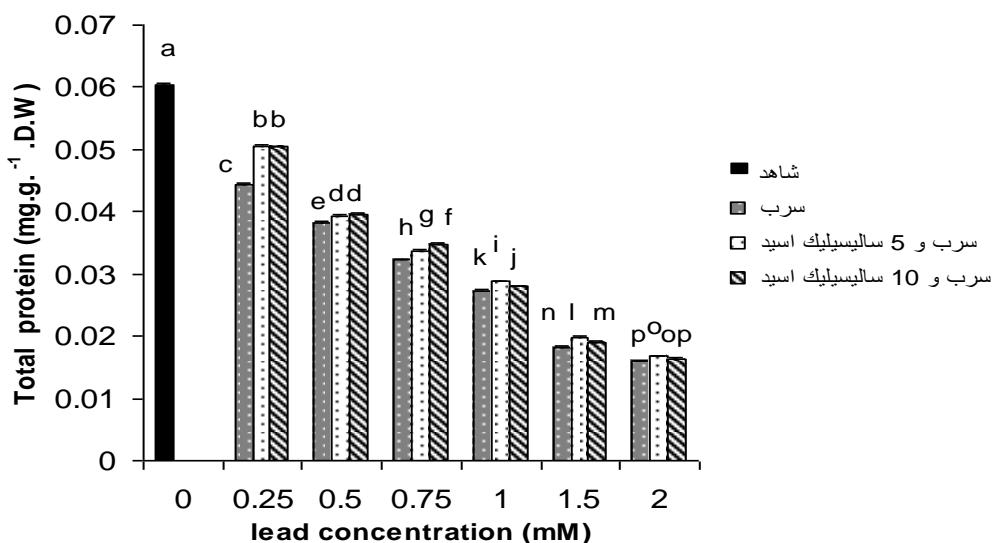
تغییرات میزان پروتئین در ریشه با افزایش غلظت نیترات سرب، میزان پروتئین در ریشه افزایش معنی داری یافت ($P<0.01$). این افزایش در همه ی غلظت‌ها نسبت به شاهد معنی دار بوده است. بیشترین افزایش پروتئین در ریشه گیاهان ۱۰ روزه اکاپی مربوط به غلظت



شکل ۵- بررسی اثر سرب و اسید سالیسیلیک بر مقدار پروتئین‌های کل در ریشه رقم اکاپی

سرب با مقدار $15 \text{ mgg}^{-1} \text{ DW}$ و کمترین کاهش مربوط به غلظت 0.25 mM میلی مولار سرب با مقدار $44 \text{ mgg}^{-1} \text{ DW}$ بوده است. تحت تیمارهای نیترات سرب به همراه اسید سالیسیلیک، مقدار پروتئین برگ نسبت به تیمارهای سرب افزایش معنی داری یافت ($P < 0.05$) (شکل ۶).

تغییرات میزان پروتئین در اندام هوایی
با افزایش غلظت نیترات سرب در محلول غذایی هوگلند، میزان پروتئین در اندام هوایی گیاهان 10 روزه اکاپی به طور معنی داری کاهش یافت ($P < 0.01$). در برگ گیاهان 10 روزه اکاپی بیشترین کاهش مربوط به غلظت 2 میلی مولار



شکل ۶- بررسی اثر سرب و اسید سالیسیلیک بر مقدار پروتئین های کل در اندام هوایی رقم اکاپی

کلیه داده ها در جدول های ۱ تا ۷ ارایه شده است.

جدول ۱- جدول تجزیه واریانس داده های مربوط به مقدار قندهای محلول در ریشه گیاهان رقم اکاپی

منابع تغییرات	مجموع مربعات	درجه آزادی	میانگین مربعات
سرب	۰/۰۱۴	۶	۰/۰۰۲**
اسید سالیسیلیک	۲/۵۳ * 10^{-5}	۱	۲/۵۳ * 10^{-5}
سرب × اسید سالیسیلیک	۰/۰۰۰	۶	۳/۷۰ * $10^{-5}**$
خطا	۵/۶۴ * 10^{-5}	۲۸	۲/۰۲ * 10^{-6}
کل	۰/۶۱۸	۴۲	

* در سطح ۵ درصد معنی دار و ** در سطح ۱ درصد معنی دار و ns معنی دار نبوده است.

**جدول ۲- جدول تجزیه واریانس داده‌های مربوط به مقادیر
قندهای محلول در اندام هوایی گیاهان رقم اکاپی**

منابع تغییرات	مجموع مربعات	درجه آزادی	میانگین مربعات
سرب	۰/۲۳	۶	۰/۰۰۴**
اسید سالیسیلیک	۲/۶۱*۱۰ ^{-۵}	۱	۲/۶۱*۱۰ ^{-۵}
سرب × اسید سالیسیلیک	۰/۰۰۰	۶	۳/۷۲*۱۰ ^{-۵**}
خطا	۵/۰۱*۱۰ ^{-۵}	۲۸	۱/۷۹*۱۰ ^{-۶}
کل	۰/۸۰۸	۴۲	

★ در سطح ۱ درصد معنی‌دار و ★ در سطح ۵ درصد معنی‌دار و ns معنی‌دار نبوده است.

**جدول ۳- جدول تجزیه واریانس داده‌های مربوط به مقادیر
قندهای نامحلول در اندام هوایی گیاهان رقم اکاپی**

منابع تغییرات	مجموع مربعات	درجه آزادی	میانگین مربعات
سرب	۰/۰۰۹	۶	۰/۰۰۱**
اسید سالیسیلیک	۳/۱۵*۱۰ ^{-۶}	۱	۳/۱۵*۱۰ ^{-۶}
سرب × اسید سالیسیلیک	۰/۰۰۰	۶	۲/۱۳*۱۰ ^{-۵**}
خطا	۴/۴۸*۱۰ ^{-۵}	۲۸	۱/۶۰*۱۰ ^{-۶}
کل	۰/۷۳۵	۴۲	

★ در سطح ۱ درصد معنی‌دار و ★ در سطح ۵ درصد معنی‌دار و ns معنی‌دار نبوده است.

**جدول ۴- جدول تجزیه واریانس داده‌های مربوط به مقادیر
قندهای نامحلول در ریشه گیاهان رقم اکاپی**

منابع تغییرات	مجموع مربعات	درجه آزادی	میانگین مربعات
سرب	۰/۰۰۶	۶	۰/۰۰۱**
اسید سالیسیلیک	۱/۰۷*۱۰ ^{-۶}	۱	۱/۰۷*۱۰ ^{-۶}
سرب × اسید سالیسیلیک	۰/۰۰۰	۶	۴/۱۱*۱۰ ^{-۵**}
خطا	۵/۳۲*۱۰ ^{-۵}	۲۸	۱/۹۰*۱۰ ^{-۶}
کل	۰/۶۷۰	۴۲	

★ در سطح ۱ درصد معنی‌دار و ★ در سطح ۵ درصد معنی‌دار و ns معنی‌دار نبوده است.

جدول ۵- جدول تجزیه واریانس داده‌های مربوط به مقادیر پروتئین در ریشه گیاهان رقم اکاپی

منابع تغییرات	مجموع مربعات	درجه آزادی	میانگین مربعات
سرب	۰/۰۰۱	۶	۰/۰۰۰ **
اسید سالیسیلیک	۱/۴۱ * ۱۰ ^{-۶}	۱	۱/۴۱ * ۱۰ ^{-۶}
سرب × اسید سالیسیلیک	۵/۶۰ * ۱۰ ^{-۷}	۶	۹/۳۳ * ۱۰ ^{-۸} *
خطا	۱/۸۲ * ۱۰ ^{-۶}	۲۸	۶/۵۰ * ۱۰ ^{-۸}
کل	۰/۰۳۷	۴۲	

* در سطح ۱ درصد معنی‌دار و ** در سطح ۵ درصد معنی‌دار و ns معنی‌دار نبوده است.

جدول ۶- جدول تجزیه واریانس داده‌های مربوط به مقادیر

پروتئین در اندام هوایی گیاهان رقم اکاپی

منابع تغییرات	مجموع مربعات	درجه آزادی	میانگین مربعات
سرب	۰/۰۰۹	۶	۰/۰۰۲ **
اسید سالیسیلیک	۶/۸۸ * ۱۰ ^{-۸} *	۱	۶/۸۸ * ۱۰ ^{-۸}
سرب × اسید سالیسیلیک	۳/۴۹ * ۱۰ ^{-۶}	۶	۵/۸۲ * ۱۰ ^{-۷} *
خطا	۳/۰۳ * ۱۰ ^{-۶}	۲۸	۱/۰۸ * ۱۰ ^{-۷}
کل	۰/۰۶۲	۴۲	

* در سطح ۱ درصد معنی‌دار و ** در سطح ۵ درصد معنی‌دار و ns معنی‌دار نبوده است.

جدول ۷- مقایسه میانگین‌های صفات مورد مطالعه در کلزا رقم اکاپی ۱۰ روز پس از تیمار

سرب / (mM)	قند محلول ریشه (mg.g ⁻¹ DW)	قند نامحلول ریشه (mg.g ⁻¹ DW)	قند نامحلول اندام هوایی (mg.g ⁻¹ DW)	قند محلول اندام هوایی (mg.g ⁻¹ DW)	قند محلول ریشه (mg.g ⁻¹ DW)	پروتئین هوایی (mg.g ⁻¹ DW)	اندام هوایی (mg.g ⁻¹ DW)
۰/۱۵۱a	۰/۱۵۱a	۰/۱۳۵c	۰/۱۴۸a	۰/۱۸۴a	۰/۰۶۰a	۰/۰۲۱n	۰/۰۵۰b
۰/۱۳۲c	۰/۱۳۲c	۰/۱۴۳a	۰/۱۴۷a	۰/۱۵۰b	۰/۰۵۱b	۰/۰۲۵l	۰/۰۵۰b
۰/۱۳۷ b	۰/۱۳۷ b	۰/۱۴۰b	۰/۱۴۹a	۰/۱۴۷c	۰/۰۴۱c	۰/۰۲۴m	۰/۰۴۱c
۰/۱۳۰ c	۰/۱۳۰ c	۰/۱۳۳ c	۰/۱۴۴ b	۰/۱۳۹ e	۰/۰۴۰d	۰/۰۲۳m	۰/۰۴۰d
۰/۱۱۹f	۰/۱۱۹f	۰/۱۳۰ de	۰/۱۳۸ d	۰/۱۳۸e	۰/۰۴۰d	۰/۰۲۷j	۰/۰۴۰d
۰/۱۲۷d	۰/۱۲۷d	۰/۱۴۰b	۰/۱۴۲c	۰/۱۴۲d	۰/۰۳۹d	۰/۰۲۷j	۰/۰۳۹d
۰/۱۱۹f	۰/۱۱۹f	۰/۱۲۶f	۰/۱۳۶d	۰/۱۳۳f	۰/۰۳۸e	۰/۰۲۶k	۰/۰۳۸e
۰/۱۲۴e	۰/۱۲۴e	۰/۱۲۸e	۰/۱۳۰ fg	۰/۱۳۲f	۰/۰۳۵f	۰/۰۳۱g	۰/۰۳۵f
۰/۱۲۴e	۰/۱۲۴e	۰/۱۳۱d	۰/۱۳۳e	۰/۱۳۷e	۰/۰۳۴g	۰/۰۳۰h	۰/۰۳۴g

۱۵۰ جدول ۷

سرب / (mM)	اسید سالیسیلیک (µM)	قد م محلول ریشه (mg.g ⁻¹ DW)	قد نام محلول اندام هوایی (mg.g ⁻¹ DW)	قد نام محلول ریشه (mg.g ⁻¹ DW)	قد نام محلول اندام هوایی (mg.g ⁻¹ DW)	قد م محلول ریشه (mg.g ⁻¹ DW)	پروتیین اندام هوایی (mg.g ⁻¹ DW)	پروتیین ریشه (mg.g ⁻¹ DW)
۰/۰۷۵	۱ - ۱۰	۰/۱۱۱h	۰/۱۲۶g	۰/۱۲۹g	۰/۱۱۹h	۰/۰۳۰i	۰/۰۳۲h	۰/۰۳۰i
۱ - ۵	۱	۰/۱۰۸h	۰/۱۲۷g	۰/۱۳۲ef	۰/۱۲۲g	۰/۰۳۲e	۰/۰۲۸j	۰/۰۲۹i
۱/۵ - ۱۰	۱/۵	۰/۱۱۵g	۰/۱۲۰hi	۰/۱۲۸g	۰/۱۱۷i	۰/۰۳۲f	۰/۰۲۹i	۰/۰۲۹i
۱/۵ - ۵	۱/۵	۰/۱۰۴i	۰/۱۱۸ij	۰/۱۲۰h	۰/۱۰۹k	۰/۰۳۱g	۰/۰۲۷k	۰/۰۲۸j
۱/۵ - ۱۰	۱/۵	۰/۱۰۳i	۰/۱۲۱h	۰/۱۲۰h	۰/۱۱۶i	۰/۰۳۴b	۰/۰۱۹m	۰/۰۳۴b
۱/۵ - ۵	۱/۵	۰/۱۰۰j	۰/۱۱۷j	۰/۱۱۵i	۰/۱۱۲j	۰/۰۳۴c	۰/۰۲۰l	۰/۰۳۴c
۱/۵	۱/۵	۰/۰۹۹jk	۰/۱۰۹k	۰/۱۰۸j	۰/۰۹۹m	۰/۰۳۳d	۰/۰۱۸n	۰/۰۳۳d
۲ - ۱۰	۲ - ۱۰	۰/۰۹۷k	۰/۱۱۰k	۰/۱۰۹j	۰/۱۰۷k	۰/۰۳۶a	۰/۰۱۶op	۰/۰۳۶a
۲ - ۵	۲ - ۵	۰/۰۹۲l	۰/۱۰۳l	۰/۱۰۴k	۰/۱۰۵l	۰/۰۳۵a	۰/۰۱۷o	۰/۰۳۵a
۲	۲	۰/۰۹۱l	۰/۰۹۹m	۰/۰۹۹l	۰/۰۹۱n	۰/۰۳۴b	۰/۰۱۶p	۰/۰۳۴b

آزادکننده اکسیژن در فتوسیستم II نقش دارند (از طریق رقابت) جلوگیری می‌کند و در نتیجه اتصال سرب به ساختار LHC II ساختار این کمپکس از حالت طبیعی خارج شده به این ترتیب میزان قندهای محلول حاصل از فتوسنتر کاهش پیدا می‌کند که با یافته‌های ما همسو است.

تحت تیمارهای سرب به همراه اسید سالیسیلیک، میانگین قندهای محلول در ریشه و اندام هوایی نسبت به تیمارهای سرب افزایش یافت.

سالیسیلیک اسید باعث تاخیر در کاهش مقدار رنگیزه‌های فتوسنتری در شرایط تنش شده بنابراین به دلیل تعدیل در کاهش مقدار رنگیزه‌های فتوسنتری و شاید حفظ رویسکو باعث افزایش مقدار قندها می‌شود (Popova *et al.*, 2003).

بحث و نتیجه‌گیری

تغییرات قندهای محلول

در پژوهش حاضر میزان قندهای محلول در برگ و ریشه کاهش معنی‌داری یافتند ($P < 0.01$) علی‌رغم وجود گزارش‌هایی در مورد افزایش مقادیر قندهای محلول تحت تنش مس (Hendry & Baker, 1992) گزارش‌هایی نیز حاکی از کاهش میزان قندهای محلول در اثر تنش سرب در گیاهان مختلف Sharma & Dubey, 2004; وجود دارد (Oliver & Nadiv, 2003; Saleh & Al-Garni, 2006

Sharma & Dubey (2004) علت این پدیده را این گونه توجیه کردند که سرب از جذب عناصری مثل Mn, Fe, Mg که در ساختار کلروفیل و کمپلکس

با افزایش غلظت نیترات سرب، مقدار پروتئین‌ها در ریشه افزایش و در اندام هوایی کاهش یافت. افزایش پروتئین‌ها علی رغم کاهش رشد در گیاهان تیمار شده بیانگر افزایش پروتئین‌هایی با وزن مولکولی کم می‌باشد که سنتز این نوع پروتئین‌ها در شرایط تنفس افزایش پیدا می‌کند. وقتی گیاهان در معرض سمیت فلزات سنگین مثل سرب قرار می‌گیرند سنتز پلی‌پپتیدهای غنی از سیستئین مانند فیتوکلاتین و متالوتیونین‌ها افزایش پیدا می‌کند (Cobbett, 2000; Gaspar & Anton, 2002) در حالی که کاهش میزان پروتئین در اندام هوایی ممکن است ناشی از باند شدن سرب با اسیدهای نوکلئیک که سبب تجمع و تراکم کروماتین و تثبیت مارپیچ مضاعف DNA و به دنبال آن مانع از فرایندهای رونویسی و ترجمه می‌گردد باشد (Valle & Ulmer, 1972). همچنین (John *et al.* 2008) کاهش میزان پروتئین‌ها را ناشی از کاهش سنتز پروتئین‌ها، مهار رشد گیاه براثر سمیت با سرب بیان کردند. بنابراین مقایسه نتایج ریشه و اندام هوایی نشان می‌دهد که در اثر تنفس اعمال شده، برخی پروتئین‌ها افزایش یافته و فعالتر می‌شوند و برخی دیگر مانند پروتئین‌های غشایی و دیوارهای به علت نشست سرب بر دیواره و آسیب کانال‌های یونی غشاها کاهش می‌یابند (Zimdhahl, 1975).

تحت تیمارهای نیترات سرب به همراه اسید سالیسیلیک، میزان پروتئین‌ها در ریشه کاهش و در اندام هوایی افزایش یافت که با یافته‌های (Rashkin, 1992; Popva *et al.*, 2003) مطابقت دارد که بیان می‌کنند اسید سالیسیلیک بر تشکیل پروتئین‌های دفاعی، انواع پروتئین کیناز و روپیسکو

تغییرات قندهای نامحلول (نشاسته)

مقدار نشاسته نیز در ریشه و اندام هوایی با افزایش غلظت نیترات سرب کاهش یافت که با یافته‌های Azza (2005) مطابقت دارد که بیان می‌کند با افزایش غلظت سرب در گیاه Dalbergia sissoo به تدریج از میزان قندهای نامحلول و محلول در مقایسه با گیاه شاهد کاسته شد.

کاهش مقدار نشاسته بر اثر افزایش غلظت نیترات سرب که به صورت معنی‌داری ($P<0.01$) در ریشه و اندام هوایی دیده شد دلیلی بر این ادعای است که فلزات سنگین اثر منفی و بازدارنده روی فعالیت آنزیم‌های درگیر در سنتز منبع نشاسته ایجاد می‌کنند و با بازدارنده‌گی عمل آنزیم‌ها مانع از سنتز نشاسته در گیاهان می‌شوند (Van Huylenbroeck & Debergh, 1996).

تحت تیمارهای نیترات سرب به همراه اسید سالیسیلیک مقدار نشاسته در ریشه و اندام هوایی افزایش یافت همچنین در گیاهانی مانند جو، گندم، لوبیا و گوجه فرنگی طی تنفس اکسایشی مقدار تجمع قندها با تیمار اسید سالیسیلیک افزایش یافت و افزایش مقدار قندها و ایجاد شیب اسمزی در گیاهان منجر به مقاومت در برابر از دست رفتن آب و تسريع رشد گیاهان در شرایط تنفس می‌شود (Inze & Montagu, 2000). تیمار اسید سالیسیلیک سیستم آنزیمی هیدرولیزکننده‌ی پلی ساکاریدها را مهار و مختل می‌کند یا به عبارت دیگر، تبدیل قندهای محلول به نامحلول (نشاسته) را تسريع می‌کند (Khodary, 2004).

تغییرات مقدار پروتئین‌ها

با مقایسه‌ی میانگین پروتئین‌ها مشخص گردید که

ظرفیت‌های این گیاه حداقل استفاده را به عمل آورد. همچنین به نظر می‌رسد کاربرد اسید سالیسیلیک در این تحقیق از طریق افزایش مواد اسمزی سبب افزایش سازگاری گیاه به شرایط تنفس شده است. بنابراین با توجه به نقش تعدیل‌کننده‌ی اسید سالیسیلیک در پژوهش حاضر که سبب مقاومت و سازگاری گیاه مذکور تحت تنفس سرب گردید، لذا به کارگیری این هورمون جهت افزایش بازدهی گیاهان تحت تنفس‌های محیطی دیگر توصیه می‌شود.

اثر می‌گذارد. همچنین اثبات شده که اسید سالیسیلیک سنتز پروتئین‌های مهارکننده پروتئازهای گیاهی را القا می‌کند.

نتایج این تحقیق نشان می‌دهد که هر چند مسمومیت سرب اثراتی را بر فاکتورهای فیزیولوژیکی گیاه کلزا داشته است اما کلزا اثرات مسمومیت را تحمل کرده، بنابراین چون گیاهچه‌های کلزا رقم اکاپی توanstند غلظت ۲ میلی‌مولار سرب را تحمل کنند لذا این گیاه برای آلایش زدایی خاک‌های آلوده به سرب از توانایی بالقوه‌ای برخوردار بوده و با کشت این محصول در خاک‌های آلوده می‌توان از

منابع

حیدری، ر.، م. خیامی، و ط. فربودنیا. ۱۳۸۴. اثرات فیزیولوژیکی و بیوشیمیایی ناشی از آلودگی سرب در دانه رستهای ذرت (Zea mays L.) مجله زیست‌شناسی ایران، جلد ۱۸، شماره ۳، صفحات ۲۳۶-۲۲۸.

صفافر، ح. ۱۳۸۲. کلزا همان کانولاست، ماهنامه صنعت روغن نباتی، اردیبهشت ۸۲، صفحات ۱۰-۷.

Azza,A. M. Mazher. 2005. Effect of some heavy metals in the irrigation water and *Dalbergia sissoo* seedlings grown in sandy soil. Minia of Agri. Research and Development., 5:947-964.

Azza,A.M.Mazher. 2006. Response of *Leuceana leucocephala* seedlings grown under lead pollution to phosphorus application in sandy soil. Word J. Agri. Sci., 2(2):217-222.

Cobbett,C.S. 2000. Phytochelatin biosynthesis and Function in heavy metal detoxification. curr. opin. Plant. Biol., 3: 140-152.

Gaspar,G.M., and A.Anton. 2002. Heavy metal uptake by two radish varieties. Hungarian congress on Plant Physiol., vol: 46(3-4): 113-114.

Hendry,G.A.F., A.M.Baker, and C.F.Ewart. 1992. Heavy metal tolerance and toxicity, oxygen radical processes and molecular damage in cadmium tolerant clones of *Holcus lanatus* L. Acta Bot. Neerl., 41:271-281.

Horvath,E., G.Szalai, and T.Janda. 2007. Induction of abiotic stress tolerance by salicylic acid signaling. J. Plant Growth Regul., 26:290-300.

Hu, S.K., and M.W.Lau. 2001. Cadmium sequestration in *Chlamydomonas reinhardtii*. Plant Sci., 161:987-996.

- Inze,D., and M.V.Montagu.** 2000. Oxidative stress in plants, TJ. Int. Ltd, Padstow, Cornwall. Great Britain, 321 pages.
- John,R., P.Ahmad, K.Gadgil, and S.Sharma.** 2008. Effect of cadmium and lead on growth, biochemical parameters and uptake in *Lemna polyrrhiza* L., 54(6): 262-270.
- Kabata-pendias,A.** 2001. Trace elements in soil and plants, Third edition, PP.413.
- Khodary,S.E.A.** 2004. Effects of Salicylic acid on the growth, photosynthesis and carbohydrate metabolism in salt stressed Maize Plants, Int. J. Agri. Biol., 6:5-8.
- Kochert,G.** 1978. Carbohydrate determination by the phenol sulfuric acid method , In Helebust , J. A., Craig, J. S (ed) Handbook physiological methods, Cambridge university.Press, Cambridge, 96-97.
- Korkmaz,A., M.Uzunlu, and A.R.Demirkiran.** 2007. Treatment with acetyl salicylic acid protects muskmelon seedling against drought stress. Acta. Physiol. Plantarum., 29:503-508.
- Lin,C.J., I.Liu, T.Liu, L.Zhu, D.Sheng, and D.Wang.** 2009. Soil amendment application frequency contributes to phytoextraction of lead by sunflower at different nutrient levels. Environ. Exp. Bot., 65:410-416.
- Lowry,O.H., N.J.Rosebrough, A.L.Farr, and R.J.Randall.** 1951. Protein measurement with the folin phenol reagent. J. Biol. Chem., 193: 265-275.
- Oliver,D., and R.Nadiv.** 2003. Uptake of Cu, Pb, Cd, and DDT by vegetables grown in urban environments, Environmental protection Heritag Council (EPHC):151-161.
- Popova,L., T.Pancheva, and A.Uzunova.** 1997. Salicylic acid: Properties, biosynthesis and physiological role. Plant Physiol., 23:85-93.
- Popova,L., V.Ananieva, V.Hristova, K.Christov, K.Georgieva, V.Alexieva, and Zh.Stoinva.** 2003. Salicylic acid and methyl jasmonate induced protection on photosynthesis to paraquat oxidative stress. Bulg. J. Plant Physiol, Special issue, 133-152.
- Raskin,I.** 1992. Role of Salicylic acid in plants. Annu. Rev. Plant Physiol and Plant Molecular Biol., 43:439-461.
- Saleh,M., and S.Al-Garni.** 2006. Increased heavy metal tolerance of cowpea plants by dual inoculation of an arbuscular mycorrhizal fungi and nitrogen fixer *Rhizobium* bacterium. Afr. J. Biotechnol., 5:133-142.
- Sharma,P., and R.S.Dubey.** 2004. Ascorbate peroxides from rice seedling. Plant Sci., 167:541-550.
- Van Huylenbroeck,J.M., and P.C.Debergh.** 1996. Impact of sugar concentration in vitro on photosynthesis and carbon metabolism during ex vitro acclimatization of spathiphyllum plants., Plant Physiol. 96:289-304.

Valle,B.L., and D.D.Ulmer. 1972. Biochemical effects of mercury, Cadmium and Lead. *Annu. Rev. Biochem.*, 41: 19-29.

Zhu,J.K. 2002. Salt and water stress signal transduction in plant. *Annu. Rev. Plant Biol.*,53:247-273.

Zimdahl,R.L. 1975. Entry and movement in vegetation of lead derived from air and soil sources, paper presented at 68th Annual. Meeting of air pollution control association. Boston M.A. June, 2-5.

Archive of SID