



## مقاله پژوهشی

## بررسی بیان ژن‌های پاداکسیدان و برخی صفات بیوشیمیایی گندم نان تحت تنش فلز جیوه

حوریه نجفی<sup>۱</sup>، سعید نواب‌پور<sup>۲\*</sup>، خلیل زینلی‌نژاد<sup>۳</sup>

۱. دانشجوی کارشناسی ارشد بیوتکنولوژی کشاورزی، گروه اصلاح نباتات و بیوتکنولوژی دانشگاه منابع طبیعی و علوم کشاورزی گرگان

۲. دانشیار گروه اصلاح نباتات و بیوتکنولوژی دانشگاه منابع طبیعی و علوم کشاورزی گرگان

۳. استادیار گروه اصلاح نباتات و بیوتکنولوژی دانشگاه منابع طبیعی و علوم کشاورزی گرگان

تاریخ دریافت: ۹۷/۰۸/۰۶؛ تاریخ پذیرش: ۹۷/۱۰/۱۶

## چکیده

جیوه به عنوان یک عنصر فلزی سنگین، در آلودگی محیط و ایجاد سمیت و تنش در موجودات زنده نقش دارد. جیوه با تجمع در خاک و جذب به وسیله گیاه به زنجیره غذایی وارد می‌شود و مسمومیت-هایی را در گیاهان و افراد تغذیه‌کننده به وجود می‌آورد. بر این اساس آزمایشی به صورت اسپیلت پلات در قالب طرح پایه کاملاً تصادفی به صورت کشت هیدروپونیک انجام شد. تیمارهای آزمایشی شامل کلرید جیوه با غلظت‌های (صفر به عنوان شاهد، ۵، ۱۰ و ۱۵ میکرومولار) به عنوان فاکتور اصلی و ژنتوتیپ‌های گندم نان (مروارید، گندید و لاین N9108) به عنوان فاکتور فرعی بود. نتایج نشان داد در ژنتوتیپ‌های مروارید و N9108 با تیمار کلرید جیوه میزان بیان ژن کاتالاز و متالوتیونین افزایش یافت و بیشترین میزان بیان این ژن‌ها تحت تیمار ۱۵ میکرومولار کلرید جیوه (به ترتیب ۹/۲ و ۲/۷ برابر نسبت به شاهد) بود. با افزایش غلظت کلرید جیوه کاهش معنی‌داری در میزان کلروفیل ژنتوتیپ‌های مختلف مشاهده شد. به علاوه کلرید جیوه به طور معنی‌داری میزان شاخص اکسیداسیون سلولی را در گیاهچه‌های تیمار شده در مقایسه با شاهد افزایش داد. می‌توان نتیجه گرفت رقم مروارید و لاین امیدبخش N9108 تحت تنش کلرید جیوه، واکنش بهتری نسبت به رقم گندید از خود نشان دادند.

وزرهای کلیدی: کاتالاز، کشت هیدروپونیک، کلرید جیوه، گندم، متالوتیونین، مرحله گیاهچه‌ای

## مقدمه

سنگین‌پس از ورود به بدن از بدن دفع نشده و در بافت‌های بدن انباسته می‌گردند. همین امر موجب بروز بیماری‌ها و عوارض متعددی در بدن می‌شود (Islam et al., 2007). عوارض متعددی در بدن می‌شود که جیوه به عنوان یکی از فلزات سمی با تجمع در دیواره سلولی و ورود به سیتوپلاسم سبب تنش اکسیداتیو شده که به دنبال آن گونه‌های فعال اکسیژن واکنش‌گر را در گیاهان تولید می‌شود. این فرآیند سبب آسیب در ساختار لیپیدهای غشایی شده و متاپولیسم سلولی را دچار اختلال می‌کند، این عنصر همچنین فعالیت میتوکندری‌ها را متوقف می‌سازد (Zhou et al., 2007). سمیت جیوه در اثر افزایش این عنصر در محیط رشد گیاه، باعث کاهش پتانسیل آبی، اختلال در تغذیه گیاه، تغییر در تراوایی غشای سلولی، توقف رشد ریشه

بشر تمام غذای خود را به شکل مستقیم و غیرمستقیم از گیاهان به دست می‌آورد. جنس‌های مختلف غلات که از خانواده گرامینه می‌باشند تقریباً نصف کالری و قسمت زیادی از نیازهای غذایی انسان را تأمین می‌نمایند (Irannezhad et al., 2005 and Shahbaziyan, 2005). تنش‌های غیرزیستی از جمله فلزات سنگین باعث ایجاد خسارات زیادی به گندم می‌شوند. صنعتی شدن جوامع باعث آزادسازی ترکیبات سمی زیادی در بیوسفر شده است. از میان فلزات سنگین، جیوه به عنوان سمی‌ترین فلز در محیط، در نظر گرفته می‌شود. این فلز از عمدۀ ترین آلاینده‌های محیطی محسوب می‌شود که سمیت آن به دلایل اکولوژیک، تکاملی، تغذیه‌ای و محیطی مشکل بزرگی به شمار می‌رود (Amani, 2008).

سمزدایی فلزات سنگین است. متالوتیونین‌ها به دلیل قابلیت بالای اتصال فلز می‌توانند کاتیون‌های دو ظرفیتی به ویژه روی و مس موردنیاز برای متالوآنزیم‌ها و فاکتورهای رونویسی را تأمین کنند (Blindauer et al., 2008). همچنین این پروتئین‌ها قادر هستند با کلاته کردن یون‌های فلزی غیرضروری مانند جیوه سلول را از آسیب غلظت‌های سمی این فلزات حفظ نماید (Hassinen et al., 2011). از دیگر نقش‌های پیشنهادی برای متالوتیونین‌ها پاکسازی رادیکال‌های اکسیژنی و حافظت سلول‌ها در برابر تنش اکسیداسیون است (Akashi et al., 2004).

در همین راستا این تحقیق به منظور ارزیابی الگوی بیان ژن‌های کاتالاز و متالوتیونین و همچنین اندازه‌گیری شاخص‌های بیوشیمیایی که به عنوان شاخص‌های تحمل به تنش شناخته می‌شوند در سه ژنتیپ گندم (مروارید، گندید و لاین N9108) جهت بررسی تحمل آن‌ها نسبت به سمیت فلز جیوه انجام شد.

### مواد و روش‌ها

این آزمایش به صورت اسپیلت‌پلات در قالب طرح پایه کاملاً تصادفی با سه تکرار در آزمایشگاه اصلاح نباتات دانشکده تولید گیاهی دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان اجرا شد. بذور ژنتیپ‌های مورد آزمایش به مدت ۴ دقیقه در محلول هیپوکلرید سدیم یک درصد ضدعفونی و به طور کامل با آب دیونیزه شستشو شو و در پتری دیش قرار گرفتند. بذور در دمای ۲۰ درجه و در شرایط تاریکی طی مدت ۵ روز در انکوباتور جوانهدار شدند و ۲۰ بذر جوانهدار شده یکنواخت از هر ژنتیپ به تشت‌های مخصوص پروژه هیدرپونیک (به ابعاد ۴۵×۲۷×۲۷) حاوی ۷ لیتر محلول هوگلندر منتقل گردید و با فاصله ۲ سانتی‌متر از یکدیگر قرار داده شد (شکل ۱). تیمارهای آزمایشی شامل کلرید جیوه با غلظت‌های (صفر تیمار شاهد)، ۵، ۱۰ و ۱۵ میکرومولار) به عنوان فاکتور اصلی و ژنتیپ‌های گندم نان (مروارید، گندید و N9108) به عنوان فاکتور فرعی بود که برای هر واحد آزمایشی (یک تشت) در نظر گرفته شد. در این حالت برای هر سطح تنش از تمامی ژنتیپ‌ها در هر تشت نمونه موجود بود.

ارقام مروارید و گندید بیشترین سطح کشت را در منطقه دارند و لاین N9108 از لاین‌های امیدبخش می‌باشد که داری عملکرد بالا بوده و نسبت به تنش‌های خشکی و شوری متتحمل می‌باشد. با رسیدن گیاهان به مرحله پنجه‌زنی (۱۰

و ساقه و کاهش در تولید پروتئین و جوانه‌زنی می‌گردد (Zhao et al., 2008) (Solhi et al., 2005) و برای رشد گیاهان ۰/۵ تا ۰/۰ میکروگرم ذکر شده است.

تجمع گونه‌های فعال اکسیژن در سلول منجر به فعل کردن مسیرهای سیگنال‌دهی اختصاصی شده که با اکسید تغییر الگوی بیان ژن‌ها در پاسخ به تنش شده و درنهایت سلول را برای سازگاری به شرایط جدید آمده می‌کند (Salehi et al., 2014). گیاهان دارای مجموعه‌ای از سیستم‌های دفاعی آنتی‌اکسیدانتی مشتمل از اجزای آنزیمی و غیر آنزیمی هستند. اجزای آنزیمی سیستم دفاعی آنتی‌اکسیدانتی شامل چند آنتی‌اکسیدانت آنزیمی مانند سوپر اکسید دیسموتاز (SOD) و گایاکول پراکسیداز (GPX) و کاتالاز (CAT) و آسکوربیت پراکسیداز هستند (Sharma et al., 2012). کاتالاز یک آنزیم محتوی هم است که تبدیل دو مولکول پراکسیدهیدروژن به آب و اکسیژن را کاتالیز می‌کند (Foyer et al., 1994). حذف مقداری اضافی گونه‌های فعال اکسیژن و دخالت در تنظیم سلولی به عهده دو آنزیم کاتالاز و پراکسیداز است که کاتالاز در این زمانه نقش مؤثرتری را ایفا می‌کند. یک مولکول کاتالاز در هر ثانیه می‌تواند میلیون‌ها مولکول پراکسیدهیدروژن را به آب و اکسیژن تبدیل کند (Chelikani et al., 2004). از آنجایی که کاتالاز به حفظ هموستازی اکسیژن فعال در زمان تنش‌های زنده و غیرزنده کمک می‌کند، بنابراین فعالیت آن نیز در گیاه به هنگام تنش بیشتر می‌شود (Magbanua et al., 2007). در گیاهان ژن CAT2 در شرایط غیر تنش نسبت به ژن‌های CAT1 و CAT3 بیشتر بیان می‌گردد. CAT2 و CAT1 نقش مهمی در سازگاری گیاه در برابر تنش‌های محیطی دارد و برای تنظیم سیگنال‌های گونه‌های فعال اکسیژن از اهمیت بیشتری برخوردار است (Du et al., 2008).

کلاته کننده‌های درون‌سلولی و غنی از آمینواسیدهای سیستئین از جمله متالوتیونین‌ها نقش مهمی در پاسخ به تنش ایفا می‌کنند (Cobbett et al., 2002). در گیاهان ایزوفرم‌های متعددی از متالوتیونین‌ها وجود دارند که در بافت‌ها و مراحل رشدی مختلف گیاه و در اثر القاء عوامل مختلف بیان می‌شوند (Freisinger et al., 2007). نقش دقیق زیستی این پروتئین‌ها هنوز موردهبحث است. یکی از نقش‌های پیشنهادی برای این پروتئین‌ها هوموستازی و

صورت گرفت (Cailin et al., 2008). برای تهیه محلول کلرید جیوه در غلظت‌های ۵، ۱۰ و ۱۵ میکرومولار با توجه به جرم مولکولی کلرید جیوه که  $271/5$  گرم بود از محاسبات زیر استفاده شد. کلرید جیوه در آب مقطر حل شد و به دلیل توزین سخت هزارم گرم با ترازوی آزمایشگاه محلول استوک  $\times 100$  تهیه شد. از استوک  $10$  میلی‌لیتر برداشته و با آب مقطر به حجم یک لیتر رسانده شد.

روز پس از کشت در محیط هیدرопونیک، محلول کلرید جیوه در غلظت‌های ذکر شده به محیط کشت محلول هوگلنده برای هر تیمار اضافه شد و تنش اعمال گردید. pH محلول غذایی بین  $5$  تا  $5/8$  تنظیم شد. دمای محیط نگهداری طی روز  $25$  و در شب  $18$  درجه سانتی‌گراد تنظیم گردید و طول دوره روشنایی  $16$  ساعت با شدت نور  $250\text{--}300$  میکرومول بر مترمربع در ثانیه و  $8$  ساعت تاریکی بود. مقدار رطوبت محیط  $6$  تا  $65$  درصد و هوادهی ریشه‌ها نیز به‌وسیله پمپ هوادهی



شکل ۱. گیاهچه‌های گندم کشت شده در محیط کشت هوگلن

Fig.1. Wheat seedlings cultivated in Hoagland culture media

NCBI و با استفاده از نرم‌افزار پرایمر  $3$  و در نظر گرفتن خصوصیات مطلوب برای استفاده در روش QRT-PCR طراحی شدند. آنچه‌ای که طول توالی محصولات بین  $132$  و  $187$  باز بود، دمای نقطه ذوب بین  $51/4$  تا  $60$  درجه سانتی‌گراد، با توجه به درصد GC و طول باندها انتخاب شد. اطلاعات مربوط به آغازگرها در جدول شماره  $1$  آورده شده است. در پایان واکنش و پس از دریافت نمودار منحنی ذوب (شکل  $2$ ، اطلاعات به نرم‌افزار REST منتقل شده و تجزیه داده‌ها انجام گرفت (Moloudi et al., 2013).

در ادامه برخی صفات مانند میزان کلروفیل  $a$  و  $b$  و شاخص اکسیداسیون سلولی موردندازه‌گیری قرار گرفت. برای استخراج کلروفیل  $0/5$  گرم از بافت برگ بخزده با  $10$  میلی‌لیتر استون  $80$  درصد مخلوط شده و به مدت  $15$  دقیقه با سرعت  $5000$  دور در دقیقه سانتریفوژ شد. سپس با استفاده از دستگاه اسپکتروفوتومتر WAP مدل UV-vis2000S، در طول موج‌های  $663$  و  $645$  نانومتر جذب محلول اندازه‌گیری شد و میزان کلروفیل  $a$  و  $b$  از فرمول‌های زیر محاسبه گردید:

$$\text{Chl. a (mg ml}^{-1}\text{)} = 12.25A663.6 - 2.55A646.6 \quad [1]$$

$$\text{Chl. b (mg ml}^{-1}\text{)} = 20.31A646.6 - 4.91A663.6 \quad [2]$$

گیاهچه‌ها به مدت  $10$  روز در تیمار مذکور نگهداری و سپس از برگ‌های جوان و بالغ در ابتدای مرحله ساقه‌دهی نمونه‌گیری شد و بلافصله در نیتروژن مایع غوطه‌ور شدند. نمونه‌های برگی تا زمان اندازه‌گیری متغیرها در دمای منفی  $80$  درجه سانتی‌گراد نگهداری شدند.

استخراج RNA با استفاده از بافر استخراج پی بایوزول شرکت بیوفلکس (توکیو، ژاپن) صورت گرفت. کیفیت RNA استخراج شده، توسط الکتروفورز روی ژل آگارز  $1/5$  درصد تعیین گردید. سپس سنتز cDNA با روش پیشنهادی شرکت فرمنتاز صورت گرفت و به‌وسیله آغازگرهای زن خانه‌دار PCR با استفاده از GAPDH با استفاده از  $cDNA$  سنتز شده آزمون گردید (Kazemi et al., 2010). جهت ارزیابی الگوی تظاهر زن‌های کاتالاز و متالوتیوئین از دستگاه Bio iQ5 شرکت Rad و کیت سایبر بیوپارس (دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرجستان) که قادر است ارزیابی را در زمان واقعی انجام دهد استفاده شد.

به‌منظور نرمال‌سازی داده‌ها از زن خانه‌دار GAPDH که دارای بیان یکسانی در تمام تیمارها است استفاده شد. آغازگرهای موردنیاز بر اساس اطلاعات موجود در سایت

درصد وزن به حجم) و یک میلی لیتر اسید تیوباربیورتیک 6/0 w/v (درصد) افروده و محلول برای مدت ۳۰ دقیقه در دمای ۱۰۰ درجه سلسیوس قرار گرفت. واکنش با سرد کردن سریع لوله‌ها در داخل بخ متوقف شد و مقدار جذب محلول حاصل را با طول موج ۵۲۲ و ۵۹۰ نانومتر توسط دستگاه جذب نوری اندازه‌گیری گردید.

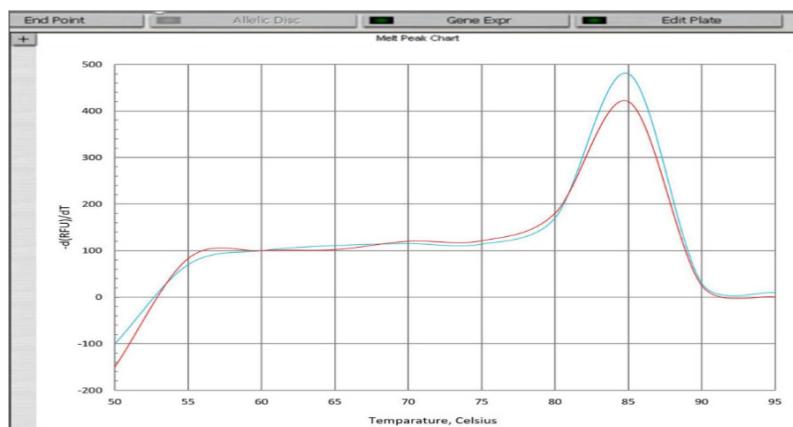
تجزیه و تحلیل آماری داده‌ها و مقایسات میانگین به روش دانکن به وسیله نرم‌افزار SAS 9.1 و رسم نمودارها با برنامه Excel 2010 انجام شد.

برای اندازه‌گیری TBARM (شاخص اکسیداسیون سلولی) از روش هگگ و همکاران (Hageg et al., 1990) با تغییراتی استفاده گردید. مقدار ۰/۵ گرم برگ هموژنیزه و یک میلی لیتر اسیدتری کلرواستیک (15 w/v درصد) به آن اضافه شد. محلول حاضر پس از افزودن ۱۰ میلی لیتر استون به شدت مخلوط شد و با دور ۴۷۵۰ در دقیقه به مدت ۱۵ دقیقه سانتریفوژ گردید. رسوب کوچک حاصل از سانتریفوژ با نیم میلی لیتر استون شستشو و پس از ورتسکس مجدداً با همان دور به مدت ۱۰ دقیقه سانتریفوژ شد، آخرین مرحله چهار مرتبه تکرار شد. سپس به آن مقدار سه میلی لیتر اسید فسفریک (۱

Table 1. Specifications of used primers

جدول ۱. مشخصات آغازگرهای مورد استفاده

نام آغازگر Primer name	توالی آغازگر Primer sequence	طول محصول length of the reaction product	دماز ذوب Melting Temperature (C°)	شماره دسترسی NCBI در NCBI accession number
FOR <i>CAT1</i> ,	5'-CCATCTGGCTCTCCTACTGG-3'		60	
REV <i>CAT1</i> ,	5'-AGAACTTGGACGACGGCCCTGA-3'	141	57.9	E 16461
FOR <i>MT1</i> ,	5'-ACACCAAGGGCAGAGCATAG-3'		51.4	
REV <i>MT1</i> ,	5'-CACTCGTGTGATGGTGTGAG-3'	132	53.9	L 11879
FOR <i>GAPDH</i> ,	5'-TCACCACCGACTACATGACC-3'		60	
REV <i>GAPDH</i> ,	5'-ACAGAACCTCCTCTCAC-3'	121	60	EF 592180



شکل ۲. منحنی ذوب ژن‌های کاتالاز و متالوتیونین در Real Time PCR

Fig. 2. Melting curve of catalase and metallothionein genes in Real Time PCR

کلروفیل به طور قابل توجهی کاهش یافت که با نتایج حاصل از این مطالعه مطابقت داشت. تأثیر فلزات سنگین بر روی پیگمان‌های فتوسنترزی ممکن است به سه دلیل باشد، ۱- با ورود فلزات سنگین به داخل کلروپلاست‌ها و تجمع بالای آن- ها در این اندامک ممکن است تنفس‌های اکسیدانتیو رخ دهد که موجب آسیب‌هایی از قبیل پراکسیداسیون کلروپلاست‌ها می‌شوند (Seregin et al., 2006). همچنین آن‌ها می‌توانند به طور مستقیم ساختار و عملکرد کلروپلاست‌ها را با اتصال به گروه‌های سولفیدریل آنزیم‌ها از هم گسیخته و روی هم رفته بیوسنترز کلروفیل را تحت تأثیر قرار دهند (Srivastava et al., 2006). ۲- فلزات سنگین جذب و انتقال سایر عناصر ضروری از قبیل  $\text{Fe}^{2+}$  و  $\text{Mn}^{2+}$  و  $\text{Zn}^{2+}$  را به وسیله تأثیرات ضدیت مهار می‌نمایند و بنابراین از این طریق ظرفیت سنتز پیگمان‌ها در برگ‌ها تحت تأثیر قرار می‌گیرد (Gardea et al., 2004)، ۳- مشخص شده است که فلزات سنگین در یکی از مراحل آنزیمی تأثیرات مهارکنندگی مستقیم دارند (Singh, 1995). از آنجایی که تجزیه کلروفیل پاسخ عمومی به تنش است، می‌توان نتیجه گرفت که تغییرات در میزان کلروفیل یکی از شاخص‌های مهم تنش محیطی است و تحمل گونه‌ها به تنش را توصیف می‌کند.

## نتایج و بحث

نتایج تجزیه واریانس نشان داد که اثر غلظت‌های مختلف جیوه و اثر رقم بر روی همه صفات بیوشیمیایی اندازه‌گیری شده از لحاظ آماری در سطح احتمال یک درصد معنی‌دار بود (جدول ۲). اثر متقابل جیوه در رقم به جز در رابطه با کلروفیل a و b برای سایر صفات از لحاظ آماری در سطح یک درصد معنی‌دار گردید.

## کلروفیل

نتایج مقایسه میانگین اثر متقابل جیوه در ژنوتیپ نشان داد (شکل ۱) محتوای کلروفیل a و b با افزایش غلظت کلرید جیوه در ژنوتیپ‌های مختلف تحت تیمار غلظت‌های مختلف جیوه کاهش یافت. میزان کلروفیل a و b در ژنوتیپ گنبد (به ترتیب  $4/8$  و  $3/26$  میلی گرم بر گرم وزن تر) در غلظت ۱۵ میکرومولار بیشتر از ژنوتیپ‌های دیگر بود و اختلاف آن نیز با سایر ژنوتیپ‌ها در سطح احتمال ۵ درصد آزمون دانکن معنی‌دار گردید.

سaha و همکاران (Sahu et al., 2011) نشان دادند تیمار گیاهان با  $2/5$  میکرومولار کلرید جیوه باعث افزایش محتوای کلروفیل شد، اما با افزایش بیشتر غلظت کلرید جیوه مقدار

جدول ۲. تجزیه واریانس صفات به صورت اسپلیت پلات در قالب طرح کاملاً تصادفی

Table 2. Analysis of variance of traits as split plot in a completely randomized design

S.O.V	متابع تغییرات	درجه آزادی	میانگین مربوط				
			df	CATI	MT 1	TBARM	کلروفیل a Chlorophyll a
Mercury	جیوه	3	140**	9.23**	2643**	49.3**	28.3**
Error 1	خطای ۱	8	0.91	0.15	12.94	0.26	1.14
Genotype	ژنوتیپ	2	9.08**	10.4**	332.1**	7.73**	14.7**
Mercury×Genotype	ژنوتیپ × جیوه	6	1.59**	1.93**	48.44**	0.32 ns	0.19 ns
Error 2	خطای ۲	16	0.33	0.12	5.861	0.21	0.41
CV%	ضریب تغییرات		12.3	16.5	2.87	5.29	5.31

و \*\* به ترتیب غیر معنی‌داری و معنی‌داری در سطح احتمال یک درصد

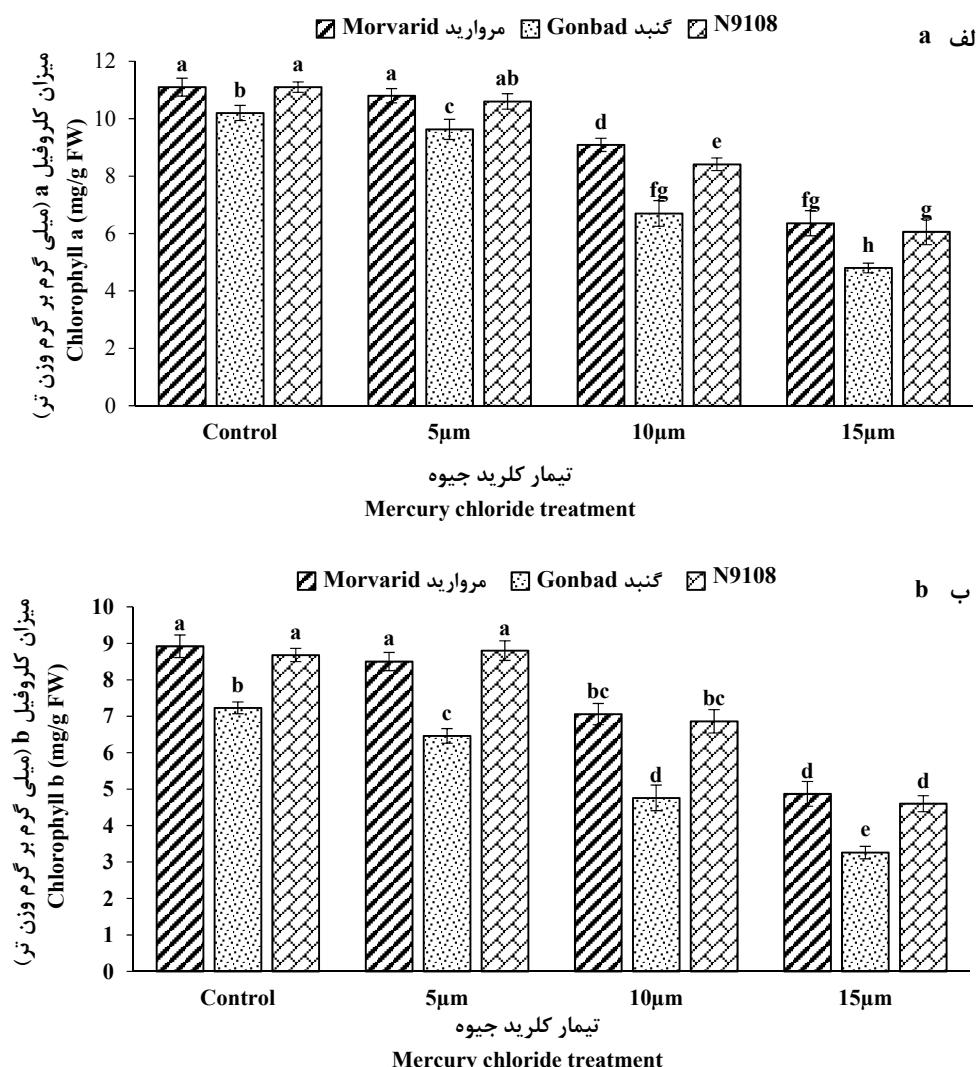
ns, and \*\* non-significant and significant at 1% level respectively

معنی‌داری داشته است که با نتایج حاصل از این پژوهش مطابقت دارد. اسچات و همکاران (Schat et al., 1997)

پارلاک (Parlak, 2016) گزارش کرد که محتوای کلروفیل با افزایش غلظت نیکل در برگ‌های گندم کاهش

فرآیندهای متابولیکی را ممانعت می‌کنند، برای مثال کادمیوم با مهار فعالیت آنزیم پروتوكلروفیلید ردوکتاز با واسطه برهمنکش با گروههای سولفیدریل و نیز مهار آنزیم آمینولینیک‌اسید (ALA) سنتاز باعث کاهش کلروفیل می‌شود (Zengin and Munzuroglu, 2005).

نشان دادند که اضافه کردن فلزات سنگین کروم (۲۵، ۵۰ و ۱۰۰ میکرومولار) و نقره (۵، ۱۰ و ۱۵ میکرومولار) به سلول‌های سالم سیانوباکتریوم و اسپیرولیناپلاتنیس باعث دگرگونی در فعالیت زنجیره انتقال الکترون و فتوسیستم II می‌شود. همچنین فلزات سنگین معمولاً از طریق مهار فعالیت آنزیم



شکل ۳. تغییرات میزان کلروفیل a (الف) و تغییرات میزان کلروفیل b (ب) در غلظت‌های مختلف کلرید جیوه در ارقام موردبررسی  
Fig. 3. Changes in chlorophyll a (a) and chlorophyll b (b) changes under different mercury chloride concentrations

محتوای TBARM در غلظت ۱۵ میکرومولار کلرید جیوه به طور معنی‌داری (در سطح احتمال ۵ درصد آزمون دانکن) بیشتر از سایر غلظتها بود و این افزایش در رقم گندب بیشتر

نتایج مقایسه میانگین‌ها برای اثر متقابل جیوه در ژنوتیپ بر روی میزان اکسیداسیون سلولی نشان داد (شکل ۲) که

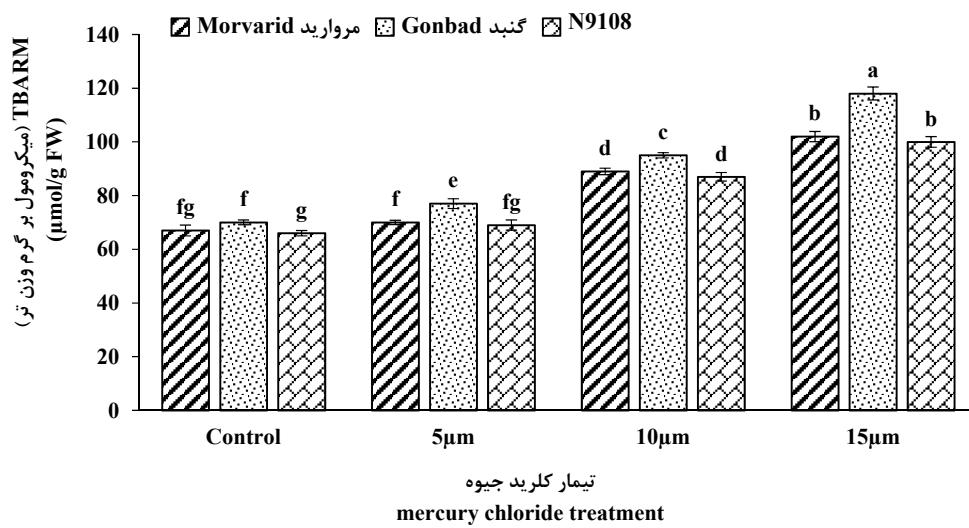
#### اکسیداسیون سلولی

واکنش‌های اکسیداسیون لیپیدها را تسريع کنند. گزارش شده است که با افزایش میزان پراکسیداسیون لیپید در گیاهان تحت تنش کادمیوم، فعالیت آنزیم لیپوکسیژنаз افزایش می‌یابد (Sandhalo et al., 2001).

کاور و همکاران (2012) گزارش کردند که در گیاه گندم با افزایش غلظت سرب محتوای TBARM افزایش یافت. در مطالعه مالار و همکاران (Malar et al., 2014) محتوای TBARM در گیاهچه‌های سنبل آبی بهطور معنی‌داری افزایش و سپس در غلظت‌های بالاتر کاهش یافت. TBARM محصول پراکسیداسیون لیپیدها است که گیاهان تحت استرس قرار دارند و اغلب به عنوان شاخصی از میزان استرس اکسیداتیو مورد استفاده قرار می‌گیرد (Hu et al., 2012). این امر را به فعالیت آنزیم‌های آنتی‌اکسیدانی نسبت می‌دهند تا سطح  $H_2O_2$  را کاهش دهد و بنابراین آسیب سلولی به غشاها را به حداقل برساند (Zhang et al., 2008). غلظت TBARM ناشی از پراکسیداسیون لیپیدها دلالت بر ایجاد رادیکال‌های آزاد در بافت است. اگرچه فرآیندهای تولید ROS در شرایط نرمال آهسته است، اما تنش سبب افزایش تولید آن‌ها می‌شود (Kaur et al., 2012). لذا گونه‌های فعال اکسیژن سبب القای تنش اکسیداتیو و پراکسیداسیون لیپیدی در گیاه می‌شوند (Verma and Dubey, 2003).

از ژنوتیپ‌های مروارید و N9108 دیده شد. این نتایج نشان می‌دهد که آسیب اکسیداتیو به غشا زمانی که گیاهان گندم در معرض غلظت‌های بالاتر کلرید جیوه قرار می‌گیرند بیشتر می‌شود.

ساها و همکاران (Sahu et al., 2011) در مطالعات خود بر روی گندم نشان دادند که میزان مالون‌دی‌آلدهید در ریشه گندم تحت تیمار ۱۰ و ۲۵ میکرومولار کلرید جیوه به ترتیب ۴۵ و ۶۱ درصد افزایش یافت. در برگ گیاهانی که تحت تیمار ۲۵ میکرومولار کلرید جیوه بودند میزان مالون‌دی‌آلدهید در درصد افزایش یافت که با نتایج حاصل در این تحقیق مطابقت داشت. پراکسیداسیون لیپید تحت تأثیر جیوه در برخی از دیگر محصولات زراعی نظری گوجه‌فرنگی (Cho and park, 2000)، خردل (Shiyab et al., 2008) و یونجه (Zhou et al., 2007) گزارش شده است. در هر یک از غلظت‌ها محتوای TBARM در ژنوتیپ‌های مختلف با یکدیگر تفاوت معنی‌دار آماری در سطح احتمال ۵ درصد آزمون دانکن داشتند. در شرایط تنش فرآیندهای مخرب غشاء فعال شده و منجر به پراکسیداسیون لیپیدهای غشاء می‌شوند. به عنوان مثال رادیکال‌های آزاد تنش اکسیداتیو حاصل از شرایط محیطی نامناسب باعث آسیب رساندن به لیپیدها و اسیدهای چرب غشایی شده و رادیکال‌های پراکسی و هیدروکسی پراکسی تولید می‌کنند. رادیکال‌های جدید تولید شده می‌توانند



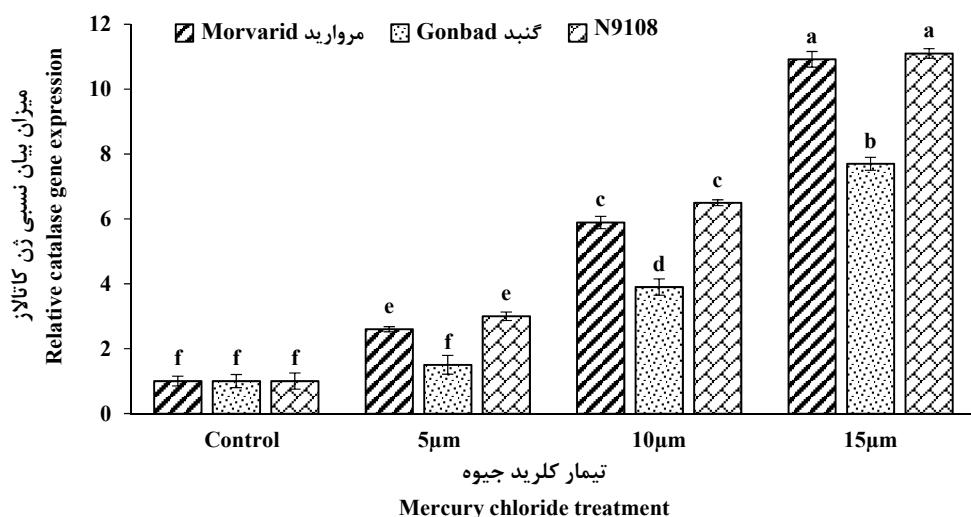
شکل ۴. تغییرات میزان اکسیداسیون سلولی در غلظت‌های مختلف جیوه

Fig. 4. Changes in the amount of oxidation under different concentrations of mercury chloride

2014) در مطالعات خود نشان دادند که در رقم تجن گندم فعالیت کاتالاز تحت تیمار کلرید جیوه ۱۰ و ۲۰ میکرومولار افزایش یافت. برای کم کردن و از بین بردن انواع اکسیژن‌های فعال و اجتناب از آسیب‌های اکسیداتیو در گیاهان فعالیت آنزیم‌های آنتیاکسیدان نظیر کاتالاز و سوپراکسید دیسموتاز و پراکسیداز افزایش می‌یابد (Smeets et al., 2008).

از آنجایی که کاتالاز به حفظ هموستازی اکسیژن فعال در زمان تنش‌های زنده و غیرزنده کمک می‌کند، بنابراین فعالیت آن Magbanua et (al., 2007). Kaur et al., (2012) گزارش CAT کردند که در گیاه به هنگام تنش بیشتر می‌شود (Gratao et al., 2005).

نتایج بررسی بیان نسبی ژن‌های کاتالاز و متالوتیونین نتایج مقایسه میانگین اثر متقابل جیوه در ژنوتیپ برای ژن کاتالاز نشان داد (شکل ۳) که بیشترین میزان بیان این ژن در لاین N9108 و رقم مروارید در غلظت ۱۵ میکرومولار کلرید جیوه بود که به ترتیب با افزایش ۱۱/۱ و ۱۰/۹۲ برابر نسبت به شاهد، اختلاف معنی‌داری در سطح ۵ درصد با سایر تیمارها نشان داد. همچنین کمترین مقدار بیان این ژن در تیمار ۵ میکرومولار کلرید جیوه و در رقم گنبد مشاهده شد که تنها نسبت به تیمار کنترل ۱/۵ برابر افزایش بیان داشت و اختلاف آن با شاهد در سطح ۵ درصد آزمون دانکن معنی‌دار نشد. سaha و همکاران (Sahu et al., 2011) نشان دادند فعالیت کاتالاز در برگ گندم تحت تیمار ۲/۵، ۵ و ۱۰ میکرومولار کلرید جیوه افزایش یافت. کلرید جیوه باعث افزایش فعالیت آنزیم‌های کاتالاز و آسکوربات پراکسیداز در Noorani Azad et al., (Raeesi and Jahanbakhsh, 2010).



شکل ۵. بیان نسبی ژن کاتالاز در غلظت‌های مختلف کلرید جیوه

Fig. 5. Relative expression of catalase gene under different concentrations of mercury chloride

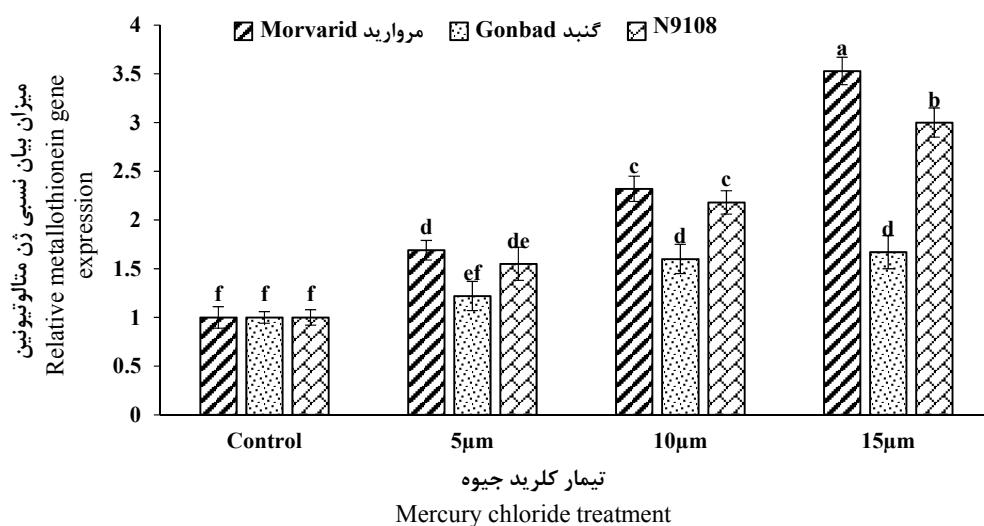
بیان آن نسبت به تیمار شاهد ۳/۵۳ برابر افزایش یافته بود و اختلاف معنی‌داری در سطح ۵ درصد با سایر ژنوتیپ‌ها در شرایط مشابه داشت. کمترین میزان بیان ژن در رقم گنبد در غلظت ۵ میکرومولار کلرید جیوه با بیان ۱/۲۲ برابر نسبت به شاهد مشاهده شد که اختلاف آن‌ها در سطح احتمال ۵ درصد معنی‌دار نبود ولی با سایر ژنوتیپ‌ها در شرایط مشابه

نتایج مقایسه میانگین اثر متقابل جیوه در ژنوتیپ بیان ژن متالوتیونین نشان داد (شکل ۴) که میزان بیان این ژن تحت غلظت‌های مختلف تنش کلرید جیوه در ژنوتیپ‌های مختلف روند افزایشی همگام با افزایش غلظت کلرید جیوه داشت. بیشترین میزان بیان ژن برای ژنوتیپ مروارید در شرایط کاربرد ۱۵ میکرومولار کلرید جیوه مشاهده شد که

شده برای متالوتیونین‌ها پاکسازی رادیکال‌های اکسیژنی و حفاظت سلول‌ها در برابر تنش اکسیداتیو است (Akashi et al., 2004). طی آزمایشی بر روی گیاه آراییدوپسیس تالیانا (AtMT4a) نتایج نشان داده است که بیان ژن متالوتیونین در بافت‌های رویشی در مراحل مختلف رشد، باعث تحمل بیشتر به Zn و Cu می‌شود (Rodriguez-Llorente, Avicennia (2010). همچنین در درخت تاریخته حرا (marina) که ژن AmMT2 را بیان می‌کند تحمل بیشتر به Huang and Wang, Guo et al., 2010). در همین راستا گو و همکاران (Guo et al., 2013) طی پژوهشی بر روی بیان ژن متالوتیونین تحت تنش فلزات سنگین گزارش نمودند، کاربرد کادمیوم (Cd) موجب کاهش بیان این ژن گردید ولی تحت تنش مس (Cu) بعد از ۱۲ ساعت بالاترین مقدار بیان برای این ژن مشاهده گردید.

اختلاف آن در سطح احتمال ۵ درصد معنی‌دار بود. همچنین نتایج نشان داد که در ژنتیک مروراید و N9108 با افزایش غلظت کلرید جیوه روند بیان این ژن افزایشی بود و اختلاف بین سطوح مختلف کاربرد کلرید جیوه در سطح احتمال ۵ درصد معنی‌دار بود. در ژنتیک گندم میزان بیان ژن متالوتیونین در غلظت ۱۵ میکرومولار اختلاف معنی‌داری در سطح احتمال ۵ درصد با بیان آن در غلظت ۱۰ میکرومولار نداشت.

متالوتیونین‌ها به دلیل قابلیت بالای اتصال فلز می‌توانند کاتیون‌های دو ظرفیتی بهویژه روی و مس موردنیاز برای متالوآنژیمهای فاکتورهای رونویسی را تأمین نمایند (Blindauer et al., 2008)، همچنین این پروتئین‌ها قادر هستند با کلاته کردن یون‌های فلزی غیرضروری مانند جیوه سلول‌ها را از آسیب غلظت‌های سمی این فلزات حفظ نمایند (Domenech et al., 2007).



شکل ۶. بیان نسبی ژن متالوتیونین در غلظت‌های مختلف کلرید جیوه

Fig. 6. Relative expression of metallothionein gene under different concentrations of mercury chloride

از آنجایی که میزان کلروفیل به عنوان یکی از اولین شاخص‌هایی که تحت تأثیر تنش اکسیداتیو قرار می‌گیرد، کاهش آن با افزایش غلظت کلرید جیوه بیان گر افزایش شدت تنش است. همچنین ارزیابی مقدار سطح اکسیداسیون سلولی نیز شاخص مطلوبی جهت بررسی تنش اکسیداتیو بوده که مقدار آن نیز با افزایش غلظت کلرید جیوه افزایش یافت. با

نتیجه‌گیری نهایی به طور کلی از نتایج حاصل چنین استنباط می‌شود که تأثیر کاربرد کلرید جیوه موجب بروز تنش اکسیداتیو گردیده و بر فرآیندهای بیوشیمیایی و بیان ژن‌ها در ژنتیک‌های موردمطالعه تأثیرگذار بوده است و همچنین پاسخ ژنتیک‌ها به کاربرد مقادیر مختلف کلرید جیوه متفاوت است.

این ژنتیپ‌ها افزایش کمتری تحت تأثیر افزایش غلظت کلرید جیوه داشت. بر اساس نتایج این تحقیق می‌توان بیان نمود این ژنتیپ‌ها متتحمل به تنفس کلرید جیوه بوده که می‌توان پس از انجام سایر آزمایش‌های تکمیلی از آن‌ها در پژوهش‌های اصلاحی بعدی به عنوان ارقام مطلوب در تحمل به تنفس کلرید جیوه بهره برد.

توجه به نتایج این آزمایش به نظر می‌رسد که سیستم دفاع آنتی‌اکسیدانی از جمله بیان ژن‌های کاتالاز و متالوتیونین نقش مهمی در راهکار دفاعی گیاه گندم در برابر تنفس فلز جیوه ایفا می‌کند. همان‌طور که در نتایج مشاهده گردید میزان بیان ژن کاتالاز و متالوتیونین در ژنتیپ‌های مروارید و N9108 بیشتر بود و کاهش کمتری از نظر مقدار کلروفیل نیز در آن‌ها مشاهده گردید. از طرفی سطح اکسیداسیون سلولی نیز در

## منابع

- Akashi, K., Nishimura, N., Ishida, Y., Yokota, A., 2004. Potent hydroxyl radical-scavenging activity of drought-induced type-2 metallothionein in wild watermelon. Biochemical and Biophysical Research Communications. 323, 72-78.
- Amani, A.L., 2008. Cadmium induced changes in pigment content, ion uptake, proline content and phosphoenol pyruvate carboxylase activity in *Triticum aestivum* seedlings. Australian Journal of Basic and Applied Sciences. 2, 57-62.
- Blindauer, C.A., 2008. Metallothioneins with unusual residues: histidines as modulators of zinc affinity and reactivity. Journal of Inorganic Biochemistry. 102, 507-521.
- Cailin, G., Yan, D., Zegang, W., Dingzhen, W., Yulong, W., Qi, S., Shishi, L., 2008. Responses of wheat seedlings to cadmium, mercury and trichlorobenzene stresses. Journal of Environmental Sciences. 21, 806-813.
- Chelikani, P., Fita, I., Loewen, P.C., 2004. Diversity of structures and properties among catalases. Cellular and Molecular Life Sciences. 61, 192-208.
- Cho, U., Park, J., 2000. Mercury-induced oxidative stress in tomato seedlings. Plant Sciences. 156, 1-9.
- Cobbett, C., Goldsbrough, P., 2002. Phytochelatins and metallothioneins: Roles in heavy metal detoxification and homeostasis. Annual Review of Plant Biology. 53, 159-182.
- Du, Y.Y., Wang, P.C., Chen, J., Song, C.P., 2008. Comprehensive functional analysis of the catalase gene family in *Arabidopsis thaliana*. Journal of Integrative Plant Biology 50, 1318-1326.
- Domenech, J., Orihuela, R., Mir, G., Molinas, M., Atrian, S., Capdevila, M., 2007. The CdII binding abilities of recombinant *Quercus suber* metallothionein: Bridging the gap between phytochelatins and metallothioneins. Journal of Biological Inorganic Chemistry. 12, 867-882.
- Foyer, C.H., Lelandais, M., Kunerk, K.J., 1994. Oxidative stress in plants. Physiology Plant. 92, 696-717.
- Freisinger, E., 2007. Spectroscopic characterization of a fruit specific metallothionein M.acuminata MT3. Inorganica Chimia Acta. 360, 369-380.
- Gardea-Torresdey, J.L., Peralta-Videa, J.R., Montes, M., Rose, G.D., Corral-Diaz, B., 2004. Bioaccumulation of cadmium, chromium and copper by (*Convolvulus arvensis* L.): Impact on plant growth and uptake of nutritional elements. Bioresource Technology. 92, 229-235.
- Gratao, P.L., Polle, A., Lea, P.J., Azevedo, R.A., 2005. Making the life of heavy metal-stressed plants a little easier. Functional Plant Biology. 32, 481-494.
- Guo, J., Xu, L., Su, Y., Wang, H., Gao, SH., Xu, J., Que, Y., 2013. ScMT2-1-3, a Metallothionein Gene of Sugarcane, Plays an Important Role in the Regulation of Heavy Metal Tolerance/Accumulation. BioMed Research International. p.12.
- Hagege, D., Nouvelot, A., Boucard, J., Gaspar, T., 1990. Malondialdehyde titration with thiobarbiturate in plant extracts: avoidance of pigment interference. Phytochemical Analysis, 1, 86-89.
- Hassinen, V., Tervahauta, A.I., Schat, H., Karenlampi, S., 2011. Plant metallothioneins –

- metal chelators with ROS scavenging activity. *Plant Biology*, 13, 225-232.
- Hu, R., Sun, K., Su, X., Pan, Y.X., Zhang, Y.F., Wang, X.P., 2012. Physiological responses and tolerance mechanisms to Pb in two xerophils: *Salsola passerina* Bunge and *Chenopodium album* L. *Journal of Hazardous Materials*. 205, 131-138.
- Huang, G.Y., Wang, Y.S., 2010. Expression and characterization analysis of type 2 metallothionein from grey mangrove species (*Avicennia marina*) in response to metal stress. *Aquatic Toxicology*. 99(1), 86-92.
- Irannezhad, H., Shahbaziyan, N., 2005. Cereals Cultivation. Vol. 1: Wheat. Tehran University Press, Abu Riahan Higher Education Complex. P, 274 [In Persian].
- Islam, E., Yang, X.E., Li, T.Q., Liu, D., 2007. Effect of Pb toxicity on root morphology, physiology and ultrastructure in the two ecotypes of *Elsholtzia argyi*. *Journal of Hazardous Materials*. 147(3), 806-16.
- Kazemi, G., Navabpour, S., Ramezanpour, S.S., 2010. Evaluation of catalase gene expression and morphological traits in two wheat cultivar under salt stress. *Modern Genetic Journal*. 1, 79-87. [In Persian with English summary].
- Kaur, G., Singh, H.P., Batish, D.R., Kumar, R.K., 2012. Growth, photosynthetic activity and oxidative stress in wheat (*Triticum aestivum*) after exposure of lead to soil. *Journal of Environmental Biology*. 33, 265-269.
- Magbanua, Z.V., Moraes, C.M., Brooks, T.D., Williams, W.P., Luthe, D.S. 2007. Is catalase activity one of the factors associated with maize resistance to *Aspergillus flavus*? *Molecular Plant-Microbe Interactions*. 20, 697-706.
- Malar, S., Vikram, S.S., Favas, P.J., Perumal, V., 2014. Lead heavy metal toxicity induced changes on growth and antioxidative enzymes level in water hyacinths [*Eichhornia crassipes* (Mart.)]. *Botanical Studies*. 55, 54-68.
- Moloudi, F., Navabpour, S., Soltanloo, H., Ramezanpour, S.S., Sadeghipour, H., 2013. Catalase and metallothionein genes expression analysis in wheat cultivars under drought stress condition. *Journal of Plant Molecular Breeding*. 1(2), 58-64.
- Noorani azad, H., Hajibagheri, M.R., Chobineh, D., Ejraee, A.K., 2010. The study of HgCl<sub>2</sub> toxicity on the growth and some biochemical traits in Dill (*Anethum graveolens* L). *Journal on Plant Science Researches*. 2, 19-27.
- Parlak, K.U., 2016. Effect of nickel on growth and biochemical characteristics of wheat (*Triticum aestivum* L.) seedlings. *NJAS-Wageningen Journal of Life Sciences*. 76, 1-5.
- Pourakbar, L., Ashrafi, R., 2011. Effect of cadmium on generation of hydrogen peroxide and activities of some antioxidant enzymes in maize (*Zea mays* L.). *Journal of Science*. 9, 484-473.
- Raeesi, S.Y, Jahanbakhsh, S., 2014. The effect of cadmium and mercuric chlorides on some physiological traits of wheat two cultivars. *Journal of Crop Production*, 7(4), 179-195. [In Persian with English Summary].
- Rodriguez-Llorente, I.D., 2010. Expression of the seed-specific metallothionein mt4a in plant vegetative tissues increases Cu and Zn tolerance. *Plant Science*. 178(3), 327-332.
- Sahu, G.K., Upadhyay, S., Sahoo, B.B., 2011. Mercury induced phytotoxicity and oxidative stress in wheat (*Triticum aestivum* L.) plants. *Physiology and Molecular Biology of Plants*. 18(1), 21-31.
- Salehi, M., Kalate Arabi, M., Mosavat, S.A., 2014. Evaluation of Genetic Variation in Spring Bread Wheat Genotypes to Salinity in the North of Golestan Province. *Seed and Plant Improvement Journal*. 30, 305-325. [In Persian with English summary].
- Sandalio, L.M., Dalurzo, H.C., Gomez, M., Romero-Puertas, M.C., Del Rio, L.A., 2001. Cadmium-induced changes in the growth and oxidative metabolism of pea plants. *Journal of Experimental Botany*, 52(364), 2115-2126.
- Schat, H., Sharma, S.S. and Vooijs, R., 1997. Heavy metal- induced accumulation of free proline in a meta-tolerant and a nonotolerant ecotype of *Silene vulgaris*. *Physiologia Plantarum*. 101(3), 477-482.
- Seregin, I.V. Kozhevnikova, A.D., 2006. Physiological role of nickel and its toxic effects on higher plants. *Russian Journal of Plant Physiology*. 53, 257-277.
- Sharma, A., Jha, A.M., Dubey, R.S., Pessarakli, M., 2012. Reactive oxygen species, oxidative damage, and antioxidative defense mechanism in plant under stressful conditions. *Journal of Botany*. 26, 1-26.

- Shiyab, S., Chen, J., Fengxiang, X.H., David, L.M., Fank, B.M., Mengmeng, G., Yi, S., Motasim, A.M., 2008. Mercury-induced oxidative stress in Indian mustard (*Brassica juncea* L.). Environmental Toxicology. 24, 462–471.
- Singh, V.P., 1995. Toxic metal cadmium. In: Trivedy R.K. (ed.), Phytotoxicity and tolerance in plants. Advances in Environmental Science Tehnology, Ashish Publication House, New Delhi. Pp. 225-256.
- Smeets, K., Ruytinx, J., Semane, B., Van Belleghem, F., Remans, T., Van Sanden, S., Cuypers, A., 2008. Cadmium-induced transcriptional and enzymatic alterations related to oxidative stress. Environmental and Experimental Botany. 63(1), 1-8.
- Solhi, M., Malakuti, M.J., Samavat, S., 2005. Distribution and concentration of heavy metals in the life cycle (soil, water, plants, animals and humans). Soil and Water Research Institute, Technical Bulletion, Tehran: Sana Publication. 470, 3-37.
- Srivastava, S., Mishra, S., Tripathi, R. D., Dwivedi, S., Gupta, D.K., 2006. Copper induced oxidative stress and responses of antioxidants and phytochelatins in *Hydrilla verticillata* (L.f.). Royle Aquatic Toxicology. 80(4), 405–415.
- Verma, S., Dubey, R., 2003. Lead toxicity induces lipid peroxidation and alters the activities of antioxidant enzymes in growing rice plants. Plant Science, 164, 645-655.
- Zengin, F.K., Munzuroglu, O., 2005. Effects of some antioxidant chemicals in bean (*Phaseolus vulgaris* L.) seedlings. Acta Biologica Cracoviensis series Botanica, 47(2), 157-164.
- Zhang, C., Luo, L., Xu, W., Ledwith, V., 2008. Use of local Moran's I and GIS to identify pollution hotspots of Pb in urban soils of Galway, Ireland. Science of the Total Environment. 398, 212-221.
- Zhao, Z.S., Wang, S.J., Yang, Z.M., 2008. Biological detection and analysis of mercury toxicity to alfalfa (*Medicago sativa* L.) plants. Chemosphere. 70, 1500-1509.
- Zhou, Z.S., Huang, S.Q., Gou, K., Mehta, S.K., Zhang, P.C., Yang, Z.M., 2007. Metabolic adaptations to mercury-induced oxidative stress in roots of *Medicago sativa* L. Journal of Inorganic Biochemistry. 101, 1-9.



University of Birjand

*Original article*

## Investigation of antioxidant genes and some biochemical traits of bread wheat under mercury metal stress

H. Najafi<sup>1</sup>, S. Navabpour<sup>2\*</sup>, Kh. Zynalinejad<sup>3</sup>

1. Msc student of Agricultural Biotechnology, Gorgan University of Agricultural Sciences and Natural Resources, Iran

2. Associate Professor, Department of Plant Breeding and Biotechnology, Gorgan University of Agricultural Sciences and Natural Resources, Gorgan, Iran

3. Assistant Professor, Department of Plant Breeding and Biotechnology, Gorgan University of Agricultural Sciences and Natural Resources, Gorgan, Iran

Received 28 October 2018; Accepted 6 January 2019

### Abstract

Mercury, as a heavy metal element, plays an important role in contaminating the environment and causing toxicity and stress in living organisms. Among heavy metals, mercury is considered to be the most toxic metal in the environment. This metal is considered as the major environmental pollutant. Base on this, a split plot experiment was conducted in a completely randomized design with 3 replications in hydroponic condition. The treatments consisted of mercury chloride with concentrations (0 as control, 5, 10 and 15  $\mu\text{M}$ ) as main factor and bread wheat genotypes (Morvarid, Gonbad cultivar and N9108 line) as sub factor. Results showed that the expression of catalase and metallothionein gene was increased in Morvarid and N9108 genotypes by mercury chloride and the highest expression of these genes was obtained by treatment with 15  $\mu\text{M}$  mercuric chloride (9.2 and 2.7 times more than control). By increasing the concentration of mercury chloride, there was a significant decrease in the chlorophyll content of different genotypes, as well as mercuric chloride significantly increased the TBARM (cellular oxidative index) in the treated seedlings compared with the control. It can be concluded that the Morvarid cultivar and the promising line N9108 under heavy metal stress showed a better response than the Gonbad. According to the results of this experiment, it seems that the antioxidant defense system plays an important role in the defense strategy of the wheat plant against the tension of mercury metal and this defense system is induced and activated at the transcriptional level to help the plant.

**Keywords:** Catalase, Hydroponic culture, Mercury Chloride, Wheat, Metallothionein, Seedling stage.

\*Correspondent author: Saeed Navabpour; E-Mail: navabpour@yahoo.com