

## اثرات نانوذرات گوگرد برمقدار ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی گیاه رازیانه *Foeniculume vulgar*

رقیه اسکندری، سید مهدی. رضوی، پریسا نصرالهی ،

۱-دانشجوی کارشناسی ارشد رشته فیزیولوژی گیاهی، دانشگاه محقق اردبیلی ، اردبیل

۲-استاد زیست شناسی ، فیزیولوژی گیاهی، دانشکده علوم، دانشگاه محقق اردبیلی ، اردبیل

۳-دانشجوی دکترای رشته فیزیولوژی گیاهی، دانشگاه محقق اردبیلی، اردبیل

### چکیده

رازیانه با نام علمی (*Foeniculum vulgare Mill.*) گیاهی دو ساله یا چند ساله از جنس رازیانه (*Foeniculum*)، تیره چتریان (*Apiaceae*) و راسته آپیالس (*Apiales*) است که در حالت وحشی، به صورت گیاهی چند ساله بوده ولی نوع اهلی آن، گیاهی دو ساله است. نانوذرات گوگرد به عنوان رایج ترین نانوساختار مورد استفاده در مزارع به عنوان عوامل ضد قارچی در نظر گرفته می شوند. کاربردهای مهم دیگری مانند کودها، داروسازی و صنایع نیز دارد. هدف این مطالعه بررسی پارامترهای فیتوشیمیایی گیاه رازیانه تیمار شده با دوزهای مختلف نانوذرات گوگرد سنتز شده سبز (۰، ۰/۱، ۰/۱۰، ۱۰ میلی گرم بر میلی لیتر) است. نانوذرات گوگرد از طریق یک سنتز سبز از عصاره پوست درخت دارچین *Cinnamomum Zeylanicum* و تیوسولفات سدیم سنتز شد. نتایج ما نشان داد که در غلظت ۱ میلی گرم بر میلی لیتر نانوذرات گوگرد، برخی خصوصیات فیتوشیمیایی مانند محتوای فنل، فلاونوئید، تانن و آنتوسیانین افزایش یافت و این افزایش قابل توجه در سطوح برخی متابولیت ها، گیاه را قادر به تحمل تنش های محیطی می کند.

کلمات کلیدی: نانوذرات گوگرد، رازیانه، دارچین، فیتوشیمیایی

## ۱-مقدمه

فناوری نانو علمی در مورد دستکاری و مهندسی مواد در مقیاس ۱۰۰-۱ نانومتر است (Dudo et al., 2011, Khot et al., 2012). به علت اندازه کوچک نانوذرات و سطح تماس بیشتری که دارند، میزان چسبندگی به سطح سلولی افزایش می یابد که منجر به افزایش کارایی آنها میشود (shah and Belozeroval; ۲۰۰۹). کاهش اندازه مواد در حد نانومتر به دلیل افزایش نسبت سطح به حجم باعث تغییر خصوصیات فیزیکی و شیمیایی آنها شده، به گونه ای که ویژگی های مواد در ابعاد نانومتری با خصوصیات آنها در ابعاد بزرگتر از نانومتر بسیار متفاوت خواهد بود (Cho et al; 2005).

فناوری نانو تقریباً در تمام زمینه های علمی کاربرد دارد. از نانوذرات برای رشد گیاهان و کنترل بیماری های گیاهی استفاده می شود (Park et al; ۲۰۰۶). نانوذرات اثرات مثبت و منفی بر عملکردهای مختلف گیاهان دارند (Rico et al; ۲۰۱۱). اثر نانوذرات روی عملکرد هر سیستم زیستی، از جمله گیاهان در درجه اول به خواص فیزیکی نانوذرات، مانند اندازه، شکل، وزن، ترکیب شیمیایی، تغییرات سطح، واکنش پذیری (Khodakovskaya et al; 2012) و غلظت نانوذرات بستگی دارد و از یک گیاه به گیاه دیگر متفاوت است. به طور کلی مطالعات محدودی در زمینه اثر نانوذرات بر گیاهان دارویی و به ویژه نانوذرات سنتز شده به روش زیستی وجود دارد (Gruyer et al; 2013).

گوگرد یکی از مواد مغذی ضروری است که برای رشد و نمو کافی گیاهان مورد نیاز است. گوگرد جزئی ساختاری پیوندهای دی سولفیدی پروتئین، اسیدهای آمینه، ویتامین ها و کوفاکتورهاست.

بیشتر گوگرد موجود در خاک در مواد آلی وجود دارد و از این رو برای گیاهان قابل دسترسی نیست. شکل آنیونی گوگرد (SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>) منبع اصلی گوگرد برای گیاهانی است که عمومادر مقادیر کم در خاک وجود دارند. محلول در آب است، بنابراین به راحتی از خاک خارج می شود. گوگرد و ترکیبات حاوی گوگرد به عنوان مولکول های سیگنال در مدیریت استرس و همچنین فرایندهای متابولیک طبیعی عمل می کنند. آنها همچنین در تداخل شبکه سیگنالینگ پیچیده به عنوان یک مولکول واسطه شرکت می کنند. گیاهان با استفاده از ناقل سولفات اختصاصی خود، سولفات را مستقیماً از خاک جذب می کنند. علاوه بر این، گیاهان همچنین از ناقل گوگرد یک ارگانوسم مرتبط با همزیستی مانند باکتری ها و قارچ ها برای جذب گوگرد از خاک به خصوص در شرایط کم گوگرد استفاده می کنند. بنابراین گوگرد جزئی بسیار مهمی از متابولیسم گیاهان است و تجزیه و تحلیل آن با ابعاد مختلف برای بهبود سلامت کلی

گیاهان و حیوانات وابسته و همچنین انسان بسیار ضروری است. کمبود گوگرد منجر به توقف رشد گیاهان و در نهایت کاهش عملکرد می شود (Om Prakash et al., 2022). واکنش های شیمیایی که در گیاهان روی می دهد به عنوان متابولیسم شناخته می شوند. سلول ها خصوصا سلول های گیاهی دو دسته از ترکیبات را تولید می کنند. متابولیت های اولیه و متابولیت های ثانویه. متابولیت های اولیه مستقیما در رشد و متابولیسم درگیر هستند و شامل کربوهیدرات ها، لیپیدها، پروتئین ها و اسیدهای نوکلئیک می باشند. در گیاهان متابولیت های اولیه طی فرایند فتوسنتز تولید شده و سپس در ساخت ترکیبات سلول نقش آفرینی می کنند. این ترکیبات در حجم زیاد و با ارزش اقتصادی پایین تولید می شوند و عمدتا به عنوان ماده خام صنعت، مواد غذایی و افزودنی ها کاربرد دارند (Van Etten h et al., 2001). متابولیت های ثانویه از بیوسنتز متابولیت های اولیه به دست می آیند و به عنوان ترکیبات فرعی و انتهایی متابولیسم اولیه در نظر گرفته می شوند. همچنین این ترکیبات در فرایندهای متابولیسمی وارد نمی شوند. مهم ترین متابولیت های ثانویه آلکالوئیدها، فنولیک ها، روغن های ضروری، استروئیدها، لیگنین ها، تانن ها و فلاونوئیدها هستند. متابولیت های ثانویه عمدتا در گونه ها و خانواده های خاصی از سلسله گیاهان تولید می شوند. این ترکیبات به مقدار کمی در سلول ذخیره شده و عمدتا در سلول های تخصصی و در مرحله خاصی از چرخه زندگی گیاه تولید می شوند و همین امر استخراج و تخلیص آن ها را در مقایسه با متابولیت های اولیه که در تمام سلول ها تولید می شوند، دشوار می کند. گیاهان دارویی از لحاظ میزان متابولیت های ثانویه بسیار غنی هستند و ترکیبات آنها را در انگلیسی Medicinal یا Official می نامند (Van Etten h et al., 2001).

## ۲- موادوروش ها

### ۱-۲- سنتز نانوذرات گوگرد

به منظوره دست آوردن نانوذرات گوگرد، ابتدا ۱۰۰ گرم پودر دارچین (*C.zeylanicum*) را وزن کرده و ۱۰۰۰ میلی لیتر آب مقطر اضافه می کنیم بعد از جوشاندن به مدت ۱۰ دقیقه و عبود دادن از کاغذ صافی سانتریفیوژ یادور ۲۰۰۰ به مدت ۲۰ دقیقه انجام داده سپس به ۱۰۰ میلی لیتر محلول رویی، تیوسولفات سدیم ( $Na_2S_2O_3$ ) تحت هم زدن به مدت ۱۵ دقیقه در دمای اتاق اضافه شد و سپس با آب مقطر استریل تا ۱۰۰ میلی لیتر رقیق شد. برای ته نشینی یکنواخت گوگرد، اسید کلریدریک (۳۲٪ HCl) قطره قطره به محلول تحت هم زدن ملایم (تا مشاهده شدن رسوب) اضافه شد. پس از اولتراسیون به مدت ۲۰ دقیقه، سانتریفیوژ با دور ۸۰۰۰ به مدت ۱۵ دقیقه انجام گرفت و پس از دورریختن مایع رویی، رسوبات چندین بار با اتانول مطلق و آب مقطر شسته شدند. نانوذرات گوگرد خالص شده درواکیوم در دمای ۶۰ درجه سانتی گراد به مدت ۲۴ ساعت خشک شدند. محصول به صورت پودر زرد روشن ظاهر شد که توسط TGA، XRD، DLS، آنالیز شد. اندازه ذرات نانوذرات ۶۳ نانومتر بود.

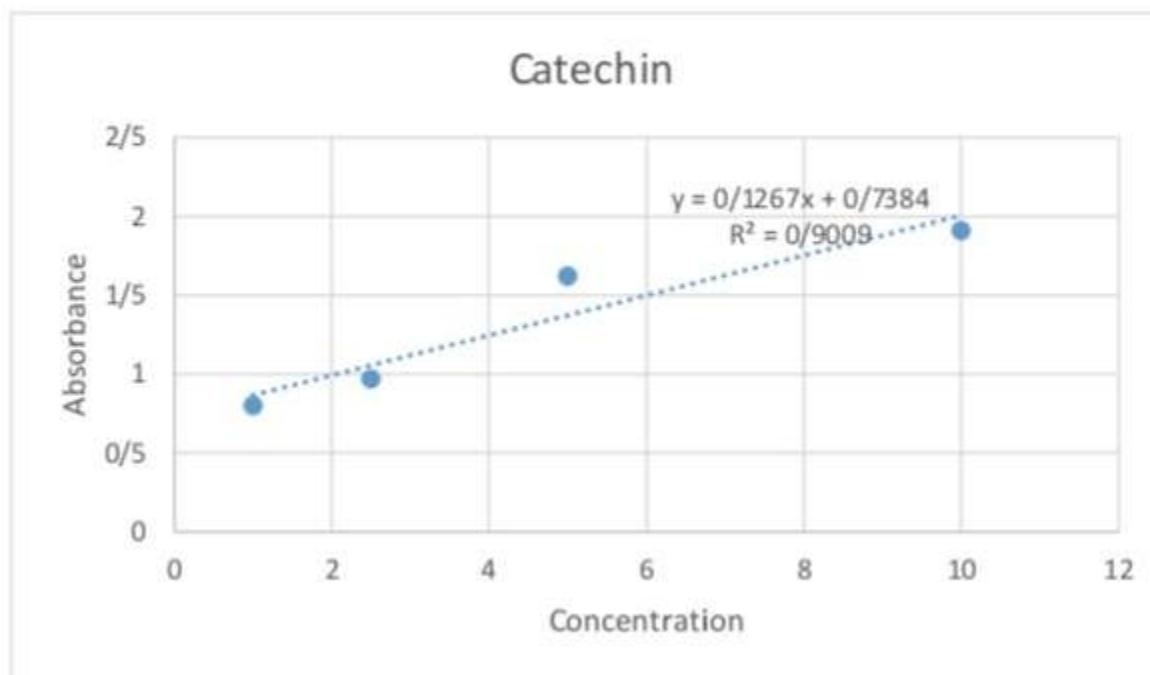
### ۲-۲- مراحل کشت و تیمار

پس از تهیه خاک گلدان ها ، بذور رازیانه مورد کشت قرار گرفتند. بعد از آبیاری و رسیدگی ، محلول نانوذرات گوگرد در غلظت های مختلف (۱/۰۱ و ۰/۱ میلی گرم بر میلی لیتر) بر روی گیاهان رشد کرده در شرایط گلخانه ای، به مدت ۲ هفته اسپری شدند و در این مدت آبیاری گلدان ها با آب مقطر انجام گرفت. پس از برداشت اندام هوایی گیاه، پارامترهایی نظیر میزان پروتئین، میزان آنزیم های آنتی اکسیدانت (آنزیم کاتالاز، آسکوربات پراکسیداز، پلی فنل اکسیداز) مورد بررسی قرار گرفت.

### ۲-۳-سنجش های فیتوشیمیایی

#### ۲-۳-۱-سنجش میزان فلاونوئید ها

میزان فلاونوئید های کل در نمونه مورد بررسی به روش رنگ سنجی توسط آلومینیوم کلراید اندازه گیری شد. ۰,۲ گرم از نمونه گیاهی در ۱۰ میلی لیتر متانول کوبیده و عصاره گیری شد. به ۰,۵ میلی لیتر از عصاره حاصل، ۴,۵ میلی لیتر آب مقطر اضافه شد تا حجم ۵ میلی لیتر بدست آید. به محلول رقیق شده حاصل، ۰,۳ میلی لیتر ۲۵٪ درصد و پس از ۵ دقیقه، ۰,۵ میلی لیتر از ۱۰٪ درصد اضافه گردید. در انتها ۲ میلی لیتر NaOH ۱ مولار و ۲ میلی لیتر آب مقطر اضافه شده و شدت جذب محلول در طول موج ۵۱۰ نانومتر اندازه گیری شد. برای بررسی غلظت فلاونوئید ها، از منحنی استاندارد کاتچین استفاده شد .



شکل ۱-۱-منحنی استاندارد کاتچین

#### ۲-۳-۲-سنجش میزان آنتوسیانین ها

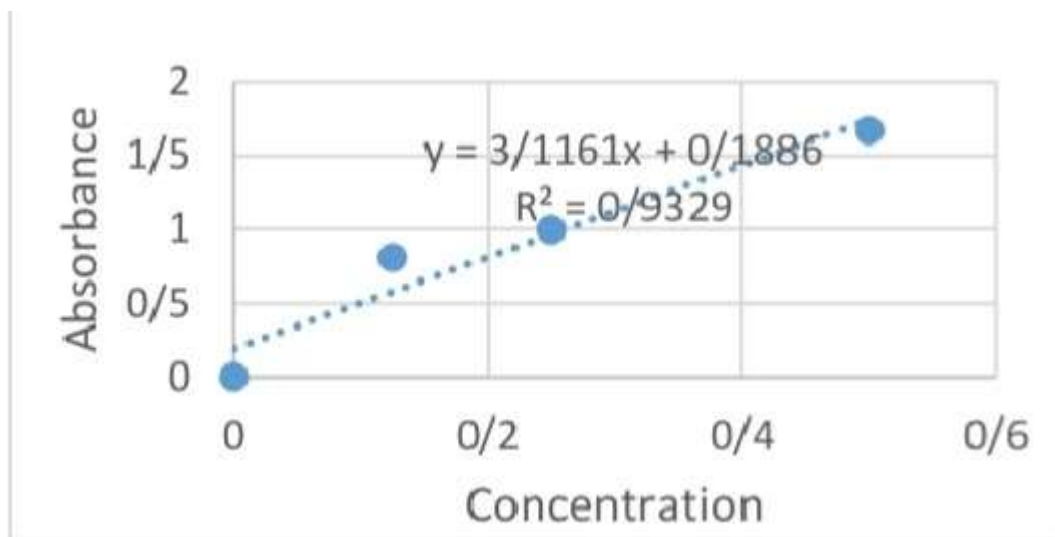
۰٫۵ گرم برگ تازه با مقداری متانول اسیدی به نسبت ۱ به ۹۹ کاملاً ساییده شده و عصاره به مدت ۲۴ ساعت در تاریکی و دردمای ۲۵ درجه سلیسیوس قرار گرفته شد. سپس به مدت ۱۰ دقیقه با سرعت ۱۰۰۰ دور در دقیقه در سانتریفیوژ، سانتریفیوژ شد و جذب محلول رویی در طول موج ۵۵۰ نانومتر اندازه گیری شد. برای محاسبه غلظت، از فرمول  $A = \varepsilon BC$  استفاده شد که A، جذب محلول،  $\varepsilon$  برابر با ۳۳۰۰۰ بر سانتی متر در مول، B مساوی با عرض کووت که مساوی با ۱ سانتی متر بود و C، غلظت کمپلکس بر اساس  $\mu\text{g.g}^{-1}\text{FW}$  باشد.

#### ۲-۳-۳-سنجش تانن کل

۱ میلی لیتر از عصاره متانولی گیاه را با ۱۰۰ میلی گرم PVPP (پلی وینیل پلی پیرولیدون) مخلوط شده و به مدت ۱۵ دقیقه در دمای ۴ درجه سانتیگراد نگهداری شد. سپس به مدت ۱۵ دقیقه در سانتریفیوژ یخچالدار با سرعت ۳۰۰۰ دور در دقیقه، سانتریفیوژ شد. محلول رویی برداشته شده و جذب آن در ۷۶۰ نانومتر اندازه گیری شد. تانن موجود در نمونه، توسط PVPP رسوب داده شده است. بنابراین برای اندازه گیری مقدار تانن کل، باید میزان فنول از میزان تانن کل کم شود. منحنی استاندارد نیز همان منحنی استاندارد گالیک اسید می باشد.

#### ۲-۳-۴-سنجش فنل کل

۰٫۱ گرم از هر نمونه در ۱۰ میلی لیتر اتانول ۹۶ درصد کوبیده و عصاره آن بدست آمد. عصاره بدست آمده به مدت ۲۴ ساعت در تاریکی قرار گرفت. به محلول حاصل ۱ میلی لیتر اتانول ۹۵ درصد، ۰٫۵ میلی لیتر فولین ۵۰ درصد و ۱ میلی لیتر کرینات سدیم ۵ درصد اضافه شد. شدت جذب در طول موج ۷۲۵ نانومتر پس از یک ساعت نگهداری در تاریکی، خوانده شد. منحنی استاندارد برای محاسبه غلظت ترکیب های فنلی کل، نمودار گالیک اسید می باشد.



۱-۲- منحنی استاندارد گالیک اسید

### ۳- یافته های پژوهش

#### ۳-۱- فلاونوئید کل

نتایج به دست آمده از جذب طول موج و بررسی آن ها با معادله منحنی استاندارد کاتچین ، نشان داد میزان فلاونوئید کل ، با اعمال تیمار نانوذرات گوگرد با غلظت ۰,۰۱ در مقایسه با تیمار شاهد کاهش می یابد ولی این کاهش معنادار نیست و در غلظت ۰,۱ و نانوذرات میزان فلاونوئید افزایش معنادار دارد (جدول ۱-۳). تجمع فلاونوئیدها نوعی مکانیسم دفاعی در گیاهان می باشد. این پدیده در بسیاری از گیاهان مشاهده می شود و باعث افزایش ترکیبات فنلی در پاسخ به تنش در گیاه می شود . ( Inse et al.2002 ) بنابراین افزایش فلاونوئیدها در این پژوهش نوعی مکانیسم دفاعی گیاه در تنش اکسیداتیو به حساب می آید.

#### ۳-۲- فنل کل

نتایج حاصل از بررسی داده ها نشان می دهد که مقدار فنول کل در گیاه تحت تیمار نانوذرات گوگرد در غلظت ۰,۰۱ افزایش و در غلظت ۰,۱ کاهش یافت ولی این افزایش و کاهش در غلظت های مربوطه معنادار نبود و غلظت ۱ میلی گرم بر میلی لیتر نانوذرات

تاثیر بسیار خوبی در افزایش میزان فنل کل گیاه داشت. کاهش میزان فنول کل در غلظت ۰,۱ می تواند نشان دهنده کاهش تنش اکسیداتیو در اثر عملکرد فنل در غلظت ۰,۰۱ باشد (جدول ۱-۳).

### ۳-۳- تانن

بررسی داده های حاصل از جذب طول موج تیمارهای مختلف تحت آزمایش با معادله منحنی استاندارد گالیک اسید نشان دهنده تفاوت معنادار داده ها در سطح احتمال ۰,۰۵ بود. غلظت ۰,۱ و ۰,۱ میلی گرم بر میلی لیتر نانوذرات گوگرد باعث کاهش محتوای تانن کل نسبت به تیمار شاهد شده که این کاهش در غلظت ۰,۰۱ معنادار نبود در غلظت ۰,۱ معنادار بود (جدول ۱-۳). تانن همانند فنول جاروب کننده گونه فعال اکسیژن می باشد تغییرات محتوای تانن در غلظت ۰,۱ همانند فنول نشان دهنده نقش مثبت نانوذرات در کاهش رادیکال های آزاد و بهبود شرایط رشد گیاه است. با این حال غلظت بالای نانوذرات گوگرد (۱ میلی گرم بر میلی لیتر) به میزان قابل توجهی محتوای تانن کل را در مقایسه با تیمار شاهد افزایش داد این نشانگر استرس اکسیداتیو در گیاه رازیانه می باشد.

### ۳-۴- آنتوسیانین

نتایج بررسی ها نشان داد که در غلظت ۰,۰۱ نانوذرات گوگرد مقدار آنتوسیانین کاهش یافت که این کاهش نسبت به تیمار شاهد معنادار نبود و با افزایش غلظت نانوذرات گوگرد (۰,۱ و ۱ میلی گرم بر میلی لیتر) مقدار آنتوسیانین نسبت به گروه شاهد افزایش معنی داری داشته اند که این تغییرات هم سو با تغییرات فلاونوئیدها می باشد (جدول ۱-۳). گیاهان برای مقابله با تنش از سازو کارهای مختلفی مانند افزایش متابولیت های ثانویه شامل فلاونوئیدها و آنتوسیانین ها استفاده می کنند، این ترکیبات نقش آنتی اکسیدانی دارند و جاروب کننده گونه های فعال اکسیژن هستند (Ali et al., 2006).

Parameters	Total Tannin ( $\mu\text{gr}/\text{grFW}$ )	Total Phenol ( $\mu\text{gr}/\text{grFW}$ )	Anthocyanin ( $\mu\text{gr}/\text{grFW}$ )	Flavonoids ( $\mu\text{gr}/\text{grFW}$ )
Sulfur Nanoparticle				
Control	۰.۵۰۲۳۳۰۰.۰۲۷۱۸۰ <sup>□</sup>	۰.۵۳۰۰۰۰.۰۲۴۱۷۳ <sup>□□</sup>	۰.۰۷۲۶۷۰.۰۰۲۰۲۸ <sup>□</sup>	۴.۹۱۲۰۰۰.۰۵۲۶۹۱ <sup>□</sup>



۰,۰۱ (mg/ml)	۰,۴۳۳۰۰۰۰,۰۰۷۲۱۱ <sup>□□</sup>	۰,۵۵۵۰۰۰۰,۰۰۵۷۷۴ <sup>□</sup>	۰,۰۷۰۳۳۰۰,۰۰۰۸۸۲ <sup>□</sup>	۴,۸۹۳۳۳۰۰,۰۱۱۶۲۴ <sup>□</sup>
۰,۱ (mg/ml)	۰,۳۲۸۶۷۰۰,۰۲۳۳۹۰ <sup>□</sup>	۰,۴۳۲۰۰۰۰,۰۲۳۶۲۹ <sup>□</sup>	۰,۱۱۲۳۳۰۰,۰۰۲۶۰۳ <sup>□</sup>	۵,۱۹۶۰۰۰۰,۰۴۱۷۶۵ <sup>□</sup>
۱ (mg/ml)	۰,۶۷۶۶۷۰۰,۰۵۹۳۰۸ <sup>□</sup>	۰,۷۶۴۰۰۰۰,۰۵۷۰۱۲ <sup>□</sup>	۰,۱۳۱۳۳۰۰,۰۰۲۱۸۶ <sup>□</sup>	۵,۰۸۵۶۷۰۰,۰۰۴۳۳۳ <sup>□</sup>

جدول ۱-۳- نتایج حاصل از آنالیز آماری یک فاکتوریل پارامترهای فیتوشیمیایی

اعداد، میانگین ۳ تکرار ± انحراف معیار، حروف متفاوت نشان دهنده ی وجود اختلاف معنی دار است (P<0.05)

#### ۴- بحث

نتایج تحقیق حاضر نشان داد که سنتز سبز نانوذرات گوگرد از تیوسولفات سدیم از طریق عصاره پوست درخت دارچین که دارای ترکیبات پلی فنلی به عنوان عوامل احیاکننده موثر است، انجام شد. بدیهی است که پوست درخت دارچین دارای مقدار قابل توجهی آنتی اکسیدان قوی مانند ترکیبات پلی فنلی است (Krishnakumar et al. 2014)

به خوبی شناخته شده است که عنصر گوگرد به عنوان یک ماده مغذی ضروری در گیاهان، عملکردهای مختلفی ایفا می کنند و به خاطر اهمیت ویژه ای که در ساختار و عملکرد برخی کوآنزیم ها دارد، نقش مهمی در فرایندهای متابولیکی برعهده دارد. علاوه بر این، این ماده در ساختار برخی اسیدهای آمینه ضروری و متابولیت ها نیز به کار می رود (Hasanuzzaman et al. 2018). بنابراین گوگرد علاوه بر تاثیرش بر رشد گیاه در شرایط طبیعی، در پاسخ به شرایط نامطلوب و القای مکانیسم دفاعی گیاه تحت تنش های محیطی نیز می تواند نقش مهمی داشته باشد (Capaldi et al. 2015)

با افزایش غلظت موادمغذی مانند گوگرد، انواع رادیکال های آزاد تولید می شود که باعث ایجاد تنش اکسیداتیو در گیاهان می شود. تجمع ترکیبات فنلی مکانیسمی برای افزایش سازگاری و بهبود رشد گیاه در شرایط محیطی نامساعد است. نتایج این تحقیق نشان داد که افزایش غلظت نانوذرات گوگرد (۱ میلی گرم بر میلی لیتر) باعث افزایش معنی دار فلاونوئیدها، فنل کل، تانن و محتوای آنتوسیانین گیاه رازیانه در مقایسه با تیمار شاهد می شود. که مطابق با نتایج به دست آمده از اثر نانوذرات گوگرد بر گیاه کاهو (Najafi et al. 2020) و اثر نانوذرات نقره روی سیب زمینی (Bagherzadeh Homaei و Ehsanpour, 2015) و آرابیدوپسیس (Nair و Chung, 2014) است. ترکیبات فنلی در شرایط مطلوب محیطی نیز در سلول گیاهی سنتز می شوند، با وجود این، تنش های محیطی مختلف مقدار آنها را در سلول تغییر می دهند. (Kliebenstein, 2004) ترکیبات فنلی دارای ویژگی آنتی اکسیدانی هستند که با



جمع آوری و احیای گونه های فعال اکسیژن از اکسیداسیون متابولیت های حیاتی سلول پیشگیری کرده و مانع بروز تنش اکسیداتیو در سلول های گیاهی می شود (Rice-Evans et al., 1997; Myung. Min et al., 2009)

گیاهان برای مقابله با تنش ها از سازو کارهای مختلفی مانند افزایش متابولیت های ثانویه شامل فلاونوئیدو آنتوسیانین استفاده می کنند. این ترکیبات نقش آنتی اکسیدانی دارند و جاروب کننده گونه های فعال اکسیژن هستند (Ali et al, 2006)

فلاونوئیدها به عنوان جاروب کننده های رادیکال های آزاد هستند و همچنین قادرند بسته به ساختار مولکولی خود به عنوان کلاتورهای فلزی عمل کنند (Soczynska-Kordala et al., 2001)

در مطالعه حاضر، تحت غلظت ۰,۰۱ میلی گرم بر میلی لیتر نانوذرات گوگرد، محتوای فلاونوئید کاهش و در غلظت (۱ و ۱۰) نانوذرات گوگرد افزایش داشت. افزایش مقدار فلاونوئیدها توسط فلزات نقره و کروم در گیاه *Ononis arvensis* (Tumova and Polivkova, 2006) و نیز توسط فلز مس در گیاه *Digitalis lanata* گزارش شده است (Bota and Deliu, 2011). فلاونوئیدها دارای گروه های هیدروکسیل و کربوکسیل هستند که قادرند به طور اختصاصی به عناصر سنگین پیوند برقرار کنند (Jung et al, 2003). تغییرات میزان فلاونوئید همسو با تغییرات آنتوسیانین در غلظت های مربوطه میباشد. افزایش محتوای آنتوسیانین و فلاونوئید در گیاه کاهو تحت تیمار نانوذرات گوگرد (Najafi et al, 2020) گزارش شده است.

آنتوسیانین ها از مهم ترین ترکیبات آنتی اکسیدانی در گیاهان هستند. این ترکیبات نه تنها رادیکال های آزاد را از بین می برند، بلکه از تولید بیشتر آنهادر گیاه جلوگیری می کنند. آنتوسیانین ها به احتمال زیاد باعث تسهیل ورود فلزات سنگین به واکوئل سلول ها و در نتیجه جمع آوری آنها از سایر بخش ها می شوند (Tripathi et al., 2006). بیشتر مطالعات اخیر نشان داده است که آنتوسیانین ها در پاسخ به انواع تنش، از جمله تنش فلزات سنگین، سنتز شده اند (Hale et al., 2001). Kalantari و (۲۰۰۵) گزارش کردند که کادمیوم در غلظت های بالا باعث افزایش آنتوسیانین در گیاه کلزا شده است. Walbot و Marrs (۱۹۹۷) بیان کردند که کادمیوم میتواند سنتز آنزیم گلوکوتانیون-S-ترانسفراز (GST) را تحریک و به تولید آنتوسیانین منجر شود. GST، آنزیم کلیدی در مرحله نهایی بیوسنتز آنتوسیانین است. (Schreder et al., 2003) همچنین، گزارش شده است که مولیبدن باعث افزایش میزان آنتوسیانین در گیاه کلزا (Kutchan, 1995) و فلز مس باعث افزایش آنتوسیانین در گیاه شیرین بیان می شود (سلطانی نژاد و همکاران، ۱۳۹۲). با توجه به مطالعات یاد شده میتوان احتمال داد که در پژوهش حاضر نیز نانوذرات گوگرد با تحریک بیان ژن های درگیر در تولید متابولیت ثانویه از جمله GST به افزایش تولید آنتوسیانین منجر شده باشد.

فعالیت ترکیبات فنلی مربوط به خواص اکسیداسیون -احیاء آنهاست که نقش مهمی در جذب و خنثی سازی رادیکال های آزاد، فرونشانی اکسیژن های فعال و یا پراکسیدازهای تجزیه کننده دارد (Javanmardi et al, 2002).

نتایج حاصل از اندازه گیری ترکیبات فنلی کل نشان داد که افزایش غلظت نانوذرات گوگرد (۱ میلی گرم بر میلی لیتر) میزان ترکیبات فنلی بطور معنی داری افزایش می یابد و بیشترین میزان ترکیبات فنلی در گیاه رازیانه در غلظت ۱ میلی گرم بر میلی لیتر نانوذرات

گوگرد مشاهده می گردد. ترکیبات فنلی به عنوان یکی از ترکیبات آنتی اکسیدان شناخته شده اند که با مکانیسم های متعدد مثل ربایش رادیکال های آزاد، خاموش کردن اکسیژن یکتایی، کلاته کردن یون های فلزی و یا قرار گرفتن به عنوان سوبسترای آنزیم های پراکسیداز، نقش آنتی اکسیدانی خود را ایفا می کنند. این ترکیبات همچنین با انتقال سریع هیدروژن به رادیکال های لیپید، از ادامه زنجیره پراکسیداسیون لیپیدها ممانعت می کنند (Chu and chang, 2000) ترکیبات فنلی در شرایط طبیعی در سلول سنتز می گردند، اما تنش های محیطی مقدار آنها را در سلول تغییر میدهند. تغییر در بیوسنتز آنزیم های بیوسنتزکننده یا تجزیه کننده این ترکیبات بر مقدار آنها در سلول تأثیر می گذارد. فلاونوئیدها، آنتوسیانین ها، تانن ها، هیدروکسی سینامیک استرها و لیگنین ها از ترکیبات فنلی و جزء متابولیت های ثانویه حاصل از مسیر فنیل پروپانوئید هستند که در بافت های گیاهی به وفور یافت می شوند. آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز (PAL) آغازگر مسیر فنیل پروپانوئید است که L-فنیل آلانین را با دامیناسیون به ترانس سینامیک اسید تبدیل می کند (Solecka, ۱۹۹۷). فنیل آلانین آمونیالیاز یک آنزیم کلیدی است که نقش موثری در تغییر مسیر کربن از متابولیسم اولیه به سمت تولید ترکیبات فنلی دارد (Hopkins, 1999) افزایش فعالیت آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز که اولین آنزیم مسیر بیوسنتز فنل ها است، در پاسخ به برخی تنش های زیستی و غیرزیستی گزارش شده است. آنزیم PAL می تواند به عنوان آنزیم آنتی اکسیدان در نظر گرفته شود، زیرا دارای خاصیت به دام اندازی رادیکال های اکسیژن از طریق ترکیبات فنلی تولید شده است (Tian and Li, 2007). در گیاه بابونه تحت تنش کادمیوم و مس نیز افزایش فعالیت آنزیم PAL گزارش شده است (Kovacic, 2007) افزایش میزان ترکیبات فنلی در گیاه بادنجهویه تحت تأثیر سلیوم نیز گزارش شده است (حبیبی و همکاران، ۱۳۹۵).

با توجه به نتایج حاصل از این تحقیق و افزایش میزان ترکیبات فنلی کل در گیاه رازیانه تحت تیمار نانوذرات گوگرد، به نظر می رسد که افزایش ترکیبات مختلف فنلی (به عنوان یک جزء آنتی اکسیدان غیرآنزیمی) نقش بسیار مهمی در پاسخ گیاه رازیانه به تنش ایجاد شده ایفا می کند. این ترکیبات آنتی اکسیدان های نیرومندی در بافت های گیاهی تحت شرایط تنش می باشند و این خاصیت به دلیل ساختار اسکلتی و گروه فنل این متابولیت ها است. گروه های هیدروکسیل آزاد متصل به حلقه آروماتیک به وسیله جاروبگری رادیکال ها و سایر مکانیسم ها مانند فروکشی اکسیژن یکتایی، آسیب های اکسیداتیو را کم کرده و به این ترتیب ساختارهای سیتوپلاسمی و کلروپلاستی را از تأثیرات منفی تنش محافظت می کنند و همچنین با عمل لیپواکسیژناز از اکسیداسیون لیپید جلوگیری می کنند. گزارش مشابهی مبنی بر افزایش بیوسنتز ترکیبات فنلی تحت شرایط تنش اکسیداتیو توسط Mohdaly و همکاران (۲۰۰۹) ارائه گردید. در سال های اخیر ترکیبات فنلی به دلیل داشتن خاصیت آنتی اکسیدانی و ضدسرطانی به شدت مورد توجه قرار گرفته است.

تانن ها از جمله ترکیبات فنلی موجود در گیاه هستند که دارای عمل آنتی اکسیدانی نیز هستند. گیاهان غنی از تانن نظیر چای که به زیادی منگنز مقاوم هستند، توسط کلاته شدن مستقیم فلز منگنز با ترکیبات فنلی در برابر مقدار زیاد آن محافظت می شوند. کلاته شدن مستقیم با اتصال با پلی فنل ها در گیاهان تیره *Nymphaea* که در تنش با فلزات سنگین کادمیوم، سرب و جیوه قرار گرفتند نیز گزارش شده است (Lavid et al., 2002).

با توجه به نتایج حاصل از این تحقیق، میزان تانن کل تحت تیمار نانوذرات گوگرد در غلظت ۰,۱ و ۰,۱ میلی گرم بر میلی لیتر نسبت به تیمار شاهد کاهش یافت که این کاهش در غلظت ۰,۰۱ معنادار نبود و در غلظت ۰,۱ کاهش معناداری در مقایسه با تیمار شاهد نشان داد. بیشترین میزان تانن کل در بالاترین غلظت نانوذرات گوگرد (۱ میلی گرم بر میلی لیتر) مشاهده شد. محتوی تانن کل گیاه هم از اعضای سیستم آنتی اکسیدانی غیر آنزیمی در گیاه می باشد که با جاروب کردن گونه های فعال اکسیژن، مکانیسم دفاعی گیاه را در برابر تنش اکسیداتیو آماده می کند. کاهش محتوی تانن کل در غلظت ۰,۱ نشان دهنده فعالیت آنتی اکسیدانی آنزیمی گیاه در کنار فعالیت سیستم غیر آنزیمی می باشد. این تغییرات می توانند نشان دهنده تاثیر تیمار نانوذرات گوگرد در مکانیسم دفاعی و بهبود عملکرد آن باشد.

#### ۶- نتیجه گیری کلی

در این پژوهش، محلول پاشی نانوذرات گوگرد با اندازه متوسط ۶۰ نانومتر با غلظت های مختلف بر روی اندام هوایی گیاه رازیانه باعث بهبود برخی پارامترهای فیتوشیمیایی در این گیاه شد. موثرترین غلظت این نانوذرات برای بهبود ویژگی های فیتوشیمیایی رازیانه، ۱ میلی گرم بر میلی لیتر که بالاترین غلظت اعمال شده بود، تعیین شد. به عنوان نتیجه گیری کلی، استفاده از نانوذرات گوگرد با غلظت ۱ میلی گرم بر میلی لیتر، برای افزایش میزان متابولیت های ثانویه به هدف استفاده در صنایع دارویی و نیز بهبود رشد و ویژگی های فیتوشیمیایی این گیاه پیشنهاد می شود.

#### ۷- منابع

- حبیبی، ق.، قربانزاده، پ. و عابدینی، م. (۱۳۹۵) تأثیر سلنیوم بر برخی ویژگیهای فیزیولوژیک گیاه دارویی بادرنجبویه. نشریه علمی تحقیقاتی گیاهان دارویی و معطر ایران ۷۸: ۶۹۸-۸۱۵

- Ali, M. B., Khatun, S., Hahn, E. J. and Paek, K. Y. (2006) Enhancement of phenylpropanoid enzymes and lignin in Phalaenopsis orchid and their influence on plant acclimatisation at different levels of photosynthetic photon flux. *Plant Growth Regulation* 49: 137-146.

-- Bagherzadeh Homae M, Ehsanpour AA (2015) Physiological and biochemical responses of potato (*Solanum tuberosum*) to silver nanoparticles and silver nitrate treatments under in vitro conditions. *Indian J Plant Physiol* 20(4):353-359

- Bota, C. and Deliu, C. (2011) The effect of copper sulphate on the production of flavonoids in *Digitalis lanata* cell cultures. *Farmacia* 59: 113-118.

- Capaldi FR, Grata~o PL, Reis AR, Lima LW, Azevedo RA (2015) Sulfur metabolism and stress defense responses in plants. *Tropical Plant Biol* 8:60–73
- Cho, K. H., Park, J. E., Osaka, T. and Park, S. G. (2008)  $\text{Ag}^+$  and preservative effects of nanosilver ingredient. *Electrochimica Acta* 51: 956-960.
- Chu, Y. H. and Chang, C. L. (2000) Flavonoid contents of several vegetable and their antioxidant activity. *Journal of Agriculture and Food Science* 80: 561-566.
- Dudo, A., Choi, D. and Scheufele, D. A. (2011) Food nanotechnology in the news. Coverage patterns and thematic emphases during the last decade. *Appetite* 56: 78-89.
- Gruyer, N., Dorais, M., Bastien, C., Dassylva, N. and Triffault-Bouchet, G. (2013) Interaction between silver nanoparticles and plant growth. In: International symposium on new technologies for environment control, energysaving and crop production in greenhouse and plant factory–greensys, Jeju, Korea, 6–11 Oct.
- Hale, K. L., McGrath, S. P., Lombi, E., Stack, S. M., Terry, N., Pickering, I. J., George, E. A. and Pilon-Smits, E. A. H. (2001) Molybdenum sequestration in Brassica species. a role for anthocyanins? *Plant Physiology* 126: 351-358.
- Hasanuzzaman M, Hossain MS, Bhuyan MHMB, Al Mahmud J, Nahar K, Fujita M (2018) The role of sulfur in plant abiotic stress tolerance: molecular interactions and defense mechanisms. In: Hasanuzzaman M, Fujita M, Oku H, Nahar K, HawrylakNowak B (eds) *Plant nutrients and abiotic stress tolerance*. Springer, Singapore, pp 221–252
- Inze D, Montagu M V. (2000) *Oxidative stress in plants*. TJ International Ltd, padstow, Cornwall. Great Britain :321.
- Javanmardi J; Khalighi A; Khashi A; Bais HP and Vivanco JM. Chemical characterization of Basil (*Ocimum basilicum* L.) found in local accessions and used in traditional medicines in Iran. *J. Agricultural and Food Chem.* 2002; 50: 5878 - 83.
- Jung, C. H., Maeder, V., Funk, F. and Frey, B. (2003) Release of phenols from *Lupinus albus* L. roots exposed to Cu and their possible role in Cu detoxification. *Plant and Soil* 252: 301-312.

- Kalantari, M. K. and Oloumi, H. (2005) Study the effects of CdCl<sub>2</sub> on lipid peroxidation and antioxidation compounds content in Brassica Napus. Iranian Journal of Science and Technology 29: 201-208.
- Khodakovskaya, M. V., de Silva, K., Biris, A. S., Dervishi, E. and Villagarcia, H. (2012) Carbon nanotubes induce growth enhancement of tobacco cells. ACS Nano 6:2128.
- Khot, L. R., Sankaran, S., Maja, J. M., Ehsani, R., and Schuster, E. W. (2012) Applications of nanomaterials in agricultural production and crop protection: a review. Crop protection 35: 64-70.
- Kliebenstein, D. J. (2004) Secondary metabolites and plant/environment interactions: a view through Arabidopsis thaliana tinged glasses. Plant Cell and Environment 27: 675-684.
- Kovacik, J. and Backor, M. (2007) Phenylalanine ammonialyase and phenolic compounds in chamomile tolerance to cadmium and copper excess. Water, Air and Solil Pollution 185: 185-193
- Krishnakumar IM, Issac A, Johannah NM, Ninan E, Maliakel B, Kuttan R (2014) Effects of the polyphenol content on the anti-diabetic activity of Cinnamomum zeylanicum extracts. Food Funct 5:2208-20
- Kutchan, T. M. (1995) Anthocyanin biosynthesis (maize and Arabidopsis genes) secondary metabolite derivatives. Plant Cell 7: 1059-1070
- Lavid, N. S., Yarden, O. and Tel-Or, E. (2002) The involvement of polyphenols and peroxidase activities in heavy metal accumulation by epidermal glands of waterlily (Nymphaeaceaea). Planta 212: 323- 328
- Marrs, K. A. and Walbot, V. (1997). Expression and RNA splicing of the maize glutathione S-transferase Bronze2 gene is regulated by cadmium and other stresses. Plant Physiology 113: 93-102
- Mohdaly, A. A. A., Sarhan, M. A. and Smetank, I. (2009) Antioxidant properties of various solvent extracts of potato peel, sugar beet pulp and sesame cake. Journal of the Science of Food and Agriculture 90: 218-226.

- Myung-Min, H., Trick, H. N. and Rajasheka, E. B. (2009) Secondary metabolism and antioxidant are involved in environmental adaptation and stress tolerance in lettuce. *Journal of Plant Physiology* 166: 180-191.
- Nair PMG, Chung IM (2014) Assessment of silver nanoparticle induced physiological and molecular changes in *Arabidopsis thaliana*. *Environ Sci Pollut Res* 21:8858–8869
- Najafi S, Razavi SM, Khoshkam M, Asadi A (2020) Effects of green synthesis of sulfur nanoparticles from *Cinnamomum zeylanicum* barks on physiological and biochemical factors of Lettuce (*Lactuca sativa*). *Physiol Mol Biol Plants* 26:1055-1066
- Om Prakash Narayan, Paras Kumar, Bindu Yadav, Meenakshi Dua & Atul Kumar Johri (2022): Sulfur nutrition and its role in plant growth and development, *Plant Signaling & Behavior*, DOI: 10.1080/15592324.2022.2030082
- Park, H. J., Kim, S. H., Kim, H. J. and Choi, S. H. (2006) A new composition of nanosized silica-silver for control of various plant diseases. *The plant pathology journal* 22: 295-302.
- Rice-Evans, C. A., Miller, N. J. and Paganga, G. (1997) Antioxidant properties of phenolic compounds. *Trends Plant Science* 2: 152-159.
- Rico, C. M., Majumdar, S., Duarte-Gardea, M, Peralta-Videa, J. R. and GardeaTorresdey, J. L. (2011) Interaction of nanoparticles with edible plants and their possible implications in the food chain. *Journal of agricultural and food chemistry* 59:3485–3498.
- Schreder, P., Fischer, C., Debus, R. and Wenzel, A. (2003) Reaction of detoxification mechanism in suspension cultured spruce cells (*picea abies* L.) to heavy metals in pure mixture and in soil elutes. *Environmental Science and Pollution Research* 10: 225-234
- Shah, V. and Belozeroval, I. (2009) Influence of metal nanoparticles on the soil microbial community and germination of lettuce seeds. *Water, Air, and Soil Pollution* 197: 143-148.
- Chu, Y. H. and Chang, C. L. (2000) Flavonoid contents of several vegetable and their antioxidant activity. *Journal of Agriculture and Food Science* 80: 561-566.
- Soczynska-Kordala, M., Bakowska, A., Oszmianski, J. and Gabrielska, J. (2001) Metal ion flavonoid associations in bilayer phospholipid membranes. *Cellular and Molecular Biology Letters* 6: 277-281



- Solecka, D. (1997) Role of phenylpropanoid compounds in plant responses to different stress factor. *Plant Physiology* 19: 257-268.
- Tian, X. and Li, Y. (2007) Nitric oxide treatment alleviates drought stress in wheat seedlings. *Biologia Plantarum* 50: 775-778.
- Tripathi, B. N., Mehta, S. K., Amar, A. and Gaur, J. P. (2006) Oxidative stress in *scenedemus* sp. during short and long-term exposure to Cu and Zn. *Chemosphere* 62: 538-544.
- Tumova, L. and Polivkova, D. (2006) Effect of AgNO<sub>3</sub> on the production of flavonoids by the culture of *Ononis arvensis* L. in vitro. *Ceska Slovenska Farmacie* 55: 186-188.
- Van Etten H, Temporini E, Wasmann C, 2001. Phytoalexin (and phytoanticipin) tolerance as a virulence trait: why is it not required by all pathogens? *Physiological and Molecular Plant Pathology*, 59: 83 -93 .