



## دور السيلينيوم النانوي في تخفيف الاثار الضارة للرصاص على نخيل التمر

*Phoenix dactylifera L.*

فراص مهدي الحمود

علي شاكر مهدي \*

مركز ابحاث النخيل-جامعة البصرة-العراق

\*الباحث المراسل: [ali.mahdi@uobasrah.edu.iq](mailto:ali.mahdi@uobasrah.edu.iq)

## الخلاصة

هدفت هذه الدراسة إلى تقييم دور السيلينيوم النانوي (Se NPs) في تخفيف الاثار الضارة على نخيل التمر الناتجة عن التلوث بالرصاص. نفذت التجربة وفق تصميم القطاعات العشوائية الكاملة، إذ طبقت أربعة تركيز من الرصاص (0، 50، 100 و 150 ملغم.لتر<sup>-1</sup>) وثلاثة تركيز من السيلينيوم النانوي (0، 100 و 200 ملغم.لتر<sup>-1</sup>) رشا على الأوراق فسائل نخيل بذرية من نخيل التمر بعمر ثلاثة سنوات ولمدة ستة أشهر. أظهرت النتائج أن زيادة تركيز الرصاص أدت إلى انخفاض معنوي في محتوى الكلورو菲ل والبروتينات الكلية، يقابلها ارتفاع معنوي في الأحماض الأمينية والمذابات المتواقة ومؤشرات الإجهاد التأكسدي، بما في ذلك بيروكسيد الهيدروجين ومركب Malondialdehyde(MDA)، فيما انخفض مؤشر ثباتية الاغشية الخلوية (MSI) Membrane stability index (MSI) ، مع زيادة نشاط مضادات الأكسدة الإنزيمية وغير الإنزيمية. في المقابل، أسمهم تطبيق السيلينيوم النانوي، ولا سيما عند تركيز 100 ملغم.لتر<sup>-1</sup>، في التخفيف من هذه التأثيرات السلبية من خلال تعزيز آليات الدفاع المضادة للإجهاد التأكسدي، إذ زاد من نشاط إنزيمي الكاتاليز (CAT) والبيروكسيديز(POD) ، وعزز تركيز المذابات المتواقة مثل البرولين والكلايسين بيتاين والكاروتين، و المحافظة على محتوى البروتينات الكلية والكلورو菲ل. كما أظهرت النتائج أن التركيز المعتمد من السيلينيوم النانوي (100 ملغم.لتر<sup>-1</sup>) كان الأكثر كفاءة، في حين تسبب التركيز الأعلى (200 ملغم.لتر<sup>-1</sup>) في إحداث تأثيرات إيجابية ضارة. تشير نتائج الدراسة إلى أن السيلينيوم النانوي يمثل استراتيجية واعدة لتعزيز مقاومة نخيل التمر لـإجهاد المعادن الثقيلة، سيما الرصاص.

الكلمات المفتاحية : المعادن الثقيلة ، التلوث ، الإجهاد البيئي ، CAT ، POD

## المقدمة

## Introduction

يعد نخيل التمر (*Phoenix dactylifera* L.) من أقدم وأهم المحاصيل الزراعية في الشرق الأوسط وشمال إفريقيا. وله قيمة اقتصادية وثقافية كبيرة، حيث توفر شمار النخيل عناصر غذائية مهمة مثل السكريات والمعادن والألياف والفيتامينات (Rahman et al., 2022; Al-Karmadi and Okoh, 2024). يعد التلوث بالمعادن الثقيلة أحد أبرز التحديات البيئية التي تهدد صحة النباتات ونموها، خاصة في المناطق الصناعية والحضرية حيث تراكم المعادن في التربة والمياه. ومن بين هذه المعادن، يعتبر الرصاص (Pb) من العناصر الأكثر سمية للنباتات، إذ يمكن أن يؤثر على العمليات الحيوية الأساسية ويقلل من كفاءتها الفسيولوجية. يؤدي التعرض للرصاص عادة إلى ضعف النمو، تراجع الإنتاجية، واضطراب قدرة النبات على امتصاص الماء والعناصر الغذائية الضرورية، مما يحد من قدرته على التكيف والبقاء (Ur Rahman et al., 2024).

يعد السيليinium (Se) عنصرا أساسيا للنباتات بكميات منخفضة، حيث يعزز مقاومة النبات للإجهاد البيئي مثل الملوحة والجفاف والإجهاد التأكسدي، ويزيد من نشاط الإنزيمات المضادة للأكسدة مثل الكلوتاثيون بيروكسيديز (GSH-Px)، مما يقلل مستويات الجذور الحرة في الخلايا النباتية، كما يمكن للسيليinium تحسين امتصاص الماء والمواد الغذائية تحت ظروف بيئية قاسية (Liu et al., 2022). تقدم تقنية النانو حلولاً واعدة لمشكلات التلوث البيئي، حيث إن استخدام جسيمات النانو يسمح بزيادة فعالية المواد الكيميائية وتقليل الجرعات اللازمة لتحقيق التأثير المطلوب (Anwar et al., 2025). أظهرت الدراسات أن استخدام السيليinium بالحجم النانوي يمكن أن يزيد من تأثيره المضاد للأكسدة بالمقارنة مع الأشكال التقليدية، ما يعزز قدرة النبات على تخفيف أضرار الإجهاد التأكسدي الناتج عن التعرض للمعادن الثقيلة مثل الرصاص (Qin et al., 2025).

تهدف هذه الدراسة إلى تقييم تأثير السيليinium النانوي في التخفيف من الإجهاد التأكسدي الناتج عن التلوث بالرصاص على نخيل التمر (*Phoenix dactylifera* L.)، مع التركيز على استجابات النبات الفسلجية والكيموحبوية، وذلك لتقييم مدى فعالية السيليinium النانوي في تعزيز مقاومة النبات وتحسين نموه تحت ظروف التلوث بالمعادن الثقيلة.

## Materials and Methods

## المواد وطرق العمل

أجريت هذه الدراسة في البيت البلاستيكي التابع لمركز أبحاث النخيل - جامعة البصرة، على فسائل من نخيل التمر بعمر ثلات سنوات وارتفاع بين 100-120 سم مزروعة في سنادين بلاستيكية سعة 10 كغم وترية ذات مواصفات (الرقم الهيدروجيني= 7.54 و الملوحة = 3.5 ديسيمتر<sup>-1</sup> والسعه التبادلية للأيونات الموجبة (CEC): 21.5 سنتيمول كغم<sup>-1</sup> ومحتوى المادة العضوية: 5.48% وكانت نسجة التربة طينية مزيجية وتوزيع جزيئات التربة: الرمل= 8.14% والطين= 49.3% والغرين= 42.56%). تضمنت التجربة عاملين العامل الأول هو إضافة الرصاص إلى التربة عن طريق السقي بأربعة تراكيز هي (0 و 50 و 100 و 150) ملغم.لتر<sup>-1</sup> وذلك باستخدام خلات الرصاص  $Pb(CH_3COO)_2 \cdot 3H_2O$  كمصدر للعنصر. العامل الثاني المتمثل بعنصر السيلينيوم النانوي بثلاث تراكيز (0 و 100 و 200) ملغم.لتر<sup>-1</sup> رشا على الأوراق واستخدم الماء المقطر ليمثل التركيز صفر (المقارنة). استخدم السيلينيوم النانوي (Se) بنقاوة 99.9% ومتوسط حجم جسيمات أقل من 80 نانومتر، وتم توفيره على شكل مسحوق من إنتاج شركة Nanoshell الأمريكية، لونه رمادي إلى أسود. سقيت النباتات بالمحاليل الحاوية على الرصاص وحسب السعة الحقلية لمدة ستة أشهر، ثم بدأ رش محلول السيلينيوم النانوي على أوراق النخيل بعد مرور ثلاثة أشهر من بداية تطبيق عنصر الرصاص، لضمان الإجهاد، وبواقع رشة واحدة كل شهر وحتى البطل الكامل مع استخدام مادة Tween 20 كمادة نشرة ومخففة للشد السطحي مع محلول السيلينيوم . طبقت معاملات الرصاص من بداية شهر كانون الثاني وإلى نهاية شهر حزيران من عام 2024 بينما طبقت رشات السيلينيوم الثلاثة عند بدايات شهر نيسان وأيار وحزيران. بعد ذلك جمعت عينات من الأوراق في بداية شهر تموز لتقدير الصفات التالية:

### تقدير الصفات الكيموحيوية

**تقدير الكلوروفيل:** قدرت صبغة الكلوروفيل وفق طريقة (Arnon 1949)، بطحن 200 ملغم من الأوراق في 8 مل أسيتون 80%， ثم فصل الراشح بالطرد المركزي (3000 دورة. دقيقة<sup>-1</sup>). قيست الامتصاصية عند 663 و 645 نانومتر باستخدام الأسيتون كعينة ضابطة، وحسبت تراكيز الصبغات اعتماداً على معادلات (Asare-boamah et al., 1986)، وعبر عنها بوحدة ملغم غم<sup>-1</sup>.

**تقدير الأحماض الأمينية الحرة :** قُدرت الأحماض الأمينية الحرة في أنسجة الأوراق وفق طريقة Lee & Takahashi, (1966)، باستخلاص 0.5 غ من الأوراق المطحونة في إيثanol 70% لمدة 24 ساعة، ثم الطرد المركزي (12000 دورة.

دقيقة<sup>-1</sup>، لمدة 15 دقيقة). خلط 0.1 مل من الراشح مع الغليسرول وكاشف النهيدرين، وسخن المزيج عند 100 °م لمدة 20

دقيقة، ثم قيست الامتصاصية عند 570 نانوميتر باستخدام المطياف الضوئي، مع استخدام الإيثانول كعينة ضابطة.

**تقدير البروتين الكلي:** استخلصت البروتينات الذائية الكلية من الأوراق وفق (Bavei et al., 2011)، بهرس 1 غم من

الأنسجة في التروجين السائل ومزجه في محلول Tris-HCl (0.1 pH 7.5) مول، ثم الطرد

المركزي (13000 دوره. دقيقة<sup>-1</sup>، لمدة 10 دقائق، وعلى درجة حرارة 4 °م). قدرت البروتينات في الراشح بطريقة Bradford،

(1976) بقياس الامتصاصية عند 595 نانوميتر، واعتمد منحنى الألبومين القياسي، مع استخدام الماء المقطر كعينة ضابطة.

#### تقدير المذابات المتوافقة

**السكريات الكلية:** قدرت السكريات الكلية بطريقة Plummer (1978)، بسحق 0.5 غم من الأوراق الطيرية في إيثانول

%80، ثم فصل الراشح بالطرد المركزي بسرعة 5000 دوره. دقيقة<sup>-1</sup>، لمدة 10 دقائق. خلط 1 مل من الراشح مع 3 مل من

كاشف الأنثرون، وسخنت العينات عند 100 °م لمدة 10 دقائق، ثم قيست الامتصاصية عند 620 نانوميتر. حسبت

الكريوهيدرات اعتماداً على منحنى الكلوكوز القياسي، مع استخدام الماء المقطر كعينة ضابطة.

**كلايسين بيتاين (GB) :** قدر الكلايسين بيتاين في أوراق النخيل وفق طريقة Grieve and Grattan (1983) بطريقة

Periodide، بعد تجفيف الأوراق عند 65 °م وطحنه، واستخلاص 0.5 غم من المسحوق في 20 مل ماء مقطر لمدة 24

ساعة. حُفت المستخلصات بحامض الكبرتيك، وتفاعل 0.5 مل منها مع كاشف  $\text{KI}_2$  تحت التبريد، ثم عزل الراسب وأذيب

في dichloroethane 1,2-، وقيمت الامتصاصية عند 365 نانوميتر. حسب التركيز اعتماداً على منحنى قياسي للكلايسين

بيتاين

**البرولين:** قدر محتوى البرولين في الأنسجة الورقية وفق طريقة Bates, et al. (1973)، باستخلاص 0.5 غم من الأنسجة

في حامض السلفوساليسيليك 3%， ثم الطرد المركزي (6000 دوره. دقيقة<sup>-1</sup>، لمدة 5 دقائق). ثم نقل 2 مل من الراشح واضيف

إليه 2 مل من حامض الخليك وكاشف النهيدرين ، وسخن عند 100 °م لمدة ساعة، ثم استخلص بالتولوين، وقيمت

الامتصاصية للطبقة الملونة عند 520 نانوميتر باستخدام التولوين كعينة ضابطة. حسب تركيز البرولين اعتماداً على المنحنى

القياسي وعبر عنه بوحدة ميكرومول غم<sup>-1</sup> وزن طري. وحسب المعادلة التالية :

$$\text{محتوى البرولين} = \left( \frac{5}{\left( \frac{\text{وزن العينة (غم)}}{115.5} \right)} X \left( \frac{\text{مايكروغرام برولين } X \text{ حجم التولوين (مل)}}{115.5} \right) \right)$$

اذ 115.5 هو الوزن الجزيئي للبرولين.

#### تقدير مؤشرات الاكسدة

**تقدير مركب (MDA):** قدر محتوى مركب MDA في الأنسجة وفق طريقة Heath and Packer (1968) ، باستخلاص 0.5 غم من الأنسجة في 0.1% TCA، ثم الطرد المركزي (10000 دورة.دقيقة<sup>-1</sup> ، لمدة 5 دقائق). خلط 1 مل من الراش مع 4 مل من TBA 0.5% المحضر في 20% TCA، وسخن عند 100°C لمدة 30 دقيقة، ثم برد وطرد مركزيا (10000 دورة.دقيقة<sup>-1</sup> ، لمدة 15 دقيقة). قيست الامتصاصية عند 532 و 600 نانوميتر باستخدام محلول TBA كعينة ضابطة، وحسب محتوى MDA (نانومول غم<sup>-1</sup> وزن طري) وفق المعادلة:

$$\text{محتوى الأنسجة MDA} = \frac{[OD 600 - OD 532]1000}{155}$$

حيث إن 155 هو معامل الانطفاء (Extinction coefficient) لمادة.

**تقدير بيروكسيد الهيدروجين (H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>):** قدر محتوى بيروكسيد الهيدروجين في أنسجة الأوراق وفق طريقة Sergiev et al., (1997)، باستخلاص 0.5 غم من الأنسجة في 0.1% TCA، ثم الطرد المركزي (13000 دورة.دقيقة<sup>-1</sup> ، لمدة 15 دقيقة). خلط 1 مل من الراش مع محلول فوسفات البوتاسيوم المنظم وKI، وقيمت الامتصاصية عند 390 نانوميتر باستخدام عينة ضابطة خالية من الراش. حسب تركيز بيروكسيد الهيدروجين اعتمادا على المنحنى القياسي.

**ثبات الأغشية :** حسب مؤشر ثبات الأغشية في الأوراق وفق Lutts et al., (1996) ، باستخلاص 0.25 غم من الأوراق المقطعة في 10 مل ماء مقطر لمدة 24 ساعة مع هزاز ميكانيكي. قيست الإلصالية الكهربائية قبل التسخين (C<sub>1</sub>) وبعد تسخين المزيج عند 90°C لمدة ساعتين وتركه ليبرد عند 25°C (C<sub>2</sub>) حسب مؤشر ثبات الأغشية باستخدام المعادلة

$$\text{مؤشر ثبات الأغشية} (\%) = 100 \times \left( \frac{\text{القراءة الأولى}}{\text{القراءة الثانية}} \right)$$

## تقدير مضادات الأكسدة

**تقدير الكاروتين:** قدر محتوى الكاروتين في الأوراق وفق (Ranganna ، 1977)، وذلك بسحق 500 ملغم من العينة في الأسيتون (80%) مع الترشيح المتكرر، ثم قيست الامتصاصية عند الأطوال الموجية 440 و 645 و 663 نانومتر. حسب تركيز الكاروتين باستخدام المعادلة القياسية.

**تقدير فعالية إنزيم الكتاليز (CAT):** استخلاص إنزيم الكتاليز من أوراق النخيل وفق Luhová *et al.* (2003) بسحق 5 غم من الأوراق في 10 مل محلول فوسفات البوتاسيوم (0.1) مول، (pH 7.8)، ثم طرد المركزي (1200 دورة. دقيقة<sup>-1</sup>). قدرت الفعالية الإنزيمية حسب Góth, (1991) بحسب 0.2 مل من المستخلص مع 1 مل مزيج  $H_2O_2$  (65 mM) فوسفات البوتاسيوم (32.4 mM, pH 7.4) (60 mM, pH 7.4) عند 25°C لمدة 4 دقائق، ثم أوقف التفاعل بإضافة 1 مل موليبيدات الأمونيوم (405 mM). قيست الامتصاصية عند 405 نانومتر.

**تقدير فعالية إنزيم البيروكسيديز (POD):** استخلاص إنزيم البيروكسيديز من 0.5 غم من أوراق نخيل التمر في 8 مل محلول فوسفات البوتاسيوم (100 μM, pH 7) يحتوي على 3.75% PVP، EDTA 0.1 mM، PMSF 1 mM، 100 μM، pH 5.5، ثم طرد مركزيًا عند 4°C، واستخدم الراشح لتقدير الفعالية حسب Kim & Yoo, (1996). قدرت الفعالية وفق Zouari *et al.*, (2016). بحسب (Guaiacol 0.05 M, NaOAc 0.1 M, pH 5.5، و  $H_2O_2$  0.02 M) بمزج المستخلص مع مزيج بنسبة 1:1:7، ثم قيست الامتصاصية عند 470 نانومتر بعد 3 دقائق. تعرف وحدة الإنزيم بأنها زيادة 0.1 في الامتصاصية، واستخدم المزيج دون مستخلص كعينة ضابطة.

## التحليل الإحصائي

تم تحليل البيانات إحصائياً باستخدام تصميم القطاعات العشوائية الكاملة (RCBD)، اذ عدت معاملات الرصاص والسيلينيوم النانوي عوامل الدراسة، في حين اعتبرت القطاعات مكررات للتجربة. أجري تحليل التباين (ANOVA) لاختبار معنوية تأثير المعاملات والتدخلات بينها عند مستوى احتمال 0.05، واختبرت معنوية الفروق بين المتوسطات باستخدام اختبار أقل فرق معنوي (LSD) للمقارنة بين المتوسطات عند مستوى الاحتمالية نفسه.

## Results

## النتائج

### الصفات الكيموحيوية

أظهرت نتائج تأثير التداخل بين الرصاص والسيلينيوم على الصفات الكيموحيوية لنخيل التمر الموضحة في جدول (1)، ان أعلى محتوى للأوراق من الكلوروفيل الكلي بلغ  $6.51 \text{ ملغم.غم}^{-1}$  في معاملة Pb0\_Se100 وبفارق معنوي عن جميع المعاملات الأخرى فيما بلغ اقل معدل له  $3.24 \text{ ملغم.غم}^{-1}$  في Pb150\_Se200 التي لم تختلف عن المعاملة Pb150\_Se0 التي بلغت  $3.41 \text{ ملغم.غم}^{-1}$  معززة التأثير السلبي للرصاص والسيلينيوم عند التركيز 200 ملغم.لتر $^{-1}$  فيما اسهم التركيز 100 ملغم.لتر $^{-1}$  من السيلينيوم في جميع المعاملات في الحفاظ على صبغة الكلوروفيل. أما الأحماض الأمينية الحرة، فقد سجلت المعاملة Pb150\_Se200 أعلى محتوى بلغ  $4.97 \text{ ملغم.غم}^{-1}$  متقدمة معنويًا على جميع المعاملات الأخرى بما فيها المقارنة التي سجلت ادنى معدل بلغ  $2.03 \text{ ملغم.غم}^{-1}$  في المعاملة Pb0\_Se100 ما يشير الى إن السيلينيوم بالتركيز 100 ملغم.لتر $^{-1}$  كان له دور إيجابي في خفض محتوى الأحماض الأمينية الحرة في نخيل التمر فيما ساهم التركيز 200 ملغم.لتر $^{-1}$  الى جانب الرصاص في زيادة مستوى الإجهاد وبالتالي زيادة محتوى الأحماض الأمينية. كما أظهرت النتائج إن أعلى معدل للبروتينات الكلية تحقق في المعاملة Pb0\_Se100 وقد بلغ  $5.39 \text{ ملغم.غم}^{-1}$  متقدمة معنويًا على جميع المعاملات الأخرى. فيما أدت المعاملة Pb150\_Se200 الى أقل معدل بروتين بلغ  $2.01 \text{ ملغم.غم}^{-1}$ ، ما يشير إلى الدور المحفز للسيلينيوم بالتركيز المعتدلة في تخفيف الإجهاد والضرار عند التركيز العالية.

جدول (1) تأثير التداخل بين الرصاص والسيلينيوم في بعض الصفات الكيموحيوية في نخيل التمر

الصفات الكيموحيوية			المعاملات	
البروتين الكلي (ملغم.غم⁻¹)	الأحماض الأمينية الحرة (ملغم.غم⁻¹)	الكلوروفيل (ملغم.غم⁻¹)	Se (ملغم.لتر⁻¹)	Pb (ملغم.لتر⁻¹)
4.37 bcd	2.30 def	5.75 b	0	0
5.39 a	2.03 g	6.51 a	100	0
4.18 cd	2.49 de	5.55 bc	200	0
4.26 bcd	2.48 de	5.40 bc	0	50
4.32 bcd	2.10 fg	5.76 b	100	50
4.07 cd	2.55 d	5.34 c	200	50
4.55 bc	2.25 ef	4.51 e	0	100
4.76 b	2.16 fg	4.90 d	100	100
3.20 e	3.2 c	4.13 f	200	100
2.22 f	4.45 b	3.41 g	0	150
3.93 d	3.47 c	4.23 ef	100	150
2.01 f	4.97 a	3.24 g	200	150
0.51	0.25	0.37	LSD 0.05	

### المذابات المتفاقة

أظهرت النتائج في الجدول (2) تأثير التداخل بين الرصاص والسيلينيوم على محتوى نخيل التمر من المذابات المتفاقة، وقد بينت أن أعلى محتوى للسكريات الكلية 17.28 ملغم.غم⁻¹ سُجل عند المعاملة Pb150\_Se100 ، متوقفةً معنوياً على جميع المعاملات الأخرى ، فيما بلغ أقل متوسط من السكريات 7.21 ملغم.غم⁻¹ في Pb150\_Se200 ما يعكس تسبب التركيز 200 ملغم.لتر⁻¹ من السيلينيوم بإجهاد تآزري مع إجهاد الرصاص عطل قدرة نخيل التمر على انتاج السكريات . كما بينت النتائج ان التركيز 100 ملغم.لتر⁻¹ كان له تأثير ايجابي في زيادة انتاج السكريات في جميع المعاملات مع الرصاص او بدونه. وبنت النتائج ايضاً ان المعاملة Pb150\_Se100 حققت أعلى تراكم 6.16 مايكروغرام غرام⁻¹ من الكلاسيين بيتابين، متوقفةً معنوياً على جميع المعاملات بينما كان أقل تراكم 1.20 مايكروغرام.غرام⁻¹ في معاملة المقارنة، مؤكدةً دور هذا

المركب كأسموليت واق يتراكم تحت الإجهاد. كما أظهرت النتائج إن أعلى معدل للبرولين كان في المعاملة Pb150\_Se100، بلغ 10.22 ملغم.غم<sup>-1</sup> متفوقةً معنوياً على جميع المعاملات الأخرى فيما بلغ أقل معدل 2.19 ملغم.غم<sup>-1</sup> في Pb0\_Se0، مما يعكس استجابة تكيفية واضحة للإجهاد التأكسدي . وبينت النتائج إن التركيز 100 ملغم.لتر<sup>-1</sup> من السيلينيوم قد حسن من تراكم المذابات المتواقة في جميع المعاملات التي استخدم فيها الرصاص أو بدونه ما يؤكد دوره المحفز في تشجيع إنتاج هذه المركبات.

**جدول (2) تأثير التداخل بين الرصاص والسيلينيوم النانوي في بعض المذابات المتواقة في نخيل التمر**

المذابات المتواقة			المعاملات	
البرولين (ميكرومول غم <sup>-1</sup> )	كلايسين بيتاين (مايكروغرام.غرام <sup>-1</sup> )	السكريات الكلية (ملغم.غم <sup>-1</sup> )	Se (ملغم.لتر <sup>-1</sup> )	Pb (ملغم.لتر <sup>-1</sup> )
2.19 i	1.20 f	9.01 d	0	0
2.76 fg	1.40 f	9.26 d	100	0
2.19 i	1.03 f	8.06 ef	200	0
2.64 gh	1.51 f	9.23 d	0	50
3.31 e	1.59 f	9.35 d	100	50
2.46 ghi	1.28 f	7.75 fg	200	50
2.94 f	4.01 d	8.46 e	0	100
4.23 d	5.77 b	10.46 c	100	100
2.31 hi	3.84 e	7.41 gh	200	100
7.41 b	5.04 c	15.56 b	0	150
10.22 a	6.16 a	17.28 a	100	150
6.90 c	3.60 e	7.21 h	200	150
0.33	0.66	0.51	LSD 0.05	

#### مؤشرات الأكسدة

توضيح النتائج في جدول (3) زيادة طرية في تركيز مركب MDA بزيادة تركيز الرصاص فبلغ أعلى معدل تراكم له 5.98 نانومول.غم<sup>-1</sup> في المعاملة Pb150\_Se200 متفوقةً معنوياً على معاملة أقل تركيز (Pb0\_Se100) والتي بلغت 1.12 نانومول.غم<sup>-1</sup> ، كما إن التركيز 200 ملغم.لتر<sup>-1</sup> من السيلينيوم قد أثر إيجاباً في زيادة تركيز MDA وهذه إشارة واضحة على

دوره الضار بالتركيز العالى، مع ملاحظة أن السيلينيوم بالتركيز الادنى ( $100 \text{ ملغم.لتر}^{-1}$ ) خفف بشكل ملحوظ من ارتفاع دورة الرصاص 150 ملغم.كغم $^{-1}$ . كما سجلت المعاملة Pb150\_Se200 أعلى تركيز لبieroوكسيد الهيدروجين 4.75 ميكرومول.غم $^{-1}$  متوفقةً معنويًا على جميع المعاملات الأخرى بما فيه معاملة المقارنة التي أعطت أقل تركيز منه بلغ 0.78 ميكرومول.غم $^{-1}$ .  $\text{Pb0}_\text{Se0}$ ، مما يعكس تراكماً كبيراً للجذور الحرة تحت الإجهاد الشديد الناجم عن الرصاص والتركيز المرتفع من السيلينيوم وهذا ما أكدته نتائج محتوى النخيل من مركب MDA (جدول، 2). أما استقرار الغشاء، فقد حققت المقارنة  $\text{Pb0}_\text{Se100}$  أعلى نسبة مؤوية بلغت 76.45 % متوفقةً معنويًا على جميع المعاملات الأخرى بما فيها المعاملة  $\text{Pb150}_\text{Se200}$  على التي حققت أقل نسبة مؤوية لاستقرار الغشاء بلغت 57.13 % ، مؤكدةً التلف الغشائي التدريجي مع زيادة تركيز الرصاص.

جدول(3) تأثير التداخل بين الرصاص والسيلينيوم في بعض مؤشرات الاكسدة في نخيل التمر

مؤشرات الاكسدة			المعاملات	
مؤشر ثباتية الاغشية (%)	$\text{H}_2\text{O}_2$ (ميكرومول.غم $^{-1}$ )	MDA (نانومول.غم $^{-1}$ )	Se (ملغم.لتر $^{-1}$ )	Pb (ملغم.لتر $^{-1}$ )
73.52 bc	0.98 gh	1.25 gh	0	0
76.45 a	0.70 h	1.12 h	100	0
71.81 cd	1.34 ef	1.54 f	200	0
71.70 cd	1.10 fg	1.47 fg	0	50
74.75 ab	0.79 gh	1.21 h	100	50
69.74 de	1.58 e	2.34 e	200	50
69.13 ef	2.70 c	2.75 d	0	100
73.15 bc	2.0 d	1.66 f	100	100
67.10 fg	3.41 b	4.56 b	200	100
59.85 h	3.28 b	4.22 c	0	150
66.42 g	2.43 c	2.22 e	100	150
57.13 i	4.75 a	5.987 a	200	150
2.07	0.31	0.22	LSD 0.05	

## مضادات الأكسدة

بيّنت النتائج في جدول (4) تأثير التداخل بين تركيز الرصاص والسيلينيوم النانوي على محتوى نخيل التمر من مضادات الأكسدة الإنزيمية وغير الإنزيمية للتخفيف من آثار الإجهاد الناجم عن الرصاص. إذ سجلت المعاملة Pb100\_Se100 أعلى محتوى للكاروتين 1.97 ملغم.غم<sup>-1</sup> متفوقةً معنوياً على أقل محتوى البالغ 1.28 ملغم.غم<sup>-1</sup> في معاملة المقارنة Pb0\_Se0، مما يشير إلى تحفيز تكوين الكاروتينويدات كآلية دفاعية تحت تأثير الإجهاد وكذلك انخفاض قدرة النخيل على تخليق Pb150\_Se200 الكاروتين تحت التركيز العالية من السيلينيوم. أما نشاط إنزيم الكاتاليز، فقد سجلت المعاملة Pb150\_Se100 أعلى نشاط له بلغ 40.07 (وحدة.مايكرومول<sup>-1</sup>.دقيقة<sup>-1</sup>) متفوقةً معنوياً على جميع المعاملات الأخرى بما فيها معاملة المقارنة Pb0\_Se0 التي أعطت أقل نشاط للكاتاليز بلغ 19.58 (وحدة.مايكرومول<sup>-1</sup>.دقيقة<sup>-1</sup>). أما إنزيم البيروكسيديز، فبلغ أعلى نشاط 27.07 (وحدة.مايكرومول<sup>-1</sup>.دقيقة<sup>-1</sup>) في Pb100\_Se100 متفوقاً معنوياً على أقل نشاط 17.48 (وحدة.مايكرومول<sup>-1</sup>.دقيقة<sup>-1</sup>) في معاملة المقارنة Pb0\_Se0، مع ملاحظة أن السيلينيوم وحده بالتركيز 100 ملغم.لتر<sup>-1</sup> مع الرصاص أو بدونه حفز نشاط البيروكسيديز.

جدول(4) تأثير التداخل بين الرصاص والسيلينيوم في بعض مضادات الأكسدة في نخيل التمر

مضادات الأكسدة			المعاملات	
POD (وحدة.مايكرومول <sup>-1</sup> .دقيقة <sup>-1</sup> )	CAT (وحدة.مايكرومول <sup>-1</sup> .دقيقة <sup>-1</sup> بروتين)	الكاروتين (ملغم.غم <sup>-1</sup> )	Se (ملغم.لتر <sup>-1</sup> )	Pb (ملغم.لتر <sup>-1</sup> )
17.48 ef	19.58 f	1.28 de	0	0
21.87 c	20.61 f	1.56 cd	100	0
21.73 c	20.70 f	1.62 bcd	200	0
16.24 f	21.06 f	1.51 d	0	50
16.41 f	21.83 ef	1.82 ab	100	50
17.48 ef	21.75 ef	1.57 cd	200	50
18.21 e	21.07 f	1.68 bcd	0	100
27.07 a	28.16 c	1.97 a	100	100
19.34 d	22.74 e	1.66 bcd	200	100
24.05 b	30.51 b	1.47 d	0	150
19.34 d	40.07 a	1.76 abc	100	150

21.73 c	26.25 d	1.66 bcd	200	150
1.59	1.60	0.22	LSD 0.05	

## Discussion

## المناقشة

تشير نتائج الدراسة الحالية إلى وجود شبكة معقدة ومتكاملة من الاستجابات الفسلجية والكيمويوية في أشجار نخيل التمر المعرضة لإجهاد الرصاص والمعاملة بالسيليinium النانوي. يبدو أن التأثيرات التي أظهرتها النتائج ليست منعزلة عن بعضها بل تشكل نظاماً متكاملاً من التكيف والدفاع، حيث تتفاعل مسارات أيضية متعددة للتخفيف من الآثار الضارة للرصاص. إن مما أظهرته النتائج هي العلاقة العكسية بين تركيز الرصاص ومحتوى نخيل التمر من الكلوروفيل (جدول، 1). إذ إن إجهاد الرصاص اثر سلبا على عملية تخليق الكلوروفيل ، وقد أشارت الدراسات الى أن الرصاص يثبط تخليق حامض -5 Aminolevulinic acid (ALA) الذي يعد ثانوي مركب في سلسلة تخليق الكلوروفيل بعد المركب البادئ حامض الكلوتاميك (Burzyński, 2014) . تتوافق هذه النتائج مع ما توصل اليه Souahi (2021) على القمح والشعير والشوفان (نباتات الفلفلة الواحدة) . إن انخفاض محتوى البروتينات الكلية وزيادة الأحماض الأمينية الحرة، خاصة عند التركيزات العالية من الرصاص. يمكن تفسيره من خلال عدة آليات، منها تثبيط تخليق البروتين وزيادة تحلل البروتين واضطراب دمج الأحماض الأمينية في السلسلة البيئية (Meng et al., 2022). الرصاص يرتبط بمجموعات السلفهيدريل (SH) في الإنزيمات الحيوية ويرتبط بالموقع النشطة في الإنزيمات بدلاً من المعادن الضرورية ما يضعف قدرة الخلية على تصنيع مكونات وأنزيمات النسخ والترجمة و RNA الرسول (mRNA) والأنواع الأخرى من RNA ، مما يقطع العملية عند أول خطوة. ويمكن للرصاص أن يغير بنية الريبيوسومات (المصنع البروتيني) ويضعف ارتباط الدNA tRNA والـ mRNA بها (Dalyan et al., 2020; Pourrut et al., 2011) . وقد لعب السيليinium النانوي دوراً مخففاً، حيث حافظت المعاملة Pb0\_Se100 على محتوى بروتيني مرتفع (5.39 ملغم غم<sup>-1</sup>) مقارنة بالمعاملات الأخرى وهذه النتيجة تعزز نتائج الدراسات السابقة التي أشارت الى قدرة السيليinium على تعزيز العمليات الأيضية وإنتاج البروتين (Schiavon et al., 2017). بينت النتائج في جدول (2) حدوث زيادة كبيرة في تركيز السكريات الكلية والبرولين والكلايسين بيتاين تحت إجهاد الرصاص. فقد أوضحت النتائج وجود زيادة كبيرة في السكريات الكلية تحت إجهاد الرصاص وصلت إلى 17.28 ملغم.غم<sup>-1</sup> في Pb150\_Se100 تعكس إعادة توجيه مسارات أيض الكربون نحو إنتاج السكريات الذاتية التي تعمل كمضادات أكسدة ومنظمات أسموزية (Gautam et al., 2022) . فيما

وصل تركيز البرولين والكلايسين بيتاين إلى 10.22 و 6.16 (مايكرومول غرام<sup>-1</sup>) على التتابع في المعاملة Pb150\_Se100 إذ يعتبر تراكم هذه المركبات استراتيجية دفاعية معروفة في النباتات تحت الإجهاد سيما الإجهاد الناجم عن تراكم عنصر الرصاص ، حيث تساعد النباتات على تخفيف الإجهاد التأكسدي عن طريق ثبيت الهياكل الخلوية وتحييد أنواع الأكسجين التقاعدية وتعمل كمضادات للأكسدة ومنظمات أزموزية تحافظ على التوازن الأيوني وتحمي البروتينات والإنزيمات (Ejaz et al., 2020; Vettore et al., 2021). تتفق هذه النتائج مع العديد من الدراسات الأخرى التي توصلت إلى نتائج مشابه دراسة Schiavon et al., (2017) على نبات الشعير و دراسة Jabeen et al., (2025) على القمح. فيما كان للسيلينيوم بالتركيز 100 ملغم.لتر<sup>-1</sup> دور إيجابي في تعزيز إنتاج المركبات المتوفقة في جميع المعاملات مع الرصاص او بدونه ويعود ذلك الى دور السيلينيوم المفيد في عندما يكون بتركيز منخفضة أو معتدلة (Liu et al., 2022). أظهرت النتائج في جدول (3) زيادة معنوية في تركيز بيروكسيد الهيدروجين (H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>) و MDA مع زيادة تركيز الرصاص، خاصة عند التركيز 150 ملغم.كغم<sup>-1</sup>. وهذا يتوافق مع ما أشارت إليه عدد من الدراسات السابقة إذ يعمل الرصاص على زيادة إنتاج أنواع الأكسجين التقاعدية (ROS) مما يؤدي إلى اكسدة الدهون وتلف الأغشية الخلوية. وقد انعكس هذا التلف بشكل واضح في انخفاض استقرار الغشاء الخلوي (MSI) الذي تراوح من 76.45 % في معاملة المقارنة إلى 57.13 % في المعاملة ذات التركيز الأعلى للرصاص. بينما كان للسيلينيوم بالتركيز 100 ملغم.لتر<sup>-1</sup> دور إيجابي في التخفيف من بيروكسيد الدهون وتلف الأغشية الخلوية ومحظى H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> و MDA و نتيجة لتعزيزه إنتاج مضادات الأكسدة (Qin et al., 2025) كما موضح في جدول (4). حدوث زيادة كبيرة في إنتاج مضادات الأكسدة الأنزيمية وغير الأنزيمية مع زيادة تركيز عنصر الرصاص يشير إلى اتخاذ النخيل استراتيجية دفاع ضد الإجهاد عبر زيادة إنتاج هذه المركبات (Danaeipour et al., 2024). إن محتوى الكاروتين في المعاملة Pb100\_Se100 البالغ 1.97 ملغم غم<sup>-1</sup> التي تفوقت على المقارنة بنسبة 54 % يشير هذا إلى احتمال قيام السيلينيوم النانوي بتحفيز مسارات التحليق الحيوي للكاروتينويدات كاستجابة دفاعية ، تدعم هذه النتيجة ما ورد في دراسة Li et al., (2020) التي أظهرت أن المعادن النانوية يمكن أن تنشط التعبير الجيني للإنزيمات المشاركة في تخليق الكاروتينويدات. سجل نشاط إنزيم الكتاليز أعلى قيمة له في المعاملة Pb150\_Se100 (40.07 وحدة.مايكرومول<sup>-1</sup>.دقيقة<sup>-1</sup>) ، مما يشير إلى تنشيط قوي لنظام الدفاع المضاد للأكسدة من قبل نخيل التمر لمواجهة إجهاد الرصاص معززاً بالتركيز 100 ملغم.لتر<sup>-1</sup> من السيلينيوم الذي يحفز إنتاج مضادات الأكسدة (Feng et al., 2021). يعمل الكتاليز على تحليل H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> إلى

ماء وأكسجين، وبعد زيادة نشاطه استجابة طبيعية لترابم بيروكسيد الهيدروجين (Rajput et al., 2021). وقد أوضحت دراسة Jomova et al., (2024) أن تحفيز نشاط الإنزيمات المضادة للأكسدة يمثل خط الدفاع الأول ضد الإجهاد التأكسدي، حيث سجل أعلى نشاط في المعاملة Pb100\_Se100 (27.07 وحدة.مايكرومول<sup>-1</sup>.دقيقة<sup>-1</sup>) . تتفق هذه النتائج مع العديد من الدراسات السابقة التي أشارت إلى الدور المفيد للسيلينيوم في تنشيط مضادات الأكسدة تحت إجهاد الرصاص في الرز (Yao et al., 2010) والقمح (Iqbal et al., 2015) و الشعير (Sajedi & Madani, 2018). بينت نتائج هذه الدراسة أن السيلينيوم النانوي وحده قادر على تحفيز العمليات الأيضية في نخيل التمر ما يشجع تلقيح المركبات الهامة لصحة ونمو النبات كالكلوروفيل والبروتين والسكريات والبرولين ومضادات الأكسدة الإنزيمية وغير الإنزيمية ، ولكن وجود الرصاص يمكن أن يكون له دور في هذه الاستجابة. يتوافق هذا مع نتائج Wang et al., (2021) التي أظهرت تفاعلات معقّدة بين العناصر الثقيلة والمعذيات الدقيقة في تنظيم الإنزيمات المضادة للأكسدة. يمكن تفسير التأثير الإيجابي للسيلينيوم النانوي من خلال عدة آليات وهي تعزيز نشاط الإنزيمات المضادة للأكسدة و تحفيز تلقيح المركبات الواقية غير الإنزيمية وتنظيم نقل الإشارة الخلوية المرتبطة باستجابات الإجهاد وتحسين امتصاص العناصر الغذائية واستخدامها (Qin et al., 2025). كما يمكن أن تعمل الجسيمات النانوية للسيلينيوم كعوامل مضادة للأكسدة مباشرة بالإضافة إلى دورها في تنشيط أنظمة الدفاع الذاتية للنبات (Samynathan et al., 2023). أشارت دراسة إلى أن السيلينيوم يمكن أن يقلل من تراكم الرصاص في الأنسجة النباتية من خلال آليات تشمل تكوين معدّات غير قابلة للامتصاص (Feng et al., 2021). يبدو أن الرصاص والسيلينيوم يتفاعلان في تنظيم أنظمة الدفاع المضادة للأكسدة. بينما يحفز الرصاص الإجهاد التأكسدي، يعمل السيلينيوم على تنشيط آليات التخلص من الجذور الحرة، مما يؤدي إلى حالة توازن جديدة. هذا التفسير يتوافق مع ما ذكره Kovács- Bogdán et al., (2010) من أن المستويات المنخفضة من الإجهاد تحفز آليات الدفاع دون التسبب في تلف خلوي كبير. تلقت نتائج هذه الدراسة النظر إلى التأثير المفید للسيلينيوم النانوي بشكل واضح عند التركيز 100 ملغ.لتر<sup>-1</sup> على نخيل التمر من خلال زيادة تلقيح الكلوروفيل والبروتين وخفض الأحماض الأمينية الحرة وحفز إنتاج مضادات الأكسدة الإنزيمية وغير الإنزيمية كما قلل من اكسده دهون الأغشية الخلوية وتضررها وإنتاج MDA (Qin et al., 2025). بينما كانت استجابته سلبية عند التركيز 200 ملغم.لتر<sup>-1</sup> خصوصا عندما تتأثر سمية هذا التركيز مع سمية الرصاص في جميع المعاملات سيما المعاملة Pb150\_Se200 ، وقد يعود السبب في ذلك إلى سمية السيلينيوم بالتركيز المرتفعة وأضراره بعمليات الأيض ما يقال

قدرة النبات على انتاج المركبات الضرورية للنمو كالكلوروفيل والبروتين والمركبات المتواقة ومضادات الأكسدة ، وهذا يدل على إن الحدود التي يكون فيها السيلينيوم فعالا هي حدود ضيقة تتراوح من القليلة الى المتوسطة ، بينما تصبح الجرعات العالية سامة (Chen et al., 2023) . وقد أوضحت دراسة (Saleem & Fariduddin, 2022) أن السيلينيوم النانوي يتميز بفعالية أكبر مقارنة بالصور التقليدية بسبب زيادة مساحة السطح والنفاذية.

## Conclusions

## الاستنتاجات

تشير نتائج هذه الدراسة إلى أن السيلينيوم النانوي، وخاصة عند التركيز  $100 \text{ ملغم.لتر}^{-1}$ ، يمكن أن يكون استراتيجية فعالة للتخفيف من الآثار الضارة للرصاص في أشجار نخيل التمر بينما كان التركيز  $200 \text{ ملغم.لتر}^{-1}$  تركيزا ضارا. يعمل السيلينيوم من خلال تنشيط متعدد المسارات يشمل أنظمة الدفاع الإنزيمية وغير الإنزيمية، مما يحسن قدرة النبات على تحمل الإجهاد. هذه النتائج لها آثار تطبيقية مهمة في المناطق الملوثة بالمعادن الثقيلة.

## References

## المصادر

- Anwar, A., S. N. R., & Baker, S. (2025).** Environmental Applications of Nanoparticles: Water Purification and Pollution Control. *Nanoscale Reports*, 8(2), 1–4. <https://doi.org/10.26524/nr.8.4>
- Arnon, D. I. (2017).** Copper Enzymes in Isolated Chloroplasts. Polyphenoloxidase in Beta Vulgaris. *Plant Physiology*, 24(1), 1–15. <https://doi.org/10.1104/pp.24.1.1>
- Asare-boamah, N. K., Hofstra, G., Fletcher, R. A., & Dumbroff, E. B. (1986).** Triadimefon protects bean plants from water stress through its effects on abscisic acid. *Plant and Cell Physiology*, 27(3), 383–390. <https://doi.org/10.1093/oxfordjournals.pcp.a077114>
- Bates, L. S., Waldren, R. P., & Teare, I. D. (1973).** Rapid determination of free proline for water-stress studies. *Plant and Soil*, 39(1), 205–207. <https://doi.org/10.1007/BF00018060>
- Bavei, V., Shiran, B., Khodambashi, M., & Ranjbar, A. (2011).** Protein electrophoretic profiles and physicochemical indicators of salinity tolerance in sorghum (*Sorghum bicolor* L.). *African Journal of Biotechnology*, 10(14), 2683–2697. <https://doi.org/10.5897/ajb09.754>
- Bradford, M. M. (1976).** A rapid and sensitive method for the quantitation of microgram quantities of protein utilizing the principle of protein-dye binding. *Anal Biochem*, 72(1–2), 248–254. [https://doi.org/10.1016/0003-2697\(76\)90527-3](https://doi.org/10.1016/0003-2697(76)90527-3)

- Burzyński, M. (2014).** Influence of lead on the chlorophyll content and on initial steps of its synthesis in greening cucumber seedlings. *Acta Societatis Botanicorum Poloniae*, 54(1), 95–105. <https://doi.org/10.5586/asbp.1985.009>
- Chen, N., Yao, P., Zhang, W., Zhang, Y., Xin, N., Wei, H., Zhang, T., & Zhao, C. (2023).** Selenium nanoparticles: Enhanced nutrition and beyond. *Critical Reviews in Food Science and Nutrition*, 63(33), 12360–12371. <https://doi.org/10.1080/10408398.2022.2101093>
- Dalyan, E., Yüzbaşıoğlu, E., & Akpinar, I. (2020).** Physiological and Biochemical Changes in Plant Growth and Different Plant Enzymes in Response to Lead Stress. 129–147. [https://doi.org/10.1007/978-3-030-21638-2\\_8](https://doi.org/10.1007/978-3-030-21638-2_8)
- Danaeipour, R., Sharifi, M., & Noori, A. (2024).** Responses to lead stress in *Scrophularia striata*: insights into antioxidative defence mechanisms and changes in flavonoids profile. *Functional Plant Biology*, 51(5). <https://doi.org/10.1071/FP23236>
- Ejaz, S., Fahad, S., Anjum, M. A., Nawaz, A., Naz, S., Hussain, S., & Ahmad, S. (2020).** Role of Osmolytes in the Mechanisms of Antioxidant Defense of Plants. In: Lichtfouse, E. (eds) Sustainable Agriculture Reviews 39. Sustainable Agriculture Reviews, vol 39. Springer, Cham. [https://doi.org/10.1007/978-3-030-38881-2\\_4](https://doi.org/10.1007/978-3-030-38881-2_4)
- Feng, R. W., Zhao, P. P., Zhu, Y. M., Yang, J. G., Wei, X. Q., Yang, L., Liu, H., Rensing, C., & Ding, Y. Z. (2021).** Application of inorganic selenium to reduce accumulation and toxicity of heavy metals (metalloids) in plants: The main mechanisms, concerns, and risks. *Science of the Total Environment*, 771. <https://doi.org/10.1016/j.scitotenv.2020.144776>
- Gautam, T., Dutta, M., Jaiswal, V., Zinta, G., Gahlaut, V., & Kumar, S. (2022).** Emerging Roles of SWEET Sugar Transporters in Plant Development and Abiotic Stress Responses. *Cells*, 11(8), 1303. <https://doi.org/10.3390/cells11081303>
- Góth, L. (1991).** A simple method for determination of serum catalase activity and revision of reference range. *Clinica Chimica Acta*, 196(2–3), 143–151. [https://doi.org/10.1016/0009-8981\(91\)90067-M](https://doi.org/10.1016/0009-8981(91)90067-M)
- Grieve, C. M., & Grattan, S. R. (1983).** Rapid assay for determination of water soluble quaternary ammonium compounds. *Plant and Soil*, 70(2), 303–307. <https://doi.org/10.1007/BF02374789>
- Heath, R. L., & Packer, L. (1968).** Photoperoxidation in isolated chloroplasts. I. Kinetics and stoichiometry of fatty acid peroxidation. *Archives of Biochemistry and Biophysics*, 125(1), 189–198. [https://doi.org/10.1016/0003-9861\(68\)90654-1](https://doi.org/10.1016/0003-9861(68)90654-1)

- Iqbal, M., Hussain, I., Liaqat, H., Ashraf, M. A., Rasheed, R., & Rehman, A. U. (2015).** Exogenously applied selenium reduces oxidative stress and induces heat tolerance in spring wheat. *Plant Physiology and Biochemistry*, 94, 95–103.  
<https://doi.org/10.1016/j.plaphy.2015.05.012>
- Jabeen, Z., Javaid, S., Javaid, S., Abbas, G., Rehman, S., & Farooq, A. (2025).** Application of glycine betaine loaded chitosan nanoparticles mitigates lead toxicity and promotes plant growth in wheat. *International Journal of Phytoremediation*, 27(10), 1365–1376.  
<https://doi.org/10.1080/15226514.2025.2497900>
- Jomova, K., Alomar, S. Y., Alwasel, S. H., Nepovimova, E., Kuca, K., & Valko, M. (2024).** Several lines of antioxidant defense against oxidative stress: antioxidant enzymes, nanomaterials with multiple enzyme-mimicking activities, and low-molecular-weight antioxidants. *Archives of Toxicology*, 98(5), 1323–1367. <https://doi.org/10.1007/s00204-024-03696-4>
- Kim, Y. H., & Yoo, Y. J. (1996).** Peroxidase production from carrot hairy root cell culture. *Enzyme and Microbial Technology*, 18(7), 531–535. [https://doi.org/10.1016/0141-0229\(95\)00168-9](https://doi.org/10.1016/0141-0229(95)00168-9)
- Kovács-Bogdán, E., Nyitrai, P., & Keresztes, Á. (2010).** How does a little stress stimulate a plant? *Plant Signaling and Behavior*, 5(4), 354–358. <https://doi.org/10.4161/psb.5.4.10870>
- Lee, Y. P., & Takahashi, T. (1966).** An improved colorimetric determination of amino acids with the use of ninhydrin. *Analytical Biochemistry*, 14(1), 71–77.  
[https://doi.org/10.1016/0003-2697\(66\)90057-1](https://doi.org/10.1016/0003-2697(66)90057-1)
- Li, D., Zhou, C., Zhang, J., An, Q., Wu, Y., Li, J. Q., & Pan, C. (2020).** Nanoselenium Foliar Applications Enhance the Nutrient Quality of Pepper by Activating the Capsaicinoid Synthetic Pathway. *Journal of Agricultural and Food Chemistry*, 68(37), 9888–9895.  
<https://doi.org/10.1021/acs.jafc.0c03044>
- Liu, H., Xiao, C., Qiu, T., Deng, J., Cheng, H., Cong, X., Cheng, S., Rao, S., & Zhang, Y. (2022).** Selenium Regulates Antioxidant, Photosynthesis, and Cell Permeability in Plants under Various Abiotic Stresses: A Review. *Plants*, 12(1), 44.  
<https://doi.org/10.3390/plants12010044>
- Luhová, L., Lebeda, A., Hedererová, D., & Peč, P. (2003).** Activities of amine oxidase, peroxidase and catalase in seedlings of *Pisum sativum* L. under different light conditions. *Plant, Soil and Environment*, 49(4), 151–157. <https://doi.org/10.17221/4106-pse>

- Lutts, S., Kinet, J. M., & Bouharmont, J. (1996).** NaCl-induced senescence in leaves of rice (*Oryza sativa L.*) cultivars differing in salinity resistance. *Annals of Botany*, 78(3), 389–398. <https://doi.org/10.1006/anbo.1996.0134>
- Meng, L., Yang, Y., Ma, Z., Jiang, J., Zhang, X., Chen, Z., Cui, G., & Yin, X. (2022).** Integrated physiological, transcriptomic and metabolomic analysis of the response of *Trifolium pratense L.* to Pb toxicity. *Journal of Hazardous Materials*, 436, 129128. <https://doi.org/10.1016/j.jhazmat.2022.129128>
- Plummer, D. T. (1978).** An Introduction to Practical Biochemistry (Second Edition). *Biochemical Society Transactions*, 6(6), 1412–1415. <https://doi.org/10.1042/bst0061412b>
- Pourrut, B., Shahid, M., Dumat, C., Winterton, P., & Pinelli, E. (2011).** Lead uptake, toxicity, and detoxification in plants. *Reviews of Environmental Contamination and Toxicology*, 213, 113–136. [https://doi.org/10.1007/978-1-4419-9860-6\\_4](https://doi.org/10.1007/978-1-4419-9860-6_4)
- Qin, X., Wang, Z., Lai, J., Liang, Y., & Qian, K. (2025).** The Synthesis of Selenium Nanoparticles and Their Applications in Enhancing Plant Stress Resistance: A Review. *Nanomaterials*, 15(4), 301. <https://doi.org/10.3390/nano15040301>
- Rahman, H., Vikram, P., Hammami, Z., & Singh, R. K. (2022).** Recent advances in date palm genomics: A comprehensive review. *Frontiers in Genetics*, 13. <https://doi.org/10.3389/fgene.2022.959266>
- Rajput, V. D., Harish, Singh, R. K., Verma, K. K., Sharma, L., Quiroz-Figueroa, F. R., Meena, M., Gour, V. S., Minkina, T., Sushkova, S., & Mandzhieva, S. (2021).** Recent Developments in Enzymatic Antioxidant Defence Mechanism in Plants with Special Reference to Abiotic Stress. *Biology*, 10(4), 267. <https://doi.org/10.3390/biology10040267>
- Ranganna S. (1992).** Hand Book of Analysis of Fruit and Vegetable Products. 30.
- Sajedi, N. A., & Madani, H. (2018).** Comparison of physiological and biochemical responses of wheat and barley to Selenium by spraying application under rain fed conditions. *Iranian Journal of Plant Physiology*, 8(2), 2381–2389. <https://doi.org/10.22034/ijpp.2018.539178>
- Saleem, M., & Fariduddin, Q. (2022).** Novel mechanistic insights of selenium induced microscopic, histochemical and physio-biochemical changes in tomato (*Solanum lycopersicum L.*) plant. An account of beneficiality or toxicity. *Journal of Hazardous Materials*, 434, 128830. <https://doi.org/10.1016/j.jhazmat.2022.128830>
- Samynathan, R., Venkidasamy, B., Ramya, K., Muthuramalingam, P., Shin, H., Kumari, P., Thangavel, S., & Sivanesan, I. (2023).** A Recent Update on the Impact of Nano-

- Selenium on Plant Growth, Metabolism, and Stress Tolerance. *Plants*, 12(4). <https://doi.org/10.3390/plants12040853>
- Schiavon, M., Lima, L. W., Jiang, Y., & Hawkesford, M. J. (2017).** Effects of Selenium on Plant Metabolism and Implications for Crops and Consumers. 257–275. [https://doi.org/10.1007/978-3-319-56249-0\\_15](https://doi.org/10.1007/978-3-319-56249-0_15)
- Sergiev, I., Alexieva, V., & Karanov, E. (1997).** Effect of spermine, atrazine and combination between them on some endogenous protective systems and stress markers in plants. *Proceedings of the Bulgarian Academy of Sciences*, 51(2), 121–124.
- Souahi, H. (2021).** Impact of lead on the amount of chlorophyll and carotenoids in the leaves of *Triticum durum* and *T. aestivum*, *Hordeum vulgare* and *Avena sativa*. *Biosystems Diversity*, 29(3), 207–210. <https://doi.org/10.15421/012125>
- Vettore, L. A., Westbrook, R. L., & Tennant, D. A. (2021).** Proline metabolism and redox; maintaining a balance in health and disease. *Amino Acids*, 53(12), 1779–1788. <https://doi.org/10.1007/s00726-021-03051-2>
- Wang, C., Cheng, T., Liu, H., Zhou, F., Zhang, J., Zhang, M., Liu, X., Shi, W., & Cao, T. (2021).** Nano-selenium controlled cadmium accumulation and improved photosynthesis in indica rice cultivated in lead and cadmium combined paddy soils. *Journal of Environmental Sciences*, 103, 336–346. <https://doi.org/10.1016/j.jes.2020.11.005>
- Yao, X., Chu, J., & Ba, C. (2010).** Antioxidant responses of wheat seedlings to exogenous selenium supply under enhanced ultraviolet-B. *Biological Trace Element Research*, 136(1), 96–105. <https://doi.org/10.1007/s12011-009-8520-9>
- Zouari, M., Elloumi, N., Ahmed, C. Ben, Delmail, D., Rouina, B. Ben, Abdallah, F. Ben, & Labrousse, P. (2016).** Exogenous proline enhances growth, mineral uptake, antioxidant defense, and reduces cadmium-induced oxidative damage in young date palm (*Phoenix dactylifera* L.). *Ecological Engineering*, 86, 202–209. <https://doi.org/10.1016/j.ecoleng.2015.11.016>

# The effect of nano-selenium in mitigating the oxidative effects of lead on date palms (*Phoenix dactylifera* L.)

Ali S.Mahdi\*

Firas M Al-Hamoud

Date palm Research Center-University of Basrah-Iraq

\*Corresponding author: [ali.mahdi@uobasrah.edu.iq](mailto:ali.mahdi@uobasrah.edu.iq)

## Abstract

This study aimed to evaluate the role of nano-selenium (Se NPs) in alleviating oxidative stress induced by lead contamination in date palm (*Phoenix dactylifera* L.). The experiment was conducted using a randomised complete block design, in which four lead concentrations (0, 50, 100 and 150 mg L<sup>-1</sup>) and three concentrations of Se NPs (0, 100 and 200 mg L<sup>-1</sup>) were applied as foliar sprays to three-year-old date palm trees over a six-month period. The results demonstrated that increasing lead concentration caused a significant reduction in chlorophyll content and total proteins, accompanied by a significant increase in amino acids, compatible solutes, and oxidative stress indicators, including hydrogen peroxide and malondialdehyde (MDA). In addition, the membrane stability index (MSI) declined, while the activities of enzymatic and non-enzymatic antioxidants increased. In contrast, the application of Se NPs, particularly at 100 mg L<sup>-1</sup>, markedly mitigated these adverse effects by enhancing antioxidative defence mechanisms. This was evidenced by increased activities of catalase (CAT) and peroxidase (POD), enhanced accumulation of compatible solutes such as proline, glycine betaine and carotenoids, and the maintenance of total protein and chlorophyll contents. Furthermore, the results indicated that the moderate concentration of Se NPs (100 mg L<sup>-1</sup>) was the most effective, whereas the higher concentration (200 mg L<sup>-1</sup>) exerted detrimental stress effects. Overall, the findings suggest that nano-selenium represents a promising strategy for enhancing the tolerance of date palm to heavy metal stress, particularly lead.

**Keywords:** Heavy metals, pollution, environmental stress, CAT, POD