

## تأثير الرش الورقي بالكلوتاثيون و نقع البذور ببوروكسيد الهيدروجين في بعض مضادات الاكسدة الانزيمية لنبات الماش *Vigna radiata L.*

ايمان حسين هادي الحياني

وفاق امجد القيسى

قسم علوم الحياة - كلية التربية للعلوم الصرفة - ابن الهيثم - جامعة بغداد - emanemaneman\_h114@yahoo.com

### **المستخلص**

اجريت تجربتان حقليتان خلال موسم النمو للعروتين الربيعية والخريفية لنبات الماش *Vigna radiata L.* في العام 2014 في الحديقة النباتية التابعة لقسم علوم الحياة / كلية التربية للعلوم الصرفة (ابن الهيثم) / جامعة بغداد ، بهدف دراسة تأثير الرش الورقي بالكلوتاثيون بالتراكيز 25 ، 50 ، 75 ، 100 ملغم. لتر<sup>-1</sup> فضلاً عن معاملة المقارنة و نقع البذور في ببوروكسيد الهيدروجين H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> بالتراكيز 5 ، 10 ، 15 ملي مول. لتر<sup>-1</sup> فضلاً عن معاملة المقارنة في بعض مضادات الاكسدة الانزيمية لنبات الماش . اظهرت النتائج زيادة الفعالية الكلية لانزيم Superoxide dismutase (SOD) بالكلوتاثيون بالتركيز 100 ملغم. لتر<sup>-1</sup> بنسبة مقدارها 69.32% و 40.93% للعروتين الربيعية والخريفية على التتابع، و ازدادت بنسبة 100% و 28.53% للعروتين الربيعية والخريفية اعلى التتابع بالتركيز 15 ملي مول. لتر<sup>-1</sup> في H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> وقد وجد ان هناك تأثير معنوي لتدخل الكلوتاثيون و ببوروكسيد الهيدروجين في الفعالية الكلية لانزيم SOD عند التركيز 100 ملغم. لتر<sup>-1</sup> من الكلوتاثيون و 15 ملي مول. لتر<sup>-1</sup> في H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> للعروتين الربيعية والخريفية على التتابع، كما ازدادت الفعالية الانزيمية لانزيم Peroxidase (POD) بالتركيز 100 ملغم. لتر<sup>-1</sup> من الكلوتاثيون للعروتين بنسبة مقدارها 29.45% و 21.15% و ازدادت بنسبة مقدارها 175.57% و 40.58% بالتركيز 15 ملي مول. لتر<sup>-1</sup> من ببوروكسيد الهيدروجين ، وقد حصل تداخل معنوي بين المعاملتين لكلا العروتين في فعالية انزيم (POD)،اما بالنسبة للفعالية الكلية لانزيم Catalase فقد سجلت اعلى متوسط للفعالية بنسبة زيادة مقدارها 55.47% للتركيز 100 ملغم. لتر<sup>-1</sup> من الكلوتاثيون للعروة الاولى و ازدادت فعالية الانزيم معنويًا بمعاملة ببوروكسيد الهيدروجين بالتركيز 15 ملي مول. لتر<sup>-1</sup> بنسبة مقدارها 118.29% و 71.78% لكلا العروتين على التتابع ، كما اظهرت النتائج حصول تداخل معنوي بين عاملين التجربة بالتراكيز 100 ملغم. لتر<sup>-1</sup> الكلوتاثيون و 15 ملي مول. لتر<sup>-1</sup> لببوروكسيد الهيدروجين ، اشارات النتائج

إلى وجود تأثير معنوي لمتوسط الفعالية الكلية لانزيم Glutathione Peroxidase بنسبة مقدارها 30.90% و 63.62% بالتركيز 100 ملغم. لتر<sup>-1</sup> من الكلوتاثيون، كما ازدادت فعالية الانزيم معنويًا بالتركيز 15 ملي مول. لتر<sup>-1</sup> من ببوروكسيد الهيدروجين بنسبة مقدارها 12.86% و 40.61% للعروتين الربيعية والخريفية على التتابع ، كما وجد حصول تأثير معنوي بين عاملين التجربة للعروة الاولى فقط و قد قورنت جميع النتائج بنباتات السيطرة. نستنتج ان التركيز 100 ملغم. لتر<sup>-1</sup> كلوتاثيون و 15 ملي مول . لتر<sup>-1</sup> من ببوروكسيد الهيدروجين سبب زيادة لمعظم الصفات المدروسة .

**الكلمات المفتاحية:** نبات الماش ، كلوتاثيون ، ببوروكسيد الهيدروجين .

**الكلمات المفتاحية :** نبات الماش ، كلوتاثيون ، ببوروكسيد الهيدروجين .

### **المقدمة**

يعد الماش من المحاصيل القصيرة في فترة نموها (علي و اخرون ، 1990). ويعد نبات الماش الى العائلة البقلية (القرنية) peafamily او fabaceae او leguminosae (الكاتب ، 1988)، وهو محصول حولي صيفي عشبي متفرع شبه قائم ، يتراوح طوله بين 25 – 125 سم، وله جذر وتدى قليل التعمق و توجد عليه العقد البكتيرية لذلك يزيد من خصوبة التربة من خلال تزويده بالنитروجين بعملية

التكافل Symbiosis و يعد مصدر مهم للبروتين كما وجد ان اوراق الماش تزود ما مقداره 37-40 كغم من النتروجين لكل هكتار من التربة (Anwar و Rashed، 2010). الكلوتاثيون ثلاثي البيريت هو الاكثر وفرة في انسجة النبات، و هو يلعب ادوار متعددة في عمليات الايض الخلوي، و هو مركب مركزي في ايض الكبريت، و يعتبر من الاشكال التي تعد ناقل رئيسي في اختزال الكبريت ويرتبط مسار اختزال الكبريت ببناء البروتين، وكذلك فهو منظم للكبريت المختزل، ومن ناحية اخرى فهو مختزل قوي لانواع الاوكسجين النقاعدية Reactive Oxygen Specieal (ROS) (Tausz و Grill، 2000). ان بيروكسيد الهيدروجين بالتراكيز الواطئة بمثابة اشاره جزئية يسبب تحمل النبات ضد الاجهادات الحيوية Biotic و غير الحيوية Abiotic (Mitter و اخرون، 2004) اما التراكيز العالية منه تؤدي الى تحرير العوامل المحتلة للموت الخلوي المبرمج programmed cell death (Dat). كما ان له دور رئيسي بارسال اشارات جزئية كيمائية لتصحيح نمو وتطور النبات. (Kocsy و اخرون، 2000) Foyer 1996؛ و Noctor 2000). تهدف الدراسة الحالية الى معرفة تاثير الرش الورقي بالكلوتاثيون و نقع البذور بيروكسيد الهيدروجين في بعض مضادات الاكسدة الانزيمية لنبات الماش للعروتين الربيعية و الخريفية.

### المواد وطرائق البحث

#### موقع التجربة:

اجريت تجربتان حقليتان الاولى العروة الربيعية و الثانية العروة الخريفية خلال موسم النمو 2014، في الحديقة النباتية التابعة لقسم علوم الحياة في كلية التربية للعلوم الصرفة – ابن الهيثم /جامعة بغداد لغرض دراسة تاثير الرش الورقي بالكلوتاثيون و نقع البذور بيروكسيد الهيدروجين في بعض مضادات الاكسدة الانزيمية لنبات الماش Vigna radiata L.، تم الحصول على بذوره من الاسواق المحلية

#### تصميم التجربة:

صممت التجربة وفق تصميم القطاعات الكاملة المعاشرة Randomized Complete Block كتجربة عاملية  $4 \times 5$  وبثلاثة مكررات و تضمنت العوامل التالية :

أ- اربع تراكيز من glutathione 25,0,50,75,100 ملغم.لتر<sup>-1</sup> فضلاً عن معاملة المقارنة.

ب- ثلاثة تراكيز من Hydrogen peroxide 5,10,15 ملي مول .لتر<sup>-1</sup> فضلاً عن معاملة المقارنة كان عدد الوحدات التجريبية 60 وحدة تجريبية لكلا العروتين، تم اعداد الارض وتجهيزها للزراعة وتسويتها جيدا حيث تم تقسيمها الى وحدات تجريبية بلغت ابعادها  $1 \times 1 \times 2$  م زرعت على اربعة خطوط ومسافة 15 سم بين خط و اخر حلت تربة الحقل قبل الزراعة في مختبرات قسم التربة كلية الزراعة /جامعة بغداد، و ذلك باخذ عينات على عمق 0-30 سم (جدول 1).

استعمل سمام الداب DAP (21%N – 53%P2O5 ، Chadel و Shukla، 2006) و بمتوسط 140 كغم .هكتار<sup>-1</sup> (سعد و اخرون، 2000). زرع نبات الماش (الصنف المحلي) بعروتين الاولى (ربيعية) 2014/3/20 و(خريفية) 2014/6/5 و بمتوسط بذار 24 كغم .هكتار<sup>-1</sup> (على و اخرون ، 1990) عشببت ارض التجربة يدويا وسقيت عند الحاجة وحصدت العروة الاولى والثانية في 2014/6/1 ، 2014/8/24، بالتتابع .

### جدول 1 . بعض صفات التربة الكيميائية و الفيزيائية.

الوحدة	القيمة	الصفة
<b>الخصائص الكيميائية و الخصوبية</b>		
	7.28	درجة تفاعل pH
$\text{ds.m}^{-1}$	1.5	الايسالية الكرهربائية $\text{EC}_{1:1}$
$\text{Cmol.kg}^{-1} \text{ soil}$		السعة التبادلية للايونات الموجبة CEC
%	0.53	المادة العضوية O.M
	16.2	معادن الكاربونات
$\text{Mg.kg}^{-1}$	0.01	النتروجين الجاهز %
	19.0	الفسفور الجاهز
	150	البوتاسيوم الجاهز
$(\text{mmol.L}^{-1})^{1/2}$	-----	نسبة امتزاز الصوديوم SAR
$\text{Meq.L}^{-1}$	6.0	الكلاسيوم
	5.3	الماغنيسيوم
	4.54	الصوديوم
	Nil	الكاربونات
	7.8	الكربونات
	2.0	البيكاربونات
	6.0	الكلوريدات
<b>الخصائص الفيزيائية</b>		
$\text{g.kg}^{-1}$	204	الطين
	320	الغررين
	476	الرمل
مزيجية	100 m	النسجة
$\text{Mg.m}^{-3}$	-----	الكتافة الظاهرية

### تحضير تراكيز الرش و النقع: تحضير الكلوتاثيون

حضر محلول الكلوتاثيون بالتراكيز 25، 50، 75، 100 ملغم.لتر<sup>-1</sup> فضلاً عن معاملة المقارنة ، و تم رش التراكيز مباشرة بعد تحضيرها عند الصباح الباكر بواسطة مرشة ضاغطة pressing sprayer على النباتات و رشت معاملات السيطرة بالماء المقطر للعروتين الربيعية و الخريفية.

### تحضير ببروكسيد الهيدروجين

حضر محلول ببروكسيد الهيدروجين بالتراكيز 5 ، 10 ، 15 ملي مول.لتر<sup>-1</sup> ، و تم نقع بذور نبات الماش بهذه التراكيز لمدة 12 ساعة (Gondim و اخرون ، 2010) و نفعت معاملات السيطرة بالماء المقطر و زرعت مباشرة بعد النقع و لكلا العروتين الاولى و الثانية .

### تقدير فعالية الانزيمات و هي :

#### الفعالية الكلية لأنزيم **(SOD) Superoxide dismutase**

قدرت فعالية هذا الانزيم بطريقة النايتروبلوتراجوليوم (NBT) والرايبوفلافين وحسب طريقة Fridowich و Beyer (1987) باستخدام جهاز المطياف الضوئي الياباني الصنع عند الطول الموجي 560 نانومتر

#### الفعالية الكلية لأنزيم **(POD) Peroxidase**

تم تقدير الفعالية لأنزيم POD وفقاً للطريقة الموصوفة من قبل Nezih (1985) باستخدام جهاز المطياف الضوئي الياباني الصنع عند الطول الموجي 420 نانومتر.

#### فعالية إنزيم **(CAT) Catalase**

قدرت بواسطة جهاز UV-spectrophotometer عند الطول الموجي 240 نانومتر وحسب ما جاء في (Aebi1974)

**فعالية أنزيم (GPX)Glutathione Peroxidase :**

قدرت فعالية أنزيم الـ GPX حسب طريقة Flohe و Gunzler (1984) باستخدام جهاز المطياف الضوئي الياباني الصنع عند الطول الموجي 420 نانومتر .

**النتائج والمناقشة****الفعالية الكلية لانزيم (SOD):**

اشارات النتائج الموضحة في الجدولان 3 و 2 الى حصول زيادة معنوية في متوسط الفعالية الكلية لانزيم SOD فعند زيادة تركيز الكلوتاثيون من صفر ملغم. لتر<sup>-1</sup> الى 100 ملغم. لتر<sup>-1</sup> ازداد متوسط الفعالية الكلية للانزيم معنويًا من 114.29 ملغم<sup>-1</sup> الى 193.52 وحدة . ملغم<sup>-1</sup> و من 217.90 وحدة . ملغم<sup>-1</sup> الى 307.10 وحدة . ملغم<sup>-1</sup> و بنسبة زيادة مقدارها 69.32 % و 40.93 % للعروتين الريباعية والخريفية على التتابع، و ربما يعزى سبب الزيادة في الفعالية الكلية لانزيم SOD الى ان الكلوتاثيون يحمي الخلية من التلف الناجم من الجذور الحرة و ايضا يساعد علىبقاء الخلايا بشكلها الشريط ، وان اضافة الكلوتاثيون بشكل خارجي بسبب زيادة في نشاط الانزيمات و الهرمونات المهمة (Gilbert و اخرون ، 1990) . كما اوضحت النتائج في الجدولان 3 و 2 التأثير المعنوي لبيروكسيد الهيدروجين في زيادة متوسط الفعالية الكلية للانزيم فعند رفع تركيز بيروكسيد الهيدروجين الى 15 ملي مول. لتر<sup>-1</sup> و قياساً الى معاملة المقارنة ازداد متوسط الفعالية SOD من 87.48 وحدة . ملغم<sup>-1</sup> الى 174.92 وحدة. ملغم<sup>-1</sup> و من 242.9 وحدة . ملغم<sup>-1</sup> الى 312.2 وحدة . ملغم<sup>-1</sup> ، وبنسبة زيادة مقدارها 100% و 28.53 % للعروتين الريباعية والخريفية على التتابع، وربما يعزى سبب الزيادة الى ان اضافة بيروكسيد الهيدروجين يؤدي الى تراكم بيروكسيد الهيدروجين داخل الخلية (Hung و Kao, 2007)، او ربما يعزى الى ان بيروكسيد الهيدروجين بالتراكيز المنخفضة يشجع تحمل النبات للاجهاد (Abass و Mohamed ، 2011)، او ان بيروكسيد الهيدروجين يقوم بارسال اشارات كيميائية تحفز الاليات الناقلة لانواع الاجهاد، كما انه ينظم التحكم بالجينات الدفاعية لمضادات الاكسدة الانزيمية و البروتينات الدفاعية و ايضا عوامل الاستنساخ الوراثية (Hung و اخرون ، 2005) اذ يرسل H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> ايعازات تحفز الية المقاومة المكتسبة الجهازية (SAR) (Systemic acquired resistance) Alvarez و اخرون ، 1998 ، والية التأقلم المكتسبة الجهازية (SAA) (Systemic acquired acclimation) Karpinski و اخرون ، 1999). كما اظهرت نتائج الجدولان 3 و 2 حصول تأثير معنوي للتدخل بين تركيز الكلوتاثيون و بيروكسيد الهيدروجين في الفعالية الكلية لانزيم SOD،اما اعلى قيمة بلغت 260.50 وحدة . ملغم<sup>-1</sup> و 356.5 وحدة . ملغم<sup>-1</sup> عند التركيز 100 ملغم. لتر<sup>-1</sup> من الكلوتاثيون و 15 ملي مول. لتر<sup>-1</sup> من بيروكسيد الهيدروجين و للعروتين الريباعية والخريفية على التتابع .

**جدول 2. تأثير الرش الورقي بالكلوتاثيون و نقع البذور في بيروكسيد الهيدروجين و التداخل بينهما في الفعالية الكلية لانزيم SOD وحدة . ملغم<sup>-1</sup>(العروة الريباعية).**

المتوسط	تركيز رش الوراق بالكلوتاثيون (ملغم. لتر <sup>-1</sup> )					تركيز H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> المنقوعة فيها البذور ( ملي مول. لتر <sup>-1</sup> )
	100	75	50	25	0	
87.46	90.38	87.08	136.91	63.33	59.58	0
173.02	211.49	122.49	223.25	189.29	119.04	5
155.45	211.70	80.63	64.04	250.87	170.00	10
174.92	260.50	250.87	135.63	119.04	108.56	15
	193.52	135.15	139.96	155.63	114.29	المتوسط
	0.744 = Glutathione 0.665 = H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> 1.488 = H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> × Glutathione					LSD 0.05

**جدول 3. تأثير الرش الورقي بالكلوتاثيون و نقع البذور في بيروكسيد الهيدروجين و التداخل بينهما في الفعالية الكلية لازيم SOD وحدة . ملغم<sup>-1</sup> (العروة الخريفية).**

المتوسط	تركيز رش الاوراق بالكلوتاثيون (ملغم. لتر <sup>-1</sup> )					تركيز $H_2O_2$ المنقوعة فيها البذور ( ملي مول. لتر <sup>-1</sup> )
	100	75	50	25	0	
242.9	255.8	298.1	282.2	264.3	114.2	0
290.4	333.0	278.4	298.1	288.9	253.6	5
249.0	283.1	281.2	295.3	143.9	241.4	10
312.2	356.5	293.1	310.4	338.6	262.4	15
	307.1	287.7	296.5	258.9	217.9	المتوسط
	$10.70 = \text{Glutathione}$					LSD0.05
	$9.57 = H_2O_2$					
	$21.40 = H_2O_2 \times \text{Glutathione}$					

#### **الفعالية الكلية لازيم Peroxidase (POD) :**

اوضحت النتائج المبينة في الجدولان 4،5 حصول زيادة معنوية في متوسط الفعالية الكلية لازيم peroxidase بزيادة تركيز الكلوتاثيون فعند رفع التركيز الى 100 ملغم.لتر<sup>-1</sup> و قياساً بمعاملة المقارنة ازداد متوسط الفعالية من 82.91 وحدة ملغم<sup>-1</sup> الى 107.33 وحدة ملغم<sup>-1</sup> و من 96.21 وحدة ملغم<sup>-1</sup> الى 175.25 وحدة ملغم<sup>-1</sup> و بنسبة زيادة مقدارها 29.45% و 82.15% للعروتين الريبيعة و الخريفية على التتابع، و ربما يعزى سبب الزيادة الى ان الكلوتاثيون من مضادات الاكسدة يعمل على حماية الخلايا من التحطط و يحافظ على الخلايا بشكلها النشط فضلاً عن انه يؤدي الى زيادة الانشطة الانزيمية (Mamdouh 1995) و فضلاً عن انه يعمل على تحسين النمو الخضري و تخليق البروتين الذي يكون الانزيمات و الهرمونات ( Gilbert وآخرون ، 1990 ) و هذه النتيجة تتفق مع Akladious و Abbas (2013) على نبات الطماطة.

كما يوضح الجدولان 4 و 5 حصول زيادة معنوية في متوسط الفعالية الكلية لازيم peroxidase وحدة ملغم<sup>-1</sup> فعند زيادة التركيز الى 15 ملي مول. لتر<sup>-1</sup> و قياساً بمعاملة السيطرة ازداد متوسط الفعالية من 52.67 وحدة ملغم<sup>-1</sup> الى 145.60 وحدة ملغم<sup>-1</sup> ومن 113.00 وحدة ملغم<sup>-1</sup> الى 158.86 وحدة ملغم<sup>-1</sup> و بنسبة زيادة مقدارها 175.57% و 40.58% و للعروتين الريبيعة و الخريفية على التتابع، وربما يعزى سبب الزيادة في الى ان بيروكسيد الهيدروجين، الذي يكون اكثر استقرارا في الخلية و له دور في اطلاق اشارات كيميائية تسبب في مقاومة النبات للاجهادات و هذه الاشارات تعمل على تنظيم التعبير الجيني (gene expression) هذه الجينات تعمل على تطوير النظام الدفاعي عن طريق استحثاث نظام المقاومة الجهازية systemic acquired resistance او حتى نظام التأقلم الجهازي systemic acquired acclimation Hung و آخرون ، 2005)، او ربما تعزى سبب الزيادة الى مساهمة انزيم POD في العديد من الاليات المقاومة فهو يعمل على تعزيز جدار الخلية عن طريق تكوين اللكتين و هذا المركب مهم لانه وسيلة دفاع ضد الاصابات المرضية ( Kawano ، 2003) و هذه النتيجة تتفق مع نتيجة الغزي (2013) على نبات الذرة الصفراء.

و وجد من نتائج الجدولان 5 و 4 تأثير معنوي للتداخل بين تأثير الكلوتاثيون و بيروكسيد الهيدروجين في الفعالية الكلية لازيم peroxidase، كما اوضح الجدولان 4 و 5 ان اعلى قيمة للفعالية الكلية لازيم بلغت 192.00 وحدة ملغم<sup>-1</sup> و 250 وحدة ملغم<sup>-1</sup> عند التركيز 100 ملغم.لتر<sup>-1</sup> و 15 ملي مول.لتر<sup>-1</sup> من بيروكسيد الهيدروجين و لكلا العروتين على التتابع.

**جدول 4. تأثير الرش الورقي بالكلوتاثيون و نقع البذور في بيروكسيد الهيدروجين و التداخل بينهما في الفعالية الكلية لانزيم Peroxidase وحدة . ملغم<sup>1</sup> (العروة الربيعية).**

المتوسط	تركيز رش الاوراق بالكلوتاثيون (ملغم. لتر <sup>-1</sup> )					تركيز $H_2O_2$ المنقوعة فيها البذور ( ملي مول. لتر <sup>-1</sup> )
	100	75	50	25	0	
52.67	62.66	58.67	48.00	53.00	41.00	<b>0</b>
83.20	62.00	58.66	132.00	44.00	119.33	<b>5</b>
83.73	112.66	43.33	59.33	108.00	95.33	<b>10</b>
145.60	192.00	175.33	130.00	154.66	76.00	<b>15</b>
	107.33	84.00	92.33	89.91	82.91	<b>المتوسط</b>
$0.805 = \text{Glutathione}$					<b>LSD0.05</b>	
$0.720 = H_2O_2$						
$1.610 = H_2O_2 \times \text{Glutathione}$						

**جدول 5. تأثير الرش الورقي بالكلوتاثيون و نقع البذور في بيروكسيد الهيدروجين و التداخل بينهما في الفعالية الكلية لانزيم Peroxidase وحدة . ملغم<sup>1</sup> (العروة الخريفية).**

المتوسط	تركيز رش الاوراق بالكلوتاثيون (ملغم. لتر <sup>-1</sup> )					تركيز $H_2O_2$ المنقوعة فيها البذور ( ملي مول. لتر <sup>-1</sup> )
	100	75	50	25	0	
113.00	196.33	176.60	97.33	54.22	40.50	<b>0</b>
149.67	156.00	100.00	143.33	196.00	153.00	<b>5</b>
121.66	98.66	198.33	143.33	86.66	81.33	<b>10</b>
158.86	250.00	84.00	160.66	189.66	110	<b>15</b>
	175.25	139.73	136.16	131.63	96.21	<b>المتوسط</b>
$0.754 = \text{Glutathione}$					<b>LSD0.05</b>	
$0.674 = H_2O_2$						
$1.508 = H_2O_2 \times \text{Glutathione}$						

#### الفعالية الكلية لانزيم الكاتليز :Catalase

اوضح الجدولان 6 و 7 حصول تأثير معنوي للكلوتاثيون في فعالية انزيم Catalase وحدة . ملغم<sup>1</sup> وقد اعطى التركيز 25 ملغم. لتر<sup>-1</sup> اعلى متوسط للفعالية الكلية لانزيم الكاتليز بلغت 17.88 وحدة ملغم<sup>1</sup> و بنسبة زيادة مقدارها 55.47 وحدة ملغم<sup>1</sup> للعروة الاولى و ربما يعزى سبب الزيادة في فعالية انزيم الكاتليز الى ان الكلوتاثيون من مضادات الاكسدة ، ويعمل على حماية الخلايا و يحافظ على الخلايا بشكلها النشط ،فضلاً عن انه يؤدي الى زيادة الانشطة الانزيمية ( Mamdouh , 1995 ، Gilbert , 1990 ) ، كما انه يعمل على تخليق البروتين الذي يكون الانزيمات و الهرمونات ( Abbas , 2013 ) الذي اشار الى ان رش نبات الطماطة المعرضة للاجهاد الملحبي بالكلوتاثيون ادى الى الزيادة في الفعالية الكلية لانزيم الكاتليز.

كما اوضح الجدولان 6 و 7 حصول تأثير معنوي لبيروكسيد الهيدروجين في زيادة متوسط الفعالية الكلية لانزيم الكاتليز ، فعند زيادة تركيز البيروكسيد الى 15 ملي مول. لتر<sup>-1</sup> وقياساً الى معاملة المقارنة ازداد متوسط الفعالية من 10.06 وحدة ملغم<sup>1</sup> الى 21.96 وحدة ملغم<sup>1</sup> ومن 35.05 وحدة ملغم<sup>1</sup> الى 61.93 وحدة ملغم<sup>1</sup> وبنسبة زيادة مقدارها 118.29% و 71.78% و لكلا العروتين على التتابع. و ربما يعزى سبب الزيادة في الفعالية الى ان انزيم الكاتليز المضاد للاكسدة يعد احد الاليات الكفؤة في التخلص من التأثير السام لجذر السوبر اوكسايد و بيروكسيد الهيدروجين ، وان الموازنة بيم انزيم SOD

وبقى الانزيمات التي تعمل على ازالة  $H_2O_2$  تحدد الحالة المستقرة لمستوى  $O_2^-$  في الخلايا النباتية (Aseada و Takahashi ، 1987 ، Bowler و اخرون ، 1992).

ويعد انزيم الكاتليز من الانزيمات الرئيسية التي تعمل على ازالة  $H_2O_2$  اذ يعمل على تحويل  $H_2O$  الى  $H_2O$  و  $O_2$  (He و اخرون ، 2009) كما ان انزيم الكاتليز يقوم بایقاف  $H_2O_2$  المتولدة في المايتوكنديرا عن طريق نقل الالكترونات و اكسدة الاحماض الدهنية (Scandalios و Boxidation ، 1997). و اتضح من نتائج الجدولان 6 و 7 حصول تداخل معنوي بين تأثير الكلوتاثيون و تأثير بيروكسيد الهيدروجين ،اما اعلى قيمة للتدخل فقد كانت 29.33 و 86.66 وحدة ملغم<sup>-1</sup> عند التركيز 100 ملغم.لتر<sup>-1</sup> كلوتاثيون و 15 ملي مول.لتر<sup>-1</sup> بيروكسيد الهيدروجين.

**جدول 6.** تأثير الرش الورقي بالكلوتاثيون و نقع البذور في بيروكسيد الهيدروجين و التداخل بينهما في الفعالية الكلية لانزيم Catalase وحدة . ملغم<sup>-1</sup> (العروة الريبيعة).

المتوسط	تركيز رش الاوراق بالكلوتاثيون (ملغم. لتر <sup>-1</sup> )					تركيز $H_2O_2$ المنقوعة فيها البذور (ملي مول. لتر <sup>-1</sup> )
	100	75	50	25	0	
10.06	12.00	8.00	12.66	9.00	8.66	<b>0</b>
16.00	15.00	16.66	12.00	26.00	11.33	<b>5</b>
14.39	8.60	18.33	16.00	14.00	18.00	<b>10</b>
21.96	29.33	26.66	23.30	22.53	8.00	<b>15</b>
	15.98	17.41	15.99	17.88	11.50	<b>المتوسط</b>
	$1.404 = \text{Glutathione}$ $1.256 = H_2O_2$ $2.809 = H_2O_2 \times \text{Glutathione}$					<b>LSD0.05</b>

**جدول 7.** تأثير الرش الورقي بالكلوتاثيون و نقع البذور في بيروكسيد الهيدروجين و التداخل بينهما في الفعالية الكلية لانزيم Catalase وحدة . ملغم-1 (العروة الخريفية).

المتوسط	تركيز رش الاوراق بالكلوتاثيون (ملغم. لتر <sup>-1</sup> )					تركيز $H_2O_2$ المنقوعة فيها البذور (ملي مول. لتر <sup>-1</sup> )
	100	75	50	25	0	
36.05	33.33	68.66	26.66	40.00	11.60	<b>0</b>
57.33	46.66	66.66	66.66	40.00	66.66	<b>5</b>
41.06	40.00	50.00	38.66	53.33	23.33	<b>10</b>
61.93	86.66	73.33	46.66	73.66	30.00	<b>15</b>
	51.66	64.66	44.66	51.58	32.90	<b>المتوسط</b>
	$N.S = \text{Glutathione}$ $0.728 = H_2O_2$ $1.629 = H_2O_2 \times \text{Glutathione}$					<b>LSD0.05</b>

### فعالية انزيم Glutathione peroxidase

اشارت النتائج الموضحة في الجدولان 8 و 9 حصول تأثير معنوي لمتوسط الفعالية الكلية لانزيم Glutathioneperoxidase زيادة تركيز الكلوتاثيون الى 100 ملغم.لتر<sup>-1</sup> وقياساً الى معاملة المقارنة ازداد متوسط الفعالية الكلية Glutathioneperoxidase من 68.43 وحدة ملغم<sup>-1</sup> الى 89.58 وحدة

ملغم<sup>-1</sup> و من 64.08 وحدة ملغم<sup>-1</sup> الى 104.85 وحدة ملغم<sup>-1</sup> مقدارها 30.90 % و 63.62 % و للعروتين الريبيعة والخريفية على التابع، و ربما يعزى السبب الى ان الكلوتاثيون هو مضاد اكسدة يعمل على حماية الخلية من التلف الناجم عن الجذور الحرة ، وكذلك يساعد فيبقاء الخلية بشكلها النشط و ان اضافة الكلوتاثيون بشكل خارجي يسبب زيادة في نشاط الانزيمات و الهرمونات المهمة.(Gilbert و اخرون ، 1990). كما اوضح الجدولان 8 و 9 حصول تأثير معنوي لمتوسط الفعالية الكلية لانزيم Glutathione peroxidase بزيادة تركيز بيروكسيد الهيدروجين ، فعند زيادة تركيز الى 15 ملي مول.لتر<sup>-1</sup> قياساً الى معاملة المقارنة ازداد متوسط الفعالية الكلية لانزيم Glutathione peroxidase من 72.93 وحدة ملغم<sup>-1</sup> الى 82.31 وحدة ملغم<sup>-1</sup> و من 58.89 وحدة ملغم<sup>-1</sup> الى 95.05 وحدة ملغم<sup>-1</sup> و بنسبة زيادة مقدارها 12.86 % و 61.40 % و للعروتين الريبيعة والخريفية على التابع ، و ربما يعزى السبب الى ان بيروكسيد الهيدروجين له دور بارسال اشارات جزيئية كيميائية لتصحيح تطور ونمو النبات كما انه يعمل على ضبط انظمة مضادات الاكسدة عن طريق تغيير تركيز انواع الاوكسجين التقاعدية (ROS). (Noctor و Foyer ، 2000). كما بين الجدول 8 حصول تداخل معنوي بين تأثير الكلوتاثيون و تأثير بيروكسيد الهيدروجين وأن أعلى قيمة للفعالية الكلية لانزيم بلغت 115.76 وحدة ملغم<sup>-1</sup> بالنسبة للعروة الريبيعة، في حين بين الجدول 9 عدم وجود تداخل معنوي بين عامل التجربة للعروة الخريفية.

**جدول 8. تأثير الرش الورقي بالكلوتاثيون ونقع البذور في بيروكسيد الهيدروجين والتدخل بينهما في الفعالية الكلية لانزيم Glutathione peroxidase وحدة . ملغم<sup>-1</sup>(العروة الريبيعة).**

المتوسط	تركيز رش الاوراق بالكلوتاثيون (ملغم. لتر <sup>-1</sup> )					تركيز $H_2O_2$ المنقوعة فيها البذور ( ملي مول. لتر <sup>-1</sup> )
	100	75	50	25	0	
72.93	88.00	77.17	97.77	59.49	42.22	0
74.99	65.90	76.27	75.56	101.29	55.92	5
75.64	88.66	74.66	66.27	77.52	71.09	10
82.31	115.76	64.31	54.66	72.30	104.50	15
	89.58	73.57	73.57	77.65	68.43	المتوسط
	$0.795 = \text{Glutathione}$ $0.711 = H_2O_2$ $1.591 = H_2O_2 \times \text{Glutathione}$					LSD0.05

**جدول 9. تأثير الرش الورقي بالكلوتاثيون ونقع البذور في بيروكسيد الهيدروجين والتدخل بينهما في الفعالية الكلية لانزيم Glutathione peroxidase وحدة . ملغم<sup>-1</sup>(العروة الخريفية).**

المتوسط	تركيز رش الاوراق بالكلوتاثيون (ملغم. لتر <sup>-1</sup> )					تركيز $H_2O_2$ المنقوعة فيها البذور ( ملي مول. لتر <sup>-1</sup> )
	100	75	50	25	0	
58.89	77.00	51.45	81.99	45.00	39.00	0
80.38	112.50	72.00	73.90	67.52	76.00	5
62.38	51.44	50.00	70.00	71.44	69.00	10
95.05	178.45	90.00	57.88	76.62	72.30	15
	104.85	65.86	70.94	65.15	64.08	المتوسط
	$0.771 = \text{Glutathione}$ $0.690 = H_2O_2$ $N.S = H_2O_2 \times \text{Glutathione}$					LSD0.05

### المصادر

- الكاتب ، يوسف منصور. 1988. تصنیف النباتات البذرية .جامعة بغداد ،وزارة التعليم العالي و البحث العلمي .
- الغزي ، اسعد كاظم عبد الله مشاور. 2013. دور البوتاسيوم في تحمل نباتات الذرة الصفراء (*Zea may L.*) لاجهادي الجفاف و بيروكسيد الهيدروجين .اطروحة دكتواره . كلية الزراعة ،جامعة بغداد.
- علي ، حميد جلود ، طالب احمد عيسى و حامد محمود جدعان. 1990. محاصيل البقول .مطابع التعليم العالي ،جامعة الموصل.
- سعد ، تركي مفتاح ، سعد فليح حسن و بهاء الرواوى. 2000 . استجابة الحاصل و مكوناته و صفات اخرى لمتوسطات بذار نبات الماش .مجلة العلوم الزراعية العراقية 3(32):112-107.

- Abass ، S. M .and H.I. Mohamed . 2011. Alleviation of Adverse effects of Drought stress on Common bean (*Phaseolus vulgaris L.*) Exogenous application of hydrogen peroxide.*Bangladesh J. Bot*‘ 41(1) :75-83.
- Aebi,H.E. 1974.Catalase In :Methods of Enzymatic Analysis .(2): 673-684
- Akladious ‘S.A. and S. M. Abbas . 2013. Alleviation of seawater stress on Tomato by foliar application of Aspartic Acid and glutathione .Journal of Stress Physiology &Biochemistry .;9(3):282-298.
- Alvarez ، M. E. ، R. I. Pennell ، Meier P-J‘A. Ishikawa ‘R . A. Dixon ، and C. Lamb .1998 . Reactive oxygen intermediates mediate a systemic signal network in the establishment of plant immunity . *Cell* 92 : 773 – 784.
- Anwar‘ H. and F.M. Rashad . 2010 .A supply response of Potato in Bang Ladesh;Avector correction approach . Journal of Applied Sciences 10 (11): 895.
- Aseada ، K. and M .Takahashi .1987 . Production and Scavenging active Oxygen in Photosynthesis .In:Kyle DJ‘Osmond CB. Amtzenc J ، eds ‘photoinhibition .Amsterdam :Elsevier . pp.227- 287.
- Beyer‘ F.W. and I. Fridowich .1987 .Assaying for superoxide dismutase activity.Some Large Consequences of minor changes in conditions.*Anal.Biochem.*‘161:559-566.
- Bowler ، C. ‘M . Vanmantagu and D. Inze . 1992. Superoxide dismutase and stress tolerance. *Annu. Rev. plant physiol. Plant Mol. Biol* ، 43:83-116.
- Dat ، J. V. ، S. Enabeele ، E. Vranova ، M. Van Montagu ، D. Inze and F. Vanbreusegem .2000 . Dual action of the active oxyen species during plant stress responses .*cell. Mol.Life Sci* .57:779-795.
- Flohe‘ L.and W. A. Gunzler .1984 . Assay of glutathione peroxidase. *Methods Enzymol* 105: 115-121.
- Foyer ، C. H. and G. Noctor . 2000 .Transley review No.112. Oxygen processing in photosynthesis:Regulation and signaling .*New Phytol.*146.539-389.
- Gilbert ، H. F. ، V. Mclean and M. Mclean . 1990 .Molecular and cellular aspects of thioldisulphate exchange . *Adv. Enzym*. 63:169 – 172.

- Gondim , F.A. , E. G. Filho , C. F. Lacerda , J. T. Prisco , A. D.A. Neto and E. S. Marques .2010. Pretreatment with H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> in maize seeds :effects on germination and seedling acclimation to salt stress .Braz. J. Plant Physiol.,22(2):103-112112.
- He , L. , Z. Cao and R. Li. 2009. Pertreatment of seed with H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> enhances drought to Lerance of Wheat (*Triticum aestivum* L.)seedlings . Afr. J. Biotechnology Vol . 8(22) , pp. 6151 – 6157.
- Hung , K. T. and C. H. Kao .2007 . Hydrogen peroxide , Calcium and leaf Senescence in Rice.Crop Environment & Bioinformatics.4:145-150.
- Hung , S. ,C. Yu and C. H. Lin .2005 . Hydrogen peroxide functions as a stress signal in plants . Botanical Bulletin of Academia sinika , 46: 1 – 10.
- Karpinski , S. , H. Reynolds , B. Karpinska , G. Wingsle , G. Creis – sen and P. Mullineaux . 1999. Systemic signaling and acclimation in response to excess excitation energy in *Arabidopsis* . Science 284 : 654 – 657.
- Kawano ,T. 2003.Roles of the Reative oxygen species generating peroxidase reactions in plant defense and growth induction . Plant Cell Rep. 21 , 829 – 937.
- Koscy , G. , M. Brunner , A. Ruegsegger , P. Stamp and C. Brunold .1996 . Glutathione sythesis in maize genotypes with different sensitivities to chilling .Planta 198 , 365 – 370.
- Mitter , R. ,S. Vanderauwera , M. Gollery and F. Vanbareusegem . 2004 . Reactive oxygen gene network of plant .Trends Pl.Tsci.9110:490- 498.
- Mamdouh , M. A. 1995. Glutathione regulation of glutathione S- transferase and peroxidase activity in herbicide – treated *Zea mays*. Plant Physiol. Biochem ., 33:185 – 192.
- Nezih , M. 1985 .The peroxidase enzyme activity of some vegetables and its resistance to heat. Food Agric. 36:877-880.
- Scandalios , J. G. ,L. M. Guan and A. Polidoros . 1997 . Oxidative stress and the Moleclar biology of antioxidant defenses .cold Spring Harbar Lab. Press planvies NY .343-406.
- Shukla , R.S. and P.S. Chandel .2006 . A text book of plant ecology S.chand and Company Ltd .Ramagar , NewDehi.
- Tausz ,M. and G. Grill .2000 .The role of Glutathione in stress Adaptation of plants. Phyton (Horn , Austria) 40(3):111-118.

**EFFECT OF FOLIAR APPLICATION AND SOAKING OF SEED WITH H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> ON SAME ENZYMATIC ANTIOXIDANT *Vigna radiata* L.****Wafik Amjad AL-Kaisy****Eman Hussien AL-Hayani**

\*Dept. of biology - College of Education Ibn-Haitham - University of Baghdad-

emanemaneman\_h114@yahoo.com

**ABSTRACT**

Two field experiments were conducted during spring and autumn seasons of *Vigna radiata* L. in the year 2014 at botanical garden of Department of Biology 'College of Education for Pure Sciences Ibn-Al-Haithem ' University of Baghdad .The experiments aimed to study the effect of different concentrations of glutathione (25 ' 50 ' 75·100 mg.L<sup>-1</sup> ) added to control treatment and soaking of seed with H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> 5·10·15 mM.L<sup>-1</sup> on some enzymatic antioxidant of *Vigna radiata* L. . The results showed an increase in total activity of Superoxide dismutase (SOD) with 100 mg.L<sup>-1</sup> of glutathione by 69.32% ' 40.93% for the two seasons and increased with 15 mM.L<sup>-1</sup> H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> by 100% ' 28.53% . The interaction between the two treatments was significant .The activity of Peroxidase (POD) was increased with 100mg.L<sup>-1</sup> glutathione by 29.45% ' 88.15% and with 15 mM.L<sup>-1</sup> of H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> 175.57% ' 40.58%'also the interaction between the two treatment was significant .The total activity of Catalase (CAT) increased with 100 mg.L<sup>-1</sup> of glutathione by 55.47% for first season only and increased with 15mM.L<sup>-1</sup> of H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> by 118.29% ' 71.78% .The interaction was significant between the two factors of experiment .The result showed that the total activity of glutathione peroxidase(GPX)increased with 100 mg.L<sup>-1</sup> of glutathione by 30.905 ' 63.62% also increased with 15mM.L<sup>-1</sup> of H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> by 12.86% ' 61.40% for two seasons ' the interaction between the two treatment was significant for the first growth season. All results compared with control plants. The result showed the concentration of 100 mg.L<sup>-1</sup> glutathione and concentration of 15 mM.L<sup>-1</sup> hydrogen peroxide caused an increased for most study parameters.

**Key words :***Vigna radiata* L. ' Glutathione ' Hydrogen Peroxide.