

## تأثير مستويات مختلفة من الفسفور المضاف في استجابة صنفين من الحنطة *Triticum aestivum L.* للرش بعنصري الحديد والزنك في مرحلة النمو الخضري في تربة جبسية

محمد جار الله فرحان وعبدالجبار تركي المعيني

قسم التربة والموارد المائية/كلية الزراعة/جامعة تكريت

الكلمات الدالة :

فسفور ، حنطة ،

تربيه جبسية

للرسالة :

محمد جار الله فرحان

قسم التربية والمياه -

كلية الزراعة-جامعة

تكريت

الاستلام:

القبول :

اجريت تجربة حقلية خلال الموسم الزراعي 2009 - 2010 في حقول كلية الزراعة - جامعة تكريت لدراسة تأثير مستويات مختلفة من التسميد الفوسفاتي في استجابة صنفين من الحنطة للرش بعنصري الحديد والزنك في مرحلة النمو الخضري في تربة جبسية. إذ نفذت التجربة باستعمال تصميم القطاعات المنشقة - المنشقة split-split-block design تضمنت الدراسة إضافة أربعة مستويات من الفسفور هي 0 ، 86 ، 172 ، 258 (كم P. هكتار<sup>-1</sup>) على هيئة ساد السوبر فوسفات الثلاثي (P%21) أضيفت قبل الزراعة. وصنفين من الحنطة هما اباء 99 وأبوغريب 3-ثلاثة تراكيز من الحديد هي 0 ، 50 ، 100 (ملغم Fe. لتر<sup>-1</sup>) بصورة كبريتات الزنك (Fe-Zn) بتركيزات الحديدوز وثلاثة تراكيز من الزنك هي 0 ، 25 ، 50 (ملغم Zn. لتر<sup>-1</sup>) بصورة كبريتات الزنك واحد التداخل بين الحديد والزنك تتمثل تسعة معاملات (Fe<sub>2</sub>Zn<sub>2</sub>, Fe<sub>2</sub>Zn<sub>1</sub>, Fe<sub>2</sub>Zn<sub>0</sub>, Fe<sub>1</sub>Zn<sub>1</sub>, Fe<sub>1</sub>Zn<sub>0</sub>, Fe<sub>0</sub>Zn<sub>2</sub>, Fe<sub>0</sub>Zn<sub>1</sub>, Fe<sub>0</sub>Zn<sub>0</sub>) ، رش الحديد والزنك في مرحلتين من نمو النباتات مما التفرعات والبطان أوضحت نتائج الدراسة أن إضافة الفسفور وال الحديد والزنك أدت إلى زيادة معنوية في حاصل المادة الجافة والكمية الممتضصة من الفسفور وال الحديد والزنك وان المستويات العالية من الفسفور أدت إلى خفض حاصل المادة الجافة والكمية الممتضصة من الفسفور وال الحديد والزنك ولاسيما الصنف أبوغريب-3 الذي كان أكثر تأثيراً وقد تفوق الصنف اباء 99 على الصنف أبو غريب-3 في إعطاء أعلى حاصل للمادة الجافة والكمية الممتضصة من الحديد والزنك وكان صنف أبو غريب أكثر استجابة للرش بالحديد والزنك عند عدم إضافة الفسفور مقارنة بالصنف اباء 99. أعطت المعاملة Fe<sub>1</sub>Zn<sub>1</sub>-P<sub>2</sub> للصنف اباء 99 أعلى كمية ممتضصة من الحديد (194.90)(مايكروغرام.نبات<sup>-1</sup>). أما الصنف أبو غريب-3 فكانت المعاملة Fe<sub>2</sub>Zn<sub>0</sub>-P<sub>2</sub> والتي أعطت 190.61 (مايكروغرام.نبات<sup>-1</sup>) أما الزنك فكانت المعاملة Fe<sub>0</sub>Zn<sub>2</sub>-P<sub>2</sub> للصنف اباء 99 وأعطت 76.79 (مايكروغرام.نبات<sup>-1</sup>) . وعند صنف أبو غريب-3 Fe<sub>0</sub>Zn<sub>1</sub>-P<sub>1</sub> أعطت 61.77 (مايكروغرام.نبات<sup>-1</sup>).

### EFFECT OF DIFFERENT LEVELS OF ADDED PHOSPHORUS ON THE RESPONSE OF TWO WHEAT VARIETIES(*Triticum aestivum L.*) TO FOLIAR APPLICATION OF IRON AND ZINC DURING VEGETATIVE GROWTH IN AGYPSIFEROUS SOIL

**A.T.Al.Maeni M. J. Farha**

**Soil.Sci.Dept.,College of Agric.Univ.of Tikrit,Iraq**

#### Abstract

##### **KeyWords:**

Phosphorus, wheat

##### **Correspondence:**

A.T.Al.Maeni

Dept. Soil Sci. and Water Resources . College of Agric. Tikrit University

##### **Received:**

##### **Accepted:**

The study aims to investigate the effect of different levels of phosphate fertilizer on the response of wheat(*Triticum aestivum L.*) to foliar application of iron and zinc in gypsiferous soil . A field experiment was conducted during the season 2009-2010 to grow wheat. The experiment was designed as a factorial experiment with split-split block design with three replications. Phosphorus levels was the main plot and wheat varieties was subplot and finally the treatments of iron and zinc were sub –subplot . phosphate fertilizer was applied at four levels 0, 86, 172 ,258 (kg P.ha<sup>-1</sup>) as triple superphosphate(21%p)before planting Wheat varieties( IPA 99) and (Abu-Gharib-3) were used in this experiments. Iron was added at three levels 0,50,100 (mg Fe . L<sup>-1</sup>) as ferrous sulphate while zinc was added 0,25,50( mg Zn . L<sup>-1</sup> ) as zinc sulphate and their combinations were nine treatments as follows: ,Fe<sub>0</sub>Zn<sub>1</sub>,Fe<sub>0</sub>Zn<sub>2</sub>,Fe<sub>1</sub>Zn<sub>0</sub>,Fe<sub>1</sub>Zn<sub>1</sub>,Fe<sub>1</sub>Zn<sub>2</sub>,Fe<sub>2</sub>Zn<sub>0</sub>,Fe<sub>2</sub>Zn<sub>1</sub>,Fe<sub>2</sub>Zn<sub>2</sub>. Zn<sub>0</sub> Fe<sub>0</sub> Iron and Zinc were applied as foliar application at Tillering and booting stages of plant growth.Results indicated that application of phosphate Iron and zinc fertilizers significantly increased dry weight and uptake phosphorus, iron and zinc .High level of Phosphate fertilizer decreased the dry weight and Phosphorus iron and zinc uptake . Abu-Grhaib-3 Varietey was more susceptible to application of iron and zinc at P0 level than IPA99 varitey. IPA99 variety was superior in dry weight yield and iron and zinc uptake compared with Abu-Ghraib variety. Treatment of Fe<sub>1</sub>Zn<sub>1</sub>-P<sub>2</sub> of IPA99 gave the highest uptake of iron 194.90mg. plant<sup>-1</sup> while the treatment Fe<sub>2</sub> Zn<sub>0</sub>-P<sub>2</sub> of Abu-Gharib-3 variety gave 190.61 mg·plant<sup>-1</sup>. Treatment Fe<sub>0</sub>Zn<sub>2</sub>-P<sub>2</sub> of IPA99 gave the the highest value of zinc 76.79mg. plant<sup>-1</sup>, while at Abo-Gharib-3 treatment of Fe<sub>0</sub>Zn<sub>1</sub>-P<sub>1</sub> gave 61.77 mg·plant<sup>-1</sup>.

## المقدمة

قابلية الإنتاج للتربة لسنوات أكثر ، ووْجَد الالوسي (2002) أن إضافة الحديد المعدني  $FeSO_4$  عند المستوى 50 ملغم  $Fe$  لتر<sup>-1</sup> رشا على نبات الحنطة قد أدى إلى حصول زيادة معنوية في حاصل الجبوب والقش، وامتصاص الحديد في النبات بمقدار 21, 14, 157 % على التوالي مقارنة بمعاملة المقارنة. وأشار ابو ضاحي (1993) في دراسته على إضافة الحديد المخلبي وكبريتات الحديدوز للترابة أو رشاً على النبات لمحصول الحنطة صنف أب غريب 3 إلى تفوق معاملة إضافة الحديد المخلبي إلى التربة في زيادة وزن المادة الجافة وحاصل الجبوب ونسبة البروتين في الجبوب ومحتوى النبات من الحديد على باقي معاملات الإضافات الأخرى، ووْجَد أن الاستجابة كانت أفضل عند الرش بكبريتات الحديدوز مقارنة بإضافتها إلى التربة مباشرة. وأظهرت نتائج التجربة التي قام بها البحثي وأخرون ( 2003 ) لدراسة الرش بالزنك بمستوى 2 كغم  $ZnSO_4$  هكتار<sup>-1</sup> الواقع دفعة ودفعتين في حاصل ومكونات صنفين من الحنطة المزروعة في ترب جبسبية، أن هناك زيادة معنوية في حاصل الجبوب وزن ألف حبة مقارنة مع عدم الرش. فقد أشارت نتائج الدراسة التي قام بها جواد وحسن (1999) لاختبار العلاقة بين الفسفور والزنك أن أعلى حاصلًا في الجبوب والمادة الجافة لتدخل الفسفور والزنك كان عند المستوى (90) كغم.هكتار<sup>-1</sup>+ 10 كغم Zn هكتار<sup>-1</sup>) مقارنة مع معاملة المقارنة. وعليه فان هذه الدراسة تهدف إلى معرفة تأثير إضافة مستويات مختلفة من السماد الفوسفاتي في استجابة صنفين من الحنطة للرش بالحديد والزنك خلال مرحلة النمو الخضرى في تربة جبسبية.

## المواد وطرق البحث

نفذت تجربة حقلية في محطة أبحاث كلية الزراعة -جامعة تكريت للموسم الزراعي 2009-2010 أخذت عينة تربة سطحية من (صفر-30 سم) قبل الزراعة لتقدير بعض الصفات الكيميائية والفيزيائية للتربة، كذلك أخذت عينة من مياه البئر الذي يستخدم لسقي التجربة واجريت بعض التحاليل الخاصة بالماء،وجميع النتائج موضحة في جدول (1) . أجريت عمليات الحراثة وكذلك التعيم والتسوية وتقطيم الحقل إلى أواح مساحة اللوح الواحد  $3 \times 2 \text{ م}^2$  وصممت التجربة وفق نظام القطع المنقسم مرتبين split-split plot Design (R.C.B.D) وزُرعت المعاملات حسب القطاعات العشوائية الكاملة (R.C.B.D) وزُرعت المعاملات حسب التصميم المستخدم إذ كانت مستويات السماد الفوسفاتي تمثل القطع الرئيسية main plot . أما أصناف الحنطة فقد تم توزيعها على القطع الثانوية Sub plot أما معاملات الرش بالحديد والزنك والتداخل بينهما فكانت تمثل القطع تحت الثانوية sub-sub plot . حيث أضيف السماد الفوسفاتي بأربعة مستويات هي 258,172,86,0 (كغم P.هكتار<sup>-1</sup>) وعلى هيئة سداد السوبر فوسفات الثلاثي(P%21) عند الزراعة بطريقة الحزم (Banded) لتمثل المستويات  $P_0$  و  $P_1$  و  $P_2$  و

لقد حظيت الأراضي الزراعية ذات الطبيعة الكلسية بالاهتمام الكبير من قبل الباحثين في العالم والعراق خاصة في إجراء البحوث والدراسات ولكن التربة الجبسية لم تكن مثل هذا الاهتمام من قبل الباحثين على الرغم من أن هذه الأرضي تشکل مناطق واسعة للإنتاج الزراعي . إذ تشکل التربة الجبسية نسبة أكثر من 20 % من مساحة العراق وتمتد من جنوب جبل سنجار وحتى جنوب العراق وتتركز في مسطحات نهرى دجلة والفرات وقسم منها يقع في الصحراء الغربية والبادية الجنوبية ( Brazanji وآخرون ، 1980) . تتميز هذه الترب بكونها ذات قدرة أمنادية منخفضة لمعظم العناصر الغذائية المهمة التي يحتاجها النبات وبذلك تتصرف هذه الترب بأن لها صفات خصوصية منخفضة على الأغلب بفعل ذوبانية كبريتات الكالسيوم في محلول التربة الذي يؤدي إلى خلق عدم توازن غذائي في محلول التربة الجبسية ناتجة عن شبع محلول التربة بأيونات الكالسيوم وال الكبريتات . يعد محصول الحنطة أحد المحاصيل التي تستجيب للتسميد الفوسفاتي وبخاصة في التربة العراقية. وقد يكون احتياج هذا المحصول للفسفور في هذه الترب أعلى من غيرها من الترب الأخرى. إذ تتعاني الترب الجبسية من نقص كبير في كمية الفسفور الجاهز نتيجة التفاعلات التي تحدث للفسفور في هذه الترب وتحوله إلى مركبات أقل جاهزية بسبب محتواها العالي من تراكيز الكالسيوم (AL-Taie, 2004).ونظراً للتوجه الكبير في استعمال الأسمدة المعدنية ومنها الفوسفاتية بهدف زيادة وتحسين حاصل الحنطة وبخاصة في الترب الجبسية لذلك فإن جاهزية العناصر الصغرى ومنها الحديد والزنك سوف تتأثر لاسيما تحت ظروف التسميد المستمر وتحت ظروف المناطق الجافة وشبه الجافة. لقد أشارت العديد من الدراسات إلى أن أي اختلال أو عدم توازن في الحالة الغذائية للنبات بين الفسفور والعناصر الصغرى و منها الحديد والزنك سوف يؤثر بشكل أو بأخر في نمو النبات من خلال التأثير في عمليتي الامتصاص والانتقال ، إذ وجد Brown (1961) إن وجود الكالسيوم والفسفور بتراكيز عالية يعمل على تثبيط عملية الامتصاص والانتقال لعنصر الحديد من خلال ترسيبه في وسط النمو وبالتالي تظهر أعراض النقص Iron-chlorosis على النباتات النامية. كما أشارت (Cue, 1988) إلى أن معدل الامتصاص للزنك يصل إلى نسبة (30%) في محصول الحنطة النامي في بعض ترب شمال العراق وبخاصة عند المستويات العالية من التسميد الفوسفاتي. وبين Kleese وآخرون (1968) أن تراكيز العناصر الغذائية تختلف باختلاف أصناف الحنطة وان حاصل العديد من هذه الأصناف سوف يتتأثر باختلاف قابليتها على الاستفادة من الأسمدة المضافة. وأوضحت البحوث الحديثة إن إمداد نبات الحنطة بالمعذيات المطلوبة في مراحل النمو المناسبة وبالكميات المطلوبة يحقق زيادة في الإنتاج ويحافظ على

وموقع دفعه واحدة عند الزراعة وحسب توصية الجبوري (2010). تم الرش بالحديد والزنك حسب المعاملات في مرحلتين من نمو المحصول، الرشة الأولى بتاريخ 1/21/2010 وهي تمثل مرحلة التفرعات (Tillering stage) أما الرشة الثانية فقد كانت بتاريخ 2/25/2010 عند مرحلة البطن (booting stage). أما المعاملة  $Fe_0Zn_0$  فقد رشت بالماء فقط. اجريت عمليات الخدمة من ري وتعشيب حسب الحاجة. بعد مرور أسبوعين من الرشة الثانية أخذت خمسة نباتات من كل وحدة تجريبية بصورة عشوائية وتم تجفيف العينات النباتية في فرن بدرجة حرارة 70°C لمدة 48 ساعة بعد غسلها بالماء الاعتيادي ثم بالماء المقطر. سجلت الأوزان الجافة واخذت عينات بهدف إجراء التحاليل الكيميائية. بعد طحن العينات النباتية أخذت عينة نباتية مقدارها 0.2 g من جميع عينات المعاملات للكلا الصنفين، وتم هضمها باستعمال حامض الكبريتيك وحامض البيركلوريك المركزين. قدر الفسفور باستخدام مولبيدات الأمونيوم وحامض الاسكوربيك حسب طريقة (Matt, 1970)، بواسطة جهاز (spectrophotometer) أما الحديد والزنك فتم تقديرها بواسطة جهاز Atomic absorption spectrophotometry (spectrophotometry) وحسب ماورد في (Black, 1965) جرى تحليل الصفات المدروسة عن طريق برنامج نظام التحليل الإحصائي SAS Institute, 1989-1996 SAS.

P<sub>3</sub> رش الحديد بثلاثة تراكيز هي 100, 50, 0 (ملغم.لتر<sup>-1</sup>) بصورة كبريتات الحديدوز  $FeSO_4 \cdot 7H_2O$  (Fe%20) ورمز لها  $Fe_2, Fe_1, Fe_0$ . أما الزنك فقد رش بثلاثة تراكيز هي 50, 25, 0 (ملغم.لتر<sup>-1</sup>) بصورة كبريتات الزنك  $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$  (Zn%23) ورمز لها  $Zn_2, Zn_1, Zn_0$ . واخذ التداخل للرش بين الحديد والزنك إذ كانت هناك تسع معاملات لرشوة واحدة  $(9)$  (9)  $Fe_2Zn_0, Fe_1Zn_2, Fe_1Zn_1, Fe_0Zn_2, Fe_0Zn_1, Fe_0Zn_0$  و استعمل صنفين من الحنطة (*Triticum aestivum* L.) هما إياء 99 وأيو غريب-3. إذ بلغ عدد الوحدات التجريبية 4  $3 \times 2 \times 3 \times 3 = 216$  وحدة تجريبية. تمت زراعة صنفي الحنطة بتاريخ 27/11/2009 وبمعدل بذار 132 كغم/hecatare<sup>-1</sup> وكانت الزراعة على خطوط المسافة بين خط وآخر 15 سم وبواقع 10 خطوط في اللوح الواحد. أضيف السماد التتروجيني بمعدل 200 كغم/hectare<sup>-1</sup> على هيئة سماد الباوريا (N%46) الواقع دفتين : الدفعة الأولى عند الزراعة، أما النصف الثاني والذي يمثل الدفعة الثانية فقد أضيف عند مرحلة التفرعات . كما أضيف السماد البوتاسي بمعدل 165 كغم/hectare<sup>-1</sup> على هيئة سماد كبريتات البوتاسيوم (K%43)  $k_2SO_4$ .

جدول رقم (1) بعض الصفات الكيميائية والفيزيائية لترابة الدراسة وكذلك تحاليل مياه السقي.

الصفة	الوحدة	الصفة	القيمة	الوحدة	القيمة
رمل	غ. كغم	البوتاسيوم الجاهز	520	غ. كغم	109.35
غرين	غ. كغم	الحديد الجاهز	280	غ. كغم	1.08
طين	غ. كغم	الزنك الجاهز	200	غ. كغم	0.35
الإيجارات الموجبة والسلبية الذاتية				S.C.L	نسجة التربة
أس الهيدروجين	7.10	البوتاسيوم	15	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	5.00
الإيجالية الكهربائية	2.65	المغسيوم	5	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	0.15
المادة العضوية	6.8	البوتاسيوم	6.8	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	1.6
السعة التبادلية الكاتيونية	9.36	الصوديوم	9.36	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	2.8
الجبس	51.6	الكلورايد	51.6	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	18
الكلس	210	الكبريتات	210	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	nil
الكلس النشط	48.7	الكاربونات	48.7	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	1.9
التروجين الجاهز	18.2	البيكاربونات	18.2	ملجم. كغم	6.04
الفسفور الجاهز	6.04			ملجم. كغم	

## جدول تحليل مياه السقى

القيمة	الوحدة	الصفة	القيمة	الوحدة	الصفة
1.15	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	الصوديوم	7.66		أس الهيدروجين
12.50	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	الكربيرات	3.24	ديسي.سيميتر <sup>1</sup>	الايصالية الكهربائية
6.10	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	الكلورايد	10.46	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	الكالسيوم
nil	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	الكاربونات	7.82	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	المغسيوم
2.46	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	البيكاربونات	0.09	مليمول.لتر <sup>-1</sup>	البوتاسيوم

الجافة عند المعاملة  $Fe_0Zn_1-P_1$  (3.18 غم.نبات<sup>-1</sup>) بينما كانت أقل قيمة عند المعاملة  $Fe_0Zn_0-P_0$  (1.45 غم.نبات<sup>-1</sup>). . وكما توضح نتائج الجدول رقم (2) بأن حاصل المادة الجافة لكل صنف قد تأثر بمستويات الفسفور المضافة وكذلك معاملات الرش لعنصر الحديد والزنك، إذ لوحظ أن صنف (أبو غريب) قد تفوق في حاصل المادة الجافة على صنف (إياء 99) عند  $P_0$  وأعطى 1.87 غم.نبات<sup>-1</sup> مقارنة مع الصنف (إياء 99) الذي أعطى 1.51 غم.نبات<sup>-1</sup> (جدول 2) هذا يوضح بأن استجابة صنف (أبو غريب- 3) للرش بالحديد والزنك هي أعلى من صنف (إياء 99) عند مستوي الفسفور  $P_0$  ولكن عند رفع مستوى الفسفور من  $P_0$  إلى  $P_1$  كانت هناك استجابة واضحة لكلا الصنفين للتسميد بالفسفور والرش بعنصر الحديد والزنك ولكن عند  $P_3$  (الجدول 2) يلاحظ بان صنف (أبو غريب-3) قد أعطى أقل القيم من حاصل المادة الجافة على عكس صنف (إياء 99) الذي لم يتأثر كثيراً بالمستويات العالية من الفسفور المضاف مما يؤكد بان الصنف (إياء 99) هو أكثر قدرة على تحمل التراكيز العالية من الفسفور دون أن تؤثر بشكل كبير على حاصل المادة الجافة وهذا يعود إلى الأسباب الوراثية التي يتمتع بها هذا الصنف، أو أن تأثير الرش بالحديد والزنك قد قلل من تأثير التراكيز العالية من الفسفور المضاف وهذا ما توضحه نتائج الجدول رقم (2)

## النتائج والمناقشة.

يوضح جدول (2) تأثير مستويات الفسفور والرش بعنصر الحديد والزنك على حاصل المادة الجافة لصنفي الحنطة (إياء 99) و(أبو غريب- 3) إذ أدت إضافة السماد الفوسفاتي إلى زيادة معنوية في حاصل المادة الجافة وبغض النظر عن تأثير الصنف إذ أدى رفع مستوى الفسفور من  $P_0$  إلى  $P_3$  إلى زيادة معنوية في حاصل المادة الجافة ، وكانت نسبة الزيادة هي 79.6 و 67.8 و 36.4 % عند مستويات الإضافة  $P_3, P_2, P_1$  على التوالي بالمقارنة بالمستوى  $P_0$ . توضح هذه النتائج أن صنفي الحنطة استجاب بشكل كبير لإضافة السماد الفوسفاتي في الترب الجبسية ذات المستوى المنخفض من الفسفور الجاهز (جدول 1) وبالتالي فإن الإضافات من التسميد الفوسفاتي أدت إلى زيادة حاصل المادة الجافة في كلا الصنفين . كما يتضح من النتائج أيضاً إن زيادة مستوى السماد الفوسفاتي من  $P_2$  إلى  $P_3$  أدى إلى انخفاض حاصل المادة الجافة بمقدار 24.1 %. هذه النتائج تتفق مع ما أشار إليه سرحان (2000) من أن المستويات العالية من التسميد الفوسفاتي أدت إلى انخفاض حاصل المادة الجافة . إن المستويات العالية من الفسفور في محلول التربة قد تؤدي إلى إعاقة امتصاص الكثير من العناصر الغذائية الصغرى وبالتالي تؤدي إلى انخفاض حاصل المادة الجافة (Loneragan ، 1979 و قبع، 1988). إن التداخل بين مستويات الفسفور ومعاملات الرش بالحديد والزنك اعطى أعلى قيمة للمادة

جدول رقم (2) تأثير مستويات السماد الفوسفاتي والأصناف وتركيز الحديد والزنك والتدخل بينهما في حاصل المادة الجافة (غم.نبات<sup>1</sup>)

B*Mعدل	C*Mعدل	P3	P2	P1	P0	المعاملات	الأصناف
2.53 A	2.36 FG	2.28	2.97	2.91	1.23	Fe0Zn0	اباء
	2.55 C	2.63	3.13	2.95	1.50	Fe0Zn1	
	2.73 D	2.95	3.10	2.82	2.03	Fe0Zn2	
	2.47 CDE	2.77	2.98	2.67	1.47	Fe1Zn0	
	2.86 A	3.10	3.43	3.10	1.82	Fe1Zn1	
	2.53 CD	2.81	3.17	2.79	1.34	Fe1Zn2	
	2.52 CD	2.76	2.94	2.86	1.56	Fe2Zn0	
	2.54 C	2.78	3.07	2.64	1.68	Fe2Zn1	
	2.23 HI	2.40	3.05	2.53	1.12	Fe2Zn2	
		2.72C	3.09A	2.81C	1.51E		A*Bمعدل
2.38B	2.15 I	1.67	2.81i	2.51	1.62	Fe0Zn0	ابوغربي
	2.57 C	1.73	3.22	3.40	1.95	Fe0Zn1	
	2.44 DEF	1.83	2.98	2.81	2.12	Fe0Zn2	
	2.25 H	1.68	2.95	2.62	1.74	Fe1Zn0	
	2.42 EF	2.15	2.85	2.65	2.02	Fe1Zn1	
	2.38 EFG	1.99	2.78	2.99	1.73	Fe1Zn2	
	2.38 EFG	1.68	3.13	2.80	1.91	Fe2Zn0	
	2.56 C	2.12	2.98	2.88	2.24	Fe2Zn1	
	2.29 GH	2.06	2.96	2.69	1.45	Fe2Zn2	
		1.88D	2.96B	2.82C	1.87D		A*Bمعدل
		2.30 C	3.03 A	2.813 B	1.69 D		A*Mعدل

	Fe2Zn2	Fe2Zn1	Fe2Zn0	Fe1Zn2	Fe1Zn1	Fe1Zn0	Fe0Zn2	Fe0Zn1	Fe0Zn0	A*C
1.69 D	1.19	1.96	1.72	1.54	1.92	1.61	2.07	1.76	1.45	P0
2.81 B	2.61	2.76	2.83	2.89	2.88	2.65	2.82	3.18	2.71	P1
3.03 A	3.00	3.03	3.04	2.98	3.14	2.97	3.04	3.17	2.89	P2
2.30 C	2.23	2.45	2.22	2.40	2.63	2.22	2.39	2.18	1.97	P3
	2.23 E	2.55 B	2.45 C	2.45 C	2.64 A	2.36 D	2.58AB	2.56 B	2.25 E	المعدل

المعدل	Zn2	Zn1	Zn0	C*
2.47 B	2.58	2.56	2.25	Fe0
2.48 A	2.45	2.64	2.36	Fe1
2.42 B	2.26	2.50	2.45	Fe2
	2.43B	2.58A	2.36 C	المعدل

A\*مستويات الفسفور B\*الأصناف C\*تركيز الحديد والزنك

$Fe_0Zn_0$ - $P_3$ ، بينما كانت اقل قيمة 1.38 ملغم.نبات<sup>1</sup> عند المعاملة 3. إن الكمية الممتضبة من الفسفور هي دالة لتركيز العنصر حيث يلاحظ من الشكل رقم (2) أن قيم تركيز الفسفور للصنف (أبو غريب-3) هي أعلى من قيم تركيز الفسفور للصنف (إباء 99) وبخاصة في المستويات القليلة والمتوسطة ، وكذلك يلاحظ بان الكمية الممتضبة من الفسفور الجدول رقم (3) كانت أعلى للصنف (أبوغريب-3) عند المستوى  $P_0$  وهذا يوضح أن هذا الصنف عند كمية الفسفور الجاهز الجدول رقم (1) كان أكثر قدرة على الاستفادة من الفسفور الجاهز وبوجود الرش بعنصري الحديد والزنك ، وكانت الحالة نفسها عند المستوى  $P_1$  ولكن عند المستوى  $P_3$  انخفضت الكمية الممتضبة من الفسفور ، بسبب انخفاض حاصل المادة الجافة عند هذا المستوى من الإضافة كما اشير سابقاً في جدول رقم (2) . وكما توضح النتائج بان الصنف (إباء 99) كان متتفقاً على الصنف (أبو غريب-3) في الكمية الممتضبة من الفسفور إذ سجل قيمة مقدارها 4.74 ملغم.نبات<sup>1</sup> مقارنة بالصنف أبو غريب-3 الذي أعطى قيمة 4.51 ملغم.نبات<sup>1</sup> . أما تأثير كل من الحديد والزنك على الكمية الممتضبة من الفسفور فيتضح من هذه النتائج ان تأثير الزنك كان أعلى من تأثير الحديد على الكمية الممتضبة من الفسفور، إذ أعطى مستوى الزنك  $Zn_1$  أعلى قيمة ومقدارها 4.91 ملغم.نبات<sup>1</sup> بينما كان تأثير الحديد أقل من عنصر الزنك .

جدول رقم (3) تأثير مستويات السماد الفوسفاتي والأصناف وتركيز الحديد والزنك والتداخل بينهما في كمية الفسفور الممتضبة (ملغم.P.نبات<sup>1</sup>)

الصناف	المعاملات	$Fe_1Zn_1$ -	$Fe_1Zn_2$	$Fe_2Zn_0$	$Fe_2Zn_1$	$Fe_2Zn_2$	$Fe_0Zn_1$	$Fe_0Zn_2$	$Fe_0Zn_0$	C	معدل				
M	الصناف	المعاملات	$Fe_1Zn_1$ -	$Fe_1Zn_2$	$Fe_2Zn_0$	$Fe_2Zn_1$	$Fe_2Zn_2$	$Fe_0Zn_1$	$Fe_0Zn_2$	P3	P2	P1	P0	M	
4.74 A	اباء	$Fe_0Zn_0$								4.42 EF	6.08	5.70	4.61	1.29	
		$Fe_0Zn_1$								4.92 BC	7.02	5.99	4.82	1.84	
		$Fe_0Zn_2$								5.11 B	7.96	6.00	4.30	2.18	
		$Fe_1Zn_0$								4.66 DE	7.26	5.84	3.99	1.54	
		$Fe_1Zn_1$								5.45 A	8.21	7.21	4.66	1.71	
		$Fe_1Zn_2$								4.73 CD	7.21	5.89	4.59	1.23	
		$Fe_2Zn_0$								4.67 DE	6.95	5.67	4.75	1.33	
		$Fe_2Zn_1$								4.58 DE	6.93	5.42	4.60	1.38	
		$Fe_2Zn_2$								4.14 GH	5.88	5.81	4.16	0.38	
		$Fe_0Zn_0$									7.05A	5.95B	4.50E	1.47G	
4.51 B	ابوغريب	$Fe_0Zn_0$								4.06 H	4.92	5.93	3.92	1.47	
		$Fe_0Zn_1$								5.14 B	4.90	7.19	6.27	2.23	
		$Fe_0Zn_2$								4.46 EF	5.18	6.05	4.51	2.12	
		$Fe_1Zn_0$								4.30 FG	4.79	5.91	4.59	1.92	
		$Fe_1Zn_1$								4.63 DE	6.11	5.83	4.40	2.17	
		$Fe_1Zn_2$								4.43 EF	5.41	5.37	5.13	1.80	
		$Fe_2Zn_0$								4.53 DEF	4.71	6.35	5.20	1.86	
		$Fe_2Zn_1$								4.77 CD	5.92	6.08	5.09	2.00	
		$Fe_2Zn_2$								4.29 FGH	5.43	5.78	4.63	1.32	
		$Fe_0Zn_0$									5.26C	6.05B	4.86D	1.88F	
		$Fe_0Zn_0$									6.16 A	6.00 B	4.68 C	1.67 D	

	Fe2Zn2	Fe2Zn1	Fe2Zn0	Fe1Zn2	Fe1Zn1	Fe1Zn0	Fe0Zn2	Fe0Zn1	Fe0Zn0	A*C
1.67D	1.01	1.69	1.59	1.52	1.93	1.73	2.15	2.03	1.38	P0
4.68C	4.40	4.84	4.98	4.86	4.53	4.29	4.41	5.54	4.23	P1
6.00B	5.80	5.75	6.01	5.63	6.52	5.87	6.03	6.59	5.82	P2
6.16 A	5.66	6.42	5.83	6.31	7.16	6.03	4.48	5.96	5.50	P3
	4.214 E	4.677 CD	4.601 CD	4.579 CD	5.037 A	4.480 D	4.787 B	5.030 A	4.241 E	المعدل

	Zn2	Zn1	Zn0	C
4.69 B	4.79	5.03	4.24	Fe0
4.70A	4.58	5.04	4.48	Fe1
4.50 C	4.21	4.68	4.60	Fe2
	4.53 B	4.91A	4.44C	المعدل

\* A مستويات الفسفور \* B الصنف \* C تراكيز الحديد والزنك

الصنف (اباء 99) معنوية ويا  
على الصنف (أبو غريب-3) في الكمية  
المماثلة من الحديد وكانت نسبة الزيادة عن  
الصنف (أبوغريب-3) هي 10.1% ويلاحظ من  
الجدول رقم (4) الرئيسي ان الاستجابة للرش بالحديد والزنك عند  
مستوى الفسفور  $P_0$  كانت أعلى عند الصنف (أبوغريب) مقارنة  
بالصنف (اباء 99) إذ كانت الكمية المماثلة من الحديد 94.61  
مايكروغرام.نبات<sup>-1</sup> لصنف (أبوغريب-3) بينما كانت  
78.37 مايكروغرام.نبات للصنف (اباء 99) وهذا يوضح بان الصنف  
أبو غريب هو أكثر استجابة للرش وحساس أكثر لإضافة الحديد  
والزنك، وهذا يعود إلى الاختلاف في العوامل الوراثية لكل صنف  
ما يعكس على قدرة الصنف على الاستفادة من الحديد الموجود في  
التربة ولكن عند إضافة الفسفور تفوق الصنف (اباء 99) بالكمية  
المماثلة للحديد، ويلاحظ أن الكمية المماثلة من الحديد قد  
انخفضت بشكل حاد عند المستوى  $P_3$  للصنف (أبوغريب-3) وهذا  
ارتبط بحصول المادة الجافة المنخفض عند هذا المستوى من  
الفسفور (جدول رقم 2) إذ كانت الكمية المماثلة أقل مما هو

تبين نتائج جدول (4) بان الكمية المماثلة من الحديد قد تأثرت  
بكل من مستوى السماد الفوسفاتي المضاف ومعاملات الرش بالحديد  
والزنك وكذلك الصنف . وتوضح نتائج التداخل بين مستويات  
السماد الفوسفاتي ومعاملات الرش بان رفع مستوى الفسفور من  $P_0$   
إلى  $P_3$  أدى إلى زيادة معنوية بالكمية المماثلة من الحديد وكانت  
نسبة الزيادة هي 62.1% و 17.9% عند مستويات الفسفور  
 $P_3, P_2, P_1$  على التوالي مقارنة بالمعاملة غير المسمدة  $P_0$ ، وعند  
رفع مستوى السماد الفوسفاتي من  $P_1$  إلى  $P_2$  كانت نسبة الزيادة  
3%， فقط ويلاحظ أيضاً بان الكمية المماثلة من الحديد قد  
انخفضت عند المستوى العالي من الفسفور  $P_3$  وهذا يتفق مع ما  
أشار إليه (المعيني وأخرون، 1993) إلى أن المستويات العالية من  
الفسفور أدت إلى انخفاض الكمية المماثلة من الحديد لمحصول  
الحنطة النامي في تربة كلسية، ويلاحظ أن أعلى كمية مماثلة كانت  
عند المعاملة  $Fe_2Zn_1$  التي بلغت 153.36 مايكروغرام.نبات<sup>-1</sup>  
والتي لاختلف معنويًا عن المعاملة  $Fe_2Zn_0$  التي كانت 152.84  
مايكروغرام.نبات<sup>-1</sup> وهاتان المعاملتان لاختلفان كثيراً عن المعاملة  
 $Fe_1Zn_1$  والتي كانت 145.99 مايكروغرام.نبات<sup>-1</sup> ويلاحظ أيضاً أن

جدول رقم(4)تأثير مستويات السماد الفوسفاتي والأصناف وتركيز الحديد والزنك والتداخل بينهما في الكمية الممتضبة من الحديد  
(مايكروغرام.نبات<sup>-1</sup>)

B* معدل	C* معدل	P3	P2	P1	P0	المعاملات	الأصناف
121.75A	66.43 L	57.56	81.37	86.91	39.88	Fe0Zn0	اباء
	87.87 J	81.42	93.14	91.70	49.20	Fe0Zn1	
	73.35 K	74.60	81.87	73.98	62.95	Fe0Zn2	
	136.69 E	139.22	158.42	158.26	90.86	Fe1Zn0	
	162.52 A	163.72	194.90	180.58	110.88	Fe1Zn1	
	134.55 EF	140.80	166.05	151.27	80.09	Fe1Zn2	
	157.99 AB	162.12	180.73	186.58	102.52	Fe2Zn0	
	154.89 BC	159.54	184.10	165.08	110.83	Fe2Zn1	
	130.46 FG	133.62	176.91	153.14	58.16	Fe2Zn2	
		123.62C	146.39A	138.61 B	78.37 E		A*B معدل
110.06B	61.80L	41.98	78.483	75.13	51.59	Fe0Zn0	ابو غريب
	74.30JK	43.51	88.95	102.50	62.23	Fe0Zn1	
	62.45 L	41.61	72.51	73.43	62.25	Fe0Zn2	
	122.07 HI	84.20	155.75	144.00	104.34	Fe1Zn0	
	129.46 FG	104.98	147.87	145.82	118.18	Fe1Zn1	
	118.88 I	90.13	135.92	151.79	97.68	Fe1Zn2	
	147.69 D	96.83	190.61	176.24	127.06	Fe2Zn0	
	151.83 CD	118.61	174.26	173.93	140.52	Fe2Zn1	
	126.90 GH	99.84	162.43	157.61	87.70	Fe2Zn2	
		80.30 E	134.09 B	133.39 B	94.61D		A*B معدل
		101.96C	140.24A	135.99 B	86.49D		A* معدل

	Fe2Zn2	Fe2Zn1	Fe2Zn0	Fe1Zn2	Fe1Zn1	Fe1Zn0	Fe0Zn2	Fe0Zn1	Fe0Zn0	A*C
86.49 D	72.93	125.67	114.79	88.88	114.53	97.60	62.60	55.72	45.73	P0
135.99B	155.38	169.51	181.41	151.53	163.20	151.13	73.71	97.10	81.02	P1
140.24A	169.67	179.18	185.67	150.99	171.39	157.08	77.19	91.05	79.9	P2
101.96C	116.73	139.07	129.48	115.46	134.85	111.71	158.10	62.46	49.77	P3
	128.68 C	153.36 A	152.84 A	126.72 C	145.99 B	129.38 C	67.90 E	76.58 D	64.11 E	المعدل

	Zn2	Zn1	Zn0	C*
69.53 C	67.90	76.58	64.11	Fe0
134.03 B	126.72	145.99	129.38	Fe1
144.957 A	128.68	153.36	152.84	Fe2
	107.76 C	125.31 A	115.45B	المعدل

\*مستويات الفسفور B\* الأصناف C\* تركيز الحديد والزنك عند المستوى P0 ويلاحظ من الجدول أيضا التأثير المعنوي لكل من الحديد والزنك كل على حدة إذ يلاحظ بان أعلى كمية ممتضبة من الحديد كانت عند المستوى Zn1 بلغت 125.31 مايكروغرام.نبات، بينما كان تأثير الحديد قد أدى إلى زيادة الكمية الممتضبة من الحديد وكانت أعلى كمية ممتضبة عند المستوى Fe<sub>2</sub>، إذ بلغت 144.96 مايكروغرام.نبات<sup>-1</sup> ولابد من الإشارة إلى أن الكمية الممتضبة من الحديد هي دالة لتركيز الحديد ويتضح من ذلك بان تركيز الحديد في نبات محصول الحنطة- وللتصنيفين- قد تأثر بمستويات الرش لكل من الحديد والزنك وكذلك مستويات الفسفور المضافة، إذ يلاحظ أن تركيز الحديد في المعاملة لكلا  $Fe_0Zn_0$

(2) وكذلك انخفاض تركيز الزنك عند المستوى  $P_3$  خاصة للصنف أبوغريب بسبب المستوى العالى من الفسفور وهذا يتفق مع ما أشارت إليه قبع، (1988) وكذلك Adriano وآخرون، (1971) الذين أوضحوا بان الإضافات العالية من الفسفور تقلل من امتصاص الزنك للعديد من المحاصيل المزروعة. كما توضح نتائج جدول (5) تأثير كل من الحديد والزنك لوحدهما، إذ يلاحظ بان زيادة مستوى الزنك من  $Zn_0$  إلى  $Zn_2$  أدى إلى زيادة معنوية في الكمية الممتنصة من الزنك وكانت 52.02 مایکروغرام.نبات<sup>-1</sup> عند المستوى  $Zn_2$  بينما كان تأثير الحديد على الكمية الممتنصة من الزنك سليبا، إذ أدى رفع مستوى الحديد من  $Fe_0$  إلى  $Fe_2$  إلى انخفاض معنوي بالكمية الممتنصة من الزنك أي بمعنى زيادة مستويات الحديد فلت من الكمية الممتنصة من الزنك، وقد وصلت عند  $Fe_2$  إلى 40.76 مایکروغرام.نبات<sup>-1</sup>. ويلاحظ تركيز الزنك في الجزء الخضري لصنف (إياء99) و(أبوغريب-3) كما تشير النتائج إلى أن تركيز الزنك في المعاملة  $Fe_0Zn_0$  في حدود 15 مایکروغرام.غرام<sup>-1</sup> هذا التركيز يعتبر منخفضاً وهذا يعود إلى طبيعة الترب الجبسية ذات المحتوى المنخفض من العناصر الغذائية، إذ كانت الكمية الجاهزة من الزنك (ppm0.35) وهي اقل من الحد الحرج كما بين Hagin وTucker، (1982) وقد وجدت قبع، (1988) أن الحد الحرج للزنك في نبات الحنطة كان Cakmak (ppm)12.5 والمزروع في ترب كلسية. بينما ذكر وآخرون (1996) أن تركيز الزنك في أوراق الحنطة النامية في ترب كلسية من تركيما(منطقة الأناضول) وغير المسدمة بالزنك كان بين (ppm)10-6 وأشار إلى أن هناك استجابة واضحة للتسميد بالزنك لمحصول الحنطة والأصناف مختلفة، وقد وصل تركيز الزنك إلى ppm18-13. أن هذا ينسجم مع النتائج المتحصل عليها وكللا الصنفين في هذه التجربة، إذ كانت هناك استجابة واضحة للرش بالزنك وقد أدى ذلك إلى زيادة تركيز الزنك بنسبة من 50%-100% في كلا الصنفين علماً أن هذه التركيز المذكورة أعلاه كانت لمحصول الحنطة النامي في الترب الكلسية ولكن تحت ظروف الترب الجبسية الحد الحرج يكون أكبر من ذلك بسبب طبيعة الترب الكلسية ذات المحتوى المنخفض من العناصر الغذائية وبخاصة العناصر الصغرى.

نستنتج من هذه الدراسة أن إضافة السماد الفوسفاتي والرش بالحديد والزنك أدت إلى زيادة حاصل المادة الجافة والكمية الممتنصة من الفسفور وال الحديد والزنك وكللا الصنفين. وكانت استجابة الصنف أبو غريب للرش بالحديد والزنك أعلى عند عدم إضافة الفسفور مقارنة بالصنف إياء وان الصنف إياء كان أكثر استجابة لإضافة السماد الفوسفاتي. أدت المستويات العالية من السماد الفوسفاتي إلى انخفاض في حاصل المادة الجافة لكلا الصنفين وكان التأثير أكثر وضوحا عند الصنف أبو غريب وان الصنف إياء كان أكثر مقاومة وتحمل للمستويات العالية من السماد الفوسفاتي المضاف مقارنة بصنف أبو غريب.

الصنفين كانت 31 مایکروغرام.غرام<sup>-1</sup> وهذا التركيز بعد منخفضاً تحت ظروف الترب الجبسية دون الحد الحرج، إذ بين المعيني وآخرون، (1993) أن الحد الحرج للحديد لمحصول الحنطة كان 51 مایکروغرام.غرام<sup>-1</sup> ولذلك يلاحظ بان هناك استجابة واضحة للرش بالحديد من قبل محصول الحنطة وكللا الصنفين وهذا ما أكدته نتائج (جدول رقم 1) بان الحديد الجاهز هو دون المستوى الحرج والذي يكون 2.5 (ppm) كما أشار Cakmak وآخرون، (1996) وان أعلى تركيزاً للحديد للصنف (إياء99) كان عند المعاملة  $P_1$  إذ بلغ  $Fe_2Zn_0-P_1$  65.16 مایکروغرام.غرام<sup>-1</sup> بينما كان أعلى تركيزاً للحديد عند الصنف (أبوغريب-3) عند المعاملة  $Fe_2Zn_0-P_0$  وبلغ 66.27 مایکروغرام.غرام<sup>-1</sup> ويلاحظ أيضاً بان تركيز الحديد في نبات الحنطة لكلا الصنفين قد انخفض بزيادة مستوى الإضافة من الفسفور وكان الانخفاض واضحاً في مستوى الفسفور  $P_3$  في كلا الصنفين.

يبين جدول (5) الكمية الممتنصة من الزنك التي تأثرت بكل من مستويات الإضافة للفسفور ومعاملات الرش بالحديد والزنك وكذلك الأصناف إذ تشير نتائج التداخل بين مستويات الفسفور ومعاملات الرش بان رفع مستوى الفسفور من  $P_0$  إلى  $P_2$  أدى إلى زيادة معنوية في الكمية الممتنصة من الزنك وكانت نسبة الزيادة 45% و42% عند  $P_1$  على التوالي مقارنة بالمعاملة  $P_0$  ولكن يلاحظ بان رفع مستوى الفسفور إلى  $P_3$  أدى إلى انخفاض كبير واضح في الكمية الممتنصة من الزنك وكانت نسبة الزيادة غير المسمدة بالفسفور والتي بلغت 35.30 مایکروغرام.نبات<sup>-1</sup>. وكانت أعلى كمية ممتنصة من الزنك عند المعاملة  $Fe_0Zn_2-P_2$  التي بلغت 66.55 مایکروغرام.نبات<sup>-1</sup>. وكما توضح النتائج إلى أن الصنف (إياء99) قد تفوق معنوياً على الصنف (أبوغريب-3) في الكمية الممتنصة من الزنك بغض النظر عن مستويات الفسفور ومعاملات الرش وكانت نسبة الزيادة 16.5% عن الصنف (أبوغريب-3) إذ كانت قيمة الكمية الممتنصة من الزنك هي 46.29 و39.74 مایکروغرام.نبات<sup>-1</sup> لكل من صنف (إياء99) و(أبوغريب-3) على التوالي . ويلاحظ من الجدول الرئيسي بان الكمية الممتنصة من الزنك لصنف أبوغريب-3 كانت أعلى من الصنف إياء99 عند مستوى الفسفور  $P_0$  إذ كانت 37.82 مایکروغرام.نبات<sup>-1</sup> بينما في إياء99 كانت 32.78 مایکروغرام.نبات<sup>-1</sup> هذا يوضح بان صنف أبوغريب-3 حساس لنقص الزنك مقارنة بالصنف إياء وهذا يعود إلى العوامل الوراثية وظروف التربة ولكن عند مستوى الإضافة  $P_1$  كانت الكمية الممتنصة هي أعلى للصنف (إياء99) مقارنة بالصنف (أبوغريب-3) واستمر ذلك وصولاً إلى المستوى  $P_3$ . وعند المستوى  $P_3$  انخفضت الكمية الممتنصة بشكل كبير جداً عند الصنف (أبوغريب-3)، إذ

وصلت إلى 26.99 مایکروغرام.نبات<sup>-1</sup> وهذه القيمة هي اقل من معاملة المقارنة  $P_0$  التي بلغت 37.82 مایکروغرام.نبات<sup>-1</sup>. وهذا الانخفاض جاء من عاملين أساسيين هما انخفاض حاصل المادة الجافة (جدول رقم

جدول رقم(5) تأثير مستويات السماد الفوسفاتي والأصناف وتركيز الحديد والزنك والتدخل بينهما في الكمية الممتصصة من الزنك  
(مايكروغرام.نبات<sup>1</sup>)

		B* معدل	C* معدل	P3	P2	P1	P0		الأصناف
46.292 A		29.58 J	24.45	36.38	38.70	18.00	Fe0Zn0	اباء	
		46.97 EF	40.19	55.72	58.99	32.98	Fe0Zn1		
		70.36 A	64.69	76.79	76.70	63.25	Fe0Zn2		
		33.06 I	32.65	38.12	38.18	23.30	Fe1Zn0		
		54.10 B	52.05	61.04	61.62	41.70	Fe1Zn1		
		52.16 BC	52.27	61.65	61.55	33.18	Fe1Zn2		
		32.42 I	29.87	38.20	39.64	21.99	Fe2Zn0		
		48.75 DE	49.58	56.45	51.57	37.38	Fe2Zn1		
		49.23 DE	47.30	68.34	58.75	22.51	Fe2Zn2		
			43.67C	54.74A	53.70A	32.79E		A*B معدل	
39.740 B		29.26 JK	19.24	36.16	35.33	26.29	Fe0Zn0	ابو غريب	
		47.07 EF	26.58	51.17	61.77	48.74	Fe0Zn1		
		50.88CD	32.32	56.31	55.82	59.07	Fe0Zn2		
		27.87 JK	17.26	35.98	33.65	24.58	Fe1Zn0		
		41.64 H	31.49	45.02	48.22	41.82	Fe1Zn1		
		46.75EF	34.71	49.52	61.28	41.47	Fe1Zn2		
		26.95 K	16.02	34.01	33.70	24.08	Fe2Zn0		
		44.49 FG	30.33	49.09	54.16	44.38	Fe2Zn1		
		42.77 GH	34.99	54.49	51.62	29.97	Fe2Zn2		
			26.99F	45.75BC	48.40B	37.82D		A*B معدل	
			35.33 C	50.25 B	51.18 B	35.31 C		A* معدل	

A\* مستويات الفسفور \* B\* الأصناف \* C\* تركيز الحديد والزنك

المعدل	Fe2Zn2	Fe2Zn1	Fe2Zn0	Fe1Zn2	Fe1Zn1	Fe1Zn0	Fe0Zn2	Fe0Zn1	Fe0Zn0	A*C
35.31C	26.24	40.88	23.04	37.32	41.76	23.94	61.16	40.86	22.55	P0
51.18A	55.19	52.86	36.67	61.42	54.92	35.91	66.26	60.38	37.02	P1
50.25B	61.42	52.77	36.10	55.59	53.03	37.05	66.55	53.45	36.27	P2
35.33C	41.15	39.96	22.94	43.49	41.77	24.96	48.51	33.39	21.85	P3
	45.99 D	46.62 CD	29.69 E	49.46 B	47.87 BC	30.47 E	60.62 A	47.02 CD	29.42 E	المعدل

المعدل	Zn2	Zn1	Zn0	C*
45.69B	60.62	47.02	29.42	Fe0
49.46	49.46	47.87	30.47	Fe1
40.76A	45.99	46.62	29.69	Fe2
	52.02 A	47.17 B	29.86 C	المعدل

- المصادر
- Bull.l.Res.Center Gyp.Soils Sci  
Baghdad.15:42-47.
- Black, C.A. 1965. Methods of soil analysis. part 1. Physical properties Amer
- Brown,J.C.1961.Iron chlorosis in plants.Adv.Agron.13:329-369.
- Cakmak, I., A.Yilmaz, H. Ekiz, B. Torun, B. Erenoglu, and H.J.Braun.1996.Zinc Deficiency as a critical nutritional problem in wheat production in Central Anatolia. PlantandSoil.180,165-172.
- Hagin, J . and B. Tucker. 1982.Fertilization of dry land and irrigated soils Adv. Agr. Sci.12. 50- 66
- Kleese,R.A.,D.C.Rasmusson, and L.H.Smith.1968.Genetic and environmental variation in mineral element accumulation in barley ,wheat, and soybeans.Crop.Sci.8:591- 593
- Loneragan, J.K., T.S.Grove, A.D.Robson, K.Snowball. 1979. Phosphorus toxicity as a factor in zinc-phosphorus interaction in plants. Soil Science Society of America Journal 43: 966-972.
- Matt, K.J., 1970. Calorimetric determination of phosphorus in soil and plant materials with Ascorbic acid. Soil. Sci. 9:214-220.
- SAS , Software(1989-1996). SAS Institute Inc., Cary, NC 27513-2414 USA.  
Soc . Agron. Inc. publisher, Madison Wisconsin, USA .
- ابوضاحي،يوسف محمد .(1993b) تأثير طريقة اضافة الحديد المخلبي وكبريتات الحديدوز التربة اورشا على الوراق في الحاصل ونوعيته في حنطة ابو غريب-3. مجلة العلوم الزراعية العراقية . المجلد: (24) (2). 75-50.
- اللوسي، يوسف احمد محمود .(2002) تأثير الرش بالحديد والمنغنيز في تربة متباينة التجهيز بالبوتاسيوم في نمو وحاصل الحنطة . أطروحة دكتوراه . كلية الزراعة. جامعة بغداد.
- الحديثي ، عصام خضرير وفوزي محسن علي وادهام علي عبد. (2003). تأثير التسميد الورقي بالمغذيات الصغرى في حاصل صنفين من الحنطة المزروعة في ترب جببية تحت نظام الري بالرش المحوري. المجلة العراقية لعلوم التربة. المجلد (3):
- الجبوري، عبد السلام مطر حماد.(2010). استجابة محصول الحنطة (*Triticum aestivum* L). للتسميد البوتاسي عند مستويات مختلفة من التسميد النتروجيني وعلاقتها ببعض معابر البوتاسيوم في تربة جببية. رسالة ماجستير. كلية الزراعة . جامعة تكريت.
- المعيني، عبدالمجيد تركي،طه احمد علوان ونوف جلود سليمان (1993). تأثير التداخل بين الفسفور والحديد على نمو وحاصل نباتات الحنطة النامية في تربة كلسية وتحت الظروف الديمية.مجلة الرافدين المجلد: (25) (3) 133-129.
- جواد، كامل سعيد وعلاء عيدان حسن. (1999). تأثير مستويات الفسفور والزنك المضاف الى التربة في نمو ومكونات حاصل الذرة الصفراء. مجلة العلوم الزراعية العراقية المجلد :
- 127-119 (2) (30)
- سرحان، ابراهيم خليل.(2000). تأثير سعة التربة التنظيمية للفسفور على الاحتياجات السمادية الفوسفاتية لمحصول الحنطة تحت الظروف الديمية. أطروحة دكتوراه، جامعة . الموصل.
- فبع، عامره محمد علي (1988)، التداخل بين الزنك والفسفور في نباتات الحنطة. رسالة ماجستير، كلية الزراعة والغابات، جامعة الموصل.
- Adriano, D. C., Paulsen, G. M. and Murphy, L.S. 1971 Phosphorus-iron and phosphorus-zinc relationships in corn (*Zea mays* L.) seedlings as affected by mineral nutrition. Agron. J. 63: 36-39.
- AL-Taie,T.A.,2004.Establishment of a system for wheat grown on Tikrit Gypsiferous soil.j.of Agric sci.Baghdad.Iraq.2:10-15.
- Barzaniji A.F, K.v. Paliwal , R.A.D. Ahkaragholi and H.A.Al-Abbas. 1980 Response of wheat crop to fertilizers (NPK) on Gypsiferous soils of AL- Dour region . The .