# دراسة صيغ البوتاسيوم في ترب بعض مناطق التوسع الزراعي غربي العراق علي حسين ابراهيم البياتي موسى فتيخان ياسين احمد فرحان العنزي كلية الزراعة -جامعة الانبار

### الخلاصة

نفذت هذه الدراسة لمعرفة حالة البوتاسيوم في بعض مناطق التوسع الزراعي ضمن المنطقة الغربية من العراق وتد نيف تربها حسب مخزونها من البوتاسيوم ولتحقيق أهداف الدراسة اختيرت ترب عشرة مواقع بحيث تشمل مناطق التوسع الزراعي في محافظة الانبار ، تعتمد في زراعتها مح ول الحنطة ولمدة زمنية لا تقل عن خمس سنوات و متقاربة في أساليب أدارتها ، وهي القائم، حديثة ، البغدادي ، هيت ، الثرثار ، الحبانية ، واحة 48 ، واحة فهيدة ، واحة حوران ، واحة كشيتي و فت ترب المواقع المنتقاة مور فولوجيا تم نفت أستنادا الى النظام الامريكي بعدها أستحد لت نماذج ترابية من كل أفق تم تشخيه لتقدير بعض المفات الفيزيائية والكيميائية والمعدنية ،أظهرت النتائج ما يلي :- ١- ان قيم البوتاسيوم الذائب في ترب الدراسة كانت في المدى (٤٠٠٠ - ١٩٠٠) سنتي مول كغم أن ،مع ملاحظة بينما تراوحت قيم البوتاسيوم المتبادل بين (١٩٣١ - ١٩٥٥ ) سنتي مول كغم أن مع ملحظة المتبادل فكانت بين (٢٣٣ - ٨٧٨ - ) سنتي مول كغم أن وقد أته فت ترب الدراسة بمحتواها العالي من البوتاسيوم المعدني أذ شكل نسبة ٢٠.٢١ % من البوتاسيوم الكلي ، بينما تراوح البوتاسيوم الكلي بين مول كغم أن .

٢- التقييم الخ وبي للتربة حسب محتواها من البوتاسيوم الجاهز اوضحت ان ٣٠% من مواقع الدراسة كانت ضمن الترب ذات المحتوى العالي جدا، اما المواقع ذات المحتوى العالي فقد شكلت نسبة ٣٠% في حين ان ١٠% قد أظهر محتوى مثالي من هذه الدراسة المحتوى متالي من هذه الدراسة ١٠% محتوى منخفض جدا .

٣- ان ١٠% من المواقع قيد الدراسة فقط كانت ذات خزين عالي جداً من البوتاسيوم القابل التحرر ،
 بينما ٥٠% منها ضمن الترب عالية الخزين من البوتاسيوم القابل للتحرر ، في حين ان ٤٠% كانت ضمن لترب منخفضة الخزين استناداً الى التاليف المتبعة عالميا.

#### المقدمة

ان ثلث سكان العالم يعانون نقلًا في الغذاء ، وهذه المشكلة تبرز بشكل خاص في البلدان النامية التي يقل فيها معدل ما يحلل عليه الفرد من الغذاء كثيراً من الناحيتين الكمية والنوعية عن الحد الأدنى لحاجته ، وتعد الزيادة المطردة لسكان الكرة الارضية السبب الرئيس في زيادة خطورة مشكلة نقص الغذاء. فمن المتوقع ان يه ل عدد السكان في العالم الى ٨٠٥ مليار نسمة في عام ٢٠٢٥ و يزداد الى ٠.٠١ مليارنسمة بحلول عام ٢٠٥٠م ( Bongaarts). تتم معالجة مشكلة نقص الغذاء في العالم من خلال التوسع في إستغلال أراضي جديدة او زيادة أنتاجية وحدة الأرض باستخدام وسائل وإساليب تقنية حديثة (Jafarzadeh و Zinck ، ۲۰۰۶) .ولكون التربة نظام معقد من المركبات الحيوية وغير الحيوية جميعها في علاقة مع بعضها البعض لذا فان العلاقة المتداخلة بين التربة والنبات تعتبر معقدة فللتربة دور مهم في حياة النبات اذ تسند النبات وتجهزه بالماء والهواء والمغذيات التي يمة الما بوساطة نظامه الجذري (١٩٨٥، Mengel) يعد البوتاسيوم من العنا ر الغذائية الكبري والضرورية لتغذية النبات وله الدور الأساس في النشاط الحيوي والتركيب الضوئي وكفاءة استعمال الماء وتكوين النشأ وانتقال العنا ر الد غرى كالحديد والزنك والتوازن الأيوني داخل النبات (Darast ١٩٩٢). يؤثر البوتاسيوم في الإنتاج الزراعي كماً ونوعاً لكونه ضروري لمعظم المحاليل الزراعية اذ يحتل المرتبة الثالثة من حيث الأهمية لها ،واحيانا المرتبة الثانية لعدد من المحا لله الدرنية والجذرية (Kozak واخرون ،٢٠٠٥) تتفاوت الترب كثيراً في محتواها من هذا العذ ر اعتماداً على مادة الا ل التي تكونت منها ودرجة التجوية التي تعرضت لها (Tisdale واخرون، ١٩٨٥) لقد أشار كل من Haming و Nowell و Prar) و Brar واخرون (۱۹۸٦) و Haming بان ســـرعة تحـــرر البوتاســـيوم تعتمـــد بـ ـــورة مباشـــرة علـــي نســجة

التربة والتركيب المعدني لها، اذ لاحظوا بان الترب الطينية تمتاز بمحتوى عالى من البوتاسيوم مع سرعة تحرر واطئة مقارنة بالترب الرملية التي تمتاز بخزين متوسط مع سرعة تحرر عالية . اذ ان معدن المايكا يعدالم در الرئيسي للبوتاسيوم في معظم الترب لذلك فان الترب تتباين في قابليتها لتجهيز البوتاسيوم اعتماداً على محتواها من هذا المعدن وحجم جزيئاته وان المايكا من النوع الثنائي التجهيز البوتاسيوم اعتماداً على محتواها من هذا المعدن وحجم جزيئاته وان المايكا من النوع الثنائية الاوكتاهيدرا كالمسكوفايت (OH)2 (OH)2 (AlSi<sub>3</sub>O<sub>10</sub>)(OH)2 يكون مقاوماً للتجوية مقارنة بالمايكا الثلاثية الاوكتاهيدرا (كمعدن البايوتايت) (OH)3 (AlSi<sub>3</sub>O<sub>10</sub>)(OH)2 (كمعدن البايوتايت بكمية أكبر من المايكا بهيئة المسكوفايت في مف ول رمل عباس أرتفاع محتوى الترب من معادن الكاربونات ،كماان الظروف القاعدية للترب أضافة الى سيادة بسبب أرتفاع محتوى الترب من معادن الكاربونات ،كماان الظروف القاعدية للترب أضافة الى سيادة عملية الأكسدة نتيجة المناخ الجاف وشبه الجاف للمنطقة قد ساعد في تحول البايوتايت الى معدن المونتمورلونايت. ان الدراسات حول حالة البوتاسيوم في ترب العراق متوفرة بشكل كبير ،الا ان ترب المناطق الغربية من القطرلم تأخذ نه يبها الكافي من هذه الدراسات ،لذا فقد اجريت هذه الدراسة والتي هدفت الى :- معرفة يغ الوتاسيوم في ترب بعض مناطق التوسع الزراعي ضمن محافظة الأنبارو علاقتها بالتكوين المعدني للتربة و ته نيف ترب هذه المناطق بالنسبة للخزين من البوتاسيوم فيها .

## مواد البحث وطرائقه

لما كانت أهداف الدراسة هو معرفة حالة البوتاسيوم في ترب مناطق التوسع الزراعي ضمن المنطقة الغربية من العراق. لذا فقد تم وضع ت ميم دراسي مراعين فيه تحقيق توزيع طبيعي يشمل جميع هذه المواقع استناداً لذلك فقد اختيرت (ستة) مواقع تستخدم أنظمة الري بالرش المحوري وكان توزيعها موازياً لنهر الفرات مشكلاً المسار التالي: -

١- القائم (أم تينة) ٢- حديثة (الحقلانية - الخفاجية) ٣- البغدادي (قرية - المشهد) ٤- هيت (ناحية الفرات - الزوية) ٥- الثرثار (مقاطعة ٣٦ - الجبل) ٦- الحبانية (مقاطعة ٢٦ - جزيرة الكرمة) إضافة إلى ذلك أربع واحات ضمن الحراء الغربية وهي :-

١- واحة الكيلومتر ٩٨ ٢- واحة فهيدة ٣- واحة حوران ٤- واحة كشيتي.

تم أختيار المواقع أعلاه بالاعتماد على مبدأ زراعتها بمح ول الحنطة ولمدة زمنية لا تقل عن ٥ سنوات. وقد أستهدينا في الأنتخاب على المعلومات التي تم استقائها من الدوائر الزراعية والاستعلام المباشرمن المستغلين بكونها مستغلة للفترة المطلوبة في الدراسة مع تقارب طرائق أدارة تربها. والشكل (١) توضح المواقع المنتقاة للدراسة ، أما الجدول (١) فيبين بعض المعلومات والأساليب الإدارية المتبعة في أستغلال ترب المواقع المنتقاة.

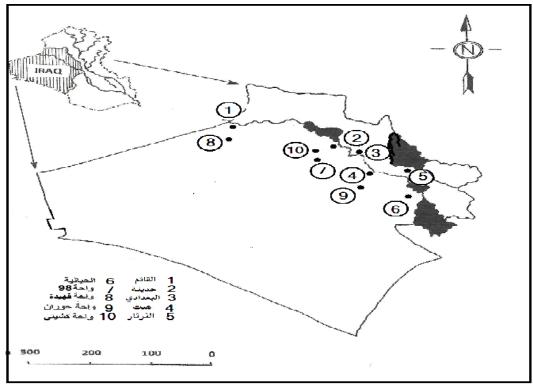
بعد الأنتهاء من أختيار المواقع وتحديدها وتثبيتها بوشر في تحديد مواقع الكشف المورفولوجي ، حيث اجريت فحو ات مثقبية في كل موقع لمعرفة التغاير في الأفاق والنسجة واللون وعمق التربة واعتماداً عليها تم اقرار مواقع البيدونات الممثلة لكل موقع وكان واحداً في كل منطقة من المناطق المنتقاة للدراسة . بعد الحفر والتشريح اجري و ف الترب مورفولوجيا تبعاً للقواعد الأساسية الموضحة في Soil Survey Staff (١٩٥١) والكتاب الحقلي لو ف ونمذجة الترب (٢٠٠٢، Anonymous) . بعدها استح ال عينات من مواد التربة لكل أفق من الأفاق

تم تقدير يغ البوتاسيوم في التربة وكماياتي:

1- البوتاسيوم الذائب. قدر في المستخلص ١:١ حسب الطريقة المو وفة في Richards (١٩٥٤). ٢- البوتاسيوم المتبادل والمعدني وفق الطرائق المقترحة من قبل Martin و ١٩٨٣ (١٩٨٣).

٣- البوتاسيوم غير المتبادل والكلي وفق الطرائق الواردة فيPage واخرون (١٩٨٢).

٤- النسبة المئوية للتشبع بلبوتاسيوم وت نيف الترب حسب خزينها من البوتاسيوم القابل للتحرر أعتمادا على الطرائق الواردة في Pagel (١٩٦٨). تم تحليل حجوم مف ولات التربة باستخدام طريقة الما ة المو وفة من قبل Day والواردة في Black (١٩٦٥) بالنسبة للترب الكلسية ،اما الترب الجبسية فقد قدرت بطريقة Hesse (١٩٧٦) قدرت درجة تفاعل التربة والأي الية الكهربائية في مستخلص العجينة المشبعة وحسب Richards (١٩٥١) محتوى التربة من المادة العضوية قدرت حسب طريقة Walkley and Black والمذكورة في Page واخرون (١٩٨٢) ،ومكافئ معادن الكاربونات الكلية قدرت بطريقة Piper (١٩٧١).



الشكل (١) الحدود الادارية لمحافظة الأنبار موضحاً عليها المواقع المنتقاة للدراسة

الجدول (١) بعض المعلومات العامة والأساليب الأدارية المتبعة في استغلال ترب المواقع المنتقاة .

عي استعارل عرب اعتواجع اعتصاد		والاستجار		مص مصورها	・しょんと
اسلوب التسميد	مصدر مياه الري	نوع منظومة الري بالرش المحوري	اسلوب*** الري	اسلوب حراثة التربة	الموقع
۲۵کفم/هکتار TSP + ۸۰ کغم/هکتار یوریا تضاف نثرا	بنر	باور	رش	حراثة تقليدية *	القائم
۲۵ کغم/هکتار TSP + ۸۰ کغم/هکتار یوریا تضاف نثرا	بنـر	باور	رش	حراثة تقليدية	حديثة
۲۵ کفم/هکتار TSP + ۸۰ کفم/هکتار یوریا تضاف نثرا	بئـر	خريف	رش ر	حراثة تقليدية	البغدادي
۲۰ کغم/هکتار TSP + ۸۰ کغم/هکتار یوریا تضاف نثرا	بنر	خريف	رش	حراثة تقليدية	هيت
۲۰ کغم/هکتار TSP + ۸۰ کغم/هکتار یوریا تضاف نثرا	بنـر	خريف	رش	حراثة تقليدية	الثرثار
ه۲۲کغم/هکتار TSP + ۸۰ کغم/هکتار یوریا تضاف نثرا	بئـر	أيرفرانس	رش ر	حراثة تقليدية	الحبانية
٨٠ كغم يوريا / هكتار تضاف نثرا	بنـر	أيرفرانس	سيحي	حراثة بالحد الأدنى**	واحة كم ٩٨
٨٠ كغم يوريا / هكتار تضاف نثرا	بنـر	خريف	رش	حراثة بالحد الأدنى	واحة فهيدة
٨٠ كغم يوريا / هكتار تضاف نثرا	بنـر	خريف	سيحي	حراثة تقليدية	واحة حوران
٨٠ كغم يوريا / هكتار تضاف نثرا	بنر	خريف	سيحي	حراثة تقليدية	واحة كشيتي

<sup>\*</sup> حراثة تقليدية conventional tillage تتضمن الحراثة لعمق ٢٥سم مرة واحدة مع التنعيم مرتان متعامدتان مع اجراء عميلة التسوية

<sup>\*\*</sup> حراثة بالحد الأدنى ( minimum tillage ) تتضمن الحراثة لعمق ٢٠ سم مرة واحدة مع التنعيم مرة واحدة بدون اجراء عملية تسوية

<sup>\*\*\*</sup> كمية المياه المستخدمة للري كانت ٢٠٠-٢٥٠ ملم / موسم بالنسبة لمنظومات الري بالرش المحوري أما للمناطق المروية سيحاً فكانت ٨٠٠ - ٩٠٠ ملم / موسم .

اما الجبس فقد قدر بطريقة الترسيب بالأسيتون والواردة في Richards (١٩٥٤). بينما تم اجراء التحليل المعدني شبه الكمي لمف ول الطين للنماذج المدروسة حسب الطريقة المقترحة من قبل Jackson ، (١٩٧٩) بعدهافح ت معادن الطين باستعمال جهاز الأشعة السينية X-Ray في مختبرات الشركة العامة للمسح الجيولوجي والتحري المعدني . والجدولان ١٩٧١ يوضحان بعض الحال المعدنية والمعدنية والمعدنية لمواد ترب الطبقة السطحية (٢٠٠٠ سم) للمواقع المنتقاة للدراسة.

الجدول (٢): بعض الفات الفيزيائية والكيميائية لترب المواقع المدروسة.

	محتوى التربة غم <u>.</u> كغم <sup>-۱</sup> تربة		E C	pН	النسجة	التوزيع الحجمي لمفصولات التربةغم كغم - ' تربة		النام التي الأمن ال		Sub soil group	الموقع
CaSO <sub>4</sub>	مكافئ CaCO <sub>3</sub>	O.M.	dS/m	pii	<del>,</del> ,	الطين	الغرين	الرمل	series*	Sub son group	،_وي
6.3	309	4.8	4.1	7.4	SiCL	301	593	106	122CCW	T.HaploCalcid	القائم
10.2	320	5.1	3.5	7.7	SCL	249	288	463	121CCW	T.HaploCalcid	حديثة
11.3	300	5.0	3.3	7.8	SCL	273	291	436	121CCW	T.HaploCalcid	البغدادي
10.5	314	4.2	2.6	7.6	SiL	248	481	271	122CCW	T.HaploCalcid	هيت
25.6	141	6.2	2.0	7.7	SL	136	263	601	122FXW	T.Haplogypsid	الثرثار
6.5	289	3.7	1.8	7.6	L	225	320	455	122CCW	T.HaploCalcid	الحبانية
6.0	401	6.2	5.8	7.6	SCL	252	198	550	142CCE	T.HaploCalcid	واحةكم98
4.2	263	4.5	3.9	7.7	SL	130	314	556	142CCE	T.Calciargids	فهيدة
6.8	198	2.1	3.4	7.6	CL	310	309	381	121CCW	T.HaploCalcid	حوران
3.5	255	4.8	2.8	7.5	L	250	323	427	132CCE	T.Calciargids	كشيتي

مستوى السلسلة الذ نيفي حسب الذ نيف المقترحAl-Agidi للترب الرسوبية والمتطورة للعام1976و T: Typic. 1981

الجدول (٣): التحليل المعدني للجزء الطيني للترب السطحية (٠ - ٣٠ سم) عمقاً لمواقع الدراسة.

		VI				<u> </u>	Stratified
No.	Location	* Chlorite	Illite	Kaolinite	Palygorskite	Smectite	clay minerals
1	القائم	۲	٣	١	٤	١	١
2	حديثة	١	۲	۲	۲	٣	١
3	حديثة البغدادي هيت	۲	٣	۲	٣	۲	١
4	هيت	۲	۲	۲	٣	٣	١
5	الثرثار	٣	۲	1	٤	٣	١
6	الحبانية	٣	۲	1	۲	٣	١
7	واحة كيلومتر ٩٨	۲	٣	۲	٤	1	١
8	واحة فهيدة	۲	۲	۲	٤	1	١
9	واحة حوران	۲	۲	۲	٤	۲	١
10	واحة حوران واحة كشيتي	۲	٣	۲	٤	۲	1

(1: Trace < 5%) (2: Minor 5 - 20%) (3: Major 20 - 50%) (4: Dminant 50 - 90%)

# النتائج والمناقشة

# ١ - صيغ البوتاسيوم المختلفة في ترب الدراسة .

1-1 البوتاسيوم الذائب: يوضح الجدول (٤) قيم البوتاسيوم الذائب مائياً والذي يتراوح ما بين (٤٠٠٠-١٠٠) وكمعدل 1.00. سنتي مول كغم 1.01 ان هذه القيم المسجلة تقع ضمن المدى الذي وجد للترب العراقية من قبل العديد من الباحثين ذنون (1940) والربيعي (1940) وسعد الله والزبيدي وجد للترب العراقية من قبل العديد من الباحثين ذنون (1940) والملاحظ لهذه القيم المسجلة في المواقع المدروسة يجد بأنها اقل بكثير من القيم المسجلة لبعض الترب العراقية والمشار اليها من قبل 1940 (1940) (1940) ويعزى ذلك الى ان دراسة الباحثين كانت ضمن الترب الرسوبية وسط وجنوب العراق والتي تمتاز تربها بارتفاع محتواها الملحي مقارنة بمواقع الدراسة الحالية . لقد أوضح Wiklander (1940) ان زيادة ملوحة التربة تؤدي الى زيادة تركيز البوتاسيوم الذائب ، ويؤكد ذلك الارتباط العالي المعنوية بين هذه الديغة للبوتاسيوم وملوحة التربة والتي بلغت 1940 (1940) . شكل البوتاسيوم بين هذه الديغة للبوتاسيوم وملوحة التربة والتي بلغت 1940

<sup>\*</sup> تم تحليل النماذج باستخدام الأشعة السينية في الشركة العامة للمسح الجيولوجي والتحري المعدني (وزارة ال ناعة )

الذائب في ترب الدراسة ٣٠.٣% من البوتاسيوم المتبادل وهذه النسبة تتفق مع ما لاحظه حسين (١٩٨٢) عند دراسته بعض الترب العراقية

الجدول (٤) : قيم يغ البوتاسيوم في الترب المنتقاة للدراسة.

				T 1		' ' '
النسبة المئوية للتشبع بالبوتاسسيوم		الموقع				
	الكلي	المعدني	غير المتبادل	المتبادل	الذائب	
٣.٥٨	٣٠.٨٧	79.09	٠.٧٠٣	٠.٥٥٩	٠.٠١	القائم
٣.٤٠	٣٠.٧٨	۲۹ <sub>-</sub> ٦٨	•.٧•٧	٠.٤٨٦	• . 7	حديثة
0. £9	٣٠.٨٣	۲۹ <sub>-</sub> ٦٨	٠.٦٧٥	٤٥٦	• 0	البغدادي
٤.٤٩	۲۹ <sub>.</sub> ۷۲	۲۸ <u>.</u> ۳۹	٠.٦٩٨	• . ٤٦٢	•.• )	هيت
٣.٢٦	۲۲.۷۸	77_17	• . ٣٣٢	۲۹۷	·.· \	الثرثار
1.05	۲٥.۲۸	78.89	٠.٥٩٦	.198	*.** £	الحبانية
۸ <sub>.</sub> ٦٨	٣١.٤١	۲۹ <sub>.</sub> ۹٦	٠.٨٧٨	٠.٥٥٦	۰.۰۱	واحة كم ٩٨
٤.٢١	75.75	۲۳ <sub>.</sub> ۹٦	٠.٣٧٢.	۲90	٠.٠١	واحة فهيدة
0.17	70.V7	78.91	•. £ £ £	٠.٣٩٢	٠.٠١	واحة حوران
٦.٧٧	۲٦ <u>.</u> ٦٤	۲٥.١٦	٠.٦٩٤	٠.٥٠١	۰.۰۱	واحة كشيتي
٠.٨٢٣	1	1.770		٧	٠.٠٠	LSD 0.05

حيث أوضح بأن البوتاسيوم الذائب يشكل ٥٠٠٠ % من البوتاسيوم المتبادل ، أما نسبة هذه الديغة من البوتاسيوم غير المتبادل والكلي فقد بلغت 7.% و ٥٠٠٠ % على التوالي .ان قيم البوتاسيوم الذائب المسجل استناداً الى قيمة عتبة تحرر البوتاسيوم المقترحة من قبل Data و (١٩٨٨) Sastry و البالغة (٢٦٨٠ . • سنتي مول كغم -1) كانت اقل مما يتوقع وجود اتجاه لتحرر البوتاسيوم في الترب تحت الدراسة ، ومن المحتمل ان يعود ذلك الى عملية الفقدان عن طريق الغسل والزراعة ( ١٩٨٦ ) ما المحتول المادة (١٩٨٦ ) إن سبب ارتفاع قيم هذه المديغة من البوتاسيوم في الافاق السطحية الى زيادة محتوى المادة العضوية و تكرار تعاقب عمليات الترطيب والتجفيف أثناء الزراعة) Parker ( ١٩٨٩ ) واكد ذلك الارتباط المعنوي العالي والموجب بين هذه المديغة من البوتاسيوم ومحتوى التربة من المادة العضوية والتي بلغت -10.00 والموجب بين هذه المعنوية بين البوتاسيوم الذائب والمتبادل بلغ -10.00 كما يلاحظ من نتائج الجدول ايضاوجود أرتباط عالي المعنوية بين البوتاسيوم (العبيدى، -10.00 واكد -10.00 المعنوية بين البوتاسيوم (العبيدى، -10.00 المنافقة والموراك المنافقة والمتبادل بلغ -10.00 والمتبادل بلغ -10.00

1-7 البوتاسيوم المتبادل: تشير نتائج الجدول (٤) الى ان قيم البوتاسيوم المتبادل (المستخلص بواسطة كلوريد الكالسيوم  $M \circ 0$ ) قد تراوحت ما بين  $197 \circ 0 \circ 0$ . وكمعدل  $197 \circ 0 \circ 0$  سنتي مول  $197 \circ 0 \circ 0$  بغة قد شكلت  $197 \circ 0 \circ 0$  البوتاسيوم الكلي و هذه النسبة قد جاءت مقاربة لما تو ل اليه ذنون ( $197 \circ 0 \circ 0$ ) اذ اوضح بأنها تشكل  $197 \circ 0 \circ 0$  من البوتاسيوم الكلي في الترب العراقية ، و استناداً الى القيمة الحرجة لعتبة تحرر البوتاسيوم ( $197 \circ 0 \circ 0 \circ 0$ ) للبوتاسيوم المتبادل والمقترحة من

وبروسة وبالمدروسة والمتبادل والبالغة ١٩٨٦. سنتي مول. كغم المدروسة المدروسة المدروسة والمتبادل والبالغة ١٩٨١. سنتي مول. كغم والمقترحة من قبل المدروسة المدروسة المدروسة المنبادل والبالغة ١٣٠. سنتي مول. كغم والمقترحة من قبل المدروسة المدروسة المدروسة المعترور المنكورة اعلاه المعترومة المنبادل والبالغة ١٩٠١. سنتي مول. كغم والمقترحة من قبل المعالم المعترور المدروسة والتي والمنباذل والمنباذل المنباذل المعترور المدروسة المعتروم المتبادل المتبادل المعترور المعترور المعترور والمعترور المعترور والمنباذل المعترور المعترور والمعترور والمتبادل المعترور المعترور والمعترور والمعترور والمتبادل المعترور المعترور والمعترور والمتبادل المعترور والمعترور وا

1-7 البوتاسيوم غير المتبادل: اظهرت دراسة محتوى ترب الدراسة لهذه اليغة من البوتاسيوم قيماً تراوحت مابين  $77. \cdot 77. \cdot 77.$  سنتي مول كغم ولي كغم ولي كغم الروحت مابين  $77. \cdot 77.$  سنتي مول كغم والذي شكل نسبة قدر ها  $7. \cdot 7.$  من بوتاسيوم التربة الكلي، وهي نسبة واطئة مما يشير بوضوح الى ان معظم البوتاسيوم المتواجد في التربة مدره معادن التربة الاولية والثانوية ، وعند الرجوع الى القيمة الحرجة لعتبة التحرر لليغة غير المتبادلة للبوتاسيوم والتي حددها Data و 19۸۸ (19۸۸) والبالغة 19۸۸ المنتى مول كغم ولي كغم ولي بأن جميع العينات المدروسة تمتاز بقابلية منخفضة

الجدول (°): قيم معامل الأرتباط البسيط ليغ البوتاسيوم المختلفة وبعض الخواص الفيزيائية والكيميائية للتربة.

		الأرتباط ليغ البوا			<del>,</del>
البوتاسيوم	البوتاسيوم	البوتاسيوم	البوتاسيوم	البوتاسيوم	ال فة
الكلي	المعدني	غير المتبادل	المتبادل	الذائب	
079**	٠.٥٠٨**	٠.٩٨١**	•.007**	۰.٣٠٩*	الطين
1.705	*۲۲٦.	· . Y Y Y - * *	٠.٢٨٩	٠.١٣٢	الغرين
*	·.º٧٦_**	۰.۱۳۲-	٠.٢٩٦_	٠.١١٣-	الرمل
• . ٧ • • **	·. \0\**	• . 9 7 7 - * *	• . ٤ ٤ ٢ - * *		مكافئ
٧ • •	1.75	*. () (-	* . 2 2 1 -	•.117-	كاربونات الكالسيوم
٠.٢٥٩	٠.٣٠٦*	٠.١٠٩	·_\^\-	107	الجبس
• _ ٣ ٢ ٣ *	• . ٤ • ٤**	۰.٩٨٣**	·. £V1**	• .0 2 0 **	المادة العضوية
0. **	•.097**	907**	·. V É • **	۰.٥٦٦**	التو يل الكهربائي
٠.١٣٠	1.790	·.\0\**	•.187	•.179	درجة التفاعل
	•				
۲۸۲.۰	• _ ٣٢٣*	٠.٨٠٠**	·. YYA**	_	البوتاسيوم الذائب
٠.٦٥٦**	·. V \ £ **	·. \\\\\	_	_	البوتاسيوم المتبادل
• . ٤٦٦**	. 09 V**				البوتاسيوم غير
1.211	1.5 (	_	_	_	المتبادل
・.人・٦**	_	_	_	_	البوتاسيوم المعدني

للتحرر من الطور غير المتبادل الى المتبادل والذائب. اما اذا اعتمدنا القيمة الحرجة للسيغة غير المتبادلة والمقترحة من قبل Al-Zubaidi و Pagel (19۷۹) والخاص بالترب العراقية والبالغة  $\cdot \cdot \cdot$  سنتي مول. كغم أف أن جميع الترب تتسف بخزين واطئ الى متوسط نسيباً. ان قيم البوتاسيوم غير المتبادل والتي تم الحسول عليها للترب المنتقاة اتضح بانها تقع ضمن مدى الترب العراقية المشار اليها من قبل العديد من الباحثين التميمي (19۸۸) و المعيني (19۹۰) و العبيدي (19۹۱) وان القيم المسجلة لهذه السيغة من البوتاسيوم تعتبر ضمن مدى محتواه في الترب الكلسية حسب ما اشار اليه Havlin و 19۸۰) و

1-3 البوتاسيوم المعدني: تشير النتائج المعروضة في الجدول (٤) الى المحتوى العالي من البوتاسيوم المعدني للترب اذ تراوحت ما بين 77.77-79.7 سنتي مول. كغم وصلى كغم البوتاسيوم، الأمر سنتي مول. كغم البوتاسيوم، الأمر الذي يشير الى ان مادة الالله لهذه الترب هي المدر الرئيسي لها . لقد امتازت الترب ذات المحتوى الكالي من الطين بزيادة البوتاسيوم المعدني مقارنة بالترب ذات المحتوى العالي من الرمل ، ويؤكد ذلك الارتباط المعنوي العالي لهذه الديغة من البوتاسيوم مع محتوى التربة من الطين والبالغة \*\* ٥٠٠ - على النبي علاقة الارتباط سالبة وعالية المعنوية مع الرمل \*\* 70.00-10 من المعدني للترب التباين بين ترب الدراسة في محتواها من البوتاسيوم المعدني يعود الى اختلاف التركيب المعدني للترب ودرجة تجويتها

( ۱۹۸۷، Sharpley ) إما التوزيع العمودي لهذه الديغة في بدونات الدراسة فقد امتازت بنمط واحد مميز بحيث تماشت مع محتوى وتوزيع الطين في البدونات مع ملاحظة انخفاض تركيزه بزيادة محتوى التربة من الكلس ويؤكد ذلك الارتباط العالي المعنوية لهذه الديغة من البوتاسيوم مع مكافئ كاربونات الكالسيوم والبالغة \*r = - .

1-0 البوتاسيوم الكلي: يتضح من الجدول (٤) تباين ترب المواقع المدروسة في قيم البوتاسيوم الكلي فقد تراوحت ما بين 77-11.11 سنتي مول. 25-1 والسبب قد يعود الى تفاوت درجة التجوية الحا له لهذه الترب وتباين محتواها من المعادن الحاملة للبوتاسيوم.

١- التقييم الخصوبي وتصنيف ترب الدراسة حسب محتواها من البوتاسيوم الجاهز المخرض الو ولى الى تقييم الترب خوريا وتوت نيفها حسب محتواها من البوتاسيوم الجاهز فقد تم اعتماد القيم والحدود المقترحة من قبل Al-allarino و Al-allarino علماً بأن ظروف المناخ التي طبق فيها كانت مقاربة للظروف المناخية للقطر، وكما موضح بالشكل(٢) اذ يلاحظ بأن ٣٠% من مواقع الدراسة وهي (القائم و واحة الكيلومتر ٩٨ و واحة كشيتي ) كانت ضمن الترب ذات المحتوى العالي جدا من البوتاسيوم الجاهز ، اما المواقع ذات المحتوى العالي من البوتاسيوم فقد شكلت هي الأخرى نسبة ٣٠% وهي المواقع (حديثة والبغدادي وهيت) اما الموقع حوران فقد اظهر كموقع وحيد محتوى مثالي للبوتاسيوم الجاهز ضمن المواقع المدروسة والذي يتراوح بين (٣٣٠.٠-٤٣). ما الموقع الترب ذات المحتوى المنخفض فقد شكلت نسبة ٢٠% وهما الثرثار و واحة فهيدة في حين ان الموقع الحبانية اظهر محتوى بلغ ٢٠.٠ سنتي مول. كغم أم مشيراً بأنه ضمن حدود المحتوى المنخفض جدا للبوتاسيوم الجاهز .

٣- تصنيف ترب الدراسة حسب البوتاسيوم الخزين القابل للتحرر: يلاحظ من الشكل (٣) بأن ٢٠ % من مواقع الدراسة يمكن تنها بترب عالية الخزين من البوتاسيوم القابل للتحرر مقابل ٤٠% منها التي ظهرت بكونها منخفضة الخزين ،ويعزى ذلك الى الظروف البيئية المحيطة بنة التحرر والتي اهمها محتوى التربة من الكلس والجبس اللذان يعملان كأغلفة تحيط بالمعادن الطينية مما يؤدي الى من المساحة السطحية المعرضة للتحرر فضلا عن ذلك ارتفاع درجة تفاعل التربة ، مما يؤدي الى خفض فعالية يون الهيدروجين الذي يلعب دوراً في التحرر (العبيدي، ١٩٩٦). ان أرتفاع خزين الترب من البوتاسيوم القابل للتحرر في معظم المواقع يعود الى أرتفاع محتواها من مفولات التربة الناعمة والتي تمتلك محتوى أكبر من البوتاسيوم ( Halvin واخرون ، ١٩٩٩). كذلك يعزى الى أرتفاع نسبة معدن الالايت والذي يمتاز بسرعة تحرر منخفضة وهذا يتفق مع ما لاحظه Shaviv واخرون (١٩٨٥) ، حيث وجدوا بأن الترب الحاوية على معدن الالايت لها القدرة العالية على تثبيت البوتاسيوم . والعامل الأخر الذي كان له دور مهم في تباين قابلية ترب مواقع الدراسة في مقدار الخزين البوتاسيوم . ولغرض اعداد خرائط تربة وباسلوب الوحدات الكارتوكرافية لتوضيح توزيع خزين البوتاسيوم القابل للتحرر في المناطق المنتقاة للدراسة ، واحمدات الكارتوكرافية لتوضيح توزيع خزين البوتاسيوم القابل للتحرر في المناطق المنتقاة للدراسة ، واحمدات الكارتوكرافية ليوضيح توزيع خزين البوتاسيوم القابل للتحرر في المناطق المنتقاة للدراسة ، واحمدن على قيمة ألانحدار واشاراته وحسب ما اشار اليه الراوي ، (١٩٨٨) . ولكي تكون المحاولة أعتمدنا على قيمة ألانحدار واشاراته وحسب ما اشار اليه الراوي ، (١٩٨٨) . ولكي تكون المحاولة

مقبولة تم تحليل البيانات احائياً بتطبيق عدة انواع من المعادلات ثم تم اختيار افضل معادلة تجمع البيانات وتعبر عنها بورة فعلية باعتماد قيم معامل الارتباط وقد كان افضلها معادلة الخط المستقيم يوضح الشكل (٤) وحدات الترب المتشابهة في خزين البوتاسيوم القابل للتحرر حيث يلاحظ في هذه الخريطة ان وحدات الترب المتشابهة تم دمجها في وحدة خريطة وعلى الوجه التالي:- وحدة الخارطة I

(r=0.912\*\*) Y=1.67-0.019X 122CCW أ- القائم السلسلة (r=0.887\*\*) Y=0.55-0.026X 132CCE ب- واحة كشيتي السلسلة

(r=0.875\*\*) Y = 1.11 - 0.023X: هي المعادلة العامة لترب هاتين الوحدتين هي المعادلة العامة لترب

حيث ان: Y هو خزين البوتاسيوم القابل للتحرر معبراً عنه ( بالسنتي مول. كغم  $^{-1}$  ) ، X: هو عمق التربة (سم) ، اذ يتضح من هذه المعادلة بأن خزين البوتاسيوم القابل للتحرر يتناقص باتجاه العمق وبمقدار  $^{1}$ . • سنتي مول. كغم  $^{-1}$  لكل وحدة عمق. وحدة الخارطة II اذ اشتملت المواقع حديثة والبغدادي وهيت والتي تشابهت في معادلات تغاير محتوى خزين البوتاسيوم القابل للتحرر وكما يلي :

(r=0.885\*\*) Y=0.18-0.007X 121CCW أ- حديثة السلسلة

(r=0.902\*\*) Y=1.31-0.007X 121CCW ب- البغدادي السلسلة

(r=0.879\*\*) Y=1.31-0.007X 122CCW ج- هيت السلسلة

(r=0.892\*\*) Y=0.93-0.007X هي: Y=0.93-0.007X

يلاحظ من المعادلة بان خزين البوتاسيوم القابل للتحرر يقل باتجاه العمق بمقدار ٠٠٠٧ سنتي مول. كغم-1 لكل وحدة عمق. اما وحدة الخارطة III فقد اشتملت كلا الموقعين الثرثار والحبانية بالنسبة لهذا المؤشر واللتان اظهرتا تشابها من حيث التوزيع كما يلي:-

(r=0.798\*\*) Y=0.52-0.005X 122FXW أ- الثرثار السلسلة

(r=0.854\*\*) Y=0.86-0.003X 122CCW ب- الحبانية السلسلة

(r=0.832\*\*) Y=0.69-0.004X : كانت : Y=0.69-0.004X

اذ تشير هذه المعادلة بان محتوى التربة من خزين البوتاسيوم القابل للتحرر ينخفض بمقدار 0.00 سنتى مول كغم $^{-1}$  لكل وحدة عمق في ترب هاتين المنطقتين .

اما وحدة الخارطة IIII فانها تضمنت كل من واحتي فهيدة و حوران اذ اوضحا تشابها في توزيع خزين البوتاسيوم القابل للتحرر وكما يلي:-

(r=0.913\*\*) Y=0.19-0.011X 142CCE أ- واحة فهيدة السلسلة

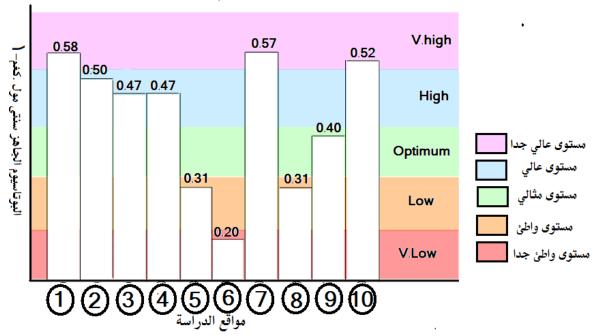
(r=0.895\*\*) Y=0.54-0.013X 121CCW ب- واحة حوران السلسلة

(r=0.893\*\*) Y=0.37-0.012X : هي المعادلة العامة لهذه الوحدة هي

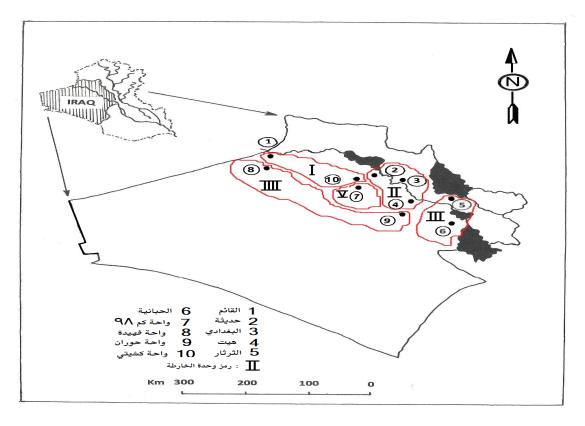
مشيرة بان خزين البوتاسيوم في هذه الوحدة الخرائطية تنخفض بمقدار  $^{9}$  بنتي مول. كغم الكوريع وحدة عمق . في حين انفردت ترب واحة الكيلومتر  $^{9}$  ذات السلسلة  $^{9}$  في يغة توزيع خزين البوتاسيوم القابل للتحرر في تربها وكما يلي : Y = 0.16 - 0.051X

اي ان انخفاض وحدة عمق واحد يسبب انخفاض بمقدار 0.0.0 سنتي مول كغم مقدار البوتاسيوم الخزين القابل للتحرر ، ويستدل من اتجاه وحدات الخريطة المنجزة ان طبيعة توزيع المادة العضوية وكذلك الطين ومحتوى التربة من كاربونات الكالسيوم ومدى تأثير العمليات الزراعية هي التي تتحكم في طبيعة توزيع البوتاسيوم الخزين القابل للتحرر في ترب المنطقة .

 موجبة عالية المعنوية بلغت r - ٦٨٢. • \*\*، ان وجود هذا الأرتباط الموجب والعالي المعنوية يبرر أعتماد هذا المؤشر كمقياس لخ وبة التربة بما يخص البوتاسيوم.



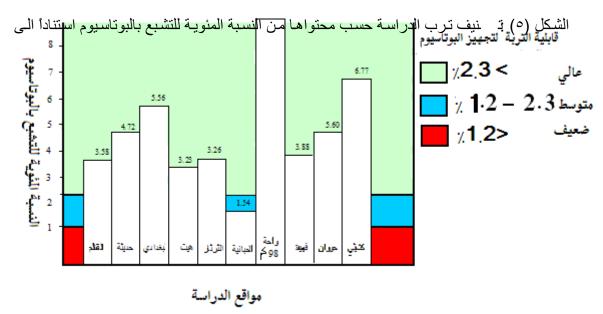
الشكل (٢): توزيع المواقع حسب محتواها من البوتاسيوم الجاهز اعتمادا على تنف-Al- الشكل (٢): كالمواقع حسب محتواها من البوتاسيوم الجاهز اعتمادا على تابع المواقع حسب محتواها من البوتاسيوم المحتواها على المحتواها المحتواها على المحتواها على المحتواها المحتواها على المحتواها الم



الشكل (٣): توزيع البوتاسيوم الخزين والقابل للتحرر في ترب الدراسة بدلالة التغاير في قيم الانحدار وأشارته وبأسلوب الوحدات الكارتوكرافية.



الشكل (٤): توزيع مواقع الدراسة حسب الخزين القابل للتحرر وحسب الحد الحرج الذي حدده Al-Zubaidi (٤٩٩٦) والمذكور في العبيدي (١٩٩٦)



ت نیف , Pagel نیف ت

مماسبق نستنتج ماياتي: الفيزيائية بأن ترب ثمان مواقع من الله العشرة المدروسة كان محتواها من مفول الرمل اكبر من مفولي الطين والغرين مقارنة بالموقعين المتبقيين اللذان اظهرا محتوى من مفول الرمل اكبر من مفولي الطين والغرين مقارنة بالموقعين المتبقيين اللذان اظهرا محتوى

اكبر لمف ول الغرين مما يشير الى أن معظم المواقع ذات نسجة متوسطة . ٢- تراوحت درجة تفاعل الترب المواقع المدروسة بين المعتدلة وخفيفة الدوية وكانت جميع تربهامالحة (اكبر من £dS.m) باستثناء موقعي الحبانية والثرثار لارتفاع محتوى تربهما من الجبس

٣ المتقييم الخ وبي للترب المدروسة وفقاً للت نيف المتبع في الدراسة اوضح بأن ٦٠% من ترب المواقع ذات محتوى من البوتاسيوم الجاهز تراوح بين العالي والعالي جدا ، بينما 7% منها كانت ذات محتوى تراوح بين المنخفض جدا ، اما ترب واحة حوران فقد كانت ذات محتوى مثالي من البوتاسيوم الجاهز . اما بالنسبة للبوتاسيوم الخزين فأن 7% من المواقع كانت ذات خزين عالي من البوتاسيوم القابل للتحرر 1% في حين ان 3% المتبقية من المواقع فقد كانت ذات خزين عالي من البوتاسيوم القابل التحرر 1%

منخفض . وعليه نو ي بما يأتي:-١- أجراء المزيد من الدراسات المماثلة في مناطق اخرى واعدة للاستثمار الزراعي غربي العراق لمعرفة حالة هذا العنر وفيهاوالعوامل المؤثرة في جاهزيته وخو أالتكوين المعدني السائد فيها . ٢- وضع برنامج علمي للتوسع في الاستغلال الزراعي للمناطق الواعدة للاستثمار لتلافي أستنزاف الخزين من البوتاسيوم في هذه الترب.

# STUDY THE POTASSIUM STATUS IN SOIL OF SOME AGRICULTURAL EXPANSION REGIONS WESTERN OF IRAQ

A. H.I.Al-Bayati M.F. Yasen A.F.Al-Anizy Soil and Water Dept. College of Agric. ,Al-Anbar Univ. ,Iraq

## **ABSTRACT**

The present study was carried out to investigate the potassium status at soils of some agricultural expansion regions western of Iraq, and classify these soils according to its nutrition storage. To achieve the study aims, ten regions cultivated with wheat for a period not less than five years and similar in the soil management techniques had been selected. These are distributed in a way that ensures the inclusion of the majority of agricultural expansion regions of the governorate of Al-Anbar. Namely Al-Qiam, Haditha, Al-Baghdady, Hit, Thirthar, Al-Habanya, Km 98 Oasis, Fehadi Oasis, Horan Oasis, Kishety Oasis. The selected regions were morphological descripted and classified than soil samples were taken from every horizon to determination some physical, chemical and mineralogical properties. The results summarized as following:-

Water soluble-K values of studied soils were ranged from 0.004 – 0.019 C mol.kg<sup>-1</sup>, while the exchangeable-K values were ranged from 0.193 – 0.559 C mol.kg<sup>-1</sup>. It is noticed that there was a gradual decrease in the soil content of form with depth .With respect to the soil content of the non-exchangeable-K its values were ranged from 0.332-0.878 C mol.kg<sup>-1</sup>. In addition, these soils were characterized by high mineralogical-K content, which was compose 96.06% from the total-K, where as the total-K is ranged from 29.78 – 31.41 C mol.kg<sup>-1</sup>. 1- The soil fertility evaluation according to its content of available-K showed that most studied soil regions had high content of potassium that can be absorb by plant. More than half of the studied regions were classified as highly storage-K soils which were able to be released, while other regions were classified as low storage-K, according to the used world classification.

المصادر

- التميميي ، هيفاء جاسم (١٩٨٨). التقويم الذ حوبي لمحتوى تـرب جنـوب العـراق مـن البوتاسـيوم واستجابة الذرة الم فراء للتسميد العضوي والبوتاسي . رسالة ماجستير - كلية الزراعة - جامعة
- الراوي ، مُثنى خليل ابراهيم (١٩٨٨). التوزيع البيدولوجي للكبريت والفسفور والحديد في ترب بعض بساتين اواسط السهل الرسوبي العراقي. رسالة ماجستير . كلية الزراعة – جامعة بغداد.
- الربيعي ، شذي ماجد نقاوة (٩٩٥). تقويم جاهزية البوتاسيوم في الترب العراقية بأستخدام معايير
- ترموديناميكية رسالة ماجستير كلية الزراعه جامعة بغداد . الزبيدي ، احمد حيدر وبهاء الدين مكي فيروز الربيعي (٢٠٠٢) . حالة البوتاسيوم في ترب الرز . مجلة العلوم الزراعية العراقية ، (٣٣) (٣) ، ص: ١-٨. العبيدي، محمد علي جمال (١٩٩٦). حركيات البوتاسيوم في بعض الترب العراقية. اطروحة دكتوراه
- كلية الزراعة جامعة بغداد.
- المعيني ، عبد المجيد تركي ، وحيدة على احمد (١٩٩٥). القوة الأمدادية للبوتاسيوم في الترب الديمية و عند مناطق مطرية مختلفة . المؤتمر العلمي الأول لعلوم التربة كلية الزراعة والغابات جامعة المو ل ـ للفترة من ٢٥ ـ ٢٦ ايلول آ.
- حسين، عباس جاسم (١٩٨٢) در اسات على بعض مقياس (Quantity Intensity) ومعادلات الأفضلية لعن ر البوتاسيوم في بعض ترب محافظة نينوى. رسالة ماجستير. كلية الزراعة والغابات جامعة المو ل .
- ذنون ، عبد الخالق محمود (١٩٨٣). تحديد المستوى الحرج للبوتاسيوم في الترب العراقية . رسالة ماجستير . كلية الزراعة . جامعة بغداد .
- سعد الله، على محمد . احمد حيدر الزبيدي (٢٠٠١). العلاقة بين الملوحة وحركيات تحرر البوتاسيوم بالتربة. مجلة العلوم الزراعية العراقية. ٣٢ (٥) :٢٢-٣٢.
- عباس، محمد خضر (٢٠٠٣). سلوك المعادن الحاملة للبوتاسيوم في ترب بعض اراضي محافظة نَّينوى – شمالَ العُراق. مُجلة تكريت للعلوم الزراعية، (٣) (٦)،ص : ١٤٦ – ١٥٥.
- عبد ، مهدي عبد الكاظم (١٩٩٥). دراسة نوعية مياه نهر `دام وامكانية استخدامها في الزراعة. اطروحة دكتوراه ، كلية الزراعة والغابات ، جامعة المو ل.
- محيميد . أحمد اللّح و محمد علي جمال العبيدي (١٩٩١). التوزيع البيدوجيني له يغ البوتاسيوم في بعض الترب الرسوبية في شمال العراق . مجلة التقني ص ٤٨٦ ٤٨٦ .
- Al-Allarino. A. and J. E.Sawyer (2003). Use new potassium soil test and fertilizer recommendation. Integrated Crop Management (23):1-3.
- Al-Zubaidi, A. H.; and H. Pagel (1979). Content of different potassium forms in some Iraqi soil. Iraqi J. Agric. Sci., 14: 214-240.
- Al-Zubaidi, A.H. (2003). The status of potassium in Iraqi soils: Potassium and water management in West Asia and North Africa. The National Center for Agricultural Research and Technology Transfer, Amman, Jordan. 129-142.
- Anonymous (2002). National Soil Survey, USD of Agriculture Natural Resources conservation service (2002). Field Book for describing and sampling Soils. Version 2.0 Lincoln, Nebraska.
- Black, C. A. (Editor) (1965). Methods of Soil Analysis. Part I. Physical and Mineralogical Properties . Amer. Soc. Of Agron . Madison , Wisconsin.
- Bongaarts. J. (1994). Can the growing human population feed itself? Scienbitic American March. 36-42.
- Brar, M. S., A. Subbarao, and G. S. Sekhon (1986). Solution exchangeable and non – exchangeable potasium in five soil series from the alluvial soils region of northern india. Soil Sci. 142 (4): 55-64.
- Buringh, P. (1960). Soils and Soil Conditions in Iraq. Ministry of Agriculture, Iraq.
- Darast , B.C. (1992). Development of the potash fertilizer industry . Potash Review, subject 12,12 th suite No.1 / 1992.
- Datta.A.C.and T.G.Sastry (1988). The determination of free shoulder level for potassium relase in three soils .J.Indian Soc .Soil Sci.36:676-681.

- Delvin, S.F.(1977). Minerals in soil environment. C. F. Soil Sci. Soc. Am. Publ: Catioin Madison, Wisconsin U.S.A.
- Dhillon, S.K. (1992). Kinetics of release of potassium by sodium tetraphenyl boron from some top soils of India. Fertilizer Research 32(2) 135-138.
- Haming, S. D. and D. I. Rowell (1985). Soil structure and potassium supply. 1-The release of potassium from soil aggregates to Ca-resin. J. Soil. Sci., 36: 45-60.
- Havlin, J. L. Beaton, J. D. Tisdale, S. L. and Nelson, W. L. (1999). Soil fertility and Fertilizers. In An Introduction to Nutrient Management, 6<sup>th</sup> ed. Prentice Hall, New Jersey.
- Halin, J.L., D.G. Westfall (1985). Potassium release kinetics and plant response in calcareous soils. Soil Sci. Soc. Am. J. 49:366 370.
- Hesse, P. R. (1976). Particle size distribution in gypsic soil. Plant and Soil 44:241-247.
- Jafarzadeh, A. A.; and J.A. Zinck (2004). Worldwide distribution and sustainable management of soils with gypsum, (C.F.) Internet (Ana Sayfaya Donus).
- Jackson, M.L. 1979. Soil chemical analysis, advanced coarse, 2 <sup>nd</sup> edition. Univ .of Wisconsin Madison.
- Kozak .M .M. Stepien , A. Joarder (2005). Relatioships between available and exchangeable potassium content and other soil properties. Polish J .of Soil Sci : Vol .xxxVIII\2179-186PP.
- Martin, H. W. and D.L. Sparks (1983). Kinetics of nonexchangeable potassium release from two coastal plain Soils. Soil Sci. Soc. Am. J. Vol. 47:883 887.
- Mengel, K. (1985). Dynamic and availability of major nutrients in soil. Advances in Soil Sci. 2: 65-133.
- Pagel, H. (1968). Beitrage zur kenntnis des Nahrstoffhaushaltes wichtiger Boden der humiden Tropen.7 .Mitt:Zur Bewetung des Kversorgongsgrades der untersuchten Boden .Beitr.trop. subtrop. Landwirtsch. Tropenveterinarmed. 6;133-146. (Investigation of K regime of typical soils of Northem Algeria. Potash Revies . (4/62-1978).
- Page, A. L. (ed), R. H. Miller and D. R. Keeney (1982). Methods of soil analysis part2: Chemical and micro biological properties. Agron series No.9 Amer. Soc. Agron. Soil Sic. Soc. Am. Inc. Madison USA.
- Parker, D.R., D.L. Sparks(1989). Potassium in Atlantic coastal plain Soils. I. Soil characterization and distribution of potassium. Soil Sci. Soc. Am. J. 53:392 396.
- Piper, C.S. (1971). Total insoluble carbonates. P: 52 54. In: Hesse, P. R (Ed). A Text Book of Soil Chemical Analysis. Great Britain.
- Richards L.A.(1954). Diagnosis and improvement of saline and alkali soils. U.S. Salinity Laboratory Staff. Agr. Hand book No. 60.
- Sharpley, A.N.(1987). The kinetics of potassium desorption. Soil Sci. Soc. Am. J. 51: 910 917.
- Shaviv, A. P. E. Mohsin, E. Part, and S. V.Mattigod (1985). Potassium fixation characteristics of five southern California soils. Soil Sci. Soc. A.P. Soil Sci. Am.J. 49:1105-1109.
- Soil Survey Staff (1951). Soil Survey manual U. S. Dept. Agric. Handbook No. 18 Oxford XIBH Publishing Co. Calcuta, Bombay, New Delhi.
- Sparks, D.L. (1986). Kinetics of Reactions in Pure and Mixed Systems in Soil Physical Chemistry. J. CRC press. Boca, Ralon Florida. P. 83 178

Tisdale, S. L.; W. L. Nelson and J. D. Beaton (1985). Soil Fertility and

Fertilizer. 4 th (ed) collier McMillan.

Wiklander, Lambert (1950. Fixation of potassium by clays striated with different cations. Soil Sci. 69: 261 – 268.