

*تأثير المعالجة المغناطيسية للمياه ورسمدة سماد KSC sulfacid في كفاءة غسل أملاح التربة

تاريخ القبول: 2014\6\29

تاريخ الاستلام: 2014\2\5

دعاء جليل عبد السادة

حياوي ويوه عطيه الجوذري

كلية الزراعة – جامعة القادسية

Al-jothery@yahoo.com

الخلاصة

اخْتَبِرَت التَقْنِيَةُ المَغْنَاطِيْسِيَّةُ لِمُعَالَجَةِ خَوَاصِ المِيَاهِ وَرِسْمَدَةِ سَمَادِ KSC sulfacid لِتَحْسِينِ كِفَايَةِ غَسْلِ أَمْلَاحِ التُّرْبَةِ، أُجْرِيَتْ تَجْرِبَةٌ مَخْتَبَرِيَّةٌ لِأَعْمَدَةِ تُرْبَةٍ وَضَعُ فِي كُلِّ عَمُودٍ 1750 غَمِّ تُرْبَةٍ ذَاتِ نَسْجَةٍ مَزِجِيَّةٍ طِينِيَّةٍ غَرِينِيَّةٍ Silt Clay Loam إِحْتَوَتْ عَلَى (580 غَرِينٍ وَ 300 طِينٍ وَ 120 رَمَلٍ) غَمِّ كِغَمِّ⁻¹ تُرْبَةٍ بِمُتَوَسِّطِ كَثَافَةِ ظَاهِرِيَّةٍ بَلَغَتْ 1.1 مِكَاغَرَامٍ م⁻³ وَ إِيْصَالِيَّةٍ كَهْرَبَائِيَّةٍ لِلسُّتَخْلَصِ (1:1) 78.3 دِيْسِي سِيْمَنْز. م⁻¹ وَ الْأَسِّ الهِيْدْرُوجِيْنِي pH = 7.9. شَمَلَتْ التَّجْرِبَةُ عَشْرَ غَسَلَاتٍ لِأَعْمَدَةِ التُّرْبَةِ بِمِيَاهِ ذَاتِ إِيْصَالِيَّةٍ كَهْرَبَائِيَّةٍ 1.7 دِيْسِي سِيْمَنْز. م⁻¹ وَ أُسِّ هِيْدْرُوجِيْنِي (pH) 8.2 وَ بَكْمِيَّاتٍ مُتَسَاوِيَّةٍ لِتَجْرِبَتَيْنِ الْأُولَى بِالتَّصْمِيمِ العِشْوَانِي الكَامِلِ (CRD) وَ الثَّانِيَّةِ بِتَّصْمِيمِ القَطَاعَاتِ العِشْوَانِيَّةِ الكَامِلَةِ (RCBD) وَ تَمَثَّلَتْ المَعَامَلَاتُ بِ [مَعَامَلَةِ المَقَارَنَةِ (الغسل بالمياه العادية) وَ المَعَالَجَةِ المَغْنَاطِيْسِيَّةِ لِلمِيَاهِ وَ الغَسْلِ بِإِسْتِعْمَالِ سَمَادِ KSC sulfacid الحَاوِي عَلَى الكَبْرِيْتِ (SO₃) بِنِسْبَةِ 41% وَ النْتْرُوجِيْنِ (يُورِيَا) بِنِسْبَةِ 15% وَ بَتْخْفِيفِ 2 مِلْم. لِتَر-¹ وَ الغَسْلِ المَزْدُوجِ (الماء الممغنط + سماد KSC sulfacid) وَ ثَلَاثَ مَكْرَرَاتٍ. أُجْرِيَتْ بَعْدَ كُلِّ غَسَلَةٍ إِخْتِبَارَاتٌ إِيْصَالِيَّةٍ كَهْرَبَائِيَّةٍ وَ الْأَسِّ الهِيْدْرُوجِيْنِي (EC وَ pH) لِرَاشِحِ التُّرْبَةِ تَبَاعاً إِلَى الغَسَلَةِ العَاشِرَةِ وَ بَعْدَ جَفَافِ الأَعْمَدَةِ أُخِذَ مِنْ كُلِّ عَمُودٍ نَمُودَجٌ مُمَثِّلٌ وَ عُمِلَ مِنْهُ مُسْتَخْلَصٌ (1 تُرْبَةٍ : 1 مَاءٍ) وَ أُجْرِيَتْ لَهُ إِخْتِبَارَاتٌ أَل (EC وَ pH). تَمَّتِ المَعَالَجَةُ المَغْنَاطِيْسِيَّةُ لِلمِيَاهِ بِإِسْتِعْمَالِ تَقْنِيَةِ نِظَامِ المَغْنَطَةِ الحَيَوِيَّةِ ثَنَائِي القُطْبِ Bio Magnet Bi Polar System المَصْنُوعَةِ مَحَلِيًّا بِشِدَّةٍ 2000 كَاوَس. إِنْج-¹ وَ بَتْصَرِيفِ 1000 لِتَر. سَاعَةٍ⁻¹. وَ أَظْهَرَ إِسْتِعْمَالُ المِيَاهِ المَعَالَجَةِ مَغْنَاطِيْسِيًّا وَ سَمَادِ KSC sulfacid وَ الغَسْلِ المَزْدُوجِ (الماء الممغنط + سماد KSC sulfacid) فِي عَمَلِيَّةِ الغَسْلِ إِخْفَاضَ مَعْنُوي فِي قِيَمِ الإيْصَالِيَّةِ الكَهْرَبَائِيَّةِ مَقَارَنَةً بِالغَسْلِ بِالمِيَاهِ العَادِيَّةِ؛ إِذْ بَلَغَتْ النِّسْبَةُ المُنُويَّةُ لِلإِنْخِفَاضِ (28.80 وَ 36.00 وَ 58.00)%، عَلَى التَّوَالِي سَجَّلَ إِرتِفَاعاً مَعْنُويًّا لِتَفَاعُلِ التُّرْبَةِ عِنْدَ إِسْتِعْمَالِ المِيَاهِ المَعَالَجَةِ مَغْنَاطِيْسِيًّا وَ السَمَادِ الكَبْرِيْتِي المَذَابِ فِي المَاءِ وَ الغَسْلِ المَزْدُوجِ (الماء الممغنط + سماد KSC sulfacid) فِي عَمَلِيَّةِ الغَسْلِ مَقَارَنَةً بِإِسْتِعْمَالِ المِيَاهِ العَادِيَّةِ؛ إِذْ بَلَغَتْ النِّسْبَةُ المُنُويَّةُ لِالإِرتِفَاعِ (0.38 وَ 5.8 وَ 8.9) %، عَلَى التَّوَالِي وَ أُبْدِتِ المَعَامَلَاتُ فَرُوقاً وَاضِحَةً فِيمَا بَيْنَهَا مِنْ خِلَالِ مَنَحْنِيَّاتِ الغَسْلِ لِإيْصَالِيَّةِ الكَهْرَبَائِيَّةِ وَ الْأَسِّ الهِيْدْرُوجِيْنِي (pH) لِرَاشِحِ الغَسَلَاتِ العَشْرِ.

كلمات مفتاحية: المعالجة المغناطيسية، رسمدة، سماد KSC sulfacid.

chemistry classification : QD71-142

المقدمة :-

تُعدُّ مَشْكَلةُ المِلُوحَةِ مِنْ المَشْكَالِ الرَّئِيسَةِ فِي الزَّرَاعَةِ العِرَاقِيَّةِ وَخَاصَّةً فِي وَسْطِ وَجُوبِ العِرَاقِ، وَتَجْمَعَتْ فِي الوَقْتِ الحَاضِرِ مَعْلُومَاتٌ كَثِيرَةٌ حَوْلَ هَذِهِ المَشْكَلةِ الَّتِي نَالَتْ إِهْتِمَاماً كَبِيراً مِنْ قِبَلِ البَاحِثِينَ مِنْذُ خَمْسِينِيَّاتِ القَرْنِ المَاضِي، وَبِالرَّغْمِ مِنْ أَنَّ مَحَاوِلَاتٍ عَدِيدَةً بَدَلَتْ لِدرَاسَةِ وَمَعَالَجَةِ هَذِهِ المَشْكَلةِ مِنْذُ ذَلِكَ الوَقْتِ إِلاَّ أَنَّهَا بَقِيَتْ مُسْتَعَصِيَّةً بِسَبَبِ عَدَمِ مَوَاكِبَةِ التَّطَوُّرِ العِلْمِيِّ وَالتَّقْنِيَّاتِ الحَدِيثَةِ مِنْ عَمَلِيَّاتِ رِي وَبِزَلِ وَأَسَالِيْبِ المَعَايِشَةِ مَعَ هَذِهِ المَشْكَلةِ بِإِعتِبَارِهَا إِحْدَى المَشْكَالِ الرَّئِيسَةِ لِعَرْقَلَةِ الإِنْتِاجِ الزَّرَاعِيِّ وَتَطَوُّرِهِ⁽¹⁾.

إِنَّ التُّرْبَ المِلْحِيَّةِ Saline soils الَّتِي تُعْتَبَرُ إِحْدَى مَجَامِيعِ التُّرْبِ المُتَأَثِّرَةِ بِالمِلُوحَةِ Salt-affected soils تُعَانِي بِالدرَجةِ الأَسَاسِ مِنْ مَشْكَلةِ إِرتِفَاعِ تَرَاكِيزِ الأَمْلَاحِ الذَائِبَةِ فِيهَا وَتُوصَفُ حَسَبِ التَّصْنِيفِ الأَمْرِيكِيِّ لِلتُّرْبِ بِأَنَّهَا التُّرْبُ الَّتِي تُتَصَفُ بِإيْصَالِيَّةِ كَهْرَبَائِيَّةِ (EC) أَكْثَرَ مِنْ 4 دِيْسِي سِيْمَنْز. م⁻¹ وَدرَجةِ تَفَاعُلِ (pH) قَرِيبِيَّةٍ مِنَ التَّعَادُلِ وَأَقْلَ مِنْ 5.8 وَ SAR أَقْلَ مِنْ 15^(2 و 3).

***البحث مستل من رسالة ماجستير للباحث الثاني .**

تتوفر في الوقت الحاضر تقنيات حديثة للتقليل من تأثير ملوحة التربة وملوحة مياه الري وتحسين كفاءة الغسل ومنها التقنية المغناطيسية في تكييف خواص مياه الري العذبة والمالحة وتحسين خواص هذه المياه وإستعمالاتها في غسل أملاح التربة وإستصلاحها وتحسين صفاتها (4 و 5 و 6 و 7).
 إن إمرار المياه من خلال مجال مغناطيسي على وفق تقنية يؤدي إلى تحسين الكثير من صفاتها المؤدية إلى إنخفاض في الشد السطحي من (3 – 1) نيوتن. م⁻¹ وإنخفاض اللزوجة بنسبة 30% وزيادة الذوبانية (أي قدرة الماء على إذابة المواد الصلبة) مما يزيد من كفاءة غسل أملاح التربة (8 و 9 و 10).
 كما أن إستعمال المياه الممغنطة لري محصول الذرة الصفراء أدى إلى إنخفاض معنوي في الإيصالية الكهربائية بنسبة 29.5 قياساً بالمياه العادية (11).

وفي تجارب على ترب أشجار الزيتون والحمضيات ثبتت قدرة الماء المعالج مغناطيسياً في التخلص من ملوحة التربة بإزالة (50 – 80)% من كلور التربة مقارنةً بإزالة 30% بالماء غير المعالج وأن قلوية التربة تنخفض بشكل ملحوظ مع إستعمال المياه الممغنطة، كما أن الماء المعالج مغناطيسياً يغسل مرتين أكثر من SO₄⁻² ويزيد من محتوى O₂ بنسبة 10% نتيجة التغيرات في الخصائص الفيزيائية والكيميائية لخواص الماء من خلال إضعاف الأصرة الهيدروجينية بين الجزيئات نتيجة لتدوير جزيئة الماء المتوجهة حسب المجال المغناطيسي الشمالي (موجب الشحنة) والجنوبي (سالب الشحنة) لتُشحن بطاقة عالية موجبة أو سالبة ليصبح ماء مُنشط أو ممغنط Energized or magnetized water الذي يُحسن من ترشيع الماء وزيادة قدرته الذوبانية فضلاً عن خفض الشد السطحي له مما أدى إلى غسل الأملاح بدرجة وكفاءة أعلى بمعدل (3 – 4) مرات أفضل من المياه العادية (12 و 13). كما أن بيّن (13) أن إستعمال المياه الممغنطة في إزالة أملاح التربة من الترب الملحية تناسبت طردياً مع عدد الغسلات إذ بلغت نسبة 29% في الغسلة الأولى و 33% في الغسلة الثانية مقارنةً بإستعمال المياه العادية.

تؤثر المعالجة المغناطيسية للماء المالح ذي التوصيلة 8.2 دييسي سيمنز. م⁻¹ في غسل أملاح تربة الأوص المزروعة ببادرات الحنطة؛ إذ أدت الرية الأولى عملية غسل أفضل بنسبة 35% وبكمية أملاح مزالة بلغت 1.2 ملغم. أصيص⁻¹ مقارنةً بكمية الأملاح المزالة بالماء العادي التي بلغت 0.89 ملغم. أصيص⁻¹ (13). كما وُجد أن تأثير إضافة الجبس (CaSO₄.2H₂O) وتعاقب الغسل بمياه الري على تركيز وتوزيع الأيونات في التربة كان واضحاً في تركيز الصوديوم الذائب والمتبادل (الأسرع في الغسل)؛ إذ إنخفض تركيز الأملاح الكلية وأيونَي الكلوريد والكبريتات بنسبة (60 و 70 و 38)% على التوالي، كما إنخفضت النسبة المئوية للصوديوم المتبادل من 63.6 إلى أقل من 10 مليمكافئ لكل 100غم. تربة⁻¹ وتفاعل التربة من 9.4 إلى أقل من 8.5 (14 و 15). وأشار (6) إلى أن الإضافة لمستويات مختلفة من الجبس (15 و 20 و 30 و 40) ميكاغرام. هـ⁻¹ أدت إلى رفع كفاءة عملية غسل الأملاح في تربة ملحية ذات توصيلية 50 دييسي سيمنز. م⁻¹، ويُمكن أن يعود ذلك إلى سُرْع الهجرة المُختلفة للأيونات أثناء عملية الترشيح (تفرّق هيدروديناميكي وجزيئي وإنتشار).

المواد وطرائق العمل:-

نُفذت تجربة مختبرية لأعمدة تربة ذات نسجة مزيجية طينية غرينية Silt Clay Loam إحتوت على (580 غرين و 300 طين و 120 رمل) غم. كغم⁻¹ تربة وبمتوسط كثافة ظاهرية 1.1 ميكاغرام. م⁻³ وتوصيلية كهربائية 78.3 دييسي سيمنز. م⁻¹ وأس هيدروجيني 7.9.

إستعملت عبوات بلاستيكية مدورة ذات نهاية مخروطية سعة الواحدة منها 2.5 لتر كأعمدة تربة وعُملت فتحة من النهاية العريضة وقلّبت بشكل القمع وتم تثبيت بعض الشاش من الفتحة الضيقة لخروج الراشح من دون التربة ثم تعبئة الأعمدة بالتربة المُعدة للتجربة (1750 غم لكل عمود من الأعمدة البالغة 12 عمود) ووُضع كل عمود تربة في دورق أقل قطراً من العمود لغرض إستقبال الراشح وتثبيت العمود.

شملت التجربة عشر غسلات لأعمدة التربة بمياه ذات إيصالية كهربائية 1.7 دييسي سيمنز. م⁻¹ وأس هيدروجيني 8.2 وبكميات متساوية (400 ملم للغسلة الأولى و 200 ملم لباقي الغسلات) وللمعاملات كافة لتجربتين إحداهما بالتصميم العشوائي الكامل Completely Randomized Design (CRD) بإتجاه واحد لتحليلات التربة والثانية بتصميم القطاعات العشوائية الكاملة Completely Randomized Blocks Design (CRBD) بإتجاهين لتحليلات الراشح وقورنت متوسطات المعاملات بإستعمال إختبار أقل فرق معنوي Least significant difference test (LSD) عند مُستوى إحتمال 0.05 (16). تكونت معاملات القياس من الغسل بالماء العادي (المقارنة) والمعالجة المغناطيسية للمياه والغسل برسمة KSC sulfacid الحاوي على الكبريت (كبريتات SO₃) بنسبة 41% والنتروجين (يوريا) 15% بتخفيف 2 مل. لتر⁻¹ والغسل المزدوج (السماد الكبريتي المخلوط بالماء الممغنط)، وبعد كل غسلة أُجريت إختبارات الـ EC و pH لراشح الغسل تباعاً للغسلة العاشرة. وتمت عملية الغسل بواقع غسلة لكل ثلاثة أيام على التوالي وبعد جفاف الأعمدة أُخذ من كل عمود نموذج مُمَثّل وعُمل منه مستخلص بنسبة (1:1) وأُجريت له إختبارات الـ EC و pH.

تمت عملية المعالجة المغناطيسية للمياه بجهاز Magneto Ron ثنائي القطب بتقنية Bio-polar system ذي شدة 2000 كإوس. إنج-1 وتصريف 1000 لتر. ساعة¹ علماً أن الجهاز مصنع محلياً ومُعايير في وزارة العلوم والتكنولوجيا - قسم تكنولوجيا معالجة المياه.

أجريت عملية إختبارات الـ EC و pH للمستخلص بعد إنقطاع الراشح لغرض رسم المنحنيات الخاصة بكفاءة الغسل وبعد الغسلة العاشرة (الأخيرة) للأعمدة تم تجفيفها وأخذ من كل عمود 100 غم تربة وعُمل مستخلص (1: 1) ماء: تربة وقيس الـ EC و pH.

قُدِّرَ التوزيع الحجمي لمفصولات التربة بطريقة الماصة Pipette method⁽¹⁷⁾ وقُدِّرَت الكثافة الظاهرية وفقاً لـ Core sample⁽¹⁸⁾ وتفاعل التربة (pH) بإستعمال جهاز pH meter⁽¹⁹⁾ وقُدِّرَت الإيصالية الكهربائية (EC) في معلق 1:1 بإستعمال جهاز Conductivity bridge⁽²⁰⁾ كما قُدِّرَت الـ TDS من المعادلة [TDS = EC × 640]⁽¹⁾.

النتائج والمناقشة :-

التجربة الأولى: أظهر إستعمال التقنية المغناطيسية تأثيراً معنوياً لعملية الغسل في خفض ملوحة التربة المغسولة بالمياه الممغنطة مقارنةً بملوحة التربة المغسولة بالمياه العادية إذ بلغت قيم الإيصالية الكهربائية 3.60 و 5.06 دييسي سيمنز. م⁻¹ على التوالي، ويعود تأثير مغنطة المياه إلى التغيرات في خصائص الماء الفيزيائية والكيميائية المؤدية إلى تحسين خصائصه الحركية وخصائص إذابته للمواد وإنخفاض الشد السطحي الذي يرافقه إنخفاض في اللزوجة وزيادة في الكثافة^(5 و 11 و 14). وتؤدي هذه التغيرات إلى زيادة في قابلية الماء على غسل الأملاح كما هو ملاحظ في جدول (1) إذ تُوجد هنالك فروقاً معنوية في إنخفاض ملوحة التربة عند إستعمال سماد KSC sulfacid الحاروي على الكبريت مقارنةً بملوحة التربة المغسولة بالمياه العادية حيث بلغت قيم الإيصالية الكهربائية 3.23 و 5.06 دييسي سيمنز. م⁻¹ على التوالي، ويُعزى ذلك إلى سرعة هجرة الأيونات المختلفة أثناء الترشيح (تفرّق هايدروديناميكي وجزئي وإنتشار)^(14 و 15 و 21). أما التأثير المزدوج للتقنية المغناطيسية + الكبريت فكان الأهم والأكثر فاعلية معنوية في خفض EC التربة مقارنةً بمعاملة المقارنة حيث بلغت قيم الإيصالية الكهربائية لكل منهما (2.13 و 5.06) دييسي سيمنز. م⁻¹ على التوالي. كما بلغت نسب الإنخفاض في الإيصالية الكهربائية للماء الممغنط ورسمة السماد الكبريتي والسماد الكبريتي المخلوط بالماء الممغنط (28.80 و 36.00 و 58.00%) على التوالي.

ونلاحظ من الجدول نفسه أن تفاعل التربة (pH) إرتفع تبعاً لمعاملات الغسل ولكن لم يكن معنوياً إلا في التأثير المزدوج للتقنية والسماد إذ بلغ تفاعل التربة لمعاملات المقارنة والماء الممغنط ورسمة السماد الكبريتي والسماد الكبريتي المخلوط بالماء الممغنط (7.80 و 7.83 و 8.20 و 8.50) على التوالي، وكانت نسب الإرتفاع (0.38 و 5.80 و 8.90%) لكل من التقنية المغناطيسية والسماد الكبريتي والتقنية المغناطيسية + السماد الكبريتي على التوالي مقارنةً بالغسل بالماء العادي. وقد يعزى سبب الإرتفاع بالرغم من إضافة الكبريت المحمض إلى العلاقة العكسية وشبه العكسية بين الـ EC و pH التربة والسعة التنظيمية البفرية العالية^(1 و 2).

جدول (1): تأثير المعالجة المغناطيسية للمياه ورسمة KSC sulfacid في الإيصالية الكهربائية (EC) والأس الهيدروجيني (pH) لتربة الدراسة.

المعاملة	EC (دييسي سيمنز. م ⁻¹)	pH
الماء العادي (المقارنة Control)	5.06	7.80
الماء الممغنط Magnetic	3.60	7.83
سماد KSC sulfacid	3.23	8.20
الماء الممغنط + سماد KSC sulfacid	2.13	8.50
LSD 0.05	0.47	0.27

التجربة الثانية: يُلاحظ من النتائج الواردة في جدول (2) التأثير المعنوي لعدد الغسلات في ملوحة الراشح التربة، إذ أعطت تبايناً واضحاً ومعنوياً بين الغسلات وبلغ معدل قيم الإيصالية الكهربائية (292.39 و 148.18) دييسي سيمنز. م⁻¹ للغسلتين الأولى والثانية على التوالي وبنسبة إنخفاض بلغت 49.33%. كما أنّ هنالك فرقاً معنوياً بين الغسلة الثانية والثالثة وبنسبة إنخفاض بلغت 30.28%، في حين أظهرت الغسلة الرابعة إنخفاضاً معنوياً مقارنةً بالغسلة الثالثة بنسبة إنخفاض 70.02% وكذلك الغسلة الخامسة التي إنخفضت ملوحة الراشح فيها بنسبة 48.49% مقارنةً بالغسلة السابقة. ولم تُبدي الغسلات السادسة والسابعة والثامنة والتاسعة والعاشر بالتتابع فرقاً معنوياً فيما بينها بإستثناء الغسلتين التاسعة والعاشر اللتين أعطت كل منهما فرقاً معنوياً فيما بينهما فقط.

وأظهرت النتائج أيضاً أنّ تأثير المعالجة المغناطيسية للمياه أعطت زيادة معنوية في ملوحة الراشح بلغت 59.65% مقارنةً بملوحة الراشح الغسل بالمياه العادية والبالغة 53.70 دييسي سيمنز. م⁻¹ وبنسبة زيادة 1.1% في حين كان الغسل

بالمياه المخلوطة مع سماد KSC sulfacid ذو كفاءة أعلى في الغسل وبلغت ملوحة الراشح له 62.45 دييسي سيمنز. م¹ وبنسبة زيادة 16.3% أعلى قياساً بالمياه العادية بينما أبدى الغسل الثنائي المزوج للمياه الممغنطة مع المرسمدة بـ KSC sulfacid تأثيراً فاعلاً في غسل أملاح التربة تناعماً مع ملوحة راشح الغسل؛ إذ بلغت نسبة الزيادة في ملوحة الراشح 31.4% مقارنةً بمعاملة المقارنة، ولم يكن هنالك فرقاً معنوياً بين رسمدة KSC sulfacid والمعالجة المغناطيسية بينما كان هنالك فرقاً معنوياً بين التأثير الثنائي المزوج (الماء الممغنط + سماد KSC sulfacid) ورسمدة KSC sulfacid بنسب 18.30 و 12.98 أعلى بالتتابع.

أما التداخل الثنائي بين عدد الغسلات والمعاملات فسجل أعلى ملوحة للراشح عند الغسلة الأولى مع معاملة (الماء الممغنط + سماد KSC Sulfacid) والبالغة 315.65 دييسي سيمنز. م¹ في حين بلغت أقل ملوحة للراشح عند الغسلة العاشرة لمياه معاملة المقارنة والبالغة 3.34 دييسي سيمنز. م¹.

وتظهر نتائج جدول (3) إرتفاعاً معنوياً في تفاعل الراشح (pH) تبعاً لعدد الغسلات الثانية والثالثة والرابعة والخامسة والسادسة والسابعة والثامنة والتاسعة والعاشرة (7.57 و 7.74 و 7.96 و 8.03 و 8.13 و 8.13 و 8.18 و 8.23 و 8.30) على التوالي مقارنةً بالغسلة الأولى (7.47) وبنسب زيادة بلغت (1.33 و 2.24 و 2.84 و 0.87 و 1.24 و 0 و 0.60 و 0.61 و 0.85)% على التوالي بالإعتماد على مقارنة الغسلة الثانية بالأولى والثالثة بالثانية وعلى التوالي. في حين لم تبدي المعالجة المغناطيسية زيادة معنوية في تفاعل الراشح (pH) ولكن أبدت معاملة الغسل بالماء المخلوط بالـ KSC sulfacid (الرسمدة) زيادة معنوية (7.98) مقارنةً بالغسل بالمياه العادية (7.89) وبنسبة زيادة بلغت 1.14% لكافة الغسلات. وأبدى التأثير المزوج (الماء الممغنط + سماد KSC sulfacid) دوراً فاعلاً في رفع pH راشح الغسل وبلغت قيمة التفاعل 8.09 وبنسبة زيادة 2.5% مقارنةً بمعاملة الغسل بالمياه العادية. كما أن التداخل الثنائي بين عدد الغسلات ومعاملات الغسل أعطى تبايناً واضحاً تناسب طردياً مع عدد الغسلات ورسمدة الـ KSC sulfacid بالمياه الممغنطة إذ بلغ أعلى تفاعل (pH) عند الغسلة العاشرة بالمياه الممغنطة والمرسمدة بالـ KSC sulfacid وأقل تفاعل عند الغسلة الأولى بالمياه العادية.

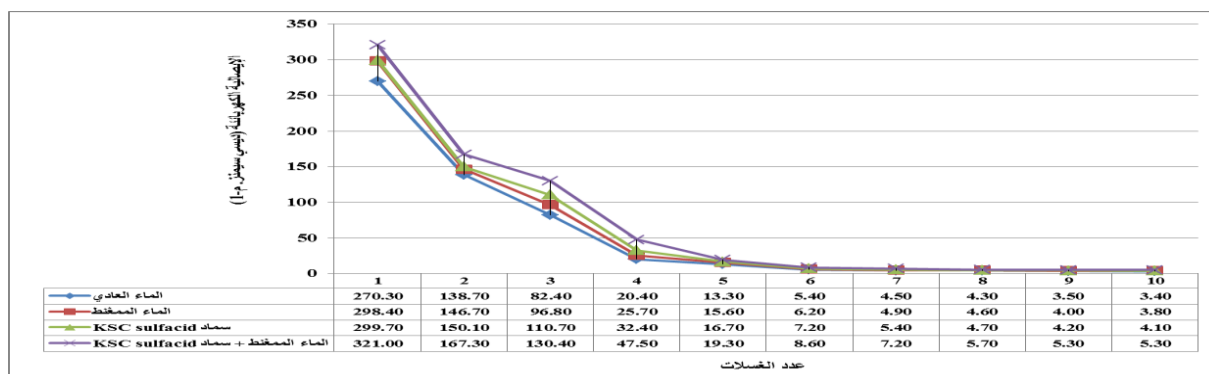
جدول (2): تأثير المعالجة المغناطيسية للمياه ورسمدة KSC sulfacid وعدد الغسلات في الإيصالية الكهربائية (EC) لراشح التربة.

معدل عدد الغسلات	المعاملات (دييسي سيمنز. م ¹)				عدد الغسلات
	الماء الممغنط + سماد KSC sulfacid	سماد KSC sulfacid	الماء الممغنط	المقارنة (الماء العادي)	
292.39	315.65	294.70	293.42	265.79	1
148.18	164.51	147.59	144.25	136.38	2
103.31	128.22	108.85	95.18	81.02	3
30.97	46.70	31.86	25.27	20.06	4
15.95	18.97	16.42	15.34	13.07	5
6.73	8.45	7.08	6.09	5.31	6
5.40	7.08	5.31	4.81	4.42	7
4.74	5.60	4.62	4.52	4.22	8
4.17	5.21	4.13	3.93	3.44	9
4.07	5.21	4.03	3.73	3.34	10
	70.56	62.45	59.65	53.70	معدل المعاملات
لمعدل عدد الغسلات = 11.43		لمعدل المعاملات = 4.76		LSD 0.05	
لمعدل التداخل الثنائي = 17.22					

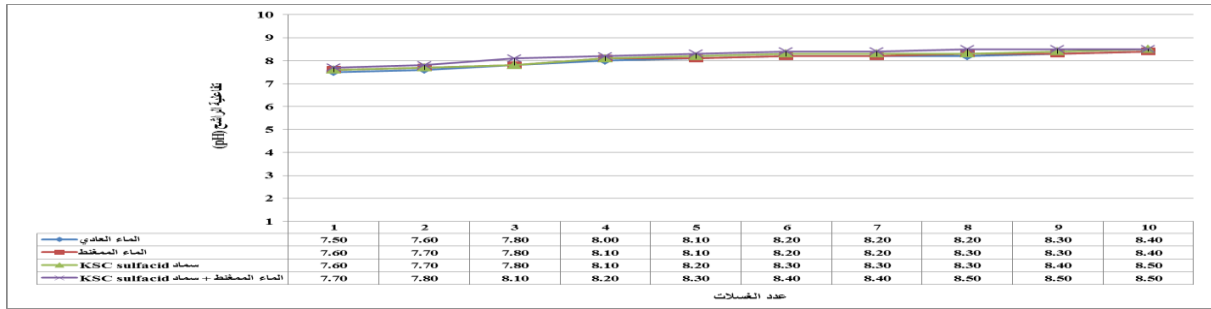
جدول (3): تأثير المعالجة المغناطيسية للمياه ورسمدة KSC sulfacid وعدد الغسلات في تفاعل راشح التربة (pH).

معدل عدد الغسلات	المعاملات				عدد الغسلات
	الماء الممغنط + سماد KSC sulfacid	سماد KSC sulfacid	الماء الممغنط	المقارنة (الماء العادي)	
7.47	7.57	7.47	7.47	7.37	1
7.57	7.67	7.57	7.57	7.47	2
7.74	7.96	7.67	7.67	7.67	3
7.96	8.06	7.96	7.96	7.86	4
8.03	8.16	8.06	7.96	7.96	5
8.13	8.26	8.16	8.06	8.06	6
8.13	8.26	8.16	8.06	8.06	7
8.18	8.35	8.16	8.16	8.06	8
8.23	8.35	8.26	8.16	8.16	9
8.30	8.35	8.35	8.26	8.26	10
	8.09	7.98	7.93	7.89	معدل المعاملات
لمعدل عدد الغسلات = 0.02		لمعدل المعاملات = 0.05		LSD 0.05	
لمعدل التداخل الثنائي = 0.07					

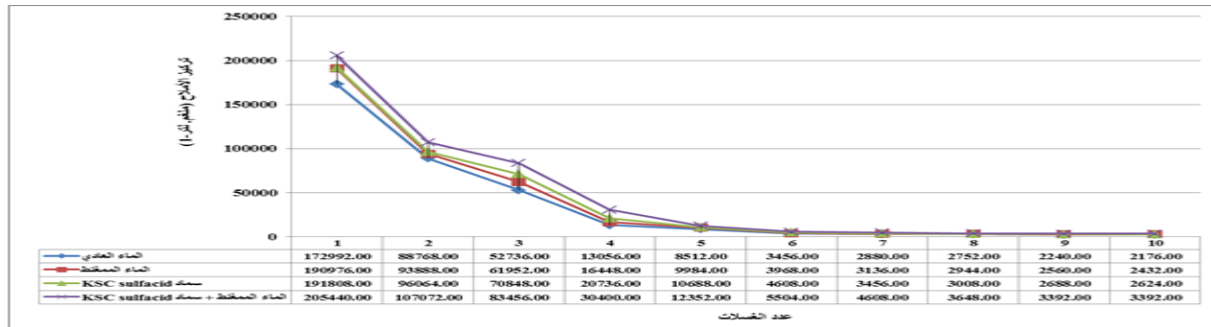
يُبين منحنى (1) العلاقة بين عدد الغسلات لأعمدة التربة وملوحة الراشح معبراً عنه بالديسي سيمنز. م⁻¹، ونلاحظ من خلاله تبايناً واضحاً في كفاءة الغسل وحسب معاملات الغسل؛ إذ تفوقت معاملة الغسل المزدوج بالسماد الكبريتي المخلوط مع المياه الممغنطة ومعاملة سماد الـ KSC sulfacid والمياه الممغنطة بكفاءة عالية وبنسب ارتفاع بلغت (18.70 و 10.90 و 10.40) % مقارنة بمعاملة المقارنة للغسلة الأولى و (20.60 و 8.20 و 5.80) % للغسلة الثانية على التوالي و (55.90 و 20.50 و 11.80) % للغسلة الأخيرة على التوالي. وإن إمرار الماء في مجال مغناطيسي على وفق تقنية خاصة يؤدي إلى تحسين الكثير من صفاته الفيزيائية والكيميائية مثل زيادة كثافته وقدرته على إذابة المواد الصلبة وسهولة حركته مع انخفاض اللزوجة والشد السطحي، كل هذه العوامل المُحسنة للماء تجعل منه ماءً مُنشطاً Energized water (11 و 14 و 22). وللكبريت دوراً فاعلاً في سرعة الهجرة المختلفة للأيونات المختلفة أثناء الترشيح (تفرّق هيدروديناميكي وجزئي وإنتشار) (14 و 15 و 21). وأخذ المجموع الكلي للأملاح الذائبة (TDS) في راشح المعاملات المعبر عنه بـ (ملغم. لتر⁻¹) في منحنى (2) الإتجاه نفسه. أما منحنى (3) الذي يوضح العلاقة بين عدد الغسلات وتفاعل (pH) راشح المعاملات فيظهر أنه يتجه بالإتجاه نفسه لإيصالية (EC) معاملات الراشح ولكن باتجاه طردي مع تمايز المعاملات فيما بينها؛ إذ يزداد الـ (pH) مع إنخفاض الـ (EC) نتيجة للعلاقة العكسية فيما بينهما (1 و 2).



منحنى (1): علاقة الإيصالية الكهربائية (EC) للراشح بعدد الغسلات ومعاملات الغسل.



منحنى (2): علاقة تركيز الأملاح في الراشح (ملغم. لتر⁻¹) بعدد الغسلات ومعاملات الغسل.



منحنى (3): علاقة تفاعلية الراشح (pH) بعدد الغسلات ومعاملات الغسل.

الاستنتاجات Conclusions

نستنتج من النتائج الواردة ضمن البحث أن:

- 1- الغسل المزدوج بإستعمال (الماء الممغنط + سماد KSC sulfacid) خَفَّضَ من ملوحة التربة بشكلٍ معنوي.
- 2- رسمة ألد KSC sulfacid خفّضت من ملوحة التربة بدرجة معنوية أعلى من المياه الممغنطة لوحدها.
- 3- تفوق كفاءة الغسل بإستعمال (الماء الممغنط + سماد KSC sulfacid) في EC و TDS راشح التربة للغسلات العشرة المتتالية (منحنيات الغسل).

المصادر

- 1- الزبيدي، أحمد حيدر (1989). ملوحة التربة. الأسس النظرية والتطبيقية. جامعة بغداد. مطبعة دار الحكمة. وزارة التعليم العالي والبحث العلمي. العراق.
- 2- الزبيدي، أحمد حيدر (1992). إستصلاح الأراضي. الأسس النظرية والتطبيقية. جامعة بغداد. مطبعة دار الحكمة. وزارة التعليم العالي والبحث العلمي. العراق.
- 3- Kovda, V. A. (1973). Irrigation, Drainage and Salinity. An International Source Book. FAO/ UNSCO.
- 4- Mohamed, I. (2013). Effects of magnetized low quality water on some soil properties and plant growth. Int. J. Res. Chem. Environ., 3: 140 – 147.
- 5- Ashrafi, S. F.; Behzada, M.; Naseria, A. and Malmirib, H. G. (2012). The study of improvement of dispersive soil using magnetic field. J. Structural Engineer. Geotech., 2(1): 49 – 54.
- 6- Bogatin, A. (1999). Magnetic treatment of irrigation water: experimental results and application. J. Environ. Sci. Technol., 33: 1280 – 1285.

- 7- Colic, M. and Morse, D. (1999). The Exclusive Mechanism of the Magnetic Memory of Water. *Colloids Surf., A* 154, 167 – 174.
- 8- Kronenberg, K. (2005). *Magneto Hydrodynamics: The Effect of Magents on Fluids* GMX International. E-mail: corporate@gmxinterhatinal.Com. Fax : 909-627-4411.
- 9- Ashrafi, S. F. (2012). Investigation the effect of magnetic water on the soil saturated hydraulic conductivity. Graduate dissertation. Department of Water Science and Engineering, Shahid Chamran University, Iran.
- 10- Tai, C. Y., Wu, C. K. and Chang, M. C. (2008). Effects of magnetic field on the crystallization of CaCO₃ using permanent magnets. *Chem. Engin. Sci.*, 63: 5606 – 5612.
- 11- الجوذري، حياوي ويوه عطية (2006). تأثير نوعية مياه الري ومغنتتها ومستويات السماد البوتاسي في بعض الصفات الكيميائية للتربة ونمو حاصل الذرة الصفراء. رسالة ماجستير. كلية الزراعة. جامعة بغداد. العراق.
- 12- Hilal, M. H. and Hilal, M. M. (2000b). Application of magnetic technologies in desert agriculture II – effect of magnetic treatments of irrigation water on salt distribution in olive and citrus fields and induced changes of ionic balance in soil and plant. *Egypt J. Soil Sci.*, 40(3): 423 – 435.
- 13- Hilal, M. H. and Hilal, M. M. (2000a). Application of magnetic technologies in desert agriculture I – seed germination and seedling emergence of some crops in a saline calcareous soil. *Egypt J. Soil Sci.*, 40(3): 413 – 422.
- 14- El-Ashtar, A. and El-Etreiby, F. (2006). Influence of leaching with gypsum and compost of rice straw on improvement of salt affected soil and rice growth. *Alex. Sci. Exch. J.*, 27(2): 214 – 221.
- 15- Mohamed, K. and Abdel-Fattah, A. (2012). Role of gypsum and compost in reclaiming saline – sodic soils. *IOSR J. Agric. Veter. Sci.*, 1(3): 30 – 38.
- 16- الراوي، خاشع محمود وعبد العزيز محمد خلف الله (1980). تصميم وتحليل التجارب الزراعية. كلية الزراعة والغابات. جامعة الموصل. وزارة التعليم العالي والبحث العلمي. العراق.
- 17- Amezketa, E.; Aragues, R. and Gazol. R. (2005). Efficiency of sulfuric acid, mined gypsum and two gypsum by-products in soil crusting prevention and sodic soil reclamation. *Agron. J.*, 97: 983 – 989.
- 18- Jackson, M. L. (1973). *Soil chemical analysis*. Englewood, N. J. Prentice Hall Inc.
- 19- Page, A. I. (1982). *Methods of Soil Analysis. II. Chemical and Microbiological Properties*. AM. Soc. Agron. Madison, Wisconsin, USA.
- 20- Tandon, H. L. S. (1995). *Methods of Analysis of Soil, Plants, Waters and Fertilization*. New Delhi. India.
- 21- Hamza, M. A. and Anderson, W. K. (2003). Responses of soil properties and grain yields to deep ripping and gypsum application in a compacted loamy sand soil contrasted with a sandy clay loam soil in Western Australia. *Aust. J. Agric. Res.*, 54: 273 – 282.
- 22- Deng, B. and Pang, X. F. (2007). Variations of optic properties of water under action of static magnetic field. *Chines Sci. Bull.*, 52: 3179 – 3182.

The effect of magnetic water treatment and KSC sulfacid fertigation in leaching salts soil efficiency

Received :5\2\2014

Accepted :29\6\2014

Al-jothery, H. W. A.

Abdulsada, D. J.

College of Agriculture - AL- Qadisiya University

Al-jothery@yahoo.com

Abstract:

Magnetic water technology has been tested to treat water quality and fertigation KSC sulfacid fertilizer to improve the efficiency of salts soil leaching, experiment a laboratory conducted to columns of soil placed in each column 1750g soil with tissues alluvial silt clay loam contained on (580 loam, 300 clay and 120 sand) g. Kg^{-1} soil at an average density of virtual amounted to 1.1 Mg. M^{-3} and the electrical conductivity of the extract (1:1) 78.3 ds.M^{-1} and $\text{pH} = 7.9$. The experiment included ten leaches to soil columns with water electric conductivity 1.7 ds.m^{-1} , $\text{pH} = 8.2$ and equal amounts of two experiments, the first is completely randomized design (CRD) and the second is completely randomized blocks design (RCBD) and treatments consisted by control treatment (normal water leaching), magnetic water treatment and leaching by using KSC sulfacid fertilizer containing on sulfur (SO_3) 41% and nitrogen (urea) 15% and by dilution 2 ml. L^{-1} and double leaching (magnetized water + KSC sulfacid fertilizer) with three Replicates. Conducted after every leaching electrical conductivity and interactive tested (EC and pH) to the soil filter respectively to the tenth and last leach after columns dry taken from a sample representative of each column and work it extract (1 soil: 1 water), and has conducted tests (EC and pH).

Magnetic water treatment processed by using "Bio Magnet Bi Polar System techniques" locally made (Iraq) strongly in 2000 gauss. Inch^{-1} , discharge 1000 liters. h^{-1} . Treated magnetically water, KSC sulfacid fertilizer and double leaching (magnetized water + KSC sulfacid fertilizer) show that in leaching process decrease significant in the values of electrical conductivity compared with normal water; The percentage of reduction is (28.80 and 36.00 and 58.00)%, respectively. Significantly increased recorded for soil interaction when the use of magnetic water treated, sulfur fertilizer dissolved in water and double leaching (magnetized water + KSC sulfacid fertilizer) in leaching process compared to using control water; as increase percentage is (0.38, 5.8 and 8.9)%, respectively, and the treatments have shown differences among them through the leaching curves of electrical conductivity and pH to ten leaching filter.

Key words: Magnetic treatment, fertigation, KSC sulfacid fertilizer

chemistry classification : QD71-142

****The Research is apart of on M.Sc. thesis in the case of the Second researcher**