



92

مولد حمض الكبريتيك

تكنولوجيا جديدة لاستصلاح التربة المالحة الصودية

- تقديم مولد حمض الكبريتيك
- اختبار المولد على الحوامض في منطقة الحوز
- تأثير مولد حمض الكبريتيك على جودة ماء السقي
- تأثير مولد حمض الكبريتيك على جودة التربة

الرغوب فيها عن طريق التأثير في نسبة المزج بين الماء المعالج (أعلى صبيب ثلاثة هو 6 لتر/ثانية) والماء غير المعالج.

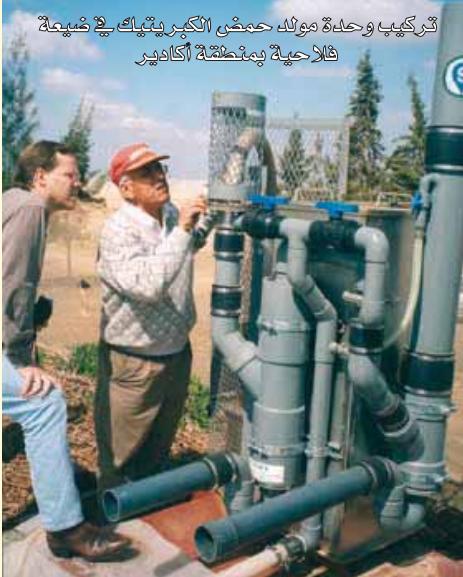
تأثير مولد حمض الكبريتيك على الماء والتربة

نسجل أن ثاني الكربونات وكالسيوم التربة تميّلان إلى تكوين كربونات الكالسيوم في ماء السقي القلاني. وهكذا، وتبعاً لترسب CaCO_3 تتزايد نسبة Na/Ca في محلول التربة، مما يجسّد تراكم Na^+ (الصوديوم) في مركب تبديل الأيونات في التربة. يتسبّب هذا في تقليل مسامية وقابلية الرشح وكذا في ميل إلى تراكم الأملاح في التربة.

يسمح مولد حمض الكبريتيك للكالسيوم المترسب بالعودة إلى محلول التربة على إثر ذوبان الكربونات. يؤثر مولد حمض الكبريتيك في اتجاهين:

يساعد ماء السقي المعالج على إزالة راسب كربونات الكالسيوم التي يمكن أن تسد فوهات أنابيب السقي.

ذركيّب ووحدة مولد حمض الكبريتيك في ضيعة فلاحية بمنطقة أكادير



والحوز، ووسوس ماسة عن طريق استخدام أنظمة مختلفة للسقي (محوري أو بالتنقيط).

يتمثل الهدف من هذه النشرة في تقديم نتائج تجربة هذه التكنولوجيا لاستصلاح تربة مالحة صودية في ضيعة فلاحية بمنطقة السويهلة. كما تتمثل الأهداف النوعية في:

- تأثير حمض الكبريتيك على جودة الماء.
- إزالة ملح الصوديوم من تربة السويهلة بواسطة حمض الكبريتيك.
- تحسين الخصائص الفيزيائية للتربة الصودية عن طريق معالجة ماء السقي.

تقديم مولد حمض الكبريتيك

يعتبر مولد حمض الكبريتيك آلة تم تطويرها من طرف شركة "سويت واتر فارمينك".

وقد منحت هذه الشركة نموذجاً منها لمعهد الحسن الثاني للزراعة والبيطرة من أجل اختبار استعماله بالمغرب لمعالجة ماء السقي القلاني، بغية تطبيقه في تراجم مختلفة. يتضمن الرسم 1 صورة لثلاثة وبيانات لطريقة تشغيلها.

كيفية اشتغال مولد حمض الكبريتيك

إنطلاقاً من حاوية (أ) (الرسم 1) يصل الكبريت الأولي عن طريق الجاذبية إلى حجرة الاحتراق (ب). وفي درجة حرارة تفوق 205 درجة، يؤكسد الكبريت الأولي ليعطي ثاني أوكسيد الكبريت (SO_2)، ينقل هذا الغاز إلى حجرة ثانية (ج) حيث يتم مزجه بماء السقي. يعتبر ثاني أوكسيد الكبريت غازاً قابلاً للذوبان في الماء، ويتيح عن تذويبه الحمض الكبريري (H₂SO₃) وهو حمض قوي.

يخرج الماء المحمل بالحمض الكبريري من المنفذ (S₁). ويتحول الحمض الكبريري إلى (H₂SO₄) بمجرد اتصاله بالأوكسجين الموجود في الهواء. وينذهب فائق الحمض الكبريري إلى الحجرة (ج). يتصل المنفذان S₁ و S₂ بشبكة السقي التي يمكن أن تكون محورية أو راشة أو موضعية (بالتنقيط). يتم السقي بالتنقيط في ضيعة السويهلة، ويمكن أن تعدل حموضة ماء السقي

المقدمة

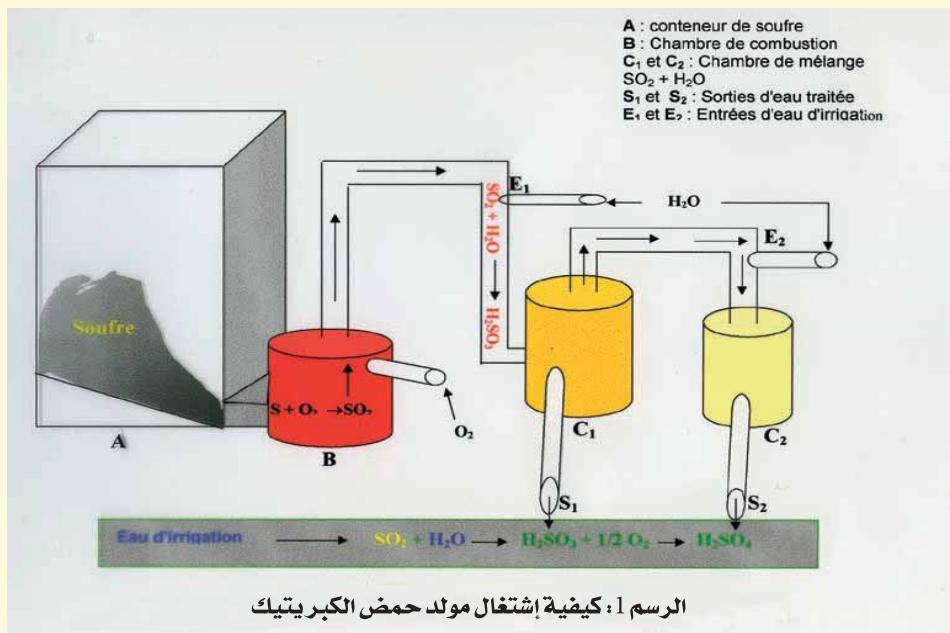
إن مصادر الماء بالنسبة للفلاحة في المناطق الجافة وشبه الجافة محدودة، خصوصاً إذا ما قارناها مع حاجيات الساكنة المحلية. ففي هذه المناطق، يتطلب توسيع وتنمية الفلاحة تطوير الزراعات المسقية غير أنه، إذا كان السقي يساهم بكيفية عامة وسريعة في رفع الإنتاج الفلاحي وتحسين ظروف عيش الساكنة القروية للدول الساقطة في طريق النمو، فإن توسيعه غالباً ما يكون مصحوباً بمخاطر كبيرة تهدّد الحفاظ على البيئة وخصوصاً جودة التربة.

في المناطق الجافة، يكتفي الانتقال إلى السقي خطر ملوحة وأو تقلية التربة، التي تم تحديد مظاهرها في عدة أماكن مسقية في العالم. تمثل النتيجة الرئيسية في تراجع الخصوبة، وإتلاف العديد من التربات على الأ מדin القصير والمتوسط، مما يشكل خطراً على تنمية هذه المناطق.

في المغرب، أظهرت معظم الدراسات التي أجريت في مختلف الدوائر المسقية بعد إنجاز المشروع، بأن التربة الغير المالحة في الأصل أصبحت مالحة بعد عملية السقي. تقدر حالياً مساحة التربة المالحة بالمغرب بـ 350.000 هكتار، أي ما يناهز 35% من مجموع الأراضي المسقية حالياً.

يتمثل تحسين الخصائص الفيزيائية والكيميائية للتربة معاً بأملاح قابلة للذوبان وأو بتراكم انتقائي للصوديوم، في تخليص مركب محلول التربة من الأيونات المقiliaة. بالنسبة للأراضي الكلسية، كما هو الحال بالنسبة لمعظم الأراضي المغاربية، يبقى حمض الكبريتيك أذتع وسيلة لاستصلاح هذه الأراضي، غير أن المشاكل المرتبطة بالمعالجة بهذا محلول، تحدّ من استعماله في المغرب. لقد طورت شركة "سويت واتر فارمينك" (يوطا، و.م.أ.) تكنولوجياً جديدة لتجاوز هذه الصعوبات. يتعلق الأمر بمعالجة ماء السقي في عين المكان بواسطة مولد حمض الكبريتيك.

جرب معهد الحسن الثاني للزراعة والبيطرة هذه التكنولوجيا على زراعات مختلفة (الذرة، الحوامض، الخوخ، والطمطم) في مناطق تادلة،



الجدول 1: عدد وتاريخأخذ عينات التربة
أخذ العينات

6	5	4	3	2	1	التاريخ
D ₆ 26/05/99	D ₅ 16/05/99	D ₄ 12/05/99	D ₃ 05/05/99	D ₂ 29/04/99	D ₁ 21/04/99	الوضعية الأصلية ×، الوضعية الثانوية ×.

الجدول 2: كمية المياه المحلولية في الحقل المعالج

Eau	pH dS/m	CE mEq/l	Ca ⁺⁺ mEq/l	Mg ⁺⁺ mEq/l	Na ⁺ mEq/l	K ⁺ mEq/l	SAR (mEq/l) ^{1/2}	Cl ⁻ mEq/l	SO ₄ ²⁻ mEq/l	HCO ₃ ⁻ mEq/l
8,40	0,56	3,60	2,30	1,18	0,07	0,69	1,60	3,64	3,50	

الجدول 3: التركيبة الأيونية لماء السقي في الوضعية
الأصلية

Eau	pH dS/m	CE mEq/l	Ca ⁺⁺ mEq/l	Mg ⁺⁺ mEq/l	Na ⁺ mEq/l	K ⁺ mEq/l	SAR (mEq/l) ^{1/2}	Cl ⁻ mEq/l	SO ₄ ²⁻ mEq/l	HCO ₃ ⁻ mEq/l
8,40	0,56	3,60	2,30	1,18	0,07	0,69	1,60	3,64	3,50	



تركيب وحدة مولد حمض
الكبريتيك على شبكة الري
السطحية وشحن الوحدة
بالكبريت المسحوق (أعلاه) و
كيس الكبريت (أسفله)

التحاليل المختبرية

أنجزت التحاليل التالية، من أجل تقييم جودة ماء
السقي:

الحموضة (Ph): قيست بواسطة مقياس الحموضة
ذي الإلكترود الزجاجي.

التوصيلية الكهربائية (CE): تم قياسها بواسطة
مقياس التوصيل.

أملاح قابلة للذوبان: الأيونات المحددة هي Na⁺,
K⁺, Ca⁺⁺, Mg⁺⁺, Cl⁻, HCO₃⁻, SO₄²⁻.

أنجزت التحاليل التالية، لتحديد الخصائص
الفيزيائية والكميائية للتربة المدروسة:

الحموضة، التوصيلية الكهربائية ل محلول العجينة
المشبعة، نسبة الكلس الإجمالي، قدرة التبادل
الكاثيوني، قواعد قابلة للتبادل، حصيلة أيونية
ل محلول العجينة المشبعة. قياس التركيبة الحبيبية
للترابة والاحتياطي النافع من الماء. تم تحديد
تطور جودة تربة الحقل المسعى بالماء المعالج عن
طريق قياس الحموضة، والتوصيلية الكهربائية
للعجينة المشبعة، ونسبة امتصاص الصوديوم في محلول
العجينة المشبعة، ونسبة الصوديوم القابل للتبادل.

جودة ماء السقي

يعرض الجدول رقم 3 جودة ماء السد المستعملة
في السقي.

نستخلص انطلاقاً من هذا الجدول ما يلي:

حسب تصنيف المختبر الأمريكي للملوحة،
يصنف الماء المستعمل في السقي في رتبة C2 S1.

يكون هذا الماء جيداً في الظروف الملائمة (نفادية
وصرف جيد للماء في التربة) لأنها تشكل خطر
تقليدية ضئيلة وملوحة متوسطة.

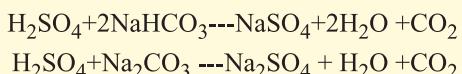
يجب القضاء على المشاكل المتعلقة بثنائي
الكربونات والكلور.

الجودة الأصلية للتربة

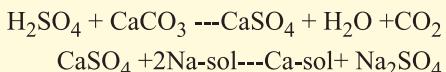
تبذر تربة الحقل الخاضع للتجربة تركيبة
حببية متوازنة إلى دققة وقدرة التبادل
الكاثيوني متوسطة (تفوق 11,5 وتنقل عن 14,0%).
ومحتوى ضعيف من الكلس (أقل من 5%,
وقاعديّة متوسطة بتغيير يسيط مع العمق).

تعتبر نفادية الماء ضعيفة إلى ضعيفة جداً (0,37
إلى 0,63 سنتم/ساعة) بسبب المحتوى المرتفع
من Na القابل للتبادل (نسبة الصوديوم القابل

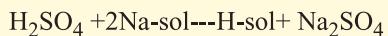
• يحسن ماء السقي المعالج مفعوله بتقليل الأثر
الضار للصوديوم، مما يسمح بتحسين تهوية
التربة ونسبة رش الماء. ويتحقق تأثير الماء المعالج
بواسطة مولد حمض الكبريتيك على الماء والتربة
من خلال التفاعلات الكيميائية التالية:



بالنسبة للتربة الكلسية:



بالنسبة للتربة غير الكلسية:



اختبار مولد حمض الكبريتيك على الحوامض في منطقة الحوز

الأعمال الميدانية

انطلقت الأعمال الميدانية باختبار موقع وضع مولد
حمض الكبريتيك. وقد اختارنا حقلًا تجريبيا
يقع في ضيعة شركة سويهلة بالحوز المركزي. هذا
الحقل مزروع بالحوامض (نوع نور).

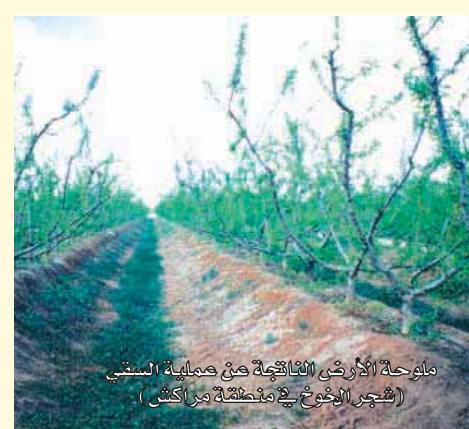
تم أخذ عينات التربة (ترابة قليلة التطور) من
الضيعة لتحديد أولي بواسطة مثقب على خمس
مستويات من العمق: 0-20, 20-40, 40-60, 60-80,
80-100 سنتم.

لقد أخذ أحد عينات الماء قبل وبعد المعالجة
بمولد حمض الكبريتيك. يُسقى الحقل يومياً
بنظام التنسقيط. تعرض تواريخ أخذ عينات
التربة في الجدول رقم 1، وكمية الماء المستعملة
يومياً في الجدول رقم 2.

لقد تم قياس النفادية العمودية في الطبقات
السطحية للتربة والتوصيلية المائية لعمق التربة.
أنجزت ثلاثة محطات لقياس النفادية "موتر"
وال搾取 المائية "بورشي" في الوضعية الأصلية
والنهائية.

أظهرت المعطيات الناخية الصادرة عن محطة
شركة سويهلة انعدام تساقطات خلال الفترة
التجريبية من 21 أبريل إلى 26 مايو 1999. وقد
سجلت تساقطات ضعيفة (2 مم في 6 أبريل) قبل
بداية التجربة.

سجلت درجات الحرارة المتوسطة خلال أشهر
أبريل إلى مايو على التوالي 18,8 و 22,4 درجة.
وتتراوح درجات الحرارة ما بين 5,5 كدرجة دنيا
و 36 كدرجة عليا لشهر أبريل، و 7,5 كدرجة دنيا و
41 كدرجة عليا لشهر مايو.



الجدول 4: الوضعيات الأصلية للحقل المنتظم في أثلام خارج المنطقة وللحقل الغير مهيء

الحقل المنتظم في أثلام			الحقل الغير مهيء		
ESP	CEC	CE	ESP	CEC	CE
(%)	Méq/100 g	dS/m	(%)	Méq/100 g	dS/m
39,7	14,3	10,6	31,8	16,6	6,2
37,0	14,3	9,3	31,8	15,5	4,4
35,3	13,2	7,9	31,1	14,3	5,0
29,5	14,3	6,9	26,6	12,1	3,3
26,2	13,2	5,4	18,4	15,5	2,7

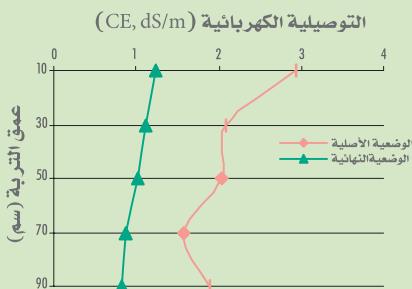
الجدول 5: التركيبة الأيونية لمياه السقي قبل وبعد المعالجة

وحدة	الوحدة	ماء السقي		pH
		الماء المعالج والمزروع	الماء الأصلي	
وحدة		6,00	8,40	pH
dS/m		0,64	0,56	CE
méq/l		4,60	3,60	Ca ⁺⁺
méq/l		2,20	2,30	Mg ⁺⁺
méq/l		1,18	1,18	Na ⁺
méq/l		0,07	0,07	K ⁺
méq/l		8,05	7,15	S ⁺
(még/l) ^{1/2}		0,64	0,69	SAR
méq/l		1,55	1,60	Cl ⁻
méq/l		4,89	3,64	SO ₄ ²⁻
méq/l		0,95	3,50	HCO ₃ ⁻
méq/l		7,39	8,74	S

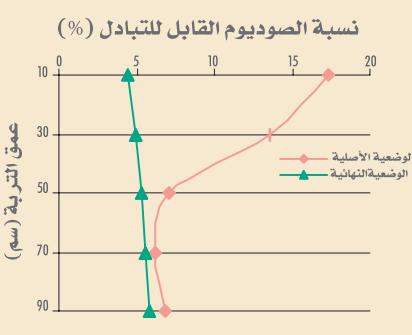
الجدول 6: التركيبة الأيونية لمياه السقي المعالجة والغير معالجة

وحدة	الوحدة	ماء السقي المعالج		درجة الحرارة
		الماء الأصلي	الماء المعالج	
%	25	45	25	25
وحدة	6,75	2,28	8,40	pH
dS/m	0,60	1,46 (0,73)**	0,56	CE
méq/l	3,70	3,60	3,60	Ca ⁺⁺
méq/l	2,20	2,20	2,30	Mg ⁺⁺
méq/l	1,18	1,28	1,18	Na ⁺
méq/l	0,07	0,07	0,07	K ⁺
(még/l) ^{1/2}	0,69	0,75	0,69	SAR
méq/l	1,05	0,25	1,60	Cl ⁻
méq/l	5,38	9,85	3,64	SO ₄ ²⁻
méq/l	2,15	0,15	3,50	HCO ₃ ⁻

** التوصيلية الكهربائية المصححة بحرارة درجة منوبة



الرسم 2: تطور التوصيلية الكهربائية في الحقل المعالج



الرسم 3: تطور نسبة الصوديوم القابل للتبدل في الحقل المعالج

القاعدية المعالجة من تخفيض نسبة الحموسة، الأمر الذي ييسر ذوبان وامتصاص النبات لبعض العناصر الغذائية، وعلىخصوص الدقيقة منها. بالإضافة إلى ذلك، يوصى باستعمال الماء القليل بالبصلة تحرير محلوله الغذائي مرحلة أساسية. بالفعل، تشكل المياه القليلة الحموسة بيئة مناسبة لذوبان العناصر المضافة. يمكن أن تعدل حموسة ماء السقي عن طريق التحكم في نسبة الماء بين معالج وماء غير معالج.

للتبدل تفوق 15% على السطح. لذا يعود تراكم الأملاح في هذا الحقل أساساً إلى تركيز الأملاح عن طريق التبخّر وإلى ضعف تقاديمية هذه التربة.

لا تظهر الوضعيّة الأصلية المعروضة أعلاه الوضعيّة الحقيقية للملوحة والصودية في التبيعة. تمَّأخذ العينة المستعملة لتحديد الوضعيّة الأصلية قبل السقي تحفظ منقطات، أي في وسط بصلة الإشباع بالماء. وبينأخذ العينات خارج البصلة تركيزاً مرتفعاً من حيث الأملاح وارتفاع نسبة الصوديوم القابل للتبدل (الجدول 4) في نفس الحقل.

وبالفعل، يتراوح تغير التوصيلية الكهربائية ما بين 6,2 dS/m على السطح و 2,7 dS/m في العميق. تتراوح نسبة الصوديوم القابل للتبدل ما بين 31% في 60 سنتيمترات الأولى و 18,4% ما بين 80 و 100 سنتيمتر في العميق.

نشير إلى أن الحقل المعالج مهيئ على شكل أثلام من أجل صرف فائض الملح والصوديوم. يبرز الحقل الكيرمي، والغير مسقى فيما صودية وملحية أكثر خطراً (الجدول 4) وتعتبر نسبة الصوديوم القابل للتبدل مرتفعة جداً، إذ تتراوح ما بين 9,73% على السطح و 26% في العميق. كما أن التوصيلية الكهربائية مرتفعة جداً، إذ تتراوح ما بين 10,6% dS/m على السطح و 5,8% dS/m في العميق.

تبين الملاحظات المتعلقة بالحقل بأن تسرب الماء ضعيف جداً في هذه المناطق. فمشكل الملوحة والصودية مهم جداً. يعتبر عدم تسرب الماء بعد التساقطات المطرية أو بعد السقي ظاهرة شائعة.

تأثير حمض الكبريتيك على جودة التربة

تمَّاعتماد خمسة وسائل تتبع ومراقبة أثر معالجة ماء السقي على الخصائص الفيزيائية والكيميائية للتربة.

التأثير على الملوحة

انخفضت الملوحة الإجمالية بشكل كبير في مقطع التربة كلها (الرسم 2). انطلاقاً من 3 dS/m في السطح، استقرت التوصيلية الكهربائية في حوالي dS/m 1. تفسر هذه الانخفاضات في الملوحة بكون معالجة ماء السقي بحمض الكبريتيك يؤثر على التربة عن طريق تحسين نفوذيتها (أنظر التأثير على النفاذية). وبما أن التربة لا زالت رطبة من جراء السقي الأخير، يمكن فائض الماء ذو الجودة العالية من إزالة الملح من التربة وبالخصوص من الطبقتين الأولىين (10-20 و 20-40 سنتم).

التأثير على نسبة الصوديوم الموجودة في التربة

يتمثل الأثر الأكبر في انخفاض نسبة الصوديوم القابل للتبدل في 40 سنتيمتر الأولى من التربة على الخصوص (الرسم 3). وبالفعل،لاحظنا في السطح (0-20 سنتيمتر) بأن النسبة الأصلية للصوديوم القابل للتبدل قد منخفضة بكيفية ملحوظة بعد أسبوع واحد من السقي بماء المعالج. فقد انتقلت قيمة نسبة الصوديوم القابل للتبدل من 17,4% إلى 5,5%. نتج هذا الانخفاض مباشرةً عن تبديل Na-Ca وغسيل الصوديوم إلى عمق يفوق 100 سنتم.

تأثير ماء معالج إناء على النمو الخضرى للذرة: سقي بماء معالج (يمين) وسقي بماء غير معالج (يسار)



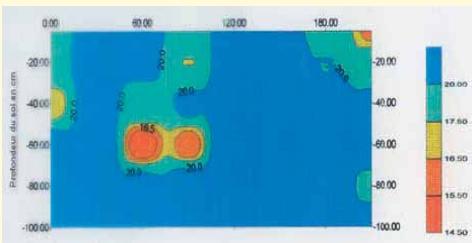
يتعلق الأمر بمعالجة ماء السقي بالآلة مولدة لحمض الكبريتيك انطلاقاً من الكبريت الخام. تعالج الآلة صبيباً متواصلاً يقارب 6 لترات/ث. يتم ضخ الماء المعالج في القناة الرئيسية للسقي التي تربط بين الوحدة الأمامية وحاملة الصفييف عن طريق مخرجين. المخرج 1 وهو الماء الرئيسي المعالج والمخرج 2 ويعتبر مكملاً لاستغلال فائض الكبريت الغازي الذي لم يتم تحليله. تم عرض خصوصيات المياه المعالجة في الجدول رقم 5.

يتم منزج المياه التي تم ضخها في القناة من طرف المخرجين 1 و 2 بماء الخام (غير المعالج) للحصول على صبيباً إجمالي يقارب 30 ل/ث. تقارب نسبة الماء 6 ل/ث من الماء المعالج، و 24 ل/ث من الماء غير المعالج، أي بنسبة تقارب ربع الحجم.

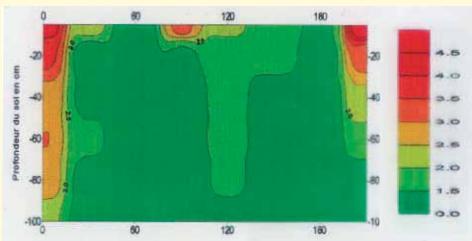
تم عرض المقارنة بين خصوصيات المياه الأصلية والمعالجة والممزوجة في الجدول 6.

يشكل تقلص حموسة ماء السقي الهدف الرئيسي لاستعمال مولد حمض الكبريتيك. بالفعل، نلاحظ من خلال النتائج المتحصل عليها بذابة الماء الذي كانت قاعدتيه متوسطة (8,4 من الحموسة)، قد أصبح ضعيف الحموسة (6,0 من الحموسة) بعد أن تمت معالجته ومزجه (الجدول 5). تستفيد المياه

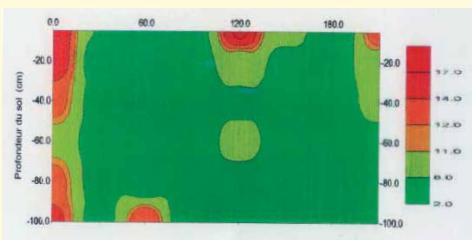




الرسم 7: تغير الرطوبة حسب عمق التربة ما بين قطعتين



الرسم 8: تغير التوصيلية الكهربائية حسب عمق التربة ما بين قطعتين



الرسم 9: تغير نسبة الصوديوم القابل للتبدل حسب عمق التربة ما بين قطعتين

الملخص

يمثل مولد حمض الكبريتيك طريقة عملية لمعالجة ماء السقي. وقد تم ابتكاره خصيصاً لتحسين جودة المياه والتربة الملوثة بالصوديوم. وبالفعل، يسمح تحليل النتائج التجريبية لهذه الدراسة باستنتاج الحالات المتعلقة بتأثير هذه المعالجة على تطور جودة الماء والتربة.

تراجع نسبة الملوحة بعد أسبوع من السقي بالماء المعالج.

تقلص مهم في نسبة الصوديوم القابل للتبدل بعد أسبوع واحد من السقي بالماء المعالج.

في السطح، تم تقليص وباستمرار نسبة امتصاص الصوديوم في العجينة المشبعة بعد كل أسبوع من السقي بالماء المعالج.

لم يحدث السقي بالماء المعالج النسبة الحموسة أي تأثير معنوي على حموسة التربة.

الاستفادة المستمرة لمحلول التربة من أيونات الكالسيوم الناتج عن ذوبان الكلس الموجود في التربة حسنت إلى حد كبير نفاذية التربة.

أظهرت التغيرات المجالية للرطوبة في السقي بالتنقيط بأنه لا يمكن استصلاح إلا الجزء الموجود تحت المنقطات.

خلاصة أخرى لم تحل ولكن تم ملاحظتها في الميدان، تتجلّى في ارتفاع الصبيب بعد تسريح المنقطات. كما لاحظنا إزاحة الطحالب التي تنتشر في شبكة السقي السطحي ■

م. بدراوي و. ج. بوراخوادار
معهد الحسن الثاني للزراعة والبيطرة
د. تيسسي
المعهد الوطني للبحث الزراعي بفرساي، فرنسا
إ.و. جاكسون
شركة سويت وايت واتر، ومأ

يمكننا أن نستخلص إذن بأن معالجة الماء بواسطة مولد حمض الكبريتيك يسمح للكالسيوم المترسب Ca/Na بالعودة إلى محلول التربة والتاثير على نسبة Na لهذا محلول. ويمكننا أن نسجل كذلك بأن هذه النسبة، والتي كانت في الأصل تفوق 1 (1,06)، تقلصت إلى 0,61 بعد الأسبوع الأخير للسقي.

التأثير على حمض التربة

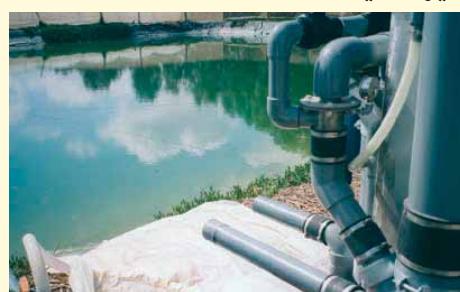
لم تسجل نسبة الحموسة تراجعاً هاماً بعد 5 أسابيع من السقي بالماء المعالج (الرسم 5). أبطل ذوبان كربونات الكالسيوم مفعول البروتونات المضافة عن طريق الماء المعالج. أظهرت هذه النتيجة أنه بالرغم من السقي بماء ذي حمض طفيلي 5 أسابيع، فإن حمض التربة لم يتراجع بشكل ملحوظ. وتبطل الكربونات فائض البروتون H^+ المجلوب بواسطة ماء السقي.

التأثير على نفاذية التربة

كان تأثير السقي بالماء المعالج مهمًا على النفاذية. فبالفعل، قدرت القيمة المتوسطة في الوضعيتين الأصلية بـ 0,46 سم/س. وقد تزايدت هذه القيمة في الوضعيتين النهائية لتصل معدل 21,5 سم/س. وبصيغة أخرى، انتقلت النفاذية العمودية من وضعية ضعيفة جداً إلى وضعية مرتفعة (تفوق 20 سم/س). وأظهر تغير التوصيلية المائية تحسيناً مهماً. فقد انتقل من معدل 0,63 متر/ يوم في الوضعيتين الأصلية إلى قيمة تصل إلى 2,38 متر/ يوم في الوضعيتين النهائية. بعد السقي بالماء المعالج، وانطلاقاً مما سبق، نلاحظ أن معالجة ماء السقي بمولد حمض الكبريتيك يؤثر كثيراً على الخصائص الفيزيائية والكيميائية التالية للتربة:

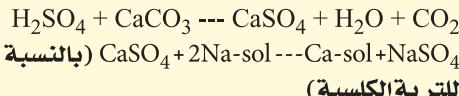
- النفاذية الكهربائية، ونسبة الصوديوم القابل للتبدل، والتركيب الأيوني لمحلول التربة (نسبة امتصاص الصوديوم في العجينة المشبعة) والنفاذية.
- ويرجع هذا التأثير أساساً إلى جودة ماء السقي المعالج. وقد تسبب السقي بهذا الماء المعالج، مع مرور الوقت، في إزالة الأملاح والصوديوم من التربة، مع تحسين نفاذية التربة وتجمدها، مما سيسهل غسل الأملاح.

إلا أن إزالة الأملاح والصوديوم تتم في الجزء المبلل فقط، في السقي بالتنقيط (الرسوم 7 و 9)، وتتراكم الأملاح خارج المناطق المبللة. ويصبح السقي بواسطة الغمر أو الأمطار القوية ضرورياً لغسل الأملاح والصوديوم المتراكبين في المناطق غير المسقية.



يمكن للماء المعالج أن يضخ مباشرةً في شبكة السقي سفله) أو يخزن في أحواض السقي (أعلاه)

وبالنسبة لباقي المقطع، لا يمثل تغير نسبة الصوديوم القابل للتبدل دلالة قوية، لأن القيم المحصل عليها تتراوح دائمًا حوالي 5.5. ويمكن تفسير تراجع نسبة الصوديوم القابل للتبدل في الحقل المائي بالماء المعالج (مولد حمض الكبريتيك) بالتفاعلات الكيميائية التالية:

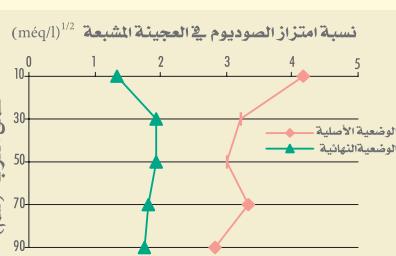


وهكذا، يمكن أن نستخلص بأن تراجع نسبة الصوديوم القابل للتبدل يعود إلى الاستفادة المستمرة لمحلول التربة من الكالسيوم الذائب انطلاقاً من كلس التربة، بفعل تأثير الماء القليل الحموسة.

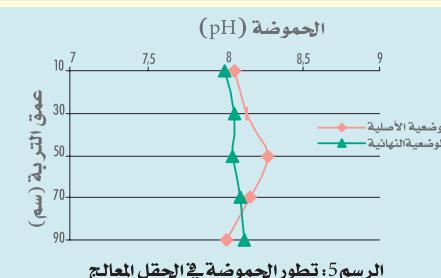
التأثير على نسبة امتصاص الصوديوم في العجينة المشبعة للتربة

سجل تراجع هام في نسبة امتصاص التربة للصوديوم (الرسم 4) في كل مقطع الماء المعالج. وهذا التراجع ناتج عن انخفاض نسبي الأهمية Na^+ مقارنة مع Mg^{++} و Ca^{++} .

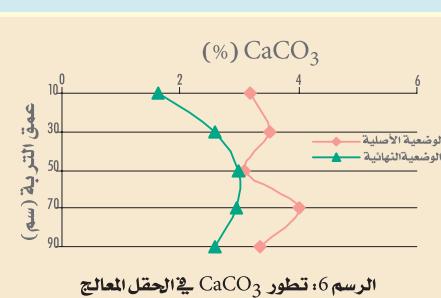
يتترجم ذوبان CaCO_3 (أنظر الوضعيتين النهائية، الرسم 6) بواسطة ماء المعالج باستفادة نسبية لمحلول التربة بأيونات الكالسيوم والمنغنيزيوم. وقد لاحظنا خلال التجربة على 20 سنتيمترات الأولى تراجع نسبة امتصاص الصوديوم في العجينة المشبعة بشكل هام بعد الأسبوع الأول للسقي بالماء المعالج. بينما لم يكن هذا التغيير مهمًا في باقي المقطع، نمت ملاحظة هذه الظاهرة المؤقتة في العمق بعد الأسبوع الأول من السقي وهي ناتجة عن استفادة محلولة التربة من Na^+ الصادر عن المركب الامتازاني طبقة السطح. ستؤدي متتابعة السقي بالماء المعالج إلى تراجع نسبة امتصاص الصوديوم في العجينة المشبعة، حتى في العمق.



الرسم 4: تطور نسبة امتصاص الصوديوم في العجينة المشبعة في الحقل المعالج



الرسم 5: تطور الحموضة في الحقل المعالج



الرسم 6: تطور CaCO_3 في الحقل المعالج