

تعديل طريقة حساب قيمة "SAR" ، حتى تتلاءم مع اعتبارات قانونية للأراضي

لهم الكثراً أمين احمد عبد البر ، والدكتور جرجس فؤاد شاكر ، والمهندس ابراهيم شحاته ، والمهندس الزراعي محمد سعيد عبد العوارد ، والمهندس الزراعي كمال رشدي غربال .

مقدمة

أصبح من الضروري للاستدلال على حالة مياه الرى أو الأراضى من ناحية صلاحية الأولى لرى الأرضى ، ومن ناحية سلامه أو قلوية الثانية أن تجنب بعض القيم (values) من درجات تركيز الأيونات المختلفة ، سواء أ كانت القابلة للذوبان في الماء أو الموجودة على حالة قابلة للتبدل ،مثال ذلك قيمة (Saturated Soil Paste) SSP (Sodium Adsorption Ratio) SAR للأولى ، و ESP (النسبة المئوية للصوديوم المتبدل (Exchangeable Sodium Percentage

هذه القيم أصبحت أساسية في توجيه استعمال مياه الرى ، وفي اتخاذ الخطوة المناسبة للإصلاح . ومن القيم الشائعة الاستعمال في هذا المجال SAR - SSP ، لتبيان موقف الصوديوم من الكتيبونات الأخرى الموجودة جميعها على حالة قابلة للذوبان في الماء .

قيمة SAR هي نسبة تستعمل لتوضيح النشاط النفسي لאיونات الصوديوم في التفاعلات التبادلية في الأرضى ، ومعناها نسبة ادمصاص الصوديوم .

- المرحوم الدكتور أمين احمد عبد البر : عميد المعهد العالى الزراعى بمشتهر ، وأستاذ الأرضى سابقاً .
- الدكتور جرجس روافائيل فهمي : باحث بالإدارة العامة للأراضى بوزارة الزراعة .
- المهندس الزراعى ابراهيم محمد شاكر : أخصائى بقسم حصر الأرضى بوزارة الزراعة .
- المهندس الزراعى محمد سعيد عبد الجاد : أخصائى بقسم حصر الأرضى بوزارة الزراعة .
- المهندس الزراعى كمال رشدى غربال : أخصائى بقسم حصر الأرضى بوزارة الزراعة .

وهي = $\frac{ص}{٧} (كا + مخ)$ والتركيزات بالملليمكافء في التر .
ومدلوطاً بالنسبة للأراضي هكذا :

إذا كانت > ١٣ فالارض بعيدة عن أن يحدث لها قلوية عاجلة .

وإذا كانت بين ١٣ و ١٨ فاحتمال قلونة الأرض موجود ، سيما إذا كانت غنية في الطين (أي القوام ثقيل) .

وإذا كانت > ١٨ فالقلوية محتملة إلا إذا خفضت هذم القيمة بإحدى الوسائل المناسبة .

وبالنسبة إلى مياه الرى فقد انفق على أن هذه القيمة إذا زادت عن ٨ لا ينصح باستعمالها في الرى لأرض سليمة حتى لا تتحول إلى القلوية إذا تكرر الرى بها ، ولا سيما تحت ظروف الصرف المتوسط أو الرديء ، ويجب العمل على خفض هذه القيمة عن ٨ إذا تطلب الأمر استعمالها في الرى أو في إصلاح الأرض الملحية بالغسيل والصرف .

وقيمة SSP عبارة عن اصطلاح يستعمل في مجال مياه الرى وفي مستخلصات الأرض ، للدلالة على النسبة المئوية للصوديوم الذائب إلى مجموع السكتيونات جمعها وهي : الكلسيوم + المغنيسيوم + البوتاسيوم + الصوديوم .
وهي = $ص \times ١٠٠ / كا + مخ + ص + بو$ والتركيزات بالملليمكافء / لتر .
وقد أشار Scofield (١٩٣٦) إلى أن هذه القيمة إذا كانت > ٢٠ فإن المياه لا ضرر منها للأرض التي تروى بها ، وإن كانت بين ٢٠ و ٦٠ فهي تصلاح بدرجة كافية لرى الأرض الخفيفة جيدة الصرف ، ولكن لا ينصح بالرى المتكرر بها للأراضي الثقيلة القوام رديئة الصرف ، ولكن إذا زادت عن ٦٠ فإن مثل هذا الماء لا يصلح لرى لائى أرض ، لأن تكرار الرى به سيؤدي حتماً إلى قلونة الأرض .

وهذه المددلان بوضعهما الحال لا يؤديان إلى المدلف كاملاً ، إذ أن بهما بعض ثغرات الواجب تداركها حتى يستكملاً الغرض منها ، وذلك لأن قصر ضرر قلونة الأرض على الصوديوم وحده ليس حقيقياً لأن المغنيسيوم نفسه

لا يقل ضرراً عن الصوديوم من هذه الناحية ، بل قد يفوقه فيها . وفيما يلي أهم مضار المغنيسيوم لكل من الأرض والنبات :

(١) قرر de Sigmund (١٩٣٨) أن ازدياد تركيز أملاح المغنيسيوم الذائبة في المحلول الأرضي تسبب حالة تسمم أشد مما يعزى إلى تسببها من رفع الضغط الأسموزي .

(٢) فسر Gauch (١٩٤٠) التسمم المغنيسيوي بأنه راجع إلى معاكسة النبات في امتصاص (كا) اللازم له ، ويقتصر التأثير إلى هذا العنصر اللازم لبناء الأنسجة بجسمه فيتسبّم ويتأثر نحوه كثيراً .

(٣) تسبّب الطين بالمغنيسيوم يكسبه صفات أشد سوءاً من صفات الطين المشبع بالصوديوم ، مضافاً إلى ذلك أن التخلص من المغنيسيوم المتداخل بإضافة الكلسيوم إلى الأرض يكون شديداً الصعوبة ، ويستهلك الكثير من المصلحات الجيرية عذراً في حالة التخلص من الصوديوم المتداخل بهذه المصلحات . وذلك نتيجة دراسات Abdel-Bar عام (١٩٤٨) .

(٤) زيادة تركيز الكتيمونات الثانية كالمغنيسيوم في وسط نمو النبات يسبب زيادة تجمیع المواد الغزویة في العصارة النباتية والبروتوبلازم ، مما يؤدي إلى إضعاف مسامية الأغشیة المختلفة في النبات ، خصوصاً مدى مرور العصارة خلالها مما يؤثر فيها بعد على درجة التمثيل الغذائي وتكوين الأنسجة الجديدة . في ضوء ما سبق ، يجب أن يضاف المغنيسيوم إلى جانب الصوديوم في حساب قيم SSP ، SAR حتى يكون لمدخلهما المني إلا كمل والذى يسترشد به فعلاً في عمليات الرى والغسيل والاستصلاح .

وعلى ذلك تكون الصورة الجديدة والمقرنة لكل من القيمتين SAR و SSP هي كالتالي :

$$\frac{\text{كا}}{\sqrt{\frac{\text{من}}{٢}}} + \frac{\text{من}}{\sqrt{\frac{\text{كا}}{٢}}} = \text{ص}$$

ويصبح حساب SSP المعدلة هكذا =

$$\text{ص} + \text{من} \times 100 / \text{كا} + \text{من} + \text{ص} + \text{بو}$$

الحمل التجاري

اختيرت أربعة حقول تشمل ثمان قطاعات بحيث إن كل حقل يشمل قطاعين .
الحقول الأربع مختلفة في قدرتها الإنتاجية حسب القواعد التي تسير عليها مراقبة حصر الأراضي بوزارة الزراعة المصرية .

وفيهما وصف شامل للأقسام الأربع بقطاعاتها خصوصاً من الناحية المورفولوجية :

القسم الأول :

أراض مزرعة ، مرتفعة القدرة الإنتاجية ، صالحة لنمو جميع المحاصيل ،
جيدة الرى والصرف ، قطاع القرية بها عميق ، قوامها متوسط ، ولا تزيد
النسبة المئوية لمجموع الأملاح الذائبة عن ٢٠٪ أو لا تزيد درجة للتوصيل
الكهربائي في مستخلص عجمينة التربة عن ٤ ملليموس / سم على ٢٥°C ، النسبة
المئوية للصوديوم المتبادل أقل من ١٥٪ — ولا تزيد رقم pH عنه ٨٥ ،
ويتبع هذا القسم من حيث القدرة الإنتاجية والمواصفات المورفولوجية قطاعاً ١ ،
والوصف المورفولوجي لهذا القسم كالتالي :

قطاع (١) :

الطبقة من صفر — ٦٠ سم طينية خفيفة متدرجة ، كتالية سمراء اللون .

الطبقة من ٦٠ — ١٠٠ سم طينية طينية متدرجة ، بنية اللون .

الطبقة من ١٠٠ — ١٥٠ سم طينية متدرجة نوعاً ، بنية اللون ، مستوى الماء
الأرضي على عمق أكبر من ١٥٠ سم .

قطاع (٢) :

الترابة على طول القطاع حتى عمق ١٥ سم تكاد تكون متجانسة طينية
مسكك محبي ، بنية اللون ، مستوى الماء الأرضي أعمق من ١٥ سم .

القسم الثاني :

أراض مزرعة تنتفع أغلب المحاصيل بتراكيف قليلة ، جيدة الرى
والصرف ، قطاعها عميق ، ذات قوام ثقيل ، والنسبة المئوية لمجموع الأملاح
الذائبة من ٢٠ — ٣٥٪ ، ودرجة التوصيل الكهربائي في مستخلص عجمينة التربة

من ٤ — ٨ ميللاروس / سم على درجة ٢٥ °م ، النسبة المئوية للصوديوم المتبادل أقل من ١٥ % ورقم الـ pH لا يزيد عن ٥.٨ ويتبين هذا القسم قطاعاً ٣ و ٤
والوصف المورفولوجي لهذا القسم كالتالي :

قطاع (٤) :

الطبقة من صفر — ٣٠ سم طينية خفيفة متدببة ، كتليلة سمراء اللون .
الطبقة من ٣٠ — ١٥٠ سم طينية طينية متدببة بنية اللون ، مستوى الماء
الأرضي على عمق ٩٠ سم .

قطاع (٤) :

الترابة على طول القطاع حتى عمق ١٥٠ سم تكاد تكون متساندة طينية خفيفة
متدببة ، كتليلة سمراء اللون بها كسر قوائم ، مستوى الماء الأرضي على عمق ١٣٠ سم .
القسم الثالث :

أراض مزرعة لا تجود بها معظم المحاصيل ، تعطى محصولاً متواضعاً بتكاليف
متوسطة . حالة الرى والصرف بها متوسطة . قطاعها عميق أو متواسط ، قوامها
طيف ثقيل أو صفراء خفيفة ، النسبة المئوية لمجموع الأملاح الذائبة من ٥،٠ — ٦,١ % ودرجة التوصيل السكري يتأتى لمستخلص عجينة التربة من ٨ — ١٦
مليليمون / سم على درجة ٢٥ °م ، النسبة المئوية للصوديوم المتبادل أكثر من ١٥
رقم الـ pH حوالي ٩ ، ويتبين هذا القسم قطاعاً ٥ و ٦ .
والوصف المورفولوجي لهذا القسم كالتالي :

قطاع (٥) :

الطبقة من صفر — ٦٠ سم طينية خفيفة متدببة ، كتليلة سمراء اللون .
الطبقة من ٦٠ — ١٥٠ سم طينية طينية مفسككة بنية ، اللون ، مستوى الماء
الأرضي على عمق ١٣٠ سم .

قطاع (٦) :

الترابة على طول القطاع حتى عمق ١٥٠ سم تكاد تكون متشابهة طينية خفيفة
متدببة ، كتليلة سمراء اللون . مستوى الماء الأرضي على عمق ١٢٠ سم .

القسم الرابع :

أراض مترورة محدودة الإنتاج أو تصلح للإنتاج تحت ظروف خاصة وتحتاج إلى مصاريف خدمة زراعية بوسطة أو عالية، حالة الصرف بها متومطة أو رديئة، وكذلك حالة الرى . ويدخل تحت هذا القسم أنواع الأراضي الآتية :

- (١) الأراضي الرملية البختة التي بها أكثر من ٩٠٪ رمل خشن وناعم .
- (٢) الأراضي الجيرية التي بها أكثر من ٢٠٪ كربونات كالسيوم .
- (٣) الأراضي الطينية الثقيلة المترفة الملوحة السليمة الصرف .
- (٤) الأراضي ذات القلوية الشديدة في الطبقة السطحية وفي الطبقة تحت القرية مع رداءة الصرف .
- (٥) الأراضي الندقية التي يصعب صرفها .
- (٦) الأراضي غير عميقه القطاع، حيث يتعرض القطاع طبقات صخرية .
- (٧) الأراضي التي بها طبقات صماء سميكه وعميقه ولا يمكن تكسيرها ، ويتابع هذا القسم قطاعا ٧-٨ .

والوصف المورفولوجي لهذا القسم كالتالي :

قطاع (٧) :

على السطح ساف من الأملام وكسر قوافع .
الترابة على طول القطاع تكاد تكون متجانسة حتى عمق ١٥٠ سم ، طينية خفيفة مدمجة كثيلية سمراء اللون ، مستوى الماء الأرضي على عمق ١٣٠ سم .

قطاع (٨) :

الترابة على طول القطاع تكاد تكون متجانسة حتى عمق ١٥٠ سم طينية خفيفة مدمجة كثيلية سمراء اللون ، ومستوى الماء الأرضي على عمق ١٢٠ سم .

ويدين الجدول (١) تتابع التحليل السكريوى لاستخلاص عجينة الترابة المشبعة للعينات المأخوذة من قطاعات كل قسم من هذه الأقسام كل على حدة بالليميكافه في اللتر من المستخلص .

جدول (١) : التحليل الكيماوى لمستخلص الرتبة الشعية بالملح المكافىء في القر من المستخلص

pH	الكاكينيات		الأنيونات		البيئة		رقم البيئة	رقم القطاع
	د.م الثكثري باقي على موس	د.م ٢٥	د.م ص	د.م خ	د.م كل	د.م بلاتين		
٧,٦	أو٠	أو٣	أو٣	أو٢	أو٣	أو٣	٣٠	١
٧,٨	أو٠	أو٣	أو٣	أو٢	أو٣	أو٣	٦٠	٢
٧,٧	أو١	أو٥	أو٥	أو٣	أو٣	أو٣	٦٠	٣
٧,٩	أو١	أو٦	أو٦	أو٣	أو٣	أو٣	٦٠	٤
٧,٧	أو١	أو٧	أو٧	أو٣	أو٣	أو٣	١٢٠	٥
٧,٧	أو١	أو٧	أو٧	أو٣	أو٣	أو٣	٦٠	٦
٧,٧	أو١	أو٧	أو٧	أو٣	أو٣	أو٣	٦٠	٧
٧,٧	أو١	أو٧	أو٧	أو٣	أو٣	أو٣	٣٠	٨
٧,٩	أو١	أو٧	أو٧	أو٣	أو٣	أو٣	٦٠	٩
٧,٧	أو١	أو٧	أو٧	أو٣	أو٣	أو٣	٦٠	١٠

استستخدمت بيانات جدول (١) في حساب قيمة SAR على الأساس القديم وعلى الأساس المعدل وهي مدونة في جدول (٢) ومرتبة ترتيباً تصاعدياً.

وقد حسبت من بيانات جدول (٢) معامل الارتباط بين القيمتين فوجد = + ٠٩٧، مما يؤكد الارتباط بين القيمتين.

وقد حسب أيضاً من جدول (٢) ما يقابل SAR الأصلية عندما تكون متساوية واحد صحيح من SAR المعدلة فاتضح أنه = ٤٦١، ومعنى ذلك أن:

		معدلة	SAR	١١,٦٨ ≡	SAR	٨
•	SAR	١٨,٩٨ ≡	•	SAR	١٣	
•	SAR	٢٦,٢٨ ≡	•	SAR	١٨	

وبحسب من بيانات جدول (١) قيمة SSP الأصلية ، SSP المعدلة وهي مدونة في جدول (٣) ومرتبة ترتيباً تصاعدياً . وقد حسب معامل الارتباط بين القيمتين وظهر أنه = + ٠٩٢٥، مما يؤكد الارتباط بين القيمتين . وقد حسب أيضاً من جدول (٣) ما يقابل SSP الأصلية عندما تكون متساوية واحد صحيح من SSP المعدلة فاتضح أنه = ١,٣٧، ومعنى ذلك أن:

		معدلة	SSP	.٢٧٠٤ ≡	SSP	.٢٠
•	SSP	.٨٢٣ ≡	•	SSP	.٦٠	

جدول (٢) : قيمة SAR الأصلية والمعدلة حسب البيانات المدونة في جدول (١)

المعدل SAR	الأصل SAR	
٢,٢٠	١,٥١	
٢,٤٢	١,٧٣	
٣,٦٠	١,٨١	
٣,٦٧	١,٩٦	
٣,٦٨	٢,٠٠	
٤,٩٧	٢,٤٧	
٣,٧٣	٢,٩٨	
٥,٢٨	٣,١٧	
٧,٢٢	٤,٨٣	
٨,٥٧	٤,٩٧	
١٠,٩٤	٧,٣٦	
١٠,٦٦	٧,٦٦	
١٢,٨٠	٨,٠٣	
١١,٧٩	١٢,٠٨	
١٣,٥٠	٩,٤٩	
١٥,١٧	١٠,٢٩	
١٧,٤٣	١١,٥٦	
١٧,٢٥	١٢,١٠	
١٨,٤٥	١٣,٧٠	
٢٣,٧٥	١٩,٧١	
٢٤,١١	١٧,٣٨	
٢٦,٩١	١٩,١٧	
٢٧,٠٥	١٩,٧٣	
٢٩,٩٩	٢٠,٢٩	
٣٠,٨٧	٢١,٦٠	
٤٣,٣٨	٢٨,٩٧	

ملاحظة : قيمة SAR الأصل = SAR ١,٤٧

جدول (٢) : قيمة SSP الأصلية والمعدلة حسب البيانات المدونة في جدول (١)

المعدل SSP	الأصل SSP
٣٨,١٢	٢٢٠٠
٥٠,٠٠	٢٢٠٠
٦٨,٢٢	٣٥,٢٩
٦٥,٩٦	٣٦,١٧
٦٩,٢١	٤٠,٩٠
٦٩,٢١	٤١,٥٧
٦٠,٣٨	٤٣,٤٠
٦١,٩٦	٤٣,٤٨
٧٧,٨٠	٤٧,٢٢
٧٢,١٧	٤٧,٨٣
٦٩,١٩	٤٩,٤٢
٧١,٧٠	٥١,٠٣
٧٥,٤٣	٥٤,٥٩
٧٥,٦٠	٥٨,٩٦
٧٥,٩١	٥٥,٤
٨٠,١١	٥٥,٢٥
٧٤,٨٤	٥٦,٧٩
٧٦,٢٥	٥٨,١٤
٧٨,١٠	٥٨,١٩
٧٨,٦٠	٦٢,٥٠
٨٠,٨٥	٦٣,٥١
٨٤,٠٦	٧١,٤٣
٨٥,٧١	٧١,٤٣
٨٧,٩٥	٧٥,٤٥
٨٨,١٢	٧٥,٧٩
٨٨,٧٧	٧٦,٠٩
٨٨,١٠	٧٩,٤٧

ملحوظة : قيمة SSP أصلى = ٣٧ ; ١ SSP معدلة

الملاهي

لما كان المغذسيوم يلعب نفس الدور الذى للصوديوم في قلونة الأرضى ، فقد اقترح المؤلفون أن يكون المغذسيوم في نفس جانب الصوديوم عند حساب قيمة SAR و SSP ، سواء لماء الري أو المستخلص المائى للأراضى . وفي ضوء ذلك أظهرت الحسابات ما يأتى :

(١) وجود ارتباط مؤكداً بين القيمة الأصلية والمفترحة حيث كان معامل الارتباط في حالة SAR + ٩٩٧ ، وفى حالة SSP + ٩٢٥ .

(٢) قيمة SAR واحد في الأصلية تكافئ ٤٦١ في المفترحة ، وقيمة SSP واحد في الأصلية تكافئ ٣٧١ في المفترحة .

وهذه العلاقات الحسابية يتحتم أن تكون أساس تحديد مستوى قيم SAR و SSP المفترحتين التي يستند إليها في تقييم الماء والمستخلص المائى في البحوث التي تقوم على الأرضى ومياه الري والصرف لمصر .

المراجع

(١) عبدالعزيز غيث (١٩٥٨) الخص التصنيف للترابة وتقسيم الأراضي المصرية :

تعريفه — أهدافه — طرق تنفيذه — مسنته في التوسع الزراعى .

وزارة الزراعة ، الإدارد العامة للأراضى ، مراقبة خص وتحسين الأرضى .

(2) Abdel-Bar, A. A. (1949) Laboratory treatment with gypsum of black alkali soil samples from Wadi Tumilat (Egypt). Cairo Univ., M. Sc. Thesis.

(3) Richards, L. A. (Ed.) (1954) Diagnosis and improvement of saline and alkali soils. U.S. Dept. of Agric., Agric. Handbook 60.