

حالات الماء في التربية

١ - حالة طاقة ماء التربية :

ان ماء التربية يشبه بقية المواد او الاجسام في الطبيعة ، يحتوي على طاقة ينكمش واسكال مختلفة : منها الحركية والكامنة ، وسبب ان حركة الماء في التربية بطيئة فطاقة الحركة والتي تكون متناسبة مع سرعة الماء تعد مهملا من جهة ثانية ، فالطاقة الكامنة التي تعتمد اساسا على الموقع او الظروف الداخلية تعد مهمة في تحديد الحالة والحركة للماء في التربية .

الطاقة الكامنة لماء التربية تختلف ضمن مديات واسعة ، فالاختلاف بين نقطة واخرى يعطي الفرصة للماء بالتدفق خلال التربية . وتعديل للحركة من النقطة التي يكون فيها جهد الطاقة عاليا الى النقطة التي تكون طاقتها باهظة الى ان تصل لحد التعادل مع الضغط المحيط . ماء التربية يخضع لنفس القانون حتى عند وصوله حالة التعادل ، وحركته تكون ثابتة في اتجاه تقصان طاقته الكامنة . وفي الحقيقة ، معدل تقصان الطاقة الكامنة مع المسافة هي القوة الحركية التي تسبب التدفق او الجريان . المعلومات النسبية عن حالة طاقة ماء التربية عند اي نقطة في التربية او خلاطها يمكن عن طريقها تقييم القوة التي تحرك ماء التربية في جميع الاتجاهات ، والتي تقدر الفترة الزمنية التي يستغرقها الماء في نظام التربية حتى يصل لحد التعادل (مثل تماثيل حالة الطاقة الكامنة خلال النظام) .

بصورة عامة ، يلاحظ ان الكمية المطلقة من الطاقة الكامنة « التي يحتويها » او « تزداد في الماء » ، لم تكن مهمة ب نفسها ، لكن المهم هو المستوى النسبي لثلاث الطاقة والاختلاف نطاقها بال التربية . ظواهر طاقة ماء التربية يعبر عنها بعدة اصطلاحات فقد يعبر عنها بالطاقة التوجيهية الكامنة لماء التربية نسبة الى الماء في حالته القياسية .

بصورة عامة الحالة القياسية يكون استعمالها افتراضيا الى المتران الحاوي على ماء تقيي وحر ، تحت الضغط الجوي ، وعند نفس درجة الحرارة كما هو الحال في ماء التربية (او عند اي درجة حرارة معينة) وعند مستوى معين او ثابت . وسبب ان المستوى الافتراضي

للخزان يمكن ان يثبت ، فان ذلك يتبع الطاقة الكامنة والتي يتم تقديرها بالمقارنة مع الحالة القياسية وهي ليست مطلقة ، بل تكون اعتباطية ، لهذا يمكن تقدير الطاقة الكامنة النوعية عند مواقع مختلفة ويازمنة مختلفة ضمن التربة .

ان الطاقة التجييعية يمكن ان تحصل عليها بضرب القوة في المسافة التجييعية (المترکمة) ، وهذا فان نسبة الطاقة الى المسافة التجييعية ، يمكن ان تعطي القوة الناتجة عنها . وطبقاً لذلك فالقوة التي تحرك ماء التربة وتوجهه من النطاق ذو الطاقة الكامنة العالية الى النطاق ذو الطاقة الواطنة يكون مساوياً الى الانحدار السالب في الطاقة الكامنة والذي

يعبر عنه نسبة التغير في الطاقة الى التغير في المسافة $(\frac{\Delta E}{\Delta X})$ ، وان الاشارة السالبة في القانون الخاص في حركة الماء توضح بان القوة تتحرك في اتجاه نقصان الطاقة وبعد ظواهر طاقة ماء التربة من الظواهر ذات الأهمية الكبيرة في العصر الحديث في مجال قيزياء التربة والتي من خلالها يمكن التتحقق من تصنيف الاشكال المختلفة لماء التربة (مثل ماء الجذب الارضي ، الماء الشعري ، الماء الهيكلوسكوفي.....الخ) ، وحقيقة ذلك تكون في ان جميع ماء التربة ليس جزءاً منه يكون متاثراً بواسطة الجذب الارضي ونتيجة لذلك فهو متاثر بالجاذبية والتي قد لا يظهر تأثيرها عند قيمة معينة من الرطوبة او حجم المسام .

نلاحظ بان القيمة الممكدة لمجهد او طاقة ماء التربة تكون مستقرة ولا تتعرض لاي تغير مفاجئ من حالة لآخر (عدا التغير في الحالة) .

عند تشريح التربة بالماء ، فلما يكون عند ضغط هيدروستاتيكي اكبر من الضغط الجوي (مثال ذلك مستوى الماء الجوفي) مستوى الطاقة الكامنة للاء ربما يكون اكبر من حالة المستوى القياسي ولذلك سوف يميل للتحرك من التربة الى الخزان . من جهة ثانية ، عندما تكون التربة رطبة ، لكنها غير مشبعة ، فلما سوف لا يكون حر التدفق او الجريان الى ناحية الخزان عند الضغط الجوي .

تحت الضغط الهيدروستاتيكي الاكبر من الضغط الجوي ، فان طاقة ماء التربة (في غياب الضغط الازموزي) يكون اكبر من الحالة القياسية ونتيجة لذلك بعد "موجياً" اما في الحالة غير المشبعة للتربة ، يكون الماء تحت تأثير الخاصية الشعريه ، قوة الامتصاص تكون الطاقة الكامنة السالبة وتكون مكافئة للضغط الهيدروستاتيكي والذي يكون اقل من

الحالة القياسية. من الملاحظ تحت الظروف الاعتيادية للتربة في المقل والتي تكون فيها التربة غير مشبعة، فإن جهد ماء التربة يكون سالباً، قيمته عند آلة نقطة تعتمد ليس فقط على الضغط الهيدروستاتيكي لكن أيضاً على الظروف الفيزيائية مثل الموضع (نسبة إلى المستوى القياسي)، تركيز المذاب والحرارة.

٢- الجهد الكلي لاء التربة :

لقد وصفت الطاقة الكامنة لاء التربة بطريقة نوعية، أما من الناحية الترموديناميك فيمكن أن تعداها بدلالة الفرق النوعي والجزيئي للطاقة الحرة بين ماء التربة والماء القياسي. إن جمعية فيزياليو التربة التابع لعلوم التربة العالمي (Aslying et. al. ١٩٦٣) عرّفوا الطاقة الكلية لاء التربة بأنها "كمية الشغل الواجب يبذلا لكل وحدة كمية من الماء التي لغرض نقلها عكضاً وبالتساوي لكية من الماء من حوض الماء التي عند مستوى محدد وتحت ضغط جوي واحد إلى التربة (عند النقطة المعينة)". وهذا التعريف يعد شكلياً أما من ناحية التطبيق الفعلي فالطاقة لانتقام بواسطة نقل الماء كما هي الحال في التعريف الأنف الذكر، لكن بقياس بعض الصفات الأخرى المتعلقة بالطاقة كما هو معروف (مثل هيدروستاتيك، ضغط، ضغط البخار والمستوى المحدد).

هناك اختلافات بان الاتجاه تغيرات في رطوبة التربة يمكن تطبيقها والتي تحصل معاكسه للواقع الفعلى (مثل التخلف في رطوبة التربة)، أو أن الطاقة الكلية لانتقام لاية مقاومة تحت الظروف المتساوية، الصعوبة تكون عند محاولة حساب الطاقة الكلية بين المكونات المختلفة او الميكانيكية ومقارنتها.

التعريف الأنف الذكر يكون مستداً على معادلة الترموديناميك (Gibbs free energy)، الشكل الخاص بمعادلة المشتقه يزود بعض الافتراضات لحالة التعادل بين المكونات المختلفة والاتجاه في حالة تغير الموضع في نظام عدم التعادل، في سنة ١٩٦٠ Philips قد شكل التكامل لمعادلة الترموديناميك الحرارية ليعطي الفواهر الخاصة بالطاقة الكلية للنظام خلال النقل من حالة لآخر. ماء التربة يكون معرضاً لعدد من مجالات القوى والتي يجعل طاقته تختلف عن الماء الحر التي مثل مجالات القوة الناتجة من تجاذب الأجسام الصلبة والماء، فضلاً عن وجود المذاب وعمل ضغط الغاز البخاري

والجذب ، وطبقاً لذلك فإن الطاقة الكلية للاء الترية يمكن التعبير عنها بمحاصل جمع العوامل المختلفة مع بعضها .

$$\psi_T = \psi_0 + \psi_{\text{م}} + \psi_{\text{ن}} + \psi_{\text{س}} + \dots$$

حيث تمثل ψ_T الطاقة الكلية وإن $\psi_0, \psi_{\text{م}}, \psi_{\text{ن}}, \psi_{\text{س}}$ تمثل طاقة الجاذبية ، طاقة الضغط ، طاقة الشد والطاقة الأزموزية على التوالي ، والاحرف الموجودة في نهاية كل حد من حدود المعادلة تمثل نوع الطاقة . لا تمثل الطاقة الواحدة بنفس الطريقة ، وإن نحصلها لا يمكنهن متساوية في التأثير على التدفق أو الحريان (كمثال الانحدار في الجهد الأزموزى يحتاج الى غشاء شبه غازى لكي يؤدي الى تدفق السائل) . من المهام الرئيسية للطاقة الكلية هي اعطائها قياساً موحداً ، والتي عندها يمكن تقييم الحالة الخاصة للاء في اي وقت ومكان خلال وسط الترية - التبات والجر.

٣- اساسيات الترموديناميك (الدابيك - الحرارية) في ظواهر الطاقة :

مزيد من الإيضاح ، يمكن من المقيد عند هذه النقطة الانتقال من الموضوع المتعلق بماء الترية لغرض توضيع دابيك الحرارة المرتبطة بظواهر الطاقة . في العقود الماضية عدّة محاولات أجريت لتطبيق الاساسيات والمصطلحات الخاصة بالترموديناميك وربطها مع ماء الترية المسوك ، حركة الماء في الترية وكذلك خلال نظام الترية والتبات . في سنة ١٩٤٣ اجريت محاولات من قبل Edlefsen and Anderson لتطوير الترموديناميك الكلاسيكية وكذلك في سنة ١٩٥٩ Guggenheim والذي تعامل مع حالة التعادل والعمليات العكسية والتي تخدم فقط لوصف القوة التي تعمل على الماء وطاقة ضغطه . يلاحظ بأن حالة التعادل تحدث بصورة نادرة في الطبيعة والتي قد تؤدي الى حصول العمليات العكسية ، ولوصف مثل هذه العمليات والتي تعرف بالحالة غير للمعادلة او العكسية (الترموديناميك العكسية) والتي قد تطورت في السنوات الأخيرة من قبل كل من Prigogine ، ١٩٦١ و deGroot ، ١٩٦٢ و Katchalsky and Gurron ، ١٩٦٥ . ان تطبيقات الترموديناميك مع ظواهر ماء الترية سوف نتكلم عنها في القصور القادمة ، وفي هذا الفصل سوف نطرق عن الترموديناميك الكلاسيكية .

تعتمد ظواهر الطاقة بصورة اساسية على القانون الاول والثاني للطاقة ، والقانون الاول هو الاكثر تطبيقاً وذو مدى انتشار واسع المعرفة ويعرف بقانون حفظ الطاقة والذي ينص على ان الطاقة يمكن حفظها بين جسم واخر، ولا يمكن تحويلها او تخفيضها.

$$dQ = dU + Pdv + dw$$

حيث ان dQ تمثل الحرارة المضافة الى النظام ، وان dU ، Pdv يمثلان التغير في الطاقة الداخلية للنظام والشغل المسبب للتغير بواسطة النظام على التوالي ، وان الشغل الآخر الناتج عن النظام والمحيط المجاور له يتمثل بـ dw .

القانون الثاني للترموديناميك الحرارية يحدد اتجاه التغير في النظام المتخب والذي يكون دائماً ناجية التعادل ، هذا القانون دقيق جداً وصعب التتحقق ، ويمكن وصفه بطرق متعددة ولا يوجد طريقة واحدة تعطي معنى متكاملاً للباحث المتبع للامور. القانون الثاني للترموديناميك عند تعريفه رياضياً له خاصتين: الحرارة المطلقة T (والتي تكون موجبة دائماً) وال entropy (S) كذا في المعادلات الآتية :

$$\text{لحالة العمليات الحركية } dQ = Tds$$

$$\text{لحالة العمليات غير الحركية } dQ < Tds$$

وهذه الخصائص المركزة (مثل الحرارة ، الضغط والتركيز) تعتمد على حجم النظام ، اما الصفات الواسعة (مثل الكتلة والحجم) تعتمد على النظام ككل . ان معنى entropy غير واضح لحد الان ، والذي يكون عبارة عن القياس الداخلي وغير المرتب (الثنائي) للنظام ، وان التغير فيها يكون مساوياً الى النسبة بين الحرارة الداخلية الى

حرارة النظام $\left(\frac{dQ}{T} \right)$ (بالاخط في العمليات غير الحركية ds في النظام تكون اكبر من الصفر ، وعليه فان entropy تمثل الى الزيادة التلقائية . يمكن كتابة القانون الثاني للديناميك الحرارية بالصيغة الآتية :

$$dU = Tds - Pdv$$

ـ ان التغير في مشخصة الطاقة الداخلية للنظام ذو المكونات التغيرة ، يمكن التعبير عنه بدلاله كل من s ، η ، n وعندما تكون n ممثلة لعدد من المولات لمكونات النظام . (Slaty 1969 و Guggen-heim 1967)

$$dU = \left(\frac{\partial U}{\partial S} \right)_{nV} dS + \left(\frac{\partial U}{\partial V} \right)_{nS} dV + \left(\frac{\partial U}{\partial n_i} \right)_{S,V} dn_i$$

اما من ناحية كمية الترموديناميك الحرارية ذات القائمة هي طاقة جيس الحرارة Gibbs free energy لذذا فالطاقة الكيميائية μ_i لمكونات النظام المتغيرة يمكن تعريفها على اساس الجزء المولالي للطاقة الجبائية الحرارة G_i ، وان التغير في الطاقة الحرارة للنظام مع تغير التركيز للمكونات تكون مكافئة الى :

$$\delta G_i = \left(- \frac{\partial G}{\partial n_i} \right) T, P, n_j = \mu_i$$

اذن ، فان المشقة الكلية للطاقة الكيميائية تكون

$$d\mu_i = \left(\frac{\partial \mu_i}{\partial T} \right)_{P,n_j} dT - \left(\frac{\partial \mu_i}{\partial P} \right)_{T,n_j} dP - \left(\frac{\partial \mu_i}{\partial n_i} \right)_{T,P,n_j}$$

وعليه ، فان الطاقة الكيميائية تكون عبارة عن التعبير لحالة الطاقة الكامنة لمكونات النظام اختلط في خياب القوة الخارجية ، خاصة عندما تكون الحرارة ، الضغط والملكونات الاخرى فقط متغيرات مؤثرة . الطاقة الكيميائية تتضمن تأثير الجاذبية ، الطرد المركزي او مجال القوة الكهربائية ، وتكون ثابتة في النظام عندما تكون المكونات لكل من الحرارة ، الضغط وكذلك التركيز ثابتة ، وعند وجود حالة التعادل . اما في النظام غير التعادل ، فان اختلاف الطاقة الكيميائية للمركبات بين موقعين يحددان الاتجاه (وليس المعدل) والتي تميل فيها المركبات للحركة المقيدة خلال النظام .

اما عن كيفية تطبيق هذه العلاقات في حالة ماء التربة فلا تزال موضع دراسة من قبل كثيرون من الباحثين ، وعند مراجعة الانتقادات التي اشار اليها كل من Bolt and Frissel (١٩٦٠) والتي تؤخذ بنظر الاعتبار في تشكيل معادلات الشغل الخاصة بطاقة ماء التربة لاختيار المتغيرات غير المعتمدة . والتي لا يحصل لها تداخل (العوامل تكون منفصلة على اساس معادلة حاصل الجمع) ، تظهر هذه الصعوبات من طبيعة القوى المتدخلة بين الماء والجزء الصلب (متضمنة الاصداص ، الابروات المتداولة وتأثير الخاصية الشعرية) .

الاختلاف في الطاقة الكيميائية بين الماء في التربة والماء التي عند نفس درجة الحرارة يطلق عليها بجهد ماء التربة (طاقة ماء التربة) (Taylar and Slatyer 1960). وعليه فالطاقة الكلية تتضمن طاقة الجذب الأرضي ، طاقة الضغط ، طاقة الشد وطاقة الضغط الأرضوري .

٤ - طاقة الجذب الأرضي (جهد الجاذبية)

كل جسم على سطح الأرض يتجلب إلى ناحية مركز الأرض بواسطة قوة الجاذبية والتي تساوي وزن الجسم ، وإن هذا الوزن يتحول عبارة عن حاصل ضرب كثافة الجسم بقوة التموج (الجذب الناتج عن التعجيل). لرفع الجسم ضد الجذب ، يجب بذلك شغل وهذا الشغل يخزن من قبل الجسم المرفوع عمل هيئة الطاقة الكامنة للجذب الأرضي ، وكمية الطاقة تعتمد على وضع الجسم في مجال قوة الجذب .

جهد الجاذبية ماء التربة عند إيه نقطة يقدر بواسطة مستوى النقطة نسبة إلى الرفع الاعتراضي للنقطة القياسية (المستوى القياسي). يمكن اختيار النقطة القياسية في موقع معين ضمن التربة ، وقد تكون تحت سطح التربة في موقع يختار لهذا الغرض ، ونتيجة لذلك فجهد الجاذبية يكون دائماً موجباً أو سالباً أو صفرأ . عند ارتفاع مقداره Z فوق النقطة القياسية (المستوى القياسي) ، فجهد الجاذبية ϕ لكتلة معينة من الماء (m) تشغله مقداره (Z) واستاد أعلى تعريف جهد ماء التربة فأنها تكون متساوية $Z \cdot \rho \cdot g = m \cdot g \cdot Z = \phi$

حيث أن ρ هي كثافة الماء g هي التموج الناتج عن الجذب الأرضي ، وطبقاً لذلك وعلى أساس الطاقة الكامنة الكلية وحدة كتلة ، فإن جهد الجاذبية يكون متساوياً إلى

$$\phi = \rho \cdot g \cdot Z$$

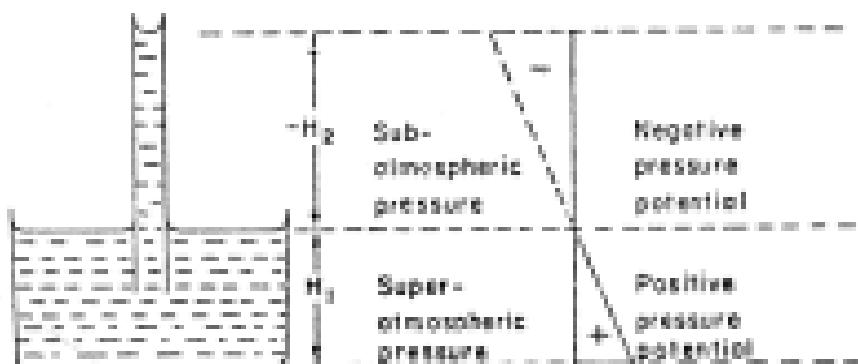
وعل أساس الطاقة الكامنة الكلية وحدة حجم ، فإن جهد الجاذبية يكون متساوياً إلى

$$\phi = \rho \cdot g \cdot Z$$

وبهذا نلاحظ بأن جهد الجاذبية يكون غير معتمد على الظروف الكيميائية وضغط ماء التربة ، لكنه يعتمد فقط على المستوى النسبي والذي يحدد من قبل الباحث .

٥- طاقة الضغط (جهد الضغط)

عندما يكون ضغط ماء التربة الساكن أكبر من الضغط الجوي ، فجهد الضغط بعد موجيا ، وعندما يكون ضغط ماء التربة الساكن أقل من الضغط الجوي ، فجهد الضغط يكون سالبا . (الضغط الثانوي عادة ما يُعرف بالشد أو السحب) . فالماء تحت السطح الحرّة يكون عند جهد الضغط الموجب في حين يكون الماء عند مثل هذا السطح ذو جهد ضغط مساوياً للصفر ، والماء عند سحبه خلال الأنابيب الشعري فوق ذلك السطح يكون مت雪花ً بجهد الضغط السالب ، وهذه الامثليات موضحة في الشكل (٢-٥) .



شكل (٢-٥) الضغط الجوي والثانوي تحت وفوق السطح الحرّة .

جهد الضغط الموجب الذي يحدث تحت مستوى الماء الحرّي يطلق عليه جهد نسبة الغمر (Ross ، ١٩٦٦) . ضغط الماء الساكن P نسبة إلى الضغط الجوي يكون

$$\psi_p = \frac{P}{P_0}$$

حيث أن h تمثل عمق أو ارتفاع الغمر تحت سطح الماء الحر (يطلق عليه ارتفاع مضغاط السوائل) ، وعليه فالطاقة الكامنة لهذا الماء تكون

$$\psi_E = pdv$$

وعليه ، جهد نسبة الغمر تؤخذ على أساس الطاقة الكامنة لكل وحدة حجم

$$\psi_p = \psi_E = \psi_m$$

غالباً ما يطلق على جهد الضغط السالب « بالجهد الشعري » وحديثاً اطلق عليه « جهد الشد » والذي يُعرف بأنه مقياس الضغط السالب نسبة إلى ضغط الغاز المخارجي لـ الماء

التربة والتي عندها يكون المحلول متأتلاً في مكوناته مع محلول التربة لغرض الوصول إلى حالة التعادل خلال الغشاء السامي مع الماء في التربة.

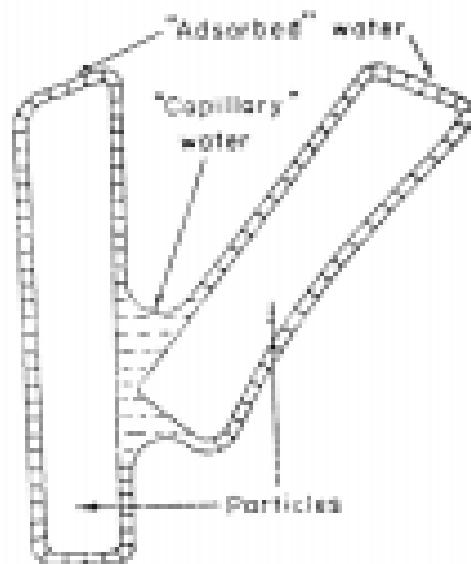
هذا الجهد للأ تربة ناتج من القوة الشعرية وقوة الأدمصاص (قوة المسك) طبقاً لمبكل التربة ، وهذه القوى تجذب وترتبط الماء في التربة وتختفي الطاقة الكامنة.

الخاصة الشعرية ناتجة عن الشد السطحي للماء وزاوية التلامس مع الدقائق الصلبة ، وفي النظام غير المشبع للتربة (الأطوار الثلاثة) السطح الحدب يبتعد المعادلة الشعرية .

$$P_0 - P_e = \Delta P = \gamma \left(\frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} \right)$$

حيث أن P_0 هي الضغط الجوي ، والتي يعتمد على أساس أنه صفر ، P_e يمثل ضغط الماء التربة والذي يكون أصغر من الضغط الجوي ، ΔP تمثل نقصان الضغط Pressure deficit أو الضغط الثانوي للأ تربة ، γ هي الشد السطحي للماء ، R_1, R_2 يمثلان نصف قطر التعر و التجدب.

وعندما تكون التربة مشابهة إلى الآتوب الشعري ، فمعادلة الخصية الشعرية ربما توصف جهد الضغط السالب أو الشد إلى نصف قطر سام التربة والتي عندها سطح التجدب يكون موجوداً ، فضلاً عن ذلك فالترية تظهر خاصية المسك التي تكون خلاف التبع على سطح دقيقة التربة وهذه الميكانيكية موضحة في الشكل (٣-٥). إن وجود الماء على هيئة خباء وفقاً عن أنه تحت سطح مفتر يكون مهماً في الترب الطينية وتحت شد عالي ، حيث يكون متاثراً بواسطة طبقة الشحنة الكهربائية المزدوجة وكذلك وجودها في الترب الرملية يكون الأدمصاص (قوة المسك) غير مهم نسبياً وإن تأثير الخصية الشعرية تكون مائدة . بصورة عامة ، جهد الضغط السالب يبتعد من تأثير الربط الميكانيكي ولا يمكن فصلها ، ويسبب الخصية الشعرية تكون عند حالة التعادل الداخلي مع الأدمصاص (الأسالك) ولا يمكن لأحد هنا أن يحدث تأثيراً بدون الآخر . وعليه المصطلح القديم «طاقة التربة» «الجهد الشعري» يكون غير كافٍ والمصطلح الجديد «جهد الشد» والتأثير الكلي الناتج من جذب الماء إلى جميع جسم التربة بضمنها السام وسطح الدقائق مجتمعاً.



شكل (٤ - ٣) الماء في التربة غير المشبعة موضحاً إما الشعري والملعص والذي يوضع جهد الشد.

بعض فizyاتلوا التربة يلجنون لفصل جهد الضغط الموجب عن جهد الشد بالافتراض ان الحدين غير متزايدين ، وطبقاً لذلك فـان التربة ربما يظهر الجهدان . ان التربة غير المشبعة ليس لها جهد ضغط ، ويكون جهد الشد سائداً والذي يعبر عنه بوحدة الضغط السالب ، وهذه الظاهرة تستغل في التعبير عن رطوبة المقد الداخلي في الحقل بمعنطح مفرد للطاقة عند اتساعها من نطاق الترطيب أو التشيع الى النطاق غير المشبع تحت او فوق مستوى الماء الجوي . ان العامل الاكسافي الذي يؤثر على ضغط ماء التربة هو اعاقه الهواء ، ويمكن اهمال تأثير هذا العامل عند ثبات الضغط الجوي ، في التغير يمكن تطبيق ضغط الهواء لتعزيز ضغط ماء التربة ، وعليه يطلق على هذا التأثير بجهد الهواء Pneumatic Potential وفي التربة غير المشبعة يكون جهد الضغط مساوياً الى حاصل جمع جهد الشد وجهد الهواء .

عند غياب المذاب (الطور السائل وتطور بخار الماء) في الوسط المائي غير المشبع ، وعند حالة التعادل فالرطوبة النسبية يمكن تحديدها في العلاقة $h = \exp(\frac{-\ln(\text{RH})}{RT})$ حيث ان h مثل الرطوبة النسبية و R ثابت الغازات لبخار الماء و T هي الحرارة المطلقة .

٦- الجهد الأزموزي

إن وجود المذيبات في ماء التربة تؤثر على الخصائص الترموديناميكية وتؤدي إلى خفض جهد الطاقة ، حيث أن المذيب يؤدي إلى خفض الضغط البخاري لماء التربة ، ولا تؤثر هذه الظاهرة معنويًا على كثافة السائل المتذبذب وظا دور كبير عند وجود الأغشية النفاذه أو الجدار النفاذه الذي يسمح للاء بالانتقال أكثر من الملع . إن تأثير الظاهرة الأزموزية يكون منهاً في التداخل بين جذور النبات والتربة فضلاً عن عملية انتشار البخار.

ويمكن حساب الجهد الأزموزي بتطبيق المعادلة الآتية : $\psi_0 = -mRT$ حيث m نomial تركيز الأملاح بوحدة (مول / سم^٣) ، R هي ثابت الغازات (٨٢ بار سم^٣ / مول ، درجة مطلقة . أو ٠٠٨٢١ جو. لتر / مول. درجة مطلقة) ، T هي درجة الحرارة المطلقة بقياس كلفن .

٧- التعبير الكلي لجهد ماء التربة

يمكن التعبير عن جهد ماء التربة فيزيائيًا بأحدى الطرق الآتية :

١- الطاقة لكل وحدة كتلة :

وهذه الطريقة غالباً ما تستعمل للتعبير عن وحدة الجهد ، والوحدة المستخدمة هي وحدة الأرك لكل غرام أو وحدة الجول لكل كغم ، كما موضح في الصيغة الرياضية الآتية : الطاقة - الشغل = القوة × المسافة = الكتلة × التموجل الأرضي × المسافة وطالما أن التعبير يشمل الطاقة لكل وحدة كتلة

$$\frac{\text{الكتلة} \times \text{التموجل الأرضي} \times \text{المسافة}}{\text{الكتلة}} = \frac{\text{التموجل الأرضي} \times \text{المسافة} = \text{سم}/\text{ن}^2 \times \text{سم}}{\text{ن}^2/\text{ن}^2 = \text{الارك}/\text{غم}}$$

٤ - الطاقة لكل وحدة حجم

يسbib ان الماء غير قابل للانضغاط ، غالباً ما تكون كثافته غير مماثلة على الجهد ، وعليه ، هنالك نسبة مباشرة بين التعبير عن الجهد بوحدة الطاقة لكل وحدة كثافة والتعبير عنها بوحدة الطاقة لكل وحدة حجم . هذا التعبير عن الطاقة يعطي ابعاد وحدة الضغط (حيث يتم التعبير عن الطاقة بحاصل ضرب الضغط × الحجم) ، وطنطا فتية الطاقة الى الحجم تعطي وحدة الضغط) . هذه الوحدة تكون مكافئة لضغط والذى يقاس بوحدة الداين / سم² او البار . وكذلك جو . ان الابعاد الامامية تكون وحدة قوة لكل وحدة مساحة ، وهذا النوع من الوحدات يكون مناسباً للتعبير عن الجهد الازموزي وجهد الضغط ونادراً ما يستعمل للتعبير عن جهد الجاذبية . وريانياً يعبر عنها كالتالي :

$$\text{الكتلة} \times \text{التعجيل الأرضي} \times \text{المسافة}$$

$$= \text{طاقة لكل وحدة حجم} =$$

الحجم

$$= \text{الكتلة} \times \text{التعجيل الأرضي} \times \text{المسافة} = \text{غم} / \text{سم}^2 \times \text{سم} / \text{دقيقة} \times \text{سم}$$

$$= \text{غم} / \text{سم}^2$$

$$= \text{دابين} / \text{سم}^2$$

٥ - الطاقة لكل وحدة وزن (ضاغط مائي)

يمكن التعبير بوحدة ضغط الماء الساكن ، يمكن ايضاً ان نعبر بمحكافي الضاغط المائي والتي هي عبارة عن ارتفاع عمود السائل عند الضغط المعلوم (مثال ضغط واحد جو يكون مكافئاً لارتفاع عمود من الماء او الضاغط المائي لـ ١٠٣٣ سم او لعمود من الزريق بارتفاع ٧٦ سم) . هذه الطريقة تكون سهلة التعبير واكثر شيوعاً في الاستعمال عند مقارنتها بقية الطرق رياضياً يعبر عنها بالآتي :

$$\text{الكتلة} \times \text{التعجيل الأرضي} \times \text{المسافة}$$

$$= \text{طاقة لكل وحدة وزن} =$$

الوزن

$$\text{الكتلة} \times \text{التعجيل الأرضي} \times \text{المسافة}$$

$$= \text{الكتلة} \times \text{التعجيل الأرضي}$$

$$= \text{المسافة} = \text{سم}$$

الجدول الآتي يبين طريقة التحويل من وحدة إلى أخرى لغرض التعبير عن جهد ماء الترية :

جدول (٥ - ١) تحويل وحدات جهد ماء الترية

| الوحدة المعطاة | الوحدة المرغوبة | يضرب العدد الأول × هذا العدد |
|-----------------|-----------------|---|
| الطاقة / الوزن | الطاقة / الكتلة | الكتلة / الوزن = ١ / التمثيل الأرضي |
| الطاقة / الحجم | الطاقة / الكتلة | الكتلة / الحجم = الكتلة |
| الطاقة / الكتلة | الطاقة / الوزن | الوزن / الكتلة = التمثيل الأرضي |
| الطاقة / الحجم | الطاقة / الوزن | الوزن / الحجم = الوزن / الكتلة = الكتلة / الحجم |
| الطاقة / الوزن | الطاقة / الحجم | الحجم / الوزن = ١ / (الكتلة × التمثيل) |
| الطاقة / الكتلة | الطاقة / الحجم | الحجم / الكتلة = ١ / الكتلة |

$$\text{علمًا أن البار الواحد} = ٦٠٠ \text{ دين} / \text{سم}^2 = ٦٠٢٢ \text{ سم من الماء}$$

$$\text{واحد جو} = ١٠٤٣ \text{ بار} = ١٠٣٣ \text{ سم من الماء}$$

وعليه ، فلن الخصائص الاعتراضية للتعبير عن حالة الماء بمصطلح جهد الضاغط الكلي أو جهد الضاغط المجازية او جهد الضاغط والتي دائمًا يعبر عنها بوحدة المتغير، وبطبيعة ذلك فان

$$\psi_1 + \psi_2 = \psi$$

يمكن كتابتها على صورة الضاغط او الشحنة (head)، فعلاقة الضاغط الكلي تكون

$$H = H_1 + H_2$$

حيث ان H_1 تمثل شحنة المجازية ، H_2 هي شحنة الضغط ، H جهد الشحنة الكلية.

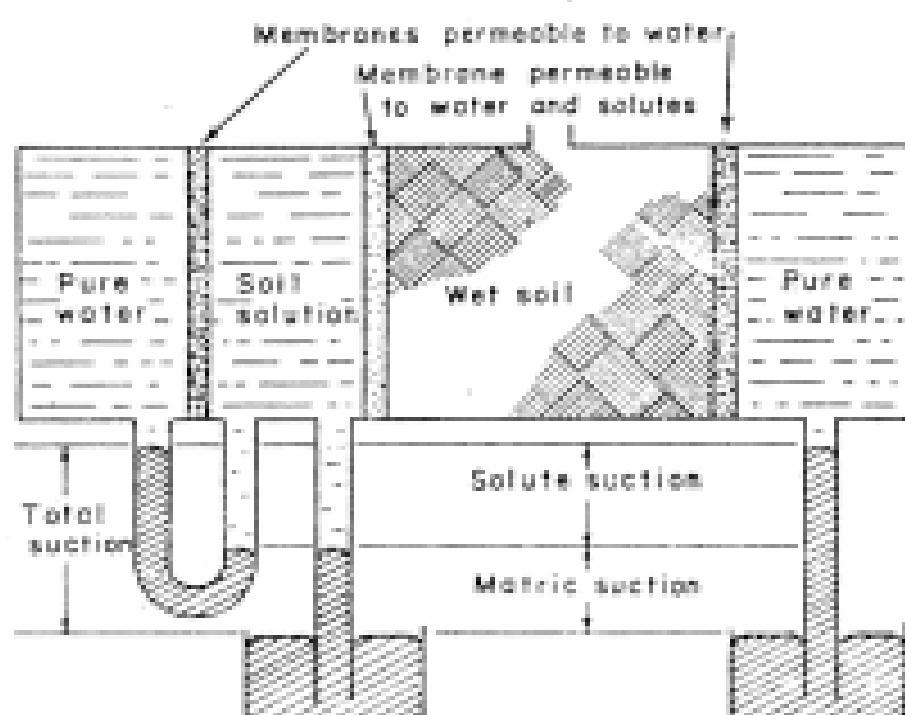
تند التعبير عن جهد الضغط السالب ماء الترية بامضلاع مكافئ لشحنة مائية او ضاغط مائي يجب ربطها بحقيقة ان هذه الشحنة او الضاغط ربما يكون (١٠٠٠٠ سم) او (١٠٠٠٠٠ سم) من الماء . وتجرب مثل هذه الارقام الكبيرة اقترح Schofield

(١٩٣٥) استخدام اصطلاح PF الذي يمكن تعريفه بأنه اللوغاريتم المالي لشحنة الضغط (الشد او السحب) بوحدة سم من الماء. إن الـ PF للرقم واحد تمثل شحنة الشد لـ ١٠ سم من الماء ، وإن الـ PF للرقم ٢ تمثل شحنة الشد لـ ١٠٠ سم من الماء وهكذا. إن استخدام الطرق المختلفة للتعبير عن جهد ماء التربة يمكن أن تكون حيرة بعض المبتدئين في حل المسائل المتعلقة بالجهد. لذلك يجبفهم بأن هذه الطرق المتراوحة في التعبير تكون متكافئة في الحقيقة ، وكل طريقة تعبير يمكن أن تترجم بصورة مباشرة إلى أي من الطرق الأخرى فعند استعمال ψ تمثل الجهد بوحدة الطاقة لكل وحدة كتلة ، وإن الجهد على أساس الضغط وشحنة الجهد يتمثلان بـ P و H على التوالي ، فإن

$$\psi = \frac{P}{\rho_w g}$$

$$H = \frac{P}{\rho_w g} = \frac{\psi}{g}$$

وعند استخدام اصطلاح "الشد" او السحب على أساس الجهد المالي فيمكن استخدامها بدلاً من وضع الاشارة السالبة او بالعكس لوصف ضغط ماء التربة ، وبعد الكلام عن الجهد الأزموزي او جهد الشد باشارة موجبة ، وهذين النوعين من الجهد بصورة مجتمعة او منفصلة موضحه في الشكل (٤ - ٤).



شكل (٤ - ٤) نظام التمدد ، جهد الشد ، والجهد الأزموزي لقائم التربة (من Richards ، ١٩٣٥).