

١١ خواص التربة الكيميائية -١-

تكون من :-

١) الطور الصلب :- جسيمات مدمية ناتجة عن تفتت وتكسير الصخور والحصن وجسيمات عضوية من تحلل المادة العضوية

نسبة الجزء المدمي ٩٥%

نسبة الجزء العضوي ٥%

٢) الطور السائل :- عبارة عن الماء الأرضي مذاب فيه

العناصر الغذائية Soil Solution

٣) الطور الغازي :- عبارة عن الهواء الموجود في التربة

ويكون نفس الهواء في الغلاف الجوي ويكون فيه

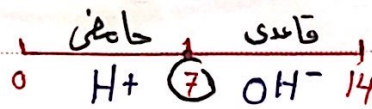
زيادة في CO_2 ونقص في O_2

* الذي يسمح بالغازات والماء والمواد العضوية " لأن جسم التربة جسم مسامي يسمح بوجود ٣ أطوار في التربة

* الخواص الكيميائية للتربة :-

١) رقم حموضة التربة PH :-

عبارة عن اللوغاريتم السالب لتركيز أيون H^+ النشط في محلول التربة



نقطة التعادل
تكون بها
التربة لموزجيه

* أنواع حموضة التربة :-

١) النشطة :- تركيز أيون الهيدروجين الموجود في محلول التربة

٢) الكامنة :- تركيز أيون الهيدروجين الموجود على أسطح الأدمصاص

← PH التربة :-

• يؤثر على امتصاص العناصر الغذائية

← ارتفاع رقم PH :-

OH⁻ ← ترسيب العناصر الغذائية

* أي هيدروكسيد لأي عنصريكون حسب الذوبان

← انخفاض PH :-

يكون فيه زيادة في (H⁺) إذا كانت توجد بالتربة عنفر موجب يأتي H⁺ ليحل محله وبالتالي من يسهل غدار

← رقم حموضة التربة :- PH ارضي الجبر من 7 "قلوية"

* أي ارضي بها mg, Ca (القواعد الأرضية)

* الاراض الممطرة والرطبة والاستوائية الـ PH أقل من 7

* في المناطق الجافة او الشبه جافة يكون الـ PH الجبر من 7

← العوامل التي تؤثر على PH التربة :-

① الأمطار " خصوصاً الأمطار الحامضية "

② الأسمدة > قاعدية

③ الموارد المائية : نفق فالـ PH تنبع من التربة

④ مياه الري ← مياه الترع والينابيع "متعادلة"

← الآبار والمياه الجوفية " حامضية وقاعدية "

← حل مشاكل ارتفاع رقم PH :-

① إضافة السماد ذات تأثير حامض مثل أسمدة "سلفات النشادر"

② إضافة الجبس الزراعي $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

③ إضافة محسنات التربة المائية مثل "الكوموست"



يخفض رقم
PH

الموضوع :

التاريخ: / /

③ اضافة الأحماض مع مياه الري مثل حامض النيتريك



فوسفور

كبريت

* حل مشاكل انخفاض الـ PH عكس حل مشاكل ارتفاع الـ PH *