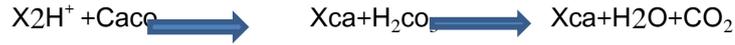


المحاضرة العاشرة

برنامج استصلاح الترب الحامضة

تستخدم مواد تحتوي على الكالسيوم لها قابلية للذوبان في الوسط الحامضي مثل كربونات الكالسيوم هيدروكسيد الكالسيوم ا ليوريا كربونات الكالسيوم هي الاكثر الاستخدام من جهة نظر كيمياء التربة يعتبر الكالسيوم احسن وسيلة للسيطرة على حموضة التربة حيث عند اضافة كربونات الكالسيوم التربة الحامضية تجري التفاعلات حسب التبادل (تفاعلات التبادل الكتيوني (تالية)



راسب

حيث تلاحظ استبدال ايونات (H) و (Al) ب (Ca) ذات تاثير ايجابي على صفات التربة و نمو النبات النتائج للتفاعلات حامض كاربونيك و الذي يتحلل الى غاز CO₂ والماء

وان غاز CO₂ ان اضافة الكلس لا يشجع معقد التبادل بكالسيوم فقط وانما يحرر ايونات الهيدروكسيد التي ترف قيم ال PH وتعتبر هذه الخطوة وهي الخطوة الرئيسية في استصلاح هذه الترب وكما في التفاعل التالي



متطلبات الكلس:

وهي كمية الكلس الازم اضافتها للترب الحامضة لرفع قيم PH لها للحد الذي يتحملة المحصول المواد زراعتها في الترب المستصلحة لان المحاصيل تختلف في درجة تحملها لPH

كمية الكلس الازم اضافة الى التربة تعتمد ايضا على تقليل ذات علامة بصفات التربة نفسها منها :

1-محتوى التربة من الطين

2-نوع معدن الطين

3-محتوى التربة من ON

هذه العوامل تمثلها صفة واحدة وهي السعة التنظيمية للتربة

كمية الكلس الواجب اضافتها تعتمد على عاملين اساسين هما:

1-ال PH المطلوبة

2-السعة التنظيمية للتربة

التربة الرملية فقيرة ب(OM) فتكون ذلك سعة تنظيمية واطئة اما الترب الطينية وهي عينة (OM) فا لسعة تنظيمية عالية

الترب الرملية تحتاج الى كلس اقل من الترب الطينية

التربة الرملية فقيرة ب(OM) فتكون ذات سعة تنظيمية واطئة اما الترب الطينية وهي غنية(OM) فا لسعة التنظيمية عالية

التربة الرملية تحتاج الى كلس اقل من التربة الطينية

لا توجد معادلة او صيغة شاملة لحساب متطلبين الكلس وانما هناك صيغ و اجتهادات عديدة منها ما اقترحه علماء الروس حيث اقترحوا الصيغة التالية لحساب الكلس

$$PCaCO_3 = H * 5h * d$$

PCaCO₃: متطلبات الكلس (طن اهكتار)

H: مقدار الحموضة الهيدروليكسية(كلية). خلال صوديوم

5:معامل لتحليل الكلس من ملي مكافا\100غم تربة الى (طن اهكتار)وكذلك لتحويل وحدات العوامل الاخرى (طن اهكتار)

h: عمق التربة المطلوب استصلاحها(م)

d: كثافة المظهرية

طبقا لمفهم الحموضة الهيدرو ليكسية فان كمية الكلس الازم اضافتها يجب ان ترفع PHالى(8.2)(1عيارى من خلال الصوديوم)

اعتقدالعالم Orlov, 1985

ان استخدام الحموضة الهيدرو ليكسية هنا غير وارد لانه من الناحية الواقعية تحتاج الى رفع قيم الPH(6-7.5).وهي ملائمة لا غلب المحاصيل وليس الى (8.2) وايضا يعتقد هذة الباحث عند تقرير هذه الحموضة مختبريا يتم بواسطة معاملة الترب ب (اعيارى)من خلال الصوديوم وتكون في ظروف مثالية بينما في "الحقل لا تتوفر هذه الظروف المثالية"

لتحقيق الاستصلاح الناجح والكمال لهذه الاراضي وادارتها بشكل مناسب لتحقيق(نجاحية عالية فيها يجب الاخذ باأمور و الملاحظات التالية)

1- ضرورة استخدام صفة التحمل للحموضة في اختيار المحاصيل الزراعية عند استزراع الترب الحامضة خلال مراحل الاستصلاح المختلفة وحسب درجة التفاعل المتحققة في كل مرحلة

1- ضرورة اجراء تحليل تربة دوريا على عمق (20-30)سم وذلك كل (2-3)سنة لتقدير درجة تفاعل التربة باهدف الغسل عن مدى فعالية كفاءة اضافة الكلس في الاستصلاح

- 2- يجب ان يكون الرطوبة كافية لزوبان الكلس وانتشار وحركة الايونات Ca والOH خلال حسم التربة وكذلك حدوث تفاعلات الكيميائية بين الكلس و التربة
- 3- المواد الكلسية المطحونة جدا (بالرغم من ان الطحن يكلف كثيرا) تكون ذات فعالية وكفاءة اعلى في الاستصلاح با لمقارنة مع المواد الكلسية ذات حبيبات الخشنة