

مقرر كيمياء التربة العملي

الأستاذ المساعد نوال عيسى عاشور

قسم علوم التربة والموارد المائية

كلية الزراعة

جامعة البصرة

البصرة

العراق

Nawalessa1959@gmail.com



في المحاضره السابقه تكلمنا عن
أهمية دراسة درجة تفاعل التربيه
وطرق قياسه والعوامل المؤثره عليه

في محاضرة اليوم سوف نتكلم عن
طريقة العمل المختبري لقياس درجة تفاعل التربيه (pH)



طريقة العمل المختبري لقياس درجة تفاعل التربيه

يقسم الطلبة الى ثلاث مجاميع وتقوم كل مجموعه بدراسة واحد من العوامل المؤثره على قيمة pH الترب وكالاتي

المجموعه الأولى :-

تقوم هذه المجموعه بدراسة تأثير نوع الملح على قيمة pH الترب وذلك بقياس الـ pH في راشح التربه المحضر بنسبة (1:5 تربيه : محلول) وبأستخدام

أ - الماء المقطر

ب - محلول 0.01 مولاري كلوريد البوتاسيوم

ج - محلول 0.01 مولاري كلوريد الكالسيوم



المجموعه الثانيه :-

تقوم هذه المجموعه بدراسة تأثير التخفيف والمعلق على قيمة pH التربه وذلك بقياس الـ pH في معلق التربه المحضر بنسبه

أ- 1:2 ب- 5:1 ج- 10:1 تربه : ماء مقطر

وبعد ذلك يرشح الخليط من خلال ورق ترشيح وقياس الـ pH في الراشح .



المجموعه الثالثه :-

تقوم هذه المجموعه بدراسة تأثير تركيز الملح على قيمة pH التربيه وذلك بقياس الـ pH في رشح التربيه المحضر بنسبه (1:5 تربيه : محلول) وبأستخدام التراكيذ الملحيه التاليه

1- 0.01 مولاري كلوريد البوتاسيوم

2- 0.05 مولاري كلوريد البوتاسيوم

3- 0.25 مولاري كلوريد البوتاسيوم



الخلاصه

تطرقنا في هذه المحاضره الى
طريقة العمل المختبري لقياس درجة
تفاعل التربه pH



الأختبار

