



يتكون الإمتحان من ورقة واحدة  
أجب عن الأسئلة التالية:-

السؤال الأول: اذكر مفهوم كلا من:- (٥ درجات)

- ١- % للتشبع    ٢- المنحني القياسي    ٣- مستخلص التربة    ٤- التحليل الميكانيكي للتربة    ٥- pH Soil

السؤال الثاني : اذكر :- (١٠ درجات)

- ١- شروط عمل عجينة التربة المشبعة؟  
 ٢- الاماكن غير المرغوبأخذ عينات التربة منها؟  
 ٤- أهمية تحليل التربة والنبات؟

٣- الشروط الواجب مراعاتها عندأخذ العينة النباتية؟

٥- طرق هضم العينة النباتية؟

السؤال الثالث: (١٥ درجة)

- ١- وضح بالرسم القوي التي تمسك بها الأغشية المائية معبرا عنها بالضغط الجوي؟  
 ٢- كيف يمكنك تحضير منحني قياسي لعنصر Na بحيث يكون محلول القياسي  $1000 \text{ ppm}$  ومنه كيف يتم عمل التركيزات المتدرجة صفر،  $٢٠$ ،  $١٠$  ppm اذا علمت ان الاوزان الذرية  $Na=23 \& Cl=35.5$  & أحجام الدوارق المستخدمة لتر –  $٥٠$  مل؟

- ٣- معظم الكيماءيات المستخدمة في طريقة هضم التربة لتقدير العناصر الثقيلة شديدة الخطورة وبالتالي يجب عمل الاحتياطات الكاملة لتجنب هذه المخاطر. ووضح في جدول أهم هذه المخاطر – الاحتياطات الممكنة لتجنبها؟

السؤال الرابع: أ- ضع علامة ( ✓ ) أو ( ✗ ) أمام العبارات التالية:- (٨ درجات)

- ١- ( ) يتفاعل أنيون الكلوريد مع  $AgNO_3$  ويعطي راسب جلدي من كرومات الفضة.  
 ٢- ( ) يتغير لون دليل ph th من أحمر الى أزرق خالي من الظلال الحمراء عند تقدير الكربونات.  
 ٣- ( ) يستخدم كلوريد القصديروروز كعامل مختزل عند تقدير الفوسفور الصالح بالتربة.  
 ٤- ( ) يتم استقبال الامونيا الناتجة من جهاز ميكروكلداهل في حمض البوريك الازرق اللون عند تقدير N.

ب- تم قياس التوصيل الكهربائي لعينة مستخلص مائي للتربة عند درجة  $٢٥$  م فكانت قيمته  $٤,٢ \text{ dS/m}$ . احسب محتوى التربة من الاملاح بال ملي ملوكافي/لتر & ppm ؟

السؤال الخامس: أ- علل العبارات الآتية:- (٩ درجات)

- ١- الهدف من استخدام ملعقة فحم نشط مع مستخلص التربة عند تقدير الفوسفور الصالح؟  
 ٢- استخدام سبيكة الديفاردا وحمض السلفاميک عند تقدير النيتروجين الصالح بالتربة؟  
 ٣- استخدام فلتر في جهاز Flame photometer المستخدم لتقدير K – Na في التربة والنبات؟

ب- اذكر الفكرة الاساسية لكلا من:- (٣ درجات)

- ١- تقدير العناصر الصغرى الصالحة بالتربة؟

السؤال السادس: احسب:- (١٠ درجات)

- ١- محتوى التربة من الفوسفور بالمليجرام/كجم وحالة خصوبتها وتوصياتك اذا علمت ان المستخلص الناتج من ما يعادل  $٥$  جم تربة جافة تماما في  $١٠٠$  مل محلول بيكربونات الصوديوم استخدم منه  $١٠$  مل في دورق معياري سعة  $٥٠$  مل لتكوين المعقد الازرق الذي كانت قراءة الجهاز له  $٠,٨$  والتركيز المقابل على المنحني القياسي  $٤,٠٠$  جزء/مليون ؟

٢- % للرطوبة الایجروسكوبية ثم استنتاج قوام تقريري للتربة اذا حصلت على البيانات التالية:-

أ- وزن البوتنقة فارغة =  $٢٠,٥٥$  جم      ب- وزن البوتنقة+العينة جافة هوائي =  $٣٨,٩١$  جم

ج- وزن البوتنقة+العينة بعد التجفيف =  $٣٧,٤٥$  جم

مع أطيب الأمنيات بالتوفيق والنجاح،،،،،،

لجنة وضع الأسئلة

د/ دينا عبد الرحيم غازي

أ.د/ أيمن محمد الغمري