

KEMIJSKE ANALIZE TAL

DOLOČANJE KOLIČINE ORGANSKE SNOVI V TLEH

Določevanje deleža organske snovi v tleh je zapleten postopek, približno oceno dobimo na podlagi izgube pri žarenju. Paziti moramo, da vzorec ne vsebuje drobcev karbonatnih kamnin.

REAKCIJA TAL

Reakcija je ena najpomembnejših talnih lastnosti. Številne rastlinske vrste uspevajo samo v določenem območju reakcije tal. Odvisna je od vrste matične kamnine - na karbonatnih kamninah je reakcija višja kot na nekarbonatnih, ter od vrste in stopnje razkroja organske snovi v tleh. V Sloveniji v splošnem prevladuje kislja reakcija tal, zato pogosto uporabljamo kar izraz kislost tal. Natančnejše podatke o reakciji tal dobimo z merjenjem, vendar lahko tudi v naravi po nekaterih rastlinah sklepamo na kislost tal. Rastline, značilne za kislja tla so npr. borovnica, brusnica, rebrenjača in druge. Večina kmetijskih rastlin uspeva le v nevtralnih do slabo kisljih tleh. Kmetijci zato kislim tlem (običajno pod pH 6,5) dodajajo kalcij, čemur pravimo apnenje tal. V tleh ločimo: - aktivno kislost, ki jo povzročajo H⁺ ioni disocirani v talni raztopini. Tla razdelimo glede na reakcijo tal na

slabo alkalna	pH 8,0 - 7,1
nevtralna	pH 7,0
slabo kislja	pH 6,9 - 6,0
kislja	pH 5,9 - 5,0
močno kislja	pH 4,9 - 4,0
zelo močno kislja	pH pod 4,0

Če imaš analizo pa Al metodi potem pogledaš vrednost ki so jo izmerili v analizi (gledaš podatek za mg/100g tal iste enote kot je tudi tam v tabeli) to vrednost uvrstiš v tisto tabelo in vidiš v kateri razred preskrbljenosti spada.

ZA KALIJ

kot prvo si rečeš glede vrste tal; recimo težka tla in tako gledaš tretji zadnji stolpec in potem tisto cifro iz analize uvrstiš v razred založenosti.

V kolikor spada v razred:

A dodaš vsako leto 40-60 kg in pomnožiš s 5--->torej 200-300 kg kar vpišeš v deficit.

v B dodaš vsako leto 20-30---->100-150 vpišeš v deficit

v C je deficit 0

V D pa v deficit vpišeš negativno vrednost polovice odvzema

V E pa v deficit vpišeš negativno vrednost celotnega odvzema (greš v gnojilni načrt pogledat kolikšen je odvzem)

ZA FOSFOR je princip enaki samo da so tiste vrednosti malo manjše

A=150-250

B=100-150

C=0

D=-1/2 odvzema

E=-odvzem

Za primer analize EUF iz ormoža: za P in K moreš kot prvo delit vrednost iz analize in sicer frakcija 2 deljeno frakcija 1 in tako dobiš nek koeficient. Tam v tistem dokumentu v literaturi je isto tabela vendar glede na različni koeficient ki ga dobiš s tem deljenjem. Gledaš tisti stolpec v tabeli k kateremu vrednost je bližja. Da uvrstiš vrednost analize moreš obe frakciji sešteti. Povzeto: II/I=K, I+II=?, ? uvrstiš v razred. Ko veš razred preskrbljenosti je postopek enak kot pri al metodi kot sem napisal že zgoraj. Če je v C je deficit 0, če je v B je 20-30kg*5=100-150.....