

982/32

土壤的理化分析方法

叶 炳 等 編

科学出版社

土壤的理化分析方法

(根据中国科学院林业土壤研究所
土壤分析操作規程草案改編)

叶 炳 邱凤琼 高拯民 等編
謝萍若 沈善敏

科学出版社

1963

內容簡介

本书是根据中国科学院林业土壤研究所的土壤分析操作規程草案改編，主要是供土壤工作者了解土壤理化基本性质方面作参考。內容包括：土壤物理方面有机械組成、土壤比重、团聚体等測定；土壤化学方面有土壤代換性能、酸碱度、水浸提液、养分以及矿质全量分析等项目。測定方法的选择除苏联的经典法而外，并介绍了快速测定法；这些快速测定法可以适应于野外工作站定期观察土壤理化基本性质之用。

本书在此次印刷中，作者补充介绍了有关研究土壤特性所必要的一些项目，內容有：土壤容重测定，孔隙度計算，土壤氧化还原定位测定，活性鋁测定，游离 FeO_3 测定以及土壤与胶体磷酸以及附量的测定等。

本书可供有关科学硏究机关、土壤工作者、农学院、农业技术学校教学与自学的参考。

土壤的理化分析方法

叶 炳 邱凤琼 高拯民 等編
謝萍若 沈善敬

*

科学出版社出版 (北京朝陽門大街 117 号)
北京市书刊出版业营业登记证字第 061 号

中国科学院印刷厂印刷 新华书店总經售

*

1959 年 7 月第一版 书号：1813 字数：155,000
1963 年 12 月第三次印刷 开本：850×1168 1/32
(京) 9,901—12,400 印张：6 1/16

定价：0.80 元

本書編寫說明

本書編寫之前，曾先有土壤分析操作規程草案（油印本，林业土壤研究所內部資料），系1955年在学习苏联先进經驗与两年来实际工作經驗的基础上写成的。現在又經三年的实际工作，我們認為草案中绝大部分內容可以肯定；且自該草案印就以来，曾有不少单位來函索取。为了滿足农林业科学的研究与生产实践需要，目前国内自編的土壤分析法出版物不多，故将該草案經修改整理，以供有关方面工作参考。

本書內容中各項目測定方法的选择，绝大多数是采用苏联与我国目前常用的方法，并註明原作者的姓名，以供利用分析数据者参考。此外，本書也介紹本研究所新拟的方法，多系快速測定法，經具体工作中試用，認為良好。这些新方法的提出，希望土壤分析能更緊密地結合实际。目前苏联土壤学界与国际先进的土壤工作，皆設立野外定位觀察站；国内目前更是为了总结农民丰产經驗，在全国范围已普遍地設立工作点，而农民弟兄也很欢迎結合生产的土壤检定工作；所以方法的改进，使其能在野外簡單条件下进行分析，是土壤分析工作应注意的一方面。

我們主觀上希望本書能适应一般土壤工作者的要求，叙述力求結合一般化学水平的技术人員。每章先略述意义，而后測定原理、試剂配制及操作手續，比較易懂实用。关于矿物全量分析的經典法，考慮在李庆達等編“土壤分析法”一书中已有詳述，因此未重複編写；仅把本研究所的快速法加以介紹。

本書編寫过程，曾蒙中国科学院熊毅、侯光炯、李庆達諸先生及浙江农学院朱祖祥教授等的鼓励与帮助；并在宋达泉副所長直接指导下完成，謹此致謝。

參加本書拟定內容尚有本所土壤分析工作全体同志，并由陳甦燕同志繪制插圖。本書編寫限于水平，考慮不周与錯誤之处在所不免，我們恳切盼望讀者指出缺点，提出建議，冀得改进。

編者 1958年7月30日于沈阳

目 錄

本書編寫說明.....	(v)
I. 土壤分析實驗室工作須知	(1)
II. 分析前試樣的準備	(4)
III. 土壤水分的測定	(6)
IV. 土壤比重的測定	(8)
V. 土壤機械分析 I——吸管法	(9)
VI. 土壤機械分析 II——比重計法	(20)
VII. 砂土的機械分析——聯合法	(24)
VIII. 由機械分析吸管法的懸濁液中分離 < 1 微米的部分	(26)
IX. 土壤團聚體組成測定	(27)
X. 土壤微團聚體組成測定	(29)
XI. 土壤中腐殖質測定——I. B. 丘林法	(31)
XII. 腐殖質快速測定法——比色法	(36)
XIII. 土壤中碳酸鹽的測定——容量法	(38)
XIV. 土壤代換性能的測定	(42)
一、非碳酸鹽土壤的代換性能測定	(43)
(一) 代換性鈣鎂的測定——K. K. 盖德洛以茲法.....	(43)
(二) 代換性鈣鎂的快速測定法.....	(48)
(三) 代換性鹽基總量的測定——快速測定法.....	(51)
(四) 代換性氫及鋁的測定——A. B. 沙柯洛夫法.....	(52)
(五) 水解性酸度的測定——卡賓法.....	(54)
二、碳酸鹽土壤的代換性能測定	(56)
(一) 代換性鈣鎂總量的測定——П. В. 馬達諾夫,	
Л. М. 伏以金法.....	(56)
(二) 代換性鈉鉀的測定——M. M. 哥德林法.....	(57)
(三) 代換性鈉鉀的快速測定法.....	(60)

(四) 施石膏的砾土代換性鈉快速測定法	(62)
XV. 土壤 pH 值的測定	(64)
一、引言	(64)
二、pH 值的比色法測定	(67)
三、pH 值電位計測定法	(73)
四、pH 值電位滴定測定法	(81)
五、利用錫板或鎢板的電位計測定 pH	(82)
XVI. 土壤的水浸提液分析(可溶性鹽分分析)	(85)
一、分析意義與方法	(85)
二、水浸提液的獲得	(86)
三、蒸發殘渣量與灼燒殘渣量的測定	(86)
四、 Ca^{++} 与 Mg^{++} 的測定	(87)
五、鹽度的測定	(89)
六、 Cl^- 的測定	(91)
七、 SO_4^{2-} 的測定	(93)
八、 K^+ 与 Na^+ 的計算	(95)
九、土壤中殘存石膏含量的測定	(95)
十、水浸提液分析結果的記載與核算	(95)
十一、總鹽量的電導測定法	(96)
十二、水浸提液中 SiO_2 、 Fe^{+++} 及 Al^{+++} 的測定	(101)
XVII. 全量氮的測定——凱氏(Kjeldahl)法	(105)
XVIII. 全量氮微量法測定——И. В. 丘林法	(109)
XIX. 水解性氮的測定——И. В. 丘林法	(111)
XX. 氨態氮與硝酸態氮的測定	(113)
XXI. 全量氮與全量磷聯合測定法——試用經驗法	(116)
(附：比色法操作技術)	(118)
XXII. 全量磷野外約測法——F. 弗格爾(Fiegl)法	(123)
XXIII. 土壤中速效性磷(活性磷)的測定	(124)
一、測定意義	(124)
二、各種土類測定方法的選擇	(124)
三、灰化土中活性磷的測定——A. T. 吉爾散諾夫法	(125)
四、黑鈣土中活性磷的測定——特魯阿格(Tpyor)法	(127)

五、石灰性土壤中活性磷的測定——馬契金 (Мачигин) 法	(129)
六、紅壤中活性磷測定——阿列尼烏斯 (Аррениус) 法, Виуаа 修正法	(130)
XXIV. 全量鉀的測定——J. 劳伦斯-斯密斯法	(133)
XXV. 全量鉀与鈉火陷光度計測定	(137)
附:鈉的化学測定法	(140)
XXVI. 土壤中速效性鉀(活性鉀)的測定	(142)
一、測定意义	(142)
二、灰化土活性鉀的測定——Я. В. 別以夫法	(142)
三、黑鈣土活性鉀的測定——E. A. 布罗夫金娜法	(145)
四、石灰性土壤中速效性鉀的測定——Д. 古席諾夫、П. В. 普 罗达索夫法	(147)
XXVII. 土壤矿物全量分析——快速測定法	(150)
一、測定意义与快速測定法系統	(150)
二、熔融手續与 SiO_2 的測定	(151)
三、 R_2O_3 的測定	(153)
四、 P_2O_5 的測定——鉬藍比色法	(153)
五、 TiO_2 的測定—— H_2O_2 比色法	(154)
六、 Fe_2O_3 的測定——容量法	(155)
七、 MnO 的測定——比色法	(155)
八、 Al_2O_3 的計算	(156)
九、 CaO 与 MgO 的測定——EDTA 鈉盐容量法	(156)
增編部分	
一、土壤容重測定及孔隙度的計算	(158)
二、EDTA 容量法測定土壤吸收容量	(159)
三、土壤氧化还原电位的測定	(161)
四、活性鐵鋁的測定——吉爾散諾夫法	(163)
五、游离 Fe_2O_3 的測定——Tamm 法	(164)
六、5% KOH 浸提液中 SiO_2 与 Al_2O_3 的測定	(166)
七、土壤与胶体磷酸吸附量的測定	(168)
附 录	(170)
一、土壤分析中有关的計算与操作技术	(170)

二、簡寫符號对照表.....	(176)
三、常遇元素的原子量表(1947年).....	(177)
四、醋酸(CH_3COOH)水溶液的%，比重，g/l等值对查表.....	(178)
五、氫氧化銨(NH_4OH)水溶液的%，比重，g/l等值对查表.....	(180)
六、鹽酸(HCl)水溶液的%，比重，g/l等值对查表.....	(180)
七、硝酸(HNO_3)水溶液的%，比重，g/l等值对查表.....	(181)
八、硫酸(H_2SO_4)水溶液的%，比重，g/l等值对查表.....	(183)
主要參考文献	(185)

I. 土壤分析實驗室工作須知

一、工作制度(供參考)

1. 實驗室內必須整潔严肃，有條不紊。
2. 工作時必須严格遵守操作規程，不准无故擅自离开實驗室。
3. 工作人員必須对室內未发表的研究工作保密。實驗室內仪器及工具，不准私自拿走。
4. 工作人員不得在室內招待來客，室內不准攜帶食品。
5. 如必須在非工作時間进行工作，則應先得領導同意并應避免單人工作，以免发生危险时无法施救。
6. 值班人負責檢查室內安全、清潔、破損器材登記等事宜。
7. 珍貴精致仪器，推定专人負責保管，使用者應向保管人負責。
8. 遵守工作須知，作为工作的考績一部分。如有违犯工作須知条例而酿成事故者，得由領導上視情节輕重，分別予以必要的处分。

二、安全通則

1. 使用煤气时，必須注意胶皮管及灯的装置是否正常，有无漏气現象。
2. 煤气不用时必須关闭息灭，使用时不准远离，火柴棒勿任意乱擲。
3. 視火力需要选择各种煤气灯的使用，如本生灯、大头灯等皆各有特殊性能。
4. 在日光直接照射下，煤气灯火焰不明显，應特別注意。
5. 煤气与空气混合遇火，将引起爆炸，极为严重。当室內有煤

气臭味时，立即打开窗户，然后可用肥皂泡沫检查漏气所在，立即修理。

6. 凡久未使用的煤气管头，使用前应先检查。

7. 使用电热或电动器材时，应先检查电路接线是否正常，如220V或110V，然后才按上总电门，电热板上不宜放石棉，以免过热时损坏。

8. 每次操作前，应先尽量考虑并设法避免可能发生的危险。特殊操作应先请领导指示。

9. 废药、废液、废土或滤纸等，不准倒入水槽内，以免淤塞；应倒入瓦罐内，每天清除，不使积储。

10. 水槽经常保持清洁，水源不用时必须关妥，如发现水槽漏水或损坏时，立即报告总务人员，及时修理。

11. 凡器材损坏或有障碍时，应立即报告器材人员，及时修理。

12. 玻璃仪器使用后，必须干净，放置柜内固定位置。洗涤玻璃仪器，应按洗涤规则（见附录）。

13. 洗涤瓶必须每人自备，不准随便借用，以重卫生。

14. 配制或稀释有放热反应的试剂，如NaOH, KOH, 浓H₂SO₄等，必须在烧杯或烧瓶中进行，不得在量瓶或试剂瓶中进行。

15. 不准用烧杯、玻璃器皿等仪器，代作饮具。

16. 试剂瓶塞不准乱塞，瓶标签保持明显完整。

17. 使用玻璃管时，管口必须在火焰上烧成光润。当玻璃管和橡皮管连接时，预先涂水或涂其他润滑剂，以免破损手皮。

18. 使用吸管时，切勿将试液吸入口内，凡有挥发性或有毒试液应使用抽气泵进行吸取（或医用洗耳球代抽气泵）。

19. NaOH, KOH, Na₂CO₃等碱液不宜用玻塞，应用软木塞。

20. 遇有不易开启之瓶塞，应注意内储物的性质，与其他有经验的同志商议开启。

21. 搬运药瓶或试剂，切勿负荷过多，酿成意外，取玻瓶切勿仅提瓶颈，因瓶颈处玻璃易裂碎，应握瓶身，托住瓶底，尤其大型细口瓶，宜特别小心。

22. 強酸液不宜与氨液放在鄰近，有机溶剂如乙醚、酒精、苯、甲苯等以及其他易燃揮发性液体，应放置无火源之处。

23. 易爆炸的危险药品，勿放在室内，宜放在室外适当位置。

三、人身安全

1. 酸液损伤皮肤，应立即先用蒸馏水淋洗，再用稀 NaHCO_3 或 NH_4OH 淋洗，而后再用蒸馏水淋洗。倘皮肤已被烧坏，应用防毒护伤药膏塗伤口，并加包紮。

2. 碱液损伤皮肤，应先用蒸馏水淋洗，而后用硼酸或草酸液淋洗，复用蒸馏水淋洗。倘皮肤已被烧坏，同样应用防毒护伤药膏塗伤口并包紮。

3. 眼睛最宜小心，尽可能不使接触有刺激性的气体，尽可能勿把酸液或碱液溅泼。一般稀薄氯气对眼睛无损害，浓氯水万一不慎溅进眼睛时，应立即用大量蒸馏水淋洗，并繼續用稀的硼酸水淋洗，再用蒸馏水淋洗。当酸液或其它碱液侵入眼睛，也必须立即用大量蒸馏水淋洗。严重情况应赴医院治疗。

4. 倾倒試剂至量筒或試管中，最妥当的方法是把試管或量筒在开始时倾斜，可防止溅泼。切勿将量筒口或試管口对准旁人身体，以免試剂溅泼或化学反应猛烈产生混合液噴射，伤及自身或旁人身体。

II. 分析前試样的准备

土壤分析中多数采用风干土样：如机械分析、吸收容量、代換性盐基、酸硷度等。但有时也要求保持野外自然状态的土样：如团粒分析、土壤溶液等。采用原則是根据研究目的来决定的。因土样在潮湿的情况下，易受微生物羣的作用，引起生霉而改变了土样原来的理化性质；因而，在土壤分析中多数采用风干土样。风干的方法，将野外采集的土样，当天即应平舖在木板地面上，平舖的厚度約2厘米左右，并随时加以翻拌，可使加速风干均匀，大約經三、五昼夜即可风干完全。倘有大的土块，应于事前用手指将它捏碎，屋內必須干燥，通风良好，无水蒸汽或氯气以及尘埃的侵入。

土样风干后，用四分法分为二份。四分法的操作，最重要是先把土样混匀，否则所分的二份土样不一致。混匀后的土样平舖在光滑地面上舖成四方形，在四方形上沿对角綫划个十字，分为四块，取对角的二块作为一份，即得二份平均土样。取其一份研細作为化学分析用，另一份不經研細可作土壤结构測定用。

研磨土样的手續，必須严格遵守下列步驟。首先，在研磨之前，必須挑棄植物殘根及石砾，倘有鐵錳結核或石灰結核，也应除去。而后用木杵进行研磨，但不能用磁杵或鐵杵，因将使原始土粒打碎，将使机械分析失去意义。倘遇有粘重的盐土或硷土，可能形成坚硬的土块，不易研碎；則可用厚麻布作衬，用鐵杵来打碎，此法在不得已时可以通用，但不能直接用鐵杵捶土。把所有土样研細至能通过1毫米篩孔的篩子。应注意，必須将所有土样皆被研細通过1毫米篩孔，除非是石砾，可以挑棄。当測定腐殖質及全量分析等項目时，尚須再进行研細，至能通过0.25毫米的篩孔，而后进行测定。測定机械分析、代換性能、酸硷度，速效养分等項目，则概用通过1毫米篩孔的土样。

将研細后土样，用广口瓶盛装，瓶塞应具磨砂玻璃。并用标籤註明土样碼号与采样深度，以及土类名称，以备分析时作参考。

当测定各項目时，从小于1毫米的土样中称取所需数量的平均試样，其法是采用方格法。把土样平舖在玻璃板上或光滑紙上，土样平舖厚度为0.5厘米，再将其分割为 2.5×2.5 平方厘米的很多小方块，从每个小方块里用小勺或刮子取少量的土样，取时要尽可能在每小方块中取到底部，不是仅取表面。倘所取土样不够供分析用量，应重新混合后，再照上述方格法取出平均土样。

为了使方格法取样手續簡化，可以先备大約 35×25 平方厘米光滑的化学制品胶板两块，其中一块钻很多小孔，小孔直径約2—3毫米，小孔間距离約为2—3厘米；将多孔的胶板放在沒有孔的一块胶板上面，而后把試样平舖在多孔胶板表面上，平舖后把上层多孔胶板向上平提，则試样会在所有小孔中流下至下层沒有孔的胶板上，收集后即平均試样。倘所取試样太多，可以重复再进行一次。这样可比較用牛角勺从每一小方块中取样較方便且均匀。

用于测定腐殖質（土壤有机質，碳不在此例）及全量氮磷鉀的土样，还必須再进行研細，通过0.25毫米的篩孔。在研細以前，从1毫米的土样中取需要量的平均試样，应把殘留的微細草根在放大鏡下仔細地挑选除去，并应防止灰尘落到土壤試样中去。草根挑选除去以后，充分混匀，用瑪瑙研鉢研細至能通过0.25毫米篩孔。应注意，必須将所有土样尽皆研細通过0.25毫米篩孔，不宜殘留較大的土粒，或抛棄其中极小部分。因通过0.25毫米篩孔的土样較少，可用硫酸紙包好备用。

大于1毫米部分的石砾，应另行处理。見机械分析吸管法。

III. 土壤水分的測定

一、測定意義

土壤中水分存在的形态，一般可分为三类：即化学結合水、吸湿水及自由水。本节所述仅指吸湿水而言。这种水分当它被土壤所吸附时，有湿润热的放出；它是土壤粒子表面的单分子水层，由分子吸附力所吸住。它仅能在轉变为气态时才能被移去。因而它的測定法是将土样經 105°C 保温条件下烘干后，計算土样失去重量即得。但 105°C 烘干的情况下，遇有腐殖質含量較高的土样，也可能把腐殖質分解；因而迄今尚无最完善的測定法。

土壤分析結果的記載，統以“烘干土”为基础，常用%或百克土中毫克当量数为单位；使整个分析結果获得合理的相对性数值。測定土壤水分（吸湿水）也同样以烘干土为基础，用 % 单位表示。此值实际上是 100% 以外的数值。

土壤水分的多少，一般可以从理化性质变动来估計，土壤愈粘重，腐殖質愈丰富，吸湿水也愈高。同时也与土壤中矿物胶体（小于 0.001 毫米粒径部分）的特性有关。如含有蒙脱石为主的矿物胶体，其吸湿水性高；含高岭土的土壤，则吸湿性低；绝大多数土壤是以伊里石为主，吸湿性介乎二者之間。这种关系与土壤代換性能相一致。

二、測定步驟

在已知重量的称量瓶中（或用鉛盒），称土样 10 克，准确至 0.05 克。置烘箱內保温 105°C ，烘干 6 小时，移至干燥器中冷却。俟冷却完善后称重。計算每克风干土样相当于烘干土重，以“ X ”值表示，取有效小数三位。此 X 值备作其它各項目測定时作参考，計算

法如式(1)。計算水分%如式(2)。

$$X = \frac{\text{烘干土重}}{\text{风干土重}}; \quad (1)$$

$$\text{水分\%} = \frac{(\text{风干土}-\text{烘干土}) \times 100}{\text{烘干土重}}. \quad (2)$$

註：水分%取有效小數二位。

IV. 土壤比重的測定

土壤比重即单位体积的土壤重量与同体积水的重量之比。其测定法是利用 100 毫升的比重瓶。

在 100 毫升比重瓶内注满蒸馏水，置恒温水浴中保温 15—20 分钟。取出后，用滤纸擦干比重瓶的外壁，在分析天秤上称重，精确至 0.001 克，设为“*A*”。并记录当时测定温度。

称取平均土样约 10 克，设为“*B*”，其相当的烘干土重设为“*B'*”。将比重瓶内的水倒出一半，并将土样由漏斗上加入瓶内，注意勿使土粒损失，应用蒸馏水洗涤漏斗至比重瓶中。置电热板上煮沸半小时，俟冷，加满水。置恒温水浴中保温 15—20 分钟，取出后，用滤纸将比重瓶外壁擦干，在分析天秤上称重，精确至 0.001 克，设为“*C*”。

$$D(\text{土壤比重}) = \frac{B'}{A + B' - C}.$$

註：对于含可溶性盐分的土壤，应事前有洗盐手续。

增編部分有容重及孔隙度的測定法。

V. 土壤机械分析 I——吸管法

土壤由各种大小不同的颗粒组合而成。这些颗粒具有不同的矿物和化学组成，在土壤中所引起的物理化学作用以及生物作用也不一致。

土壤水分、养分、空气状况以及植物生长条件，都显著地受着土壤颗粒组成的影响。在农业利用上有很重要的意义。

自然界土壤的原始颗粒，结合成复杂的微团聚体和大团聚体（土壤团粒）的系统。这些团聚体是变化着的，这种变化是和土壤物理性质及微生物作用的变化有密切关系。

土壤原始颗粒组成，在自然界处于相对的稳定状态。只有在经过较长时间才显示其变化，从土壤发生学观点来看，土壤原始颗粒组成也是首先需要知道的。

鉴定土壤颗粒组成的质和量的特性，应进行机械分析、结构分析及微团聚体组成。尤其以机械组成是一般土壤分析中必须进行的一项。

土壤机械组成是指在土壤中各级大小不同颗粒的相对含量，也有称颗粒分析，一般用百分率表示，以烘干土为基础。

根据 1942 年苏联土壤学家卡钦斯基氏建议，采用各粒级名称如表 1。

机械分析进行的方法，除砂土而外，一般采用吸管法或比重计法；后者操作较简便，但精确度较差。二法皆有二个主要步骤，即首先将土壤制成悬浊液，其次是在悬浊液中测定各级颗粒的含量。制成悬浊液的手續最好取得一致，则二

表 1

机械粒级 (毫米)	粒级名称
> 3	土壤石砾
3—1	粗 砂
1—0.25	中 砂
0.25—0.05	细 砂
0.05—0.01	粗 粉砂
0.01—0.005	中 粉砂
0.005—0.001	细 粉砂
< 0.001	粘 粒