

3.3 土壤酸碱性

土壤酸碱性: 是指土壤溶液的反应 (soil reaction),它反

映土壤溶液中H+浓度和OH-浓度比例,同时也决定于土壤

胶体上致酸离子(H+或Al3+)或碱性离子(Na+)的数量

及土壤中酸性盐和碱性盐类的存在数量。

土壤交换性Na饱和度5%-20%为减化土,

大于20%为碱土。



一、土壤酸性(soil acidity)

1、活性酸度(active acidity)

是指土壤溶液中游离的H+所直接显示的酸度。通常 用pH值表示,它是土壤酸碱性的强度指标。

2、潜性酸度 (potential acidity)

潜性酸是指土壤胶体上吸附的H+、Al3+所引起的酸度。它们只有在转移到土壤溶液中,形成溶液中的H+时,才会显示酸性,故称为替性酸。



土壤酸碱的分级					
等級→	pH 值→				
超强酸度-	≤ 3.5+				
极强酸度-	3.5~4.4				
强酸性	4.5~5.4				
酸性(55~6.4				
中性。	6.5~7.5~				
碱性←	7.6~8.5				
强碱性-	8.6~9.5~				
极强碱性	> 9.5₽				



潜性酸度

(1) 交换性酸度(exchangeable acidity): 用过量的中性盐溶液 (如1M的KCI、NaCl或BaCl₂) 另土壤作用,将胶体表面上的大部分比或Al³ 交换出来,再以标准碱液滴定溶液中的H+, 这样测得的酸度称为交换性酸度或代换性酸度。

(2) 水解性酸度: 用弱酸强碱盐溶液 (如1M醋酸钠) 从土壤中交换出来的氢、铝离子所产生的酸度称为水解性

酸度。

• 酸性土壤改良种,常用**水解性酸度**的数值来计算石灰施用量。



二、土壤碱性(soil alkalinity)

土壤的碱性主要来源于土壤中交换性钠的水解所产生的

OH-以及弱酸强碱盐类(如Na₂CO₃、NaHCO₃)的水解)

土壤碱度,可用土壤中的碱性盐类)(特别是Na₂CO₃和

NaHCO3) 量, cmo/kg)。cmo/by

纳饱和度:交换性钠离子占阳离子交换量的百分率,也叫

做土壤碱化度。

碱化度 = 交換性钠 阳离子交换量 ×100

+ 0,



三、土壤酸碱缓冲性 (soil buffer power)

土壤溶液抵抗酸碱度变化的能力叫土壤缓冲性。

1、土壤缓冲作用的机制

- (1) 土壤胶粒上的交换性阳离子
- (2) 土壤溶液中的弱酸及其盐类的存在
- (3) 土壤中两性物质的存在

2、土壤缓冲作用的重要性

- (1) 缓冲性与适宜的植物生活环境
- (2) 缓冲性与酸碱度改良

酸性土壤

碱性土壤





四、土壤的酸碱反应与植物生长

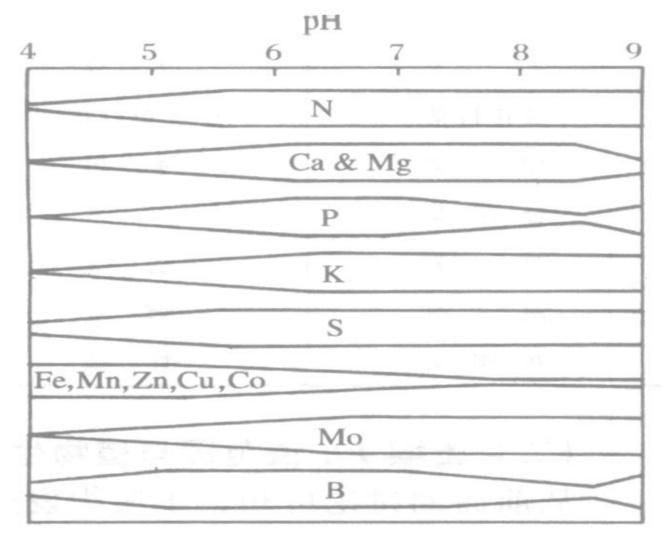
- 1、影响土壤养分的转化和供应
 - (1) 影响土壤微生物活性
 - (2) 影响养分的固定 释放与淋失

对教

- 2、影响粘粒矿物的形成
- 米6米2万种

- 3、影响土壤理化性质
- 4、影响作物生长





植物营养元素的有效性与pH的关系



主要栽培植物生长适宜的pH范围

大田作物	שׁ	园艺作物		林业植物	
名 称	适宜pH	名 称	适宜pH	名 称	适宜pH
水稻	6.0—7.0	胡萝卜	5.0—6.0	槐树	6.0—7.0
小 麦	6.0—7.0	番茄	6.0—7.0	白 杨	6.0—8.0
大 麦	6.0—7.5	西瓜	6.0—7.0	洋槐	6.0—8.0
大 豆	7.0—8.1	南瓜	6.5—8.0	松树	5.0—6.0
玉米	6.0—7.5	黄 瓜	6.0—8.0	栋 树	5.0—6.0
棉花	6.0—8. 0	柑梅	5.0—6.0	泡 桐	6.0—8.0
马铃薯	4.8——5.4	杏	6.0—8.0	油桐	6.0—8.0
向日葵	6.0—8.0	苹果	6.0—8.0	榆树	6.0—8.0
甘蔗	6.0—7.0	桃、梨	6.0—8.0	掸 树	5.0—6.0
花生	5.5—6.5	核桃	6.0—8.0	冷杉	5.0—6.0
烟草	5.0—6.0	茶	5.0—5.5	银杏	6.0—7.0
紫花苜蓿	7.0—8.5	板 栗	5.0—6.0	云 杉	5.0—6.0



思考题

活性、潜性

- 1、土壤酸有哪两种类型?它们是如何定义的?两者之间的关系是什么?
- 2、土壤酸碱度各有哪些强度和数量指标?各种指标在生产上的意义是什么?
- 3、不同土壤对酸碱的缓冲能力是否相同?为什么?
- 4、土壤酸碱性如何影响土壤肥力和植物生长的?