



朱成柏



专业户楷书



贵州省科学技术协会
普及工作部编印

内容提要：

这本小册子从肥料的基础知识谈起，主要介绍目前农村应用较广的各种肥料，如氮肥、磷肥、钾肥、复合肥料、微量元素肥料、特殊成份肥料、钙素肥料、农家肥料的性状、用途、施用方法和某些肥料的施用量等等，并且对常用肥料的制法也作了简明的介绍。

目 录

第一章 肥料的意义	(1)										
一、植物需要的营养元素.....	(1)										
二、肥料的分类.....	(2)										
三、化学肥料与自给肥料.....	(3)										
第二章 氮素肥料	(6)										
一、氮元素对作物的生理作用.....	(6)										
二、作物缺氮的表现.....	(7)										
三、作物吸收过量氮素的表现.....	(7)										
四、氮素肥料的种类和特性.....	(7)										
五、氮素的形态及其肥效	<table><tr><td>根瘤菌</td><td>固氮菌</td></tr><tr><td>藍藻</td><td>硫酸铵</td></tr><tr><td>氯化铵</td><td>磷酸铵</td></tr><tr><td>硝酸铵</td><td>石灰氮</td></tr><tr><td>尿素</td><td>蛋白态氮</td></tr></table>	根瘤菌	固氮菌	藍藻	硫酸铵	氯化铵	磷酸铵	硝酸铵	石灰氮	尿素	蛋白态氮
根瘤菌	固氮菌										
藍藻	硫酸铵										
氯化铵	磷酸铵										
硝酸铵	石灰氮										
尿素	蛋白态氮										
第三章 磷素肥料	(20)										
一、磷的生理作用.....	(20)										
二、作物缺磷的表现.....	(20)										
三、作物磷过多的表现.....	(21)										
四、磷肥的种类与特性.....	(21)										
五、磷酸的形态及其肥效	<table><tr><td>普钙</td><td>磷矿粉</td></tr><tr><td>骨粉</td><td>钙镁磷肥</td></tr></table>	普钙	磷矿粉	骨粉	钙镁磷肥						
普钙	磷矿粉										
骨粉	钙镁磷肥										
六、磷肥品种.....	(23)										
第四章 钾素肥料	(26)										
一、钾的生理作用.....	(26)										

二、钾要用得适量.....(26)

三、作物缺钾有什么表现.....(27)

四、钾肥的种类和特性

氯化钾	硫酸钾
硝酸钾	碳酸钾
窑灰钾肥	磷酸二氢钾.....(28)
聚磷酸铵钾溶液	草木灰

第五章 复合肥料.....(32)

一、复合肥料的种类.....(32)

二、混合肥料.....(33)

三、过磷酸钙系低浓度化肥.....(33)

四、磷铵系高浓度化肥.....(35)

五、新的复合肥料

液体复合肥料	散装复合肥料
尿素磷铵系高浓度化肥(35)
硝酸系高浓度化肥	
聚磷酸胺	

第六章 微量元素肥料.....(37)

一、镁 镁的生理作用 植物体内的镁有多少
镁才能维持正常的生长呢? 作物缺镁
的症状 镁肥的施用.....(37)

二、锰 锰的生理作用 缺锰的症状
锰肥.....(38)

三、锌 锌的生理作用 作物缺锌的症状
锌肥.....(39)

四、硼 硼的生理作用 作物缺硼的症状
硼肥.....(41)

五、钼 钼的生理作用 作物缺钼的症状
钼肥.....(42)

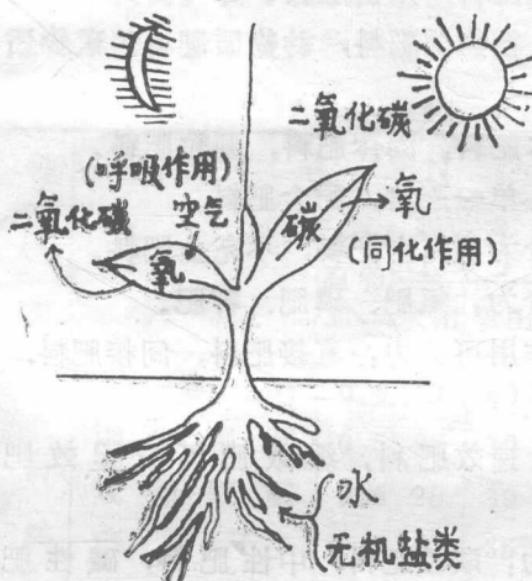
六、铜 铜的生理作用 铜肥.....(43)

第七章 特殊成份肥料	(44)
一、铁 铁的生理作用	防止缺铁的方法… (44)
二、硅 硅的生理作用	含硅酸材料及其 施用 (45)
第八章 钙素肥料	(46)
一、钙在植物体内所起的生理作用	(46)
二、酸性土壤最好施用钙素肥料	(46)
三、钙肥	(47)
第九章 农家肥料	(49)
一、人粪尿	(49)
二、厩肥	(50)
三、堆肥	(50)
四、沤肥	(51)
五、绿肥	(51)
六、腐殖酸类肥料 (又称腐肥)	(52)
七、炕土、灶土和烧土	(53)
八、杂肥	(53)
第十章 怎样保存肥料	(56)
一、化学肥料的保存方法	(56)
二、农家肥料的保存方法	(56)

第一章 肥料的意义

一、植物需要的营养元素

通常植物需要的无机元素养分，有碳、氧、氢、磷、钾、钙、镁、铁、硫。其中碳从空气中的二氧化碳取得，氢和氧由根吸收的水中获得，其余的元素从土壤中获得。植物对氮、磷、钾的需要量都很大，然而土壤中的含量又非常少，为解决这三种元素在自然状态下的不足，必须对土壤施肥。所以，人们通常把氮、磷、钾这三种元素叫做“肥料的三要素”。对于钙元素植物不仅不可缺少，它还能改良土壤，因此，有人把钙元素也列为植物需要的重要元素之中，同氮、磷、钾一起，称为“肥料的四要素”。把含三要素以外的各种成分的肥料叫做特殊成分肥料。



图：植物的养分吸收

植物对其他各种无机成分的需要量并不大，一般土壤中

的含量又超过植物的需要量，所以，除特殊情况外，没有施肥的必要。

此外，对植物生理起着重要作用的元素如锰、镁、锌、硼、钼、铜等，虽然需要量极微，但是不可缺少。因此，把含这类元素的肥料，称之为“微量元素肥料”。

二、肥料的分类

肥料的分类，一般可按原料、制造方法、状态、所含成分、肥效、化学反应等分类。

按成因可分为：天然肥料，化学肥料。

按成分可分为：有机肥料，无机肥料。

按原料来源可分为：植物质肥料，动物质肥料，矿物质肥料。

按状态可分为：液体肥料，固体肥料，颗粒肥料。

按配合方法可分为：单一肥料，配合肥料。

按含有肥分种类可分为：完全肥料，不完全肥料。

按含有主要成分可分为：氮肥、磷肥、钾肥。

按肥料直接或间接作用可分为：直接肥料，间接肥料，刺激肥料。

按肥效快慢可分为：速效肥料，缓效肥料或迟效肥料。

按肥料酸碱性可分为：酸性肥料，中性肥料，碱性肥料。

按特殊成分可分为：微量元素肥料，细菌肥料，放射能肥料。

此外，还有其它分类法。

三、化学肥料与自给肥料

在商品肥料里大部分是无机质肥料，它是在化肥工厂里製造的，所以称为化学肥料。如硫酸铵、尿素、氯化铵、石灰氮、过磷酸钙、硫酸钾、氯化钾、钙镁磷肥、碳酸氢氨、熔融磷肥、窑灰钾肥等等。

有机质肥料一般指大豆渣、植物油渣、鱼肥等。

自然肥料，一般指人粪肥、厩肥、堆肥、草木灰、海草灰、鸡粪、米糠、落叶等等。

自然肥料和有机质肥料所含的肥料成分，植物对它们的吸收率较高。表1表示自然肥料和有机质肥料里氮、磷、钾三元素的含量以及作物的吸收情况。

表 1

种 类	名 称	N		P ₂ O ₅		K ₂ O			
		含 有 率 (%)	吸 收 率 (%)	含 有 率 (%)	吸 收 率 (%)	含 有 率 (%)	吸 收 率 (%)		
		水田	旱田	水田	旱田	水田	旱田		
自然 肥 料	人 粪 肥	0.5	70	60	0.1	20	10	0.2	60
	中熟 厩 肥	0.5	25	30	0.2	15	15	0.5	60
	成 熟 厩 肥	0.6	25	30	0.3	15	15	0.6	60
	鸡 粪(干)	2.9	40	35	3.1	20	10	1.3	60
	草 木 灰				1.7	20	20	5.3	60
	麦秆、稻草灰				1.6	20	20	4.6	60
	稻 谷 壳	0.6	10	10	0.2	15	15	0.4	60
	稻 草(干)	2.7	45	30	0.6	15	15	1.2	60

种 类	名 称	N		P ₂ O ₅		K ₂ O	
		含 有 率 (%)	吸 收 率 (%)	含 有 率 (%)	吸 收 率 (%)	含 有 率 (%)	吸 收 率 (%)
		水田	旱田	水田	旱田	水田	旱田
有 机 质 肥 料	沙 丁 鱼 渣	8.5	70	55	6.0	20	10
	鲱 渣	10.0	70	55	5.0	20	10
	大 豆 渣	6.2	65	50	1.0	15	15
	菜 粟 渣	5.4	65	50	1.0	15	15
	棉 粟 渣	5.6	65	50	2.5	15	15
	芝 麻 油 渣	6.0	65	50	2.5	15	15
	米 糕	1.5	55	55	3.0	15	15
	海 草 (生)	0.5	45	30	0.1	15	15
	海 草 (干)	1.7	45	30	0.5	15	15
	骨 粉	4.2	60	60	20.0	15	15

单一化学肥料的肥料成分及主要成分形态见表 2。

表 2

种类	名 称	肥料成分(%)	主要成分的形态
氮 肥	硫 石 灰	N 20.5~21.0	(NH ₄) ₂ SO ₄
	尿 氮 素	N 20~23	CaCN ₂ +C
	硝 铵	N 45~46	CO(NH ₂) ₂
	氯 化 铵	N 34.0~34.5	NH ₄ NO ₃
		N 25.0~25.5	NH ₄ Cl

續表

磷肥	过磷酸钙(普钙)	P_2O_5	16~20	$Ca(H_2PO_4)_2 \cdot H_2O + CaSO_4$
	重过磷酸钙(重钙)	P_2O_5	40~50	$Ca(H_2PO_4)_2 \cdot H_2O$
	汤姆斯磷肥	P_2O_5	17~19	$5CaO \cdot P_2O_5 \cdot SiO_2$
	钙镁磷肥	P_2O_5	18~20	
	烧成磷肥	P_2O_5	38~40	
钾肥	硫酸钾	K_2O	58~60	K_2SO_4
	氯化钾	K_2O	48~50	KCl
	粗制钾盐	K_2O	20~48	KCl
钙素肥料	生石灰	CaO	90~98	CaO
	消石灰	CaO	70~74	$Ca(OH)_2$
	碳酸钙	CaO	53~55	$CaCO_3$
	苦土碳酸钙	$\{CaO$ $MgO\}$	37~40 10~18	$CaCO_3 \cdot MgCO_3$
含镁肥料	硫酸镁	MgO	11~14	$MgSO_4 \cdot 7H_2O$
	氢氧化镁	MgO	50~55	$Mg(OH)_2$
硅素肥料	高炉、平炉、电炉矿渣	CaO MgO SiO_2	40~44 5~7 30~35	$Ca_2SiO_4 +$ $Ca_2Mg(SiO_4)_2$

第二章 氮素肥料

一、氮元素对作物的生理作用

氮元素是合成植物体的基础物质原生质的主要成分——蛋白质是不可缺少的成分，无论是哪一种植物，它的身体各部分都含有氮素。含氮率根据植物种类、生育时期和氮素施用量的不同而有显著的差别。一般来说，在生育初期，植物的幼嫩部分含氮量最多，它有促进植物生长的作用。

如水稻的各生育期含氮率见表 3

表 3

生育时期	插秧期	分蘖期	有效分蘖期	分蘖最盛期	出穗期	收获期	籽实	茎秆
干物 100 中 的含 氮 率	2.23	3.70	3.21	2.33	1.51	1.46	0.92	

由于土壤中氮素含量不多，每次栽培都需要供给充足的氮素，所以，氮素肥料用量是大的。

豆科作物固然可以借助与它共生的根瘤菌来固定空气中的游离氮。但一般高等植物只能靠根吸收无机态的氮、氨态氮和硝态氮来合成蛋白质。因此氮肥的施用与作物产量关系密切，增加氮肥施用量，不仅能提高产量，还能因根的茂盛间接地增加各种养分的吸收量，同时也由于叶的增多加强碳的同化作用。

二、作物缺氮的表现

(1) 叶子的表现：叶子变成淡黄色或红绿色，严重时变黄而枯死，枯死过程有的从顶点开始，有的从边缘向内部发展，果树一般表现出过早的落叶或过晚的出叶。

(2) 茎的表现：生长发育不佳，形态很小，新稍发育得很慢，侧芽枯死。

(3) 根的表现：细根很少，长得很慢。

(4) 果实的表现：形态变小，品质变坏，产量减少。果树果实的颜色变成青白色，本来是绿色的苹果往往变把红色。

三、作物吸收过量氮素的表现

作物吸收了过量的氮，会出现以下特征：

(1) 叶子的表现：叶子变暗绿色，有时萎缩卷曲。大多情况下，形状变大，叶片变成柔软的肉质，耐寒性和抗病性都降低。

(2) 茎的表现：伸长得特别旺盛，果树长出过多的无用长枝，禾谷类出现过多的分蘖，茎干变弱，容易倒伏。

(3) 根的表现：伸长得非常旺盛，但细根的发育不佳。

(4) 果实的表现：开花结实数减少，成熟变慢，收获物含有很多水分，不利于搬运和贮藏。同时籽实或块根的收获量与茎叶的比例也减低，品质也变坏。

四、氮素肥料的种类和特性

氮素肥料的种类和特性见表4

表 4

种类	氮素形态	化学组成	特性
无机质	硝铵 硝态氮 氨态氮	NH_4NO_3	速效性，不能被土壤吸收不适用于水田
	硫铵 氨态氮	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	
	氯化铵 氨态氮	NH_4Cl	速效性，能被土壤吸收
氨水	氨态氮	NH_4OH	
石灰氮	氰氨态氮	$\text{CaCN}_2 + \text{C}$	速效性，施肥的前后对作物有害，但1—2周左右有效果，土壤能吸收
尿素	尿素态氮	$\text{CO}(\text{NH}_2)_2$	比较速效，土壤能吸收
鱼渣、油渣	蛋白态氮		迟效性

五、氮素的形态及其肥效

氮素大约占空气的五分之四，用符号N来表示。存在于空气中的气体氮，普通作物不能直接吸收，只有豆科植物，能利用根部共生的根瘤菌来固定空气中的氮素。采用化学方法将氮素制造成氨态氮、硝态氮、尿素态氮、蛋白态氮、氰氨态氮等氮肥，才能被植物吸收。

1. 豆科植物对游离氮素的吸收

根瘤菌

根瘤菌在土壤中形成小圆球状或短杆状，它有许多变种，某一种类只能在某些豆科作物的根上生根瘤，而在其他豆科作物的根上就不能生根瘤。除根瘤菌外，放线菌的根菌也能利用空气中的氮素，这种菌有马桑型、杨梅型、柳型、

桤木型四种。此外、苏铁、桤木、胡枝子、柳杉、杜鹃等的根瘤也能利用空气中的氮素。

根瘤菌除靠风、流水、种子或昆虫传播外，可用培养的方法接种优良的根瘤菌。接种根瘤菌时，最好将头年种过豆科植物而取得很高产量的土壤，在每亩之内撒25公斤左右之后，再种植作物。也可用人工培养的根瘤菌，用砂或土很好混和后，再加入4—8公斤的干土，和豆科种子一起播种。播种前最好把豆种浸于水中，使它易于沾土，播种后应尽早盖土。

固氮菌

能在土壤中单独地利用空气中氮素的细菌叫固氮菌。有褐色固氮菌、棕色固氮菌、拜氏固氮菌、透明固氮菌四种。由于条件的差异，一般在一年中能固定的氮量为3.75公斤左右。固氮菌是一种需氧细菌，空气流通不好的地方是不利于固氮菌的。

蓝 藻

在水田中，繁殖力很强的蓝藻能固定空气中的氮，增加土壤肥力。有许多种藻类，但只有蓝藻能固定空气中的氮。蓝藻也有一千多种，有固氮能力的仅仅十几种。

接种蓝藻，它的繁殖和水溶性的磷酸有密切关系，缺乏磷繁殖得很慢。蓝藻死后在土壤中成为腐殖质，还能提高土壤肥力。

2. 氨态氮的氮肥

在氮肥中使用量最多的是氨态氮，如硝铵、硫铵、氯化铵、氨水等。

硫酸铵（硫铵）

硫酸铵是斜方晶系的纯白色结晶粉末，易溶于水，在10℃的水中溶解42.8%，在100℃的水中溶解50.8%。在理论上，含氮量为21.24%，而一般商品要求21%，种类很多，颗粒的形状和大小各不相同。

氯化铵

氯化铵易溶于水，在0℃的水中溶解24.8%，在100℃的水中溶解77.2%。这种溶液有类似食盐水的味道，加热能气化，在350℃左右会全部变为氨气和氯化氢。

纯的氯化铵，含氮量为26.68%，肥料用的氯化铵，一般保证含氮量25%。

磷酸铵

磷酸铵有三种形态。

磷酸一铵：酸性，稳定，含氮量为12.2%，磷酸量为61.7%。

磷酸二铵：微酸性，稳定，含氮量为21.2%，磷酸量为53.8%。

磷酸三铵：中性，不稳定，含氮量为28.2%，磷酸量为47.7%。

作为肥料，一般制造磷酸一铵和磷酸二铵。

磷酸二铵是灰白色的粉末，通常制成颗粒，易溶于水，可作叶面喷洒，磷酸一铵主要成分是磷酸铵，形成固体，很难溶于水。

氨态氮肥的施用

氨态氮的肥料很容易被土壤吸收，所以在雨多的地区，适宜施用。由于施法不同，一般来说，作物能吸收施用量的30—50%。

(1) 在水田的施用

倘若在水田撒硫酸铵一类的氨态肥料，是易溶于水的，但是土壤吸收溶于水中的氨态肥料需要很长时间。所以，施用时最好保持浅水，施用后进行除草和中耕，从而使肥料和土壤很好混合。

与堆肥并用时，最好用堆积40天左右的堆肥与硫酸铵这种水溶性氮肥并用。这样，由于氨一时被堆肥吸收，不仅能够避免流失，象有机态氮那样，还能使肥效得到缓和。堆肥本身也加快分解速度，提高肥效。

采用穿过土壤表面的氧化层，进行深施能提高肥效。一般整地应耕翻两次，使硫酸铵和土壤很好混和，5—7天内灌水，如10天之内不灌水，肥效就减低到50—80%，20天之内不灌水，就与平土后施用的没有差别。在水稻插秧时，先把根浸于泥状肥料中，然后再插入，肥效会更大。

把硫酸铵和大约20倍的红粘土混在一起，捏成鸡蛋大小的团子，干燥后把它放置于水稻每四株之间，用脚踏入土壤中，这种施肥方法效果很好。

此外，使硫酸铵、过磷酸钙、硫酸钾、氯化钾等化肥和泥炭、草炭等的粉末混合，制成球状物施用，比单用硫酸铵，产量能提高10—20%。

水藻能吸收大量的氮，枯死后有与大豆饼类似的肥效。但是，田面水中水藻过多会遮盖阳光降低水温，对水稻的生长发育有不良影响，所以应清除水藻。

(2) 在旱地的施用

麦类施用硫酸铵，最好在播种沟内撒布。但是施用过量，播下的种子又是用温水浸的含水量过多，那么硫酸铵就

会夺去种子的水份，使其不能出苗，甚至腐烂。所以，应用耙子或手使硫酸铵与沟内的土壤混和，待看不见白色以后，再播种。

对蔬菜类施用，最好开沟条施或穴施，复土后再播种或移植，作追肥时，最好把肥料溶于水后再用。

3. 硝态氮的氮肥

硝酸钠（又名智利硝石）、硝酸铵（硝铵）属于硝态氮的氮肥。

纯的硝酸钠含氮16.48%；而作为肥料的硝酸钠含氮15.5~16%。现在世界上随着硫酸铵工厂的兴建，硝酸钠的生产及用量大大减少。

硝酸铵

纯的硝酸铵是纯白的结晶，含氮35%。肥料用的硝酸铵，含氮34%左右。它具有强烈的吸湿性、水溶性、爆炸性和燃烧性，对热的作用十分敏感，受热时分解出氨，在300℃以上时会发生爆炸。爆炸后，硝酸铵能放出大量氧而引起剧烈燃烧，易结块。

硝态氮肥的施用

硝铵含的氮，一半是氨态的，但硝酸钠则全部是硝态的。因硝态氮不能被土壤吸收，所以在施用时应加注意。

硝态氮肥料一般不适于水田，但可以当作穗肥施用。施用硝态氮时，最好在根充分伸长后放水，维持浅水状态，作为追肥，每亩施用2.5公斤以内。

硝态氮适于旱田。因硝态氮是浓厚肥料，施用方法不当就容易伤根，如果落在叶子上就会引起黄化，为了避免这