

有机肥 磷肥 绿肥 粉末

产品名称	有机肥 磷肥 绿肥 粉末
公司名称	南宁市天道生态肥有限公司
价格	2000.00/吨
规格参数	分类:绿肥 外观:粉末 有效含量:30
公司地址	南宁市江南区吴圩镇明阳石油基地
联系电话	13768881778

产品详情

分类	绿肥	外观	粉末
有效含量	30	生产厂家	广西南宁天道生态肥有限公司

有机质含量：30%

有机质含量：30%	腐植酸含量：10%	水分含量：20%
微生物：2000万 克	氮。磷，钾 13	

作用：合理施用磷肥，可增加作物产量，改善作物品质，加速谷类作物

磷肥热法生产过程

分蘖和促进籽粒饱满；促使棉花、瓜类、茄果类蔬菜及果树的开花结果，提高结果率；增加甜菜、甘蔗、西瓜等的糖分；油菜籽的含油量。常用磷肥与注意事项：过磷酸钙： $Ca(H_2PO_4)_2$ 与 $CaSO_4$ 混合。能溶于水，为酸性速溶性肥料，可以施在中性、石灰性土壤上，可作基肥、追肥、也可作种肥和根外追肥。注意不能与碱性肥料混施，以防酸碱性中和，降低肥效；主要用在缺磷土壤上，施用要根据土壤缺磷程度而定，叶面喷施浓度为1-2%。钙镁磷肥：是一种以含磷为主，同时含有钙、镁、硅等成分的多元肥料

，不溶于水的碱性肥料，适用于[酸性土壤](#)，肥效较慢，作基肥深施比较好。与过磷酸钙、[氮肥](#)不能混施，但可以配合施用，不能与酸性肥料混施，在缺硅、钙、镁的酸性土壤上效果好。磷酸一铵和[磷酸二铵](#)：是以磷为主的高浓度速效氮、磷二元[复合肥](#)，易溶于水，磷酸一铵为酸性肥料，磷酸二铵为碱性肥料，适用于各种作物和土壤，主要作基肥，也可作种肥。

编辑本段磷肥在土壤中的转化

过磷酸钙在土壤中的转化：过磷酸钙施入土壤后，最主要的反应是异成

磷肥酸法生产过程

分溶解。即在施肥以后，水分向施肥点汇集，使磷酸一钙溶解和水解，形成一种磷酸一钙、磷酸和含水磷酸二钙的饱和溶液，其反应如下：

这时施肥点周围[土壤溶液](#)

中磷的浓度可高达10mg/kg-20mg/kg，使磷酸不断向外扩散。在施肥点，其微域土壤范围内饱和溶液的pH可达1-

1.5。在向外扩散的过程中能把土

壤中的铁、铝、钙、镁等溶解出来，与[磷酸根](#)

离子作用，形成不同溶解度的磷酸盐。在石灰性土壤中，磷与钙作用，生成磷酸二钙和磷酸八钙，最后大部分形成稳定的[羟基磷灰石](#)

。在酸性土壤中，磷酸一钙通常与铁、铝作用形成磷酸铁、铝沉淀，而后进一步水解为盐基性磷酸铁铝

。在弱酸性土壤中，磷酸一钙易被[粘土矿物](#)吸附固定。在[中性土壤](#)

中，过磷酸钙主要是转化为 $\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 及溶解的 $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ ，是对作物供磷能力的最佳状态。 $\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 是弱酸溶性的，残留在施肥点位置，故过磷酸钙在土壤中移动性很小，水平范围0.5cm，纵深不过5cm，其当年利用率也很低，通常为10%-25%。

钙镁磷肥在土壤中的转化：钙镁磷肥可在作物根系及[微生物](#)分泌的酸的作用下溶解，供作物吸收利用。

磷矿粉在土壤中的转化：磷矿粉施入土壤后，在化学、生物化学和生物因素的作用下逐渐分解，改变原有状态而转化为新的磷化合物。影响这种转化的因素主要是土壤pH、 Ca^{2+} 浓度和 H_2PO_4^- 的浓度，很明显，在酸性条件下有利于磷矿粉的这种转化，因此磷矿粉以施在酸性土壤肥效较高。作用：合理施用磷肥，可增加[作物产量](#)，改善作物品质，加速谷类作物

磷肥热法生产过程

分蘖和促进籽粒饱满；促使棉花、瓜类、茄果类蔬菜及[果树](#)的开花结果，提高结果率；增加[甜菜](#)、甘蔗、[西瓜](#)等的糖分；油菜籽的含油量。

常用磷肥与注意事项：

过磷酸钙： $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ 与 CaSO_4 混合。能溶于水，为酸性速溶性肥料

，可以施在中性、[石灰性土壤](#)上，可作[基肥](#)

、追肥、也可作种肥和根外追肥。注意不能与[碱性肥料](#)

混施，以防酸碱中和，降低肥效；主要用在缺磷土壤上，施用要根据土壤缺磷程度而定，叶面喷施浓度为1-2%。

钙镁磷肥：是一种以含磷为主，同时含有钙、镁、硅等成分的多元肥料，不溶于水的碱性肥料，适用于[酸性土壤](#)，肥效较慢，作基肥深施比较好。与过磷酸钙、[氮肥](#)不能混施，但可以配合施用，不能与酸性肥料混施，在缺硅、钙、镁的酸性土壤上效果好。

磷酸一铵和[磷酸二铵](#)：是以磷为主的高浓度速效氮、磷二元[复合肥](#)，易溶于水，磷酸一铵为酸性肥料，磷酸二铵为碱性肥料，适用于各种作物和土壤，主要作基肥，也可作种肥。

磷肥在土壤中的转化

过磷酸钙在土壤中的转化：过磷酸钙施入土壤后，最主要的反应是异成

分溶解。即在施肥以后，水分向施肥点汇集，使磷酸一钙溶解和水解，形成一种磷酸一钙、磷酸和含水磷酸二钙的饱和溶液，其反应如下：

这时施肥点周围[土壤溶液](#)

中磷的浓度可高达10mg/kg-20mg/kg，使磷酸不断向外扩散。在施肥点，其微域土壤范围内饱和溶液的pH可达1-

1.5。在向外扩散的过程中能把土

壤中的铁、铝、钙、镁等溶解出来，与[磷酸根](#)

离子作用，形成不同溶解度的磷酸盐。在石灰性土壤中，磷与钙作用，生成磷酸二钙和磷酸八钙，最后大部分形成稳定的[羟基磷灰石](#)

。在酸性土壤中，磷酸一钙通常与铁、铝作用形成磷酸铁、铝沉淀，而后进一步水解为盐基性磷酸铁铝

。在弱酸性土壤中，磷酸一钙易被[粘土矿物](#)吸附固定。在[中性土壤](#)

中，过磷酸钙主要是转化为 $\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 及溶解的 $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ ，是对作物供磷能力的最佳状态。 $\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 是弱酸溶性的，残留在施肥点位置，故过磷酸钙在土壤中移动性很小，水平范围0.5cm，纵深不过5cm，其当年利用率也很低，通常为10%-25%。

钙镁磷肥在土壤中的转化：钙镁磷肥可在作物根系及[微生物](#)分泌的酸的作用下溶解，供作物吸收利用。

磷矿粉在土壤中的转化：磷矿粉施入土壤后，在化学、生物化学和生物因素的作用下逐渐分解，改变原有状态而转化为新的磷化合物。

影响这种转化的因素主要是土壤pH、 Ca^{2+} 浓度和 H_2PO_4^- 的浓度，很明显，在酸性条件下有利于磷矿粉的这种转化，因此磷矿粉以施在酸性土壤肥效较高。