

化学用的

一、化学肥料的种类及作用



化学肥料的种类主要有: 氮肥、磷肥、钾肥和复合肥。

1、氮肥 (含有氮元素)

可用作氮肥的化合物有:尿素[CO(NH₂)₂]、氨水(NH₃·H₂O)、铵 盐如碳酸氢铵(NH₄HCO₃)和氯化铵(NH₄Cl),以及硝酸盐如硝酸铵 (NH₄NO₃)和硝酸钠(NaNO₃)等含氮化合物。

氮肥的作用:促进植物茎、叶生长茂盛,叶色浓绿。

缺氮:叶色枯黄,植物的生长发育会迟缓或停滞,作物的品质降低。



2、钾肥 (含有钾元素)

常用钾肥: K_2SO_4 、KCI、草木灰(主要成分为 K_2CO_3 呈碱性)等。

钾肥的作用:促使作物生长健壮、茎杆粗硬,增强抗病虫害和抗倒伏能力。

缺钾:叶尖发黄,作物的抗病虫害和抗倒伏能力下降。



3、磷肥 (含有磷元素)

常用磷肥:磷矿粉[$Ca_3(PO_4)_2$]、过磷酸钙[$Ca(H_2PO_4)_2$ 和 $CaSO_4$ 的混合物]、钙镁磷肥(钙和镁的磷酸盐)等。

磷肥的作用:促进植物根系发达,穗粒增多、饱满,还可增强作物的抗寒和抗旱能力。

缺磷:生长迟缓,产量降低,根系不发达,抗寒和抗旱能力下降。



4、复合肥(同时含N、P、K中的两种或三种营养元素)

如:磷酸铵[磷酸二氢铵 $NH_4H_2PO_4$ 和磷酸氢二铵 $(NH_4)_2HPO_4$ 的混合物]和 KNO_3 等。

复合肥的作用:能同时均匀地供给作物几种养分,充分发挥营养元素间的相互作用。

二、化肥与环境



虽然化肥能提高农作物产量,但会影响环境:

- (1)一些重金属元素、有毒有机物和放射性物质,污染土壤:
- (2) 因某些成分的积累、流失或变化,引起土壤酸化、水体的富营养化和大气环境的污染。

注意合理使用农药和化肥。

三、化肥的简易鉴别

$\overline{}$	ı	www.hgxxw.net				
	氮肥		磷肥		钾肥	
	碳酸氢铵	氯化铵	磷矿粉	过磷酸钙	硫酸钾	氯化钾
外观	白色 晶体	白色 晶体	灰白色 粉末	灰白色 粉末	白色 晶体	白色 晶体
气味	明显刺鼻	无气味	无气味	无气味	无气味	无气味
溶解性	溶于水	溶于水	不溶于水	部分溶于水	溶于水	溶于水

黄冈学习网



	氮肥			钾肥	
	硫酸铵 (NH ₄) ₂ SO ₄	氯化铵 NH₄Cl	尿素 CO(NH ₂) ₂	硫酸钾 K ₂ SO ₄	氯化钾 KCl
加熟石灰研磨	有氨味	有氨味	无气味	无气味	无气味



初步区分氮肥、磷肥和钾肥的步骤和方法:

(1)观察样品的颜色和气味:颜色为灰白色粉末且不易溶于水的为磷肥;

有明显氨臭味的是碳酸氢铵。

(2) 加熟石灰研磨: 能放出有刺激性气体的为铵态氮肥(铵盐)。

