

土壤肥料丛书之七



土化肥鑑定

中国农业科学院土壤肥料研究所

农业土壤研究室編

农业出版社



土壤肥料丛书之七
土 化 肥 鑑 定

中国农业科学院土壤肥料研究所肥料研究室编

农业出版社出版

(北京西单布胡同7号)

北京市新华书店营业部新书字第106号

中华书局上海印刷厂印刷 新华书店发行

787×1092毫米 1/32·3/8 印张·8,000字

1959年2月第1版

1959年2月毛集第1次印刷

印数：1—100,000 定价：(7) 0.06 元

统一书号：16114·578 59·1·总四

一、增施肥料对农业增产的重要性

1958年农业生产获得了史无前例的大丰收，全国粮食总产量达到了7,500亿斤，比1957年增加了一倍。这是由于在党的正确领导下，广大群众解放了思想，破除了迷信，大搞技术革命，除了贯彻水利、深耕、密植、优种等等技术措施以外，施肥量的大大增加，对增产也起了很大的作用。为了实现1959年农业生产的更大跃进，胜利完成和超额完成党中央提出的生产10,500亿斤粮食、一亿担棉花及油料等作物全面增产的任务，就一定要比1958年积制更多更好的肥料。

二、土化肥在我国农业生产中的意义

作物需要最多而土壤中比较缺少的主要元素是氮、磷、钾三种元素，在农家有机肥料中就含有这三种元素，如人畜粪尿、土粪、绿肥、堆肥、塘泥等等。施用农家肥料，不但能供给植物的氮、磷、钾，还能增加土壤的有机质，提高土壤的肥力。在施用农家肥料的基础上，配合增施一些化学肥料，对于增产能起更大的作用。

化学肥料肥分浓厚，肥效快，施用后三至五天内就可以发挥肥效，例如硫酸铵含氮量是20%，其中的氮素都是速效态的，即作物能吸收利用的。另外，化学肥料用量少，具有施用和运输都很便利的优惠，可以节省施肥运肥的劳力。在全国农业

發展綱要(修正草案)中指出，化學肥料由目前年產 10 萬多萬噸到 1962 年要達到 500—700 萬噸，1967 年是 1,500 萬噸。但是化學肥料的發展，需要大量的投資、大規模的設備及較長的時間，目前還不能滿足需要。

在 1958 年農業生產大躍進中，我國農民群眾創製了大量土化肥。土化肥就是用土办法製造的化學肥料。1958 年全國製造了土化肥和精製肥料達 2 億噸以上，平均每畝施用 200 多斤，對農業增產起了積極的作用。土化肥的制法簡單，操作容易，不需要大規模的設備及大量資金，并具有原料丰富、就地生产和就地使用等优点，在人民公社就可自制自用。目前用土办法生产的化肥，成功的已有三十余种，其中有些产品的質量已达到用洋法生产的水平。这是一个多快好省的办法，也是解决我國目前化學肥料生产不足的一个途径。

三、土化肥

(一) 氮肥

1. 硫酸銨：硫酸銨是一種氮素化學肥料，一般含氮量 20.8% 左右。用土法生產的硫酸銨質量很好，與洋法生產的差不多。根據四川、山西、上海、南京等地用土法生產硫酸銨的分析，七個樣品中有六個含氮量在 20% 以上，最高達到 20.93%，僅有一個樣品是 17.9%。一般硫酸銨含氮量達到 20% 以上時，已合乎洋法生產的水平；另外物理性質良好，杂质極少。

土法製造硫酸銨主要有硫礦腳渣法、煉焦副產法、氯化鈉法等。硫礦腳渣法就是利用採煉硫礦石的殘渣，用水浸提過濾，然後濃縮結晶即成。其次是利用煉焦的廢氣製取硫酸銨，一般煤炭中含有 1—2% 的氮素，煉焦時氮素轉化成氮，用稀硫酸吸收，再

經濃縮結晶即成。氯化鈉法就是將碳酸鈉在鐵粉触媒的情况下，通入氮气化合成氯化鈉，然后將氯化鈉水解成氨，被硫酸吸收，經濃縮結晶即成。用氯化鈉法制造硫酸銨，氮素是取之于空气、煤、鐵，我国产量很丰富；因此該法是值得注意研究的。

硫酸銨的肥效很好，我国农民有很好的施肥經驗，一般一斤硫酸銨可增产稻谷4—6斤、小麦3—5斤，棉花可增产籽棉1—2斤，玉米增产数量比較多，达6—8斤。

硫酸銨虽含有多量的氮素，但不含磷、鉀及有机物，对土壤肥力沒有培育作用。施用硫酸銨的同时，要注意配合磷、鉀肥料及农家肥料，最好将农家肥料作为基肥，硫酸銨作为追肥，这样才能發揮更大的肥效。有些地区用工业氨水及硫酸来制造硫酸銨，这是不合算的。因为工业氨水可以直接施用，并且根据近二、三年来在国内进行的試驗研究及一定面积上的示范結果，证明氨水施用得法，它的肥效在等氮量的情况下与硫酸銨相仿。硫酸是国家的重要工业原料，因此工业氨水可直接施用，不必加工制成硫酸銨，这样可以节约很多不必要的劳动力和物力。

2. 硝酸鉀 硝酸鉀俗名火硝或土硝，我国用土法生产的很普遍，面亦很广，数量很大。硝酸鉀的制法很简单，就是用硝土、老牆土、地皮土等为原料（这些土中一般均含有約0.7%左右的硝酸鉀），用水浸提过滤，将滤液熬煮，濃縮結晶即成。

硝酸鉀是一种很好的化学肥料，它含有速效氮及可溶性鉀，这两种元素都是作物所必需的，所以是一种很好的肥料。

一般优良的硝酸鉀含速效氮14%左右，可溶性鉀45%左右。根据河北、山西、浙江、四川、吉林等省用土法生产的硝酸鉀的分析，16个样品中含氮在12%以上的就有12个，10%以下的仅有2个，含鉀量亦很高，一般均在30%以上。总之，一般說来，用土法制的硝酸鉀质量很好。硝酸鉀中的氮素及鉀素都是

速效的，又含鉀比氮多，應施用于需鉀多的作物，如甘薯、甜菜、馬鈴薯、烟草等。由於硝酸鉀施入土壤後容易流失，應作為追肥，同時要少量多次施用。

硝酸鉀雖含有速效氮及可溶性鉀，但不含磷及有機物，因此施用硝酸鉀的同時要注意磷肥及農家肥料的施用。

(二)磷肥

1. 过磷酸鈣 过磷酸鈣是一種磷素肥料，它是灰白色的粉末，其中磷酸一鈣均含 60%，還含有副產物石膏約 40%，洋法生產的過磷酸鈣，一般含有效磷酸 18% 左右。用洋法和土法製造過磷酸鈣，基本上是差不多的，不過土法規模小，有 2—3 人及少量的投資，就可進行生產。制法亦很簡單，就是將磷礦石加硫酸按一定比例混合，堆放一個較短的時間即成。

用土法生產過磷酸鈣的地區比較普遍，凡是產硫酸及磷礦石的地區均可進行生產。根據貴州、湖南、河北、上海等地用土法生產的成品分析，一般含磷量在 10—18% 之間的質量比較好。

製造過磷酸鈣時，要注意磷礦粉與硫酸配合的比例，硫酸過多或過少都會影響產品的質量，一般磷礦石含磷在 30% 左右時，100 斤磷礦粉需濃硫酸 30 斤左右，其次含磷量低的磷礦粉可不作為過磷酸鈣的原料，否則會影響產品品質及成本過高。含磷量低的磷礦粉可考慮粉碎後直接使用或制脫氯磷肥等。

有些地區在製過磷酸鈣時加用石灰，這是不應該的，這樣會減低硫酸的作用，及使其中的有效磷轉化為遲效的，若發現硫酸用量過多時，可再加磷礦粉，消除過多的硫酸。另外有些地區用廢硫酸製造過磷酸鈣，這是很好的，可節省工業用硫酸，不過要注意廢硫酸的濃度。

過磷酸鈣不宜與石灰、草木灰等混合施用，否則會使其中水

溶性的磷轉化为不溶性的。

其次过磷酸鈣是酸性肥料，在酸性土壤中要适当的配施石灰，但要分开放用。

2. 熔融鈣镁磷肥 熔融鈣镁磷肥目前我国用土法生产比較普遍，根据北京、四川、贵州、湖南等地产品的分析，一般含磷酸在10%左右，最高的达18%。制法是将磷矿粉与蛇紋石或白云石，按一定比例和焦炭在小高爐中熔融，当熔融物流出后，然后噴水冷却磨碎即成。

熔融鈣镁磷肥一般是淡灰色的粉末，不会潮解或結塊，也沒有腐蝕性，可以經久存放，其中所含的磷不溶于水，但溶于弱酸。一般用洋法生产的熔融鈣镁磷肥含有效磷約18%。

熔融鈣镁磷肥，可省去工業用的大量硫酸。磷矿石經過熔融后能將其中迟效磷轉化为有效的，在产磷矿石及蛇紋石或白云石的地区，均可推广制造。另外在制取熔融鈣镁磷肥时，蛇紋石中一般含有鎳，这是一項重要資源，要注意收回。

3. 脱氟磷肥 制取脱氟磷肥适宜于含磷量低的磷矿石，制法亦比較簡單，不过需要高温。将80%的磷矿石和20%的石英砂混合，再加入焦炭放在竖式窯中，通入水蒸汽，在1,400—1,450°C的温度下煅燒，即得土法脱氟磷肥。

根据浙江、上海、四川等地三个样品分析的結果，其中两个样品含磷18%左右，一个是11%，已相当于洋法的水平，一般洋法生产的脱氟磷肥含磷量是14—18%。这种磷肥是一种碱性肥料，适宜于酸性土壤施用。

含磷量低的磷矿石在不产蛇紋石或白云石的地区，可采用此法。

4. 鋼渣 土法煉鋼时，在轉爐中脫碳过程終了后，鐵中的磷素进行燃燒，生成磷酸，与鈣化合后形成浮渣，扒出冷却，得到黑

色多孔的物质就是钢渣，然后经过粉碎，就是钢渣磷肥。根据上海、河北等地样品的分析，磷酸含量最高的是7.3%，一般含2%左右。钢渣中的磷亦是不溶于水的，适用于酸性土壤。

钢渣是炼钢的副产品，我国产量很大，且比较普遍，是值得推广施用的磷肥。不过粉碎很是重要，一般钢渣磷肥中须要有80%以上的细粒通过100号的筛孔，否则不易发挥效果。

5. 磷灰土粉 磷矿主要有两种：一种是磷灰土，由水成岩形成，质地松软，容易风化；另一种是磷灰石，是由火成岩形成，质地坚硬，结构致密，不易风化。因此磷灰土可以直接施用，这样可省去制造费用，降低成本，在酸性土壤上施用，有一定的肥效，符合于多、快、好、省的原则。

目前我国所产的磷矿，磷灰土比较多。在产磷灰土的地区，可以直接施用，不过要经过粉碎。粒子愈细，肥效愈大。

（三）钾肥

1. 硫酸钾 目前用土法制造硫酸钾主要有明矾石法，就是将明矾石煅烧，冷却后，用水浸提过滤，浓液结晶即成。我国安徽、浙江、江苏等省有明矾矿很多，可以大量生产。根据上海、山西等地产品的分析，上海产的含量比较低，含氧化钾9.9%，而山西的产品含氧化钾46.9%，已合于标准，一般硫酸钾含氧化钾是44—48%。

有些地区用草木灰、硫酸钠、硫酸等来制硫酸钾，这是不合算的。草木灰与硫酸钠不易制出硫酸钾，直接施用草木灰效果就很好，作物不仅利用草木灰中的钾，其它磷、钙、镁及微量元素等均能得到利用。硫酸钾用作基肥、追肥均可，适用于需钾多的作物，如马铃薯、甜菜、烟草等。

2. 氯化钾 目前用土法生产的比较普遍，根据广东、福建、山西、上海等地产品的分析，一般含氧化钾40%左右，最高有达

60%的；一般洋法生产的氯化钾含氧化钾是55—60%。制造氯化钾的土法有两种，一种是用苦卤水浓缩结晶的，另一种是用钾长石与氯化钠、石灰石煅烧制成的。

氯化钾中含有氯元素，对一般作物影响不大，对烟草有降低烟叶燃烧的性能。其次还能降低块茎作物的淀粉含量，因此不宜施用于烟草及块茎作物如马铃薯、甜菜、甘薯等。

(四)镁肥(氢氧化镁) 镁亦是作物所必需的元素之一，作物若缺少镁元素，就会影响叶绿素的形成，从而影响其同化作用。具体表现是生长停滞、衰弱，出现黄萎病。不过农家肥料中含有比较多的镁元素，又我国地区广大，土壤类型复杂，究竟哪些地区哪些作物需要镁肥，还没有可靠的资料，因此在各地区应做镁肥对比试验，明确镁肥肥效，以便合理施用镁肥。

氢氧化镁的生产，主要是在我国沿海一带如广东、浙江等省。制法亦很简单，就是利用海水加石灰，将海水中的硫酸镁与石灰作用，生成氢氧化镁沉淀，放出上部清液，将沉淀水分滤去，烘干粉碎即为成品。根据分析，纯度可达71%左右。

氢氧化镁肥料中除含有镁元素外，还含有其它微量元素，又溶解度小，施入土壤后不易流失，一般来说比其它镁肥好，适宜于酸性土壤。

氢氧化镁在制造过程中不需要熬煮浓缩结晶，制法简单，又不需要燃料，在沿海地区是值得推广提倡的。

(五)混合、复合肥料

1. 镁钾肥料 镁钾肥料是含有硫酸镁、硫酸钾的混合肥料，是由制食盐后的苦卤中继续晒制浓缩，然后放入锅内熬煮蒸干，结晶干燥即成。根据分析含硫酸镁51%、硫酸钾11%，其它为食盐等。

镁钾肥料是制盐的主要副产物，我国沿海地区产量很多，制

法簡單，并不需要很多的燃料。这种肥料亦是值得推广提倡的。

2. 硅酸鉀 硅亦是作物不可缺少的营养元素，硅酸肥料对作物的抗病抗倒伏均有一定的作用。它的制法是用硅砂、草木灰等原料按一定比例配合拌和均匀，放入坩埚中，用燒玻璃爐加熱至 $1,300^{\circ}\text{C}$ 以上，約經8小時后取出冷却粉碎即成。根据广东省的分析，含水溶性硅酸44%，氧化鉀20.1—28.9%，其中含水溶性硅很高，亦含有多量的氧化鉀，是一种良好的硅酸鹽肥料。不过目前我国施用的經驗还不多，需要进一步加以試驗研究。

(六)微量元素肥料(玻璃肥料) 玻璃肥料是微量元素肥料的一种。微量元素肥料就是作物需要量很少，但是不可缺少的肥料。微量元素肥料主要有銅肥，如硫酸銅；錳肥，如硫酸錳、錳矿渣等；鋅肥，如硫酸鋅；硼肥，如硼酸等等。

硫酸銅、硫酸錳等是極易溶解于水的，施入土壤后很容易流失和被固定，因此近年来發明了玻璃肥料。玻璃肥料就是用制玻璃的原料，将微量元素肥料按一定比例与玻璃原料混合，熔融后冷却與細即成。微量元素肥料与玻璃原料混合熔融后，可減低溶解度，施入土壤后就不易很快流失和固定，肥效持久，一般施用一次可維持數年，这样就达到了經濟施肥的目的。

自从大跃进以来，我国玻璃肥料的試制生产較为普遍，但缺乏詳細的調查資料，据了解一般配方微量元素肥料約占20—30%，其中有一种的，也有数种混合的，主要是錳、銅、硼、鋅、鉬等元素的鹽类，有些产品細度不够，一般玻璃肥料的粒子應該有80%以上通过100号篩孔。

根据近年来的研究，微量元素肥料(玻璃肥料包括在內)对作物的生長發育是必需的。作物缺乏微量元素时，就生育不正常，易感染病害，影响产量。不过我国地区广大，土壤类型复杂，究竟哪些地区、哪些土壤缺少哪些微量元素，施用哪些微量元素

后有增产效果，还没有可靠的资料，因此今后在试制玻璃肥料的同时，应该在当地多做玻璃肥料的对比试验，明确其肥效。

关于玻璃肥料的施用方法亦很简单，一般每亩用量3—5斤，同农家肥料如土粪、厩肥、堆肥等混合均匀后作为基肥。

四、土化肥的制造、施用注意事项

1. 在农村不要用人粪尿作为土化肥的原料。有些地区用人粪尿加石灰蒸制硫酸铵或用人尿加碱蒸制碳酸氢铵，亦有用人尿熬煮，然后加食鹽、石灰等制氯化铵，这些方法是不应该提倡的。因为人粪尿本来就是很好的有机速效肥料，肥效很好，农民原来就有很好的使用经验。人粪尿加碱、鹽經過熬煮，不但大部分氮素损失，制出的肥料氮素含量很少，而且增加了对作物有害的鹽、碱成分。

用人粪尿制硫酸铵或碳酸氢铵，这也是得不偿失的。人粪尿中的氮素并不很多，制出来的硫酸铵数量有限，但消耗大量燃料及浪费很多人工，在蒸制过程中并不能增加氮素，所以也不应当提倡。

2. 不应用化学肥料作为土化肥的原料。有些地方用化肥硫酸铵制氯化铵或硝酸铵，亦有用过磷酸钙、硫酸銨等加石灰制人造粪、人造尿。这是不合算的。硫酸铵、过磷酸钙是很好的化学肥料，可以直接施用，经过加工后反而会使肥分损失，降低肥效。

3. 不要用石灰、食鹽、純碱、石膏等作为制土化肥的主要原料。有些地区用大量的食鹽、石灰、純碱再加用少量的农家肥料制成土化肥，从外表上看，与化学肥料很相似，但含氮、磷、钾的数量很少，质量很低，如有需要施用石灰、食鹽、石膏的地区，可单独施用，无需加工制造，可免去人力、物力的浪费，同时纯碱

对作物、土壤有害無益，不可使用。

4. 土化肥中虽含有濃厚的氮、磷、鉀成分，但不含有機物，對土壤的培育沒有作用。因此施用土化肥時，不能忽略农家肥料，應以施用农家肥料為主。农家肥料來源廣，數量大，其中含有大量的有機物及鈣、鎂和微量元素等，农家肥料對土壤肥力的提高有很大的作用。

土化肥三要素含量表
(中国農業科学院土壤肥料研究所分析)

名 称	产 地	氮素(%)	磷酸(%)	氧化鉀(%)
硫酸銨	山西	17.9	—	—
脫氯磷肥	浙江余杭	—	17.9	—
硫酸鉀	上海	—	9.9	—
硅酸鉀	广东番禺	—	—	53.9
氯化鉀	上海	—	—	63.2
硫酸銨(氯法)	四川奉节	20.6	—	—
硫酸鉀	山西	—	—	46.9
氯化鉀	广东台山	—	—	42.6
硫酸銨	上海肥料公司	20.3	—	—
磷酸鉀磷礦肥	四川	—	10.0	—
氯化鉀	上海	—	—	45.1
过磷酸鉀	上海浦东	—	17.6	—
硫酸銨(磷礦腳浸液)	四川奉节	20.5	—	—
脱氯磷肥	上海农務局	—	18.7	—
硫酸銨	南京	20.1	—	—
脱氯磷肥	四川	—	11.0	—
硝酸鉀	吉林	13.4	—	—
氯化鉀	山西	—	—	61.4
硝酸鉀	四川万县	12.5	—	44.4
硝酸鉀	浙江余杭	10.3	—	39.2
硝酸鉀	山西	13.3	—	45.6
硫酸銨	四川農業厅	20.9	—	—

(續)

名 称	产 地	氮素(%)	磷酸(%)	氯化钾(%)
硫酸銨	四川	20.1	—	—
磷酸鈣镁礦肥	四川	—	9.7	—
磷酸鉀	山西清徐	12.4	—	43.6
硝酸鉀	河北	14.3	—	27.0
土化肥	河北任县	0.2	1.4	2.0
塘泥精	陝西	0.21	0.33	0.12
混合土化肥	陝西	0.31	1.67	0.40