

生物能——沼气的利用

河北省植保土肥研究所

伟大领袖毛主席对于群众办沼气这件事，曾经发出指示：“这要好好地推广”。目前，一个广泛应用沼气的热潮，正在我省广大农村兴起。这种生物能的利用，对于解决我省农村燃料、肥料、饲料的矛盾，改变农村卫生面貌，解放妇女劳动力，具有重大意义。为了促进扩大沼气的利用，我们搜集整理了有关沼气基本知识方面的资料，供各地参考。

一、沼气的产生、来源及用途

沼气是一种混合气体，其中含有甲烷（占60—70%）、二氧化碳（占30—40%）以及少量的硫化氢和氨等，有蒜臭味。沼气的主要成份是甲烷，所以它的性质与甲烷近似。

甲烷是无色、无味的可燃气体，燃烧时是淡蓝色火焰，熔点-182.5℃，沸点-161.5℃。比空气轻，比重为0.55。微溶于水，20℃时溶解度为0.033%。燃烧时，每一个体积甲烷需二个体积的氧气。其反应式如下：



一般空气中，大约含有氧气20.81%。因此甲烷和空气理论混合量为空气的9.47%始能完全燃烧，即燃烧一份甲烷需十份空气。一般每立方米的甲烷，燃烧时可放出热能5200—5900千卡（量热单位，即1立方公分的水加热使温度升高1℃所需要的热量称为1卡）。

沼气的产生，是由于沼气细菌分解动植物的有机体所形成的一种气体。在粪坑、污水坑塘和池沼里，常常见到有气泡发生，这就是沼气。这种气体含有甲烷，当燃烧时产生很大的能量，这种能量称为生物能。

沼气的能量来源，系来自太阳的光和热。

当植物在生长过程中，由于叶绿素的同化作用，从简单的二氧化碳和水，合成了复杂的有机质，在合成当中，吸收了大量的日光能量，贮藏在有机体内成为潜在能。植物死亡后，有机体被微生物分解，这些潜在的能量以不同的形式释放出来，沼气发酵就是在嫌气微生物作用的过程中，由于有机体中潜藏的能量没有消失，只是从这一种贮藏的形态转变为另一种贮藏的形态而已。例如由嫌气性微生物分解有机体最后形成的沼气，是一种较为复杂的有机化合物，内部蕴藏了大量能，当沼气燃烧时，这种能量即转变为光和热。

沼气，是一种廉价的生物能源，可从杂草、秸秆、树叶、人畜粪尿等任何生物有机体发酵制成，是自然界很丰富的资源。充分利用这种能量，将取之不尽，用之不竭。

沼气的用途很广，既可作燃料，又可作化工原料。用沼气作燃料，发热量很高，可以烧饭、点灯或做动力。每一立方米沼气点一盏相当60瓦左右电灯亮度的沼气灯，可供5—6小时照明。用来烧水可烧开130斤水。每一立方米沼气所能产生的热量，大约等于1.6斤煤炭，或0.66升汽油，或1.1度电力（见表1）。在农村使用沼气烧饭，不但清洁卫生，同时有利于解放妇女劳动力。

表1 沼气与其它燃料热值能量的比较

燃料种类	单位	热值
纯甲烷	1立方米	8,580 大卡
沼气(含60%甲烷)	1立方米	5,500 大卡
煤气	1立方米	4,000 大卡
汽油	1公升	7,300 大卡
柴油	1公升	9,500 大卡

在化工方面，沼气中所含的二氧化碳是制造冷冻剂的原料；所含的甲烷可做碳黑、人造革、染料、有机玻璃、电影胶片等轻化工产品。

农作物秸秆、粪便、污水，经过沼气发酵，可以杀死蚊、蝇、寄生虫卵和病菌，有利于防病灭病，改善环境卫生。据四川省中江等地调查，沼气发酵约可消灭虫卵 90% 以上。

二、沼气发酵的原理

1. 沼气发酵的微生物

沼气细菌在嫌气条件下分解有机质产生沼气。参与发酵过程的微生物是多种多样的，它们都是厌气性细菌，需要没有日光、氧气和氧化剂的生活环境。沼气细菌生活的温度范围在 4—65°C 之间。温度越高，二氧化碳产量增加，甲烷含量相对减低，气体的热值也随之降低。一般以 30—37°C 对甲烷产气比较适宜。沼气细菌能忍受很大的压力，在 40 公尺海底污泥中也能生存。氨态氮是沼气细菌的良好氮素营养。每公升原料中最少有 0.1 克以上的氨态氮才能很好地发酵。如果达到 1—1.2 克则发酵更好。如氨态氮浓度过高，则对沼气细菌的发酵产生抑制作用。沼气细菌要求中性、微碱性的环境条件，以 pH 7.2—7.8 为最适宜，超出 pH 6—8 范围以外，均会阻碍发酵的进行。根据细菌在分解过程中的作用，一般可分两大类群：

第一类群 包括各种嫌气性的纤维素分解细菌、果胶分解菌、丁酸细菌以及在嫌气条件下分解蛋白质、脂肪、碳水化合物的各种微生物。由于发酵的原料中，纤维素所占的比例较大，所以纤维分解菌在沼气发酵中起着重要的作用。经各种微生物共同作用的结果，将复杂的有机质逐渐分解生成以醋酸、乳酸、丁酸、甲醇、乙醇、丁醇为主的简单有机物以及二氧化碳、氢气、硫化氢、氨等无机物。

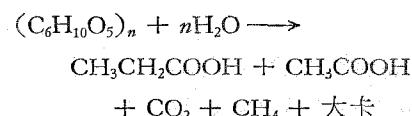
第二类群 是将有机酸及醇类转化为甲烷的微生物。这类微生物统称为沼气细菌（或甲烷细菌）。

沼气细菌，都是嫌气性的细菌。一般为中温型，少数为高温型。都是有机营养型细菌，能

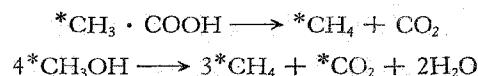
同化简单的有机酸与醇，不能分解有机质，能使二氧化碳还原生成甲烷。不能分解蛋白质，而以氨作为氮素营养。例如：奥氏甲烷杆菌、孙氏甲烷菌、甲烷八联球菌、马再氏小球菌等。

2. 沼气发酵的化学机制

(1) 纤维素分解细菌分解纤维素时产生甲烷。

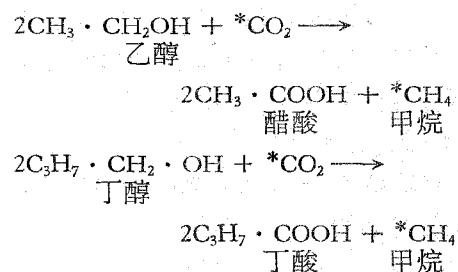


(2) 由酸和醇的甲基形成甲烷。



这一反应过程用 ¹⁴C 示踪原子试验所证实。式中 ^{*}C 即同位素 ¹⁴C 示踪原子，甲基碳原子为含有 ¹⁴C 的醋酸，它所形成的甲烷有同位素 ¹⁴C，证明甲烷是由甲基直接形成的。

(3) 由醇的氧化使 CO₂ 还原形成甲烷及有机酸。



这一反应过程是用含有同位素 ¹⁴C 的二氧化碳 (¹⁴CO₂) 由奥氏甲烷杆菌形成带有同位素 ¹⁴C 的甲烷，证明甲烷可由二氧化碳还原而形成。

(4) 利用氢使 CO₂ 还原形成甲烷。



甲烷形成有上述几种途径，但沼气发酵是各种微生物综合作用的过程，因而在同一发酵池中可能有不同的发酵过程同时进行。

三、沼气发酵的条件

1. 沼气发酵原料的配合

可供沼气细菌应用的材料很多，牲畜粪便、厩肥、人粪尿、农作物秸秆、杂草、树叶、薯秧、豆

壳、造纸厂的废料、屠宰场的废物、泥炭、有机垃圾等等，凡是含有较多的有机物，特别是含有纤维素较多的材料都可作为沼气发酵的原料。但不同的是，有些有机物产生沼气多，有些产生沼气少；有些产生沼气快，有些产生慢；有些材料可以单独利用，有些材料需混合利用。在选择和配合原料时，必须照顾到沼气细菌的要求。甲烷菌生长繁殖，需要有足够的氮素及磷作营养，才能生活旺盛，有利于纤维质的分解。因此，沼气发酵原料的配备，应根据原料中所含的成分，既有丰富的纤维素物质，即碳素营养，又有足够的氮素营养。并要有一定的比例，一般碳氮比例以 25:1 较好（见表 2）。总的看，选择发酵材料时，应从发气速度、产气量和沼气成分（见表 3）等方面综合考虑，其中以产气量和发气速度尤为重要。原料不同，产生沼气量也不同。各地原料来源不一，不能强求一律。要因地制宜，就地取材，尽量做到合理使用。

2. 原料和水的比例

人工制取沼气，除选择一定原料配合外，尚需加入适量的水。水分过多，发酵液中干物质少，甲烷产气量降低；如水分过少，发酵液太浓，容易积累有机酸，发酵作用受到抑制，同时容易形成表面结层，延迟产气时间。据安徽阜阳地区试验结果，含水量在 85—92% 之间效果很好。沈阳农学院试验资料以 80% 含水量（半腐熟马粪：稻草为 3:1），产气最多。

表 2 常用沼气原料的碳氮比(近似值)

原 料	碳素占原料重量 (%)	氮素占原料重量 (%)	碳 氮 比
干 麦 草	46	0.53	87:1
干 稻 草	42	0.63	67:1
玉 米 穗	40	0.75	53:1
落 叶	41	1.00	41:1
大 豆 茎	41	1.30	32:1
野 草	14	0.54	27:1
花 生 茎 叶	11	0.59	19:1
鲜 羊 粪	16	0.55	29:1
鲜 牛 粪	7.3	0.29	25:1
鲜 马 粪	10	0.42	24:1
鲜 猪 粪	7.8	0.60	13:1
鲜 人 粪	2.5	0.85	2.9:1

表 3 1 公斤干物质产生的沼气量

沼气发酵原料	沼气量(公升)	沼气中含甲烷量(%)
牛 粪	313	60
松 树 叶	308	69
马 铃 薯 茎 叶	356	60
谷 穀	226	62
亚 麻 穗	290	59
青 草	286	70
玉 米 穗	250	53
树 叶	155~216	59
造 纸 厂 废 水	500	70
甜 菜 叶	490	60
酿 酒 厂 废 水	500~600	58
废 物 污 泥	640	50
牛 奶 厂 废 水	700	50
滤 纸 纤 维 素	676~855	50
猪 粪	195	—
冬 季 作 物 秸 秆	175	58

此表引自有关资料

为了适合以上要求，应预先测定发酵料本身的含水量，以便确定原料和水的配合比例。测定方法是：先将备好的物料拌匀，然后取出一部分样品，烘干或晒干，如采用晒干办法，一直晒到重量不下降为止。若取 10 斤发酵料测定，晒干后剩下 4 斤，其含水量则为 60%。按含水量 90% 进行配料时，根据发酵材料的含水 % 数，可依（表 4）所列的料、水比例进行加水，使发酵材料含水达到 90% 的要求。例如发酵材料含水为 20% 的配料，则每斤配料需另加 7 斤水。

表 4 料 水 配 合 比 例 表

沼气发酵原料本身含水量 (%)	每斤原料另外加水斤数(市斤)
20	7
30	6
40	5
50	4
60	3
70	2
80	1

3. 温度对发酵的影响

在发酵过程中，甲烷菌要求一定的温度。温度适宜，沼气细菌生命活动最活跃，产生沼气就多就快。如果温度不适宜，沼气细菌活力弱，

产生的沼气也少。所以，温度的高低对沼气的产生量有很大关系。

沼气发酵分高温发酵和中温发酵两种类型。高温发酵，适宜温度为 50—55℃；中温发酵为 30—35℃。高温发酵的菌并不是特殊的种，而是菌逐渐适应的结果。

沼气细菌对温度的升降极为敏感，温度升降 2—3℃，就会明显地增加或减少沼气的产量。沼气池的温度，应保持在 20—40℃ 之间，在此范围内，温度越高越好（见表 5）。

表 5 温度对沼气产量的影响

发 酵 温 度 (℃)	每公斤干物质所产生的沼气量
10	450
15	530
20	610
25	710
30	760

根据我们初步试验，鲜马粪发酵温度以 33℃ 产气量最多，半腐熟马粪 40℃ 时产气最高。四川中江、锦竹等地测定，沼气池内温度在 10℃ 时，仍能产气，8℃ 以下产气很少或不能产气。

4. 适宜的酸碱度

甲烷菌在 pH 值 7—8 之间，最宜于生长繁殖。在发酵过程中，由于物料产生了有机酸，使发酵液逐渐变酸。据我们试验，入料时 pH 为 7.5，发酵后 pH 渐渐下降至 6，有的甚至在 6 以下，所以在下料时最好掌握 pH 在 8—8.5。

为了达到一定的酸碱度，在下料入池时用 pH 试纸测定，如小于 7，可加石灰或草木灰，一般用量 0.1—0.2%。过碱时（pH 值大于 8.5 时）可酌情加发酵过的大粪稀，或烂菜水等进行调整。

5. 接种问题

沼气池初次装料要进行接种，这样可以加速物料的发酵和加速产气。如果不进行接种，发酵时间长，产气慢。据我所试验，用马粪、麦壳（3:1），预先堆沤三天，调整 pH 7.5，发酵温度 35℃，分别装入发酵瓶中，接种污泥液 3000 毫升，与不接种污泥的对比，结果是接种的产气日

期提前 13 天，产气量多 3600 毫升（见表 6）。

表 6 接种污泥与不接种污泥的试验

配 料	产气日期	产 气 量 (毫升)	
		10 天	20 天
马粪、麦壳(3:1)3000克 加污泥液 3000 毫升	23/8	6600	16200
马粪、麦壳(3:1)3000克 加普通泥液3000毫升	4/9	3600	12600

注：下料日期为 8 月 22 日

6. 搅拌

在物料发酵过程中，比较轻的粪料容易浮在液面上，另一方面由于甲烷菌分解出来的气体，将纤维顶到池液表面上来，形成很厚一层硬皮，使气体不能顺利地上升，减少产气量。因此，应该经常搅拌，打破液面结皮，使物料均匀，温度一致，加强甲烷菌的生长繁殖，从而增加沼气的产量。

四、沼气发酵肥料的肥效

1. 沼气池肥料的肥效

沼气池肥料是一种很好的有机肥料，含有丰富的氮、磷、钾。特别是有机质经过沼气发酵后，氮素损失少，速效性养分大为提高（见表 7）。

表 7 肥料在不同处理的情况下氮素含量变化情况

氮 素	露天堆放的厩肥	经过沼气发酵的厩肥
蛋白 质 氮 素	51.2	62.0
无 机 态 氮 素	19.8	33.0
全 氮 量	71.0	95.0
氮 素 损 失 量	29.0	5.0
总 共	100%	100%

据绵阳地区农科所分析，沼气池肥料氨态氮增长 15.87—21.82%，有效磷增长 20—87.7%。施用这种肥料可增产粮食 20—30%。例如绵阳县永兴公社四队玉米亩施沼气池肥料 170 担，亩产玉米 644 斤，比对照亩产 503 斤增加 141 斤，即增产 28%。集凤公社九大队小麦施沼气池肥平均增产 21%。龙台公社五大队作种薯底肥，比施用普通肥的提前七天出土，苗齐苗壮。有的用马铃薯做试验，结果是：施用

沼气池肥比施用普通粪肥增产 27%。

通过试验结果看，采用沼气池发酵，不仅增加有效氮的含量，而且可以提高有效磷，从而对农作物的作用有良好的增产效果。

2. 沼气池肥料的组成及性质

沼气发酵用的原料种类很多，牲畜粪、秸秆、杂草、树叶、稻草、麦秸、谷糠、薯秧、有机垃圾等有机物质，此外还有污泥及石灰等。所以沼气池肥料不但含有氮、磷、钾，而且还含有钙、镁、铁及一些微量元素。

这些有机物质，由于在嫌气条件下进行发酵，其中含氮有机物质分解而成氨态氮，因为空气隔绝不能进行硝化，所以不能生成硝酸态氮。有机质中的硫生成硫化氢或与钾、钙等生成硫化物沉淀。由于发酵温度较低，有机物质分解缓慢，留下来的腐植质较多，可以增加土壤有机质，改良土壤物理性。

3. 沼气池肥料的保存

由于沼气池肥料含有较多的易挥发的氨态氮，如果处理不当，肥分就要受到损失。据日本试验资料，发酵后的沉淀物经干燥处理，总氮量及氨态氮含量显著减少，特别是氨态氮减少更为明显(见表 8)。

因此，最好在出料时随时施到地里，并紧跟

(上接第 24 页)

论的同时，用部分精力搞与理论有关的应用研究。在这些应用研究中，我们采取开门办所的方针，走出去和工人结合，坚决依靠工人的智慧和经验，大搞群众运动。在这段科研实践中我们深深体会到：毛主席关于“知识分子如果不和工农民众相结合，则将一事无成”的教导是一条颠扑不破的真理。几年来，我们和工人一起，除了科研业务方面的收获之外，更重要的是学

表 8 发酵沉淀物经不同处理含氮量变化表

发 酵 沉 淀 物	灰分%	总氮量%	氨态氮%
未经处理的发酵沉淀物	69.98	6.80	4.96
干燥处理后的发酵沉淀物	64.01	2.31	0.70
损 失 量	5.97	4.49	4.26

覆土。如当时不用，应储存在不漏水的池子里，加盖防止蒸发。同时加入 0.1—0.2% 的过磷酸钙使氨态氮变成磷酸一铵 ($\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$) 或磷酸二铵 [$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$]。磷酸一铵和磷酸二铵是比较稳定的，磷酸二铵只有在高温下才能分解失去氮而转化为磷酸一铵。所以发酵液中加入过磷酸钙可以保存氨态氮。如没有储存池，可用土吸收或倒入粪堆里，将堆拍紧保存。有泥炭资源的地方，用泥炭吸收更好。

4. 沼气池肥料的施用

发酵过的熟料，一般都是液体或半液体状态，所含固体物质不多，可以按液体肥施用，做追肥和底肥，每亩 2000—4000 斤。在水浇地里，可结合灌水，直接施用。在旱地最好沟施，紧跟耕翻，不要让太阳曝晒，以免养分损失。据有关资料介绍，分期施用比一次做基肥较好，这样不仅提高肥效，并且可以减少液肥储存和运输上的困难。

习工人阶级的好思想好作风，在改造世界观方面也有了新的收获。今后我们决心沿着毛主席指引的这条路继续走下去，为赶超国际先进水平贡献一份力量。

参 考 资 料

- [1] 陈念贻, 郑龙如: 化学通报, 1975, 6。
- [2] 陈念贻: 中国科学, 1974, 6, 580。