



# 怎样防治

ZEN YANG FANG ZHI

## 生猪发生飽潲症

SHENG ZHU FA SHENG BAO SHAO ZHENG

9.3944

7

C.1

群众出版社

# 怎样防治生猪发生飽潲症

中华人民共和国  
公安部第三局 编

群众出版社

1960年6月

## 目 景

一 中毒的一般情况.....	(3)
二 中毒症状及解剖后所見病理变化.....	(4)
三 毒物产生的原因.....	(6)
四 中毒的急救方法.....	(8)
五 預防中毒的方法.....	(9)
六 毒物的化驗方法.....	(10)

## 編者的話

1959年冬季以来，全国掀起了一个轰轰烈烈的养猪高潮。广大群众对于发展养猪业表现了空前无比的积极性，一个高速度发展养猪业的大好形势已经形成。为了进一步促进养猪业的迅速发展，今后除了继续发扬广大群众的积极性，更好地解决资金、猪源、饲料、管理等一系列的具体问题外，防治猪的各种疾病，在当前也是一个急需解决的问题。猪瘟、猪病很多，发病的原因也各不相同，但是只要加强预防工作就完全可以做到不发生或少发生。因此，普及推广预防猪瘟、猪病的基本知识，有着非常重要的意义。在这本小册子里我们将专门谈一谈猪的中毒性疾病中最常见的一种疾病——饱和症的防治问题。

饱和症在民间也有叫做饱和瘟或跳跳症的，在医学上叫做高铁血红蛋白症或肠原性紫绀症。它的主要特征，是病状出现在喂食之后，突然发生暴跳，呕吐，流涎，口吐白沫，嘴唇青紫或苍白，呼吸急促，倒地抽搐，甚至迅速死亡。这种症在我国很早就有发现，近几年来，在湖南、湖北、江苏、江西、四川、北京及东北等地的不少养猪单位亦均有发生，有的甚至造成成批生猪中毒和死亡的严重事故。这不但使国家和人民在经济上受到巨大的损失，而且也严重地影响了群众大量使用青粗饲料，

实行穷养猪、勤养猪、巧养猪的积极性，不利于高速度发展养猪业。

为了防止和减少这种疾病的发生，一旦发生后，能够得到及时治疗，促进养猪业高速度发展，我們特根据各地有关飼料中毒、死亡的調查研究和試驗材料，編写了这一本小冊子，简单扼要地介绍了发生中毒的原因、防治的方法以及化驗方法，供各地技术檢驗部門和兽医防疫站工作人員参考，亦可供广大飼养人員閱讀。由于編者水平有限，本书的內容还不够完善，不妥之处，欢迎批評指正。

1960年4月

## 一 中毒的一般情况

根据各地調查材料看來，生豬在飽食青菜類飼料後突然產生飽滯症中毒和死亡的情況，有以下幾個共同的特點：

1. 不論地區，不論公養私養、集中或分散飼養，不論豬的性別、年齡、品種、大小，除哺乳仔豬外，均可發生此症，而且具有一定的季節性，一般春秋兩季發生較多，冬夏兩季發生較少。

2. 這些豬所用飼料都比較單一，主要是大量採用白菜、青菜、包心菜、蘿卜菜、紫菜、牛皮菜、芥菜、芥菜、灰菜、莧菜、水浮蓮、南瓜藤、紅薯藤等菜類，間或摻入少量的米糠、豆渣、醬渣等其他飼料，其中有的並已發生腐敗、霉變。

3. 調製飼料方法大多是只對菜類飼料稍加洗滌，甚至不洗滌即置鍋中蒸煮，而且常常是頭天晚上煮好後，長時間燜在鍋里、缸里或桶里，保持不冷，待第二天飼餵。也有當天上午煮好後，放置到中午或晚上飼餵的，但這種情況比較少。

4. 從發病時間看來，所有早上煮滌早上餵豬的都未發生此病；而早上煮滌，蓋在鍋內燜起來到中午餵時，即有部分發生；下午餵時發生較多。但此症還是以頭天晚上煮滌，第二天餵豬時發生的最多，中毒和死亡的情況也較嚴重。

如 1955 年 11 月长沙市农場养猪 115 头，計母猪 40 头，后备母猪 20 头，架子猪 55 头，包括有約克夏、約維、长沙大圈子猪、湘潭沙子岭猪、盈克猪等品种。飼料为黃芽白、碎米、細糠、麦麸等。煮潲方法为头天晚上 9 时开始，煮至 11 时为止，潲在鍋內，第二天早晨 8 时飼餵，約一時左右全部发病，死亡母猪 10 头，后备母猪和架子猪 20 头。

1957 年 4 月，湖南湘阴县东湖农业社飼养肥猪 29 头，母猪 1 头，仔猪 10 头。飼料以甘薯渣、高粱为主，拌少許豆餅、碎糠。煮潲方法为清早煮好后，分作早晚飼餵。早晨飼餵后无任何病，下午 6 时飼餵后，約 1 小时左右，有 25 头猪全部发病，死亡 4 头。另一头母猪和小猪吃的潲是临时煮，临时飼餵，未发生任何病症。

1959 年 10 月 23 日，湖北拖拉机制造厂将四天前买回的蘿蔔菜煮熟后燙于鍋內，于次日餵猪，26 头猪食后，全部发生嘴鼻烏紫、喊叫、蹠蹄、痙攣、口吐白沫等中毒症状，經兽医急救后，仍死去 6 头。

## 二、中毒症状及解剖后所見病理变化

飽潲症发生的特点是，猪飽食青菜类飼料后，在很短的时间内即突然暴发，最快的是在食后立即出現，或經十几分钟至半小时内发生，最迟亦不过二小时；而且症状經過时间极其短

促，由发作至死亡快的仅数分钟，慢的在半小时至2小时左右即死亡。

中毒病状是：呆立，精神不振，四肢无力，步行不稳，呼吸短促而困难。头低垂，后躯左右摇摆，不断在栏内旋转，时起时卧，异常不安，有的呈犬坐姿式。呕吐，嘴里流涎，口吐白沫。皮肤、嘴唇、鼻子粘膜和眼结膜呈蓝紫色或苍白。肢端和耳部发冷，若将耳朵和尾巴剪断，并无知觉，亦无血液流出，或仅流出少量乌黑色血液，而且血的凝固性不强。体温多数下降，一般在 $35^{\circ}\text{--}38^{\circ}\text{C}$ 之间。脉搏极度衰弱，心跳急促无力，很快发生四肢麻痹，突然趴倒不起，呈昏迷状态，很类似过敏性休克，间有全身抽搐，四肢乱动，挣扎跳动一、二下，怪叫二、三声，伸长舌头，终至窒息死亡。

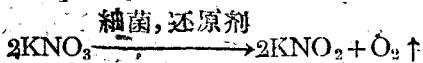
解剖所见病理变化：死猪的皮肤、二耳、肢端和口鼻呈紫色。气管、喉头粘膜苍白。腹壁膨大隆起。血液呈暗棕色，似酱油状，凝固性不良。肺肿大，极度充血，间有小块出血。支气管和气管充满淡红或白色泡沫。肝臟和腎臟都呈明显乌紫色，切面上郁血显著。胃膨胀，充满气体，胃底轻度充血，间有密集的小点状出血，胃粘膜容易剥落，腸系膜充血。其他器官一般无变化。

### 三 毒物产生的原因

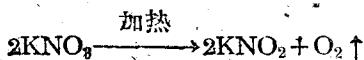
对于生猪饱食菜类饲料后，突然发生中毒和死亡的原因，近年来有不少单位，特别是各省、市的畜牧兽医部门做了许多专门的调查研究和试验工作，大家一致认为此病不是由于病菌所致，而是由于对饲料处理不当，产生毒素而引起的。试验证明主要的毒素有以下两种：

1. 亚硝酸盐毒素。植物在生长过程中，所需要的氮，主要是以硝酸盐的形式吸收，因此在植物体内都或多或少的存在有硝酸盐，特别是菜类，由于在生长过程中施用含氮肥料较多，所含硝酸盐的量也较大。硝酸盐本身的毒性很小，一般不致引起中毒，但硝酸盐能因细菌、还原剂的存在和加热的作用而分解出有毒的亚硝酸盐和氧化氮气体而引起中毒。

(1) 硝酸盐能被细菌和还原剂分解为亚硝酸盐。



(2) 金属活性较高的硝酸钾，加热后能分解出亚硝酸盐。



(3) 其他大多数金属硝酸盐，加热后能分解出氧化氮气。

体。



其中二氧化氮是棕红色有恶臭的极毒气体，在低温时则化合为淡黄色的四氧化氮( $\text{N}_2\text{O}_4$ )，在高温时又分解为无色的一氧化氮(NO)气体。



亚硝酸盐与氧化氮气体均系巨毒物质，对动物健康危害极大。亚硝酸盐能使动物血液中的正常血红蛋白氧化成高铁血红蛋白，而引起严重的缺氧症，使呼吸中枢麻痹而窒息死亡。氧化氮能引起急性中毒，在数分钟内即发生呼吸困难、全身紫蓝、呕吐、眩晕、昏迷、意识消失等症。因此当大量采用菜类为饲料，而蒸煮后又在一定温度和酸度下燜在锅内过夜或经较长时间，即会因发酵滋长细菌，使硝酸盐分解出大量亚硝酸盐和氧化氮毒素而引起中毒。

2. 氢氰酸毒素。一般十字花科植物及芥菜、南瓜藤等，常含有氰类有机物质。这种有机物在适当温度下（据试验，温度在 $53^{\circ}\text{--}56^{\circ}\text{C}$ 时，最适于氢氰酸的生成），经酶的水解作用，产生游离的氢氰酸。氢氰酸系巨毒物质，能麻痹动物神经中枢（呼吸中枢和运动中枢），破坏血球组织，使内呼吸酶分子间代谢机能失调，呼吸、循环系统发生障碍，而窒息死亡。

上述两种毒素，经许多单位反复试验，结果都证明是确实存在的。不过在实际病例物证检验中，检出亚硝酸盐的较多，

檢出氯氟酸的較少。

## 四 中毒的急救方法

当发现生猪饱食菜类饲料后，产生亚硝酸盐中毒症状时，应迅速按下列方法进行抢救：

1. 立即用冷水灌猪的头部和胸部，一般一至三次即可好转；也可采用人工呼吸法进行抢救（即使猪背靠地，四肢向上，推动前肢，压迫胸腹，再放松，反复依次动作）。
2. 如灌冷水后未见好转，应立即采用耳静脉和断尾放血法，即剪断猪尾巴和剪破猪耳朵进行放血，一般放出乌血后即可好转。
3. 条件可能时，最好采用1%或2%的美兰溶液进行肌肉或静脉注射。这是最好的方法，很快即可获得显著的效果。注射量为每公斤体重注射0.01到0.02克，即每公斤体重注射0.5到1毫升美兰溶液。

美兰注射液的配制方法是：取美兰1—2克溶于10毫升维—酒精里，再加90毫升生理食盐溶液即成。

4. 灌服白酒（小猪1—2两，大猪3—4两）或服中枢神经兴奋药物，如咖啡因、樟脑等；静脉注射葡萄糖、生理盐水等解毒剂（每头猪注射500毫升左右），或皮下注射盐酸肾上腺素、士的年、樟脑、磷酸钠等强心剂，内服十滴水亦可。

## 五 預防中毒的方法

为了避免生猪发生类似中毒情况，特提出以下几点預防办法：

1. 采用菜类作为生猪飼料时，宜自菜地采摘新鲜菜类煮食，不要用已經变质和霉烂的菜。如所采菜类不能馬上食用，则应尽可能将菜平摊在地土，不宜堆在一起，以免因堆积发热，使菜变质和霉烂，而产生大量亚硝酸盐和氨基酸毒素。

2. 猪飼料必須煮熟煮透（一般煮开后应維持半小时到1小时左右火力），煮时将鍋盖打开，煮好后盛于缸內、桶內或鍋里时也不要加盖，使其很快凉下来。最好能坚持即时煮，即时餵的办法，餵前将飼料充分攪和。不要头天煮好燶在鍋內、缸內或桶內，第二天再餵。也不宜早晨煮好，燶在鍋內晚上再餵。因为菜类煮熟后，加盖燶在鍋內或桶里，极易产生亚硝酸盐和氨基酸毒素。同时在煮飼料前，应将菜类用水洗净，并除去霉烂和变质的部分，这样也可减少硝酸盐和亚硝酸盐的含量。

3. 在飼料搭配方法上，不宜过分单一，在可能情况下应尽量采用多种飼料搭配法，这样不但能增加猪的食量，适合猪生长发育的营养需要，而且也可以减少亚硝酸盐的含量和氨基酸的产生，不致引起中毒死亡。

4. 为了防止飼料的发酵和亚硝酸盐的生成，可在煮好的飼

料中加一些醋，使酸性增加，即可抑制細菌的产生，减少亚硝酸盐毒素的含量。

5. 在飼餵過程中，特別是在大量采用菜類飼料時，飼養員應于餵食後一小時內對豬經常進行仔細觀察，一旦發現有類似飽瀉症的症狀，應立即進行搶救。

## 六 毒物的化驗方法

### 檢材的採取

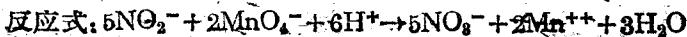
剩余的猪食、嘔吐物、胃內容物均为較好的檢材。可能時亦應將猪尿送來。

亞硝酸鹽和氯氯酸都極易揮散變質，特別是在檢材腐敗呈酸性的情況下，更易加速其變化，因此遇到這類中毒事故，應及時收集檢材，盛于干淨容器內加以密封，迅速進行檢驗，以免毒物揮散變質，難于檢出。

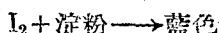
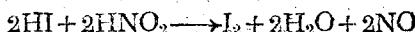
### 檢 驗

1. 亞硝酸鹽定性反應。取檢材以適量水浸泡，過濾，如含有亞硝酸鹽，濾液即產生下列幾種反應。

(1) 高錳酸鉀法。取部分濾液，加稀硫酸使其酸化，再加10%高錳酸鉀溶液一、二滴，高錳酸鉀立即褪色。



(2) 碘化鉀法。取部分滤液，加稀硫酸酸化，再加 5% 碘化鉀一滴，立即变黄，再加淀粉溶液则变深蓝色。



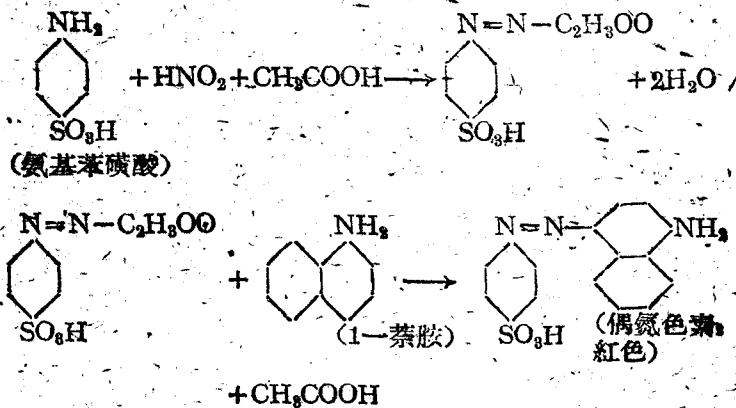
(3) 偶氮色素反应。偶氮色素反应的方法有二：第一种方法是，取部分滤液，加入格利斯試剂数滴，产生暗紅色、紅色或玫瑰色，顏色的深淺表示含量的多少。

制备格利斯試剂的方法如下：

- (甲) 将 0.5 克氨基苯磺酸溶于 150 毫升稀醋酸中；
- (乙) 将 0.1 克 1-萘胺溶于 20 毫升水中，进行过滤，滤液与 150 毫升稀醋酸混和。

在应用前，将甲、乙二溶液等量混和。

反应式：

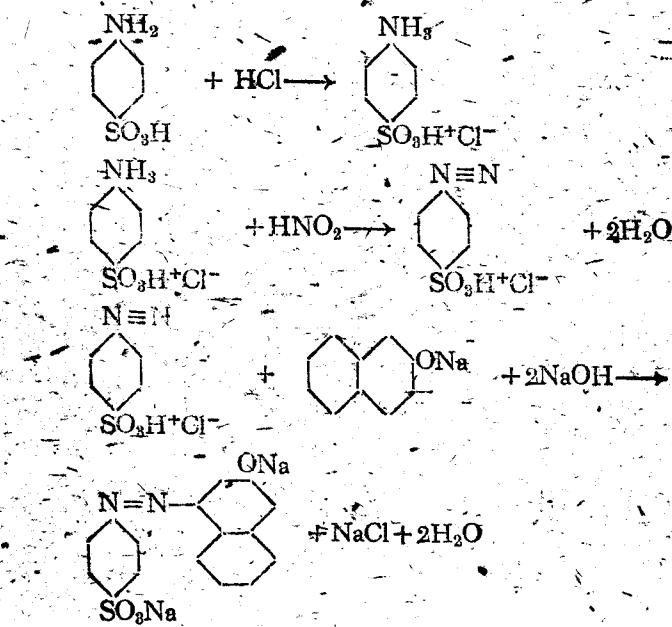


第二种方法是，取部分滤液加入氨基苯磺酸溶液和稀盐酸，振摇之，隔十分钟用苛性钠碱化，并加入新配之 $\beta$ -萘酚碱液，即呈橙红色。

配制试剂的方法如下：

- (甲) 氨基苯磺酸：同上。
- (乙)  $\beta$ -萘酚碱液：1%  $\beta$ -萘酚氢氧化钠溶液(10% 氢氧化钠)。

反应式：



- (4) 联苯胺冰醋酸反应。取检材少许，加入联苯胺冰醋酸

試劑數滴，立即產生紅色。

上述幾種檢驗方法中，高錳酸鉀法和碘化鉀法所起的反應為氧化、還原反應，不是特效反應；偶氮色素反應和聯苯胺冰醋酸反應是特效反應，且靈敏度甚高。其中聯苯胺冰醋酸反應還具有反應迅速，明顯，操作簡單，易于掌握的優點，可作為銅鋅前檢查和中毒後臨場化驗使用。

(5) 分光鏡檢查。在臨場檢驗中亦可採取中毒豬血液作分光鏡檢查，亞硝酸鹽所形成的高鐵血紅蛋白於波長607—620毫微米處有吸收帶，加1%氯化鉀，此吸收帶消失，可作為臨場診斷檢驗方法使用。

#### 2. 亞硝酸鹽含量測定(比色測定法)。

測定亞硝酸鹽含量使用的試劑有以下幾種：

(1) 氨基苯磺酸溶液。取氨基苯磺酸0.3克，溶解于35毫升熱水中，冷後，加10毫升濃鹽酸，稀釋至50毫升。

(2) α—鹽酸萘胺溶液。 $\alpha$ —鹽酸萘胺應為無色結晶，取0.3克溶于水中，加濃鹽酸0.5毫升，並稀釋至50毫升，如試劑有顏色，用骨炭脫色，過濾即得無色溶液。

(3) 醋酸鈉：20%水溶液。

(4) 标準亞硝酸鹽溶液。精密稱取亞硝酸鈉0.050克，加水溶解後稀釋至50毫升。取此溶液1毫升，加水稀釋至100毫升，每1毫升含亞硝酸鈉10微克。

測定亞硝酸鹽含量使用的儀器為50毫升納氏比色管。

操作方法：分別吸取標準溶液0, 1, 2, 3, 4毫升及

檢材溶液 1—5 毫升（取量多少視檢材中含亞硝酸量而定）分別裝入各納氏比色管中，每管加氨基苯磺酸溶液 1 毫升。混勻，放置 3—10 分鐘（最好放在暗處，避免見光分解），每管各加  $\alpha$ -鹽酸萘胺試劑 1 毫升及 20% 醋酸鈉溶液 1 毫升，加水稀釋至 50 毫升，有亞硝酸鹽存在即產生紅色。10 分鐘後比色，觀察檢材溶液管與標準溶液管的顏色，將相同的顏色的管記下，以計算每毫升檢材溶液中含亞硝酸鹽的量（以亞硝酸鈉為計算標準）。

### 3. 氨氯酸的定性反應。

由於植物中氨氯酸含量均較少，可採取靈敏度較高，特效性較好的微量氨氯酸的普魯士蘭反應，操作簡便效果準確。檢驗的方法是：

取檢材置三角瓶中，加適量的水，並加稀硫酸酸化，然後加熱，立即蓋上新制硫酸亞鐵氫氧化鈉試紙（取濾紙一方，略大于瓶口，先加新配 20% 硫酸亞鐵一滴，再加 10% 氢氧化鈉一滴）至微沸，待數分鐘後，取下試紙加 10% 盐酸，如有氨氯酸，試紙即顯藍色斑痕（如試紙上黃色很深、藍色不明顯，可用冰沖洗，黃色可溶于水洗去，藍色即清晰。如不出現藍色，可能是氨氯酸未放出，可繼續操作 3—5 次）。

### 4. 微量氯化物測定法（比色法）。

測定微量氯化物使用的試劑有以下幾種：

(1) 10% 酒石酸水溶液。

(2) 1% 氢氧化鈉水溶液。