

撫順石油學院

300噸/年煤成堆干餾廠經驗之二

氨的回收及煤氣利用

撫順石油學院著

石油工業出版社

內 容 提 要

煤成堆干餾廠設備簡單、操作容易、投資少、建廠快，是全國各地都可興辦的一種小型人造石油廠。撫順石油學院在煤成堆干餾方面創造了較好的經驗，采油率等已超過設計指標，氮的回收率也很高。本書詳細介紹了該院煤成堆干餾廠氮回收及煤氣利用方面的經驗，對各地搞成堆干餾廠的同志有很大的參考價值。

統一書號：15037·549

氮的回收及氫氣利用

撫順石油學院300噸/年煤成堆干餾廠經驗之二

撫順石油學院著

*

石油工業出版社出版（地址：北京大柵欄石油工業區內）

北京市書刊出版業營業許可證出字第08022

石油工業出版社印刷廠印刷 新華書店發行

*

787×1092 $\frac{1}{2}$ 開本 * 印張9 $\frac{1}{2}$ * 8千字 * 印1—10,000冊

1958年10月北京第1版第1次印刷

定價10'0.08元

煤成堆干餾厂氨的回收

撫順石油学院

一、煤成堆干餾时回收氨的技术經濟意义

为了迅速发展我国石油工业，党提出了“天然石油与人造石油齐头并进，大中小型相结合”的方针。目前在全国各地兴办的小型煤成堆干餾工厂，如雨后春笋般地有了飞跃的发展。但是由于过去在这方面經驗不多，缺乏实验数据，因此在定型设计中一些有价值的产品未考虑回收。在煤成堆干餾时因为半焦层的温度达800—900°C而且经常喷水，因此煤中所含氮就部分地转化为氨，随瓦斯带出。如果用稀硫酸吸收则生成硫酸铵，是一种很好的肥料。

一般在高温炼焦时，煤中氮气转化为氨的数量佔氮含量的84%左右，而買若干餾时則轉化率为50%左右。根据我厂煤成堆干餾試驗初步結果，氨的轉化率达17—21%，每噸煤可回收氨3.7公斤，相当于硫酸14公斤，一个年产300吨焦油的小型厂，每年用煤約5000吨，因此可以生产硫酸70吨。全国如有2000个小型厂，則每年可生产硫酸14万吨，煤成堆干餾不仅能得到焦油，同时能得到大量的肥料，支援祖國的农业建設。

二、回收氨的設備和流程

回收氨的流程如图1所示。

瓦斯借鼓风机的抽力，由堆底引至集合管，經水封及捕霧器除去部分焦油蒸汽而进入硫酸塔。在塔上部送入3—5%的稀硫酸，使瓦斯与液体充分接觸而將氨吸收生成硫酸铵。母液由塔底流出后进入硫酸槽，用硫酸泵將其送入塔中循环操作。在吸收过程中，母液中铵的濃度

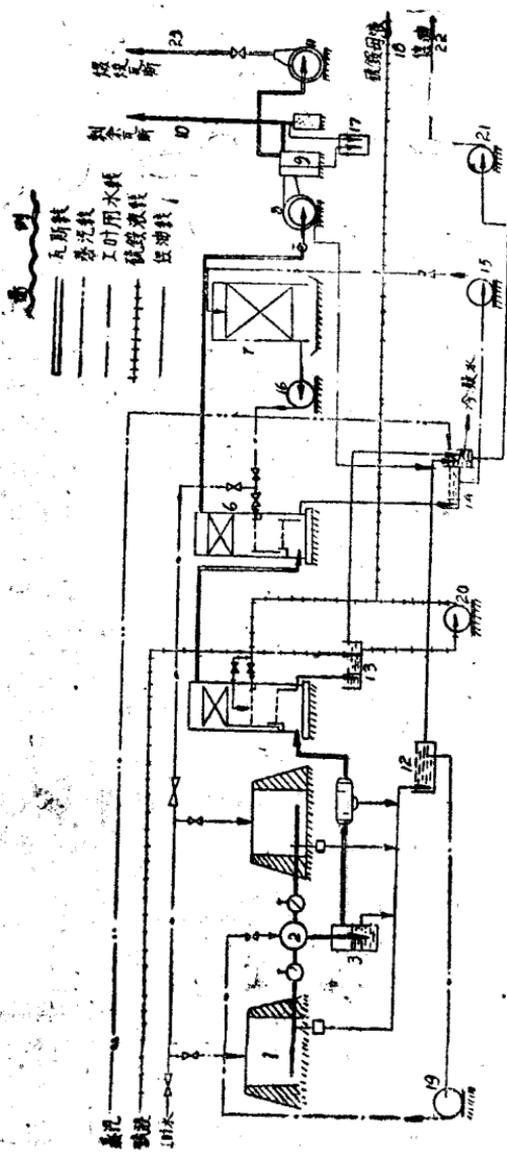


图 1 回收系统的流程图

1—干燥塔; 2—排油机; 3—水封; 4—捕雾器; 5—冷凝塔; 6—冷凝槽; 7—脱水塔; 8—排油机; 9—捕滴器; 10—瓦斯放散; 11—排油机; 12—1号油水分离槽; 13—冷凝槽; 14—2号油水分离槽; 15—脱水塔上水泵; 16—冷却塔上水泵; 17—收油罐; 18—去中和槽; 19—循环泵; 20—硫酸泵; 21—上油泵; 22—透焦化釜; 23—送去燃烧。

不断增加，而酸的含量減少。因此需不断的加酸以維持在3—5%。当鍍液濃度達40—50%（溫度在50—60°C，比重為1.21—1.24）則停止加酸，而繼續吸收使酸度降至0.2%以下，將母液取出放於大缸或槽中，經冷卻至常溫則有結晶析出。可用篩撈出稍加洗滌曬干裝袋，即可使用。若小廠建在农村附近則不須結晶可將母液直接施肥。

回收氮的設備可用填料塔、陣傘塔、噴酒塔或飽和器。在煉焦化學廠中所用飽和器雖效率高，但因瓦斯管插入液面在500毫米，因此阻力較大（約500毫米水柱）。填料塔效率較低，設備龐大且易堵塞。陣傘塔一般需用鋼材製造，不耐腐蝕。目前在工業上所採用的噴酒塔效率較高，但根據計算結果塔高尚需7米。

我廠所採用的塔是一種新型泡沫塔，它的效率比一般塔要高，為了提高塔的效率，在塔內增設了一個噴頭，如圖2所示。

硫鍍塔系用厚60毫米松木製成，其主要尺寸如下：

內徑880毫米，塔全高3.5米，有二塊篩板，篩板間隔為600毫米，上設七層木格，高約一米，用以捕集焦油霧。篩板用普通鋼板（厚6毫米）製成，小孔直徑5.4毫米，孔間距14毫米，小孔面積與篩板面積之比為13.5%，溢流堰寬為640毫米，高為50毫米。

硫鍍塔之主要操作條件如下（原設計）：

干瓦斯量1450米³/時（66度飽和），空塔流速為1.15米/秒，篩板流速為1.6米/秒，小孔流速為11.8米/秒，溢流強度為15—20米/米時（即通過每1米長的溢流擋板每小時流過的液體量）。

三、初步試驗結果

由第五堆至第十堆進行了六次試驗，試驗結果見表1，表中是各堆氮含量、回收率及產量變化情況。

圖3為七、八、九堆干餾過程中氮含量與火層厚度及噴水量關係曲線。

由圖4可見第五堆氮回收量最低，塔後損失最大。在停汽後檢

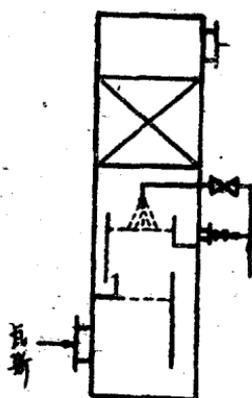


图2 泡沫吸收塔

查硫铵塔发现在弓形槽处木板与塔壁间有缝隙(图5),因此第一块筛板几乎没有液体通过。所以塔后氨损失很多,达1.84克/米³,可用石棉绳调铅油堵塞。第六堆塔后损失下降至0.595克/米³。

因考虑到实际的瓦斯量比设计时要小得多,(实际为800—1000标米³/时,设计为1450标米³/时),因此气体流速太小,不能形成较好之泡沫,因而降低了塔效率。在干馏第七堆时发现筛板堵去一部分,使瓦斯流速增大至1.65米/秒,并且将酸度提高至3—5%,塔后损失降至0.495克/米³。在干馏第八堆时,塔上部又增加了2个喷头,并且改善了水分布的情况,塔后损失降至0.449克/米³。

目前硫铵塔前瓦斯含氮量平均为2.3—2.6克/米³,塔后为0.4—0.5克/米³,每米³的瓦斯回收氨2—2.2克,每吨煤可回收氨3—4公斤,即硫铵12—14.5公斤。这一数字超过了目前页岩干馏时的产铵量(每吨页岩产铵12公斤),因此煤成堆干馏时回收氨是必要而有利的。

四、目前存在问题及进一步提高产铵量的途径

回收氨试验虽然得到了一定成绩,但是还存在许多缺点与问题。表1为各种干馏方式回收氨情况之比较表。

由表1及表2可以看出目前主要存在以下几个问题:

1. 氨的生成率较低,只有20.6%接近高温炼焦,比页岩干馏时生成率要低得多。

2. 硫铵塔回收率仅达80—86%,塔后尚有损失14—20%。

3. 水封处损失氨0.45—0.66克/米³,估氨发生量的15%。

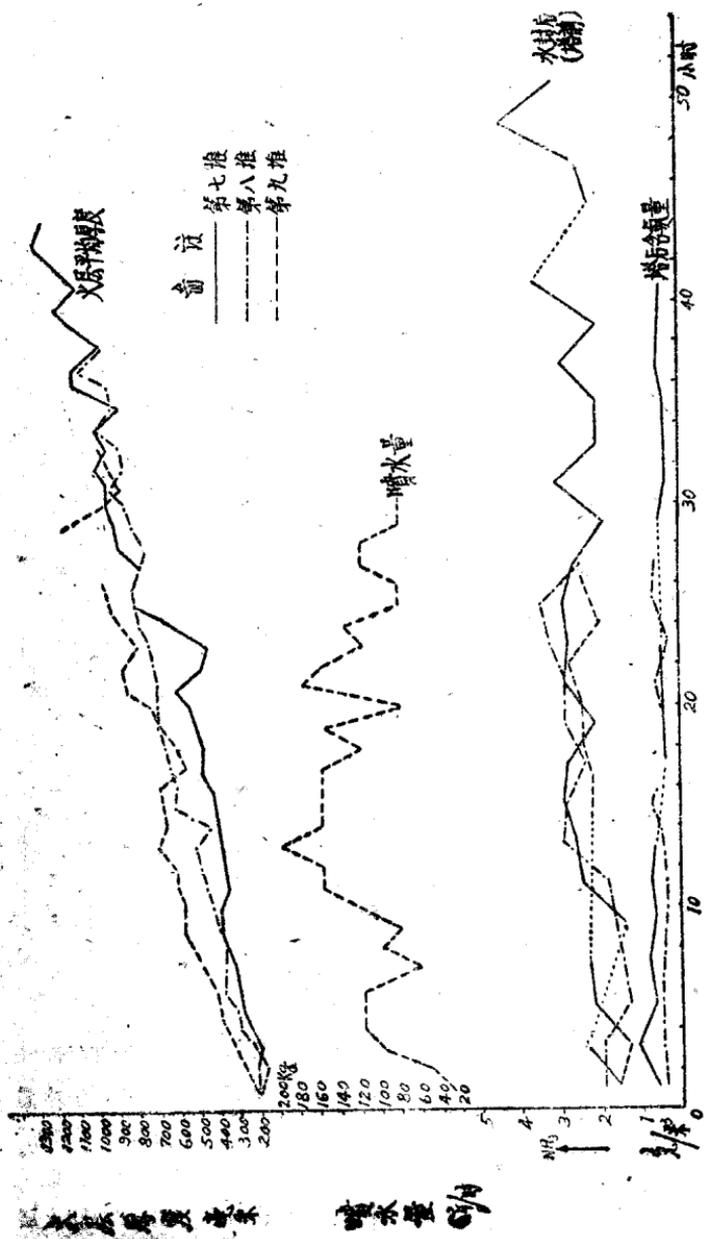


图3 灰含量与灰层厚度及喷水量关系曲线

6

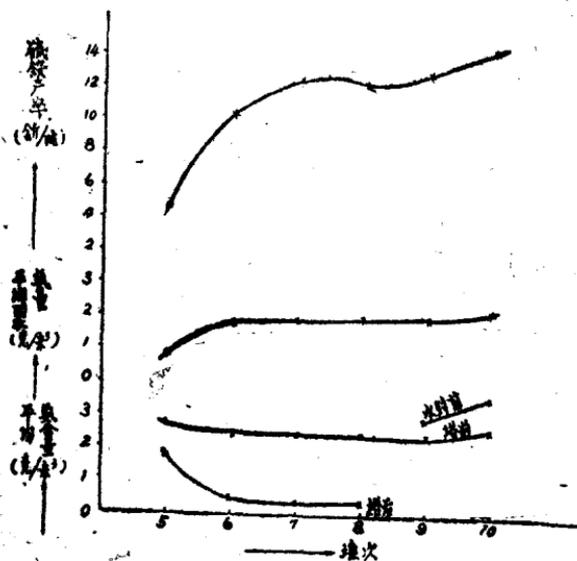


图 4

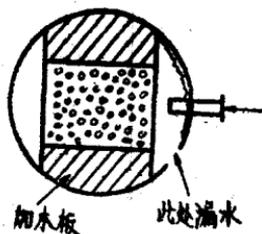


图 5

氨的生成率与火层厚度、干馏时间及喷水量有关。一般开始时火层薄；喷水量少，氨的生成量也少，在中期及末期火层要厚，喷水量增多因而氨的生产量也多，但是喷水量过多时则火层变薄，因而氨的生产量亦减少，目前干馏初期喷水量每小时约10—40公斤；中期约120—160公斤；末期80—120公斤。每小时均分两次喷水。初期火层

表 1

六次干餾試驗的氮回收情況

項 目 堆 次	水封前氮含量 克/米 ³			塔前氮含量 克/米 ³			塔后氮含量 克/米 ³			吸 收 率 %			平均 回量 克/米 ³	產 量 克/米 ³	產 量 克/米 ³
	最 低	最 高	平 均	最 低	最 高	平 均	最 低	最 高	平 均	最 低	最 高	平 均			
5	未測	未測	未測	1.9	4.2	2.7	1.2	2.5	1.84	16.3	53.5	30.5	0.76	1.15	4.5
6	"	"	"	1.08	2.8	2.44	0.32	0.812	0.595	66.7	87	79	1.845	2.87	11.1
7	"	"	"	1.5	3.1	2.36	0.32	0.819	0.495	61	89.5	79	1.865	3.3	12.8
8	"	"	"	1.3	3.48	2.35	0.32	0.71	0.449	67	90.5	81	1.901	3.1	12
9	1.74	3.4	2.99	1.12	2.48	2.33	未測	未測	未測	未測	未測	未測	未測	未測	未測
10	1.5	4.8	3.12	1.74	3.68	2.67	"	"	"	"	"	"	"	3.73	14.5

註：氮回收量系假定計算值。

各种干餾方式回收氨情况之比較表

表2

干餾方式	原料 含 % 量	产 量 公 斤 / 吨	产 氨 量 公 斤 / 吨	氨 生 成 率 %	硫 铵 收 率 %
煤成堆干餾	1.49	3.73	14.5	20.6	80—86
煤高温煉焦	1.49	4.35	16.5	24.0	97—99
頁岩干餾	0.5	4.0	15.4	49.5	97—99

厚度300—600毫米，中期600—900毫米，末期900—1000毫米，今后应从这几方面进一步寻找吸收氨之最适宜的条件。

目前硫铵塔回收率低的原因可能有以下几个方面：

1. 两层筛板可能不够；
2. 筛板上水的分布还不够均匀，影响塔板效率；
3. 气体的流速可能还小，形成之泡沫高度不够，故效率下降；
4. 目前筛板参数（小孔直径孔距，溢流挡板高度）可能不是氨吸收的最适宜条件，因而塔板效率不高。

今后亦拟逐步在这几方面进行試驗与改进，並作噴洒塔試驗。

水封处氨的损失大小与集合管給水量及水的性質有关。当給水量大时，水封处鼓泡高度较大，氨被水吸收的量较多，因而損失大。集合管給新水时，氨損失量大，而給循环水时則損失小。因此初步計劃减少集合管給水量，並且不用新水以减少氨損失。此外在噴水熄火时，循环槽的稀氨水亦应取出，留为下次开汽后应用，目前所用硫铵塔系木制，有滲漏現象。小厂可以用大缸代替。

目前因硫酸供应不足，今后学校拟自設小型硫酸厂来解决。在沒有硫酸的地方可以考虑用二氧化碳制取碳酸氢铵。

煤成堆干餾厂煤气的利用

撫順石油学院

随着我国石油工业的飞速发展，煤成堆干餾必将得到大量发展。因此如何将煤的产品进行综合利用，更有效的利用国家资源，便成为当前迫切需要解决的问题了。因为这样不但能降低焦油的成本，而且直接关系到今后煤成堆干餾的发展。目前我院在这方面进行了一些研究，并对煤气的利用初步试验成功。据试验当瓦斯管钱及瓦斯罐建成后，可回收全部煤发热值的30%。

我院在利用煤气前曾考虑到煤气中的氧含量较大，而且不容易控制。可是经过研究与改进后，终于使煤气中氧含量大大降低。中期以后都控制在3%左右，有时可降至2%以下（见图1）。经过几次点火试验证明，此瓦斯完全可以利用。现在将试验情况介绍如下。

一、煤气的成分及其变化

煤气的发热值一般随时间的增加而逐渐升高，到最后接近于停气时又下降。煤气的发热值所以有这样的变化，是由于甲烷（ CH_4 ）含量变化较大，由图2可以看出热值变化的主要原因，是干餾中期火层厚度加大，热量充分，使得焦油部分的分解而造成的。以第八堆数据为例即可看出，

二、煤气的利用

根据煤气成分分析与发热量的计算可知，一般以点火后四小时开始使用最为适当。因为刚点火时煤气中氧含量较高危险较大，而且发热值不高（700—800千卡/米³）不易燃烧。在使用过程中应随时注意

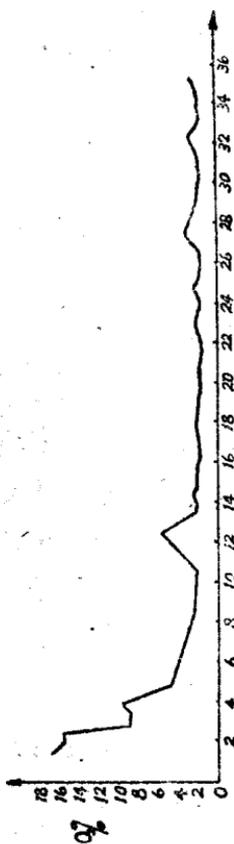


图 1 干燥过程中氧含量变化曲线

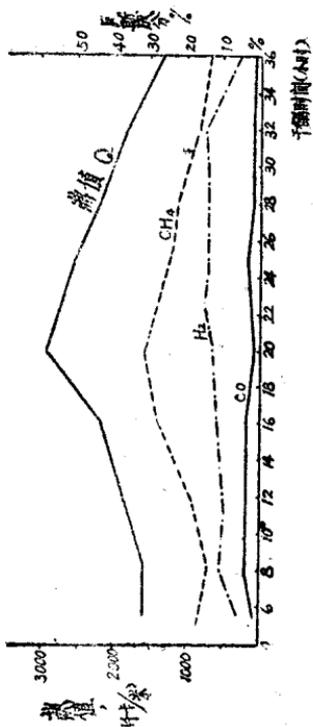


图 2 煤成堆干燥瓦斯热值变化曲线

煤气中氧含量的变化，如果太大时应停止使用。而且煤气的压力大于20毫米水柱，在使用过程中当煤气发热值低于800千卡/米³时则不易燃烧。

目前我们使用煤气是从最终冷却塔出来，经过鼓风机再经过水

註：煤发热值为7000千卡/公斤。每吨煤生产瓦斯为1400米³/吨，
瓦斯热值为1400千卡/米³。

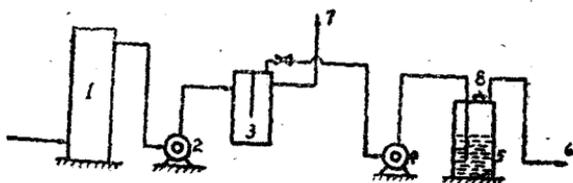


图3 煤气流程

1—冷却塔；2—排送机；3—捕油器；4—排送机；5—水封；6—送至燃烧处；7—放散；8—安全盖子。

封，然后进入喷嘴进行燃烧，其流程如图3。

煤气经过水封的目的是为了安全。因为成堆干馏煤气中氧含量控制一般比较困难。增设水封后，如果万一发生爆炸事故时，至多将水封后之管壁损坏而不影响前面设备。而且在水封之上还可装置防爆门更为安全。但根据试验结果证明，当煤气通过水封后，可能由于煤气中水封汽增加，所以不易燃烧。因此，在实际使用时没有经过水封。

目前我们的煤气已在脱水釜及实验室应用，实验室用的是一般煤气灯而脱水釜中的喷嘴更为简单，就是一般的 $1\frac{1}{2}$ 吋管在一端打扁后即成，共用了四根。

根据初步计算结果，我院全体师生2000余人的单位，在夏季300吨成堆干馏已可全部满足炊事及其他使用要求。冬季取暖用锅炉使用后则可供全部燃料的 $\frac{1}{4}$ 。其计算如下：

煤发热量：7000千卡/公斤

煤气发热量：1400千卡/米³

三、目前存在问题及初步意见

1. 目前无煤气罐，而白天使用煤气量大，故感不足，晚上煤气使用量太小要放空，现在正准备试制木质瓦斯罐以解决储存问题。

2. 脱水釜炉膛使用的喷嘴是用 $1\frac{1}{2}$ 吋管在一端打扁而成的，虽然其构造简单，但效果不太好，目前只能加温至80多度。今后要研究

用 煤 量	煤 气 量
小伙房用煤：50吨/年	每晝夜生成煤气量为： $900 \times 24 = 21600 \text{米}^3$ 发热量为： $21,600 \times 1400 = 30,200,000$ 千卡
大伙房用煤：240吨/年	
小鍋爐房：50吨/年	相当于 $\frac{30,200,000}{7,000} = 4320$ 公斤煤 每年以生产300日瓦斯有效利用为80% 計，則相当于煤量： $300 \times 4.32 \times 0.8 = 1000$ 吨 (煤)
焦化釜：120吨/年	
脫水釜：60吨/年	
計 520吨/年	
大鍋爐房2000吨/年	

改进噴咀形式及安装地点。

3. 目前煤气出鼓风机后，如果通过水封則煤气不易燃燒，所以只能直接由鼓风机引出燃燒，这样不够安全。因此，如何設法使煤气經过水封而又能燃燒还須进一步研究。初步考虑可以在水封后面安装一个脫硫箱，这样不但能脫除煤气中的硫以減輕对设备的腐蝕，同时又可以降低煤气中的水汽使其利用点燃。

4. 目前我們所使用的鼓风机能力不足，因而压力及輸送量不够，所以煤气不能远送。今后要更換成能力較大的鼓风机。

5. 輸送煤气的管綫目前采用現存的鉄管，今后要研究采用其他代用材料。

