

全国硫磺會議 經驗交流資料汇編

化工部生产司矿山处 编

化学工业出版社

目 录

前言	(2)
煉礦的設備能力和硫礦回收率計算方法的規定（試行）	
..... 1959 年全國硫礦會議資料組 (3)	
對煉礦爐型的探討	1959 年全國硫礦會議資料組 (5)
貧氧鼓風煉礦法介紹	四川青龍硫礦厂 (7)
土法貧氧鼓風煉礦初步總結	四川叙永硫礦厂 (14)
湖南省內熱式煉礦爐爐型選擇意見	湖南省化工厅 (25)
10 吨內熱式煉礦爐工藝技術操作規程（草案）	湖南省化工厅 (32)
關於新建容量 5 吨自動熔化爐爐體構造及操作方法的介紹	
..... 山東省淄博市淄川區昆侖硫礦厂 (43)	
關於九年來的煉礦經驗總結	河南省焦作新生公司硫礦矿 (51)
利用煉礦廢氣生產大蘇打、碳酸鈣和硫酸鈉的總結	貴州遵義磷肥厂 (57)
防止二氧化硫中毒的方法	湖北陽新硫礦矿 (68)
硫鐵矿綜合利用	貴州省化工局 (68)
改進煉礦生產技術管理的方案	陽泉市第二工業局 (74)
改進企業管理、確保安全、推進了生產的發展	陽泉市第五硫礦厂 (88)
全縣硫礦厂提高出礦率的初步經驗總結	廣西僮族自治區工業廳 (95)
土法自動裝矿机	廣西僮族自治區工業廳 (99)
木炭煉礦高產經驗初步總結	廣西僮族自治區工業廳 (102)

前　　言

硫磺为重要的化工原料之一，用途很广：在工業方面用作医药、染料、橡膠、化学纖維、黑色火药等的主要原料；农業方面作为农药防治果树、林木的病虫害，特別是硫磺石灰合剂是目前防止小麦锈病的必需药剂，用量很大。由此可見硫磺对于工农業生产建設以及人民生活的关系是極其密切而不可缺少的物資。为了提高硫磺冶炼技术，加强硫磺的生产管理，1959年8月化工部、商業部、外贸部联合召开了全国硫磺會議。会上各地代表將当地的先进經驗作了介紹，对于經驗的推广及煉磺技术的提高起了一定作用。

鉴于目前硫磺生产多为小型土法，國內还没有專門介紹煉磺的技术参考資料，为此，我們將这些經驗加以整理彙集出版，以供从事硫磺工作者的参考。

由于我們技术水平有限，才識很差，时间倐促之故，对材料整理和审查方面，有些內容沒有來得及和原單位仔細核对，某些經驗也可能總結的还不够好，或者有的只是在一定条件下才能成立，因此錯誤和缺点一定难免，敬希閱者給以指正。

化学工业部生产司

1959.9.1.

煉礦的設備能力和硫礦 回收率計算方法的規定（試行）

1959年全國硫礦會議資料組

一、硫礦回收率的計算

在上法煉硫工業中，硫的回收率的計算方法很不一致，名称也不尽相同，如煉礦率，提礦率，回收率等，計算方法多數以每百斤矿石所得硫礦為基准，这样的計算方法頗不合理，也不准确，因为所用的矿石含硫量都不清楚，或者仅凭經驗，靠眼力來估計它，这样出硫量多的并不一定表示操作得好，因为与矿石含硫量作比較时可能回收率并不高，所以应以矿石含硫量为計算基础是比较合理的，就是說：“經過提煉后得到的硫礦量与原来矿石的含硫总量的百分比”，以式子表示可写成：

$$\text{回收率\%} = \frac{\text{提煉所得的硫礦量}}{\text{矿石含硫百分比} \times \text{矿石总重量}} \times 100\%$$

- 註 1. 这样計算的方法并未考慮到烟囱尾气的二氧化硫损失。
 2. 分析矿石含硫量及矿石总重量均应以干基为准，即除去游离水分后的矿石重量。

二、硫鐵矿含硫的測定

計算硫的回收率必須測定矿石的含硫量，最准确的方法是应用分析化学中的重量法測定，其次是燃燒法，各省、市地方化工局、工业局有条件的很有必要建立一套測定设备，方法并不复杂，设备也很簡單；山区或小县城目前沒有条件的应用陽泉市第二工业局所作的“比重法測定硫鐵矿含硫量”的方法，比較簡便，經過重量法測定校驗也很可靠，这个方法与1959年7月份化学工业期刊所載的有所不同，期刊所載計算方法与实际誤差較大，应用陽泉市第二工业局

所推出的公式較准确。式子是（詳細過程可見陽泉市第二工業局改進煉礦生產技術管理的方案）：

$$S\% \text{ (含硫量)} = \frac{4.9(D-A)}{D(4.9-A)} \times 53.3\%$$

式中 D ——表示待測矿石的比重；

A ——表示不含硫鐵矿的杂石的比重；

4.9——表示純粹硫鐵矿的比重；

53.3%——表示純粹硫鐵矿的含硫量。

比重的測定計算式：

$$\text{比重(矿石或杂石)} = \frac{W}{W - (G_2 - G_1)}$$

式中 W ——表示待測矿石或杂石在空气中称量时的重量；

G_2 ——表示待測矿石或杂石与容器在水中称量时的重量；

G_1 ——容器在水中的重量。

註 1. 此法适用于硫铁矿(FeS_2)，对于磁硫铁矿($\text{Fe}_n\text{S}_{n+1}$)是否适用，需經过校驗證明，对于含煤硫铁矿也須經過校驗證明。

2. 采样必须有代表性，量多一些(60~70斤)，杂石挑选必須不含硫铁矿的，称秤要精細，灵敏度要高一些。

三、设备能力及日生产能力的計算

设备能力的計算有以每平方米，每晝夜的生产量为基础，也有以每平方米每晝夜处理的原料为基础的，也有以每立方米有效容积每晝夜所能处理的原料为基础的，对于炼礦工業中我們認為以最后一种計算方法比較合理，最能表示设备的生产能力而且不受矿石的好坏而有所变化，有效容积是自爐条开始至出礦道下边为止算为有效高度，再乘以爐截面积即得设备有效容积。每爐所裝矿石量除以生产周期天数及爐有效容积即可算出设备能力，以式子表示：

$$\text{设备能力} = \frac{\text{处理矿石量}}{\text{周期天数} \times \text{爐有效容积}} = \text{公斤/天} \cdot \text{米}^3$$

如为連續操作的爐子則以每天所能处理的矿石量除以爐有效容积。

如計算生产能力可用下列式子計算：

$$\text{日生产能力} = \frac{\text{处理矿石量} \times \text{矿石含硫百分比} \times \text{硫回收率}}{\text{周期天数} \times \text{炉有效容积}}$$

对煉磺爐型的探討

1959年全国硫磺會議資料組

根据會議介紹資料及參觀了解，全国各地煉磺爐型約有十多种，按加热方式分，可以分为內热式与外热式兩种，矿石裝在罐子內，外边加热干溜的叫外热式，矿石与燃料（無烟煤、木炭）混在一起裝入爐內的叫內热式。

1. 外热式 即天地罐式，淋爐，这种爐子耗炭量太大，提磺率低，据湖南省介紹为7~12%，山西省过去为3~4%（均以矿石量計），太不經濟，更重要的是罐子供应困难影响正常生产。有条件的省区宜尽速改用內热式爐，逐渐的將这种方法淘汰。

2. 內热式 就名称分有中苏友好爐、郴县式爐、樊李小爐、奉节式爐等，就形狀分有蟬子形、圓錐形与長洞形（陽泉平爐），但它们的容积有百公斤到50吨以上几拾种，經過山西省、四川省、湖南省等厂矿的同志們把这些爐型从提磺率、生产周期、建筑費用等各方面討論对比，各种爐型各有它們的优点与缺点，由于掌握的資料不多，了解情况不深，故沒作出最后結論，現將初步意見叙述于后：

(1) 远景方向：应当是連續操作，二氧化硫(SO_2)用还原法收回为單体硫，这种方法机械化程度高、投資大，同时現在尚無完整設計資料，故只能作为煉磺業的目标去进行研究。

(2) 四川青龙硫磺厂貧氧鼓風爐現在看来較为先进，但由于条件限制，同时也还有些問題沒有得出結論，应当繼續摸索研究。四川叙永硫磺厂的土法貧氧鼓風爐按条件說比較現實可以推广。

(3) 蟬子形爐：在通風及出渣口，不如圓錐形爐好，若用貧氧鼓風可以弥补通風不良的缺点。

(4) 圓錐形爐：通風暢快、出渣容易，周期較短，提磺率且与

爐子形差不多，但总的說較罐子形爐為佳。

(5) 爐的容積不宜过大，以不超过30噸為宜，10噸左右較好，如陽泉市50噸爐以及更大的爐，生產週期太長，同時操作困難，特別下渣勞動強度太大。但小於3噸的爐，爐子太分散不易管理，占地面積大，而且廢氣二氧化硫不易處理，嚴重的影響工人的健康及農作物的生長。

(6) 爐的直徑與高度應有一定的比例，以1:1.5左右為宜，太高則通風不良，通風不良則影響提礦率的提高，機械通風可以不受此限。

(7) 冷卻室的容積與爐的容積比以5:1為宜，冷卻再大則勢必增加建築費用，小時則硫的回收率降低。

(8) 爐氣通入冷卻室的管道應向下傾斜，以 $20^{\circ} \sim 35^{\circ}$ 之間為宜。

(9) 爐床問題，一般自然通風的煉礦爐為了下渣容易可以不要，貧氧鼓風為了防止落料，以有爐床為宜。

(10) 留底火問題，為了能細致的裝爐，及減輕對工人健康的影响，宜不留底火，這樣由於操作細致提硫率可以提高，缺點是增加引火木柴，如陽泉市每爐需木柴5公斤。

另外，各地還有自己認為好的爐型，可研究討論，但需要在得出結論後再推廣，如陽泉市的長洞式爐（即改進平爐）冷卻室較小，造價太高，提礦率亦不太高，也不要盲目推廣。

以上意見系初步的，少數同志研究而提出的，由於經驗不多，技術水平不高，錯誤恐怕是難免的，請代表們提出指正。

貧氣鼓風煉礦法介紹

四川青龍硫礦廠

一、高爐煉礦法存在的缺點

高爐煉礦為目前硫礦工業的普遍方法，但由于設備條件限制，高爐煉礦仍存在着幾個不可克服的，帶關鍵性的缺點，如（一）氧化區域所產生過剩的熱，導致一硫化鐵（ FeS ）的熔化，使燒料的多孔性消失與終止氧化，使占礦石含量大約一半的硫殘留在矿渣中被拋棄沒有利用。（二）高爐通風量小。生產能力低，加大鼓風的結果又導致一硫化鐵（ FeS ）的熔化，因此生產能力大受限制。（三）高爐生產能力小，擴大生產的唯一方法是多建高爐，至使生產分散，廢氣不便利用，影響操作人員的身体健康和附近農作物的生長。

為了提高高爐的生產能力，通風量必須大大增加，使生產集中，廢氣充分利用；為了提高硫礦回收，爐渣中的含硫量必須尽可能使之完全氧化，但是，通風量增加的多時，氧化劇烈進行，單位時間內產生的熱量比例增加，溫度勢必增高，結果不可避免的引起一硫化鐵（ FeS ）的熔化。熔化現象一旦發生，燒料多孔性立即消失，氧化反應便無法進行到底。

因此，要想把一硫化鐵氧化完全，便只有保持它的原有極大氣孔率的固體狀態。要想保持這種固體狀態，便只有降低氧化高溫區的溫度。貧氣鼓風煉礦爐的特點就在於採用氧含量較為貧乏的空氣來降低氧化區的溫度，使一硫化鐵（ FeS ）充分氧化，提高出礦率。同時由於鼓風量的加大，生產能力就相應的大大提高。生產完全集中。廢氣充分得到利用，不致影響操作人員的身体健康和農作物的生長。

二、爐內的化學反應

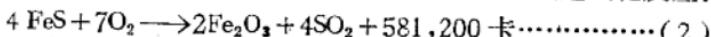
1. 硫鐵礦的熱分解 硫鐵礦分子受熱必分解，放出大約礦石全硫量的 40~45% 的單體硫。即所謂第一個硫：



这个反应需要在中性或还原气氛中进行，炼礦工作者的任务就是要力求保持分解区域的中性或还原气氛。使單体硫蒸气不受氧化损失。热分解反应在 550°C 时开始，700°C 旺盛，溫度愈高，分解愈快，在同一溫度下，粒度較小的矿石完全分解，反应所需的时间較短。

分解反应吸收热量，1克分子的純二硫化鐵(FeS_2)吸热12,500卡。矿石在爐的預热区和分解区与上升的高热气体进行热交换，結果矿石溫度逐漸由常溫提高到 550°C 以上，引起分解，分解所需的热量只是这部分矿石分解生成的一硫化鐵(FeS)全部氧化所产生的热量的8%左右。

2. 一硫化鐵(FeS)的氧化 热分解所生成的一硫化鐵(FeS)是質地疏松的、多孔性的物質，它極容易與空氣中的氧起氧化反應。

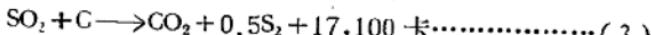


氧气不足时。产生氧化铁(FeO)及四氧化三铁(Fe_3O_4)等中间氧化物，最后的氧化物是红色的三氧化二铁(Fe_2O_3)，炼矿工作人员的任务就在于把一硫化铁(FeS)尽可能完全氧化成为三氧化二铁(Fe_2O_3)，使炉渣含硫率降至合理的低量。为此必须注意一硫化铁(FeS)与氧的接触面积，氧化室的温度，氧化所需足够的时间和足够的氧量等条件。

由硫鐵矿热分解生成了一硫化鐵(FeS)原是多孔性的，内部有极大的表面积，能迅速与完全地完成氧化。

高的溫度有利于氧化反应的进行，由于一硫化鐵(FeS)不是純的，能和氧化产物及杂质形成低熔点的共熔体，所以溫度应以900°C为極限，超过它只会使一硫化鐵表面熔化，大大减小与氧的接触面，使氧化極难繼續进行。控制溫度在800~850°C的范围内，氧化一硫化鐵(FeS)是貧氧鼓風煉礦爐最基本的东西。

3. 二氧化硫(SO_2)的还原 二氧化硫(SO_2)气体与炭素接触，在 $750\sim 850^\circ\text{C}$ 时，便起还原反应放出单体硫。



这个反应是放热反应，换句话说，是希望物料中的焦炭依靠二

氧化硫 (SO_2) 燃燒，不希望它落入氧化区与一硫化鐵 (FeS) 爭奪氧来进行氧化；良好的还原反应取决于(1)在离爐气体中大約有1~2%二氧化硫 (SO_2) 过剩，促使二硫化碳 (CS_2) 和硫氧碳 (COS) 于冷却过程中重又生成單体硫。(2)二氧化硫 (SO_2) 以不太大的速度通过炭量。(3)扩大炭素与二氧化硫 (SO_2) 的接触面。(4) 800~850°C 的溫度。

貧氧爐的矿石处理量是 8 000 公斤/1 米² 爐横截面 × 24 小时时，鼓風通过爐横截面的速度为 0.38 米/秒。

显而易見，为了多多回收單体硫，便必須多多产生二氧化硫 (SO_2) 而进行还原，貧氧爐不象高爐那样把一硫化鐵 (FeS) 大部分抛棄，而是把一硫化鐵 (FeS) 全部氧化变为二氧化硫 (SO_2)。

三、降低和控制氧化高温区的温度的方法

1. 貧氧鼓風 將回爐气体的一部分混入，使鼓入爐內的空气中含氧量降低，则氧化反应进行的比較和緩，緩和的氧化使溫度不容易全面的或局部的达到或超过 900°C。

这是和富氧冶炼恰恰相反的。近代煉鐵高爐、翻砂爐和煉銅爐常常混入純氧鼓風，使鼓風中的含氧量提高，以提高冶炼溫度。与此相反，混入一部分沒有氧气的气体，使鼓風中的氧含量降低，便可降低冶炼溫度，調節回爐廢气的多少，便可以把溫度控制在任意的程度上。

但是，不管氧含量是怎样低，氧化一定数量的一硫化鐵 (FeS) 所产生的热量总是一定的。單位時間內鼓風量大大增加，大量一硫化鐵 (FeS) 受氧化所产生的一定数量的热，必須把它排除，回爐廢气在爐內就起这种排热作用，把热量从高溫区疏散到别的区域去。如以鼓風量为 120 米³/100 公斤矿石，总热量为 64150 千卡/100 公斤矿石計，那么，混入 50 米³ 回爐廢气的結果，是把进入 爐內 的空气中氧含量稀釋到 14.8%，被爐氣帶走的热量为 27 200 千卡，占总热量的 42.2%。

冷的回爐廢气进入高溫区域，与高熱的氧化区气体进行热交換，冷的立刻提高溫度，而热的立即降低溫度，直到溫度相等为

止。由于气体的扩散性，这种冷却方法是最迅速的和均匀的。

2. 水套和水管冷却 爐的氧化高溫区位于爐身的漏斗形部分，構成这个部分的爐壳裝有水套，水套中有水流过。高溫区边缘部分的热被水所帶去，溫度受到控制。

氧化区中央部分的热量由水管帶去，如上下水管都在爐身中央垂直线上成直角交叉，则垂直线上的溫度受到有效控制。

用水来吸收热量还不够迅速和均匀，还不能保証在極大的鼓風时無一硫化鐵熔化，因此，必須与貧氧鼓風結合应用。

如进水溫度为 10°C ，出水溫度为 80°C ，則一公斤水能吸去热70千卡。我們希望用水来吸收100公斤矿石所产生的总热量的40%，則需用水916公斤，吸收时如不使热水放出，而P，令蒸气放出，则水的用量將大大減少。

为此，貧氧爐的热支出是这样的

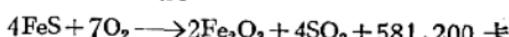
离爐气体帶走的热 42%

硫鐵矿的分解需 8%。

水套水管吸收走的热 40%

爐渣帶走的热 $\frac{10\%}{100\%}$

3. 貧氧爐的理論溫度



100公斤矿石产生50公斤純 FeS 和30公斤脉石。这部分純FeS 完全氧化时，产生82,500千卡的热，需用空气 100 米^3 。如只能氧化90%，則产生的热量为74300千卡。

給：(1) 溫合气体的比热为 $0.32 \text{ 千卡}/\text{米}^3$ 。

(2) 100 米^3 空气中混入回爐廢气 50 米^3 ，則含氧量 = 14%。

(3) Fe_2O_3 比热 = $0.3 \text{ 千卡}/\text{公斤}$ ，脉石比热为 $0.3 \text{ 千卡}/\text{公斤}$ 如氧化生成的热全部用于加热反应参加物，則得到：

$$(150 \times 0.32) X + (75 \times 0.3) X = 74300 \text{ 千卡}$$

$$X = 1060 \text{ 溫度理論度}$$

由于相当大的一部分热会损失于辐射水套和水管冷却，所以在任何情况下，溫度都要比 1060°C 为低，一般以低 $200 \sim 250^{\circ}\text{C}$ 計

算，則氧化区的溫度至多為 860°C 。

4. 貧氧鼓風煉礦爐的主要設備及操作方法 爐坑底面之上，安置四方形爐條若干根，爐條轉動至一定位置時，兩根爐條之間間隔距離最大，固體爐渣便自動落入爐坑，當轉至另一種位置時，爐渣緩慢降落或者不能降落。

爐壳分上下兩半節，都用 $\frac{1}{4}$ " 鐵板製造，上半節內襯耐火磚以保溫和減輕單體硫的氣體在高溫下對鐵板的浸蝕。

下半節作成漏斗狀成半圓錐體，有內殼和外殼，形成一個夾層，運轉時冷水通過夾層稱為水套。

下半節爐壳的底部有能夠開關的爐門，運轉時內置裝爐渣的斗車，閉上爐門後鼓風，出渣時將爐門打開拉出斗車，換上高空斗車，閉爐門後繼續鼓風。

為了有效的控制氧化區中央部分的溫度，爐身內安置水管，用3吋無縫鋼管若干支，管內的水和水套的水相通。

爐壳上裝有高溫計四支(1200°C)，以便時刻測知氧化區和其他區域的溫度。

在下半節爐壳上藉助於四個腳架，把整個爐身和其他的重量支撐起來。

冷卻室用磚砌成，用隔牆分作若干小格。在冷卻室的後半部，借鼓風機的負壓作用抽回一部分廢氣，通過吸收塔將其中單體硫及二氧化硫除去，然後通過干石灰干燥，混入鼓風機送入爐內。

在操作過程中，力求剔盡礦石中的脉石，疏松的砂包礦受熱時極易裂成粉末妨害通風，不宜作為貧氧爐的燃料，礦石粒度宜小，視爐的大小決定，且宜均勻。

燃料必須採用焦炭，固定炭含量不得少於85%。使焦炭在還原區全部被上升的二氧化硫(SO_2)所燒盡，不允許焦炭落入氧化區妨害一硫化鐵(FeS)之氧化。

焦炭的用量為礦石總量的9~10%，定時的分批的加入燃料和卸出爐渣，加畢後，關緊爐蓋，然後開動鼓風機，並適當的把回爐廢氣送至氧化高溫區，等到高溫計上指出的溫度已經達到 750°C 時，開大回爐廢氣的閥，進一步稀釋鼓風內空氣，技術管理人員最

主要的任务在于注意高温计上温度的变化，灵活的采取适当方法调节温度在 800~850°C 之间。

四、贫氧鼓风炼磺炉在生产上的巨大意义

1. 提高单体硫回收率，并使矿石的含硫 90% 得到利用

采用贫氧鼓风炼硫法，单体硫回收率可以达到矿石含硫量的 85~90%。理由是：

(甲) 由于炉的鼓风压力大，矿石的粒度允许小到 25~30 毫米，允许多孔性的硫化铁 (FeS) 高度达到 2 米以上，在这样的条件下，氧份不可能上升到矿石的分解区，因而由分解反应所得的第二个硫便无重大损失。

(乙) 由于一硫化铁 (FeS) 能够氧化到底，放出比在分解时多得多的二氧化硫 (SO₂) (对同份量的矿石而言)，因此第二个硫的回收必然大为增加。以矿石含硫量为 40%，炉渣含硫量为 5%，炉渣生成量为矿石重量的 7.5% 计，那么 100 公斤矿石中的硫可作如下分配：

热分解所得的单体硫	18 公斤	45%	利用率 90%
SO ₂ 还原所得的单体硫 (18 公斤 × 0.7 = 12.6 公斤)	12.6 公斤	31.5%	
不能还原的 SO ₂ 制成副产品的硫	5.4 公斤	13.5%	
炉渣中废弃的硫	4 公斤	10%	
合 计	40 公斤	100%	

2. 提高爐子單位橫截面積的生产能力

高爐的生产能力一般是以 200 公斤矿石/1米² 24 小时爐子横截面积计算，大部分的爐渣含硫量极多。贫氧鼓风爐在单位时间內加大通風量，以增加一硫化铁 (FeS) 的氧化量，增加二氧化硫 (SO₂) 的还原量和矿石的分解量，就能提高爐的生产能力。因此爐的生产能力取决于鼓風量。贫氧鼓风煉磺的生产能力是以 8000 公斤矿石/1米² 24 小时的横截面，計算，与 4.2 吨容积高爐相等的内徑为 200 厘米的每 24 小时可以处理矿石 24 吨的贫氧爐并以 3 米² 横截面积計

算时，则一座貧氧鼓風爐的生产量即等于40座高爐，因此劳动力亦可以大量的节省。

3. 將二氧化硫(SO_2)加以利用并消灭中毒現象

貧氧爐是用双重加料鐘气密加料的，这样爐口沒有爐氣散出。全部高爐气体通过吸收塔时制成了有价值的硫酸銨、大苏打等等化工原料。完全避免了毒气对操作人員身体健康的和农作物的危害。同时減輕劳动强度。

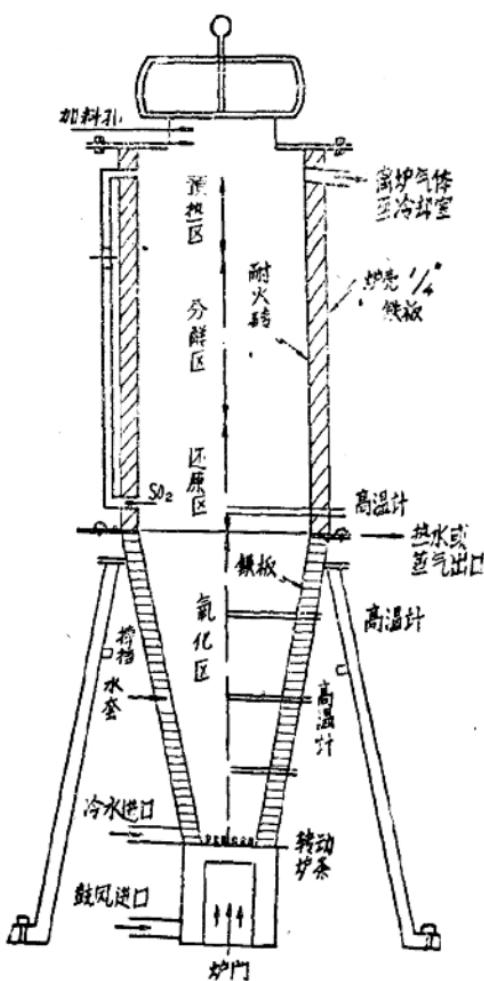
4. 生产的机械化

由于生产的高度集中，全部生产过程便可以逐步机械化，从而大大提高劳动生产效率和消除重体力劳动。

5. 技术控制簡單化

最主要的技术控制只不过是氧化高温区温度的控制。溫度表明在高溫計上，当快要超过 850°C 或低于 800°C 时，管理人員的任务就只是調节閉小或放大回爐廢气的閥和水套的閥，便什么都解决了。

我厂已基本上完成了貧氧鼓風煉礦法的試驗工作，这一方法的成功，將使我国硫礦工业大大的跟进一步，因此，我們有理由相信



貧氧鼓風煉礦示意圖

这一煉礦方法会很快在全国范围内被广泛采用。

土法貧氧鼓風煉礦初步總結

四川叙永硫礦厂

我厂煉礦方法，由天地罐改为爐子冶炼以后，在生产上虽然躍进了很大一步。但仍存在回收率不高，劳动强度大，劳动环境和条件坏等缺点，不能满足国家对硫礦需要日益增長的要求。在这种形势下全厂职工在党委的正确领导下，發揮了敢想、敢說、敢干的共产主义風格，积极研究試驗，寻找能解决上述缺点的煉礦方法。

在研究和試驗期中，貫徹了“土洋結合”的方法，根据我厂具体条件又以土法为主，既能够解决原有煉礦爐的主要存在問題，又要设备簡單，操作容易。由于党的正确领导和全体职工的努力，学习了本省兴文县兴艳礦厂的先进經驗，终于在三月初初步試驗成功了土法貧氧鼓風煉礦，此种煉礦方法，只要將原有的煉礦爐稍加修改即成，回收率可达80%左右，爐渣不凝結，除卸爐时间外，廢气不致外溢，降低了劳动强度和改善了劳动条件，使我厂煉礦技术跨入了一个新阶段。

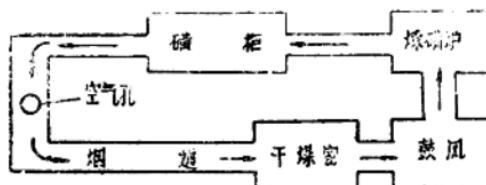
此一煉礦方法初步試驗成功后，获得了上級的重視和支持，省、专区、县等工业主管部門联合組織工作組，协助进一步試驗，终于使这种煉礦方法，逐步完善。

目前我厂正大力推广这一先进經驗，除現有30座貧氧鼓風爐外，將原有砂石煉礦爐再改200~250座为貧氧鼓風爐，預計10月份以前可全部改好，投入生产，那时候我厂生产面貌將大为改观。改后按現有貧氧鼓風爐的产量，每天可增产5吨至8吨，今年还可增产硫礦400至500吨，这也就是我厂今年坚决保証完成一万吨硫礦的任务和上交利潤150万元的重要措施，我們相信在党和上級工业主管部門的正确领导和支持下，这一措施是能够实现的，这一煉礦方法也一定可以繼續改进和提高的，現在分以下几点来談：

一、十法貧氣鼓風煉礦工藝流程

土法貧氧鼓風煉礦爐是一種間歇加料，連續生產的立式爐。將硫鐵矿和無烟煤加入爐內引火冶煉，爐氣經由火道至冷卻室，氣态硫在冷卻室中凝結成固態而沉降下來，尾氣經過烟道，混合適量的空氣後，用鼓風機鼓入爐內。容量7~9噸的爐子，冶煉5~7天，即已燃燒上頂，於是卸爐重新加料，爐渣基本上不凝結成顆粒狀，尾氣絕大部分循環入爐。

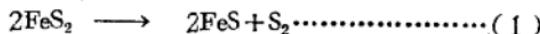
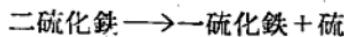
貧氧鼓風煉礦分为煉礦爐筒、冷却室、烟道、干燥室、鼓風机等主要部分，平面布置如下圖：



註：圖中箭頭示氣流方向

二、关于貧氧鼓風煉礦物理化学过程的初步認識

硫鐵矿在鼓風爐內的燃燒過程，基本上可分為下例兩個反應步驟進行。



首先在高溫(高于 500°C) 的作用下, 硫鐵矿受热分解变成一硫化鐵, 同时有元素硫蒸气放出。随爐气进入冷却室而凝固成固态硫。

下表列出硫蒸气在二硫化铁上面的分压力和温度关系：

溫 度	(毫米汞柱) P_{S_2}	溫 度	(毫米汞柱) P_{S_2}
565	0.75	655	168
575	3.5	665	251
610	13.5	672	343
625	30.3	680	518
635	61		

硫鐵矿分解温度在大气压力下，于 565 °C 时即开始分解，在 700 °C 就完全变成一硫化鐵。

在炼磺爐中反应式(1)所放出的硫蒸气，可能与爐气中的剩余氧气化合而生成二氧化硫。



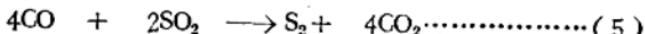
在我厂的自然通風煉礦爐內，冷却室尾氣中含氧量一般在5~8%，二氧化硫濃度比貧氧鼓風爐尾氣約大一倍。這說明反應式(2)在自然通風爐內進行得較多。這是貧氧鼓風爐比一般自然通風爐能增產的原因之一。

当硫铁矿释出第一个硫原子之后，剩余的一硫化铁，按下列反应式燃烧：

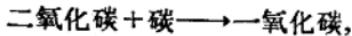


貧氧鼓風爐內爐渣中含硫只2~3%，若操作不當，含硫可達6~7%，這說明了反應式(3)進行的還不完全。

反应式(2)、(3)所生成的二氧化硫，按下列反应式还原为单体硫。



由于鼓風爐爐氣循環鼓入爐內，尾氣中的二氧化碳又重新進入爐內，通過炭層，尾氣中的二氧化碳，在通過赤熱炭層時，進行下列變化：



这就增加了爐內一氧化碳濃度，故貧氧鼓風爐還原反應進行的較自然通風爐好。這是貧氧鼓風爐能增產的原因之二。

从上述情况可以看出鼓風爐的操作技术，应在不結爐的原则下，創造硫鐵矿尽可能分解完全及适宜的氧化还原条件，最重要的必須保証有合适的入爐气体成分及适宜的溫度。