环境调查与评价

潭山硫铁矿对农田、水体的影响及改良途径

胡荣梅 汪祖强 马立珊 王孝堂 (中國科学院南京土壤研究所)

潭山硫铁矿位于江苏吴县著名的光福风景区附近,东邻香雪海、司徒庙,西靠太湖,南北有低山丘陵铜井山等夹持.矿区废弃物的排放能直接影响太湖近岸水体,尾矿的堆积对农田和河水也有显著的污染.历年来该矿对三废治理虽曾采取过一些措施,但从整体看,要使三废切实达到排放标准,必须考虑到太湖水源的保护,潭山硫铁矿的三废治理工作还要大力加强.本文介绍该矿区废弃物对周围环境的影响,包括农田土壤及水体的影响,并针对当地具体条件和废弃物的特点,提出治理措施及改善环境较切实的途径.

一、潭山硫铁矿排放的废水和废渣

- (一)废水 有选矿的碱性废水及酸性 污水等。
- 1. 碱性废水 近年矿区采用无氰浮选法进行选矿。在浮选过程中加入捕收剂、调整剂、起泡剂等种类甚多的化学物质。如捕收剂有丁基铵黑药

$$\binom{\text{C}_4\text{H}_9\text{O}}{\text{C}_4\text{H}_9\text{O}}$$
 P - S - NH $_4^{\dagger}$),

丁黄药

$$(C_4H_9O-C-S-N_a)$$

和硫氮 9 号

$$\begin{pmatrix} C_2 Hs & = S \\ C_2 Hs & -S - Na \end{pmatrix}$$

破碎的矿石中的可溶性元素也溶解于水。因此,浮选污水的化学成分较为复杂,大致含有 Fe^{+++} 、 Fe^{++} 、 Zn^{++} 、 Pb^{++} 、 Cu^{++} 、 Na^{+} 、 Cl^{-} 、 SO_{4}^{-} 、 SO_{5}^{-} 、 $S_{2}O_{5}^{-}$ 、 $(C_{2}H_{5})_{2}NCSS^{-}$ 、

C₄H₂OCSS⁻、(C₄H₂O)₂PSS⁻ 和松油等. 浮选 废水偏碱性, pH 约13.

2.酸性废水 主要来源于矿区的塌陷区、矸石堆、剥离层废弃物堆、尾矿堆等.酸性废水的形成是由于上述废矿石、尾矿沙和矿泥中的硫,因常年暴露于空气中而氧化,雨水又使之水解,发生下列反应:

$$2FeS_2 + 7O_2 + 2H_2O \longrightarrow$$

$$2FeSO_4 + 2H_2SO_4$$

硫酸亚铁是不稳定的化合物,将继续氧 化并水解而生成硫酸和硫酸铁.

FeSO₄ + 2H₂O
$$\longrightarrow$$

Fe(OH)₂ + 2H₂SO₄
2FeSO₄ + 2H₂SO₄ + O₂ \longrightarrow
2Fe₂(SO₄)₃ + 2H₂O
Fe₂(SO₄)₃ + 6H₂O \longrightarrow
2Fe(OH)₃ \(\psi + 3H₂SO₄

酸性废水的 pH 很低。

(二)废渣 主要为矸石、矿泥和尾沙等。大部分就近露天堆放,由于堆放场地近矿区采矿出口,相对位置较高,位于果园及农田之上方,雨水淋洗的酸性废水直接影响到相对位置较低的果园及农田,还可流人河道,引起池塘及河溪的酸化。

废渣的堆放,部分在老矿区的塌陷处,填充坎坷不平的破碎地貌区,部分堆放在矿井附近的坡上,甚至邻近公路的农田中,造成酸性废水直接影响四周环境.

二、废弃物对农田和水体的影响

鉴于潭山硫铁矿的尾矿堆等对周围农田 及水体的酸化作用是本矿区的突出问题。且

本地区土壤及水体本身就是中性 至 微 偏 酸性,忍受外加酸化因素的缓冲性能极为有限。这样,矿区排放所引起的任何酸度强的水流,对周围环境都是很强烈的冲击。今就研究所得的资料,讨论如下:

(一) 尾矿堆对环境的影响

潭山硫铁矿的尾矿废渣堆放,主要在老矿塌陷区和矿井附近。本研究选择矿区通向矿井的道路的两侧的一个尾矿堆,作为主要的研究对象。

1. 十壤酸化和果树死亡

尾矿堆与公路之间,有成片的果林.靠近公路远离尾矿堆的地方,桃树林生长繁茂,公路与尾矿堆的中间地带桃树生长势逐渐减弱;接近尾矿堆,桃树处于垂危阶段;紧靠尾矿堆则不仅桃、梅等树木仅存枯枝,而且地面寸草不生.

树木及草本植物的死亡原因,在测定土壤酸度后得到了证明。本地自然土壤为中性偏酸,pH 6—7。在尾矿堆影响下,pH 急剧地下降到 4.5,甚至 3.5 以下,这是任何植物都不能忍受的强酸性环境。尾矿堆酸水使多年经营的林木,多年培育的肥沃土壤遭到破坏。尾矿堆酸水对土壤酸度的影响见图 1.

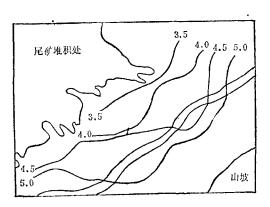


图 1 尾矿堆对土壤酸化的影响 图中数字为土壤 pH 值,线条为土壤酸度等值线

2. 河水酸化

作为该地区原始酸度的背景值,测定了 附近土壤的 pH 值,一般在 7.0 左右,附近水 稻田中灌溉水的 pH 值为 7.3.

雨水经过上述尾 矿 堆 后 形 成 的 淋 洗水,经路旁小沟顺坡而下流人一条东西向的小河,此河由东向西注人太湖。选择小沟人河处开始对小河全程进行监测,测点间距为60—80 m,直至小河流过平坦而开阔的围湖区,围垦前此处原为太湖岸滩。顺序测定点以()中阿拉伯字标出,河水pH值列于()之后,具体为(1)3.6、(2)3.6、(3)3.55、(4)3.6、(5)3.6、(6)3.5、(7)3.5、(8)3.5、(9)4.0、(10)5.3、(11)5.3、(12)5.3、(13)5.3,全程约 800 m.

在尾矿堆废水的影响下,河水接纳废水之前酸化程度就十分严重,国际规定水体酸化的标准是<5.6 即属酸化范围,此小河河水 pH 猛降至3.5—3.6,为强酸化河水,在中间(9)测点处小河接受小沟水的补充河水 pH 逐渐回升到4.0,然后逐渐稳定在 pH 5.3,因水量有限,小河水的 pH 值未能继续上升,以致进入太湖水体,均属酸化水。

3. 塘水极度酸化

受尾矿堆酸性废水影响的池塘,污水来 后经浓缩酸度增加.塘水酸化程度比河水更 甚.

紧靠尾矿堆旁塘水 pH 为 2.5. 尾矿堆旁土壤 pH 为 2.35,矿边寸草不生. 近公路处的小池塘有二个,一个塘水 pH 为 3.2,另一塘水 pH 为 3.4. 处于该池塘下方,位于公路南侧,受正常水流 (pH~7)补充的另一池塘,塘水亦受影响, pH 为 3.

另外,在老矿废矿放矿石的漏斗下,形成一个挖掘废矿渣的废坑,其中积水酸度甚高,坑水 pH 为 2.95.

(二) 冲洗水对农田酸度的影响

潭山硫铁矿招待所后西南角有一汽车冲洗场,运过矿石之汽车在此冲洗。群众反映,位于冲洗场西侧的低地,无论水稻或小麦,产量下降,经测定该地块的土壤酸度,见图 2。由图可见沿南侧坡地下的浅水沟附近,土壤

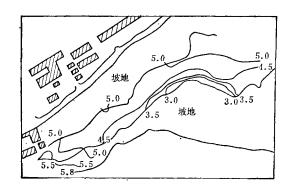


图 2 冲洗水对土壤酸度的影响 图中数字为土壤 pH 值,线条为土壤酸 度等值线. 箭头示水流方向.

pH 降到 3 以下,相当一部 分土 壤 pH 在 3.0—4.5 之间,全部地块受酸水影响, pH 均 在 5.0 以下,而该地自然土壤 pH 6—7,邻近坡地下部的土壤 pH 为 5.8。调查结果表明,数年内作物产量下降,有的田块,几乎颗粒无收。原因是土壤酸化。运矿石的卡车上剩留的少量矿石屑粉,冲洗后竟能造成如此大的

损失,大量堆积的废矿石、尾矿、矿泥等,将造成更为严重的危害则是不言而喻的.

(三) 尾矿坝对土壤中重金属的影响

尾矿坝淋洗的酸性废水,不仅酸度高,且溶解有大量的重金属,这些重金属蓄积于土壤中,直接毒害果树及粮食作物。为了测定尾矿堆对不同距离土壤的影响,选取跨小谷地两侧的八个测定点,土壤剖面1及6分别采取0—20,21—40,40—60cm的土层,其余均采0—20cm的表土层。土壤样品分布见示意图3.

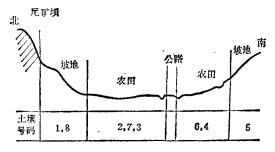


图 3 土壤样点分布示意图

表 1 距尾矿堆不用距离土壤中的重金属元素含量 (ppm)

土样号码	距尾矿坝距离 (m)	采土深度 (cm)	铜铜	锌	铅	镉
ı	10	0-20 20-40 40-60	59.7 54.4 46.6	1943.2 1830.8 1098.4	41.6 41.2 49.3	24.1 21.7 13.3
2	50	0-20	23.1	115.1	77.6	0.78
3	90	0-20	21.2	138.8	142.5	0.81
4	150	0—20	25.6	237.4	342.8	2.55
5	180	0-20	23.0	51.2	23.7	0
6	160	0-20 20-40 40-60	15.4 27.0 28.1	44.0 124.3 132.5	54.8 483.4 430.5	0 0 1.11
7	60	0-20	313.4	920.3	2175.9	22.8
8	5	0-20	174.2	897.8	10165.5	2.68

土壤中的重金属元素铜、锌、铅、镉的测定方法为土壤样品风干粉碎后,以硝酸-高氯酸消化,用原子吸收光谱仪检测,结果见表1.

土壤 5 是未受尾矿堆影响的土壤 标本,受尾矿影响大的为土壤 1、7 和 8.这些土壤相互比较,污染的土壤表层比不污染的铜含量 1.9—42 倍, 铅为 1.06—44 倍,原始土壤表层不含镉,所有测出的铜量,则是 1 和 7 中,镉的含量超过 20 ppm,对土壤及作物都已构成严重的污染,或属重对待,予以处理。个别数据不与距离是负地的距离是负相关,可能因为尾矿中重全属元素含量的不均一性,尾矿沙的固体转移增、以及原来含重金属元素高的土层被照,以及因素造成的低含量土层覆盖等干扰所致。

三、废弃物的治理途径

针对潭山硫铁矿的具体问题及条件,今 就尾矿坝的酸性废水,选矿碱性废水及老矿 塌陷区废渣的堆放等提出治理意见。

(一) 尾矿坝的酸性废水治理

以目前的尾矿坝直接影响到河流、果园、 农田等情况看,是相当严重和突出的,宜采取 如下措施:

- 1. 截流 凡经过尾矿坝再淋洗渗出的酸性废水,要开沟保持畅通的流速,集中到废酸水贮池.
 - 2. 以石灰乳中和 目前广泛使用石灰中

和酸性废水,其化学反应如下:

$$CaO + H_2O \longrightarrow Ca(OH)_2$$

$$Ca(OH)_2 + H_2SO_4 \longrightarrow CaSO_4 + H_2O$$

$$Ca(OH)_2 + FeSO_4 \longrightarrow Fe(OH)_2 + CaSO_4$$



由于截流的水量不大,建酸水贮池的面积不会很大,问题是控制石灰添加量,使中和反应充分进行,并回收付产品石膏.

- 3. 对此类含金属离子高的废水,还需进 行高价金属离子沉淀回收。
- 4. 另一种可能性是将集中的酸性 废 水,运到选矿场用以中和碱性废水,代替一部分购买的工业用酸,节省处理费用支出及减少远距离运输。

(二) 老矿塌陷区的环境问题

与所有地下开采的矿区一样,潭山硫铁矿的老矿区,经若干年开采后,出现了地面塌陷。 此塌陷区靠近人口密集的村庄的良田。 地面塌陷后,土地高低不平、不宜耕种。目前用以堆放废矿渣.

老矿塌陷区只作废物堆放场是极不经济的,而且破坏了当地优美的环境.建议有计划、有步骤地将废渣妥善堆放的基础上,种植用材林,或辟为池塘,恢复农田;选择及确定林木种类及幼树培育的地点及方式;配备必要的管理人员及技术员等.务必充分运用近代科学技术,以生态学的观点为指导,创造出符合当地自然条件的生产力更高的生态系统,为类似矿区的综合治理提供有益的经验.