

锌冶炼含汞污酸生物制剂处理新技术

王庆伟, 柴立元, 王云燕, 李青竹

(中南大学 冶金科学与工程学院, 长沙 410083)

摘要: 针对锌冶炼行业含高浓度多种重金属的污酸特性, 采用生物制剂配合-水解新工艺进行处理, 工业试验运行过程中对污酸及处理后出水中各重金属及氟、氯的浓度进行监测, 并对产生的渣样进行分析。结果表明: 重金属浓度分别由汞 14.78~56.70 mg/L、砷 13.71~40.15 mg/L、锌 20.50~58.90 mg/L、铅 12.8~64.2 mg/L、镉 2.1~13.6 mg/L、铜 0.54~1.44 mg/L、氟 339~512 mg/L、氯 472~3400 mg/L 脱除至汞 0.029~0.049 mg/L、砷 0.029~0.065 mg/L、锌 0.11~0.37 mg/L、铅 0.1~0.43 mg/L、镉低于 0.01 mg/L、铜低于 0.1 mg/L、氟 0.054~4.99 mg/L、氯 29.5~43.7 mg/L, 处理后出水中各重金属含量及氟、氯含量均远低于《污水综合排放标准》(GB8978—1996)。配合渣中的汞含量高 29.95%, 可作为汞原料进行回收, 水解渣中重金属含量低, 便于妥善处理和处置。

关键词: 污酸; 生物制剂; 配合; 水解

中图分类号: X 703.1

文献标识码: A

Novel technology for treatment of acidic wastewater containing Hg by biologics in zinc smelter

WANG Qing-wei, CHAI Li-yuan, WANG Yun-yan, LI Qing-zhu

(School of Metallurgical Science and Engineering, Central South University, Changsha 410083, China)

Abstract: Acidic wastewater with high concentration of heavy metals discharged from zinc smelter industry was treated by the novel technology of biologics complex-hydrolyzation, and the removal effect of heavy metals(Hg, As, Zn, Pb, Cd, Cu) and F^- , Cl^- was examined. During stable industrial experiments heavy metals and F^- , Cl^- of acidic wastewater are removed from 14.78–56.70 mg/L Hg^{2+} , 13.71–40.15 mg/L As, 20.50–58.90 mg/L Zn^{2+} , 12.8–64.2 mg/L Pb^{2+} , 2.1–13.6 mg/L Cd^{2+} , 0.54–1.44 mg/L Cu^{2+} , 339–512 mg/L F^- and 472–3400 mg/L Cl^- to 0.029–0.049 mg/L Hg^{2+} , 0.029–0.065 mg/L As, 0.11–0.37 mg/L Zn^{2+} , 0.1–0.43 mg/L Pb^{2+} , 0–0.01 mg/L Cd^{2+} , 0–0.1 mg/L Cu^{2+} , 0.054–4.99 mg/L F^- and 29.5–43.7 mg/L Cl^- respectively, which are all lower than those required in “Integrated Wastewater Discharge Standard” (GB8978—1996). Sediment from stable industrial experiments was analyzed. The result shows that mercury in complexing sediment reaches 29.95% and low concentration of heavy metals in hydrolytic sediment makes it easier to dispose and treat.

Key words: acidic wastewater; biologics; complexing; hydrolyzation

锌冶炼收尘系统排出的高温烟气送入硫酸车间前, 在净化工序的空塔中被绝热蒸发冷却、洗涤除杂。空塔稀酸循环系统中为避免喷淋水中氟、氯离子浓度过高而排放出的一部分废酸, 即为污酸。由于高温烟气中含有大量的细颗粒烟尘、金属蒸汽、 SO_2 和 SO_3

等, 在洗涤过程中这些物质进入污酸, 导致污酸的性质非常复杂, 体现在如下几点: 1) 成分复杂。污酸中含有铜、铅、锌、镉、砷、汞等重金属离子。2) 酸度高。污酸中硫酸的质量分数在 1%~4%之间, 还含有大量的 SO_2 气体。3) 重金属浓度高且波动大。污酸中重金属

的浓度在数小时内由几个毫克波动到几百甚至几千毫克。4) 金属赋存状态复杂。以汞为例, 研究发现污酸中的汞包括悬浮颗粒态汞、胶体态汞和离子态汞^[1-2]。

含汞废水的传统处理方法主要有化学沉淀法、金属还原法、吸附法、离子交换法、电解法、微生物法等^[3-9]。传统方法共同的缺点是: 用于处理含汞质量浓度 1~100 mg/L 的废水时往往操作费用和原材料成本相对过高, 制约了其广泛的工业应用, 含汞废水仍然是环境的重要污染源之一^[10-11], 污酸的治理仍是一个世界性的难题^[12-14]。因此, 迫切需要开发一种高效的技术处理含汞废水, 尤其是处理复杂多金属含汞污酸, 以革新传统的污酸处理技术, 阻断重金属汞对水体的污染, 保证饮水安全。

针对污酸的特性, 本课题组首创了生物制剂法处理含汞污酸的新技术, 已完成试验室和中试(30 m³/h)研究, 并取得了很好的处理效果。该新技术通过了专家组的鉴定, 认定达到了国际领先水平, 解决了污酸治理这一世界性难题, 为确保饮用水安全提供了技术支持。本研究中作者重点探讨工业试验连续运行过程中污酸中各重金属及氟、氯的脱除效果及产生的渣中各种重金属的分布情况。

1 实验方法

1.1 实验流程

由沸腾焙烧收尘净化工段送 20 m³/h 污酸进入一级配合反应槽, 与生物制剂、脱汞剂进行配合反应, 并溢流进入二级配合反应槽继续反应。在此过程中, 原子态汞与脱汞剂反应长大形成“胶团”, 离子态汞及铜、铅、锌、镉、砷等与生物制剂配合形成配合体。配合反应后溢流进入一级水解槽, 加入电石泥浆调 pH 至 10~11 进行一级水解反应, 待三级水解反应完成后, 加入适量 PAM 后进入浓缩机实现液固分离, 上清液溢流外排。工艺流程如图 1 所示。

1.2 实验控制条件

实验期间污酸流量为 20 m³/h, 脱汞剂加入量为 20 g/m³, 生物制剂按照污酸中汞浓度的 40 倍进行投加, 利用电石泥调节 pH 值, 一级水解 pH 值控制在 10~11 之间, PAM 的加入量为 5 g/m³。

1.3 分析方法

实验期间委托湖南省监测站进行 48 h 的连续监测, 其中汞每 2 h 取样监测一次, 铜、铅、锌、镉、

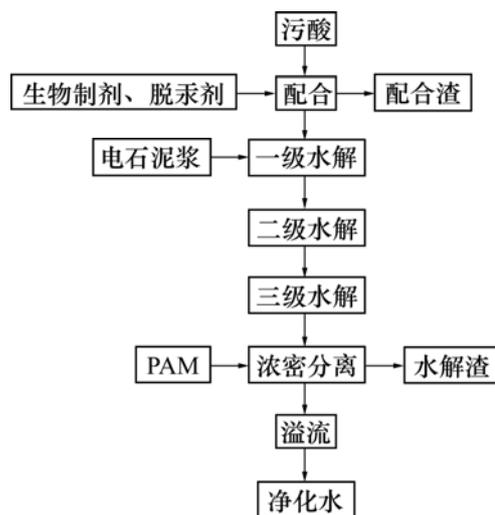


图 1 生物制剂处理污酸工业实验流程

Fig.1 Flowchart of industrial experiment of acidic wastewater treated by biologics

砷、氟、氯每 4 h 取样监测一次。

铜、铅、锌、镉采用原子吸收分光光度法测定, 仪器型号 VARIAN220; 砷采用原子荧光分光光度法测定, 仪器型号 AFS2201; 汞采用 USEPA7473 进行分析, 监测下限为 0.05 μg/L; 氟化物和氯化物采用离子色谱法测定, 仪器型号 HJ/T84-2001。

2 结果与讨论

2.1 污酸中汞、砷的去除效果

图 2 和 3 所示分别为污酸及处理后出水中汞和砷的浓度。由图 2 和图 3 可知, 实验过程中污酸中汞浓度在 14.78 mg/L 至 56.70 mg/L 之间波动, 砷浓度在 13.71 mg/L 至 40.15 mg/L 之间波动, 经过生物制剂处理后, 出水中汞浓度在 0.029 mg/L 至 0.049 mg/L 之间, 出水中砷浓度在 0.029 mg/L 至 0.065 mg/L 之间, 均低于国家《污水综合排放标准》。这表明生物制剂对污酸中的汞和砷都有很好的去除效果。

2.2 污酸中锌、铅、镉、铜的去除效果

图 4~7 分别为生物制剂对污酸中锌、铅、镉、铜的去除情况的影响。可见, 污酸中各重金属的浓度波动很大, 实验过程中污酸中锌浓度在 20.50 mg/L 至 58.90 mg/L 之间波动, 铅浓度 12.8~64.2 mg/L, 镉浓度 2.1~13.6 mg/L, 铜浓度 0.54~1.44 mg/L, 经过生物制剂处理后的出水中锌浓度 0.11~0.37 mg/L, 铅浓度

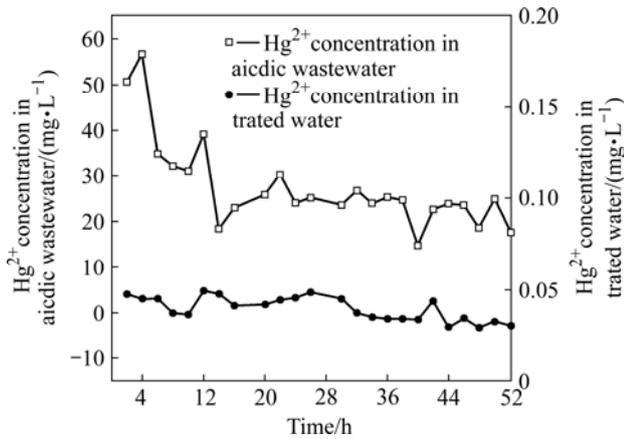


图2 生物制剂法对污酸中汞的去除效果
Fig.2 Removal effect of Hg²⁺ from acidic wastewater by biologics

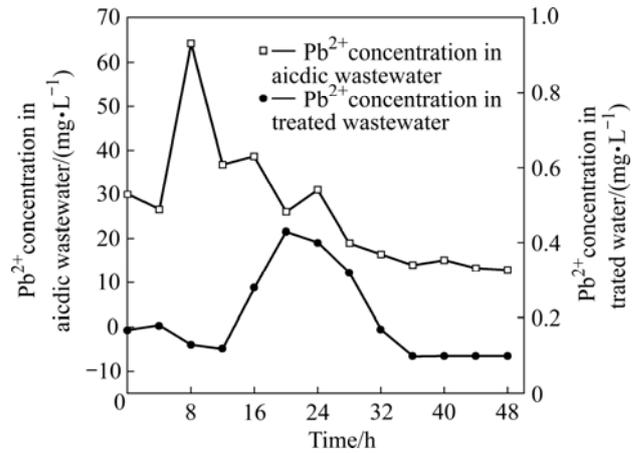


图5 生物制剂对污酸中铅的去除效果
Fig.5 Removal effect of Pb²⁺ from acidic wastewater by biologics

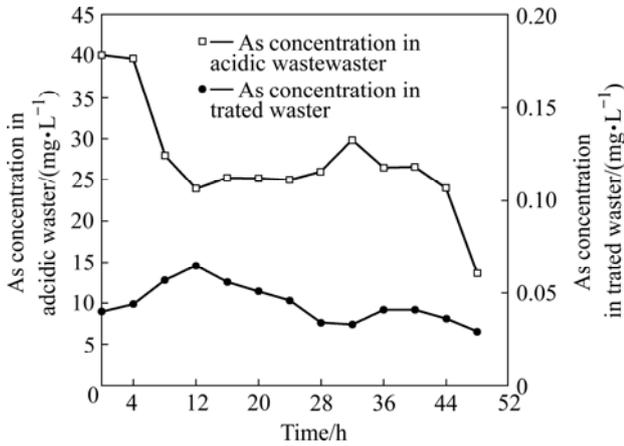


图3 生物制剂法对污酸中砷的去除效果
Fig.3 Removal effect of As from acidic wastewater by biologics

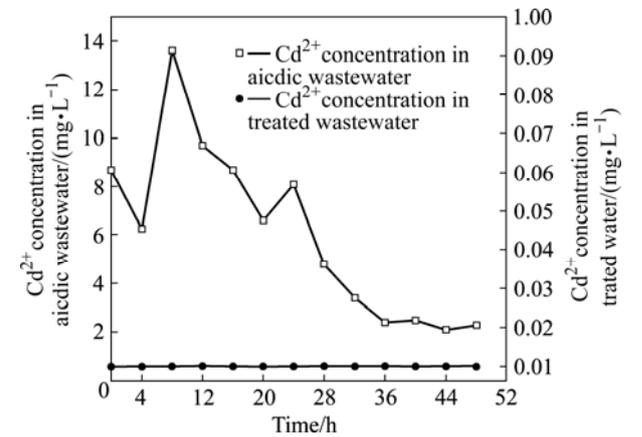


图6 生物制剂法对污酸中镉的去除效果
Fig.6 Removal effect of Cd²⁺ from acidic wastewater by biologics

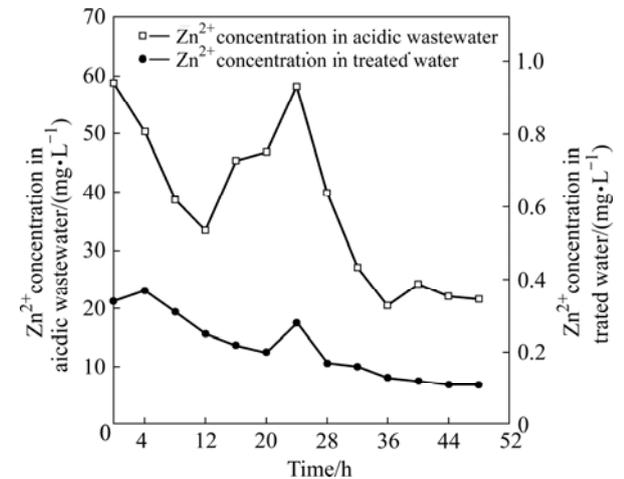


图4 生物制剂法对污酸中锌的去除效果
Fig.4 Removal effect of Zn²⁺ from acidic wastewater by biologics

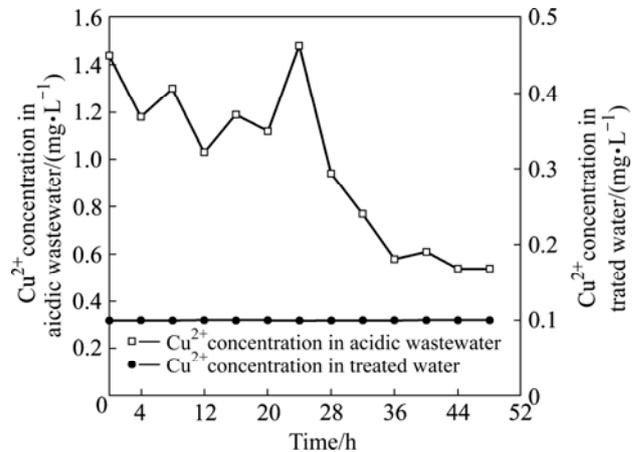


图7 生物制剂法对污酸中铜的去除效果
Fig.7 Removal effect of Cu²⁺ from acidic wastewater by biologics

为 0.1~0.43 mg/L, 镉浓度一直低于检测限 0.01 mg/L, 铜浓度一直低于检测限 0.1 mg/L, 均低于国家《污水综合排放标准》。这表明生物制剂按照污酸中汞的 40 倍投加对污酸中各重金属均有很好的去除效果。

2.3 污酸中氟、氯的去除效果

图 8 和 9 分别为生物制剂对污酸中氟、氯的去除情况的影响。实验过程中污酸中的氟浓度均超过 339 mg/L, 最高达到了 512 mg/L, 通过生物制剂深度处理后, 出水中氟浓度在 0.054 mg/L 至 4.99 mg/L 之间, 低于国家《污水综合排放标准》。实验期间污酸中氯离子的浓度波动极大, 最低浓度为 472 mg/L, 最高浓度达到了 3.4 g/L, 经过生物制剂处理后的出水氯离子浓度 29.5~43.7 mg/L, 去除率稳定在 98% 以上。这表明生物制剂对污酸中的氟和氯有很好的去除效果。

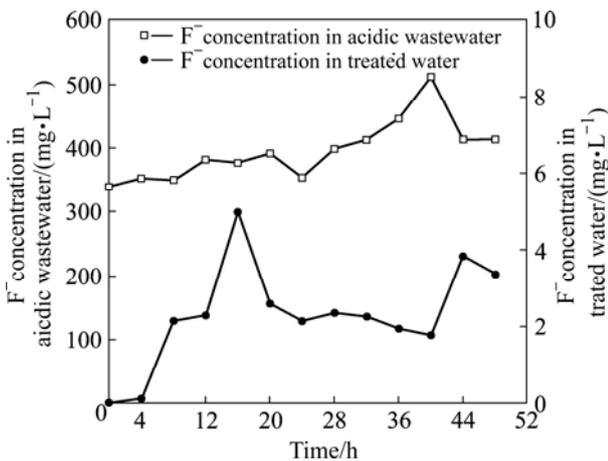


图 8 生物制剂法对污酸中氟的去除效果

Fig.8 Removal effect of F⁻ from acidic wastewater by biologics

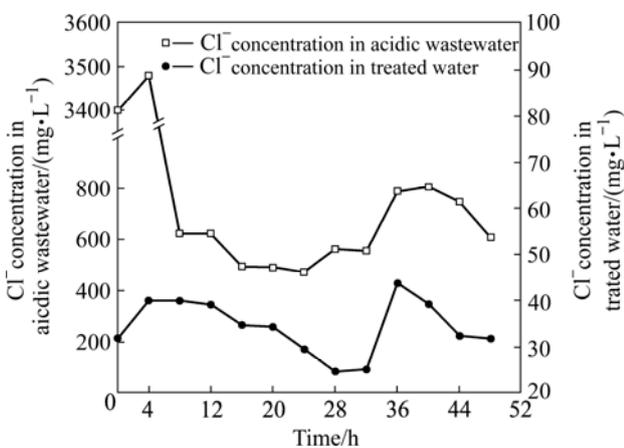


图 9 生物制剂法对污酸中氯的去除效果

Fig.9 Removal effect of Cl⁻ from acidic wastewater by biologics

2.4 配合渣与水解渣性质

生物制剂处理污酸过程中会产生两种渣, 即配合渣和水解渣。配合渣主要来自污酸中的烟尘颗粒、金属沉淀物和被破坏了结构的胶体颗粒; 水解渣是污酸通过电石泥调节 pH 过程中生物制剂与重金属形成配合物的水解对重金属的深度脱除产生的渣。对实验过程中配合渣进行能谱和物相分析, 结果如图 10 和图 11 所示。

由图 10 可以看出, 配合渣中含有 Pb、Hg、S、C、O、Fe、Zn、As、Al、Si、Cl、Ca 等元素; 由各元素的含量分析可知, 配合渣中汞含量高达 29.95%, 铅 27.72%, 其次为氧 11.64%, 碳 9.61%, 硫 9.53%, 锌 4.22%, 再次为砷 0.45%, 铝 1.49%, 铁 1.21%, 硅 2.38%, 氯 1.46%, 钙 0.36%(质量分数)。配合渣中的汞主要来自污酸中的悬浮颗粒态和胶体态汞。图 11 表明配合渣中的汞以非晶态形式存在, 配合渣中的铅主要以硫酸铅和氧化铅的形式存在。

对水解渣进行能谱和物相的分析, 结果如图 12 和 13 表示。由图 12 可以看出, 水解渣中钙含量高达

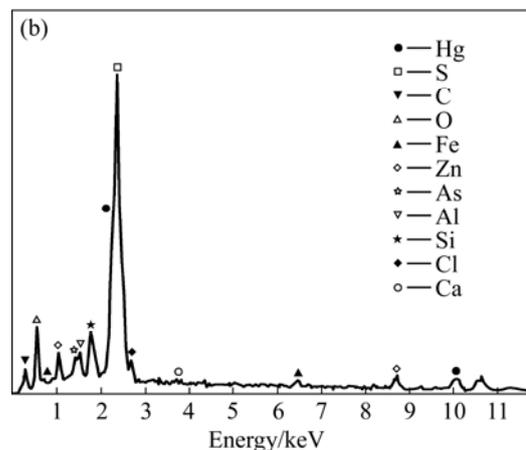
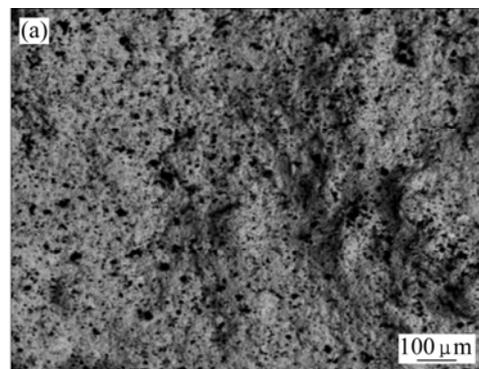


图 10 配合渣的 SEM 及 EDX 图

Fig.10 SEM image(a)and EDX pattern(b) of bio-complexing sediment

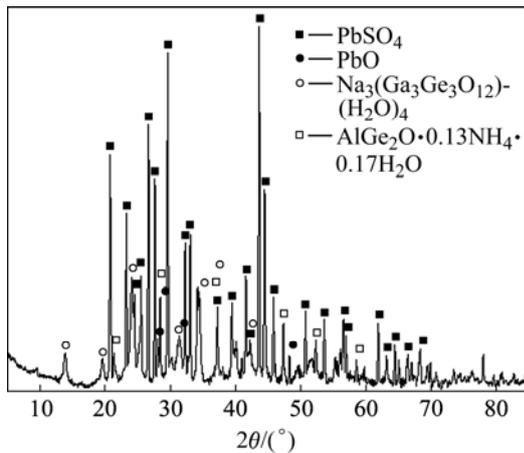


图 11 配合渣的 XRD 谱

Fig.11 XRD pattern of bio-complexing sediment

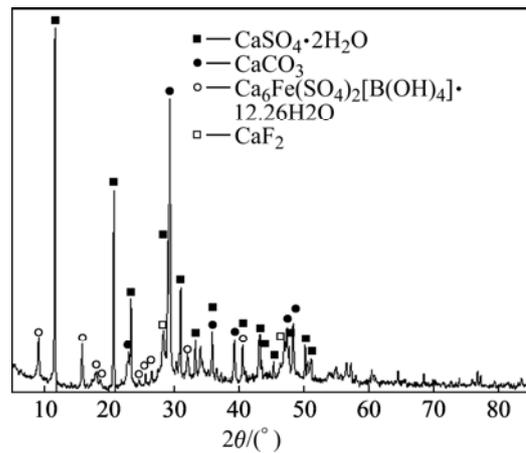


图 13 水解渣的 X 射线衍射谱

Fig.13 XRD pattern of hydrolytic sediment

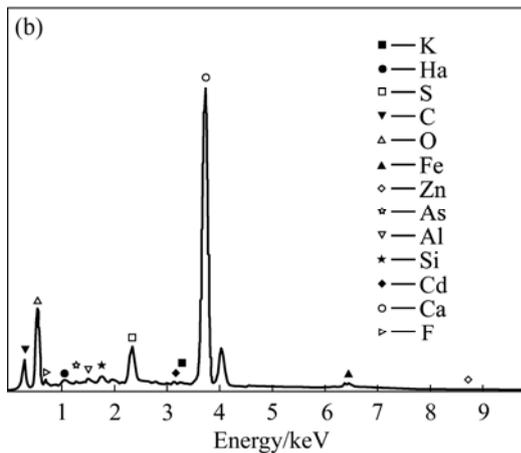
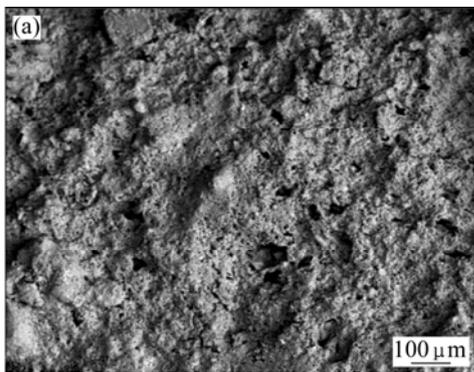


图 12 水解渣的 SEM 及 EDX 图

Fig.12 SEM image (a) and EDX pattern (b) of hydrolytic sediment

37.68%，氧 37.37%，碳 12.79%，硫 3.28%，氟 2.52%，其次为钠 1.30%，砷 0.80%，铝 0.63%，硅 0.72%，镉 0.47%，钾 0.11%，铁 1.74%，锌 0.58%。由图 12 可以看出，水解渣的主要成分为 CaCO_3 、 CaSO_4 和 CaF_2 ，各重金属在水解渣中的含量都较低，且均以离子状态

存在，毒性小，便于处理与处置。

3 结论

1) 中试试验期间污酸流量 $20 \text{ m}^3/\text{h}$ ，脱汞剂按照 $20 \text{ g}/\text{m}^3$ ，生物制剂按污酸中汞浓度的 40 倍投加，水解过程 pH 值控制在 10 以上时，污酸经过处理后的上清液中汞 $0.029\sim 0.049 \text{ mg}/\text{L}$ 、砷 $0.029\sim 0.065 \text{ mg}/\text{L}$ 、锌 $0.11\sim 0.37 \text{ mg}/\text{L}$ 、铅 $0.1\sim 0.43 \text{ mg}/\text{L}$ 、镉低于 $0.01 \text{ mg}/\text{L}$ 、铜低于 $0.1 \text{ mg}/\text{L}$ 、氟 $0.054\sim 4.99 \text{ mg}/\text{L}$ 、氯 $29.5\sim 43.7 \text{ mg}/\text{L}$ ，处理后出水中各重金属含量均能达到《污水综合排放标准》(GB8978—1996)。

2) 实验过程中收集的配合渣中汞的质量分数达到了 29.95%，可以作为汞冶炼企业的原料回收其中的重金属。水解渣中重金属含量低、毒性小，便于安全处理和处置。

3) 生物制剂与脱汞剂无二次污染、环境友好、工艺清洁，而且水解过程采用电石泥为中和剂，为电石泥的使用开辟了一条新途径，极大降低了污酸处理成本，亦达到了“以废治废”的目的。

REFERENCES

- [1] 袁倬斌, 朱敏, 韩树波. 汞的形态分析研究进展[J]. 岩矿测试, 1999, 18(2): 150-156.
YUAN Zhuo-bin, ZHU Min, HAN Shu-bo. Progress in speciation analysis of mercury[J]. Rock and Mineral Analysis, 1999, 18(2): 150-156.
- [2] 栗旸, 段志敏, 沈其萍, 王建华. 水中汞分析研究进展[J]. 环境与健康, 2005, 12(5): 399-400

- LI Yang, DUAN Zhi-min, SHEN Qi-ping, WANG Jian-hua. Research advances in analysis of trace mercury in water[J]. *Environment and Health*, 2005, 12(5): 399-400
- [3] 唐宁, 柴立元, 闵小波. 含汞废水处理技术的研究进展[J]. *工业水处理*, 2004, 24(8): 5-8
- TANG Ning, CHAI Li-yuan, MIN Xiao-bo. Research development in the treatment of mercury-wastewater[J]. *Industrial Water Treatment*, 2004, 24(8): 5-8.
- [4] 张松梅, 李立清. 谷壳灰吸附水中汞的试验探讨[J]. *江苏环境科技*, 1999, 12(4): 4-6.
- ZHANG Song-mei, LI Li-qing. Discussion of experiment on the adsorption of mercury in water by rice husk ash[J]. *Jiangsu Environmental Technology*, 1999, 12(4): 4-6.
- [5] 朱又春, 林建民, 林美强, 曾胜. 电池厂含汞废水的微电解处理[J]. *工程与技术*, 1999, 3: 12-14.
- ZHU You-chun, LIN Jian-ming, LIN Mei-qiang, ZENG Sheng. Micro-electrolysis treatment of mercury-contained wastewater discharged from battery factory[J]. *Engineering and Technology*, 1999, 3: 12-14.
- [6] ANSARI M H, DESHKAR A M, KELKAR P S, DHARMADHIKARI D M, HASAN M Z. Mercury removal from wastewater by steamed hoof powder[J]. *Water Science and Technology*, 1999, 40(7): 109-116.
- [7] LARSON, KAREN A, WIENCEK J M. Liquid ion exchange for mercury removal from water over a wide pH range[J]. *Industrial & Engineering Chemistry Research*, 1992, 31(12): 2714-2722.
- [8] NAVARRO R R, SUMI K, FUJII N, MATSUMURA M. Mercury removal from wastewater using porous cellulose carrier modified with polyethyleneimine[J]. *Water Research*, 1996, 30(10): 2488-2494.
- [9] KAPOOR A, VIRARAGHAVAN T. Adsorption of mercury from wastewater by fly ash[J]. *Adsorption Science and Technology*, 1992, 9(3): 130-147.
- [10] ZHANG Fu-shen, NRIAGU J O, ITOH H. Mercury removal from water using activated carbons derived from organic sewage sludge[J]. *Water Research*, 2005, 39(3): 389-395.
- [11] DI N F, LANCIA A, DI N M, KARATZA D, MUSMARRA D. Capture of mercury ions by natural and industrial materials[J]. *Journal of Hazardous Materials*, 2006, 132(3): 220-225.
- [12] BARRON Z J, LABORIE S, VIERS P, RAKIB M, DURAND G. Mercury removal and recovery from aqueous solutions by coupled complexation-ultrafiltration and electrolysis[J]. *Journal of Membrane Science*, 2004, 229(2): 179-186.
- [13] LEONHAUSER J, ROHRICHT M, WAGNER D I, DECKWER W D. Reaction engineering aspects of microbial mercury removal[J]. *Engineering in Life Sciences*, 2006, 6(2): 139-148.
- [14] MEENA A K, MISHRA G K, KUMAR S, RAJAGOPAL C, NAGAR P N. Low-cost adsorbents for the removal of mercury (II) from aqueous solution—A comparative study[J]. *Defence Science Journal*, 2004, 54(4): 537-548.

(编辑 杨兵)