

物化/生化协同处理医药化工废水

沙昊雷¹, 谢国建², 孙秀萍³, 刘亚芹⁴, 何凡¹, 沈家辰¹

(1. 浙江万里学院 生物与环境学院, 浙江 宁波 315100; 2. 杭州市萧山区人民政府南阳街道办事处, 浙江 杭州 311227; 3. 杭州经济技术开发区环境监测站, 浙江 杭州 310018; 4. 浙江联强环境工程技术有限公司, 浙江 杭州 310014)

摘要: 医药化工废水 BOD_5 和 COD 浓度高, 盐度高, 难生物降解。采用微电解 - Fenton - 气浮 - A/O 工艺处理医药化工废水, 处理量为 $300 \text{ m}^3/\text{d}$, 废水 COD 为 $8\,000 \sim 11\,000 \text{ mg/L}$, 盐分为 $16\,000 \sim 21\,000 \text{ mg/L}$ 。运行实践表明, 物化/生化协同处理医药化工废水效果显著, 对 COD 的去除率达到 94%, 出水 COD $< 500 \text{ mg/L}$, 对盐分的去除率达到 85.6%, 水质指标达到《污水综合排放标准》(GB 8978—1996) 的三级纳管标准。

关键词: 医药化工废水; 物化处理; 微电解; 高级氧化; 接触氧化

中图分类号: TU993 **文献标识码:** C **文章编号:** 1000-4602(2018)18-0082-04

Physicochemical/Biochemical Synergistic Treatment of Pharmaceutical and Chemical Wastewater

SHA Hao-lei¹, XIE Guo-jian², SUN Xiu-ping³, LIU Ya-qin⁴, HE Fan¹, SHEN Jia-chen¹

(1. College of Biological & Environmental Sciences, Zhejiang Wanli University, Ningbo 315100, China;
2. Nanyang Street Agency of Xiaoshan District People's Government in Hangzhou, Hangzhou 311227, China; 3. Hangzhou Economic and Technological Department Area Environmental Monitoring Station, Hangzhou 310018, China; 4. Zhejiang Lianqiang Environmental Engineering & Technology Co. Ltd., Hangzhou 310014, China)

Abstract: Pharmaceutical and chemical wastewater is characterized by high concentration of BOD_5 and COD, high salinity and difficult biodegradation. The combined process of micro-electrolysis, Fenton, air floatation, and A/O is adopted, with the treating capacity of $300 \text{ m}^3/\text{d}$. The concentration of influent COD is $8\,000 \sim 11\,000 \text{ mg/L}$, and the concentration of influent salinity is $16\,000 \sim 21\,000 \text{ mg/L}$. The operation results showed remarkable effect of physicochemical/biochemical synergistic treatment process for the pharmaceutical and chemical wastewater. The COD removal efficiency reached 94% with the effluent concentration of COD less than 500 mg/L , and the salinity removal efficiency reached 85.6% after bio-treatment. All the quality indexes of treated water reach the third level of *Integrated Wastewater Discharge Standard* (GB 8978 – 1996).

Key words: pharmaceutical and chemical wastewater; physicochemical treatment; micro-elec-

基金项目: 浙江省科技计划项目(2017C37071); 浙江省大学生科技创新活动计划(新苗人才计划)项目(2017R420009)
通信作者: 谢国建 E-mail:yobbe1478@hotmail.com

trolysis; advanced oxidation; contact oxidation

近年来,随着医药化学工业的快速发展,医药化工废水对环境的污染也日益凸显,其特点是 BOD_5 和 COD 浓度高,盐度高,污染物成分复杂、结构稳定、难生物降解,对环境和人体健康危害较大^[1~3]。该类废水的治理一直是水环境治理领域的一大难题,目前,处理此类废水常采用物化与生化联用的方法,通过催化湿式氧化、光化学氧化、臭氧氧化、电化学氧化、声化学氧化、Fenton 氧化等工艺单独或共同预处理,再经过生化处理后排放^[4~7]。

浙江某医药化工有限公司主要生产环丙胺,生产工艺包括氯化、环合、氨化、降解等工序,废水量合计 $300\text{ m}^3/\text{d}$,废水排出车间前回收了部分有机溶剂,但有机物浓度仍然较高。根据该公司废水水质的调研结果,参照类似废水的处理案例^[8~12],采用微电解 - Fenton - 气浮 - A/O 工艺进行处理,取得了较好的效果,出水达到纳管排放标准。

1 废水水质及处理要求

废水来源于生产车间,要求处理后出水水质达到《污水综合排放标准》(GB 8978—1996)的三级标准后纳管排放。废水水质及排放标准见表 1。

表 1 废水水质及排放标准

Tab. 1 Wastewater quality and discharge standard

项目	pH 值	COD/(mg · L ⁻¹)	BOD ₅ /(mg · L ⁻¹)	SS/(mg · L ⁻¹)	盐分/(mg · L ⁻¹)
原始废水	6~9	8 000~11 000	2 000~3 000	800~1 200	16 000~21 000
排放标准	6~9	500	300	400	—

2 工艺流程及主要构筑物

2.1 工艺流程

医药化工废水处理的工艺流程如图 1 所示。

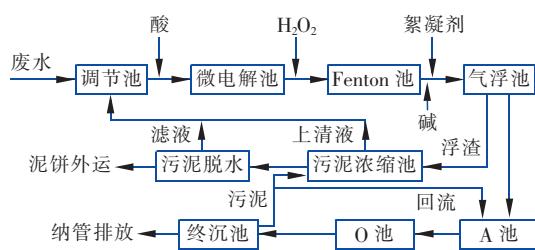


图 1 废水处理工艺流程

Fig. 1 Flow chart of wastewater treatment process

废水首先进入调节池进行水质和水量的调节,

然后被提升至微电解池,在微电解池前端将废水的 pH 调至酸性,通过铁碳微电解反应将部分有机物氧化,同时生成 Fe^{2+} ,为后续的 Fenton 氧化反应提供亚铁催化剂;在 Fenton 池中加入 H_2O_2 ,发生 Fenton 氧化反应,将废水中的有机物进一步氧化。废水在进入气浮池前,pH 值应调至中性,并加入絮凝剂,经过两级氧化后的废水在气浮池中进行固液分离。最后经气浮池处理后的废水通过 A/O 池生化处理,并经终沉池沉淀后纳管排放。

2.2 主要构筑物及设计参数

① 调节池。有效容积为 150 m^3 ,停留时间为 12 h,主体尺寸为 $10\text{ m} \times 5\text{ m} \times 3.5\text{ m}$,钢混结构,并做防渗、防腐处理。进口处设格栅 1 台,池内设潜水搅拌机 1 台。

② 微电解池。有效容积为 75 m^3 ,停留时间为 6 h,主体尺寸为 $5\text{ m} \times 5\text{ m} \times 3.5\text{ m}$,钢混结构,并做防渗、防腐处理。池内设 PVC 曝气装置 1 套。

③ Fenton 池。有效容积为 37.5 m^3 ,停留时间为 3 h,主体尺寸为 $5\text{ m} \times 3\text{ m} \times 3\text{ m}$,钢混结构,并做防渗、防腐处理。池内设 PVC 曝气装置 1 套。

④ 气浮池。有效容积为 12.5 m^3 ,停留时间为 1 h,主体尺寸为 $2.5\text{ m} \times 2\text{ m} \times 3\text{ m}$,钢混结构,并做防渗、防腐处理。配套德国多相流溶气泵,流量为 $3\sim 5\text{ m}^3/\text{h}$,功率为 5.5 kW 。浮渣排入污泥浓缩池。

⑤ A 池。有效容积为 450 m^3 ,停留时间为 36 h,主体尺寸为 $10\text{ m} \times 8\text{ m} \times 6\text{ m}$,钢混结构,并做防渗、防腐处理。底部安装潜水搅拌机 2 台,推动水流,实现泥水混合。

⑥ O 池。有效容积为 450 m^3 ,停留时间为 36 h,主体尺寸为 $20\text{ m} \times 5\text{ m} \times 5\text{ m}$,钢混结构,并做防渗、防腐处理。底部安装空气曝气系统,配 2 台罗茨风机(1 用 1 备)。

⑦ 终沉池。竖流式,有效深度为 5 m,主体尺寸为 $4\text{ m} \times 4\text{ m} \times 5.5\text{ m}$,表面负荷为 $0.78\text{ m}^3/(\text{m}^2 \cdot \text{h})$,钢混结构,并做防渗、防腐处理。设污泥回流泵 2 台(1 用 1 备)。部分污泥回流至 A 池,剩余污泥排入污泥浓缩池。

⑧ 污泥浓缩池。主体尺寸为 $4\text{ m} \times 5\text{ m} \times 5.5\text{ m}$,2 座,单座有效容积为 100 m^3 ,钢混结构,并做防渗、防腐处理。设上清液排放和底部排泥系统。污

泥处理采用厢式压滤机脱水,配2台螺杆泵。上清液排入调节池,脱水后泥饼外运。

3 经济技术指标及处理效果

本工程占地面积约450 m²,总投资为70万元,其中土建费36万元,设备材料费24万元,技术指导费10万元;运行费为6.4元/m³,其中药剂费5.5

元/m³、电费0.4元/m³、人工费0.5元/m³。

经过2个月的工程调试与运行,对各工艺段出水水质进行了监测,发现医药化工废水的出水水质能达到《污水综合排放标准》(GB 8978—1996)的三级排放标准。

主要污染物的处理效果见表2。

表2 主要污染物的处理效果

Tab. 2 Treatment effect of main pollutants

项目	pH值	COD/(mg·L ⁻¹)	BOD ₅ /(mg·L ⁻¹)	SS/(mg·L ⁻¹)	盐分/(mg·L ⁻¹)
原始废水	6~9	8 000~11 000	2 000~3 000	800~1 200	16 000~21 000
微电解池出水	4.5~5.5	6 340~7 050	1 540~2 560	700~900	13 000~17 000
Fenton池出水	4.5~5.5	2 500~3 500	1 120~1 380	660~850	8 560~9 450
气浮池出水	8.35~9.22	2 350~2 860	920~1150	540~670	7 620~8 440
A/O池出水	7.14~8.25	442~487	236~255	740~870	2 240~2 350
终沉池出水	7.23~8.17	425~471	222~248	155~170	2 150~2 290
排放标准	6~9	500	300	400	—

由表2可以看出:医药化工废水经过微电解、Fenton氧化、气浮和A/O生化处理后,对COD的去除率>94%,对BOD₅的去除率达到88%,对SS的去除率达到78%,对盐分的去除率达到85.6%。出水pH、COD、BOD₅、SS已满足《污水综合排放标准》(GB 8978—1996)的三级纳管标准,且较为稳定。此外,因本工程医药化工废水的盐分含量较高,在驯化生化段的微生物时,驯化时间比处理普通低盐废水长一周左右。

4 结语

采用铁碳微电解和Fenton试剂的双重氧化,使医药化工废水中的难生物降解有机物在高盐环境下断链分解、降解,并提高废水的B/C值,同时大大降低含盐量,经气浮处理后的废水进行厌氧和好氧生物处理。在工程调试过程中结合高盐废水的特点,驯化了耐盐微生物菌种,因此生化段的有机物去除效果可观,出水水质满足排放标准。实践证明,采用物化/生化协同工艺处理医药化工废水是可行的,运行稳定且效果良好。

参考文献:

- [1] 王大勋. 化工废水处理技术与发展研究[J]. 黑龙江科学,2014,5(1):53~53.
- Wang Daxun. Research on technology and development of chemical wastewater treatment[J]. Heilongjiang Science,2014,5(1):53~53(in Chinese).
- [2] 林光辉,吴锦华,李平,等. 零价铁与双氧水异相 Fen-

ton降解活性艳橙X-GN[J]. 环境工程学报,2013,7(3):913~917.

Lin Guanghui, Wu Jinhua, Li Ping, et al. Effective degradation of reactive brilliant orange X-GN by heterogeneous Fenton reaction using zero-valent iron and H₂O₂ [J]. Chinese Journal of Environmental Engineering, 2013,7(3):913~917(in Chinese).

- [3] Luis A D, Lombra J I, Varona F, et al. Kinetic study and hydrogen peroxide consumption of phenolic compounds oxidation by Fenton's reagent[J]. Korean J Chem Eng, 2009,26(1):48~56.
- [4] 刘兴,林振峰,陈茂林,等. 微电解-催化氧化-A/O法处理医药化工废水[J]. 工业水处理,2013,33(5):84~86.
- Liu Xing, Lin Zhenfeng, Chen Maolin, et al. Treatment of wastewater from medicine by micro-electrolysis - catalytic oxidation - A/O process[J]. Industrial Water Treatment, 2013,33(5):84~86(in Chinese).
- [5] 鲁秀国,王林妹,刘艳. 水解酸化-铁炭微电解-好氧生化工艺处理印染废水[J]. 环境污染与防治, 2009,31(3):99~101.
- Lu Xiuguo, Wang Linmei, Liu Yan. Treatment of printing and dyeing wastewater by hydrolytic acidification - iron carbon micro electrolysis - aerobic biochemical process [J]. Environmental Pollution & Control, 2009,31(3):99~101(in Chinese).
- [6] 王方园,叶群峰,郭婷,等. Fenton-UASB-A/O工艺处理医药化工中间体生产废水实例[J]. 给水排水, 2010,36(4):64~66.

- Wang Fangyuan, Ye Qunfeng, Guo Ting, et al. Case study on the Fenton – UASB – A/O to treat medicine intermediate wastewater [J]. Water & Wastewater Engineering, 2010, 36(4):64 – 66 (in Chinese).
- [7] 任健,马宏瑞,王宝和. Fe/C 微电解 – Fenton 氧化 – 混凝沉淀 – 生化法处理染料母液废水[J]. 环境工程学报,2010,4(7):1457 – 1462.
Ren Jian, Ma Hongrui, Wang Baohe. Treatment of mother liquor of dyeing wastewater with Fe/C electrolysis – Fenton oxidation – coagulation sedimentation – biochemical process [J]. Chinese Journal of Environmental Engineering, 2010, 4(7):1457 – 1462 (in Chinese).
- [8] 任永强,李建军. CASS 工艺在处理制药废水工程中的应用[J]. 中国给水排水,2007,23(4):48 – 50.
Ren Yongqiang, Li Jianjun. Application of CASS process in treatment of pharmaceutical wastewater [J]. China Water & Wastewater, 2007, 23 (4): 48 – 50 (in Chinese).
- [9] 沙昊雷,王艳芳,於建明. 物化/水解/接触氧化工艺处理医药化工废水 [J]. 中国给水排水,2008, 24 (12):62 – 65.
Sha Haolei, Wang Yanfang, Yu Jianming. Treatment of pharmaceutical and chemical wastewater by physico-chemical/hydrolysis/contact oxidation process [J]. China Water & Wastewater, 2008 ,24(12):62 – 65 (in Chinese).
- [10] 田丽娟,纪振,陈莉. 混凝/水解/好氧/气浮工艺处理高浓度医药化工废水 [J]. 中国给水排水,2009, 25 (18):73 – 76.
Tian Lijuan, Ji Zhen, Chen Li. Treatment of high-concentration medical and chemical wastewater by coagulation/hydrolysis/aerobic oxidation/air flotation process [J]. China Water & Wastewater, 2009 ,25(18):73 – 76 (in Chinese).
- 76 (in Chinese).
- [11] 宋欣欣,应乐,朱润晔,等. 声电与生物氧化联合处理医药化工废水 [J]. 中国给水排水,2011, 27(22):90 – 92.
Song Xinxin, Ying Le, Zhu Runye, et al. Application of ultrasound/electrocatalysis combined with biological oxidation process for treatment of pharmaceutical and chemical wastewater [J]. China Water & Wastewater, 2011 , 27 (22): 90 – 92 (in Chinese).
- [12] 戴启洲,蔡少卿,王家德,等. 臭氧/生物法处理制药废水 [J]. 中国给水排水,2010, 26(10):122 – 125.
Dai Qizhou, Cai Shaoqing, Wang Jiade, et al. Ozone/biological technology for pharmaceutical wastewater treatment [J]. China Water & Wastewater, 2010 , 26 (10): 122 – 125 (in Chinese).



作者简介:沙昊雷(1981 –), 男, 浙江宁波人, 硕士, 高级实验师, 主要从事水环境污染防治、大气污染防治等的教学和研究工作。

E – mail:hlsha@zwu.edu.com

收稿日期:2018 – 06 – 12

珍惜资源,保护环境,建设美丽中国