

(www)

环境工程学报 Chinasa Jauran Jar						
Environmental Engineering						

第17卷第11期2023年11月

Vol. 17, No.11 Nov. 2023

http://www.cjee.ac.cn

E-mail: cjee@rcees.ac.cn	
--------------------------	--

**(010) 62941074** 

А

文章栏目:水污染防治

DOI 10.12030/j.cjee.202306038 中图分类号 X703 文献标识码

姜永祯, 汤丁丁, 周艳, 等. 臭氧气浮工艺处理城市合流制溢流污染[J]. 环境工程学报, 2023, 17(11): 3534-3542. [JIANG Yongzhen, TANG Dingding, ZHOU Yan, et al. Treatment of urban combined sewer overflow pollution by ozone flotation process[J]. Chinese Journal of Environmental Engineering, 2023, 17(11): 3534-3542.]

# 臭氧气浮工艺处理城市合流制溢流污染

姜永祯<sup>1</sup>,汤丁丁<sup>2</sup>,周艳<sup>2</sup>,夏云峰<sup>2</sup>,何东恺<sup>1</sup>,张诗雄<sup>2</sup>,郑碧娟<sup>2</sup>,李进<sup>2</sup>, 毛旭辉<sup>1,∞</sup>

1. 武汉大学资源与环境科学学院,武汉 430079; 2. 中建三局绿色产业投资有限公司,武汉 430064

摘 要 合流制溢流 (CSO) 污水具有水质水量波动大、非连续产生的特点,采用臭氧气浮技术对 CSO 污水进行处理,研究该技术对化学需氧量 (COD)、总磷 (TP)、悬浮固体 (SS) 等污染指标的控制效果。实验室小试结果表明,在最适工 艺条件下,混凝-臭氧同步处理对 CSO 实际污水 SS、TP、COD 去除率分别为 77.8%、73.6% 和 57.9%,显著削弱了腐 殖质类有机物荧光强度,混凝与臭氧氧化之间表现出良好的协同作用,能够实现 CSO 污染的有效控制。进一步设计了 臭氧气浮撬装式设备,并在武汉市开展了 CSO 处理现场实验研究,运行结果表明,臭氧气浮工艺系统对 SS、TP、COD 的平均去除率分别为 81.8%、75.4% 和 61.7%,净化效果良好,实现了对 CSO 典型污染物的协同治理。通过实验 室研究和工程实验结果,证实了臭氧气浮工艺用于 CSO 污水治理的工程可行性,上述研究结果可为 CSO 污水的多水 质目标协同控制提供理论指导和技术参考。

关键词 合流制溢流; 臭氧气浮; 混凝; 工程实验

目前,我国众多城市仍保留了大面积的截流式合流制排水系统。在降雨条件下,超出管网截流倍数的雨污混合水通过溢流井或泵站直接排放到受纳水体而造成的污染,称为合流制溢流 (combined sewer overflow, CSO)污染<sup>[1]</sup>。CSO 污染具有水质和水量波动大、非连续性的特点,是导致城市黑臭水体、地表水污染的主要原因之一。近年来,随着城市的快速扩张与持续更新,不透水面大幅增加,暴雨突发性污染事件频发,致使 CSO 流量大、频次多,严重制约了城市面源污染控制。在黑臭水体整治和海绵城市建设的背景下, CSO 污染控制成为当前不可回避且亟待解决的重要问题<sup>[2]</sup>。CSO 污染控制措施主要分为源头减量、管道截流、调蓄储存和末端控制<sup>[3]</sup>。其中,CSO 末端控制技术主要采用物理性处理,例如水力旋流分离器<sup>[4-5]</sup>、混凝沉淀池<sup>[6]</sup>、高效沉淀池<sup>[7]</sup>、溶气气浮<sup>[8]</sup>等,这些技术的优势是能够应对 CSO 污水的水量大、非连续性的特点,但是对 COD 指标去除非常有限,难以消除 CSO 溢流引起的水体污染问题。CSO 末端控制也可采用人工湿地<sup>[9]</sup>、生物滤池<sup>[10]</sup>等生态、生物处理方法,但在城市区域存在场地受限、投资成本高、无雨期维护困难等难题。

CSO 污染中含有较高水平的悬浮物 (SS)、总磷 (TP) 和耗氧有机物 (以 COD 计), 混凝气浮是去除污水 中 SS、TP 的有效方法, 但对 COD 去除非常有限。臭氧在水处理领域应用广泛, 具有氧化效率高、稳定性 强、易现场制取、无二次污染等优点, 是降解有机污染物的有力技术手段。现有研究表明, 臭氧氧化与混凝 气浮存在协同作用, 可显著增强污水净化效果。臭氧通过促进混凝剂水解, 攻击难凝聚有机物的不饱和结 构、强化混凝效果; 金属盐混凝剂及其水解产物能够催化臭氧产生氧化性更强的活性氧中间物质, 进一步提 升有机污染物降解效果<sup>[11]</sup>。目前, 臭氧气浮工艺用于市政污水二级出水处理, 以及印染废水、油田采出水等 工业废水处理<sup>[12-13]</sup>, 均表现出良好的净化效果, 但用于 CSO 污水处理还未见相关报道。

收稿日期: 2023-06-08; 录用日期: 2023-10-18

基金项目:国家自然科学基金面上项目 (52170169);中国建筑股份有限公司资助项目 (CSCEC-2021-Z-2)

**第一作者:**姜永祯 (1999—),女,硕士研究生, yongzhen\_jiang@163.com; ⊠通信作者: 毛旭辉 (1976—),男,博士,教授, clab@whu.edu.cn

臭氧气浮工艺具有占地面积小、抗冲击负荷、处理效率高等优点,基于此,本文拟对臭氧气浮工艺处理 CSO 污染进行深入研究,通过实验室小试,探明影响规律和最适反应条件,考察该工艺对 CSO 典型污染物的去除效果和机制。此外,进一步设计制造臭氧气浮处理 CSO 的集成化撬装式设备,以武汉市某溢流污水为工程实验对象,考察臭氧气浮设备出水水质和运行稳定性,以期为合流制溢流污染治理提供理论指导和技术依据。

## 1 材料与方法

### 1.1 实验用水

1) 模拟污水。考虑到 CSO 水质复杂多变、保存时间短,参考实际 CSO 污水和国内外溢流污染水质情况<sup>[14-15]</sup> 配制模拟污水。采用邻苯二甲酸氢钾、高岭土、磷酸二氢钾、氯化钠和硫酸钠分别配制 COD 为 150 mg·L<sup>-1</sup>, SS 为 150 mg·L<sup>-1</sup>, TP 为 3 mg·L<sup>-1</sup>, Cl<sup>-</sup>和 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>均为 50 mg·L<sup>-1</sup> 的模拟污水,仅用于实验室 小试。

2) 实际 CSO 污水。取自武汉市某调蓄池, 该池进水主要来自合流制排水管道, 收集服务区内的生活污水、工业废水和降雨径流, 小试用水采样后在 4 ℃ 下储存备用, 工程实验在取水现场进行, 实验期间 CSO 实际污水水质见表 1。

表1 合流制溢流实际污水水质特征

Table 1 Water quality of combined sewer overflows sewage									
检测结果	pН	$SS/(mg \cdot L^{-1})$	$TP/(mg \cdot L^{-1})$	$COD/(mg \cdot L^{-1})$	$UV_{254}/(cm^{-1})$	$\text{Cl}^{-1}(\text{mg} \cdot \text{L}^{-1})$	$SO_4^{2-}/(mg \cdot L^{-1})$		
范围	7.32~7.55	36~76	1.77~2.63	63~192	0.0897~0.1796	28.10~51.81	36.77~50.13		
平均值	7.44	56	2.2	127.5	0.1347	39.96	43.45		

#### 1.2 实验装置与方法

1) 混凝小试实验。取 500 mL 水样在搅拌器上进行混凝烧杯实验,用 1 mol·L<sup>-1</sup> NaOH 或 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 调节溶 液 pH, 混凝剂选用聚合氯化铝 (PAC), 助凝剂选用聚丙烯酰胺 (PAM), 混凝程序为: 加入 PAC 快搅 2 min,转速为 200 r·min<sup>-1</sup>; 再加入 PAM 慢搅 10 min,转速为 50 r·min<sup>-1</sup>; 静置沉淀 20 min 后取样测定相 关指标。

2) 臭氧小试实验。采用内径 40 mm、高 500 mm 的有机玻璃反应器,底部设微孔钛曝气头,水样体积为 500 mL。将氧气通入氧气源臭氧发生器 (3S-X10,北京同林科技有限公司,中国),调节电流产生特定浓度的臭氧;由臭氧在线浓度检测仪 (3S-J5000,北京同林科技有限公司,中国)测试进气浓度;调节三通阀和转子流量计 (LZB-3WB,常州双环热工仪表有限公司,中国)控制进气流量为 0.5 L·min<sup>-1</sup>;未反应的臭氧经 KI 溶液吸收。小试实验均设置 3 组平行。

3) 臭氧气浮工程实验。新型一体化撬装式臭氧气浮设备如图 1, 实验处理水量为 1 m<sup>3</sup>·h<sup>-1</sup>, 集装箱外形





Fig. 1 Diagram of the integrated skid-mounted ozone flotation equipment for CSO treatment

尺寸为 6 m×2.4 m×3 m,内部池体为 3 m×1.8 m×2.5 m,有效水深为 2 m。成套设备包括主反应单元、药剂 投加单元、臭氧发生单元、残余臭氧处理单元和浮渣处理单元。采用氧气源臭氧发生器 (MB-S-F100,南京 盟博环保科技有限公司,中国) 配置制氧机,臭氧产量为 100 g·h<sup>-1</sup>,臭氧浓度为 90~135 mg·L<sup>-1</sup>,PAC、 PAM 采用小试最佳投加量。主反应单元包括反应区、接触区、分离区和催化区,其中反应区、接触区和分离 区顶部设密封不锈钢盖板。工艺流程为:污水经提升泵进入反应区,与PAC、PAM 接触絮凝,并与臭氧反 应;随后进入接触区,在气液混合泵释放的臭氧微气泡作用下进入分离区;固液分离后上清液进入催化区, 在少量催化填料 (氧化铝基负载型,丰泽环保材料有限公司,中国)作用下进一步去除有机物,反应后出水一 部分回流至前端气液混合泵,其余直接排放。臭氧一部分通入反应区,实现臭氧混凝同步反应;另一部分在 气液混合泵作用下加压溶于回流水,气液比为 1:9,溶气水经释放器进入接触区。为提高臭氧利用率并强化 有机物去除效果,将残余臭氧通入催化区二次利用,末端尾气经臭氧破坏器处理后排放。设备在降雨期间运 行,采样间隔为 1 h,每次采样设置 3 个平行样。

### 1.3 水质分析方法

SS 采用便携式水质分析仪 (DR900, 哈希公司, 美国) 测定; TP 采用过硫酸钾消解-钼酸铵分光光度法 测定; COD 采用快速消解分光光度法测定; 紫外-可见光谱采用紫外分光光度计 (UV5900PC, 上海元析仪器 有限公司,中国),扫描波长为 200~500 nm,间距为 1 nm。三维荧光采用荧光光谱仪 (FS-5,爱丁堡仪器公 司,英国),水样经 0.45 μm 滤膜过滤后上机测试,超纯水做空白校正以消除拉曼散射。激发波长 E<sub>x</sub> 和发射 波长 E<sub>m</sub> 的扫描区间分为 220~450 nm 和 280~550 nm,扫描间隔分别为 5 nm 和 2 nm,狭缝宽度均为 5 nm,利用荧光区域积分法 (FRI) 进行荧光强度定量分析<sup>16</sup>。

#### 2 结果与讨论

#### 2.1 混凝处理 CSO 模拟污水

首先探究了反应条件对混凝效果的影响规律,其中初始 pH 的影响结果如图 2(a) 所示。将溶液 pH 分别 调至 5~9,实验过程中观察到 pH=5 时几乎未形成絮体矾花,在 pH 较低时絮体颗粒细小且绵密,而 pH 较 高时絮体颗粒粗大而密实,且反应后 pH 均有所下降。pH 过低对 SS 处理效果不佳,pH 在 6~9 对污染物去 除影响不显著。由于 pH 在 7 左右时保持较高去除率,且实际污水 pH 一般在 7.3~7.6,考虑到经济适用性, 后续混凝实验均调至 pH=7。

环境温度 (15、25、35 ℃) 对混凝效果的影响如图 2(b) 所示。温度对 SS 去除率影响不大,均保持在 90% 以上, COD 去除率在低温下仅有 1.2%,在常温和高温下均在 6%~8%, TP 在 25 ℃ 时去除效果优于 15 ℃ 和 35 ℃。这是因为低温导致分子热运动减缓,水的黏度增加且 PAC 水解速率下降,絮团较为松散,反应迟缓且效果变差。虽然温度较高时絮凝剂水解速率加快、水的黏度降低,但絮凝剂在高温下易分解,因此温度过高也不利于混凝,故混凝过程适宜在 25 ℃ 下进行。

PAC 投加量对混凝效果的影响如图 2(c) 所示。实验设置 PAC 投加量分别为 20、40、60、80、100 mg·L<sup>-1</sup>,在此条件下,SS 去除率均达 90%,COD 去除率均在 10% 以下。TP 去除效果受 PAC 投加量的影响显著,随 PAC 投加量增加,矾花增多且絮体颗粒更密实,TP 去除率呈现先升高后降低的趋势,在 PAC 投加量为 80 mg·L<sup>-1</sup> 时达到 59.2%。混凝剂投加量较小时,系统处于凝聚阶段,絮体小且数量少,絮凝 不充分,难以实现吸附架桥。但 PAC 投加量过大时,凝聚效果反而下降,这与 EL SAMRANI 等<sup>[17]</sup> 得到的 结果一致。这是由于吸附过量的异号离子使得电荷变号、斥力变大,胶粒重新稳定。无机絮凝剂含有金属盐 离子,胶粒表面被带正电的聚合物包覆而相互排斥、难以聚集,反而削弱了混凝效果,故 PAC 最适投加量 取 80 mg·L<sup>-1</sup>。

采用 PAM 为助凝剂,强化吸附架桥作用,可加速絮体的形成和团聚,从而进一步提高出水水质。如 图 2(d) 所示,随着 PAM 增加,各指标去除率上升趋势不显著,但絮体团聚增大,沉降速度明显加快,混凝 速率得以提升,一定程度上提高了污染物的去除效果,然而投加过量 PAM 又会使出水黏度升高,投加量为 2 mg·L<sup>-1</sup> 时 SS、TP、COD 的去除率分别为 98.6%、63.5%、12.9%,故取 2 mg·L<sup>-1</sup> 作为 PAM 最适投加量。

#### 2.2 混凝-O, 氧化同步处理 CSO 模拟污水

初始 pH 对混凝同步 O, 氧化 CSO 模拟污水的处理效果影响情况如图 3(a) 所示。已有研究表明, O, 对

去除率/%





溶液 pH 具有很强依赖性<sup>[18]</sup>, 故在 pH 为 5~9 内开展实验。在酸性条件下,主要依靠臭氧的选择性直接氧化 作用,故 COD 去除率较低。随着 pH 升高,在碱性条件下反应体系内 OH 引发链式反应生成强氧化性 的·OH, COD 去除率明显提高。再进一步提高溶液 pH 至 8~9,由于短时间内生成大量自由基并相互淬 灭<sup>[19]</sup>, COD 去除率反而下降。CSO 实际污水 pH 一般呈中性,故 pH 不作调整。

臭氧浓度对 COD 去除效果的影响如图 3(b) 所示。控制进气量为 0.5 L·min<sup>-1</sup>, 臭氧浓度分别为 5 mg·L<sup>-1</sup> 和 10 mg·L<sup>-1</sup>(即臭氧投加速率为 2.5 mg·min<sup>-1</sup> 和 5 mg·min<sup>-1</sup>)。在低浓度 (5 mg·L<sup>-1</sup>) 条件下, COD 去除率基 本呈线性增长, 60 min 时达到 63.8%;在高浓度 (10 mg·L<sup>-1</sup>) 条件下, COD 去除率先升高后趋于平缓, 60 min

时达到 84.5%。臭氧浓度为 5 mg·L<sup>-1</sup>条件下 COD、TP、pH 随反应时间的变化情况如图 3(c) 所示。可见,反应初期 COD 去除率随时间的增加不断升高,此时体系内臭氧浓度是去除 COD 的限制因素,在 70 min 内 COD 去除率升至 79.5%,但随 O<sub>3</sub> 投加量的提高该制约逐渐减弱,COD 去除率差异不显著,最终在 120 min 稳定至 83.7%,说明此时底物浓度是主要限制因素,这与罗新浩等<sup>[18]</sup>的研究结果—致。在反应过程 中,体系 pH 先降低后升高,TP 去除率也呈现相同趋势。这是因为 O<sub>3</sub> 很难将有机物直接矿化,而是将其降 解为小分子有机酸等中间产物,并随反应时间不断累积,使得体系 pH 下降。若继续投加 O<sub>3</sub>,中间产物被进 一步降解为 CO<sub>2</sub>和 H<sub>2</sub>O 等,体系 pH 回升,而 TP 去除效果因受 pH 影响也随之变化。考虑到处理效果和运 行费用,臭氧利用率会随时间降低,反应 30 min 内平均每去除 1 mg COD 需要消耗 2.18 mg O<sub>3</sub>,此时 COD 去除率为 45.9%,故取反应时间为 30 min。综上所述,臭氧混凝耦合工艺的最适实验参数为 pH=7,常温,臭氧浓度为 5 mg·L<sup>-1</sup>,反应时间 30 min,PAC 和 PAM 投加量分别为 80 mg·L<sup>-1</sup>和 2 mg·L<sup>-1</sup>。

#### 2.3 混凝-O3 氧化同步处理 CSO 实际污水

3538

基于以上结果,在最适条件下考察混凝-O,氧化同步处理 CSO 实际污水的效果,分别采用"单独混凝"、 "单独 O,氧化"、"先混凝后 O,氧化"和"混凝同步 O,氧化"4 种处理方式,实验结果如图 4 所示。可以看出单 独混凝后上清液清澈,底部沉积大量絮体;单独 O,氧化后,溶液较澄澈,O,将不溶性颗粒物直接氧化,使 得 SS 有所下降;先混凝后 O,氧化后,溶液内悬浮大量松散絮体,混凝后产生的絮体被通入的 O,吹散,不 易上浮也不易沉降;混凝同步 O,氧化处理后絮体较前者密度更大且易于沉淀,上清液也较澄清。

如图 4(a),单独 O<sub>3</sub>氧化对 SS 去除效果最差,其余三种处理方式得益于絮凝剂的投加,SS 去除率均 75~78% 之间。对于总磷的去除,单独混凝的去除率为 74.8%,先混凝后 O<sub>3</sub>氧化后的 TP 去除率为 52.2%,低于混凝同步 O<sub>3</sub>氧化处理的 73.6%,这是因为污水中的部分磷是通过絮凝的吸附架桥作用去除的,而臭氧 的投加导致混凝后的部分絮体稳态结构被破坏,致使 TP 去除效果被削弱。对于有机物的去除,单独混凝对 COD 去除率为 37.9%,实际污水中的非溶解态有机物吸附在悬浮颗粒表面,随混凝的卷扫和网捕作用一并去 除。单独 O<sub>3</sub>氧化通过直接和间接氧化降解有机物,对 COD 去除率为 39.7%。先混凝后 O<sub>3</sub>氧化的 COD 去除率为 40.2%,但低于混凝同步 O<sub>3</sub>氧化的 57.9%。"混凝同步 O<sub>3</sub>氧化"耦合工艺对 COD 去除效果相较于单 独混凝和臭氧氧化分别提高了 20% 和 18.2%,说明臭氧与混凝之间存在协同增效的作用,PAC 及其水解产 物催化 O<sub>3</sub>分解产生更多活性氧物质、有机物去除效果明显提高。总体而言,混凝与 O<sub>3</sub>氧化耦合同步处理 对 CSO 实际污水典型污染物的去除效果良好,耦合工艺有效提升了有机物去除效果,从而达到高效、快速 处理 CSO 污水并直接排放的目的。

不同工艺处理后的紫外-可见光谱如图 4(b) 所示。可见,经单独混凝处理后,各波段吸光度有所下降,其中代表不饱和有机物含量的 UV<sub>254</sub> 去除率为 40.9%。经 O<sub>3</sub> 氧化后 240~350 nm 波段内吸光度降低明显,单独 O<sub>3</sub> 氧化和先混凝后 O<sub>3</sub> 氧化 UV<sub>254</sub> 去除率分别为 52.5% 和 52%,而混凝同步 O<sub>3</sub> 氧化对 UV<sub>254</sub> 去除率 为 63.8%,有机物净化效果更为显著,这与侯瑞等<sup>[20]</sup>的研究结果一致,O<sub>3</sub> 的亲电性使有机化合物不饱和键





开环断链、芳香性降低,紫外吸光度也随之降低。

通过三维荧光光谱分析反应前后荧光性有机物的转化规律,图 5 为原水和不同工艺处理后的荧光光谱, Ⅰ、Ⅱ、Ⅲ、Ⅳ、V区分别对应酪氨酸类、色氨酸类、富里酸类、溶解性微生物代谢产物和腐殖酸类物质。 原水显示 3 个明显的荧光峰,峰 A(E<sub>x</sub>/E<sub>m</sub>=245 nm/444 nm)、峰 B(E<sub>x</sub>/E<sub>m</sub>=280 nm/352 nm) 和峰 C(E<sub>x</sub>/E<sub>m</sub>= 340 nm /436 nm) 分别属于Ⅲ、Ⅳ、V荧光区。由此可见,CSO 污染废水中主要以腐殖酸、富里酸类腐殖质





和溶解性微生物为主。经混凝工艺处理后,峰A、峰B和峰C范围均缩小且荧光强度下降,但去除率不高。单独O<sub>3</sub>氧化后荧光强度显著削弱,无明显的特征峰,说明臭氧能够有效去除腐殖质类物质。由图5(c)和图5(d)对比发现,混凝与臭氧耦合工艺比单独臭氧处理的荧光强度削减更明显,说明在溶解性有机物的去除方面混凝与臭氧耦合也存在协同效果。荧光光谱各区域经FRI荧光区域积分法<sup>[21]</sup>计算结果见图5(e)和图5(f),耦合工艺对全部区域荧光强度去除率为95.6%,相较于单独混凝的和单独臭氧氧化分别提高了43.9%和4.5%。由此可见,混凝对溶解性有机物去除效果有限,而臭氧氧化是耦合工艺去除溶解性有机物的关键。

#### 2.4 臭氧气浮设备的处理效能

针对 CSO 实际污水水质特点,结合前期小试结果并借鉴平流式气浮池的特点,自主研发一体化撬装式 的臭氧气浮设备。为突破传统气浮设备气量输出有限的问题,布设 2 处微气泡曝气,分别为反应区曝气和接 触区气液混合泵加压溶气,以此提高臭氧气的输入量。在主反应单元加设整体不锈钢顶盖,通过回转风机将 前端残余臭氧通入催化区,二次利用残余臭氧,进一步氧化难降解有机物,既避免臭氧逸散造成污染、提高 臭氧利用率,又能提高设备的处理效能。臭氧气浮设备现场工程实验对 CSO 污染去除效果见图 6。可见,原 水水质波动范围较大,SS、TP、COD 和 UV<sub>254</sub> 的平均去除率分别为 81.8%、75.4%、61.7% 和 75.4%,出 水平均浓度为 9.57、0.52、37.05 mg·L<sup>-1</sup> 和 0.034 cm<sup>-1</sup>。以上结果说明臭氧气浮工艺对 CSO 实际污水处理效 果优良。基于相同的混凝剂和臭氧投加比例,工程实验处理效果略优于小试,原因是加压溶气和残余臭氧再 利用的设计使得臭氧利用率提高,处理效果有所提升。



注:取样时间间隔为1h。

#### 图 6 臭氧气浮设备对 CSO 实际污水的去除效果

Fig. 6 Removal effect of the ozone air flotation equipment on CSO actual sewage

臭氧气浮设备运行成本主要由药剂费和设备电耗组成,药剂包括 PAC 和 PAM,折算吨水药剂费为 0.2 元·t<sup>-1</sup>;主要用电来自臭氧发生系统,电耗为 3 kWh·t<sup>-1</sup>,电费以 0.5 元·(kWh)<sup>-1</sup> 计,可得吨水处理成本 为 1.7 元·t<sup>-1</sup>,略低于国外报道的 CSO"过滤-消毒"处理方法<sup>[15,22]</sup>。目前,国内城市主要采用混凝沉淀池处理 CSO 污水,其运行成本约为 0.3 元·t<sup>-1[23]</sup>,但这一方法去除 COD 能力有限。臭氧气浮作为一种高级氧化方 法,在 COD 去除方面具有显著优势。在实际应用中,可以通过调整混凝剂投加量、臭氧用量和污水停留时 间等工艺参数以降低运行成本。

### 3 结论

1) 在 pH=7、25 ℃、PAC、PAM 投加量分别为 80 mg·L<sup>-1</sup> 和 2 mg·L<sup>-1</sup>、臭氧浓度为 5 mg·L<sup>-1</sup>、反应时 间为 30 min 条件下, 混凝-臭氧同步处理对实际 CSO 污水中 SS、TP、COD 和 UV<sub>254</sub> 去除率分别为 77.8%、73.6%、57.9% 和 63.8%, COD 去除效果相较于单独混凝的和单独臭氧氧化分别提高了 20% 和 18.2%, 克服了单一工艺的局限性, 实现多水质目标的协同控制。

2) 混凝-臭氧同步处理工艺对 CSO 实际污水的荧光强度削减率为 95.6%,相较于单独混凝和单独臭氧氧 化分别提高了 43.9% 和 4.5%,混凝和臭氧氧化在溶解性有机物的降解中存在协同作用,其中臭氧氧化是去 除溶解性有机物的关键。

3) 采用撬装式臭氧气浮设备处理 CSO 污水, SS、TP、COD 和 UV<sub>254</sub> 平均去除率分别为 81.8%、 75.4%、61.7% 和 75.4%。该耦合工艺具有处理效果好、抗冲击负荷、便于移动调度、运行管理灵活、适用 性优良等优势,具有良好的工程应用前景,可为合流制溢流污染有效治理提供参考。

#### 参考文献

- [1] 徐祖信, 王卫刚, 李怀正, 等. 合流制排水系统溢流污水处理技术[J]. 环境工程, 2010, 28(S1): 153-156.
- [2] 程熙, 车伍, 唐磊, 等. 美国合流制溢流控制规划及其发展历程剖析[J]. 中国给水排水, 2017, 33(6): 7-12.
- [3] 李思远. 合流制管网污水溢流污染特征及其控制技术研究[D]. 北京. 清华大学, 2015.
- [4] 黄勇强, 刘荣平. 合流制排水系统的集成优化处理[J]. 环境工程, 2014, 32(12): 57-61.
- [5] LEE D H, MIN K S, KANG J H. Performance evaluation and a sizing method for hydrodynamic separators treating urban stormwater runoff[J]. Water Science and Technology, 2014, 69(10): 2122-2131.
- [6] 张善发,马鲁铭,高廷耀. 合流制溢流污水的一级化学强化处理[J]. 中国给水排水, 2005, 21(11): 6-9.
- [7] 史昊然. 合流制溢流调蓄处理工艺效果评估及优化对策[J]. 中国给水排水, 2021, 37(5): 106-110.
- [8] MAENG M, KIM H, LEE K, et al Effect of DAF configuration on the removal of phosphorus and organic matter by a pilot plant treating combined sewer overflows [J]. International Biodeterioration & Biodegradation, 2017, 124: 17-25.
- [9] MASI F, RIZZO A, BRESCIANI R, et al. Constructed wetlands for combined sewer overflow treatment: Ecosystem services at Gorla Maggiore, Italy[J]. Ecological Engineering, 2017, 98: 427-438.
- [10] 马晶伟, 林潇, 施周, 等. 生物滤池/生物滞留池组合设施控制 CSO 污染的效果[J]. 中国给水排水, 2021, 37(19): 131-138.
- [11] JIN X, JIN P, HOU R, et al. Enhanced WWTP effluent organic matter removal in hybrid ozonation-coagulation (HOC) process catalyzed by Al-based coagulant[J]. Journal of Hazardous Materials, 2017, 327: 216-224.
- [12] 刘雨果, 金鑫, 许建军, 等. 电凝聚臭氧化耦合工艺的二级出水处理特性与机理研究[J]. 环境科学学报, 2020, 40(11): 3877-3884.
- [13] 邱壮,金鹏康,王丹,等.多级臭氧气浮装置深度处理印染生化出水中试研究[J].工业水处理, 2017, 37(8): 53-56.
- [14] YU D, DIAN L, HALY, et al. Effect of rainfall characteristics on the sewer sediment, hydrograph, and pollutant discharge of combined sewer overflow[J]. Journal of Environmental Management, 2022, 303: 114268.
- [15] VENDITTO T, MANOLI K, RAY A K, et al. Combined sewer overflow treatment: Assessing chemical pre-treatment and microsieve-based filtration in enhancing the performance of UV disinfection[J]. Science of the Total Environment, 2022, 807: 150725.
- [16] CHEN W, WESTERHOFF P, LEENHEER J A, et al. Fluorescence excitation-emission matrix regional integration to quantify spectra for dissolved organic matter [J]. Environmental Science & Technology, 2003, 37(24): 5701-5710.
- [17] EL SAMRANI A G, LARTIGES B S, VILLIÉRAS F. Chemical coagulation of combined sewer overflow: Heavy metal removal and treatment optimization[J]. Water Research, 2008, 42(4/5): 951-960.
- [18] 罗新浩, 胡勇有, 陈元彩, 等. 臭氧氧化印染工业园废水的效能与机理研究[J]. 环境科学学报, 2022, 42(12): 12-21.
- [19] 杨晓斌. 混凝-臭氧-电渗析工艺处理印染废水效能与机理研究[D]. 北京: 北京交通大学, 2020.
- [20] 侯瑞,金鑫,金鹏康,等. 污水厂二级出水中难凝聚有机物的臭氧化特性[J]. 环境科学, 2018, 39(2): 844-851.
- [21] HE X, XI B, WEI Z, et al. Fluorescence excitation-emission matrix spectroscopy with regional integration analysis for characterizing composition and transformation of dissolved organic matter in landfill leachates [J]. Journal of Hazardous Materials, 2011, 190(1/2/3): 293-299.
- [22] IGLESIAS R, ORTEGA E, BATANERO G, et al. Water reuse in Spain: Data overview and costs estimation of suitable treatment trains[J]. Desalination,

2010, 263(1/2/3): 1-10.

[23] 孙巍,赵红兵.武汉市黄孝河合流制溢流强化处理设施工艺设计[J].中国给水排水,2022,38(10):101-105. (责任编辑:曲娜)

# Treatment of urban combined sewer overflow pollution by ozone flotation process

JIANG Yongzhen<sup>1</sup>, TANG Dingding<sup>2</sup>, ZHOU Yan<sup>2</sup>, XIA Yunfeng<sup>2</sup>, HE Dongkai<sup>1</sup>, ZHANG Shixiong<sup>2</sup>, ZHENG Bijuan<sup>2</sup>, LI Jin<sup>2</sup>, MAO Xuhui<sup>1,\*</sup>

 School of Resources and Environmental Sciences, Wuhan University, Wuhan 430079, China; 2. China Construction Third Bureau Green Industry Investment Co. Ltd., Wuhan 430064, China
\*Corresponding author, E-mail: clab@whu.edu.cn

**Abstract** Combined sewer overflow (CSO) sewage has the characteristics of large fluctuations of water quality and quantity along with discontinuous generation. Ozone air flotation technology was used to treat CSO wastewater, and its effect on the control of chemical oxygen demand (COD), total phosphorus (TP), suspended solids (SS) and other pollution indicators is studied. Laboratory tests reveal that under the optimal process conditions, the coagulation-ozone simultaneous treatment could remove 77.8% of SS, 73.6% of TP, and 57.9% of COD in actual CSO sewage, respectively, as well as significantly decreased the fluorescence intensity of humus organic matter. A strong synergy effect occurred between coagulation and ozonation in this process and could achieve an effective control of CSO pollution. Furthermore, the skid-mounted ozone flotation equipment was designed, and a field test was conducted for CSO treatment in Wuhan City. The operation results demonstrate that the ozone air flotation process system showed the average removal rates of 81.8%, 75.4% and 61.7% for SS, TP, and COD, respectively, indicating effective purification effects. Through laboratory research and engineering trials, the engineering feasibility of ozone air flotation process for CSO sewage treatment was proved. This study provides both theoretical guidance and technical support for the collaborative control of CSO sewage with diverse water quality targets.

Keywords Combined Sewer Overflow (CSO); dissolved ozone flotation; coagulation; engineering test