December 25, 2014, 30(12): 1889–1900 ©2014 Chin J Biotech, All rights reserved

研究报告

生产性短程硝化-厌氧氨氧化装置处理制药废水的启 动性能

丁爽1, 郑平1, 张宗和1, 陆慧锋1, 张萌1, 吴大天2, 吴泽高2

1 浙江大学环境工程系,浙江杭州 310058

2 金华天乙环保科技有限公司,浙江 金华 321017

丁爽, 郑平, 张宗和, 等. 生产性短程硝化-厌氧氨氧化装置处理制药废水的启动性能. 生物工程学报, 2014, 30(12): 1889–1900.

Ding S, Zheng P, Zhang ZH, et al. Start-up of a full-scale system for short-cut nitrification and Anammox in treatment of pharmaceutical wastewater. Chin J Biotech, 2014, 30(12): 1889–1900.

摘 要:为拓展新型生物脱氮技术的应用领域,研究了生产性短程硝化-厌氧氨氧化装置处理制药废水的启动 性能。制药废水氨氮浓度为 (430.40±55.43) mg/L 时,氨氮去除率达 (81.75±9.10)%,实现了短程硝化-厌氧氨氧化 工艺对制药废水的生物脱氮。制药废水短程硝化系统的启动时间约为 74 d,亚硝氮积累率达 (52.11±9.13)%,证明 了结合模拟废水和实际废水的"两步法"模式对短程硝化系统启动的适用性。制药废水厌氧氨氧化系统的启动时 间约为 145 d,最大容积氮去除速率达 6.35 kg N/(m³·d),容积效能为传统硝化-反硝化工艺的数十倍,证明了结 合菌种自繁和菌种流加的模式对厌氧氨氧化系统启动的适用性。

关键词:生产性装置,短程硝化,厌氧氨氧化,制药废水,启动性能

Received: May 29, 2014; Accepted: November 24, 2014

Supported by: National Natural Science Foundation of China (No. 51278457), National Science and Technology Support Program (No. 2013BAD21B04), Specialized Research Fund for the Doctoral Program of Higher Education of China (No. 20110101110078). **Corresponding author:** Ping Zheng. Tel/Fax: +86-571-88982819; E-mail: pzheng@zju.edu.cn

国家自然科学基金 (No. 51278457),国家科技支撑项目 (No. 2013BAD21B04),高等学校博士学科点专项科研基金 (No. 20110101110078)资助。

Start-up of a full-scale system for short-cut nitrification and Anammox in treatment of pharmaceutical wastewater

Shuang Ding¹, Ping Zheng¹, Zonghe Zhang¹, Huifeng Lu¹, Meng Zhang¹, Datian Wu², and Zegao Wu²

1 Department of Environmental Engineering, Zhejiang University, Hangzhou 310058, Zhejiang, China 2 Jinhua Tianyi Environmental Protection Technology Co., Ltd, Jinhua 321017, Zhejiang, China

Abstract: In order to broaden the application area of the new nitrogen removal technology, a full-scale system for short-cut nitrification and anaerobic ammonium oxidation (Anammox) was investigated in the nitrogen removal from a strong-ammonium pharmaceutical wastewater. When the influent ammonium concentration was (430.40 ± 55.43) mg/L, ammonia removal efficiency was (81.75 ± 9.10) %. The short-cut nitrification and Anammox system could successfully remove nitrogen from the pharmaceutical wastewater. The start-up of short-cut nitrification system took about 74 d and the nitrite accumulation efficiency was (52.11 ± 9.13) %, the two-step mode using synthetic wastewater and actual wastewater was suitable for the start-up of short-cut nitrification system. The start-up of Anammox system took about 145 d and the maximum volumetric nitrogen removal rate was $6.35 \text{ kg N/(m}^3 \cdot d)$, dozens of times higher than those for the conventional nitrification process. The strategy achieving Anammox sludge by self-growth and biocatalyst addition was suitable for the start-up of Anammox system.

Keywords: full-scale reactor, short-cut nitrification, Anammox, pharmaceutical wastewater, start-up

短程硝化 (Short-cut nitrification) 是以氧 气为氧化剂将氨氧化为亚硝酸的生物反应,其 化学计量关系见式 (1)^[1]。厌氧氨氧化 (Anaerobic ammonia oxidization, Anammox) 是以亚硝酸为 氧化剂将氨氧化成氮气的生物反应^[2-3],其化学 计量关系见式 (2)^[4]。短程硝化工艺和厌氧氨氧 化工艺都是近十余年中涌现的新型生物脱氮工 艺的典型代表。在工程应用中,借助短程硝化 工艺将废水中一半的氨转化为亚硝酸盐,再借 助厌氧氨氧化工艺将产生的亚硝酸盐和剩余的 氨转化为氮气,可实现废水脱氮。相比传统硝 化-反硝化工艺,短程硝化-厌氧氨氧化工艺具有 高效、经济、节能等优点。

$$NH_{4}^{+}+1.44 O_{2}+0.049 6 CO_{2} \rightarrow$$

$$0.99 NO_{2}^{-}+0.01 C_{5}H_{7}NO_{2}+1.99 H^{+}+0.97 H_{2}O$$
(1)

$$NH_{4}^{+}+1.32 NO_{2}^{-}+0.066 HCO_{3}^{-}+0.12 H^{+} \rightarrow$$

$$1.0 N_{2}+0.26 NO_{3}^{-}+0.066 CH_{2}O_{0.5}N_{0.15}+2.03 H_{2}O$$
(2)

制药行业是我国发展最快的行业之一。 2009 年《中国统计年鉴》显示:我国制药行业 的年废水排放量为 52 718 万 t,列行业第八^[5]。制 药废水氨氮含量较高,一般在 400-10 000 mg/L, 属高浓度含氨废水。在荷兰、德国、瑞士、日 本等发达国家,短程硝化-厌氧氨氧化工艺已成 功应用于处理污泥消化液、制革、半导体、马 铃薯加工等低 C/N、低悬浮物的废水^[6-9]。而在 我国,中试以及生产性规模短程硝化-厌氧氨氧 化工艺处理实际废水的案例少有报道^[10],在制 药废水中的工程应用则未见报道。

本文报道了生产性短程硝化-厌氧氨氧化装 置处理制药废水的启动性能,以期为该工艺的 实际应用提供理论依据和技术参数。

1 材料与方法

1.1 工艺流程

本试验采用菌种流加式短程硝化-厌氧氨氧 化工艺(图1)^[11]。短程硝化系统(图1A)包括 短程硝化种子罐(2.5 m³)和短程硝化反应池 (200 m³)。短程硝化种子罐以模拟废水作为进 水,主要功能是为短程硝化反应池提供高活性 的种泥。短程硝化反应池以实际废水作为进水, 废水经调节池均质后进入短程硝化反应池,将 进水内一半的氨转化为亚硝酸盐,经二沉池沉 淀后再进入厌氧氨氧化系统。厌氧氨氧化系统 (图1B)包括一级厌氧氨氧化种子罐(0.05 m³)、 二级厌氧氨氧化种子罐 (2.5 m³) 以及厌氧氨氧 化反应器 (10 m³)。一级厌氧氨氧化种子罐为二 级厌氧氨氧化种子罐提供种泥,二级厌氧氨氧 化种子罐为厌氧氨氧化反应器提供种泥。短程 硝化出水经厌氧氨氧化反应器处理,氨和亚硝酸 转化为氮气,脱氮后废水经二沉池沉淀后排放。

1.2 主体装置

短程硝化装置采用该厂原有二级生化反应 池(长×宽×高=8.0 m×5.0 m×5.5 m,图2),容积 约为200 m³。

采用已获发明专利的厌氧氨氧化装置^[12](图 3A和3B),内径为1.3m,高约13.0m,总容积 约为10.0m³,工作体积约为5.0m³。从下到上 依次包括布水系统、反应系统和分离系统^[12]。



图 1 菌种流加式短程硝化 (A)-厌氧氨氧化 (B) 工艺

Fig. 1 Short-cut nitrification system (A) and Anammox system (B) with sequential biocatalyst addition.



图 2 短程硝化反应池 Fig. 2 Short-cut nitrification tank.



图 3 厌氧氨氧化反应器结构图 (A) 和实体图 (B) Fig. 3 Structure diagram (A) and picture (B) of Anammox reactor.

1.3 接种污泥

短程硝化系统的原始接种污泥为硝化污泥 和反硝化污泥。厌氧氨氧化系统的接种污泥为 厌氧消化污泥、硝化污泥、反硝化污泥和少量厌 氧氨氧化污泥。接种污泥的理化指标列于表 1。

表1 接种污泥的理化性质

 Table 1
 Physicochemical properties of seeding sludges

Saading sludge	SS	VSS	SEAVES	Diameter
Security studge	(g/L)	(g/L)	00/ V 00	(mm)
Anaerobic granular sludge	51.20	43.50	0.85	1.00-3.00
Nitrification-deni	30.20	19 30	0.64	Bio-floc
trification sludge	46.80	40.20	0.86	1 00-2 00
Ananniox studge	40.80	40.20	0.80	1.00 2.00

1.4.1 短程硝化系统模拟废水组成

模拟废水阶段和过渡阶段采用模拟废水, 其组成见表 2。

表 2 短程硝化模拟废水组成

Table 2Composition of synthetic wastewater inshort-cut nitrification system

Composition	Concentration	Composition	Concentration
Composition	(kg/m^3)	Composition	(g/L)
Substrates		Trace elements	
$NH_3 \cdot H_2O$	Add as needed	EDTA	50.00
Na ₂ CO ₃	Add as needed	FeSO ₄ ·7H ₂ O	5.00
Minerals		CoSO ₄ ·7H ₂ SO ₄	1.90
KH ₂ PO ₄	0.025	$MnCl_2 \cdot 4H_2O$	5.06
CaCl ₂	0.005 6	CuSO ₄ .5H ₂ O	1.57
$MgSO_4$	0.10	ZnSO4·7H ₂ O	5.00
Trace elements	50.00 mL/m ³	Na ₂ MoO ₄ ·2H ₂ O	1.10

1.4.2 厌氧氨氧化系统模拟废水组成

模拟废水阶段和过渡阶段采用模拟废水, 其组成见表 3。

表 3 厌氧氨氧化模拟废水组成

Table 3Composition of synthetic wastewater inAnammox system

Composition	Concentration	Composition	Concentration
Composition	(kg/m^3)	Composition	(g/L)
Substrates		Trace elements	
$(NH_4)_2SO_4$	Add as needed	EDTA	10.00
NaNO ₂	Add as needed	$FeSO_4 \cdot 7H_2O$	5.00
Minerals		H ₃ BO ₃	0.014
KH ₂ PO ₄	0.010	$MnCl_2{\cdot}4H_2O$	0.99
CaCl ₂	0.0056	$CuSO_4 \cdot 5H_2O$	0.025
MgSO ₄ ·7H ₂ O	0.10	ZnSO ₄ ·7H ₂ O	0.43
		NiCl ₂ ·6H ₂ O	0.19
Trace elements	50.00 mL/m ³	Na ₂ MoO ₄ ·2H ₂ O	0.22

1.4.3 实际废水组成

实际废水为对羟基苯甲酸 (PHBA) 洗脱废 水、谷氨酰胺粗母液、一级综合废水和锅炉冷 却水的混合废水,具体水量水质指标见表 4。实 际废水阶段的进水氨氮浓度为 500-550 mg/L, COD 浓度在 500 mg/L 以下。

1.5 分析指标

pH 值:PC-1000 型在线 pH 计;温度:在 线温度控制仪。氨氮:水杨酸-次氯酸盐光度法; 亚硝氮:N-(1-萘基)-乙二胺光度法;硝氮:紫外 分光光度法;SS 和 VSS:重量法。以上测定方 法具体见《水和废水监测分析方法》^[13]。

2 结果与讨论

2.1 短程硝化系统的启动

以制药废水启动短程硝化系统面临两大难 题:一是接种物中氨氧化菌数量少、活性低; 二是制药废水中含有抑制剂。对此,采用了"先 模拟废水、后实际废水"的两步法启动模式。

2.1.1 模拟废水短程硝化系统的建立

根据功能,模拟废水短程硝化系统的启动 过程可分为全程硝化阶段 (图 4 中 Phase 1)和 短程硝化阶段 (图 4 中 Phase 2)。

全程硝化阶段的控制参数如表 5 所示。将 系统中的 DO 浓度控制在较高水平,富集硝化菌 群 (氨氧化菌和亚硝酸氧化菌),增强硝化能力。 在该阶段,进水氨氮浓度为 50.89-295.72 mg/L, 出水氨氮浓度为 5.01-62.46 mg/L,出水亚硝氮 浓度为 0.01-8.71 mg/L,出水硝氮浓度为 2.34-266.26 mg/L,氨氮去除率平均值为 (65.95±24.96)%,亚硝氮积累率平均值为 (1.89±1.71)%,氨氧化的产物主要为硝酸盐,不 积累亚硝酸盐。容积氮负荷平均值为 (0.027±0.021)kg N/(m³·d),容积氮去除速率平均 值为 (0.020±0.019)kg N/(m³·d),已达到传统 A/O 工艺的处理效能,说明反应系统已具备一 定的硝化能力,达到富集硝化菌群的目的。

短程硝化阶段的控制参数如表 5 所示。限 氧运行,选择性增殖氨氧化菌,实现短程硝化。 在该阶段,进水氨氮浓度为344.6-641.8 mg/L, 出水氨氮浓度为 94.28-256.84 mg/L, 出水亚硝 氮浓度为 19.03-275.43 mg/L, 出水硝氮浓度为 106.25-343.72 mg/L,氨氮去除率平均值为 (68.24±6.07)%, 亚硝氮积累率平均值为 (34.81±25.31)%,通过控制反应池内水温、pH、 HRT、DO 浓度以及进水氨氮浓度等工艺条件^[14], 选择性扩增氨氧化菌^[1,15-18],逐步淘汰亚硝酸氧 化菌,使出水中的氨氮和亚硝氮之比趋近1:1, 满足了后续厌氧氨氧化系统的要求。容积氮负 荷平均值为 (0.13±0.03) kg N/(m³·d), 容积氮去 除速率平均值为 (0.089±0.021) kg N/(m³·d),相 比全程硝化阶段,反应系统的容积负荷提高, 硝化能力增大,相应的功能菌群数量增加、活 性增强。

表4 制药废水水量水质

 Table 4
 Quantity and quality of pharmaceutical wastewaters

Wastewaters	Quantity (t/d)	Temperature (℃)	pН	COD (mg/L)	NH_4^+ -N (mg/L)
PHBA washing water	20.00-30.00	20.00-30.00	<1.00	721.60	8423.40
Glutamine crude liquid	5.00-10.00	20.00-30.00	6.60	600.00	102.00
Integrated wastewater	100.00-150.00	25.00-30.00	7.80	801.00	11.10
Boiler cooling water	300.00-400.00	35.00-45.00	6.60	33.30	10.50

不同阶段短程硝化装置的控制参数

Table 5 Control prameters of short-cut nitrification reactors in different phases							
Short-cut nitrification	Phase	Time (d)	Temperature (℃)	рН	HRT (d)	DO (mg/L)	Nitrogen loading rate [kg N/(m ³ ·d)]
Synthetic	Phase 1	1-19	30.00-35.00	7.50-8.50	4.17-5.56	7.00-8.00	0.009-0.071
wastewater	Phase 2	20-47	30.0-35.00	7.50-8.50	3.33-4.17	0.80-1.00	0.083-0.19
Real	Phase 3	1-33	30.00-35.00	7.50-8.50	3.33	0.80-1.00	0.10-0.20
wastewater	Phase 4	34-74	30.00-35.00	7.50-8.50	1.98-3.33	0.80-1.00	0.12-0.26





Fig. 4 Performance parameters of short-cut nitrification system using synthetic wastewater.

2.1.2 实际废水短程硝化系统的建立

以 5-9 d 为一个周期,采用递进方式将模拟 废水逐步替换为实际废水,以减少废水中抑制 剂对短程硝化系统的影响,整个过程分为过渡运行阶段 (图 5 中 Phase 3) 和稳定运行阶段 (图 5 中 Phase 4)。

表 5



图 5 以制药废水运行短程硝化系统的性能参数

Fig. 5 Performance parameters of short-cut nitrification system using pharmaceutical wastewater.

过渡运行阶段的控制参数如表 5 所示。在 该阶段,进水氨氮浓度为 336.70-614.90 mg/L, 出水氨氮浓度为 94.2-268.1 mg/L,出水亚硝氮 浓度为 65.7-148.97 mg/L,出水硝氮浓度为 101.50-265.70 mg/L,氨氮去除率平均值为 (66.94±7.82)%,亚硝氮积累率平均值为 (29.19±8.75)%,相比模拟废水运行阶段,该阶 段亚硝氮积累率下降,这可能是混合废水中含 有少量有机物,在限氧条件下,有机物和产生 的亚硝酸盐进行反硝化作用,导致亚硝酸盐积 累 率 下 降 所 致。 容 积 氮 负 荷 平 均 值 为 (0.15±0.02) kg N/(m³·d),容积氮去除速率平均值 为 (0.10±0.02) kg N/(m³·d),相比模拟废水运行 阶段,该阶段反应系统的处理能力略有上升, 说明反应系统逐步实现了由模拟废水到实际废 水的转变。

稳定运行阶段的控制参数如表 5 所示。在 该阶段,进水氨氮浓度为 317.40-566 mg/L,出 水氨氮浓度为 123.00-256.00 mg/L,出水亚硝氮 浓度为 85.00-186.20 mg/L,出水硝氮浓度为 96.90-192.00 mg/L,氨氮去除率平均值为 (58.18±7.25)%,亚硝氮积累率平均值为 (52.11±9.13)%,相比过渡运行阶段,亚硝氮积累 率上升,出水中氨和亚硝酸盐的比例趋于1 1, 可持续为厌氧氨氧化系统提供基质。容积氮负 荷平均值为(0.19±0.03)kg N/(m³·d),容积氮去 除速率平均值为(0.11±0.02)kg N/(m³·d),相比 过渡运行阶段,反应系统的处理能力略有上升, 说明反应系统可以稳定地处理实际制药废水。

2.2 厌氧氨氧化系统的启动

以制药废水启动厌氧氨氧化系统同样面临 接种物和毒物抑制问题。对此,采用了"结合菌 种自繁和菌种流加"的启动模式。

2.2.1 模拟废水厌氧氨氧化系统的建立

厌氧氨氧化系统以厌氧消化污泥和硝化污泥 为种泥,其中厌氧氨氧化菌数量少、活性低^[19-20], 采用了"先建立模拟废水厌氧氨氧化系统、后建 立实际废水厌氧氨氧化系统"的方法。模拟废水 厌氧氨氧化系统的启动过程可分为三个阶段, 分别为菌体水解阶段(图6中Phase1)、活性迟 滞阶段(图6中Phase2)和活性提高阶段(图6 中 Phase3)^[21-22]。

菌体水解阶段的控制参数如表 6 所示。在 该阶段,进水氨氮浓度为 12.00-57.74 mg/L,出 水氨氮浓度为 22.33-68.47 mg/L,氨氮去除率为 平均值为 (-41.88±33.58)%,种泥生境从原来的富 有机质环境转变为现在的贫有机质环境,其中部 分菌体发生自溶,导致出水氨氮浓度高于进水氨 氮浓度;进水亚硝氮浓度为 17.55-66.74 mg/L, 出水亚硝氮浓度为 0.43-33.05 mg/L, 进水硝氮 浓度为 21.19-62.81 mg/L,出水硝氮浓度为 0.20-43.56 mg/L, 亚硝氮去除率平均值为 (83.59±16.65)%,反应器出水氨氮升高,而亚硝 酸盐和硝酸盐基本消失,反应器内以异养反硝化 为主。与式 (2) 比较可知,去除的亚硝氮/去除的 氨氮 (NO₂⁻-N_r/NH₄⁺-N_r) 平均值为 (-3.59±2.22), 严重偏离理论值 1.32;产生的硝氮/去除的氨氮 (NO₃⁻-N_p/NH₄⁺-N_r)平均值为 (3.63±2.49), 严重 偏离理论值 0.26,反应系统中氨氮和亚硝氮没 有按比例同时去除,以异养反硝化为主,厌氧 氨氧化活性未显现。容积氮负荷平均值为 (0.23±0.052) kg N/(m³·d), 容积氮去除速率平均值 为 (0.080±0.039) kg N/(m³·d), 氮素的去除主要来 自异养反硝化,而非厌氧氨氧化。

活性迟滞阶段的控制参数如表 6 所示。在 该阶段,进水氨氮浓度为 9.00-83.85 mg/L,出 水氨氮浓度为 0.30-84.87 mg/L,氨氮去除率平 均值为 (37.48±33.62)%,出水氨氮浓度低于进 水氨氮浓度,菌体水解阶段结束;进水亚硝氮 浓度为 17.29-72.91 mg/L,出水亚硝氮浓度为 0.00-40.89 mg/L,进水硝氮浓度为 13.05-55.29 mg/L, 出水硝氮浓度为 0.24-59.78 mg/L,亚硝氮去除 率平均值为 (69.49±28.08)%,由于菌体水解停 止,反应系统内的有机物含量降低,反硝化能

表 6 不同阶段厌氧氨氧化装置的控制参数

Anammox	Phase	Time (d)	Temperature ($^{\circ}$ C)	рН	HRT (d)	Nitrogen loading rate [(kg N/(m ³ ·d)]
Synthetic	Phase 1	1-73	30.00-35.00	7.00-7.50	6.00-8.00	0.089-0.37
Synthetic	Phase 2	74-206	30.00-35.00	7.00-7.50	5.45-8.00	0.13-0.66
wastewater	Phase 3	207-358	30.00-35.00	7.00-7.50	2.08 - 8.00	0.33-3.42
Real	Phase 4	1-60	30.00-35.00	7.00-7.50	2.00 - 4.00	0.52-3.08
wastewater	Phase 5	61-145	30.00-35.00	7.00-7.50	1.43-2.17	2.12-6.96

http://journals.im.ac.cn/cjbcn



图 6 以模拟废水启动厌氧氨氧化系统的性能参数

Fig. 6 Performance parameters of Anammox system using synthetic wastewater.

力降低; $NO_2^{-}-N_r/NH_4^{+}-N_r$ 平均值为 (1.93±1.80), 仍偏离理论值 1.32; $NO_3^{-}-N_p/NH_4^{+}-N_r$ 平均值为 (-0.91±1.68),仍偏离理论值 0.26。反应系统中 氨氮和亚硝氮同时去除,表明它已具备厌氧氨 氧化能力,但从反应物消耗的比例看,它仍以 反 硝 化 为 主; 容 积 氮 负 荷 平 均 值 为 (0.37±0.14) kg N/(m³·d),容积氮去除速率平均值 为 (0.20±0.14) kg N/(m³·d)。相比菌体水解阶段, 该阶段容积负荷和容积去除率均上升,尤其是 氨氮去除,表明反应系统中厌氧氨氧化反应对 氮素脱除的贡献在加大。

活性提高阶段的控制参数如表 6 所示。在

该阶段,进水氨氮浓度为 44.89-136.26 mg/L, 出水氨氮浓度为 2.91-53.47 mg/L,氨氮去除率 平均值为 (77.92±7.33)%,氨氮去除率逐步上 升,反应系统的厌氧氨氧化能力逐步增强;进 水亚硝氮浓度为 46.72-161.64 mg/L,出水亚硝 氮浓度为 1.03-57.58 mg/L,进水硝氮浓度为 33.54-55.56 mg/L,出水 硝氮浓度为 37.40-64.38 mg/L,亚硝氮去除率平均值为 (81.23±8.11)%,NO₂⁻-N_r/NH₄⁺-N_r平均值为 (1.23±0.16),接近理论值 1.32,表明反应系统中 厌氧氨氧化反应已占主导地位;NO₃⁻-N_p/NH₄⁺-N_r 平均值为 (0.076±0.033),与理论值 0.26 仍有差 距,表明体系中仍有一定的反硝化作用;容积 氮负荷平均值为 (1.66±0.93) kg N/(m³·d),容积 氮去除速率平均值为 (1.32±0.77) kg N/(m³·d), 反应系统中的主导反应逐渐由反硝化转变为厌 氧氨氧化。

2.2.2 实际废水厌氧氨氧化系统的建立

以 10 d 为一个周期,采用递进方式将模拟 废水置换成实际废水。实际废水厌氧氨氧化系 统的建立过程分为过渡运行阶段(图 7 中 Phase 4) 和稳定运行阶段(图 7 中 Phase 5)。

过渡运行阶段的控制参数如表 6 所示。在该阶段,进水氨氮浓度为 61.02-141.78 mg/L,进水亚硝氮浓度为 22.31-168.62 mg/L,进水硝氮浓度为

33.90-67.80 mg/L,出水氨氮浓度为 2.65-35.15 mg/L, 出水亚硝氮浓度为 0.00-31.19 mg/L,出水硝氮浓 度为 41.67-84.88 mg/L,氨氮去除率平均值为 (82.91±7.50)%,亚硝氮去除率平均值为 (87.43±5.41)%;NO2⁻-Nr/NH4⁺-Nr 平均值为 (1.31±0.17),接近理论值 1.32;NO3⁻-Np/NH4⁺-Nr 平均值为 (0.18±0.049),略低于理论值 0.26; HRT 为 2.00-4.00 h,容积氮负荷平均值为 (1.98±0.46) kg N/(m³·d),容积氮去除速率平均值 为(1.67±0.33) kg N/(m³·d)。该阶段初期,反应 器的基质转化率和容积效能良好;但在该阶段 后期,氨氮、亚硝氮去除率降至 60%左右,说 明制药废水中确实存在抑制剂的作用。





Fig. 7 Performance parameters of Anammox system using pharmaceutical wastewater.

稳定运行阶段的控制参数如表6所示。在该阶 段,进水氨氮浓度为 79.93-206.96 mg/L,进水亚硝 氮浓度为 102.43-276.33 mg/L, 出水硝氮浓度为 25.88-60.13 mg/L,出水氨氮浓度为 2.45-59.78 mg/L, 出水亚硝氮浓度为 1.51-76.64 mg/L, 出水硝氮浓 度为 44.42-85.69 mg/L, 氨氮去除率平均值为 (81.75±9.10)%, 亚硝氮去除率平均值为 (87.36±8.34)%; NO₂⁻-N_r/NH₄⁺-N_r 平均值为 (1.45±0.17), 略高于理论值 1.32; NO₃⁻-N_n/NH₄⁺-N_r 平均值为 (0.20±0.032), 接近 理论值 0.26; HRT 为 1.43-2.17 h, 容积氮负荷 平均值为 (4.31±1.07) kg N/(m³·d), 容积氮去除 速率平均值为 (3.66±0.96) kg N/(m³·d)。在稳定 阶段,进水基质浓度逐步提升,基质去除率也 逐渐提高,反应系统的容积氮去除速率逐步增 加到 6.35 kg N/(m^{3.}d), 说明厌氧氨氧化工艺适 合制药废水脱氮处理,也证明这种结合菌种自 繁和菌种流加的启动模式是可行的。

2.3 短程硝化系统与厌氧氨氧化系统的匹配

时间匹配。短程硝化系统的启动较快,可 在 2-3 个月内完成,但厌氧氨氧化系统的启动 较慢,世界上第一个厌氧氨氧化工程从建设到 正常生产足足花了5年时间^[7],本工程从启动到 正常运行也花了将近1.5年。因此,在短程硝化 系统与厌氧氨氧化系统联用时,需优先考虑厌 氧氨氧化系统的启动。在厌氧氨氧化系统的启动, 动接近完成时,再进行短程硝化系统的启动, 最终实现短程硝化-厌氧氨氧化的联用。

负荷匹配。厌氧氨氧化系统对基质浓度、水 量以及氨氮/亚硝氮的比例有一定的要求。在实际 调试中,可根据短程硝化和厌氧氨氧化的速度来 匹配反应装置,以实现反应系统的整体优化。

3 结论

短程硝化-厌氧氨氧化工艺可成功实现制药 废水生物脱氮。制药废水经处理后,氨氮去除 率平均值为 (81.75±9.10)%,厌氧氨氧化系统的容 积氮去除率平均值为 (3.66±0.96) kg N/(m^{3.}d)。

模拟废水结合实际废水的"两步法"启动模 式适用于短程硝化系统的工程调试。制药废水 短程硝化系统的启动时间约为 74 d,亚硝氮积 累率平均值为 (52.11±9.13)%。短程硝化系统可 为后续厌氧氨氧化系统提供基质。

结合菌种自繁和菌种流加的启动模式适用于 厌氧氨氧化系统的工程调试。制药废水厌氧氨氧 化系统的启动时间约为 145 d ,氨氮去除率平均值 为 (81.75±9.10)%, 亚硝氮去除率平均值为 (87.36±8.34)%, 最大容积氮去除速率达 6.35 kg N/(m^{3.}d),容积效能为传统硝化反硝化工 艺的数十倍。

REFERENCES

- Zheng P, Xu XY, Hu BL. New Theories and Technologies of Biological Nitrogen Removal. Beijing: Science Press, 2004: 45-46 (in Chinese).
 郑平,徐向阳,胡宝兰.新型生物脱氮理论与技术. 北京:科学出版社, 2004: 45-46.
- [2] Mulder A, van de Graaf AA, Robertson LA, et al. Anaerobic ammonium oxidation discovered in a denitrifying fluidized-bed reactor. FEMS Microbiol Ecol, 1995, 16(3): 177–183.
- [3] van de Graaf AA, Mulder A, de Bruijn P, et al. Anaerobic oxidation of ammonium is a biologically mediated process. Appl Environ Microb, 1995, 61(4): 1246–1251.
- [4] Strous M, Heijnen JJ, Kuenen JG, et al. The sequencing batch reactor as a powerful tool for the study of slowly growing anaerobic ammonium-oxidizing microorganisms. Appl

Microbiol Biotechnol, 1998, 50(5): 589-596.

- [5] National Bureau of Statistics of China. China Statistics Yearbook. Beijing: China Statistics Press, 2009 (in Chinese).
 国家统计局. 2009 年中统计年鉴. 北京:中国统 计出版社, 2009.
- [6] Abma WR, Schultz CE, Mulder JW, et al. Full-scale granular sludge Anammox process. Water Sci Technol, 2007, 55(8/9): 27–33.
- [7] Abma WR, Schultz CE, Mulder JW, et al. The advance of Anammox. Water 21th, 2007, 36(2): 36–37.
- [8] van der Star WR, Abma WR, Blommers D, et al. Startup of reactors for anoxic ammonium oxidation: experiences from the first full-scale Anammox reactor in Rotterdam. Water Res, 2007, 41(18): 4149–4163.
- [9] Joss A, Salzgeber D, Eugster J, et al. Full-scale nitrogen removal from digester liquid with partial nitritation and Anammox in one SBR. Environ Sci Technol, 2009, 43(14): 5301–5306.
- [10] Tang CJ, Zheng P, Zhang JQ, et al. Performance and process kinetics of pilot-scale Anammox bioreactor under different water temperatures. Environ Sci, 31(8): 1834–1838 (in Chinese).
 唐崇俭,郑平,张吉强,等.中试厌氧氨氧化反 应器的运行性能及其过程动力学特性.环境科 学, 31(8): 1834–1838.
- [11] Tang CJ, Zheng P, Chen TT, et al. Enhanced nitrogen removal from pharmaceutical wastewater using SBA-Anammox process. Water Res, 2011, 45(1): 201–210.
- [12] Zheng P, Ding S, Zhang JQ. Anqi enrichment culture reactor: CN, ZL201010295387.X. 2013-01-30 (in Chinese).
 郑平,丁爽,张吉强.安奇菌种富集扩培反应器:中国,ZL 201010295387.X. 2013-01-30.
- [13] Ministry of Environmental Protection of the People Republic of China Editoral Committee of Methods for Examination of Water and Wastewater. Methods for Examination of Water and Wastewater. 4th ed. Beijing: Chinese Environment Science Press, 2002 (in Chinese).

国家环境保护总局水和废水监测分析方法编委 会.水和废水监测分析方法.4 版.北京:中国 环境科学出版社,2002.

- [14] Zheng P, Feng XS. Biotechnology for Waste Treatment. Beijing: Higher Education Press, 2006: 391-400 (in Chinese).
 郑平, 冯孝善. 废物生物处理. 北京:高等教育 出版社, 2006: 391-400.
- [15] Hellinga C, Schellen AAJC, Mulder JW, et al. The Sharon-process: an innovative method for nitrogen removal from ammonium rich wastewater. Water Sci Technol, 1998, 37(9): 135–142.
- [16] Garrido JM, van Benthum WAJ, van Loosdrecht MCM, et al. Influence of dissolved oxygen concentration on nitrite accumulation in abioflm airlift suspension reactor. Biotechnol Bioeng, 1997, 53(2): 168–178.
- [17] Pollice A, Tandoi V and Lestingi C. Influence of aeration and sludge retention time on ammonium oxidation to nitrite and nitrate. Water Res, 2002, 36(10): 2541–2546.
- [18] Anthonisen AC, Loehr RC, Parkasan TBS. Inhibition of nitrification by ammonia and nitrous acid. J Wat Pollut Control Fed, 1976, 48(5): 835–852.
- [19] Tsushima I, Ogasawara Y, Kindaichi T, et al. Development of high-rate anaerobic ammonium-oxidizing (Anammox) biofilm reactors. Water Res, 2007, 41(8): 1623–1634.
- [20] Strous M, Kuenen JG, Jetten MSM. Key physiology of anaerobic ammonium oxidation. Appl Environ Microb, 1999, 65(7): 3248–3250.
- [21] Ding S, Zheng P, Tang CJ, et al. Performances of Anammox-EGSB bioreactors started up with three different seeding sludges. Chin J Biotech, 2011, 27(4): 629–636 (in Chinese).
 丁爽,郑平,唐崇俭,等. 三种接种物启动 Anammox-EGSB 反应器的性能. 生物工程学报, 2011, 27(4): 629–636.
- [22] Tang CJ, Zheng P, Chai LY, et al. Characterization and quantification of Anammox start-up in UASB reactors seeded with conventional activated sludge. Int Biodeter Biodegr, 2013, 82(8): 141–148.

(本文责编 郝丽芳)