环境生物技术

亚硝酸盐型同步厌氧生物脱氮除硫工艺的运行性能

蔡靖,郑平

浙江大学环境工程系,杭州 310029

摘 要:采用上流式厌氧污泥床(UASB)反应器研究了亚硝酸盐型同步厌氧生物脱氮除硫工艺的性能。该工艺具有很高 的硫化物和亚硝酸盐转化潜能,最大容积硫化物去除率和容积硝酸盐去除率分别为 13.4 kg/(m^{3.}d)和 2.3 kg/(m^{3.}d);所能耐 受的最大进水硫化物和亚硝酸盐浓度分别为 880 mg/L 和 252.7 mg/L;最适进水硫化物和亚硝酸盐浓度分别为 460 mg/L 和 132.3 mg/L, 最适水力停留时间为4h。硫化物和亚硝酸盐的表观半抑制浓度分别为403.9 mg/L和120.8 mg/L,两者之间 的联合毒性为拮抗作用。

关键词: 脱氮除硫, 亚硝酸盐, 硫化物, 工艺性能

Simultaneous removal of sulfide and nitrite by anaerobic 13.0000 bioprocess

Jing Cai, and Ping Zheng

Department of Environmental Engineering, Zhejiang University, Hangzhou 310029, China

Abstract: We studied simultaneous removal of sulfide and nitrite by an anaerobic process in an upflow anaerobic sludge blanket (UASB) reactor. The process could remove sulfide and nitrite 13.4 kg/(m^3 ·d) and 2.3 kg/(m^3 ·d), respectively, of the reactor tolerated high influent substrate concentration (880.0 mg S/L and 252.7 mg N/L) with the optimum substrate concentration (460.0 mg S/L and 132.3 mg N/L). It tolerated short hydraulic retention time (HRT) with the optimum HRT of 4 h. The apparent half inhibition concentrations of sulfide and nitrite were 403.9 mg S/L and 120.8 mg N/L, respectively, under different influent substrate concentrations. The combined effect between sulfide and nitrite was antagonistic effect.

Keywords: anaerobic sulfide and nitrite removal, nitrite, sulfide, operation performance

诸多工业行业, 如发酵、化工、制药(农药和医 药),所排放的废水中含有高浓度的硫酸盐^[1]。在厌 氧生物处理过程中、这些废水经常产生硫化物。硫 化物进入环境会造成严重危害, 如强烈腐蚀金属材 料、建筑材料和艺术品。硫化氢则是一种强烈的神 经性毒气,会损害呼吸系统、循环系统、消化系统 及神经系统^[2]。因此,在废水排出污水处理厂前,必 须对上述二次污染物进行深度处理。

研究证明、一些微生物能够以硝酸盐或亚硝酸 盐为电子受体将硫化物氧化成单质硫^[3]。以此为依

Received: April 7, 2009; Accepted: September 22, 2009

Supported by: National High Technology Research and Development Program of China (863 Program) (No. 2006AA06Z332), National Natural Science Foundation of China (No. 30770039).

Corresponding author: Ping Zheng. Tel: +86-571-86971709; E-mail: pzheng@zju.edu.cn

国家高技术研究发展计划(863 计划)(No. 2006AA06Z332),国家自然科学基金(No. 30770039)资助。

据,可研发同步厌氧生物脱氮除硫工艺,实现对硫 化物和硝酸盐或亚硝酸盐的同时去除。与传统硝化 工艺相比,短程硝化工艺具有耗能少、速度快等优 点^[4-8]。随着短程硝化工艺的推广应用,短程硝化产 生的亚硝酸盐可用作同步厌氧生物脱氮除硫的电子 受体,即亚硝酸盐型同步厌氧生物脱氮除硫,其反 应式为:

HS⁻ + 2/3NO₂⁻ +5/3H⁺ → S⁰ + 1/3N₂ + 4/3H₂O $\triangle G_m^{\theta}$ =-305.7 kJ/mol

研究了亚硝酸盐型同步厌氧生物脱氮除硫工艺 的性能。

1 材料和方法

1.1 接种污泥

接种污泥取自杭州某养殖场厌氧污泥床反应器。部分污泥性状为: TS 145.03 g/L, VS 68.68 g/L, VS/TS 0.474。反应器中污泥接种量为 700 mL, 未经过驯化。

表 2 微量元素溶液组成

 Table 2
 Components of trace element solution

1.2 试验废水

试验废水采用模拟废水, 其组成见表 1。 配制模 拟废水时所需添加的微量元素溶液见表 2。

试验过程中,进水 pH 值为 7.0 ± 0.1。

1.3 试验装置

供试 UASB 反应器由有机玻璃制成,总容积 1.7 L, 有效容积 1.6 L。反应器置于 28°C~30°C 恒温室中运 行。工艺流程见图 1。进水由蠕动泵泵入反应器底 部,流经污泥床后,由上部溢出。为了加强进水与污 泥的混合,并消除可能的基质抑制效应,采用回流 泵回流,回流比约为 2.5。

表1 模拟废水组成

Table 1 Components of synthetic wastewater

Component	Concentration	Component	Concentration (g/L)
NaNO ₂	Add as needed	MgCl ₂	1
Na ₂ S·9H ₂ O	Add as needed	$\rm KH_2PO_4$	1
NaHCO ₃	1 g/L	$(\mathrm{NH}_4)_2\mathrm{SO}_4$	0.24
Trace element solution	1 ml/L		
mo ol			

Component	Concentration(g/L)	Component	Concentration(g/L)	Component	Concentration(g/L)
EDTA	50	FeCl ₂ ·4H ₂ O	3.58	CoCl ₂ ·6H ₂ O	0.5
NaOH	11	$MnCl_2 \cdot 2H_2O$	2.5	$(NH_4^+)_6Mo_7O_{24}\cdot 4H_2O$	0.5
CaCl ₂ ·2H ₂ O	7.34	ZnCl ₂	1.06	$CuCl_2 \cdot 2H_2O$	0.14

(1)



图 1 厌氧生物脱氮除硫工艺流程

Fig. 1 Flow chart of anaerobic sulfide and nitrate removal process. 1: influent tank; 2: pump; 3: recycle stream; 4: UASB reactor; 5: effluent tank; 6: gas outlet; 7: water seal.

1.4 试验方法

试验中,首先保持水力停留时间不变(10 h),以

提高进水基质浓度的方式来提高容积负荷,考察反 应器的容积转化效率。初始进水硫化物浓度为 160 mg/L,其提升步幅为60 mg/L,进水亚硝酸盐浓 度的提升步幅根据化学计量式计算。改变反应器运 行参数后,运行一段时间直至出水水质稳定。至反 应难以控制或基质去除率小于 50%时,认为反应器 功能失常,中止试验。在完成浓度试验后,保持最佳 进水基质浓度不变,以逐步缩短水力停留时间的方 式来提高容积负荷,直至反应器功能失常而终止 试验。

1.5 分析方法

硝氮(NO₃⁻-N): 紫外分光光度法^[9]; 亚硝氮 (NO₂⁻-N): N-(1-萘基)-乙二胺光度法^[9]; 硫化物硫 (S²⁻-S): 亚甲基兰分光光度法^[9]; 硫酸盐硫(SO₄²⁻-

Journals.im.ac.cn

S): 铬酸钡分光光度法^[9]; pH 值: pHS-9V 型酸 度计。

2 结果与讨论

2.1 工艺运行性能

在保持水力停留时间(HRT)不变的条件下,将 进水硫化物浓度逐步从 160 mg/L 提高到 880 mg/L 时,反应器容积去除速率逐步从 0.78 kg/(m^{3.}d)提高 到 3.97 kg/(m^{3.}d),硫化物去除率维持在 90%以上, 出水硫化物浓度由低于 1 mg/L 升至 65.8 mg/L(图 2)。将进水亚硝酸盐浓度逐步从 43.4 mg/L 提高到 158.0 mg/L 时,反应器容积亚硝酸盐去除速率从 0.21 kg/(m^{3.}d)提高到 0.65 kg/(m^{3.}d),亚硝酸盐去除 率为 98.1%;将进水亚硝酸盐浓度进一步提高到 252.7 mg/L 时,出水亚硝酸盐浓度并高到 133.3 mg/L,去除率仅为 47.3%,容积亚硝酸盐去除 速率降至 0.58 kg/(m^{3.}d)。在反应器运行过程中,未 检测到硝酸盐产生。



图 2 不同进水基质浓度下的工艺运行性能

Fig. 2 Performance of the reactor at different influent concentrations.

在进水硫化物和亚硝酸盐浓度分别为 460 mg/L 和 132.3 mg/L 的条件下,出水硫化物和亚硝酸盐浓 度仅为 1.9 mg/L 和 2.5 mg/L,去除率高达 99.6%和 98.1%,可将其视为适宜进水基质浓度。保持该进水 基质浓度不变,逐步缩短 HRT,反应器运行状况如 图 3 所示。将 HRT 逐步从 10 h 降至 4 h 时,出水硫 化物和亚硝酸盐浓度分别为 1.9 mg/L 和 5.9 mg/L,

Journals.im.ac.cn

去除率高达 99.6%和 95.6%。继续将 HRT 缩短至 3 h 时,出水硫化物和亚硝酸盐浓度分别为 6.3 mg/L 和 27.7 mg/L,去除率高达 98.6%和 79.1%;将 HRT 进 一步缩短到 1.5 h 时,容积硫化物去除速率和容积亚 硝酸盐去除速率高达 13.4 kg/(m³·d)和 2.3 kg/(m³·d), 出水硫化物和亚硝酸盐浓度分别为 39.7 mg/L 和 69.1 mg/L,去除率分别为 91.4%和 50.5%。由于污 泥大量流失,反应器运行难以为继。



图 3 不同水力停留时间下的工艺运行性能 Fig. 3 Performance of the reactor at different HRTs.

据文献报道, 生物脱氮除硫工艺的容积硫化物 去除速率为 2.4~6.24 kg/(m³·d)(以硝酸盐作为电子受 体)^[10], 短程反硝化工艺的容积亚硝氮负荷为 0.33~0.87 kg/(m³·d)^[11-12]。亚硝酸盐型同步脱氮除硫 工艺的容积负荷远高于文献报道值。

2.2 表观半抑制浓度

亚硝酸盐型脱氮除硫反应的两种基质(亚硝酸盐和硫化物)皆为毒物^[13],若基质未被完全去除,残留基质会对微生物产生抑制作用。根据 McCarty 的半反应概念^[14-15],可将同步脱氮除硫反应分解为硫化物氧化和亚硝酸盐还原 2 个"半反应"(见式 2、3),并建立硫化物(或亚硝酸盐)与工艺效能抑制率(抑制率+去除率=100%)之间的方程,进而算出硫化物(或 亚硝酸盐)的表观半抑制浓度。

$$HS^{-}+OH^{-}\rightarrow S^{0}+H_{2}O+2e^{-}$$
(2)

$$2NO_2^{-}+8H^{+}+6e^{-}\rightarrow N_2+4H_2O$$
 (3)

在改变进水基质浓度的条件下,硫化物和亚硝酸盐的表观半抑制浓度分别为 403.9 mg/L 和 120.8 mg/L (图 4、5)。据文献报道,硫化物和亚硝酸盐的半抑制 浓度为 800 mg/L^[16-17]和 70 mg/L^[18],本试验所得硫 化物表观半抑制浓度仅为文献报道值的一半,而亚 硝酸盐表观半抑制浓度则为文献报道值的 2 倍。

硫化物和亚硝酸盐对产甲烷菌的半抑制浓度分 别为 525~1500 mg/L^[19]和 4.0~6.4 mg/L^[20]。由此可 以推断,亚硝酸盐的毒性远远大于硫化物。由于运 行中控制了亚硝酸盐的毒害作用(即将亚硝酸盐控 制在抑制浓度以下),微生物对硫化物的氧化能力受 到限制,本试验所得的硫化物表观半抑制浓度低于 文献报道值。这表明,经过较长时间驯化,微生物可 以提高对亚硝酸盐的耐受能力,因此亚硝酸盐表观 半抑制浓度高于文献报道值。











在改变水力停留时间的条件下,硫化物和亚硝酸 盐的表观半抑制浓度分别为 230.0 mg/L 和 68.8 mg/L (图 4、5)。一般情况下,保持合适进水基质浓度,缩 短水力停留时间可以获得较高的容积负荷,如硝化 工艺^[21]、厌氧氨氧化工艺等^[22]。但随着水力停留时 间的缩短,微生物转化基质的反应时间也缩短。在 水力停留时间较短的条件下,一方面微生物不能及 时转化有毒基质,另一方面其对有毒基质的耐受性 减弱,从而导致基质的表观半抑制浓度变小。

2.3 联合毒性

由于反应器内硫化物浓度(<70 mg/L)远远低于 表观半抑制浓度,不会单独对反应器性能产生显著 的抑制作用,故本实验仅讨论硫化物和亚硝酸盐对 亚硝酸盐去除的联合毒性。

一般认为, 亚硝酸盐的毒性机理为解耦联作用, 即瓦解跨膜 H⁺梯度, 影响 ATP 合成^[23]。硫化物毒性 机理是直接或间接地使酶失活, 如铁氧化还原蛋 白、细胞色素 c、辅酶 A 和辅酶 M 等^[24]。由于两者 的作用靶位不同, 因此假设两者的联合毒性为相加 作用。根据相加作用定义, 可建立以下方程。

$$Is \times [S] + I_N \times [N] = I$$
(4)

式中: I 为硫化物和亚硝酸盐对亚硝酸盐去除的 联合抑制程度, Is 为硫化物对亚硝酸盐去除的抑制 程度, I_N 为亚硝酸盐的自抑制程度, [S]为反应器内硫 化物浓度, [N]为反应器内亚硝酸盐浓度。

用上述方程对表 3 数据进行拟合,结果为 Is=-0.4450±0.1142; I_N =0.6145±0.0448(R^2 =0.9897)。 这表明在不同进水基质浓度条件下,硫化物对亚硝酸盐去除的抑制为负作用,亚硝酸盐的自抑制是正 作用。即反应器中硫化物不会恶化亚硝酸盐的去除效果,反而会缓解亚硝酸盐的自抑制作用。硫化物 与亚硝酸盐的联合作用并非是前面假设的相加作用, 而是拮抗作用。据文献报道,硫化物浓度过高时 (800 mg/L),可抑制反硝化过程^[17-18]。但关于低浓度 硫化物(<70 mg/L)与亚硝酸盐的联合作用,迄今未 见文献报道,有待深入研究。

在改变水力停留时间的条件下(表 4), Is = -0.0958 ± 0.0109 ; I_N = 0.7707 ± 0.0048 (R^2 =0.9999)。亚 硝酸盐的自抑制略微增强,为改变进水基质浓度条

Journals.im.ac.cn

Chin J Biotech

Sulfide Concentration (mg/L)	Nitrite Concentration (mg/L)	Inhibition rate of nitrite (%)	Sulfide Concentration (mg/L)	Nitrite Concentration (mg/L)	Inhibition rate of nitrite (%)
0.89	0.02	0.05	1.02	0.30	0.43
1.27	0.50	0.62	0.79	0.93	0.87
1.55	1.18	1.03	1.86	2.53	1.91
2.50	25.57	16.18	17.15	44.13	25.39
20.69	69.03	36.05	22.75	81.34	40.40
29.45	98.94	44.69	43.21	112.13	47.29
65.80	133.30	52.75			

表 3 不同进水基质浓度下硫化物和亚硝酸盐对亚硝氮去除的联合毒性

Table 3 Combined effects between sulfide and nitrite at different influent concentrations

表 4 不同水力停留时间下硫化物和亚硝酸盐对亚硝氮去除的联合毒性 Table 4 Combined effects between sulfide and nitrite at different HRTs

Sulfide Concentration (mg/L)	Nitrite Concentration (mg/L)	Inhibition rate of nitrite (%)	Sulfide Concentration (mg/L)	Nitrite Concentration (mg/L)	Inhibition rate of nitrite (%)
1.86	2.53	1.91	1.36	4.03	2.97
1.64	4.97	3.79	1.86	5.95	4.38
1.55	1.18	1.03	1.86	2.53	1.91
6.27	27.75	20.81	13.24	41.25	30.23
20.21	64.29	47.78	39.70	69.11	49.46

件下的 1.25 倍。而硫化物对亚硝酸盐去除的解毒作 用减弱, 仅为改变进水基质浓度条件下的 21%。这 表明随着水力停留时间缩短, 硫化物与亚硝酸盐的 拮抗作用减弱, 机理有待进一步研究。

3 结论

亚硝酸盐型脱氮除硫工艺具有很高的硫化物和 亚硝酸盐转化潜能,最大容积硫化物去除率和容积 硝酸盐去除率分别为 13.4 kg/(m³·d)和 2.3 kg/(m³·d); 所能耐受的最大进水亚硝酸盐和硫化物浓度分别为 252.7 mg/L 和 880 mg/L;最佳进水硫化物和亚硝酸 盐浓度分别为 460 mg/L 和 132.3 mg/L,最适水力停 留时间为 4 h。

在改变进水基质浓度的条件下,硫化物和亚 硝酸盐的表观半抑制浓度分别为 403.9 mg/L 和 120.8 mg/L。在改变水力停留时间的条件下,硫化物 和亚硝酸盐的表观半抑制浓度分别为 230 mg/L 和 68.8 mg/L。硫化物和亚硝酸盐之间的联合作用表现 为拮抗作用,机理有待深入研究。

- Lens PNL, Visser A, Janssen AJH, *et al.* Biotechnological treatment of sulfate-rich wastewaters. *Crit Rev Env Sci Tec*, 1998, 28(1): 41–88.
- [2] Mahmood Q, Zheng P, Cai J, et al. Sources of sulfide in waste streams and current biotechnologies for its removal. *J Zhejiang Univ Sci A*, 2007, 8(7): 1126–1140.
- [3] Krishnakumar B, Manilal VB. Bacterial oxidation of sulphide under denitrifying conditions. *Biotechnol Lett*, 1999, 21(5): 437–440.
- [4] Cai J, Zheng P, Mahmood Q, et al. Process performance of simultaneous anaerobic sulfide and nitrate removal. Chin J Biotech, 2006, 22(5): 840-844.
 蔡靖,郑平, Mahmood Q,等. 同步厌氧生物脱氮除硫 工艺性能的研究. 生物工程学报, 2006, 22(5): 840-844.
- [5] Wang AJ, Du DZ, Ren NQ, et al. An innovative process of simultaneous desulfurization and denitrification by *Thiobacillus denitrificans. J Environ Sci Heal A*, 2005, 40(10): 1939–1950.
- [6] Cardoso RB, Sierra-Alvarez R, Rowlette P, et al. Sulfide oxidation under chemolithoautotrophic denitrifying conditions. Biotechnol Bioeng, 2006, 95 (6): 148–1157.

Journals.im.ac.cn

REFERENCES

- [7] Zhang LH, Schryver PD, Gusseme BD, et al. Chemical and biological technologies for hydrogen sulfide emission control in sewer systems: a review. Water Res, 2008, 42(1/2): 1–12.
- [8] Zheng P, Xu XY, Hu BL. New Theory and Technology for Biological Nitrogen Removal. Beijing: Science Press, 2004.
 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.
- [9] China Bureau of Environmental Protection. Methods for Monitor and Analysis of Water and Wastewater. 4th ed. Beijing: China Press of Environmental Science, 2002.
 国家环保局. 水和废水监测分析方法. 4 版. 北京: 中国 环境科学出版社, 2002.
- [10] Tang K, Baskaran V, Nemati M. Bacteria of the sulphur cycle: an overview of microbiology, biokinetics and their role in petroleum and mining industries. *Biochem Eng J*, doi:10.1016/j.bej.2008.12.011.
- [11] Pérez R, Galí A, Dosta J, et al. Biological nitrogen removal (BNR) using sulfides for autotrophic denitrification in a sequencing batch reactor (SBR) to treat reject water. Ind Eng Chem Res, 2007, 46: 6646–6649.
- [12] Chen X. The Study on Shortcut Nitrification and Denitrification by Immobilized Technology. Nanjing: Nanjing University of Science & Technology, 2008.
 陈旭. 生物膜法短程硝化反硝化脱氮的研究. 南京: 南京理工大学, 2008.
- [13] Chen Y, Cheng JJ, Creamer KS. Inhibition of anaerobic digestion process: a review. *Bioresource Technol*, 2008, 99 (10): 4044–4064.
- [14] McCarty PL, Smith DP. Anaerobic wastewater treatment. *Environ Sci Tech*, 1986, 20(12): 200–206.
- [15] Zheng P, Feng XS. Biotechnology for Waste Treatment. Beijing: Higher Education Press, 2006.

郑平, 冯孝善. 废物生物处理. 北京: 高等教育出版社, 2006.

- [16] Krishnakumar B, Manilal VB. Bacterial oxidation of sulphide under denitrifying conditions. *Biotechnol Lett*, 1999, 21(5): 437–440.
- [17] Xiushan Y, Garuti G., Tilche A. Denitrification with *Thiobacillus denitrificans* in the ANANOX process. *Biotechnol Lett*, 1993, **15** (5): 531–536.
- [18] Peng YZ, Zhu GB. Biological nitrogen removal with nitrification and denitrification via nitrite pathway. *Appl Microbiol Biotechnol*, 2006, **73**: 15–26.
- [19] O'Flaherty V, Mahony T, O'Kennedy R, et al. Effect of pH on growth kinetics and sulphide toxicity thresholds of a range of methanogenic, syntrophic and sulphate-reducing bacteria. Process Biochem, 1998, 33(5): 555–569.
- [20] O'Reilly C, Colleran E. Toxicity of nitrite toward mesophilic and thermophilic sulphate-reducing, methanogenic and syntrophic populations in anaerobic sludge. J Ind Microbiol Biotech, 2005, 32(2): 46–52.
- [21] Chen XL. Study on Monosodium Glutamate Wastewater Treatment with SHARON-ANAMMOX Process. Hangzhou: Zhejiang University, 2006.
 陈旭良.短程硝化-厌氧氨氧化工艺处理味精废水的研究. 杭州:浙江大学, 2006.
- [22] Jin RC. Performance of Autotrophic Nitrogen Removal Bioreactors. Hangzhou: Zhejiang University, 2007.
 金仁村. 自养型生物脱氮反应器性能的研究. 杭州:浙 江大学, 2007.
- [23] Meijer EM, van der Zwaan JW, Wever R, et al. Anaerobic respiration and energy conversion in Paracocccus denitrificans. Euro J Biochem, 1979, 96: 69–76.
- [24] Perheron G, Michaud S, Beret N, et al. Nitrate and nitrite reduction of a sulphide-rich environment. J Chem Tech Biotech, 1998, 72: 213–220.