朱晓岩.响应面法优化 UV/03 催化氧化 RO 浓水处理工艺参数[J].净水技术, 2025, 44(2): 139-147, 165.

ZHU X Y. Optimized UV/O_3 catalytic oxidation process parameters by response surface methodology for RO concentrated water treatment [J]. Water Purification Technology, 2025, 44(2): 139-147, 165.

响应面法优化 UV/O, 催化氧化 RO 浓水处理工艺参数

朱晓岩*

(上海市水利工程设计研究院有限公司,上海 200232)

摘 要【目的】该研究将紫外(UV)与臭氧(O₃)催化氧化工艺相耦合,以上海某化工厂生产废水处理工艺产生的二级反渗 透(RO)浓水为研究对象进行研究,探究不同温度、初始 pH 和 O₃ 投加量对二级 RO 浓水 COD_{Cr}、UV₂₅₄ 去除率的影响,并进一 步优化工艺参数,得到最佳的处理效果。【方法】 在单因素试验的基础上,采用响应面优化法(RSM)分析温度、初始 pH 和 O₃ 投加量 3 种主要因素及其交互作用对二级 RO 浓水 COD_{Cr}、UV₂₅₄ 去除率的影响,并对该工艺参数进行优化。【结果】 试 验结果表明,温度、初始 pH 和 O₃ 投加量这 3 种因素对 UV/O₃ 催化氧化耦合工艺的影响程度为:温度>初始 pH >O₃ 投加量。 对于 COD_{Cr} 去除率,各因素两两之间交互作用的显著强弱顺序为:温度与 O₃ 投加量>初始 pH 与 O₃ 投加量>温度与初始 pH>O₃ 投加量。 了 COD_{Cr} 去除率,各因素两两之间交互作用的显著强弱顺序为:温度与 O₃ 投加量>加增 pH >O₃ 投加量。 对于 UV₂₅₄ 去除率,各因素两两之间交互作用的显著强弱顺序为:温度与 O₃ 投加量>温度与初始 pH >O₃ 投加量。 在 O₃ 催化剂为 20 mg/L,UV 光照强度为 50 μW/cm²,反应时间为 60 min 的反应条件下,温度为 23.2 ℃、初始 pH 值为 10.6、 O₃ 投加量为 14 g/h 时 RO 浓水处理效果最佳,COD_{Cr}、UV₂₅₄ 去除率分别能达到 63.27%、73.01%。【结论】 通过模型验证,证 实了 box-behnken 设计(BBD)响应面模型可有效优化 UV/O₃ 催化氧化 box-behnken 设计(BBD)优化法 中图分类号: X703 文献标志码:A 文章编号: 1009-0177(2025)02-0139-10 DOI: 10.15890/j. enki. jsjs. 2025.02.016

Optimized UV/O₃ Catalytic Oxidation Process Parameters by Response Surface Methodology for RO Concentrated Water Treatment

ZHU Xiaoyan*

(Shanghai Water Engineering Design & Reasearch Institute Co., Ltd., Shanghai 200232, China)

Abstract [**Objective**] In this study, the coupling of ultraviolet (UV) and ozone (O_3) catalytic oxidation process is studied on the secondary reverse osmosis (RO) concentrated water produced by the production wastewater treatment process of a chemical plant in Shandong province. The study investigates the effects of different temperatures, initial pH values, and O_3 dosages on removal rates of COD_{Cr} and UV_{254} in secondary RO concentrated water, and further optimizes process parameters to achieve the best treatment effect. [**Methods**] On the basis of single factor experiments, response surface methodology (RSM) was used to analyze the effects of three main factors including temperature, initial pH value and O_3 dosage, and their interactions on removal rates of COD_{Cr} and UV_{254} in secondary RO concentrated water, and optimized the process parameters. [**Results**] The experimental results indicated that the degree of influence of temperature, initial pH value, and O_3 dosage on the UV/ O_3 catalytic oxidation coupling process was as follows: temperature sinitial pH value > O_3 dosage. For COD_{Cr} removal rate, the significant order of interaction between each factor was: temperature and O_3 dosage > temperature and initial pH. For removal rate of UV_{254} , the significant order of interaction between each factor was: temperature and O_3 dosage > temperature and initial pH and O_3 dosage. Under the reaction conditions of 20 mg/L O_3 catalyst, 50 μ W/cm² ultraviolet light intensity, and 60 minutes of reaction time, the optimal RO concentrated water treatment effect was achieved at a temperature of 23. 2 °C, an initial pH value of 10. 6, and an ozone dosage of 14 g/h. The COD_{Cr} and UV_{254} removal rates can reach 63. 27% and 73. 01%, respectively. [**Conclusion**] Through model validation, it

[[]收稿日期] 2024-04-17

[[]通信作者] 朱晓岩(1998—),男,硕士,研究方向为市政给水工程规划研究设计,E-mail:954384748@qq.com。

has been confirmed that the box-behnken design (BBD) response surface model can effectively optimize the process parameters of UV/O_3 catalytic oxidation.

Keywords reverse osmosis (RO) concentrated water response surface methodology (RSM) ultraviolet $(UV)/ozone (O_3)$ catalytic oxidation box-behnken design (BBD) optimization method

反渗透(RO)浓水是一种典型的高盐废水。随 着越来越多的企业开始致力于提高水源回用率,膜 浓缩工艺的应用也越来越广泛。RO技术^[1]具有 操作简单、自动化程度高、占地面积小等优点,目 前已广泛应用于海水淡化、中水回用、污水处理等 领域。但RO在处理废水的同时会产生一定量浓 水,即为RO浓水,约占总产量的1/3。RO浓水的 直接排放不仅会影响水生生物和动植物的正常生 长,还会引起"赤潮"等现象,重金属及放射性物质 随食物进入人体内会导致人体代谢紊乱,甚至危 害生命^[2],所以在排放前需对RO浓水进行必要的 深度处理。

芬顿氧化、臭氧(O₃)氧化技术在 RO 浓水处理 领域受到较多研究者的追捧,但芬顿氧化在处理过 程中会产生较多污泥并引入新的盐类^[3],O₃氧化仍 存在 O₃利用效率低、污染物分解不彻底等问题^[4]。 所以本文采用 UV/O₃ 催化氧化对 RO 浓水进行处 理,为 RO 浓水的深度处理提供一种更优的技术 选择。

响应面优化法,是数学和统计学相结合的方法, 其基本思想是根据前期试验结果,设计出一系列试 验,对于试验所得的数据采用多元二次多项式系数 迭代调整回归的方法,拟合出一个能够模拟真实极 限状态的曲面^[5],通过这种方法来优化响应面和各 因素函数之间的关系,并以三维图形直观显现出因 素两两之间的关系,有利于试验中对数据进行分析, 从而得出最佳的试验条件。BBD 响应面模型不含 因子点,当因素个数相同时,BBD 试验设计次数要 比中心组合设计(central composite design, CCD)试 验设计次数更少,成本也会更低^[6]。

故本文在单因素试验的基础上,采用响应面 BBD 模型对 UV/O₃ 催化氧化处理 RO 浓水的工艺 参数进一步优化,探究各个参数之间的相互作用关 系及最优工艺参数,以满足 RO 浓水排放标准,并为 UV/O₃ 催化氧化工艺在 RO 浓水处理的实际应用提 供一定的理论基础和技术支持。

1 材料与方法

1.1 试验水样

试验用水取自上海某化工厂生产废水原处理工 艺的二级 RO 浓水,水样颜色呈淡黄色,无刺激性气 味。具体水质指标如表1所示。

表 1 水样	主要指标
Tab. 1 Main Indice	s of Water Samples
指标	数值
pH 值	7.4~8.6
$\text{COD}_{Cr} / (\text{mg} \cdot \text{L}^{-1})$	137. 2~160. 4
氨氮/(mg·L ⁻¹)	2.1~3.0
总磷/(mg•L ⁻¹)	0.7~1.3
浑浊度/NTU	19~23
$UV_{254}/(cm^{-1})$	1.408 0~1.416 0

1.2 试剂及仪器

KI、NaOH、H₂SO₄及 NaCl 等试剂均为分析纯, 购自国药集团化学试剂有限公司;O₃催化剂(主要 由 Ca₃Al₂O₆和 SiO₂组成),购自亿创环保科技有限 公司。

ZCA-20型臭氧发生器,广东中辰臭氧设备有限 公司;PHS-3C型pH计,上海理达仪器有限公司;紫 外线杀菌消毒灯[功率(P)=20W],上海柏蕴实业 有限公司;756S紫外可见分光光度仪;5B-3B型多 参数水质测定仪及5B-1智能多参数消解仪,兰州连 华环保科技有限公司。

1.3 试验装置

UV/O3 催化氧化工艺处理高盐 RO 浓水的试验 装置如图 1 所示。

1.4 试验方法

试验前期分别采用单独 O₃ 及 UV/O₃ 催化氧化 对 RO 浓水进行处理对比,在相同反应条件下,相较 于单独 O₃ 处理,UV/O₃ 催化氧化对其 COD_{cr}、UV₂₅₄ 去除率分别提高了 22.1%、25.4%,处理效果明显优 于单独 O₃ 处理,所以本研究针对 UV/O₃ 催化氧化 RO 浓水进行进一步研究。

通过前期的单因素法试验发现,在 UV 光照温

— 140 —

Tab. 3

Vol. 44, No. 2, 2025

February 25th, 2025



图 1 UV/O3 催化氧化反应装置

Fig. 1 UV/O3 Catalytic Oxidation Reacter

度、 O_3 催化剂量、反应时间、温度、初始 pH 和 O_3 投 加量 6 个影响因素中,温度、初始 pH 和 O_3 投加量 对 COD_{Cr} 、 UV_{254} 去除率影响更大,所以本文选取这 3 个因素进行 3 因素 3 水平的 BBD 响应面优化试验, 进一步优化工艺参数,并对结果进行试验验证。其 中温度为由加热棒加热至规定数值的试验水样温 度,初始 pH 是由向水样中加入酸或者碱溶液,通过 pH 计实时监测 pH,直至调到目标的 pH。通过前期 单因素法试验得出当 O_3 催化剂为 20 mg/L,UV 光 照强度为 50 μ W/cm²,反应时间为 60 min 时,COD_{Cr} 去除率、UV₂₅₄ 去除率较高,所以本文在此条件基础 上进行响应面优化试验。BBD 响应面优化试验采 用 Design-Expert 13 软件进行试验数据处理与分析。

2 试验结果与讨论

2.1 BBD 响应面优化试验设计

根据 BBD 响应面试验设计原理,利用软件 Design-Expert 13 设计3 因素3 水平17 个试验点(包 含5组重复试验)的响应面试验方案,试验的因素 及水平如表2 所示。按表3 中试验号进行相对应试 验,测定 RO 浓水 COD_{Cr} 去除率、UV₂₅₄ 去除率。各 试验点结果如表3 所示。

表 2 BBD 试验设计的因素与水平 Tab. 2 Factors and Levels of BBD Experiment Design

			1 0
水平	温度/℃	初始 pH 值	0 ₃ 投加量/(g·h ⁻¹)
-1	16	8	10
0	22	10	15
1	28	12	20

试验号	温度	初始 pH	03	COD _{Cr}	UV ₂₅₄
			12川里	去陈华	去际华
1	0	0	0	61.99%	73.18%
2	-1	1	0	45.48%	50.15%
3	1	1	0	55.33%	63.45%
4	0	1	1	55.50%	67.56%
5	-1	-1	0	40.10%	45.21%
6	1	0	1	50.98%	58.23%
7	-1	0	-1	46.75%	49.26%
8	0	0	0	61.46%	72.12%
9	1	-1	0	47.59%	54. 52%
10	0	0	0	61.83%	71.25%
11	1	0	-1	54.52%	60.13%
12	0	1	-1	58.14%	64.98%
13	-1	0	1	49.39%	54.15%
14	0	0	0	61.30%	72.68%
15	0	-1	1	51.30%	58.32%
16	0	-1	-1	50. 58%	55.66%
17	0	0	0	62.38%	73.21%

表 3 BBD 试验设计及结果 Design and Results of BBD Experiment

2.2 BBD 响应面模型的建立及方差分析

2.2.1 COD_G 去除率 BBD 模型的建立及方差分析

将表 3 中 17 组 COD_{cr} 去除率试验结果经软件 Design-Expert 13 多元回归拟合后得到二元回归方 程及二次多项回归模型。二元回归方程如式(1), 代表温度、初始 pH 和 O₃ 投加量对 COD_{cr} 去除率的 综合影响。

$$Y_{1} = 61.99 + 3.34X_{1} + 3.11X_{2} - 0.3525X_{3} + 0.95X_{1}X_{2} - 1.55X_{1}X_{3} - 0.84X_{2}X_{3} - 9.17X_{1}^{2} - 5.70X_{2}^{2} - 2.41X_{3}^{2}$$
(1)

其中:*X*1----温度,℃;

X₂——初始 pH;

*X*₃——O₃ 投加量,g/h; *Y*——COD _ 丰险率

$$I_1$$
——COD_{Cr} 云际伞。

COD_{cr} 去除率 BBD 模型的方差分析表如表 4 所示。

对 BBD 模型进行分析时,模型及各项的显著程度由 P 值作为考量,P < 0.001、 $0.001 \le P < 0.05$ 和 $P \ge 0.05$ 分别代表着非常显著、显著和不显著;回归决定系数(R_2) 越接近于 1,代表模型的准确度

— 141 —





越高;失拟值要求不显著,即失拟值需大于 0. $05^{[7]}$ 。除此之外, |修正决定系数(Adjusted R_2^2)-预测系数 (Predicted R_2^2) | ≤ 0.2 , 说明建立模型的拟合度较 高^[8];精密度代表着信噪比, 若大于 4, 则说明该模 型可信度较高, 所受干扰较小^[9]。

由表 4 可知, COD_{cr} 去除率 BBD 模型的 F = 56. 19, P 值 < 0. 000 1 < 0. 01, 表明该回归模型极显 著,利用该模型预测 COD_{cr} 去除率是可靠的。相关 系数 R_2 为 0. 986 3, 大于 0. 75, 意味着该模型能够 较好地解释 98. 63%的试验结果, 可信度比较高, 误 差较小。除此之外, Adjusted R_2^2 为 0. 968 8, Predicted R_2^2 为 0. 818 7, 两者的差值为 0. 150 1, 在 0. 2 以内, 表明 COD_{cr} 去除率实际值与预测值相差 很小, 符合程度较好, 与图 2 呈现的结果较为一致,

表 4 BBD 模型试验结果的方差分析 A Variance Analysis of BBD Model Experiment Resul

	Tab. 4	Variance	Analysis of BB	D Model Experiment Res	ults	
来源	平方和	自由度	均方	显著性差异水平(F)值	检验水平(P)值	显著性
模型	740. 94	9	82.33	56. 19	<0.000 1	显著
温度	89.11	1	89.11	60. 82	0.000 1	显著
初始 pH	77.38	1	77.38	52. 81	0.000 2	显著
O3 投加量	0.994 1	1	0.994 1	0. 678 5	0.437 3	不显著
温度、初始 pH	1.39	1	1.39	0. 9504	0.362 1	不显著
温度、03投加量	9.55	1	9.55	6. 52	0.037 9	显著
初始 pH、O3 投加量	2. 82	1	2.82	1.93	0.2077	不显著
温度的平方	353.94	1	353.94	241.58	<0.000 1	显著
初始 pH 的平方	136.73	1	136.73	93. 32	<0.000 1	显著
03 投加量的平方	24. 53	1	24.53	16. 74	0.004 6	显著
残差	10.26	7	1.47	-	-	-
失拟	8.32	3	2.77	5.73	0.062 4	不显著
纯误差	1.93	4	0.4837	-	-	-
总误差	751.20	16	-	-	-	-
R_2	0.986 3	-	-	-	-	-
Adjusted R_2^2	0.968 8	-	-	-	-	-
Predicted R_2^2	0.8187	-	-	-	-	-
精密度	22. 323 8	-	-	-	-	_

大多数点靠近同一条直线,均能表明该模型拟合度 较高。该模型的精密度为 22.323 8,大于 4,说明该 模型能够较好地预测试验结果,所受干扰较小。综 上所述,采用该 BBD 模型来优化预测 UV/O₃ 催化 氧化处理 RO 浓水的最佳工艺参数是有效的。 除此之外,由表4可知,在模型多项式的各项因 素中,一次项中温度最显著,O₃ 投加量最不显著,交 互项中温度、O₃ 投加量较显著,温度、初始 pH 与初 始 pH、O₃ 投加量不显著。由此可以看出各因素对 COD_{Cr} 去除率的影响程度顺序为:温度>初始 pH>O₃

— 142 —

投加量,并且温度与 O₃ 投加量的交互作用也比较 明显。各因素影响程度大小也可以通过 3 个独立因 素的扰动图来证实,如图 3 所示。



图3 3种独立参数扰动图

Fig. 3Disturbance Diagram of Three Independent Parameters2. 2. 2UVUV254去除率 BBD 模型的建立及方差分析

将表 3 中 17 组中 UV₂₅₄ 去除率试验结果经软件 Design-Expert 13 多元回归拟合后得到二元回归 方程及二次多项回归模型。二元回归方程如式 (2),代表温度、初始 pH 和 O₃ 投加量对 UV₂₅₄ 去除 率的综合影响。

$$Y_{2} = 72.49 + 4.69X_{1} + 4.05X_{2} + 1.03X_{3} + 0.9975X_{1}X_{2} - 1.70X_{1}X_{3} - 0.02X_{2}X_{3} - 12.67X_{1}^{2} - 6.48X_{2}^{2} - 4.37X_{3}^{2}$$
(2)

图 4 UV₂₅₄ 去除率实际值与预测值对应关系
 Fig. 4 Corresponding Relationship between Actual and Predicted Values of UV₂₅₄ Removal Rate

UV24 去除率 BBD 模型的方差分析表如表 5 所示。

表5 BBD 模型试验结果的方差分析 b 5 Variance Analysis of BBD Model Experiment Recu

	1ab. 5 V	ariance Analysi	is of BBD Model Ex	speriment Results		
来源	平方和	自由度	均方	<i>F</i> 值	<i>P</i> 值	显著性
模型	1 349.01	9	149. 89	78.17	<0.000 1	显著
温度	176.34	1	176.34	91.97	<0.000 1	显著
初始 pH	131.46	1	131.46	68.56	<0.000 1	显著
03 投加量	8.47	1	8.47	4.42	0.0737	不显著
温度、初始 pH	3.98	1	3.98	2.08	0. 192 8	不显著
温度、03投加量	11. 53	1	11.53	6.01	0.044 0	显著
初始 pH、O3 投加量	0.001 6	1	0.001 6	0.000 8	0.977 8	不显著
温度的平方	676.07	1	676.07	352.60	<0.000 1	显著
初始 pH 的平方	177.02	1	177.02	92.32	<0.000 1	显著
03 投加量的平方	80. 56	1	80. 56	42.01	0.000 3	显著
残差	13.42	7	1.92	-	-	-
失拟	10.72	3	3.57	5.28	0.070 8	不显著
纯误差	2.71	4	0.6763	-	-	-
总误差	1 362.44	16	-	-	-	-
R_2	0.990 1	-	-	-	-	-
Adjusted R_2^2	0.977 5	-	-	-	-	-
Predicted R_2^2	0.871 0	-	-	-	-	-
精密度	25.335 4	-	_	-	_	-

由表 5 可知, UV₂₅₄ 去除率 BBD 模型的 F = 78.17, P 值 < 0.000 1 < 0.01, 表明该回归模型极显 著,利用该模型预测 UV₂₅₄ 去除率是可靠的。 R_2 为 99.01%,大于 75%,表明可信度比较高,误差较小。 除此之外, Adjusted R_2^2 为 0.977 5, Predicted R_2^2 为 0.871 0, 两者的差值为 0.106 5, 在 0.2 以内,表明 UV₂₅₄ 去除率实际值与预测值之间偏差较小,符合程 度较好,与图 4 呈现结果较为一致,大多数点也靠近 同一条直线,均能表明该模型拟合度较高,对 UV₂₅₄ 去除率的可信度较高。该模型的精密度为 25.335 4,大于 4,说明该模型能够较好地预测试验结果,所 受干扰较小。综上所述,采用该 BBD 模型可以较好 地应用于优化 UV/O₃ 催化氧化处理 RO 浓水的最 佳工艺参数,可信度较高。

除此之外,还可以通过表 5 得出,在模型多项式 的各项因素中,一次项中温度最显著,O₃ 投加量最 不显著,交互项中温度、O₃ 投加量较显著,温度、初 始 pH 与初始 pH、O₃ 投加量不显著。由此看出各因 素对 UV₂₅₄ 去除率的影响程度顺序为:温度>初始 pH>O₃ 投加量,并且温度与 O₃ 投加量的交互作用 也比较明显。各因素影响程度大小也可以通过 3 个 独立因素的扰动图来证实,如图 5 所示。

图5 3种独立参数扰动图

3 响应面图分析

3.1 COD_{cr} 去除率 BBD 模型响应面图分析

响应面 BBD 模型可以通过保持1个因素不变, 来分析其他2个因素对 COD_{cr} 去除率的影响以及这 2个因素之间的交互作用^[10]。还可以做出三维响 应面图以及等高线图来直观地展示。在三维响应面 图中,响应面坡度越缓说明该因素对响应值的影响 就越小,反之则影响越大。同时也可通过颜色看出 响应值的大小变化,颜色越深则响应值越大,COD_{cr} 去除率也就越大。而在等高线图中,中心位置呈椭 圆形则可以说明这 2 个影响因素之间交互作用较 强,呈圆形则说明交互作用较弱^[11]。

由图 6 的三维响应面图可知,温度和初始 pH 对 COD_{cr} 去除率曲线坡度的影响都要大于 O₃ 投加 量对其影响,随着 O₃ 投加量的增加,COD_{cr} 去除率 的曲线变化趋于平缓,这说明 O₃ 投加量为 10~20 g/h 段对 UV/O₃ 催化氧化处理 RO 浓水 COD_{cr} 不是 主要影响因素;温度和初始 pH 对 COD_{cr} 去除率曲 线的影响呈先上升后下降的趋势,这说明了温度为 19~25 °C、初始 pH 值为 9~11 时 COD_{cr} 去除率具有 最优值。

从等高线可以看出,延温度轴向峰值移动的等 高线密度远大于延初始 pH、O, 投加量移动的等高 线密度,且延初始 pH 轴向峰值移动的等高线密度 要高于延 O, 投加量移动的等高线密度,这说明这 3 个因素对 COD_{cr} 去除率的影响顺序是:温度>初始 pH>O, 投加量, 这与方差分析中得到的各因素对 COD_{cr} 去除率影响顺序相一致。图 6(a) 中等高线 呈圆形,说明温度与初始 pH 之间的交互作用较弱。 而图 6(b)、图 6(c)中等高线呈明显椭圆形,可以看 出温度与 O, 投加量、初始 pH 与 O, 投加量均具有 较为显著的交互作用,而温度与 O, 投加量的等高 线图椭圆程度更高,说明这2个因素之间的交互作 用最为显著。这是因为当 RO 浓水温度达到一定程 度时,随着温度的升高,水中的 O,浓度会随之下 降,从而导致处理效果有所下降。唐志强等[12]在研 究 O₃ 微纳米气泡-高级氧化耦合工艺处理工业废 水时指出,较高的温度会影响 O, 溶解度,不利于污 染物的彻底降解。

3.2 UV₂₅₄ 去除率 BBD 模型响应面图分析

UV₂₅₄ 去除率 BBD 模型生成的响应面图和等高 线图如图 7 所示。

由图 7 的三维响应面图可知,温度、初始 pH、 O₃ 投加量和 UV₂₅₄ 去除率曲线的坡度整体要比 COD_{Cr} 去除率曲线的坡度更陡,这表明这 3 个因素 对 UV₂₅₄ 的去除率要高于对 COD_{Cr} 的去除率;其中 温度对 UV₂₅₄ 去除率曲线坡度的影响最为显著,而 初始 pH、O₃ 投加量和 UV₂₅₄ 去除率曲线的坡度相对 较为平缓,这也说明温度在 16~28 ℃ 段是 UV/O₃

图 6 COD_{cr} 去除率 BBD 模型响应面图及等高线图

Fig. 6 Response Surface and Contour Map of BBD Model for COD_{Cr} Removal Rate

图 7 UV₂₅₄ 去除率 BBD 模型响应面图及等高线图

Fig. 7 Response Surface and Contour Map of BBD Model for UV_{254} Removal Rate

— 146 —

催化氧化处理 RO 浓水中 UV₂₅₄ 的主要影响因素,这 与 COD_{cr} 去除率的主要影响因素一致。

从等高线可以看出,延各因素轴向 UV₂₅₄ 峰值 移动的等高线密度大小关系与向 COD_{Cr} 峰值移动 时的基本一致,这说明这 3 个因素对 COD_{Cr} 和 UV₂₅₄ 去除率的影响顺序均为:温度>初始 pH>O₃ 投加量, 这也与方差分析中得到的各因素对 2 个响应值去除 率影响顺序相一致。图(b)中等高线呈椭圆形,说 明温度与 O₃ 投加量之间的交互作用显著。而图 7 (a)、图 7(c)中等高线呈椭圆形的程度较小,说明温 度与初始 pH、初始 pH 与 O₃ 投加量之间的交互作 用较弱。

3.3 最佳工艺参数确定及验证

BBD 模型中的 Derringer 理想函数能够同时满 足多个响应值最优的要求。在 Design-Expert 13 的 "Optimization"栏中选择"Numerical",分别将 3 个因 素和 2 个响应值的"weights"和"importance"设置为 1 和 3,将温度、初始 pH、O₃ 投加量的目标设为"in range",将 COD_{Cr} 去除率和 UV₂₅₄ 去除率的目标设为 "maximize",这样即可通过函数运算获得 COD_{Cr} 与 UV₂₅₄ 共同的最佳工艺参数:温度为 23.245 ℃、pH 值为 10.584、O₃ 投加量为 14.047 g/h,此时 COD_{Cr} 去除率为 62.84%,UV₂₅₄ 的去除率为 73.33%。

为了验证 BBD 模型预测的最佳工艺参数的可信 度,通过试验对其预测结果进行验证。调整参数为: 温度为 23.2 ℃、初始 pH 值为 10.6、O₃ 投加量为 14 g/h。在 O₃ 催化剂质量浓度为 20 mg/L,UV 光照强 度为 50 µW/cm²,反应时间为 60 min 的反应条件下, 进行 5 次平行试验并取平均值,结果如表 6 所示。

Tab. 6 Para	liel Experiments of Optimal	Process Parameters
项目	COD _{Cr} 去除率	UV254 去除率
试验1	62. 83%	73. 29%
试验 2	63. 51%	72.83%
试验 3	62.99%	72.74%
试验 4	63.47%	73. 31%
试验 5	63. 55%	72.88%
平均值	63.27%	73.01%

表 6 最佳工艺参数平行试验 Tab. 6 Parallel Experiments of Optimal Process Parameters

由表 6 可知, COD_{cr} 去除率与预测值相差 0.43%, UV₂₅₄ 去除率与预测值相差 0.32%, 再次证 明了响应面 BBD 模型预测的准确性与最佳工艺参 数的可靠性。与单因素试验法得到的最佳工艺参数 下的处理效果相比,响应面优化后 COD_{Cr}、UV₂₅₄ 去 除率分别提高了 2.15%、1.6%,再次证明了 BBD 响 应面模型预测是精准可靠的。

4 结论

本研究通过 BBD 响应面法来优化 UV/O₃ 催化 氧化处理 RO 浓水的工艺参数,在单因素试验法的 基础上进一步考察温度、初始 pH 以及 O₃ 投加量对 RO 浓水处理效果的影响以及各因素之间的交互作 用,并通过优化得到最佳工艺参数。研究结论如下。

(1)各因素对 COD_{Cr} 去除率和 UV₂₅₄ 去除率的 影响顺序均为:温度>初始 pH>O₃ 投加量。

(2)对于 COD_{cr} 去除率,各因素两两之间交互 作用的显著强弱顺序为:温度与 O_3 投加量>初始 pH 与 O_3 投加量>温度与初始 pH。而对于 UV_{254} 去 除率,各因素两两之间交互作用的显著强弱顺序为: 温度与 O_3 投加量>温度与初始 pH>初始 pH 与 O_3 投加量。

(3)根据 BBD 响应面模型模拟计算,得出在 O₃ 催化剂质量浓度为 20 mg/L,UV 光照强度为 50 µW/cm²,反应时间为 60 min 的反应条件下,可同时 满足 COD_{cr} 去除率、UV₂₅₄ 去除率最大化的最佳工 艺参数为:温度为 23.2 ℃、初始 pH 值为 10.6、O₃ 投加量为 14 g/h,在此条件下 RO 浓水 COD_{cr} 去除 率为 63.27%,UV₂₅₄ 去除率为 73.01%。对此进行 5 组验证性试验,结果与预测结果误差很小,说明采用 BBD 响应面模型优化 UV/O₃ 催化氧化处理 RO 浓 水的工艺参数是可靠的,同时也得出 UV/O₃ 催化氧 化对 RO 浓水具有较好的处理效果。本研究为 UV/ O₃ 催化氧化法在今后 RO 浓水处理的实际应用提 供了技术参考和理论支撑。

参考文献

1]	刘军,陈勇强,刘主根,等.海水淡化反渗透膜生物污堵防
	控及早期监测防控研究进展[J/OL]. 工业水处理, 1-17
	(2024-04-16)[2024-04-24]. https://doi.org/10.19965/j.
	enki. iwt. 2023–1252.
	LIU J, CHEN Y Q, LIU Z G, et al. Research progress on
	biological fouling prevention and early monitoring of seawater
	desalination reverse osmosis membranes [$J\!/OL$]. Industrial
	Water Treatment, $1 - 17(2024 - 04 - 16) [2024 - 04 - 24]$.
	https://doi.org/10.19965/j.cnki.iwt.2023-1252.
	(下转第165页)

— 147 —

[15] 刘华超,梁风超,徐薇,等. 基于 Infoworks ICM 的城市排水 (雨水)系统排水能力及内涝风险评估[J].城市道桥与防 洪,2021,20(12):71-74.
LIUHC,LIANGFC,XUW, et al. Evaluation on drainage capacity and waterlogging risk of urban drainage (rainwater)

system based on Infoworks ICM [J]. Urban Roads Bridges &

(上接第147页)

- [2] WANG K X, WEI T T, LI Y N, et al. Flocculation-toadsorption transition of novel salt-responsive polyelectrolyte for recycling of highly polluted saline textile effluents [J]. Chemical Engineering Journal, 2021, 43: 127410. DOI: 10.1016/j.cej. 2020.127410.
- [3] 刘琪, 雷培树, 余琴芳, 等. 工业废水难降解有机物深度处理技术与设计综述[J]. 净水技术, 2024, 43(4): 34-45.
 LIU Q, LEI P S, YU Q F, et al. Review on advanced treatment technology and design for refractory organic compounds in Industrial wastewater[J]. Water Purification Technology, 2024, 43(4): 34-45.
- [4] MALIK S N, GHOSH P C, VAIDYA A N, et al. Hybrid ozonation process for industrial wastewater treatment: Principles and applications: A review [J]. Journal of Water Process Engineering, 2020, 35: 101193. DOI: 10.1016/j. jwpe. 2020.101193.
- [5] 张艺,彭蕾,李丽,等.响应面法优化油菜籽荚填料吸附柱 对水溶液中铜离子的处理条件[J].净水技术,2023,42
 (9):132-141.

ZHANG Y, PENG L, LI L, et al. Optimization of treatment conditions for copper Ions in aqueous solution by rapeseed pod filler adsorption column using response surface methodology[J]. Water Purification Technology, 2023, 42(9): 132-141.

 [6] 毕艳艳,姜佳峰,孙绍明,等. Box-Behnken Design 响应面法 优化银杏叶提取物醇提水沉工艺[J].中国药业,2024,33
 (7):59-64.

> BI Y Y, JIANG J F, SUN S M, et al. Optimization of ginkgo biloba leaf extract alcohol extraction and water precipitation process using Box-Behnken Design response surface methodology [J]. China Pharmaceuticals, 2024, 33(7): 59–64.

[7] 段越, 罗学刚. 制药废水的响应面法优化 O₃/Fe-C 微电解预 处理工艺[J]. 净水技术, 2023, 42(2): 109-116. DUAN Y, LUO X G. Optimization of O₃/Fe-C microelectrolysis Flood Control, 2021, 20(12): 71-74.

 BOTTURI A, OZBAYRAM E G, TONDERA K. Combined sewer overflows: A critical review on best practice and innovative solutions to mitigate impacts on environment and human health
 [J]. Critical Reviews in Environmental Science and Technology, 2021, 51(15): 1585-1618.

pretreatment process for pharmaceutical wastewater using response surface methodology[J]. Water Purification Technology, 2023, 42(2): 109–116.

- [8] 郑雪婷,叶露.响应面法优化微电解工艺处理 PNP 废水
 [J].建筑与预算,2020(6):45-50.
 ZHENG X T, YE L. Optimization of microelectrolysis process for PNP wastewater treatment using response surface methodology
 [J]. Construction and Budget, 2020(6):45-50.
 [9] 彭灿,丁宁,周静,等.响应面法优化 Fenton 工艺处理反渗
- [9] 彭灿, JJ, 周靜, 等. 响应面法优化 Fenton 工之处建汉德 透浓缩液[J]. 应用化工, 2018, 47(5): 966-969, 973. PENG C, DING N, ZHOU J, et al. Optimization of Fenton process for concentrated landfill leachate of reverse omsosis by response surface methodology[J]. Applied Chemical Industry, 2018, 47(5): 966-969, 973.
- [10] 刘雪敏.响应面法优化荷叶中生物碱提取的研究[D].武汉:武汉工程大学,2019.
 LIUX M. Optimization of alkaloid extraction from lotus leaves using response surface methodology [D]. Wuhan: Wuhan Institute of Technology, 2019.
- [11] 李莉,张智,张赛,等. 基于响应面法优化 MAP 法处理垃圾 渗滤液工艺的研究[J].环境工程学报,2010,4(6):1289-1295.

LI L, ZHANG Z, ZHANG S, et al. Study on technological parameters of the treatment of landfill leachate by MAP method using response surface methodology [J]. Chinese Journal of Environmental Engineering, 2010, 4(6): 1289–1295.

[12] 唐志强,张全党,郑瑛玮,等. 臭氧微纳米气泡-高级氧化耦 合工艺深度处理工业废水[J]. 水处理技术,2024,50(5): 130-135.
TANG Z Q, ZHANG Q D, ZHENG Y W, et al. Advanced treatment of industrial wastewater using ozone micro nano bubble advanced oxidation coupling process[J]. Technology of Water

Treatment, 2024, 50(5): 130-135.