第Ⅱ部門

二つのマイクロバブル発生方式による貯水池の深層曝気実験

伸尸大子上子部	子	生.	貝	О大Л	厼	《准十
神戸大学工学部	フェロ	그 ㅡ 슻	⋛員	道奥	ŗ	康治
神戸大学大学院	学	生	員	青木	こ	千夏
神戸大学大学院	学	生	員	小材	k	憂三
滋賀県立大学	非	会	員	南川		久人

1. はじめに

貯水池においては受熱期に有機物の分解にとも なう酸素消費が進み,成層化により表層との水質 交換が抑制され深水層が貧酸素化する.そのため に,底泥から鉄・マンガン等の重金属塩類が溶出 し,取水障害などの水質トラブルを引き起こす. 本研究では,2種類のマイクロバブル方式を用い て深層曝気を実施し,深水層の酸素回復と重金属 塩類溶出の抑制などの水質改善効果を検証した.

2. 水質浄化システム (図-1)

試験Iは水中ポンプとエアレータが一体となっ たエアレータユニットで、高濃度酸素を底層まで 送りポンプで汲み上げた底層水にその場で溶解させ, マイクロバブルを深水層に供給する. 試験Ⅱは水中ポ ンプで底層水を水面近くまで汲み上げて表層付近の管 内で酸素を圧入・溶解させ、底層に還元する曝気方式 である. 溶存酸素 (DO) の目標濃度の上下限値をそれ ぞれ 10mg/L, 5mg/L と設定し, 深水層の DO 濃度に応 じて曝気装置を稼働/停止を繰り返す間欠運転を試験 Ⅰ, 試験Ⅱで各3回ずつ実施した. 試験Ⅰでは期間③ の前に送気量を調整して気泡径が小さくなるように設 定し、試験Ⅱでは期間⑤前にエアレータ直後の管拡幅 部を改良して(写真-1),気泡を小さくして 曝気効率の向上を図った.送気量は期間④ においてのみ 0.4m³/h であり, その他の期 180

間においては 0.6m³/h であった.

3. 水温,溶存酸素濃度(DO)

水温の経時変化を図-2に示す. 観測を開 始した 2007 年の 5 月中旬にはすでに EL.172m 付近に躍層が形成されており, 11 月末に自然対流によって消失した. 曝気装 置稼働期間(図中の色塗り部)で躍層以深 の水温が上昇傾向にある. 特に試験 I, 試



図-1 曝気試験装置



写真-1 試験Ⅱ 改良部



Natsuko OKAWA, Kohji MICHIOKU, Chinatsu AOKI, Yuzo KOBAYASHI, Hisato MINAGAWA

験Ⅱそれぞれの装置調整前である期間①, ②, ④ では, 曝気による深水層内の水温の一様化と上昇 が認められるが,水温躍層は維持され取水口位置 に深層水が到達することはない. 溶存酸素濃度の 経時変化を図-3に示す. 曝気開始前の5月におい ては深水層が貧酸素状態になっていた.5月30日 に曝気を開始して速やかに DO は回復したが、曝 気装置の設置水深であるEL.156m以深では無酸素 水塊が存在していた.8月から9月にかけての表 層では水温躍層が形成されている深度よりも少し 下まで過飽和状態に至った. 曝気装置稼動期間では, EL.156m~EL.169m の範囲で DO の回復が顕著である. およそEL.169m以浅の表層では植物プランクトンの炭酸 同化作用により酸素生産が行われている. 期間③は他の 期間に比べて曝気装置の稼動期間が長い. そのため、期 間③の後半において DO が飽和濃度近くにまで増加して 溶解効率が低下し、DO の回復速度は他の期間に比べる とやや低い. 試験 I では EL.156m~EL.169m の範囲の DO 回復がほぼ一様であったのに比べ,試験Ⅱの期間④,⑤, ⑥ではEL.163m付近を境に中層と下層で回復速度が異な

り,バブル吐出口近傍の EL.159m を 中心に DO の回復が顕著である. 試 験Ⅱは下層で局所的に高い酸素溶解 率が特徴である.

4. 成層安定度と散逸率

EL.156m~EL.169m の層を対象に 酸素収支を算出した.力学的な水温 成層安定度と曝気対象範囲外への

DOの散逸率の経時変化を図-4 に示す. 試験装置や送 気量に違いがあるため明確ではないが,成層安定度が 低い期間で散逸率が高く,成層安定度が高い期間で散 逸率が低い傾向が見られる. 唯一,曝気条件が同じで ある期間⑤,期間⑥を比較すると,成層安定度が減少 し続けているのに対し,散逸率は期間⑤の方が低く, 曝気効率が高い. 水温成層の力学的安定性が高いと,





図-5 全マンガン T-Mn の挙動



写真-2 実験終了時における水中ポンプの様子

深水層からの気泡の浮上, 散逸を阻み, 酸素溶解率が上がる結果となることが顕著である.

Mn(mg/m³)

1800

1600 1400

1200 1000

5. まとめ

各層で検出された全マンガン T-Mn の挙動を図-5 に示す.曝気によって溶存態マンガンの不溶化・沈殿が 促進され濃度が減少している傾向が見られる.写真-2 のように曝気終了後,水中ポンプには水中の鉄・マン ガンなどの酸化物が付着している様子がわかる.実験I,IIとも水温成層を大きく破壊することなく貧酸素 化した深水層に同程度の酸素回復をもたらすこと,溶存態金属の酸化と濃度低減効果などが確認された,