

例 新堀川の青潮1

(2008年7月20日)新堀田橋

底層から泡と共に湧く青潮 下流にスカムと流れる青潮

例 新堀川の青潮2

(2014年)新堀川上流

2014年10月26日 2014年8月17日

新堀川上流は1年間いつも青潮状態の箇所がある。

注 青潮(苔潮)とは

- 汽水域は潮汐で海水が流入しSO₄²⁻も流入。
- 春先、水温が上がると溶存酸素(DO)が低下、嫌気性が進む。
- 嫌気性バクテリアによりSO₄²⁻の酸素も消費される。

$$SO_4^{2-} \rightarrow SO_3^{2-} \rightarrow S_4O_6^{2-} \rightarrow S_2O_3^{2-} \rightarrow S^{2-} \rightarrow S^0$$

(イオウ粒子) (青潮)

もちろん自然環境の中であり、還元性イオウ化合物となる。
場合により硫化水素発生し臭気も生じる。

硫酸還元反応による富栄養水の脱色除去と脱色：藤田誠、田中原勇、用水と排水、Vol. 43 No. 12(2001)

東京湾奥部における底層溶存酸素濃度の時間変化(2003-2005年)：山崎理、海洋情報技術、Vol. 24, 2006

例 新堀川青潮発生時のNO₃変化

2006年度新堀川

青潮発生時にNO₃などが急に低減。脱窒の様相。
新堀川水環境変化が宮の渡し、堀川下流域へ影響している。

注 青潮時の2種類の脱窒作用

- NO₃、NO₂が青潮のとき脱窒されるわけ。

$$NO_3^- \rightarrow NO_2^- \rightarrow NO \rightarrow N_2O \rightarrow N_2 \uparrow$$

(嫌気性バクテリアに酸素をとられる)

$$2NO_2^- + S^{2-} \rightarrow SO_4^{2-} + N_2 \uparrow$$

$$10NO_2^- + 2S_4O_6^{2-} \rightarrow 8SO_4^{2-} + 5N_2 \uparrow$$

$$2NO_3^- + 6SO_3^{2-} \rightarrow 6SO_4^{2-} + N_2 \uparrow$$

(還元性硫黄化合物+硫黄還元細菌)

硫酸還元反応による富栄養水の脱色除去と脱色：藤田誠、田中原勇、用水と排水、Vol. 43 No. 12(2001)

新堀川の窒素化合物測定のため

- 以上の結果、新堀川では青潮発生時には脱窒などが起こりNO₃濃度が大きく数値を変えることから、もう少し詳しく調べる必要がある。
- また新堀川上流には、常時青潮状態の箇所があり冬季でも臭気が漂う。
- 1年間継続測定しないと新堀川の状況ははっきりしない。
- そのため下記の窒素化合物の測定を行った。
- NH₄、NO₂、NO₃、NO₂-N+NO₃-Nなどを中心に測定。
- 水温、溶存酸素(DO)、水素イオン濃度(pH)

新堀川の水温変化(2014年)

水温は2006年、2010年の平均

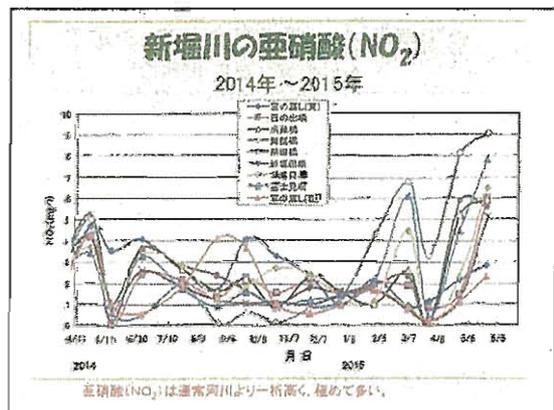
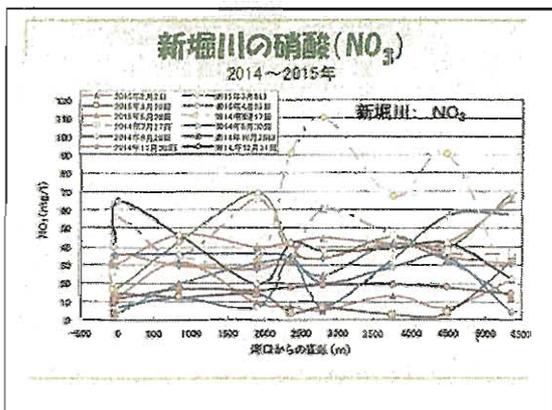
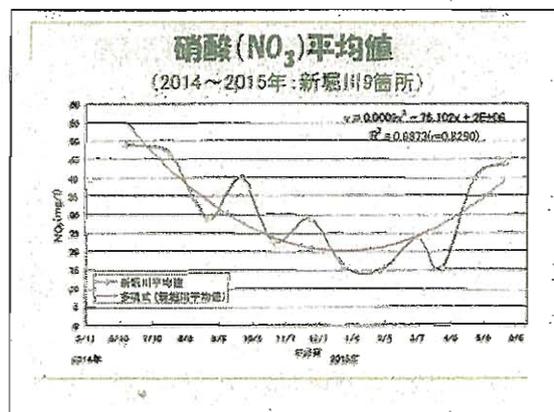
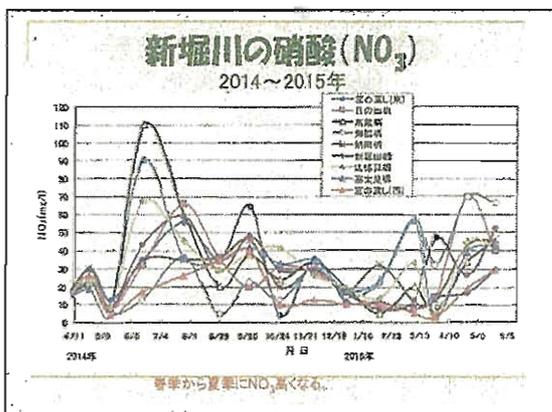
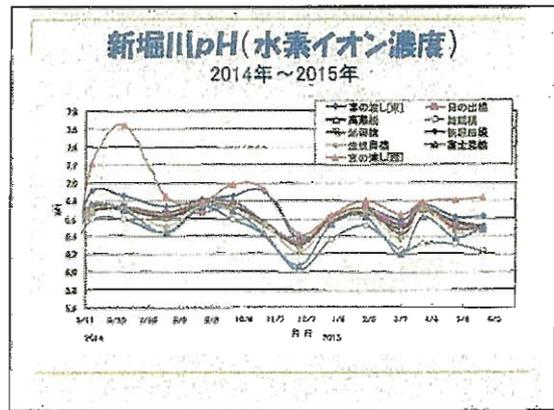
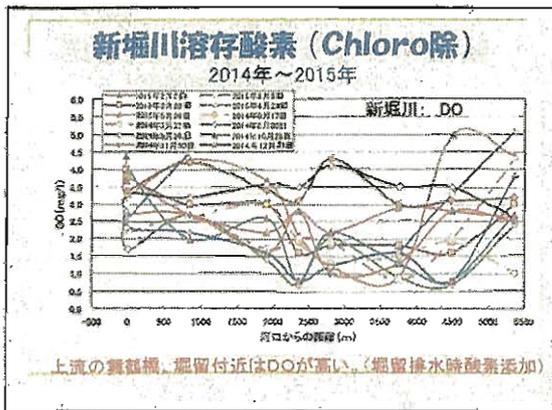
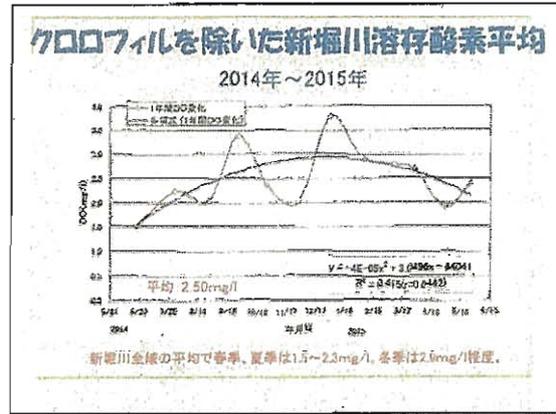
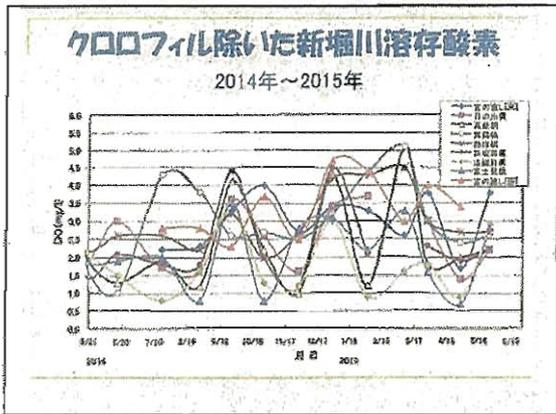
10℃~30℃で推移。冬季でも10℃以下にならない。市内の池は冬季6℃まで下がる。

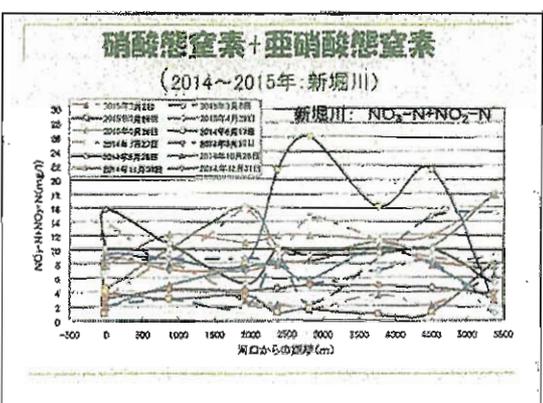
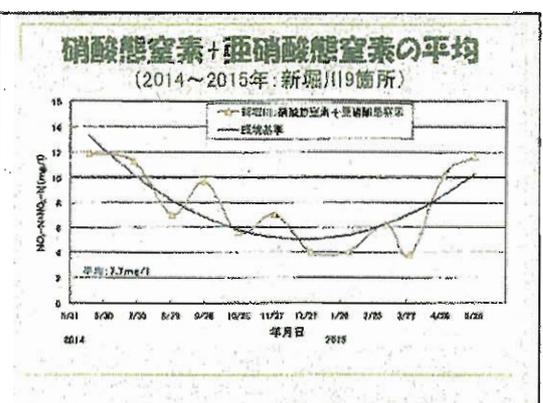
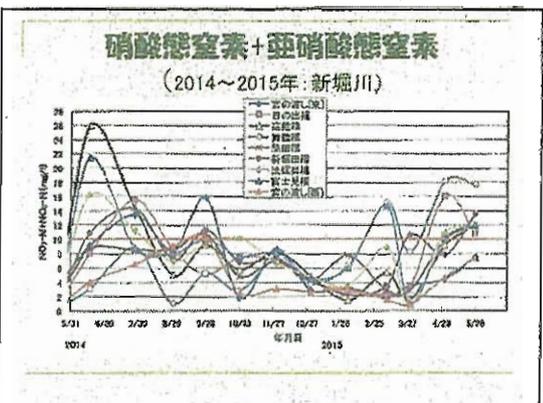
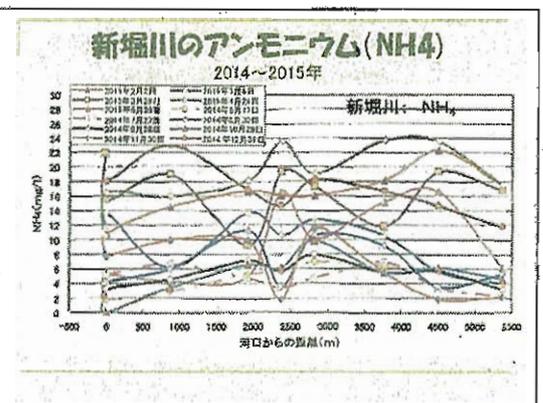
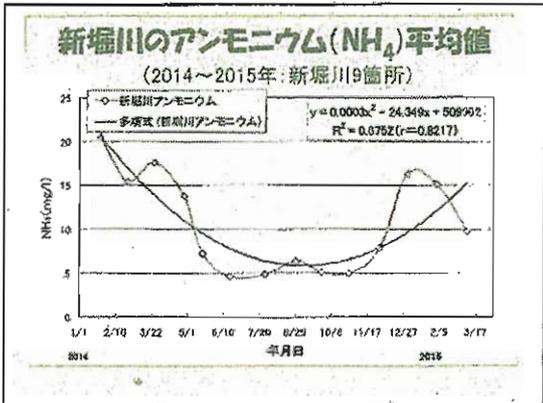
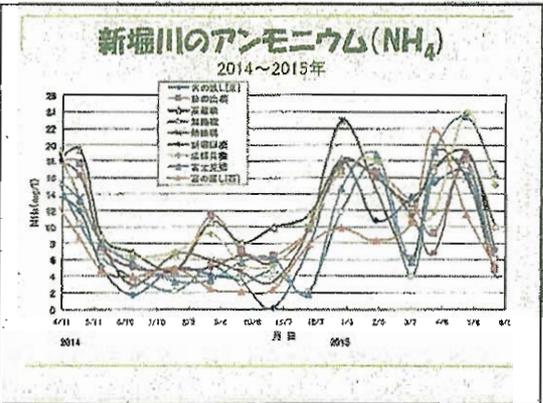
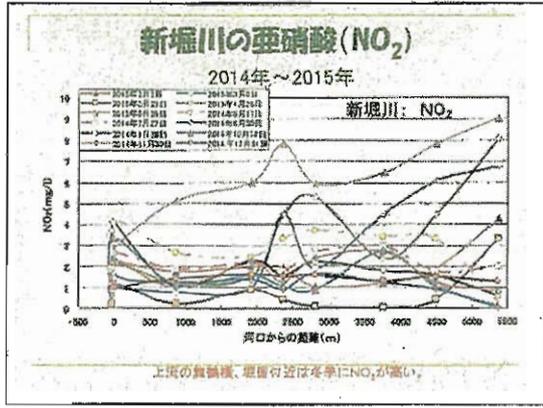
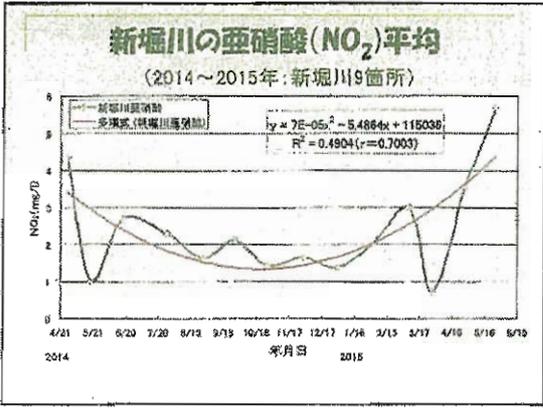
新堀川の溶存酸素(DO)

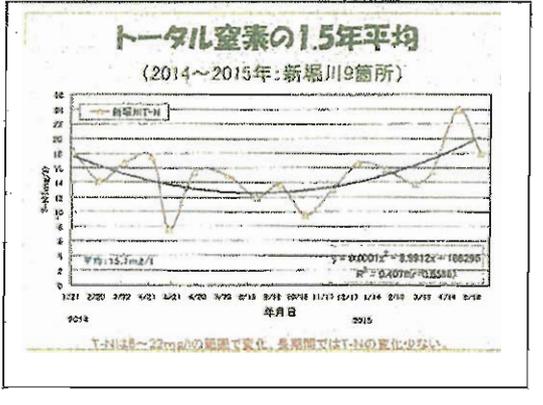
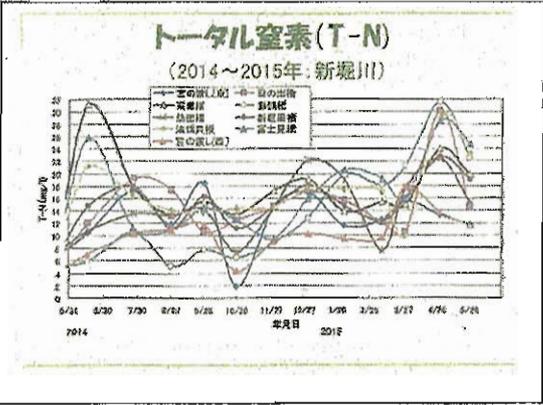
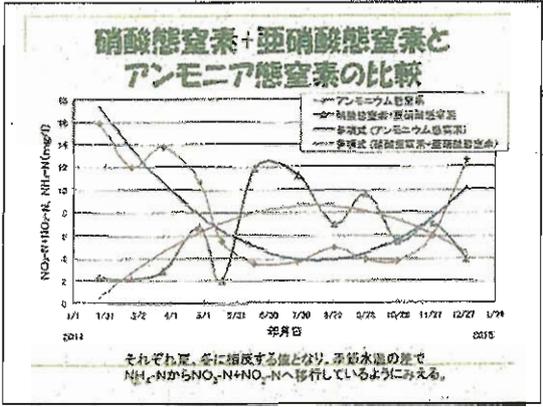
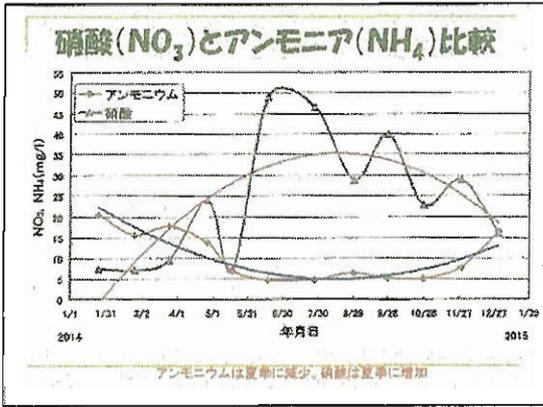
2014年~2015年

平均: 3.13mg/l

クロロフィル: 光合成により酸素を放出する藻類(緑藻、藍藻など)







- ### 新堀川調査のまとめ
- 冬季にNH₄が多く、夏季にNO₂、NO₃が多い。
 - これは水温の上昇とともにNO₂、NO₃が増加しNH₄は硝酸化して減少する。
 - 硝酸態窒素+亜硝酸態窒素は水温の上昇時に環境基準を2倍以上超える。回数では29/108(約27%)
 - トータル窒素(T-N)でみると年間を通して大きな変化は見られない。
 - NH₄⇔NO₂⇔NO₃のように変化しているのではないかと推察。
 - 【同化型硝酸還元】
 - 新堀川では自然発生の青潮時に脱窒し【異化型硝酸還元】、少しT-窒素が低減。

新堀川の硝酸化合物の問題点

- NO₃からNH₄へ還元されている可能性があり、夏季は硝酸(NO₃)、冬季はアンモニウム(NH₄)に移行しているのではないかと推察。
- T-窒素が減らないばかりが蓄積される。

参考文献
「微生物の新規窒素代謝系の発現」 河野弘文 他、2008~2011年(独立行政法人科学技術振興機構)

- NO₃、NO₂から一部がN₂O(亜酸化窒素)に還元され大気へ放出されている可能性。

参考文献
「新堀川での亜酸化窒素の生成量の評価について」 伊藤和男、山守英樹、小島節子、1993年 名古屋環境科学研究所報
「多摩川における亜酸化窒素生成細菌の生態と窒素動態における役割の解明」 多摩川研究会、2011年

- ### 終わりに(新堀川の環境改善)
- 自然発生的な脱窒にて若干窒素は減少するがその後もとの状況に戻る。
 - 新堀川には植物がほとんど見られないから硝酸などの吸収はほとんどない。
 - 水生植物による硝酸吸収と脱窒作用による硝酸低減化が効果的。