

パルス放電照射による液中生成種のレート方程式解析(2)

その他（別言語等） のタイトル	Rate-equation analysis of reactive species in pulsed-discharge plasma treated water (2)
著者	?橋 一弘, 川口 悟, 佐藤 孝紀, 川口 秀樹, TIMOSHKIN Igor, GIVEN Martin, MACGREGOR Scott
雑誌名	第78回応用物理学会秋季学術講演会 講演予稿集
巻	8p
号	402
ページ	11-11
発行年	2017-09
URL	http://hdl.handle.net/10258/00010033

パルス放電照射による液中生成種のレート方程式解析 (2)

Rate-equation analysis of reactive species in pulsed-discharge plasma treated water (2)

室蘭工大¹, 学振特別研究員², ストラスクライド大³ ○高橋 一弘¹, 川口 悟^{1,2},

佐藤 孝紀¹, 川口 秀樹¹, Igor Timoshkin³, Martin Given³, Scott MacGregor³

Muroran I. T.¹, JSPS Research Fellow², Univ. of Strathclyde³, ○K. Takahashi¹, S. Kawaguchi^{1,2},

K. Satoh¹, H. Kawaguchi¹, I. Timoshkin³, M. Given³, and S. MacGregor³

E-mail: ktakahashi@mmm.muroran-it.ac.jp

1. はじめに

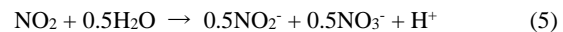
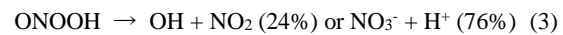
放電プラズマで処理された水には、 H_2O_2 、 NO_2^- などの ROS/RNS (Reactive Oxygen Species/Reactive Nitrogen Species, 活性酸素種/活性窒素種) が溶存しており、これらは殺菌や植物の成長促進に有用である^[1]。しかし、それらに寄与する ROS/RNS は用途により異なり、プラズマ処理水の利用においては、ROS/RNS の生成を制御、すなわち、用途に応じて必要な ROS/RNS を選択的に生成する必要がある。本研究では、プラズマ処理水中の ROS/RNS 生成過程の解明を目的とする。

これまで著者らは、酸解離平衡および化学反応に基づくレート方程式を用いて N_2 ガス雰囲気中で水上パルス放電を発生させたときに生成される水中の H_2O_2 、 NO_2^- 、 HNO_2 および NO_3^- の濃度を計算し、計算値が実測値とおおむね一致することを報告した^[2]。しかし、 H_2O_2 と HNO_2 の反応によって生成される ONOOH は、直ちに NO_3^- に転化されるものとしていた。 ONOOH は、殺菌に寄与する種の前駆体であり^[1]、その生成量の推定は重要である。ここでは、Anderson *et al.* の報告^[3]に基づき、 ONOOH の分解過程および速度定数を考慮したモデルで各物質の濃度を計算し、実測値と比較した結果について報告する。

2. 計算方法および条件

放電照射に伴い H_2O_2 、 NO_2^- および NO_3^- が生成されるものとし、単位時間当たりの生成量は、放電領域に比例するものとする。なお、放電照射に伴うイオンの溶解により、導電率が増加し、放電領域が減少するため、その変化を NO_2^- と NO_3^- の濃度の和から推定した。また、(1)式に示すように、 NO_2^- は HNO_2 と酸解離平衡下 ($\text{p}K_a = 3.3$) にあり、 HNO_2 は H_2O_2 と反応し、 ONOOH を生成する(2)式)。 ONOOH は、(3)式に示すように、 OH および

NO_2^- あるいは NO_3^- および H^+ に分解され、その速度定数は $0.13 + 0.87 \cdot [\text{H}^+] \text{ s}^{-1}$ (20°C) である^[3]。ここで、 $[\text{H}^+]$ は水素イオン濃度 $[\text{mol/L}]$ を示す。 OH および NO_2^- については、(4) および (5) 式に示すように、 H_2O_2 、 NO_2^- および NO_3^- に直ちに転化されるものとした。さらに、放電照射後のサンプリングから分析までにおいても(1)-(5)式に示す反応を考慮した。なお、 NO_2^- と HNO_2 の存在比の算出には、プラズマ処理水の pH の実測値を用いた。



以上の反応に基づくレート方程式を4次のRunge-Kutta法を用いて解析し、 H_2O_2 、 NO_2^- および NO_3^- の濃度を算出した。

3. 計算結果

Fig. 1 は、 H_2O_2 、 NO_2^- および NO_3^- の濃度の計算結果を実測値と併せて示す。計算結果は、 NO_2^- 濃度の急激な減少や NO_3^- の濃度変化を再現できており、おおむね実測値と一致することがわかる。

本研究の一部は JSPS 科研費 JP17J11124 の助成を受けて実施されたものである。

参考文献

- [1] 例えば S. Ikawa *et al.*: J. Phys. D. **49**, 425401 (2016).
- [2] 高橋 他: 第 64 回応用物理学会春季学術講演会 講演予稿集, 07-140 (2017).
- [3] C. E. Anderson *et al.*: Plasma Chem. Plasma Process. **36**, 1393 (2016).

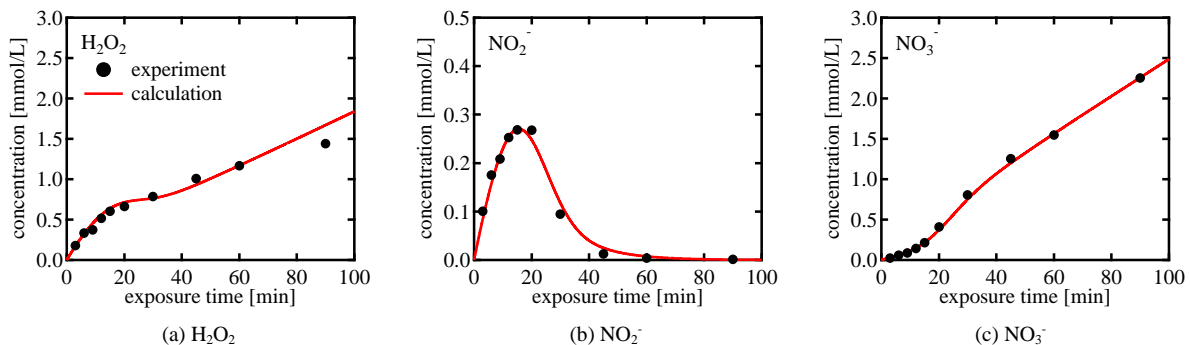


Fig. 1. H_2O_2 , NO_2^- and NO_3^- concentration variations as functions of exposure time.