船舶ビルジ水処理に向けた液中プラズマ実験装置の 開発

佐久間 一行*

Development of In-liquid plasma experimental device for bilge water treatment on vessel

Ikko Sakuma*

Abstract

To mix of surfactants to bilge could emulsify bilge water. The bilge treatment requires both regular and additional separation processes. I focus on in-liquid plasma process to the treatment for improvement of the work efficiency. The plasma forms a reaction field with oxidizability at bubbles in water by generating radicals. Therefore, I developed an in-liquid plasma experimental device for applying the treatment. In initial experiments, argon gas was used for plasma seed gas and distance between electrodes and gas flow rate were varied. Plasma emission was observed by using spectrometer. The spectroscopy revealed generation of OH radical spectrum.

1. 緒言

外国航路を運行する船舶においては、海上の労働に関 する条約(MLC2006[1])によって、船内において限られた 空間・労働力を効率よく割り当てて航行する必要から、 船舶内作業の効率化が求められている。中でも、廃油の 焼却処理には多くの労働力が割かれており、廃油の発生 を抑制する技術開発が求められている[2]. ビルジは、船 底に溜まる汚水であることから、水分中に油分が混じる



図 1 液中プラズマ発生時の気液界面の模式図

ため、廃油のように焼却処理を行うためには油水分離処 理を行う必要がある.しかしながら、ビルジ中に洗剤な どによる界面活性剤が混入することでビルジ中の油水が 乳化する可能性があり、この場合には、油水を分離する ために別途フィルタ処理が必要となるが、現在の船舶に おける国際毎事機関による取り決めにおいて、乳化した ビルジについても油水分離処理が可能な設備が搭載され ることが求められている[3].

一方,近年バラスト水の殺菌処理へのプラズマの応用 が広く研究されており、プラズマの船舶機器への応用研 究が進められている.中でも、真空機器を必要とせず低 コストに生成できる大気圧プラズマを用いた応用研究と



図 2 対向棒電極間に発生する液中プラズマ[6]

行った.



図3 液中プラズマ実験装置概略図

して、水中で生じた気泡内にプラズマを形成する液中プ ラズマ[4,5]が昨今注目されている.図1に液中プラズマ の発生方法の一つとして棒棒電極における放電の模式図 および先行研究[6]における放電の様子を示す.液中プラ ズマは、水を絶縁破壊させる水中放電とは異なり、水を 始めとする液体中に発生させた気泡の中で放電を発生さ せてプラズマを生成する.このため、ガスの雰囲気は大 気圧程度の圧力を持つため、大気圧放電と同程度の電極 間電圧で放電させることが可能となる.また、プラズマ のガス種についても気泡に使用するガスによって制御す る事ができる利点を持つ.こうした液中プラズマは水質 浄化研究などとして応用された例[7]があるが、複数種の 油分が混入した油水または乳化した油水であるビルジの 分解処理を試みた研究は行われていない.

本紀要は、液中プラズマを利用して練習船弓削丸を始 めとした船舶から生じるビルジの油分分解処理を行うた めの液中プラズマ発生装置の開発を行い、その初期放電 特性の評価を行った研究成果について報告を行う.

2. 実験装置

図3に実験装置の外観図を示す.

反応容器は、アクリル樹脂製の円筒管に左右の穴か らシリコン栓で封じつつ電極が挿入されている.円筒 管の下方からこちらもシリコン栓によって封じられて おり、シリコン栓を貫通させたガラス管(内径 6 [mm]) よりガスが挿入される構造を持つ.シリコン栓を通じ て装置内に挿入される電極には、タングステン棒(¢1 [mm], ニラコ社製)を使用しており、電極先端 0.5 [mm]を出して、それ以外の外側をセラミック管(ニラ コ社製、外径 2 [mm], 内径 1 [mm])で覆った.対向 させたタングステン電極は、電極間距離が 1 [mm]およ び 1.5 [mm]で設置した.この装置では、電極下に設置 したガラス管からガスを注入することで気泡を形成し、 そこに電圧を印加することによって放電してプラズマ が生成される.プラズマ生成電源にはバイポーラパル ス電源(玉置電子工業株式会社製,TE-HVP1010K300-NP(C),最大印加電圧 Vpp:10[kV],パルス半値幅: ~5[µs],周波数:10[kHz])を用いた.

初期放電試験は、反応容器内に純水を注入し、放電ガスには安定した放電を得るため準安定順位[8]の低い希ガスであるアルゴン(Ar)ガスを使用して、電極間距離およびガス流量を変化させて行った.

放電試験回路は,放電電極と放電時の電流を制限する 抵抗によって構成されている. 電流制限用の抵抗には 長時間の放電によっても焼損しないようにホーロー抵 抗(OHMITE 社製, L100J10KE, 10000 [Ω], 100 [W])を用いた.回路全体に印加される電圧と電極間に かかる電圧はそれぞれ高電圧プローブ(Pintek 社製 DP-22Kpro, <7.8 [kVrms]および Instek 社製 GDP-050, <2.3 [kVrms])を使用して計測し,回路を流れる 電流計測は電流センサ(URD 社製, CTL-6-P-Z, 検出抵 抗100[Ω])を使用して、オシロスコープ(RIGOL社製、 DS1054)にて波形を取得した. 放電中は, 平面凸レンズ (シグマ光機社製, SLSQ-20-30P)と光ファイバを使用 してプラズマからの発光を採光し、分光器(Avantes 社 製, AvaSpec ULS3648-USB2, 計測波長: 200-1100 [nm], 波長分解能: 0.6-0.7 [nm])を用いた発光分光計 測を行い、生成される液中プラズマの生成物の調査を

放電前の実験回路への電圧印加時の電圧電流波形を 図4に示す.波形は上から順に(a)電極間に印加されて いる電圧,(b)回路に流れる電流,(c)回路全体の電圧, (d)電極間の電圧および電流の積から求めた電力,(e)時 間軸を広げた電極間に印加される電圧を示している. これらは電極間距離が1.5[mm]のときに計測した波形 である.波形から半値幅5[µs]程度のバイポーラパルス 電圧が印加されていることがわかる.電流は若干であ るが流れているように見えるが,電力波形から電極間 の抵抗成分によるエネルギーの消費が小さいことがわ かる.

3. 実験結果

初期放電実験は、電極間距離を 1 [mm]および 1.5 [mm]としてガラス管より Ar ガスを 1.0–2.5 [L min⁻¹] の間で変化させてその放電開始電圧および放電時の発 光スペクトルを調査した.

[mm]を出して,それ以外の外側をセラミック管(ニラ 図5に放電時の放電波形,図6に放電時の電極付近 コ社製,外径2[mm], 内径1[mm])で覆った.対向 の写真を示す.図4同様に,波形は上から順に(a)電極 させたタングステン電極は,電極間距離が1[mm]およ 間に印加されている電圧,(b)回路に流れる電流,(c)回 び1.5[mm]で設置した.この装置では,電極下に設置 路全体の電圧,(d)電極間の電圧および電流の積から求 したガラス管からガスを注入することで気泡を形成し,めた電力を示している.放電時には火花放電による電



図 4 放電前の電圧電流波形

Eの急峻な落ち込みがみられ、その後振動している. これは Ar ガスが放電によって電離されることで電極 間の抵抗が急激に低下したことによるものと考えられ る.また、放電電流は、火花放電が生じた間のみ流れて おり、放電電圧の振動が収まったあとは電流がほぼ流 れていないことがわかる.また、電極間の電力は放電 直後に急峻に立ち上がるが、2[µs]程度で0となってお り、放電の瞬間のみエネルギーが消費されていると考 えられる.

図7にガス流量と放電開始電圧の関係を示す. 放電 試験は、ガス流量を 0.5-2.0 [L min⁻¹]、電極間距離を 0.5-2.0 [mm]の間で変化させ、放電時の電圧電流計測 を3回ずつ行い、その平均値および振れ幅をプロット した. ただし, 電極間距離 1 [mm]かつガス流量 1 [L min⁻¹では放電が一回しか生じず、また、プロットのな い条件では放電が生じず、計測が行えなかった、これ は、電極間距離が近すぎる場合、気泡の表面張力によ って、電極が気泡に包まれず、気泡が電極を回避する ため放電が生じないと考えられる. また、ガス流量が 少ない場合も同様に気泡が電極間を避けて通過するた め、放電に至らないと考えられる.図より、放電は2-4 [kV]の範囲で生じていることがわかる. ガス流量が 2.5 [Lmin⁻¹]のときには、放電開始電圧において、電極 間に振れ幅を超えた差が見られており、一般的に放電 現象で考えられるように電極間距離が短いほど放電開



図 5 放電開始時の電圧電流波形

始電圧が低くなっている.一方で、それ以外のガス流 量では、電極間距離によらず放電開始電圧が同程度で あることがわかる.ガス流量は、電極が気泡に包まれ ているかに影響することから、安定した放電を得るた めには、本装置では 2.5 [L min⁻¹]以上のガス流量が必 要になる.

図8に発光分光計測の結果を示す.分光計測では, 分光器の積分時間を400[ms],平均回数を3回と設定 し,実験装置は電極間距離を1,1.5[mm]とそれぞれ 変化させて計測を行った.電極間距離にかかわらず発 光するスペクトル種はほぼ一致することがわかる.し かしながら,実験ごとに光学系の位置条件が異なるた め発光強度の比較は行えない.得られたスペクトルに



図6 放電中の電極付近の写真



図 8 液中プラズマの発光分光計測結果

ついて,線スペクトルは NIST Atomic Spectra Database Lines Form[9]を参照することで,その多く が Ar I の原子線スペクトルであることを確認した.表 1 に観測された線スペクトルの一覧を示す.水素原子 の線スペクトルのバルマー系列である H_β (486.13 [nm]), H_α (656.28 [nm])および,酸素原子の線スペク トル(844.63 [nm]), OH ラジカル(309 [nm]付近)が観 測されていることから,容器内の水も放電によって電 離されていることがわかる.また,電極間距離 1 [mm] においては,特に 1 価の Ar 陽イオンによる発光線ス ペクトル(487.98 nm)が観測されており, Ar プラズマ が形成されていることが明らかとなった.

本実験装置では、放電によって酸化力の強い OH ラ ジカルを生成できることが分光計測を通じて明らかと なった.

4. 結言

本研究では、液中プラズマを用いて船舶内に発生す

測定波長	参照波長[7]	原子線スペクトル
[nm]	[nm]	
486.16	486.13	Нβ
487.84	487.98	Ar II
656.03	656.28	Ηα
696.53	696.54	Ar I
706.71	706.72	Ar I
727.03	727.06	Ar I
738.15	738.39	Ar I
750.23	750.38	Ar I
751.21	751.46	Ar I
763.27	763.51	Ar I
772.39	*772.37	Ar I
777.27	777.19	ΟI
794.81	794.81	Ar I
801.3	801.47	Ar I
810.37	810.36	Ar I
811.34	811.53	Ar I
826.22	826.45	Ar I
840.76	840.82	Ar I
842.36	842.46	Ar I
844.62	844.63	ΟI
852.03	852.14	Ar I

表1 観測された発光線スペクトル波長

*複数の近い線スペクトルが重なっている

る油水であるビルジを分解処理するために,液中プラ ズマ実験装置の開発を行った.初期放電実験は,棒電 極を電極間距離1–1.5 [mm]で対向させ,Arガスをガス 流量1.0–2.5 [L min⁻¹]で電極間に注入して電圧を印加 することで実施した.バイポーラパルス電源による電 圧を印加することで,2–4 [kV]程度の範囲で放電が開 始されることが明らかとなり,液中プラズマの生成が 行える装置が開発できた.また,分光計測によって,放 電時に種ガスのArが電離するだけでなく,水由来の水 素原子,酸素原子そしてOHラジカルの発光スペクトル が観測された.OHラジカル等が生成されている環境が 形成されていることから,今後,アルカンなどの試薬 による分解実験だけでなく,本校練習船弓削丸で発生 するビルジを用いた分解実験などを実施する予定であ る.

謝辞

本研究は JSPS 科研費 JP 17K14886 の助成ならびに NIFS 計測機器棟共同利用制度の支援を受けて実施された.

参考文献

- [1] Maritime Labour Convention, (2006).
- [2] 日本海運振興会,平成 17 年度内航船の廃棄物の 処理と受入施設に関する調査研究報告書,(2005).
- [3] Resolution MEPC.107(49), (2003).
- [4] S. Nomura *et al.*, Plasma Sources Sci. Technol. 20, 034012, (2011).
- [5] S. Nomura, J. Plasma Fusion Res., 89, 199–206, (2013).
- [6] O. Takai, Pure Appl. Chem., **80**, 2003 (2008).
- [7] K. Yasuoka, IEEJ Trans. FM, Vol. 129, No. 1, 2009.
- [8] O. Sakai *et al.*, J. Phys. : Conference Series 86, 012015, (2007).
- [9] NIST Atomic Spectra Database Lines Form : https://physics.nist.gov/PhysRefData/ASD/lines_ form.html