アンモニア混焼ディーゼルエンジンに関する研究 ーアンモニアが燃焼と排ガス成分に及ぼす影響と 未燃アンモニアと亜酸化窒素の低減一

仁木 洋一*

Effects of NH₃ on Combustion and Emissions, and Reduction in Unburned NH₃ and N₂O Emissions of NH₃-Diesel Dual-Fuel Engines

by

NIKI Yoichi*

Abstract

Carbon-free fuels including ammonia (NH₃) and hydrogen (H₂) have been investigated as alternative fuels for internal combustion engines to reduce carbon dioxide (CO₂) emissions. International shipping companies are focusing on NH₃ as an alternative fuel as it is easily liquefied and stored compared with H₂. However, NH₃ combustion in diesel engines, which are used for ship power systems, generate nitrous oxide (N₂O) emissions, which contribute to the greenhouse effect; however, the N₂O formation mechanisms remain unclear. In this study, the combustion of premixed NH₃ initiated by a pilot fuel was investigated experimentally and numerically. The energy fraction of NH₃ was increased by up to 80% in the experiments. The results showed the following changes in combustion and emission characteristics. As the energy fraction of NH₃ increased, the onset of combustion was delayed. Nitric monoxide, unburned NH₃, and N₂O emissions increased, whereas carbon monoxide emissions decreased as the energy fraction of NH₃ increased. However, the increase in N₂O diminished when the energy fraction of NH₃ increased by 40% or more. Computation fluid dynamics simulations reproduced the experimental results in terms of the changes in combustion and emissions caused by the presence of NH₃. The numerical analysis contributes to the understanding of NH₃-diesel dual-fuel combustion. The simulation suggested that an early injection of pilot fuel enabled the pilot fuel to distribute across a wide area in the combustion chamber and reduced the unburned NH₃ and N₂O emissions. The reduction effect was verified in the experiments using an experimental single-cylinder diesel engine.

^{*} 環境・動力系 原稿受付 令和 6年 1月 17日

審 査 日 令和 6年 2月 19日

次

まえがき	
H₃が燃焼と排ガス成分に及ぼす影響	
.1 舶用中速ディーゼルエンジンによる NH₃ 混焼	
2 小型単気筒ディーゼルエンジンによる NH₃ 混焼	
k燃 NH₃と N₂O 排出量の低減手法の開発	
1 数値計算を用いたシリンダ内での未燃 NH3 と N2O の生成過程の解析	
2 小型単気筒ディーゼルエンジンによるパイロット燃料の噴射時期変更	50
まとめ	50
辞	
erences	

記号

 C_{CO2}:排ガス中の二酸化炭素濃度
 [%]

 C_{N20}:排ガス中の二酸化窒素濃度
 [ppm]

 GWP_{N20}:二酸化窒素の温室効果係数
 [-]

 Q_{exh}:排ガス流量
 [m³/h]

 MW_{CO2}:二酸化炭素のモル質量
 [g/mol]

 MV_{CO2}:二酸化炭素のモル体積
 [m³/mol]

 P:エンジン出力
 [kW]

1. まえがき

温室効果ガス(GHG)の削減は,海事分野においても強く求められている.国際海事機関(IMO)は,2018年 に採択した GHG 削減戦略を2023年に改訂し,2050年頃までに GHG 排出ゼロとする新たな目標を採択した.さ らに,2008年比で2030年までに GHG 排出を20~30%,2040年までに70~80%削減することを GHG 排出ゼロ 達成のための今後の削減目安とした¹⁾.

船舶からの GHG 排出量低減のために,運航方法の改善や船型の改良などの技術が採用されている.また,風 力などの自然エネルギーの利用の他,船の推進や船内電力の発電に利用されている舶用ディーゼルエンジンでの 代替燃料の使用による GHG 削減技術の検討が行われている.代替燃料としては,水素やアンモニア(NH₃)など のカーボンフリー燃料があげられる.NH₃は,燃焼しても二酸化炭素(CO₂)を排出しない特徴や容易に液化させ ることが可能であり,水素に比較して貯蔵や運搬が容易であるため,運航時に多量の燃料が必要な船舶において, その燃料としての利用が注目されている.一方,NH₃は,現在用いられている軽油・重油よりも着火や燃焼性が 悪いため,燃料として利用するための研究開発が必要である.

海上技術安全研究所(海技研)では、2015年度よりNH3をディーゼルエンジンの燃料として利用する試みを始め²⁾,海技研所内の舶用中速ディーゼルエンジン及び小型単気筒ディーゼルエンジンを用いて研究開発を進めてきた³⁾.本報告は、これまでに実施したNH3の燃料利用に関する研究³⁻⁰をまとめたものである.NH3の燃料利用 に関する研究は、NH3がディーゼルエンジンの燃焼や排ガス成分に与える影響の調査と排ガス中の未燃NH3と亜酸化窒素(N₂O)の低減方法の研究開発に大きく分けられる.得られた研究成果の中から、主な成果を報告する.

2. NH₃が燃焼と排ガス成分に及ぼす影響

NH3 をエンジンの燃料として使用する場合,エンジンの吸入する空気に混合し燃焼させるか,シリンダ内に直接噴射し燃焼させる方法がある.しかし,NH3は、単体では着火・燃焼しづらいため,NH3を燃料として利用する場合、着火・燃焼のためにパイロット燃料が用いられる.パイロット燃料には、NH3と比較して着火・燃焼性に優れる軽油や重油が用いられる.海技研では、NH3をエンジンの吸入する空気に混合する方式を採用して研究開発を実施した.

2.1 舶用中速ディーゼルエンジンによる NH₃ 混焼

実験に用いた舶用中速ディーゼルエンジンの諸元を表 2.1 に示す.実験では、A 重油によって運転されるエンジンの給気に、NH₃ ガスを混合することで NH₃ を A 重油と混焼した.エンジンの出力,回転速度は、750 kW、1000 min⁻¹を 100%とした舶用負荷特性において 25%(188 kW, 630 min⁻¹),50%(375 kW,794 min⁻¹),75%(563 kW,909 min⁻¹)の負荷率で運転した.A 重油の噴射量は、設定した回転速度を維持するために調速機によって自動で調整される.そのため、給気への NH₃ の供給量の増加と共に、A 重油は自動的に減少することとなる.NH₃ は、液化 NH₃ ボンベから気化したガスを、機関の空気冷却器出口に混合し、すべての気筒に NH₃ を供給した.液化 NH₃ ボンベの温度は、NH₃ ガスの供給に従って NH₃ の気化熱により減少する.よって、NH₃ 供給量が多量の場合、NH₃ 供給圧力を維持することが難しく、一定の流量の安定した供給が困難になる.そのため、NH₃ 供給量が多い場合の実験条件では、5 分程度毎に NH₃ 供給量を変化させて測定を実施した.測定値は、測定条件を変化させる 直前の約1分間の測定値の平均とした.この場合、潤滑油や排ガス温度などエンジンの状態は十分な定常状態で はなかったと考えられるが、本研究の測定項目である排ガス成分については、十分に変化が収まった状態である と判断した.

各負荷率における NH₃ 混焼率(エンジンに供給している A 重油と NH₃の発熱量の合計に対する NH₃の発熱量 割合)を変化させた場合の排ガス成分の変化と GHG 排出率を図 2.1 に示す.ここで,GHG 排出率は,N₂O の温 室効果係数を考慮して,CO₂排出率に換算した値である.算出は下記の式を用いた.

ここで、N₂Oの温室効果係数(*GWP*_{N20})には、265を用いた⁷⁾. 図 2.1 に示される NH₃ 混焼率は、NH₃ガスの供給量の上限が約 900 L/min であったため、エンジンの負荷率の増加と共に小さくなっている. 図 2.1 に示すように、すべての負荷率において、NH₃ 混焼率の増加と共に、CO₂排出率が減少している. ただし、NH₃ 混焼率が 20%より低い場合、いずれの負荷率においても、GHG 排出率は NH₃ 混焼率の上昇に伴い増加している. これは、N₂O 排出率が増加していたためである. 25%負荷率においては、NH₃ 混焼率が 20%より大きくなると、N₂O 排出量の増加が抑えられたため、NH₃ 混焼率と共に増加していた GHG 排出率は減少している. NH₃ 混焼率 32%の場合、NH₃ 混焼しない場合(図中左端)と比較して、GHG 排出率がわずかに低減している.

	4 ストローク過給器中間冷却器付ディーゼルエンジン
ボア/ストローク	190/260 mm
シリンダ数	6
圧縮比	13.8

表 2.1 舶用中速ディーゼルエンジンの諸元



図 2.1 中速舶用ディーゼルエンジンでの NH₃ 混焼結果³⁾

2.2 小型単気筒ディーゼルエンジンによる NH₃ 混焼

実験装置の全体図を図 2.2 に示す.実験装置は、小型単気筒ディーゼルエンジン及びアンモニア供給装置、排 ガス分析器からなる.実験では、パイロット燃料に軽油を用い、ディーゼルエンジンの吸気に NH₃を混合するこ とで、NH₃と軽油の混焼を行った.軽油噴射には、ソレノイド式の電子制御噴射弁使用し、100 MPa に加圧され た軽油が燃料噴射弁に供給される.エンジンの諸元を表 2.2 に示す.また、エンジンの負荷として渦電流式の負 荷装置がエンジンの出力軸に接続され、設定した回転速度となるようにトルクが制御され出力が調整される.排 ガス分析は、FTIR 式分析器(岩田電業 FAST-2200)によって、一酸化炭素(CO)、CO₂、一酸化窒素(NO)、二 酸化窒素(NO₂)、NH₃、N₂Oの濃度を測定し、FID 式分析器(CAI 6000HFID)により炭化水素(HC)を測定し た.また、フィルタスモークメータ(AVL 415S)を用いてスモークを測定した.



図 2.2 小型単気筒ディーゼルエンジン実験装置概要 4

表 2.2	小型単気筒ディーゼルエンジンの諸元
	4ストローク自然吸気ディーゼルエンジン
ボア/ストローク	112/110 mm
シリンダ数	1
圧縮比	18.5
噴射弁	6x0.13-149°

NH₃混焼率と排ガス成分の変化を図 2.3 に示す. エンジンの出力,回転速度は,約8 kW,1500 min⁻¹である. また,パイロット燃料の噴射時期は, -10° aTDC(上死点後)一定にした.実験では,供給する NH₃ と軽油の量 を調整することで,出力を一定に保ったまま NH₃混焼率を変化させた.図 2.3 に示されるように,前項の舶用中 速ディーゼルエンジンの場合と同様に,NH₃混焼率と共に CO₂ が削減されていることが分かる.また,CO とス モークは NH₃混焼率の増加と共に低減する傾向がみらる.NOx(NO+NO₂)は,NH₃混焼率が 20%程度まではわ ずかに低減する傾向が見られるが,それ以上の NH₃混焼率では増加している.未燃 NH₃は,NH₃混焼率に比例し て増加している.ただし,図 2.3 に示される 3000 ppm 以上の NH₃濃度は,測定器の検量線上限を超えているた め参考値である.N₂O は,NH₃混焼率が 20%程度の場合まで増加するが,80 ppm 程度で留まり,NH₃混焼率が 20%以上では,ほぼ一定になっている.図 2.3 の右最下部に GHG 排出率を示している.この GHG 排出率は,前 項の式 2.1 を使用して算出した.GHG 排出率は N₂O の排出傾向に大きく影響されており,N₂O 濃度の増加が収 まる NH₃混焼率 20%以上から,NH₃混焼率の増加による GHG 排出率の低減がみられる.



図 2.3 小型単気筒ディーゼルエンジンでの NH₃ 混焼結果

NH₃ 混焼率別の筒内圧力と熱発生率を図 2.4 に示す.NH₃ 混焼率の増加に伴い,着火時期(熱発生率の急激な 上昇開始点)が遅れていることが分かる.また,着火後に急激に上昇する熱発生率の最大値の増加も確認できる. この着火後の熱発生率の急激な上昇は,軽油の噴射後から着火までの間に,噴射された一部の軽油とNH₃の予混 合気(空気とNH₃が混合した気体)の燃焼によるものと思われる.NH₃ 混焼率の増加に伴う熱発生率最大値の増 加は,予混合成分として燃焼するNH₃が増加したためであると推察される.



3. 未燃 NH₃と N₂0 排出量の低減手法の開発

2章に示したように、ディーゼルエンジンにおいて NH₃をエンジンの吸入する空気に混合し軽油や重油をパイ ロット燃料として混焼する場合、NH₃の供給量と共に CO₂の排出量が削減される.しかし、未燃の NH₃や温室効 果ガスである N₂O が排出されることが明らかになった.NH₃は毒性や腐食性があり、N₂O の温室効果係数は CO₂ の 265 倍と試算されており^つ、これらの低減が必要である.そこで、これらの低減のために、小型単気筒ディー ゼルエンジンを対象に数値流体計算(CFD)によりシリンダ内での NH₃の燃焼過程を解析し、未燃 NH₃と N₂O の 低減手法開発を試みた.さらに、検討した手法を小型単気筒ディーゼルエンジンに適用して、その効果を確認し た.本章ではその結果を報告する.

3.1 数値計算を用いたシリンダ内での未燃 NH₃と N₂0 の生成過程の解析

数値計算には、オープンソースの CFD ソフトウェアである OpenFOAM v8 を使用した. OpenFOAM は、流れの計算に加えて、化学反応機構を利用した気体成分の化学反応の解析が可能である. さらに、高圧噴射される燃料噴霧のモデルやエンジン用のソルバーを備えている. 数値計算に使用したモデルを図 3.1 に示す. 計算領域は、実験に使用した小型単気筒ディーゼルエンジンのピストン形状を元に、6 穴の燃料噴射ノズルから噴射される燃料噴霧の1 つ分を含む中心角が 60°の扇形を切り出した形状とした. ピストン内のボウルの位置はピストンの中央ではないが、数値計算では中央にボウルがある形状を想定した. また、バルブ形状や吸気に伴うシリンダ内の流れは考慮しておらず、シリンダ内の雰囲気は静止状態の NH₃と空気の混合気として、圧縮行程の下死点から計算を開始した. 数値計算は、排気弁開時期である 140° aTDC まで行った. 数値計算の詳細な設定については、参考文献のに記載している.



図 3.1 数値計算に使用したシリンダ内モデル(シリンダ内 60°分の扇形)⁶

また,数値計算では,軽油と同等の着火性を持つヘプタンをパイロット燃料としてシリンダ内に噴射した.燃焼の数値計算に用いる化学反応機構は,ヘプタンとNH3燃焼の機構を組み合わせた機構を新たに作成した^の. CFD

を用いて、回転速度、出力及び軽油噴射時期をそれぞれ、1500 min⁻¹,8 kW,-10° aTDC と一定にして、NH3の混焼 率を変更した実験を模擬する計算を行った.図 3.2 に、筒内圧力と熱発生率の数値計算結果と実験結果の比較を 示す.NH 混焼率が0%の場合,熱発生率の数値計算結果は,燃焼の開始時の最大値が,実験結果よりも過大に なっている.この傾向は、NH3 混焼時の数値計算結果にも見られる.一方で、NH3 混焼率44%の場合、数値計算 結果は、NH3 混焼率が 0%の場合と比較して、熱発生率の最大値の増加とクランク角度 0°以降の熱発生率の低下 といった熱発生率の変化を定性的に再現できている.NH₃混焼率80%の場合は,NH₃混焼率44%と比較して熱発 生率の最大値の低下とそれに続く燃焼部分の増加といった変化が、数値計算結果においても見られる.しかし、 実験結果を十分に再現はできていない.図 3.3(a)に、数値計算結果の排ガス組成と実験により得られた排ガス組 成の比較を示す.ここで,記載した数値計算結果の排ガス組成は、数値計算終了時の排ガス組成である.図3.3(b) にNH₄混焼率44%の場合の結果を使って規格化した排ガス組成の数値計算結果と実験結果の比較を示す.図3.3(a) に示すように、NH3 混焼率が低い場合に CO の生成量が多いことや数値計算結果の CO2 濃度が実験結果よりもや や低くなっている.これらの原因として、数値計算に使用した化学反応機構の他、シリンダ内の空気の初期状態 やシリンダ内のモデルが簡易的な形状であること、オーバーラップ時の吹き抜けなどの影響が考えられる。図 3.3(a)に示されるように、排ガス成分の数値計算結果は、実験結果との差は大きいが、図3.3(b)に示すように、NH3 混焼率の増加に対する排ガス成分の変化は、数値計算により実験結果が定性的に再現されている。数値計算にお いて、実験結果に見られる NH3 混焼による熱発生率や排ガス成分の変化が定性的に再現されていることから、本 数値計算では, 概ねシリンダ内の状況が再現できており, 未燃 NH3 や N2O のシリンダ内の分布の解析に対して有 用であると考えられた.そこで、シリンダ内の排ガス成分の変化を解析した.



図 3.2 数値計算と実験結果の燃焼圧力の比較 6



図 3.4 に、数値計算によるシリンダ内の CO₂, NH₃, N₂O の燃焼時の分布の変化を示す. それぞれの図は、図 3.1 に示した計算モデルの中心、すなわちパイロット燃料噴霧の中心を通る断面図である. クランク角度-2° aTDC において CO₂の増加が見られ、その後クランク角度の増加と共に CO₂が増加している. CO₂の分布に着目すると、 図中左側(ピストンの中心付近)と図中右側(シリンダの壁面付近)では、CO₂の増加が見られない. これは、 パイロット燃料がピストン中心からピストンボウル部の壁面に噴射されるため、ピストンの中心付近やシリンダ 壁面付近には分布していないからである. NH₃分布の変化を見ると、シリンダ内に一様に分布している NH₃が、 CO₂の増加する領域で減少している. 一方で、上述した CO₂の増加が少ない領域では、NH₃が残存している. ま た、N₂O は、NH₃の反応が進んでいる領域で生成されるが、クランク角度の増加と共に減少することが分かる. クランク角度 4° aTDC では、NH₃の残存する領域と減少する領域の境目付近に N₂O が残存していることが分か る. これらの数値計算の結果から、NH₃は、シリンダ内のパイロット燃料が分布している部分において反応が進 むが、パイロット燃料が分布していない領域に残存していること. N₂O は、NH₃の分解と共に生成され NH₃の残 存する領域との境目付近に残存することが予測された. この結果から、パイロット燃料をシリンダ内に広く分散 し、NH₃の残存する領域を少なくすることで、未燃 NH₃と N₂O の排出を低減できるのではないかと考えた.

図 3.5 に図 3.4 と同程度の NH₃ 混焼率において、シリンダ内へのパイロット燃料の分散を促進させるために、パイロット燃料の噴射時期を早めた(進角した)場合の数値計算結果を示す.図 3.5 に示されるように、CO₂の分布する領域が全体に広がっている効果が得られている.NH₃ が減少する領域も拡大され、クランク角度-3° aTDCでは、残存する NH₃ は、ほとんど見られない.N₂Oは、燃焼の初期段階では図 3.4 の場合と同様に NH₃の残存する領域との境目付近に生成されているが、その後、N₂O は減少しピストンボウルの下部付近に僅かに残存するのみとなっている.

小型単気筒ディーゼルエンジンを模擬した数値計算では、定性的ではあるが NH₃ 混焼状態の燃焼や排ガス生成 を再現できた.また、パイロット燃料の噴射時期を進角することで、パイロット燃料のシリンダ内の分布を促進 し、未燃 NH₃ と N₂O を低減できる可能性が示された.



図 3.4 シリンダ内の分布図(混焼率 44% パイロット燃料の噴射時期:-10° aTDC)⁶⁾



3.2 小型単気筒ディーゼルエンジンによるパイロット燃料の噴射時期変更

前節では、数値計算を用いて、パイロット燃料の噴射時期(SOI)を早めること(進角)が、未燃 NH₃や N₂Oの低減に効果があることが予測された.本節では、小型単気筒ディーゼルエンジンにより、SOI を早める実験を行い、数値計算により予測された効果を実験により確認した結果を報告する.

図 3.6 に、エンジン回転速度、出力、パイロット燃料と NH₃供給量を一定として、SOI を-10° aTDC から-60° aTDC まで変更した結果を示す. なお、NH₃混焼率はそれぞれ 42、54、68%として実施した. NH₃混焼率が 42 及び 54%の場合は、SOI が-40° aTDC あたりにおいて、未燃 NH₃は、数千 ppm 程度に、N₂O は、80 ppm 程度から 20 ppm 程度に急激に減少した. このように、SOI の進角により、数値計算により予測された未燃 NH₃と N₂O の低減効果が実証された. 一方で、その他の排ガス成分にも SOI の進角による影響が確認された. NOx は、SOI が-40° aTDC 付近までは増加し、その後、SOI の進角と共にわずかに低下している. また、CO や HC は、SOI の進角と共に増加している. SOI の進角によって、シリンダ内に広く分散したパイロット燃料である軽油の一部は、シリンダ内部において比較的低温部分であるシリンダの壁面付近へ到達していると予測される. 比較的低温部分では燃焼が十分に進まず、軽油由来の不完全燃焼成分である CO 及び HC の増加が引き起こされていると考えられる. さらに、NH₃混焼率が高い場合は、SOI の進角によって着火・燃焼が不安定になり NH₃と N₂O の低減は実現できなかった. 図 3.6 右最下部に、燃焼の不安定度の指標として最大筒内圧力の変動係数 (COV Pmax) を示す. この値が大きいほど燃焼が不安定であることを示しており、NH₃混焼率が高い場合に、SOI の進角によってこの変動係数が増加することがわかる. これは、高い NH₃混焼率ではパイロット燃料の噴射量が少なく、SOI を進角した場合に、パイロット燃料として噴射された軽油が分散し、希薄化が過大となり、着火・燃焼が不安定になっていると考えられる.



図 3.6 パイロット燃料の噴射時期(SOI)を進角した場合の排ガス成分の変化

4. まとめ

本報告では、これまでに海技研で実施した NH₃の燃料利用に関する研究成果から主な成果を報告した.海技研では、国内エンジンメーカに先んじて、舶用中速ディーゼルエンジンを用いて A 重油と NH₃ を混焼した。その結果、未燃の NH₃ や温室効果ガスである N₂O が排出されることを明らかにした。また、小型単気筒ディーゼルエンジンによる実験、CFD を用いた数値計算による NH₃ 混焼状態の解析を実施し、未燃 NH₃や N₂O の低減手法を開発した.

謝 辞

本報告では、重点研究「多様なエネルギー源等を用いた新たな舶用動力システムの開発に関する研究」の成果の一部を紹介した.また、本研究の一部はJSPS科研費 20K04946の助成を受けたものです。ここに記して関係各位に謝意を表します.

References

- International Maritime Organization, IMO strategy on reduction of GHG emissions from ships, resolution MEPC.377(80), (2023).
- Niki Y, Final research report, Effects of ammonia gas mixed into intake air on combustion and emissions characteristics in diesel engine, https://kaken.nii.ac.jp/grant/KAKENHI-PROJECT-15K18298/ (as of Jan. 10 2023) (In Japanese)
- 3) Niki Y., Ichikawa Y., Nitta Y. and Hirata K., Current status of research and development for ammonia/diesel dual-fuel engine, PS-10 (2021), https://www.nmri.go.jp/event/presentation/R3/poster 10.pdf (as of Jan. 10 2023) (In Japanese)
- Niki Y, Hirata K, Kobayashi K and Shimizu Y, Effects of hydrogen on combustion in ammonia-diesel dual fuel engine and demonstration of autothermal catalyst to reform ammonia in to hydrogen, Proceedings of the ASME 2023 ICE Forward Conference, ICEF2023-109103 (2023)
- Niki Y, Low-temperature/low-pressure synthesis of ammonia and new utilization technology (2023), pp.313-320, Technical Information Institute CO., LTD. (in Japanese)
- 6) Niki Y, Experimental and numerical analysis of unburned ammonia and nitrous oxide emission characteristics in ammonia/diesel dual-fuel engine, International Journal of Engine Research, Vol.24 Issue 9 (2023), pp.4190-4203.
- 7) IPCC, Climate change 2014: synthesis report. Contribution of working groups I, II and III to the fifth assessment report of the intergovernmental panel on climate change, (2014)