# Combustion and Emission Characteristics of CO<sub>2</sub> Gas Dissolved Fuel in Diesel Engine

Tomoyuki Mukayama\*, Yoshitaka Hattori\*, Go Asai\*\*, Eriko Matsumura\*, Jiro Senda\*

(Received July 10, 2019)

We have proposed the application of Exhaust Gas Recirculation (EGR) gas dissolved fuel which might improve spray atomization through effervescent atomization instead of high injection pressure. Since EGR gas effervesces from the inside of the spray, it directly contributes to combustion, and the further reduction of NO<sub>x</sub> emissions is expected rather than the conventional external EGR. In our research, CO<sub>2</sub> was selected as the dissolved gas because it is contained in a large amount in the exhaust gas and gas high solubility in the fuel. In this paper, the purpose is to evaluate the influence of the application of CO<sub>2</sub> gas dissolved fuel on the combustion characteristics and emission characteristics inside the single cylinder, direct injection diesel engine. As a result, by use of the fuel, smoke was reduced by about 50 to 70%. Using CO<sub>2</sub> gas dissolved fuel without EGR did not have enough effect on NO<sub>x</sub> reduction. However, NO<sub>x</sub> emissions is reduced with external EGR, and the effect of NO<sub>x</sub> reduction is effective by combined the EGR and the CO<sub>2</sub> gas dissolved fuel.

Key words: diesel engine, fuel improvement, gas dissolved fuel, emission characteristics

**キーワード**: ディーゼルエンジン, 燃料改善, 気体溶解燃料, 排気特性

# ディーゼル機関における CO<sub>2</sub>ガス溶解燃料の燃焼・排気特性に関する研究

向山 智之,服部 好孝,朝井 豪,松村 恵理子,千田 二郎

#### 1. はじめに

近年,化石燃料の枯渇が懸念される中,ガソリン機関と比較し熱効率の高いディーゼル機関が注目されている.しかし,燃費規制および排気規制は年々厳しくなる傾向にあるため,ディーゼル機関に対してさらなる熱効率の向上および低エミッション化の両立が求められている.ディーゼル燃焼は拡散燃焼主体であり,早期に希薄・均一な混合気を形成させることが必要となる 1.2). その手法の一つとして,燃料噴射圧力の超高圧化が用いられているが 3,投入

エネルギに対して微粒化効果が低く,燃料噴射圧力 200 MPa を超えると微粒化の促進が停滞する 4). そのため,燃料噴射の超高圧化に依らない物理的な観点から燃料噴霧の微粒化および混合気形成の促進が必要となる.

そこで本研究では燃料に気体を混入および溶解させ、溶解気体の析出効果により微粒化を促進する手法に着目した $^{5,6}$ . また、エンジンシステム上で実用化するため、EGR(Exhaust Gas Recirculation)ガスを燃料タンクにバブリングさせることにより、燃

<sup>\*</sup> Department of Mechanical Engineering, Doshisha University, Kyoto Telephone/FAX: +81-774-65-6405, E-mail: euq1503@mail4.doshisha.ac.jp, jsenda@mail.doshisha.ac.jp

<sup>\*\*</sup> YANMAR Co., Ltd., Shiga

料に溶解させるシステムを提案する.本報では、CO<sub>2</sub> ガスを燃料に溶解させた CO<sub>2</sub> ガス溶解燃料を単気筒 ディーゼル機関に適用し、その燃焼特性および排気 特性について報告する.また、外部 EGR の効果と CO<sub>2</sub> ガス溶解燃料による噴霧内 EGR の効果の比較についても報告する.

#### 2. 研究コンセプト

本研究の目的は高圧噴射に依らないディーゼル燃焼の改善およびそれに伴う熱効率の向上と低エミッション化の両立である. Fig. 1にエンジンシステム上でのコンセプトを示す. エンジンシステム上で実用化するため, EGR ガスを燃料タンクにバブリングすることで EGR ガス溶解燃料を作成し, 燃焼室筒内に噴射するシステムを提案する. EGR ガス溶解燃料には以下の四つの効果を期待することができる.

一つ目は溶解気体の析出効果である.燃料噴射時の減圧に伴い、燃料中に溶解していたガス成分の過飽和分が析出することで、噴霧の微粒化が促進され微粒化効率が向上すると考えられる.

二つ目は高分散噴霧および高分散混合気の形成により、コンパクト火炎を形成することで燃焼室壁面への衝突を低減することができ、壁面熱損失の低減が期待される.

三つ目は希薄かつ均一な混合気の燃焼による PM (粒子状物質: Particulate Matter) 排出量の低減効果である.溶解気体の析出効果により燃料噴霧の微粒化が促進され、噴霧が急速に蒸発し希薄で均一な燃焼となるため、PM の排出量低減が期待される.

四つ目は EGR ガスが燃焼に直接寄与することによる  $NO_x$ 排出量の低減効果 (噴霧内 EGR 効果) である. 通常の EGR システムでは燃焼室全体に EGR ガスが存在するのに対し、EGR ガス溶解燃料では噴霧中にのみ EGR ガスが存在するため、同等の EGR 率において従来の EGR に比べ、さらなる  $NO_x$ 排出量の低減が期待できる. また、外部 EGR と異なり、燃料噴射時に EGR ガスが析出することで燃料噴射以降に  $CO_2$ 濃度が増加するため、圧縮終了時の温度低下を防ぐことができる. そのため、サイクル熱効率を低下させることなく、 $NO_x$ の排出量を低減させることが可能である.

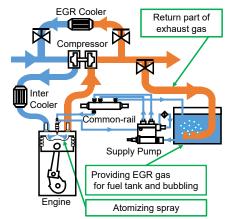


Fig. 1. Concept of EGR gas dissolved fuel injection system.

#### 3. 実験装置および実験条件

#### 3.1 気体溶解燃料の作成および燃料噴射装置

Fig. 2 に加圧溶解装置および燃料噴射装置の概略 図を示す.この装置は、高圧容器(最高使用圧力:5 MPa、容積:1,500 cm³) 内を一定圧力に保ちながら、容器内の燃料中に気体をバブリングし溶解させる構造となっている. バブリングは高圧容器底面に設置した多孔円盤を通して気体を供給することにより行なった. 燃料には n-h リデカン  $(n-C_{13}H_{28}$ : tridecane)を、溶解気体には二酸化炭素( $CO_2$ : Carbon dioxide)を用いた. なお、高圧容器内の溶解圧力  $P_d$  はリリーフバルブにより調整し、バブリングする  $CO_2$  の流量を 600 cm³/min(293 K, 0.1 MPa)とした条件下で15 分間加圧溶解を行なった.

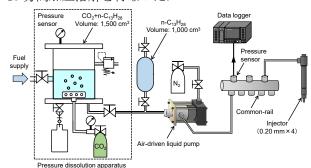


Fig. 2. CO<sub>2</sub> gas dissolved fuel injection system.

CO<sub>2</sub>ガス溶解燃料を実機関に適用した際,燃料噴射時における配管内部での減圧および圧力変動による溶解気体の析出を抑制するため、コモンレールを用いた蓄圧式の燃料噴射系を使用した。また、燃料の昇圧ポンプには、供給側の圧力が溶解圧力相当でも使用可能なエア駆動型リキッドポンプ(Haskel: 29723-110 Liquid Pump)を用いた。なお、コモンレ

ール内圧力は溶解圧力以上であるため、燃料配管等 における溶解気体の析出はないものとした.

#### 3.2 NDIRによる噴霧中 CO<sub>2</sub>濃度計測

過去の研究において、加圧溶解装置より抽出した溶解燃料における溶解度の測定を行なっていたが、実際にインジェクタから噴射される燃料噴霧内に含まれている CO2 濃度の計測は行なわれていない. インジェクタは燃料を噴射した際にリーク部より、燃料がフィードバックする構造になっているため、リーク部から CO2 が流出する可能性が考えられる. そのため、本実験では実機実験を想定し、実際に噴射された噴霧内に存在する CO2 濃度の計測を行なった.

本実験で用いた  $CO_2$  濃度計測用密閉容器の概略図を Fig. 3 に示す. 測定容器には容積 1,511.6 cm³の アクリル製容器を使用した. 燃料噴霧から析出した  $CO_2$ を均一に分散させるため,容器内部には攪拌機を 設置した. また, $CO_2$ の濃度計測には非分散型赤外吸収法(NDIR: Non-Dispersive InfraRed)を用いた  $CO_2$  濃度センサ(VAISALA: GMP252)を使用した. 実験手順として,まず容器内に $N_2$  ガスを供給することにより,測定容器内における  $CO_2$  の除去を行なった. その後,インジェクタより  $CO_2$  ガス溶解燃料を噴射し,攪拌機により容器内の濃度を均一とした後, $CO_2$  濃度の計測を行なった.

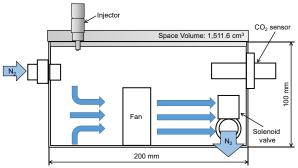


Fig. 3. CO<sub>2</sub> gas dissolved fuel injection system.

Table 1 に実験条件を示す. 本実験では各溶解圧力および各燃料噴射圧力において、燃料噴射後の容器内  $CO_2$  濃度が約 5,000 ppm となるよう燃料噴射量の調整を行なった. なお、本実験で用いた  $CO_2$  濃度センサの精度を考慮し、高精度( $\pm 2.0\%$ )に計測可能な領域である 5,000 ppm を目標値とした. 溶解度の推定にはプロセスシミュレータ VMGSim を用いた.

なお、 $P_{d}$ =0.0 MPa においては、大気中における  $CO_2$  濃度の溶解による影響を把握するため、実験を行なった.また、供試ノズルは噴孔径  $d_n$  が 0.20 mm  $(I_n/d_n$ =4.0) の 4 噴孔ホールノズル(DENSO: G3P インジェクタ)を用いた.なお、本実験では 10 回の実験結果を平均した.

Table 1. Experimental condition.

Test fuel		n-C <sub>13</sub> H <sub>28</sub>				
Ambient gas		N <sub>2</sub>				
Ambient temperature	T <sub>a</sub> [K]	293				
Ambient pressure	P <sub>a</sub> [MPa]	0.1				
Dissolved pressure	P <sub>d</sub> [MPa]	0.0, 1.0, 2.0, 3.0, 4.0				
Injection pressure	P <sub>inj</sub> [MPa]	40, 60, 80				
Nozzle hole diameter	<i>d</i> <sub>n</sub> [mm]	0.20				
Nozzle hole length	I <sub>n</sub> [mm]	0.80				
Number of holes	[-]	4				

#### 3.3 実機実験

#### 3.3.1 供試機関および周辺機器

本実験では3.1節で示したコモンレール噴射系を 導入した横型・水冷・4 サイクル・単気筒直接噴射 式ディーゼル機関 (YANMAR: NFD-13ME, ボア×スト ローク: φ92 mm×96 mm, 排気量:638 cm³, 圧縮比: 17.7) を用いた. Table 2 に供試機関の諸元, Fig. 4 に実験装置の概略図を示す. 筒内圧力の測定にはピ エゾ式圧力センサ (KISTLER: 6125C) を用い,チャ ージアンプ (KISTLER: 5011B) を介した後, データ ロガー (GRAPHTEC: GL7000) により取得しPCに取り 込んだ. ロータリエンコーダ (OMRON: E6C3-CWZ5GH-3600P/R, 0.1 deg. CA/pulse) をカムシ ャフトに取り付けることにより, 0.2 deg. CA 毎に PC に取り組んだ. なお, 本実験では連続した50サイク ル分の筒内圧力履歴をアンサンブル平均した. 排ガ スの測定には排ガス分析装置 (HORIBA: MEXA-1700DEGR) を用いて、 $NO_x$ 、THC、 $CO_x$ 02 の濃度を測定し、スモークメータ (AVL: 415SE) を 用いて、Smoke の濃度を測定した. また、EGR 率につ いては EGR 経路に設置した EGR バルブの開度により 調整した.

Table 2. Specifications of the diesel engine.

Engine type		DI Diesel, single cylinder, Water cooled, 4 stroke cycle, 2 valves
Bore × Stroke	[mm]	92×96
Displacement	[cm <sup>3</sup> ]	638
Swirl ratio	[-]	2.13
Compression ratio	[-]	17.7
Combustion chamber sha	ре	Toroidal

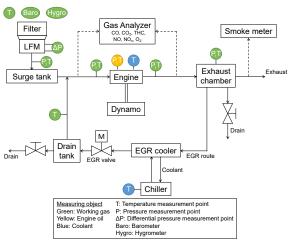


Fig. 4. Experimental setup of diesel engine.

#### 3.3.2 実験条件

Table 3 に実験条件を示す.本実験では単気筒ディーゼル機関の各負荷における溶解燃料の影響を把握するため,圧縮膨張行程での図示平均有効圧力(IMEP $_{\rm g}$ : Gross Indicated Mean Effective Pressure)をそれぞれ 0.3,0.6 および 0.9 MPa とし,実験を行なった.供試燃料には通常燃料として  ${\rm n-C_{13}H_{28}}$  を、溶解燃料として  ${\rm P_{e}}$ =4.0 MPa において  ${\rm C0_2}$  を溶解させた燃料を用いた.なお,非溶解燃料である通常燃料は便宜的に  ${\rm P_{e}}$ =0.0 MPa とした.全条件において,機関回転数  ${\it Ne}$  は 1,500 rpm,燃料噴射時期  ${\it \theta}_{\rm inj}$  は 3 deg. CA ATDC 固定とし,燃料噴射量は各 IMEP $_{\rm g}$ となるよう燃料噴射期間  ${\it t}_{\rm inj}$ により調整した.EGR 率は  ${\rm CO_2}$  ガス溶解燃料における  ${\rm CO_2}$  ガス投入量と同等となるよう調整した.なお,EGR 率は式(1)のように定義した.

$$EGR \ ratio = \frac{CO_{2,IN} - CO_{2,air}}{CO_{2,OUT} - CO_{2,air}} \times 100 \tag{1}$$

Table 3. Experimental condition.

Test fuel		n-C <sub>13</sub> H <sub>28</sub>		
Engine speed	Ne [rpm]	1,500		
EGR ratio	[%]	0.0	8.8 – 9.8	
Dissolved pressure	P <sub>d</sub> [MPa]	0.0, 4.0		
IMEP <sub>g</sub>	[MPa]	0.3, 0.6, 09		
Injection pressure	P <sub>inj</sub> [MPa]	40, 60, 80	60	
Injection timing $\theta_{inj}$ [deg.CA ATDC]		-3.0		
Nozzle hole diameter d <sub>n</sub> [mm]		0.20		
Nozzle hole length $I_n$ [mm]		0.80		
Number of holes [ - ]		4		

#### 4. 解析手法

#### 4.1 熱発生率の算出方法

熱発生率については、ガス組成や筒内温度変化に よる比熱比 $\kappa$ の変化を考慮し、式(2)より算出した.

$$\frac{dQ}{d\theta} = \frac{1}{\kappa - 1} V \frac{dp}{d\theta} + \frac{\kappa}{\kappa - 1} p \frac{dV}{d\theta} - \frac{pV}{(\kappa - 1)^2} \frac{d\kappa}{d\theta}$$
(2)

作動ガスの比熱比は式 (3) - (6) および Table 4 より算出した  $^{7,8)}$ . なお,NO および  $C_3H_8$  の定圧比熱のみ,式 (4) より算出し,その他の定圧比熱については式 (3) より算出した.

$$C_{pi} = \left(A + B \cdot T + C \cdot T^2 + D \cdot T^3 + e \cdot T^4\right) \cdot R \tag{3}$$

$$C_{pi} = \left(A + B \cdot T + C \cdot T^2 + D \cdot T^3 + e \cdot T^{-2}\right) \cdot R \qquad (4)$$

$$C_p = (m_1 \cdot C_{p1} + m_2 \cdot C_{p2} + m_3 \cdot C_{p3} + \cdots) / m_{all}$$
 (5)

$$\kappa = C_p / (C_p - R) \tag{6}$$

Table 4. Coefficients of specific heat equation.

			•	•		
Gas	Temp. [K]	Α	В	С	D	е
N <sub>2</sub>	1000-5000	2.896	1.516E-03	-5.724E-07	9.981E-11	-6.522E-15
	300-1000	3.675	-1.208E-03	2.324E-06	-6.322E-10	-2.258E-13
O <sub>2</sub>	1000-5000	3.622	7.362E-04	-1.965E-07	3.620E-11	-2.895E-15
	300-1000	3.626	-1.878E-03	7.056E-06	-6.764E-09	2.156E-12
H <sub>2</sub> O	1000-5000	2.717	2.945E-03	-8.022E-07	1.023E-10	-4.847E-15
	300-1000	4.070	-1.108E-03	4.152E-06	-2.964E-09	8.070E-13
СО	1000-5000	2.984	1.489E-03	-5.790E-07	1.037E-10	-6.935E-15
	300-1000	3.710	-1.619E-03	3.692E-06	-2.032E-09	2.395E-13
CO <sub>2</sub>	1000-5000	4.461	3.098E-03	-1.239E-06	2.274E-10	-1.553E-14
	300-1000	2.401	8.735E-03	-6.607E-06	2.002E-09	6.327E-16
NO	298-2000	3.387	6.290E-04	0	0	1.400E+03
C₃H <sub>8</sub>	298-1500	1.213	2.879E-02	-8.824E-06	0	0

#### 4.2 燃焼特性の解析

本研究では Fig. 5 に示すように,燃焼特性を定義した.着火遅れ期間  $\tau_{ig}$  は燃料噴射開始から熱発生率の値が負から正に転じるまでの期間とした.また,熱発生率を積分することにより得られる累積熱発生量  $Q_{\text{total}}$  の 90%に達するクランク角度を  $\theta_{90}$  とし,燃料噴射終了後から  $\theta_{90}$  までの期間を後燃え期間  $\tau_{\text{late}}$  と定義した.

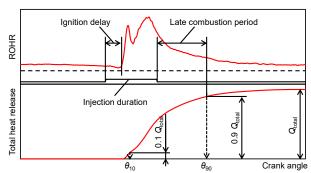


Fig. 5. Definition of combustion characteristics.

#### 5. 実験結果および考察

#### 5.1 噴霧内 CO2 濃度計測および溶解度推算値の比較

加圧溶解装置を用いて $n-C_{13}H_{28}$ に $CO_2$ ガスを溶解させ,溶解圧力と溶解度の関係を調査した.実験結果および推算値を Fig. 6 に示す.なお,推算値はプロセスシミュレータ VMGSim による計算結果を用いた.実験結果および推算値はともに溶解圧力に比例して,溶解度が増加していることがわかる.しかしながら, $P_a$ =4.0 MPa において実験値は推算値と比較し,約21.5%減少していることがわかる.これは3.2 節でも述べたように,リーク部より  $CO_2$  が多量に流出したことが考えられる.過去に行なわれた受け止め法による計測結果は推算値よりも低い結果となったことから,加圧溶解装置内で作成された燃料が飽和状態に満たなかったと考えられる.以上より,実際に燃

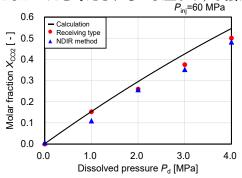


Fig. 6. Solubility line of CO<sub>2</sub> gas for n-C<sub>13</sub>H<sub>28</sub>.

焼室筒内に噴射される $CO_2$ ガス溶解燃料の $CO_2$ モル濃度は48.2% (n- $C_{13}$ H<sub>28</sub>:  $CO_2$ =0.52:0.48) である.

### 5.2 CO<sub>2</sub> ガス溶解燃料が熱発生率および燃焼特性に 及ぼす影響

Fig. 7に燃料噴射圧力 Pinj=60 MPa の各 IMEPg にお ける Pa=0.0 MPa (通常燃料) および Pa=4.0 MPa (溶 解燃料) の熱発生率, 筒内温度, 累積熱発生量のク ランク角度履歴を示す. 溶解燃料において通常燃料 と比較すると、予混合燃焼時における熱発生率のピ ーク値が減少し, 拡散燃焼時における熱発生率が増 加していることがわかる. 熱発生率のピーク値の低 下は、燃料に CO<sub>2</sub> ガスを溶解させたことにより燃料 密度が低下し,燃料噴射率が低下したことで,着火 時における混合気形成量が低下したためであると考 えられる. 同時に、噴霧内に存在する CO2 ガスによ り、外部 EGR と同様の効果が得られ、燃焼が抑制さ れたと推測される. また, 拡散燃焼時における熱発 生率のピーク値増加については、溶解燃料中の気体 析出により噴霧の微粒化が促進され、高分散混合気 の形成が行なわれたためであると考えられる. 加え て、噴射期間の長期化により、拡散燃焼時における 燃料噴射量が増加することで、拡散燃焼割合が増加 したためである.

Fig. 8 に Fig. 7 より算出した着火遅れ期間  $\tau_{ig}$ および後燃え期間 τ<sub>late</sub>を示す. それぞれの標準偏差 をエラーバーで示す. いずれの負荷においても溶解 燃料の着火遅れ期間は, 通常燃料と比較し長期化し ていることがわかる.一般に着火遅れ期間は温度上 昇や蒸発に要する物理的着火遅れ期間 τ μ および化 学反応に起因する化学的着火遅れ期間 τ ch の和で表 すことができる<sup>9)</sup>. 溶解燃料においては, CO<sub>2</sub>ガスの 析出効果による噴霧の微粒化・蒸発の促進により, 早期に混合気を形成するため、物理的着火遅れ期間 は通常燃料よりも短縮されると考えられる.一方, 化学的着火遅れ期間は CO<sub>2</sub> ガスの析出により筒内温 度および酸素濃度が低下するため、長期化すると推 測される. 本実験においては溶解燃料を用いたこと で着火遅れ期間が長期化したことから、化学的着火 遅れ期間に与える影響が物理的着火遅れ期間に与え

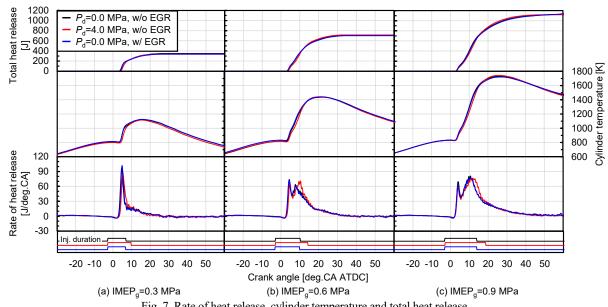


Fig. 7. Rate of heat release, cylinder temperature and total heat release.

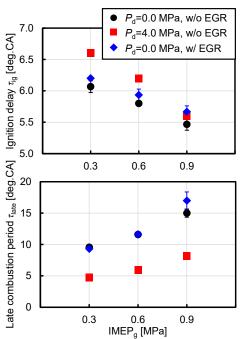


Fig. 8. Ignition delay and late combustion period.

る影響を上回ったと考えられる. また, 外部 EGR を 用いた場合, 物理的着火遅れ期間に与える影響はほ とんどない. しかしながら, 酸素濃度が低下するた め、化学的着火遅れ期間が長期化するため、着火遅 れ期間が長くなったと考えられる.

また, Fig. 8より, 溶解燃料を用いることにより, 後燃え期間が短縮化していることがわかる. これは CO<sub>2</sub>ガスの析出により、希薄・均一な混合気形成が促 進され、燃料の過濃領域が減少したため、早期に後 燃え現象が終了したためと考えられる. また, 外部 EGR を用いた場合, IMEP<sub>g</sub>=0.9 MPa においてのみ,後 燃え期間の長期化が見られた. これは燃焼室全体の 当量比が比較的高いことに加えて、外部 EGR により 酸素濃度が低下したため、燃焼が緩慢になったと考 えられる.

#### 5.3 CO<sub>2</sub>ガス溶解燃料が排気特性に及ぼす影響

Fig. 9 に燃料噴射圧力 Pini=60 MPa の各 IMEPg にお ける P<sub>6</sub>=0.0 MPa (通常燃料) および P<sub>6</sub>=4.0 MPa (溶 解燃料)の Smoke, THC, CO および NO<sub>x</sub>の濃度を示す. 溶解燃料と通常燃料を比較すると, いずれの負荷に おいても Smoke の排出量が大幅に低減していること がわかる. これは CO<sub>2</sub> ガス析出効果による噴霧の微 粒化・分散が促進されたことにより、希薄・均一な 噴霧が形成できたためである. また、未燃物質であ る THC についても同様に、CO2ガス析出効果により、 すべての条件において減少していることがわかる. CO については IMEP。=0.3 および 0.6 MPa 時における 変化は少ないが、IMEP<sub>s</sub>=0.9 MPa においては溶解燃料 を用いることで, 排出量が大幅に低減していること がわかる. CO は空気との混合が不十分な酸素の不足 した条件で生成されるため、負荷の高い条件では噴 霧内当量比が高くなり生成されやすくなる.しかし、 溶解燃料を用いた場合,前述の CO2 ガス析出効果に より希薄・均一な混合気が形成されたため、COが減 少したと考えられる. また, 外部 EGR を用いた場合,

 $IMEP_g$ =0.9 MPa においては,Smoke および CO は増加した.これは高負荷域であることに加えて,外部 EGR の追加により,噴霧内当量比が増加し,酸素が不足したためであると考えられる.

一方、 $NO_x$ については噴霧内部 EGR 効果により減少すると推測されていたが、排出量にほとんど変化は見られなかった.  $P_d$ =4.0 MPa は EGR 率に換算すると、約10%となる. そのため、 $NO_x$ 低減に関する効果は十分にあると考えられる. さらに、溶解燃料においては外部 EGR と比較して、噴霧内部に  $CO_2$  ガスを供給することができるため、 $NO_x$ 低減効果はより大きいと考えられる. しかしながら、Fig. 7 からわかるように、溶解燃料を用いた場合、拡散燃焼が活性化され

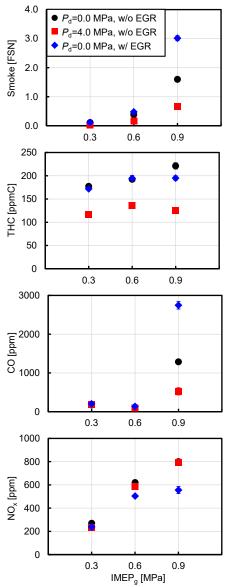


Fig. 9. Concentrations of Smoke, THC, CO and NO<sub>x</sub>.

たことにより、筒内温度が上昇し  $NO_x$  が増加することが考えられる。 $IMEP_g=0.3$  および 0.6 MPa の条件において  $NO_x$  の排出量にほとんど変化は見られなかった。これは噴霧内部 EGR の効果による  $NO_x$  生成量の低減効果が、温度上昇に伴う  $NO_x$  生成量の増加を相殺したためと推測される。また、 $IMEP_g=0.9$  MPa の条件では噴霧内部 EGR 効果による  $NO_x$  生成量の抑制以上に、燃焼が活性化されたため筒内温度が上昇し、 $NO_x$  の排出量が増加したと考えられる。以上より、従来の外部 EGR は  $NO_x$  低減に対して非常に効果的であるが、溶解燃料による噴霧内部 EGR は  $NO_x$  低減に対して十分な効果がないと考えられる。

## 5.4 燃料噴射圧力の変化による CO₂ ガス溶解燃料の 影響

本研究では燃料噴射圧力  $P_{inj}$  を 40,60 および 80 MPa と変化させ実験を行なうことにより,燃料噴射圧力の変化による溶解燃料の影響を把握した.5.2 節で述べたように,燃料噴射圧力  $P_{inj}$ =40 および 80 MPa においても,溶解燃料を用いることにより予混合燃焼時の熱発生率のピーク値が減少し,拡散燃焼時における熱発生率が増加した。また,着火遅れ期間や後燃え期間といった燃焼特性についても同様の傾向を示した。しかしながら,排気特性である  $NO_x$  の排出量についてのみ,5.3 節と異なる傾向を示したため,本節では  $NO_x$  の生成について考察を行なう.

Fig. 10 に燃料噴射圧力を変更した際における  $NO_x$ 排出量の測定結果を示す。これより, $P_{inj}$ =80 MPa の場合は  $P_{inj}$ =60 MPa の場合と同様, $IMEP_g$ =0.9 MPa において溶解燃料を用いることにより, $NO_x$  の排出量が増加したことがわかる。また, $IMEP_g$ =0.6 MPa の場合においては, $P_{inj}$ =60 MPa の場合と異なり,溶解燃料を用いた際にわずかに  $NO_x$  の排出量が増加したことがわかる。これより,燃料噴射圧力が増加するに従い,高  $IMEP_g$  における  $NO_x$ 排出量は増加することがわかる。これは  $IMEP_g$  の増加により燃料噴射量が増加し,筒内温度が上昇したことにより窒素と酸素の結合が促進されたためである。また,燃料噴射圧力の増加により早期に混合気形成が促進され,急峻な燃焼が生じたため,燃焼温度が上昇したと考えられる。

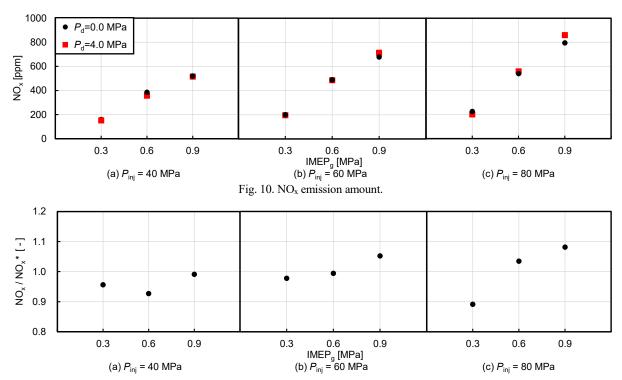


Fig. 11. Normalized NO<sub>x</sub> emission amount (NO<sub>x</sub> / NO<sub>x</sub>\*).

ここで,溶解燃料を用いた場合と通常燃料を用い た場合の NO<sub>x</sub> の排出量を比較するため、各条件にお いて溶解燃料の NO、排出量(NO、) を通常燃料の NO、 排出量 (NO<sub>x</sub>\*) で除し,正規化した値 NO<sub>x</sub> / NO<sub>x</sub>\*を Fig. 11 に示す. これより, 溶解燃料を用いた場合, IMEP。=0.3 MPa においては全ての燃料噴射圧力にお ける NOx 排出量が低減したことがわかる. しかしな がら、IMEP<sub>g</sub>=0.9 MPa においては燃料噴射圧力が高く なるにつれて、溶解燃料を用いることにより NO<sub>x</sub>排 出量は増加傾向に転じた. これは 5.3 節で述べたよ うに、噴霧内部 EGR 効果による NOxの抑制と気体析 出による燃焼の活性化の均衡に起因するものと考え られる. それに加えて, 燃料噴射圧力の増加により 噴霧液滴の微粒化が促進されたため, 溶解気体の析 出がノズル近傍において生じたことにより、混合気 全体に対して噴霧内部 EGR の効果が発揮されなかっ たことが考えられる. 一方, 低燃料噴射圧力 ( $P_{\text{in}}$ =40 MPa) においては、 $P_{\rm inj}$ =80 MPa と比較し溶解気体の 析出が緩慢であり、噴霧全体に CO<sub>2</sub> ガスが拡散され たため、NO<sub>x</sub>の排出量が低減できたと推測される.

# 5.5 **CO<sub>2</sub> ガス溶解燃料と外部 EGR の複合システム** 前節までの結果より、CO<sub>2</sub> ガス溶解燃料を用いるこ

とによって混合気形成が促進され、Smoke、THC および CO が減少し、 $NO_x$  に与える影響が小さいことがわかった。また、外部 EGR を用いた場合、燃焼温度が低下することにより  $NO_x$  が低下したが、酸素不足な条件となるため未燃物質の排出量は増加した。そのため、 $CO_2$  ガス溶解燃料および外部 EGR を併用することにより、酸素不足な環境下においても混合気形成を促進することにより、燃焼に十分な酸素を噴霧内に取り込むことができると推測される。

Fig. 12 に各システム(通常燃料, $CO_2$ ガス溶解燃料,外部 EGR,複合システム( $CO_2$ ガス溶解燃料+外部 EGR))における排気特性の計測結果を示す. IMEP $_g$ =0.9 MPa において,複合システムでは  $CO_2$ ガス溶解燃料と比較して,Smoke および CO はわずかに増加した.しかし,通常燃料や外部 EGR と比較した場合,複合システムでは Smoke および CO 排出量の低減効果が見受けられる.また, $NO_x$ 排出量に着目すると,複合システムでは外部 EGR より低減効果が大きく,これは  $CO_2$  ガスの析出により噴霧の分散性が向上することで,より多くの EGR ガスを噴霧に内包することができたためであると考えられる.そのため,外部 EGR のみと比較して,燃焼温度が低下し  $NO_x$ を低減したと考えられる.以上より, $CO_2$  ガス溶解燃料お

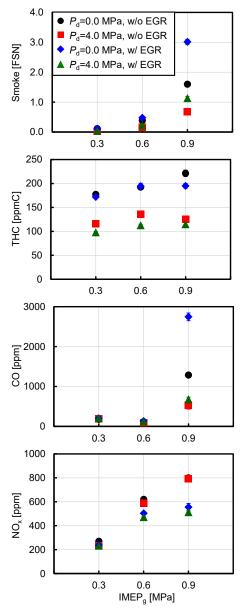


Fig. 12. Concentrations of Smoke, THC, CO and NO<sub>x</sub>.

よび外部 EGR を併用することにより、Smoke や THC などの未燃物質を低減することができ、 $NO_x$ に対しても外部 EGR 以上の低減効果があることがわかった.

#### 6. まとめ

本研究では  $CO_2$  ガス溶解燃料を単気筒ディーゼル 機関に適用することにより、燃焼特性および排気特 性の評価を行なった. 以下に得られた知見を示す.

- CO<sub>2</sub>ガス溶解燃料を用いることにより、Smoke の 排出量が約50~70%低下する.
- ・ CO<sub>2</sub>ガス溶解燃料を用いた場合,低負荷時においては NO<sub>x</sub>の生成量を低下させることが可能であ

- るが、高負荷時においては増加する.この傾向 は燃料噴射圧力が増加することにより、より顕 著となる.
- ・ 溶解気体の析出効果により混合気形成が促進 されるため、拡散燃焼が活性化し後燃え期間が 減少する.
- ・  $CO_2$  ガス溶解燃料と外部 EGR を併用することにより、Smoke および THC の排出量を減少させることに加えて、外部 EGR 以上に  $NO_x$  低減効果がある.

#### 参考文献

- 柳原弘道, "新しい混合気形成法によるディーゼルの NO<sub>x</sub>同時低減",日本機械学会論文集(B編),63[606], 368-373 (1997).
- 2) 島崎直基,西村輝一,"上死点近傍燃料噴射による予 混合ディーゼル燃焼コンセプト",自動車技術会論文 集,**36**[3],31-36 (2005).
- 3) 小島昭和,内山賢,増田誠,伊達健治,堀内康弘, オラフEハーマン,ヘルマンJ.ラウメン,"ディーゼ ル噴射系の進化―超高圧噴射が拓く世界―",自動車 技術会論文集,43[6],1269-1274 (2012).
- 4) 西田恵哉,落合裕晶,新井雅隆,廣安博之,"超高圧噴射時のディーゼル噴霧の特性",日本機械学会論文集(B編),63[605],344-349 (1997).
- 5) 千田二郎,柴田一郎,段智久,藤本元,"ガス溶解燃料を用いたディーゼル噴霧の特性(第1報,窒素溶解燃料噴霧の特性)",日本機械学会論文集(B編), 63[613],277-284(1997).
- 6) 千田二郎,柴田一郎,藤本元,"ガス溶解燃料を用いたディーゼル噴霧の特性(第2報,液化 CO2 混合燃料噴霧の特性)",日本機械学会論文集(B編),63[613],271-276 (1997).
- J.B. Heywood, Internal Combustion Engine Fundamentals, (McGraw-Hill Inc., New York, 1988), pp. 130-132.
- 8) 伊藤猛宏, 工業熱力学 (2), (コロナ社, 東京, 1994), p.274.
- 9) 小林清志, 荒木信幸, 牧野敦, 燃焼工学, (理工学社, 東京, 1988), pp.37, 54-56, 96-98.