SOFC の発熱を利用した水蒸気改質によるジェットエンジンへの適用について

Power generation efficient on steamreforming by utilization of exhaust heat of SOFC

○関口 亮¹,,本橋 和典¹, 齊藤 允教², 田辺 光昭³ Ryo Sekiguti¹, Kazunori Motohashi¹, Masanori Saito¹, Mitsuaki Tanabe¹

Abstract: Amount of heat to improve CH4 is provided by reaction in a fuel cell.In the study penformance of the reformer and the Solid Oxide Fuel cell are estimated numerically. Influence on parameter of puressure, fuel flow value or reformer enter temperature by power generation efficiency is determined. Power generation efficiency of SOFC and it increases due to increase of reformer enter temperature.

1. 諸言

ジェットエンジンの理論サイクルはブレイトンサイ クルであり、ガスタービンエンジンを高効率かつ高比 推力にするためには系の高温化と高圧力比化が必要で ある.しかし、タービン入口温度には限界があり、高 効率かつ高比推力化への妨げとなっている.このトレ ードオフの解決を目標にこれまでの研究^[1]で、固体酸 化物形燃料電池(SOFC)によって発電した電力で圧縮 機を駆動する新たなシステムのジェットエンジンを考 案している.

本報では実現を想定した水蒸気改質を行ない,また SOFC の発熱を改質器の改質に必要であるエネルギー 源として利用するシステムを考案した.そこで,シス テムに圧縮機を取り付けた場合,燃料流量と改質器運 転圧力,改質器入口温度を変化させたときの,改質率 と SOFC 運転温度,システムの総合発電効率を調べた. また,燃料が初期条件のもと反応したときに生じるエ ンタルピ変化と,発生したギブズエネルギを割ったも のを総合発電効率とした.

2.システム構成と計算手法

2.1.システム構成

システム条件を Table 1 に, システム全体図を Figure 1 に示す.



Figure.1 System Configuration

Table 1. Calculation conditions

改質器運転温度 TRFM[K]	900
SOFC内H2使用率 U _{H2} [-]	0.8
SOFC 内 CO 使用率 Uco [-]	0.8
SOFC 内 O2 利用率 U ₀₂ [-]	0.5
水蒸気量 S/C[-]	1
当量比 φ[-]	1
改質器-SOFC 間熱損失率 η[-]	1
基準燃料流量 V[kgmol/h]	100
基準改質器入口温度 TRF[K]	298.15
基準改質器運転圧力 PRF[K]	1.5

今回の評価するシステムでの燃料はCH4を使用し改質 方法は水蒸気改質を用いた.また,SOFCから改質器 ヘ与える熱の損失は簡略化のため無視し,改質器出口 温度は改質器運転温度とし,燃料電池出口温度はSOFC 運転温度と同じとした.

改質器内での改質反応は,水蒸気改質と水性ガスシフ ト反応のみを想定した.水蒸気改質の反応式を式(1) に水性ガスシフト反応の反応式を式(2)に示す^[1].

 $CH4+H2O=CO+3H2 \tag{1}$

SOFC での反応物質は H2,CO,O2 のみを想定した. SOFC 内のアノードでの反応式を式(3),式(4)に示す.

 $H_{2+0.5O_{2}=H_{2O}}$ (3)

CO+0.5O2=CO2 (4)



2. 2. 1. 改質器の計算手法

まず, CH4 と H2O の水蒸気改質と水性ガスシフト反応によって変化するギブズエネルギ⊿GR, △GS を求め, アレニウスの式に代入しそれぞれの平衡定数 KR, KS を求めた.計算には化学平衡計算プログラム NASA CEA^[3]で用いられている熱力学的定数を用いて多項式計算により求めた.また,化学反応の平衡も満たすために水蒸気改質によって反応の進んだモル数と水性ガスシフト反応によって反応の進んだモル数が等しくなるような流量を求めた.そして,化学反応の平衡定数とアレニウスの式より求めた平衡定数の KR,KS の値がそれぞれ等しくなる流量になるまで繰り返し計算を行った.

2.2.2.SOFC の計算手法

燃料電池は空気の通るカソードと燃料の通るアノー ドに分かれており,内部で反応させて電力を作る. 改質された H2 と CO が SOFC で発生させる熱量と SOFC のエンタルピを比較することによって SOFC 運 転温度を求め,かつ改質器運転温度以下にならないよ うに繰り返し計算を行った.また,SOFC のエンタルピ が改質器に必要な熱量以下にならないように繰り返し 計算を行った.また,改質に必要となる熱量をエンタ ルピを用いて求めた.

3. 計算結果及び考察

Figure 2 に改質器入口温度を変化させたときの総合 発電効率を示す.また, Figure3 に改質器運転圧力を変 化させたときの総合発電効率を示す.

Figure 2 より改質器入口温度に対して,総合発電効率 が比例していることが分かる. 今後, 圧縮機を利用し た温度上昇の利用や、発熱を利用することによって高 電力化に対応できると考えられる.しかし, Figure 3 より改質器運転圧力が上昇すると総合発電効率が低下 している.これは、圧力上昇による改質率の低下が原 因であり、今後高電力化、高推力化の両立を目指す場 合アノード側は低圧,カソード側は高圧にする必要が あるが、圧力差に耐えるセラミックの強度と空気がア ノード側に逆流するなどの問題が発生すると考えられ る.この打開策として,改質器以降に圧縮機を設置す ることが考えられる.まずは、低圧で改質を行い、そ の後圧縮機を用いてアノードガスと混合することによ って高電力かつ高推力なジェットエンジンが実現でき ると考えられる.また,航空機全体を考えた場合,今 までジェットエンジンを利用した発電より直接化学エ ネルギから電気エネルギに変換できる高効率の SOFC

を利用することにより航空機全体での総合効率向上が 期待できる.



Fig.2 Relationship between reformer enter temperature and overall power generation efficiency



Fig.3 Relationship between reformer drive pressure and overall power generation efficiency

4. 結論

改質器に流入する燃料の温度が上昇することによっ て総合発電効率が上昇した.

改質器運転圧力の上昇によって総合発電効率が減少した.

改質器以降に圧縮機を設置することで,発電効率と推 力を両立したジェットエンジンが実現できる.

5. 参考文献

[1] 齊藤 允教「電動圧縮機を用いた SOFC/ブレイト

ン・コンバインドサイクルの性能推算」,2013

[2] 上松 宏吉 「燃料電池発電システムと熱計算」,2004 年

[3] Bonnie J. McBride, et al. : Coefficients for Calculating Thermodynamic and Transport Properties of Individual Species, pp10-73,