可燃性ガスを伴った Mg-AI 粒子と二酸化炭素の燃焼

Combustion of Mg-Al Particles with Combustible gas and Carbon Dioxide

○大久保彰人¹, 舎川俊平¹, 桑原卓雄²
*Akihito Ookubo¹, Shunpei Shagawa¹, Takuo Kuwahara²

Abstract: Ducted rocket engine is proposed as the one of propulsion systems for goods transportation in Mars. Ducted rocket engine uses Mars atmosphere which is carbon dioxide (CO_2) as an oxidizer. The oxidizer is raised temperature, and flow into the secondary combustor. However, it has not been clarified the temperature effect given to the reaction of fuel rich hot gas (FRHG) and CO_2 in secondary combustor. Then, the purpose of this study is to clarify the effect of temperature changes gives to the combustion behavior of CO_2 and magnalium (Mg-Al) particles in FRHG. As a result of experiment, it was clarified that the burning time of Mg-Al does not depend on the temperature of CO_2 .

1.研究背景

将来,人類が太陽系外に宇宙航行するための宇宙基 地として,地球からの距離が近い火星に進出・移住す ることが計画されている.火星の大気成分の 95%は, 二酸化炭素(CO₂)であり,この CO₂を酸化剤として利用 できる推進機関を用いれば,火星上において,地球か らの物資を効率的に運搬できると考えられる.

火星大気内ではダストストームなどの外乱が起き, それを回避するために高速飛翔が求められる.そこで 推進機関の一つとして,超音速飛翔を行うダクテッド ロケットエンジン(DR エンジン)が適していると考え られる.DR エンジンはラムジェットエンジンの一種で あり,火星大気の CO₂を酸化剤として用いるため,他 のロケットエンジンより搭載する酸化剤の量を少なく し,軽量にすることができる.さらに固体ロケットよ りも大きな比推力を得ることができる.また高温の可 燃性ガスを用いるので,他のラムジェットエンジンよ りも CO₂と安定した燃焼が期待できる.



Figure1 Structure of a ducted rocket used in Mars

1:日大理工・学部・航宇 2:日大理工・教員・航宇

Figure1 に DR エンジンの構造を示す. DR エンジン は一次燃焼器,一次ノズル,二次燃焼器,二次ノズル, 大気取込口,ガスジェネレータで構成されている.火 星用 DR エンジンは,一次燃焼器でガスジェネレータ を燃焼させ,金属粒子を含む高温の可燃性ガスを一次 ノズルから二次燃焼器内に噴射する.大気取込口より 吸入される CO₂は取込口において発生する衝撃波によ って昇温・昇圧され,二次燃焼器内に取り込まれる. この CO₂と一次ノズルから噴射された可燃性ガスは, 二次燃焼器内で燃焼し,高温の燃焼ガスが二次ノズル から噴射される.このようにして,火星用 DR エンジ ンは推力を得て,火星大気圏内を超音速で飛翔する.

Table1 Combustion heat with CO

Metal	Combustion heat [kJ/g]*
Beryllium(Be)	35.0
Lithium(Li)	22.7
Boron(B)	19.5
Aluminium(Al)	15.3
Magnesium(Mg)	13.1

*:Unit per Fuel

DR エンジンのガスジェネレータには、断熱火炎温度, 比推力の高い AP/HTPB/Metal 系コンポジット推進薬を 選定した.また、含有させる金属の候補を Table1 に示 す.CO₂との燃焼熱が高い順に、ベリリウム(Be)、リチ ウム(Li)、ホウ素(B)、アルミニウム(Al)、マグネシウム (Mg)となっている.Be、Li、B は、燃焼熱が高いが、 Be の毒性、Li の爆発性、B の難着火性より、取り扱い が難しい.そこで、次に燃焼熱が高い Al と Mg に着目 した.Al は、燃焼熱は高いが着火性が悪く、Mg は、 着火性は良いが燃焼熱が低い.そこで、両者の長所を 併せ持つマグナリウム合金(Mg-Al)を選定した^[4].

我々は、このガスジェネレータに含有した金属の燃 焼について着目した.金属粒子単体の燃焼特性はこれ まで研究されてきている^[3].しかし、実際のDRエンジ ンは、ガスジェネレータのAP/HTPBの燃焼ガスを伴っ た金属粒子と高温の酸化剤を燃焼させるため、雰囲気 温度の効果を無視できない.

そこで、本研究では火星大気中における二次燃焼器 内を模擬し、雰囲気温度を変化させた時の CO₂ と AP/HTPB の燃焼ガスを伴った高温金属粒子との燃焼 の様子を明らかにする.

2.実験方法·装置

今回使用したガスジェネレータの組成を Table2 に示す.





Figure2 Experimental apparatus

Figure2は、電気炉、ガスジェネレータ落下装置、PC、 ハイスピードカメラ、CO₂タンク、熱電対で構成され ている.アクリル容器内をCO₂で置換し、電気炉内温 度は、634K、706K.762K、836K、916K に設定する. これは火星大気中を Mach3.5、3.75、4.0、4.25、4.5 で 飛行している時の二次燃焼器内に流入する CO₂の温度 である.各温度にて落下装置を作動させ、ガスジェネ レータを電気炉内に投入し、電気炉の温度によって着 火・燃焼させる.この際の金属粒子の燃焼をハイスピ ードカメラで撮影し、PC に取り込む.

電気炉内は, CO₂ タンクにつながるホースから常に CO₂ が供給されている状態になっている. 雰囲気圧力 は地球大気圧(1atm)で実験を行う. 3.実験結果·考察

Figure3 に雰囲気温度と金属粒子の燃焼時間の関係 を示す.

各実験において、20個の金属粒子の燃焼時間を測定 し、その平均をとった.



Mg-Al 粒子は, 強い白色光を発しながら燃焼するこ とが確認されている.したがって, 燃焼時間の定義と して,発光している金属粒子が推進薬表面から放出し た時刻を燃焼開始とし,輝度を失う時刻を燃焼終了と する.

どの雰囲気温度においても, Mg-Al 粒子の燃焼時間は, 17.3ms 付近でほぼ一定値を取った.

雰囲気温度と金属粒子の燃焼時間との関係性は,見ら れなかった.このことから,雰囲気温度は金属粒子の燃 焼時間に影響しないことがわかった.これは,ガスジェ ネレータの燃焼温度より雰囲気温度が低いためと考えら れる.

これより,実際に火星大気圏内で飛翔するとき,金 属粒子の燃焼時間は,飛翔速度による二次燃焼器内の 温度変化に影響されない.

4.まとめ

・可燃性ガスを伴った Mg-Al 粒子の CO₂雰囲気での 燃焼時間は,雰囲気温度に依らず一定値を取った.

参考文献

- [1] 久保田浪之介, 桑原卓雄, ラムジェット工学, 日刊 工業新聞社 (1996).
- [2] 桑原卓雄, ロケットエンジン概論, 産業図書 (2009)
- [3] 原秀樹,水野翔太:日本大学理工学部航空宇宙工学 科卒業論文(2009)
- [4] 湯浅三郎,金属の着火と燃焼の特性,日本燃焼学会誌,第45巻,133号,p154(2003)