# 初期金星大気の流体力学的散逸

## 佐々木 貴教<sup>1</sup>, 阿部 豊<sup>2</sup>

(要旨) 惑星大気の進化履歴を追う上で,流体力学的散逸は大規模な大気散逸を引き起こすメカニズムとし て重要である.しかし,多成分大気の流体力学的散逸に関する数値計算は未だ実現されていない.そこで 本研究では,多成分大気の流体力学的散逸に関する汎用的な数値計算コードを開発した.またこの数値計算 コードを用いることで,以下の2つの金星大気問題の解決を図った:(1)過去に金星表面に存在した水の散逸, (2)金星大気中の希ガス分別.計算の結果,いずれの問題も初期金星大気の流体力学的散逸のみによって説 明することは難しいことがわかった.本研究の計算結果をうけて,これらの問題の解決の可能性,および今 後の研究課題についても議論する.

## 1. 流体力学的散逸

惑星大気の散逸は、惑星の初期進化を考える上で非 常に重要な問題である。そのためこれまでも、巨大天 体衝突に伴う大気の力学的散逸に関する研究や、太陽 のEUV加熱による大気の熱的散逸(流体力学的散逸), 太陽風による荷電粒子の熱的・非熱的散逸に関する研 究など、多くの研究が精力的になされてきた(例えば [1], [2]).本研究では、散逸規模が非常に大きく、惑 星大気の進化、特に初期進化において重要な役割を果 たしたと考えられる流体力学的散逸を扱う.

流体力学的散逸(hydrodynamic escape)とは、静水 圧平衡が破れた場合に起こる惑星大気の散逸過程であ る.惑星大気が全体として大きな運動エネルギーを持 ち,惑星の重力を振り切って散逸するため、俗に「大 気の流出」とも表現される.このうち特に水素の流体 力学的散逸,およびそれに引きずられる形でのより重 い元素の散逸は、地球の初期大気問題、希ガス同位体 分別問題、あるいは金星の水散逸問題などを解く上で 重要な散逸過程である.実際に、流体力学的散逸によ る大気散逸過程に伴い、地球・金星・火星の表層環境 の違いが作られたことも示唆されている[3].さらに近 年の系外惑星の大気観測に伴い、ホットジュピターや スーパーアースからの大気散逸も重要な研究テーマに なってきている.

しかし,流体力学的散逸の理論解を求めることは容 易ではない.古くは80年代から解析的な手法による計 算がなされてきたが[4],音速で特異点を取るため,音 速を超える速度の解を正確に求めることができなかっ た.また,等温大気やポリトロープ大気を仮定しない と解析解が求まらないため,現実的な問題への適用は 難しいのが現状であった.一方,数値計算による研究 も最近になって始められたが[5],大気成分が複数の場 合についての数値計算は未だに実現されておらず,非 常に限定的な問題しか扱えていないのが現状であった.

そこで本研究では,汎用的な計算コードを得ること を目的に,複数成分の大気の流体力学的散逸を解くた めの計算コードを開発した.そしてその計算コードを 金星大気の2つの問題に適用し,初期金星大気に関す る新しい知見を得た.

## 2. 数値計算

複数種の大気成分間の相互作用を考慮した,多相流 体1次元時間発展オイラー方程式[6]を解いた.各成分 は衝突と熱拡散により運動量を交換し合い,軽分子が 重分子を加速(重分子が軽分子を減速)するシステムに なっている.多成分大気の散逸における基本的な考え

<sup>1.</sup> 東京工業大学 大学院理工学研究科 地球惑星科学専攻

<sup>2.</sup> 東京大学 大学院理学系研究科 地球惑星科学専攻



方は、大気成分中で最も軽いH₂が流体力学的に散逸 する際に他の重い分子を加速することで、他の分子を 一緒に散逸させるというものである。

大気散逸のエネルギー源としては、太陽EUV(極端 紫外線)による上層大気の加熱を考えている.大気加 熱の効果を正確に求めるために、太陽の進化を考慮し て太陽系の年代に応じた太陽EUVの値を与えている (図1)[7].またその分配は、大気成分の各高度での密 度や幾何学的な体積,吸収断面積を考慮に入れて計算 した.ちなみに、現在の太陽では紫外線が弱く、惑星 大気の流体力学的散逸はほとんど観測されていない. しかし、強い紫外線を出していた若い太陽(図1)のも とでは、金星や地球の初期大気において大規模な大気 の流体力学的散逸が起きていた可能性が考えられる.

数値計算にはセミ・ラグランジュ法を用い,移流 項はCIP法[8]により,非移流項は差分法により解いた. CIP法とは,移流計算を行う際に値だけではなく傾き (微分値)も移流させて数値拡散を小さくする計算法で, 大きな密度変化を持つ系の流体方程式を滑らかに解く ために開発された.本研究ではCIP法を用いることで, 亜音速~遷音速~超音速まで安定に解を求めることに 成功した.また,等温大気やポリトロープ大気の場合 に数値解が解析解と一致することも確認され,これに より,初めて複数成分の大気の流体力学的散逸を数値 的に計算することが可能となった.この計算コードの 汎用性は高く,今後は惑星大気散逸に関する問題を独 占的に解くことが可能である.

## 3. 初期金星大気の散逸

本章では,開発した数値計算コードを用いて多成分 大気の流体力学的散逸を計算することで,2つの金星 大気問題の解決を図る.

#### 3.1. 金星表面からの水の散逸

#### 3.1.1. 未解決の問題

現在金星上に海は存在しない.しかし過去の研究から、金星の表層には過去に海が存在したことが示唆されている.金星大気中のD/H比(水素と重水素の存在比)が地球の100倍ほどあることが観測からわかっており[9]、以前は最低でも現在の100倍の水蒸気が存在していたことがわかる.金星表層に存在した海は、太陽光度の上昇とともに金星が暴走温室状態に入ることで全て蒸発・解離( $H_2O \rightarrow H_2 + O$ )し、軽い水素は流体力学的散逸よって宇宙空間に散逸したと考えられている[10].

ここで問題となるのは、流体力学的散逸で直接散逸 できない酸素の行方である.酸素の消費法としてはい くつかの可能性が過去に提案されてきたが、未だ決定 打は無い.地球海洋と等量程度の酸素を金星表面の酸 化によって消費するためには、現在の地球よりも大き なテクトニクス活動(惑星表層の更新)を45億間にわた って続ける必要がある[11].一方、大気中で酸素を消 費するには、COなどの還元的気体が大量に必要となる. いずれの場合も、水が分解して発生する大量の酸素を 全て消費するには、量的に難しいかもしれない.

そこで本研究では、水素の流体力学的散逸に伴う酸素の散逸を考えた.すなわち、軽い水素が散逸する際 により重い酸素を引きずって一緒に散逸する可能性を 検討した.

#### 3.1.2. 計算結果

流体力学的散逸による水蒸気大気の散逸を計算した.境界条件として,均一圏界面を高度100kmと仮定し, 温度を330Kで固定した.ここで均一圏界面の高度を 変えて計算しても,以下で得られた結果は定性的には 変わらない.また,海の蒸発・解離に伴い発生する酸 素は,O2ではなくOとして散逸すると仮定した.O2は 十分に短い時間でOに光解離することがわかっており, 酸素が散逸する際の最終状態として単原子Oを選ぶの は妥当である[10].

図2に、均一圏界面での水素の数密度と太陽系の年 代(すなわち太陽EUVの値:図1)を変化させた場合の、 水素の散逸フラックスの変化を示す、均一圏界面での 水素の数密度が大きいほど、また太陽系の年代が若 いほど、水素の散逸フラックスが大きいことがわかる。 また、これらのパラメータの変化に伴い、水素の散逸 フラックスが桁で変化していることもわかる、金星か らH<sub>2</sub>Oが散逸した時期についてはわかっていないので、 以下では太陽系の年代を1Gyに固定して、均一圏界面 での水素の数密度をパラメータに計算を行った場合に ついて議論する。

海の蒸発・解離(H<sub>2</sub>O → H<sub>2</sub> + O)に伴い,均一圏界 面でH<sub>2</sub>:O=1:1となっている状況を考える.図3に, 均一圏界面での水素の数密度を変化させた場合の,水 素と酸素の散逸フラックスの変化を示す.均一圏界面 での水素の数密度が1.8×10<sup>16</sup>[m<sup>-3</sup>]以上では,十分な 深さの大気まで太陽のEUV加熱が効かないため,水 素の流体力学的散逸によって酸素を散逸させること はできない.それ以下の数密度では,水素の流体力 学的散逸によって酸素を散逸することが可能である が,均一圏界面での水素の数密度がさらに減少し3.0 ×10<sup>14</sup>[m<sup>-3</sup>]を下回ると,水素の散逸フラックスが十分 に大きくならず,酸素を引きずって散逸させることは 不可能となる.以上の結果は,太陽系の年代を変化さ せても定性的には同様である.

図3において,酸素が散逸できないパラメータ範囲 では水素のみが散逸するため,相対的に酸素の割合は



図2: パラメータの変化に伴う水素の散逸フラックスの変化. 酸素が散逸可能な水素の散逸フラックスの下限値[12]も図 中に示してある.



図3: H<sub>2</sub>: O = 1:1の場合の水素,および酸素の散逸フラックス. 太陽系の年代は1Gy. プロットされていない領域では,水素 は散逸するが酸素は散逸しない.

上昇する. そこで次に,均一圏界面での水素と酸素の 数密度の比を変えた場合を考える.  $H_2: O = 1: 1, 1:$ 1.1, 1: 1.5, 1: 2の状況で,それぞれの場合の酸素の散 逸フラックスを計算した結果を図4に示す. 酸素の比 率が上昇するにつれ,酸素の散逸フラックスが減少し, また酸素が散逸できるパラメータ範囲も小さくなって いることがわかる.

#### 3.1.3. 議論

図3を見ると、ほとんどのパラメータ範囲において 水素の方が酸素よりも散逸量が大きいため、大気中の 酸素の割合は必ず上昇する傾向にあることがわかる. 一方、大気中の酸素の割合が増えると酸素の散逸フラ ックスは減少し(図4)、さらに酸素の割合は増加する ことになる.以上より、酸素は必ず大気中に溜まって いき、流体力学的散逸によって金星の酸素を全て散逸 させることは非常に難しいことが結論される.ただし、 ある限られたパラメータ範囲(図3では、均一圏界面で の水素の数密度が1.0×10<sup>16</sup>[m<sup>-3</sup>]程度)では、水素と酸 素は同量の散逸フラックスを持って散逸することがで きる.均一圏界面においてこの数密度を長期間保持す ることができれば、流体力学的散逸によって金星の酸 素を散逸させることは可能かもしれない.

さて,流体力学的散逸以外に酸素を散逸させる方法 として,イオン化した酸素の非熱的な散逸も考えられ る.初期金星に磁場が無く,太陽の活動度が長期間に わたって平均的な太陽型星よりも大きければ,地球



図4: H<sub>2</sub>: O = 1:1, 1:1.1, 1:1.5, 1:2の場合の酸素の散逸フ ラックス.太陽系の年代は1Gy.水素の散逸フラックスは 示していない.プロットされていない領域では、水素は 散逸するが酸素は散逸しない.

海洋と等量程度の酸素を散逸できる可能性がある[13]. しかし非熱的な散逸については未だ不確定な要素が多 く,定量的な議論のためにはさらなる研究の進展を待 つ必要があろう.

ところで、上で述べたように大気中に酸素が溜まり 酸素分圧が上がり過ぎると、水解離の逆反応である水 生成 $(H_2 + O \rightarrow H_2O)$ が起きる可能性がある.こうな るともはや $H_2O$ そのものを散逸させることが不可能と なる.この逆反応の可能性について調べることも、金 星からの水の消失を考える上で重要な研究課題である.

最後に、O/H<sub>2</sub>比が1未満の場合について述べておく. 金星形成直後の状況を考えると、海の蒸発・解離によ って発生した水素以外にも、もともと周囲の太陽系星 雲ガスから捕獲した水素も大気中に存在しており、金 星大気のO/H<sub>2</sub>比が1より小さい可能性がある.この 場合には、水素の散逸フラックスはより大きくなるた め酸素が散逸しやすくなり、酸素に対して十分な量の 水素が存在すれば酸素の全散逸が可能となることが期 待される.ただし、金星大気中の水素の割合は、金星 大気の進化履歴や海の蒸発の年代などに依存するため、 その決定は容易ではない、今後は、酸素を全散逸させ るのに必要な条件を求めることで、逆に金星の大気や 海の進化に制約を加えることも行いたい.

#### 3.2 金星大気中の希ガス存在度の説明

#### 3.2.1. 未解決の問題



図5: 太陽組成(太陽組成ガス中の存在度)で規格化した金星大 気,隕石に含まれる希ガスの存在度。



図6: 水素の流体力学的散逸によって各分子を散逸させるため に必要な水素の散逸フラックス。

金星大気において、Neが太陽組成比より小さい一方, Arの存在度が隕石と比べて異常に大きいことがわか っている(図5)[14]. その他の希ガスの同位対比などと も照らし合わせると、金星大気からはNeのみが選択 的に質量分別を受けたように見える. この希ガス存在 度を説明するためのアイデアとして、太陽組成大気か ら希ガスを捕獲した後に散逸によって軽いNeのみを 失ったというモデルが提案されている[2].

そこでまず、水素の流体力学的散逸によって各希ガ スを散逸させるために必要な水素の散逸フラックスを 見積もった(図6).図6より、NeとArはほぼ同程度の 水素の散逸フラックスで、ともに散逸を開始すること がわかる.すなわち、単純な質量分別でNeのみを選 択的にArより多く散逸させるのは難しいと思われる.

一方このNe/Ar分別について、COの回転スペクト

ル線による大気の冷却効果を考慮することで,Neの みが散逸可能な温度が自律的に実現される可能性が示 唆されている[6].図6より,COはNeとほぼ同程度の 水素の散逸フラックスで散逸を開始するが,Arを散 逸させるのに必要な水素の散逸フラックスはそれより ほんのわずかに大きい.NeとCOが散逸を始め上空に 上がると,COの冷却効果によって大気が冷やされる ため,大気温度が下がり水素の散逸フラックスが下が る.よって,COが存在することで,NeとCOは散逸 するがArは散逸しないという際どい水素の散逸フラ ックスが,自律的な温度調整によって得られるのでは ないかと考えるわけである.

そこで本研究では、希ガスにCOを加えた多成分大 気の流体力学的散逸を、CO冷却の効果[15]も考慮に入 れて計算し、Ne/Ar分別の可能性について検討した.

#### 3.2.2. 計算結果

太陽系の年代,各大気成分の均一圏界面での数密度 を様々に変化させた場合の,NeとArの散逸フラック スの比を計算した結果を表1に示す.ほとんどの場合 でNe/Ar分別は実現できていないが.いくつかの特徴

表1: 太陽系の年代(r)と各大気成分の均一圏界面での数密度 (n<sub>x</sub>)を変化させたときの、NeとArの散逸フラックスの比 (F<sub>Ar</sub>/F<sub>Ne</sub>). ただしここで、△: Ne、Arともにほぼ同量が 散逸する、▽: Ne、Arともに散逸しない.

$\tau$ [Gy]	$n_{\rm H_2} \ [{\rm m}^{-3}]$	$n_{\rm Ne,Ar} \ [{\rm m}^{-3}]$	$n_{\rm CO} \ [{\rm m}^{-3}]$	$F_{\rm Ar}/F_{\rm Ne}$
0.01	$10^{14}$	$10^{10}$	$10^{14}$	Δ
	$10^{15}$	$10^{11}$	$10^{15}$	$\bigtriangleup$
	$10^{16}$	$10^{12}$	$10^{16}$	$\bigtriangleup$
0.05	$10^{14}$	$10^{10}$	$10^{14}$	$\triangle$
	$10^{15}$	$10^{11}$	$10^{15}$	$\bigtriangleup$
	$10^{16}$	$10^{12}$	$10^{16}$	$\bigtriangleup$
0.1	$10^{14}$	$10^{9}$	$10^{14}$	$\triangle$
		$10^{10}$	$10^{10}$	$\bigtriangleup$
		$10^{10}$	$10^{12}$	$\bigtriangleup$
		$10^{10}$	$10^{14}$	$\sim 0.1$
	$10^{15}$	$10^{9}$	$10^{11}$	Δ
		$10^{10}$	$10^{11}$	$\bigtriangleup$
		$10^{10}$	$10^{13}$	$\bigtriangleup$
		$10^{10}$	$10^{15}$	$\sim 0.1$
		$10^{10}$	$10^{15}$	$\bigtriangleup$
		$10^{11}$	$10^{11}$	$\bigtriangleup$
		$10^{11}$	$10^{13}$	$\bigtriangleup$
		$10^{11}$	$10^{15}$	$\bigtriangledown$
	$10^{16}$	$10^{11}$	$10^{12}$	$\triangle$
		$10^{11}$	$10^{14}$	$\triangle$
		$10^{11}$	$10^{16}$	$\sim 0.9$
		$10^{12}$	$10^{12}$	$\triangle$
		$10^{12}$	$10^{14}$	$\triangle$
		$10^{12}$	$10^{16}$	$\bigtriangledown$



図7: 均一圏界面でのCOの数密度を変化させたときの、Neと Arの散逸フラックスの変化.太陽系の年代を0.1Gy、均一 圏界面での水素の数密度を1.0×10<sup>15</sup>[m<sup>3</sup>]に固定した場合.

的なケースにおいてはNe/Ar分別が実現できる可能 性がある.

Ne/Ar分別が実現できている特徴的なケースにつ いて、均一圏界面でのCOの数密度をパラメータに、 NeとArのそれぞれの散逸フラックスを計算した結果 を図7に示す. COが増加するにつれ、冷却効果が強ま り大気の温度が下がることで、水素およびそれにひ きずられるNe, Arの散逸フラックスが減少していく. COが水素と同程度の数密度で存在していれば、CO冷 却によりNe/Ar分別が最大で1桁分ほど可能であるこ とが分かる.

#### 3.2.3. 議論

先行研究で提案されていたように、COの冷却効果 を考慮することで、流体力学的散逸によるNeとArの 散逸分別を定性的には実現することが可能であること がわかった.しかし定量的には、最大で1桁程度の分 別では現在の金星の過剰なAr量は説明できず、結局 原始大気の流体力学的散逸のみによって現在の金星大 気中のNeとArの存在度を説明することは難しいよう に思われる[14].また大気の時間進化を考えると、Ne とともにCOもほぼ等量が散逸していくため、時間と ともに大気中のCOの存在度は減少していき、Ne/Ar 分別はさらに難しくなることが予想される.

ところでNe/Ar分別の程度を大きくする可能性と しては、H<sub>2</sub>Oによる上層大気の冷却も考えられる.し かしH<sub>2</sub>O冷却の効果を正確に計算することは容易では ない.そこで、簡単な近似を用いてH<sub>2</sub>O冷却の効率 を見積もった結果[10], H<sub>2</sub>O冷却の方がCO冷却よりも 数倍程度大きな冷却率を持つことがわかった.これ は、金星大気中にCOとともに適量のH<sub>2</sub>Oが含まれる ことで、Ne/Ar分別を実現するための適当な水素の散 逸フラックスが得られる可能性を示唆している.今後 はH<sub>2</sub>O冷却に関するより詳細な見積もりを行うことが、 金星大気中のNe/Ar問題を議論する上で重要な研究 課題となるかもしれない.

最後に、金星大気の材料物質がそもそもNe/Ar分 別を受けたものであった可能性についても述べておく. このような材料物質として、太陽風が打ち込まれた微 惑星[16]、あるいは低温で凝縮した彗星[17]などが過去 に提案されている.これらの物質の存在や正確な組成 は未だよくわかっていないが、金星大気が複数の起源 と進化の組み合わせによって、現在の組成を持つよう になった可能性も考えておくべきであろう.

## 4. まとめ

開発した多成分流体力学的散逸の数値計算コードを, 初期金星大気についての2つの問題に適用した.その 結果,金星からの水の散逸,金星大気のNe/Ar分別の いずれにおいても,流体力学的散逸のみで説明するこ とは比較的難しいことが示された.ただし一方で,こ れらの問題に対して解決可能な条件や可能性について も示唆が与えられている.また今後行う必要がある研 究課題についても,前章で議論したとおりその方向性 を示すことができた.

ところで、本研究では上の2つの問題を独立に解い ているが、実際には水の散逸と希ガス分別の時期は重 なっていた可能性がある.また、大気中の各分子の数 密度についてはパラメータとして計算をしているが、 その量や成分比については、大気の材料物質および進 化過程に強く依存する.今後は、惑星(惑星大気)の進 化履歴を考慮に入れた上で、これらの問題について再 度考察していく必要があるだろう.

## 謝 辞

本稿を執筆する機会を与えていただいた田中秀和博 士,丁寧な査読を行っていただいた佐々木晶教授に感 謝します.また数値計算に関する有益なアドバイスを いただいた玄田英典博士に感謝します.本研究は日本 学術振興会からの助成金をもとに行いました.

### 参考文献

- [1] Genda, H. and Y. Abe, 2005, Nature 433, 842.
- [2] Shizgal, B. D. and G. G. Arkos, 1996, Rev. Geophys. 34, 483.
- [3] Pepin, R. O., 2006, EPSL 252, 1.
- [4] Sekiya, M. et al., 1980, EPSL 50, 197.
- [5] Tian, F. et al., 2005, ApJ, 621, 1049.
- [6] Zahnle, K. J. and J. F. Kasting, 1986, Icarus 68, 462.
- [7] Ribas, I. et al., 2005, ApJ 622, 680.
- [8] Yabe, T. et al., 2001, J. Comput. Phys. 169, 556.
- [9] de Bergh, C. et al., 1991, Science 251, 547.
- [10] Kasting, J. F. and J. B. Pollack, 1983, Icarus 53, 479.
- [11] Lewis, J. S. and R. G. Prinn, 1984, Planets and Their Atmospheres (Sao Paulo: Academic Press).
- [12] Hunten, D. M. et al., 1987, Icarus 69, 532.
- [13] Kulikov, Y. N. et al., 2006, Planet. Space Sci. 54, 1425.
- [14] Pepin, R. O., 1991, Icarus 92, 2.
- [15] Tielens, A. G. G. M. and D. Hollenbach, 1985, ApJ 291, 722.
- [16] Sasaki, S., 1991, Icarus 91, 29.
- [17] Owen, T. et al., 1992, Nature 358, 43.