#### The combined effects of escape and magnetic field histories at Mars Eric Chassefiere et al.,2007 論文紹介



#### Introduction

- 大量の水と二酸化炭素が存在(初期の火星)
  - –ノアキアン後期(37億~40億年前ぐらい)の散逸プロセス non thermal escape >> thermal escape
     ・スパッタによる散逸

散逸量の不確定性 →非線形の指数の正確な値7:Φ<sub>supt</sub>~Φ<sup>7</sup><sub>EUV</sub> 7という値はかなり不正確 →強いスパッタが活性化するスタートとなる ダイナモが消失した時間

# CO<sub>2</sub>とN<sub>2</sub>の重量比

地球、金星、火星 CO<sub>2</sub>とN<sub>2</sub>の比率~50 全惑星ほぼ等しい

・金星と地球の二酸化炭素と窒素の含有量は似ている。(惑星の全質量で規格化)

•火星は地球、金星と比較して数千倍の 枯渇



Fig. 1. Mass fraction with respect to planetary mass of volatiles on the terrestrial planets (by taking into account all known reservoirs, in particular terrestrial carbonates for  $CO_2$ ).

#### CO2とN2の全量を惑星の質量で規格化

### 同位体<sup>40</sup>Ar

<sup>40</sup>Arの脱ガスは大部分が30~40億年前

<u>Heavy bombardment時代以降の散逸</u> sputtering のトレーサーとなる



Fig. 2.

argon

numb

times

numl

incre

gassed fraction of argon (atmospheric argon normalized to total nosphere+mantle) as a function of time for different Rayleigh f the mantle (from Xie and Tackley, 2004). Arrows indicate one half or argon is outgassed. Note that, when the Rayleigh urge, the degassed fraction decreases at later stage, due to the he argon content within the mantle.

レイリー数が大きくなると、脱ガスが後れる。

アルゴンの脱ガスの割合 大気のAr/マントルのAr+大気のAr

火星の大気散逸史

sputtering…過去の散逸で支配的
pick up
他のnon thermalな散逸プロセス

35~40億年前の重要な役割

「主たる疑問点」 二桁の散逸がノアキアン時代に 可能だったのか?



Fig. 3. Schematic chronology of atmospheric escape on Mars. A factor of 100 loss is expected to have occurred during the heavy bombardment period, by impact loss and possibly hydrodynamic escape. In the subsequent period, by using radiogenic argon as a tracer of sputtering escape, an additional loss by a typical factor of 10 occurred.

重要なパラメータ スパッタによる大気損失の見積り-Section3 スパッタによる大気損失の見積もりの不確定性の一つであるダイナモ 消失の時間-Section5 希ガス要素と同位体の存在比-Section4 熱的な散逸-Section2

### 火星磁場

- MGSによる観測によると地球異なってdynamicでない。
- 南半球で強い
- とても強いリソスフェアの磁場
  - 惑星降着の後にダイナモがあって、クレーター前に停止

磁場のモデル 球面調和関数(磁場異常のモデル) Parker 2003; Hood et al., 2005; Quesnel et al.,2006 Purucker et al., 1996 Lamglis et al., 等

#### 消磁場のプロセス •磁気緩和(magnetic relaxation) •クレーター衝突や火山による熱的なプロセス

#### 2.Thermal Escape

- Jeans Escape
  - 今日のEUV fluxの状態で支配的
  - maxwellianの速度分布うち、エネルギーの高い部分だけ散逸
- 流体力学的な散逸
  - 太陽EUVや太陽風が今日よりも強い太陽系初期の状況

散逸パラメーター

•  $\lambda(r) = (1/2mv_{esc}^2)/kT$ 

質量m速度vの運動エネルギーの速度が 高度rでのポテンシャルエネルギーに等しい

•  $\lambda(r) = mgR^2/kTr$ 

R:惑星中心の高度 M:散逸する種類の原子質量 K:ボルツマン定数 T:温度

V<sub>esc</sub>:散逸速度

Rは惑星半径 または 大気のスケールハイトの関数 λ(r)=R2/Hr

 $\lambda(r_{ex})$ について rex~exosphereの高度 (1) $\lambda(r_{ex})>>1$  Jeans Escape マックスウェリアンの分布 (2) $\lambda^{-1}$   $\lambda$ exは強いEUVfluxによって加熱された水素原子またはH2

この論文で取り扱うここ40億年ではEUVフラックスは十分な流体力学散逸をひきおこす ほどつよくなかった。 →ジーンズエスケープに限定して考える



- 火星大気のHDO/H2O比率
  - 地球の海の6倍 [Owen et al. 1988]
  - 水素散逸フラックスと酸素散逸フラックスの比較[McRroy 1972]

宇宙への水の損失と関連する

HとD:化学的に、熱力学的にも異なる反応[Yung et al., 1988]

原子として、またはHDとH<sub>2</sub>分子として散逸。 高度20~50km:H2OとHDOの分子が光解離 → H<sub>2</sub>とHDになる 渦をまきながら上層に移動 上層大気:HD2とHDがイオン反応によって解離して、熱的に散逸

HD:分子としてよりも解離したあとのDとして散逸 H:原子としても分子水素としても散逸

光学観測+光化学モデル(Kranspolsky et al.,1998)

上層大気におけるH<sub>2</sub>とHD の量が光化学でなくH<sub>2</sub>Oと HDの衝突によって支配

HD放射の観測:ハッブル望遠鏡による 高度130kmにおける太陽活動極小期 H2:マリナー7とマリナー6の観測を使用して、光化学モデルをパラメーター化

上層大気におけるH2/HD比率 1.5+10-4 (HD/H2)/(HDO/H20) 0.09

#### D/H比率を用いた水素の散逸の全フラックス

- (HD/H<sub>2</sub>)/(HDO/H<sub>2</sub>O)=0.43 (こ訂正Kranspolky
- 現在の大気のD/H比率 Owen et al., 1988
- D/H比がもともと地球と同じ
- ・ バルクの現在の水の貯蓄(polar cap)が地球の
   D/H比と一緒

火星史において宇宙に損失された水の総量: 65m~120m[Kranspolky et al., 2000] 35m~115m[Lammer (2003)]

### 3.Non thermal escape

- Nonthermalな散逸の種類
  - 解離再結合と関連した光化学の散逸
    - ・紫外光による電離圏イオンが電子と再結合して、火星から散逸するのに十分なエネルギーをもつ
  - イオン散逸
    - ・火星のexosphereにおける光イオン化、電子衝突、電荷交換。太陽の磁場の動きにあわせて惑星をつつむようにひっぱっていく。
  - 電離圏Out flow
    - Ionが電離圏内で作られて、ionopauseまで上がって太陽磁力線によって 惑星間空間へとひきづっていかれる。

- イオンスパッタリング

- コロナあるいは電離圏の中でつくられたイオンが中性大気を再衝突する。

## 太陽EUVFlux

1~1200Åまでの積分

- $F(ergs cm^{-2} s^{-1})=29.7 x(Age)^{-1.23\pm0.1}$
- Flux=Flux(present average cycle conditions) x[Age(Sun)/Age]<sup>1.23±0.1</sup>

現在の太陽活動度極小期の時代を1として定義 1EUV 現在 3EUV 太陽系ができて19億年28億年前 6EUV 太陽系ができて11億年

EUVの振れ幅による散逸率の変化

EUVフラックスに太陽サイクルによる変化があると、その分散逸フラックスが増加

散逸率の計算になおすと一桁以上の誤差となる。

炭素と酸素の散逸率進化

- •解離再結合[Luhmann 1997]
- •スパッタ

・火星大気への再衝突イオン [Jonson an Luhmann1998]
・脱出する中性大気粒子に再衝突する効果 [Leblanc and Jonson 2002]
・ピックアップイオン[Lammer 2003a,b]
・電離圏アウトフロー[Ma et al., 2004]

#### 炭素

•太陽活動極大極小の解離再結合による炭素原子の散 逸[Fox 2004]

- •スパッタによる散逸(原子か分子)
- [Jhonson and Luhmann 1998]
- •ピックアップ
- •CO<sub>2</sub><sup>+</sup>の電離圏フロー[Ma et al., 2004]



Fig. 4. Evolution of the escape rate of oxygen (upper panel) and of carbon (lower panel) due to non-thermal mechanisms of escape applied to the Martian atmosphere (estimated as described in the text). On the upper panel are also indicated the measured escape rate of total ion oxygen (probably the sum of the ion escape and ionospheric outflow) reported by Lundin et al. (1989) for solar maximum conditions (from ASPERA on Phobos spacecraft) and the escape rate recently estimated from ASPERA electron measurements on board Mars Express for solar minimum conditions (Sauvaud A., personal communication).

Sputterによる水と二 酸化炭素の散逸量

37億年前からのHydrodynamic散逸の時代の水の損失 下線:[Leblanc and Johnson 2002] 上線:[Kranspolsky and Feldman 2001]

下図:上図の水損失の下限に一致する蓄積する二酸化 炭素の損失率

散逸率の太陽サイクルに沿った変化

現在の散逸率計算

10倍増加を示唆(太陽風極小期に対して) より早い時代

太陽サイクルが短く倍数が小さい。

上図の下線:★の年で太陽サイクルが変わらない なら10倍になる可能性がある。

早い時代の正確な太陽サイクル特に火星磁場枯渇 の後の数百年間を知ることによっているので、水の 大気散逸量を知るのは難しい



Fig. 5. Cumulate oxygen loss (upper panel) expressed in term of water loss (in depth of an ocean covering the whole surface of Mars) and cumulate carbon loss expressed in term of pressure of  $CO_2$  (lower panel). We consider that any oxygen atom lost comes from a molecule of  $H_2O$  and any carbon atoms loss comes from a molecule of  $CO_2$ . Also indicated is the estimate of the time when the Martian dynamo collapsed. The two black solid lines correspond to a lower and upper estimates for the total water loss (see text for further explanations).

全損失に対して0.5mの不確定性

## <sup>40</sup>Arの枯渇

- 地球の15倍の火星の40Arの枯渇
  - 火星大気の放射性アルゴンの量:6.3±1.1x10<sup>-10</sup>g/g planet
  - 0.06±0.01 地球大気の値で正規化した場合

ー般的な地球マントルの脱ガス率:50-60% 火星マントルの脱ガス率:30-40%



全火星アルゴンの90%、倍率にして10±3が消失した。

Heavy bombardment時代以降の散逸:スパッタのトレーサー

### Supttering

色々な大気成分に対する散逸効率

$$Y_{Ar}/Y_{O} = C_{Ar}/C_{o} \times Ues_{O}/Ues_{Ar}$$

Y<sub>Ar</sub> Y<sub>o</sub>:スパッタ率 アルゴンまたは酸素原子が火 星のexobaseに衝突してできるピックアップ C<sub>Ar</sub> C<sub>o</sub>: exobaseでのArとOの濃度 Ues<sub>,o</sub>/Ues<sub>,Ar</sub>: OとArの重力散逸エネルギー Ues<sub>,o</sub>2.1eV Ues<sub>,Ar</sub>.5.25eV 未知のパラメータ:火星大気のAr濃縮



Fig. 6. Loss rate of Ar into space due to sputtering for the three values of the Rayleigh number given by Xie and Tackley (2004). Loss rates are calculated as described in the text.



Arの収集率(現在は1.7%)をマントルから大気にArの脱ガスの割合と同じように過去進展したと 仮定。

マントルのレイリー数Ra=10<sup>6</sup>,10<sup>7</sup>,10<sup>8</sup>に対してれぞれ0.34, 1.22 2.86, barのアルゴンが失われた

現在の<sup>40</sup>Arの分圧:0.12mbar 90%のアルゴンが散逸したとすると、損失率 1.2mbar→Ra=10<sup>7</sup>



炭素を含んだ隕石中の希ガス:enstatite隕石中の希ガス似ている。 地球と火星の大気が似ている-キセノンの欠乏の比較

隕石 と そのもとの惑星 拡散によって希ガスの一部をうしなう。

拡散 クリプトンやキセノンのような重イオンよりもNeArのよう な軽い気体を好んで損失)。

#### 過去の散逸へのカギとしての 火星希ガスの同位体比

He:常に散逸していて過去の進化のトレーサーでない。

ネオン アルゴン クリプトン キセノン:トレーサー

Table 1 Noble gas isotopic composition\*

Ratio	Viking	SNC	Earth
<sup>20</sup> Ne/ <sup>22</sup> Ne		7–11?	9.8
<sup>21</sup> Ne/ <sup>22</sup> Ne		< 0.15	0.029
<sup>36</sup> Ar/ <sup>38</sup> Ar	$5.5 \pm 1.5$	3.4-4.0	5.32
<sup>40</sup> Ar/ <sup>36</sup> Ar	$3000 \pm 500$	$1900 \pm 100$	295.5
<sup>82</sup> Kr/ <sup>84</sup> Kr		~0.210	0.202
<sup>83</sup> Kr/ <sup>84</sup> Kr		~0.205	0.201
86Kr/84Kr		~0.296	0.305
<sup>129</sup> Xe/ <sup>132</sup> Xe	2.5(+2,-1)	$2.60 \pm 0.05$	0.983
<sup>131</sup> Xe/ <sup>132</sup> Xe		$\sim 0.8$	0.789
<sup>134</sup> Xe/ <sup>132</sup> Xe		$\sim 0.4$	0.389
<sup>136</sup> Xe/ <sup>132</sup> Xe		~0.4	0.329

\*Source: Garrison and Bogard (1998); Ozima and Podosek (1983);

Swindle (1995). He以外の全てVikingランダーの質量分光分析器による観測

非放射性の同位体の比率の観測 <sup>36</sup>Ar/<sup>38</sup>Ar
 バイキングの値
 •地球のや隕石の値と(エラーバーを含んで)殆ど等しい。
 •SNC(火星隕石)の値とは異なる。
 火星隕石中の38Arが相対的に豊富 ← 大気散逸(主にsputtering)の証拠

希ガスの詳細な研究(KrとかXeとか):火星隕石中の大気の解析から

ある一種の元素の同位体比率 - 異なる種類の元素の要素の比率とたいてい一致しない

?地球、火星、金星の構成(元素や同位体)の違い←親である微惑星の時から存在したのか ?降着やその後の脱ガス、大気散逸と関連する過程一惑星の構成を変化させたのか 微惑星の間の初期的な変動によるものとすると量を対比させることで散逸によって説明できる かもしれない。

弱磁場とクレータ-

175kmのメッシュでダイポールモデルでつくっ た磁場モデル

いくつかのクレーター 磁場とあんまり関連ない

Fig. 8. Equivalent magnetization (radial component) of an equivalent dipole layer that could produce the observed magnetic field. Solid line circles denote craters for which one can look for demagnetization signature using the present-day model resolution (from West to East, Copernicus, Sirenum, Newton, Kovalsky, Daedalia). Dashed-line craters are between 100 and 300 km in diameter.

いくつかのクレーター 磁場してる—大きなdedaliaクレーター等

Dedaliaクレーターはダイナモの前に形成された。





Fig. 9. (top) Magnetic field signature associated to a 100-km diameter partially demagnetized impact crater (white area, bottom) within a uniformly 2 A/m 40-k thick magnetized plate (gray area, bottom). The different lines (from bottom to top) correspond to different altitudes.

600

h = 400 km



Fig. 10. Predicted magnetic field associated with different impact crater as a function of the altitude. Crater diameter are 100km (lowest one), 150 km, 200 km, 250 km, and 300 km (top one).

100~300kmのクレーター:150~200個 磁気特性と時代の比較

ダイナモのタイミングの決定

## まとめ

火星大気散逸

#### Table 2 Example of payload

Magnetometer : sampling rate of 2-20 Hz, associated to a precise attitude determination Energetic particle analyzer : thermal ions, pick-up ions, electrons, ENAs Neutral and ion mass spectrometer : thermal neutrals, thermal/ suprathermal ions, hot neutrals (sputtered neutrals) Plasma package : n, T and v, electrostatic, electromagnetic waves FUV-EUV spectrometer : 70-300 nm. スパッタリングとその太陽活動に対する効果 Radio science experiment : gravity field

数百メートルの水	Table 3 Budgets and parameters	
100mbar <b>の二</b> 酸化炭素	Payload mass	30.5 kg
	Power rate	30 W
	Data rate	500 Mbits/day
山日のケビの改同の田辺	Periapsis altitude	100–120 km
火星の気候の免患の理解	Apoapsis altitude	<1500 km
	Mission duration	2 years (1 Mars yr)

中性粒子の観測 太陽活動度への依存性

ノアキアンで水が液体だったか どこに散逸したのか 磁場は大気の散逸を伏せることができるのか 揮発性の物質が特に地下に蓄えられているものは?