隕石重爆撃が火星大気に与えた影響 黒澤耕介<sup>1</sup>,桑原秀治<sup>2</sup>,濱野景子<sup>3</sup>,杉田精司<sup>2</sup>,門野敏彦<sup>4</sup>

1.千葉工大 惑星探查研, 2. 東大 新領域, 3. 東大 理 4. 産業医科大 医

## 要旨

最新の珪酸塩の衝撃蒸発実験結果を用い て、隕石重爆撃期の原始火星大気進化を検討 した。その結果、(1)惑星形成最終期に火星大 気は脱ガス大気に入れ替わること、(2)巨大惑 星移動で励起される高速度衝突によって、過 渡的に分子酸素に富む大気が形成される可能 性があること、が明らかとなった。我々の予 測は、現在の火星大気の希ガス組成&量、最 古の火星隕石に残された酸素同位体異常と調 和的である。

#### はじめに

惑星形成最終期において天体衝突は主要構 成要素である珪酸塩でさえ蒸発させるほどの エネルギーを供給する[e.g.,1,2]。そのような 高速度衝突は地球史上の様々な大事件で重要 な役割を果たしてきたと考えられている[e.g., 3-6]。今回は最新の Impact flux model [7]を使 って、このような惑星形成末期の天体衝突が 火星大気に与えた影響を検討する。このモデ ルによれば、45-41 億年前まではいわゆる Accretion tail と呼ばれる天体群が降り注ぎ、 41 億年前を境に巨大惑星移動によって、力学 的に励起された天体群が~30 km/s に及ぶ超高 速度で衝突すると予想されている。

天体衝突が起こると地表で高温高圧の珪酸 塩蒸気が発生する。これを衝突蒸気雲と呼ぶ。 今回注目しているのは(1)衝突蒸気雲の膨張 運動による火星大気の散逸、(2)衝突蒸気雲中 で起こる化学反応からの最終生成気体組成で ある。これらを調べる上で最も重要なパラメ ータは衝突で生成されるエントロピーである。 蒸気雲の膨張運動は断熱的に起こるので、エ ントロピーが決定されると、相図上での断熱 開放経路が決定される [e.g., 8]。このことか ら膨張する蒸気雲の最終的な運動量と、その 内部における化学反応生成物を熱力学的な演 算で推定することができる。しかし、宇宙速 度で衝撃圧縮された珪酸塩のエントロピー増 加量が不明であるために、相図上での断熱解 放経路はよくわかっていなかった。この問題 を解決するため、筆者を含む研究グループは 超高強度レーザーを用いた珪酸塩の衝撃圧縮 実験に取り組んできた [9, 10]。その結果~30 km/sの天体衝突時の橄欖石のエントロピー増 加量を決定することに成功した [11]。この2

年ほどの間で主要珪酸塩鉱物に対するレーザ ーショックデータが急激に充実し始めており [12-15]、実験データに基づいた>10 km/sの天 体衝突で引き起こされる惑星科学上の事件に ついて議論ができるようになってきている。

## 形成末期の火星大気全圧、希ガス組成

形成末期の火星に対してモンテカルロ法を 用いた確率論的な大気進化モデルを組み立て た。衝突天体のサイズ及び速度分布には小惑 星帯からの天体群を想定した分布[16, 17]を 用いた。大気の減少要因として(1)衝突蒸気雲 による大気の剥ぎ取り[11], (2)水素の流体力 学的散逸(Energy-limited escape [18]), (3)衝 突放出物の炭酸塩化による CO2 の除去 [19] を,大気の増加要因として衝突天体中の揮発 性成分供給を考慮した。多成分1 Box モデル を採用し、主要揮発性成分(H<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>, CO, CO<sub>2</sub>, Ne, Ar, Kr, Xe)の量の時間進化を解いた。ここでの ポイントは重い希ガスを火星大気から効率よ く取り除く過程は衝突による大気剥ぎ取りし か存在しないことである。衝突天体の累積質 量が火星隕石中の親鉄性元素量から推定され ている 2 x 10<sup>21</sup> kg [17]に達するまで、繰り返 し計算を行った。大気の平均分子量は一回の 衝突ごとに更新し、スケールハイトが変化す る効果も計算に取り入れた。ただし、大気温 度の変化は考慮していない。初期大気は近年 の惑星大気獲得理論[20]から推定される太陽 組成気体(いわゆる"一次大気")であると仮定 した。また今回は火星環境では水は即座に凝 結するとして系から取り除いている。しかし 衝突天体がもたらす揮発性成分の主成分であ るため、この取扱いが妥当であるかどうか評 価する必要がある。これは今後の課題である。 衝突放出物の炭酸塩化による CO<sub>2</sub>の除去効率 をフリーパラメータとして与え、いくつかの モンテカルロ計算を実施した。

以下にこのモデルから得られた結果をまと める。(1)衝突天体が極度に乾燥している場合 (揮発性成分を含まない場合)、火星大気は全 て失われてしまうこと、(2)炭酸塩化による除 去効率が 20-30 %程度あれば、炭素質隕石の ような揮発性成分の豊富な天体群の衝突であ っても、大気質量は現在の火星大気質量程度 に保たれる可能性があること、(3)大気質量が 平衡状態に達しても、初期太陽組成大気成分 の散逸は進行し続け、火星大気は"二次大気" に完全に入れ替わること。(4)火星大気中の Xe は炭素質隕石起源で説明できる可能性が あること、がわかった。その後の彗星の後期 流入[21]、IDPの連続的な流入[22]なども考え ると、このモデルで現在の火星大気中の希ガ ス存在度を説明できる。

# >30km/s 衝突による酸素の大量放出

ここからはいわゆる"後期隕石重爆撃"によ る火星大気への影響を議論する。この時期の 天体衝突の総質量はアポロ試料と月のクレー タサイズ分布の対応づけから推定されている [23]が、火星大気の総量に影響を与えるには 少ない。ここでは近年予測されている、後期 隕石重爆撃期に衝突速度が上昇する効果[7, 24]が衝突蒸気雲からの最終生成物組成に与 える影響を考える。衝突直後の極限状態と減 温減圧され火星大気に放出されるときの熱力 学状態は、断熱過程ならばエントロピーで対 応づけることができる。理想気体で近似でき る低圧条件であれば公開されている熱化学平 衡計算コードを用いて最終生成物組成を推定 することが可能である。我々が得た珪酸塩鉱 物の圧力-エントロピー平面上での Hugoniot 曲線[11]は、このような化学平衡計算に衝突 速度という新しい軸を与えることを可能にす る。今回は温度 1800-3000 K, 圧力 10<sup>-5</sup> - 10 atm の範囲で炭素質隕石組成を用いて熱化学 平衡計算を行い、断熱開放経路を衝突速度の 関数として決定した。衝突蒸気雲中の反応速 度特徴時間と膨張による冷却特徴時間を比較 した先行研究[25]によれば、気相化学反応の 典型的凍結温度は~2000 K である。そこで断 熱開放中に相図上で 1900 K を横切る圧力と、 そのときの化学組成を求め、凍結温度での気 相化学種、すなわち衝突蒸気雲内で生成され、 大気中に放出される気体種を衝突速度の関数 として決定した。その結果、分子酸素や OH ラジカルの生成量が衝突速度に非常に強く依 存し、>30 km/sの高速度衝突の場合は衝突天 体質量に対して1wt%に及ぶO2が放出され得 ることがわかった。これは衝突速度が上昇す ると、エントロピーが増加し、断熱開放経路 が相対的に高温低圧になることによって、珪 酸塩が凝縮せず、遊離酸素を放出することに よる。

例えば、原始火星に月面上の最大クレータ である南極エイトケン盆地を作った規模の衝 突天体が火星に衝突すると、現在の火星大気 に匹敵する質量の O<sub>2</sub>が供給される。現在の火 星に対する光化学モデル[26]によれば、生成 された O<sub>2</sub>の光化学寿命はおよそ4万年である。 このような過渡的に酸素に富んだ大気は最古 の火星隕石に含まれる炭酸塩の酸素同位体分 析から予想されている過去のオゾン層の存在 [27]と調和的である。

#### 参考文献:

[1] Ahrens & O'keefe, The Moon, 4, 214-249, (1972). [2] Kurosawa et al., Geophys. Res. Lett, 37, L23203, doi:10.1029/2010GL045330, (2010). [3] Pahlevan & Stevenson, EPSL, 262, 238-249, (2007). [4] Mukhin et al., Nature, 340, 46-49, (1989). [5] Melosh & Vickery, Nature, 338, 487-489, (1989). [6] Lisse et al., ApJ, 701, 2019-2032, (2009). [7] Morbidelli et al., EPSL, 355-356, 144-151 (2012). [8] Melosh, MAPS, 42, 2079-2098, (2007). [9] Kurosawa et al., 17<sup>th</sup> SCCM, 855-858, (2012a). [10] Kurosawa et al., JGR, 117, E04007, doi:10.1029/2011JE004031, 2012b. [11] Kurosawa et al., to be submitted. [12] Hicks et al., Phys. Plasmas., 12, 082702, (2005). [13] Hicks et al., PRL, 97, 025502, (2006). [14] Spaulding et al., PRL, 108, 065701, (2012). [15] McWilliams et al., Science, 338, 1330-1333, (2012). [16] Ito and Malhotla, AdSR, 38, 696-706, (2006). [17] Bottke et al., Science, 330, 1527-1530, (2010). [18] Zahnle et al., Icarus, 74, 62-97, (1998). [19] Kurosawa, in prep. [20] Ikoma and Genda, ApJ, 648, 696-706, (2006). [21] Gomes et al., Nature, 435, 466-469, (2005). [22] Flynn, JGR, 102, 9175, (1997). [23] Ryder, JGR, 107, 5022, (2002). [24] Marchi et al., EPSL, **325-326**, 27-38, (2012). [25] Gerasimov et al., Earth, Moon and Planets, 80, 209-259, (1998). [26] Nair et al., Icarus, 111, 124-150, (1994). [27] Farquhar et al., Science, 280, 1580-1582, 1998.

※図はスライドを参照して頂きたい。