# <sup>特集「火星圏のサイエンス」</sup> 火星研究における「火星隕石」の役割: これまでの貢献と将来の展望

# 小池 みずほ<sup>1</sup>, 森脇 涼太<sup>2</sup>, 臼井 寛裕<sup>1</sup>

2018年7月2日受領, 査読を経て2018年8月3日受理.

(要旨)近年の火星探査で報告された多数の「水の証拠」は、かつての火星の大規模な環境変動と生命の存在 可能性を示唆し、火星における物質科学研究の重要性を強調している、火星は、地球以外の惑星では唯一、 その岩石試料を「火星隕石」として手にすることのできる惑星である、火星隕石から得られた詳細な岩石記載・ 化学分析情報は、火星探査によるその場分析データと相補的な関係にあり、火星史の解明に大きく貢献して きた、本稿では、特に「火星隕石の同位体記録」を主軸に、表層の大気・水環境進化、および、火星内部の 化学進化について、現在までにわかってきた事と将来の可能性を提示する.

#### 1. はじめに

地球や火星など固体惑星の表層環境は,気候・火山 活動・水や生命の有無など,惑星ごとに著しく異なり 多様性に富む.なかでも火星は,現在は寒冷で乾燥し たレゴリスに覆われているが,かつては湿潤環境を保 持したと思われる惑星で,その表層環境の進化と生命 の存在可能性は,数10年間にわたり世界的な興味・ 関心を引いている.火星は,地球にとって月に次いで 最も身近な天体で,探査と実試料(火星隕石)分析の双 方が進んだ唯一の惑星でもある.近年の精力的な火星 探査により,太古の海洋や表層/地下水の記録が多数 報告され,火星の水環境の変動史が議論されてきた ([1-5]および,それらの引用文献).また,火星の地 下には大規模な固体水(氷や含水鉱物)の存在が指摘さ れており,将来の火星地下圏探査の重要性が認識され つつある.

一方,固体惑星の表層水や大気の進化史の定量評価 においては,過去の岩石などの実試料の詳細な鉱物記 載・化学分析研究が重要な鍵となる.実試料から得ら れる知見は大きく,固体惑星の実試料を手にすること は,その惑星の進化史を包括的に論じるために欠かせ ない.火星は、「火星隕石」として実試料を得られる 点で有利である[6]. 隕石は天然のサンプルリターン とも言え、(1)比較的少ないコストで試料へアクセス できる、(2)実験室での詳細な化学分析を可能にする、 (3) 母天体の(おそらく) 広範囲の場所・時代をカバー する、といった多くの利点がある、ただし、隕石の研 究には、母天体での産状が分からないことや、地球物 質による汚染を考慮しなければならない、等の問題が 常に付きまとう.これらの問題を如何に克服・軽減し, 正確に母天体情報を復元できるかが、火星隕石を用い た研究において重要である。これまでの火星隕石研究 は、火星の進化史に関する我々の理解を大きく助けて きた.本稿では、火星隕石の簡単な分類と特徴的な隕 石を紹介した後(第2章)、「火星隕石の、特に同位体 記録からの知見」を主軸に、大気進化(第3章)、表層 水環境(第4章)、マントル進化(第5章)、有機物(第6 章)について、それぞれ現在までに得られた知見と将 来の展開を述べたい.

### 2. 火星隕石の年代記録:太古の火星 隕石ALH 84001とNWA 7034

火星隕石の多くは、約1.7~13億年前という「比較 的最近」の火成活動に由来する火山岩・深成岩であり、 岩石学的にシャーゴッタイト(Shergottite), ナクライ

<sup>1.</sup> 宇宙航空研究開発機構 宇宙科学研究所 太陽系科学研究系 2. 千葉工業大学 惑星探査研究センター koike@planeta. sci. isas. jaxa. jp



図1: 火星隕石の薄片画像. 特筆の無いものは,全て未発表・オリジナルデータ. (a) ALH 84001の光学顕微鏡像. (画像提供: 梶谷伊 織さん)図中, opx: 斜方輝石, crb: 炭酸塩鉱物. (b) NWA 7034の電子顕微鏡像 (BSE像). (c) LAR 06319 (shergottite)のBSE像. 図中, msk:マスケリナイト (斜長石組成ガラス), cpx:単斜輝石, apt:アパタイト.

ト(Nakhlite),シャシナイト(Chassignite)に分類され る.酸素同位体比から,これらの隕石群は同一の母天 体起源であることが確かめられており,各グループの 頭文字を取って"SNC隕石"とも呼ばれる.SNC隕石 が火星起源である可能性は,1970年代から,若い形 成年代や水質変成・衝撃変成など間接的な証拠に基づ いて指摘されてきた.1980年代,シャーゴッタイト EETA 79001の衝撃溶融ガラスに捕獲された母天体大 気が調べられ,希ガスなどの同位体組成が火星大気と 一致したことから,これらの隕石群が「火星隕石」と して認識されるようになった.歴史的な経緯の詳細は, 過去の文献を参照いただきたい[6-8].

火星隕石の大部分は13億年以降の火成岩だが,幾 つかの「古い」火星隕石も知られている(図1,2).1984 年に南極で発見された Allan Hills(ALH)84001は,45 ~41億年前に形成した斜方輝石集積岩で,酸素同位 体比や鉱物組成などから火星隕石に分類された[9]. ALH 84001の形成年代は,45億年とする説[10]と, 41億年とする説[11]があり,決着はついていない. ただし、様々な放射年代系が 41-39億年で一致するこ とから(e.g. U-Pb, Lu-Hf, K-Ar; [11-15])、隕石が持つ 母天体の同位体記録は約41億年前のものであると判 断して良いだろう. ALH 84001は、2013年に後述の NWA 7034が報告されるまで唯一の「古い」火星隕石 であった. さらに、有機物や二次的な炭酸塩などの生 命の痕跡を思わせる組織が発見されたこと[16] から、 世界的に有名となった. ただし、ALH 84001に見ら れた組織の生物化石説については現在否定的な見方が 強い(詳細は,[17]). この隕石中の直径100ミクロンほ どの球状炭酸塩鉱物(図1a)は、火星上での40-39億年 前の水質変成作用により晶出したと考えられる[13,18]. ALH 84001は、41億年前の火星の内部・表層環境を 記録する重要な隕石として、現在でも注目されている.

2011年にモロッコのサハラ砂漠で発見された Northwest Africa(NWA)7034(及び,以降見つかった ペア隕石.本稿ではペア隕石の研究報告も,代表的な "NWA 7034"で統一する)は,様々な火成岩組織・水 質変成組織を示すレゴリス角礫岩である(図1b)[19,



図2:火星の地質年代と火星隕石の関係. [2,10,20,27,77]を元に作成.

20]. 俗に"Black Beauty"とも呼ばれる. NWA 7034は. あらゆる面で特殊な火星隕石と言える.まず,この隕 石の鉱物・元素組成は、主要なSNC隕石と異なり、 探査機スピリットが調べたグセフ・クレーターの岩石 と良く一致する[19.20]. また. 他の火星隕石がすべて 火成岩であるのに対し、NWA 7034は唯一のレゴリス 角礫岩である。各岩片中のジルコンやバデレアイトな どの年代記録から、NWA 7034の元となる岩石は、44 億年前の火成活動で形成したと知られている[20,21]. これは確認されている火星隕石の中で最古であり、火 星表層の地質記録にもほとんど残されていない時代 (ノアキアン以前)に該当する.ただし、角礫岩として 集積した年代については、44億年前から13億年前と され、まだよく分かっていない[19-24]. NWA 7034は、 全岩の含水量が6000 ppmと, SNC隕石の10倍以上も 水に富むという点でも特徴的である[19]. この水が火 星由来のものか、サハラ砂漠での風化によるものかは 疑問が残るが(例えば[25].本稿の第4章にて言及), 今後の詳細な分析で、火星の水環境についての重要な 手がかりを得られるかもしれない. NWA 7034は現状 唯一の"44億年前の火星を代表する"岩石であり、今 後の分析技術の発展に伴い、火星の初期環境に関する 貴重な情報を得られると期待される.

その他,近年では約22-24億年前の火星隕石(NWA 7635, NWA 8159 [26,27])も確認されている.上記を 含め,火星隕石は約44億年前から最近数億年までの 幅広い時代をカバーしており,火星の長期進化を論じ る上で重要な役割を果たしている(図2).さらに,こ れらの隕石は,火星のマントル・地殻・大気など異な る場所の地球化学情報を記録している.適切な試料・ 手法の選択と分析技術の発展により,火星隕石から, 時間的・空間的な広がりを持った包括的な火星史を描 けるとともに,将来の火星サンプルリターンへ向けた 知見が得られると期待する.

# 火星の大気進化:窒素および 希ガス同位体組成からの制約

火星の大気組成は、1970年代のバイキング着陸機や、 2012年に火星着陸し現在も探査を続けているキュリ オシティにより詳細に調べられてきた.現在の火星大 気は地球の100分の1以下と希薄で、二酸化炭素(CO<sub>2</sub>)、 窒素(N<sub>2</sub>), アルゴン(Ar)などから構成される.火星 大気のH, C, N, Arなどの安定同位体比は,地球に比 べて著しく「重く」(=重い安定同位体に相対的に富む), 大規模な大気散逸を示唆する[28-31].惑星大気中の 希ガスや窒素(N<sub>2</sub>)は,他の反応性の高い揮発性元素 に比べて安定であり,その同位体組成は大気の物理進 化トレーサーとして有用である.地球においては,過 去40億年間のAr同位体指標をもとに,初期の大規模 脱ガスを伴う大気の脱ガス進化モデルが構築された [32].火星大気の希ガスやN<sub>2</sub>は,火星内部からの脱ガ ス,宇宙空間への散逸,隕石衝突に伴う供給と剥ぎ取 り効果,のバランスで変動する[33].これらの同位体 組成の時代ごとの変遷がわかれば,火星における大気 進化モデルを制約できる.

前章で述べたとおり、「火星隕石」を火星起源とす る証拠の1つは、若い火星隕石であるシャーゴッタイ ト中の捕獲大気が火星大気の希ガス同位体組成を示す ことであった. より古い火星隕石が太古の火星大気組 成を記録していれば、大気進化の手がかりとなる. ALH 84001とNWA 7034は、それぞれ41億年前、44 億年前の火星の岩石である。火星史における41億年 前は、火星の火山活動、地下/表層水の循環、隕石衝 突が活発であったと思われる時代である(図2).また 44億年前については、火星の地質記録がほとんど残 されていない. 火星史において, ALH 84001, NWA 7034 が記録しうる初期数億年の環境変動は、表層水 の大規模散逸(第4章)とも関わり、最重要かつ未知の 問題と言える.ただし,NWA 7034については、約 20-14億年前の熱変成により全岩の揮発性元素情報が リセットされているため、現状では44億年前の火星 大気は不明である[22]. 太古の記録がNWA 7034の特 定の鉱物やインクルージョンに局所的に残されていれ ば、今後の分析技術の発展に伴い、44億年前の火星 大気組成を推定できるかもしれない. 一方, ALH 84001は41億年前に火星での水質変成を経験しており、 この時代の火星大気を記録すると期待される.

一般に,火星隕石が持つ希ガスは,①火星大気,② 火星マントル成分,③地球大気の混合系である.隕石 から①火星大気の情報を推定する為には,②,③の影 響を注意深く評価しなければならない.さらに,①, ③の大気成分は,捕獲プロセスに応じて元素分別を伴 う可能性が指摘されており(風化に伴う大気吸着など),



図3:火星隕石(シャーゴッタイト,ALH84001)の大気成分. (a)<sup>129</sup>Xe/<sup>132</sup>Xe<sup>-84</sup>Kr/<sup>132</sup>Xeプロット.火星大気の<sup>129</sup>Xe/<sup>132</sup>Xe比はキュリオシティの分析値,<sup>84</sup>Kr/<sup>132</sup>Xe比は火星隕石 の分析値を採用.隕石データのうち,三角形のポイントは真空破砕分析の結果.それ以外は加熱分析の結果.デー タは,[35,39,40,78]および,それらの引用文献. (b)δ<sup>15</sup>N<sup>-40</sup>Ar/<sup>14</sup>Nプロット.シャーゴッタイトのデータは,バイキングの報告値と地球大気の混合直線上に乗るが, キュリオシティの報告値は同一直線上に乗らない.ALH 84001はδ<sup>15</sup>N ~ 400‰からδ<sup>15</sup>N ~ 0‰まで報告がある. データは,[31,37,38]および,それらの引用文献.

注意が必要である[34]. ALH 84001が捕獲する火星大 気の希ガス元素組成(クリプトンとキセノンの安定同 位体の存在比:<sup>84</sup>Kr/<sup>132</sup>Xe比など)は、シャーゴッタイ トの捕獲大気組成と異なることが知られる(図3a). この理由は、41億年前の火星大気が現在と異なるク リプトン/キセノン比を持っていたか.水質変成など に伴う元素分別を反映したものと考えられるが、未だ に解決していない.一方, ALH 84001のキセノン同 位体比(<sup>129</sup>Xe/<sup>132</sup>Xe比)は、火星大気に特徴的な高い値 を示す(図3a: [35]).<sup>129</sup>Xeは、太陽系初期に存在した 短寿命放射性ヨウ素<sup>129</sup>I(半減期約1600万年)の壊変に より生成される. 高い<sup>129</sup>Xe/<sup>132</sup>Xe比は, <sup>129</sup>Iがまだ存 在した時代に初期大気のキセノンが失われたことを意 味し、火星大気が41億年前には既に希薄であった可 能性を示唆する。ただし、キセノンは他の希ガスに比 べて、太陽の紫外線エネルギーによりイオン化されや すく、 火星の初期大気がキセノンの選択的な散逸・同 位体分別を経験した可能性があることに注意が必要で ある([33]および、その参考文献)、

火星大気の窒素安定同位体比(<sup>15</sup>N/<sup>14</sup>Nの存在比)は, 火星探査機バイキング,キュリオシティの調査で確認 されている.現在の火星大気の<sup>15</sup>N/<sup>14</sup>N比は地球大気 の1.6倍ほど重く(δ<sup>15</sup>N~570 ‰),地球大気に比べア ルゴン/窒素比(<sup>40</sup>Ar/<sup>14</sup>N比)が高い(図3b; [28, 31]).

シャーゴッタイトの衝撃溶融ガラスなどから得られる 窒素同位体比は、バイキングから報告された火星大気 組成と地球大気組成の混合直線上にプロットされる (図3b)、シャーゴッタイトの窒素は、希ガスと同様に、 現在の火星大気を反映したものと考えられる.しかし. 近年キュリオシティが調べた火星大気組成は不整合な 結果を示しており、原因はまだ分かっていない. ALH 84001 が記録する火星大気の窒素同位体比とし て、地球大気程度の軽い値(δ<sup>15</sup>N~+7‰;[36,37])と、 現在の火星大気に近い重い値(δ<sup>15</sup>N~+400‰;[38]) が報告されている。41億年前の火星大気の代表値と して軽い値( $\delta^{15}$ N ~ +7 ‰)を採用すると、当時の火 星が現在より厚い大気(≥0.5 bar)を保持していたと推 定される[33]. ただし、軽い窒素同位体比が41億年前 の火星大気なのか、地球での汚染の影響かは、慎重な 検討が必要である[17].

従来の希ガスや窒素の同位体分析では,隕石を真空 中で1000℃以上まで一気に(あるいは段階的に)加熱 し,抽出したガスを精製する「(段階)加熱法」が主流 であった.このような加熱破壊分析は,隕石中の微量 な希ガスを高精度分析できる点で有利だが,1つの試 料中に起源が異なる複数のガス成分が混在した場合, それらを区別することが難しい.特に,火星隕石の場 合,衝突による大気捕獲の再現実験は報告されている



図4:火星表層の水素同位体比の時間進化.D/H比データの引用元は、図中に記載.

ものの、大気成分がいつ・どこに・どういう形で捕獲 されたかよく分かっていない。例えば、同じシャーゴ ッタイトを真空中で機械的に破砕し、ガスを回収した 場合(真空破砕法),得られた希ガス同位体組成は加熱 法の結果と異なり、火星大気と一致しないことが報告 されている(図3a [39,40]). 分析法による結果の不一 致は、複数の起源が異なる希ガス成分が存在すること を示唆する.過去大気の復元には、適切な試料および 分析手法の選択が不可欠である。 窒素についても、手 法の選択・確立は重要な課題である。近年、火星表層 に硝酸塩の存在が確認され[41],火星における大気N2 と窒素化合物との窒素循環・共進化が注目されつつあ る. さらに、火星隕石の衝撃溶融ガラスにも硝酸塩が 含まれ、地球と同程度の低いδ<sup>15</sup>Nを持つことが、破 壊分析にて報告されている[42,43]. 硝酸塩と大気N2 のように、異なる化学種の挙動や同位体組成の違いを 区別して取り扱うことが、火星の表層物質循環と大気 進化史を解明する上で重要になる、今後、従来の加熱 破壊分析に加えて、局所分析法が確立されれば、火星 隕石中の希ガスや窒素が、いつ・どのように捕獲され たもので、それぞれの同位体比がどの程度かを特定で きる.火星隕石が火星史の構築に貢献できる余地は, 未だ非常に大きいと言える.

## 火星の水環境進化:水素同位体比 からの制約

火星に見られる多くの「水の痕跡」は、火星生命の

存在可能性とも密接に関連し,世界的な注目を集めて いる.これまでの火星探査から,40-30億年前に形成 された流水地形,表層/地下の水から晶出した含水鉱 物(粘土鉱物や硫酸塩など),北半球高緯度域の古海洋 の証拠など,多数の地質学的・岩石学的証拠が報告さ れ,太古の火星における活発な表層/地下水活動の存 在が指摘されてきた.さらに,現在でも高緯度域の地 下には氷が存在し,氷一水蒸気の表層循環が存在する こと,季節変動に伴い地表付近で断続的な流水現象が 生じることなどが確認されている([1-5]および,それ らの引用文献).火星の水環境の大変遷,すなわち「太 古の活発な表層水・地下水循環システム」から「最近 の(おそらく穏やかな)地下氷 – 水蒸気循環システム」 へ移行過程の解明は,火星史の最重要課題の1つと言 える.

一般に,惑星の表層水は,火成活動に伴うマントル からの脱ガス,宇宙空間への水素散逸,プレートテク トニクス等に伴うマントルへのリサイクル,隕石衝突 などの外部からの寄与,のバランスで変動する.火星 は,観測できる範囲ではプレートテクトニクスは存在 せず,マントルへのリサイクルがどの程度効率的に生 じているかは不明である.また,脱ガスは,初期には 活発だったと思われるが,物質証拠の不足から定量評 価はできていない(第5章).一方,現在の火星表層水 (大気・表層の含水鉱物)の水素同位体比(D/H比)は, 水素散逸に伴う質量分別効果により,地球海水の5-6 倍以上も重くなっていることが知られる(図4;δD~ 5000-6000 ‰ [29,44,45]).火星の長期的なD/H比変 動がわかれば、水の散逸史を定量評価でき、過去45 億年間の水環境進化を明らかにできると期待される。

火星隕石には、マグマ由来の含水鉱物(リン酸塩鉱 物や角閃石など:図1c)が微量に含まれる。これらは マグマの冷却の最終段階で晶出し、表層物質との同位 体交換を経験するため、火星表層のD/H比を反映する. シャーゴッタイトの含水相が火星大気的な高いD/H 比を持つことが、主に二次イオン質量分析計(SIMS) による局所同位体分析などから確かめられている(最 大でδD~4000-6000‰: [46-50]). マグマ由来の含 水相の他,いくつかの火星隕石は火星での水質変成鉱 物(炭酸塩鉱物やオリビン変質物など)を含み、変成時 の周囲の水を記録する. ALH 84001には, 41億年前 のマグマ由来のリン酸塩鉱物と水質変成由来の炭酸塩 鉱物が存在し、双方が高いD/H比を示す(δD~1000 - 3000‰: [47.51.52]). この値は現在の火星表層水(~ 6000 ‰)よりは軽いものの。地球海水に比べ2-4倍と 著しく重く、41億年以前に火星のD/H比が大きく変 動したことを示す.一方.かんらん石や輝石などの火 成鉱物中に捕獲されたメルト・インクルージョンは, 元のマグマ情報を保持しうる.シャーゴッタイトY-980459のインクルージョンガラスの局所分析から、 火星の初生的な水のD/H比が、地球や炭素質コンド ライトの水と同程度(δD<~300 ‰)であることが確 かめられた[48]. 火星隕石のD/H比の記録は、初生水・ 41億年前・現在の表層水で大きく進化している(図4). D/H比の進化は、火星のかつての表層水の大部分が 41億年以前に散逸し失われた可能性を示唆する[53]. また、初期の大規模散逸後も残された水は、火星の地 下に氷や含水鉱物などとして貯蔵されている可能性が 高いことが指摘されている. 探査機によるゲール・ク レーターの堆積岩の分析と火星隕石の分析の両方で. 中間的なD/H比(δD~1000-2000 ‰)を持つ水の存 在が報告されている[45,54]. この値は,現在の火星 の表層水ともマントルとも異なり、独立した第3の水 のリザバーとして、大規模な地下の固体水(氷や含水 鉱物など)が考えられる。一連のD/H比に関する研究 から、火星の水は、初期4-5億年間で大規模な散逸を 経験した後、残された水の大部分が地下に貯蔵され、 その後は①表層水(δD~6000 ‰), ②マントルの水 (δD~300‰), ③地下の固体水(δD~2000‰), の 少なくとも3種類の独立した系として維持・進化して

きたと思われる.将来の火星地下圏の探査により,火 星の水環境の理解は大きく進展すると期待される.

火星隕石分析を始めとする.近年の精力的な研究に より、火星の水環境に関する我々の理解は飛躍的に進 歩した.しかし.まだ多くの重要な未解決問題が残さ れている。特に、火星史の初期4-5億年間は、水の大 規模散逸などの環境変動が集中した時代だと思われる が、この時代の地質記録はほとんど残されておらず、 謎が多い.火星隕石からこの時代の水環境に制約を与 えられれば、火星の環境大変動の解明につながると期 待される。第2章で述べたとおり、NWA 7034は44億 年前の火成岩片を持つ火星のレゴリス角礫岩である (図1b). この隕石は豊富な水を含み、そのD/H比は 他の火星隕石と比べ著しく軽いことが知られる(全岩 で約6000 ppm, δD~300 ‰ [19]). しかし, 残念な がらこの水の記録は「44億年前の火星の水」を反映し ているとは考えにくい、理由は主に2つある、第一に、 NWA 7034は20-14億年前に著しい再加熱を経験して いる、いくつかの放射年代系や希ガス同位体を含め、 全岩の揮発性元素情報は、この加熱イベントで完全に 書き換えられた. NWA 7034の火成岩片にはリン酸塩 鉱物(塩素と水酸基に富むアパタイト[Ca<sub>5</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>(F, Cl. OH)])が豊富に含まれるが、これらの同位体記録 も14億年前にリセットされたことが、年代分析で確 かめられている[23]. NWA7034のリン酸塩鉱物のD/ H比(δD<3000 ‰)は現在の火星表層よりやや軽く, 14億年前の火星のレゴリスが大気と完全には同位体 平衡にならなかった可能性を示す[55]が44億年前の D/H比は残していない. 第二に, NWA 7034は砂漠 で発見された隕石で、地球上での変成作用を受けた可 能性がある。NWA 7034の豊富な水は、主に隕石マト リックスに豊富に存在する酸化鉄や粘土鉱物などの変 成鉱物に由来する [25,56]. リン酸塩鉱物などの火成 鉱物中の水は量が限られ、全岩に対する寄与は小さい. 酸化鉄や粘土鉱物は、火星での水質変成で晶出するこ とが確認されているが、地球上での変成でも形成しう るため、これらの起源の特定が難しい、すなわち、 NWA 7034の豊富な水と軽いD/H比は, 20-14億年前 の火星の表層水か、地球の水による汚染のいずれかで あろうと考えられる. 現時点では. NWA 7034から 44億年前のD/H比は得られていない.しかし、この 隕石は、様々な時代のマグマ活動・熱/水質変成作用・



図5:火星マントルの化学リザバー. (a)シャーゴッタイトの初生Nd-Sr同位体; (b)初生鉛同位体の時間進化. データは, [68,79] および,それらの引用文献.

衝撃加熱などを記録した岩片を持つポリミクト角礫岩 であり、局所的には太古の記録を残している可能性が 高い.将来の分析技術の発展・応用、および、適切な 対象鉱物の選択により、「44億年前の火星の水」を復 元できると期待する.

#### 5. 火星マントルの化学進化

火星隕石は、火星内部の化学的情報を得るための現 状唯一の手がかりでもある。火星隕石が記録するソー スマントルの年代情報(e.g. 消滅核種年代<sup>182</sup>Hf-<sup>182</sup>W, <sup>146</sup>Sm-<sup>142</sup>Ndなど)から、火星は太陽系形成から1000万 年以内に集積し、コア形成までを完了している[57, 58]. また、マグマオーシャンの固化に伴う火星マン トルー地殻分化は、太陽系形成後5000万年以内に完 了していたと推定されている[58-60].火星はこの惑 星初期分化以降大きな組成変動を経験しておらず、太 陽系初期に形成された原始惑星の化学的特徴を現在で も保持していると考えられている。そのため火星は、 地球型惑星の成り立ちを理解するうえでも非常に重要 な研究対象である。

火星マントルの地球化学的研究は、主にシャーゴッ タイトの化学分析に基づいて行われてきた、シャーゴ ッタイトは、初生ストロンチウム(Sr)・ネオジム(Nd) 同位体組成などに基づいて、さらにdepleted, intermediate, enrichedシャーゴッタイトに分類され る(図5a). これらの特徴は、火星マントル中に、不 適合元素に枯渇したdepletedリザバー、不適合元素 に富む enriched リザバー、その中間の組成を持つ intermediate リザバーの3つのマントルリザバーが存 在することを示す[61]. これらのリザバーは、マグマ オーシャンからの結晶分化によって形成されたと考え られており、depleted リザバーがマグマオーシャン初 期に固化した集積結晶を起源とする一方で、enriched リザバーは最後に固化した分化残液の組成を反映して いる[62,63]. マグマオーシャン固化時(約45億年前) に形成された火星マントルの化学的不均質が、シャー ゴッタイトの火成活動時(約1.7億から5.7億年前)まで 保存されていたことは、火星内部の物質循環が限定的 であったことを示す. 中間の組成を示す intermediate リザバーは、2つの端成分リザバー(depleted enriched)由来の成分の混合によって形成されたと考えられ ているが、この混合については、①マグマオーシャン 固化直後の激しいマントル対流由来[58, 64], または, ②シャーゴッタイトの火成活動直前の比較的小規模な マグマ混合由来[63]の2つの説が提案されており、現 在でも議論が続いている.

シャーゴッタイトの初生同位体組成から推定される ソースマントルの元素比は、そのソースマントル形成 時の元素分別を記録しているため、惑星分化プロセス を理解する重要な手がかりとなる。例えば、各火星マ ントルリザバーの<sup>238</sup>U/<sup>204</sup>Pb比(ウラン長寿命核種<sup>238</sup>U と非放射壊変起源の鉛<sup>204</sup>Pbの比;µ値)は、enriched マントルが3-5程度であるのに対し、depletedでは 1-2程度と非常に低く、太陽系の初生µ値よりも低い 値まで報告されている[23, 64-68]. これらの低いµ値 は、分配係数に基づく計算によると、ケイ酸塩鉱物の みでは再現できず、硫化鉱物を必要とする(硫化鉱物 は鉛を取り込みやすく、非常に低いµ値を持つ)[65]. これは、depletedマントルを形成した集積結晶が、ケ イ酸塩鉱物に加えて多くの硫化鉱物を含んでいたこと を示し、火星マグマオーシャンの組成・酸化還元状態 やその結晶化プロセスに制約を与える.また、火星マ ントルリザバーのµ値は、火星地殻の持つ高いµ値 (>13.4 [23])と大きく異なり、火星におけるマントル - 地殻間の相互作用が限られていたことを強く示唆す る(図5b).

惑星の内部進化は、表層環境とも密接に関連する. 火星の表層を特徴づける水や大気の変動は、①火山活 動等に伴うマントルからの脱ガス。②字宙空間への揮 発性元素の散逸、③プレートテクトニクス等に伴う表 層物質のリサイクル、④隕石衝突など外部からの影響, のバランスで決定する.火星における③リサイクルが, いつ・どの程度の規模で生じていたかはよく分かって いない. 上述のとおり、シャーゴッタイトの化学記録 から、火星マントルの物質循環は45億年間にわたり 極めて限定的であったと推定される。これは、火星に プレートテクトニクスの記録が見られないこととも整 合的である.ただし、初期地球で指摘されるような地 殻の密度差に伴う鉛直方向の物質循環は、プレートテ クトニクスの有無に関わらず存在した可能性が考えら れる[69,70]. 火星の表層水や大気が内部へどの程度リ サイクルされたかは、議論の余地が残る、一方、①マ ントルから表層への物質供給(脱ガス)は、特に火星の 初期進化において重要な役割を果たした可能性が高い. 40-30億年前の火星は、活発な火山活動に伴うマグマ の放出が卓越したことが、地質学的証拠から指摘され ている[71]. 40億年以前の火山活動に関しては、地質 記録がほとんど残っていないため十分にわからないが、 太古の火山噴火に伴う脱ガスは、火星の表層環境に大 きく影響したと思われる.火星隕石の記録から.現在 の火星マントルは地球に比べ水に枯渇していることが 知られている(H<sub>2</sub>O ≤ 15-70 ppm; [48, 72]). これは, 必ずしも火星マントルが初期から「ドライ」であった ことを意味しない、これまでの火星探査・火星隕石か ら見つかった多数の水の痕跡から、初期火星には全球 平均で数100 m-1.000 mの大規模な表層水(古海 洋)が存在したと指摘されている([53]および,その引 用文献). 初期の火星では、マントルから表層への水 の供給が重要な役割を果たした可能性が高い、火星の 内部進化、特に水などの揮発性元素の脱ガス史の解明 は、火星の水環境を理解する上での重要な未解決課題

の1つである.将来,火星衛星・火星のサンプルリタ ーンにより,過去の火星の内部物質を直接(あるいは 間接的に)調べられれば,マントル脱ガス史の理解は 大きく進歩するだろう.現時点では,火星隕石が残し うるマントル情報が最も有力な手がかりと言える.特 に,44億年前の火星隕石NWA 7034から,火星の初 生的な情報が得られれば,マントル脱ガス史を定量的 に評価できると期待する.

#### 6. 火星の有機物と生命存在可能性

火星の有機物の探求は、一連の火星着陸探査の重要 なテーマである.近年、探査機キュリオシティの分析 により、火星大気中に微量のメタンが検出され、その 量が周期的に増加することが報告された[73].さらに 最近、ゲール・クレーターの35億年前の堆積岩中に、 構造中に硫黄を含む有機物(チオフェン・芳香族・脂 肪族など)が検出された[74].有機物やメタンの起源 としては非生物的な形成プロセスが提案されているが、 よく分かっていない、火星における有機物の形成過程・ 種類・存在量などの解明は、生命存在可能性とも関連 し、これから大きく進むと期待される.

いくつかのシャーゴッタイト、ナクライト、および、 ALH 84001, NWA 7034では、多環芳香族炭化水素 (polycyclic aromatic hydrocarbons, PAHs)などの高 分子炭素化合物(macromolecular carbon, MMC)の存 在が報告されている([75,76] および,それらの引用文 献). これらは鉱物のインクルージョンや割れ目・粒 間などに存在し、組織観察や化学分析から(少なくと も一部は)地球の汚染ではなく火星由来であると考え られている. MMCの形成は、還元的なマグマの冷却 や熱水反応、隕石衝突などの非生物的プロセスによる ものと考えられ、必ずしも生命活動の痕跡を示すもの ではない.しかし、これらの発見は、生命の材料とな りうる物質が火星表層に長期間存在したことを示唆す る. 特にレゴリス角礫岩であるNWA 7034に含まれ る MMCは、火星の堆積岩中に見つかった有機物とも 関連性が高いかもしれない. 将来の火星探査・火星隕 石分析で、火星の有機物形成プロセスと火星生命可能 性の探求が大きく進むことを期待する.

火星隕石が記録する鉱物・同位体化学情報は,火星 史の解明に大きく貢献してきた.分析技術の進歩や新 たな隕石の発見に伴い,火星隕石から得られる情報は 今後も増えるだろう.また,現在,日本主導の火星衛 星サンプルリターン計画(MMX計画)が進んでおり, 将来的には火星地下圏の探査,火星からのサンプルリ ターンも実現すると期待される.急速に火星圏の科学 が発展しつつある現在,唯一の実試料である火星隕石 が果たす役割はさらに大きくなると言える.

#### 謝 辞

玄田英典博士には、本稿を執筆する機会を頂き、粗 稿を読んで頂きました.また、三浦弥生博士には、大 変有意義なご助言・ご指摘を多数頂きました.これら の方々に感謝致します.本研究は、日本学術振興会科 研費(17H06459, 15KK0153, 16H04073, 18J02005)の援 助を受けています.

## 参考文献

- [1] Bibring. J-. P. et al., 2006, Science 312, 400.
- [2] Ehlmann, B. L. et al., 2011, Nature 479, 53.
- [3] Mouginot, J. et al., 2012, Geophys. Res. Lett. 39, L02202.
- [4] Ojha, L. et al., 2015, Nature Geoscience 8, 829.
- [5] Arvidson, R. E. 2016, J. Geophys. Res. Planets 121, 1602.
- [6] McSween, H. Y. Jr. and McLennan, S. M., 2014, Treatise on Geochemistry 2nd Edition 2, 251.
- [7] 臼井寛裕, 2011, 地球化学 45, 159.
- [8] 三河内岳, 2014, 日本惑星科学会誌 23, 278.
- [9] Score, R. and Lindstrom, M. (Eds.) 1993, Antarctic Meteorite Newsletter 16, 3
- [10] Nyquist, et al., 2001, Space Science Reviews 96, 105.
- [11] Lapen, T. J. et al., 2010, Science 328, 347.
- [12] Terada, K. et al., 2003, Meteoritics. Planet. Sci. 38, 1697.
- [13] Borg, L. E. et al., 1999, Science 286, 90.

- [14] Cassata, W. S. et al., 2010, Geochim. Cosmochim. Acta 74, 6900.
- [15] Koike, M. et al., 2014, Geochemical J. 48, 423.
- [16] McKay, D. S. et al., 1996, Science 273, 924.
- [17] 三浦弥生, 2017, 日本惑星科学会誌 26, 15.
- [18] Halevy, I. et al., 2011, PNAS 108, 16895.
- [19] Agee, C. B. et al., 2013, Science 339, 780.
- [20] Humayun, M. et al., 2013, Nature 503, 513.
- [21] McCubbin, F. M. et al., 2016, J. Geophys. Res. Planets 121, 2120.
- [22] Cartwright, J. A. et al., 2014, Earth Planet. Sci. Lett. 400, 77.
- [23] Bellucci, J. J. et al., 2015, Earth Planet. Sci. Lett. 410, 34.
- [24] Nyquist, L. E. et al., 2016, Meteorit. Planet. Sci. 51, 483.
- [25] Lorand, J. P. et al., 2015, Meteorit. Planet. Sci. 50, 2099.
- [26] Simon, J. I. et al., 2014, 77th Meeting of the Meteoritical Society abstract.
- [27] Lapen, T. J. et al., 2017, Sci. Adv. e1600922.
- [28] Mahaffy, P. R. et al., 2013, Science 341, 263.
- [29] Webster, C. R. et al., 2013, Science 341, 260.
- [30] Atreya, S. K. et al., 2013, Geophys. Res. Lett. 40, 5605.
- [31] Wong, M. H. et al., 2013, Geophys. Res. Lett. 40, 6033.
- [32] Ozima, M. and Podosek, F. A., 2002, Noble Gas Geochemistry (Cambridge Univ. Press).
- [33] Kurokawa, H. et al., 2018, Icarus 299, 443.
- [34] Mohapatra, R. K. et al., 2009 Geochim. Cosmochim. Acta 73, 1505.
- [35] Bogard, D. D. and Garrison, D. H., 1998, Geochim. Cosmochim. Acta 62, 1829.
- [36] Grady, M. M. et al., 1998, Meteorit. Planet. Sci. 33, 795.
- [37] Mathew, K. J. and Marti, K., 2001, J. Geophys. Res. 106, 1401.
- [38] Miura, Y. and Sugiura, N., 2000, Geochim. Cosmochim. Acta 64, 559.
- [39] Wiens, R. C. et al., 1988, Earth Planet. Sci. Lett. 91, 55.

- [40] Koike, M. et al., 2017, 48th Lunar Planet. Sci. Conf. abstract.
- [41] Stern, J. C. et al., 2015, PNAS 112, 4245.
- [42] Grady, M. M. et al., 1995, J. Geophys. Res. 100, 5449.
- [43] Kounaves, S. P. et al., 2014, Icarus 229, 206.
- [44] Leshin, L. A. et al., 2013, Science 347, 1238937.
- [45] Mahaffy, P. R. et al., 2015, Science 347, 412.
- [46] Watson, L. L. et al., 1994, Science 265, 86.
- [47] Greenwood, J. P. et al., 2008, Geophys. Res. Lett. 35, L05203,
- [48] Usui, T. et al., 2012, Earth Planet. Sci. Lett. 357, 119.
- [49] Hu, S. et al., 2014, Geochim. Cosmochim. Acta 140, 321.
- [50] Koike, M. et al., 2016, Geochemical J. 50, 363.
- [51] Sugiura, N. and Hoshino, H., 2000, Meteorit. Planet. Sci. 35, 373.
- [52] Boctor, N. Z. et al., 2003, Geochim. Cosmochim. Acta 67, 3971.
- [53] Kurokawa, H. et al., 2014, Earth Planet. Sci. Lett. 394, 179.
- [54] Usui, T. et al., 2015, Earth Planet. Sci. Lett. 410, 140.
- [55] McCubbin, F. M. et al., 2016, 47th Lunar Planet. Sci. Conf. abstract.
- [56] Muttik, N. et al., 2014, Geophys. Res. Lett. 41, 8235.
- [57] Dauphas, N. and Pourmand, A., 2011, Nature 473, 389.
- [58] Kruijer, T. S. et al., 2017, Earth Planet. Sci. Lett. 474, 345.
- [59] Debaille, V. et al., 2007, Nature 450, 22.
- [60] Borg, L. E. et al., 2016, Geochim. Cosmochim. Acta 175, 150.
- [61] Symes, S. J. K. et al., 2008, Geochim. Cosmochim. Acta 72, 1696.
- [62] Borg, L. E. and Draper, D. S. 2003, Meteorit. Planet. Sci. 38, 1713.
- [63] Debaille, V. et al., 2008, Earth Planet. Sci. Lett. 269, 186.
- [64] Elkins-Tanton, L. T. et al., 2003, Meteorit. Planet. Sci. 38, 1753.
- [65] Gaffney, A. M. et al., 2007, Geochim. Cosmochim. Acta 71, 5016.
- [66] Bellucci, J. J. et al., 2016, Earth Planet. Sci. Lett. 433, 241.

- [67] Bellucci, J. J. et al., 2018, Earth Planet. Sci. Lett. 485, 79.
- [68] Moriwaki, R. et al., 2017, Earth Planet. Sci. Lett. 474, 180.
- [69] Moore, W. B. and Webb, A. A. G., 2013, Nature 501, 501.
- [70] Wade, J. et al., 2017, Nature 552, 391.
- [71] Grott, M. et al., 2013, Space Science Reviews 174, 49.
- [72] McCubbin, F. M. et al., 2016, Meteorit. Planet. Sci. 51, 2036.
- [73] Webster, C. R. et al., 2015, Science 347, 415.
- [74] Eigenbrode, J. L. et al., 2018, Science 360, 1096.
- [75] Steele, A. et al., 2016, Meteorit. Planet. Sci. 51, 2203.
- [76] Suga, H. et al., 2017, 8th Symposium on Polar Science abstract.
- [77] Usui, T. et al. 2017, 48th Lunar Planet. Sci. Conf. abstract.
- [78] Conrad, P. G. et al., 2016, Earth Planet. Sci. Lett. 454, 1.
- [79] Tobita, M. et al., 2017, Geochem. J. 51, 81.