エポックメイキングな隕石たち(その10): ~Y-81020~極めて始原的な日本の南極産隕石~

小松 睦美¹

2016年10月1日受領, 査読を経て2016年10月28日受理.

(要旨)始原的隕石の中でも炭素質コンドライトは化学的に未分化であり、太陽系生成期の情報を保存する 物質であると考えられている.しかしながら,ほとんどの炭素質コンドライトは,原始太陽系星雲内での個々 の隕石構成物質の形成環境と母天体集積後の反応(変成・変質作用)に関する情報を併せ持つため、この二つ を切り分けることがこれまでの歴史を正しく解釈する上での重要な課題となっている.岩石学タイプ 3.0の 隕石は、「極めて始原的な隕石」と呼ばれ、母天体での変成作用の影響が極めて小さく、太陽系生成初期の 母天体集積時の状態を最も保存していると考えられている.国立極地研究所が所有する Yamato(Y)-81020 は、極めて始原的な特徴を持つ数少ないCO3.0コンドライトの一つであり、特に日本の研究者により多くの 重要な成果が発表されてきた.

1. はじめに

Y-81020は,第22次南極地域観測隊が発見した隕石 の一つである。1981-82年のやまと山脈付近の裸氷帯 での隕石探査では、133個の隕石を採取、そのうち7 個が炭素質コンドライトであった。Y-81020の質量は 270gであり、ペア隕石であるY-81021~81025を含む と、全岩で378gの隕石である(図1).

現在国際隕石学会で認定されている炭素質コンドラ イトのうち、CO3と分類されているのは532個存在す る(Meteoritical Bulletin Database, 2016年9月). サ ブタイプが決定されているCO3は全部で72個あり, その内14個がCO3.0として分類されている. しかし ながら、その多くは北西アフリカの砂漠で最近発見さ れた隕石(NWA)であり、詳細な研究は行われていな い. これまで詳しく研究されているのは、ALH 77307, ColonyとY-81020の3つのCO3.0隕石のみである.

ほとんどの炭素質コンドライトは、母天体で様々な 程度の変成・変質作用を受けている. CO3.0隕石のよ うに変成・変質作用の影響が少ない試料は、隕石全体

1. 総合研究大学院大学 学融合推進センター komatsu_mutsumi@soken.ac.jp



図1:Y-81020隕石の全体写真(国立極地研究所提供).

から見ても極少数(CRの一部とCH, Ungrouped-Cの 僅か)しか確認されていない.また、上記の3つの CO3.0隕石の内, ALH(ALHA) 77307は低い程度では あるが水質変質を受けており[e.g.1], Colonyは地球で の風化の影響が大きい[2]. Y-81020にも軽微な水質変 質の特徴が見られるものの,殆どの物質は変成・変質 の影響を受けておらず,非常に貴重な隕石であるとい える.

Y-81020の初期の研究では、Mgに富むオリビンの 組成とスピネルに富む難揮発性包有物(CAI)に多くの 興味が注がれた[3-5]. 2000年代に入り炭素質コンドラ イトのサブタイプに関する議論が進むと, Y-81020の 始原性が着目されるようになり, 原始太陽系星雲での 情報を最も良く保存する重要な隕石として広く認識さ れた.後の章では, Y-81020から展開された研究の一 部を紹介する.

2. COコンドライトと岩石学タイプ, サブタイプの評価

隕石母天体集積後の熱変成・水質変質作用について は、岩石学タイプと呼ばれる番号により表される.タ イプ4から6と番号が大きくなる程熱変成の度合いが 増し、水質変質の程度は3,2,1の順に増加する.ほ とんどの炭素質コンドライトは、岩石タイプ2または 3に分類される.炭素質コンドライトの中でもCOコ ンドライトは、コンドリュールやCAIを多く含み、 逆にマトリックスの量は相対的に少ないという特徴を 持つ.全岩の揮発性成分は比較的乏しく、COコンド ライト母天体での変成は主に温度に依存する反応であ ったと考えられ、その程度によりCO3.0-3.8のサブタ イプに細分化される.またCO3隕石は熱変成作用の 度合いが異なる隕石が多く発見されているため、母天 体での熱変成の多様性を系統立てて議論することが可 能である.

サブタイプの決定手法としては従来,コンドリュー ルに含まれるガラス(あるいはガラスから微細な結晶 が晶出したメソスタシス)や斜長石の熱ルミネッセン ス(TL)が用いられてきた[6].しかしながらこの方法 は、普通コンドライトには広く適用できるものの、炭 素質コンドライトでは、岩石学的な特徴と必ずしも一 致しないことが分かってきた.そのため、TL法の代 わりとなる炭素質コンドライトの化学的・岩石学的変 化のサブタイプ評価指標が提案されており、以下に紹 介するような系統的評価の確立にY-81020は大きく貢 献している.

2.1 FeOに富むオリビンの組成

コンドライトの主な構成物であるFe-Mgコンドリ ユールは、FeOに乏しいタイプ I コンドリュール (Mg#>90)とFeOに富むタイプⅡコンドリュール (Mg#<90)に分けられる. [7] は, 普通コンドライト 中のタイプII コンドリュールに含まれるFeOに富む オリビン中のCr₂O₃含有量やマトリックスの化学的特 徴に着目し、 サブタイプ評価の指標となることを示し た(図2a). 普通コンドライトでは、岩石学サブタイ プ3.0から3.2にかけて、FeOに富むオリビン中に存在 する極細粒(<50nm)クロマイトの離溶により、オリ ビンのCr₂O₃含有量は系統的に変化する.クロマイト の離溶はサブタイプ3.2では完了すると考えられ、 $Cr_{2}O_{3}$ 含有量のばらつきである標準偏差(σ)は、岩石 学タイプ3.0から3.1にかけて増加し、その後緩やかな 下降に転じ、組成が均一化する.また、Cr₂O₃含有量 は3.1までは変化せず、それ以降はコンドリュールと 接するマトリックスとの反応が進み、その結果、オリ ビン中のCr₂O₃含有量が減少することが示された.

CO3 chondrites Ordinary chondrites 0.25 0.25 (b) (a) 2103 3.10 trend 5-Cr₂O₃ in Olivine ISC ORR 0.20 0.20 DOM 03238 MET2 0.15 OUF 0.15 Y-81020 Colon Acfer 094) 0.10 0.10 00 Rainbow A77307 0.05 0.05 Kainsaz a GROOM 0.0 0.2 0.0 0.2 0.4 0.6 04 06 Mean Cr_2O_3 in Olivine (wt%) Mean Cr₂O₃ in Olivine (wt%)

図2:普通コンドライト(a)とCOコンドライトのCr量とサブタイプ(b)[5;6より引用]. タイプ I コンドリュールに含まれる FeOに富むオリビンの組成は、特に3.2以下の岩石学サブタイプの決定に有効である. Y-81020のサブタイプは3.05と分 類される(b).

さらに[8]では, COコンドライトでも普通コンドラ

イトと同様に、連続的な化学的変化が見られることが 示された(図2b). ALH 77307 (CO3.00)とDOM 03238 (CO3.1)と比較すると、Y-81020のCr₂O₃含有量は二つ の隕石と近い値を持つが、その値の標準偏差 σ は二 つの中間的な値を示し、Colony(CO3.05)と同程度の 変成作用を受けたCO3.05とのサブタイプが見積もら れている.

2.2 Fe-Ni 金属相の特徴

珪酸塩鉱物と同様に、Fe-Ni 金属相からも極初期の 二次変成作用の影響を読み取ることができる。[9]は、 非平衡普通コンドライトとCOコンドライトの系統的 な分析により、二次変成で生じる Fe-Ni 金属相の変化 と岩石学的サブタイプの関連性について明らかした。 サブタイプ3.10以下の隕石に含まれるマトリックス中 の金属相は、コンドリュール中の金属相に比べてCo に富む組成を持つ一方で、コンドリュール中の金属相 では、岩石学タイプが増加するに従いNiに富む粒子 の存在量が減少する. Y-81020の化学的及び鉱物学的 特徴より、Y-81020のサブタイプは、普通コンドライ トのサブタイプ3.0-3.10と同様の変成を経験した CO3.05と見積もられた. この手法により導き出され たサブタイプの値は. [8]により得られたタイプ Ⅱコ ンドリュール中のオリビンのCr₂O₃含有量からの評価 と調和的である.

2.3 その他の指標

プレソーラー粒子の存在度も、その隕石の始原性を 評価するための重要な指標である.プレソーラー粒子 は、マトリックスに存在し、太陽系と大きく異なる同 位体組成を持つことから、太陽系形成以前に存在した 赤色巨星、AGB星や超新星爆発などを起源とする粒 子であると考えられている.ナノダイヤモンド、グラ ファイト、炭化珪素、窒化珪素、酸化物、珪酸塩など、 さまざまな鉱物がプレソーラー粒子として存在する. 各粒子の熱的・化学的反応への耐性は異なるが、プレ ソーラー粒子の存在度と、含まれる隕石の岩石学タイ プには相関があることが確認されており、母天体の二 次変成作用の指標として用いることができる[e.g.10]. COコンドライトでは岩石学サブタイプの増加に従い、 ALH 77307 (CO3.00)、Colony (CO3.05)、Kainsaz (CO3.2)の順に炭化ケイ素などのプレソーラー粒子中 の希ガス存在度が減少することが確認されている[11]. [12] では、Y-81020のペア隕石であるY-81025が、 ALH 77307よりも高いプレソーラー珪酸塩粒子存在 度を持つことが示されており、Y-81020の高い始原性 を示唆していると考えられる。

また,隕石中の高分子有機物のグラファイト化の度 合いも岩石学サブタイプの決定,特に熱変成の履歴の 評価に有効である.ラマン分析より,隕石中の高分子 有機物はDバンド(欠陥構造;~1350 cm⁻¹)とGバン ド(グラファイト;~1600 cm⁻¹)の二つのバンドを持 つことが知られている.普通コンドライトでは,熱変 成作用が進むにつれ,Dバンドの半値幅(FWHM-D 値)が減少し,二つのバンドの強度比(I_D/I_G)の増加が 見られ[13],同様の相関がCOコンドライトでも確認 されている[14].Y-81020は始原的な高分子有機物の 特徴を持つことが示されており,他の指標によるサブ タイプの評価とも整合する[15].

3. Y-81020コンドリュールのAl-Mg 年代測定

始原的な普通コンドライトの分析により、普通コン ドライトに含まれるFe-Mgコンドリュールは、CAI が形成された後、約100-250万年で形成されたとされ る[16]. しかしながら炭素質コンドライトでは、26Al 年代測定に必要なAlに富む鉱物やメソスタシスが少 なく, 粒径も小さいものが多いため年代測定が困難で あった. [17]は、Y-81020の始原性に着目し、Fe-Mg コンドリュールに含まれるオリビン、輝石、斜長石に ついて、²⁶Alを用いた年代測定を行った。太陽系初期 の²⁶Al/²⁷Al比を5×10⁻⁵とすると、タイプIとタイプII コンドリュールの年代はそれぞれCAI形成後1.7-2.5Ma, 2.0-3.0Maであることが示された. この形成 年代は、始原的なL・LLコンドライト中のコンドリ ユールの年代とほぼ同じである. 炭素質コンドライト と普通コンドライトは、その揮発性成分の違いから、 太陽系の異なる場所で母天体が形成されたと考えられ るが、異なるコンドライト種に含まれるコンドリュー ルの形成年代が類似した値を示すことは、太陽系星雲 モデルに新たな制約を与えるものである.



図3: 始原的隕石であるY-81020とAcfer 094の"ホスト"のΔ¹⁷0値の比較. Mg#はコンドリュール中のオリビンと 輝石組成の平均値より算出. 本図が示すコンドリュールの進化は以下の通り; (A) コンドリュールの前駆物 質は~-5.5%程度のΔ¹⁷0を持っており,ダストに富んだ環境(100×Solar)によりMg#>97のコンドリュール が形成された. (B) その後,正の(positive)Δ¹⁷0を持つH₂O氷の付加により酸化的環境となりMg#<97,Δ¹⁷O が~-2.5%程度タイプ I コンドリュールが形成された. (C) さらなるダスト/氷の付加により,タイプ I コン ドリュールが形成された. 極めてFelc富むタイプ I コンドリュールは, Felc富む前駆物質の組成を反映し ていると考えられる. ([18] より引用)



図4: Y-81020中のAOAの反射電子(BSE)像. (a,b)始原的特徴を持つAOA. 斜長石(an)とスピネル(sp)から成るコア が、AI-輝石(cpx), Mgに富むオリビン(fo), Fe-Ni金属相(mt)に囲まれているような特徴を示す. 二次変成の 特徴は見られない. (c,d)AOA周縁部のオリビンがMg輝石(px)に置き換わった特徴を持つAOAも存在する.

Y-81020 コンドリュール・CAIの 酸素同位体組成

さらに[18]は、[19]の始原隕石分析結果を踏まえ、 Y-81020コンドリュールの詳細な酸素同位体分析を行った.その結果、コンドリュール形成領域の酸素同位 体の異なる二つのリザーバー (Δ¹⁷Oが~-5.5‰と正 の値を持つものの2種)とダスト量の変化により、タ イプIコンドリュールとタイプIIコンドリュールが形 成された過程を明らかにした(図3).

一方,原始太陽系星雲のCAI形成領域においても, ¹⁶Oに富むリザーバーと¹⁷O,¹⁸Oに富むリザーバーが 存在していたことが分っている.[20]は、Y-81020に 含まれるFGI(細粒CAI)の酸素同位体局所分析により, 一つのFGI中に酸素同位体組成の異なる鉱物が含まれ ていることを示した.このことは、細粒CAIが¹⁶Oに 富む環境(Δ^{17} O = ~ -40から-50‰)で形成され、そ の後の部分溶融等の加熱イベントにより¹⁷O,¹⁸Oに富 むガス(Δ^{17} O = ~ 0から-15‰)との酸素同位体交換 が起こったことを示唆しており、これらを説明する分 子雲の進化モデルが提唱されている.酸素同位体組成 に関する詳細な議論については,[21]を参照されたい.

上記のような高精度同位体分析結果は、二次変成の 影響がほとんど無いY-81020であるからこそ成し得た 成果である.

5. AOA (amoeboid olivine aggregates) とLIME-オリビン

炭素質コンドライトの構成物の一つである AOA (アメーバ状オリビンアグリゲイト)からも、多くの報 告がなされている。AOAとはオリビンと難揮発性鉱 物から成り立つ細粒のアグリゲイトで、CAIと類似し た環境で形成されたと考えられている包有物である。 [22]はY-81020を含めたCOコンドライトに含まれる AOAに着目し、サブタイプとAOA中のオリビンの FeO量増加に相関があることを示した。

AOAはその組織的な特徴と¹⁶Oに富む同位体組成 を持つことから,星雲から凝縮過程を経て形成された と考えられている.Y-81020に含まれるAOAには母 天体での二次変成の特徴は殆ど見られず,その構成鉱 物は平衡凝縮計算[e.g., 23;24]で予想されるものと概ね 一致する.また,一部のAOAでは周辺部がMg輝石(エ ンスタタイト)に置換されており,形成後の再加熱を 示唆している(図4).またY-81020中のAOAには, LIME (low-Fe, Mn-enriched)オリビンと呼ばれる, 特徴的な化学組成を持つオリビンが含まれていること が分かった[25].Y-81020の始原性によりLIMEオリ ビンの初期状態が示され,Mgオリビン(フォルステ ライト)の凝縮形成が,還元的な環境においてより低 温のLIMEオリビンを形成する温度まで継続したこと が示唆された.また変成度の異なる他の隕石との比較 により,母天体での二次変成によりLIMEオリビン組 成が徐々に失われたことが新たに示された.

6. 最後に

以上のようにY-81020からは、その極めて始原的な 特徴から、多くの興味深い成果が発表されてきた.特 に、全隕石種の中でも最も始原的で地球風化の影響が 少ない隕石の一つとして、原始太陽系星雲及び炭素質 コンドライト隕石の母天体変成の理解に大きく貢献し ている.[21]は、"新鮮な寿司を提供する良い寿司屋 を選ぶように"始原隕石の始原的物質を分析対象とす ることは重要である、と述べている.そういった意味 では、Y-81020は"絶品が並ぶ極上の寿司屋"のような 隕石と言って良い.本稿では書ききれなかった研究を 含め、現在もY-81020を活用した研究が数多く行われ ており、今後もエポックメイキングな成果が発表され ることが期待される.

謝 辞

木村眞博士,野口高明博士,岡崎隆司博士には本稿 を執筆する機会をいただき,最後まで丁寧かつ的確な アドバイスをいただきました.山口亮博士,三河内岳 博士には,原稿作成にご協力いただきました.また, 査読者である牛久保孝行博士には,多くの有益なコメ ントをいただきました.この場を借りて感謝申し上げ ます.

参考文献

 Ito, S. and Tomeoka, K., 2001, Antarctic Meteorites XXVI, 47.

- [2] Rubin, A. E. et al., 1985, Meteorit. Planet. Sci. 20, 175.
- [3] Graham, A. L. et al., 1985, Meteoritics 20, 654.
- [4] Kojima, T. et al., 1995, Proc. NIPR Symp. Antarct. Meteorites 8, 79.
- [5] Shibata, Y. and Matsueda, H., 1994, Proc. NIPR Symp. Antarct. Meteorites 7, 110.
- [6] Sears, D. W. G. et al., 1980, Nature 288, 791.
- [7] Grossman, J. N. and Brearley, A. J., 2005, Meteorit. Planet. Sci. 40, 87.
- [8] Grossman, J. N. and Rubin, A. E., 2006, 37th Lunar and Planetary Science Conference, no. 1383.
- [9] Kimura, M. et al., 2008, Meteorit. Planet. Sci. 43, 1161.
- [10] Huss, G. R. and Lewis, R. S., 1995, Geochim. Cosmochim. Acta 59, 115.
- [11] Huss, G. R. et al., 2003, Geochim. Cosmochim. Acta 67, 4823.
- [12] Kobayashi, S. et al., 2005, 46th Lunar and Planetary Science Conference, no.1931.
- [13] Quirico, E. et al., 2003, Meteorit. Planet. Sci. 38, 795.
- [14] Bonal, L. et al., 2007, Geochim. Cosmochim. Acta 71, 1605.
- [15] Komatsu, M. et al., 2014, Antarctic Meteorites XXXVII, 45.
- [16] Mostefaoui, S. et al., 2002, Meteorit. Planet. Sci. 37, 421.
- [17] Kurahashi, E. et al., 2008, Geochim. Cosmochim. Acta 72, 3865.
- [18] Tenner, T. J. et al., 2013, Geochim. Cosmochim. Acta 102, 226.
- [19] Ushikubo, T. et al., 2012, Geochim. Cosmochim. Acta 90, 242.
- [20] Ito, S. et al., 2004, Geochim. Cosmochim. Acta 68, 183.
- [21] Yurimoto, H. et al., 2008, In Reviews in Mineralogy & Geochemistry 68, 141.
- [22] Chizmadia, L. et al., 2002, Meteorit. Planet. Sci. 37, 1781.
- [23] Ebel, D. S. et al., 2012, Meteorit. Planet. Sci. 47, 585.
- [24] Petaev, M. I. and Wood, J. A., 2005, In Chondrites and the Protoplanetary Disk, 373.
- [25] Komatsu, M. et al., 2015, Meteorit. Planet. Sci. 50,

1271.