北海道穂別富内地域の上部白亜系函淵層(蝦夷層群)に見られ る海緑石

Glauconite from the Upper Cretaceous Hakobuchi Formation (Yezo Group) in Tomiuchi area, Hobetsu, Hokkaido, northern Japan

楠橋 直 Nao Kusuhashi

愛媛大学大学院理工学研究科, 愛媛県松山市文京町 2-5 Graduate School of Science & Engineering, Ehime University, 2-5 Bunkyo-cho, Matsuyama, Ehime 790-8577 (Email: nkusu@ sci.ehime-u.ac.jp)

西村 智弘 Tomohiro Nishimura

むかわ町穂別博物館,北海道勇払郡むかわ町穂別 80-6 Hobetsu Museum, 80-6 Hobetsu, Mukawa Town, Hokkaido 054-0211

大藤 弘明 Hiroaki Ohfuji

愛媛大学地球深部ダイナミクス研究センター,愛媛県松山市文京町 2-5 Geodynamics Research Center, Ehime University, 2-5 Bunkyo-cho, Matsuyama, Ehime 790-8577

皆川 鉄雄 Tetsuo Minakawa

愛媛大学大学院理工学研究科, 愛媛県松山市文京町 2-5 愛媛大学ミュージアム, 愛媛県松山市文京町 3 Graduate School of Science & Engineering, Ehime University, 2-5 Bunkyo-cho, Matsuyama, Ehime 790-8577 Ehime University Museum, 3 Bunkyo-cho, Matsuyama, Ehime 790-8577

齊藤 哲 Satoshi Saito

愛媛大学大学院理工学研究科, 愛媛県松山市文京町 2-5 Graduate School of Science & Engineering, Ehime University, 2-5 Bunkyo-cho, Matsuyama, Ehime 790-8577

前田晴良 Haruyoshi Maeda

九州大学総合研究博物館, 福岡県福岡市東区箱崎 6-10-1 The Kyushu University Museum, Hakozaki 6-10-1, Higashi-ku, Fukuoka 812-8581

Abstract

"Glauconite"-bearing beds have been reported from various areas/horizons of the Cretaceous Yezo Group in Hokkaido and Sakhalin. Despite its significance especially in sedimentology, "glauconite" within most of these beds has not identified mineralogically, but the term is usually used as a field name of green minerals. In this study, the authors mineralogically examined green grains within a "glauconite-bearing sandstone bed" in the Upper Cretaceous Hakobuchi Formation (Yezo Group), Tomiuchi (Hetonai) area, Hobetsu, Hokkaido. Results of analyses by means of X-ray diffraction, scanning electron microscope-energy dispersive X-ray spectrometry, and electron probe microanalyzerwavelength dispersive X-ray spectrometry, as well as field, polarized microscopic, and scanning electron microscopic observations demonstrate that the green grains are true glauconite.

Keywords: Cretaceous, glauconite, Hakobuchi Formation, Tomiuchi (Hetonai) area, Yezo Group (2016 年 11 月 24 日受付, Recieved 24 November 2016)

I はじめに

海緑石は緑色の雲母族の粘土鉱物で、比較的 浅い海(例えば, Odin and Fullagar, 1988 は非活動

©2017 By the Hobetsu Museum

的縁辺部の水深 60 m から 550 m に多く見られる としている)において,堆積速度が遅い条件下で 主に形成されると考えられており(例えば,Odin and Matter, 1981; Odin and Fullagar, 1988; Amorosi, 1997), 地層中にもしばしば密集した状態で産出 することが知られている (例えば,三木,1986). その形成条件や産状から,海緑石はコンデンス セクションを認定する一つの証拠とされる (Baum and Vail, 1988; Loutit et al., 1988; Vail et al., 1991; Kitamura, 1998; Amorosi and Centineo, 2000). その ため,海緑石は堆積学的に重要な鉱物である.

サハリンから北海道に分布する前弧海盆堆積物 である白亜系蝦夷層群 (Okada, 1983; Takashima et al., 2004; Shigeta and Maeda, 2005) (図 1a) には、北 西太平洋における白亜紀中期~末の多種多様な情 報が残されており、多くの岩相層序学的・生層序 学的研究が進められてきた. 蝦夷層群は浅海から 沖合いの珪質砕屑物から主に構成され、各地から "海緑石"が報告されてきた.これまでに"海緑 石"の報告された地域としては例えば、サハリン 内淵地域 (Yazykova, 2004), 築別地域 (守屋・平 野,2001),古丹別地域(辻野,2009),小平地域(対 馬ほか, 1958), 奈井江地域 (Futakami, 1986), 美 唄地域(清水ほか,1953;前田,1986), 幾春別地域 (松野ほか, 1964), 万字地域 (Obata and Futakami, 1977), 大夕張地域 (長尾ほか, 1954; Hirano et al., 1977), 穂別地域 (大立目, 1941), 日高地域 (小畠 ほか,1973;高橋・鈴木,1986)などがある.

しかしながら, 蝦夷層群産の"海緑石"につい てはいくつかの鏡下観察がおこなわれたのみで, ほとんどすべての記載は野外での観察にとどまっ ている. 堆積岩中に含まれ得る緑色の粘土鉱物は 海緑石だけに限らず,海緑石であることを確実に 同定するためには,本来肉眼観察や鏡下観察だけ では不十分である. そのため, 蝦夷層群で記載さ れてきた"海緑石"には,実際には海緑石とは異 なる緑色粒子がまぎれている可能性も否定できな い. 本研究ではこうした問題点を解決する一つの 例として,穂別地域の函淵層において同一層準に 広く分布する含海緑石砂岩層中の緑色粒子につい て,その産状観察と鉱物学的分析をおこなった.

Ⅱ 試料と方法

研究の対象としたのは,穂別地域の蝦夷層群函 淵層の IVb 部層 (Matsumoto, 1942) 最下部の層厚 3 m 内外の緑色砂岩である.同砂岩は大立目 (1941) が"上部函淵層群""下部砂質頁岩層"の最下部 に存在する層厚 2-3 m の含海緑石砂岩として記載 したものである.Uwatoko and Ohtatsume (1933) は 穂別富内(図1b周辺)から北西へ約7kmの中穂 別(現在のキウス)までの間のいずれかの産地か ら得た含海緑石砂岩について偏光顕微鏡下で観察 し,海緑石であると述べているが,それ以上の分 析はおこなっていない.そのため彼らの記載した 海緑石が本当に海緑石であるかどうかはわかって いなかった.

本研究では富内地域の Loc. H20 (Matsumoto, 1942) (図 1b) の緑色砂岩を試料として用いた. こ の緑色砂岩は本地域函淵層のIVb部層最下部を 構成し, IVa 部層最上部の夾炭層の直上に位置す る. 同砂岩は中粒から極細粒砂サイズの砕屑粒子 からなり淘汰は良くない. Loc. H20 では2枚の正 級化する緑色砂岩層が重なっており,下位の緑色 砂岩層の最上部には、Skolitos isp. のような生痕が 多数見られる.この層の直上には粒径2 cm ほど の円礫や10 cm 前後の長さの木片がまばらに見ら れる薄いラグ堆積物を挟んで上位の緑色砂岩層が 重なっている.緑色粒子は1m数十cm厚の2枚 の緑色砂岩層中全体にほぼ均質に分布する. これ らの緑色砂岩層の上位には暗灰色砂質泥岩層が重 なるが、この砂質泥岩層へは粒度・色ともにやや 漸移的に変化する.本研究に用いた試料はLoc. H20の上位の緑色砂岩層の上部から採取した(図 1c). 穂別地域の函淵層 IVb 部層からは, 最下部 マーストリヒチアン階の示準化石であるアンモノ イド Nostoceras hetonaiense Matsumoto, 1977 およ び Pachydiscus japonicus Matsumoto, 1947 が産出し ているので,本研究で対象とした緑色砂岩層も最 下部マーストリヒチアン階のものであると推定さ れる.緑色砂岩層の5m上位からはアンモノイ ドの Anagaudryceras compressum が産出している (Shigeta and Nishimura, 2014).

試料に含まれる緑色粒子の同定には、肉眼観察 および偏光顕微鏡観察,電界放射型走査型電子顕 微鏡 (field emission scanning electron microscope; FE-SEM) 観察と,X線回折 (X-ray diffraction; XRD) 装 置,走査型電子顕微鏡 - エネルギー分散型 X線分 光器 (scanning electron microscope-energy dispersive X-ray spectrometry; SEM-EDS; 以後 EDS),および 電子プローブマイクロアナライザー - 波長分散型 X線分光器 (electron probe microanalyzer-wavelength dispersive X-ray spectrometry; EPMA-WDS; 以後 WDS) を用いた分析をおこなった.FE-SEM 観 察には愛媛大学地球深部ダイナミクスセンター (GRC) の JSM-7000F (JEOL) を使用し,試料破断



図 1. 含海緑石砂岩試料の産地. (a) 北海道における蝦夷層群の分布. (b) 富内(=辺富内)地域周辺の地質と含海緑石砂岩試料の産地(Loc. H20). 産地番号は Matsumoto (1942) と同じ. (c) Loc. H20 の柱状図. Fig. 1. Locality of the glauconite sandstone sample. (a) Distribution of the Yezo Group in Hokkaido, northern Japan. (b) Geological map and the sampling locality (Loc. H20) in the Tomiuchi (= Hetonai) area. (c) Stratigraphic column of the loc. H20.

面をオスミウム蒸着(厚さ5 nm)したのち,緑色 粒子の微細組織を観察した.XRD分析は,GRC に設置されている微小部XRD装置 RAPID II(リ ガク)を使用して,試料から取り出した緑色粒子 について不定方位でおこなった.分析にはCuKa 線源(波長 = 1.5418 Å)と0.1 mm コリメーターを 用い,40 kV,30 mAの条件で1時間露光した. 検出には湾曲型イメージングプレートを用い,得 られた二次元回折パターンをソフトウェア2DP (リガク)で積分して一次元パターン(20 vs 回折 強度)に変換した.一次元パターンのベースライ ン(バックグラウンド)の除去には,フリーソフ トウェアの Fityk を使用した.

EDS 分析には、愛媛大学理学部地球科学科に設

置されている SEM, JSM-6510LV (JEOL) と EDS, X-MAX 50 (Oxford Instruments) を使用し, EDS 付 属のソフトフェア INCA 4.15 でデータを定量した. 分析には鏡面研磨後に炭素蒸着した試料薄片を用 いた.分析は薄片中の3つの緑色粒子(粒子1,2,3; 図 2)についておこない,それぞれ粒子の中心に近 い部分(以下コア)と周縁部(以下リム)で(図2), 10 µm × 10 µm 程度の面分析と点分析を,15 kV, 0.8 nA でおこなった.また粒子1については線分 析と元素マッピングもおこなった.粒子の分析前 にカリ長石,エンスタタイト,単斜輝石の標準試 料を分析し,分析値が推奨値と調和的であること を確認している.WDS 分析には愛媛大学理学部 地球科学科に設置されている JXA-8800 (JEOL) を 使用し、ZAF 補正をおこなって定量した.組成 が既知の標準試料としては、ルチル(Ti)、コラン ダム(Al)、赤鉄鉱(Fe)、ペリクレース(Mg)、珪灰 石(Ca, Si)、ヒスイ輝石(Na)、正長石(K)を用い た.試料の分析前に曹長石の標準試料を分析し、 ナトリウムの分析精度を確認した.試料分析には SEM-EDS 分析に使用したものと同じ薄片を使い、 粒子1のコアとリム各2点ずつと粒子3のリム2 点について点分析をおこなった(図2).すべての 点分析は15 kV、5.0 nAの条件で、各元素につい てKa1 波長の強度データを用いて10秒間ずつ測 定した.

III 結果と考察

砂岩試料は緑色粒子を多数含み,全体として緑 色がかって見える.緑色粒子は試料のほぼ全体に 見られるが,完全に均質に見られるわけではなく, 比較的まばらな部分と比較的密集して見られる部 分とがある.

試料の薄片を偏光顕微鏡下で観察すると、薄片 中にはオープンニコルで黄緑からやや青みがかっ た緑色を呈する粒子が多く見られる (図2). その 頻度から考えて、肉眼で見られた緑色粒子の少 なくとも大部分は、これらの粒子であると思われ る.FE-SEM 観察,および X 線回折測定も同様の 緑色粒子についておこなった. 粒子の断面は様々 な形状をしていて、きれいな球状あるいは楕円体 状ではないが,一般に角は丸い.断面の周縁は凹 凸をもつものが多く, 粒子には外側から内側へと 伸びる微細なひびが見られることが多い. クロス ニコル下の観察では、粒子は微細鉱物の集合体で あることがわかる. これらの鉱物はオープンニコ ルで黄緑色からやや青みがかった緑色の多色性を 示す (図2). 以上の産状,鉱物の特徴は海緑石に 一般に見られるとされる特徴(例えば、都城・久 城, 1972; Odin and Matter, 1981; 黒田 · 諏訪, 1983; Adams et al., 1984; Deer et al., 1992) と一致する. 緑 色粒子が微細な板状~葉片上の鉱物の集合体であ ることは、FE-SEM 観察によっても確認できた(図 3,4). そこでは微細な層状の鉱物が密集している 様子が見られた. 個々の緑色粒子におけるこれら の鉱物の成長方向(中心から外側へ向かってか、 その反対か)までは、はっきりとはわからなかっ た.

次に、この緑色粒子について微小部 XRD 装置

による測定を複数回おこなった. その結果, 雲母 類に特徴的な回折パターンが得られた. 主要回 折ピークのほとんどは雲母鉱物として指数付け可 能である (図 5a; 回折パターンにはカオリナイト に同定される7Åのピークも認められた). した がって,これらの緑色粒子は続成作用の初期過程 で生じるベルチェリンやオーディナイトといった 蛇紋石 - カオリン族の鉱物ではなく、雲母族の鉱 物であると言える. しかしながら 001 の底面反射 は11.4 Å であり、10 Å 付近の回折を示す純雲母 類に比べて明らかに大きな値であることから、本 鉱物は少量のスメクタイトと混合層を形成してい る可能性が高いと推定される. さらに 060 の d 値 は 1.515 Å であり、本鉱物は 2 八面体型の構造を とっていると考えられる (例えば,須藤,1974,図 6-12). 回折パターンをより詳しく (回折角 26° か ら30°付近を)見てみると、ピーク分布は白雲母 や黒雲母のものとは位置が異なっており、一方で セラドナイト, イライトや海緑石とはピーク位置 (26.5°付近の2本のピークは002,003に,29°付 近のピークは112の指数に対応)が概ね一致して いる (図 5b). したがって, XRD 分析の結果, 緑 色粒子の構成鉱物は雲母族の中でもセラドナイト かイライト,海緑石の可能性が高いと言える.ま た,060のd値はBuckley et al. (1978) によって示 された海緑石の範囲内に入っている.

EDS による粒子の各分析点の分析値 (表 1) は, トータルが 90% 前後とあまり高くない. 珪素を 50 wt% (SiO₂) ほど含むほか, 鉄を比較的多く含み, 次いでアルミニウムとカリウム,そしてマグネシ ウム、カルシウム、チタンが少量見られた.また 分析点によってはごく微量のナトリウムが検出さ れた. なお, 今回の分析では各粒子の分析点につ いて点分析・面分析をそれぞれ1回ずつしかおこ なっていないが,各分析間で珪素 (SiO₂) やマグネ シウム (MgO) の量はほぼ一定しており、また他の 元素についてもそれほど大きな違いは見られない ことから、分析の誤差は以下の議論に影響を与え るほど大きくないと考えて良いだろう.鉄(FeO; 全ての鉄は FeO として検出している) やアルミニ ウム (Al₂O₃) はいずれの粒子でもコアとリムとで 明らかに値が異なるが、後述する EDS によるマッ ピング分析や線分析,および WDS 分析でも同様 の結果が得られているので、この値の違いは分析 誤差によるものというよりも, むしろ本質的な量 の違いを示していると考えられる.



図2. Loc. H20 産試料の薄片写真. (a) オープンニコル. (b) クロスニコル. 粒子1,2,3はSEM-EDS 分析をおこなった粒子, c(コア),r(リム)はそれぞれの粒子の分析点. 矢印は他の砕屑粒子の外形に沿うような形状を示す粒子を示す. スケールバーは1 mm.

Fig. 2. Photomicrographs of a thin section of the sample from the loc. H20 in (**a**) plane polarized light and (**b**) crossed polarized light. Grains 1, 2, and 3 were analyzed by SEM-EDS; analyzed points in each grain are indicated by c (core) and r (rim) initials. The arrows indicate grains each of which has concave margin being just along a neighboring clastic grain. The scale bar equals 1 mm.

分析値に見られる元素組成から考えて、緑色粒 子の構成鉱物は、層間カチオンが主に一価のカ リウムであり、雲母族鉱物の中でも純雲母 (true micas) あるいは層間欠損型雲母 (interlayer-deficient micas) のいずれかということになる (Rieder et al., 1998; 上原,1999). 層間欠損型雲母だとすると, ナトリウムをほとんど含まないことと鉄を多く含 むことから、海緑石に分類される可能性が高い (Rieder et al., 1998). そこで Rieder et al. (1998) の 海緑石の一般化学式 $K_{0.8}R^{3+}_{1.33}R^{2+}_{0.67}$ ($Al_{0.13}Si_{3.87}$) O_{10} (OH), に従い、総カチオン数 6.8, O = 10, OH = 2 として Fe^{2+}/Fe^{3+} 比を見積もり,各元素の原子 数 atoms per formula unit (a.p.f.u.) を算出した(表2). 四面体・八面体・層間への元素の分配は Ireland et al. (1983) を参考に,すべての珪素にアルミニウム を加えて四面体の原子数を4とし,残りのアルミ ニウムと鉄(二価・三価),マグネシウム,チタ ンを八面体構成元素と,そしてナトリウム,カリ ウム,カルシウムを層間カチオンと考えた.

いずれの測定点においても八面体サイトのカチ オン数は2.5未満であり、この結果からも、本鉱 物が海緑石を含む2八面体型の雲母族のもので



図3. (a) 試料の光学顕微鏡写真と (b, c) 海緑石の SEM 写真. (a) の矢印は (b, c) の緑色粒子を示す. スケールバーは (a) 500 µm, (b) 50 µm, (c) 5 µm.

Fig. 3. (a) A micrograph of the sample, and (b, c) SEM micrographs of a glauconite grain in the sample indicated by the arrow in (a). The scale bars equal (a) 500 μ m, (b) 50 μ m, and (c) 5 μ m.



図4. 海緑石砂岩試料中の空隙に花弁状の集合体をなす海緑石のSEM 写真(図3の写真とは別の粒子). スケールバーは5µm.

Fig. 4. A SEM micrograph of glauconite crystals forming a flower-like aggregate in a pore of the sample. The scale bar equals 5 μ m.

あることがわかる (Rieder et al., 1998). また, Al/ (Al+Fe³⁺), R²⁺/(R²⁺ + R³⁺) をそれぞれ算出すると, 粒子1と2のコア(面・点)の値はいずれもAl/ (Al+Fe³⁺) \leq 0.5, 0.15 \leq R²⁺/(R²⁺ + R³⁺) \leq 0.40 であり, Rieder et al. (1998)の海緑石の組成範囲に入る. 一 方ですべての粒子のリム,および粒子3のコアで は,相対的にアルミニウムに富み, Al/(Al+Fe³⁺) > 0.5 となって,海緑石の範囲に入らない. しかし ながら,いずれの分析値でも R²⁺/(R²⁺ + R³⁺) > 0.25 であり,イライトの組成範囲からも大きく外れる (Rieder et al., 1998).

純雲母である可能性も考えて,カチオン数を7.0 として Fe²⁺/Fe³⁺比を見積もり,各元素の a.p.f.u. を 算出したが (表3),粒子1と2のコア以外では, 鉄の量が足りず,鉄をすべて二価で考えても,総 カチオン数は7.0に届かなかった.したがってこ れらの分析点の鉱物は純雲母ではないだろう.ま た粒子1と2のコアでは総カチオン数は7.0にで きるものの,そのときの層間カチオン数はいずれ も0.80 未満であり,これらの分析点の鉱物もまた, 層間カチオン数が0.85以上 (Rieder et al., 1998)の 純雲母とは考えられない.

粒子1のコア・リムに関しては、WDSによる 点分析もおこなったが、それらの結果はEDSで 得られた結果と調和的であった(表4).カリウム の量がEDSと比べて若干高めに出ているが、こ れはEDS分析の際に濃度校正に用いた標準試料、 天然カリ長石中のカリウム濃度が低い(つまり校 正に用いるピーク強度が他元素の校正の場合に比 較してやや低い)ことに由来している可能性があ り, EDS ではカリウムの量を過小評価している のではないかと思われる.したがって,カリウム の量については WDS の結果のほうが信頼できる かもしれない.いずれにしても EDS の結果同様, 少なくとも粒子1のコアについては(WDS 分析で は粒子1のリムの点2も)海緑石の組成範囲であ り,またいずれの分析点の鉱物も純雲母とは考え られない.

以上のことから、少なくとも粒子1と2のコア については、分析点の鉱物は海緑石であると言え る. 上では EDS 分析結果に対して,総カチオン 数6.8として, Fe^{2+}/Fe^{3+} 比を見積もったが、これ は本来層間カチオン数が0.8という仮定である. しかしながらこのときの粒子1と2のコアの層間 カチオン数はいずれも0.7程度であり、0.8に達 していない(表3). 海緑石の層間カチオン数範囲 は 0.6 以上 0.85 未満と定義されているから (Rieder et al., 1998), 総カチオン数は 6.6 から 6.85 の範囲 内であれば良い. そこで総カチオン数を 6.7 とし て Fe²⁺/Fe³⁺ 比を見積もってみたところ, 層間カチ オン数はやはり 0.7 程度であり (表 3), こちらの 方が仮定と調和的であるから,より実際と近いの かもしれない. この場合でも、粒子1と2のコア の組成は海緑石の範囲内 (Al/(Al+Fe³⁺) ≤ 0.5, 0.15



図 5. 試料破断面における緑色粒子より得られた X 線回折パターン (CuKα 線源). (a) 2θ = 5 ~ 85°の範囲. (b) 26 ~ 30°部分の拡大. 黒三角は代表的な雲母族鉱物のピーク位置. 矢印の位置にピークが見られるのは, セラドナイト, イライトと海緑石. バックグラウンドの消去にはソフトウェア Fityk を使用した.

Fig. 5. X-ray diffraction patterns obtained from a green grain in the sample using CuK α radiation. (a) $2\theta = 5-85^{\circ}$. (b) A magnification of the range between 26–30°. Filled triangles indicate the positions of peaks for representative mica group minerals. The observed peak positions indicated by arrows can be indexed with celadonite, illite, or glauconite. The background noise was removed by the software Fityk.

 $\leq R^{2+}/(R^{2+} + R^{3+}) \leq 0.35$; Rieder et al., 1998) である. また総カチオン数 6.7 で見積もった場合は, 粒子 1 のリム(面分析のみ)と粒子2 のリムの値もま た海緑石の組成範囲に入り, それ以外でも粒子3 のリムを除けばアルミニウムの量が若干多いもの の,海緑石の組成範囲に非常に近くなる. したがっ

て、緑色粒子の構成鉱物は全体として海緑石ある いはそれと組成的に非常に近い鉱物であり、層間 カチオンの欠損が一般化学式で与えられている欠 損0.2 よりもやや多いのではないかと考えられる. この結果は XRD 分析で明らかになったスメクタ イトとの混合層形成の可能性を支持している.な

表 1. 粒子 1, 2, 3 の EDS 定量分析値 (wt%). 鉄はすべて FeO として計算している. 各粒子および分析点については図 2b 参照. 各分析点について面分析 (Area) と点分析 (Point) をおこなっている.

Table 1. SEM-EDS quantification data (wt%) of the grains 1, 2, and 3, where all iron was calculated as divalent. The analyzed grains and points are indicated in Fig. 2b. Both area and point analyses were carried out for each analyzed point.

	Grain 1				Grain 2				Grain 3			
	Co	Core Rim		im	Core		Rim		Core		Rim	
	Area	Point	Area	Point	Area	Point	Area	Point	Area	Point	Area	Point
SiO ₂	49.76	52.65	49.77	52.58	50.27	50.57	49.48	51.11	51.72	52.56	51.24	53.92
TiO ₂	0.14	0.31	0.43	0.46	0.34	0.23	0.21	0.31	0.44	0.42	0.32	0.48
Al ₂ O ₃	8.37	8.16	10.67	11.41	8.65	9.02	10.57	10.68	10.54	11.09	12.37	13.01
FeOttotal	18.75	21.85	15.71	15.72	18.73	20.51	16.13	16.92	15.39	15.68	13.49	13.38
MgO	2.81	2.86	2.81	3.07	2.97	2.96	2.91	3.05	3.01	3.00	2.86	2.98
CaO	0.54	0.48	0.74	0.73	0.60	0.60	0.78	0.75	0.61	0.76	0.88	0.60
Na ₂ O	0.10	0.03	-	_	0.06	0.03	0.05	-	0.03	-	-	0.05
K ₂ O	7.01	7.38	6.48	6.43	6.87	7.09	6.52	6.35	6.88	6.99	5.96	6.41
Total	87.49	93.71	86.61	90.41	88.49	91.01	86.66	89.16	88.62	90.50	87.11	90.84

表 2. 表 1 のデータに基づき総カチオン数 6.8, O=10, OH=2 として見積もった FeO, Fe₂O₃, および H₂O の量 (wt%) と各元素の原子数 (a.p.f.u.). (1) カチオン数合計, (2) $AI^{VI}/(AI^{VI}+Fe^{3+})$, (3) $R^{2+}/(R^{2+}+R^{3+})$.

Table 2. FeO, Fe₂O₃, and H₂O contents (wt%) estimated from the data shown in Table 1 assuming the total cations = 6.8, O = 10, and OH = 2, and atoms per formula unit (a.p.f.u.) for each element with (1) the sum of the cations, (2) $Al^{VI}/(Al^{VI}+Fe^{3+})$, and (3) $R^{2+}/(R^{2+}+R^{3+})$.

		Gra	in 1			Gra	in 2			Gra	uin 3	
	Co	ore	Ri	im	Co	ore	R	im	Co	ore	R	im
	Area	Point										
Fe ₂ O ₃	13.12	15.25	7.33	5.17	12.26	15.25	9.09	7.84	6.80	7.05	1.90	0.93
FeO	6.95	8.13	9.12	11.07	7.70	6.78	7.95	9.87	9.27	9.34	11.78	12.54
H_2O	3.94	4.19	3.93	4.10	3.98	4.09	3.93	4.04	4.03	4.11	3.98	4.15
Total	92.73	99.44	91.27	95.02	93.70	96.63	91.49	93.99	93.33	95.32	91.28	95.08
Si	3.788	3.768	3.800	3.841	3.784	3.710	3.773	3.797	3.851	3.832	3.865	3.894
^{IV} A1	0.212	0.232	0.200	0.159	0.216	0.290	0.227	0.203	0.149	0.168	0.135	0.106
Σ	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000
VIAl	0.539	0.456	0.760	0.823	0.551	0.490	0.723	0.732	0.776	0.785	0.965	1.001
Ti	0.008	0.017	0.025	0.025	0.019	0.013	0.012	0.017	0.025	0.023	0.018	0.026
Fe ³⁺	0.752	0.821	0.421	0.284	0.694	0.842	0.521	0.438	0.381	0.387	0.108	0.050
Fe ²⁺	0.442	0.487	0.582	0.676	0.485	0.416	0.507	0.613	0.577	0.569	0.743	0.758
Mg	0.319	0.305	0.320	0.334	0.333	0.324	0.331	0.338	0.334	0.326	0.322	0.321
Σ	2.060	2.086	2.108	2.142	2.082	2.085	2.094	2.138	2.093	2.090	2.156	2.156
Na	0.015	0.004	_	-	0.009	0.004	0.007	_	0.004	-	-	0.007
Κ	0.681	0.674	0.631	0.599	0.660	0.664	0.634	0.602	0.654	0.650	0.574	0.591
Ca	0.044	0.037	0.061	0.057	0.048	0.047	0.064	0.060	0.049	0.059	0.071	0.046
Σ	0.740	0.715	0.692	0.656	0.717	0.715	0.705	0.662	0.707	0.709	0.645	0.644
(1)	6.800	6.801	6.800	6.798	6.799	6.800	6.799	6.800	6.800	6.799	6.801	6.800
(2)	0.418	0.357	0.644	0.743	0.443	0.368	0.581	0.626	0.671	0.670	0.899	0.952
(3)	0.369	0.380	0.428	0.472	0.393	0.355	0.400	0.445	0.435	0.428	0.494	0.500

お,WDSの分析では層間カチオン数が,EDS分 析の結果よりも若干多くなっているが,それでも 総カチオン数6.8としてFe²⁺/Fe³⁺比を見積もった 際の層間カチオン数はやはり0.8未満である(表 4).

海緑石はさまざまな物質を原料として形成され ることが知られており、その成熟度が増すほどカ リウムに富むようになることが知られている(例 えば,Odin and Matter, 1981).本試料の海緑石には カリウムは K₂O で 6~8 wt% 程度含まれ(表 1, 4, 5)、これは Odin and Matter (1981)の evolved ステー ジに概ね相当する. このことは薄片で観察された 断面の形状やX線回折分析の結果とも調和的で ある.上述のように薄片で見られる海緑石断面の 外形は凹凸をもつものが多く,これも evolved ス テージ(あるいはステージ3)の海緑石のもの(例 えば,Odin and Matter, 1981; Odin and Dodson, 1982; Odin and Fullagar, 1988; Obasi et al., 2011, fig. 4c) に 近い.また,上述のようにX線回折パターンでは, 001 底面反射のピークは 11.4 Å付近に見られ,10 Åよりもやや大きな値をもつことから,スメクタ イトと混合層を形成していると推定される.海緑 **表 3**. 表 1 のデータに基づき総カチオン数 7.0 および 6.7 (O = 10, OH = 2) として見積もった FeO, Fe₂O₃, および H₂O の量 (wt%) と各元素の原子数 (a.p.f.u.). (1) から (3) については表 2 に同じ.

Table 3. FeO, Fe_2O_3 , and H_2O contents (wt%) estimated from the data shown in Table 1 assuming the total cations = 7.0 and 6.7 (0
= 10 and $OH = 2$ in the both cases), and a.p.f.u. for each element. See Table 2 for (1), (2), and (3).	

		Gra	ain 1			Gra	uin 2					
	C	ore	R	im	Co	ore	R	im	C	ore	R	im
	Area	Point	Area	Point	Area	Point	Area	Point	Area	Point	Area	Point
Total cat	ions = 7.0											
Fe ₂ O ₃	2.15	3.57	0.00	0.00	1.16	3.87	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
FeO	16.82	18.63	15.71	15.72	17.68	17.03	16.13	16.92	15.39	15.68	13.49	13.38
H_2O	3.83	4.07	3.85	4.05	3.87	3.97	3.84	3.96	3.96	4.04	3.96	4.14
Total	91.52	98.15	90.46	94.45	92.48	95.37	90.49	93.13	92.58	94.54	91.08	94.97
Si	3.900	3.878	3.874	3.891	3.895	3.819	3.865	3.874	3.919	3.901	3.884	3.903
^{IV} Al	0.100	0.122	0.126	0.109	0.105	0.181	0.135	0.126	0.081	0.099	0.116	0.097
Σ	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000
^{VI} Al	0.673	0.586	0.853	0.886	0.685	0.622	0.838	0.828	0.860	0.871	0.989	1.013
Ti	0.008	0.017	0.025	0.026	0.020	0.013	0.012	0.018	0.025	0.023	0.018	0.026
Fe ³⁺	0.127	0.198	0.000	0.000	0.068	0.220	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
Fe ²⁺	1.102	1.148	1.023	0.973	1.146	1.076	1.054	1.073	0.975	0.973	0.855	0.810
Mg	0.328	0.314	0.326	0.339	0.343	0.333	0.339	0.345	0.340	0.332	0.323	0.322
Σ	2.238	2.263	2.227	2.224	2.262	2.264	2.243	2.264	2.200	2.199	2.185	2.171
Na	0.015	0.004	-	-	0.009	0.004	0.008	-	0.004	-	-	0.007
K	0.701	0.694	0.644	0.607	0.679	0.683	0.650	0.614	0.665	0.662	0.576	0.592
Ca	0.045	0.038	0.062	0.058	0.050	0.049	0.065	0.061	0.050	0.060	0.071	0.047
Σ	0.761	0.736	0.706	0.665	0.738	0.736	0.723	0.675	0.719	0.722	0.647	0.646
(1)	6.999	6.999	6.933	6.889	7.000	7.000	6.966	6.939	6.919	6.921	6.832	6.817
(2)	0.841	0.747	1.000	1.000	0.910	0.739	1.000	1.000	1.000	1.000	1.000	1.000
(3)	0.639	0.646	0.606	0.590	0.658	0.622	0.621	0.626	0.598	0.593	0.539	0.521
Total cat	ions = 6.7											
Fe ₂ O ₃	18.85	21.34	13.04	11.14	18.06	21.20	14.81	13.71	12.66	13.03	7.68	6.97
FeO	1.79	2.64	3.97	5.70	2.48	1.43	2.81	4.58	4.00	3.95	6.58	7.11
H_2O	4.00	4.25	3.99	4.17	4.04	4.15	3.99	4.10	4.09	4.17	4.03	4.21
Total	93.37	100.11	91.90	95.68	94.34	97.28	92.12	94.64	93.98	95.98	91.92	95.74
Si	3.733	3.712	3.744	3.785	3.728	3.656	3.718	3.741	3.795	3.776	3.808	3.837
^{IV} A1	0.267	0.288	0.256	0.215	0.272	0.344	0.282	0.259	0.205	0.224	0.192	0.163
Σ	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000
VIAl	0.473	0.390	0.690	0.753	0.484	0.424	0.654	0.662	0.706	0.715	0.891	0.928
Ti	0.008	0.016	0.024	0.025	0.019	0.013	0.012	0.017	0.024	0.023	0.018	0.026
Fe ³⁺	1.064	1.132	0.738	0.603	1.008	1.153	0.837	0.755	0.699	0.704	0.430	0.373
Fe ²⁺	0.112	0.156	0.250	0.343	0.154	0.087	0.176	0.281	0.245	0.238	0.409	0.423
Mg	0.314	0.301	0.315	0.329	0.328	0.319	0.326	0.333	0.329	0.321	0.317	0.316
Σ	1.971	1.995	2.017	2.053	1.993	1.996	2.005	2.048	2.003	2.001	2.065	2.066
Na	0.015	0.004	-	-	0.009	0.004	0.007	_	0.004	-	-	0.007
Κ	0.671	0.664	0.622	0.590	0.650	0.654	0.625	0.593	0.644	0.641	0.565	0.582
Ca	0.043	0.036	0.060	0.056	0.048	0.046	0.063	0.059	0.048	0.058	0.070	0.046
Σ	0.729	0.704	0.682	0.646	0.707	0.704	0.695	0.652	0.696	0.699	0.635	0.635
(1)	6.700	6.699	6.699	6.699	6.700	6.700	6.700	6.700	6.699	6.700	6.700	6.701
(2)	0.308	0.256	0.483	0.555	0.324	0.269	0.439	0.467	0.502	0.504	0.674	0.713
(3)	0.216	0.229	0.280	0.327	0.242	0.203	0.250	0.300	0.287	0.279	0.352	0.358

石については、スメクタイトとの混合層形成が報告されており(例えば, Hower, 1961; Cimbálníková, 1970; Odin and Matter, 1981; Odin and Fullagar, 1988), 海緑石化が進み、スメクタイト成分が減少するとともに 001 の底面反射は 14 Å から 10 Å へと徐々に移動することが知られている(例えば, Odin and Letolle, 1980; Odin and Matter, 1981; Odin and Dodson, 1982; Odin and Fullagar, 1988). また彼らは海緑石化の程度が進むと、112 および 112 の反射が強くなることを示しているが、本試料では

両方の反射は003よりも弱いもののピークとして 明瞭に見えていて、やや成熟しつつある海緑石の ものと同程度のようである.

本試料に含まれる海緑石は, 異地性の砕屑粒子 として含まれているのではなく, 自生的に形成さ れた可能性が高い. 海緑石が現地性か異地性かを 判断する基準については様々な議論がされている が(例えば, Fischer, 1990; McCracken et al., 1996; Amorosi, 1997; Huggett and Gale, 1997; Longuépée and Cousineau, 2006), 粒径が他の砕屑粒子の粒度

表4.	粒子1のコア	とリムおよひ	粒子3リムのWDS	定量分析值 (wt%	6; 鉄はすべてFe	0として計算)と	,総カチス	ナン数6.8
およ	び 7.0 (O = 10,	OH = 2) とし	、て見積もった FeO	, Fe_2O_3 , $H_2O \mathcal{O}_{\frac{1}{2}}$	量 (wt%) および谷	各元素の原子数(a.p.f.u.). 🗦	粒子およ
び分	析点について	は図 2b 参照.	(1)から(3)につい	ては表2に同じ				

Table 4. EPMA-WDS quantification data (wt%) of the core and rim of the grain 1 and the rim of the grain 3, where all iron was calculated as divalent, FeO, Fe_2O_3 , and H_2O contents (wt%) assuming the total cations = 6.8 and 7.0 (O = 10 and OH = 2), and a.p.f.u. for each element. The grains and analyzed points are indicated in Fig. 2b. See Table 2 for (1), (2), and (3).

		Gra	in 1		Gra	in 3		Gra	in 1		Gra	in 3
	С	ore	R	im	R	im	Co	ore	R	im	R	im
	Point 1	Point 2	Point 1	Point 2	Point 1	Point 2	Point 1	Point 2	Point 1	Point 2	Point 1	Point 2
	Total cat	ions = 6.8					Total cati	ions = 7.0				
SiO_2	51.80	51.10	50.78	50.20	55.09	52.93						
TiO ₂	0.21	0.27	0.36	0.29	0.43	0.42						
Al ₂ O ₃	9.33	9.40	11.97	11.54	13.66	13.35						
FeOtotal	20.14	19.31	14.54	17.23	13.53	14.64						
MgO	3.16	3.11	3.02	2.80	3.13	3.20						
CaO	0.42	0.48	0.55	0.86	0.67	0.71						
Na ₂ O	0.11	0.02	0.02	0.05	0.05	0.01						
K ₂ O	7.91	8.14	7.33	7.31	7.19	6.71						
Fe ₂ O ₃	17.34	17.29	8.72	13.05	3.70	5.50	5.64	5.73	0.00	1.63	0.00	0.00
FeO	4.54	3.75	6.70	5.49	10.21	9.70	15.06	14.15	14.54	15.76	13.53	14.64
H_2O	4.20	4.15	4.05	4.10	4.30	4.20	4.08	4.03	3.96	3.98	4.26	4.15
Total	99.01	97.72	93.49	95.69	98.43	96.75	97.71	96.45	92.53	94.43	98.02	96.14
Si	3.698	3.692	3.762	3.672	3.842	3.775	3.807	3.801	3.847	3.780	3.877	3.826
^{IV} Al	0.302	0.308	0.238	0.328	0.158	0.225	0.193	0.199	0.153	0.220	0.123	0.174
Σ	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000	4.000
VIAl	0.483	0.492	0.807	0.667	0.965	0.897	0.615	0.625	0.916	0.804	1.010	0.963
Ti	0.011	0.015	0.020	0.016	0.023	0.023	0.012	0.015	0.021	0.016	0.023	0.023
Fe ³⁺	0.932	0.940	0.486	0.718	0.194	0.295	0.312	0.321	0.000	0.093	0.000	0.000
Fe ²⁺	0.271	0.227	0.415	0.336	0.595	0.578	0.926	0.880	0.921	0.993	0.797	0.885
Mg	0.336	0.335	0.333	0.306	0.325	0.340	0.346	0.345	0.341	0.315	0.328	0.345
Σ	2.033	2.009	2.061	2.043	2.102	2.133	2.211	2.186	2.199	2.221	2.158	2.216
Na	0.015	0.003	0.003	0.008	0.007	0.002	0.016	0.004	0.003	0.008	0.007	0.002
Κ	0.720	0.750	0.692	0.682	0.640	0.610	0.741	0.772	0.708	0.702	0.646	0.619
Ca	0.032	0.037	0.044	0.067	0.050	0.054	0.033	0.039	0.045	0.069	0.050	0.055
Σ	0.767	0.790	0.739	0.757	0.697	0.666	0.790	0.815	0.756	0.779	0.703	0.676
(1)	6.800	6.800	6.800	6.800	6.800	6.800	7.000	7.000	6.955	7.000	6.861	6.892
(2)	0.341	0.344	0.624	0.482	0.833	0.753	0.663	0.661	1.000	0.896	1.000	1.000
(3)	0.299	0.280	0.363	0.314	0.438	0.430	0.575	0.560	0.574	0.589	0.521	0.555

分布と無関係であること, 粒子にひびが入ってい ること,あるいは地層中に一様に分布している(た だし生痕中には密集する)こと、といったあたり が、現地性であることを示す根拠とされることが 多い. 今回のLoc. H20の試料の場合,海緑石が 完全に均質に分布しているわけではないが、若干 の粗密はあるものの, 層全体で見ればほぼ一様に 分布していると言って良く,斜交葉理等を形成し ているわけでもない.本試料に含まれる海緑石の 粒径は一般に他の砕屑粒子と同程度のようである が,その外形は凹凸が多く,砕屑粒子として運搬 されたようには見えない. また粒子にはひびが多 く見られ、これらのひびが初生的なものであれば、 やはり現地性であることを示唆すると思われる. また海緑石粒子の中には、他の砕屑粒子の外形に 沿うような形状を示すものも見られ(例えば,図 1bの矢印), この点も堆積物中で自生的に形成さ れた可能性の高いことを示している. さらに、本

試料中には、しばしば空隙部においても海緑石が 花弁状に析出している例が見られ(図4),これも また試料中の海緑石が続成段階での自生鉱物であ る可能性を強く示唆する.

粒子1と2のリム,および粒子3のコアおよび リムでアルミニウムの量が相対的に多いのは,海 緑石が二次的に変質しているからだと考えられ る.コアよりもリムのほうがアルミニウムに富む という傾向は,粒子1に関するマッピング分析お よび線分析によっても確認できた(図6,表5).一 方で鉄についてはコアの方がリムよりも富む.海 緑石において,アルミニウムと鉄との間に強い 負の相関(図6e)があることについては,これま でにも良く知られていて(例えば,Foster,1969; Buckley et al., 1978; Berg-Madsen, 1983; Ireland et al., 1983; Dasgupta et al., 1990; Huggett and Gale, 1997; Longuépée and Cousineau, 2006),それは八面体サ イトにおいてアルミニウムと三価の鉄が置換す

表 5. 粒子 1 の EDS 線分析結果 (wt%; 鉄はすべて FeO として計算)と総カチオン数 6.8, O = 10, OH = 2 としたとき の FeO, Fe₂O₃, および H₂O の量 (wt%).

Table 5. SEM-EDS line analysis data (wt%; all iron was calculated as divalent) of the grain 1 with FeO, Fe ₂ O ₃ , and H ₂ O conter	its
(wt%) assuming the total cations = 6.8 , $O = 10$, and $OH = 2$.	

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
SiO ₂	47.07	49.33	49.12	48.41	47.95	49.57	50.47	50.09	49.86	50.75	51.25	50.68
TiO ₂	0.21	0.26	0.36	0.21	0.38	0.19	0.23	0.20	0.21	0.21	0.13	0.20
Al ₂ O ₃	10.29	9.41	8.42	7.83	8.72	8.02	8.29	8.08	8.27	8.11	8.50	8.49
FeOttotal	15.90	18.61	19.64	20.01	20.25	20.32	19.65	20.52	19.86	21.03	20.15	20.73
MgO	2.65	2.90	2.82	2.57	2.80	2.77	2.96	2.94	2.70	2.93	2.87	2.68
CaO	0.72	0.62	0.44	0.49	0.42	0.52	0.47	0.43	0.46	0.50	0.52	0.43
Na ₂ O	0.02	0.05	0.06	0.03	0.11	0.14	0.01	0.08	0.04	-	0.09	0.04
K ₂ O	6.14	6.61	7.10	6.93	6.57	7.11	7.13	7.34	7.54	7.02	7.33	7.18
Fe ₂ O ₃	8.76	12.21	14.80	14.59	15.12	15.78	13.71	16.32	15.70	14.78	14.85	14.69
FeO	8.02	7.62	6.32	6.89	6.65	6.12	7.31	5.83	5.73	7.73	6.79	7.51
H ₂ O	3.76	3.96	3.95	3.87	3.91	3.98	4.01	4.03	3.99	4.05	4.08	4.05
Total	87.64	92.97	93.39	91.81	92.62	94.20	94.59	95.34	94.51	96.08	96.41	95.95
	13	14	15	16	17	18	19	20	Mean	SD	Max	Min
SiO ₂	50.31	50.48	52.54	51.74	51.88	51.05	51.49	54.27	50.42	1.64	54.27	47.07
TiO ₂	0.24	0.30	0.41	0.17	0.35	0.37	0.50	0.38	0.28	0.10	0.50	0.13
Al_2O_3	8.53	8.44	10.70	9.96	10.79	11.23	11.32	12.51	9.30	1.38	12.51	7.83
FeOtotal	20.61	20.19	16.58	18.67	17.33	14.98	15.59	16.31	18.85	1.97	21.03	14.98
MgO	2.88	2.72	3.19	2.97	3.03	2.87	3.00	3.10	2.87	0.16	3.19	2.57
CaO	0.52	0.49	0.59	0.47	0.70	0.73	0.77	0.83	0.56	0.13	0.83	0.42
Na ₂ O	0.15	0.03	0.12	0.06	0.02	0.04	0.03	0.13	0.06	0.05	0.15	0.00
K ₂ O	7.06	7.22	7.21	7.07	6.81	6.84	6.56	6.77	6.98	0.33	7.54	6.14
Fe ₂ O ₃	15.71	14.35	9.86	11.83	9.35	7.00	6.60	7.01	12.65	3.32	16.32	6.60
FeO	6.47	7.28	7.71	8.03	8.92	8.68	9.66	10.00	7.46	1.19	10.00	5.73
H ₂ O	4.05	4.03	4.15	4.11	4.12	4.01	4.06	4.29	4.02	0.11	4.29	3.76
Total	95.93	95.34	96.48	96.41	95.96	92.82	93.98	99.29				

るからだと解釈されている (例えば, Ireland et al., 1983; Longuépée and Cousineau, 2006). Ireland et al. (1983) はアルミニウムに富む"海緑石"を報 告し, 続成作用の変質によるものと結論してい る. Longuépée and Cousineau (2006) もまた変質に よってアルミニウムに富むようになることを述 べている(変質以外の要因を考えている例として は, Owens and Sohl, 1973; Berg-Madsen, 1983 等を 参照). 粒子3でリムだけでなくコアまで変質が 進んでいるのは、粒子3が他よりも小さな粒子 だったからか、あるいは実際には粒子のリム部分 の断面を見ているからであろう. なお, 粒子3の リムについては、海緑石として最少の総カチオ ン数 6.6 で見積もっても、アルミニウムが過多で Al/(Al+Fe³⁺) > 0.5 となり,海緑石の組成範囲には 入らず(WDS分析の粒子3リム点1も同じ結果で あったが, 点2は辛うじて海緑石の組成範囲に入 るらしい;表4),もはや海緑石とは呼べないくら いまで変質したものだと思われる. なお, Rieder et al. (1998) が海緑石のシノニムとしている所謂ス コーライト (skolite) はアルミニウムを Al₂O₃ で 18 wt% ほど含んでいて, Al/(Al+Fe³⁺) も 0.74 と高く (Smulikowski, 1936), Rieder et al. (1998) の定義し た海緑石の組成範囲からは完全に外れている. こ

の点で Rieder et al. (1998) の定義には矛盾が生じ てしまっているが、もしも所謂スコーライトの組 成(高アルミニウム側)まで海緑石の組成範囲内 に含まれると考える(定義を見直す)のであれば、 今回分析したすべての粒子は海緑石と呼んで良い ことになる.

粒子1の線分析結果からはさらに、カルシウム とアルミニウムとの間に正の相関が見られたが (図 6f)、その理由については解決できていない. 変質に伴い八面体サイトにアルミニウムが増え三 価の鉄が減少する際に、サイトの一部を二価の鉄 が同径置換し、それによって生じる電荷の不足を、 層間に2価のカルシウムイオンを取り込むことで 補っているのかもしれない.実際、リム部ではカ リウム量がわずかに減少し、それとともにカルシ ウムが増加するようではある(図 6g).あるいは、 変質の際に粒子の外側ほどより高濃度にカルシウ ムが供給されただけなのかもしれない.

今回分析した海緑石と、これまでに各地の蝦夷 層群(サハリン地域、小平地域、羽幌地域など沖 合相と美唄地域や幾春別地域など浅海相のチュー ロニアン階~カンパニアン階)で記載されてきた "海緑石"を予察的に比較してみると、これまで に記載されてきた蝦夷層群産"海緑石"の多くは、



図 6. 粒子1の EDS 線分析および元素マッピング分析結果. (a) 反射電子像と線分析の分析点(計 20 点). (b) アル ミニウムおよび(c) 鉄の元素マップ. (d) 線分析の各分析点における Al₂O₃, FeO, CaO 含有量 (wt%). 但し鉄はすべて FeO として計算している. (e) Al₂O₃ と FeO, (f) Al₂O₃ と CaO, および (g) CaO と K₂O の散布図. 線分析の結果 (Line; 表 4) に加えて粒子1から3のコア (Core)・リム (Rim) に関する分析値(表 1) も併せてプロットしている.

Fig. 6. Results of the SEM-EDS line analysis and elemental maps obtained from the grain 1. (a) A backscattered electron composition (BEC) image, and elemental maps of (b) aluminum and (c) iron. The scanned line consists of in total 20 points, as shown in the BEC image. (d) FeO, Al_2O_3 , and CaO contents (wt%) at each analyzed point, where iron was calculated as divalent. (e) Scatter plots of Al_2O_3 vs FeO, (f) Al_2O_3 vs CaO, and (g) CaO vs K₂O of the line analysis data (Line; Table 4) and core and rim data of the grains 1 to 3 (Table 1).

より明るい緑色を呈し、また砕屑粒子のように角 が取れていたり、逆に非常に角張っているなどサ イズや形がまちまちである.加えて、粒子に明瞭 な発泡構造 (bubble-wall texture) が見られるものが 存在することから、これらの多くは軽石など火山 粒子が緑色に変質したものである可能性が考えら れる (Maeda et al., 2010, p. 62–63, fig. 7D, E). こう した問題点を一つ一つ解決していくことによっ て, 蝦夷層群の堆積学的な理解がさらに深化する と期待される.

謝辞

分析に用いた薄片は赤松博美氏(愛媛大学)に 作成していただき,FE-SEM 観察および微小部 XRD 分析では内山直美氏(愛媛大学)に,SEM-EDS 分析では東海葉月氏・末岡裕理氏(愛媛大学) に,EMP-WDS 分析では川嵜智佑氏(愛媛大学) にそれぞれご助力いただいた.文献収集には伊藤 廣慧氏(京都大学)と荒谷 忠氏(応用地質株式 会社)にご協力いただいた.地質調査時には田中 源吾氏(熊本大学)から有益な助言をいただいた. 記して感謝の意を表する.

文献

- Adams, A. E., MacKenzie, W. S., and Guilford, C., 1984, Atlas of Sedimentary Rocks under the Microscope. Longman Scientific & Technical, Harlow, 104 p.
- Amorosi, A., 1997, Detecting compositional, spatial, and temporal attributes of glaucony: a tool for provenance research. *Sedimentary Geology*, **109**, 135–153.
- Amorosi, A. and Centineo, M. C., 2000, Anatomy of a condensed section: the Lower Cenomanian glauconyrich deposits of Cap Blanc-Nez (Boulonnais, northern France). *In* Glenn, C. R., Prévôt-Lucas, L. and Lucas, J., eds., *Marine authigenesis: from global to microbial*, Society of Economic Paleontologists and Mineralogists Special Publication, no. 66, 405–413.
- Baum G. R. and Vail, P. R., 1988, Sequence stratigraphy concepts applied to Paleogene outcrops, Gulf and Atlantic basins. *In* Wilgus, C. K., Hastings, B. S., Kendall, C. G. St. C., Posamentier, H. W., Ross, C. A. and Van Wagoner, J. C., eds., *Sea-Level Changes: An Integrated Approach*, Society of Economic Paleontologists and Mineralogists Special Publication, no. 42, 309–328.
- Berg-Madsen, V., 1983, High-almina glaucony from the Middle Cambrian of Öland and Bornholm, southern Baltoscandia. *Journal of Sedimentary Petrology*, 53, 875–893.
- Buckley, H. A., Bevan, J. C., Brown, K. M. and Johnson, L. R., 1978, Glauconite and celadonite: two separate mineral species. *Mineralogical Magazine*, **42**, 373– 382.
- Cimbálníková, A., 1970, Index of refraction and density of glauconites. *Časopis pro mineralogii a geologii*, **15**, 335–346.
- Dasgupta, S., Chaudhuri, A. K. and Fukuoka, M., 1990, Compositional characteristics of glauconitic alterations of K-feldspar from India and their implications. *Journal of Sedimentary Petrology*, **60**, 277–281.
- Deer, W. A., Howie, R. A. and Zussman, J., 1992, *An Introduction to the Rock-Forming Minerals, 2nd ed.* Longman Scientific & Technical, Harlow, 696p.
- Fischer, H., 1990, Glauconite formation: discussion of the terms authigenic, perigenic, allogenic, and metaallogenic. *Eclogae Geologicae Helvetiae*, 83, 1–6.

- Foster, M. D., 1969, Studies of celadonite and glauconite. United States Geological Survey Professional Paper 614-F, F1-F17.
- Futakami, M., 1986, Stratigraphy and paleontology of the Cretaceous in the Ishikari Province, central Hokkaido. Part 2. Stratigraphy of the Cretaceous in the northern areas. Bulletin of the National Science Museum, Tokyo, Series C, Geology and Paleontology, 12, 91–120.
- Hirano, H., Matsumoto, T. and Tanabe, K., 1977, Mid-Cretaceous stratigraphy of the Oyubari area, central Hokkaido. *Palaeontological Society of Japan Special Paper*, 21, 1–10.
- Hower, J., 1961, Some factors concerning the nature and origin of glauconite. *American Mineralogist*, **46**, 313– 334.
- Huggett, J. M. and Gale, A. S., 1997, Petrology and palaeoenvironmental significance of glaucony in the Eocene succession at Whitecliff Bay, Hampshire Basin, UK. *Journal of the Geological Society, London*, **154**, 897–912.
- Ireland, B. J., Curtis, C. D., and Whiteman, J. A., 1983, Compositional variation within some glauconites and illites and implications for their stability and origins. *Sedimentology*, **30**, 769–786.
- Kitamura, A., 1998, Glaucony and carbonate grains as indicators of the condensed section: Omma Formation, Japan. *Sedimentary Geology*, **122**, 151–163.
- 黒田吉益・諏訪兼位, 1983, 偏光顕微鏡と岩石鉱物, 第 2版. 共立出版, 東京, 343p.
- Longuépée, H. and Cousineau, P. A., 2006, Constraints on the genesis of ferrian illite and aluminum-rich glauconite: potential impact on sedimentology and isotopic studies. *Canadian Mineralogist*, **44**, 967–980.
- Loutit, T. S., Hardenbol, J., Vail, P. R. and Baum, G. R., 1988, Condensed sections: the key to age determination and correlation of continental margin sequences. *In* Wilgus, C. K., Hastings, B. S., Kendall, C. G. St. C., Posamentier, H. W., Ross, C. A., Van Wagoner, J. C., eds., *Sea-Level Changes: An Integrated Approach*, Society of Economic Paleontologists and Mineralogists Special Publication, no. 42, 183–213.
- 前田晴良, 1986, 北海道美唄地域の上部白亜系層序と 化石群. 地質学雑誌, **92**, 135–153.
- Maeda, H., Kumagae, T., Matsuoka, H. and Yamazaki, Y., 2010, Taphonomy of large Canadoceras (ammonoid) shells in the Upper Cretaceous Series in South Sakhalin, Russia. *Paleontological Research*, **14**, 56– 68.
- Matsumoto[=Matumoto], T., 1942, Fundamentals in the Cretaceous stratigraphy of Japan, Part 1. *Memoirs of the Faculty of Science, Kyushu Imperial University, Series D*, **1**, 130–280.
- Matsumoto, T., 1947, A note on the Japanese Pachydiscidae. Science Reports of the Faculty of Science, Kyushu University, Geology, **2**, 34–46. (in Japanese)
- Matsumoto, T., 1977, Some heteromorph ammonites from the Cretaceous of Hokkaido. *Memoirs of the Faculty of Science, Kyushu University, Series D, Geology*, **23**, 303–366.
- 松野久也・田中啓策・水野篤行・石田正夫,1964,5万 分の1地質図幅「岩見沢」および説明書.北海道 開発庁,札幌,168 p.

- McCracken, S. R., Compton, J. and Hicks, K., 1996, Sequence-stratigraphic significance of glaucony-rich lithofacies at site 903. *In* Mountain, G. S., Miller, K. G., Blum, P., Poag, C. W., and Twichell, D. C., eds., *Proceedings of the Ocean Drilling Program, Scientific Results*, Ocean Drilling Program, College Station, Texas, 171–184.
- 三木 孝, 1986, 地質学的にみた海緑石 九州夾炭第
 三系の例 —. 鉱物学雑誌, 17, 1-8.
- 都城秋穂・久城育夫, 1972, 岩石学 I: 偏光顕微鏡と造 岩鉱物. 共立出版, 東京, 219 p.
- 守屋和佳・平野弘道, 2001, 北海道築別地域の白亜系 層序. 地質学雑誌, 107, 199–214.
- 長尾捨一・小山内熙・酒匂純俊, 1954, 5 万分の1 地質 図幅「大夕張」および同説明書(札幌-第24号). 北海道開発庁, 札幌, 121p.
- Obasi, C. C., Terry, D. O., Jr., Myer, G. H. and Grandstaff, D. E., 2011, Glauconite composition and morphology, shocked quartz, and the origin of the Cretaceous(?) main fossiliferous layer (MFL) in Southern New Jersey, U.S.A. *Journal of Sedimentary Research*, 81, 479–494.
- Obata, I. and Futakami, M., 1977, The Cretaceous sequence of the Manji dome, Hokkaido. *Palaeontological Society of Japan Special Paper*, **21**, 23–30.
- 小畠郁夫・前原俊春・津田博二, 1973, 北海道日高町 周辺の白亜系.国立科学博物館専報, 6, 131-145.
- Odin, G. S. and Dodson, M. H., 1982, Zero isotopic age of glauconies. *In* Odin, G. S., ed., *Numerical Dating in Stratigraphy*, John Wiley and Sons, Chichester, 277–306.
- Odin, G. S. and Fullagar, P. D., 1988, Geological significance of the glaucony facies. In Odin, G. S., ed., Green Marine Clays: Oolitic Ironstone Facies, Verdine Facies, Glaucony Facies and Celadonite-Bearing Facies—A Comparative Study, Elsevier, Amsterdam, 295–332.
- Odin, G. S. and Letolle, R., 1980, Glauconitization and phosphatization environments: a tentative comparison. *In* Bentor, Y. K., ed., *Marine Phosphorites— Geochemistry, Occurrence, Genesis*, Society of Economic Paleontologists and Mineralogists Special Publication, no. 29, 227–237.
- Odin, G. S. and Matter, A., 1981, De glauconiarum origine. Sedimentology, 28, 611–641.
- Okada, H., 1983, Collision orogenesis and sedimentation in Hokkaido, Japan. In Hashimoto, M. and Ueda, S., eds., Accretion Tectonics in the Circum-Pacific Regions, Terra Scientific Publishing, Tokyo, 91–105.
- 大立目謙一郎,1941,石狩炭田南部の推被衝上構造の 新事實に就て.矢部教授還暦記念会編,矢部教授 還暦記念論文集第二巻,矢部教授還暦記念會,仙 台,73-988.

Owens, J. P. and Sohl, N. F., 1973, Glauconite from New

Jersey-Maryland coastal plain; their K-Ar ages and application in stratigraphic studies. *Geological Society of America Bulletin*, **84**, 2811–2838.

- Rieder, M., Cavazzini, G., D'yakonov, Y. S., Frank-Kamenetskii, V. A., Gottardi, G., Guggenheim, S., Koval, P. V., Müller, G., Neiva, A. M. R., Radoslovich, E. W., Robert, J.-L., Sassi, F. P., Takeda, H., Weiss, Z. and Wones, D. R., 1998, Nomenclature of the micas. *Canadian Mineralogist*, **36**, 905–912.
- Shigeta, Y. and Maeda, H., 2005, Yezo Group research in Sakhalin—a historical review. *In* Shigeta, Y. and Maeda, H., eds., The Cretaceous System in the Makarov area, southern Sakhalin, Russian Far East, *National Science Museum Monographs*, **31**, 1–24.
- Shigeta, Y. and Nishimura, T, 2014, A new species of *Anagaudryceras* (Ammonoidea, Gaudryceratidae) from the lowest Maastrichtian of Hokkaido, Japan. *Paleontological Research*, **18**, 176–185.
- 清水 勇・田中啓策・今泉功,1953,5万分の1地質図 幅「上芦別」および説明書.北海道開発庁,札幌, 78 p.
- Smulikowski, K., 1936, Skolite, un nouveau minéral du groupe de glauconie. Archiwum Mineralogiczne, 12, 144–180.
- 須藤俊男, 1974, 粘土鉱物学. 岩波書店, 東京, 498 p.
- 高橋功二・鈴木守,1986,5万分の1地質図幅「日高」 および同説明書(札幌-第34号).北海道地下資 源調査所,札幌,44p.
- Takashima, R., Kawabe, F., Nishi, H., Moriya, K., Wani, R. and Ando, H., 2004, Geology and stratigraphy of forearc basin sediments in Hokkaido, Japan: Cretaceous environmental events on the northwest Pacific margin. *Cretaceous Research*, 25, 365–390.
- 対馬坤六・田中啓策・松野久也・山口昇一,1958,5万 分の1地質図幅「達布」および同説明書(旭川– 第38号).地質調査所,川崎,66+8p.
- 辻野泰之, 2009, 北海道古丹別地域に分布する上部白 亜系蝦夷層群函淵層.地質学雑誌, 115, 122–129.
- 上原誠一郎, 1999, 雲母の命名 黒雲母は系列名 —. 鉱物学雑誌, 28, 83-86.
- Uwatoko, K. and Ohtatsume, K, 1933, The Upper Cretaceous oil bearing sedimentary rocks of Hokkaido, Japan. *Journal of Faculity of Science*, *Hokkaido Imperial University, Series IV*, **2**, 133–161.
- Vail, P. R., Audemard, F., Bowman, S. A., Eisner, P. N. and Perez-Curz, C., 1991, The stratigraphic signatures of tectonics, eustasy and sedimentology — an overview. *In* Einsele, G., Ricken, W. and Seilacher, A., eds., *Cycles and Events in Stratigraphy*. Springer, Berlin, 617–659.
- Yazykova, E., 2004, Ammonite biozonation and Litho-/ chronostratigraphy of the Cretaceous in Sakhalin and Adjacent territories of Far East Russia. *Acta Geologica Polonica*, **54**, 273–312.

楠橋 直・西村 智弘・大藤 弘明・皆川 鉄雄・齊藤 哲・前田 晴良, 2017. 北海道穂別富内地域の 上部白亜系函淵層(蝦夷層群)に見られる海緑石. むかわ町穂別博物館研究報告, **32**, 43-58. Nao Kusuhashi, Tomohiro Nishimura, Hiroaki Ohfuji, Tetsuo Minakawa, Satoshi Saito, and Haruyoshi Maeda, 2017. Glauconite from the Upper Cretaceous Hakobuchi Formation (Yezo Group) in Tomiuchi area, Hobetsu, Hokkaido, northern Japan, *The Bulletin of the Hobetsu Museum*, **32**, 43–58.

(要旨)

白亜系蝦夷層群には含"海緑石"層が多数報告されている.しかしながら,海緑石の存在は特に堆積 学的に重要であるにもかかわらず,それらの"海緑石"の多くは鉱物学的に海緑石であることが確認され ているわけではなく,いわゆるフィールドネームのようにそう呼ばれているにすぎない場合がほとんどで ある.本研究では北海道穂別地域の上部白亜系函淵層に見られる"含海緑石砂岩層"の緑色粒子について 鉱物学的検討をおこなった.野外観察,偏光顕微鏡・電子顕微鏡観察とX線回折装置,走査型電子顕微鏡 - エネルギー分散型X線分光器,および電子プローブマイクロアナライザー-波長分散型X線分光器によ る分析の結果,これらの緑色粒子が海緑石であることが確認された.