# 帯電現象を利用した分析装置の開発

#### 1. はじめに

帯電という現象は分析には悪影響を与える場 合が多く,分析の際は,帯電を防ぐ工夫あるい は帯電による影響を考慮した補正が行われてい る.分析の際,帯電を防がなくてはならないこ とは経験的に知られており,帯電が分析にどの ような影響を与えるか,あまり詳しく述べられ ていない.本稿では,走査型電子顕微鏡—エネ ルギー分散型X線(SEM-EDX)分析において 帯電がどのような影響を与えるかをX線スペ クトルから解釈した.また,帯電を防止するの ではなく,帯電現象を積極的に利用して,小型 の分析装置を製作したので,その装置について も報告する.

## SEM 観察および SEM-EDX 分析における 帯電の影響

絶縁試料を走査型電子顕微鏡(SEM)観察 する際,観察中の帯電を防ぐため,試料表面に 金属や炭素などの電導性薄膜を真空蒸着あるい はイオンスパッタリングで観察前に成膜する必 要がある.この操作はSEM以外に別の装置が 必要であるため,コストがかかる.また,一度 真空にする必要があるため,一回の操作を行う には30分程度時間がかかる.さらに,化石や 鉱物などのような複雑な形状をもつ絶縁試料に 均一な電導性薄膜を成膜するには,成膜後,真 空を破って試料を回転させて再び成膜するとい う操作を数回行う必要があるため,試料作製に

### 今宿 晋\*

さらに時間がかかる.近年,絶縁試料をイオン 液体あるいはエタノールなどで希釈したイオン 液体を塗布するだけで帯電せずに絶縁試料を SEM 観察できることが報告された<sup>1)</sup>. この方法 を用いた応用例がいくつか報告されている2-5) が、イオン液体は粘度が高く、マイクロメー トルオーダーの微細孔には浸入しないため. SEM で10 マイクロメートル以下の微細組織 を観察した例は報告されていなかった.我々 は希釈したイオン液体を塗布することによっ て1マイクロメートル以下の化石<sup>6)</sup>や鉱物<sup>7,8)</sup> の微細組織を観察することができた. このイオ ン液体を用いた方法はこれまでの真空蒸着ある いはイオンスパッタリングにおける試料作製時 間の問題を解決できるが、イオン液体は高価で あるため、コストの問題が依然として残る、上 述の我々の成果を学会で発表したところ,市 販の静電気防止剤(エレガード<sup>®</sup>)を用いて も、イオン液体と同様の効果が得られるという コメントを頂いた. エレガード<sup>®</sup>はライオンの 製品で1979年に発売され、2004年に成分の改 良、2007年に容器が改良され現在に至ってい る<sup>9)</sup>. このエレガード<sup>®</sup>を用いれば、コストの 問題も解決できる. そこで、有孔虫〔バシュロ ジプシナの一種: Baculogypsina sp., 沖縄のお みやげで俗にいう"星の砂"〕表面にエレガー ド<sup>®</sup>をスプレーして,SEM 観察したところ,図 1に示すように希釈イオン液体を滴下した場合 や Pt-Pd をイオンスパッタリングした場合と同

\*京都大学工学研究科材料工学専攻助教

第282回京都化学者クラブ例会(平成25年12月7日)講演



図1 星の砂の二次電子像. (a) エレガードをス プレーした場合. (b) 希釈したイオン液体 を滴下した場合. (c) 白金パラジウム合金 をイオンスパッタリングした場合.

じような鮮明な画像を得ることができた. さら に,エレガード<sup>®</sup>の元素を調べるために,エレ ガード<sup>®</sup>をカーボンテープ上にスプレーしてエ ネルギー分散型 X 線 (EDX)分析を行ったと ころ,特性 X 線が現れなかった.したがって, エレガード<sup>®</sup>には EDX 分析における妨害元素 が存在せず,エレガード<sup>®</sup>を SEM-EDX 分析に 利用することができる.

上述のように絶縁試料を SEM-EDX 分析す る際は帯電防止処理が常識的に行われている。 試料が帯電した状態では正確な分析値が得られ ないと言われているが、なぜ正確な分析が行う ことができないのかあまり述べられていない. そこで、試料が帯電している際、どのような現 象によって正確な分析を行うことができない原 因を X 線スペクトルから解釈した. 図2(a) に帯電防止処理を行っていない鉄鋼スラグを SEM-EDX 分析することで得られた EDX スペ クトルを帯電防止処理を行った場合のスペクト ルとともに示す. 測定試料に用いた鉄鋼スラグ は様々な金属の酸化物から構成されている絶縁 体である。帯電防止処理を行った場合は、製鋼 スラグの成分である Mg, Al, Si, P, Ca, Mn および Fe の特性 X 線のピークを検出すること ができた、一方、帯電防止処理を行っていない 場合は、鉄鋼スラグの成分であるマンガンおよ び鉄の特性X線のピークが消滅し、カルシウ ムのピークが大きく減少した. さらに、鉄鋼ス ラグの成分ではない銅の特性 X 線が検出され た.また,絶縁物質である実験用ゴム手袋(天 然ゴム)を測定した場合も鉄鋼スラグの場合と 同様に帯電防止処理を行っていない場合は,天 然ゴムの成分ではない銅の特性 X 線のピーク が現れた.このことから,試料以外の場所に電 子線が照射された結果,銅の特性 X 線が検出 されたと考えられる.帯電防止処理を行ってい ない鉄鋼スラグの EDX スペクトルは図2(a) に示すように2つのスペクトル(鉄鋼スラグ成 分だけから構成される最高エネルギーが 6keV のスペクトル(スペクトル1)と鉄鋼スラグ



図2(a)帯電防止をした場合と帯電防止処理していない場合の鉄鋼スラグのSEM-EDX分析で得られたEDXスペクトル.加速電圧は15keV.(b)帯電防止処理を行った鉄鋼スラグを加速電圧6keVでSEM-EDX分析を行って得られたEDXスペクトルと銅板を加速電圧10keVでSEM-EDX分析を行って得られたEDXスペクトルを重ね合わせたEDXスペクトル.

以外の成分から構成される最高エネルギーが 10keVのスペクトル (スペクトル2)) が重ね 合わせのように見える、そこで、帯電防止処理 を行った鉄鋼スラグを加速電圧 6keV で SEM-EDX 分析を行って得られた EDX スペクトル と銅板を加速電圧 10keV で SEM-EDX 分析を 行って得られた EDX スペクトルを重ね合わせ たところ. 図2(b)のようなスペクトルになり. 図2(a)のスペクトルとほぼ一致した.この 結果より、絶縁試料の帯電防止処理を行わず に SEM-EDX 分析を行った場合, 試料表面が帯 電し、電子が帯電している試料表面近傍で曲げ られて、 試料室内の 真鍮製の 壁面などに照射さ れ、試料以外の成分の特性 X 線のピークが現 れたと考えられる. さらに、製鋼スラグ表面で は帯電のため照射される電子が減速され、マン ガンや鉄の特性 X 線のエネルギー以上のエネ ルギーを持つ電子が少なくなったために、マン ガンおよび鉄の特性X線のピークが消滅した と考えられる. そのため,帯電防止処理を行っ ていない鉄鋼スラグの EDX スペクトルは図2 (a) 中に示したように鉄鋼スラグにおけるスペ クトルと SEM 壁面におけるスペクトルの重ね 合わせになっていると考えられる. この結果よ り、EDX スペクトル中に銅のピークが検出さ れたり、スペクトルに屈曲が見られたりする場 合は、 試料が帯電していると考えられ、帯電防 止処理が十分に行われているかの判断基準とす ることができる.

#### 3. 焦電結晶による帯電を利用した小型分析装置

焦電結晶は,自発分極をしている強誘電体の 一種であり,温度変化を与えると,その自発分 極の大きさが変化して,表面が帯電する.大気 中では浮遊分子によって結晶表面の電荷が持 ち去られ,結晶表面の帯電は速やかに解消さ れる.一方.真空中では浮遊分子が少ないた め、帯電が解消されるまでに数分程度の時間を 要する.帯電が解消されるまでの間.焦電結 晶周辺に強い電場が発生し,真空中に存在す る浮遊電子が加速される、そのため、焦電結 晶を真空中で温度変化させることで、電子線 を発生させることができる. この現象を利用 して, Brownridge は 焦電結晶 (CsNO<sub>3</sub>) を 用 いて発生した電子線を金属ターゲット(金箔) に照射することで特性 X線(AuL線)が発生 することを報告した<sup>10)</sup>.この発表後、焦電結晶 を、X線発生装置<sup>11-15)</sup>、 蛍光X線分析のための X線源<sup>16)</sup>、イオンビーム発生装置<sup>17,18)</sup>、質量分 析装置のイオン化源<sup>19)</sup>,中性子発生装置<sup>20, 21)</sup>な どに利用する研究が行われている. 筆者らも 焦電結晶を用いて, カソードルミネッセンス (CL) 装置や電子プローブマイクロアナライザ (EPMA)の小型装置を製作した. これらの装 置の詳細はいくつかの論文で発表している<sup>22-25)</sup> ので、今回は、これらの装置について分析例を 中心に簡単に紹介する.

### 3.1 小型カソードルミネッセンス(CL)装置

焦電結晶を用いて発生した電子線を鉱石など の絶縁試料に照射して,発生した可視光を測定 するのがこの装置の原理である.装置は,主に 小型ロータリーポンプ,真空部品(クイック カップリング),焦電結晶(5mm角),金属棒, ペルチェ素子から成り立っており,試料からの 発光を検出するために,光ファイバーを試料室 内に導入した.また,小型分光器の代わりにカ メラを用いて得られる画像の色情報から希土類 元素を特定することも行った(図3).装置の 重さは10kg以下で持ち運びが可能であり,焦 電結晶の温度変化はペルチェ素子を3Vの乾電 池で行うことができるので,必要な電源は真



 図3 小型カソードルミネッセンス装置の(a) 写 真および(b) 試料室内の模式図

空ポンプの 100V 用の電源だけである.分光器 を用いた小型 CL 装置を用いて ppm オーダー で希土類元素が含まれているジルコンを測定 したところ, Dy (60ppm), Tb (4.5ppm), Er (130ppm), Sm (2.2ppm) を検出することが できた.一方,ジルコンを SEM-EDX 測定し た際, Dy, Tb, Er および Sm の特性 X 線は 検出されなかった.この結果より,小型 CL 装 置は希土類元素の検出に関しては, SEM-EDX 測定より感度が高いと言える.

また,カメラを用いて,2種類の鉄鋼スラグ (徐冷スラグと水冷スラグ)粉末を測定したと ころ,図4(a)のように徐冷スラグおよび水 冷スラグに対応する部分がそれぞれ紫色および 黄色に発光した.徐冷スラグおよび水冷スラ グに対応する色はそれぞれのCLスペクトルの 強度が大きい波長(徐冷スラグ:424,448,480 nm,水冷スラグ:564,652nm)に対応してい



いて電子線を照射した際の徐冷スラグと水 冷スラグの画像.(b)徐冷スラグと水冷ス ラグのカソードルミネッセンススペクトル.

る (図4(b)) ことから,小型 CL 装置を用い て鉄鋼スラグを識別することができたと言え る.

## 3.2 小型電子プローブマイクロアナライザ (EPMA)

焦電結晶を用いて発生した電子線を未知試 料に照射して.発生したX線を測定するのが この装置の原理である. 試料室内の構造は小 型 CL と同じであるが、分光器あるいはカメラ の代わりに X 線検出器 (X-123, Amptek 社製) を用いた. 試料から発生した X 線を測定する 際は、クイックカップリングの中央部分に穴を 開け、その上からカプトンテープを貼り付け、 その穴に向けて X 線検出器 (X-123, Amptek 社製)を置いた.製作した当初は、電子線が試 料以外の場所にも照射され、試料の成分以外に 容器のクイックカップリング由来のステンレス 成分 (Fe, Cr, Ni) も検出されていた. 焦電結 晶上に金属の針を立て、針を固定している金属 台の表面を絶縁物質(真空グリース)で覆うこ とで、電子線のスポットサイズを 300µm に集 束させることができ、 試料成分だけを検出する ことができるようになった<sup>24)</sup>. この集束された 電子線を利用すれば、 微粒子の分析も可能であ る. 例として, 300µmの間隔をおいて, 2つの 200µm 四方の領域に二酸化マンガン (MnO<sub>2</sub>) と酸化チタン(TiO<sub>2</sub>)の粉末をそれぞれ配置 し(図5(a)), MnO<sub>2</sub>が存在する領域とTiO<sub>2</sub> が存在する領域にそれぞれ電子線を照射したと ころ図5(b)と(c)のX線スペクトルが得 られた. MnO。が存在する領域に電子線を照射 すると MnのK線だけが検出され、TiのK線 は検出されなかった. TiO2 についても同様に, MnのK線は検出されず,TiのK線だけが検 出された.これらの結果より.本装置を用いて



**図5** (a) 分析に用いた MnO<sub>2</sub> と TiO<sub>2</sub> の粉末の SEM 画像. (b) MnO<sub>2</sub> および (c) TiO<sub>2</sub> に小型 EPMA を用いて電子線を照射して得られた EDX スペクトル.

300μm の間隔をおいた 200μm 四方の領域の元 素分析が可能である.

#### 5. 結言

本稿では、帯電という現象をキーワードとし て帯電が組成分析に与える影響や帯電を利用し た分析装置に関して述べた. 走査型電子顕微鏡 ーエネルギー分散型 X 線 (SEM-EDX) 分析で は、 試料が帯電することで、 電子銃から発生し た電子が帯電している試料表面近傍で減速され ることで、試料表面に照射される電子のエネル ギーが減少すると同時に, 試料表面近傍で電子 線が曲げられて、試料室内の真鍮製の壁面など に照射される. その結果, 高エネルギーの特性 X線が検出されず, 試料の成分でない銅の特性 X線が検出される. 焦電結晶を真空中で温度変 化させると結晶表面が帯電し、電子線が発生す る現象を利用して, 電子線を絶縁試料に照射し て、発生した可視光を測定する小型カソードル ミネッセンス (CL) 装置を作製した. この装 置は、希土類鉱石中に含まれる希土類元素の検 出や鉄鋼スラグの識別が可能である.また、焦 電結晶を用いて発生する電子線を未知試料に照 射して,発生した X 線を測定する小型電子プ ローブマイクロアナライザ (EPMA) も製作 した,この装置は、金属や絶縁体の元素分析が 可能で、200um 程度の粒子の元素分析も可能 である.

#### 参考文献

- S. Kuwabata, A. Kongkanand, D. Oyamatsu, T. Torimoto, *Chem. Lett.*, 35, 600 (2006).
- S. Arimoto, M. Sugimura, H. Kageyama, T. Torimoto, S. Kuwabata, *Electochim. Acta.*, 53, 6228 (2008).
- Y. Ishigaki, Y. Nakamura, T. Takehara, N. Nemoto, T. Kurihara, H. Koga, H. Nakagawa, T. Takegami, N. Tomosugi, S. Miyazawa, S. Kuwabata, *Microsc. Res. Tech.*, 74, 415 (2011).
- Y. Ishigaki, Y. Nakamura, T. Takehara, T. Shimasaki, T. Tatsuno, F. Takano, Y. Ueda, Y. Motoo, T. Takegami, H. Nakagawa, S. Kuwabata, N. Nemoto, N. Tomosugi, S. Miyazawa, *Microsc. Res. Tech.*, 74, 1024 (2011).
- 5)奥山誠義,佐藤昌憲,赤田昌倫,繊維学会 誌, 67, 47 (2011).
- 6) 澤龍, 今宿晋, 一田昌宏, 河合潤, 表面科
  学, 32, 659 (2011).
- 7)澤龍,今宿晋,河合潤,味喜大介,東野達, 分析化学,61,947 (2012).
- S. Imashuku, T. Kawakami, L. Ze, J. Kawai, *Microsco. Microanal.*, 18, 365 (2012).
- 9) http://www.lion.co.jp/press/2007061.htm

- 10) J.D. Brownridge, Nature, 358, 287 (1992).
- J.D. Brownridge and S. Reboy, J. Appl. Phys., 86, 640 (1999).
- 12) J.D. Brownridge, *Appl. Phys. Lett.*, 85, 1298 (2004).
- 13) J.A. Geuther and Y. Danon, J. Appl. Phys,.97, 104916 (2005).
- 14) S. Imashuku, J. Kawai, *Rev. Sci. Instrum.*, 83, 016106 (2012).
- 15) http://www.amptek.com/
- H. Ida and J. Kawai, Anal. Bioanal. Chem., 379, 735 (2004).
- 17) J.D. Brownridge and S.M. Shafroth, J. Appl. Phys., 79, 3364 (2001).
- 18) J.D. Brownridge and S. M. Shafroth, J. Electrostat., 63, 249 (2005).
- 19) E.L. Neidholdt and J.L. Beauchamp, Anal.

Chem., 79, 3945 (2007).

- W. Tornow, S.M. Shafroth and J.D. Brownridge, J. Appl. Phys., 104, 034905 (2008).
- D. Gillich, A. Kovanen, B. Herman, T. Fullem and Y. Danon, *Nucl. Instrum. Meth. Phys. Res., Sect. A*, 602, 306 (2009).
- 22) S. Imashuku, A. Imanishi, and J. Kawai, *Anal. Chem.*, **83**, 8363 (2011).
- S. Imashuku, A. Imanishi, J. Kawai, *Rev. Sci. Instrum.*, 84, 073111 (2013).
- 24) 冬野直人, 今宿晋, 河合潤, 分光研究, 61, 190 (2012).
- S. Imashuku, N. Fuyuno, K. Hanasaki and J. Kawai, *Rev. Sci. Instrum.*, 84, 126105 (2013).