Nateria Japan Scholo MEREZ 60 (4) 203 ~ 248 (2021)

	・ 金属なんでもランキング! ~超伝導転移温度~
la:Cu:O7-x	・ Mn 基ホイスラー合金の磁気特性と電子状態 - 猿橋賞受賞によせて
	・REBa ₂ Cu ₃ O _{7-x} 高温超電導接合の微細組織
	• 講義ノート 金属製錬反応の速度論III - 無次元数とプロセス解析例
Gd)Ba₂Cu₃Oァ₊) <u>5 nm</u>	寒 金属材料実験の手引き 1. 組織観察 1-2 走査型電子顕微鏡を用いた組織観察
	よくわかる!ピンポイント講座 フェルミ面とは?

https://jim.or.jp/https://www.jim.or.jp/journal/m/ [オンラインジャーナル]日本金属学会会報 2021年4月1日発行 (毎月1回1日発行) Vol.60 No.4 ISSN 1340-2625

GdE

接合層((Y





ドイツフリッチュ社製 遊星型ボールミルシリーズ

nanofilis



Premium Line PL-7

●"NANO"粒子の作成には不可欠。

- ●公転自転比は1:-2。最大の台盤回転数は 1,100rpm、容器回転数は2,200rpmとこれまでにない超高速。 94Gのパワーが微細粉末作成を約束。
- 専用容器は本体内に格納。使用者の安全を守ります。
- ●容器の脱着は極めて容易。容量は80mL、45mL、20mLの3種類。

Premium Line PL-5

- 最大の台盤回転数800rpmからの粉砕パワーは64G。クラシックラインP-5と比べて 280%以上パワーアップ。
- ●新システムの強力なサーボモーターにより、約1.25トンのパワーで容器を自動でロック。
- ●安全に容器の取り出しができるように内圧開放モードを3種類ご用意。
- 専用に開発された容器は過酷な使用環境に耐えられるように設計・最適化。
 500mL、250mL、150mL容器を2個セット。(150mLは4個セットも可)





Classic Line P-5/4

- ●遊星型シリーズで最大の処理量。(500mL容器×4個)
- また80mL容器を一度に8個搭載できるので多種類の試料を同時に 粉砕が可能。
- ●公転自転比は最大の粉砕効果を上げるために1:-2.19。 (フリッチュ伝統の比率)
- ●容器2個でも十分な場合、P-5/2もご用意。







Classic Line P-6

- ●世界で初めて、容器1個による遊星型粉砕方式を開発。(フリッチュ特許)
- ●最大500mLから最小12mLまで全ての容器が搭載可能。大学や各種研究機関の
- 声に応え、経済的ながらも微粉砕から分散混合処理までこの1台で十分に対応。
- ●公転自転比は最大の粉砕効果を考慮したフリッチュ独自の1:−1.82。
- ●初めて粉砕・混合の世界を研究される方に最適な容器1個で処理できるボールミル。

Classic Line P-7

- 一分析用試料作成等の極めて少量試料の粉砕に最適。
- ●使用する容器は12mLまたは45mL。どちらかの容器を2個セット。
- ●公転自転比は1:-2。最大の台盤回転数は800rpm、容器回転数
- は1,600rpm。
- ●本体重量35kgの卓上型ハイスピード粉砕機。





ジ

専用アクセサリー(容器・ボール)

容器・ボールの材質:メノー、アルミナ、ジルコニア、高硬度ステンレス、 窒化ケイ素、タングステンカーバイド、そしてプラスチックポリアミド。

- ●ボールのサイズ:40mmから0.1mmビーズまで。
- 各種容器の容量・材質に対応した雰囲気制御容器もご用意。





100 years FRITSCH One step ahead





ドイツFritsch GmbH社の粉砕機を使用しての学術論文は 16,000件以上発表されております。

以下検索が出来ます。 海外論文:https://scholar.google.co.jp/schhp?hl=ja 国内論文:https//ci.nii.ac.jp

機種ごとの検索 例示: Pulverisette-5

研究項目ごとの検索 例示: Mechanical alloying and Pulverisette 2020/10/1

fritsch P-5 - Google Schola

5-Methoxypsoralen (Bergapten) in photochemotherapy of psoriasis ... W BRENNER, P FRITSCH.... • British Journal of ..., 1979 - Wiley Online Library Methoxysoralen (S-MOP, Bergapten) was evaluated as a potential photosensitizing drug in oral photochemotherapy of potentials. Treatment results indicate that (1) 5-MOP is as effective as, and in high doses more effective than, 8-methoxypsoralen in clearing psoriatic... $\frac{1}{\sqrt{2}}$ 079 $\frac{1107}{107}$ (142) (128) $\frac{1}{\sqrt{2}}$ 2010

The Pomeranz-Fritsch reaction, isoquinoline vs. oxazoles Ine Formeranz--Fritsch reaction, IsoqUinoline vs. oxazoles EV Brown - The Journal of Organic Chemistry, 1977 - ACS Publications ... Found: C, 60.30; H, 3.10. Pomeranz-Fritsch Reactions with Chloro Substituents. Pomeranz-Fritsch reactions were run on benzal aminoacetals from -,5 & 9.5 and m-chlorobenzaldehydes.7 The yields of chlorosoguinolines obtained were as alioitated in the literature ... ☆ 90 引用元 39 関連記事 金3 バージョン

Molecular cloning and characterization of the human β -like globin gene cluster EF Fritsch, PM Lawn, T. Maniatis - Cell, 1990 - cell.com The genes encoding human embrycnic(E), fetal (Oy, Y) and adult (6, p) b-tike globin polyspejtides were isolated as a set of overlapping cloned DNA fragments from bacteriophage X libraries of high molecular weight (15-20 kb) chromosomal DNA. The 65 kb ... ☆ D9 5/1977-519 (1) 2012 1 全 6 C/- C > = >

Derivatives of 1-methoxy-3-trimethylsilyloxy-1, 3-butadiene for Diels-Alder reactions

Fritsch製品はその性能だけでなく、安全面にも配慮してございます。



フリッチュ・ジャパン株式会社 info@fritsch.co.jp http://www.fritsch.co.jp 社 〒231-0023 横浜市中区山下町252 太 大阪営業所 〒532-0011 大阪市淀川区西中島7-2-7 福岡営業所 〒819-0022 福岡市西区福重5-4-2

TEL 045-641-8550 FAX 045-641-8364 TEL 06-6390-0520 FAX 06-6390-0521 TEL 092-707-6131 FAX 092-707-6131

Materia Japan

https://www.jim.or.jp/journal/m/



金属なんでもう	ランキング! No. 13 超伝導転移温度
最近の研究	Mn 基ホイスラー合金の磁気特性と電子状態 ―猿橋賞受賞によせて― 梅津理恵 斉藤耕太郎 小野寛太 佐藤和則 福島鉄也 黒田文彬 小口多美夫205
	ハーフメタル型電子状態を有するホイスラー合金.規則度や原子配列の違いが磁気特性や電子状態に及ぼす影響 について解説.
	REBa ₂ Cu ₃ O _{7-x} 高温超電導接合の微細組織
	加藤丈晴 吉田竜視 横江大作 大木康太郎 永石竜起 柳澤吉紀 平山 司 幾原雄一 前田秀明
	酸化物高温超電導線材を超電導接合した微細組織を解明.超電導接合を達成するまでの接合層の微細構造変化を 紹介.
講義ノート	金属製錬反応の速度論 Ⅲ 一無次元数とプロセス解析例─ 北村信也218
	前半は無次元数を用いた解析方法を解説.後半は未反応核モデル, J 因子を用いた固体の溶解モデル,2槽モデルを紹介.
実学講座	金属材料実験の手引き 1. 組織観察 1-2 汎用走査型電子顕微鏡を用いた組織観察 徳永智春225
よくわかる!ピンポイント講座	フェルミ面とは? 舘林 潤
科学館めぐり	福岡市科学館(福岡市) 李 海文
本会記事	会告 ·······239 会誌 · 欧文誌 4 号目次 ······245
	掲示板
	新入会員
	次是予生

http://jim.or.jp/

今月の表紙写真 酸化物高温超電導線材の GdBa₂Cu₃O_{7-x} 超電導層/超電導接合層((Y,Gd)Ba₂Cu₃O_{7-x})界面(矢印)の HAADF 像. (加藤丈晴 吉田竜視 横江大作 大木康太郎 永石竜起 柳澤吉紀 平山 司 幾原雄一 前田秀明 著 216頁 図 9(b) より掲載)

表紙デザイン:ビーコン コミュニケーションズ株式会社 グラフィックスタジオ 複写をご希望の方へ 本会は、本誌掲載著作物の複写に関する権利を一般社団法人学術著作権協会に委託しております。本誌に掲載された著作物の複 写をご希望の方は、(一社)学術著作権協会より許諾を受けて下さい。但し、企業等法人による社内利用目的の複写については、 当該企業等法人が社団法人日本複写権センター((一社)学術著作権協会が社内利用目的複写に関する権利を再委託している団体) と包括複写許諾契約を締結している場合にあっては、その必要はありません。(社外頒布目的の複写については、許諾が必要です。) 権利委託先 一般社団法人学術著作権協会 〒107-0052 東京都港区赤坂 9-6-41 乃木坂ビル 3F FAX 03-3475-5619 E-mail: info@jaacc.jp http://www.jaacc.jp/

複写以外の許諾(著作物の引用, 転載, 翻訳等)に関しては, 直接本会へご連絡下さい.

科研費関連機器・製品申請ガイド

〈構造材料実験機器・製品〉 〈構造材料実験機器・製品〉 自動低負荷試料作製システム ISPP-1000 自動低負荷試料作製システム ISPP-3000 機能充実のスタンダードモデル より自動化と操作性を追求した大型モデル 低負荷で研磨することで、アルミ、銅、ハンダなどの軟らか 削り過ぎる、ダレてしまう、面が揃わない、直角・平行が出 い金属試料の加工も歪みなく行うことができます。 せない、斜め研磨ができない、仕上がりに差が出る・・・ ターンテーブルの230 IS-POLISHERは低負荷・低荷重で試料作製の課題を 解決します。 ISPP-1000の特長 ◆低負荷で研磨できる 独自の「荷重調整機構」 ◆削り過ぎを防止できる機能 参考価格(税込): ◆研磨条件を数値化し 5.200.800円~ ISPP-1000の機能はそのままに、 自動化できる「再現性の さらに新機能を充実させたISPP-3000 高い試料作製| ◆タッチパネル操作でさらに操作しやすく、作業効率が格段に向上しました。 ◆包埋しないで研磨できる ◆未経験の方への技術指導がとても簡単になりました。 価格(税込): 豊富な「試料ホルダ」 ◆メモリー機能の充実で、他の人が作った設定条件でも同じ結果を得られます。 3,278,000円~ ◆大型化により1インチまでの大きな試料の加工ができるようになりました。 株式会社 池上精機 株式会社 池上精機 〒223-0057 横浜市港北区新羽町543-1-2F 〒223-0057 横浜市港北区新羽町543-1-2F TEL 045-717-5136 URL:https://is-polisher.com/ TEL 045-717-5136 URL:https://is-polisher.com/ e-mail: sales3@ikegamiseiki.co.jp e-mail: sales3@ikegamiseiki.co.jp



科研費関連機器・製品申請ガイド

〈ソフトウェア・書籍・サービス〉

化学反応/平衡計算ソフトウエア HSC Chemistry for Windows, Ver. 10

約28,000種についてのエンタルピー、エントロピー、熱容量のデー タベースを基に化学反応の計算やGIBBSルーチンによる化学平衡 を計算します。反応、熱平衡、分子量計算などの一般的なモジュー ルの他、電気化学セル平衡と相安定性、腐食の研究に使われる Eh-pH (プールベ)状態図の作成などユニークなモジュールを持ち 合わせています。計算結果のテーブルと状態図はクリップボードにコ ピーできます。SIM Flowsheetモジュールもあり、複数のユニットプ ロセスからなるプロセス全体のシミュレーションとモデリングがで きます。Ver.9.4から3元状態図作成のツールが付いています。



年間使用料(税別) ¥290,000(一般) ¥100,000(教育)

システムプラットフォーム: Windows 8/10 (Outototec Research Oy. 製作)

株式会社 ディジタルデータマネジメント 〒103-0025 東京都中央区日本橋茅場町1-11-8 紅萌ビル TEL 03-5641-1771 FAX 03-5641-1772 http://www.ddmcorp.com 〈ソフトウェア・書籍・サービス〉



〈材料化学関係機器・製品〉



〈材料化学関係機器・製品〉



ALO	創業192 ⁻ YS &	年 ME		2021.2改 5
品名 純度 形状	品名 純度	形状	品名	純度 形状
		与		
高純度アルミニウム99.99% 99.7%約1kg1ンコット %アルミニウム粒99.99% 99.99%粒状1kg入 アルミニウム粒アルミニウム粒99.99% 99.99%粒状1kg入 水ボロンアモルファス 95~97%ボロンアモルファス ボロンアモルファス95~97% 95~97%粉末 	アルミニウム 99.999% アルミニウム 99.999% 銀 99.999% ビスマス 99.999% 三純度クロム(4N5) 99.999% 無酸素鋼 99.999% 鉄(マイロンSHP) 99.999% ガリウム 99.999% インジウム 99.999% インジウム 99.999% インジウム 99.999% マンガン 99.999% インジウム 99.999% アンチモン 99.999% アンチモン 99.999% アンチモン 99.999% 第 99.999% 小 99.999% 第 99.99% 第 99.99% <t< th=""><th>粒状100g人 約 約 100g 粒 粒 100g 粒 約 100g 約 約 100g 約 100g 約 約 100g 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 秋 100g 約 物 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 物 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 約 秋 秋 約 物 秋 秋 約 秋 秋 約 物 秋 秋 約 秋 秋 秋 約 秋 秋 約 物 秋 秋 秋 〇 秋 秋 秋 秋 秋 秋 秋 秋 秋 秋 秋 秋 〇 〇 秋 秋 秋</th><th>隣シママクテコニ鉄チジボ ア アアアアア アアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアア</th><th>$\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c$</th></t<>	粒状100g人 約 約 100g 粒 粒 100g 粒 約 100g 約 約 100g 約 100g 約 約 100g 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 約 秋 100g 約 約 秋 秋 100g 約 物 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 物 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 約 秋 秋 100g 約 秋 秋 約 秋 秋 約 物 秋 秋 約 秋 秋 約 物 秋 秋 約 秋 秋 秋 約 秋 秋 約 物 秋 秋 秋 〇 秋 秋 秋 秋 秋 秋 秋 秋 秋 秋 秋 秋 〇 〇 秋 秋 秋	隣シママクテコニ鉄チジボ ア アアアアア アアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアアア	$\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $
スポンジチタン99.7%スポンジ塊チタン板JIS 1種250×250×1mm	ルテチウム 〃 セリウム 〃	<i>/</i> 塊 状 の み	Uアロイ	(低融点合金)
バ ナ ジ ウ ム 99.7% 3~10mm小塊 バ ナ ジ ウ ム 粉 * 粉 末 タングステン粉 99.9% * タングステンスクラップ 99% 板 状 亜 鉛 インゴット 99.99% 約2kg1ンゴット 亜 鉛 粒 * 粒 状 ジ ル コ ニ ウ ム >99.5% スポンジ塊	ユーロビウム ミッシュメタル TRE>97% フェロモリブデン フェロニオブ フェロバナジウム フェロバナジウム カルシウムシリコン Ca30%Si60% P20~20℃	ダ 5.4 ∳×6mm 200g入 3~10mm小塊状 10~30mm Ø 3~15mm Ø 1~30mm Ø 1~30mm Ø 小塊状 堆 集 ソ ⁴	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	融点47±2℃ 約500gインゴット 60±2℃ グ 70±2℃ グ 78.8±2℃ グ 91.5±2℃ グ 95±2℃ グ 100±2℃ グ 124±2℃ グ 150±2℃ グ





FRITSCH "NANO 領域"

遊星型ボールミル "PREMIUM LINE" モデル P-7 新



特色

- 1. 従来弊社 P-7と比べて 250%の粉砕エネルギー UP。 自転公転比:1:-2. Max 1,100/2200rpm 粉砕エネルギー: Max 94G (現状 P-7: 46.08G)
- 2. 容器は本体内に。 外部に飛び出す危険は無し。
- 3. 搭載容器も20、45、80mlの3種類。 材質は従来どおり多様。 雰囲気制御容器も各種用意。



従来型ボールミル "CLASSIC LINE"

premium lineと並んで従来どおりの 遊星型ボールミルトリオも合わせて ご提供いたします。





全機種共通の特長

●雰囲気制御容器以外の 通常容器、ボールの材質 は、ステンレス、クローム、 タングステンカーバイド、メ ノー、アルミナ、ジルコニア、 窒化ケイ素、プラスチック ポリアミドの8種類。

●乾式、湿式の両粉砕も可能。

●ISO9001、CE、TÜVの国際基準をクリア

フリッチュ社が開発した 遊星型シリーズの パイオニア機種。





P6

世界で初めて容器ひとつで



少量試料を対象にした

パワフルな機種

カタログおよび価格表は弊社にお問い合わせください

フリッチュジャパン株式会社

社 〒231-0023 横浜市中区山下町252 本 大阪営業所 〒532-0011 大阪市淀川区西中島7-2-7 URL http://www.fritsch.co.jp E-mail info@fritsch.co.jp

TEL 045-641-8550	FAX 045-641-8364
TEL 06-6390-0520	FAX 06-6390-0521





図1 各元素の超伝導転移温度(●:高圧下,□:大気圧下).



図2 超伝導転移温度ランキング(29位まで)(●:高圧下,□:大気圧下).

参考文献:

- (1) J. J. Hamlin: Physica C, 514(2015), 59–76.
- (2) M. Sakata, Y. Nakamoto, K. Shimizu, T. Matsuoka and Y. Ohishi: Phys. Rev. B, 83(2011), 220512(R).
- (3)神田英蔵: 圧力技術, 10(1972), 31-37.

次号!金属素描 No. 16 モリブデン

〈刊行物のご案内〉



●日本金属学会誌(月刊) https://www.jim.or.jp/journal/j/

オンラインジャーナルは、全論文フリーダウンロード可能、投稿・掲載費用無料、各種データ ベース搭載(Web of Science, CrossRef..). レビュー・オーバービューの定期的な掲載. 速報 論文等早期公開のカテゴリも充実(受付から掲載まで最短45日で公開).



●共同刊行欧文誌: Materials Transactions (月刊) https://www.jim.or.jp/journal/e/

材料系 14 学協会での共同刊行を実施. 公開から 6ヶ月経過した論文は、フリーダウンロード 可能(J-STAGE). さらに、2018年2月より、公開後すぐにフリーダウンロード可能となるサー ビスを開始、各種データベース登載(Web of Science, CrossRef...), Review Overview の定 期的な掲載. Express Rapid Publication 等早期公開のカテゴリも充実(受付から掲載まで最短 39日で公開).



●日本金属学会会報「まてりあ」(月刊) https://www.jim.or.jp/journal/m/

会員の情報交換や啓発・教育を目的とした会報誌「まてりあ」、啓発を促す「最近の研究」・「講 義ノート」,若手の活躍を紹介する「新進気鋭」「はばたく」「スポットライト」記事,大学・企 業の現場を紹介する「研究室紹介」などバラエティに富んだ内容を毎月お届けしております. そ の他、「金属素描」「金属なんでもランキング!」など『金属』に視点を当てた記事も掲載してお ります、オンラインジャーナルでの閲覧も出来ます、是非、ご活用下さい、

〈学術図書類出版案内〉

- ●金属化学入門シリーズ ●金属工学シリーズ
- ●講座・現代の金属学 材料編

●セミナーテキスト

- ●講座・現代の金属学 製錬編
- ●シンポジウム予稿集

●単行本

◇日本金属学会春秋講演大会 開催予定◇

★2021年9月2日(木)~4日(土) 名城大学予定

〈多彩な学会活動〉

- 講演大会 (年2回) · 調査研究活動
- ●セミナー/シンポジウム・研究会・若手研究グループ活動
- ●支部活動(全国7支部)
- ●表彰事業(論文賞/金属組織写真賞etc・・)
- ●World Materials Day Award 事業
- ●男女共同参画活動 筀



~ ご入会をお待ちしております. https://iim.or.jp/~

熱気溢れるポスター発表

最近の研究

Mn 基ホイスラー合金の磁気特性と電子状態 一猿橋賞受賞によせて一

梅津理恵* 斉藤耕太郎1** 小野寛太2** 佐藤和則***
福島鉄也**** 黒田文彬***** 小口多美夫*****

1. はじめに

一般的に,ホイスラー合金といえば,X₂YZの分子式を持 つ金属間化合物で,XやYを遷移金属や希土類系元素が占 め、Zは第13~15族元素などから構成される物質群の総称 である. ざっと考えただけでも組み合わせは数千種にものぼ り、実に多様であることは容易に察しが付くであろう、これ らのホイスラー合金が全て平衡状態において安定に相が存在 するとは限らないが、多くの物質が多彩な物性を示すことは よく知られており,以前より,機能性材料として研究が進め られている. 筆者も, これまでに *X* = Co とした Co 基ホイ スラー合金の相安定性や磁気特性、および電子状態について、 Ni基ホイスラー合金では磁場印加によって構造相変態が誘 起されるメタ磁性形状記憶効果に関して、「最近の研究」に 記事を紹介した⁽¹⁾⁽²⁾. Co基ホイスラー合金は、「ハーフメタ ル」という特異な電子状態を有することでスピントロニクス の分野で注目されているが⁽³⁾⁻⁽⁶⁾, Mn 基ホイスラー合金に 関しても同様な電子状態を有することが理論の立場より提案 されており⁽⁷⁾⁻⁽¹³⁾,研究対象とする合金系が Co 基から Mn 基合金へ移りつつある. さらに最近では,*XX'YZ*とする四 元系(擬三元系)ホイスラー合金が,スピンギャップレス半導 体型電子状態や⁽¹⁴⁾⁻⁽¹⁶⁾,ハーフメタル型電子状態を有する 完全補償型フェリ磁性体である⁽¹⁷⁾⁻⁽¹⁹⁾などのトピックスで 注目されている.

本稿では、ハーフメタル型電子状態を有するフェリ磁性体 である Mn₂VAl ホイスラー合金の磁気特性と電子状態につ いて、また、擬三元系ホイスラー合金と捉えられる CoV-MnAl 合金の最近の研究結果について紹介する.そして、最 後に、2019年5月に受賞した「第39回猿橋賞」についても 触れる.

2. Mn₂VAl ホイスラー合金の磁気特性と電子状態

(1) Mn₂VAl ホイスラー合金の規則度制御

図1に X₂YZ ホイスラー合金の結晶構造を示す⁽¹⁾. 低温 では,ホイスラー型規則構造と呼ばれる L2₁型結晶構造を 示し,温度上昇に伴い B2(CsCl)型構造,A2(bcc)型構造へ と逐次変態する. B2 型構造では,YとZ元素が不規則化し, A2 型構造ではすべての構成元素がランダムに配置すること

****** 大阪大学産業科学研究所;教授

Keywords: *Mn-based Heusler alloy, density of states, half-metal, degree of order, neutron diffraction, atomic configuration* 2021年2月2日受理[doi:10.2320/materia.60.205]

^{*} 東北大学金属材料研究所; 教授(〒980-8577 仙台市青葉区片平 2-1-1)

^{**} 高エネルギー加速器研究機構物質構造科学研究所;1)研究員,2)准教授

^{***} 大阪大学大学院工学研究科;准教授

^{****} 東京大学物性研究所;特任准教授

^{*****} 大阪大学大学院基礎工学研究科;大学院生(現:産業技術総合研究所機能材料コンピュテーショナルデザイン研究センター;特別研 究員)

Magnetic Properties and Electronic State of Mn-based Heusler Alloys; Rie Y. Umetsu^{*}, Kotaro Saito^{**}, Kanta Ono^{**}, Kazunori Sato^{***}, Tetsuya Fukushima^{****}, Fumiaki Kuroda^{******} and Tamio Oguchi^{*******}(*Institute for Materials Research, Tohoku University, Sendai. ^{**}Institute of Materials Structure Science, High Energy Accelerator Research Organization, KEK, Tsukuba. ^{***}Graduate School of Engineering, Osaka University, Suita. ^{****}The Institute for Solid State Physics, The University of Tokyo, Kashiwa. ^{*****}Graduate School of Engineering Science, Osaka University, Toyonaka. (Present: Research Center for Computational Design of Advanced Functional Materials, National Institute of Advanced Industrial Science and Technology, Tsukuba.) ^{******}The Institute of Scientific and Industrial Research, Osaka University, Ibaraki.)



図 1 Mn₂VAl の L2₁型規則構造と B2(CsCl 型),および A2 (bcc)構造⁽¹⁾.

になる.これらの構造相変態温度を調べることは,結晶の規 則度を制御したり,相の安定性を議論するのに非常に重要で ある.Co基ホイスラー合金の薄膜を製膜後に同じ温度で熱 処理を施すにしても,規則-不規則相変態温度 (T_t) の高い物 質 $(L2_1$ 相の安定性が高い)ほど,規則度の高い膜が得られる ことが確認されている⁽²⁰⁾.Mn₂VAIホイスラー合金の T_t を 調べるために $Mn_{50}V_{50-x}Al_x$ 合金のバルク多結晶試料を作製 し,熱分析測定を行った.

1473 K にて均一化熱処理を施し、急冷して得た試料($0 \le x \le 35$)の DSC 曲線を図 2 (左)に示す. x = 0 ($Mn_{50}V_{50}$)の DSC の昇温過程において 1100 K 近傍に吸熱ピークが観測されるが、既存の二元系状態図等と比較することで、 0印で示したそのピークは B2 相から A2 相への T_t であることが分かる.したがって、x = 25前後の組成において 0印の吸熱ピークの低温で観測される 0印の反応は $L2_1$ 相から B2 相への T_t であると見なされる.この結果を基に相図を描くと図 2 (右)のようになる.これより、規則度の制御を行うための時効熱処理温度が決定される.

図3に各温度にて熱処理を施した Mn₂VAl(Mn₅₀V₂₅Al₂₅) 合金の粉末 X 線回折(XRD)パターンを示す. 1173 K, 1093 K, および 673 K は Mn₂VAl にとってそれぞれ A2, B2, L2₁ 型規則構造を示す温度であることが、図2(右)の相図より判 断される. 1173 K 熱処理試料の XRD パターンでは非常に 弱い200超格子反射が観測され、冷却中にわずかにB2相に 規則化したものと考えられる. 1093 K 熱処理試料では強い 200反射が観測されることから、ほぼ完全な B2 相が得られ たと言え, 673 K より徐冷した試料では200と111の超格子 反射の両方が観測されることからL21相に規則化したと考 えられる.しかしながら、これらの超格子反射強度は図中の 一番下の計算による回折パターンと比べて強度が弱く,L21 相の規則度は低いと思われる.1473Kにて溶体化熱処理を 施して急冷して得た試料は逆位相境界が導入されて規則度が 進みにくいと考えられる.よって,比較的高い温度にて熱処 理を施してドメインを大きく成長させてから673Kにて熱 処理を施した(2段階時効)試料のXRDパターンでは、計算 による回折パターンとほぼ同等な111反射強度が見られ、規 則度の高いL21相が得られたことが分かる.このように, 熱分析の結果を基に熱処理条件を変えることで規則度を制御



図2 Mn₅₀V_{50-x}Al_x(0≤x≤35) 合金の昇温過程における DSC 曲線(左)と相図(右).(オンラインカラー)



 図3 Mn₂VAI 合金のX線回折パターン(SC: 徐冷, WQ: 急冷).一番下は格子定数a=0.5833 nm とし,完全に 規則化したL21型構造を仮定した場合の計算強度.(オ ンラインカラー)

し, 概ね A2, B2, L21 相と3 種の相が得られた.

(2) Mn₂VAl ホイスラー合金の磁性に及ぼす規則度の影響

図4(左)は各温度(1173, 1093, および 673 K)にて最終熱 処理を施した試料の5Kにおける磁化曲線である.2段階時 効を施して得た $L2_1$ 相の試料は磁場印加に伴いすぐに飽和 するような磁化曲線を示す.Arrott Plotより自発磁化を求 めたところ,磁気モーメントの総和は $1.94 \mu_B/f.u.$ であり, 理論計算値の $1.98 \mu_B/f.u.$ とほぼ等しい⁽⁷⁾.一方,B2相の 磁化曲線はすぐに飽和するものの磁気モーメントの値が $1.76 \mu_B/f.u.$ と $L2_1$ 相の値より小さく,規則度の低下が影響 しているものと考えられる.673Kで熱処理を施し,規則度 の低い $L2_1$ 相の磁化曲線は磁場印加に伴い緩やかに飽和し ている.これは組織が細かく,強磁性を示す逆位相領域の磁 区が逆位相境界によってピン止めされていることによると考 えられる.規則度によって磁気的性質が大きく異なるような



図4 Mn₂VAl 合金の5K における磁化曲線(左)と熱磁化曲線(右). 内挿図は1173Kから急冷した試料の熱磁化曲線(SC: 徐冷, WQ: 急冷). (オンラインカラー)

Ni₂Mn(Al, Ga)においても,逆位相境界によって囲まれる領域のサイズと磁化曲線の挙動が系統的に調べられている⁽²¹⁾⁽²²⁾. A2 相の磁化曲線は 50 kOe の磁場においても飽和 せず,磁化の値も小さく,反強磁性的様相を示していること が分かる.

各試料における熱磁化曲線を図4(右)に示す. $L2_1$ 相の熱磁化曲線は温度上昇に伴い減少し,キュリー温度(T_c)は768 K であることが分かった. B2相の熱磁化曲線は650 K 近傍でステップを示した後, $L2_1$ 相の熱磁化曲線と重なり,同じキュリー温度を示した. これは,温度上昇中に B2相から $L2_1$ 相に規則化したものと考えられ,図中の点線の外挿より,B2相の T_c は $L2_1$ 相より数十K低いと推定される. 内挿図に A2相の試料の熱磁化曲線を示す.磁化の値は温度上昇に伴い増加し,617 K にピークが観測されることから,A2相はこの温度にネール温度(T_N)を有する反強磁性であることが分かる.700 K 近傍で急に磁化が増大しているのは,規則化して強磁性になったからであると思われる.

熱磁化曲線において 617 K に観測されるピークがネール 温度であるかを調べるために、粉末中性子回折測定を行った 結果を図5に示す.測定は、オーストラリアの中性子研究所 (ANSTO: Australian Nuclear Science & Technology Organisation)に設置されている WOMBAT (High-Intensity Neutron Powder Diffractometer) にて295 Kから525 Kの温度 領域にて行われた.測定時の中性子の波長は 0.154 nm であ る. A2 相(bcc)としての110, 200, 211のような基本反射の 指数が付けられている回折ピークは比較的シャープで半値幅 が狭いのに対し、図中に赤字で示すような超格子反射として 指数が付けられる回折ピークはブロードである.これは, A2 相領域から急冷される過程でB2 相が導入されたことに 起因する. さらに, 100, 111などの低角側のピークでは回折 強度が温度上昇に伴い低下する成分が含まれていることが分 かる.これは磁気反射に相当し、不規則相 bcc 型 Cr-Mn と 同様に、bcc 結晶格子の体心とコーナーに位置する原子の磁 気モーメントが反強磁性的に結合した磁気構造であることが 示唆される(23). 100反射ピークの拡大図と積分強度の温度依



図5 1173 Kより急冷して得た Mn₂VAI 粉末中性子回折パタ ーン(上).100回折ピーク(左下)とその積分強度の温度 依存性(右下).(オンラインカラー)

存性を図 5(下)に示す. なお, Mn₂VAl/Fe 単結晶積層膜に ついて磁気特性が調べられ, 交換バイアス効果が報告されて いる. このことからも, Mn₂VAlの不規則相は反強磁性であ るといえる⁽²⁴⁾⁽²⁵⁾.

(3) Mn₂VAl の電子状態

上述のように、Mn₂VAlの熱処理温度を変えることで規則 度を制御することが可能であることを示した. ここでは,規 則度によって電子状態がどのように変わるかを理論計算した 結果を示す.図6にL21, B2, A2相を仮定した場合のMn2 VAl の電子状態密度を Korringa-Kohn-Rostoker (KKR)法 にコヒーレントポテンシャル近似(CPA)を導入して得た結 果を示す. L21相に規則化した場合, アップスピンバンドの フェルミ準位近傍にギャップを有するハーフメタル型の電子 状態であることが分かる. V と Al が不規則化した B2 相で はある程度は高いスピン分極率が維持されているが、3種の 元素がすべて不規則化したA2相ではギャップは完全に消失 している. L21 相と B2 相の基底状態の磁性はフェリ磁性で あるのに対し,A2相では常磁性が最も安定である,という 結果であった.これは、A2相が反強磁性であるという前節 の実験結果とは異なるが、それは、実験的に得られたA2相 が完全に不規則化しているわけではないからであろう.規則 度が磁性に及ぼす実験、および理論計算で得られた結果を表 1にまとめる.



図6 Mn₂VAl ホイスラー合金の L21, B2, A2 型構造の電子状態密度.(オンラインカラー)

表1 Mn₂VAlホイスラー合金の*L2*₁, *B2*,および*A*2相の磁 気特性と格子定数.実験による格子定数は,室温で測定 したX線回折パターンを解析して得た.

	$L2_1$	<i>B</i> 2	A2
理論	フェリ磁性 a=0.5722 nm M _{tot} =1.93 µ _B /f.u.	フェリ磁性 a=0.5733 nm M _{tot} =1.27 µ _B /f.u.	常磁性 a=0.5705 nm
実験	a = 0.5833 nm $M_{ ext{tot}} = 1.94 \ \mu_{ ext{B}}/ ext{f.u.}$	a = 0.5891 nm $M_{ ext{tot}} = 1.76 \ \mu_{ ext{B}}/ ext{f.u.}$	反強磁性 a=0.5890 nm

CoVMnAl 四元系ホイスラー合金の規則度と磁気 特性

CoVMnAl 合金は、いわば Co₂VAl と Mn₂VAl ホイスラー 合金の混晶系であると見なすことが出来る.前々章でも述べ たように、四種の元素から構成される四元系(擬三元系)ホイ スラー合金は、スピンギャップレス半導体型電子状態 や⁽¹⁴⁾⁻⁽¹⁶⁾、ハーフメタル型電子状態を有する完全補償型フ ェリ磁性体⁽¹⁷⁾⁻⁽¹⁹⁾などが提案されており、近年注目されて いる物質群である.本合金系においても、原子配列や規則度 の違いは磁気特性や電子状態に影響を及ぼすと考えられるこ とから、粉末中性子回折測定を行い、原子配列を決定した.

図7に三種の遷移金属元素と一種の半金属か半導体元素か ら構成される,四元系ホイスラー合金の結晶構造を示す.ち なみに、この模型は分子模型キットを購入して筆者が組み立 てたものである.三種の遷移金属元素の価電子数が多い順番 に X, X', Y の位置を占める場合がエネルギー的に安定であ ることが第一原理計算により示唆されており(14)-(16),この 場合の結晶構造のプロトタイプはLiMgPdSn である. CoV-MnAl 多結晶合金を作製し、均一化熱処理を施して DSC 測 定を行った結果を図8(左)に示す⁽²⁶⁾.昇降温過程において 同じ温度(1268K)にピークが観測されることと、その温度 が Co_2VAl と Mn_2VAl の T_t のほぼ中間の値であることか ら,それが CoVMnAlの T_t と捉え,それよりも高い温度で ある1373 Kから急冷した試料と0.6×T_tに近い873 Kにて 熱処理した試料について磁化測定を行った結果を内挿図に示 す.磁場印加に伴いすぐに飽和するような磁化曲線が両者に おいて観測されるが、磁化の値はどちらも小さく、前者にお いて 0.04 µ_B/f.u.,後者において 0.15 µ_B/f.u.,キュリー温度 も図8(右)の熱磁化曲線に示すように(内挿図は磁化の温度



 図7 XX'YZ四元系ホイスラー合金の結晶構造⁽²⁶⁾.右の 〈111〉方向の原子の並びはLiMgPdSn型構造の場合で ある.このとき,各原子の価電子数の大きさは,X> X'>Yの順である.(オンラインカラー)



図8 CoVMnAl 合金の DSC 曲線(左)と5K における磁化曲 線(内挿図),および熱磁化曲線とその温度微分 (右)⁽²⁶⁾.(オンラインカラー)

微分), それぞれ 11 K と 48 K であり, T_t より高い温度から 急冷した試料の方が,磁性がやや強い. これらの試料につい て粉末中性子回折測定を行い, Z-code でリートベルド解析 を行った結果を図9に示す⁽²⁶⁾⁻⁽²⁸⁾.中性子回折測定は,大 強度陽子加速器施設(J-PARC)の茨城県材料構造解析装置 (iMATERIA)を用いて,飛行時間(T.O.F)法にて室温で行 った. CoVMnAlを構成する Co, V, Mn は原子番号が互い に近く,原子散乱因子の差が小さいことから,X線回折に よって原子配列を決定することは困難である.一方,中性子 の散乱長はそれぞれ三者三様の値を有することから(Co: 2.49, V: -0.38, Mn: -3.73)⁽²⁹⁾,本合金については粉末中性 子回折で厳密に原子配列や規則度を決定することが可能であ る.リートベルド解析より決定した,原子のサイト占有状態 を**表 2** に示す.本実験では,873 K で熱処理を行った試料は $L2_{1b}$ 型,1373 K より急冷した試料はB2型構造から少し配 列の乱れた構造(B2-like)であった. $L2_{1b}$ は図 1 の $L2_1$ 構造 と空間群は同じであるが,8c サイトが Co と Mn でランダム に占められている.LiMgPdSn では Co と Mn がそれぞれ異 なるサイトを占有しており,空間群は $L2_1$ や $L2_{1b}$ とは異な る.

図10に CoVMnAl 合金の LiMgPdSn と L2_{1b} 構造の場合の 第一原理計算により得た電子状態密度を示す⁽²⁶⁾. LiMgPdSn 型構造の場合にフェルミ準位近傍で擬ギャップ を有するような電子状態であることは以前より報告があった が⁽³⁰⁾⁽³¹⁾,実験で得た試料は L2_{1b} 型構造であり,この場合,



図9 CoVMnAl 合金の粉末中性子回折パターン⁽²⁶⁾(上: 873 K 熱処理,下: 1323 K 熱処理後急冷)測定は室温で行った.(オンラインカラー)

CoとMnが不規則化することでフェルミ準位近傍の擬ギャップは完全に消失してしまうことが示唆される.LiMgPdSn型の原子配列を実現させようとするのであれば、 T_t を高くするような他のZ元素でAlを置換したり、電子状態を維持しつつ、化学的な相互作用があまり似通っていない遷移金属元素の組み合わせによるホイスラー合金の設計が必要となろう.

4. 第39回猿橋賞を受賞して

非常に光栄なことに,2019年に第39回猿橋賞を受賞した.受賞対象となった研究のタイトルは「ハーフメタルをはじめとするホイスラー型機能性磁気材料の物性研究」である.賞については,まてりあの第58巻9号に,私の母校(奈良女子大学理学部物理学科)で現在教員をされている松岡由貴先生の記事が掲載されているので,そちらを参照にして頂きたい⁽³²⁾.また,設立者である猿橋勝子先生や賞に関する



図10 CoVMnAl 合金の電子状態密度⁽²⁶⁾(上:LiMgPdSn 型構 造,下:L2_{1b}型構造).(オンラインカラー)

表2 CoVMnAl 合金の粉末中性子回折パターンより決定した原子配置. LiMgPdSn 型と B2 型構造の場合の原子配置も合わせて示す⁽²⁶⁾.

	(0, 0, 0)	(1/4, 1/4, 1/4)	(1/2, 1/2, 1/2)	(3/4, 3/4, 3/4)
LiMgPdSn	Co	V	Mn	Al
$L2_{1b}$	0.5Co + 0.5 Mn	V	0.5Co $+0.5$ Mn	Al
<i>B</i> 2	0.5Co + 0.5 Mn	0.5V + 0.5A1	0.5Co $+0.5$ Mn	0.5V + 0.5A1
B2–like	0.4Co + 0.4Mn + 0.1V + 0.1Al	0.7V + 0.1Al + 0.1Co + 0.1Mn	0.4Co + 0.4Mn + 0.1V + 0.1Al	0.7 Al + 0.1 V + 0.1 Co + 0.1 Mn

本もいくつか出版されている(33)-(37).

ハーフメタル型電子状態を有すると示唆される物質群につ いて様々なホイスラー合金を作製し、その基礎物性をかれこ れ15年以上も調べている.電子状態を反映するマクロな諸 物性から大まかな電子状態を議論することはできても、その 特徴を直接的に実証することの重要性を感じ、単結晶の育成 に取り組むようになった. JST のさきがけに2013年~2016 年に採用され、何が何でも成果を出さねばならない状況でも あった.幸い,放射光を用いた計測グループとの共同研究に こぎつけ, 共鳴非弾性 X 線散乱(RIXS)測定を行い, 理論計 算とのスペクトル比較により, ハーフメタル型電子状態の特 徴を示唆する研究結果を発表することが出来た⁽³⁸⁾⁽³⁹⁾.初め てRIXS 実験に取り組んだ物質が2章で紹介した Mn₂VAl ホイスラー合金であり, 育成した単結晶の規則度制御には, 上で述べたような基礎研究が必須であった. RIXS に関して は系統的研究が現在も継続しており、近い将来記事にしよう と思う.

恥ずかしながら,「猿橋賞」の存在をずっと前から知って いたわけではない.猿橋勝子先生が創設に尽力された「日本 女性科学者の会」より奨励賞を2014年に受賞したことで知 るようになり,新聞で受賞者が紹介されている記事をみて, こんな大そうな賞なのだ,と意識するようになった.女性限 定とはいえ,自然科学全分野において年に1人しか選ばれ ないのだから,自分には縁の遠い賞であろうと思っていた. 年齢制限も段々と近くなり,賞に応募くらいはしてみよう, という気がいつしか湧くようになり,まだ早いかな,来年は してみようかな,と考えているうちに挑戦するにしても残り あと2回という年齢になったことで,思い切って応募した のである.推薦は学会などの団体推薦や個人推薦,自薦があ

る中で,私の研究内容を良く理解していらっしゃる,当時の 東北大学金属材料研究所長・高梨弘毅教授に依頼をした.そ の時も,「大きな賞で,(受賞は)なかなか難しいかもしれな いけれど,最善を尽くしましょう」とおっしゃって下さっ た.ですから,受賞を知らせた時は大変喜んで頂き,受賞式 にもご出席頂いた.

授賞式は,2019年5月の下旬に東京で行われた. 贈呈式 と記念講演会,および祝賀会が催され,恩師の深道和明先生 や助教時代の上司である貝沼亮介先生をはじめ,お世話にな った方々や大学の関係者に出席して頂いた.父親,主人,姉 も同席してくれた.実は,祝賀会の参加者や挨拶の依頼など は受賞者本人が設定するので,まるで結婚披露宴のような気 恥ずかしさであった.祝賀会の最後に,参集した歴代受賞者 がその年の受賞者を囲んで記念撮影をするのだが,間違いな く宝物の写真の1枚となった.ハーフメタル型の電子状態 を検証するために共同研究を進めてくれた計測グループや理 論グループの皆さんも知らせを聞いて大変喜んでくれた.新 聞や電子版ニュースで取り上げられたことで,親戚や昔の友 人からの声も届き,改めて賞の大きさを実感する日々であ る.ラジオやテレビ,一般雑誌からの取材など,初めて経験 するようなことが続き,貴重な経験とは思いながらも戸惑い もあった.受賞から1年後に次の受賞者が発表されたとき は,正直なところ,胸をなでおろしたものである.

さて、第40回猿橋賞の授賞式が、コロナ渦で延期となっ てしまったことは非常に残念である.受賞から2年近くが 経過したことと、40周年記念本の出版とやらで記事を書い たりして、今までの研究の経過や自分の研究の位置づけ、そ して今後のことなど、色々と考えるきっかけを持つことが出 来た.そのなかで、授賞式のひと月前の記者会見の際に会長 や理事の先生方にお会いし、「猿橋賞」のことや猿橋勝子先 生の賞設立の意図に関する話があったことを思い起こした. この猿橋賞は、それまでに頑張ったことの、いわゆるご褒美 的な賞ではなく、それからさらにもうひと踏ん張りするため の区切り、の意味があるとのこと.つまり、これから先、研 究者としてどのように進み、研究を展開させていくのか、そ して如何に後進を育てていくのか、が問われるとのことであ る.大そうな宿題を戴いてしまった.

5. おわりに

Mn₂VAl, CoVMnAl 合金について規則度や原子配列の違いが磁性や電子状態に及ぼす影響について調べた研究を紹介した.これらのホイスラー合金は 3d 遷移金属元素が主要な構成元素であるため,X線回折測定では規則度や原子配列の議論は限界があるにも関わらず,中性子を用いてそれらがきちんと調べられている例は割と少ない.ハーフメタル型電子状態を有する磁性材料は,その特異性からスピントロニクスの分野において注目されているが,バルク結晶体の相安定性や基礎物性に関する研究も同時に進展するべきであると強く感じている.また,ホイスラー合金にはまだまだ多様な組み合わせがあり,機能性材料の宝庫と言える.これらの合金系において物質理解と同時に応用に関連した研究が今後大いに進展することを期待している.

本稿で紹介した研究は、日本学術振興会 科学研究費補助 金、科学技術振興機構「さきがけ」の支援の下に行われたも のである.ホイスラー合金の研究のきっかけを与えて下さっ た深道和明名誉教授と石田清仁名誉教授、いつも有意義な議 論をして頂いている貝沼亮介教授、鹿又武名誉教授に、この 場を借りて御礼申し上げます.なお、CoVMnAl 合金の粉末 中性子回折実験は、茨城大学・石垣徹教授との共同研究によ り行われました.多大なご協力に感謝申し上げます.

文 献

- (1)梅津理恵,大久保亮成,貝沼亮介,石田清仁:まてりあ,49
 (2010),462-470.
- (2) 梅津理恵,許 皛,伊東 航,鹿又 武,貝沼亮介:まてりあ,54(2015),98-104.
- (3) R. A. de Groot, F. M. Mueller, P. G. van Engen and K. H. J. Bushow: Phys. Rev. Lett., 50(1983), 2024–2027.
- (4) J. Kübler, A. R. Williams and C. B. Sommers: Phys. Rev. B, 28 (1983), 1745–1755.

- (5) S. Ishida, S. Akazawa, Y. Kubo and J. Ishida: J. Phys. F, 12 (1982), 1111-1122.
- (6) I. Galanakis, P. H. Dederichs and N. Papanikolaou: Phys. Rev. B, 66(2002), 174429.
- (7) S. Ishida, S. Asano and J. Ishida: J. Phys. Soc. Jpn., 53(1984), 2718-2725.
- (8) R. Weht and W. E. Pickett: Phys. Rev. B, 60(1999), 13006.
- (9) K. Özdogãn, I. Galanakis, E. Şaşıoğlu and B. Aktaş: J. Phys.: Condens. Matter, 18(2006), 2905-2914.
- (10) G. D. Liu, X. F. Dai, H. Y. Liu, J. L.Chen, Y. X. Li, G. Xiao and G. H. Wu: Phys. Rev. B, 77 (2008), 014424.
- (11) V. Alijani, J. Winterlik, G. H. Fecher, S. S. Naghavi and C. Felser: Phys. Rev. B, 83 (2011), 184428.
- (12) K. Özdogán, E. Şaşıoğlu and I. Galanakis: J. Appl. Phys., 113 (2013), 193903.
- (13) Y. C. Gao and X. Gao: AIP Advances, 5(2015), 057157.
- (14) X. Dai, G. Liu, G. H. Fecher, C. Felser, Y. Li and H. Liu, J. Appl. Phys., 105 (2009), 07E901.
- (15) V. Alijani, J. Winterlik, G. H. Fecher, S. S. Naghavi and C. Felser: Phys. Rev. B, 83(2011), 184428.
- (16) M. W. Mohamedi, A. Chahed, A. Amar, H. Rozale, A. Lakdja, O. Benhelal and A. Sayede: Eur. Phys. J. B, 89(2016), 267.
- (17) R. Stinshoff, A. K. Nayak, G. H. Feche and B. Balke: Phys. Rev. B, 95(2017), 060410(R).
- (18) R. Stinshoff, G. H. Fecher, S. Chadov, A. K. Nayak, B. Balke, S. Ouardi, T. Nakamura and C. Felser: AIP ADVANCES, 7 (2017), 105009.
- (19) P. V. Midhunlal, J. A. Chelvane, D. Prabhu, R. Gopalan and N.H. Kumar, J. Magn. Magn. Mater., 489(2019), 165298.
- (20) R. Y. Umetsu, A. Okubo, M. Nagasako, M. Otsuka, R. Kainuma and K. Ishida: SPIN, Special issue on Heusler-Alloy Films and Devices, ed. by C. Felser and A. Hirohata, 4(2014), 1440018.
- (21) H. Ishikawa, R. Y. Umetsu, K. Kobayashi, A. Fujita, R. Kainuma and K. Ishida: Acta Mater., 56(2008), 4789-4797
- (22) R. Y. Umetsu, H. Ishikawa, K. Kobayashi, A. Fujita, K. Ishida and R. Kainuma: Scr. Mater., 65(2011), 41-44.
- (23) Y. Hamaguchi and N. Kunitomi: J. Phys. Soc. Jpn., 19(1964), 1849-1856.
- (24) T. Tsuchiya, R. Kobayashi, T. Kubota, K. Saito, K. Ono, T. Ohhara, A. Nakao and K. Takanashi: J. Phys. D: Appl. Phys., **51**(2018), 065001.
- (25) 土屋朋生:博士学位論文(2018),東北大学.
- (26) R. Y. Umetsu, K. Saito, K. Ono, T. Fukushima, F. Kuroda, T. Oguchi and T. Ishigaki, J. Alloys Compd., 855(2021), 157389.
- (27) R. Oishi, M. Yonemura, Y. Nishimaki, S. Torii, A. Hoshikawa, T. Ishigaki, T. Morishima, K. Mori and T. Kamiyama: Nucl. Instrum. Methods A, 600 (2009), 94e96.
- (28) R. O-Tomiyasu, M. Yonemura, T. Morishima, A. Hoshikawa, S. Torii, T. Ishigaki and T. Kamiyama: J. Appl. Crystallogr., 45(2012), 299e308.
- (29) https://www.ncnr.nist.gov/resources/n-lengths/
- (30) L. Basit, G. H. Fecher, S. Chadov, B Balke and C Felser: Eur. J. Inorg. Chem., 2011 (2011), 3950-3954.

- (31) L. Y. Wang, X. F. Dai, X. T. Wang, Y. T. Cui, E. K. Liu, W. H. Wang, G. H. Wu and G. D. Liu: Mater. Res. Express, 2(2015), 106101.
- (32) 松岡由貴:まてりあ, 58(2019), 524.
- (33) 女性科学者に明るい未来をの会編:女性科学者に一条の光を -猿橋賞30年の軌跡,ドメス出版,(2010).
- (34) 女性科学者に明るい未来をの会(古在由秀,川島誠一郎,富永 健, 久留都茂子, 猿橋勝子 編:「My Life」Twenty Japanese Women Scientists, 内田老鶴圃, (2001).
- (35) 湯浅 明, 猿橋勝子 編:女性科学者21世紀へのメッセージ, ドメス出版, (1996).
- (36) 米沢富美子:岩波科学ライブラリー157 猿橋勝子という生き 方,岩波書店,(2009).
- (37) 女性科学者に明るい未来をの会 編:私の科学者ライフー猿橋 賞受賞者からのメッセージー、日本評論社、(2021).
- (38) K. Nagai, H. Fujiwara, H. Aratani, S. Fujioka, H. Yomosa, Y. Nakatani, T. Kiss, A. Sekiyama, F. Kuroda, H. Fujii, T. Oguchi, A. Tanaka, J. Miyawaki, Y. Harada, Y. Takeda, Y. Saitoh, S. Suga and R. Y. Umetsu: Phys. Rev. B, 97(2018), 035143.
- (39) R. Y. Umetsu, H. Fujiwara, K. Nagai, Y. Nakatani, M. Kawada, A. Sekiyama, F. Kuroda, H. Fujii, T. Oguchi, Y. Harada, J. Miyawaki and S. Suga: Phys. Rev. B, 99(2019), 134414.

****** 梅津理恵

- 2000年 東北大学大学院工学研究科材料物性学専攻博士課程後期3年の課程 修了 日本学術振興会特別研究員(PD), CREST 研究員等を経て
- 2007年 東北大学多元物質科学研究所 助教,金属材料研究所 助教
- 2013年 東北大学金属材料研究所 特任准教授,准教授
- 2020年 東北大学金属材料研究所 教授:現職
- 専門分野:磁性材料,金属物性
- ◎ハーフメタル型電子状態を有するホイスラー合金、メタ磁性形状記憶合 金,垂直磁化膜用強磁性材料,およびスピントロニクス向け Mn基反強磁 性材料などの磁気物性に関する研究に従事.



梅津理恵





小口多美夫

黒田文彬

福島鉄也

最近の研究

REBa₂Cu₃O_{7-x}高温超電導接合の微細組織

加 藤 丈 晴カ	吉田竜視2)	横 江 大 作約
大木康太郎11	永石竜起2)**	柳 澤 吉 紀***
平山 司3)	幾原雄一****,4)	前田秀明*****,***

1. はじめに

1986年の高温酸化物超電導体の発見(1)(2)以来,エネルギ ー分野や高磁場マグネット等への応用製品開発に必要な高温 超電導(high temperature superconductor; HTS)線材開発競 争が各国で繰り広げられている⁽³⁾⁻⁽⁹⁾.このような線材に用 いられている高温超電導体材料は、主にビスマス(Bi₂Sr₂) $Ca_2Cu_3O_{10+\delta}$; Bi2223))系材料⁽¹⁰⁾, REBa₂Cu₃O_{7-x}(RE:Y, Gd, Eu等, REBCO と略す) 系材料⁽²⁾ であり, 長尺線材開 発の順序から前者は第一世代線材、後者は第二世代線材と呼 称され、共に長尺化と高臨界電流化が達成されて、市販され ている⁽⁵⁾⁻⁽⁹⁾. 2000年以降に発見された MgB₂⁽¹¹⁾,鉄系超電 導材料⁽¹²⁾等についても線材化のための研究⁽¹³⁾⁻⁽¹⁵⁾がなされ ている.これらの材料系の大気圧,自己磁場中における臨界 温度(T_c)は、それぞれ40 K⁽¹¹⁾、55 K付近⁽¹⁶⁾であるのに対 し, Bi2223 相および REBCO 相は T_cが105 K および92 K 付近であるため,液体窒素温度(77K)で超電導現象が発現 する.既に超電導機器用コイルに採用されている低温超電導 (low temperature superconductor; LTS)である金属超電導線 材では、冷却に液体ヘリウム(4.2K)もしくはヘリウムガス を用いる必要があるが、ビスマス系線材、REBCO 系線材は 液体窒素での冷却が可能であるため、超電導機器をこれらの HTS 線材に置き換えることができれば、機器の運転に関し

て資源面およびコスト面で多くのメリットが出てくる. さら に、液体ヘリウムを用いて運転した場合、LTS 線材よりも HTS線材では臨界電流密度が高く、同じ断面積で大電流化 が見込めるため、超電導機器のコンパクト化も期待できる. しかしながら、超電導ケーブルや高磁場マグネットを製造す る場合は、数kmから数10km長の線材が必要である。超電 導機器に必要な線材長に対し,市販されているビスマス系線 材はキロメートルのオーダーであり,REBCO線材は数100 m長であるため、高温超電導線材の接合技術は機器開発に おいて極めて重要な要素技術である.従来,これらの高温超 電導線材の接合には、はんだ等の低融点金属⁽⁸⁾⁽¹⁷⁾⁻⁽¹⁹⁾や金 属ナノ粒子(20)-(22)等が用いられており、抵抗が低い常電導 接合技術であり、本質的な超電導接合ではない. このような 開発状況の中,2014年に韓国のグループがREBCO線材を 用いて超電導状態の接合に成功した⁽²³⁾.この後,各研究機 関から REBCO 線材の超電導接合技術⁽²⁴⁾⁻⁽²⁹⁾およびビスマ ス系線材の超電導接合技術⁽³⁰⁾⁽³¹⁾が報告されている.その中 の一つの接合技術で,住友電気工業は, intermediate grown superconducting (iGS と略す) 接合技術⁽²⁶⁾⁽²⁸⁾を発表した. さらに、この iGS 接合部2箇所と REBCO 線材を核磁気共 鳴(NMR)装置の超電導コイルに採用し、永久電流モードで 運転可能なNMR 装置開発に成功した⁽²⁸⁾⁽³²⁾⁽³³⁾.永久電流 モードを達成した NMR 用コイルは、外側に LTS 線材、内 側に REBCO 線材を用いた LTS/HTS ハイブリッド型で,

^{*} 一般財団法人ファインセラミックスセンター;1)主任研究員,2)上級技師,3)執行理事,4)主管研究員(〒456-8587 名古屋市熱田 区六野 2-4-1)

^{**} 住友電気工業株式会社;1)主席,2)次世代超電導開発室 室長

^{***} 国立研究開発法人理化学研究所 放射光科学総合研究センター;1)チームリーダー,2)客員主管研究員

^{****} 東京大学大学院工学研究科総合研究機構;教授

^{*****} 国立研究開発法人 科学技術振興機構;未来社会創造事業、大規模プロジェクト型 プログラムマネージャー Nanostructures of REBa₂Cu₃O_{7-x} High Temperature Super Conductor Joint; Takeharu Kato*, Ryuji Yoshida*, Daisaku Yokoe*, Kotaro Ohki**, Tatsuoki Nagaishi**, Yoshinori Yanagisawa***, Tsukasa Hirayama*, Yuichi Ikuhara*****, Hideaki Maeda*****.***(*Nanostructures Research Laboratory, Japan Fine Ceramics Center, Nagoya. **SUMITOMO ELECTRIC INDUS-TRIES, LTD., Osaka. ***RIKEN SPring-8 Center, Yokohama. ****Institute of Engineering Innovation, School of Engineering, The University of Tokyo, Tokyo. *****Japan Science and Technology Agency, Saitama) Keywords: *superconducting joint, high temperature superconductor, nanostructural evolution, REBCO, TEM, STEM, NMR* 2021年2月3日受理[doi:10.2320/materia.60.212]

9.39 T (400 MHz)の磁場を発生させている^{(28) (32) (33)}.永久 電流モードの LTS/HTS ハイブリッドコイルは従来の LTS コイルに比べて発生する磁場が安定していることが判明し た⁽²⁸⁾⁽³²⁾⁽³³⁾.また、コイルに常電導接合部がある場合、 NMR を運転する際,安定した磁場を発生させるためには外 部から常時直流電流を供給する必要がある. そのため, 高い 安定性の電源が必須となるとともに、永久電流モード運転よ りも操作が複雑になる⁽²⁸⁾⁽³²⁾⁽³³⁾. さらに,永久電流モード は、外部から直流電源を供給する運転と比較して、磁場の安 定性が向上し、コイルの熱発生が抑えられるため、液体ヘリ ウムの消費を低減させるメリットもあり、最終的には運転コ ストの低減が可能となる(28)(32)(33).現在,国立研究開発法 人科学技術振興機構(JST)の未来社会創造事業・大規模プロ ジェクト型として採択された「高温超電導線材接合技術の超 高磁場 NMR と鉄道き電線[†]への社会実装」では、HTS 線 材同士の超電導接合や HTS ケーブル同士の極低抵抗接合を 実現する実用的な技術を確立し、これらの接合技術を永久電 流 NMR(世界最高磁場1.3 GHz NMR マグネット)と鉄道用 超電導直流き電ケーブルに実装する取り組みを行ってい る(33).

本稿では, iGS 接合プロセスについて紹介したのち,透過 型電子顕微鏡(transmission electron microscopy; TEM)およ び走査透過型電子顕微鏡(scanning transmission electron microscopy; STEM)観察により iGS 接合プロセスにおける 接合組織の変化を詳細に捉えることを目的とした⁽²⁹⁾.

2. REBCO 線材と iGS 接合

本研究で超電導接合に用いた線材には、Ni/Cu/SUS316L のファインクラッド基板を用いた。その上に CeO₂/イット リア安定化ジルコニア(YSZ)/Y₂O₃中間層を形成し、レーザ ー蒸着 (PLD)法により GdBa₂Cu₃O_{7-x}(GdBCO)層を成膜し た⁽²⁶⁾⁽²⁸⁾.図1に示すように、GdBCO層は基板鉛直方向に c軸が揃っており、基板面内に *ab* 面が揃っている(2 軸配向).

次に、今回微細構造観察を行った iGS 接合層の形成プロ セス⁽²⁶⁾⁽²⁸⁾について紹介する(図2). 図2(a)に示すように、 1 μ m 厚の GdBCO 層を有する線材上に、Y:Ba:Cu の組成比 が1:2:3 組成のフッ素フリー金属有機溶液をコーティングし た. コーティングされた線材は酸素雰囲気下、500°Cで仮焼 した後、800°Cまで昇温し、室温まで降温した. 図3は、以 上のような熱処理を行ったコーティング層(前駆体膜)の微小 角入射 X 線回折結果と YBa₂Cu₃O_{7-x}(YBCO)の参照回折で ある. 得られた X 線回折ピークは YBCO の参照回折ピーク 位置とピーク強度がほぼ一致していることから、前駆体膜は YBCO 多結晶で構成されていることが分かる. 以降、微結 晶が形成された GdBCO 線材を Sample 1 と表記する. 超電 導接合プロセスでは、図2(b)、(c)に示すように、Sample 1 に、もう一つの GdBCO 線材 (GdBCO 層の厚みが4µm)を 貼り合わせ、治具で固定することにより荷重を与えながら、 100 ppm の酸素雰囲気下で800℃の熱処理を20分実施し、そ の後、1 気圧の酸素雰囲気中で、500℃から200℃まで6時間 程度かけて徐冷して、超電導層に酸素を導入する.本実験で は、前駆体膜から超電導接合層に変化する際の微細構造変化 をとらえるため、800℃で1分の熱処理を行ったサンプル



 図1 接合に用いた GdBCO 線材の模式図.線材の積層構造は GdBCO/CeO₂/YSZ/Y₂O₃/Ni/Cu/ステンレステープ(4 mm 幅)である.(オンラインカラー)



図2 Sample 1~3の模式図. (a) 膜厚 1 µm の GdBCO 層上 に形成された前駆体膜(Sample 1). (b) 前駆体膜を形成 した GdBCO 線材ともう1つの GdBCO 線材 (GdBCO の厚さ4µm)を張り合わせ, 圧力をかけながら800℃, 1分の接合熱処理したサンプル(Sample 2). (c) 800℃, 20分の接合熱処理したサンプル(Sample 3). (オンライ ンカラー)



図3 前駆体膜の微小角入射 X 線回折結果と YBCO の参照回 折.(オンラインカラー)

[↑] 電車の架線に電力を供給するために,主に架線と並行して設 けられる電力線で,架線の電力容量確保や電圧降下を軽減す るために用いられている.

(図2(b))と20分のサンプル(図2(c),接合処理完了)を準備 した.この後,それぞれのサンプルをSample 2 および Sample 3 と記述する.なお,この接合プロセスでは, REBCO線材表面に REBCO 微結晶を形成し,中間体を成長 させて接合層を形成することから,"iGS"接合と名付けら れている⁽²⁶⁾⁽²⁸⁾.また,以前に,GdBCO線材とGdBCO前 駆体膜を用いて接合したサンプルを作製してTEM 観察を実 施したが,超電導接合層と線材の超電導層が同相であるた め,その境界が明確ではなかった⁽²⁶⁾.今回,前駆体膜に YBCO 原料を用いた理由は,超電導接合層と線材の境界を 明確にするためである⁽²⁹⁾.

3. 前駆体膜および接合線材の微細構造観察方法

前駆体膜(Sample 1)については、集束イオンビーム (FIB)-マイクロサンプリング法⁽³⁴⁾により TEM 観察試料に 仕上げた. Sample 2 および Sample 3 の接合線材では, 接 合領域を断面観察するためには,何らかの方法で,接合線材 を切断し, 接合面を研磨することが必要である. しかしなが ら、接合層も酸化物層であるため、機械的な切断や研磨を行 うと、接合領域が破壊される.そのため、接合線材の切断お よび断面研磨にアルゴンイオンビームを用いた⁽²²⁾⁽²⁹⁾.接合 線材の切断には加速電圧6kVのアルゴンイオンビームを用 いた.一度にアルゴンイオンビームを照射できる領域は1 mm程度であるため、4mm幅の接合線材の切断には、5~6 回程度少しずつサンプルを移動させて切断作業を行った.切 断に要する作業時間は8~10時間程度であった.その後,ア ルゴンイオンビームの加速電圧を4~2kVに徐々に低下さ せ, 接合領域の断面出しを行った. Sample 2 および Sample 3については、以上のような切断および断面処理を行った後、 FIB-マイクロサンプリング法⁽³³⁾により TEM 観察試料に仕 上げた. FIB 装置として日立 NB5000 を用いた. FIB 装置 で作製した TEM 観察試料については、表面に形成される FIB ダメージ層を除去するため⁽³⁵⁾, Gatan PIPS II を用いて 加速電圧1kVから徐々に低下させ、最終的に加速電圧0.05 kVのアルゴンイオンビームを照射した. TEM 観察および STEM 観察は, それぞれ, 日本電子製の JEM-F200 および 電子プローブ用収差補正器を備えた JEM-2100F(加速電圧 200 kV)を用いた. エネルギー分散 X 線分光(EDS)分析は JEM-F200 に二本付設された EDS 検出器(合計立体角:1.7 sr)を用いた.

4. 結果と考察

図 4(a) に Sample 1 の GdBCO 層上の前駆体膜, (b), (c) に Sample 2, 3の 接合領域の 断面 TEM 像をそれぞれ示 す. さらに, 図5(a)-(c)に, にそれぞれ, Sample 1-3の EDS による Y, Gd, Ba, Cu, O マップとマッピング領域 の低角度環状暗視野(low angle annular dark-field; LAADF) 像(取り込み角:24.4~89.4 mrad)を示す.図4の断面 TEM 像および図5のLAADF 像では,前駆体膜とGdBCO 層もしくは、接合層と GdBCO 層の境界を破線で示す.これ らの境界は、図5で示すような EDS 元素マッピング結果か らYの有無により判断した.図4(a)から,GdBCO層上の 前駆体膜は400 nm 程度の厚みで,20~100 nm サイズの微 結晶から構成され、ポーラスな構造であることが分かる.さ らに800℃の接合処理によって、前駆体膜の厚みが減少し、 微結晶が粒成長することにより接合層を形成する. 接合層の 厚みは200 nm 程度である.図5のEDS マッピング結果か ら,前駆体膜および接合層はGdも含まれていることが判明 した.従って,前駆体膜および接合層を構成する主な結晶は (Y,Gd)Ba₂Cu₃O_{7-x}((Y,Gd)BCO)粒子である. さらに, 前駆 体膜には, Ba-rich 粒子, Cu-rich 粒子も分布していること が分かる.図3で示した薄膜X線回折では、YBCOに関す るピークは確認できたが、その他の粒子については、YBCO 粒子と比較し存在割合が極めて小さいため、検出困難であっ たと考えられる. さらに,図5(b),(c)で示すようにSample 2では, Ba-Cu-O 粒子, Sample 3では, (Y,Gd)₂O₃ 粒子 と, 接合層の一部に第2相が分布していることを確認する ことができた.

図 6(a)-(c)に図 5(a)-(c)の LAADF 像の 5 角形枠に対応 する Y, Gd, Ba, Cu, O 元素の EDS ラインプロファイル



図4 (a)-(c)は, Sample 1-3 の断面 TEM 像. 破線は前駆体膜/GdBCO 層界面もしくは,接合層/GdBCO 層界面を示す.



図5 (a)-(c)は, Sample 1-3のY, Gd, Ba, Cu, Oマップとマッピング領域のLAADF 像. (オンラインカラー)



図 6 (a)-(c)は, 図 5(a)-(c)の LAADF 像の 5 角形枠に対応 する Y, Gd, Ba, Cu, O 元素の EDS ラインプロファ イル. (オンラインカラー)

を示す. 前駆体膜および接合層の Gd:Y 組成比はおよそ 1:1 である. そのため, Sample 1 では, 800℃までの熱処理によ り, GdBCO 層の表層の一部が前駆体膜に融解もしくは拡散 していると考えられる.

次に,前駆体膜/GdBCO層界面,接合層/GdBCO層界面 に注目した.図7は,Sample1の前駆体膜/GdBCO層界面 の高角度環状暗視野(high angle annular dark-field; HAADF)像(取り込み角:73~194 mrad)である.GdBCO 層上にa軸配向およびc軸配向(Y,Gd)BCO粒子の両方が観 察される.a軸配向粒子については,800℃から室温に冷却 される際に形成されたと考えられる.

図8に, Sample 2の接合層の断面 TEM 像と TEM 像の (I)および(II)領域から得らえた電子回折図形を図8(i)およ び(ii)に示す. TEM 像の破線は接合層((Y,Gd)BCO 結晶)と GdBCO 層との境界を示している.上下の GdBCO 超電導層 から c 軸配向(Y,Gd)BCO 粒子が成長していることが分か



図7 Sample 1の前駆体膜/GdBCO層界面のHAADF像. (オンラインカラー)



図8 Sample 2 の接合層の断面 TEM 像と,(i)および(ii)は TEM 像の(I)および(II)領域から得らえた電子回折図 形.(オンラインカラー)

る. また, Sample 2 では, 前駆体を形成させた GdBCO 層 上の c 軸配向 (Y,Gd) BCO 粒子の方がより厚く成長する傾向 があった. 以上の観察結果は, Sample 1 の前駆体膜を構成 する (Y,Gd) BCO 微結晶は, 接合プロセスにおける800°C, 100 ppm の酸素雰囲気下で粒成長するが, GdBCO 層上に c軸配向 (Y,Gd) BCO 粒子が優先的に形成し, エピタキシャル



図 9 (a) Sample 3 の接合領域の HAADF 像, (i)~(v)に(a)の(I)~(V)領域に対応する FFT パターン. (b)および(c)に(a)の 上側および下側の GdBCO 層/超電導接合層界面(矢印)の HAADF 像. (オンラインカラー)

成長していることを示している(Sample 2).

図9(a)にSample 3の接合領域のHAADF 像と(i)~(v) に(a)の HAADF 像の(I)~(V)領域に対応するフーリエ変換 (FFT)パターンをそれぞれ示す. さらに,図9(b),(c)にそ れぞれ、(a)の上側および下側の GdBCO 層/超電導接合層界 面(矢印)の HAADF 像を示す. これらの HAADF 像では, (Y,Gd) BCO 接合層のコントラストは GdBCO 層よりも暗 い. その理由は,図6のEDS ラインプロファイルで示した ように, 接合層である(Y,Gd) BCO 結晶は Y と Gd がおおよ そ1:1の存在割合であり、GdBCO結晶に比べ、RE原子列 の約半分にY元素が占めているためである.また、図9(i) \sim (v)のFFT パターンから GdBCO 層および接合層を形成 する(Y,Gd)BCO結晶のc軸はよく揃っていることが分か る. さらに, 図 9(b), (c)の HAADF 像から, (Y,Gd) BCO 結晶は両方の GdBCO 層からエピタキシャル成長している. 従って、iGS 接合層では、超電導電流は(Y,Gd) BCO 結晶の c軸方向に流れていると結論付けることができる.

以上のような観察結果から, iGS 接合プロセスによる Sample 1 から Sample 3 までの微細組織変化の模式図を図 10に示す. Sample 1 の前駆体膜は主に (Y,Gd) BCO の微結 晶から構成され, ポーラスな構造である. GdBCO 層上には, a 軸および c 軸配向 (Y,Gd) BCO 結晶が形成される. 800°Cの 接合熱処理により GdBCO 層上に c 軸配向 (Y,Gd) BCO 結晶 が優先的に形成し, エピタキシャル成長する (Sample 2). 最終的に両方の GdBCO 層は c 軸配向 (Y,Gd) BCO 結晶によ



図10 Sample 1 から Sample 3 までの微細組織変化の模式図. (オンラインカラー)

り接合される(Sample 3). 以上のように,REBCO 超電導接 合を達成している iGS 接合層の微細組織変化を詳細に捉え ることができた.

5. ま と め

本研究では、フッ素フリー YBCO 溶液原料を用いた iGS 接合プロセスによって GdBCO 接合線材を作製し、前駆体膜 から接合が完了するまでの微細組織変化を TEM および STEM により詳細に解析した.前駆体膜/GdBCO 超電導層 界面および接合結晶/GdBCO 超電導層界面が明確に観察さ れ、iGS 接合組織の微細構造変化を詳細に捉えることができ た.今回の接合線材の作製および微細組織観察結果から, RE 元素が異なる REBCO 線材と iGS 接合結晶の組み合わせ でも,超電導接合を達成することが可能であることを示すこ とができたと考える.既に, iGS 接合は永久電流モード NMR 用コイルに組み込まれていることを紹介したが,他の 超電導機器開発への応用・活用も十分見込める技術である.

本研究は, JST, 未来社会創造事業(JPMJMI17A2)によ る支援を受けたものです.

文 献

- J. G. Bednorz and K. A. Muller: Z. Phys. B, 64(1986), 189– 193.
- (2) M. K. Wu, J. R. Ashburn, C. J. Torng, P. H. Hor, R. L. Meng, L. Gao, C. J. Huang, Y. Q. Wang and C. W. Chu: Phys. Rev. Lett., 58(1987), 908–910.
- (3) D. C. Larbalestier, A. Gurevich, D. M. Feldmann and A. Polyanskii: Nature, **414**(2001), 368–377.
- (4) S. R. Foltyn, L. Civale, J. L. Macmanus-Driscoll, Q. X. Jia, B. Maiorov, H. Wang and M. Maley: Nat. Mater., 6(2007), 631– 642.
- (5) M. P. Paranthaman and T. Izumi: Mater. Res. Bull., **29**(2004), 533–541.
- (6) K. Matsumoto and P. Mele: Supercond. Sci. Technol., 23 (2010), 014001.
- (7) 佐藤謙一:低温工学, 42(2007), 338-345.
- (8) T. Nakashima, S. Kobayashi, T. Kagiyama, K. Yamazaki, M. Kikuchi, S. Yamade, K. Hayashi, G. Osabe and J. Fujikami: Cryogenics, 52(2012), 713–718.
- (9) 塩原 融,中岡晃一,和泉輝郎,加藤丈晴:日本金属学会誌, 80(2016),406-419.
- (10) H. Maeda, Y. Tanaka, M. Fukutomi and T. Asano: Jpn. J. Appl. Phys., 27 (1988), L209.
- (11) J. Nagamatsu, N. Nakagawa, T. Muranaka, Y. Zenitani and J. Akimitsu: Nature, 410(2001), 63–64.
- (12) Y. Kamihara, T. Watanabe, M. Hirano and H. Hosono: J. Am. Chem. Soc., **130**(2008), 3296–3297.
- (13) H. Fujii, K. Togano and H. Kumakura: IEEE Trans. Appl. Supercond., 13(2003), 3217–3220.
- (14) H. Kumakura, A. Matsumoto, H. Fujii, H. Kitacguchi and K. Togano: Appl. Phys. Lett., **79** (2001), 2435.
- (15) Y. Mizuguchi, K. Deguchi, S. Tsuda, T. Yamaguchi, H. Takeya, H. Kumakura and Y. Takano: Appl. Phys. Express, 2 (2009), 083004.
- (16) Z. A. Ren, W. Lu, J. Yang, W. Yi, X. L. Shen, Z. C. Li, G. C. Che, X. L. Dong, L. L. Sun, F. Zhou and Z. X. Zhao: Chin. Phys. Lett., **25**(2008), 2215–2216.
- (17) K. Onabe, S. Nagaya, Y. Iijima, N. Sadakata, T. Saitoh and O. Kohno: Adv. Supercond., **10** (1998), 603–606.
- (18) M. Sugano, T. Nakamura, K. Shikimachi, N. Hirano and S. Nagaya: IEEE Trans. Appl. Supercond., 17 (2007), 3067–3070.

- (19) S. Ito and H. Hashizume: IEEE Trans. Appl. Supercond., 22 (2012), 6400104.
- (20) J. Y. Kato, N. Sakai, S. Tajima, S. Miyata, M. Konishi, Y. Yamada, N. Chikumoto, K. Nakao, T. Izumi and Y. Shiohara: Physica C, 445–448 (2006), 686–688.
- (21) T. Nakanishi, T. Machi, T. Izumi, R. Teranishi, T. Kato, T. Kato and T. Hirayama: Physics Procedia, 81 (2016), 105–108.
- (22) T. Kato, T. Machi, D. Yokoe, R. Yoshida, T. Kato, T. Izumi, T. Hirayama and Y. Shiohara: J. Phys.: Conf. Ser., 871(2017), 012044.
- (23) Y. Park, M. Lee, H. Ann, Y. H. Choi and H. Lee: NPG Asia Mater., 6(2014), e98.
- (24) X. Jin, Y. Yanagisawa, H. Maeda and Y. Takano: Supercond. Sci. Technol., 28 (2015), 75010.
- (25) M. Oomen, T. Arndt, P. Hasselt, M. Frank, S. Denneler, P. Glosse, T. Stöcker, S. K. Weiss and W. Hässler: Applied Superconductivity Conf. 2016 (Denver, USA, September 4–9) (2016).
- (26) K. Ohki, T. Nagaishi, T. Kato, D. Yokoe, T. Hirayama, Y. Ikuhara, T. Ueno, K. Yamagishi, T. Takao, R. Piao, H. Maeda and Y. Yanagisawa: Supercond. Sci. Technol., **30**(2017), 115017.
- (27) S. Mukoyama, A. Nakai, H. Sakamoto, S. Matsumoto, G. Nishijima, M. Hamada, K. Saito and Y. Miyoshi: J. Phys.: Conf. Ser., 1054 (2018), 012038.
- (28) 大木康太郎,永石竜起,加藤丈晴,柳澤吉紀,濱田 衞:低 温工学,55(2020),262-264.
- (29) T. Kato, R. Yoshida, D. Yokoe, K. Ohki, T. Nagaishi, Y. Yanagisawa, T. Hirayama, Y. Ikuhara and H. Maeda: Supercond. Sci. Technol., 33 (2020), 105008.
- (30) Y. Takeda, T. Motoki, H. Kitaguchi, T. Nakashima, S. Kobayashi, T. Kato and J. Shimoyama: Appl. Phys. Express, 12(2019), 023003.
- (31) X, Jin, Y. Suetomi, R. Piao, Y. Matsutake, T. Yagai, H. Mochida, Y. Yanagisawa and H. Maeda: Supercond. Sci. Technol., **32**(2019), 035011.
- (32) H. Maeda, J. Shimoyama, Y. Yanagisawa, Y. Ishii and M. Tomita: IEEE Trans. Appl. Supercond., 29(2019), 4602409.
- (33) https://www.jst-mirai-sc.riken.jp/ja/
- (34) T. Ohnishi, H. Koike, T. Ishitani, S. Tomimatsu, K. Umemura and T. Kamino: The Proc. of the 25th Int. Symp. for Testing and Failure Analysis, Nov. 1999, Santa Clara, California (1999), 449–453.
- (35) H. Sasaki, T. Matsuda, T. Kato, T. Muroga, Y. Iijima, T. Saitoh, F. Iwase, Y. Yamada, T. Izumi, Y. Shiohara and T. Hirayama: J. Electron Microsc., 53 (2004), 497–500.



加藤丈晴

- 1999年4月 財団法人ファインセラミックセンター 材料技術研究所入所
- 2007年4月- 一般財団法人ファインセラミックスセ ンター ナノ構造研究所(現職)

専門分野:材料組織学,結晶欠陥

◎集束イオンビーム,電子顕微鏡を用いた材料の微細 構造解析や組成分析に従事し,組織学の観点から材 料開発・材料設計を支援.

講義ノート

金属製錬反応の速度論Ⅲ ─無次元数とプロセス解析例─

北村信也*

5. 次元解析と無次元数⁽¹⁾⁽²⁾

平衡定数や活量係数等の熱力学的数値は,実験装置の規模 や方法に依らず得られる値であるため,実操業の解析にもそ のまま用いる事ができる.しかし,物質移動係数のような速 度論的な数値は,攪拌条件だけでなく実験装置のサイズにも 影響を受けるため,実験室で得た値で実操業の解析をする事 はできない.速度論的な数値を他の条件へ適用するには,無 次元化という方法を用いて無次元式にする必要がある.

5·1 次元解析

量の次元とは、ある量体系に含まれる量とその量体系の基本量との関係を、基本量と対応する因数の冪乗の積として示す表現である。例えば平面図形の面積は、係数を無視すれば「辺の長さ」や「円周の長さ」などの違いはあるが、全て[長さ]×[長さ]として表される。また、仕事は[長さ]×[力], 圧力は[力]/[面積]=[長さ]⁻²×[力]で表され、さらに力は [長さ]×[質量]×[時間]⁻²になる。国際量体系(ISQ)においては、7つの物理量が基本量として規定されており、それぞれの基本量に独立の次元が与えられ、さらに次元の記号も規定されている(**表5.1**).

言い換えれば,次元解析とは,物理量の間に成り立つ関係 を次元の観点から整理するもので,最も端的に言えば,実験 式を導いたときに左辺と右辺の次元が一致しているのを確認 する事である.また,無次元数とは次元を持たないパラメー タである.

5・2 Пの定理

実験結果を解析する場合、何個の無次元数を使うべきかを

表 5.1 7 つの基本次元.

	長さ	質量	時間	電流	温度	物質量	光度
次元の 記号	L	М	Т	Ι	Θ	Ν	J
SI 基本単位	メートル	キロ グラム	秒	アンペア	ケルビン	モル	カンデラ
記号	m	kg	s	А	Κ	mol	cd

判断するには Π の定理を用いる.物理現象に関与する物理 量を x_1, x_2, \dots, x_m として,それらの間に式(5.1)が成り立 つものとする.

$$f_m(x_1, x_2, \dots, x_m) = 0$$
 (5.1)

物理量に含まれる基本次元の数をn 個とし, $x_1^{r_1}, x_2^{r_2}, \dots, x_m^{r_m}$ の積によって無次元数 Π を作ると,その数は(m-n)個であり,式(5.1)は式(5.2)で置き換えられる.

$$f_m(\Pi_1, \Pi_2, \cdots, \Pi_m) = 0 \tag{5.2}$$

このようにして必要な無次元数の数は分かったが,無次元 数の形は実験で決定しなければならない.

例えば、水中を浮上する球形気泡の液側物質移動について 次元解析をしてみる.気泡とともに移動する座標からみる と、液が気泡の表面を下降する流れと見なすことができる. ガス側の物質移動を無視して、この現象に関与する物理量を 挙げると、液相側物質移動係数; k_L [m·s⁻¹],気泡の直径; d_B [m],気泡の浮上速度; u_B [m·s⁻¹],液中の拡散係数; D_{AB} [m² s⁻¹],液の粘性係数; μ [kg·m⁻¹·s⁻¹],液の密度; ρ [kg·m⁻³]の6個となる.

 $f(k_L, d_B, u_B, D_{AB}, \mu, \rho) = 0$ (5.3) ここに含まれる基本単位は、L,M,Tの3個であるため、 必要な無次元数の数は(6-3)=3個になる.気泡周囲の流れ

* 東北大学名誉教授

Kinetics of Metal Smelting Reaction III —Dimensionless Number and Examples of Process Analysis—; Shin-ya Kitamura(Emeritus Professor, Tohoku University, Sendai)

Keywords: dimensional analysis, dimensionless number, emulsion, cavity depth, unreacted core model, melting rate, two vessel model 2020年 6 月24日受理[doi:10.2320/materia.60.218]

の状態が物質移動に影響すると考えられるため、無次元数の 1 つは後記するレイノルズ数 ($Re = d_B \cdot u_B \cdot \rho / \mu$)とすると、 k_L , d_B , D_{AB} , μ , ρ の 5 つの物理量で2 個の無次元数を作ればよい. k_L と他の物理量との関係は式(5.4)になり、次元式は式(5.5) になる.ここで*c* は比例定数である.

$$k_L = c \, d_B^{r_1} D_{AB}^{r_2} \mu^{r_3} \rho^{r_4} \tag{5.4}$$

 $[LT^{-1}] = [L]^{n} [L^{2}T^{-1}]^{n} [ML^{-1}T^{-1}]^{r_{3}} [ML^{-3}]^{r_{4}}$ (5.5) 左辺と右辺の次元を比べると、L については $1 = r_{1} + 2r_{2} - r_{3} - 3r_{4}$, T については $-1 = -r_{2} - r_{3}$, M については $0 = r_{3} + r_{4}$ が成り立つ. これより、 $r_{1} = -1$, $r_{2} = r_{4} + 1$, $r_{3} = -r_{4}$ と なるので、式(5.4)は式(5.6)になり、左辺を無次元になるよ うに整理すると式(5.7)になる.

$$k_L = c \, d_B^{-1} D_{AB}^{1+r_4} \mu^{-r_4} \rho^{r_4} \tag{5.6}$$

$$\frac{k_L d_B}{D_{AB}} = c \left(\frac{\mu}{D_{AB}\rho}\right)^{r_4} \tag{5.7}$$

左辺は後記するシャーウッド数(Sh)右辺はシュミット数 (Sc)であるため、レイノルズ数も含めて書き直すと式(5.8) となる.

$$Sh = c \, Re^a Sc^b \tag{5.8}$$

この式は物質移動係数を無次元化して表す場合に良く用い られる.平行平板からの物質移動を境界層理論に基づき解く と式(5.9)が,気泡/液体間の物質移動を浸透説で解くと式 (5.10)が得られる.

$$Sh = 0.664 Re^{1/2} Sc^{1/3}$$
 (5.9)

$$Sh = 1.13Re^{1/2}Sc^{1/2} \tag{5.10}$$

5.3 金属製錬で用いられる代表的な無次元数

物質現象に関係する重要な無次元数を一括して表5.2に示

名称	無次元数	物理的意味
プラントル数	$Pr = \frac{v}{\alpha}$	動粘性係数/熱拡散率
シュミット数	$Sc = \frac{v}{D_{AB}}$	動粘性係数/拡散係数
ヌッセルト数	$Nu = \frac{hL}{\lambda} = \frac{h\Delta T}{\lambda (\Delta T/L)}$	全熱流束/伝導による熱 流束
シャーウッド数	$Sh = \frac{kL}{D_{AB}} = \frac{k\Delta C_A}{D_{AB}(\Delta C_A/L)}$	全物質流束/拡散による 物質流束
レイノルズ数	$Re = \frac{Lu}{v} = \frac{\rho u^2}{\mu(u/L)}$	慣性力/粘性力
ペクレ数	$Pe = \frac{Lu}{D_{AB}} = \frac{uC_A}{D_{AB}(C_A/L)}$	対流による物質流束/ 拡散による物質流束
フルード数	$Fr = \frac{u^2}{gL} = \frac{L^2 \rho u^2}{L^3 \rho g}$	慣性力/重力
ウェーバー数	$We = \frac{\rho u^2 L}{\sigma} = \frac{L^2 \rho u^2}{L \sigma}$	慣性力/表面張力
スタントン数	St = k/u	物質移動係数/代表流速

表 5.2 金属製錬反応に関係する代表的無次元数.

す.これ以外にも多くの無次元数があるが,どんな無次元数 もただ形式的に無次元にしたのではなく,明確な物理的意味 を持っている.

ここで, L:代表長さ[m], u:代表速度[m·s⁻¹], ρ :密 度[kg·m⁻³], λ :熱伝導率[J·m⁻¹·s⁻¹·K⁻¹], v:動粘性係 数[m²·s⁻¹], α :熱拡散率[m²·s⁻¹], D_{AB} :拡散係数[m²· s⁻¹], h:伝熱係数[J·m⁻²·s⁻¹·K⁻¹], k:物質移動係数[m· s⁻¹], β :体膨張係数[K⁻¹], g:重力加速度[m·s⁻²], σ : 表面張力[N·m⁻¹]である.

5·4 解析例

5・4・1 底吹きガスによるエマルジョンの生成⁽³⁾⁽⁴⁾

スラグ/メタル界面を気泡が通過する時,気泡周囲に生成 したメタル液膜の破裂や,気泡の下部に生成したメタル柱の 破壊によってエマルジョンが生成すると考えられている (図5.1⁽⁵⁾).これをメタルエマルジョンと呼ぶが,この挙動 を,水、シリコンオイル,水銀等を組み合わせ,気泡1個 により上層内の生成されるエマルジョン粒子の平均直径を高 速度ビデオで測定した.結果の例を図5.2⁽³⁾に示すが,気泡 径との関係はあるものの,測定系によって大きな差が見られ る.これから無次元相関式を求める.まず,平均粒子径; \bar{r}_d に影響を与える物理量を挙げると,気泡径; r_b [m],スラ グ/メタル間とメタル(粒子)/気体間の界面エネルギー; σ_{sd} , σ_{gd} [N/m=J/m²=kg/s²],メタルとスラグの粘度; η_d , η_s



図5.1 気泡が界面を通過する時の諸現象(5).



図5.2 気泡体積とエマルジョン粒子径との関係(3).

[Pa·s=N·s/m²=kg/(m·s)],密度; ρ_d , ρ_s [kg/m³],及 び,重力加速度;g[m/s²]である(式(5.11)). ここに含まれ る基本単位は,L,M,Tの3個であるため,必要な無次元 数の数は(8-3)=5個になる.

 $\bar{r}_d = f(r_b, \sigma_{sd}, \sigma_{gd}, \eta_d, \eta_s, \rho_d, \rho_s, g)$ (5.11) そこで、平均粒子径と気泡径の比($r_d^* = \bar{r}_d/r_b$)、スラグ/メ タル間とメタル(粒子)/気体間の界面エネルギーの比(σ_{sd}/σ_{gd})、メタルとスラグの粘度比(η_d/η_s)、メタルとスラグの 密度比(ρ_d/ρ_s)を考える。そして、浮力と表面張力の関係を 示す無次元数であるエトベス数(E_0 ;式(5.12))を考慮する 事で、5個の無次元数が得られ、式(5.13)が得られた.

$$E_0 = \frac{g\rho_s r_b^2}{\sigma_{gd}} \tag{5.12}$$

$$r_d^* = c \left(\frac{\sigma_{sd}}{\sigma_{gd}}\right)^m \left(\frac{\eta_d}{\eta_s}\right)^n \left(\frac{\rho_d}{\rho_s}\right)^p E_0^q \tag{5.13}$$

各定数は実験結果を回帰して求めた結果,図5.3のように, c=1.4, m=1.6, n=0, p=1.2, q=-0.15となった. 5・4・2 上吹きガスによる鋼浴の凹み深さ⁽¹⁾

鉄鋼製錬では上吹き転炉による脱炭精錬が広く用いられて いる.この時,上吹き噴流の強さは脱炭反応の効率やスラグ の FeO 濃度等に大きな影響を与える.この上吹き噴流の強 さを表す指標として,噴流により鋼浴表面に生成する凹み (キャビティー)の深さが用いられている(図5.4).この現象 に関係する物理量を挙げると,凹み深さ;L[m],浴面から 噴流出口までの距離;h[m],噴流出口の直径;d[m],溶鋼 とガスの密度; ρ_1 , $\rho_g[kg/m^3]$,ガスの噴出速度;v[m/s], 重力加速度; $g[m/s^2]$ の7個になる.ここに含まれる基本単 位は,L,M,Tの3個であるため,必要な無次元数の数は (7-3)=4 個になる.



図5.4 上吹きガスによるキャビティーの生成.

そこで,幾何学的条件から凹み深さと噴流出口の直径の比 ($\pi 1 = L/d$),浴面から噴流出口までの距離と凹み深さの比 ($\pi 2 = h/L$)をとり,流体の条件からフルード数($\pi 3 = v/(dg)^{1/2}$)を,そして溶鋼とガスの密度比($\pi 4 = \rho_1/\rho_g$)を考え た.また、 $\pi 2$ では目的であるLが陰関数として含まれる不 便であるため、h=0でのLの値(L_h)で置き換えた($\pi 2' = h/L_h$).水/空気系での実験で $\pi 1$, $\pi 2'$, $\pi 3$ の関係を求め、実 用的に使いやすいよう、vを酸素供給速度; F_{O_2} [Nm³/s]で 書き換えた結果,式(5.14)を得た.

 $L = L_h \exp(-\beta h/L_h), L_h = \alpha (F_{O_2}/d\sqrt{g})^{2/3}$ (5.14) 尚, α , β は試験転炉を用いた実験から決定し,それぞれ, 0.78, 63.0である.

6. 金属製錬プロセスに関する解析方法

ここでは,前節までで示した以外の基本的な解析方法を紹介する.

6・1 未反応核モデル⁽⁶⁾

未反応核モデルは,鉄鉱石の還元のような気固反応で,反応によって生成する相が多孔質で,気体中の反応成分は生成物相内を拡散して未反応物の表面まで到達する事で反応が持続し,反応は未反応物表面でのみ進行する場合に適用される(図6.1).

この反応の素過程として以下を考える.

- (1) 反応ガスの気相側境膜層内拡散
- (2) 反応ガスの多孔質反応生成物層内の気孔内拡散
- (3) 反応核表面での化学反応

気相側境膜層内の拡散流束は式(6.1)で表せる.ここで, k_g は気相側境膜層内の物質移動係数で,境膜説では $k_g = D/\delta_0$ になる.ここで, δ_0 は境膜厚である.

$$N_{\sigma} = 4\pi r_0^2 k_{\sigma} (C - C_0) \tag{6.1}$$

気孔内拡散については C を反応生成物層内の任意の面rにおける反応ガスの濃度とすると式(6.2)で表され,これを r_0 から r_i まで積分すると式(6.3)が得られる.

$$N_p = 4\pi r^2 D_{\rm eff} \frac{dC}{dr} \tag{6.2}$$

$$N_{p} = 4\pi D_{\text{eff}} \frac{r_{i} r_{0}}{r_{0} - r_{i}} \left(C_{0} - C_{i} \right)$$
(6.3)

ここで、 D_{eff} は気孔内気体拡散係数であって、自由空間に おける拡散係数 D_0 と気孔率 ε ,迷宮度係数 ξ を用いて、 D_{eff} = $D_0 \varepsilon \zeta$ で表される、迷宮度係数とは複雑な経路を持つ気孔 による拡散の妨害効果を示すもので1より小さな値である。

界面化学反応は式(6.4)で表される. ここで C' は反応によって生成する気体の濃度であるが、反応によって消費される 気体のモル数と、生成ガスのモル数が等しいとし、反応ガス の平衡濃度を C*とすると式(6.5)になる.

$$r_R = 4\pi r_i^2 k_r \left(C_i - \frac{C_i'}{K} \right) \tag{6.4}$$

$$r_R = 4\pi r_i^2 k_r \frac{1+K}{K} \left(C_i - C^* \right)$$
(6.5)

反応が定常状態であれば $N_g = N_p = r_R = r_{ov}$ になるので、 C_0 、 C_i が消去でき式(6.6)が得られる.

$$r_{\rm ov} = \frac{4\pi r_0^2}{\frac{1}{k_{\rho}} + \frac{r_0}{D_{\rm eff}} \frac{r_0 - r_i}{r_i} + \frac{K}{k_r (1+K)} \frac{r_0^2}{r_i^2}} (C - C^*)$$
(6.6)

総括物質移動係数 k_iを考えると式(6.7)のように表され, 右辺分母の第一項は気相側境膜拡散に対する抵抗,第二項は 気孔内拡散に関する抵抗で,第三項は化学反応に対する抵抗 である.

$$\frac{1}{k_t} = \frac{1}{k_g} + \frac{r_0}{D_{\text{eff}}} \frac{r_0 - r_i}{r_i} + \frac{K}{k_r (1 + K)} \frac{r_0^2}{r_i^2}$$
(6.7)

還元率 $R \ge 1 - (r/r_0)^3$ で定義すると式(6.8)が得られ、これを積分すると式(6.9)となり、還元率と時間の関係が導出 される.ここで、 d_0 は反応に供される元素の初期濃度であ り、鉄鉱石のCOによる還元であれば、鉱石中の酸素濃度で ある.





$$\frac{dR}{dt} = \frac{3}{\frac{1}{k_g} + \frac{r_0}{D_{\text{eff}}} \left\{ (1-R)^{-1/3} - 1 \right\} + \frac{K}{k_r (1+K)} \frac{1}{(1-R)^{2/3}}} \times \frac{1}{r_0 d_0} \left(C - C^* \right)$$
(6.8)

$$\begin{aligned} \frac{R}{3k_g} + \frac{r_0}{6D_{\text{eff}}} \left\{ 1 - 3\left(1 - R\right)^{2/3} + 2\left(1 - R\right) \right\} \\ + \frac{K}{k_r(1 + K)} \left\{ 1 - (1 - R)^{1/3} \right\} = \frac{C - C^*}{r_0 d_0} \times t \end{aligned} \tag{6.9}$$

この式に従い、時間とR、 $\{1-3(1-R)^{2/3}+2(1-R)\}$, 又は、 $\{1-(1-R)^{1/3}\}$ の関係をプロットすれば律速過程が明らかになる.

応用例として,酸化鉄ペレットの単一粒子を水素ガスで還元する場合を示す⁽⁷⁾.式(6.10)に示す反応の反応速度を,式(6.11)のように固体粒子層体積 V_B ,反応に消費された水素のモル数nを用いて表す.

$$\frac{1}{3} \operatorname{Fe}_2 O_3 + H_2 \to \frac{2}{3} \operatorname{Fe} + H_2 O \tag{6.10}$$

$$R^* = -\frac{1}{V_B} \frac{dn}{dt} \tag{6.11}$$

総括反応速度は式(6.6)と同じであるが,反応界面積を形 状係数(φ=粒子と同体積の球の表面積/粒子の表面積)と空 間率 ε を考慮すると式(6.12)になる.

$$R^{*} = \frac{3(1-\varepsilon)/\phi r_{0}}{\frac{1}{k_{g}} + \frac{r_{0}}{D_{\text{eff}}} \frac{r_{0} - r_{i}}{r_{i}} + \frac{K}{k_{r}(1+K)} \frac{r_{0}^{2}}{r_{i}^{2}} (C - C^{*})$$
(6.12)

ここで、気相側境膜層内の物質移動係数 k_g 、気孔内気体 拡散係数 D_{eff} を計算するための迷宮度係数 ξ ,化学反応速度 定数 k_r ,平衡定数Kは、それぞれ文献値から推定し、境膜 内拡散抵抗、気孔内拡散抵抗、化学反応抵抗を評価した・粒 子径 0.2 cm、未還元ペレットの気孔率0.5、気体流速 4 cm/s の場合に、還元率(f)毎に、各抵抗の比率と温度の関係を示 したものが図6.2である。これより、還元反応の初期には、 高温では境膜内拡散抵抗が支配的であるが低温では化学反応 抵抗が支配的であるのに対して、還元反応が進むとともに、 低温でも気孔内拡散抵抗が増加する事がわかる。尚、575℃



図6.2 酸化鉄ペレットの還元に対する各抵抗の寄与率(7).

を境に不連続になっているのは,575℃より低温側と高温側 で化学反応速度定数と平衡定数に対して別々の式を用いてい るためである.

6·2 固体の溶解モデル⁽⁶⁾⁽⁸⁾

金属製錬プロセスでは、スクラップのようなリサイクルさ れる金属や合金元素として添加される金属がメタル浴で溶解 したり、精錬剤として添加された固体酸化物がスラグ浴で溶 解したりする.全くの同一組成の添加物であれば、単に伝熱 で溶解が進むが、多くの場合は、固/液反応により界面での 組成変化を伴って溶解が進む.例えば、鉄鋼製錬でのスクラ ップの溶鉄への溶解速度は、伝熱速度と溶鉄からスクラップ への浸炭速度のバランスで決まり、同じく鉄鋼製錬での生石 灰のスラグへの溶解は界面での低融点相の生成に依るため、 伝熱ではなく界面での物質移動速度が律速する.

ここでは固体酸化物の溶解速度を考える.最も単純に、固体酸化物は純粋で、その酸化物を濃度 C_0 で含む液体スラグに溶ける場合に、液相中の濃度境界層における拡散が律速すると仮定する.この場合は、溶解速度 v(界面の移動速度; $m \cdot s^{-1}$)は、液体スラグ中の飽和溶解度を C_{sat} ,物質移動係数を k_L ($m \cdot s^{-1}$)とすると式(6.13)で表される.

$$v = k_L (C_{\text{sat}} - C_0) \tag{6.13}$$

一方,ある酸化物を濃度 C_1 で含む固体酸化物が,その酸 化物を濃度 C_0 で含む液体スラグに溶ける場合を考える.液 体中の濃度境界層における,その酸化物の拡散が律速すると 仮定すると,液体中の拡散は式(6.14)で表す事ができる.

$$D_L \frac{\partial^2 C}{\partial x^2} + v \frac{\partial C}{\partial x} = \frac{\partial C}{\partial t}$$
(6.14)

ここで, C, D_L は液体スラグ中の当該酸化物の濃度と拡散 係数 $(m^2 \cdot s^{-1})$ であり,tは時間(s)である.

定常状態(∂C/∂t=0)の場合の解は式(6.15)になる.

$$C = C_L + (C_0 - C_L) \frac{1 - \exp\left(-v \frac{x}{D_L}\right)}{1 - \exp\left(v \frac{\delta}{D_L}\right)}$$
(6.15)

ここで、 δ は境界層の厚さ(m)、 C_0 、 C_L はバルク、界面の濃度である.これより、固体の溶解速度vは式(6.16)で表される.

$$v = \frac{D_L}{\delta} \ln \left(1 + \frac{C_L - C_0}{C_1 - C_L} \right) = k_L \ln \left(1 + \frac{C_L - C_0}{C_1 - C_L} \right)$$
(6.16)

式(6.13)や式(6.16)における物質移動係数 k_L に関して は、固体平板や固体円柱からの強制対流下の液体への物質移 動(溶解)に対するJ因子を用いた式(6.17)の関係が得られて いる.

$$J = St \times Sc^a = \text{const} \times Re^b \tag{6.17}$$

ここで, *St*, *Sc*, *Re* は 5 · 3 節で示した無次元数の, スタ ントン数, シュミット数, レイノルズ数である.

液体に浸漬させた円柱を回転させて物質移動速度を測定す る実験を,Steel/Al, Cu/Pb, Sn/Hg 等の様々な組み合わせ で行った結果を解析した例を図6.3⁽⁹⁾に示す.これで得られ た実験式を式(6.18)に示すが,異なる系に対しても良く対応 している.これは,いずれの場合も溶融金属中の物質移動が 律速しいるためである.

$$J = St \times Sc^{2/3} = 0.0065 \times Re^{-0.25}$$
(6.18)

同様な手法で、石灰焼結体の溶融スラグへの溶解速度を測定した例を示す⁽¹⁰⁾.実験は試薬の CaO を焼結して作成した 円柱を溶融スラグ中で回転させ、直径減少量から溶解速度を 測定している.代表的な結果を図6.4に示すが、回転数の増 加に伴い溶解速度も大きくなっている.このような結果か ら、スラグ内物質移動律速を仮定し式(6.19)に従い物質移動 係数(*k*_s)を算出した.

$$-\frac{dr_{\rm rod}}{dt} = \frac{k_s \rho_s}{100 \rho_{\rm rod}} \Delta \left(\% \text{CaO}\right)$$
(6.19)



図6.3 種々の系での円柱回転試験結果の J 因子での整理⁽⁹⁾.



図6.4 生石灰焼結体のスラグへの溶解速度(10).



図6.5 生石灰の溶解速度の式(6.17)での整理(10).

ここで、 r_{rod} は石灰焼結体円柱の半径、 ρ_s 、 ρ_{rod} はスラグ、 焼結体の密度、 Δ (%CaO)はスラグ中のCaO濃度と飽和 CaO濃度との差である。得られた物質移動係数を式(6.17) (a=2/3とした)で整理したところ図6.5のように良い対応が 見られ式(6.20)が得られている。

J=St×Sc^{2/3}=0.384×Re^{-0.31} (6.20) ところで,式(6.17)を回転速度が一定として粘度(η)と拡 散係数(D)を用いて書き直すと,式(6.21)になる.ここでA は定数である.

$$k = A \times \left(\frac{\eta}{\rho}\right)^{-(a+B)} \times D^a \tag{6.21}$$

溶融スラグ密度の温度依存性は小さいので無視し,両辺の 対数をとり,上記の実験で得られたa=2/3,b=-0.31とす ると式(6.22)になる.

$$\log k = \log A - \left(\frac{2}{3} - 0.31\right) \log \eta + \frac{2}{3} \log D \tag{6.22}$$

この関係からわかるように物質移動係数の活性化エネルギーは粘度と拡散係数の活性化エネルギーから求められる.粘



図6.6 生石灰の溶解速度の温度依存性(10).

度と拡散係数の活性化エネルギーを,それぞれ約210 kJ/ mol,約290 kJ/mol すると計算値は約225 kJ/mol となる. 測定された物質移動係数の温度依存性を図6.6に示すが,こ れから計算された活性化エネルギーは265 kJ/mol であり, 上記の理論値と良く一致し,この実験で得られた現象が物質 移動律速であることを示している.

6.3 攪拌混合と2槽モデル

金属製錬プロセスにおいて攪拌混合は重要である. 攪拌混 合が不十分の場合には,上記の界面での物質移動速度や化学 応速度ではなく,マクロ的な混合がプロセスの反応速度を律 速する場合もある.ここでは,製鋼プロセスで用いられてい る代表的な装置である RH(Ruhrstahl-Hausen)真空脱ガス 法を例にして説明する.

RHでは、図6.7に模式的に示すように、取鍋内溶鋼中に 浸漬した2本の管のうちの1本(上昇管)にArガスを吹き込 み、見かけの密度を小さくする事で溶鋼を真空槽内に上昇さ せる.溶鋼は槽内で真空に曝されて脱ガス反応(脱炭や脱水 素)を起こしたのち、他の1本(下降管)を通って取鍋中に戻 ることで循環する.RHでは、このエアリフトポンプによる 環流速度(Ω:kg/s)、が非常に重要であり、式(6.23)⁽¹¹⁾のよ うな経験式が数多く提案されている.

$$\Omega = 11.4 \times (10^3/60) \times (q_{\rm up} \times 60 \times 10^3)^{1/3} \times D_{\rm RH}^{4/3} \times \left(\ln \frac{P_N}{P_V} \right)^{1/3}$$
(6.23)

ここで、 D_{RH} は下降管内直径(m)、 q_{up} は上昇管へのガス 吹き込み速度(Nm^3/s)、 P_N はガス吹き込み位置の静圧(Pa)、 P_V は真空度(Pa)である.

RH は物理的にも真空槽と取鍋の2槽から成り立つため, 真空槽内でのみ溶鋼化学反応が起こり,真空槽内溶鋼と取鍋 内溶鋼が循環するという2槽モデルが考えやすい⁽¹³⁾. 今, 図6.7のように, W_{Ladle} , W_{VAC} を取鍋内と真空槽内の溶鋼質 量(kg),[%C]_{Ladle},[%C]_{VAC}を取鍋内と真空槽内の溶鋼中 炭素濃度(mass%)とし,真空槽での脱炭反応([C]+[O]= CO(g))の速度を液相側物質移動律速と仮定し,その容量係



図6.7 RH 真空処理プロセス.

数を*AK*vac(kg/s)とする. 取鍋内の炭素のマスバランスは 上昇管から真空槽に入る溶鋼中の炭素と,下降管から出てく る真空槽で反応が起こった後の溶鋼中の炭素の差であり式 (6.24)となる.一方,真空槽は,その逆になるが,加えて真 空槽内での化学反応により炭素が気相へ除去されるため,そ の反応速度を考慮して式(6.25)となる.

$$W_{\text{Ladle}} \frac{d[\%C]_{\text{Ladle}}}{dt} = \Omega([C]_{\text{Vac}} - [\%C]_{\text{Ladle}})$$
(6.24)
$$U_{\text{Ladle}} d[\%C]_{\text{Vac}}$$

$$W_{\text{Vac}} = \Omega([C]_{\text{Ladle}} - [\%C]_{\text{Vac}}) - AK_{\text{Vac}}([\%C]_{\text{Vac}} - [\%C]_{\text{eq}})$$

(6.25)

ここで、[%C]_{eq} は平衡炭素濃度(mass%)であるが、これ をゼロとおき、t=0では[%C]_{Ladle}=[%C]_{VAC}=[%C]_{Ladle} とすると近似解として式(6.26)、式(6.27)が得られる.

$$[\%C]_{\text{Ladle}} = [\%C]_{\text{Ladle}}^{0} \exp(-K_{C}t)$$
(6.26)

$$K_{\rm C} = \frac{d \ln[\%{\rm C}]_{\rm Ladle}}{dt} = \frac{\Omega}{V_{\rm Ladle}} \times \frac{AK_{\rm Vac}}{\Omega + AK_{\rm Vac}}$$
(6.27)

K_cは脱炭反応を一次式で表した場合の脱炭速度定数であ り,式(6.27)は、これが環流速度と容量係数との関係で整理 できる事を示している.脱炭速度定数に及ぼす環流速度と容 量係数の関係を模式的に図6.8に示すが、右下の領域は充分 に環流速度が大きく真空槽内での脱炭反応速度が律速してい る条件(反応律速)で、左上の領域は充分に脱炭反応の速度が 大きく環流速度が律速している条件(環流律速)となる.

(次号へつづく)



環流速度(m³/s)

図6.8 RH で同一の脱炭速度を得るための条件.

文 献

- (1) 瀬川 清:鉄冶金反応工学 改訂新版,日刊工業新聞社, (1978).
- (2)谷口尚司,八木順一郎:材料工学のための移動現象論,東北 大学出版会,(2001).
- (3) G. Reiter and K. Schwertfeger: ISIJ Int., 32(1992), 57-65.
- (4)北村信也,瀬々昌文,中島潤二:混相流,30(2016),266-273.
- (5) N. Kochi, Y. Ueda, T. Uemura, T. Ishii and M. Iguchi: ISIJ Int., 51(2011), 1011–1013.
- (6) 川合保治:鉄冶金反応速度論,日刊工業新聞社,(1973).
- (7) 森山 昭, 八木順一郎, 鞭巌:日本金属学会誌, **29**(1965), 528-534.
- (8) 北村信也:耐火物, 69(2017), 426-431.
- (9) 小坂峯雄, 蓑輪 晋:鉄と鋼, 52(1966), 1748-1762.
- (10)松島雅章,矢動丸成行,森 克巳,川合保治:鉄と鋼,62
 (1976),182-190.
- (11) 北村信也:鉄鋼精錬プロセス工学概論5, ふぇらむ, 15 (2010), 554-561.
- (12) 桑原達郎,三村満俊,森 幸治,梅沢一誠,田中武司:鉄と 鋼,73(1987), s176.
- (13) 住田則夫,藤井徹也,小口征男,森下 仁,吉村啓助,数土 文夫:川崎製鉄技報,15(1983),152-157.

★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★
 1980年 東北大学大学院工学研究科修士課程修了
 1980年 4 月-2003年 9 月 新日本製鉄
 1991年 1 月 九州大学より学位授与(工学博士)
 2003年10月-2005年 3 月 新日鉄住金ステンレス
 2005年 4 月-2020年 3 月 東北大学多元物質科学研究所
 2020年 4 月- 東北大学名誉教授
 専門分野:鉄鋼製錬

北村信也

◎製鋼プロセスの開発とそれに関する基礎研究に従 事.熱力学や反応速度論を使ったプロセス解析や スラグの利用技術の開発等を行った.



1-2-1 はじめに

前回は光学顕微鏡を用いた組織観察でした.光学顕微鏡は 0.2 µm 程度の分解能です. さらに細かい組織を見るために は,波長がより短い電子線を利用する顕微鏡が有効です.今 回は電子顕微鏡の一つである走査型電子顕微鏡 (Scanning Electron Microscope, SEM[†])について初学者を対象とした解 説をしていきます.同じように電子線を用いる透過型電子顕 微鏡(Transmission Electron Microscope, TEM)とは異なり, SEM は光学顕微鏡のように取り扱いやすい顕微鏡です.た だし、電子線を用いるために試料室は真空環境となります. SEM は収束させた電子線(細く絞った状態)を, 試料表面を なぞるように走査しながら照射し、照射領域から発生する二 次電子や反射電子の強度を主に検出することで、試料表面の 形状を描き出し,像をモニター上に形成します.組織の拡大 像を得る方法が、光学顕微鏡や TEM とは大きく異なるので 注意が必要です.SEM の原理や構造,操作方法だけではな く、観察時のコツやしばしば観察の障害となる帯電や試料汚 染に対する対応策に至るまで要点を抑えながら概説します.

1-2-2 SEM で像が形成される仕組み

光学顕微鏡は可視光(波長 400 nm~700 nm 程度の範囲) を光学レンズで屈折させて拡大像を形成していました. 虫眼 鏡と同様です. SEM の場合には拡大像を得る方法が全く異 なります. この項では, SEM で拡大像が得られる仕組みに ついてまず概説します.

• SEM 像のコントラスト 電子線が試料に照射される と、図1に示すように、試料を構成する原子と様々な相互作 用が生じます. SEM は、このような相互作用で生じる信号 を検出して像を構成します. 組織観察のために一般に用いら



図1 試料から発生する信号.

電子線を試料に照射した際,二次電子(SE),反射電子 (BSE),特性X線,オージェ電子やカソードルミネッセンス といった信号が発生します.SEMでは発生量の多さと試料表 面近傍から発生するという理由から,SEを検出することで表 面観察を行っています.SEは試料最表面から数ナノメートル の深さ領域から発生するため,SEM像は試料最表面の形状を 厳密には反映していないことに注意してください.また,照射 された多くの電子線は試料に吸収され熱になります.

れる信号は、二次電子と反射電子です(1-2-4の二次電子と 反射電子の項を参照).図1に示した特性X線は組成分析に 用いられ、反射電子は後述する結晶方位の計測にも用いられ ます.組織観察には二次電子、反射電子が用いられると述べ ましたが、用いる信号を変えれば、その信号特有の情報を含 んだ像を形成することも可能です.特性X線を用いれば、 組成の違いを反映した像となりますし、カソードルミネッセ ンス(CL)の信号を用いれば、CL像を得ることができます. また、オージェ電子を用いることで試料表面近傍の元素分析 が可能です.このように多彩な信号を利用できるので、二次 電子を検出して像を形成したときには、二次電子像、反射電 子であれば反射電子像のように呼称します.二次電子像、反 射電子像については 1-2-4-2 の二次電子像と反射電子像の 項で詳しく説明します.組織を観察するときに重要なこと

* 名古屋大学大学院工学研究科:助教(〒464-8603 名古屋市千種区不老町) Keywords: scanning electron microscope, magnetic lens, electron beam, second electron, reflected electron (走査型電子顕微鏡,磁場レンズ,電子ビーム,二次電子,反射電子)

^{*} 装置として示すときには、Scanning Electron Microscope、観察方法を示すときには、Scanning Electron Microscopy です. 2021年1月13日受理[doi:10.2320/materia.60.225]

電子線を試料上で走査する



図2 SEM 像が得られる流れ.

電子線が試料上を走査照射される時,照射された位置から様々 な信号が発生します.電子線が照射されている位置と発生した 信号の強さが,モニター上に走査領域と相似形で拡大表示され ることで,SEM像は形成されます.また操作ソフトウェア上 には,電子線の加速電圧,作動距離(WD)プローブ電流量など 様々な情報が表示されます.この情報をSEM像と共に記録し ておくと,関連する試料の観察時に同様の観察条件を用いるこ とができますので便利です.

は、そのコントラスト生成の要因を理解することでしたね. 光学顕微鏡像のコントラストは、主に試料表面からの光の反 射強度に依存していました.SEMでは、用いる信号の強度 に依存します.二次電子や反射電子を用いた時には、その強 度で像のコントラストが変化します.二次電子や反射電子が 発生しやすい箇所は、明るくなります.二次電子や反射電子 の強度は、試料表面の形状にも依存しますが、それ以外に も、組成の違い、結晶構造の違い、検出器への取り込み確率 の違いなどにも影響されます.光学顕微鏡と比較すると、単 に分解能が高いだけではなく、より多くの情報を得ることが できる利点を SEM は有しています.

 拡大の仕組み:図2は,SEM 像が形成される仕組みに ついて示しています.各種電磁レンズ群で試料上に収束され た電子線を、走査コイルを用いて試料表面上を走査させま す. 照射された各点から発生する信号の強度を検出して、そ の信号に対応した強度で、図2に示すように、モニター上 に走査した形状と相似形で像を描き出します. 試料とモニタ ーとの間には光学レンズに対応するようなレンズは設置され ていません.組み込まれている各種電磁レンズ群は,電子銃 から発せられた電子線を試料上へ収束させる役割を主に担っ ています. 観察時の倍率は, 試料上での走査幅とモニター上 での走査幅の比で決定されます. 電気的な信号処理によって 拡大している点が,光学顕微鏡と大きく異なります. 例えば, 10000倍の像を得るときには、試料上での電子線の走査幅は 数 µm 程度の大きさです. 何気なく使用しているかと思いま すが、実は結構精密な制御のもとに像が形成されているので す.

• 観察時の分解能: SEM の分解能は,様々な要因で左右 されます.最も知っておくべきことは試料上を走査するとき に用いる収束させた電子線の径(プローブ径と言います)の大 きさです.電子線の照射領域からから発せられた信号(厳密 にはその近傍部も含めて)の強度が,モニター上に点状に順 次投影されていくと考えてください. こう考えると, 100 nm 程度の分解能を得たい時に, 1 μ m 径のプローブを用いると, 100 nm の径は完全に埋もれてしまいますね. この場合には, 少なくとも 100 nm 以下のプローブ径にしなければ意味がありません. 電子線を細く絞り込むという点において, 電子線は波長が短いということが有効に作用します. 加速電圧が V(V)の時の電子線の波長 λ は, 式(1)に示すように加速電圧に依存します.

$$\lambda = \frac{1.2264}{\sqrt{V(1+9.7846 \ V \times 10^{-7})}} \quad (nm) \tag{1}$$

荒っぽく近似すると、 $\lambda = 1.23/V^{1/2}(nm)$ となります.

例えば、20 kV の加速電圧では、0.00859 nm (8.59 pm)程 度になります.この値は、光学顕微鏡の可視光線と比べると 5桁程度も短い波長です.この短い波長のおかげで、回折収 差(光学顕微鏡の1-1-5対物レンズを参照)が小さくなり、 後述する対物電磁レンズでの収束が容易となります。式 (1)に示すように、加速電圧が高ければ高いほどその波長 は短くなるので、プローブ径を小さくするという点において は有利となります.ただし、細く絞る径には限界があります (他の収差の影響です). 使用する機種構成,加速電圧や照射 電子線量にもよりますが、収束径は数 nm から数十 nm 程度 の範囲です. ここで, 倍率と分解能とを考えてみましょう. 光学顕微鏡の場合には, 倍率という言葉をよく使用します. ただ,SEM の場合には、電子線を照射する領域を狭くする ことで倍率を際限なく上げることは可能ですが、その倍率で 実際に物体の形状が明瞭に観察できるかは観察してみなくて はわかりません. 分解能は、この観察できる、という倍率を 具体的に示しています.使用している SEM の仕様には,そ の装置の分解能が記載されています.この分解能は、どれだ け小さなものを観察することが可能かを示しているわけでは なく、ある物体を別々の物体として認識することが可能な物 体間の最小距離を意味しています.正確には二点分解能と言 われます、もちろん分解能の値が小さければ小さいほど、よ り微細な組織を観察できる可能性が高くなります. 使用する 装置の分解能を予め知っておくと良いでしょう.実際には, それ以外の様々な要因(振動,ドリフト,試料の状態,設置 環境など)でも制限されますので注意が必要です.ちなみ に、加速電圧が高いほど波長が短くなるため、電子線のプロ ーブ径は加速電圧に反比例しますが、電子線が有するエネル ギー幅に比例してしまうことも知られています. 仕様には, 加速電圧に対応した分解能が表記されている場合もあります.

1-2-3 SEM の構造

一般的な SEM の構造と外観写真を図3(a),(b)に示しま す.SEM の構造を大きく分類すると,①電子線を試料上へ 照射するための機構,②試料からの信号を検出する機構,③ 試料室と真空排気機構,そして,④分析機器などの補器類に 分けられます.①は,電子を発生させて加速する電子銃,電 子線の強度を調整するコンデンサレンズ(集束レンズ),電子



図 3(a)-(b) SEM の構造概要図.

汎用 SEM の構造(a) と実際の SEM の外観(b)を示します. SEM の上部から順に電子銃,コンデンサレンズ,対物可動絞 り,非点収差補正器,走査コイル,対物レンズと試料室が位置 しています.試料室には試料を設置するステージと,試料から 発生する二次電子や反射電子を検出するための検出器が格納さ れています.また試料室を真空に維持するための真空排気装置 が接続されています.ステージには試料室外部からステージの 位置や傾きをコントロールするための操作ダイヤルが接続され ており,真空の試料室内にあるステージを試料室外部からコン トロール可能です.ステージは電子線の照射軸である Z 軸, Z 軸に垂直な XY 軸の水平移動,更には試料傾斜や回転機構が 取り付けられているものも多く存在します.

線の照射径をコントロールする対物可動絞り(様々な呼称が あり、「対物絞り」、「可動絞り」、また単純に「絞り」と呼ば れることがあります),電子線を真円形状に補正する非点収 差補正器,電子線を試料上で走査させるための走査コイル, |試料表面に焦点を合わせる対物レンズから構成されます. ② は、検出する信号に適応した検出器が設置されます.多くの 場合には二次電子検出器と反射電子検出器です. 設置される 場所は機種によって異なります(後述). ③は機種によって様 々です.図3(c)-(e)に示した例では、試料室内に試料を設 置するためのステージがあり、このステージは XY 水平移 動,高さ移動,傾斜,回転などの機構を有しています.後述 しますが、各種移動調整をするときには試料が対物レンズと ぶつからないように十分注意しなければなりません. 試料室 は,真空排気されます.直接試料室を大気にして試料を設置 するタイプや、予備室を通して試料を設置するタイプなども あります. ④については SEM の仕様に依存しますが, 主に は、元素分析を可能とする特性 X 線を検出するエネルギー 分散型X線分光器(Energy Distribution X-ray Spectroscopy: EDS)や特定の電子線照射条件において試料表面 近傍において回折して脱出してきた反射電子線を撮像する電 子線後方散乱回折(Electron Back Scattered Diffraction: EBSD)装置が取り付けられている場合もあります.以下, それぞれについて概説していきます.

1-2-3-1 電子銃

電子線を発生させる電子銃には、熱することで発生する熱 電子を利用する熱電子放出型(Thermal Emission: TE型)と 電界で発生させる電界放出型(Field Emission: FE型)に大



図 3(c)-(e) SEM の構造概要図.

(c)は, 試料室の真空を大気開放して, 内部のステージを引き 出した状態を示しています. 試料ステージの引き出し機構は, 使用している機種に依存します. ステージを引き出すことなく (大気開放することなく),予備排気室を経由して試料を取り出 す機種もあります.写真に示すような機種の場合には、ステー ジを引き出した後に, 試料室内部を確認してみてください. 機 種にもよりますが対物レンズの先端や検出器の位置関係を知る ことができます.検出器と試料の位置関係は、メモを取ってお くと観察時に便利です.また,対物レンズ先端と試料の位置関 係にも注意してください. ステージを引き出すときには, 既定 の試料位置へ戻すことを忘れないようにしてください. 試料が 対物レンズと接触する事故を防げます.(d)と(e)は、試料室 から引き出されたステージを示しています. 写真の例では,ス テージ下部に取り付けられている歯車によってステージ移動は もちろん、高角度の傾斜にも対応していて、試料を様々な方向 から観察することができます. ステージ操作ダイヤルを動かす 際には、試料室内部の各種部品との接触に注意してください。

別され,FE型は,熱と電界放出を併用する熱電界放出型 (Schottky 型),そして電界放出型(Cold FE 型)が存在しま す.いずれにおいても電子線を放出するフィラメントのよう なものをエミッターと呼称します.各電子銃の構造を図4に 示します. TE 型の電子銃は, エミッターに電流を流すこと により加熱し、熱電子を発生させます. その熱電子を, エミ ッター先端近傍に設置されたウェーネルトと呼ばれる単孔が あけられた金属製の陰極によって(図4(d)を参照),ウェー ネルト直下に収束させ、その後、単孔陽極により加速されま す. Schottky 型は、同じくエミッターに電流を流し加熱し ますが、熱電子が発生するほどの加熱は行われません. エミ ッター先端近傍に設置された第一陽極により高い電界を印加 することで電界によって電子を引き出し、引き出された電子 を, 第二陽極を用いて加速する手法です. 加熱により発生す る熱電子が電子線に含まれないように、サプレッサーと呼ば れる陰極を用いてトラップする構造が特徴的です.また, Cold FE 型は、加熱を必要としないためサプレッサーは備え られておらず、先端が鋭く尖ったエミッターに対して第一陽 極により形成される電界を印加することにより電子を引き出 し、第二陽極により電子を加速する構造となっています.

TE 型は取り出せる電子の数は多いのですが、電子が放出 されるエミッター上の領域が広いため、電子線を絞った際の プローブ径が大きくなります(輝度に関係します.TE型は 輝度が低くなります).そのため照射電流密度が低くなり, 他の方式の電子銃と比較すると像の明るさが低くなる傾向に あります.一方、FE型では、電子線発生領域が狭く、発生



図4 電子銃の模式図.

(a) 熱電子放出(TE)型,(b) 熱電界放出(Shottky)型,(c) 電 界放出(Cold FE)型電子銃の構造模式図を示しています.どの 型式の電子銃においても,エミッターからの電子を陽極を用い て引き出しています.熱電子放出型では,エミッターから発生 した熱電子は,負に帯電させたウェーネルト直下に収束したの ちに,陽極により加速されます.熱電界放出型では,加熱され たエミッターから発生する熱電子を,サプレッサーによってト ラップする構造となっているのが特徴的です.(d)は熱電子放 出型電子銃部分を大気開放した状態を示しています.エミッタ ーの交換を使用者自身で容易に行うことが可能です.エミッタ ーが溶断し,交換を行うときには,十分に冷却していること (時間をおいて)を確認してから大気開放すること,大気開放中 に埃などが入らないよう十分配慮した作業が必須です.

する電子の数は少ないものの, プローブサイズを小さくでき ること(分解能に関係します)や明るい像が得られる特徴を有 しています. また電界放出により電子を取り出すため, 放出 される電子のエネルギー分散が小さくなる利点も有していま す(エネルギー分散とは、電子線のエネルギー幅のことで す. 電子線の色という表現が使われることもあります). こ の利点は、より電子線を細く収束できることにもつながりま す. 各電子銃に用いられるエミッターの材質は, TE型で は、タングステンフィラメントや単結晶のLaB₆, CeB₆, Schottky 型では ZrO/W が,そして FE 型では W 単結晶が 一般に用いられています.本稿で取り扱うような汎用 SEM では、TE型が一般的です. TE型の場合には、ウェーネル トとエミッターの距離を短くすることで、エミッターで発生 した電子をより多く電子線として利用することもできます (これをホットと呼称することがあります). より明るく, 高 いコントラストを有する SEM 像を取得するコツの一つです が、プローブ径は大きくなります.ここで、TE型電子銃か ら発せられる電子線の電流量は、ウェーネルトとエミッター 間の距離にのみ依存するので、SEM をコントロールする操 作系ソフトウェアから、電子銃において発生する電流量を意 図的にコントロールすることはできません. この点は FE 型 とは異なります.

1-2-3-2 コンデンサレンズ

電子銃で発生した電子線は、その下方に設置された電磁レ ンズ群に向かいます.コンデンサレンズ(集束レンズ)は、そ の最初の電磁レンズです.電磁レンズは、電子線に対してド



図5 コンデンサレンズによる電流調整.

電子銃で発生した電子線の電流量は、コンデンサレンズの励磁 を変えることで調整できます.多くの場合には、操作パネル上 に電流量を調整するコマンドがあります.コンデンサレンズ は、電子銃で引き出された電子線が最初に収束した時に形成さ れる光源を投影させます.この時に、固定絞りを用いて投影さ れる電子線の経路の一部をカットすることで、それ以降のレン ズへの入射電流量を制限します.(a)と(b)は、コンデンサー レンズの励磁が強い時と弱い時の固定絞りを通過する電子線の 違いを模式的に示しています.(a)では、焦点距離が短くなる ために、赤矢印で示す収束点が上方になります.これにより、 コンデンサレンズ下端に設置された固定絞りを通過する電子線 量が減少することが分かります.

ーナツ状に巻かれたリング状のコイル(電磁石を思い出して ください)を、磁性体で取り囲んだ構造(磁気ヨークと言いま す)をしています. このヨークには切り欠き(ギャップとも呼 称する)が付されています.磁気コイルで発生した磁力(起磁 力と言います)が,ヨークを通ってこの切り欠き部分に集中 して形成される磁場が、電子に対するレンズの役割を果たし ます.電子線をローレンツ力により集束させることが可能と なるのです. 電磁レンズの焦点距離は、レンズに流す電流で 変化します。励磁を変えると表現します。図5に示すよう に、電子銃から発せられた電子線は、コンデンサレンズによ って収束し,その後,広がっていきます.この時に,コンデ ンサレンズ直下の固定絞りによって、その電子線の一部が制 限され、以降の電磁レンズ群へ入射する電子線の電流量が制 限されることとなります. 電子線の電流量を変化させること もコンデンサレンズの役割となっています. コンデンサレン ズの励磁を変えることで, 電子線が集束する位置を電子線照 射方向に上下させることができます(図5矢印の箇所).こ れは、光学レンズのピントの位置を変えていることと同じで すね.図5に示すように、コイルに流す電流が大きい場合 は、コンデンサレンズの励磁が強くなりレンズに近い所で、 また電流が小さい時には励磁が弱くなり、レンズから離れた 位置で焦点が形成されます.図5を見ると理解できるよう に, 励磁を変えることで, 絞りを通過する電子線の量を変え ることができます(電子線の電流量は、後述する対物絞りの 径にも依存します). SEM を使用し始めたばかりの時は気 にする必要はありませんが、帯電しやすい試料や、分解能を 向上させたいときには調整するべきレンズです. この電流量 を調整するコマンドが操作モニター上にあるはずです.

1-2-3-3 対物可動絞り

コンデンサレンズにより電子線の強度が調整された後,対 物レンズに入射する電子線の径を選択する役割を担うのが対 物可動絞りです(図6,鏡筒での位置は図3(a)を参照).小 さい絞りを使用すると電子線の径が小さく制限されるため, 電流量が低くなり像が暗くなります.また大きな絞りを使用 すると多くの電子線が対物レンズに入射するため,明るい像 が得られます.一方,この絞り径は最終的なプローブ径にも 関係します.絞り径が大きいとプローブ径は大きくなり,像 の分解能は低下します.また,被写界深度にも影響します. 絞り径が大きいと,対物レンズに入射する電子線径が大きく なり,試料上で収束させるときの収束角度(開き角)が大きく なるため,被写界深度が小さく(浅く)なります.この効果は ピントが合っている範囲外のピンボケ領域を拡大させるの で,例えば,立体感のある像や,目的とする組織を強調させ たい時などに使えます.

1-2-3-4 非点収差補正器

試料に照射される電子線が真円になっていない場合に生じ るボケのことを非点収差と呼びます.この非点収差がある と,像質が大きく低下します.ピントを変えたときに像が一 定方向に流れるような変化を示します.非点収差補正器は対 向コイルが円形に並んだ構造をしており,各コイルに流す電 流値を変化させることで,プローブの形状を真円に補正する ことができます(図7).後述するように,SEM で組織を観 察するときには,頻繁に調整する必要があります.きれいな 像を得るためのコツとして非常に重要です.

1-2-3-5 対物レンズ

光学顕微鏡の対物レンズと同じで,試料に最も近い位置に 設置された電磁レンズです.試料室を開けて中を覗き込む と,銀色をした先が細くなっている円錐状の部品が見えます (図8,もちろん,機種によりますが).これが,対物レンズ



図 6 (a) 対物可動絞りの全体写真と(b) 絞り板の実体顕微鏡 写真.

SEM に取り付けられている実際の対物可動絞りを示します. 対物可動絞りは,(a)に示すように,大気側から絞りを動かす ゲージと,電子線経路に挿入される絞り板から構成されていま す.ゲージを動かすことで絞り板の位置を変えることができま すが,この移動は,電子線照射方向に対して垂直な平面方向に 限定されています.(b)は絞り板を示しています.矢印で示し た位置には,径の小さい孔が加工されています.大きいものか ら小さいものまで大きさの異なる種類の孔が開けられており, これらの孔を電子線の経路中心に挿入し,電子線の径を変えま す. の先端部分です.後述するように分解能と密接に関係してい るので,絶対に汚したり,試料をぶつけたりしてはいけませ ん.対物レンズは電子線を試料上へ収束させる最終の役割を 担います.ピントを合わせるときには,このレンズの励磁を 変化させています.対物レンズの励磁を強くすると,焦点距 離が短くなるので,対物レンズと試料上面との距離が小さく なります.光学顕微鏡と同様に,この時の対物レンズ下面か ら試料上面までの距離を作動距離(Working Distance:WD) と呼称します.このWDが小さいほどプローブ径は小さく なる(対物レンズでより小さく電子線を収束できる)ので,高 い分解能での試料観察が可能となります.対物レンズの構造 を図9に示します.基本的な構造は,電子線に対してドーナ ツ状に巻かれたコイルが透磁率の高い磁性体で囲まれてお





非点収差補正器は向かい合い直交した二対のコイルが一組とな り、それが45度回転したものと組み合わされた形状にになっ ています.各コイルに流す電流量を調整することで、中心部に 形成される磁場を変化させることができます.この磁場を使っ て、図中央に示した楕円形状の電子線を、真円形状に補正する ことが可能です.



図8 ステージ高さ調整不足による対物レンズへの接触. 試料室内部の様子を示します.中央に見える円錐状の部材が対 物レンズの先端です(機種にも依存します).例として高さのあ る試料を挿入してみましたが,このまま試料を移動させると, 対物レンズの先端と接触してしまいます.大変危険なので,試 料室への出し入れや,試料移動の際には十分に注意を払いまし ょう.

り、その磁性体の一部にギャップという切り欠きが付されて いる構造をしています.コイルで発生した磁力(起磁力)は. このギャップ部分に集中します.この効果で強力な磁場が限 られた箇所に形成されるので、レンズとしての作用が現れま す.上述したコンデンサレンズも同様の構造ですが,分解能 に大きく影響する対物レンズでは、より高精度に作り込まれ ています.対物レンズには,磁場で形成されるレンズと試料 との位置関係により,アウトレンズ方式,インレンズ方式, セミインレンズ方式の3タイプのレンズが存在します.も っとも一般的なアウトレンズ方式では、形成される磁場レン ズから少し離れた下方に焦点位置が来るように設計されてい ます. このレンズは, 焦点距離が長くなるため, 他のタイプ と比較して、電子線を細く絞ることが困難であり、より高い 分解能を実現することができません.しかし、レンズと試料 の距離を長くとることができることから、大きく複雑な形状 の試料を観察することが可能となります。また、レンズで発 生する磁場の影響を受けづらいため,磁性材料の観察にも適 しています.一方,焦点距離を極限まで短くすることができ るレンズがインレンズ方式です. インレンズ方式は形成され る磁場レンズの中央付近に試料を設置するため、極めて短い 焦点距離を実現することができます. その反面, 試料をレン ズ内部に設置する必要があり、大きな試料の観察は困難で す. また磁場中に試料を設置するため,磁性材料の観察には 不向きです. これらアウトレンズ方式とインレンズ方式の利 点を併せ持ったものがセミインレンズ方式です. セミインレ ンズ方式では,レンズを試料側にせり出すように形成させて いるため、焦点距離を短くすることが可能であると共に、イ ンレンズ方式とは異なり試料サイズに制約はありません.こ



図9 レンズの構造と試料位置.

(a) アウトレンズ,(b) インレンズ,(c) セミインレンズ方式 の対物レンズと試料位置の模式図.

対物レンズは、電子線に対してリング状に巻かれた電磁コイル と、それを覆うように配置された磁性体(ヨーク)から構成さ れ、ヨークには極めて狭いギャップ(切り欠き)加工が施されて います.コイルで発生した磁力は、ギャップ間に集中すること で、強い磁場が形成されます.この磁場中を通過する電子線が ローレンツ力を受けることで収束します.磁場が形成されレン ズが構成される位置と試料との位置関係が重要です.(a)のア ウトレンズ方式では、レンズから離れた位置に試料が配置しま す.(b)のインレンズやセミインレンズ方式では、レンズの内 部やレンズに極めて近い位置に試料が配置します.各方式で作 動距離が大きく異なるため、基本的な分解能(プローブの集束 径)が決まります.汎用機種の多くは(a)に示したアウトレンズ 方式となります.この方式は、分解能は劣る傾向にあります が、試料サイズの自由度は非常に優れています. のほかに、アウトレンズ方式のレンズ内部に電極を挿入し て、この電極に電圧を印加することで形成させる静電レンズ を併用したブースティング方式や、セミインレンズ方式にお いて、観察対象である試料に電圧を印加するリターディング 方式など様々な工夫がなされたレンズが存在しています.

1-2-3-6 試料室と排気系

試料を観察するために特別に試料室が用意されている理由 は,観察はおよそ10⁻³ Paの真空環境下で行わなければなら ないからです.電子線は,窒素や酸素などの気体分子により 散乱されてしまうため,照射する電子線のエネルギー幅が広 がり,照射径が大きくなることで,分解能が大きく劣化しま す.試料室の真空度は,得られる像質を左右します.基本的 には真空中において試料を観察する必要がありますが,最近 では試料室を高い真空まで排気することなく観察可能な低真 空 SEM や大気圧 SEM も存在しています.これらの SEM は,真空環境下で試料形態が変化してしまうような,例え ば,食品や生体などの水分を含んだ試料を観察する場合や, 絶縁性試料を観察する場合などに使用されています.この場 合には,プローブ電流を増加させると明瞭な像が得られる傾 向があります.

試料室には試料を設置するステージが取り付けられてお り、試料室外部からマイクロメーターやモーターが取り付け られたステージ操作ダイヤルを駆動させることにより、XY 水平移動や高さ位置を調整することができます(図3参 照).他にも試料の回転や傾斜も可能です.予備室が設置さ れていないタイプの機種では,試料室を開けると,試料ステ ージ関係を直接見ることができます. 横からのぞき込んで, XY 水平移動,高さ移動,回転,傾斜など色々と駆動させ て,対物レンズとの位置関係を確認してみてください.実際 の試料観察時に役立つとともに、試料を対物レンズにぶつけ てしまうなどの事故を防ぐことにもつながります.上述した ように、高さ位置との関係は、WDと関係します. 試料形 状によっては高さ位置が制限されるかと思います. この場合 には,高さ位置が優先で,その位置にピントを合わせること になります. 制限がない場合には, 一般的には高さ位置は WD が短くなる位置に設定して、観察を行うこととなりま す. 使用している機種にも依存しますが, 操作ソフト上に WD の位置が表示されると思います. この値の目安を付け ておくことを勧めます.

1-2-4 二次電子と反射電子

十分な厚さを有する試料に電子線が入射すると, 試料を構成する原子と相互作用を起こし, 図1に示したような様々な信号が現れることについてはすでに述べました. ここでは二次電子(Secondary Electron:SE), 反射電子(Backscattered Electron:BSE)について, それぞれもう少し詳しく説明します.表面形状観察に用いられる主な信号は, SE とBSEです.電子線が物体に照射された際,物体を構成する

原子核や電子との相互作用により,弾性散乱やエネルギー損 失を伴う非弾性散乱を引き起こします.非弾性散乱では,原 子を構成する電子の電離や励起が発生します.この電離によ って発生した電子の中で,物体表面近傍から弾性散乱によっ て放出される電子がSEです.SEのエネルギーはおおよそ 50 eV以下と言われています.発生確率は,表面観察にも用 いられるオージェ電子よりもはるかに高い値をとります.ま た,試料表面から数 nmの領域から発生するため,表面形状 の観察に適しています.BSE は,試料に入射した電子が, 試料中において弾性散乱され,電子線入射方向から反転して 試料表面から脱出した電子です.入射電子が有するエネルギ ーからほとんど変化しないため,SEと比較して高いエネル ギーを有しています.観察時の加速電圧が高い場合には,電 子線が深くまで侵入するため,非常に広い範囲から検出され ます.

SEM 像を形成するときに利用する SE と BSE は図10に示 すように、それらが発生する場所によって呼び名が異なりま す.電子線の照射領域から脱出する SE 及び BSE を SE1 と BSE1,電子線照射外の試料表面から脱出する BSE は BSE2 と呼ばれています.そして BSE2 によって発生した SE を SE2,また発生した BSE が試料以外の、例えばレンズや試 料ステージ等に当たることにより発生する SE は SE3 と呼 ばれています.更に、照射電子線が電子線照射経路のレンズ や後述する絞りに照射されることで発生した SE が試料室に 漏れ出てきたものを SE4 と呼んでいます.汎用 SEM では 主に SE2 を用いた表面形状の情報を有する SE 像と、BSE1 と BSE2 を用いた組成情報や結晶性の情報を有する BSE 像 が得られます.

1-2-4-1 検出器

SE と BSE の検出器は形状と配置方法が異なるため,得 られる像が異なります.発生する SE のエネルギーは低く, 検出器に SE を引き込む必要があるため,検出器先端には正 電圧が印加されています.また試料の凹凸部によって発生す る SE 量が異なりますが(1-2-4-2の二次電子像と反射電子 像の項を参照),検出器側に傾いた領域から発生した SE は,検出器に向けて発生するため検出されやすく,反対側に 傾斜した領域から発生する SE 量は,検出器とは逆の方向に 発生するため検出されづらくなります.そのため,SE を用 いた時の像は,試料表面に対して,検出器方向から照明を当 てた時のような陰影を含む像となります.

BSE 像を取得する検出器は円環状であり,電子線照射軸 に挿入されることが一般的です.BSE のエネルギーは照射 する電子線とほとんど変わらないエネルギーを有することか ら,SE のように正電圧で引き込み検出することができず, 直接検出器に侵入した BSE が検出されます.円管状の照明 から光を照射して観察したような像が得られるため,SE 像 ほど表面形状を反映した情報(陰影)が得られないのです(図 11).表面形状が反映されづらい BSE 像ですが,分割型の 円環状検出器を採用し,演算処理することにより凹凸情報を



図10 二次電子,反射電子の発生箇所と名称. 試料に電子線が照射された時に発生する二次電子(SE)や反射 電子(BSE)の発生箇所とその名称を示します.発生箇所によ ってその名称は異なります.アウトレンズ方式を採用した SEMでは,レンズと試料間の距離が長いため,SE1だけでは なくSE2も検出される確率が増えます.試料表面形状の観察 では,SE2の影響が多く含まれます.加速電圧が高いほど, 試料中の電子線が広範囲に散乱されるため,電子線の収束径よ りも,より広い領域からSEやBSEが発生します.このた め,信号量が増加し観察が容易になることが多いのですが,注 意が必要です.表面観察の場合には,電子線を照射した領域の みから信号が得られる方が高い分解能を実現できる傾向にあり ます.そのため様々な加速電圧を用いて観察を行い,観察者が 意図する結果を最も得ることができる条件を選択しておく必要 があります.



図11 SE 検出器と BSE 検出器において凹凸の見え方が異な る理由.

SE 検出器と BSE 検出器による検出方法の違いと,それによ り得られる像の陰影の違いを示します. SE 検出器はエネルギ ーの低い SE を検出するため,検出器に正電圧が印加されてい て,検出器側に傾いた領域から発生した SE は,検出器に向け て発生するため検出されやすく,反対側に傾斜した領域から発 生する SE 量は,検出器とは逆の方向に発生するため検出され づらいため,傾斜によるコントラストが現れます.

そのため SE 検出器側から光を照射したような陰影になりま す.一方,BSE 検出器は発生した BSE を円環状の検出器で検 出し像を形成します.BSE はそのエネルギーが高く,SE のよ うに電圧を印加することで強制的に検出することは困難です. そのため,試料上方から円環状のライトを照射したような像と なるため,陰影が現れにくいのです. 取り出せる仕様もあります.

1-2-4-2 二次電子像と反射電子像

凹凸のある試料の場合(図12),基本的には凸部からSEが 発生しやすいため、その箇所はSE像中で明るく映し出され ます.反対に凹部ではSEが脱出しづらいため暗く映りま す.これにより形状に依存した陰影のある像が得られます. また、SE検出器の位置関係も重要です.例として、SE検 出器はSEM像下方向に配置された状態で、ボルトを特定の 位置とそこから180°回転させた二つの状態を観察したSE 像を図13に示します.像のコントラストを確認すると、ネジ 山の検出器方向が常に明るく見えていることが分かります.



図12 電子照射位置と二次電子発生量の概念.

電子線照射位置とSEの発生量の関係を示します.図2で示し た通り,SEは試料最表面だけではなく,少し深い領域からも 発生します.そのため平面,凸部と凹部に電子線を照射した場 合に発生するSEの量は異なります.均質な材料で構成されて いる試料の場合,凹部→平面部→凸部の順にSEの発生量が増 え,この発生量の違いによって試料形状が観察できます.傾斜 している領域においてSEが多く出る現象はエッジ効果と呼ば れています.

BSE は試料を構成する原子の原子番号が大きくなるほど 増大することが知られています. そのため,研磨された凹凸 の無い試料を観察し BSE 像を取得した場合,現れる明暗は 原子番号の違いを示している可能性があります.また BSE が発生するメカニズムから、弾性散乱しやすい試料ほど反射 電子が発生しやすいため、結晶方位の違いや結晶性の違いに よっても明暗が変化します.図14に Al-Cu 合金の一つであ る快削アルミニウム合金(A2011)を150℃で時効析出させた 試料のSE及びBSE像を示します.SE像は表面形状に敏感 であるため、表面の残留研磨傷が多数、強調されて観察され ています. 一方, より原子番号に敏感である BSE 像では, 表面研磨傷のコントラストが低下し、結晶粒内および粒界に 偏析した Cu を含む層が明瞭に観察されています. Al と Cu の原子番号がそれぞれ13と29と大きく異なり、この原子番 号の違い、つまり、組成の違いが BSE 像では明瞭に観察さ れています.



図13 ボルトの SEM 像.

ボルト先端部のネジ山を観察した SEM 像と,そのボルトを 180度回転させて観察した SE 像を示します.電子線照射と照 射位置の形状によって発生する SE の量は異なりますが,汎用 SEM に使用されている試料室内 SE 検出器の位置によっても 見え方が変化します.像中には見られませんが,これら SE 像 の下方に SE 検出器が位置しています.そのためネジを180度 回転させた場合でも,検出器側に面するネジ山が明るく観察さ れており,検出器方向から光を照らしたような像が得られるこ とがわかります.



図14 Al-Cu 合金の(a) SE 像と(b) BSE 像.

Al-Cu 合金の同一箇所を SE 及び BSE 検出器で撮影した SEM 像を示します. SE 像(a)は表面の凹凸に敏感なため研磨傷が無数 に観察されますが, BSE 像(b)には SE 像に観察された研磨傷はほとんど見られません. 一方, BSE 像は原子番号に敏感です. そ のため,重い元素が含まれている領域のコントラストが増加します. (b)に示すように,粒界や粒内に析出した Cu を含んだ領域 が明るく映し出されています.

文 献

- ① 走査型電子顕微鏡の歴史を知りたい場合には
- C. W. Oatley: The early history of the scanning electron microscope, J. Appl. Phys, 53(1982), R1-R13.
 二次電子発生原理について
- (2) 越川孝範,志水隆一:表面研究における二次電子放出現象,応用物理,44(1975),215(3)-215(18).
- ③ 電子線源,電磁レンズと収差が電子線に与える影響に関する詳 細について
- (3)佐藤 貢:走査電子顕微鏡(SEM)の電子光学,顕微鏡,51 (2016),37-42.
- ④ 試料室内二次電子検出器や反射電子検出器の原理について知り
 たい場合には
 (4) T. E. Everhart and R. F. M. Thornley: Wide-band detector for
- (4) T. E. Everhart and R. F. M. Thornley: Wide-band detector for micro-microampere low-energy electron currents, J. Scientific Instruments, 37 (1960), 246–248.
- (5)小野昭成,柴田昌輝:各種 SEM における電子の検出法と像の 見え方の違い,顕微鏡,43(2008),162-165.

- ⑤ ブースティング方式やリターディング方式のレンズについて知りたいとき
- (6) 立花繁明:磁界・静電界複合光学系 SEM における信号検出, 顕微鏡, 43(2008), 174-176.
- (7)藤田 真,小瀬洋一:電子レンズの設計技術(前編)(基礎理論 から実装技術,装置応用まで),顕微鏡,51(2016),171-176.
 ⑥ 走査型電子顕微鏡全般について更に理解を深めたいとき
- (8) 日本顕微鏡学会関東支部会:新·走査電子顕微鏡,共立出版, (2011).



2005年 名古屋工業大学大学院工学研究科 都市循環 システム工学専攻 博士前期課程修了 2007年 九州大学大学院工学府 博士後期課程修了 同年から 現職

- 専門分野:カーボン材料,化学気相成長法,電子顕微 鏡,雰囲気制御その場観察法
- ◎ナノ材料創成,電子線を利用した材料構造制御,プ ラズマ環境電子顕微鏡法の開発とその応用に関する 研究に従事.

徳永智春

よくわかる 🏾 ピンポイント講座

フェルミ面とは?

舘林 潤*

1. まえがき

大学の理系の講義を受けた人であれば、例えば固体物性論 や量子力学などの講義で一度は「フェルミ面」という言葉を 耳にしたことがあると思う.フェルミ面とは「波数空間にお いて一定のエネルギーを持つ面」であり、絶対零度では電子 が占める軌道と占めていない軌道を隔てる面であると教科書 では記述されている.ただ、電子や光子などを扱う本理論 は、人間の目に見えない小さな世界で起きる出来事を記述す る学問だけに、苦手意識を持っている方も少なからずいるの ではないかと想像される.しかしながら、フェルミ面は金属 の電気的性質を決める非常に重要な概念である.

本稿では、まず「フェルミ面」を説明するために、電子を 扱う量子力学と古典力学の違いについて簡単に触れ、量子力 学で扱われるシュレーディンガー方程式について簡単に説明 する.次に金属中で振舞う電子が従う自由電子モデルにおい て、自由電子が従うシュレーディンガー方程式を量子化の手 続きに従って説明する.最後に、結晶のような周期的境界条 件をもつポテンシャルの中での電子の振る舞いと自由電子の 違いを示すとともに、状態密度およびフェルミ面の導出を行 う.

2. 古典力学と量子力学の違い

古典力学と量子力学は、今日知られている物理学の2つ の土台である.古典力学は、ニュートン力学などに代表され るように巨視的な物体の振る舞いを記述する学問であり、ニ ュートンの運動方程式に従う.それに対し、量子力学は微視 的な粒子(原子や光子など)の振る舞いを記述する学問であ る.本稿で取り扱う結晶中の電子の振る舞いは量子力学で説 明することが可能である.量子力学的な振る舞いをする粒子 は粒子的性質(粒子性)と波的性質(波動性)の二重性を持って おり、シュレーディンガー方程式により求まる波動関数によ り量子状態として表すことができる.例えば、光は一般的に は波としてイメージされることが多いが、実は1個1個数 えることの出来る「光子」として振る舞い、波束という形で 粒子として確率的に存在している.近年エネルギー問題で注



図1 (a)古典力学および(b)量子力学的な原子の描像.

目を集めている太陽電池の動作原理である光電効果はまさに この光子の二重性を用いて説明することが出来る.一方,電 子は原子の周りを周る電荷をもつ粒子として一般的にイメー ジされがちであるが,α線の散乱実験等によりやはり電子も 二重性を持つことが証明されている(図1).このように,量 子力学的な振る舞いを示す目に見えない程小さい粒子は「粒」 でも「波」でもない両方の性質をもつことをまずは念頭に入 れて頂きたい.

3. 自由電子のシュレーディンガー方程式

では、この「量子力学的な振る舞いを示す粒子」はどのような法則に従っているのかを考える.通常の古典力学的な考え方では運動方程式に従うことは良く知られているが、量子力学で支配する方程式は「シュレーディンガー方程式」であり、位置r、時間tにおける波動関数を $\psi(r, t)$ (時間を含まない波動関数として $\varphi(r)$)とすると一般的に、

$$\hat{H}\psi(r, t) = \left(-\frac{\hbar^2}{2m}\nabla^2 + V\right)\psi(r, t) = i\hbar\frac{\partial\psi}{\partial t}$$
(1)

または,

$$\hat{H}\varphi(r) = \left(-\frac{\hbar^2}{2m}\nabla^2 + V\right)\varphi(r) = E\varphi(r) \qquad (2)$$

と表される.式(1)は「時間を含むシュレーディンガー方 程式」,式(2)は「時間を含まないシュレーディンガー方程 式」と呼ばれる.ここで, \hat{H} はハミルトニアンと呼ばれて おり, $\nabla^2 = \partial^2/\partial x^2 + \partial^2/\partial y^2 + \partial^2/\partial z^2$ であり,Vはポテンシャ ルエネルギーである. \hat{H} が帽子(ハット)を被っているのは

^{*} 大阪大学大学院工学研究科マテリアル生産科学専攻;准教授(〒565-0871 吹田市山田丘 2-1 R2 棟417) 2021年2月4日受理[doi:10.2320/materia.60.234]

「演算子」であることを示している. また, mは電子の質量, $\hbar = h/2\pi$ であり h はプランク定数, E は固有エネルギーである. 今, 少し式を簡単にして,時間を含まない一次元のシュレーディンガー方程式を考えてみる. すると,式(2)は,以下のように書ける.

$$\hat{H}\varphi(x) = \left(-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2}{dx^2} + V\right)\varphi(x) = E\varphi(x) \tag{3}$$

これは, 波動関数 $\varphi(x)$ にハミルトニアン \hat{H} を作用させると 波動関数 $\varphi(x)$ の前に全エネルギー E というスカラー量が出 てくるという意味である.別の言い方をすると,演算子 \hat{H} はエネルギー E に対応しているとも考えられる.ちなみ に,量子力学ではエネルギーだけでなく位置や運動量などの 他の物理量にも対応する演算子が定義され,位置 x は \hat{x} ,運 動量 \hat{p} は $\hbar/i \cdot \partial/\partial x$ に対応する.そのため,どのような系で あってもその系の全エネルギーを古典力学の範囲で求めて, その変数(位置および運動量)を対応する演算子に変換するこ とによりハミルトニアンを導出することが出来る.これを 「量子化の手続き」という.ちなみに,式(3)に量子化の手 続きを行うとハミルトニアンは,

$$\hat{H} = \frac{p^2}{2m} + V \tag{4}$$

となり、古典力学における全エネルギー(運動エネルギーと ポテンシャルエネルギーの和)に相当する.

まずは、簡単のために一辺の長さが L の箱の中での1次 元の自由電子が振舞う波動関数を考えてみる(図2).上で述 べた量子化の手続きに従ってまずはシュレーディンガー方程 式を作ってみる.自由電子なので箱の中ではポテンシャルは ゼロと置くことができて、式(4)より1次元自由電子のシ ュレーディンガー方程式は以下のように書ける.

$$\hat{H}\varphi(x) = -\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2}{dx^2}\varphi(x) = E\varphi(x)$$
(5)

ただし、箱の外はポテンシャルエネルギーが無限大で電子が 存在しないものとする.この式を満たす波動関数 $\varphi(x)$ は、

$$(x) = Ae^{ikx} \tag{6}$$

と書ける.ただし,kは波数である.式(6)を式(5)に代入 することにより,固有エネルギーEはkの関数として,

φ

$$E = \frac{\hbar^2 k^2}{2m} \tag{7}$$

と求まる.これを分散関係という.3次元の場合は,変数分





離が可能であるので1次元を拡張し波数kのx,y,z成分を それぞれ k_x , k_y , k_z とすると,

$$E = \frac{\hbar^2}{2m} (k_x^2 + k_y^2 + k_z^2) \tag{8}$$

となる.

4. 状態密度とフェルミ面

次に,実際の結晶に則し,周期的境界条件を用いて波動関 数を記述すると,規格化条件を考慮して波動関数は式(6) を基に下記のように与えられる.

$$\varphi(x, y, z) = \frac{1}{\sqrt{L^3}} e^{i(k_x x + k_y y + k_z z)}$$
(9)

式(9)を式(5)に代入すれば分散関係は式(8)のように得 られるが,境界条件が異なるため,取り得る波数成分は自由 電子に比べて制限される.

この時,波動関数は一様に広がっているので,波数は全ての実数を取り得る.すると電子の取り得る状態数は波数空間で $(2\pi)^3/L^3 = (2\pi)^3/V$ の体積を占めることになる.従って,波数kの大きさがk以下の状態の数は,スピンの上向きおよび下向きを含めると次式の通りになる.

$$2 \cdot \frac{V}{(2\pi)^3} \int_0^k 4\pi k^2 dk = \frac{V}{3\pi^2} \left(\frac{2mE}{\hbar^2}\right)$$
(10)

ここで,式(7)より $k=2mE/\hbar^2$ を利用した.エネルギーが $E \ge E + dE$ の間にある状態の数,つまり状態数は式(10)を 微分することで得られ,

$$N(E)dE = \frac{V}{2\pi^2} \left(\frac{2m}{\hbar^2}\right)^{3/2} E^{1/2} dE$$
(11)

となる. このN(E)を状態密度という. 今, N 個の電子がエ ネルギーの低い状態から順々に埋まっていくと, パウリの原 理に従って1 状態に1 個ずつ埋まっていき, 波数空間上で ある球を作る. これをフェルミ球という(図**3**).

一般的に、固体は構成する原子、イオン、分子などが規則 正しく配列している単結晶、多くの結晶粒とその境界から構 成される多結晶、ガラスのように不規則な配列をしている非 晶質などに大別される.理想的な完全結晶は1ないし数種 類の原子が周期的に並んでおり、イオン結合(NaClなど)、 共有結合(半導体など)、金属結合などにより結合し結晶を作 る.そのような結晶内では電子の離散的エネルギーはある幅 をもってエネルギーバンドを形成する.原子の1つの電子 状態に対し、エネルギーバンドの状態数は全原子数をNと すると2Nとなる.したがって、上述した通り、パウリの原 理に従ってエネルギーバンドの下から電子が埋まって分布す ることになる.

例えば Na 結晶を考える. Na の最外殻の軌道は(3s)¹であり、自由に結晶内を伝導電子として動き回ることが出来る. 前述した通り原子数 N の状態数は 2N であり、伝導電子はちょうどその半分の状態 N を占有することになる.

今, Na 結晶中の1つの伝導電子に着目し, この電子が Na 結晶中で振舞う状態を前章で述べたシュレーディンガー 方程式を用いて記述することを考える.この電子に働くポテ ンシャルは,他の電子から受けるクーロンポテンシャルと,



図3 フェルミ球.

周期的に並んだ Na イオンによるポテンシャルである.ま ず,一番簡単な金属のモデルとして,結晶の細かい構造を無 視し,この周期ポテンシャルを平均化した媒質として取り扱 う金属の自由電子模型を考える.この場合,金属表面は無限 大のポテンシャルを持つが金属内は一様であるとみなせる. するとこの金属内の自由電子について,分散関係は式(7) のように放物線型の関係が成り立つはずである.

しかしながら,実際の金属は結晶が無限に周期的に並んで いるので,ポテンシャルも周期的であることから周期的境界 条件を用いてシュレーディンガー方程式を解くことになる. 簡単のため一次元方向のみを考えると,波動関数はブロッホ の定理に従い,

$$\varphi(x) = Ae^{ikx} \cdot u(x) \tag{12}$$

と書ける. *u*(*x*)は周期*L*, つまり結晶と同じ周期をもつ関数 である. ここで, こういった周期的ポテンシャルを持つ結晶 格子中の電子状態を表すモデルとして, クローニッヒ・ペニ イ模型を考察する. 詳細は割愛するが, 要点を述べると周期 的なポテンシャルを持つ結晶中のブロッホ波の分散関係は,

第一ブリルアンゾーン(逆格子空間におけるある逆格子点の 最近接の逆格子点との垂直二等分面によって作られるウィグ ナーザイツ胞のうち最小の領域)の端でエネルギー準位が反 発を起こし、エネルギーギャップが開く状態になる(図4 (a)). ところで、図4(a)の分散関係は波数の上限を考えず にバンド構造を記述しており拡張ゾーン形式と呼ばれる. 一 方、波数が第一ブリルアンゾーンよりも外に位置する、つま り格子周期よりも速い振動成分がある場合,すべてu(x)に 取り込むことが可能である. すると, 波数が π/L よりも大 きい場合は折り返して記述することが出来る.折り返したバ ンド構造がマイナス方向に向かい波数0になった場合はま た折り返してプラス方向に記述する,という事を繰り返す. その結果、第一ブリルアンゾーン内で全てを記述することが 出来,これを還元ゾーン形式と呼ぶ.いずれのゾーン形式に おいても、エネルギーギャップ領域では電子が存在しえず禁 制帯と呼ばれ、禁制帯を挟んでいる領域は電子が存在し得る ため許容帯と呼ばれる.

Na 結晶の場合は電子が許容帯の下から埋まり,一部禁止



帯を挟み上の状態を占有するので電子が自由に動くことが出 来る(図5(a)).フェルミ準位が許容帯に存在するのでフェ ルミ面が存在することになる.一方,絶縁体や半導体はフェ ルミ準位が禁制帯に存在することになるためフェルミ面が存 在しない(図5(b)(c)).逆に言うと,フェルミ面の有無によ って金属と絶縁体・半導体が定義される.また,上述した通 り,自由電子ではフェルミ面は球になるが,結晶内では複雑 な形になり,いろいろな現象に影響を与える.

5. おわりに

以上のように、フェルミ面について電子を扱う量子力学の 観点から導出を行った.今回紹介したフェルミ面は理想的な 金属の自由電子模型を用いると球状になるが、実際のフェル ミ面は必ずしも球にはならず、原子の種類によっては極めて 複雑な形状になる.しかしながら、フェルミ面は金属の電気 的性質を決める非常に重要な概念であり、理解の際の一助に なれば幸いである.

文 献

- (1) 御子柴宣夫:半導体の物理,培風館,(1982)第3章.
- (2) C. Kittel:固体物理学入門第8版<上>,丸善,(2005)第6
 音
- (3) 掛下知行他:理工系の量子力学,大阪大学出版会,(2018)第 3章.





文責:九州大学 李 海文

(2020年6月訪問)

福岡市科学館は,九州大学旧六本松キャンパス跡地で建設 された複合商業施設「六本松421」内にある,2017年10月1 日にオープンした新しい科学館である(図1).本科学館は, 「人が育ち,未来をデザインしていく」という理念を立てて, 4 フロアで構成されている.3階には福岡の大学・研究機関 と連携する地元企業の技術を展示する連携スクエアおよび特 別展の開催のための企画展示室,4階にはサイエンスナビ, サイエンス&クリエイティブ工房および実験室,5階には基 本展示室,6階には世界最高水準の最新鋭統合型プラネタリ ウムなどがある.

基本展示室では、市民生活から宇宙の広がりまでの幅広い 内容を「宇宙」、「環境」、「生活」、「生命」と未来について考 える「フューチャー」(図2)に分けて展示している.また、 「サイエンスショーステージ」では、様々な科学テーマがシ ョーを通じて楽しむことができる.科学館と言っても、堅苦



図1 福岡市科学館の外観.



図2 「フューチャー」エリアの様子.

しさは全くなく,最新のデジタルアートや技術を駆使した体 験型コンテンツが様々であり,子供から大人まで誰もがわく わく楽しむことができるのが,本館の最大の特徴ともいえ る.今回は,「環境」エリアを中心的に紹介する.

「環境」エリアでは、環境とエネルギーの二つのキーワー ドを中心とした展示がある. 福岡県内に生息・生育する野生 動植物の模型を展示する「福岡フィールド」をはじめ、テー ブルの地球の上にクチビル型のオブジェを置くと擬人化され た地球がつぶやくことで様々な環境問題をより実感できる 「地球のつぶやき」、自然環境を守る対策をクイズ式で参加で きる「環境はてな」などの様々なコンテンツを通じて、環境 意識を高めることが期待できる.様々なエネルギー(電気エ ネルギー, 光エネルギー, 熱エネルギー, 位置エネルギー, 運動エネルギー,化学エネルギーなど)に関して、身近な事 象でエネルギーがどのように姿を変えているか、体を動かし ながら考えることができる「エナジーシュート」が人気を博 している.また,発明家トーマス・エジソンにより開発され, 1918年に販売された電気自動車(EV)の展示は格別であった (図3). 1900年頃には、電気自動車がガソリンエンジン車よ りも多く売られていたが、コストパフォーマンスの低いこと が主な原因で結果的にガソリンエンジン車に勝てなかっ た⁽¹⁾.地球温暖化問題が顕在化しているなか,京都議定書や パリ協定などの発効に伴い、CO2 排出量削減対策の一つと して EV が今世紀に入ってから、再び脚光を浴びるようにな った.特にテスラモーターズ社の誕生により, EV の開発競 争がより一層激化した. このような EV の開発を陰で支えて いるのは、2019年のノーベル化学賞の受賞者らをはじめと する多数のリチウムイオン電池の開発者の功績であることは 間違いない. 自動車の電動化へのシフトに向けて, EV のみ ならず、水素を燃料とした燃料電池自動車(FCV)などの技 術革新によって、環境にやさしい自動車の普及が楽しみであ ろう.



図3 電気自動車の展示.

□ 科学館で見つけた金属材料! "鋳鉄"

基本展示室では、材料関連の展示を見つけられなかったが、 3階の連携スクエアに日之出水道機器株式会社の「鋳鉄」に 関する技術紹介や「鋳鉄モニタースタンド」の展示(図4*) があったので少し述べる.

鋳鉄は, 鋳物の一種で, 鉄に2.14質量%以上の炭素を含有 すると共晶点付近で融点が低くなるという特徴を利用して鋳 造されるものである. 鋳鉄の歴史は今から2500年前の紀元 前500年頃に中国で始まったとされている⁽²⁾. 通常の鋳鉄 は, 炭素やケイ素の含有量および熔解・凝固の冷却速度によ って, ねずみ鋳鉄・白鋳鉄・まだら鋳鉄に分類される⁽³⁾. 鋳 鉄には黒鉛が晶出することで, 凝固時の収縮が小さい, 振動 吸収能力が高い(特にねずみ鋳鉄), 耐摩耗性や耐食性に優れ るなどの利点がある一方, じん性が弱いなどの欠点もある. これらの特性をよく理解したうえで, 鋳鉄を利用することが 重要である.

(*この展示は、2020年9月までの出展でした.)

福岡市科学館のもう一つの魅力なスポットは、5 階基本展 示室の入り口付近にある「発見の壁」(図5)である・壁には 身の回りにあるモノや科学的事象が描かれており、レリーフ を触ると、モチーフに関するアニメーションが映し出され る、そして、関連モチーフへ繋がり、やがて「なぜ」へ導 く.

福岡市科学館はオープン以来人気を集め続け,想定より 10カ月も早い2018年6月10日に100万人目の来館者を迎え た.ぜひ,足を運んで頂き,福岡市科学館のチャーミングポ イントを「発見」して頂きたい.



図4 鋳鉄の展示.



図5 基本展示室の入口にある「発見の壁」.



- (1) https://natgeo.nikkeibp.co.jp/nng/article/news/14/6108/
- (2) 中江秀雄: 鋳造工学, 85(2013), 238-242.
- (3) 草川隆次:https://www.jstage.jst.go.jp/article/sfj1954/14/8/ 14_8_15/_pdf

(2020年7月1日受理)[doi:10.2320/materia.60.237]

福岡市科学館へのアクセス

*福岡市営地下鉄七隈線「六本松駅(科学館前)」下車,



3番出口からすぐ

 $https://www.fukuokacity-kagakukan.jp/use/traffic_guide.html$

本会記事

会 告	第85回定時社員総会開催案内
	第63回技術賞,第80回功績賞,第61回谷川・ハリス賞,
	第28回增本量賞,受賞候補者推薦依頼
	第53回研究技能功労賞受賞候補者の推薦依頼241
	2021年秋期講演大会の外国人特別講演および招待講演募集
	第16回 JIM/TMS Young Leader International Scholar
	Award 募集案内
揭示板 …	
新入会員	
次号予告	244

事務局 渉外・国際関係:secgnl@jim.or.jp 会員サービス全般:account@jim.or.jp 会費・各種支払:member@jim.or.jp 刊行物申込み:ordering@jim.or.jp セミナーシンポジウム参加申込み:meeting@jim.or.jp 講演大会:annualm@jim.or.jp 総務・各種賞:gaffair@jim.or.jp 学術情報サービス全般:secgnl@jim.or.jp 調査・研究:stevent@jim.or.jp まてりあ・広告:materia@jim.or.jp 会誌・欧文誌:editjt@jim.or.jp

・投稿規程・出版案内・入会申込はホームページをご利用下さい.



第85回定時社員総会開催案内

第85回定時社員総会を下記の通り開催いたします. 社員総会の構成員は定款上の社員である「代議員」となります.

日時 2021年4月23日(金) 13:00~13:45

場所 日本金属学会事務局(仙台市青葉区一番町 1-14-32)および web

報告事項

1. 2020年度事業報告及び事業報告の附属明細書の報告の件

協議事項

- 第1号議案 2020年度決算承認の件
- 第2号議案 2021, 2022年年度代議員及び補欠代議員承認の件
- 第3号議案 2021, 2022年年度理事及び補欠理事一括選任承認の件
- 第4号議案 2021, 2022年年度理事及び補欠理事選任の件
- 第5号議案 2021, 2022年年度監事選任の件

問合先 (公社)日本金属学会 🖀 022-223-3685 E-mail: secgnl@jim.or.jp

第63回技術賞,第80回功績賞,第61回谷川・ハリス賞, 第28回増本量賞,受賞候補者推薦依頼

~Web フォームによる推薦になりました~

技術賞, 功績賞, 谷川・ハリス賞, 増本量賞, の各受賞候補者の推薦をお願いいたします. 本会では多数の優秀な候補者を 表彰し奨学に資したいという考えから, 広く一般会員からの推薦(3名連名の正員)を求めております. 下記要領により積極的 にご推薦下さい.

*候補者本人による推薦書の提出は認めておりません.

推薦を求める賞(2022年3月に受賞予定)

技 術 賞(第63回) 功 績 賞(第80回) 谷川・ハリス賞(第61回) 増 本 量 賞(第28回)

推薦締切 各賞共通 2021年6月30日(水)

- 候補者 各賞共通 個人を対象とします.
- 推薦資格 各賞共通 本会代議員1名または,正員3名による推薦
- 推薦方法 Web フォームより推薦内容を入力下さい.
- 問合先 〒980-8544 仙台市青葉区一番町 1-14-32

(公社)日本金属学会 各種賞係 🖀 022-223-3685 🖾 022-223-6312 E-mail: award@jim.or.jp

■第63回技術賞 推薦要領

- 主旨 金属およびその関連材料に関する工業技術の進歩 発展に貢献した者に授賞するものです.受賞対象 者は所属および年齢に制限が設けられております.
- **候補者の対象** <u>2022年の5月31日時点で46歳以上かつ勤務先</u> が民間企業の研究者・技術者.

推薦資格 本会代議員1名または,正員3名による推薦

- 推薦方法 下記 URL の推薦フォームにより入力して下さい. 1. 推薦フォーム
 - ・推薦者資格を選択する.
 - •入力項目は,全て必須.
 - ・最終学歴:卒業年次および学校名(学部名)を入力,また,大学院修了者は修了年次と大学名も併せて入力する.
 - 本会活動への貢献:本会の委員会、シンポジウム企 画、セミナー企画、論文投稿等の活動実績を300字以 内で入力する。
 - 2. 業績の大要と推薦理由:1,000字以内にまとめ,入力 する.
 - 3. 論文リストおよび特許リスト
 - ①論文リスト:特に主要な論文を「原著論文」「解説論 文」「国際会議論文」に分別し、論文題目,発表誌名, 巻号頁,共著者を入力する.
 - ②特許リスト:特に主要な取得済特許の番号,題目,発 明者,登録日を入力する.
- 審査基準 この賞の審査基準は、下記の通り
 - (1) 工業技術の改良進歩などに大きな業績を残したか
 - (2) 工業技術の改良進歩などに大きく貢献する特許を取得したか
 - (3) 有用な技術を実用化したか
 - (4) その技術の社会への影響度は大きいか
 - (5) その技術は社会に広まっているか
- 登録完了 推薦者のメールアドレス宛に登録完了通知を送信 します.
- 推薦締切 2021年6月30日(水)
- 推薦 URL https://gijutsushou.jim.or.jp/entry

■第80回功績賞 推薦要領

主旨金属およびその関連分野の学術または工業技術の進歩発達に寄与する有益な論文を発表したものまたは有益な特許を取得したもので、しかも将来を約束されるような新進気鋭の研究者・技術者に授賞するものです.「学術」部門の受賞対象者には年齢制限が、「技術」部門の受賞対象者には所属の制限が設けられております.

候補者の対象

- 「学術」部門:受賞年度の2022年5月31日時点で45歳以下 の研究者.
- 「技術」部門:企業の研究者または技術者.
- 対象部門 学術部門,技術部門の2部門
- 推薦資格 本会代議員1名または,正員3名による推薦

推薦方法

- 1. 推薦フォーム
 - 推薦者資格を選択する.
 - •入力項目は,全て必須.
 - •応募部門:2部門から該当する部門を選択する.
 - ・最終学歴:卒業年次および学校名(学部名)を入力,また,大学院修了者は修了年次と大学名も併せて入力する.
 - 本会活動への貢献:本会の委員会、シンポジウム企
 画、セミナー企画、論文投稿等の活動実績を300字以内で入力する。
- 2. 業績の大要と推薦理由:1,000字以内にまとめ,入力 する.
- 3. 論文リストおよび特許リスト:
- ①論文リスト:ページのヘッダに候補者名および勤務先 名を明記し、特に主要な論文を「原著論文」「解説論 文」「国際会議論文」に分別し、計15編以内を選び、 論文題目、発表誌名、巻号頁、共著者を入力する。
- ②特許リスト:ページのヘッダに候補者名および勤務先 名を明記し、特に主要な取得済特許の番号,題目,発 明者,登録日を入力する。
- ※技術部門は,論文リストおよび特許リスト計15編以内を 入力する.
- 審査基準 この賞の審査基準は、下記の通り
 - 学術部門
 - (1) 創造性・独創性に富み、卓越した研究業績を上げて いるか
 - (2) 学術の進歩につながる学術上特に優れた成果(論文 等)を上げたか
 - (3) 工業技術の発展につながる有益な発明をしたか
 - (4) 将来更なる研究の発展が見込まれ,世界をリードす る研究者に成長すると期待されるか
 - (5) 金属学会の活動に貢献しているか.
 - 技術部門
 - (1) 新規性・進歩性の高い卓越した業績を上げているか
 - (2) 工業技術の発展につながる特に優れた製品や製造方 法等を開発したか
 - (3) 工業技術の発展につながる有益な発明をしたか
 - (4) 将来更なる発展が見込まれ,世界をリードする技術 者に成長すると期待されるか
 - (5) 金属学会の活動に貢献しているか.
- 登録完了 推薦者のメールアドレス宛に登録完了通知を送信 します.
- 推薦締切 2021年6月30日(水)
- 推薦 URL https://kouseki.jim.or.jp/entry

■第61回谷川・ハリス賞 推薦要領

主 旨 次の各号に該当する優れた研究業績で構造材料分 野または高温プロセスに関連する金属および関連 材料分野の学術または工業技術の発展に貢献する ことが大であると認められた者に授賞するもので す.受賞対象者には年齢制限が設けられておりま す.

- (1) 鉄鋼,非鉄等金属の製錬・精錬
- (2) 金属材料の熱処理に関連する研究
- (3) 金属および非金属の耐熱材料に関する研究
- (4)構造材料分野またはその他高温プロセスに おける金属学に関する工業的あるいは基礎 的研究

候補者の対象 <u>2022年の5月31日時点で46歳以上</u>の研究者.
 推薦資格 本会代議員1名または,正員3名による推薦
 推薦方法

- 1. 推薦フォーム
 - 推薦者資格を選択する.
 - •入力項目は,全て必須.
 - ・最終学歴:卒業年次および学校名(学部名)を入力,また,大学院修了者は修了年次と大学名も併せて入力する.
 - 本会活動への貢献:本会の委員会、シンポジウム企 画、セミナー企画、論文投稿等の活動実績を300字以 内で入力する。
- 2. 業績の大要と推薦理由:1,000字以内にまとめ,入力 する.
- 論文リスト:ページのヘッダに候補者名および勤務先 名を明記し、特に主要な論文を「原著論文」「解説論 文」「国際会議論文」に分別し、計20編以内を選び、 論文題目、発表誌名、巻号頁共著者を入力する。

審査基準 この賞の審査基準は、下記の通り

- (1) 構造材料分野で金属および関連材料の学術および工業 技術に関して格段の業績をあげたか
- (2) 高温に関連する製錬・精錬,熱処理,耐熱材料,高温 物性,高温における金属学等における金属および関連 材料の学術および工業技術に関して格段の業績をあげ たか
- (3) 当該分野で学術または技術の進歩発展に貢献したか
- (4) 当該分野で学術上の意義が大きい論文を発表したか
- (5) 当該分野で効果が大きい重要な発明をしたか
- (6) 金属学会の活動に貢献しているか
- 登録完了 推薦者のメールアドレス宛に登録完了通知を送信 します.

推薦締切 2021年6月30日(水)

推薦 URL https://tanikawa-harris.jim.or.jp/entry

■第28回増本量賞 推薦要領

主 旨 機能材料分野で卓越した新素材の創出または発見 により貴重な研究業績を挙げて同分野の学理また は技術の進歩進展に貢献することが大であると認 められた者に授賞するものです.受賞対象者には 年齢制限が設けられております.

候補者の対象 <u>2022年の5月31日時点で46歳以上</u>の研究者.
 推薦資格 本会代議員1名または,正員3名による推薦
 推薦方法

- 1. 推薦フォーム
 - 推薦者資格を選択する.
 - •入力項目は,全て必須.

・最終学歴:卒業年次および学校名(学部名)を入力,また,大学院修了者は修了年次と大学名も併せて入力する.

 本会活動への貢献:本会の委員会、シンポジウム企 画、セミナー企画、論文投稿等の活動実績を300字以 内で入力する.

- 2. 業績の大要と推薦理由 1,000字以内にまとめ,入力 する.
- 論文リスト ページのヘッダに候補者名および勤務先 名を明記し、特に主要な論文を「原著論文」「解説論 文」「国際会議論文」に分別し、計20編以内を選び、 論文題目、発表誌名、巻号頁共著者を入力する。
- 審査基準 この賞の審査基準は、下記の通り
 - (1) 機能材料分野で卓越した新素材の発明・発見をしたか
 - (2) 当該分野で学理または技術の進歩発展に貢献したか
 - (3) 当該分野で学術上の意味が大きい論文を発表したか
 - (4) 当該分野で効果が大きい重要な発明をしたか
 - (5) 金属学会の活動に貢献しているか
- 登録完了 推薦者のメールアドレス宛に登録完了通知を送信 します.
- 推薦締切 2021年6月30日(水)
- 推薦 URL https://masumoto.jim.or.jp/entry

第53回研究技能功労賞受賞候補者の推薦依頼

推薦締切日 2021年6月30日(水)

主 旨 多年にわたり卓越した技術により金属の試験および研究上欠くべからざる装置の製作,試料調整, 測定および分析などを通じて他の方々の研究成果に大いに貢献し,しかも研究論文などに協力者として名前も出ないいわゆる「かげの功労者」に対して授賞するものです.受賞対象者には年齢制限が設けられております.

候補者の対象

- •通算30年以上実務に従事した方.
- 2022年の5月31日時点で50歳以上の方.
- •研究遂行上「かげの功労者」として多年にわたり功績著 しい方.

「かげの功労者」とは、金属の試験および研究上欠くべからざる装置の製作、試料の調整、測定および分析などを通じて研究者の研究成果に大いに貢献した方.

- 企業体において経営者およびそれに準じない人.
- 管理職(民間企業および行政職の公務員では「課長」以上)でない人が望ましいが、管理職の場合には事情説明 書を添付する。

推薦資格 本会代議員または支部長

提出書類 (推薦書様式は下記 URL にてダウンロードして下さい)

①推薦書 候補者の要件を確認の上,ご推薦願います.

②推薦理由ならびに実務における功労

A4版1頁(700字~1,000字程度)にまとめ、別紙として下さい.

送付方法

- 「研究技能功労賞候補者推薦」と明記の上,下記宛てに Word 添付書類で送信下さい。
- 登録完了 推薦者のメールアドレス宛に登録完了通知を送信 します.
- 問合先 (公社)日本金属学会 各種賞係 ☎ 022-223-3685 ເ 022-223-6312 E-mail: award@jim.or.jp
- 推薦書 URL: https://data.jim.or.jp/kenkyu_ginou/

2021年秋期講演大会の 外国人特別講演・招待講演募集

特別講演

- 講演者:著名な外国人研究者とする.
- •講演時間:30分(討論10分)
- 採択件数: 3~4件
- •滞在費補助:10,000円×5日(上限日数)
- •その他:大会参加費免除,懇親会招待

招待講演

- •講演者:有益な講演が期待される国内に滞在する外国人 研究者とする.
- •講演時間:15分(討論5分)
- 採択件数:5件程度
- ・滞在費補助:なし
- その他:大会参加費免除

推薦用紙

<u>所定様式</u>(ホームページからダウンロード下さい)により, 下記メールアドレス宛に「外国人特別講演推薦」と明記しお 送り下さい.送信後2~3日過ぎても受理メールの無い場合 はお問合せ下さい.

推薦書提出期日 2021年4月30日(金)

照会·推薦書提出先

〒980-8544 仙台市青葉区一番町 1-14-32
(公社)日本金属学会 国際学術交流委員会宛
☎ 022-223-3685 E-mail: stevent@jim.or.jp

詳細まてりあ60巻3号(194頁) ホームページ:講演大会→2021年秋期講演大会のご案内

第16回 JIM/TMS Young Leader International Scholar Award 募集案内

募集要領

応募資格 ①日本金属学会の正会員で派遣時点に満35歳以下であり、本会活動に熱意のある人.

②日本金属学会の機関誌に論文が掲載されたか、または講演を発表した経験があり、かつ英語で講演発表ができる人.

③日本金属学会の若手世代の代表として,責任ある行動がとれる人.

派遣人数 若干名(1~2名)/1回

応募手続き 所定の様式により必要事項を記入の上,事務局まで E-mail でご送信下さい.

応募書類 推薦書

①推薦理由(400字程度)
②論文および講演発表の業績リスト:5 編程度
国際口頭発表リスト:5 編以内
③TMS 主催の講演大会で発表予定の論文タイトルとアブストラクト(英語で400 word 程度)
④本会における若手研究者活動の活性化に対する抱負(英語で400 word 程度)
⑤TMS 主催の講演大会で参加・発表して得られると期待される成果(英語で300 word 程度)
⑥米国での大学・研究所・企業などの訪問計画予定(先方との事前コンタクトは不要)と目的

本会補助 派遣費用上限30万円.ただし,TMSへの派遣に合わせて北米内の大学・研究機関等を訪問する場合は上限40万円. 推薦書締切:2021年4月15日(木)

提出先 〒980-8544 仙台市青葉区一番町 1-14-32

(公社)日本金属学会「Young Leader」係

☎ 022-223-3685 🕅 022-223-6312 E-mail: stevent@jim.or.jp

詳細 まてりあ60巻3号189頁



<公募類記事>
 無料掲載:募集人員,締切日,問合先のみ掲載.
 有料掲載:1/4頁(700~800文字)程度.
 •「まてりあ」とホームページに掲載;15,000円+税
 •ホームページのみ掲載;10,000円+税
 <その他の記事> 原則として有料掲載.
 ・原稿締切・掲載号:毎月1日締切で翌月号1回掲載
 ・原稿提出方法:電子メール(受け取りメールの確認をして下さい)
 ・原稿送信先:[M] 022-223-6312 E-mail:materia@jim.or.jp

〔公募〕

◇北海道大学大学院工学研究院 材料科学部門 教員公募◇

募集人員 助教1名 (任期付)

- 所 属 材料科学部門 エネルギー材料分野
- 専門分野 高温の材料化学・腐食科学を背景として物理化 学,材料学に基づいた,高温過酷環下で使用さ れる耐高温酸化・腐食材料,コーティングや耐 熱材料に関する研究分野
- 担当講義 大学院における材料科学専攻の演習科目,総合教育部における実験及び演習,学部における応用マテリアル工学コースの専門科目(材料工学実験及び演習科目を含む).
- 応募資格 (1)着任時に博士の学位または PhD を有する方 (2)経験は問わないが,上記専門分野に関する研究 と教育に意欲のある方
 - (3)日本語と英語のいずれによっても教育・指導が できる方
- 採用予定日 令和3年10月1日以降のできるだけ早い時期
- 任 期 5年(ただし,業績審査により,任期の定めの ない教員となることがある)
- **勤務時間等**月~金曜日·裁量労働制(8:30~17:00を基本)・休憩時間45分

公募締切 <u>令和3年5月12日(水)</u>必着

- 提出書類 (1)履歴書,(2)研究業績目録,(3)教育実績((1)—(3) は所定の書式あり),(4)主要論文3編の写し各1 部,(5)採用された場合の研究計画(2,000字程度), (6)採用された場合の教育に対する抱負(1,000字 程度),(7)本人について参考意見を伺える方2名 の氏名・所属・連絡先
- 提出方法 封筒表面に「材料科学部門助教公募2020-36」と 朱記し,書留で郵送して下さい.応募書類は原 則として返却いたしません.なお,応募書類は 教員選考の目的以外には使用いたしません.
- 応募書類送付先:〒060-8628 札幌市北区北13条西8丁目 北海道大学工学系事務部 総務課(人事担当)
 ☎ 011-706-6156, 6117, 6118
- 問合せ先 〒060-8628 札幌市北区北13条西8丁目
 北海道大学大学院工学研究院 材料科学部門
 部門長 大野宗一
 ☎ 011-706-6344
- E-mail: mohno@eng.hokudai.ac.jp 提出書類等の詳細につきましては以下の web サイトを参照 下さい.
- https://www.eng.hokudai.ac.jp/graduate/research/recruit/

お知らせ

◇第62回本多記念賞,第18回本多フロンティア賞 及び第42回本多記念研究奨励賞受賞者◇

公益財団法人 本多記念会

本多記念会は、令和3年2月5日開催の第181回理事会に おいて、令和3年度の第62回本多記念賞、第18回本多フロ ンティア賞、第42回本多記念研究奨励賞の受賞者を決定し ましたので、お知らせいたします.

なお,贈呈式は, <u>令和3年5月28日(金)13時20分より,</u> 東京·神田 学士会館 で行う予定です.

1. 第62回本多記念賞(本賞 金メダル,副賞 200万円)

受賞対象	研究	金属磁性体における量子輸送現象の理論研究
氏	名	理学博士 永長 直人
現	職	(国研)理化学研究所創発物性科学研究センター副センター長

2. 第18回本多フロンティア賞(褒賞金 各50万円)

受賞対象研究	水素化物の新たな機能開拓とエネルギーデバイスへの応用
氏 名	博士(学術) 新茂 慎一
現 職	東北大学材料科学高等研究所所長・教授
受賞対象研究	金属材料学を基軸とした骨基質配向化機構解明と制御法の 確立
氏 名	博士(工学) 中野 貴由
現 職	大阪大学大学院工学研究科教授

3. 第42回本多記念研究奨励賞(褒賞金 各30万円)

受賞対象研究	マグネシウム合金の変形・破壊メカニズムとその高機能化 に関する研究
氏 名	博士(工学) 安藤 大輔
現 職	東北大学大学院工学研究科助教
受賞対象研究	原子分解能電子顕微鏡法によるセラミックスの点欠陥構造 解析
氏 名	博士(工学) 石川 亮
現 職	東京大学大学院工学系研究科特任准教授
受賞対象研究	マルチスケール組織解析を活用した金属材料の高性能化の 指導原理の構築
氏 名	博士(工学) 佐々木泰祐
現 職	(国研)物質·材料研究機構主幹研究員
受賞対象研究	半導体と金属の固相反応と薄膜デバイス応用に関する研究
氏 名	博士(工学) 都甲 薰
現 職	筑波大学数理物質系物理工学域准教授
- -	
受賞対象研究	プリンテッドエレクトロニクス用の伸縮性・光透過性銀電 極に関する研究
氏 名	*< (たけん じろう 博士(工学) 福田憲二郎
現 職	(国研)理化学研究所専任研究員

助成

◇2021年度 技術研究助成 募集要項◇ 公益財団法人 JFE21世紀財団

1. 助成対象となる研究

鉄鋼技術研究:鉄鋼材料,製造プロセス,鉄鋼副産物を対象と する基礎/応用研究

計測・制御・分析・計算科学・数値解析等で鉄鋼を対象と する関連技術や生産技術の研究を含む.

地球環境・地球温暖化防止技術研究:地球環境保全と地球温暖 化防止を目的とした技術開発を対象とするエンジニアリン グ(工学)に関係する基礎,応用技術の研究

*研究分野の範囲は,財団 HP 掲載の募集要項別紙「研 究分野分類表」をご覧下さい.

2. 助成件数と助成金額

ſ	件数 25件(原則)	鉄鋼技術研究	概ね12~13件
	(200万円/件)	地球環境・地球温暖化防止技術研究	概ね12~13件

3. 研究期間

原則1年間(2022年1月研究開始・同年12月終了・2023年 1月報告書提出). 但し,1年間を上限として延期・延長は 可(その場合2024年1月報告書提出)

4. 応募資格者

日本の国公私立大学または公的研究機関に勤務(常勤)する 研究者であって国籍は問わない.なおグループでの研究の場 合,代表研究者以外の共同研究者は3名以内で,大学院生 および外国の大学,日本の他の大学や公的研究機関に所属す る研究者も可とする.2018~2020年度の本研究助成を代表 研究者として受領した者は,代表研究者としての応募はでき ない.

5. 申請の手続き

本財団ホームページ(HP)の申請様式に記入し, HP 内の 申請画面から財団に送信する.

財団 HP:http://www.jfe-21st-cf.or.jp 受付開始:4月19日(月) **締切:6月18日(金)**

6. 審査・選考と助成研究(者)の公表

7月~9月に財団審査委員会で審査・選考を行い,9月末 頃に応募者に結果を通知する.同時に財団 HP 等で,助成研 究者と研究テーマを公表する.

- *詳細は財団 HP:http://www.jfe-21st-cf.or.jp をご覧下さい.
- *お問合せ先(財団事務局)

☎ 03-3597-4652 E-mail : zai21c@jfe-21st-cf.or.jp



日本金属学会誌掲載論文 Vol. 85, No. 4 (2021)

論 文一

AZ31マグネシウム合金高温圧延材に対する曲げ引張 り加工が集合組織形成・室温成形性に及ぼす影響

石黒雄也 黄 新胜 塚田祐貴 小山敏幸 千野靖正

レーザフォーミングにおける変形の相互干渉に及ぼす 曲線状加熱の順序の影響

秋山哲也 北村貴典 井筒亮介 前田雄太

超微細球状黒鉛鋳鉄 糸藤春喜 枝根和也 小谷友勝 板村正行 安斎浩一

DyMnO₃の過冷却融液からの急速凝固における核形 成律速相選択

早坂 燿 栗林一彦 白鳥 英 小澤俊平

Ni 過剰 Ti-Ni 合金に生成する非金属介在物相の安定 性に及ぼす Ni 濃度と C/O 比の影響

山下史祥 副島洋平 赤嶺大志 西田 稔

Materials Transactions 掲載論文

Vol. 62, No. 4 (2021)

—Regular Article—

Materials Physics

Adsorption of Cs+ Ion into Di- and Tri-OctahedralVermiculites as Demonstrated by ClassicalMolecular Dynamics SimulationAkira Takeuchi

Mechanics of Materials

Tensile Deformation Behavior of High-Strength Nanostructured Cu-Si Solid-Solution Alloys Processed by Severe Plastic Deformation

Takahiro Kunimine, Yohei Tomaru, Minami Watanabe and Ryoichi Monzen

Effects of Yttrium Addition on Bending Deformation Behavior of Magnesium Single Crystals

Kenta Oka, Ryota Fukumori, Masayuki Tsushida, Hiromoto Kitahara and Shinji Ando

Materials Chemistry

Effects of Fe³⁺ on the Corrosion Behavior of High-Purity Aluminum in Neutral Solutions Containing Cl⁻ Ippei Shinozaki, Yohei Sakakibara, Gen Nakayama, Eiji Tada, Azusa Ooi and Atsushi Nishikata

Materials Processing

Numerical Analysis of Fillet Shape and Molten Filler Flow during Brazing in the Al–Si Alloy of Automotive Radiator Hirokazu Tanaka Investigation of Ductile Fracture Mechanism in Multipass Drawing of Hollow Specimen

Akira Shiga, Tomohiro Yamashita, Yutaka Neishi and Osamu Umezawa

Formation of NiAl Intermetallic Compound from Powder Mixture of Nickel and Aluminum by Laser Irradiation Ryo Matsumoto, Shota Komaki, Ryohei Homi and Hiroshi Utsunomiya

Mechanical Behavior of Graphite-Reinforced Aluminum Alloy Composite via Friction Stir Processing Tomonobu Owa, Yasuo Shimizu, Shoji Kaiume and Yoshio Hashimoto

Engineering Materials and Their Applications

Tool Wear and Wear Mechanism of Carbide Tool in Cutting Al–Si Alloy Diecastings

Masahiko Shioda, Tatsuhiko Mochizuki and Yukihiro Kishimoto

Work Softening Phenomena in Al–Fe Alloys: The Impurity-Scavenging Effect of the θ-Al₁₃Fe₄ Phase Toshihiro Hara, Daisuke Egusa, Mami Mihara, Hiroki Tanaka, Ikuo Ohnuma and Eiji Abe

Evaluation of Bonding Strength and Interfacial Resistance of Diffusion-Bonded Ag/Si Interfaces Yasutaka Hashimoto, Takafumi Kojima and Teruyuki Ikeda

Lamellar Structure Stability of a Two-Phase α -Mg/C14-Mg₂Ca Alloy

Shuntaro Abe, Koji Oishi and Yoshihiro Terada

Environment

Genetic Algorithm Based Automatic Input Parameter Calibration Method for the Discrete Element Modeling of Vibration Feeders

Jun Katagiri, Takao Ueda, Naohito Hayashi and Shigeki Koyanaka

—Technical Article—

CorrosionofPolycrystallineWoolbyNa2CO3VaporTakuya Naeshirozako, Nobuyuki Takeuchi,
Masaru Sugiyama and Hiroyuki Terada

-Current Trends in Research-

Recent Advances in Indentation Techniques and Their Application to Mechanical Characterization Takahito Ohmura

—Express Rapid Publication—

Low-Temperature Micro-Fracture Toughness Testing of Grain Boundaries in Steel

> Yusuke Shimada, Kosei Harada, Yoji Mine, Masahide Yoshimura and Kazuki Takashima

> > Announcement

行事カレンダー _{太字本会主催(ホームページ掲載)}

開催日	名称·開催地·掲載号	主催	問合先	締切
2021年5月				
15~11.6 (全7回)	セラミックス大学2021(CEPRO2021)(Web 開 催)	日本セラミックス 協会	TEL 03–3362–5231 cersj-kyouiku@ceramic.or.jp http://www.ceramic.or.jp/	
15~16	軽金属学会第140回春期大会(Web 開催)	軽金属学会	https://www.jilm.or.jp/convention/index	事前 4.15 5.10
19~20	第7回岩崎コンファレンス(Web開催)	日本磁気学会	TEL 03-5281-0106 msj@bj.wakwak.com	4.30
19~20	第37回希土類討論会(松山)	日本希土類学会	TEL 06–6879–7352 kidorui@chem.eng.osaka-u.ac.jp http://www.kidorui.org/	発表 1.22
20	ナノ学会第19回大会(名大)	ナノ学会	nano19@mtg-officepolaris.com https://mtg-officepolaris.com/nano19/	
21, 28	第6回マルチスケール材料力学シンポジウム (Web開催)	日本材料学会	http://www.jsms.jp	
24~26	トライボロジー会議2021 春 東京 (Web開 催)	日本トライボロ ジー学会	TEL 03-3434-1926 jast@tribology.co.jp http://www.tribology.jp/	
$24 \sim 30$	第414回講習会「製造現場での IoT 活用術―今日 から始めるひと工夫―」(Web 開催)	精密工学会	TEL 03–5226–5191 https://www2.jspe.or.jp/	
26~28	第26回計算工学会講演会(北九州)	日本計算工学会	TEL 03-3868-8957 conf.office@jsces.org http://www.jsces.org/koenkai/26/	
28	腐食防食部門委員会第335回例会(Web 開催)	日本材料学会	TEL 075–761–5321 jimu@jsms.jp https://www.jsms.jp	5.21
2021年6月				
$3 \sim 5$	2021年度塑性加工春季講演会(Web 開催)	日本塑性加工学会	http://www.jstp.or.jp	
14~16	日本顕微鏡学会第77回学術講演会(つくば)	日本顕微鏡学会	TEL 03-6457-5156 jsm-post@microscopy.or.jp http://conference.wdc-jp.com/microscopy/ conf2021/index.html	
30 2021年7月	第241回西山記念技術講座 先端鉄鋼製精錬プロセス技術における基礎と実践 研究(Web開催)	日本鉄鋼協会	TEL 03-3669-5933 educact@isij.or.jp https://www.isij.or.jp/	
$5 \sim 8$	The 7th International Conference on the Characterization and Control of Interfaces for High Quality Advanced Materials (ICCCI2022) (富士吉田)	粉体工学会	http://ceramics.ynu.ac.jp/iccci2022/index. html iccci2022@ynu.ac.jp	
2021年8月				
19	2021茨城講演会(茨城大)	日本機械学会関東 支部	TEL 0294–38–5046 ibakouen@ml.ibaraki.ac.jp	
25~27	日本実験力学会2021年度年次講演会(弘前大)	日本実験力学会	TEL 0172–39–3553 annual21@jsem.jp http://www.jsem.jp/	
2021年9月		Γ		
2~4	日本金属学会秋期講演大会(名城大)(予定)	日本金属学会	TEL 022–223–3685 FAX 022–223–6312 annualm@jim.or.jp	
8~10	2021年度工学教育研究講演会(信州大)	日本工学教育協 会・川上	TEL 03-5442-1021 kawakami@jsee.or.jp http://www.jsee.or.jp/	
2021年11月				
$3 \sim 6$	The 16th International Symposium on Advanced Science and Technology in Experimental Mechanics(Vietnam)	日本実験力学会・ 小林(新潟大)	TEL 025–368–9310 office-jsem@clg.niigata-u.ac.jp http://isem16.imech.ac.vn/	
28~12.2	The 9th International Symposium on Surface Science (ISSS-9)(高松)	日本表面真空学会	isss9@jvssjp https://www.jvss.jp/isss9/	
2021年12月				
$1 \sim 3$	EcoDesign2021(奈良)	エコデザイン学会 連合	ecodesign2021_secretariat@ecodenet.com http://ecodenet.com/ed2021/	
8~10	第47回固体イオニクス討論会(徳島)	日本固体イオニクス学会	TEL 088–656–7577 nakamura.o.koichi@tokushima-u.ac.jp https://www.ssi-j.org/symp/ssij47/index. html	
13~17	Materials Research Meeting 2021(MRM2021) (横浜)	日本 MRS	TEL 03-6264-9071 info_mrm@jmru.org https://mrm2021.jmru.org/	
2022年9月				
$4 \sim 8$	第18回アルミニワム合金国際会議(ICAA18)(富山)	軽金偊字会	http://www.icaal8.org/	

〈訂正〉

まてりあ 第60巻(2021) 第1号 41頁

"あのころ"のまてりあ 「日本金属学会創立の裏話」

本記事の左段下2行目から右段2行目にかけて

「・・・日本鉱業会という学会が工学関係の学会でもっとも古い学会らしく,機械学会や電気学会はこの 日本鉱業会から分岐して設立されてきた,というような話も出てきます.」

との記述がありましたが、このような事実はございませんでした.

案内人による記事の内容は過去の本誌記事を基に書かれたものですが,歴史的事実は異なりました.

正しくは,「我が国の工学関係の最初の学会は1879年に設立された工学会(現・日本工学会)で,その後,各専門分野の研究が盛んとなり専門別の学会が設置され始め,電気学会,機械学会などが創立された.」という表現が適しておりました.

お詫びと共に訂正いたします.

重要なご指摘をくださった会員殿に感謝申し上げます.

日本金属学会会報編集委員会





まてりあ 第60巻 第4号(2021) 発行日 2021年	4月1日 定価1,870円(本体1,700円+税10%)送料120円
発行所 公益社団法人日本金属学会 〒980-8544 仙台市青葉区一番町一丁目14- TEL 022-223-3685 FAX 022-223-631.	 発行人山村英明 -32 印刷所小宮山印刷工業株式会社 .2 発売所丸善雄松堂株式会社 〒160-0002東京都新宿区四谷坂町10-10

Materials Transactions 投稿の手引き

Materials Transactions(Mater. Trans.)への投稿は,次の要件を満たさなければならない.

- (1) 英文であり、未掲載および他のジャーナルに投稿中でないことかつオリジナリティがあること(Materials Transactions 審査及び査読規程に定める範囲において、重複を認める場合がある).
- (2) 金属とその関連材料の学術および科学技術の発展に寄与するものであること.
- (3) 投稿規程に合致するものであること.
- (4) 別に定める執筆要領に準拠して作成された原稿であること.
- (5) 論文の著作権を本会に帰属することに同意すること.
- (6) 掲載が決定した場合は、この規程に定める投稿・掲載料を支払うこと.
- (7)研究不正行為および研究不適切行為をしないことならびに研究不正行為をした場合は本会の定めるところにより処分 を,研究不適切行為をした場合は本会の定めるところにより措置を受けることに同意すること.
- (8) 投稿原稿を作成する基となった生データ,実験・観察・研究ノート,実験試料・試薬等の研究成果の事後の検証を可能 とするものを論文掲載後5年間保存することに同意すること.

1. Mater. Trans. に投稿可能な論文

(1) Regular Article(10頁以内)

金属及びその関連材料の理論,実験並びに技術などに 関する学術上の成果を報告し,考察した原著論文で,科 学・技術的に質の高い,新規な興味ある内容(結果,理 論,手法等)が十分含まれている論文.

日本金属学会誌の学術論文または速報論文に Web 掲載 後2年以内であれば,著者および内容が基本的に同一 の場合に限り,英訳した論文を投稿できる.その事を脚 注に明記する.ただし査読の結果,返却もあり得る. なお,著者が迅速掲載を希望し,追加費用を負担する場 合は,査読期間短縮を含め迅速掲載のための処理を行う.

(2) **Review**(15頁以内)

各専門分野の研究開発の背景や最近の状況及び今後の 展望等について,重要な文献を引用して,各専門分野の 専門家のみならず他分野の専門家や学生等も対象に,そ の概要を公正にかつわかりやすく解説する論文.日本金 属学会誌およびまてりあに Web 掲載後2年以内であれ ば投稿ができる.その事を脚注に明記する.また,日本 金属学会誌およびまてりあ掲載論文と異なる部分がある 場合は,その事を脚注に明記する.

(3) **Overview**(15頁以内)

単なる一般的な review ではなく,執筆者独自の考え に立って review し,取り上げた問題点の中において自 説の位置付けを明確にした論文.ただし,事前に「タイ トル」「氏名」「要旨」を編集委員会に提出し,了承を得 た後,投稿する方式とする.日本金属学会誌およびまて りあに Web 掲載後2年以内であれば投稿ができる.そ の事を脚注に明記する.また,日本金属学会誌およびま てりあ掲載論文と異なる部分がある場合は,その事を脚 注に明記する.

(4) Technical Article(10頁以内)

金属およびその関連材料の実験技術,製造技術,設備 技術,利用技術など,技術上の成果,基準,標準化,デ ータベースなど,および関連する事柄の調査,試験結果 を報告した原著論文.

日本金属学会誌もしくはまてりあに Web 掲載後2年以 内であれば,著者および内容が基本的に同一の場合に限 り,英訳した論文を投稿できる.その事を脚注に明記す る.ただし査読の結果,返却もあり得る.

(5) Current Trends in Research(10頁以内)

特集企画や受賞論文等を対象にした最近の研究動向に ついて,関連論文を引用し,Graphical Abstract 等を利 用しながらその概要をわかりやすく紹介する論文.

(6) Express Rapid Publication(4 頁以内)

速報を要する短い論文. すなわち,新規性のある研究 成果,技術開発に関する新知見,新アイディア,提案 等. 最短2週間で審査を完了する. 迅速掲載のための 費用を負担しなければならない.

(7) **Opinion**(2 頁以内)

Materials Transactions に掲載された論文に対する意 見,討論またはそれに対する著者からの回答とする.科 学・技術的な発展に貢献できる内容であること.

(8) その他理事会で決議した分類

2. 投稿の方法

Mater. Trans. への投稿は https://mc.manuscriptcentral.com/matertrans にて原稿を提出する.

和文掲載済み論文の英訳論文の場合には、和文掲載済み論 文 PDF も送付する.

3. 原稿

執筆要領に従って原稿を作成し指定のファイル形式に変換したものを提出する.

3.1 記載内容

①題目・著者名・研究機関,②英文概要・Keywords,③
 本文,④謝辞,⑤文献,⑥ Appendix,⑦表・図説明一覧,
 ⑧その後に各別紙の表・図を添付する.

- 3.2 単位
- SI 単位を使用する.
- 3.3 引用文献·脚注

通し番号で^{1,2)},あるいは³⁻⁶⁾のように表し、本文の末尾 に一括記載する.著者名、誌名はすべて英語表記する(特 に決まっていないものはローマ字表記する).

4. 審査

投稿された論文は欧文誌編集委員会の独自の審査を経て 欧文誌に掲載される.編集委員会から原稿の修正を求めら れ,あるいは返却されることがある.

5. 校正

初校は著者の責任で行う.著者校正は原則として1回 とし,誤植の修正に限る.

- 6. 投稿者負担金
- 6.1 投稿・掲載費用を支払う(公開日から1年間有効の電子 ジャーナル購読権 ID/Password を寄贈).
- 6.2 カラー図表掲載を希望する場合は実費を負担する.
 (1図表当り1,100円)
 - ※オンラインジャーナルのみ(冊子・別刷はすべてモノク ロ表示).
- 6.3 Regular Article の迅速掲載費用: 11,000円.

公益社団法人日本金属学会 欧文誌編集委員会





春・秋期講演大会プログラム

後付) 1色1P ¥70,000 1/2P ¥40.000

広告ご掲載についてのお問い合わせ・お申込み

〒104-0061 東京都中央区銀座7-12-4 友野本社ビル 株式会社 明 報 社 TEL(03)3546-1337 FAX(03)3546-6306 E-mail info@meihosha.co.jp HP www.meihosha.co.jp

