温泉バイナリー発電所における スケール問題とその抑制材料の開発

盛 田 元 彰*

shinshinkiei

1. はじめに

地熱発電は再生可能エネルギーの中でも24時間発電が可 能であることからベース電源として期待されており、日本に おいてもその発電量拡大に向けた調査・研究・開発が進めら れている.低温域の地熱流体を利用した小規模地熱発電にお いては、2011年の代替フロン等の不活性ガスを媒体とした 300 kW 未満のバイナリー発電設備ではボイラー・タービン 主任技術者の選任や工事計画届出等を不要とする規制緩和と 2012年の再生可能エネルギー固定価格買取制度(FIT)が開始 して以降、温泉地を中心に多くのバイナリー発電所が開所さ れてきた.中でも、蒸気を熱源とする発電は事業性が高く、 蒸気が豊富な地域では積極的に発電利用されている⁽¹⁾.その 一方で、地熱熱水(温泉水)を利用しての発電システムの導入 は進んでいない. その主な要因の1つが温泉水中に地下深 くで溶解状態にあった鉱物相が析出することによるスケーリ ングである.スケーリングは温泉水が流動する発電所内のあ らゆる要素部品で生じ,発電量の低下を引き起こす.スケー リングを抑制する代表的な手法に pH 調整やインヒビター注 入などの化学的処理があり、それらは効果的である.しか し、小規模地熱発電では発電規模に対しスケール対策やメン テナンスに必要な費用が高く事業が成り立たなくなることが 多い⁽¹⁾.また,温泉水を利用する小規模地熱発電にとって, 化学処理することによる環境汚染の懸念や発電後の二次利用 に配慮した新たなスケール対策手法が求められてきた. この ような背景から著者はこれまで材料面からスケーリングを抑 制する手法について研究開発を進めてきた.本稿では、小規 模地熱発電でのスケール問題と著者のこれまでの研究開発成 果についてまとめた.

2. 温泉バイナリー発電におけるスケール

(1) 温泉バイナリー発電システム

温泉バイナリー発電では,高温熱源水の熱を使って100℃ 以下で沸騰する低沸点媒体を加熱・蒸発させ,その蒸気でも ってタービンを回し発電する⁽¹⁾⁽²⁾.温泉水を利用して発電す る場合は一度タンクに貯湯した後,一次熱交換器で真水と熱 交換させ,その真水でもって低沸点媒体を加熱・蒸発させる (図1).これは,日本で市販されているバイナリー発電機は 少なくとも不純物の少ない真水を熱源として使用することが 前提となっているため,スケールが発生してしまう温泉水を 直接バイナリー発電機内の蒸発器へ送れないためである.ス ケールの問題は主に高温熱源側で生じ,特に問題となる箇所 はスケール量が多い貯湯タンク前の配管部分(図1中A) と,スケール量が小さくとも熱交換量に大きな影響が出る熱 交換器(図1中C)である.詳細について次項で述べる.スケ



* 東京海洋大学学術研究院海洋電子機械工学部門;准教授(〒135-8533 東京都江東区越中島 2-1-6) Scaling Problem at Binary Cycle Power Plant by Geothermal Water and Development of Material for Inhibiting Scaling; Motoaki Morita (Tokyo University of Marine Science and Technology, Tokyo) Keywords: *hot spring water, scale, calcium carbonate, silica, silicate, geothermal power generation*

2018年7月24日受理[doi:10.2320/materia.57.493]



図2 3.5ヶ月の間,実際の温泉バイナリー発電所で設 置されていた(a)曝気・脱炭酸前の配管(図1中 のA)と(b)曝気・脱炭酸後の配管(図1中の B)⁽⁵⁾⁻⁽⁷⁾.

ールとなる鉱物相の種類は多いが,発電用として使用される 地熱資源ではシリカ・シリケートスケールと炭酸カルシウム スケールが問題となることが多い.

(2) 各種要素部品におけるスケール

図2は長崎県雲仙市小浜温泉のバイナリー発電所における 発電実証実験にて約3ヶ月半の間使用されていた配管であ る. 源泉から貯湯タンクまでに設置されたL字配管では, スケール厚さは 15~80 mm であった(図 2(a)). スケーリン グ速度は同じ温泉地域でも源泉によって異なる.小浜温泉に おける浴用配管系統のメンテナンス間隔は平均2.5ヶ月であ り、中には2週間に1度清掃する必要がある源泉もある. また、地域によっては毎日清掃する場所もある.一般的にス ケーリング速度が速い箇所は温度や圧力の急激な低下や脱ガ スが生じる貯湯タンク前であり、貯湯タンクにおいて温泉水 を十分に曝気・脱炭酸することにより熱水の性状を安定化さ せ、貯湯タンク経由後のスケーリング速度を小さくできる. すなわち、炭酸カルシウムの析出に大きく影響する温泉水中 に溶存している二酸化炭素の散逸⁽³⁾⁽⁴⁾を同タンクで発生させ ることにより、タンク後の配管系統や熱交換器で炭酸カルシ ウムが析出しにくくさせられる.加えて、貯湯タンクの設置 には、スケールとなる各種鉱物の粒子を成長させることによ りタンク内に沈殿させるという効果もある. この手法のこと を滞留槽法と呼ぶ.この効果は実証実験でも十分に見られ, 曝気・脱炭酸後の配管ではスケール量が小さい(図2(b)). 一方、曝気・脱炭酸前の配管系統や熱交換器でのスケールの 問題はシステム設計だけで解決することが難しく、大規模地

熱発電では薬注法が使用されるが、小規模地熱発電にとって 薬注法は費用面で難があるため、ここにスケーリングを抑制 する材料へのニーズがある.

3. スケール抑制材料開発に向けたスケールの組織解析

(1) スケールの基本層構造⁽⁵⁾⁽⁶⁾

スケーリングを抑制する材料を開発するためにはスケール の組織を明確にする必要がある.材料表面全面をスケールが 覆ってしまった後では,材料からのスケーリング抑制効果は 失われてしまうだろう.そのため,材料設計を行う上で初期



図3 図2(a)からサンプリングした曝気・脱炭酸前配
管の(a)スケール試料外観,(b)組織解析箇所,
(c)-(d)反射電子像⁽⁵⁾⁽⁶⁾.

のスケーリングを抑制することが重要である.ほとんどの温 泉地域でスケールの主成分は明らかであるが、実は初期に材 料表面でスケーリングする相については明確でない. 例え ば,長崎県雲仙市小浜温泉では炭酸カルシウムが主成分とし てスケーリングする有名な地域であり、炭酸カルシウムの析 出を抑制する熱水輸送システムが適用されてきた.しかし, 初期にスケーリングした相は炭酸カルシウムでない.図3は 図2(a)の配管からスケールが剥離しないように注意しなが らサンプリングしたスケールの配管内壁表面近傍の組織写真 である.炭素鋼表面上にはまず全面を覆うように鉄系腐食生 成物が形成されており、その腐食生成物上にマグネシウムシ リケートが層状にスケーリングしていた. さらにそのマグネ シウムシリケート上に針状組織の炭酸カルシウム(アラゴナ イト)が付着しており、炭酸カルシウムはスケール全体の 90%以上の体積を占めていた. 雲仙市小浜温泉以外にも炭 酸カルシウムがスケールの主成分として報告されている岐阜 県高山市奥飛騨温泉のスケール層構造についても調査した が、初期スケール層はマグネシウムシリケート層であった. 図4は著者のこれまでの研究成果に基づき構成した炭酸カル シウムスケールの基本層構造である.泉質によりその他のス ケールが含まれたり、湧出量等の条件変化により複層構造に なったりすることもあるが、基本的には材料最表面にはシリ カ・シリケートが付着し、その後炭酸カルシウムが付着する 層構造であった.また,貯湯タンク以降の配管と熱交換器で は先述した脱炭酸の効果により炭酸カルシウムの析出が抑制 され、シリカ・シリケートスケールが主なスケールとな り(7),初期スケールもシリカ・シリケートスケールであった.

スケールの形成過程⁽⁵⁾⁽⁶⁾⁽⁸⁾

図5はこれまでの研究開発成果を踏まえ,温泉水が流動す る炭素鋼管内壁に付着するスケール形成過程を模式化した図 である.炭素鋼管内を温泉水が流動していると,最初に管内 壁で腐食が生じ(図5(a)-(b)),腐食生成物が生成される(図 5(c)).腐食生成物はマグネシウムシリケート形成の不均一 核生成サイトを与え、腐食生成物を覆うようにマグネシウム シリケートが形成される(図5(d)).初期に付着したマグネ シウムシリケートは純度が高いが、浸漬時間が長くなるにつ れて Ca や Na といった様々な元素の濃度が上昇してい く⁽⁸⁾.結果として、マグネシウムシリケート層内で炭酸カル シウムが成長を開始する(図5(d)-(e)).マグネシウムシリ ケートは様々な陽イオンに対してイオン交換特性を有するた め⁽⁹⁾, Ca 濃度がマグネシウムシリケート内で増すことは説 明できるが、炭酸カルシウムシして発生・成長する機構は分 かっていない、炭酸カルシウムの結晶成長は熱流方向に沿っ て成長し、炭酸カルシウムの成長により分離された温泉水流 動側のマグネシウムシリケートは剥離することも多い(図5 (e)-(f)).小浜温泉にてスケールの経時変化を観察したが、 初期スケールである1mm厚さ以下のマグネシウムシリケー ト層の形成には約1ヶ月を要するのに対し、その後に形成



図4 スケールの基本層構造(長崎県小浜温泉⁽⁵⁾⁽⁶⁾,岐 阜県奥飛騨温泉の場合).



図5 スケールの形成過程(小浜温泉)⁽⁵⁾⁽⁶⁾.

する炭酸カルシウム層は約1ヶ月の間で10mm以上の厚さ に急速成長した.これらの結果から長崎県雲仙市小浜温泉や 岐阜県高山市奥飛騨温泉ではシリカ・シリケートのスケーリ ングを抑制することができればメンテナンス間隔を大きく延 長できると考えられる.今後,炭酸カルシウムスケールが問 題となっているその他の温泉地域においてもスケール組織と その形成機構の解明に向けた研究を進め,本知見がどの程度 適用できるか検討を進めていく.併せて,スケーリング抑制 材料のシーズ発掘に向けた研究開発として,フィールド環境 のスケールをラボ環境で模擬する実験手法の確立を目指して いる.

4. 炭酸カルシウムスケール抑制材料の開発

(1) 溶出イオンを利用したスケーリング抑制手法⁽¹⁰⁾

日本の温泉スケールの多くが炭酸カルシウムスケールであ ると言われており,実際に多くの温泉でスケールの主成分が 炭酸カルシウムである報告がなされている(11).炭酸カルシ ウムスケールの形成過程において先にシリカ・シリケートス ケールが付着することがあることを前章で紹介したが、泉質 によっては炭酸カルシウムが配管最表面に付着する温泉地域 もあると考えられる.材料に直接付着する場合における炭酸 カルシウムスケールの形成過程は、炭酸カルシウム結晶の表 面付着(核発生),付着した結晶の転移や結晶成長,およびそ の剥離、によって説明されるが、従来のスケール抑制材料の 設計は表面付着させないことに主眼をおいてなされてきた. しかし、ナノオーダーの粒子を付着させないことは実際には 難しく、著者らは表面付着は許容し、材料表面から溶出した イオンを利用することにより結晶の成長を抑制する手法につ いて研究してきた.図6はポリ塩化ビニル、炭素鋼、ステン レス鋼, Cu, 各種めっき処理(Cu, Zn, Ni, Ni-P, Ni-W-P)を 施した炭素鋼を供試材とし、炭酸カルシウムスケーリング試



図6 炭酸カルシウムスケーリング試験における各種 材料上の炭酸カルシウム付着量⁽¹⁰⁾.

験を行い,各種材料の炭酸カルシウム付着性を実験前後の重 量差wにより評価した結果である.ポリ塩化ビニル,炭素 鋼,ステンレス鋼,Cu,Cuめっき鋼と比較して,Znめっ き鋼,Niめっき鋼,Ni-Pめっき鋼,およびNi-W-Pめっ き鋼の炭酸カルシウム付着量は小さかった.特に,Ni-Pめ っき鋼とNi-W-Pめっき鋼の付着量は小さく,実際に溶出 イオンにより種々材料上の付着量に差が見られた.

(2) スケーリング抑制機構⁽¹⁰⁾

この付着量の差が産まれた要因は材料表面から溶出したイ オンが炭酸カルシウムの結晶転移と結晶成長に影響を及ぼし たからである.炭酸カルシウムには3つの結晶型:カルサ イト,アラゴナイト,バテライトがある⁽¹²⁾.これらの結晶 型の結晶体の形状はそれぞれ菱面体、針状、花状あるいは球 状であり, 電子顕微鏡において形状を見ることでいずれの結 晶型が主に付着しているか評価できる. 各金属イオンには相 転移を促進あるいは抑制する効果があり、各種金属材料で主 に付着する結晶型は異なる. 材料表面に付着した炭酸カルシ ウム結晶を図7に示す.ポリ塩化ビニル・炭素鋼・ステンレ ス鋼・Cu・Cu めっき鋼では、カルサイトが主に付着してお り, Zn めっき鋼・Ni めっき鋼・Ni-P めっき鋼・Ni-W-P めっき鋼ではアラゴナイトが主に付着していた. なお、炭素 鋼, Ni-P めっきや Ni-W-P めっきでは, 形状から多形を判 別できない結晶が存在しているため, XRD を用いた解析か らも各種材料上での各結晶型の生成割合を評価してい る⁽¹⁰⁾. 常温常圧下ではカルサイトが安定相であり、その他 の結晶型はカルサイトへ転移し得る(12).カルサイトはバテ ライトとアラゴナイトよりも溶解しにくいため(13),カルサ イトが主に付着する材料では付着量が増加傾向にあるが大き な効果ではない.しかし,溶出イオンの結晶転移促進・抑制 効果も抑制材の開発にとって重要である.なぜならば,各種 金属溶出イオンにより結晶成長抑制される結晶型とされない

結晶型があるためである.25℃から90℃まで加熱すること によりスケーリングさせた実験では, Fe²⁺ はカルサイト, Zn^{2+} はアラゴナイト, Ni²⁺ はカルサイト, PO³⁻ はアラゴ ナイトとカルサイトの結晶成長を抑制し, Ni²⁺ はアラゴナ イトの結晶成長を助長した. Fe²⁺, Zn²⁺, Ni²⁺ は成長抑制で きる結晶型が1種しかないため、それらの金属イオンを溶 出できたとしても表面の合金系によっては転移に変化が生 じ,効果が得られないことが想定される.このように,発生 する結晶型と成長を抑制したい結晶型を考慮し炭酸カルシウ ム付着を抑制する材料の組織を設計する必要がある.また, 各種イオンが及ぼす結晶転移と結晶成長への影響は温度域に よっても異なることにも注意しなければいけない. 例えば, 溶液を25℃から90℃まで加熱した実験では Ni²⁺ はアラゴナ イトの結晶成長を促進したが、溶液温度35℃で保持した場 合 Ni²⁺ はアラゴナイトの結晶成長を阻害することが報告さ れている(14).

Ni-P めっきは大きな炭酸カルシウム付着抑制効果を示し た.そこで、P 含有量を変化させた Ni-P めっきを作製し、 P 濃度の影響を評価した⁽¹⁵⁾.その結果、P 濃度が5~8 mass%で顕著な抑制効果が得られ、P 濃度が高い場合は抑 制効果が小さくなった.これは P の含有量が大きくなるこ とによって耐食性が大きくなり⁽¹⁶⁾、溶出したイオン量が十 分でなかったためと考えられる.溶出したイオンを利用し適 当なスケール抑制効果を得るためには、イオン溶出の度合い (腐食量)も制御しなければならず、今後長期試験等により組 織設計する.また、めっき厚さにも限界があり、母材にスケ ーリング抑制効果を付与する材料の開発も進めていく.

5. ま と め

炭酸カルシウムスケールに対しては,材料表面溶出イオン を利用することでスケール量を低減できる材料シーズを見出



図7 各種材料表面に付着した炭酸カルシウム結晶の SEM 写真⁽¹⁰⁾.

せた.一方で,炭酸カルシウムの発生が初期のシリカ・シリ ケートの付着により支配されている温泉では,初期のシリ カ・シリケートのスケーリング抑制に焦点を絞った材料の探 索と実証が必要である.

本稿の内容は,長崎県雲仙市小浜温泉の方々,特に,一般 社団法人小浜温泉エネルギー 本多宣章代表理事,佐々木裕 事務局長にご協力頂いた.ここに深く感謝する.また,内容 の一部は,国立研究開発法人新エネルギー・産業技術総合開 発機構(NEDO)の委託業務の結果得られたものである.厚く 御礼申し上げる.

文 献

- (1)国立研究開発法人石油天然ガス・金属鉱物資源機構,一般財団法人エンジニアリング協会:平成26年度小規模地熱発電プラント設計ガイドライン,(2015),1-38(online).
- (2)高橋和男,松田治幸,藤澤 亮,松村昌義,成川 裕,足立 成人:神戸製鋼技報,63(2013),2-5.
- (3)上田 晃,加藤耕一,阿部香織,古川考文,茂木克己,石見 一雄:日本地熱学会誌,22(2000),249-258.
- (4)山本大介,植木 泱,高橋知行:金属表面技術,29(1978), 231-236.
- (5) 盛田元彰, 梅澤 修:日本金属学会誌, 80(2016), 309-316.
- (6) M. Morita and O. Umezawa: Mater. Trans., 57(2016), 1652– 1659.

- (7)盛田元彰,後藤優介,元田慎一,藤野敏雄:日本地熱学会誌, 39(2017),191-201.
- (8) M. Morita, W. Shinohara, R. Hashimoto and S. Motoda: ECS Trans., **75**(2017), 9–17.
- (9) I. M. El-Naggar and M. M. Abou-Mesalam: Desalination, 259 (2010), 228–234.
- (10)橋本凌平,盛田元彰,梅澤 修,元田慎一:日本金属学会誌, 81(2017),89-96.
- (11) 北野 康:温泉工学会誌, 2(1964), 45-49.
- (12) 荒井康夫,安江 任:石膏と石灰, No. 228(1990), 291-302.
- (13) L. N. Plummer and E. Busenberg: Geochemica et Cosmochimica Acta 46(1982) 1011–1040.
- (14) 城之園恵子,永島聡子,槌田 潔,前田秀明,加藤昭夫:無 機マテリアル,4(1997),238-245.
- (15) M. Morita, A. Yamaguchi and S. Motoda: J. JIME, 53(2018), 95–100.
- (16) 清水 泰,石橋 知:金属表面技術, 19(1968), 418-423.



○低二
の応
盛田元彰
○低二
○広二

 ★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★
2012年3月 横浜国立大学大学院工学府博士課程後期 修了

2012年4月 東京海洋大学大学院海洋科学技術研究科助教

2018年4月―現職 専門分野:塑性変形,金属疲労,スケーリング(水垢 等)

◎低コストチタン合金の塑性変形挙動、ステンレス鋼の応力腐食割れ、温泉スケール抑制に関する研究に 従事。

^{*****}