多結晶SI太陽電池中の鉄不純物 の電圧印加オペランド観察 での時系列シミュレーション

はじまりを、つくる



静岡理工科大学

吉田 惇輝, 小林 正, 大場 春佳, 水野 信也, 吉田 豊



NTTデータ数理システム学生研究奨励賞 2020/12/18





1,はじめに

2,本研究の目的

- 3,本研究に用いた反応式・データ
- 4,Kの推定
 - 4-1,差分方程式と勾配法を用いてKをモデル化 4-2,Numerical Optimizerを使用

5,Kの推定の結果

6,まとめと今後の課題





「多結晶Si太陽電池中の鉄不純物の電圧印加オペランド観察」とは、

 静岡理工科大学理工学部物質生命科学科 吉田研究室で行った研究

顕微メスバウア分光装置を利用して、多結晶シリコン太陽電池に外部電圧を 印加したときに生じる、電子・正孔・鉄不純物を特殊な装置を用いて、異なる 化学状態ごとにオペランド観察をしたもの



顕微メスバウア分光装置

引用文献

Y. Yoshida· Y. Ino·K. Matsumuro·T. Watanabe·H. Fujita·K. Hayakawa·K. Yukihira·K. Ogai·K. Moriguchi· Y. Harada·H. Soejima (2016),

"Feasibility study to investigate diffusion of Fe in Si using a Mossbauer spectroscopic microscope," Hyperfine Interact(2016) 237: 130







多結晶シリコン太陽電池の特徴



- ICの端材やシリコン半導体の端材を利用して製造しているため、
 大理石のような青く輝く見た目
- 製造単価が安価に抑えられる点から、
 住宅用太陽光発電システムに多く使われる

製造過程で不可避的に鉄不純物が混入





2,本研究の目的

多結晶シリコン太陽電池には4種類の状態の鉄不純物



$$Fe_s^0$$
 Fe_i^0
 Fe_i^+
 Fe_i^{2+}
 Fe_s^0
 Fe_i^0
 Fe_i^{-}
 Fe_i^{-}
 Fe_s^0
 Fe_i^{-}
 Fe_i^{-}
 Fe_i^{-}
 Fe_s^0
 Fe_s^0
 Fe_s^0
 Fe_s^0
 Fe_s^0

本研究では、

電圧を印加した際に起こる、鉄(Fe)の<u>状態変化とキャリア捕獲反応のしやすさ</u> 「K_{s0},K_{0s},K₀₁,K₁₀,K₁₂,K₂₁」のモデル化と推定を行う。

$$Fe_{s}^{0} \underset{K_{0s}}{\overset{K_{s0}}{\longleftrightarrow}} Fe_{i}^{0} \underset{K_{10}}{\overset{K_{01}}{\longleftrightarrow}} Fe_{i}^{+} \underset{K_{21}}{\overset{K_{12}}{\longleftrightarrow}} Fe_{i}^{2+}$$





3,反応式



鉄の状態変化とキャリア捕獲反応のしやすさ「*K_{s0},K_{0s},K₀₁,K₁₀,K₁₂,K₂₁*」 は電子濃度、正孔濃度と反応のしやすさの積である。

- $K_{s0} = k_{s0}$
- $K_{0s} = k_{0s}$
- $K_{01} = k_{01}n_h$
- $K_{10} = k_{10}n_e$
- $K_{12} = k_{12}n_h$
- $K_{21} = k_{21}n_e$

- $k_{s0} \rightarrow Fe_s^0$ から Fe_i^0 の反応のしやすさ
- $k_{0s} \rightarrow Fe_i^0$ から Fe_s^0 の反応のしやすさ
- $k_{01} \rightarrow Fe_i^0$ から Fe_i^+ の反応のしやすさ
- $k_{10} \rightarrow Fe_i^+$ から Fe_i^0 の反応のしやすさ
- $k_{12} \rightarrow Fe_i^+$ から Fe_i^{2+} の反応のしやすさ
- $k_{21} \rightarrow Fe_i^{2+}$ から Fe_i^{2+} の反応のしやすさ
- $n_e \rightarrow$ 電子 (e^-) 濃度
- $n_h \rightarrow$ 正孔 (h^+) 濃度



3,反応式



鉄濃度(
$$C_{Fe_{s}^{0}}, C_{Fe_{i}^{0}}, C_{Fe_{i}^{+}}, C_{Fe_{i}^{2+}}$$
)の反応式は以下のように表す。

$$\frac{dC_{Fe_{i}^{0}}}{dt} = -k_{01}C_{Fe_{i}^{0}}n_{h} + k_{10}C_{Fe_{i}^{+}}n_{e} - (k_{s0}C_{Fe_{s}^{0}} + k_{0s}C_{Fe_{i}^{0}})$$

$$\frac{dC_{Fe_{i}^{+}}}{dt} = k_{01}C_{Fe_{i}^{0}}n_{h} - (k_{10}n_{e} + k_{12}n_{h})C_{Fe_{i}^{+}} + k_{21}C_{Fe_{i}^{2+}}n_{e}$$

$$\frac{dC_{Fe_{i}^{2+}}}{dt} = k_{12}C_{Fe_{i}^{+}}n_{h} - k_{21}C_{Fe_{i}^{2+}}n_{e}$$

$$\frac{dC_{Fe_{i}^{0}}}{dt} = k_{s0}C_{Fe_{s}^{0}} + k_{0s}C_{Fe_{i}^{0}}$$

$$\cdot C_{Fe_{i}^{0}} \rightarrow \mathfrak{K}(Fe_{i}^{0})$$

$$\frac{dC_{Fe_{i}^{1}}}{dt} = k_{s0}(Fe_{i}^{0})$$

$$\cdot n_{e} \rightarrow \mathbb{E}\mathcal{F}(e_{i}^{-})$$

$$\cdot n_{h} \rightarrow \mathbb{E}\mathcal{H}(h^{+})$$

$$\frac{dC_{Fe_{i}^{1}}}{dt} \rightarrow \mathfrak{K}(Fe_{i}^{1})$$

静岡理工科大学 Copyright © Shizuoka Institute of Science and Technology

• $C_{Fe_i^2} \rightarrow$ 鉄 (Fe_i^2) 濃度

• $C_{Fe_s^0} \rightarrow \mathfrak{K}(Fe_s^0)$ 濃度

3,研究データ

- 鉄濃度(C_{Fe⁰}, C_{Fe⁰}, C_{Fe¹}, C_{Fe²}, C_{Fe²}) は多結晶Si太陽電池中の鉄不純物の電圧
 印加オペランド観察で得られたデータを用いる。
- 7種類の電圧印加時の鉄濃度(C_{Fe⁰_s}, C_{Fe⁰_i}, C_{Fe¹_i}, C_{Fe²_i}), b 一つの鉄濃度あたり、6400セルごとに表したデータである。



はじまりを、つくる

4-1,差分方程式と勾配法を用いてKをモデル化

6つのパターンでシミュレーションの初期値、目的値を設定し
 3つのプロセスで各セルごとのKの最適化を行う。

| I. | 差分方程式によるC _{Fe} のシミュレーション | |
|----|-----------------------------------|-----|
| | | ~ • |

$$C_{Fe}^n(t+h) = C_{Fe}^n(t) + f_n(C_{Fe}(t), K)h$$

II. 目的関数 (目的値とシミュ

値とシミュレーション値の誤差を評価)

$$P(K) = \frac{1}{2} \sum_{n=s}^{2} (C_{Fe}^{n} - S_{Fe}^{n})^{2}$$

III. 勾配法よりK =
$$(K_{s0}, K_{0s}, K_{01}, K_{10}, K_{12}, K_{21})$$
を更新
 $K(m+1) = K(m) - \alpha(\nabla P(K))$

IV. I~Ⅲを繰り返し、最適値Kを得る

シミュレーション値 目的値 の初期値 パターン1 0V -5V パターン2 -5V 0V パターン3 0V 0.2V パターン4 0.2V 0.6V パターン5 0.6V 0.9V パターン6 0.9V 0V

4,Kの推定



I. 差分方程式による*Cⁿ_{Fe}のシミュレーション*

 $C_{Fe}^{n}(t+h) = C_{Fe}^{n}(t) + f_{n}(C_{Fe}(t), K)h$ n = s, 0, 1, 2

詳細は

 $C_{Fe}^{s}(t+h) = C_{Fe}^{s}(t) + f_{s}(C_{Fe}^{s}(t), C_{Fe}^{0}(t), C_{Fe}^{1}(t), C_{Fe}^{2}(t), K)h$ $C_{Fe}^{0}(t+h) = C_{Fe}^{0}(t) + f_{0}(C_{Fe}^{s}(t), C_{Fe}^{0}(t), C_{Fe}^{1}(t), C_{Fe}^{2}(t), K)h$ $C_{Fe}^{1}(t+h) = C_{Fe}^{1}(t) + f_{1}(C_{Fe}^{s}(t), C_{Fe}^{0}(t), C_{Fe}^{1}(t), C_{Fe}^{2}(t), K)h$ $C_{Fe}^{2}(t+h) = C_{Fe}^{2}(t) + f_{2}(C_{Fe}^{s}(t), C_{Fe}^{0}(t), C_{Fe}^{1}(t), C_{Fe}^{2}(t), K)h$

ただし、

$$f_{s}(C_{Fe}(t),K) = -k_{s0}C_{Fe}^{s}(t) + k_{0s}C_{Fe}^{0}(t)$$

$$f_{0}(C_{Fe}(t),K) = k_{01}C_{Fe}^{0}(t)n_{h} + k_{10}C_{Fe}^{1}(t)n_{e} + k_{s0}C_{Fe}^{s}(t) - k_{0s}C_{Fe}^{0}(t)$$

$$f_{1}(C_{Fe}(t),K) = k_{01}C_{Fe}^{0}(t)n_{h} - (k_{10}n_{e} + k_{12}n_{h})C_{Fe}^{1}(t) + k_{21}C_{Fe}^{2}(t)n_{e}$$

$$f_{2}(C_{Fe}(t),K) = k_{12}C_{Fe}^{1}(t)n_{h} - k_{21}C_{Fe}^{2}(t)n_{e}$$

$$K = (K_{s0}, K_{0s}, K_{01}, K_{10}, K_{12}, K_{21})$$

静岡埋工科大字 Copyright © Shizuoka Institute of Science and Technolo



• 関数fの偏微分

$$\frac{\partial f_n(C_{Fe},K)}{\partial K_{S0}} = \begin{cases} -C_{Fe}^s & (n=s) \\ C_{Fe}^s & (n=0) \\ 0 & (n=1) \\ 0 & (n=2) \end{cases} \xrightarrow{df_n(C_{Fe},K)} = \begin{cases} C_{Fe}^0 & (n=s) \\ -C_{Fe}^0 & (n=0) \\ 0 & (n=1) \\ 0 & (n=2) \end{cases}$$
$$\frac{\partial f_n(C_{Fe},K)}{\partial K_{01}} = \begin{cases} 0 & (n=s) \\ -C_{Fe}^0 n_h & (n=0) \\ C_{Fe}^0 n_h & (n=1) \\ 0 & (n=2) \end{cases} \xrightarrow{df_n(C_{Fe},K)} = \begin{cases} 0 & (n=s) \\ C_{Fe}^1 n_e & (n=0) \\ -C_{Fe}^1 n_e & (n=1) \\ 0 & (n=2) \end{cases}$$
$$\frac{\partial f_n(C_{Fe},K)}{\partial K_{12}} = \begin{cases} 0 & (n=s) \\ 0 & (n=s) \\ 0 & (n=1) \\ 0 & (n=2) \end{cases} \xrightarrow{df_n(C_{Fe},K)} = \begin{cases} 0 & (n=s) \\ C_{Fe}^1 n_e & (n=1) \\ 0 & (n=2) \end{cases}$$

新聞理工科大学 Copyright © Shizuoka Institute of Science and Technology
 SIST

4,Kの推定



II. 目的関数(目的値とシミュレーション値の誤差を評価)

$$P(K) = \frac{1}{2} \sum_{n=s}^{2} (C_{Fe}^{n} - S_{Fe}^{n})^{2}$$

- 目的関数の微分
 - → 目的関数の微分

$$\frac{\partial P}{\partial K_{x}} = \sum_{n=s}^{2} \left(C_{Fe}^{n} - S_{Fe}^{n}(K) \right) \left(C_{Fe}^{n} - S_{Fe}^{n}(K) \right)'$$
$$= \sum_{n=s}^{2} \left(C_{Fe}^{n} - S_{Fe}^{n}(K) \right) \left(f_{n}(C_{Fe}^{n}(t), K) h \right)'$$
$$= \sum_{n=s}^{2} \left(C_{Fe}^{n} - S_{Fe}^{n}(K) \right) \frac{\partial f_{n}(C_{Fe}(t), K)}{\partial K_{x}} h$$
$$C_{Fe}^{n}(t, K) - S_{Fe}^{n}(t, K) \cong f_{n} \left(C_{Fe}^{n}(t, K) \right) h$$





III. 勾配法よりK =
$$(K_{s0}, K_{0s}, K_{01}, K_{10}, K_{12}, K_{21})$$
を更新
 $K(m+1) = K(m) - \alpha (\nabla P(K))$
 $\begin{pmatrix} K_{s0}(m+1) \\ K_{0s}(m+1) \\ K_{01}(m+1) \\ K_{10}(m+1) \\ K_{12}(m+1) \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} K_{s0}(m) \\ K_{0s}(m) \\ K_{01}(m) \\ K_{10}(m) \\ K_{12}(m) \end{pmatrix} - \alpha \begin{pmatrix} \frac{\partial P(K)}{\partial K_{01}} \\ \frac{\partial P(K)}{\partial K_{01}} \\ \frac{\partial P(K)}{\partial K_{10}} \\ \frac{\partial P(K)}{\partial K_{12}} \\ \frac{\partial P(K)}{\partial K_{12}} \end{pmatrix}$
mはシミュレーション回数







4-2, Numerical Optimizerを使用

さらなる最適化を図るため、Numerical Optimizerを使用。

→ NTTデータ数理システムの数理計画法パッケージ 1 //データのセット↓ 17 DiffusionMain_1212.smp:36:info: 展開中·制約式···(13/14) name=""」 2 Set·S;↓ DiffusionMain_1212.smp:39:info: 展開中·制約式···(14/14) name="" 18 3 Element i(set=S);↓ 19 4 //目的値fe↓ 20 [About Numerical Optimizer]↓ 5 Parameter df0(name="df0", index=i); ↓ MSI Numerical Optimizer 22.1.0(license expire in 73 days) 4 21 6 Parameter df1(name="df1", index=i); 22 >>>>↓ 7 Parameter df2(name="df2", index=i); 目的値[定数] 23 >>>> <<with META-HEURISTICS engine "wcsp"/"rcpsp"> ↓ 8 Parameter dfs(name="dfsub", index=i); ↓ >>>> <<with Netlib BLAS> J 24 9 Parameter ne; · · · · ne=1.0; ↓ 25 , Copyright (C) 1991 NTT DATA Mathematical Systems Inc.↓ 10 Parameter · nh; · · · · nh=1.0; ↓ 26 27 [Problem and Algorithm] 11 //変数↓ 12 Variable.cfe0(name="cfe0",.index=i);....cfe0[i]>=0; 28 PROBLEM NAME·····DiffusionMain 1212↓ 29 13 Variable cfe1(name="cfe1", index=i); cfe1[i]>=0; 4 初期値「変数] 30 14 Variable cfe2(name="cfe2", index=i); cfe2[i]>=0; ↓ 31 PROBLEM TYPE MINIMIZATION 15 Variable cfes(name="cfesub", index=i); cfes[i]>=0; ↓ 32 METHOD -·····BFGS LINE SEARCH↓ 16 Variable k01(index=i); · k01[i]>=0; ↓ 33 QUAST NEWTON TYPE 17 Variable k10(index=i); k10[i]>=0; ↓ 34 18 Variable k12(index=i); · k12[i]>=0; ↓ 求解[変数] 35 [Progress]↓ 19 Variable k21(index=i); k21[i]>=0; 4 36 <preprocess begin>.....<preprocess end>↓ 20 Variable ks0(index=i); · ks0[i]>=0; ↓ 37 <iteration begin>↓ 21 Variable k0s(index=i); k0s[i]>=0; ↓ 38 ····res=8.8e+00·....1.8e-01·....1.6e-04·....1.6e-04·....2.1e-03·....↓ 22 //微分式↓ 39 ·····1.9e-03·....1.8e-03·.....1.8e-03·.....1.7e-03·.....1.6e-03·.......... 23 Expression getcfe0(index=i); ↓ ·····1.5e-03·····1.5e-03·····1.4e-03·····1.4e-03····· 40 24 getcfe0[i]=-k01[i]*cfe0[i]*nh+k10[i]*cfe1[i]*ne-(-ks0[i]*cfes[i]+k0s[i]*cfe0[i]);↓ 41 ······1.3e-03·····1.3e-03·····1.3e-03·····1.2e-03······1.2e-03······↓ 25 getcfe0[i]>=0; 42 ·····1.2e-03·····1.1e-03·····1.1e-03·····1.1e-03····· 26 Expression getcfe1(index=i); ↓ 27 getcfe1[i]=k01[i]*cfe0[i]*nh-(k10[i]*ne+k12[i]*nh)*cfe1[i]+k21[i]*cfe2[i]*ne;↓ 微分式 28 getcfe1[i]>=0; 29 Expression getcfe2(index=i);↓



30 V/結果の表示 争
岡
理
工
科
フ

SIST

31 getcfe2[i]>=0; ↓

34 getsub[i]>=0;↓

32 Expression getsub(index=i); ↓

30 getcfe2[i]=-k12[i]*cfe1[i]*nh-k21[i]*cfe2[i]*ne;

33 getsub[i] = -cfes[i]*ks0[i]+cfe0[i]*k0s[i];

4,Kの推定



4-2, Numerical Optimizerを使用

• 目的值

4,Kの推定

$$\begin{cases} f_0 = Fe_i^0 濃度[目的]\\ f_1 = Fe_i^1 濃度[目的]\\ f_2 = Fe_i^2 濃度[目的]\\ f_{sub} = Fe_s^0 濃度[目的] \end{cases}$$

• 求解

| $(k_{01},$ | $k_{01} \ge 0$ |
|-------------------|----------------|
| k ₁₀ , | $k_{10} \ge 0$ |
| $k_{12},$ | $k_{12} \ge 0$ |
| $k_{21},$ | $k_{21} \ge 0$ |
| k _{s0} , | $k_{s0} \ge 0$ |
| k_{0s} , | $k_{0s} \ge 0$ |

• 初期值

$$\begin{cases} Cf_0 = Fe_i^0 濃度[初期], & Cfe_0 \ge 0 \\ Cf_1 = Fe_i^1 濃度[初期], & Cfe_1 \ge 0 \\ Cf_2 = Fe_i^2 濃度[初期], & Cfe_2 \ge 0 \\ Cf_{sub} = Fe_s^0 濃度[初期], & Cfe_{sub} \ge 0 \end{cases}$$



4,Kの推定





4-2, Numerical Optimizerを使用

- 目的関数
- → 目的値とシミュレーション値の誤差を最小化する。 $P = \frac{1}{2} \left(\left(f_0 - (C_{Fe_i^0})' \right)^2 + \left(f_1 - (C_{Fe_i^+})' \right)^2 + \left(f_2 - (C_{Fe_i^{2+}})' \right)^2 + \left(f_s - (C_{Fe_s^0})' \right)^2 \right)$ $P \ge 0$ $\left(C_{fe} \right)' \rightarrow \mathcal{P} \ge 1 \cup \mathcal$

→ シミュレーション値として反応式を微分式に用いる。

$$\begin{split} \frac{dC_{Fe_i^0}}{dt} &= -k_{12}C_{Fe_i^0}n_h + k_{21}C_{Fe_i^+}n_e - \left(k_{s0}C_{Fe_s^0} + k_{0s}C_{Fe_i^0}\right) \\ \frac{dC_{Fe_i^+}}{dt} &= k_{12}C_{Fe_i^0}n_h - (k_{21}n_e + k_{23}n_h)C_{Fe_i^+} + k_{32}C_{Fe_i^{2+}}n_e \\ \frac{dC_{Fe_i^{2+}}}{dt} &= k_{23}C_{Fe_i^+}n_h - k_{32}C_{Fe_i^{2+}}n_e \\ \frac{dC_{Fe_s^0}}{dt} &= k_{s0}C_{Fe_s^0} + k_{0s}C_{Fe_i^0} \\ \end{split}$$
靜岡理工科大学 Copyright © Shizoka Institute of Science and Technology



- 最適化した鉄(Fe)の状態変化とキャリア捕獲反応のしやすさ 「K_{s0},K_{0s},K₀₁,K₁₀,K₁₂,K₂₁」をプロット化。
- 以下の画像は シミュレーション値の初期値[-5V]→目的値[0V]のK₁₀,K₁₂を 変化の大きさごとに色分けを行った。



5,Kの推定の結果

大

変化の大きさ

小

大

変化の大きさ

小





シミュレーション値の初期値[-5V]→目的値[0V]のK₁₀

上半分が変化しにくい、 下半分が変化しやすいと考えられる。



シミュレーション値の初期値[-5V]→目的値[0V]のK12

変化しやすい部分と変化しにくい部分が 広く分布していると考えられる。





5,まとめと今後の課題

今回

 変化の現象のモデル化と、ソフトウェアを用いて電子濃度・正孔濃度での状態 変化とキャリア捕獲のしやすさ「K_{s0},K_{0s},K₀₁,K₁₀,K₁₂,K₂₁」を得られた。

今後は

- 電子濃度 $[n_e]$ 、正孔濃度 $[n_h]$ のそれぞれの値を求めていく必要がある。
- 専門家と話し合い、より詳細なモデル化と推定をする必要がある。

また結果本研究は最適化する個数が多いため、並列化ができる環境が必要であ る。

