

(12) 特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局

(43) 国際公開日
2022年1月13日(13.01.2022)



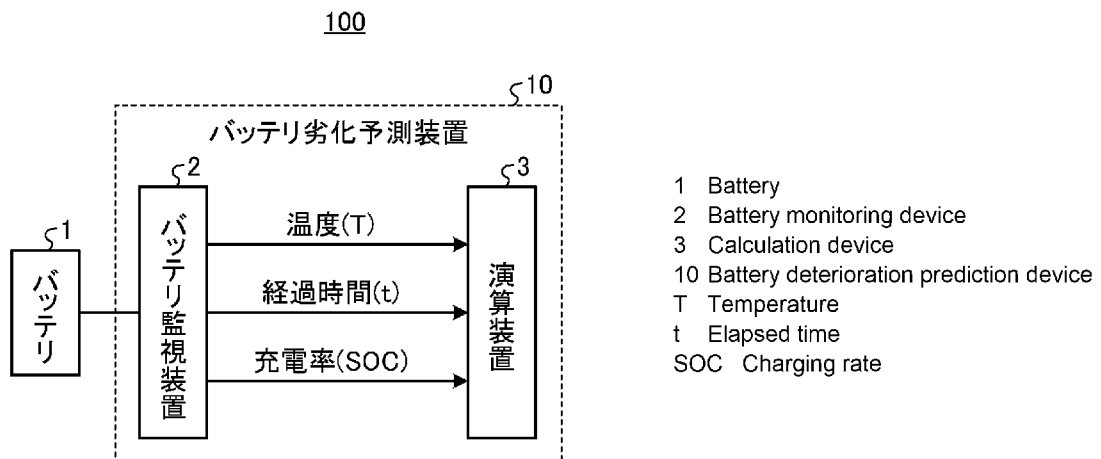
(10) 国際公開番号

WO 2022/009353 A1

- (51) 国際特許分類:
H01M 10/48 (2006.01) G01R 31/382 (2019.01)
H02J 7/00 (2006.01)
- (21) 国際出願番号: PCT/JP2020/026759
- (22) 国際出願日: 2020年7月8日(08.07.2020)
- (25) 国際出願の言語: 日本語
- (26) 国際公開の言語: 日本語
- (71) 出願人:三菱電機株式会社(MITSUBISHI ELECTRIC CORPORATION) [JP/JP]; 〒1008310 東京都千代田区丸の内二丁目7番3号 Tokyo (JP).
- (72) 発明者: 白神 昭(SHIRAGA, Sho); 〒1008310 東京都千代田区丸の内二丁目7番3号 三菱電機株式会社内 Tokyo (JP). 小笠原 圭佑(OGASAWARA, Keisuke); 〒1008310 東京都千代田区丸の内二丁目7番3号 三菱電機株式会社内 Tokyo (JP).
- (74) 代理人: 高村 順(TAKAMURA, Jun); 〒1000013 東京都千代田区霞が関3丁目8番1号 虎の門三井ビルディング 特許業務法人酒井国際特許事務所 Tokyo (JP).
- (81) 指定国(表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BN, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DJ, DK, DM, DO, DZ,

(54) Title: BATTERY DETERIORATION PREDICTION DEVICE, BATTERY DETERIORATION PREDICTION SYSTEM, AND PREPARATION METHOD FOR BATTERY DETERIORATION PREDICTION

(54) 発明の名称: バッテリー劣化予測装置、バッテリー劣化予測システム、及びバッテリー劣化予測のための準備方法



(57) Abstract: This battery deterioration prediction device (10) comprises: a battery monitoring device (2) for monitoring the charging rate SOC of a battery (1) and the temperature T of the battery (1); and a calculation device (3) that calculates the remaining capacity rate f(t) of the battery (1) on the basis of the charging rate SOC, the temperature T, and the elapsed time t since monitoring of the battery (1) began. The remaining capacity rate f(t) is calculated using a first function formula including a first formula. The first formula includes an exponential function in which the value obtained by multiplying the elapsed time t by a deterioration coefficient a and -1 serves as a variable. The battery deterioration prediction device (10) predicts the deterioration state of the battery on the basis of the remaining capacity rate f(t) calculated using the first function formula.

EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IR, IS, IT, JO, JP, KE, KG, KH, KN, KP, KR, KW, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PA, PE, PG, PH, PL, PT, QA, RO, RS, RU, RW, SA, SC, SD, SE, SG, SK, SL, ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, WS, ZA, ZM, ZW.

- (84) 指定国(表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LR, LS, MW, MZ, NA, RW, SD, SL, ST, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AL, AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, MK, MT, NL, NO, PL, PT, RO, RS, SE, SI, SK, SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

- 国際調査報告 (条約第21条(3))

(57) 要約: バッテリー劣化予測装置 (10) は、バッテリー (1) の充電率 SOC 及びバッテリー (1) の温度 T を監視するバッテリー監視装置 (2) と、充電率 SOC、温度 T、及びバッテリー (1) の監視を開始してから経過時間 t に基づいてバッテリー (1) の容量残存率 f (t) を演算する演算装置 (3) とを備える。容量残存率 f (t) は、第 1 式を含む第 1 の関数式を用いて演算される。第 1 式は、経過時間 t に劣化係数 a とマイナス 1 とを乗じた値を変数とする指数関数を含む。バッテリー劣化予測装置 (10) は、第 1 の関数式を用いて演算された容量残存率 f (t) に基づいてバッテリーの劣化状態を予測する。

明 細 書

発明の名称：

バッテリー劣化予測装置、バッテリー劣化予測システム、及びバッテリー劣化予測のための準備方法

技術分野

[0001] 本開示は、バッテリーの劣化状態を予測するバッテリー劣化予測装置、バッテリー劣化予測システム、及びバッテリー劣化予測のための準備方法に関する。

背景技術

[0002] バッテリーがリチウムイオン電池の場合、従来のバッテリー劣化予測装置では、負極電極の劣化を主要因と考え、使用時間の平方根から求められる劣化率に基づいてバッテリーの容量残存率を演算、演算された容量残存率に基づいてバッテリーの寿命を予測する手法が多く用いられている。

[0003] 上記の従来手法に対し、下記特許文献1には、更に正極電極の劣化を考慮し、正負の2種類の電極の劣化式を組み合わせた関数式に基づいてバッテリーの容量残存率を推定する手法が開示されている。具体的に、特許文献1の手法では、正極電極の劣化を主要因とする容量劣化については、使用時間に正の定数を乗じた値を変数とする指数関数を用いて表現されている。また、負極電極の劣化による容量劣化については、使用時間についての平方根関数を用いて表現されている。

先行技術文献

特許文献

[0004] 特許文献1：特開2013-254710号公報

発明の概要

発明が解決しようとする課題

[0005] 特許文献1の手法における正極側の劣化式は、バッテリーの寿命末期において急激に変化する劣化特性を表しているが、保存初期における正極電極の劣

化特性を表していない。このため、特許文献1の手法では、特に、正極電極の成分がバッテリー溶液内に溶出することで容量が低下するという劣化機構を有するバッテリーの場合、容量残存率の推定が正確に行えないという問題がある。従って、特許文献1の手法では、電極成分のバッテリー溶液内への溶出に起因する劣化機構を有するバッテリーの場合には、バッテリーの劣化状態の予測が困難であった。

[0006] 本開示は、上記に鑑みてなされたものであって、電極成分のバッテリー溶液内への溶出に起因する劣化機構を有するバッテリーの場合であっても、バッテリーの劣化状態の予測が可能となるバッテリー劣化予測装置を得ることを目的とする。

課題を解決するための手段

[0007] 上述した課題を解決し、目的を達成するため、本開示に係るバッテリー劣化予測装置は、バッテリーの電極の成分の一部がバッテリーの溶液内に溶出することで容量が劣化する第1の劣化機構を有するバッテリーの劣化状態を予測するバッテリー劣化予測装置である。バッテリー劣化予測装置は、バッテリー監視装置と、演算装置とを備える。バッテリー監視装置は、バッテリーの充電率及びバッテリーの温度を監視する。演算装置は、充電率、温度、及びバッテリーの監視を開始してから経過時間に基づいて、バッテリーの容量残存率を演算する。容量残存率は、第1式を含む第1の関数式を用いて演算される。第1式は、経過時間に第1の劣化係数とマイナス1とを乗じた値を変数とする指数関数を含む。バッテリー劣化予測装置は、第1の関数式を用いて演算された容量残存率に基づいてバッテリーの劣化状態を予測する。

発明の効果

[0008] 本開示に係るバッテリー劣化予測装置によれば、電極成分のバッテリー溶液内への溶出に起因する劣化機構を有するバッテリーの場合であっても、バッテリーの劣化状態の予測が可能になるという効果を奏する。

図面の簡単な説明

[0009] [図1]実施の形態1に係るバッテリー劣化予測装置を備えたバッテリー劣化予測シ

ステムの構成例を示す図

[図2]実施の形態1に係るバッテリー劣化予測装置における劣化予測の処理フローを示すフローチャート

[図3]実施の形態1における事前実験の説明に使用する図

[図4]実施の形態1における演算装置の機能を具現するハードウェア構成の一例を示すブロック図

[図5]実施の形態1における演算装置の機能を具現するハードウェア構成の他の例を示すブロック図

[図6]実施の形態2に係るバッテリー劣化予測装置における劣化予測の処理フローを示すフローチャート

発明を実施するための形態

[0010] 以下に添付図面を参照し、本開示の実施の形態に係るバッテリー劣化予測装置、バッテリー劣化予測システム、及びバッテリー劣化予測のための準備方法について詳細に説明する。

[0011] 実施の形態1.

図1は、実施の形態1に係るバッテリー劣化予測装置を備えたバッテリー劣化予測システムの構成例を示す図である。実施の形態1に係るバッテリー劣化予測システム100は、バッテリー1と、バッテリー劣化予測装置10とを備える。バッテリー劣化予測装置10は、バッテリー監視装置2と、演算装置3とを備える。

[0012] バッテリー1は、充放電可能な二次電池である。二次電池の一例は、リチウムイオン電池である。以下、バッテリー1がリチウムイオン電池である場合を想定した説明とするが、これに限定されない。バッテリー1が正極電極成分のバッテリー溶液内への溶出に起因する容量劣化機構を有するものである場合、当該バッテリーへの適用が可能である。バッテリー1の他の例は、鉛蓄電池、ニッケル水素電池などである。

[0013] リチウムイオン電池などの二次電池は、使用しない状態、つまり充放電を行っていない状態であっても劣化が生じることが知られている。この劣化は

、保存劣化と呼ばれる。バッテリー1が使用されていない保存状態である場合、外部回路に電流が流れなくても、内部の活物質が酸化還元反応して少しずつ放電する。放電した電荷は、充電によって戻すことができる可逆過程と、回復せずに劣化につながる不可逆過程とがある。保存劣化は、充電率及び温度の影響によって進行度合いが変化する。充電率は、SOC (State Of Charge) と呼ばれる。以下、本明細書では、充電率を「SOC」と呼ぶ。また、本明細書では、「SOC」を記号として扱って、「充電率SOC」と表記する場合がある。

[0014] バッテリー1の劣化が進行した場合、充電できるエネルギー容量が低下したり、供給できる最大パワーが低下したりする。また、バッテリー1は、充放電サイクルを繰り返すことで電極が膨張収縮し、疲労破壊によって、電極材料が剥離するなどの劣化現象が生じる。このような充放電に伴う劣化は、サイクル劣化と呼ばれている。サイクル劣化は、充放電時の電流値、温度、サイクルする充電率の範囲などの影響で進行度合いが変化する。

[0015] バッテリー監視装置2は、バッテリー1の充電率SOC及びバッテリー1の温度Tを監視する。演算装置3は、バッテリー監視装置2から温度T、経過時間t、充電率SOCの情報を受信する。経過時間tは、バッテリー監視装置2がバッテリー1の監視を開始してからの経過時間、又は前回の受信から今回の受信までの経過時間である。演算装置3は、充電率SOC、温度T及び経過時間tに基づいて、以下の(1)式により、バッテリー1の容量残存率f(t)を演算する。

[0016]
$$f(t) = \exp(-a \times t) \cdots (1)$$

[0017] 上記(1)式において、容量残存率f(t)は、経過時間tにおけるバッテリー1の初期容量に対する比率を表している。バッテリー1の容量残存率f(t)が分かれば、バッテリー1の劣化状態、即ち劣化の程度である劣化度の予測が可能となる。

[0018] 実施の形態1におけるバッテリー1は、電極の成分の一部がバッテリー1の溶液内に溶出することで、バッテリー1の容量が劣化する劣化機構を有している

。本明細書では、この劣化機構を適宜「第1の劣化機構」と呼ぶ。上記（1）式は、第1の劣化機構を考慮した式となっている。

[0019] また、上記（1）式を変形した“ $1 - \exp(-a \times t)$ ”の式を考える。この式は、第1の劣化機構における電極の劣化率を表すことになる。なお、第1の劣化機構による劣化は、正極電極が主である。このため、以下では、説明の対象を正極電極とする。また、正極電極の劣化率を「第1の劣化率」と記載する場合がある。

[0020] 次に、上記（1）式の導出手順について説明する。まず、電極の成分がバッテリー溶液内に溶出する反応速度を、電極成分の濃度と時間とに依存する一次反応として、以下の（2）式で表す。

[0021] $-dC_A/dt = a \times C_A \cdots (2)$

[0022] 上記（2）式において、 C_A は電極成分の濃度であり、 a は反応速度定数であり、 t は時間である。

[0023] 上記（2）式を $t = 0$ 、 $C_A = C_{A0}$ で積分すると、以下の（3）式で表される。

[0024] $\ln(C_A/C_{A0}) = -a \times t \cdots (3)$

[0025] 上記（3）式を変形すると、以下の（4）式が得られる。

[0026] $C_A = C_{A0} \times \exp(-a \times t) \cdots (4)$

[0027] よって、“ C_A/C_{A0} ”の対数値を時間に対してプロットしたグラフにおいて、プロットした値を結ぶ直線の勾配から、“ $-a$ ”の値を得ることができる。

[0028] 電極成分の濃度がバッテリー容量に比例するとし、“ C_A/C_{A0} ”の値をバッテリーの容量残存率と定義すれば、上記（4）式に基づいて、上記（1）式で示した容量残存率 $f(t)$ を導くことができる。

[0029] $f(t) = \exp(-a \times t) \cdots (1)$ （再掲）

[0030] 上記（1）式は、先に定義した第1の劣化率を表す“ $1 - \exp(-a \times t)$ ”を用いて変形すると、以下の（5）式のように表すことができる。

[0031] $f(t) = 1 - \{1 - \exp(-a \times t)\} \cdots (5)$

[0032] なお、以下では、上記（５）式における“ $e \times p(-a \times t)$ ”を「第１式」と記載し、“ $1 - \{1 - e \times p(-a \times t)\}$ ”を「第１の関数式」と記載する場合がある。

[0033] また、上記（４）式に示されるように、反応速度定数 a は、時間 t に乗算される係数となる。従って、反応速度定数 a は、第１の劣化機構を有するバッテリー１においては、正極電極の劣化率を決める劣化係数として取り扱うことができる。この意味で、本明細書においては、反応速度定数を「劣化係数」と呼ぶ。なお、後述する負極電極の劣化係数と区別するため、正極電極の劣化係数を「第１の劣化係数」と記載する場合がある。

[0034] 劣化係数 a は、温度に依存性が有り、頻度因子 A_s と活性化エネルギー E_s とを有するアレニウス式に従って、以下の（６）式で表すことができる。

$$[0035] \quad a = A_s \times e \times p(-E_s / RT) \cdots (6)$$

[0036] 上記（６）式において、 R は気体定数であり、 T は温度である。

[0037] 活性化エネルギー E_s 及び頻度因子 A_s の自然対数値である $\ln(A_s)$ は、充電率 SOC に対する依存性があり、充電率 SOC に対してそれぞれ比例関係を有する。

[0038] 従って、活性化エネルギー E_s は、定数 c 、 d を用いて、以下の（７）式のように、充電率 SOC の一次式で表すことができる。

$$[0039] \quad E_s = c \times SOC + d \cdots (7)$$

[0040] 同様に、頻度因子 A_s は、定数 g 、 h を用いて、以下の（８）式のように、充電率 SOC の一次式で表すことができる。

$$[0041] \quad \ln(A_s) = g \times SOC + h \cdots (8)$$

[0042] 上記（６）～（８）式を用いれば、第１の劣化機構を有するバッテリー１に対し、バッテリー１の温度 T とバッテリー１の充電率 SOC を測定することで、劣化係数 a を演算することが可能になる。

[0043] 次に、実施の形態１に係るバッテリー劣化予測装置１０における劣化予測処理のフローについて説明する。図２は、実施の形態１に係るバッテリー劣化予測装置における劣化予測の処理フローを示すフローチャートである。図２の

処理は、演算装置3によって実行される。

[0044] ステップS101の処理では、バッテリー監視装置2から入力される充電率SOCの情報が用いられる。ステップS101において、演算装置3は、上記(7)、(8)式に基づいて、活性化エネルギー E_s 及び頻度因子 A_s の自然対数値 $\ln(A_s)$ を演算する。活性化エネルギー E_s 及び頻度因子 A_s の自然対数値 $\ln(A_s)$ の演算に必要な定数 c 、 d 、 g 、 h は、予め、予測対象のバッテリーに対する保存試験を行うことで準備することができる。

[0045] 次のステップS102の処理では、ステップS101で演算された活性化エネルギー E_s 及び頻度因子 A_s の情報と、バッテリー監視装置2から入力される温度 T の情報とが用いられる。ステップS102において、演算装置3は、上記(6)式に基づいて、劣化係数 a を演算する。

[0046] 次のステップS103の処理では、ステップS102で演算された劣化係数 a の情報と、バッテリー監視装置2から入力される経過時間 t の情報とが用いられる。ステップS103において、演算装置3は、上記(5)式、又は上記(1)式に基づいて、経過時間 t におけるバッテリー1の容量残存率 $f(t)$ を演算する。なお、バッテリー1が非使用の状態、即ち保存状態にある場合、経過時間は「保存時間」とも呼ばれる。

[0047] 劣化係数 a の演算に用いる定数 c 、 d 、 g 、 h については、例えば実験により、事前に算出しておく。以下、具体的な処理手順について、図3を参照して説明する。図3は、実施の形態1における事前実験の説明に使用する図である。

[0048] 図3の横軸は保存時間 t を表し、縦軸は容量残存率 $f(t)$ を表している。また、図3には、温度 T について2水準、充電率SOCについて3水準、合計で $2 \times 3 = 6$ 水準のテストパターンによる容量残存率 $f(t)$ のプロット値が示されている。各テストパターンの内容は、以下の通りである。

[0049] テスト1： $T = T_1$ ， $SOC = SOC_1$
テスト2： $T = T_2$ ， $SOC = SOC_1$
テスト3： $T = T_1$ ， $SOC = SOC_2$

テスト4 : $T = T_2$, $SOC = SOC_2$

テスト5 : $T = T_1$, $SOC = SOC_3$

テスト6 : $T = T_2$, $SOC = SOC_3$

[0050] なお、上記 T_1 , T_2 の間には、 $T_1 < T_2$ の関係がある。また、 $SOC_1 \sim SOC_3$ の間には、 $SOC_1 > SOC_2 > SOC_3$ の関係がある。

[0051] まず、テスト1～テスト6のそれぞれのグラフを $f(t)$ に対して最小二乗法を用いてフィッティングを行い、それぞれのテスト毎に a 値を演算する。 a 値は、劣化係数 a の値である。演算した a 値は、演算装置3に保持しておく。

[0052] また、テスト1～テスト6の各プロットにおいて、 SOC 値が同じで温度 T が異なるものを抽出する。そして、上記で求めた a 値の自然対数値 $\ln(a)$ をそれぞれのテストにおける温度 T の逆数 $1/T$ に対してプロットする。ここでの詳細な結果は割愛するが、本願発明者らによる実験によって、良好な直線関係が得られている。これにより、同じ SOC 値において、劣化係数 a と、頻度因子 A_s 及び活性化エネルギー E_s との関係が、アレニウスの式に従うことが確認されている。

[0053] 得られた直線の傾き $-E_s/R$ (R : 気体定数) から、各 SOC における電極劣化の活性化エネルギー E_s を演算することができる。また、得られた直線の切片 $\ln(A_s)$ から、電極劣化の頻度因子 A_s を演算することができる。

[0054] 同様な手順により、別の SOC 値の場合の活性化エネルギー E_s 及び頻度因子 A_s も演算する。幾つかの SOC 値で演算された活性化エネルギー E_s 及び頻度因子 A_s のそれぞれを SOC 値に対してプロットする。ここでの詳細な結果は割愛するが、 SOC 値に対する活性化エネルギー E_s 、及び SOC 値に対する頻度因子 A_s の何れも、良好な直線近似式が得られている。

[0055] SOC 値に対する活性化エネルギー E_s の直線近似式において、その傾きから定数 c を得ることができ、その切片から定数 d を得ることができる。また、 SOC 値に対する頻度因子 A_s の直線近似式において、その傾きから定

数 g を得ることができ、その切片から定数 h を得ることができる。

[0056] 以上の手順により、定数 c , d , g , h の準備が可能となる。演算された定数 c , d , g , h の値は、演算装置 3 に保持される。

[0057] また、任意の経過時間 t における容量残存率 $f(t)$ は、以下の手順で演算することができる。

[0058] まず、予測対象のバッテリー 1 の保存時における SOC と、準備した定数 c , d , g , h とに基づいて、劣化係数 a を演算するために必要な活性化エネルギー E_s 及び頻度因子 A_s を演算する。次に、演算された活性化エネルギー E_s 及び頻度因子 A_s と、保存時の温度 T とに基づいて、劣化係数 a を演算する。そして、演算された劣化係数 a と経過時間 t とに基づいて容量残存率 $f(t)$ を演算する。以上の手順により、任意の経過時間 t における容量残存率 $f(t)$ を演算することができる。

[0059] また、バッテリー 1 の容量残存率 $f(t)$ が求めれば、以下の (9) 式を用いて、バッテリー 1 の残存容量 CAP を演算することができる。

[0060] $CAP = CAP_0 \times f(t) \dots (9)$

[0061] 上記 (9) 式において、CAP_0 は、バッテリー 1 の初期容量である。

[0062] 以上のように、実施の形態 1 の手法を用いれば、事前にバッテリー 1 の保存予定の範囲で最低限の少ない水準数（上記例では 6 水準）の温度及び SOC による環境下での保存試験を実施することで、バッテリー 1 の保存予定の範囲における劣化係数 a を求めるための定数 c , d , g , h を得ることができる。これにより、バッテリー監視装置 2 から温度 T 、充電率 SOC 、経過時間 t を演算装置 3 に入力することで、経過時間 t における劣化係数 a を演算することができる。また、経過時間 t におけるバッテリー 1 の容量残存率 $f(t)$ 、及びバッテリー 1 の残存容量 CAP を演算することができる。

[0063] バッテリー 1 の設計段階では、まず、上記の手順で準備した定数 c , d , g , h 及び劣化係数 a の値に基づいて、予定される時間 t における保存充電率及び保存温度での容量残存率 $f(t)$ を演算する。そして、バッテリー 1 の初期容量 CAP_0 と容量残存率 $f(t)$ との積により算出されるバッテリー 1 の

残存容量 CAP が、時間 t において要求される必要な値になるよう、バッテリー1の初期容量 CAP_0 を決定する。これにより、バッテリー1の搭載量を決定することができる。

[0064] バッテリー1の設計段階で想定されるバッテリーの保存条件の例として、第1の時間 t_0 から第2の時間 t_1 までは、充電率 SOC が SOC_1 、温度 T が T_1 で保存され、第2の時間 t_1 から第3の時間 t_2 までは、充電率 SOC が SOC_2 、温度 T が T_2 で保存される条件を考える。この保存条件において、第2の時間 t_1 における容量残存率 $f(t)_1$ は、 SOC_1 及び T_1 を用いて演算することができる。また、第2の時間 t_1 における残存容量 CAP_1 は、容量残存率 $f(t)_1$ と初期容量 CAP_0 との積により演算することができる。同様に、第3の時間 t_2 における容量残存率 $f(t)_2$ は、 SOC_2 及び T_2 を用いて演算することができる。また、第3の時間 t_2 における残存容量 CAP_2 は、容量残存率 $f(t)_2$ と、第2の時間 t_1 における残存容量 CAP_1 との積により演算することができる。

[0065] バッテリー1が設置される環境又は季節によって環境温度が変化する場合でも、例えば1か月ごとの平均温度と、同期間における充電率とに基づいて、同様な演算を繰り返すことで、任意の時間 t_x における残存容量 CAP_x を演算することができる。保存充電率が変化することが予定されている場合においても、同様な演算処理を繰り返して行えば、任意の時間 t_x における残存容量 CAP_x を演算することができる。

[0066] 以上のように、バッテリー1の設計段階において、保存劣化の期間における温度 T と充電率 SOC とが予め分かっているならば、最終的な時間 t_x において必要とされる残存容量 CAP_x が得られるように、初期容量 CAP_0 を決定することができる。従って、実施の形態1の手法を用いれば、必要なバッテリー搭載量を精度よく見積もることができる。

[0067] また、バッテリー1の使用時においては、バッテリー監視装置2によって、保存温度と保存充電率とが監視される。ここでは、バッテリー監視装置2によっ

て、第4の時間 t_3 から第5の時間 t_4 まで、充電率 $SO C$ が $SO C_3$ 、温度 T が T_3 で保存されたことが監視されたとする。この場合、第4の時間 t_3 から第5の時間 t_4 までの $SO C_3$ 及び T_3 の実測値を演算装置3に入力することで、第4の時間 t_3 における容量残存率 $f(t)_3$ を演算することができる。また、容量残存率 $f(t)_3$ と初期容量 CAP_0 との積により、第4の時間 t_3 における残存容量 CAP_3 を演算することができる。

[0068] 同様に、バッテリー監視装置2によって、第5の時間 t_4 から第6の時間 t_5 まで、充電率 $SO C$ が $SO C_4$ 、温度 T が T_4 で保存されたことが監視されたとする。この場合、第5の時間 t_4 から第6の時間 t_5 までの $SO C_4$ 及び T_4 の実測値を演算装置3に入力することで、第5の時間 t_4 における容量残存率 $f(t)_4$ を演算することができる。また、容量残存率 $f(t)_4$ と、第4の時間 t_3 における残存容量 CAP_3 との積により、第5の時間 t_4 における残存容量 CAP_4 を演算することができる。

[0069] 同様な演算処理を繰り返して行えば、実測された温度 T 及び充電率 $SO C$ の情報に基づいて、任意の時間 t_x における残存容量 CAP_x を演算することができる。

[0070] なお、設計段階で想定された保存温度及び保存充電率が実運転時に変更になっていれば、バッテリー1の劣化状態が設計段階で想定された状態とは異なることが予想される。このような場合でも、保存温度及び保存充電率の実測値を演算装置3に入力することで、実運転に沿って予測値を修正することができる。

[0071] 任意の時間 t_x における残存容量 CAP_x の値を実運転に沿って修正した後、それ以降の時間 t_x から時間 t_{xx} まで保存を継続した場合も同様な予測が可能である。まず、時間 t_{xx} までに予定される保存充電率 $SO C_{xx}$ 及び温度 T_{xx} の情報に基づいて容量残存率 $f(t)_{xx}$ を演算する。次に、時間 t_x における残存容量 CAP_x と容量残存率 $f(t)_{xx}$ との積により、 CAP_{xx} を演算する。予定される保存充電率及び保存温度が

複雑に変化する場合でも、同様の処理を行って各時間帯ごとに容量残存率 $f(t)$ の演算を行えば、任意の時間 t_{xx} における残存容量 CAP_{xx} を演算することができる。

[0072] 以上の処理を行うことにより、初期に想定された保存充電率及び保存温度が保存期間の途中で変更になった場合も、随時実測された充電率 SOC 及び温度 T を用いれば、バッテリー 1 の残存容量の予測値を修正することができる。これにより、バッテリー 1 の保守、点検、交換などの時期を予測することが可能になる。また、温度 T 及び充電率 SOC の保存条件が変更された場合でも、予測値の修正が可能である。

[0073] 以上説明したように、実施の形態 1 に係るバッテリー劣化予測装置によれば、演算装置は、充電率、温度、及びバッテリーの監視を開始してからの経過時間に基づいて、バッテリーの容量残存率を演算する。容量残存率は、第 1 式を含む第 1 の関数式を用いて演算される。第 1 式は、経過時間に第 1 の劣化係数とマイナス 1 とを乗じた値を変数とする指数関数を含む。バッテリー劣化予測装置は、第 1 の関数式を用いて演算された容量残存率に基づいてバッテリーの劣化状態を予測する。これにより、劣化予測の対象が第 1 の劣化機構を有するバッテリーであっても、劣化状態の予測を行うことが可能となる。

[0074] また、実施の形態 1 に係るバッテリー劣化予測装置によれば、演算装置は、現在よりも前の経過時間までに、バッテリー監視装置から取り込んだ温度及び充電率の情報を使用し、上記の定数 c , d , g , h に基づいて現在の劣化係数 a を演算することができる。そして、演算した現在の劣化係数 a に基づいて、現在の容量残存率と、現在よりも後の経過時間における将来の容量残存率とを演算することができる。これにより、バッテリーの温度及び充電率のうちの少なくとも 1 つが異なる条件下において、任意の経過時間におけるバッテリーの劣化予測を行うことができる。また、それまでの運転履歴を入力して再計算することで、バッテリーの容量残存率の演算値を修正し、劣化予測を修正することができる。また、再計算時においても、温度と、 SOC と、経過時間の入力値とを改めるのみで、予め準備した定数 c , d , g , h を使用す

ることができる。新たな定数を準備する必要がないので、演算装置の負荷を軽減することが可能となる。

[0075] また、実施の形態 1 に係るバッテリー劣化予測のための準備方法は、以下に示す第 1 のステップ～第 7 のステップを含む処理とすることができる。第 1 ステップでは、予測対象のバッテリーは、予め定めた充電率の数点と、予め定めた温度の数点とを組み合わせた条件で保存される。第 2 ステップでは、保存時間ごとにバッテリーの容量残存率が測定される。第 3 ステップでは、保存時間に対してプロットしたグラフに容量残存率を表す式をフィッティングする処理が行われる。第 4 ステップでは、任意の経過時間における第 1 の劣化係数が演算される。第 5 ステップでは、充電率が同じで温度が異なるものを抽出し、第 4 ステップで求めた第 1 の劣化係数の自然対数値を温度の逆数に対してプロットすることで得られる直線近似式に基づいて頻度因子及び活性化エネルギーが演算される。第 6 ステップでは、第 5 ステップで用いた充電率とは異なる充電率で頻度因子及び活性化エネルギーが演算される。第 7 ステップでは、第 5 ステップ及び第 6 ステップで求めた頻度因子及び活性化エネルギーを充電率に対してプロットすることで得られる直線近似式に基づいてバッテリーの劣化予測で用いる定数が演算される。以上の処理により、第 1 の劣化機構を劣化の主要因とするバッテリーにおいて、最低限の少ない水準数の温度及び充電率による環境下での保存試験を実施することで、バッテリーの保存予定の範囲における第 1 の劣化係数を求めるための定数を得ることができる。これにより、演算装置の負荷を抑制しつつ、バッテリー監視装置から温度、充電率、経過時間を演算装置に入力することで、経過時間における第 1 の劣化係数を演算することができる。また、演算装置の負荷を抑制しつつ、経過時間におけるバッテリーの容量残存率及びバッテリーの残存容量を演算することができる。

[0076] 次に、実施の形態 1 における演算装置の機能を実現するためのハードウェア構成について、図 4 及び図 5 の図面を参照して説明する。図 4 は、実施の形態 1 における演算装置の機能を実現するハードウェア構成の一例を示すブ

ロック図である。図5は、実施の形態1における演算装置の機能を実現するハードウェア構成の他の例を示すブロック図である。

[0077] 実施の形態1における演算装置3の機能の一部又は全部を実現する場合には、図4に示されるように、プロセッサ200、メモリ202、信号の入出力を行うインタフェース204及び演算情報を表示するための表示器206を含む構成とすることができる。

[0078] プロセッサ200は、上述した演算処理を行う。メモリ202は、プロセッサ200によって読みとられるプログラムであり、実施の形態1における演算装置3の機能を実行するプログラムが格納される。メモリ202は、プロセッサ200の演算処理の作業領域としても用いられる。インタフェース204は、演算装置3とバッテリー監視装置2との間の信号入出力の環境を提供する。表示器206は、必要に応じて演算装置3が行った演算処理の結果を表示する。

[0079] プロセッサ200は、演算装置、マイクロプロセッサ、マイクロコンピュータ、CPU (Central Processing Unit)、又はDSP (Digital Signal Processor) といった演算手段であってもよい。また、メモリ202には、RAM (Random Access Memory)、ROM (Read Only Memory)、フラッシュメモリ、EPROM (Erasable Programmable ROM)、EEPROM (登録商標) (Electrically EPROM) といった不揮発性又は揮発性の半導体メモリ、磁気ディスク、フレキシブルディスク、光ディスク、コンパクトディスク、ミニディスク、DVD (Digital Versatile Disc) を例示することができる。

[0080] プロセッサ200は、インタフェース204を介して必要な情報を授受し、メモリ202に格納されたプログラムをプロセッサ200が実行し、メモリ202に格納されたテーブルをプロセッサ200が参照することにより、上述した処理を行うことができる。テーブルには、予め作成された定数c、

d, g, hと、後述の実施の形態2で用いる定数 i, j, m, nとが格納される。プロセッサ200による演算結果は、メモリ202に記憶することができる。

[0081] また、実施の形態1における演算装置3の機能の一部を実現する場合には、図5に示す処理回路203を用いることもできる。処理回路203は、単回路、複合回路、ASIC (Application Specific Integrated Circuit)、FPGA (Field-Programmable Gate Array)、又は、これらを組み合わせたものが該当する。処理回路203に入力する情報、及び処理回路203から出力する情報は、インタフェース204を介して入手することができる。

[0082] なお、演算装置3における一部の処理を処理回路203で実施し、処理回路203で実施しない処理をプロセッサ200及びメモリ202で実施してもよい。

[0083] 実施の形態2.

次に、実施の形態2について説明する。実施の形態2に係るバッテリー劣化予測装置を含むバッテリー劣化予測システムの構成は、実施の形態1に係るバッテリー劣化予測システム100の構成と同じである。実施の形態2と実施の形態1とでは、バッテリー1のタイプが異なる。実施の形態2では、実施の形態1と異なる部分を中心に説明し、重複する内容の説明は、適宜省略する。

[0084] 実施の形態2におけるバッテリー1は、実施の形態1で説明した第1の劣化機構を有する。実施の形態2におけるバッテリー1は、更に、バッテリー1の負極電極において不働態被膜 (Solid Electrolyte Interphase: SEI) が成長することで容量が劣化する劣化機構を有する。本明細書では、負極電極に関する劣化機構を適宜「第2の劣化機構」と呼ぶ。

[0085] バッテリー監視装置2は、バッテリー1の充電率SOC及びバッテリー1の温度Tを監視する。演算装置3は、バッテリー監視装置2から温度T、経過時間t

、充電率SOCの情報を受信する。経過時間 t は、バッテリー監視装置2がバッテリー1の監視を開始してからの経過時間、又は前回の受信から今回の受信までの経過時間である。実施の形態2における演算装置3は、充電率SOC、温度 T 及び経過時間 t に基づいて、以下の(10)式により、バッテリー1の容量残存率 $f(t)$ を演算する。

$$[0086] \quad f(t) = 1 - [\{ 1 - \exp(-a \times t) \} + \{ b \times t^{(1/2)} \}] \dots (10)$$

[0087] 負極電極の劣化は、負極電極の表面に電解液の副反応により堆積する不働態被膜の成長に起因して起こる。上記(10)式における“ $b \times t^{(1/2)}$ ”は、第2の劣化機構における負極電極の劣化率を表している。以下、負極電極の劣化率を「第2の劣化率」と記載する場合がある。

[0088] また、以下では、上記(10)式における“ $b \times t^{(1/2)}$ ”を「第2式」と記載し、上記(10)式の全体を「第2の関数式」と記載する場合がある。

[0089] 時間 t の平方根“ $t^{(1/2)}$ ”に乗算される係数 b は、負極電極の劣化率を決める劣化係数である。この意味で、本明細書においては、係数 b を「劣化係数 b 」と呼ぶ。なお、正極電極の劣化係数 a と区別するため、劣化係数 b を「第2の劣化係数」と記載する場合がある。

[0090] 劣化係数 b は、温度に依存性が有り、頻度因子 A_f と活性化エネルギー E_f とを有するアレニウス式に従って、以下の(11)式で表すことができる。

$$[0091] \quad b = A_f \times \exp(-E_f / RT) \dots (11)$$

[0092] 上記(11)式において、 R は気体定数であり、 T は温度である。

[0093] 活性化エネルギー E_f 及び頻度因子 A_f の自然対数値である $\ln(A_f)$ は、充電率SOCに対する依存性があり、充電率SOCに対してそれぞれ比例関係を有する。

[0094] 従って、活性化エネルギー E_f は、定数 i 、 j を用いて、以下の(12)式のように、充電率SOCの一次式で表すことができる。

[0095] $E_f = i \times SOC + j \cdots (12)$

[0096] 同様に、頻度因子 A_f は、定数 m , n を用いて、以下の (13) 式のように、充電率 SOC の一次式で表すことができる。

[0097] $\ln(A_f) = m \times SOC + n \cdots (13)$

[0098] 上記 (11) ~ (13) 式を用いれば、第2の劣化機構を有するバッテリーに対し、バッテリー1の温度 T とバッテリー1の充電率 SOC を測定することで、劣化係数 b を演算することが可能になる。

[0099] なお、正極電極の劣化に係る頻度因子 A_s と、負極電極の劣化に係る頻度因子 A_f とを区別するため、前者を「第1の頻度因子」と記載し、後者を「第2の頻度因子」と記載する場合がある。また、正極電極の劣化に係る活性化エネルギー E_s と、負極電極の劣化に係る活性化エネルギー E_f とを区別するため、前者を「第1の活性化エネルギー」と記載し、後者を「第2の活性化エネルギー」と記載する場合がある。

[0100] 次に、実施の形態2に係るバッテリー劣化予測装置10における劣化予測処理のフローについて説明する。図6は、実施の形態2に係るバッテリー劣化予測装置における劣化予測の処理フローを示すフローチャートである。図6において、図2と同一又は同等の処理内容については、図2と同一の符号で示している。図6の処理は、演算装置3によって実行される。

[0101] ステップS101, S102の処理は、図2と同一又は同等であり、ここでの説明は省略する。ステップS201において、演算装置3は、上記(12), (13)式に基づいて、活性化エネルギー E_f 及び頻度因子 A_f の自然対数値 $\ln(A_f)$ を演算する。活性化エネルギー E_f 及び頻度因子 A_f の自然対数値 $\ln(A_f)$ の演算に必要な定数 i , j , m , n は、予め、予測対象のバッテリーに対する保存試験を行うことで準備することができる。

[0102] 次のステップS202の処理では、ステップS201で演算された活性化エネルギー E_f 及び頻度因子 A_f の情報と、バッテリー監視装置2から入力される温度 T の情報とが用いられる。ステップS202において、演算装置3は、上記(11)式に基づいて、劣化係数 b を演算する。

- [0103] 次のステップS203の処理では、ステップS102で演算された劣化係数 a の情報と、ステップS202で演算された劣化係数 b の情報と、バッテリー監視装置2から入力される経過時間 t の情報とが用いられる。ステップS203において、演算装置3は、上記(10)式に基づいて、経過時間 t におけるバッテリー1の容量残存率 $f(t)$ を演算する。
- [0104] 劣化係数 b の演算に用いる定数 i, j, m, n については、実施の形態1と同様な方法により、事前に算出しておくことができる。算出手法は、実施の形態1と同様であり、ここでの説明は省略する。事前に算出された定数 c, d, g, h, i, j, m, n は、演算装置3に保持しておく。
- [0105] 実施の形態2において、任意の経過時間 t における容量残存率 $f(t)$ は、以下の手順で演算することができる。
- [0106] まず、予測対象のバッテリー1の保存時におけるSOCと、準備した定数 c, d, g, h とに基づいて、劣化係数 a を演算するために必要な活性化エネルギー E_s 及び頻度因子 A_s を演算する。次に、演算された活性化エネルギー E_s 及び頻度因子 A_s と、保存時の温度 T とに基づいて、劣化係数 a を演算する。同様に、予測対象のバッテリー1の保存時におけるSOCと、準備した定数 i, j, m, n とに基づいて、劣化係数 b を演算するために必要な活性化エネルギー E_f 及び頻度因子 A_f を演算する。そして、演算された活性化エネルギー E_f 及び頻度因子 A_f と、保存時の温度 T とに基づいて、劣化係数 b を演算する。次に、演算された劣化係数 a, b と、経過時間 t とに基づいて容量残存率 $f(t)$ を演算する。以上の手順により、任意の経過時間 t における容量残存率 $f(t)$ を演算することができる。
- [0107] また、バッテリー1の容量残存率 $f(t)$ が求めれば、上記(9)式を用いて、バッテリー1の残存容量CAPを演算することができる。
- [0108] 以上のように、実施の形態2の手法を用いれば、事前にバッテリー1の保存予定の範囲で最低限の少ない水準数(上記例では6水準)の温度及びSOCによる環境下での保存試験を実施することで、バッテリー1の保存予定の範囲における劣化係数 a, b を求めるための定数 $c, d, g, h, i, j, m,$

nを得ることができる。これにより、バッテリー監視装置2から温度T、充電率SOC、経過時間tを演算装置3に入力することで、経過時間tにおける劣化係数a, bを演算することができる。また、経過時間tにおけるバッテリー1の容量残存率f(t)、及びバッテリー1の残存容量CAPを演算することができる。

[0109] なお、バッテリー1の設計段階における考慮事項、実運転時における予測値の修正処理等については、実施の形態1で説明した内容と同等であり、ここでの説明は省略する。

[0110] 以上説明したように、実施の形態2に係るバッテリー劣化予測装置によれば、演算装置は、充電率、温度、及びバッテリーの監視を開始してからの経過時間に基づいて、バッテリーの容量残存率を演算する。容量残存率は、第1式と第2式とを含む第2の関数式を用いて演算される。第1式は、経過時間に第1の劣化係数とマイナス1とを乗じた値を変数とする指数関数を含む。第2式は、経過時間の平方根に第2の劣化係数を乗じた値を変数とする平方根関数を含む。バッテリー劣化予測装置は、第2の関数式を用いて演算された容量残存率に基づいてバッテリーの劣化状態を予測する。これにより、劣化予測の対象が第1及び第2の劣化機構を有するバッテリーであっても、劣化状態の予測を行うことが可能となる。

[0111] また、実施の形態2に係るバッテリー劣化予測装置によれば、演算装置は、現在よりも前の経過時間までに、バッテリー監視装置から取り込んだ温度及び充電率の情報を使用し、上記の定数c, d, g, h, i, j, m, nに基づいて、現在の第1及び第2の劣化係数を演算することができる。そして、演算した現在の第1及び第2の劣化係数に基づいて、現在の容量残存率と、現在よりも後の経過時間における将来の容量残存率とを演算することができる。これにより、バッテリーの温度及び充電率のうちの少なくとも1つが異なる条件下において、任意の経過時間におけるバッテリーの劣化予測を行うことができる。また、それまでの運転履歴を入力して再計算することで、バッテリーの容量残存率の演算値を修正し、劣化予測を修正することができる。また、

再計算時においても、温度と、SOCと、経過時間の入力値とを改めるのみで、予め準備した定数 c , d , g , h , i , j , m , n を使用することができる。新たな定数を準備する必要がないので、演算装置の負荷を軽減することが可能となる。

[0112] また、実施の形態2に係るバッテリー劣化予測のための準備方法は、以下に示す第1のステップ～第9のステップを含む処理とすることができる。第1ステップでは、予測対象のバッテリーは、予め定めた充電率の数点と、予め定めた温度の数点とを組み合わせた条件で保存される。第2ステップでは、保存時間ごとにバッテリーの容量残存率が測定される。第3ステップでは、保存時間に対してプロットしたグラフに容量残存率を表す式をフィッティングする処理が行われる。第4ステップでは、任意の経過時間における第1及び第2の劣化係数が演算される。第5ステップでは、充電率が同じで温度が異なるものを抽出し、第4ステップで求めた第1の劣化係数の自然対数値を温度の逆数に対してプロットすることで得られる直線近似式に基づいて第1の頻度因子及び第1の活性化エネルギーが演算される。第6ステップでは、第5ステップで用いた充電率とは異なる充電率で第1の頻度因子及び第1の活性化エネルギーが演算される。第7ステップでは、充電率が同じで温度が異なるものを抽出し、第4ステップで求めた第2の劣化係数の自然対数値を温度の逆数に対してプロットすることで得られる直線近似式に基づいて第2の頻度因子及び第2の活性化エネルギーが演算される。第8ステップでは、第7ステップで用いた充電率とは異なる充電率で第2の頻度因子及び第2の活性化エネルギーが演算される。第9ステップでは、第5及び第6ステップで求めた第1の頻度因子及び第1の活性化エネルギーを充電率に対してプロットすることで得られる直線近似式と、第7及び第8ステップで求めた第2の頻度因子及び第2の活性化エネルギーを充電率に対してプロットすることで得られる直線近似式と、に基づいてバッテリーの劣化予測で用いる定数が演算される。以上の処理により、第1の劣化機構と第2の劣化機構とを具備するバッテリーにおいて、最低限の少ない水準数の温度及び充電率による環境下での

保存試験を実施することで、バッテリーの保存予定の範囲における第1の劣化係数を求めるための定数を得ることができる。これにより、演算装置の負荷を抑制しつつ、バッテリー監視装置から温度、充電率、経過時間を演算装置に入力することで、経過時間における第1の劣化係数を演算することができる。また、演算装置の負荷を抑制しつつ、経過時間におけるバッテリーの容量残存率及びバッテリーの残存容量を演算することができる。

[0113] 以上の実施の形態に示した構成は、一例を示すものであり、別の公知の技術と組み合わせることも可能であるし、実施の形態同士を組み合わせることも可能であるし、要旨を逸脱しない範囲で、構成の一部を省略、変更することも可能である。

符号の説明

[0114] 1 バッテリー、2 バッテリー監視装置、3 演算装置、10 バッテリー劣化予測装置、100 バッテリー劣化予測システム、200 プロセッサ、202 メモリ、203 処理回路、204 インタフェース、206 表示器。

請求の範囲

- [請求項1] バッテリーの電極の成分の一部が前記バッテリーの溶液内に溶出することで容量が劣化する第1の劣化機構を有する前記バッテリーの劣化状態を予測するバッテリー劣化予測装置であって、
- 前記バッテリーの充電率及び前記バッテリーの温度を監視するバッテリー監視装置と、
- 前記充電率、前記温度、及び前記バッテリーの監視を開始してからの経過時間に基づいて、前記バッテリーの容量残存率を演算する演算装置と、
- を備え、
- 前記容量残存率は、第1式を含む第1の関数式を用いて演算され、
- 前記第1式は、前記経過時間に第1の劣化係数とマイナス1とを乗じた値を変数とする指数関数を含み、
- 前記第1の関数式を用いて演算された前記容量残存率に基づいて前記バッテリーの劣化状態を予測することを特徴とするバッテリー劣化予測装置。
- [請求項2] 前記第1の劣化係数は、前記第1の劣化機構によって劣化する正極電極の劣化係数であり、
- 前記第1の劣化係数を a で表し、前記経過時間を t で表すときに、
- 前記第1式は、前記経過時間 t を用いて、 $\exp(-a \times t)$ で表され、
- 前記第1の劣化機構に起因する前記バッテリーの容量劣化率である第1の劣化率は、前記第1式を用いて、 $1 - \exp(-a \times t)$ で表され、
- 前記容量残存率の演算式は、前記第1の劣化率を表す式を用いて、 $1 - \{1 - \exp(-a \times t)\}$ で表される
- ことを特徴とする請求項1に記載のバッテリー劣化予測装置。
- [請求項3] バッテリーの正極電極の成分の一部が前記バッテリーの溶液内に溶出す

ることで容量が劣化する第1の劣化機構と、前記バッテリーの負極電極において不働態被膜が成長することで前記容量が劣化する第2の劣化機構とを有する前記バッテリーの劣化状態を予測するバッテリー劣化予測装置であって、

前記バッテリーの充電率及び前記バッテリーの温度を監視するバッテリー監視装置と、

前記充電率、前記温度、及び前記バッテリーの監視を開始してからの経過時間に基づいて、前記バッテリーの容量残存率を演算する演算装置と、

を備え、

前記容量残存率は、第1式と第2式とを含む第2の関数式を用いて演算され、

前記第1式は、前記経過時間に第1の劣化係数とマイナス1とを乗じた値を変数とする指数関数を含み、

前記第2式は、前記経過時間の平方根に第2の劣化係数を乗じた値を変数とする平方根関数を含み、

前記第2の関数式を用いて演算された前記容量残存率に基づいて前記バッテリーの劣化状態を予測する

ことを特徴とするバッテリー劣化予測装置。

[請求項4]

前記第1の劣化係数は、前記第1の劣化機構によって劣化する前記正極電極の劣化係数であり、

前記第1の劣化係数を a で表し、前記経過時間を t で表すときに、前記第1式は、前記経過時間 t を用いて、 $\exp(-a \times t)$ で表され、

前記第1の劣化機構に起因する前記バッテリーの容量劣化率である第1の劣化率は、前記第1式を用いて、 $1 - \exp(-a \times t)$ で表され、

前記第2の劣化係数は、前記負極電極の劣化係数であり、

前記第2の劣化係数を b で表すときに、前記第2式は、前記経過時間 t を用いて、 $b \times t^{(1/2)}$ で表され、

前記第2式は、前記第2の劣化機構に起因する前記バッテリーの容量劣化率である第2の劣化率を表し、

前記容量残存率の演算式は、前記第1及び第2の劣化率を表す式を用いて、 $1 - [\{ 1 - \exp(-a \times t) \} + b \times t^{(1/2)}]$ で表される

ことを特徴とする請求項3に記載のバッテリー劣化予測装置。

[請求項5]

前記第1の劣化係数 a は、活性化エネルギー E_s と頻度因子 A_s とを含むアレニウス式に従って、以下の(1)式で表され、

前記活性化エネルギー E_s は、充電率SOCの一次式として、定数 c 、 d を用いて、以下の(2)式で表され、

前記頻度因子 A_s の自然対数値 $\ln(A_s)$ は、定数 g 、 h を用いて前記充電率SOCの一次式として、以下の(3)式で表される

ことを特徴とする請求項1から4の何れか1項に記載のバッテリー劣化予測装置。

$$a = A_s \times \exp(-E_s / RT) \cdots (1)$$

$$E_s = c \times SOC + d \cdots (2)$$

$$\ln(A_s) = g \times SOC + h \cdots (3)$$

[請求項6]

前記演算装置は、現在よりも前の経過時間までに前記バッテリー監視装置から取り込んだ前記温度及び前記充電率の情報を使用し、前記定数 c 、 d 、 g 、 h に基づいて現在の前記第1の劣化係数 a を演算し、前記現在の第1の劣化係数 a に基づいて、現在の容量残存率と、現在よりも後の経過時間における将来の容量残存率とを演算する

ことを特徴とする請求項5に記載のバッテリー劣化予測装置。

[請求項7]

前記第2の劣化係数 b は、活性化エネルギー E_f と頻度因子 A_f とを含むアレニウス式に従って、以下の(4)式で表され、

前記活性化エネルギー E_f は、充電率SOCの一次式として、定数

i , j を用いて、以下の (5) 式で表され、

前記頻度因子 A_f の自然対数値 $\ln(A_f)$ は、定数 m , n を用いて前記充電率 $SO C$ の一次式として、以下の (6) 式で表される

ことを特徴とする請求項 5 に記載のバッテリー劣化予測装置。

$$b = A_f \times \exp(-E_f / RT) \cdots (4)$$

$$E_f = i \times SO C + j \cdots (5)$$

$$\ln(A_f) = m \times SO C + n \cdots (6)$$

[請求項 8] 前記演算装置は、現在よりも前の経過時間までに前記バッテリー監視装置から取り込んだ前記温度及び前記充電率の情報を使用し、前記定数 c , d , g , h , i , j , m , n に基づいて現在の前記第 1 の劣化係数 a と、現在の前記第 2 の劣化係数 b とを演算し、前記現在の第 1 の劣化係数 a 及び前記現在の第 2 の劣化係数 b に基づいて現在の容量残存率と、現在よりも後の経過時間における将来の容量残存率とを演算する

ことを特徴とする請求項 7 に記載のバッテリー劣化予測装置。

[請求項 9] バッテリーと、
請求項 1 から 8 の何れか 1 項に記載のバッテリー劣化予測装置と、
を備えたバッテリー劣化予測システム。

[請求項 10] バッテリーの電極の成分の一部が前記バッテリーの溶液内に溶出することで容量が劣化する第 1 の劣化機構を有するバッテリーに適用するバッテリー劣化予測のための準備方法であって、

予測対象の前記バッテリーを、予め定めた充電率の数点と、予め定めた温度の数点とを組み合わせた条件で保存する第 1 ステップと、

保存時間ごとに前記バッテリーの容量残存率を測定する第 2 ステップと、

保存時間に対してプロットしたグラフに容量残存率を表す式をフィッティングする第 3 ステップと、

任意の経過時間における第 1 の劣化係数を演算する第 4 ステップと

、

前記充電率が同じで前記温度が異なるものを抽出し、前記第4ステップで求めた前記第1の劣化係数の自然対数値を前記温度の逆数に対してプロットすることで得られる直線近似式に基づいて頻度因子及び活性化エネルギーを演算する第5ステップと、

前記第5ステップで用いた前記充電率とは異なる充電率で前記頻度因子及び前記活性化エネルギーを演算する第6ステップと、

前記第5及び第6ステップで求めた頻度因子及び活性化エネルギーを前記充電率に対してプロットすることで得られる直線近似式に基づいて前記バッテリーの劣化予測で用いる定数を演算する第7ステップと

、

を含むことを特徴とするバッテリー劣化予測のための準備方法。

[請求項11]

バッテリーの正極電極の成分の一部が前記バッテリーの溶液内に溶出することで容量が劣化する第1の劣化機構と、前記バッテリーの負極電極において不働態被膜が成長することで前記容量が劣化する第2の劣化機構とを有するバッテリーに適用するバッテリー劣化予測のための準備方法であって、

予測対象の前記バッテリーを、予め定めた充電率の数点と、予め定めた温度の数点とを組み合わせた条件で保存する第1ステップと、

保存時間ごとに前記バッテリーの容量残存率を測定する第2ステップと、

保存時間に対してプロットしたグラフに容量残存率を表す式をフィッティングする第3ステップと、

任意の経過時間における第1及び第2の劣化係数を演算する第4ステップと、

前記充電率が同じで前記温度が異なるものを抽出し、前記第4ステップで求めた前記第1の劣化係数の自然対数値を前記温度の逆数に対してプロットすることで得られる直線近似式に基づいて第1の頻度因

子及び第 1 の活性化エネルギーを演算する第 5 ステップと、

前記第 5 ステップで用いた前記充電率とは異なる充電率で前記第 1 の頻度因子及び前記第 1 の活性化エネルギーを演算する第 6 ステップと、

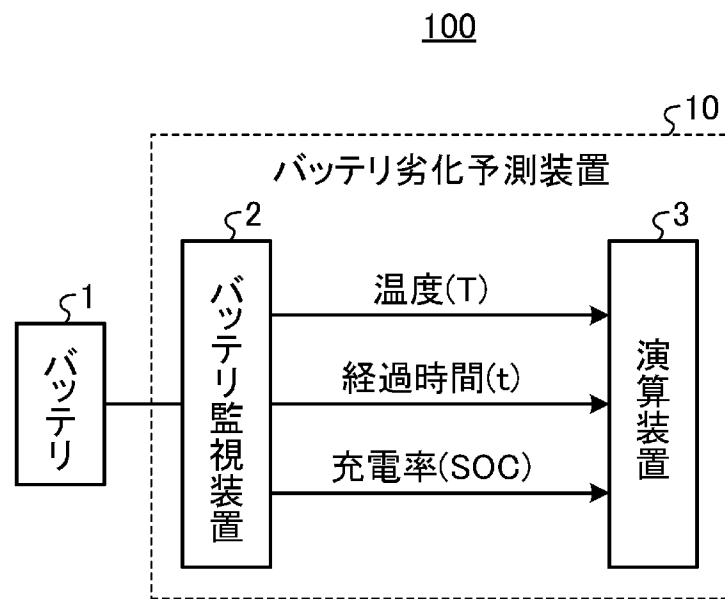
前記充電率が同じで前記温度が異なるものを抽出し、前記第 4 ステップで求めた前記第 2 の劣化係数の自然対数値を前記温度の逆数に対してプロットすることで得られる直線近似式に基づいて第 2 の頻度因子及び第 2 の活性化エネルギーを演算する第 7 ステップと、

前記第 7 ステップで用いた前記充電率とは異なる充電率で前記第 2 の頻度因子及び前記第 2 の活性化エネルギーを演算する第 8 ステップと、

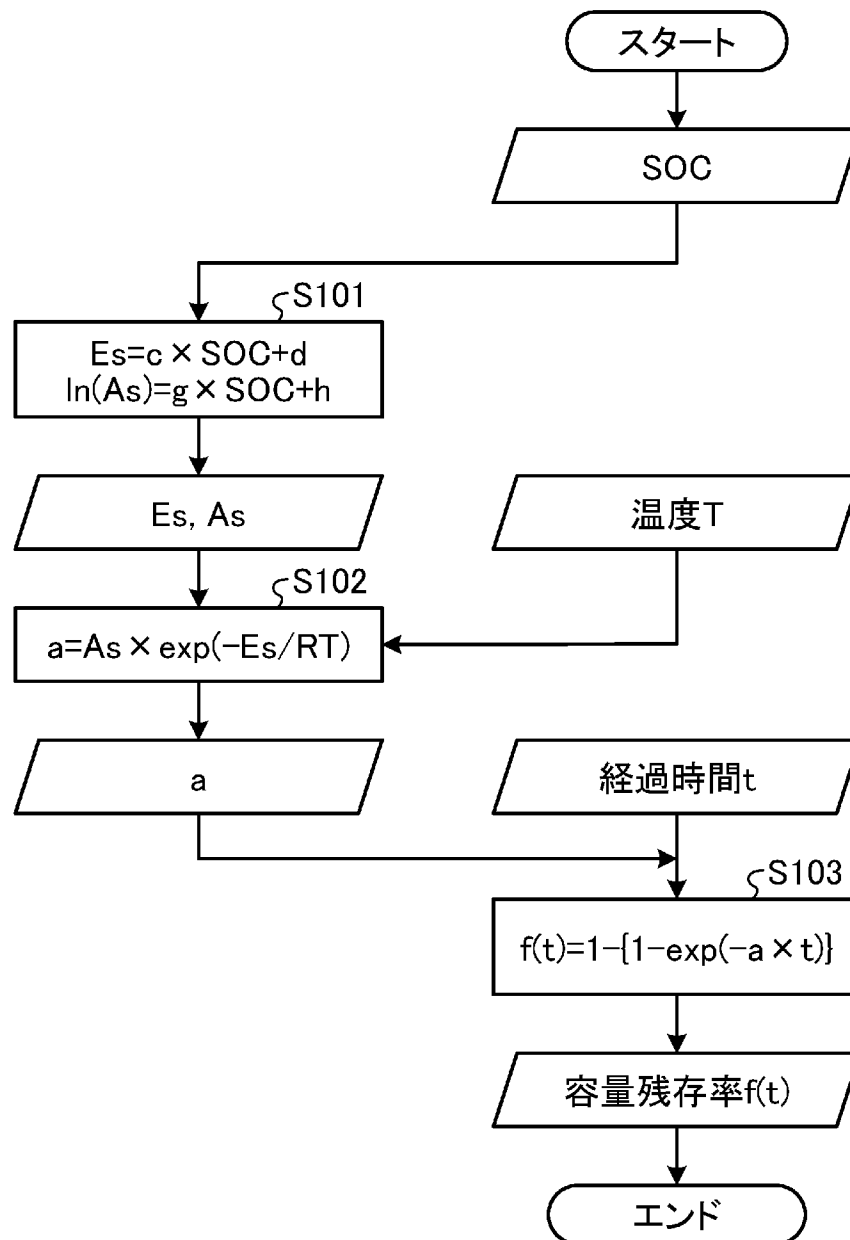
前記第 5 及び第 6 ステップで求めた第 1 の頻度因子及び第 1 の活性化エネルギーを前記充電率に対してプロットすることで得られる直線近似式と、前記第 7 及び第 8 ステップで求めた第 2 の頻度因子及び第 2 の活性化エネルギーを前記充電率に対してプロットすることで得られる直線近似式とに基づいて前記バッテリーの劣化予測で用いる定数を演算する第 9 ステップと、

を含むことを特徴とするバッテリー劣化予測のための準備方法。

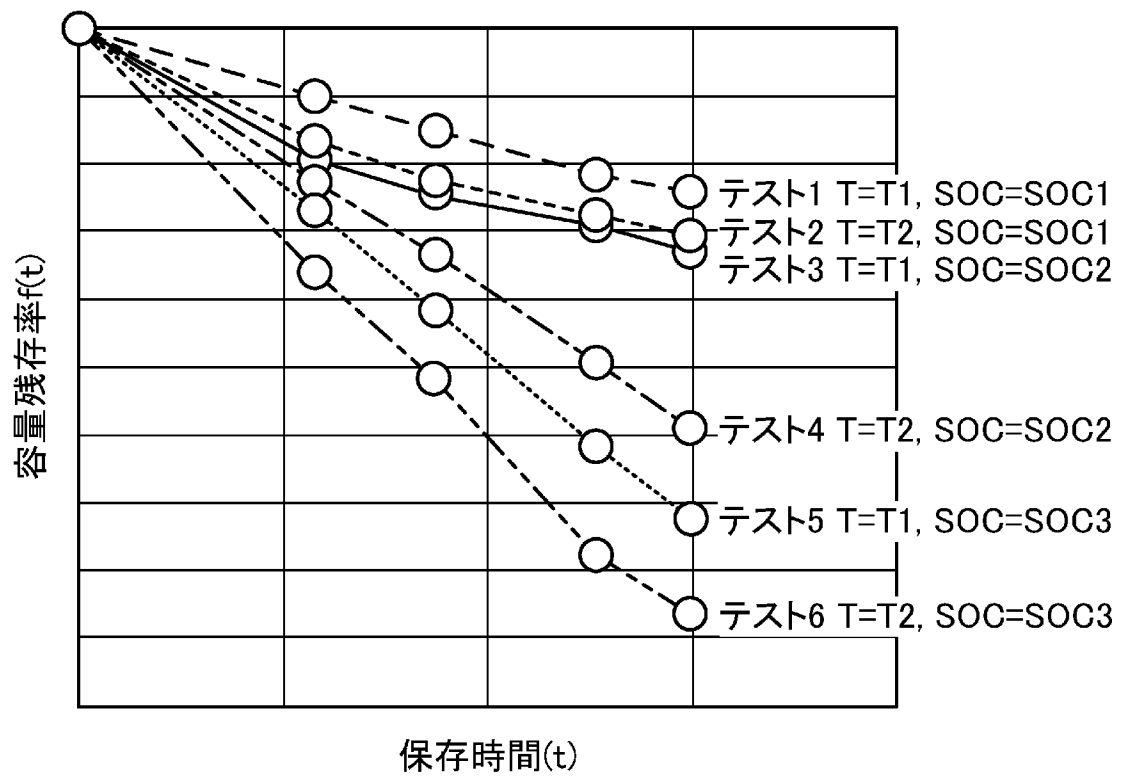
[図1]



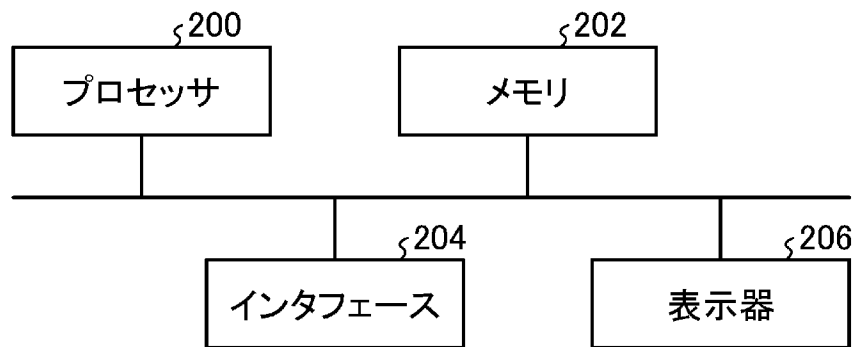
[図2]



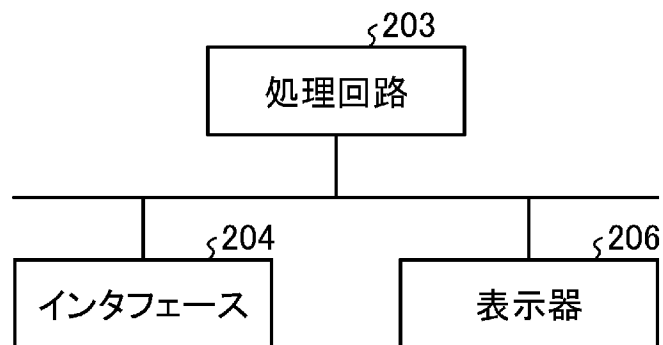
[図3]



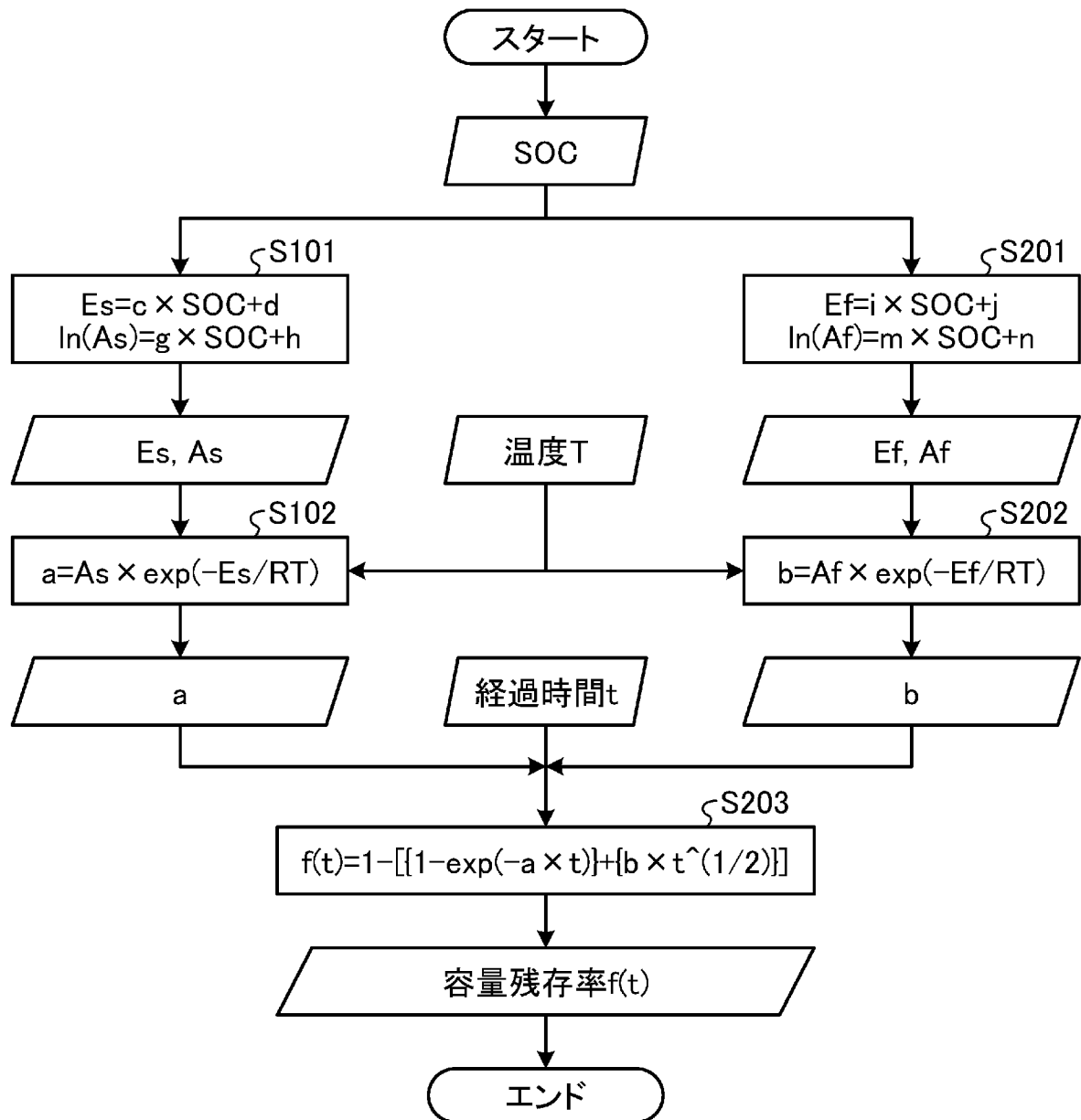
[図4]



[図5]



[図6]



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2020/026759

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int. Cl. H01M10/48 (2006.01) i, H02J7/00 (2006.01) i, G01R31/382 (2019.01) i
FI: G01R31/382, H01M10/48 P, H01M10/48 301, H02J7/00 Y

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int. Cl. H01M10/48, H02J7/00, G01R31/382

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Published examined utility model applications of Japan 1922-1996

Published unexamined utility model applications of Japan 1971-2020

Registered utility model specifications of Japan 1996-2020

Published registered utility model applications of Japan 1994-2020

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	WO 2014/083853 A1 (GS YUASA INTERNATIONAL LTD.) 05 June 2014, entire text, all drawings	1-11
A	JP 2007-87949 A (SAMSUNG SDI CO., LTD.) 05 April 2007, entire text, all drawings	1-11
A	JP 2013-254710 A (GS YUASA INTERNATIONAL LTD.) 19 December 2013, entire text, all drawings	1-11
A	JP 2019-129620 A (MITSUBISHI MOTORS CORP.) 01 August 2019, entire text, all drawings	1-11
A	WO 2014/136593 A1 (THE FURUKAWA ELECTRIC CO., LTD.) 12 September 2014, entire text, all drawings	1-11



Further documents are listed in the continuation of Box C.



See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

“A” document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

“E” earlier application or patent but published on or after the international filing date

“L” document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

“O” document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

“P” document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

“T” later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

“X” document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

“Y” document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

“&” document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search
10.09.2020

Date of mailing of the international search report
29.09.2020

Name and mailing address of the ISA/
Japan Patent Office
3-4-3, Kasumigaseki, Chiyoda-ku,
Tokyo 100-8915, Japan

Authorized officer

Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2020/026759

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	US 2015/0349385 A1 (MEDTRONIC, INC.) 03 December 2015, entire text, all drawings	1-11

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2020/026759

Box No. II Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 2 of first sheet)

This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:

1. ☐ Claims Nos.:
because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:

2. ☐ Claims Nos.:
because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:

3. ☐ Claims Nos.:
because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).

Box No. III Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 3 of first sheet)

This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:

(See extra sheet.)

1. ☐ As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2. ☒ As all searchable claims could be searched without effort justifying additional fees, this Authority did not invite payment of additional fees.
3. ☐ As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:

4. ☐ No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:

Remark on Protest

- ☐ The additional search fees were accompanied by the applicant's protest and, where applicable, the payment of a protest fee.
- ☐ The additional search fees were accompanied by the applicant's protest but the applicable protest fee was not paid within the time limit specified in the invitation.
- ☐ No protest accompanied the payment of additional search fees.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No.

PCT/JP2020/026759

Patent Documents referred to in the Report	Publication Date	Patent Family	Publication Date
WO 2014/083853 A1	05.06.2014	US 2015/0301118 A1 entire text, all drawings	
JP 2007-87949 A	05.04.2007	JP 2013-253991 A CN 104813179 A US 2007/0090792 A1 entire text, all drawings	
JP 2013-254710 A	19.12.2013	(Family: none)	
JP 2019-129620 A	01.08.2019	(Family: none)	
WO 2014/136593 A1	12.09.2014	US 2015/0377978 A1 entire text, all drawings	
US 2015/0349385 A1	03.12.2015	EP 2952921 A1 (Family: none)	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2020/026759

(Continuation of Box No. III)

(Invention 1) Claims 1-9 are classified as invention 1 due to having the special feature of a "capacity residual rate" being calculated from a relational expression including "an exponential function using, as a variable, a value obtained by multiplying a first degradation coefficient and minus 1 by elapsed time."

(Invention 2) Claims 10-11 share, with claim 1 classified as invention 1, the feature of degradation prediction for a battery having a degradation mechanism where a portion of an electrode component of the battery dissolves into a solution, but this feature cannot be said to be a special feature in light of document 2 (see, in particular paragraph [0005]). Furthermore, there are no other identical or corresponding special features between claims 10-11 and claim 1.

Moreover, claims 10-11 are also not dependent claims of claim 1. Additionally, claims 10-11 do not have substantially the same or a similar relationship with respect to any of the claims classified as invention 1. Therefore, claims 10-11 cannot be classified as invention 1.

Claims 10-11 are classified as invention 2 due to having the special feature of "batteries with the same charging rate but different temperatures are extracted, and the frequency factor and activation energy are calculated on the basis of a linear approximation expression obtained by plotting the natural logarithmic value of the first degradation coefficient against the reciprocal of the temperature."

A. 発明の属する分野の分類（国際特許分類（IPC）） H01M 10/48(2006.01)i; H02J 7/00(2006.01)i; G01R 31/382(2019.01)i FI: G01R31/382; H01M10/48 P; H01M10/48 301; H02J7/00 Y														
B. 調査を行った分野														
調査を行った最小限資料（国際特許分類（IPC）） H01M10/48; H02J7/00; G01R31/382														
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの <table border="0"> <tr> <td>日本国実用新案公報</td> <td>1922 - 1996年</td> </tr> <tr> <td>日本国公開実用新案公報</td> <td>1971 - 2020年</td> </tr> <tr> <td>日本国実用新案登録公報</td> <td>1996 - 2020年</td> </tr> <tr> <td>日本国登録実用新案公報</td> <td>1994 - 2020年</td> </tr> </table>			日本国実用新案公報	1922 - 1996年	日本国公開実用新案公報	1971 - 2020年	日本国実用新案登録公報	1996 - 2020年	日本国登録実用新案公報	1994 - 2020年				
日本国実用新案公報	1922 - 1996年													
日本国公開実用新案公報	1971 - 2020年													
日本国実用新案登録公報	1996 - 2020年													
日本国登録実用新案公報	1994 - 2020年													
国際調査で使用した電子データベース（データベースの名称、調査に使用した用語）														
C. 関連すると認められる文献														
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求項の番号												
A	WO 2014/083853 A1（株式会社GSユアサ）05.06.2014（2014 - 06 - 05） 全文，全図	1-11												
A	JP 2007-87949 A（三星エスディアイ株式会社）05.04.2007（2007 - 04 - 05） 全文，全図	1-11												
A	JP 2013-254710 A（株式会社GSユアサ）19.12.2013（2013 - 12 - 19） 全文，全図	1-11												
A	JP 2019-129620 A（三菱自動車工業株式会社）01.08.2019（2019 - 08 - 01） 全文，全図	1-11												
A	WO 2014/136593 A1（古河電気工業株式会社）12.09.2014（2014 - 09 - 12） 全文，全図	1-11												
A	US 2015/0349385 A1（MEDTRONIC, INC.）03.12.2015（2015 - 12 - 03） 全文，全図	1-11												
☐ C欄の続きにも文献が列挙されている。 ☒ パテントファミリーに関する別紙を参照。														
<table border="0"> <tr> <td>* 引用文献のカテゴリー</td> <td>“T” 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と抵触するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの</td> </tr> <tr> <td>“A” 特に関連のある文献ではなく、一般的な技術水準を示すもの</td> <td>“X” 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの</td> </tr> <tr> <td>“E” 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの</td> <td>“Y” 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの</td> </tr> <tr> <td>“L” 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献（理由を付す）</td> <td>“&” 同一パテントファミリー文献</td> </tr> <tr> <td>“O” 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献</td> <td></td> </tr> <tr> <td>“P” 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願の日の後に公表された文献</td> <td></td> </tr> </table>			* 引用文献のカテゴリー	“T” 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と抵触するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの	“A” 特に関連のある文献ではなく、一般的な技術水準を示すもの	“X” 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの	“E” 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの	“Y” 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの	“L” 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献（理由を付す）	“&” 同一パテントファミリー文献	“O” 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献		“P” 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願の日の後に公表された文献	
* 引用文献のカテゴリー	“T” 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と抵触するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの													
“A” 特に関連のある文献ではなく、一般的な技術水準を示すもの	“X” 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの													
“E” 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの	“Y” 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの													
“L” 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献（理由を付す）	“&” 同一パテントファミリー文献													
“O” 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献														
“P” 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願の日の後に公表された文献														
国際調査を完了した日 10.09.2020		国際調査報告の発送日 29.09.2020												
名称及びあて先 日本国特許庁(ISA/JP) 〒100-8915 日本国 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号		権限のある職員（特許庁審査官） 島▲崎▼ 純一 2S 9107 電話番号 03-3581-1101 内線 3216												

第III欄 発明の単一性が欠如しているときの意見（第1ページの3の続き）

次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。

（発明1）請求項1-9は、「容量残存率」は、「経過時間に第1の劣化係数とマイナス1とを乗じた値を変数とする指数関数」を含む関係式から演算されるという、特別な技術的特徴を有しているので発明1に区分する。

（発明2）請求項10-11は、発明1に区分された請求項1と、「バッテリーの電極成分の一部が溶液内に溶出する劣化機構を有するバッテリーの劣化予測という共通の技術的特徴を有しているが、当該技術的特徴は文献2（特に段落0005参照。）に照らし、特別な技術的特徴といえない。また、請求項10-11と請求項1との間に、他に同一又は対応する特別な技術的特徴は存在しない。

さらに、請求項10-11は、請求項1の従属請求項でもない。また、請求項10-11は、発明1に区分されたいずれの請求項に対して実質同一又はそれに準ずる関係にない。したがって、請求項10-11は発明1に区分できない。

そして請求項10-11は、「充電率が同じで温度が異なるものを抽出し、第1の劣化係数の自然対数値を温度の逆数に対してプロットすることで得られる直線近似式に基づいて頻度因子及び活性化エネルギーを演算する」という特別な技術的特徴を有しているので、発明2に区分する。

1. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求項について作成した。
2. ☒ 追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求項について調査することができたので、追加調査手数料の納付を求めなかった。
3. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求項のみについて作成した。
4. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載されている発明に係る次の請求項について作成した。

追加調査手数料の異議の
申立てに関する注意

- ☐ 追加調査手数料及び、該当する場合には、異議申立手数料の納付と共に、出願人から異議申立てがあった。
- ☐ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあったが、異議申立手数料が納付命令書に示した期間内に支払われなかった。
- ☐ 追加調査手数料の納付はあったが、異議申立てはなかった。

国際調査報告
 パテントファミリーに関する情報

国際出願番号

PCT/JP2020/026759

引用文献			公表日	パテントファミリー文献			公表日
WO	2014/083853	A1	05.06.2014	US	2015/0301118	A1	
				全文, 全図			
				JP	2013-253991	A	
				CN	104813179	A	
JP	2007-87949	A	05.04.2007	US	2007/0090792	A1	
				全文, 全図			
JP	2013-254710	A	19.12.2013	(ファミリーなし)			
JP	2019-129620	A	01.08.2019	(ファミリーなし)			
WO	2014/136593	A1	12.09.2014	US	2015/0377978	A1	
				全文, 全図			
				EP	2952921	A1	
US	2015/0349385	A1	03.12.2015	(ファミリーなし)			