# **Technical Report**

報文



# Abstract

LiFePO<sub>4</sub> is very attractive positive active material of new battery for electric vehicles (EVs) because of its features such as environmental friendliness chemicals, cost-effectiveness, and high thermal stability. Thus, new prototype LiFePO<sub>4</sub>/graphite lithium-ion cells with large capacity of 25 Ah have been developed using carbon-loaded positive active material especially in order to improve its safety and high-rate discharge performances. The cells were then evaluated on the following performances required for power source of EVs: power, life, and safety in the long run. The cells show superior high-rate discharge performance with flat voltage profile and high-rate capacity retention of 99% even at large current of 5 CA (125 A). The maximum specific output power of 600 W/kg was obtained at 50% SOC at 25 °C. The cells exhibit outstandingly good cycle- and calendar- life performances even at high ambient temperature of 45 °C compared with existing LiMn<sub>2</sub>O<sub>4</sub>/graphite battery for EVs and automatic guided vehicles (AGVs). Furthermore, the cells show the superior safety of EUCAR hazard level 3 from the result of crush and overcharge tests.

Key words: Lithium-ion cells; Carbon-loaded LiFePO<sub>4</sub>; Long life; Safety

# 1 緒言

地球温暖化対策の一環として, CO<sub>2</sub> 排出量の削減目 標が設定されるようになり, 走行中に CO<sub>2</sub> を発生し ない電気自動車などに注目が集まっている.当社では, いち早く,大容量のリチウムイオン電池 LIM シリー ズ<sup>1)</sup>や LEV50<sup>2)</sup>を開発して,電気自動車や自動搬送 車などの種々の用途に展開している.これらの電池は, 正極活物質としてはマンガン酸リチウムを採用してお り,大電流での充放電が可能で,かつ長寿命という特

<sup>\*</sup> 研究開発センター 第三開発部

<sup>© 2009</sup> GS Yuasa Corporation, All rights reserved.

長がある.この活物質は、マンガン材料を使用してい ることから、携帯機器用の電池に使用されているコバ ルト酸リチウムと比較すると、原料の資源量は豊富と いえる.しかしながら、電気自動車などが急速に普及 すると、さらに資源として豊富な鉄材料を用いること が有効であるものと考えられる. その新規活物質材料 として, 従来のリチウムイオン電池用正極活物質と同 程度のエネルギー密度が期待できるということから. リン酸鉄リチウム (LiFePO<sub>4</sub>) が注目されている. この LiFePO<sub>4</sub>には、電気伝導性が低いという問題があった が、われわれは、表面にカーボン担持することにより、 その問題を解決して、大電流での充放電も可能になると いう報告をしている<sup>3</sup>. さらに、この活物質は、非常に 高い温度環境条件においても、従来のものとは異なり、 可燃物を燃焼させる酸素ガスを発生しないので、安全 性の向上が見込める4. この充放電性能や安全性に対 する電池の大形化の影響を検討するために、カーボン を担持した LiFePO4 正極を用いた 25 Ah のリチウム イオン試作電池について、電気的性能や安全性を評価 したので、その結果について報告する.

Table 1	Specifications of prototype 25 Ah LiFePO <sub>4</sub>
/graphite	lithium-ion cell.

Dimensions	/ mm	H 100
		W 171
		T 27
Volume	/	0.46
Mass	/ kg	1.03



Fig. 1 Outer appearance of prototype 25 Ah LiFePO<sub>4</sub> /graphite lithium-ion cell.

#### 2 実験

#### 2.1 電池の製作

正極板は、表面にカーボンを担持した LiFePO<sub>4</sub> 活 物質粉末、炭素系導電材およびフッ素系バインダー溶 液を混合したのち、アルミニウム箔上に塗布すること によって製作した.負極板は、グラファイト活物質粉 末およびフッ素系バインダー溶液を混合した後、銅箔 上に塗布することによって製作した.これらの正・負 極板およびポリオレフィン製の多孔性セパレータを巻 回したのち、ステンレス製の電池ケースに挿入した. その後、ケース内に、LiPF<sub>6</sub>を含む炭酸エステル系の 有機電解液を注入して、密封した.その電池の仕様お よび外観を Table 1 および Fig. 1 にそれぞれ示す.こ の電池は、Fig. 2 に示すよう、集電部品によって、極 板端部を最短距離で接続することにより、大電流での 充放電に適した構造とした.

## 2.2 評価の方法

各種性能は, つぎの試験項目によって評価した(1 CA = 25 A). 温度は, 特に断りのないかぎり 25 ℃ である.

(1) 充放電性能

 充電:1 CA の定電流で3.5 Vまでおこなった後, 定電圧で保持して0.1 CA に垂下するまで.
放電:1, 2.5 および5 CA の定電流で2.0 Vまで.



Fig. 2 Schematic internal structure of prototype 25 Ah LiFePO $_4$ /graphite lithium-ion cell.

- (2) 低温放電性能
  - 充電:1 CAの定電流で3.5 Vまでおこなった後, 定電圧で保持して0.1 CA に垂下するまで.
  - 放電:周囲温度 -30, -20, -10, 0 および 25 ℃, 1 CA の定電流で 2.0 V まで.
- (3) 放電 V-I 特性

充電:1CAの定電流で50% 充電状態(SOC)まで.

放電:0.3,1および2CAの定電流で10秒間.

(4) 最大出力

放電 V-I 特性にあらわれる直線関係を最大電流 10 CA または下限電圧 2.0 V まで外挿して,そのと きの電流と電圧の積から算出した.

(5) 直流抵抗 (DCR)

放電 V-I 特性にあらわれる直線関係の傾きから 算出した.

- (6) 高温サイクル寿命性能
  - 充電:周囲温度45℃,1CAの定電流で3.5Vまで おこなった後,定電圧で保持して0.1CAに 垂下するまで.
- 放電:周囲温度 45 ℃,1 CA の定電流で 2.0 V まで. (7) 高温フロート寿命性能
  - 充電:1 CA の定電流で3.5 V までおこなった後, 定電圧で保持して0.1 CA に垂下するまで.
  - 放電:1 CA の定電流で 2.0 V まで.
  - フロート条件:45℃で,3.5 V.
- (8) 圧壊試験
  - 充電:1 CA の定電流で3.5 V までおこなった後,定電圧で保持して0.1 に CA 垂下するまで.
  - 圧壊:直径15.8 mmの金属製の丸棒にて、3/4の電 池厚さまで.
- (9) 過充電試験
  - 充電:1 CA の定電流で 3.5 V までおこなった後, 定電圧で保持して 0.1 CA に垂下するまで.
  - 過充電:1 CA の定電流で 20 V までおこなった後, 定電圧で保持した.

#### 3 実験結果および考察

各種性能を評価した結果は、つぎのとおりである.

3.1 充放電性能

充電受入れ性を評価するために、1 CA 充電時にお ける電圧、電流および充電電気量の時間変化を調査 した. その結果を Fig. 3 に示す. 図から, この電池 は、95%の SOC まで定電流で充電可能であり、さら に、98%の SOC まで1時間以内に充電可能であるこ とから,充電受入れ性にすぐれていることがわかる. つぎに,大電流での放電性能を確認するために,1~ 5 CA まで電流値を変えて放電特性を調査した.その 結果を Fig.4 に示す.この電池の放電容量は,1 CA で 26.4 Ah であり,その電力量は 83.7 Wh となる.し たがって,体積および質量エネルギー密度は,それぞ れ 182 Wh/1 および 81.3 Wh/kg となる.また,この 電池は、5 CA という大電流放電時においても、非常 に高い容量保持率を示しており、その値は 99%であっ た.加えて、この電池は、平坦性にすぐれた電圧特性 を示し、その平坦性は、5 CA 放電時においても維持 されることがわかる.したがって、カーボンを担持し た LiFePO4 を用いた電池の放電性能は、幅広い電流



Fig. 3 Representative charge characteristics for prototype 25 Ah LiFePO₄/graphite lithium-ion cell. Charge : 1 CA to 3.5 V followed by constant voltage until cutoff current of 0.1 CA at 25 °C.



Fig. 4 Representative discharge characteristics at various currents for prototype 25 Ah LiFePO<sub>4</sub>/ graphite lithium-ion cells. Charge: 1 CA to 3.5 V followed by constant voltage until cutoff current of 0.1 CA at 25 °C; Discharge: Various currents to 2.0 V at 25 °C.

範囲において安定しているものといえる. つづいて, 放電時における温度の影響を検討するために, -30~ 25 ℃まで周囲温度を変えて放電特性を調査した. そ の結果を Fig. 5 に示す. 図から, -10 ℃という低温環 境下においても, 25 ℃の場合と同様に平坦な電圧推 移を示すことがわかる. しかしながら, 周囲温度が低 くなるとともに, 放電容量の低下が認められた. この ような低温での現象は, LiFePO<sub>4</sub> における改善点の一 つであるが, 電解液の最適化などにより改善できるも のと思われる.

つぎに,パルス放電におよぼす温度の影響を確認す るために,-20~45℃まで周囲温度を変えて出力特 性を評価した.その結果を,Fig.6に示す.図から, この電池は,25℃で600W/kgを超える高い最大出 力を示すことがわかる.また,その出力は温度依存性 があり,-20℃では,室温の半分以下の240W/kgま で低下した.

#### 3.2 寿命性能

高温環境下における寿命性能を評価するために、45 ℃の充放電サイクルにおける容量および DCR 推移を 調査した.その結果を Fig.7 に示す.図から、この電 池は、1000 サイクル経過後においても 90% という高 い容量維持率を示し、LiMn<sub>2</sub>O<sub>4</sub>の場合<sup>1,2</sup>と比較して 良好なサイクル寿命性能であることがわかる.さらに、 サイクルにともなう DCR 変化がほとんどないことか ら、安定した放電性能が長期間にわたって維持される ことが期待できる.



Fig. 5 Representative high-rate discharge characteristics at various ambient temperatures for prototype 25 Ah LiFePO<sub>4</sub>/graphite lithium-ion cells. Charge: 1 CA to 3.5 V followed by constant voltage until cutoff current of 0.1 CA at 25 °C ; Discharge: 2 CA to 2.0 V at various ambient temperatures.

つぎに,保存劣化の程度を確認するために,45 ℃ でのフロート充電における容量および DCR 推移を調 査した.その結果を Fig.8 に示す.この図から,この ような高温環境下においても,8か月目での容量維持 率は86%という高い値を維持していることがわかる. さらに,フロート期間の経過にともなう DCR 上昇も 小さいことがわかる.このようなフロート試験時の容 量低下は,負極活物質の表面皮膜の生成に起因してい



Fig. 6 Maximum specific output power at various ambient temperatures for prototype 25 Ah LiFePO₄/graphite lithium-ion cells. The power was calculated from V-I characteristics obtained by various currents for 10 seconds at SOC 50% at various ambient temperatures. Maximum allowable current : 10 CA ; Lower limited voltage : 2.0 V.



Fig. 7 Cycle life performance for prototype 25 Ah LiFePO<sub>4</sub>/graphite lithium-ion cells at high ambient temperature of 45 °C. Charge and discharge conditions: Discharge of 1 CA to 2.0 V after charging of 1 CA to 3.5 V followed by its voltage until cutoff current of 0.1 CA at 45 °C. DCR was calculated from slope of linear relation region appeared in V-I characteristics obtained by various currents for 10 seconds at SOC 50% at 25 °C.



Fig. 8 Calendar life performance for prototype 25 Ah LiFePO<sub>4</sub>/graphite lithium-ion cells at constant voltage charge of 3.5 V under high ambient temperature of 45 °C. Monthly capacity check conditions : Discharge of 1 CA to 2.0 V after charging of 1 CA to 3.5 V followed by its voltage until cutoff current of 0.1 CA at 25 °C. DCR was calculated from slope of linear relation region appeared in V-I characteristics obtained by various currents for 10 seconds at SOC 50% at 25 °C.



Fig. 9 Calendar life prediction for prototype 25 Ah LiFePO<sub>4</sub>/graphite lithium-ion cells at constant voltage charge of 3.5 V under high ambient temperature of 45 °C. Monthly capacity check conditions : Discharge of 1 CA to 2.0 V after charging of 1 CA to 3.5 V followed by its voltage until cutoff current of 0.1 CA at 25 °C.

るものと考えられ、その容量低下は時間の平方根に比例するという寿命予測式が成立する<sup>5</sup>. そこで、今回開発した電池にこの式を適用して、45℃でのフロート寿命を予測した.その結果をFig.9に示す.図から、45℃という高温フロートでさえも、5年後に60%を超える容量を維持することがわかる.したがって、正極へのLiFePO4の適用によって、保存時の劣化程度がLiMn<sub>2</sub>O<sub>4</sub>の場合<sup>1.2</sup>と比較して小さくなるものといえる.



Fig. 10 Change in cell voltage and temperature during crush test for prototype 25 Ah LiFePO<sub>4</sub>/ graphite lithium-ion cell. The fully charged cell was crushed by a 15.8 mm diameter steel bar until 3/4 of its thickness.



Fig. 11 Outer appearance of prototype 25 Ah LiFePO<sub>4</sub>/graphite lithium-ion cell after crush test.

#### 3.3 安全性

内部短絡時の挙動を調査するために, 15.8 mmの 丸棒で満充電の電池を圧壊して, そのときの電圧およ び温度の変化を調査した. その結果を Fig. 10 に示す. また, 試験後電池の外観を Fig. 11 に示す. 図から, 電池電圧が圧壊にともなう内部短絡により 0 V まで 低下すると同時に, その内部短絡で生じる発熱によっ て, 電池温度が約 100 ℃まで上昇することがわかる. その場合, ガス排出弁からわずかに電解液のミストが 認められるのみであり, EUCAR hazard level は 3 で あった.

つぎに,過充電時の挙動を調査するために,満充 電状態から1 CA で 20 V まで充電して,そのときの 電圧,電流および温度の変化を調査した.その結果を



Fig. 12 Change in cell voltage, current, and temperature during overcharge test for prototype 25 Ah LiFePO<sub>4</sub>/graphite lithium-ion cell. The fully charged cell was overcharged at 1 CA to 20 V followed by continuous charging at its voltage.

Fig. 12 に示す. また, 試験後電池の外観を Fig. 13 に 示す. 図から, 電池電圧は 5.5 V まで上昇した後, 5 V まで若干低下することがわかる. その後, 20 V ま で電圧上昇して, 電池温度は 90 ℃程度となるが, わ ずかに内部短絡が生じているために, 1 CA の電流が 継続して保持されていることがわかる. その場合も, ガス排出弁からわずかに電解液のミストが認められる のみであり, EUCAR hazard level は 3 であった.

これらの圧壊および過充電試験の結果から,今回開 発した電池は,25 Ah という大容量にもかかわらず, 高い安全性を示すことが実証された.

# 4 結言

カーボン担持 LiFePO<sub>4</sub> 正極を用いた 25 Ah リチウ ムイオン試作電池は,充放電性能および出力特性にす ぐれており,高温環境下でのサイクルおよびフロート 寿命性能が良好であることが明らかとなった.さらに, 25 Ah という大容量でありながら,高い安全性を示す ことから,今回開発した電池は,長期間にわたって安 定した性能を維持できるといえる.したがって,従来 のリチウムイオン電池と比較して,長期的にみるとコ



Fig. 13 Outer appearance of prototype 25 Ah  $LiFePO_4$ /graphite lithium-ion cell after overcharge test.

スト効果が高いものと考えられる.今後は、電池性能 をさらに改良するとともに、長期間の評価データを蓄 積していく予定である.

# 文 献

- I. Suzuki, T. Shizuki, and K. Nishiyama, *IEICE*/ *IEEE INTELEC 2003 Proceedings*, p.317, Yokohama (2003).
- S. Kitano, K. Nishiyama, J. Toriyama, and T. Sonoda, GS Yuasa Technical Report, 5 (1), 21 (2008).
- I. Suzuki, T. Mochizuki, T. Inamasu, K. Nishiyama, and T. Sonoda, GS Yuasa Technical Report, 5 (2), 23 (2008).
- A. Yamada, S.C. Chung, and K. Hinokuma, J. Electrochem. Soc., 148, A224 (2001).
- T. Inoue, T. Sasaki, N. Imamura, H. Yoshida, M. Mizutani, and M. Goto, NASA Aerospace Battery Workshop, Huntsville, AL, (2001).