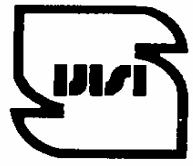




جمهوری اسلامی ایران  
Islamic Republic of Iran

سازمان استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

Institute of Standards and Industrial Research of Iran



استاندارد ملی ایران

۴۲۸۲-۱

تجدید نظر اول

ISIRI

4282-1

1st.Revision

باتری های کششی سرب-اسیدی

قسمت 1- الزامات عمومی و روش های

آزمون

**Lead-acid traction batteries-**

**Part1:**

**General requirements and methods of test**

ICS: 29.220.20

## به نام خدا

### آشنایی با سازمان استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

سازمان استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران به موجب بند یک ماده ۳ قانون اصلاح قوانین و مقررات سازمان استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، مصوب بهمن ماه ۱۳۷۱ تنها مرجع رسمی کشور است که وظیفه تعیین، تدوین و نشر استانداردهای ملی (رسمی) ایران را به عهده دارد.

تدوین استاندارد در حوزه‌های مختلف در کمیسیون‌های فنی مرکب از کارشناسان سازمان\* صاحب‌نظران مراکز و مؤسسات علمی، پژوهشی، تولیدی و اقتصادی آگاه و مرتبط انجام می‌شود و کوششی همگام با مصالح ملی و با توجه به شرایط تولیدی، فناوری و تجاری است که از مشارکت آگاهانه و منصفانه صاحبان حق و نفع، شامل تولیدکنندگان، مصرف‌کنندگان، صادرکنندگان و واردکنندگان، مراکز علمی و تخصصی، نهادها، سازمان‌های دولتی و غیردولتی حاصل می‌شود. پیش‌نویس استانداردهای ملی ایران برای نظرخواهی به مراجع ذی‌نفع و اعضای کمیسیون‌های فنی مربوط ارسال می‌شود و پس از دریافت نظرها و پیشنهادهای در کمیته ملی مرتبط با آن رشته طرح و در صورت تصویب به عنوان استاندارد ملی (رسمی) ایران چاپ و منتشر می‌شود.

پیش‌نویس استانداردهایی که مؤسسات و سازمان‌های علاقه‌مند و ذی‌صلاح نیز با رعایت ضوابط تعیین شده تهیه می‌کنند در کمیته ملی طرح و بررسی و در صورت تصویب، به عنوان استاندارد ملی ایران چاپ و منتشر می‌شود. بدین ترتیب، استانداردهایی ملی تلقی می‌شود که بر اساس مفاد نوشته شده در استاندارد ملی ایران شماره ۵ تدوین و در کمیته ملی استاندارد مربوط که سازمان استاندارد تشکیل می‌دهد به تصویب رسیده باشد.

سازمان استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران از اعضای اصلی سازمان بین‌المللی استاندارد (ISO)<sup>۱</sup>، کمیسیون بین‌المللی الکتروتکنیک (IEC)<sup>۲</sup> و سازمان بین‌المللی اندازه‌شناسی قانونی (OIML)<sup>۳</sup> است و به عنوان تنها رابط<sup>۴</sup> کمیسیون کدکس غذایی (CAC)<sup>۵</sup> در کشور فعالیت می‌کند. در تدوین استانداردهای ملی ایران ضمن توجه به شرایط کلی و نیازمندی‌های خاص کشور، از آخرین پیشرفت‌های علمی، فنی و صنعتی جهان و استانداردهای بین‌المللی بهره‌گیری می‌شود.

سازمان استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران می‌تواند با رعایت موازین پیش‌بینی شده در قانون، برای حمایت از مصرف‌کنندگان، حفظ سلامت و ایمنی فردی و عمومی، حصول اطمینان از کیفیت محصولات و ملاحظات زیست‌محیطی و اقتصادی، اجرای بعضی از استانداردهای ملی ایران را برای محصولات تولیدی داخل کشور و/یا اقلام وارداتی، با تصویب شورای عالی استاندارد، اجباری نماید. سازمان می‌تواند به منظور حفظ بازارهای بین‌المللی برای محصولات کشور، اجرای استاندارد کالاهای صادراتی و درجه‌بندی آن را اجباری نماید. همچنین برای اطمینان بخشیدن به استفاده‌کنندگان از خدمات سازمان‌ها و مؤسسات فعال در زمینه مشاوره، آموزش، بازرسی، ممیزی و صدور گواهی سیستم‌های مدیریت کیفیت و مدیریت زیست‌محیطی، آزمایشگاه‌ها و مراکز کالیبراسیون (واسنجی) وسایل سنجش، سازمان استاندارد این‌گونه سازمان‌ها و مؤسسات را بر اساس ضوابط نظام تأیید صلاحیت ایران ارزیابی می‌کند و در صورت احراز شرایط لازم، گواهینامه تأیید صلاحیت به آن‌ها اعطا و بر عملکرد آنها نظارت می‌کند. ترویج دستگاه بین‌المللی یکاها، کالیبراسیون (واسنجی) وسایل سنجش، تعیین عیار فلزات گرانبها و انجام تحقیقات کاربردی برای ارتقای سطح استانداردهای ملی ایران از دیگر وظایف این سازمان است.

\* سازمان استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

1 - International Organization for Standardization

2 - International Electrotechnical Commission

3 - International Organization for Legal Metrology (Organization International de Metrologie Legal)

4 - Contact point

5 - Codex Alimentarius Commission

## کمیسیون فنی تدوین استاندارد

# "باتری های کششی سرب-اسیدی قسمت 1: الزامات عمومی و روش های آزمون"

### (تجدید نظر اول)

**رئیس:** کاوئی، احمد  
(لیسانس برق)

**سمت و / یا نمایندگی:** شرکت خدمات مهندسی و بازرسی فنی  
معیارگران جهان

**دبیر:** امیدبیگی، سیامک  
(فوق لیسانس مهندسی برق)

شرکت مهر نگار کاسپین  
(آزمایشگاه همکار استاندارد)

**اعضاء:** (اسامی به ترتیب حروف الفبا)

ابراهیمی، لیلی  
(لیسانس شیمی)

پرموزه، یحیی  
(لیسانس شیمی کاربردی)

شرکت تولیدی برنا باتری

شرکت باتری سازی نیرو(صبا باتری)

خاکپور، محسن  
(لیسانس الکترونیک)

شرکت مهر نگار کاسپین  
(آزمایشگاه همکار استاندارد)

ساسانی، محمد  
(لیسانس صنایع)

شرکت خودرو سازی سایپا یدک

سلیمیان، محمد رضا  
(لیسانس الکترونیک)

شرکت تولیدی توان باتری

سالاری، فرهاد  
(لیسانس الکترونیک)

شرکت راه آهن جمهوری اسلامی ایران  
(اداره کل نیرو و کشش)

شرکت پلاتین ایران (باتری نیل)

غفاری، افسانه  
(لیسانس الکترونیک)

شرکت تولیدی و صنعتی فاران

کریمی، علی اصغر  
(فوق لیسانس الکترونیک)

شرکت خدمات مهندسی و بازرسی فنی  
معیارگران جهان

گوهری، اختر السادات  
(لیسانس مهندسی شیمی)

اداره کل استاندارد و تحقیقات صنعتی استان تهران

دانشمند، نیما  
(لیسانس فیزیک)

سازمان استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

نورافکن، علیرضا  
(فوق لیسانس مکاترونیک)

## پیش گفتار

استاندارد "باتری‌های کشتی سرب - اسیدی - قسمت 1 : الزامات عمومی و روش های آزمون" نخستین بار در سال ۱۳۷۶ تهیه شد. این استاندارد براساس پیشنهادهای رسیده و بررسی و تأیید کمیسیون‌های مربوط برای اولین بار توسط شرکت مهنرنگار کاسپین - آزمایشگاه همکار استاندارد مورد تجدید نظر قرار گرفت و درپانصد و دومین اجلاسیه کمیته ملی استاندارد برق و الکترونیک مورخ ۸۸/۱۲/۵ تصویب شد. اینک این استاندارد به استناد بند یک ماده ۳ قانون اصلاح قوانین و مقررات مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران مصوب بهمن ماه ۱۳۷۱ به عنوان استاندارد ملی ایران منتشر می‌شود.

برای حفظ همگامی و هماهنگی با تحولات و پیشرفت‌های ملی و جهانی در زمینه صنایع، علوم و خدمات، استانداردهای ملی ایران در مواقع لزوم تجدیدنظر خواهد شد و هر گونه پیشنهادی که برای اصلاح یا تکمیل این استاندارد ارائه شود، در تجدیدنظر بعدی مورد توجه قرار خواهد گرفت. بنابراین برای مراجعه به استانداردهای ملی ایران باید همواره از آخرین تجدیدنظر آنها استفاده کرد.

در تهیه و تجدیدنظر این استاندارد سعی شده است که ضمن توجه به شرایط موجود و نیازهای جامعه، در حد امکان بین این استاندارد و استانداردهای بین المللی و استاندارد ملی کشورهای صنعتی و پیشرفته هماهنگی ایجاد شود.

استاندارد ملی ایران شماره ۴۲۸۲ سال ۱۳۷۶، "باتری‌های اسید - سربی وسایل کشتی و صنعتی مقررات عمومی، مشخصات عملکردی و روش آزمون" باطل و این استاندارد جایگزین آن می‌شود.

منبع و مأخذی که برای تهیه این استاندارد مورد استفاده قرار گرفته به شرح زیر است :

IEC 60254-1:2005, Lead-acid traction batteries- Part1: General requirements and methods of test

## باتری های کششی سرب-اسیدی

### قسمت ۱: الزامات عمومی و روش های آزمون

#### (تجدید نظر اول)

#### ۱ هدف و دامنه کاربرد

هدف از تدوین این استاندارد، تعیین ویژگی های ضروری باتری ها یا سلول های کششی همراه با روش های آزمون مربوط به آن ویژگی ها می باشد.

آزمون های تعریف شده در این استاندارد مربوط به تمامی کاربردهای باتری کششی در خودروهای جاده ای، لوکوموتیوها، کامیون های صنعتی و تجهیزات راه اندازی مکانیکی می باشد. آزمون هایی که برای باتری های مورد استفاده در خودروهایی نظیر خودروهای مسافری سبک، موتورسیکلت ها، خودروهای تجاری سبک و غیره، بکار می روند را در استانداردهای دیگری نظیر استاندارد بین المللی IEC61982-2 می توان یافت.

این استاندارد برای باتری های کششی سرب-اسیدی که بعنوان منبع قدرت در پیشرانی الکتریکی استفاده می شود، قابل کاربرد است.

گرچه قسمت دوم این مجموعه استاندارد ابعاد سلول های کششی که بطور معمول استفاده می شوند را شامل می شود، ولی آزمون های موجود در این استاندارد، در صورت قابلیت کاربرد، سلول ها و باتری های تک سلولی با ابعاد دیگری را نیز در بر می گیرد.

#### ۲ مراجع الزامی

IEC 60051 (all part), Direct acting traction batteries – part2: Dimensions of cells and terminals their accessories

IEC 60254-2:1997, Lead-acid traction batteries-part2: Dimensions of cells and terminals and marking of polarity on cells.

Amendment 1(2000)

#### ۳ ویژگی های عملکردی

۳-۱ ظرفیت (جهت اطلاع از چگونگی انجام آزمون به بند ۵-۲ مراجعه شود)

۳-۱-۱ ضروری ترین ویژگی باتری کششی توانایی ذخیره انرژی الکتریکی آن است. این ویژگی بعنوان ظرفیت C بیان شده و برحسب آمپر ساعت (Ah) اندازه گیری می شود و بسته به شرایط استفاده متغیر است.

۳-۱-۲ ظرفیت نامی  $C_N$  یک مقدار مرجع بوده که توسط سازنده اعلام می شود و برای دمای  $30^{\circ}\text{C}$  سلول/باتری، زمان تخلیه پنج ساعت و ولتاژ قطع  $U_f=1/70\text{V}$  بازای هر سلول معتبر است.

جریان تخلیه مشابه آن عبارت است از:

$$I_N(A) = \frac{C_N(Ah)}{5(h)}$$

۳-۱-۳ ظرفیت واقعی  $C_a$  باید با تخلیه یک باتری کاملاً شارژ مطابق بند ۵-۲ تعیین شده باشد. مقدار حاصل برای تأیید ظرفیت نامی استفاده می شود.

۳-۲ بقای شارژ (برای آزمون به ۵-۳ مراجعه شود).

باتری ها در حالت مدار باز و در واقع در نتیجه یک تخلیه خودبه خود، شارژ خود را از دست می دهند. بقای شارژ بعنوان ظرفیت قابل تخلیه باقی مانده  $C_T$  بعد از انبارش در حالت مدار باز در شرایط تعریف شده دما و زمان تعریف می شود.

۳-۳ اجرای تخلیه سریع (برای آزمون به بند ۵-۴ مراجعه شود)

در بعضی کاربردها، باتری های کششی باید قابلیت تامین جریان های تخلیه سریع را داشته باشند:

$$I \geq I_N(A)$$

به عبارت دیگر سرعت تخلیه یک ساعته برای شتاب دادن و / یا بلند کردن بارها استفاده می شود. از آنجاییکه تمام باتری های کششی نیازی به تأمین سرعت های بالای جریان ندارند، این ویژگی تنها در صورت مناسب بودن بکار می رود.

به خاطر ماهیت متناوب بار، اجرای تخلیه سریع در یک باتری کششی، بوسیله جریان تخلیه یک ساعته بیان می شود:  $I_1$ ، به عبارت دیگر جریان تخلیه یک باتری در دمای  $30^{\circ}\text{C}$  و ولتاژ قطع  $U_f=1/6\text{V}$  بازای هر سلول در مدت یک ساعت. در صورت نیاز، مقدار  $I_1$  باید توسط سازنده بیان شود.

۳-۴ دوام چرخه ای (برای آزمون به بند ۵-۵ مراجعه شود)

کار انجام شده توسط یک باتری کششی شامل تخلیهها و بدنبال آن شارژهای مجدد بوده که هر تخلیه معمولاً از بخش عمده انرژی ذخیره شده استفاده می شود.

دوام باتری با تعداد چرخه های تخلیه/شارژ مجددی تعریف می شود که آن باتری می تواند تا رسیدن به ظرفیت  $0/8C_N$  تحت شرایط مشخص عمل کند.

۴ شرایط عمومی آزمون

#### ۴-۱ دقت دستگاه های اندازه گیری

(به استاندارد ملی ایران شماره .....<sup>۱</sup> مراجعه شود)

#### ۴-۱-۱ دستگاه های اندازه گیری الکتریکی

#### ۴-۱-۱-۱ گستره وسایل اندازه گیری

دستگاه ها باید قادر به اندازه گیری مقادیر ولتاژ و جریان باشند. گستره این دستگاه ها و روش های اندازه گیری باید طوری انتخاب شوند که از دقت مشخص شده برای هر آزمون اطمینان حاصل شود. برای دستگاه های آنالوگ، به این معنی است که مقادیر خوانده شده باید در یک سوم پایانی مقیاس درجه بندی شده باشد.

از دیگر دستگاه های اندازه گیری با این شرط می توان استفاده کرد که دارای دقت معادل با شرایط ذکر شده در بالا را دارا باشند

#### ۴-۱-۱-۲ اندازه گیری ولتاژ

دستگاه های مورد استفاده برای اندازه گیری ولتاژ باید ولت مترهای با کلاس دقت برابر با ۰/۵ یا بهتر باشد. مقاومت ولت مترهای مورد استفاده باید دست کم  $1000 \Omega/V$  باشد.

#### ۴-۱-۱-۳ اندازه گیری جریان

دستگاه های مورد استفاده برای اندازه گیری جریان باید آمپر مترهای با کلاس دقت برابر با ۰/۵ یا بهتر باشد. مجموعه کامل آمپر متر، تست و سیم های رابط باید دارای کلاس دقت ۰/۵ یا بهتر باشند.

#### ۴-۱-۲ اندازه گیری دما

۴-۱-۲-۱-۱ در صورتیکه به جایگاه الکترو لیت باتری یا سلول امکان دسترسی وجود داشته باشد، دمای سلول را باید با استفاده از یک پروب دمای غوطه ور در الکترو لیت بالای صفحات اندازه گیری نمود. دستگاه اندازه گیری دما باید دارای گستره مناسبی بوده که در آن هر یک از تقسیمات مدرج از ۱K بیشتر نشود. دقت مطلق دستگاه باید دست کم ۱K باشد.

۴-۱-۲-۱-۲ در صورت عدم دسترسی به الکترو لیت داخل سلول یا باتری، دمای سلول را باید با استفاده از یک وسیله اندازه گیری دمای سطح که دارای مقیاس معادل و دقت کالیبراسیون مشخص شده در زیربند

۱- تا تدوین استاندارد ملی به IEC 60051 مراجعه شود



۴-۱-۲-۱ می باشد اندازه گیری نمود. دما باید در مکانی اندازه گیری شود که بیشترین انعکاس دمای الکترولیت را داشته باشد.

#### ۴-۱-۳ اندازه گیری چگالی الکترولیت

برای اندازه گیری چگالی های الکترولیت، باید از هیدرومترهایی استفاده شود که مقیاس های مدرج شده آن در هر تقسیم بندی بیشتر از  $5\text{Kg/m}^3$  نباشد. دقت مطلق دستگاه باید دست کم  $5\text{Kg/m}^3$  باشد.

#### ۴-۱-۴ اندازه گیری زمان

دستگاه های مورد استفاده برای اندازه گیری زمان باید دارای دقت  $\pm 1\%$  یا بهتر باشند.

یادآوری- هر دستگاه می تواند با این شرط استفاده شود که الزامات دقت موجود در بند ۴-۱ در آن حفظ شود.

#### ۴-۲ آماده سازی و نگهداری سلول ها یا باتری های آزمون

۴-۲-۱ سلول ها یا باتری ها باید مطابق با دستورالعمل های سازنده (بعنوان مثال در فعال سازی باتری های شارژ خشک) به کار گرفته شوند. تمام آزمون ها باید بر روی باتری های یا سلول های کاملاً شارژ و استفاده نشده (به بند ۴-۳ مراجعه شود)، در سه ماه اول ساخت انجام شوند. جائیکه سلول های مورد آزمون، دارای جعبه هایی با دیواره های قابل انعطاف باشند، بهتر است سلول ها به روش مناسب نگهداری شوند یا برای صاف نگهداشتن دیواره های جعبه سلول در طول کل آزمون ها، محکم بسته شوند. این عمل به ویژه در مورد سلول های دارای دریچه تنظیم بکار می رود.

۴-۲-۲ در صورت کاربرد، قبل از آزمون برای یک باتری کاملاً شارژ در دمای الکترولیت مرجع  $30^{\circ}\text{C}$  باید چگالی سطح الکترولیت در تمام سلول ها توسط سازنده مشخص شود.

۴-۲-۳ در صورت کاربرد، در طول آزمون، سطح الکترولیت باید همانطوریکه توسط سازنده یک باتری کاملاً شارژ مشخص شده، حفظ شود.

۴-۲-۴ خلوص آب افزودنی و الکترولیت باید توسط سازنده مشخص شود.

۴-۳ ویژگی های یک سلول یا باتری کاملاً شارژ شده (مگر اینکه حالت یک باتری کاملاً شارژ غیر از این توسط سازنده تعیین شده باشد)

سلول یا باتری زمانی بعنوان کاملاً شارژ در نظر گرفته می شود که در طول شارژ در مقدار جریان/ولتاژ مشخص شده توسط سازنده، ولتاژ/جریان و چگالی الکترولیت مشاهده شده (در صورت در دسترس بودن) هیچگونه تغییرات قابل ملاحظه ای را در مدت زمان  $2h$  نشان ندهد. تغییرات دما را نیز باید در نظر گرفت.

## ۵ روش انجام آزمون

### ۱-۵ ترتیب اجرای آزمون ها

۱-۱-۵ آزمون های زیر می توانند بر روی یک باتری کاملاً نو یا قسمتی از آن بعنوان نماینده انجام شوند:

- ظرفیت پنج ساعته (به بند ۵-۲ مراجعه شود)

- بقای شارژ (به بند ۵-۳ مراجعه شود)

- اجرای تخلیه سریع یک ساعته (به بند ۵-۴ مراجعه شود)

قبول و انجام یک آزمون ظرفیت پنج ساعته براساس توافق بین تامین کننده و مصرف کننده باتری انتخاب می شود.

آزمون بقای شارژ و آزمون توانایی تخلیه سریع اختیاری می باشند.

۲-۱-۵ آزمون دوام چرخه ای (به بند ۵-۵ مراجعه شود) یک آزمون مخرب بوده و باید روی کمینه سه سلول یکسان اعمال شود.

بهرتر است برای نمونه های آزمون، بسته بندی مناسب پیش بینی شود تا هنگام نصب در باتری ها ابعاد آن حفظ شوند.

### ۲-۵ آزمون ظرفیت

۱-۲-۵ برای سهولت در خواندن دما، یک سلول آزمایشی متشکل از یک گروه شش سلولی انتخاب می شود و میانگین دمای سلول های آزمایشی بعنوان متوسط دمای باتری در نظر گرفته می شود.

دمای هر سلول آزمایشی باید بلافاصله قبل از تخلیه خوانده شود. هر یک از مقادیر خوانده شده باید بین  $15^{\circ}C$  و  $40^{\circ}C$  باشند. میانگین دمای اولیه سلول  $t_0$  بعنوان متوسط حسابی مقادیر محاسبه می شود.

۲-۲-۵ باتری باید مطابق با ۳-۴ کاملاً شارژ شود.

۳-۲-۵ در مدت زمان تا ۲۴ ساعت بعد از پایان شارژ، باتری باید در معرض تخلیه در جریان  $I_N$  قرار گیرد (به زیربند ۳-۱-۲ مراجعه شود)

در طول مدت تخلیه این جریان باید در  $\pm 1\%$  ثابت نگهداشته شود.

۴-۲-۵ ولتاژ دو سر ترمینال های باتری (به استثنای کابل های خروجی باتری) باید بطور خودکار در طول زمان تخلیه و یا در فواصل زمانی مناسب با استفاده از یک ولت متر یادداشت شود (به زیربند

۴-۱-۱-۲ مراجعه شود)

۵-۲-۵ هنگامیکه متوسط ولتاژ به مقدار  $1/70V$  در هر سلول برسد، باید تخلیه متوقف شده و زمان آن یادداشت شود.

۶-۲-۵ ظرفیت تصحیح نشده  $C(Ah)$  در دمای اولیه  $t_0$  با حاصل ضرب جریان تخلیه و (برحسب آمپر ساعت) در زمان تخلیه (بر حسب ساعت) محاسبه می شود.

۷-۲-۵ در صورتیکه دمای اولیه  $t_0$  با دمای مرجع ( $30^{\circ}C$ ) متفاوت باشد، ظرفیت  $C$ ، بر طبق (زیربند ۶-۲-۵)، باید با استفاده از معادله زیر به ظرفیت واقعی  $C_a$  تصحیح شود:

$$C_a = \frac{C}{1 + \lambda_1(t_o - t_r)}(Ah)$$

که در آن :

$t_0$  دمای اولیه

$t_r$  دمای مرجع ( $30^{\circ}C$ )

$\lambda_1 = 0.006 (^{\circ}C)^{-1}$  برای ظرفیت پنج ساعته

۸-۲-۵ یک باتری نو که آزمون ظرفیت اسمی را پشت سر گذاشته است، هنگامیکه مطابق با زیربندهای (۲-۲-۵ تا ۶-۲-۵) در معرض چرخه های مکرر تخلیه/شارژ  $C_N$  قرار می گیرد باید دست کم ظرفیت های زیر را تامین کند :

در چرخه اول  $C_a = 0.85 C_N$

در چرخه دهم یا قبل از آن  $C_a = 1.00 C_N$

۳-۵ آزمون بقای شارژ

۱-۳-۵ بعد از گذراندن آزمون ظرفیت برطبق (بند ۲-۵) و بدست آوردن ظرفیت  $C_a \geq C_N$ ، باتری باید برطبق (بند ۳-۴) شارژ مجدد شود. برای زدودن هرگونه اثری از مواد رسانا یا الکترولیت، سطوح باتری باید کاملاً تمیز و خشک شوند.

۲-۳-۵ باتری باید به صورت مدار باز (یعنی بدون اتصال به بار الکتریکی) در دمای متوسط سلول  $20^{\circ}C \pm 2^{\circ}C$  به مدت ۲۸ روز (۶۷۲ ساعت) انبارش شود.

در طی این مدت، بیشینه دمای سلول نباید از  $25^{\circ}C$  بیشتر و کمینه دما نباید از  $15^{\circ}C$  کمتر شود.

۳-۳-۵ در پایان انبارش در حالت مدار باز، بر طبق (زیربند ۲-۳-۵)، دمای سلول ها برای گستره نشان داده شده در (زیربند ۱-۲-۵) تنظیم می شود. سپس با تخلیه باتری در جریان استاندارد  $I_N$  (به زیربند

۳-۱-۲ مراجعه شود)، باید ظرفیت پس ماند  $C_r$  تعیین شده و پس از آن طبق (زیر بندهای ۴-۲-۵ تا ۴-۲-۵) عمل نمود.

۴-۳-۵ ظرفیت پس ماند  $C_r$  نباید کمتر از  $0.185C_a$  باشد.

۵-۳-۵ بعد از آزمون، باتری باید طبق (بند ۳-۴) کاملاً شارژ مجدد شود.

#### ۴-۵ آزمون اجرای تخلیه سریع

۱-۴-۵ برای تأیید مقدار  $I_1$  در اجرای تخلیه سریع، آزمون باید بر روی یک باتری نو که دارای ظرفیت  $C_a \geq C_N$  بر طبق بند ۲-۵ بوده، انجام شود.

۲-۴-۵ دمای اولیه باتری  $t_0$  و دمای محیط باید طبق (زیر بند ۱-۲-۵) باشند.

۳-۴-۵ در مدت زمان یک تا ۲۴ ساعت بعد از پایان شارژ، باتری باید در معرض تخلیه در جریان  $I_1$  مشخص شده توسط سازنده قرار گیرد (به بند ۳-۳ مراجعه شود).  
متوسط جریان تخلیه باید مشابه با  $I_1 \pm 1\%$  باشد. انحراف از این جریان نباید در هر لحظه بیشتر از  $I_1 \pm 5\%$  باشد.

۴-۴-۵ ولتاژ دو سر ترمینال های باتری (به استثنای کابل های خروجی باتری) باید بطور خودکار در برابر زمان ثبت شود و یا در فواصل زمانی مناسب با استفاده از ولتمتر یادداشت شود.

۵-۴-۵ متوسط دمای سلول های آزمایشی ( $t_0$ ) باید اندازه گیری شده و زمان تخلیه ( $T_k$ )

- بر حسب معادله زیر محاسبه شود:

$$T_h = 1(h)[1 + \lambda_2 \{t_0 - 30(^{\circ}C)\}]$$

که در آن :

برای ظرفیت یک ساعته  $\lambda_2 = 0.01 (^{\circ}C)^{-1}$

۶-۴-۵ هنگامیکه متوسط ولتاژ نهایی در هر سلول نباید کمتر از  $1/60V$  باشد، سلول ها/ تک خانه ها یا باتری ها باید برای مدت  $T_h$  ساعت تخلیه شوند.

بهرحال اگر قبل از زمان تخلیه  $T_h$ ، متوسط ولتاژ به  $1/60V$  در هر سلول رسیده باشد، جریان می تواند قطع شود. در این حالت سلول ها یا باتری ها در این آزمون رد شده اند.

۷-۴-۵ بعد از آزمون، باتری باید طبق (بند ۳-۴) کاملاً شارژ مجدد شود.

## ۵-۵-۵-۵-۵ آزمون دوام چرخه ای

۵-۵-۵-۱ آزمون باید بر روی نمونه های سلول مشخص شده در (بند ۵-۱) انجام شود.

۵-۵-۵-۲ بعد از پشت سر گذاشتن آزمون ظرفیت واقعی (بند ۵-۲) و بدست آوردن ظرفیت  $C_a$  دست کم برابر با ظرفیت نامی  $C_N$ ، باتری باید همانطوریکه در (بند ۴-۳) مشخص شده، شارژ مجدد شود.

۵-۵-۵-۳ سپس سلول ها/ تک خانه ها باید با اتصال به دستگاه آزمون، چرخه های پیوسته را به ترتیب زیر طی نمایند:

### ۵-۵-۳-۱ سلول های منفذدار:

- سه ساعت تخلیه در جریان  $I(A) = C_N(Ah) / 4(h)$

- نه ساعت شارژ مجدد بلافاصله بعد از تخلیه، برای تامین باتری با ظرفیت شارژ تعریف شده در جدول یک جریان در پایان شارژ نباید بیشتر از  $I(A) = C_N(Ah) / 16/66(h)$  باشد.

### جدول ۱- ضرایب شارژ مجدد سلول

نوع سلول	ضریب شارژ	ظرفیت شارژ مجدد
D,C,B,A (جدول یک استاندارد ملی شماره ... <sup>۱</sup> )	۱/۱۵	۰/۸۶۴C
d,c,b,a (جدول شماره دو از اصلاحیه شماره یک، استاندارد ملی شماره <sup>۱</sup> ....)		
G,F,E (جدول یک از استاندارد ملی شماره <sup>۱</sup> ...)	۱/۲۵	۰/۹۳۷C
g,f,e (جدول شماره دو از اصلاحیه شماره یک، استاندارد ملی شماره <sup>۱</sup> ...)		
سلول های با الکترولیت متلاطم <sup>۲</sup>	نوعی) ۱/۰۵	۰/۷۸۷C

**یادآوری ۱-** سلول های دارای الکترولیت متلاطم نیاز به ضریب شارژ کمتری دارند. سلول های با چگالی الکترولیت افزایش یافته نیاز به ضریب شارژ بالاتری از حالت معمول دارند. در این موارد و جاییکه طرح های ویژه دیگری به ثبت رسیده باشد، بهتر است از دستورالعمل های سازنده تبعیت نمود.

**یادآوری ۲-** در جاییکه سلول ها یا باتری های تک سلولی با ابعاد تعریف شده در جداول یک یا دو از استاندارد ملی شماره<sup>۱</sup>... منطبق نیستند، بهتر است مقداری را برای ضریب شارژ/ ظرفیت شارژ مجدد بکار برد که در صورت مقایسه با سلول های این جداول، برای ارتفاع سلول مناسب باشد.

## ۵-۵-۳-۲ سلول های دارای دریچه تنظیم

۱- تا تدوین استاندارد ملی به IEC 60254-2 مراجعه شود

- سه ساعت و نیم تخلیه در جریان  $I(A) = 0.2C_N(A)$

- بیشینه  $14h$  شارژ مجدد بلافاصله بعد از تخلیه در ولتاژ ثابت بیشینه  $2/4V$  در هر سلول و حد جریان که در دو ساعت آخر نباید بزرگتر از  $66/66(h) / I(A) = C_N(Ah)$  شود، مگر اینکه غیر از آن توسط سازنده توصیه شود.

یادآوری - در طول مدت بخش اولیه شارژ در ولتاژ ثابت، بنا به دلایل طول عمر کاری می توان محدودیت جریان را پذیرفت یا توصیه نمود.

در طول مدت دو ساعت آخر شارژ، ولتاژ می تواند به بالاتر از  $2/45V$  در هر سلول برسد.

۵-۳-۳-۵- در سرتاسر آزمون (زیربند ۵-۳-۵ یا ۵-۳-۲)، دمای سلول باید بین  $33^{\circ}C$  و  $43^{\circ}C$  نگهداشته شود.

۵-۴-۵- بعد از هر سری  $50 \pm 5$  چرخه ای، سلول ها/ تک خانه ها باید آزمون ظرفیت مشخص شده در بند ۲-۵ را متحمل شوند.

این آزمون زمانی پایان یافته تلقی می شود که ظرفیت تصحیح شده  $C_a$  ناشی از آزمون در طول دو مجموعه متوالی  $50 \pm 5$  چرخه ای، کمتر از  $0.8C_N$  باشد.

۵-۵-۵- دوام چرخه ها عبارت است از تعداد چرخه های کامل شده در پایان اولین سری از دو سری پایانی. این عدد باید دست کم با عدد تعیین شده توسط سازنده برابر باشد.

## ۶ مقادیر ویژه

### ۱-۶ چگالی انرژی

۱-۱-۶- در صورت تعیین چگالی انرژی سلول، بهتر است برای آزمون ظرفیت تعریف شده در (بند ۲-۵) بکار رود و باید با استفاده از متوسط ولتاژ در طول آزمون تعیین شود.

این متوسط ولتاژ باید براساس کمینه پنج مقدار خوانده شده ولتاژ باشد که با فواصل مساوی در دوره مشخص شده تخلیه خوانده شده اند. اولین مقدار خوانده شده باید  $5S$  بعد از شروع تخلیه باشد.

۱-۲-۶- چگالی انرژی وزنی<sup>۱</sup> (GED) ذکر شده برحسب ظرفیت پنج ساعته ( $GEDC_5$ ) یا ظرفیت یک ساعته ( $GEDC_1$ ) باید برحسب  $wh/kg$  بیان شود.

---

۱-gravimetric energy density

۳-۱-۶ چگالی انرژی حجمی<sup>۱</sup> (VED) ذکر شده برحسب ظرفیت پنج ساعته (VEDC<sub>5</sub>) یا ظرفیت یک ساعته (VEDC<sub>1</sub>) باید برحسب wh/l بیان شود.

۴-۱-۶ وزن سلول نباید شامل اتصال دهنده های مابین سلولی باشد مگر آنکه آنها بعنوان قسمت کاملی از یک تک سلولی باشند.

۵-۱-۶ ابعاد سلول باید ابعاد کلی و شامل ترمینال ها، درپوش منفذها و غیره باشد.

---

<sup>۱</sup>-volumetric energy density

## کتابنامه

IEC 60050-482 : International Electrotechnical (IEV) – Part 482 : Primary and secondary cells and batteries

IEC 61982-2, Secondary batteries for the propulsion of electric road vehicles  
Part 2 : Dynamic discharge performance test and dynamic endurance test

