

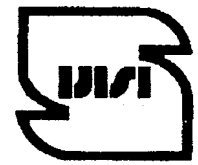


جمهوری اسلامی ایران

Islamic Republic of Iran

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

Institute of Standards and Industrial Research of Iran



استاندارد ملی ایران

۴۲۸۰-۱

تجدید نظر اول

بهمن ۱۳۸۴

ISIRI

4280-1

1st.revision

JAN. 2006

باتریهای اسید- سربی برای مصارف عمومی

(انواع دارای درجه قابل تنظیم)

قسمت اول : الزامات عمومی ، مشخصه های عملکردی -

روشهای آزمون

General purpose lead -acid batteries

(valve - regulated types)

Part 1 : General requirements, functional

characteristics- Methods of test



خرداد ۱۳۸۸

نشانی مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران : کرج - شهر صنعتی، صندوق پستی ۳۱۵۸۵-۱۶۳

دفتر مرکزی : تهران - ضلع جنوبی میدان ونک - صندوق پستی : ۱۴۱۵۵-۶۱۳۹

تلفن مؤسسه در کرج: ۰۲۶۱-۲۸۰۶۰۳۱-۸

تلفن مؤسسه در تهران: ۰۲۱-۸۸۷۹۴۶۱-۵

دورنگار: کرج ۰۲۶۱-۲۸۰۸۱۱۴ - تهران ۰۲۱-۸۸۸۷۰۸۰-۸۸۸۷۱۰۳

بخش فروش - تلفن: ۰۲۶۱-۲۸۰۷۰۴۵ - دورنگار: ۰۲۶۱-۲۸۰۷۰۴۵

پیام نگار: [Standard @ isiri.or.ir](mailto:Standard@isiri.or.ir)

بهاء: ۲۳۷۵ ریال

Headquarters :Institute Of Standards And Industrial Research Of IRAN

P.O.Box: 31585-163 Karaj – IRAN

Tel.(Karaj): 0098 (261) 2806031-8

Fax.(Karaj): 0098 (261) 2808114

Central Office : Southern corner of Vanak square , Tehran

P.O.Box: 14155-6139 Tehran - IRAN

Tel.(Tehran): 0098(21)8879461-5

Fax.(Tehran): 0098 (21) 8887080,8887103

Email: Standard @ isiri.or.ir

Price: 2375”RLS

آشنایی با مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران به موجب قانون، تنها مرجع رسمی کشور است که عهده دار وظیفه تعیین، تدوین و نشر استانداردهای ملی (رسمی) میباشد.

تدوین استاندارد در رشته های مختلف توسط کمیسیون های فنی مرکب از کارشناسان مؤسسه، صاحب نظران مراکز و مؤسسات علمی، پژوهشی، تولیدی و اقتصادی آگاه و مرتبط با موضوع صورت میگیرد. سعی بر این است که استانداردهای ملی، در جهت مطلوبیت ها و مصالح ملی و با توجه به شرایط تولیدی، فنی و فن آوری حاصل از مشارکت آگاهانه و منصفانه صاحبان حق و نفع شامل: تولیدکنندگان، مصرف کنندگان، بازرگانان، مراکز علمی و تخصصی و نهادها و سازمانهای دولتی باشد. پیش نویس استانداردهای ملی جهت نظرخواهی برای مراجع ذینفع و اعضای کمیسیون های فنی مربوط ارسال میشود و پس از دریافت نظرات و پیشنهادها در کمیته ملی مرتبط با آن رشته طرح و در صورت تصویب به عنوان استاندارد ملی (رسمی) چاپ و منتشر می شود.

پیش نویس استانداردهایی که توسط مؤسسات و سازمانهای علاقمند و ذیصلاح و با رعایت ضوابط تعیین شده تهیه می شود نیز پس از طرح و بررسی در کمیته ملی مربوط و در صورت تصویب، به عنوان استاندارد ملی چاپ و منتشر می گردد. بدین ترتیب استانداردهایی ملی تلقی می شود که بر اساس مفاد مندرج در استاندارد ملی شماره (0) تدوین و در کمیته ملی مربوط که توسط مؤسسه تشکیل میگردد به تصویب رسیده باشد.

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران از اعضای اصلی سازمان بین المللی استاندارد میباشد که در تدوین استانداردهای ملی ضمن توجه به شرایط کلی و نیازمندیهای خاص کشور، از آخرین پیشرفتهای علمی، فنی و صنعتی جهان و استانداردهای بین المللی استفاده می نماید.

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران می تواند با رعایت موازین پیش بینی شده در قانون به منظور حمایت از مصرف کنندگان، حفظ سلامت و ایمنی فردی و عمومی، حصول اطمینان از کیفیت محصولات و ملاحظات زیست محیطی و اقتصادی، اجرای بعضی از استانداردها را با تصویب شورای عالی استاندارد اجباری نماید. مؤسسه می تواند به منظور حفظ بازارهای بین المللی برای محصولات کشور، اجرای استاندارد کالاهای صادراتی و درجه بندی آنرا اجباری نماید.

همچنین بمنظور اطمینان بخشیدن به استفاده کنندگان از خدمات سازمانها و مؤسسات فعال در زمینه مشاوره، آموزش، بازرسی، ممیزی و گواهی کنندگان سیستم های مدیریت کیفیت و مدیریت زیست محیطی، آزمایشگاهها و کالیبره کنندگان وسایل سنجش، مؤسسه استاندارد اینگونه سازمانها و مؤسسات را بر اساس ضوابط نظام تأیید صلاحیت ایران مورد ارزیابی قرار داده و در صورت احراز شرایط لازم، گواهینامه تأیید صلاحیت به آنها اعطا نموده و بر عملکرد آنها نظارت می نماید. ترویج سیستم بین المللی یکاها، کالیبراسیون وسایل سنجش تعیین عیار فلزات گرانبها و انجام تحقیقات کاربردی برای ارتقای سطح استانداردهای ملی از دیگر وظایف این مؤسسه می باشد.

کمیسیون استاندارد" باتریهای اسید- سربی برای مصارف عمومی

(انواع دارای درجه قابل تنظیم)

قسمت اول : الزامات عمومی ، مشخصه های عملکردی - (روشهای آزمون"

(تمدید نظر)

سمت یا نمایندگی

شرکت سهامی باتری سازی نیرو

رئیس

نجمی ساروقی ، علی

(لیسانس فیزیک)

اعضاء

شرکت فاراتل (سهامی خاص)

شاهمیری راد ، عباس

(لیسانس مهندسی الکترونیک)

دانشگاه آزاد اسلامی واحد کرج

عبدی، جواد

(فوق لیسانس مهندسی کنترل)

شرکت پلاتین ایران

غفاری ، افسانه

(لیسانس مهندسی برق)

شرکت پلاتین ایران

کاهیدوند ، محمدرضا

(لیسانس مهندسی صنایع)

دبیر

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

زارع ، حسین

(لیسانس مهندسی برق، قدرت)

اعضای شرکت گلنده در سیصد و بیست و پنجمین اجلاس کمیته ملی برق و الکترونیک

مورخ ۸۴/۸/۹

نماینده
عضو هیئت علمی گروه برق دانشگاه تهران

عضو هیئت علمی دانشگاه آزاد اسلامی
واحد تهران جنوب
شرکت مهندسين مشاور تکنولوژی و طراحی ایران

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

مهندسين مشاور انرژی

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

انجمن مدیران فنی و اجرایی

شرکت فاراتل

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

انجمن شرکتهای پیمانکار تاسیسات

شرکت پیل سان

مهندسين مشاور ایران آرک

شرکت مهندسين مشاور چگالش

بازنشسته وزارت نیرو

شرکت باتری سازی نیرو

سازمان توانیر

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

رئیس کمیته ملی

ثابت مرزوقی ، اسحاق
(فوق لیسانس مهندسی برق - قدرت)

اعضاء

اللهویردیزاده شیخلو ، اصغر
(فوق لیسانس مهندسی برق - قدرت)

انوار ، حسن

(فوق لیسانس مکانیک)

ایازی ، جمیله

(فوق لیسانس مدیریت صنعتی)

خضرائی ، آریتا

(فوق لیسانس مهندسی هسته ای)

رفیعی طباطبائی ، آزاده

(لیسانس مهندسی برق و الکترونیک)

زارع ، حسین

(لیسانس مهندسی برق - قدرت)

زمانی ، مرتضی

(فوق لیسانس مهندسی برق)

شاهیری راد ، عباس

(لیسانس مهندسی برق و الکترونیک)

شیروانی ، فهیمه

(دیپلم اقتصاد)

طوسی ، محمود

(لیسانس مهندسی برق)

کاهیدوند ، محمدرضا

(لیسانس مهندسی صنایع)

محمدزاده ، محمد باقر

(لیسانس مهندسی برق)

مظلومی هاشمی ، علیرضا

(فوق لیسانس مهندسی برق)

موسسیان ، آلدیک

(فوق لیسانس مهندسی برق)

نجفی ساروقی ، علی

(لیسانس فیزیک)

نظافتی ، حیدر

(فوق لیسانس مهندسی برق - قدرت)

نوروزی ، سعید

(دکترای دامپزشکی)

دلیل

طوماریان ، سهیلا

(لیسانس مهندسی برق و الکترونیک)

صفحه

فهرست مندرجات

ب	پیش گفتار
۱	۱ هدف و دامنه کاربرد
۲	۲ مراجع الزامی
۲	۳ الزامات عمومی
۴	۴ الزامات ویژه و مشخصه های عملکردی
۸	۵ شرایط عمومی آزمون
۱۰	۶ روشهای آزمون

پیش گفتار

استاندارد "باتری های اسید-سربی برای مصارف عمومی (انواع دارای دریچه قابل تنظیم) قسمت اول : الزامات عمومی ، مشخصه های عملکردی - روشهای آزمون" نخستین بار در سال ۱۳۷۷ تهیه شد. این استاندارد بر اساس پیشنهادهای رسیده و بررسی کمیسیون های مربوط برای اولین بار مورد تجدید نظر قرار گرفت و در سیصد و بیست و پنجمین جلسه کمیته ملی استاندارد برق و الکترونیک مورخ ۸/۸/۸۴ تصویب شده اینک این استاندارد به استناد بند یک ماده ۳ قانون اصلاح قوانین و مقررات مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران مصوب بهمن ماه ۱۳۷۱ بعنوان استاندارد ملی ایران منتشر می شود .

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

این استاندارد جایگزین استاندارد ملی ایران ۴۲۸۰ می شود و استاندارد قبلی باطل اعلام می گردد.

منابع و مأخذی که برای تهیه این استاندارد به کاررفته به شرح زیر است :

۱- استاندارد ملی ایران ۴۲۸۰ : سال ۱۳۷۷، باتریهای اسید-سربی قابل حمل و نقل (مقررات عمومی، مشخصات

عملکردی و روشهای آزمون)

2- IEC 61056-1: 2002, General purpose lead –acid batteries (valve – regulated types)-Part 1: General requirements, functional characteristics- Methods of test

باتریهای اسید - سربی برای مصارف عمومی (انواع دارای درجه قابل تنظیم)

قسمت اول : الزامات عمومی ، مشخصه های عملکردی - روشهای آزمون

(تجدید نظر)

۱ هدف و دامنه کاربرد

هدف از تدوین این استاندارد ، تعیین الزامات عمومی ، مشخصه های عملکردی و روشهای آزمون باتریها و سلولهای اسید - سربی برای مصارف عمومی (انواع دارای درجه قابل تنظیم) است. این استاندارد برای کاربردهای زیر بکار می رود:

- برای کاربردهای شارژ شناور یا چرخه ای.

- در لوازم قابل حمل (برای مثال: ابزارها، اسباب بازیها یا سیستم های حفاظتی یا منابع تغذیه بدون وقفه و منابع تغذیه عمومی).

سلولهایی از این نوع باتریهای اسید - سربی ممکن است دارای الکترودهای تخت در محفظه های چند وجهی یا الکترودهای فنری لوله ای در محفظه های استوانه ای باشند. محلول اسید سولفوریک در این سلولها بین الکترودها با جذب در یک ساختار متخلخل ریز یا به شکل ژله ای ثابت و ساکن شده است

یادآوری - ابعاد، ترمینالها و نشانه گذاری باتریها و سلولهای اسید-سربی تحت پوشش این استاندارد در استاندارد ملی ایران

۴۲۸۰-۲ تعیین شده است.

این استاندارد ، بعنوان مثال در مورد باتریها و سلولهای اسید-سربی بکار رفته در موارد زیر کاربرد ندارد:

- کاربردهای راه اندازی و سائل نقلیه (استاندارد ملی ایران ۷۱)

- کاربردهای کششی (استاندارد ملی ایران ۴۲۸۲)

- کاربردهای ساکن (استانداردهای ملی ایران ۱-۴۸۶۸ و ۲-۴۸۶۸)

۲ مراجع الزامی

مدارک الزامی زیر حاوی مقرراتی است که در متن این استاندارد به آن ارجاع داده شده است. بدین ترتیب آن مقررات جزئی از این استاندارد محسوب می شود. در مورد مراجع دارای تاریخ چاپ و یا تجدید نظر، اصلاحیه ها و تجدید نظرهای بعدی این مدارک مورد نظر نیست. معهدا بهتر است کاربران ذینفع این استاندارد، امکان کاربرد آخرین اصلاحیه ها و تجدید نظرهای مدارک الزامی زیر را مورد بررسی قرار دهند. در مورد مراجع بدون تاریخ چاپ و/یا بدون تجدید نظر، آخرین چاپ و/یا تجدید نظر آن مدارک الزامی ارجاع داده شده مورد نظر است.

استفاده از مراجع زیر برای کاربرد این استاندارد الزامی است:

۱- مجموعه استاندارد ملی ایران ۵۴۹۶، نمادهای ترسیمی مورد استفاده بر روی دستگاهها.

2- IEC60050(486) , International Electrotechnical Vocabulary(IEV)-Chapter 486

:Secondary cells and batteries

۳ الزامات عمومی

۳-۱ ساختمان

۳-۱-۱ این نوع باتریها از یک یا چند سلول تشکیل شده اند. باتریها ممکن است یا بصورت تک سلول

مجزا یا از ترکیب چندین سلول تکی بهم پیوسته به طریق مکانیکی و الکتریکی ساخته شوند.

تعداد سلولهای متصل شده به صورت سری در یک باتری با حرف (n) نمایش داده می شوند.

۳-۱-۲ باتریها باید به دریچه هایی مجهز باشند. این دریچه ها نباید عبور گاز (هوا) را به داخل سلول اجازه دهند، اما باید خروج گاز تولیدی از سلول را در فشار داخلی معینی امکان پذیر سازند تا مانع از تغییر شکل یا دیگر صدمات وارده به سلول یا بدنه باتری شوند.

۳-۱-۳ باتریها یا سلولها باید طوری طراحی شوند تا افزودن آب یا الکترولیت به آنها امکان پذیر نباشد. این نوع باتریها یا سلولها باید برای نگهداری در انبار یا دشارژ در هر وضعیتی (برای مثال: وارونه) بدون نشت الکترولیت از دریچه ها و/یا محل اتصال (درز) ترمینالها مناسب باشند. همچنین باید بتوان آنها را در دمای $20^{\circ}C \pm 5K$ در بیشینه رطوبت نسبی ۸۰ درصد بدون نشت برای مدت یکسال در وضعیت وارونه نگهداری نمود.

۳-۱-۴ تمام اجزای باتری (برای مثال: ترمینالها، اتصالات داخلی سلول و بدنه ها و نظایر آن) باید بر حسب شدت جریان تعیین شده در بند ۴-۴ طراحی شوند.

۳-۱-۵ در زمان شارژ، باتریها یا سلولها نباید در هر وضعیتی بیش از ۹۰ درجه نسبت به وضعیت صحیح آنها (عمود) قرار داده شوند.

۳-۲ استقامت مکانیکی

باتریها باید طوری طراحی شوند که در برابر تنش های مکانیکی، لرزشها و شوک هایی که در هنگام حمل و نقل، جابجائی و استفاده رخ می دهد، مقاوم باشند.

۳-۳ نشانه گذاری

هر باتری باید دارای آگاهیهای زیر باشد که برای مصارف داخلی به زبان فارسی و برای صادرات یا واردات به زبان انگلیسی یا زبان کشور خریدار روی بدنه باتری بطور با دوام چاپ میشوند، قابل شناسایی باشند.

- نام سازنده یا عرضه کننده و مرجع نوع.

- ولتاژ نامی ($n \times V$).

- ظرفیت نامی C_{20} (رجوع شود به بند ۴-۱-۲).

- تاریخ ساخت با تاریخ انقضاء (بصورت اختصاریا کد برحسب ماه و سال).

- نمادهای ایمنی و بازیافت مطابق با استانداردهای ملی یا بین المللی.

اگر مقادیر مشخصات عملکردی یا الزامات ویژه با مقادیر تعیین شده در بند ۴ متفاوت باشند، این مقادیر باید به همراه باتری ارائه شده یا در دستورالعمل باتری ذکر شوند.

اطلاعات تکمیلی مانند ولتاژ شارژ پیشنهادی (U_c) یا جریان شارژ (I_c)، ظرفیت در دشارژهای مختلف، وزن باتری و نظایر آن، باید همراه باتری به روش مناسب ارائه شوند.

۳-۴ نشانه گذاری قطبها

باتریها باید دارای نشانه گذاری قطبها روی هر یک از ترمینالها باشند. این عمل با نشانه گذاری نماد مثبت (+) (نماد ۵۰۰۵ از مجموعه استاندارد ملی ایران ۵۴۹۶، قطب مثبت) و نماد منفی (-) (نماد ۵۰۰۶ از مجموعه استاندارد ملی ایران ۵۴۹۶، قطب منفی) در مجاورت درپوش ترمینالها انجام میشود.

۴ الزامات ویژه و مشخصه های عملکردی

۴-۱ ظرفیت

۴-۱-۱ مشخصه ضروری یک سلول یا باتری، ظرفیت نگهداری انرژی الکتریکی آن می باشد. این ظرفیت برحسب آمپر-ساعت (Ah) بیان می شود و برحسب شرایط کاربرد (جریان دشارژ، ولتاژ نهائی دشارژ، درجه حرارت) تغییر می کند.

۴-۱-۲ ظرفیت نامی C_{20} مقدار مرجعی است که توسط سازنده اظهار می شود و برای دشارژ یک باتری نو در دمای مرجع ۲۵ درجه سلسیوس معتبر است و جریان دشارژ با استفاده از فرمول به شرح ذیل بدست می آید:

$$I_{20} = \frac{C_{20}}{20} \quad (1)$$

که در آن :

زمان دشارژ ۲۰ ساعت برای رسیدن به ولتاژ نهائی $U_f = n \times 1.75 \text{ V}$ در نظر گرفته شده است.

I_{20} = برحسب آمپر بیان می شود.

C_{20} = برحسب آمپر-ساعت بیان می شود.

۴-۱-۳ ظرفیت اسمی C_1 مقدار مرجعی است که به اختیار سازنده اظهار می گردد و برای دشارژ در ۲۵ درجه سلسیوس معتبر است که جریان دشارژ I_1 با استفاده از فرمول به شرح ذیل بدست می آید:

$$I_1 = \frac{C_1}{1} \quad (۲)$$

که در آن :

زمان دشارژ ۱ ساعت برای رسیدن به ولتاژ نهائی $U_f = n \times 1.6 \text{ V}$ در نظر گرفته شده است.

I_1 = برحسب آمپر بیان می شود

C_1 = برحسب آمپر-ساعت بیان می شود

۴-۱-۴ ظرفیت واقعی C_a باید بوسیله دشارژ یک باتری کاملاً شارژ شده (رجوع شود به بند ۵-۱-۳) با

جریان ثابت I_{20} مطابق بند ۶-۲ تعیین گردد. مقدار منتج باید برای مقایسه با مقدار مرجع C_{20} یا برای

کنترل حالت یک باتری بعد از کارکرد طولانی مدت مورد استفاده قرار گیرد.

۴-۱-۵ تعیین ظرفیت واقعی C_a مطابق بند ۶-۲ این استاندارد ممکن است برای مقایسه با داده عملکردی

خاص (برای مثال C_1) ارائه شده توسط سازنده نیز مورد استفاده قرار گیرد. در این حالت، جریان I_{20}

باید بوسیله جریان ویژه متناظر با داده عملکردی مربوطه جایگزین گردد.

۲-۴-۱ دواھ کارکرد با شارژ دوره ای

در این بند توانائی یک باتری برای اجرای چرخه های مکرر شارژ و دشارژ نشان داده می شود. این عمل باید از طریق انجام یک سری از چرخه ها تحت شرایط معین تا ۵۰ درصد DoD^(۱) در جریان $I = 3.4 \times I_{20}$ یا $I = 5 \times I_{20}$ به نحوی صورت پذیرد که پس از آن، ظرفیت واقعی باتری کمتر از ۵۰ درصد ظرفیت نامی برحسب آمپر - ساعت (رجوع شود به بند ۶-۴) نشود. تعداد چرخه ها نباید کمتر از ۲۰۰ مرتبه باشند.

۲-۴-۲ دواھ کارکرد با شارژ شناور

در این بند عمر کاری باتری در مصارف شارژ شناور با اعمال ولتاژ ثابت پیوسته برای نگهداری در حالت تقریبی شارژ کامل نشان داده می شود. ظرفیت پس از آزمون مشخص شده در بند ۶-۵ این استاندارد نباید کمتر از مقدار تعیین شده برای کارکرد دست کم ۲ سال در دمای ۲۵ درجه سلسیوس یا ۸/۵ ماه در دمای ۴۰ درجه سلسیوس باشد.

۳-۴ بقاء شارژ

بقاء شارژ بعنوان بخشی از ظرفیت واقعی C_a با جریان دشارژ I_{20} تعیین می گردد و برحسب درصد بیان می شود. بنحوی که باتری بعد از نگهداری بصورت مدار باز تحت شرایط درجه حرارت و زمان معین، با جریان I_{20} دشارژ می شود (رجوع شود به بند ۶-۷)، در این حالت ظرفیت اندازه گیری شده نباید کمتر از ۷۵ درصد ظرفیت واقعی C_a باشد.

۴-۴ پیشینه جریان مجاز

باتریها باید برای حفظ جریان های $I_m = 40 \times I_{20}$ برای مدت ۳۰۰ ثانیه و جریان $I_h = 200 \times I_{20}$ برای مدت پنج ثانیه مناسب باشند، مگر غیر از این توسط سازنده مشخص شود. پس از آزمون نباید هیچ گونه تغییر شکل و صدمه ای در باتری مشاهده گردد (رجوع شود به بند ۶-۸).

۴-۵ پذیرش شارژ پس از تخلیه عمیق

بر طبق این بند، باتریها ممکن است با اتصال سهوی به یک بار در مدت زمان خیلی طولانی، تخلیه عمیق شوند. در این صورت باتریها باید تحت یک ولتاژ ثابت U_c (رجوع شود به بند ۵-۱-۳) در مدت ۴۸ ساعت دوباره شارژ شوند (رجوع شود به بند ۶-۹).

۴-۶ مشخصه دشارژ با جریان بالا

این بند نشان می دهد که قابلیت دشارژ یک باتری با جریان بالا متناسب با ظرفیت آن است. در حین دشارژ با جریان $20 \times I_{20}$ ، زمان دشارژ نباید کمتر از ۲۰ دقیقه باشد.

۴-۷ شدت گاز خروجی

این آزمون، خروج گاز از باتری را در حین شارژ با روش توصیه شده از سوی سازنده نشان می دهد. در این آزمون، شدت گاز خروجی (Ge) در طی شارژ شناور با ولتاژ ثابت (رجوع شود به بندهای ۶-۱۰-۱ تا ۶-۱۰-۷) نباید بیشتر از مقدار $0.05 \text{ (ml)} \times \text{cell}^{-1} \times \text{h}^{-1} \times \text{Ah}^{-1}$ باشد. برای تعیین شدت گاز خروجی در طی شارژ با جریان ثابت (رجوع شود به بندهای ۶-۱۰-۸ تا ۶-۱۰-۱۱) بازده تجمع گاز نباید کمتر از ۹۰ درصد باشد.

۴-۸ مشخصه های مقاومت در برابر ارتعاش

در حین آزمون بر طبق بند ۶-۱۱، ولتاژ ترمینال نباید کمتر از ولتاژ نامی باشد و در باتری نباید نشانه هایی از ناهماهنگی مانند تغییر شکل قابل ملاحظه، آسیب و نشست الکترولیت مشاهده شود.

۹-۴ مشخصه های مقاومت در برابر شوک

در حین آزمون بر طبق بند ۶-۱۲، ولتاژ ترمینال نباید کمتر از ولتاژ نامی باشد و در باتری نباید نشانه هایی از ناهماهنگی مانند تغییر شکل قابل ملاحظه (این تغییر شکل نباید خارج از اندازه تعیین شده برای باتریها باشد)، آسیب و نشت الکترولیت مشاهده شود.

۵ شرایط عمومی آزمون

۵-۱ نمونه برداری و آماده سازی باتریها برای آزمون

- ۵-۱-۱ تمام آزمونها باید بر روی نمونه های کاملاً شارژ شده و نو انجام شوند، بجز زمانی که آزمونها برای تعیین مجدد ظرفیت واقعی و برای تعیین میزان کاهش ظرفیت بعد از کارکرد طولانی انجام می شوند.
- ۵-۱-۲ نمونه هایی بعنوان باتری نوتلقی می شوند که بیش از ۶ ماه از تاریخ تولید آنها نگذشته باشد.
- ۵-۱-۳ باتریهایی بعنوان باتری کاملاً شارژ شده در نظر گرفته می شوند که دارای شرایط زیر باشند، مگر آنکه توصیه های سازنده بصورت دیگری باشد.

باتریها باید به یکی از دو روش زیر در درجه حرارت محیط $25^{\circ}C \pm 2K$ شارژ شوند:

- به مدت ۱۶ ساعت

- تا زمانی که تغییرات جریان در دو ساعت متوالی بیشتر از $0.1 \times I_{20}$ نباشد.

شارژ این باتری ها به یکی از روشهای زیر انجام می شود:

الف- با ولتاژ ثابت که توسط سازنده توصیه گردیده است یا در صورت نبود چنین ولتاژی با ولتاژ

$$U_c = n \times 2.35$$

ب- با ولتاژ ثابت اصلاح شده (همان U_c در ردیف بالا) بنحوی که جریان شارژ اولیه برابر $I_{20} \times 6 =$

I_{max} گردد.

۲-۵ ابزارهای اندازه گیری

۱-۲-۵ ابزارهای اندازه گیری الکتریکی

۱-۱-۲-۵ گستره ابزارهای اندازه گیری

ابزارهای بکاررفته باید قادر به اندازه گیری ولتاژ و جریان باشند. دقت ابزارها و روشهای اندازه گیری باید به گونه ای انتخاب شوند که اطمینان کافی را برای هر آزمایش تأمین نمایند.

برای ابزارهای آنالوگ، مقادیر خوانده شده باید در بخش یک سوم نهائی صفحه مدرج قرار گیرند. از هر ابزار اندازه گیری میتوان استفاده کرد، مشروط به آنکه دارای دقت یکسان باشند.

۲-۱-۲-۵ اندازه گیری ولتاژ

ابزارهای بکاررفته برای اندازه گیری ولتاژ باید ولت سنجهایی با کلاس دقتی در حدود ۰/۵ یا بهتر باشند. مقاومت داخلی ولت سنجهای باید دست کم برابر ۱۰ کیلو اهم بر ولت باشد.

۳-۱-۲-۵ اندازه گیری جریان

ابزارهای بکاررفته برای اندازه گیری جریان باید آمپرسنجهایی با کلاس دقتی در حدود ۰/۵ یا بهتر باشند. کل مجموعه آمپرسنج، شنت و سرهای آن باید دارای کلاس دقتی در حدود ۰/۵ یا بهتر باشد.

۲-۲-۵ اندازه گیری دما

ابزارهای بکاررفته باید دارای تفکیک پذیری^۱ یک کلون باشند. دقت مطلق ابزارها باید یک کلون یا بهتر باشند.

۳-۲-۵ اندازه گیری زمان

برای اندازه گیری زمان، دقت ابزارها باید ± 1 درصد یا بهتر باشند.

۵-۲-۴ اندازه گیری ابعاد

ابزارهای بکار رفته برای اندازه گیری ابعاد باید دارای دقت ± 0.1 درصد یا بهتر باشند.

۵-۲-۵ اندازه گیری حجم گاز

برای اندازه گیری حجم گاز، دقت ابزار باید ± 10 درصد یا بهتر باشند.

۵-۲-۶ اندازه گیری فشار

برای اندازه گیری فشار هوا، دقت ابزارها باید در حدود ± 1 درصد یا بهتر باشند.

۶ روشهای آزمون

۶-۱ شرایط آزمون

آزمونها باید بر روی باتریها در وضعیت ایستاده و در دمای محیط $20^{\circ}C \pm 2K$ یا $25^{\circ}C \pm 2K$ و رطوبت نسبی ۲۵ تا ۸۵ درصد و فشار هوا ۸۶ تا ۱۰۶ کیلو پاسکال انجام شود، مگر غیر از این مشخص شود.

۶-۲ ظرفیت C_a (ظرفیت واقعی در مدت تخلیه ۲۰ ساعت)

۶-۲-۱ پس از شارژ بر طبق بند ۵-۱-۳، باتری باید بصورت مدار باز بمدت ۱۶ تا ۲۴ ساعت نگهداری شود.
۶-۲-۲ سپس باتری باید در همان دمای محیط با جریان I_{20} تخلیه شود (رجوع شود به بند ۴-۱-۲). این

جریان باید با رواداری ± 2 درصد ثابت نگهداشته شود تا زمانیکه ولتاژ ترمینال به $U_f = n \times 1.75$

ولت برسد. زمان دشارژ (t) بر حسب ساعت باید ثبت گردد.

ظرفیت واقعی با استفاده از فرمول به شرح ذیل بدست می آید:

$$C_a = t \times I_p \quad (3)$$

۶-۲-۳ C_a باید حداقل برابر C_p باشد. در غیر اینصورت آزمون بهتر است تکرار شود. مقدار اسمی باید

در پنجمین دشارژ یا پیش از آن حاصل شود.

۶-۱۳ ظرفیت اسمی بالا

۶-۳-۱ پس از شارژ بر طبق بند ۵-۱-۳، باتری باید بصورت مدار باز برای مدت ۱۶ تا ۲۴ ساعت نگهداری شود.

۶-۳-۲ سپس باتری باید با جریان $I = 20 \times I_{20}$ تا هنگامی دشارژ گردد که ولتاژ ترمینال به مقدار $U_f = n \times 1.6$ ولت برسد.

۶-۱۴ دوام کارکرد با شارژ دوره ای

۶-۴-۱ آزمون باید بر روی دست کم سه واحد باتری (یکپارچه یا تک سلولی) انجام گردد. آزمون باید الزامات بند ۶-۲-۳ را برآورده سازد.

۶-۴-۲ در طول مدت آزمون، باتری باید در دمای محیط $25^\circ C \pm 2k$ نگهداری شود.

۶-۴-۳ باتری با اتصال به یک بار باید قادر به تحمل یک سری چرخه های پیوسته باشد که در آن هر چرخه شامل:

- دشارژ بمدت سه ساعت با جریان $I = 3.4 \times I_{20}$ یا دشارژ بمدت ۲ ساعت با جریان $I = 5 \times I_{20}$ و بلافاصله به دنبال آن عمل شارژ مجدد در ولتاژ ثابت U_c یا با جریان ثابت I_c به شرح ذیل انجام می شود (رجوع شود به بند ۵-۱-۳).

- شارژ مجدد بمدت ۹ ساعت در حالت دشارژ بمدت ۳ ساعت با جریان $I = 3.4 \times I_{20}$ یا بمدت ۶ ساعت در حالت دشارژ بمدت ۲ ساعت با جریان $I = 5 \times I_{20}$.

در پایان هر یک از زمانهای دشارژ ۲ یا ۳ ساعت، ولتاژ بار U_f باید بصورت خودکار ثبت شده یا با دستگاههای مناسب دیگری اندازه گیری شود.

۶-۴-۴ پس از انجام 50 ± 5 چرخه، باتری باید طبق بند ۵-۱-۳ شارژ مجدد گردد. سپس ظرفیت باتری باید با جریان دشارژ $I = 3.4 \times I_{20}$ یا با جریان دشارژ $I = 5 \times I_{20}$ تا دسترسی به $U_f = n \times 1.65$ ولت

محاسبه گردد. اگر زمان دشارژ به ترتیب بیشتر از ۳ یا ۲ ساعت باشد، در این حالت باتری با ید یک دوره دیگر از چرخه های بند ۶-۴-۳ را برای $\pm 5, 50$ چرخه تحمل نماید.

۶-۴-۵ اگر در پایان این چرخه ها، ولتاژ U_r (رجوع شود به بند ۶-۴-۳) کمتر از ولتاژ $n \times 1.65$ ولت برسد، چرخه باید متوقف شده و بر طبق بند ۵-۱-۳ باتری دوباره شارژ شود. سپس ظرفیت C_a باید بر طبق بند ۶-۴-۴ تعیین گردد. اگر زمان دشارژ به ترتیب کمتر از ۳ یا ۲ ساعت بود، در این صورت آزمون خاتمه می یابد.

۶-۴-۶ دوام بیان کننده تعداد کل چرخه ها بر طبق بند ۶-۴-۳ به نحوی است که در آن زمان دشارژ باتری با جریان $I = 3.4 \times I_{20}$ کمتر از ۳ ساعت یا زمان دشارژ باتری با جریان $I = 5 \times I_{20}$ کمتر از ۲ ساعت باشد.

۶-۵-۵ دوام کارکرد با شارژ شناور

۶-۵-۱ آزمون باید بر روی دست کم سه واحد باتری (یکپارچه یا تک سلولی) انجام گردد.
۶-۵-۲ در طول مدت آزمون، باتری باید در دمای محیط $25^\circ C \pm 2K$ یا $20^\circ C \pm 2K$ درجه سلسیوس نگهداری گردد. رطوبت معین نشده است.

۶-۵-۳ باتری باید با ولتاژ شارژ شناور دائمی بین $n \times 2.25$ ولت تا $n \times 2.3$ ولت که به وسیله سازنده تعیین شده، شارژ شود. جریان اولیه باید به جریان $I = 4 \times I_p$ محدود گردد.

۶-۵-۴ بررسی ظرفیت

ظرفیت باتری هر ۶ ماه باید با جریان دشارژ $I = 3.4 \times I_{20}$ یا با جریان دشارژ $I = 5 \times I_p$ تا دستیابی به ولتاژ نهائی $U = n \times 1.7$ ولت بررسی گردد.

۶-۵-۵ پایان دوره با کاهش ظرفیت $C < 0.6 \times C_{20}$ هنگام دشارژ با جریان $I = 3.4 \times I_{20}$ یا $C < 0.5 \times C_{20}$ هنگام دشارژ با جریان $I = 5 \times I_{20}$ تعیین می شود.

۶-۶ دوام کارکرد با شارژ شناور د (دمای ۴۰ سلسیوس

۱-۶-۶ آزمون باید بر روی دست کم سه واحد باتری (یکپارچه یا تک سلولی) انجام گردد .

۲-۶-۶ باتریها باید مورد بررسی قرار گیرند قبل از شروع آزمون به طوری که ظرفیت واقعی آنها C_a کمتر

از C_H (۳ ساعت - ۱/۷۵ ولت برای هر سلول) در شارژ کامل باشد . جریان اولیه نیز باید به جریان

$$I = 4 \times I_{20} \text{ محدود گردد .}$$

۳-۶-۶ باتریها باید در محفظه هوای گرم قرار گیرند که میانگین دمای هوای آن $40^\circ C \pm 2K$ باشد. رطوبت

نسبی هوای محفظه نباید بیشتر از ۳۶ درصد باشد .

۴-۶-۶ باتریها باید در دمای بالا با ولتاژ شناور توصیه شده از سوی سازنده برای دمای ۴۰ درجه سلسیوس

بصورت شناور شارژ شوند .

۵-۶-۶ بررسی ظرفیت

ظرفیت باتری هر دو ماه باید با جریان دشارژ $I = 3.4 \times I_{20}$ یا با جریان دشارژ $I = 5 \times I_p$ تا دستیابی به

ولتاژ ترمینال $U_f = n \times 1.7$ ولت بررسی گردد. بررسی ظرفیت باید در دمای $20^\circ C \pm 2k$ یا $25^\circ C \pm 2k$

انجام گردد .

۶-۶-۶ پایان دوره با کاهش ظرفیت $C < 0.6 \times C_{20}$ هنگام دشارژ با جریان $I = 3.4 \times I_{20}$ یا

$C < 0.5 \times C_{20}$ هنگام دشارژ با جریان $I = 5 \times I_{20}$ تعیین می شود .

۷-۶ بقاء شارژ^۱

یک باتری بعد از مطابقت با الزامات بند ۲-۶-۳ باید بر طبق بند ۱-۵-۳ شارژ گردد . سپس سطح و بدنه

باتری باید تمیز و خشک شود و بمدت ۱۲۰ روز در دمای محیط $20^\circ C \pm 2k$ یا $25^\circ C \pm 2k$ بصورت

مدار باز نگهداری شود .

سپس باتری باید بر طبق بند ۲-۶-۲ با جریان دشارژ I_p تخلیه گردد .

مدت زمان دشارژ (t) برای دستیابی به ولتاژ نهایی $U_f = n \times 1.75$ ولت باید کمینه ۱۵ ساعت باشد.

۸-۶ پیشینه جریان مجاز

۱-۸-۶ یک باتری کاملاً شارژ شده بر طبق بند ۳-۱-۵ باید بمدت ۱۶ تا ۲۴ ساعت بصورت مدار نگهداری شود.

۲-۸-۶ سپس باتری باید با جریان $I_m = 40 \times I_{20}$ بمدت ۳۰۰ ثانیه تخلیه شود.

۳-۸-۶ باتری مجدداً بر طبق بند ۳-۱-۵ شارژ شده و بمدت ۱۶ تا ۲۴ ساعت بصورت مدار باز در دمای $25^\circ C \pm 2K$ نگهداری می شود.

۴-۸-۶ سپس با جریان $I_h = 200 \times I_{20}$ برای مدت پنج ثانیه دشارژ می گردد.

۵-۸-۶ در بازرسی، هیچ گونه آسیب فیزیکی ظاهری ناشی از این تخلیه ها نباید مشاهده شود.

۶-۸-۶ باتری باید بر طبق بند ۳-۱-۵ مجدداً شارژ و سپس با جریان I_m دشارژ شود (رجوع شود به بند

۴-۴). مدت دشارژ (t) برای دستیابی به ولتاژ نهایی $U_f = n \times 1.34$ ولت باید کمینه ۱۵۰ ثانیه باشد.

۷-۸-۶ اگر سازنده باتری مقادیر I_m و I_n را غیر از آنچه که در بند ۴-۴ آمده، اظهار کرده باشد، جریان

آزمونهای بند های ۲-۸-۶ و ۴-۸-۶ باید بر حسب آن اجرا شود.

۹-۶ پذیرش شارژ پس از تخلیه عمیق

۱-۹-۶ آزمون باید بر روی دست کم سه واحد باتری (یکپارچه یا تک سلولی) انجام گردد. باتری باید

الزامات بند ۳-۲-۶ را برآورده سازد.

۲-۹-۶ یک بار اهمی با ولتاژ $n \times 2$ ولت و جریانی برابر $I = 40 \times I_{20}$ بارو اداری ۱۰ درصد انتخاب میشود

این بار اهمی باید به ترمینالهای باتری متصل شده و سپس بمدت ۳۶۰ ساعت در دمای محیط $20^\circ C \pm 2K$

یا $25^\circ C \pm 2K$ نگهداشته شود.

۳-۹-۶ سپس بار اهمی فوق را باید از دو سر ترمینال های باتری باز کرد و باتری را با ولتاژ ثابت U_c

(رجوع شود به بند ۵-۱-۳) برای یک دوره ۴۸ ساعته و جریانی بین $6 \times I_{20}$ و $10 \times I_{20}$ مجدداً شارژ نمود.

۶-۹-۴ در پایان زمان شارژ، باتری باید بمدت ۱۶ تا ۲۴ ساعت بصورت مدار باز در دمای $25^\circ C \pm 5K$ نگهداری شده و سپس باید بر طبق بند ۶-۲-۲ دشارژ شود.

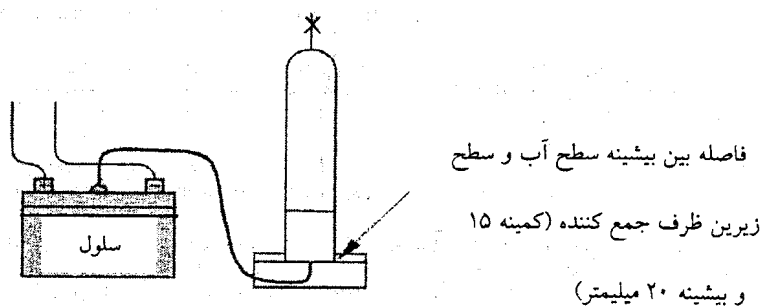
۶-۹-۵ مقدار ظرفیت منتج باید حداقل برابر $0.75 \times C_{20}$ بر حسب آمپر-ساعت باشد.

۶-۱۰ شدت گاز فروری

۶-۱۰-۱ آزمون باید بر روی ۶ سلول یا ۳ بلوک با اتصال سری که بر روی آن هیچگونه آماده سازی صورت نگرفته، انجام گردد.

۶-۱۰-۲ نمونه ها باید در دمای بین ۲۰ تا ۲۵ درجه سلسیوس به دستگاه جمع کننده گاز بنحوی متصل شوند که بتوان گاز منتشر شده را برای چندین روز جمع آوری نمود.

۶-۱۰-۳ برای جمع آوری گاز باید از وسیله ای مشابه آنچه در شکل ۱ آمده است استفاده نمود. بنحوی که سیستم فاقد نشتی باشد و این وسیله برای عملکرد طولانی در جهت آزمون روی حجم نمونه گیری شده مناسب باشد. ضمناً برای ایجاد یک فشار هیدرو استاتیکی مناسب بایستی فاصله بین بیشینه سطح آب و سطح زیرین وسیله جمع کننده (بورت) بین ۱۵ تا ۲۰ میلیمتر باشد.



شکل ۱- مثالی از دستگاه جمع کننده گاز

۶-۱۰-۴ شدت انتشار گاز با ولتاژ ثابت

ظرفیت واقعی نمونه ها (C_a) باید کمینه معادل ظرفیت اسمی C_p باشد. این نمونه ها باید شارژ کامل شوند و برای مدت زمان (72 ± 1) ساعت با ولتاژ شناور مشخص شده از سوی سازنده U_{po} تحت شارژ شناور قرار گیرند.

۶-۱۰-۵ پس از مدت زمان (72 ± 1) ساعت شارژ شناور، جمع آوری گاز آغاز می گردد و این عمل برای مدت

(192 ± 1) ساعت دیگر ادامه می یابد. حجم کلی واقعی گاز جمع آوری شده $[V_a]$ در طی مدت (192 ± 1) ساعت به همراه دمای محیط T_a و فشار محیط P_a ثبت می شود.

۶-۱۰-۶ حجم نرمال شده گاز خروجی $[V_n]$ در هر نمونه در دمای 20° درجه سلسیوس و فشار مرجع 101.3 کیلو پاسکال از رابطه زیر محاسبه می شود:

$$V_n = \frac{V_a \times T_r}{T_a} \times \frac{P_a}{P_r} \quad (4)$$

که در آن:

V_n = حجم نرمال شده گاز منتشر شده (برحسب میلی لیتر)

V_a = حجم گاز کلی جمع آوری شده (برحسب میلی لیتر)

T_r = دمای مرجع بر حسب کلوین $20^\circ C = 293k$

T_a = دمای محیط بر حسب کلوین $T_a = 273 + T$ (که در آن T بر حسب درجه سلسیوس است)

P_r = فشار نرمال شده بر حسب کیلو پاسکال $P_r = 101.3(kPa)$

۶-۱۰-۷ مقدار گاز خروجی G_e در سلول تحت شرایط ولتاژ نرمال شناور از رابطه زیر محاسبه می شود:

$$G_e = \frac{V_n}{n \times t \times C_n} \quad (5)$$

که در آن :

n = تعداد سلولهایی است که از آنها گاز در ظرف جمع آوری شده است .

t = مدت زمانی که گاز جمع شده است .

C_{PT} = ظرفیت اسمی در ۲۰ ساعت تا 1.75Vpc ولت که به واسطه آن گاز جمع شده است .

۶-۱۰-۸ شدت گاز فروبی با جریان ثابت

اگر شارژ با جریان ثابت توصیه شده باشد ، در این صورت شدت گاز خروجی باید با جریان ثابت انجام

گردد . در این حالت ، الزامات بندهای ۶-۱۰-۹ تا ۶-۱۰-۱۱ باید جایگزین الزامات بندهای ۶-۱۰-۴ تا

۶-۱۰-۷ شود .

۶-۱۰-۹ نمونه ها باید دارای ظرفیت تعیین شده C_a حداقل معادل ظرفیت اسمی C_p بوده و بطور کامل

شارژ شوند و سپس با جریان ثابت $2 \times I_{20}$ برای مدت زمان (1 ± 48) ساعت شارژ شوند .

۶-۱۰-۱۰ پس از ۲۴ ساعت ، شارژ با جریان ثابت ، جمع آوری گاز منتشر شده در خلال شارژ در سرتاسر

مدت ۵ ساعت با جریان $I = 0.1 \times I_{20}$ ادامه می یابد . مجموع تراکم مقدار گاز واقعی جمع شده (V_a بر

حسب میلی لیتر) در دمای محیط T_a و فشار محیط P_a و آنچه را که تعیین کننده مقادیر گاز است

محاسبه میگردد .

۶-۱۰-۱۱ بازده تجمع گاز را می توان از معادله های ۶ و ۷ محاسبه کرد . مقدار گاز آزاد شده که در دمای

۲۵ درجه سلسیوس به ازای هر آمپر ساعت شارژ به $101/3$ کیلو پاسکال تبدیل می شود ، بوسیله معادله

(۶) تعریف می شود:

$$V = \frac{P_a}{P_r} \times \frac{298}{T_a + 273} \times \frac{V_a}{Q} \times \frac{1}{n} \quad (6)$$

که در آن :

P_a = فشار هوا در زمان اندازه گیری (بر حسب کیلو پاسکال).

$P_r = 101/3$ (بر حسب کیلو پاسکال) .

T_a = دمای محیط برای بورت یا استوانه مدرج (بر حسب درجه سلسیوس).

V_a = مقدار گاز آزاد شده بر حسب میلی لیتر .

Q = مقدار آمپر ساعت بار شده در مدت جمع شدن گاز .

n = تعداد سلول .

بازده تجمع گاز از رابطه زیر محاسبه می شود :

$$\eta = \left(1 - \frac{v}{684}\right) \times 100 \quad (7)$$

که در آن:

۶۸۴ = مقدار فرضی گاز آزاد شده با ۱۰۱/۳ کیلو پاسکال در دمای ۲۵ درجه سلسیوس به ازای هر آمپر -

ساعت (بر حسب میلی لیتر بر آمپر ساعت).

۱۱-۶ مشخصه های مقاومت ارتعاش

۱-۱۱-۶ باتری مطابق بند ۳-۱-۵ این استاندارد شارژ کامل می شود.

۲-۱۱-۶ آزمون باید مطابق با شرایط زیر انجام شود :

الف- راستای ارتعاش : راستاهای طول و عرض و ارتفاع .

ب- شرایط ارتعاش : نمونه بطور پیوسته با یک موج سینوسی دارای دامنه نوسان ۴ میلی متر و فرکانس ۱۶

تا ۷ هرتز برای یک ساعت در هر راستا به ارتعاش در می آید . پس از ارتعاش، باتری بطور چشمی بررسی

شده و ولتاژ مدار باز باتری اندازه گیری می شود .

۱۲-۶ مشخصه های مقاومت در برابر شوک

۱-۱۲-۶ باتری مطابق بند ۳-۱-۵ شارژ کامل می شود .

۲-۱۲-۶ آزمون باید مطابق با شرایط زیر انجام شود:

الف- روش سقوط : باتری درحالی که قسمت تحتانی آن به سمت پایین قرار دارد (وضعیت عادی)، از

ارتفاع ۲۰ سانتیمتری بر روی یک صفحه چوبی تخت دست کم به ضخامت ۱۰ میلی متر سقوط می کند.

ب- باتری باید سه مرتبه انداخته شود. پس از آن، باتری بطور چشمی آزمون شده و ولتاژ مدار باز باتری

اندازه گیری می شود.