

施耐德APC蓄电池RBC11 12V7AH风力发电

产品名称	施耐德APC蓄电池RBC11 12V7AH风力发电
公司名称	北京恒泰正宇科技有限公司
价格	.00/1
规格参数	品牌:施耐德 型号:RBC11 规格:12V7AH
公司地址	北京市通州区中关村科技园区通州园区国际种业科技园区聚和七街2号-153
联系电话	13520887406

产品详情

施耐德APC蓄电池RBC11 12V7AH风力发电

作为全球500强企业，全球能效管理和自动化领域的专家施耐德电气在公司近180年的发展历程中不断开拓进取，积极创新。自1987年在天津成立合资厂，施耐德电气中国根植中国二十余载；从初的中低压配电及工业自动化行业领先者，发展成能够为能源与基础设施、工业、数据中心与网络、楼宇和住宅五大市场的客户提供全生命周期的能效解决方案，并帮助他们提高能效高达30%。

通信系统的负载类型 传输、无线、公务电话、专用电话、闭路电视、广播、时钟等子系统的计算机网络和通讯设备;其电源要求能连续供应AC220V电源; 信号系统的负载类型

信号系统、旅客信息系统等计算机、网络设备、控制设备;其电源要求能连续供应AC380/220V电源。

综合监控系统(含环境监控、门禁)的负载类型

计算机、网络设备、环境监控和门禁控制设备;其电源要求能连续供应AC220V电源。

自动售检票系统(AFC)的负载类型

计算机、网络设备、AFC终端设备;其电源要求能连续供应AC220V电源。 办公自动化系统的负载类型

计算机、网络设备;其电源要求能连续供应AC220V电源。 屏蔽门系统的负载类型

屏蔽门控制、驱动设备等;控制设备的电源需连续供应AC220V,控制电源驱动设备需要DC110V驱动电源。

- 中国已经成为集团在全球第二大市场

- 在中国拥有26000名员工

- 3个主要研发中心和1个施耐德电气研修学院

- 26家工厂、8个物流中心、5个分公司和40个办事处遍布全国

蓄电池用途：可以广泛的在电力、通信、铁路、石油、航空、水利、煤炭、地质、医疗、轨道交通、国防等领域中替代普通型电池，使产品性能得以提升。

梅兰日兰是一家全球性的专业公司，致力于为所有负有重要使命的用电设备和处理进程提供高质量的电源解决方案，以提高其可用性，并延长其运行时间，这些用电设备和处理进程小到个人电脑，大到大型的互联网数据中心、电信设备或半导体生产厂。MGE UPS SYSTEMS拥有40年设计、生产、销售UPS的丰富经验，是全世界早生产UPS的制造商之一，同时也是全球大的中大功率UPS制造商，MGE的不间断电源产品和服务解决方案已遍布全球，其产品一直是世界大的高要求公司的。目前MGE在全球拥有37个子公司，170家销售和客户服务机构，产品生产基地在欧洲、美洲和亚洲，2个科研开发中心，分别在法国的Grenoble和美国加利福尼亚的Costa Mesa，在开发UPS新技术方面，一直是UPS行业的领军者。梅兰日兰蓄电池秉承一贯技术优势，与梅兰日兰UPS一起构建完美的电源保护方案。

MGE电池主要特点: § 完全的密封型免维护设计 § 设计寿命长达10年 § 迎合了高频率，深程度放电的需要，极大地提高了放电的持久性及深循环放电能力 § 浸泡式极板化成（独特的FTF极板化成工艺） § 分析纯电解液 § 电解液不分层，无需均衡充电 § 无腐蚀气体泄漏 § 阀控式大开启压力为5Psi（1Psi 7KPA） § 任意方向放置使用 § 电池外壳及盖采用ABS材料 § 强化阻燃材料（UL94V-0级）可供用户选用 § 自放电低 § 通过IATA机构无害产品认证 § 符合IEC896-2，D/N43534，及BS6290 Pt4, EUROBAT标准

早期失效的原因 造成VRLA蓄电池早期失效主要有以下原因： VRLA蓄电池设计欠妥。实践表明,在VRLA蓄电池中,正负极板跟玻璃纤维隔板中电解液脱离接触是导致VRLA蓄电池早期失效的根本原因。为此,应当适当提高极群组装压力,使AGM隔板压缩率达到15%~20%;同时适当增加电解液量,并在VRLA蓄电池外壳强度允许的条件下,适当提高安全阀的开启压力,以减少安全阀开启次数和失水; 生产工艺和原材料。一组VRLA蓄电池中出现个别早期失效的VRLA蓄电池,一般是由于生产过程中的个别偶然因素引起的。比如在焊接极群组时有微小铅粒落入极群组中、加酸量控制不严、不合格部件装入、某些原材料不合格等。为此,必须在VRLA蓄电池的生产中严格控制各工序的质量; 维护工作跟不上。过去有人把VRLA蓄电池称之为“免维护”蓄电池,在使用过程中不去注意维护,使VRLA蓄电池性能迅速变差。所以应当消除这一误解,明确VRLA蓄电池只是减少了维护工作量,并不是不需要日常维护工作。为避免VRLA蓄电池组中混入早期失效的单体VRLA蓄电池,应在新VRLA蓄电池装入系统之前进行一次检查性深放电,即以10h率放电电流放至1.80V(相对于2V的VRLA蓄电池)左右,然后再充足电进入系统中运行。如果各个VRLA蓄电池在放电终止前的电压差别不大,比较均匀,则本组VRLA蓄电池性能一定不错;若其中有个别VRLA蓄电池电压下降很快,则很可能是落后的VRLA蓄电池,必须查明原因采取措施。

电解液中存在的硫酸根离子和氢离子在电力场的作用下分别移向电池的正负极，在电池内部形成电流，整个回路形成，蓄电池向外持续放电。放电时H₂SO₄浓度不断下降，正负极上的硫酸铅（PbSO₄）增加，电池内阻增大（硫酸铅不导电），电解液浓度下降，电池电动势降低。3、铅酸蓄电池充电过程的电化反应 充电时，应在外接一直流电源（充电极或整流器），使正、负极板在放电后生成的物质恢复成原来的活性物质，并把外界的电能量转变为化学能储存起来。在正极板上，在外界电流的作用下，硫酸铅被离解为二价铅离子（Pb²⁺）和硫酸根负离子（SO₄²⁻），由于外电源不断从正极吸取电子，则正极板附近游离的二价铅离子（Pb²⁺）不断放出两个电子来补充，变成四价铅离子（Pb⁴⁺），并与水继续反应，终在正极极板上生成二氧化铅（PbO₂）。在负极板上，在外界电流的作用下，硫酸铅被离解为二价铅离子（Pb²⁺）和硫酸根负离子（SO₄²⁻），由于负极不断从外电源获得电子，则负极板附近游离的二价铅离子（Pb²⁺）被中和为铅（Pb），并以绒状铅附着在负极板上。电解液中，正极不断产生游离的氢离子（H⁺）和硫酸根离子（SO₄²⁻），负极不断产生硫酸根离子（SO₄²⁻），在电场的作用下，氢离子向负极移动，硫酸根离子向正极移动，形成电流。充电后期，在外电流的作用下，溶液中还会发生水的电解反应。