

圣阳蓄电池GFMD-600C通讯基站储能电池2V600AH铅酸阀控储能应急

产品名称	圣阳蓄电池GFMD-600C通讯基站储能电池2V600AH铅酸阀控储能应急
公司名称	广州科华有利电源有限公司
价格	.00/件
规格参数	品牌:圣阳蓄电池 型号:GFMD-600C 产地:山东
公司地址	广州市天河区迎新路6号1栋401室-A274 (注册地址)
联系电话	15010619474

产品详情

1产品特点

免维护

采用独特的气体再化合技术(GAS RECOMBINATION)。不必定期补液维护，减少用户使用的后顾之忧.安全可靠性强

采用自动开启、关闭的安全阀，防止外部气体被吸入蓄电池内部而破坏蓄电池性能，同时可防止因充电等产生的气体而造成内压异常使蓄电池遭到破坏。全密闭电池在正常浮充下不会有电解液及酸雾排出，对人体无害。

使用寿命长

在20°C环境下，NXH系列(26AH以下小型密封电池浮充寿命可达3年，(33AH以上)中密系列可达6年以上.自放电率低

采用优质的铅钙多元合金，降低了蓄电池的自放电率，在20°的环境温度下，默蓄电池在6个月内不必补充电能即可使用适应环境能力强

可在-20°C~+50C的环境温度下使用，适用于沙漠、高原性气候。可用于防爆区的特殊电源

产品特征

1.容量范围(C10):100Ah-3000Ah;

2.设计寿命长:设计寿命达15年(25C);

3.自放电小: $\leq 1.5\%$ /月 (25C);

4.高查封反应效率:299%;

5.均匀一致的浮充电压:+50mV。

6.结构紧凑,比能量高

7.大电流放电性能好

8.的工作温度范围:-15~45 ° C

主要应用领域

发电厂直流电源;

变电站(所)直流电源:

的包板手法,和严密的监测设施促使了高效又高品质的生产技术。

上夹板,用来固定隔膜和极板准备装壳。

装壳成功,等待烧焊工人烧焊。

开始烧焊,这一步很关键。必须要是烧焊工才能进行此工作。烧焊不合格会导致虚焊,漏焊的情况。

在大放里谷重中面点的夜不秘战别是如何准进所有的友反物快速如到达反应以域,为,达到日标,一个要里必须提供

-固体反应物的表面积;

在溶液中高的流速(短的扩散距离);

一低电阻以维持相应的电子流。

每次放电后,理想的状态包括:固体的高表面积和与板栅之间的低电阻通过式0和式,的逆反应它们就能充电、她存。在理想状态下电池循环时,其容量保持不变。

实际上,从寿命的开始,固体活性物质的利用率只有30%左右(现在可达40%,随着过程的进行,循环次数的增加,将降低其性能,几种严重的失效机制影响着一种或多种活性物质的供应和状态。诸如:

(1)正极活性物质的影胀在极板的垂直和平行方向,由于板栅腐蚀延长而导致极板膨胀,这种渐渐的膨胀将影响板栅和活性物质之间的连接以及导电性。

(2)失水过充电时产生O₂和H₂将减少电解液

的体积,使活性物质和电解液失去接触,这个过程将越来越快;对氢过电位有影响的杂质也能影响气体产生的趋势。

(3) 电解液分层进行深放电使用后的充电过程

中硫酸产生于极板之间，在电池底部具有汇集较高浓度的硫酸的趋势。因为它比稀酸具有更高的比重，在不同高度的分布将由于扩散作用或者过充电产生大量气体而消除。

(4) 不完全充电不管是由于不好的充电制度

(4) 不完全充电不管是由于不好的充电制度

还是由于防止极化所产生物理变化的结果，后来的放电将减少。

(5) 腐蚀层将导致电阻的上升，高的电阻

将导致电流减少。

传统的富液式动力电池能防止几种基本的故障是基于以下原因：

(1) 正板栅的Sb能防止蠕变，管式极板能阻止正极活性物质的膨胀和脱落

(2) 水的损失将增多，但可以通过补充而抵消

(3) 分层将由于气体的移动而消失，同时负极的

不完全充电将得到恢复。

(4) 板栅腐蚀成为电池寿命终止的因素

富液电池能够进行1000次深放电循环，VRLA蓄电池是否也能取得相同的循环寿命？

2VRLA蓄电池

VRLA蓄电池被设计成有利于O₂在负极的化合,从而减少水的损失

VRLA蓄电池被设计成有利于O₂在负极的化合,从而减少水的损失。

在正极形成O₂: $2H_2O - 4H^+ + O_2 + 4e^-$ (3)

通过气体通道传输到负极，被还原

$2Pb + O_2 + 2H_2SO_4 \rightarrow 2PbSO_4 + 2H_2O + \text{热}$ (4)

现在,有两种可供选择的设计方案用来提供气体通道:一是保持电解液在AGM隔板中，二是将电解液固定为胶体。，有一些生产厂将两种方法结合起来，效果还不错。

在负极，氧的还原，使负极的电极电位去极化，比起富液电池来，氢气产生的量相当低，既然极板同时处于充电状态，PbSO₄立即转变为Pb，重新恢复电池的化学平衡。

$2PbSO_4 + 2H^+ + 2e^- \rightarrow Pb + H_2SO_4$ (5)

净的化学反应为零,但在充电过程中充入电池的电能则转变成热能而不是化学能。

Sb不再存在于VRLA电池的板栅合金中，Sn能降低氧的过电位而有利于H₂在负极产生。对于这类元素，在引入时要特别小心，如果电池在初期处于过饱和状态，氧循环就不起作用，电池的行为就像富液电池，直达充电的顶峰，正极产生O₂和负极产生H₂，将通过阀而释放，水的损失将开辟气体通道，允许O₂的传输使电池释放的气体降低到很低水平。

为了防止电池大量损失气体，氧循环就必须进行，然而，如果氧循环太激烈，将产生大量的热，负极就很难极化，负极板底部将逐渐硫酸盐化，这时，酸的浓度就高。

氧循环与隔板材料的孔结构和采用的充电制度，特别后期充电具有潜在的关系