

枣庄松下蓄电池代理商销售

产品名称	枣庄松下蓄电池代理商销售
公司名称	北京亨丰巨业科技有限公司
价格	.00/个
规格参数	品牌:松下 型号:12V65AH 产地:沈阳
公司地址	北京市昌平区回龙观镇西大街85号2层210（注册地址）
联系电话	15652986788 15652986788

产品详情

枣庄松下蓄电池代理商销售

松下蓄电池的正确使用和主要有以下7点:

- 1、检查蓄电池在支架上的固定螺栓是否拧紧,安装不牢靠会因行车震动而引起壳体损坏。另外不要将金属物蓄电池上以防短路。
- 2、时常查看极柱和接线头连接得是否可靠。为防止接线柱氧化可以涂抹凡士林等保护剂。
- 3、不可用直接打火(短路试验)的检查蓄电池的电量这样会对蓄电池造成损害。
- 4、普通铅酸蓄电池要注意定期添加蒸馏水。干荷蓄电池在使用之前zui好适当充电。至于可加水的免蓄电池并不是不能适当查看必要时补充蒸馏水有助于使用寿命。
- 5、蓄电池盖上的气孔应通畅。蓄电池在充电时会产生大量气泡若通气孔被堵塞使气体不能逸出当压力增大到一定的程度后就会造成松下蓄电池壳体。
- 6、在蓄电池极柱和盖的周围常会有黄白色的糊状物,这是因为**腐蚀了根柱、线卡、固定架等造成的。这些的电阻很大,要及时。
- 7、当需要用两块蓄电池串联使用时蓄电池的容量zui好相等。否则会影响蓄电池的使用寿命。

酸分层对蓄电池寿命影响

在光伏系统中，限制松下蓄电池寿命的主要因素是蓄电池中的酸分层。这主要是由于自然资源的随机性，使得应用于其中的松下蓄电池难以得到完全的再充，而使其长期处于欠充状态，导致松下蓄电池酸分层发生。酸分层通常指的是蓄电池在低过充和深度放电时，松下电池底部酸浓度高于顶部酸浓度。极板上硫酸浓度的不同分布将导致负极板底部硫酸盐化，正极板腐蚀和膨胀，这些问题将导致蓄电池的使用寿命缩短。

都报道了类似于光伏系统中蓄电池酸分层行为，如下所述：

(1)在放电过程中，松下蓄电池底部酸浓度降低速度要比中部和顶部慢。在深度放电时，这种情况将更加严重。

(2)低过充时，松下蓄电池顶部和底部、中部呈现不同的硫酸浓度值(底部和中部酸浓度基本相同，但高于顶部)这种差别程度和窄充前松下蓄电池的放电深度、极板上硫酸含量和充电率有关(充电率越高，酸分层越明显)。

(3)严重过充时，发生水分解，产生氢气和氧气，所逸出的气体对松下电池顶部和中部的硫酸有一定的搅拌作用，由于气体到达蓄电池底部比较困难，这种搅拌作用效果减弱。结果是蓄电池底部硫酸浓度再次比其他部分高。一简单的、用于描述光伏系统中蓄电池在充放电过程中酸分层的模型如图1所示。在该图中，我们假设把蓄电池分为3个部分：高极板部分、极板部分、低于极板部分，忽略了实际情况中各部分硫酸浓度梯度，而认为该部分硫酸浓度相等；且认为整个过程是连续发生而不是同步发生的。

从该模型中，我们可以清楚地看到，在光伏系统中，由于蓄电池一般都处于欠充状态，进一步扩大了松下蓄电池底部和顶部的硫酸浓度之差，加剧了硫酸盐化和容量损失。

2 放电电流对蓄电池寿命影响

从前述知，在光伏系统中，松下蓄电池的放电电流非常小。根据有关文献报道，在小电流条件下形成的 $PbSO_4$ 比大电流条件下形成的 $PbSO_4$ 氧化困难得多。这是因为在大电流条件下形成的 $PbSO_4$ 结晶颗粒要比小电流条件下形成的 $PbSO_4$ 结晶颗粒小。根据文献所描述的 $PbSO_4$ 结晶核作用理论知：硫酸铅结晶的核只有在电解液中过饱和时才会发生。这只有在松下蓄电池完全充电后，活性物质中不含 $PbSO_4$ ！然后刚开始放电时， Pb^{2+} 浓度急剧增加，新的核形成并按指数增加。当一定数目核形成后， Pb^{2+} 的饱和度太低不足以形成新的核， $PbSO_4$ 的核结晶作用停止。相反，如果活性物质含有 $PbSO_4^*$ 则电解液中 Pb^{2+} 的饱和度不足以形成新的核。没有核作用下，新形成的 $PbSO_4$ 结晶将以存在的 $PbSO_4$ 作为其核，集聚在其周围。许多实验结果已证实了这种反应机理。因此，我们可以推测，在大电流放电时， Pb^{2+} 的浓度要比小电流下 Pb^{2+} 增加得快，而使前者形成更多的新核，从而使 $PbSO_4$ 晶体颗粒小、数目多。然而较大尺寸的 $PbSO_4$ 晶体溶解困难。根据 $PbSO_4 \rightleftharpoons Pb^{2+} + PbO_2$ 的反应机理，势必影响 $PbSO_4$ 转化为 PbO_2 的效率，减少了松下蓄电池的容量。而且粗大的 $PbSO_4$ 结晶颗粒减少 $PbSO_4$ 的有效面积，这样在再充时加速了极板极化，进一步影响了松下蓄电池的寿命。