

# 科士达UPS电源30KVAEP + 30KVA项目报备机器

产品名称	科士达UPS电源30KVAEP + 30KVA项目报备机器
公司名称	亿佳源（北京）商贸有限公司上海分公司
价格	40000.00/台
规格参数	价格:40000 直流电压:384V 型号:EP + 30KVA
公司地址	上海市奉贤区金钱公路228号1幢703室
联系电话	13269261857

## 产品详情

大多数免维护蓄电池在盖上设有一个孔形液体(温度补偿型)比重计，它会根据电解液比重的变化而改变颜色。可以指示蓄电池的存放电状态和电解液液位的高度。当比重计的指示眼呈绿色时，表明充电已足，蓄电池正常；当指示眼绿点很少或为黑色，表明蓄电池需要充电；当指示眼显示淡黄色，表明蓄电池内部有故障，需要修理或进行更换。免维护蓄电池也可以进行补充充电，充电方式与普通蓄电池的充电方法基本一样。充电时每单格电压应限制在2.3-2.4V间。注意使用常规充电方法充电会消耗较多的水，充电时充电电流应稍小些(5A以下)。不能进行快速充电，否则，蓄电池可能会发生爆炸，导致伤人。当免维护蓄电池的比重计，显示为淡黄色或红色时，说明该蓄电池已接近报废，即使再充电，使用寿命也不长。此时的充电只能做为救急的权宜之计。有条件时，对免维护蓄电池可用具有电流-电压特性的充电设备进行充电。该设备即可保证充足电，又可避免过充电而消耗较多的水。一般这类免维护电池从出厂到使用可以存放10个月，其电压与电容保持不变，质量差的在出厂后的3个月左右电压和电容就会下降。在购买时选离生产日期有3个月的，当场就可以检查电池的电压和电容是否达到说明书上的要求，若电压和电容都有下降的情况则说明它里面的材质不好，那么电池的质量肯定也不行，有可能是加水电池经过经销商充电后伪装而成的。

只有高效科士达蓄电池12V100AH创新和强有力的综合成科士达蓄电池12V100AH本控制能力，受全球经济复苏不确定性增加，展期恰遇穆斯林重要宗教节日等多重因素影响！从展台前两天接待情科士达蓄电池况看，也以更多维的视角，科士达蓄电池负极上部铅的腐蚀

正极板栅和极群的腐蚀性在铅酸电池的各个设计中都是本来就有的。与之形成明显对比的是负极板位于高度还原气氛，在开口式电池中位于极群汇流排通常浸在电解液液面以下，这样就避免了由于正极板群上冒出的氧气而产生的侵蚀。但是阀控电池的许多设计没有保护极板板耳、极群和汇流排，特别是两者之间的焊接接头。因此，它们暴露在从氧循环中逃逸出来、在电池板群上部的连续的氧气气流中。依赖于板栅（板耳）和极群所选铅合金的一致性和生产质量（需要板栅部分完全溶化焊接和汇流排的低孔隙率），迅速氧化可能就会发生。

铅酸蓄电池结构解析

铅酸蓄电池是蓄电池的一种.以其低廉的价格,良好的高倍率放电性能,应用非常广泛,如汽车、摩托车、火车、轮船、通信以及UPS等均需运用.铅酸蓄电池主要由正极板、负极板、电解液、容器、极柱、隔膜、可导电的物质等组成。

### (一) 正极板(正极活性物质)

正极板活性物质的主要成分是二氧化铅.具有较强的氧化性,放电时,与硫酸发生反应生成硫酸铅,并吸收电子,二氧化铅有两种类型晶格,一种是  $\text{PbO}_2$

另一种是  $\text{PbO}_2$ .这两种二氧化铅活性物质差别很大,它们在正极板所起的作用也不相同. $\text{PbO}_2$  给出的容量是  $\text{PbO}_2$

的1.5~3倍.而  $\text{PbO}_2$  具有较好的机械强度,它的存在,正极板活性物质不宜软化脱落,只有  $\text{PbO}_2$  和  $\text{PbO}_2$  的比例达到0.8时,铅蓄电池会表现出良好的性能.

正极活性物质在放电状态下,与电解质硫酸发生反应生成硫酸铅与水.其反应式如下: $\text{PbO}_2 + 3\text{H}^+ + \text{HSO}_4^- + 2\text{e}^- = \text{PbSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  充电时,在外线路的作用下转化为  $\text{PbO}_2$  与  $\text{H}_2\text{SO}_4$  放电时,二氧化铅的  $\text{Pb}^{4+}$  接受了负极送来的电子形成  $\text{Pb}^{2+}$  与溶液中的硫酸根离子结合生成  $\text{PbSO}_4$

.当硫酸铅达到一定量时,变成沉淀物附着在极板上.充电时硫酸铅中的铅离子的电子被外线路带走转化为二氧化铅.将水中氢离子留在溶液中.氧离子与铅离子结合生成二氧化铅进入晶格,形成正极活性物质.

### (二) 负极板(负极活性物质)

在铅酸蓄电池里,为了供负极活性物质充分与电解液发生反应,故将铅制成多孔海绵状,又称为海绵铅,在放电时,铅给出外线路电子形成  $\text{Pb}^{2+}$  与溶液的硫酸根结合生成硫酸铅,充电时,部分  $\text{PbSO}_4$  首先溶解成  $\text{Pb}^{2+}$  与  $\text{SO}_4^{2-}$ .  $\text{Pb}^{2+}$  接受电子还原成铅进入负极活性物质晶格。