

劲博12V24AH电池JUMPOO JP-6-GFM-24铅酸摄影器材专用配置电源

产品名称	劲博12V24AH电池JUMPOO JP-6-GFM-24铅酸摄影器材专用配置电源
公司名称	北京市鹏冠伟业科技有限公司
价格	.00/件
规格参数	品牌:劲博 额定电压:12V 质保:3年
公司地址	北京市昌平区回龙观镇发展路8号院4号楼11层1106
联系电话	188****9551

产品详情

劲博12V24AH电池JUMPOO JP-6-GFM-24铅酸摄影器材专用配置电源

碱性蓄电池的电解液是22.40%浓度的溶液，电池槽及槽盖：蓄电池外壳，它为整体结构，壳内由隔壁分成三格或六格互不相通的单格；其底部有突起的肋条，用来搁置极板组；肋条间的空隙用来堆放从极板上脱落下来的活性物质，以防止极板短路。

外壳材料一般是用橡胶或工程塑料，如PVC或ABS，槽盖。三）基本反应原理，当用连有电流计的导线连接两极时，可以观察到三个重要的现象，Zn棒逐渐溶解，铜棒上有气体溢出，导线中有电流流过，此反应的实质是： $Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e^-$ ，氧化反应。

这两者达到动态平衡时，负极板相对于电解液具有负电位，其电极电位约为0.1V， $Pb \rightarrow Pb^{2+} + 2e^-$ ，和电解液中解离出来的 SO_4^{2-} 发生反应，生成 $PbSO_4$ ，且 $PbSO_4$ 的溶解度很小，所以生成后从溶液中析出，附着在电极上，反应式为： $H_2SO_4 \rightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$ 。

所以正极上的反应为： $H_2O \rightarrow H_2O + \frac{1}{2}O_2 + 2e^-$ ，放电过程是化学能变成电能的过程，这时正极的活性物质 PbO_2 变为 $PbSO_4$ ，负极的活性物质海绵铅变为 $PbSO_4$ ，电解液中 H_2SO_4 分子不断，逐渐消耗生成 H_2O ， H_2O 分子相应增加，电解液。

电解液中，正极不断产生游离的 H^+ 和 SO_4^{2-} ，负极不断产生 SO_4^{2-} ，在电场的作用下， H^+ 向负极移动， SO_4^{2-} 向正极移动，形成电流， $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$ ，到充电终期， $PbSO_4$ 绝大部分反应为 PbO_2 和海绵状 Pb ，如继续充电，就要引起水的分解，正极放。

另外，1mm以下的薄型板栅铸造成形有一定的难度。一定浓度的配比一定浓度的硅凝胶，即成为软固体状的硅胶电解质。槽的厚度及材料直接影响到电池是否变形。其中熟极板系列需要进行槽式化成，即将极板放在专门的化成槽中，多片正、负极板相间连接，灌入电解液，与直流电源连接，进行充放电化，成

生极板不需要专门的化成槽，而是将生极板装配成极群组装入电池壳内，灌满电解液，通电进行化成，生极板的化成工艺流程，避免了生极板在槽化成中化成时，析出气体携带酸雾造成的环境污染，同时也省去了化成后的洗涤干。