

# POWERPACK蓄电池6FM-24 12V24AH规格参数

产品名称	POWERPACK蓄电池6FM-24 12V24AH规格参数
公司名称	埃克塞德电源设备（山东）有限公司
价格	230.00/件
规格参数	品牌:POWERPACK 电压:12V 化学:铅酸
公司地址	济南市天桥区药山街道金容花园（秋园）1号楼2单元202
联系电话	18618100500

## 产品详情

### POWERPACK蓄电池6FM-24 12V24AH规格参数

铅蓄电池内的阳极(PbO<sub>2</sub>)及阴极(Pb)浸到电解液(稀硫酸)中，两极间会产生2V的电力，这是根据铅蓄电池原理，经由充放电，则阴阳极及电解液即会发生如下的变化：(阳极) (电解液) (阴极)  $PbO_2 + 2H_2SO_4 + Pb \rightarrow PbSO_4 + 2H_2O + PbSO_4$  (放电反应) (过氧化铅) (硫酸) (海绵状铅) PbO<sub>2</sub> 中Pb的化合价降低，被还原，负电荷流动；海绵状铅中Pb的化合价升高，正电荷流动。[1] (阳极) (电解液) (阴极)  $PbSO_4 + 2H_2O + PbSO_4 \rightarrow PbO_2 + 2H_2SO_4 + Pb$  (充电反应) (必须在通电条件下) (硫酸铅) (水) (硫酸铅) 第一个硫酸铅中铅的化合价升高，被氧化，正电荷流入正极；第二个硫酸铅中铅的化合价降低，被还原，负电荷流入负极。[1] 1. 放电中的化学变化 蓄电池连接外部电路放电时，稀硫酸即会与阴、阳极板上的活性物质产生反应,生成新化合物『硫酸铅』。经由放电硫酸成分从电解液中释出，放电愈久，硫酸浓度愈稀薄。所消耗之成份与放电量成比例，只要测得电解液中的硫酸浓度，亦即测其比重，即可得知放电量或残余电量。

### 运用注意事项

- (1)承认运用条件契合厂家的标准需求。
- (2)初度运用或长时间放置后运用必定要充电。
- (3)ups用的电池是用于浮充运用,若是频频运用蓄电池(相似循环运用)将严重影响蓄电池的涓流寿数。
- (4)定时进行蓄电池查看。

充电中的化学变化 由于放电时在阳极板，阴极板上所产生的硫酸铅会在充电时被分解还原成硫酸,铅及

过氧化铅,因此电池内电解液的浓度逐渐增加,亦即电解液之比重上升,并逐渐恢复到放电前的浓度,这种变化显示出蓄电池中的活性物质已还原到可以再度供电的状态,当两极的硫酸铅被还原成原来的活性物质时,即等于充电结束,而阴极板就产生氢,阳极板则产生氧,充电到最后阶段时,电流几乎都用在水的电解,因而电解液会减少,此时应以纯水补充之

POWERPACK蓄电池6FM-24 12V24AH规格参数