

风帆6-GFM-38 12V38AH免维护铅酸蓄电池

产品名称	风帆6-GFM-38 12V38AH免维护铅酸蓄电池
公司名称	城基坦（山东）电源有限公司
价格	.00/件
规格参数	风帆:蓄电池 型号:6-GFM-38 期货:现货
公司地址	山东省青岛市城阳区正阳路380号4号楼办公917户
联系电话	15066866351 15275211988

产品详情

风帆扬州公司的起动电池车间选用的工艺设备为国内、*上**的自动化设备，部分关键设备具备智能化系统。生产过程的自动化程度为目前*上高水平。并且通过智能化信息平台的配合，使生产过程实现终端控制，具备智能生产的能力。

*板生产工序采用**正冲负连生产工艺，采用国产正板生产设备，在现有进口正板生产设备的使用基础上提出优化改进，在设备技术要求谈判过程中与设备生产厂家签订保密协议，形成公司特色的、**的正板栅制造体系。

风帆蓄电池使用常识：1、新电池安装前，请清洁电池接头、托盘和支架上的腐蚀物，这些腐蚀物易造成接触不良，导致短路漏电；2、拆卸电池时，请先拆“搭铁”，安装时请后安“搭铁”；3、电池所含的铅和硫酸是环境污染物，应小心存放，避免撞击，不要大于45度角斜放，也不要倒置，以免电解液从小孔中漏出；4、高温会导致电池自放电加快，避免在高温的环境中储放电池；5、避免与碱性物质混放；6、一旦车辆停止运行*过20天以上，应当拆卸电池的负电线，以免发生漏电事故。1. 如果给定的是图示装置，先分析正、负电，再根据正、负反应规律去写电反应式；2. 如果给定的是总反应式，可分析此反应中的氧化反应或还原反应，再选择一个简单变化情况去写电反应式，另一的电反应式可以直接写或将各反应式看作数学中的代数式，用总反应式减去已写出的电反应式，即得出结果；3. 注意：看清楚“充电、放电”的方向，放电的过程应用原电池原理，充电的过程应用电解池原理；4. 负失电子所得氧化产物和正得电子所得还原产物，与溶液的酸碱性有关（如+4价的C在酸性溶液中以CO₂形式存在，在碱性溶液中以CO₃²⁻形式存在）；溶液中不存在O₂⁻，在酸性溶液中它与H⁺结合成H₂O、在碱性或中性溶液中它与水结合成OH⁻。

使用电池和蓄电池时应注意的问题 在使用电池时需注意以下问题：（1）确认仪器无漏电、短路、接触不良等故障后方可装入电池。（2）不要新旧电池串联使用。因旧电池的内阻已，新旧电池混用不但不能发挥新电池的效益，反而要由旧电池内阻消耗去部分能量；同时因旧电池的深度放电，容易漏液污

蚀仪器。(3)较长时间不用的仪器,要将其中电池取出,以免电池漏液。在高温季节尤其要注意。
 (4)干电池在间歇放电状态下使用,放出的能量较大,使用时间也较长,所以在使用电池时,能停用时就停用,这样会延长电池的使用寿命。(5)用于较大电流放电后的旧电池,可以在使用小电流的仪器上再使用一段时间。例如:计算器上用过的旧电池,可用在收音机上;收音机上用过的旧电池,可在电钟上继续使用。蓄电池使用和充电时应注意如下几点:(1)使用蓄电池时,放电电流一定要在安全电流范围之内,绝不允许*过安全电流。为此,使用时常串联一个变阻器,以便控制、调节电流的大小。
 (2)蓄电池在用较大电流放电后,要及时充电。(3)充电电量一定要大于使用电量。例如,以3A电流使用4h,那么,充电电流及时间一定要在12Ah以上。(4)充电过程中,当充到板上开始猛烈地放泡时,就要停止充电。(5)充电电流的大小,一般在蓄电池上已标明。例如,容量为24Ah的蓄电池,充电电流大约为3A。(6)单个铅蓄电池的路端电压为2V,当电压降到1.8V以下时,应立刻充电。
 (7)闲置不用的蓄电池也要按时充电,一般每个月充电一次,每次充电时间1~2h。

一.一次电池 (一)碱性锌锰电池 1.正负材料 正:MnO₂ 负:Zn 电解质:KOH 2.工作机制

制 负:Zn + 2OH⁻ - 2e⁻ == Zn(OH)₂ (氧化反应) 正:2MnO₂ + 2H₂O + 2e⁻ == 2MnO

OH + 2OH⁻ (还原反应) 总反应:Zn + 2MnO₂ + 2H₂O == 2MnOOH + Zn(OH)₂ 3.

优缺点 (二)其它一次电池: 1.锌银电池(纽扣电池) 负:Zn + 2OH⁻ - 2e⁻ == ZnO + H₂O

正:Ag₂O + H₂O + 2e⁻ == 2Ag + 2OH⁻ 总反应:Zn + Ag₂O == ZnO + 2Ag 二.二次电池:

(一)铅蓄电池 1.正负材料 正:PbO₂ 负:Pb 电解质:H₂SO₄溶液 2.工作机制 放电过程

负:Pb(s) + SO₄²⁻(aq) - 2e⁻ == PbSO₄(s) (氧化反应) 正:PbO₂(s) + 4H⁺(aq) + S

O₄²⁻(aq) + 2e⁻ == PbSO₄(s) + 2H₂O(l) (还原反应) 放电过程总反应:Pb(s) + PbO₂(s) + 2H₂

SO₄(aq) == 2PbSO₄(s) + 2H₂O(l) 铅蓄电池的充放电过程: Pb(s) + PbO₂(s) + 2H₂SO₄(aq) 2PbSO₄(s) + 2H₂

O(l) 3.优缺点 (二)其它二次电池 三.燃料电池 (一)酸性氢氧燃料电池 1.正负材料使

用铂电 正室:通氧气(氧化剂),负室:通氢气(燃料),电解质:H₂SO₄溶液 2.工作机制 总反

应:2H₂ + O₂ == 2H₂O 负:2H₂ - 4e⁻ == 2H⁺ 正:O₂ + 4H⁺ + 4e⁻ == 2H₂O 3.优缺点

(二)其它燃料电池 四.电反应式的书写