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制造厂家签订保密协议，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易发挥新电池的效益，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 负：Zn + 2OH－－2e－ == Zn(OH)2 （氧化反应） 正：2MnO2 + 2H2O+2e－==2MnOOH + 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 ①放电过程 负：Pb(s) + SO42－(aq)－2e－== PbSO4 (s) （氧化反应） 正：PbO2(s) + 4H+(aq) + SO42－(aq) + 2e－== PbSO4 (s)+ 2H2O(l) （还原反应） 放电过程总反应：Pb(s)+PbO2(s)+2H2SO4(aq)==2PbSO4(s)+2H2O(l) 铅蓄电池的充放电过程： Pb(s)+PbO2(s)+2H2SO4(aq) 2PbSO4(s)+2H2O(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