

德国阳光蓄电池A412/32G6医疗设备及仪器仪表12V32AH配置方案

产品名称	德国阳光蓄电池A412/32G6医疗设备及仪器仪表12V32AH配置方案
公司名称	广州科华有利电源有限公司
价格	.00/件
规格参数	品牌:阳光蓄电池 型号:A412/32G6 产地:德国
公司地址	广州市天河区迎新路6号1栋401室-A274 (注册地址)
联系电话	15010619474

产品详情

1、凝胶电解质,无内部短路。热容量大,热消散能力强,能避免一般蓄电池易产生的热失控现象,因而在高温操作时极为可靠,电池不会产生“干化”现象,工作温度范围。2、由于电池为胶状固体,所以电解质浓度均匀,不存在酸分层现象。3、酸浓度低,对极板腐蚀弱,并采用独特的管式极板,因此电池寿命长。4、电池极板采用无镉合金,电池自放电极低。20 ° C下存放两年后,还有50%以上的容量,即两年内不需充电。5、超强的承受深放电及大电流放电能力,具有过充及过放电自我保护性能。6、电池抗深放电能力强,放电后仍可继续接在负载上,在四星期内充电可恢复原容量。7、采用高灵敏低压伞型气阀(阳光公司专利),使蓄电池使用更加安全可靠。8、采用多层耐酸橡胶圈滑动式密封(阳光公司专利),保证了使用寿命后期极柱生长时的密封性能。

阳光蓄电池使用特性:

在整个使用寿命期间免维护。

温度20 时,寿命长达10年,12年以上的实际运行经验确保了它的高度可靠性。

dryfit 技术:电解液固定在胶质中,不会发生泄漏。

因气体重组低,所损失气体很少。

组合体使用板状极板。

依据IATA条款,对航空、铁路和公路运输场合不作限制。

非常低的自放电率:20 长可存放2年。由于自放电率低,即使储存两年也可不需充电便立即投入运行。

再充电时间短。

优良的大电流放电功能。

符合DIN43539第5部分:深度放电仍很安全。

容量从5.5安时到180安时。

经济:杰出的性能/价格比,以及极低的服务成本。

主要技术特点:

适用于环境广泛,在耐高温、过充电、深放电、长时间储存等方面表现优越;

胶体低维护阀控蓄电池技术是1957年由“阳光”发明;

板栅结构,负极涂膏式,正极A400为涂膏式,而A600为管式,大大提

高活性物质的利用率,延长使用寿命;

极柱密封结构主双层滑动密封,提高密封效果,无溢酸与漏液现象;

浮充电压低:单体为2.25(A400)-2.27(A600);

散热效果好,没有温升,不存在电池干枯现象以及热失控现象;

电池贮存时间长,投入使用前不补充电长可达2年,仍有40%容量;

应用范围包括电信、电力、UPS、应急动力、照明、铁路信号、海事设备等;

固体凝胶电解质,完全密封,无内部短路,无酸分层;

超强的承受深放电及大电流放电能力,有过充及过放自我保护;

寿命长,长可达18-20年

型号: A400系列 标称容量: 5.5-180Ah设计寿命: 12年

产品其它特性: *的阳光A400蓄电池采用国际*的胶体技术EUROBAT等级:长寿命电池

自放电率极低,适合长时间独立存放达两年以上(20)

依据IATA,DGR第A67条款对航空、铁路和公路运输方式无须作出限制

阳光A400系列阀控式密封胶体蓄电池引进**的胶体电池生产技术、采用欧洲的关键原材料,使用欧洲关键专用设备生产。富液式设计、厚极板技术和独特的胶体电解质配制灌加工工艺保证了电池的使用寿命;具有超长的服务寿命和很高的可靠性,可以应用于苛刻的高低温环境、恶劣的电力条件。该产品广泛应用于通信、电力、储能、UPS/EPS等领域。

蓄电池蓄电池是将化学能直接转化成电能的一种装置,是按可再充电设计的电池,通过可逆的化学反应实现

再充电,通常是指铅酸蓄电池,它是电池中的一种,属于二次电池。它的工作原理:充电时利用外部的电能使内部活性物质再生,把电能储存为化学能,需要放电时再次把化学能转换为电能输出,比如生活中常用的手机电池等。

它用填满海绵状铅的铅基板栅(又称格子体)作负极,填满二氧化铅的铅基板栅作正极,并用密度1.26--1.33g/mlg/ml的稀硫酸作电解质。电池在放电时,金属铅是负极,发生氧化反应,生成硫酸铅;二氧化铅是正极,发生还原反应,生成硫酸铅。电池在用直流电充电时,两极分别生成单质铅和二氧化铅。移去电源后,它又恢复到放电前的状态,组成化学电池。铅蓄电池是能反复充电、放电,它的单体电压是2V,电池是由一个或多个单体构成的电池组,简称蓄电池,常见的是6V、12V蓄电池,其它还有2V、4V、8V、24V蓄电池。如汽车上用的蓄电池(俗称电瓶)是6个铅蓄电池串联成12V的电池组。

使用蓄电池动力的叉车

对于传统的干荷铅蓄电池(如汽车干荷电池、摩托车干荷电池等)在使用一段时间后要补充蒸馏水,使稀硫酸电解液保持1.28g/ml左右的密度;其使用直到寿命终止都不再需要添加蒸馏水。

蓄电池

蓄电池

铅酸蓄电池化学反应方程式如下:

总反应:
$$\text{Pb(s)} + \text{PbO}_2\text{(s)} + 2\text{H}_2\text{SO}_4\text{(aq)} \rightleftharpoons 2\text{PbSO}_4\text{(s)} + 2\text{H}_2\text{O(l)}$$

放电时:负
$$\text{Pb(s)} - 2\text{e}^- + \text{SO}_4^{2-}\text{(aq)} = \text{PbSO}_4\text{(s)}$$

正
$$\text{PbO}_2\text{(s)} + 2\text{e}^- + \text{SO}_4^{2-}\text{(aq)} + 4\text{H}^+\text{(aq)} = \text{PbSO}_4\text{(s)} + 2\text{H}_2\text{O(l)}$$

总
$$\text{Pb(s)} + \text{PbO}_2\text{(s)} + 2\text{H}_2\text{SO}_4\text{(aq)} = 2\text{PbSO}_4\text{(s)} + 2\text{H}_2\text{O(l)}$$

充电时 电解池

阴极
$$\text{PbSO}_4\text{(s)} + 2\text{e}^- = \text{Pb(s)} + \text{SO}_4^{2-}\text{(aq)}$$

阳极
$$\text{PbSO}_4\text{(s)} + 2\text{H}_2\text{O(l)} - 2\text{e}^- = \text{PbO}_2\text{(s)} + \text{SO}_4^{2-}\text{(aq)} + 4\text{H}^+\text{(aq)}$$

总
$$2\text{PbSO}_4\text{(s)} + 2\text{H}_2\text{O(l)} = \text{Pb(s)} + \text{PbO}_2\text{(s)} + 2\text{H}_2\text{SO}_4\text{(aq)}$$

折叠编辑本段成份

构成铅蓄电池之主要成份如下:

蓄电池阳极板(过氧化铅.PbO₂)---> 活性物质

阴极板(海绵状铅.Pb) ---> 活性物质

电解液(稀硫酸) ---> 硫酸(H₂SO₄) +水(H₂O)

电池外壳、盖(PP ABS阻燃)

隔离板 (AGM)

安全阀

正负极柱,正负极柱等

折叠编辑本段种类

折叠铅酸蓄电池

我们常用的车用蓄电池主要分为三类,分别为普通蓄电池、干荷蓄电池和免维护蓄电池三种。

普通蓄电池:普通蓄电池的极板是由铅和铅的氧化物构成,电解液是硫酸的水溶液。

它的主要优点是电压稳定、价格便宜;缺点是比能低(即每公斤蓄电池存储的电能)、使用寿命短和日常维护频繁。

干荷蓄电池:它的全称是干式荷电铅酸蓄电池,它的主要特点是负极板有较高的储电能力,在完全干燥状态下,能在两年内保存所得到的电量,使用时,只需加入电解液,等过 20 — 30 分钟就可使用。

免维护:免维护蓄电池由于自身结构上的优势,电解液的消耗量非常小,在使用寿命内基本不需要补充蒸馏水。它还具有耐震、耐高温、体积小、自放电小的特点。使用寿命一般为普通蓄电池的两倍。市场上的免维护蓄电池也有两种:一种在购买时一次性加电解液以后使用中不需要维护(添加补充液);另一种是电池本身出厂时就已经加好电解液并封死,用户根本就不能加补充液。