

# 理士(LEOCH)DJW6-7.0免维护铅酸蓄电池医疗电子设备6V7AH

|      |                                      |
|------|--------------------------------------|
| 产品名称 | 理士(LEOCH)DJW6-7.0免维护铅酸蓄电池医疗电子设备6V7AH |
| 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:LEOCH/理士<br>型号:DJW6-7.0<br>产地:江苏  |
| 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

### 容器

容器是用来盛装电解液和支撑极板的,普通有玻璃容器?衬铅木质容器?硬橡胶容器和塑料容器四种?容器用于盛放电解液和极板组,应该耐酸?耐热?耐震?容器多\*\*\*硬橡胶或聚丙烯塑料制成,为整体式构造,底部有凸起的肋条以放置极板组?壳内由间壁分红3个或6个互不相通的单格,各单格之间用铅质联条串联起来?容器上部运用相同材料的电池盖密封,电池盖上设有对应于每个单格电池的加液孔,用于添加电解液和蒸馏水以及丈量电解液密度?温度和液面高度?

### 4.电解液

铅酸LEOCH理士蓄电池的电解液是用蒸馏水稀释高纯浓硫酸而成的?它的密度凹凸视铅LEOCH理士蓄电池类型和所用极板而定,普通在15 时为1.200 ~ 1.300g/cm<sup>3</sup>?LEOCH理士蓄电池用的电解液(稀硫酸)有必要坚持纯真,不能含有损伤铅酸LEOCH理士蓄电池的任何杂质?电解液的效果是给正?负电极之间活动的离子创造一个液体环境,或许说充任离子活动的介质?电解液的相对密度对LEOCH理士蓄电池的作业有重要影响,相对密度大,可削减结冰的风险并行进LEOCH理士蓄电池容量,但相对密度过大,则黏度添加,反而降落LEOCH理士蓄电池容量,缩短运用寿数?应根据当地气温或制造厂家的央求选择电解液相对密度?

### 5.加液孔盖

加液孔盖用橡胶或塑料制成,旋在电池盖的加液孔内LEOCH理士DJW6-7.0免维护铅酸蓄电池UPS数据中心储能

加液孔盖上有通气孔,可使LEOCH理士蓄电池化学反响中发作的气体顺利排出?加液孔盖上的通气孔应常常坚持疏通,使LEOCH理士蓄电池内部的与氧气排出,避免LEOCH理士蓄电池过早损坏或爆破?

## 6. 联条

由于LEOCH理士蓄电池各单格为串联衔接,因此不同极性的极柱要用联条衔接起来?联条用铅锡合金铸成,有显露式?跨桥式和穿壁式三种,前者用在硬橡胶外壳和盖上,后两者用在塑料外壳和盖上?显露式是指联条显露在LEOCH理士蓄电池的上面;跨桥式是指联条下部在LEOCH理士蓄电池的平面上或埋在盖下,衔接局部跨接在各单格电池的中心壁上;穿壁式是指在中心壁上打孔,使极板组柄直接穿过中心隔壁将各单格电池衔接起来?穿壁式联条的衔接方法

### 铅酸LEOCH理士蓄电池的底子概念

#### 1. 充电

充电是外电路给LEOCH理士蓄电池供电,使电池内发作化学反响,然后把电能转化为化学能储存起来的操作?充电时,LEOCH理士蓄电池的正?负极分别与直流电源的正?负极相连,当充电电源的端电压高于LEOCH理士蓄电池的电动势时,在电场的效果下,电流从LEOCH理士蓄电池的正极流入?负极流出,这一进程称为充电?LEOCH理士蓄电池充电进程是将电能转化为化学能的进程?充电时,正?负极板上的 $PbSO_4$ 恢复为 $PbO_2$ 和 $Pb$ ,电解液中的 $H_2SO_4$ 不时增加,电解液密度不时上升?当充电挨近终了时, $PbSO_4$ 已底子恢复成 $Pb$ ?过剩的充电电流将电解水,使正极板临近发作 $O_2$ 从电解液中逸出,负极板临近发作 $H_2$ 从电解液中逸出,电解液液面高度降落?因此,铅酸LEOCH理士蓄电池需求定时加蒸馏水?

LEOCH理士蓄电池足够电的标志是:

- (1)电解液中有许多气泡冒出,呈欢跃状况;
- (2)电解液的相对密度和LEOCH理士蓄电池的端电压上升到规矩值,且在2 ~ 3h内坚持不变?

#### 2. 放电

放电是在规矩的条件下,电池向外电路输出电能的进程?当铅酸LEOCH理士蓄电池接上负载后,在电动势的效果下,电流就会从LEOCH理士蓄电池的正极经外电路的用电设备流向LEOCH理士蓄电池的负极,这一进程称为放电,LEOCH理士蓄电池的放电进程是将化学能转化为电能的进程?放电时,正极板上的 $PbO_2$ 和负极板上的 $Pb$ 都与电解液中的 $H_2SO_4$ 反响生成硫酸铅( $PbSO_4$ ),沉附在正?负极板上?在这个进程中,电解液中的 $H_2SO_4$ 不时削减,电解液密度不时降落?理论上,放电进程可以中止到极板上的活性物质被耗尽中止,但由于生成的 $PbSO_4$ 沉附于极板表面,障碍电解液向活性物质内层渗透,使得内层活性物质因短少电解液而不能参与反响,因此在运用中放完电时LEOCH理士蓄电池活性物质的运用率也只需20% ~ 30%?因此,\*\*\*薄型极板,添加极板的多孔性,可以行进活性物质的运用率,增大

LEOCH理士蓄电池的容量?

LEOCH理士蓄电池放电终了的特征是:

- (1)单格电池电压降到放电中止电压;
- (2)电解液相对密度降到允许值?

放电中止电压与放电电流的巨细有关,放电电流越大,允许的放电时间就越短,放电中止电压也越低?

#### 3. 过充电

过充电是对充电的LEOCH理士蓄电池或LEOCH理士蓄电池组继续充电?

#### 4.自放电

自放电是电池的能量没有经过放电就进入外电路,构成必定能量的丧失?

#### 5.活性物质

在电池放电时发作化学反响然后发作电能的物质,或许说是正极和负极储存电能的物质的统称?

#### 6.放电深度

放电深度是指LEOCH理士蓄电池运用进程中放电到什么水平才中止放电?

#### 7.板极硫化

在运用铅酸LEOCH理士蓄电池时要特别留心的是:电池放电后要及时充电,假定长时间处于半放电或充电缺乏乃至过充的状况,或长时间充电和放电都会构成

PbSO<sub>4</sub>晶体?这种大块晶体很难溶解,无法康恢复本的状况,招致板极硫化后充电就会变得艰难?

#### 8.容量

容量是在规矩的放电条件下电流输出的电荷,其单位常用安时(A·h)标明?

#### 9.相对密度

相对密度是指电解液与水的密度比值,用来查验电解液的强度?相对密度与温度改动有关?25℃时充溢的电池电解液相对密度值为1.265?密封式电池,相对密度值无法丈量?纯酸溶液的密度为1.835g/cm<sup>3</sup>,放电后降至1.120g/cm<sup>3</sup>?电解液注入水后,只需待水融合电解液后才气准确丈量密度,融入进程大约需求数小时或许数天,可是可以经过充电来缩短时间?每个电池的电解液密度均不相同,即便是同一个电池在不同的时节,电解液的密度也会不相同?大局部铅酸LEOCH理士蓄电池的电解液密度在1.1~1.3g/cm<sup>3</sup>范围内,充溢电之后普通为1.23~1.3g/cm<sup>3</sup>?

#### 10.作业温度

电池在运用一段时间后,会觉得棘手,这是由于铅酸LEOCH理士蓄电池具有很强的发热性?当作业温度逾越25℃,每升高10℃,铅酸电池的运用寿数就削减50%,所以电池的作业温度应比外界低,在温度改动逾越±5℃的状况下?

### (三) 铅酸LEOCH理士蓄电池充?放电底子原理

在铅酸LEOCH理士蓄电池中,正极板为PbO<sub>2</sub>,负极板为Pb,电解液为H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>?将其正?负极板刺进电解液中,正?负极板与电解液彼此效果,在正?负极板间就会发作约2.1V的电势?电池在终了充电后,正极板为化铅,负极板为海绵状铅?放电后,在南北极板上都发作细微而松软的硫酸铅,充电后又康复为原本物质?铅酸LEOCH理士蓄电池在充电和放电进程中的可逆反响理论比拟杂乱,往常公认的是哥来德斯东和特利浦两人提出的“双硫酸化理论”?该理论的含义:铅酸LEOCH理士蓄电池在放电后,正?负电极的有用物质和硫酸发作反响,均改动为硫酸化合物(硫酸铅),充电时又会转化为原本的铅和化铅?其细致的化学反响方程式如下: