理士蓄电池DJM12-65/12V65AH泉州市总代理

产品名称	理士蓄电池DJM12-65/12V65AH泉州市总代理
公司名称	上海喆新瑞电源有限公司
价格	.00/件
规格参数	品牌:理士蓄电池 型号:DJM12-65 产地:江苏
公司地址	上海市奉贤区金大公路8218号1幢
联系电话	13521289870

产品详情

理士蓄电池主要参数容量

理士蓄电池的容量，通常与下面几个因素有关?:

①极板的结构和数量。当其它条件相同时，蓄电池的容量取决于极板的面积以及活性物质的多孔性，故极板通常做得很薄。铅蓄电池的极板厚度为1.45-3.0mm,

②放电情况。当蓄电池放电程度较大时，由于硫酸铅析出量多，面使极板孔隙的截面积减小，从面造成硫酸渗入极板困难。因此，当放电电流增大时，渗人极板孔隙内的硫酸不足以补偿单位时间内所消耗的

硫酸量，致使蓄电池的电压迅速下降，而不能继续放电。所以放电电流增大，蓄电池容量减小.

③电解液温度。温度降低时，由于粘度增大面使电解液渗入极板困难，同时温度降低时，电解液电阻会增大而使电压降低，所以蓄电池的容量将减小.

④电解液密度。加大电解液密度，可以提高蓄电池的电动势及电解液向极板内活性物质的渗透能力，并减少电解液的电阻，而使蓄龟池容量增加。但若是继续加大电解液密度，将使其粘度增大，所以当电解液密度超过某一数值时，电解液渗透速度反而会减小，且内阻增大，极板硫化增加，使蓄电池容量减小.故只有当电解液密度处于佳状态时，蓄电池才能获的大容量.

蓄电池电压为12v的容量有7AH、14AH、17AH、24AH、32AH、45AH、60AH、80AH、105AH、120AH、160AH、198AH。

化学能转换成电能的装置叫化学电池，一般简称为电池。放电后，能够用充电的方式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。将这类电池称为蓄电池(StorageBattery)，也称二次电池。

所谓蓄电池即是贮存化学能量，于必要时放出电能的一种电气化学设备。

蓄电池的五个主要参数为：电池的容量、标称电压、内阻、放电终止电压和充电终止电压。电池的容量通常用Ah(安时)表示，1Ah就是能在1A的电流

下放电1小时。单元电池内活性物质的数量决定单元电池含有的电荷量，而活性物质的含量则由电池使用的材料和体积决定，因此，通常电池体积越

大，容量越高。与电池容量相关的一个参数是蓄电池的充电电流。蓄电池的充电电流通常用充电速率C表示，C为蓄电池的额定容量。例如，用2A电流

对1Ah电池充电，充电速率就是2C;同样地，用2A电流对500mAh电池充电，充电速率就是4C。

电池刚出厂时，正负极之间的电势差称为电池的标称电压。标称电压由极板材料的电极电位和内部电解液的浓度决定。当环境温度、使用时间和工作

状态变化时，单元电池的输出电压略有变化，此外，电池的输出电压与电池的剩余电量也有一定关系。单元镍镉电池的标称电压约为1.3V(但一般认

为是1.25V)，单元镍氢电池的标称电压为1.25V。

电池的内阻决定于极板的电阻和离子流的阻抗。在充放电过程中，极板的电阻是不变的，但是，离子流的阻抗将随电解液浓度的变化和带电离子的增减而变化。

蓄电池充足电时，极板上的活性物质已达到饱和状态，再继续充电，蓄电池的电压也不会上升，此时的电压称为充电终止电压。镍镉电池的充电终止

电压为1.75~1.8V，镍氢电池的充电终止电压为1.5V。[表1-1镍镉电池不同放电率时的放电终止电压

放电终止电压是指蓄电池放电时允许的低电压。如果电压低于放电终止电压后蓄电池继续放电，电池两端电压会迅速下降，形成深度放电，这样，

极板上形成的生成物在正常充电时就不易再恢复，从而影响电池的寿命。放电终止电压和放电率有关。镍镉电池的放电终止电压和放电速率的关系如

表1-1所列，镍氢电池的放电终止电压一般规定为1V。

蓄电池参数主要有：

1、电池的容量：用Ah(安时)表示，1Ah就是能在1A的电流，通常电池体积越

大，容量越高。

2、标称电压：电池刚出厂时，正负极之间的电势差称为电池的标称电压。标称电压由极板材料的电极电位和内部电解液的浓度决定。当环境温度、使用时间和工作状态变化时，单元电池的输出电压略有变化，此外，电池的输出电压与电池的剩余电量也有一定关系。

3、内阻：电池的内阻决定于极板的电阻和离子流的阻抗。在充放电过程中，极板的电阻是不变的，但是，离子流的阻抗将随电解液浓度的变化和带电离子的增减而变化。

4、充电终止电压：蓄电池充足电时，极板上的活性物质已达到饱和状态，再继续充电，蓄电池的电压也不会上升，此时的电压称为充电终止电压。

5、放电终止电压：放电终止电压是指理士电池放电时允许的低电压。如果电压低于放电终止电压后蓄电池继续放电，电池两端电压会迅速下降，形成深度放电，这样，极板上形成的生成物在正常充电时就不易再恢复，从而影响电池的寿命;放电终止电压和放电率有关。