

Jeidar蓄电池NP12100捷益达产品详细说明

产品名称	Jeidar蓄电池NP12100捷益达产品详细说明
公司名称	埃克塞德电源设备（山东）有限公司
价格	100.00/个
规格参数	品牌:Jeidar蓄电池 型号:NP12100 化学类型:铅酸阻燃
公司地址	山东省济南市天桥区药山街道金蓉花园（秋天） 1号楼2单元202室
联系电话	18500100400 18500100400

产品详情

Jeidar蓄电池NP12100捷益达产品详细说明

蓄电池广泛的运用：

按蓄电池极板结构分类：有构成式、涂膏式和管式蓄电池。

按蓄电池盖和结构分类：有开口式、排气式、防酸隔爆式和密封阀控式蓄电池。

按蓄电池维护方法分类：有一般式、少维护式、免维护式蓄电池。

按我国有关标准规则首要蓄电池系列产品有：

起动机蓄电池（Q）：首要用、拖拉机、柴油机船舶等起动和照明。

固定型防酸式蓄电池（GF）：首要用于通讯、发电厂、核算机体系作为维护、自动控制的备用电源。

牵引型蓄电池（D）：首要用于各种蓄电池车、叉车、铲车等动力电源。

铁路客车用蓄电池（T）：首要用于铁路客车照明和车上电器设备。

内燃机车用蓄电池（N）：首要供内燃机车建议和照明用。

摩托车蓄电池（M）：首要用于各种标准摩托车起动和照明。

航空用电池（HK）：用于飞机建议、照明、通讯。

潜艇用电池（JC）：用于潜艇水下飞行的动力、照明、电器设备。

坦克用电池（TK）：用于坦克的建议、用电设备、照明。

矿灯用电池（K）：供井下矿工安全帽上的矿灯照明。

蓄电池常用技术术语：

充电：蓄电池从其他直流电源获得电能叫做充电。 放电：蓄电池对外电路输出电能时叫做放电。

浮充放电：蓄电池和其他直流电源并联，对外电路输出电能叫做浮充放电。有间断

断供电要求的设备，起备用电源作用的蓄电池都处于该种放电情况。

电动势：外电路断开，即没有电流经过电池时在正负极间量得 的电位差，叫电池的电动式。

端电压：电路闭合后电池正负极间的电位差叫做电池的电压或端电压

安时容量：电池的容量单位为安时，即： 电池容量 Q （安时）= $I_{放} \times t_{放}$ $I_{放}$ 为放电电流（安）

$t_{放}$ 为放电时间（小时）

电量功率（安时功率）：输出电量与输入电量之间的比叫做电池的电量功率，也叫作安时功率。

电量功率（%）= $(Q_{放} \div Q_{充}) \times 100\%$ = $(I_{放} \times t_{放}) \div (I_{充} \times t_{充}) \times 100\%$

蓄电池功用分类特性：

1. 按用途分类分为：A>建议用（供各种、拖拉机、柴油机起动和燃烧、照明用；起动时要求大电流放电，要求能低温起动、电池内阻小）；B>固定型防酸式（用于发电厂、变电所、通讯、医院等作为维护、自动控制、事端照明、通讯等备用电源；电解液稀、寿数长、浮充运用）；C>牵引证（用于各种蓄电池车、叉车、铲车、矿用电机车等。作为电动牵引及照明电源用；要求厚极板、容量大、以3h~5h率充放电循环运用）；D>其它用（大小容量不等，放电率多种多样）2. 按铅酸蓄电池的荷电情况分类分为：A>干放电态（极板为放电态，放在无电解液的蓄电池槽中；初步运用时应灌入电解液，并进行较长时间的初充电后方可运用）；B>干荷电态（极板处于单调的充电态的无电解液的蓄电池槽中，运用时灌入电解液，不需初充电即可运用）；C>带液充电态（充电态带电液的蓄电池）；D>湿荷电态（充电态，部分电液吸在极板和隔膜中，运用时灌入电液、不需求充电。储存时间不及干荷电态蓄电池时间长）；E>免维护蓄电池（充电态带液电池，在规则的作业寿数期间不需求维护加水，自放电率很小）；F>少维护蓄电池（充电态带液电池，在规则的作业寿数期间只需求少量维护，较长时间内加一次水）

蓄电池结构技术特性：

正负极板（1）铅酸蓄电池的极板，依结构和活性物质化成方法，可分为四类：涂膏式极板，管式极板，化成式极板，半化成式极板。涂膏式极板（涂浆式极板）由板栅和活性物质构成的。

板栅的作用为支承活性物质和传导电流、使电流分布均匀。

板栅的材料一般选用铅锑合金，免维护电池选用铅钙合金。

正极活性物质首要成份为二氧化铅，负极活性物质首要成为绒状铅。涂膏式板栅已涂好活性物质的板栅

隔板（2）电池用隔板是由微孔橡胶、颜料玻璃纤维等材料制成的，它的首要作用是：

防止正负极板短路。使电解液中正负离子顺畅经过。

阻缓正负极板活性物质的坠落，防止正负极板因颤抖而损害。

因此要求隔板要有孔率高，孔径小，耐酸不分泌有害杂质，有必定强度在电解液中电阻小，具有化学安稳性的特征

蓄电池放电电化反应：

铅酸蓄电池放电时，在蓄电池的电位差作用

下，负极板上的电子经负载进入正极板构成电流 I 。一起在电池内部进行化学反应。

负极板上每个铅原子放出两个电子后，生成

的铅离子（ Pb^{+2} ）与电解液中的根离子（ SO_4^{-2} ）反应，在极板上生成难溶的铅（ $PbSO_4$ ）。

正极板的铅离子（ Pb^{+4} ）得到来自负极的两个电子（ $2e$ ）后，变成二价铅离子（ Pb^{+2} ），，与电解液中的根离子（ SO_4^{-2} ）反应，在极板上生成难溶的铅（ $PbSO_4$ ）。正极板水解出的氧离子（ O^{-2} ）与电解液中的氢离子（ H^+ ）反应，生成安稳物质水。

电解液中存在的根离子和氢离子在电力场的作用下分别移向电池的正负极，在电池内部构成电流，整个回路构成，蓄电池向外持续放电。
放电时 H_2SO_4 浓度不断下降，正负极上的铅（ $PbSO_4$ ）增加，电池内阻增大（硫酸铅不导电），电解液浓度下降，电池电动势下降。

Jeidar 蓄电池 NP12100 捷益达产品详细说明 Jeidar 蓄电池 NP12100 捷益达产品详细说明