

迈格M&G蓄电池M12-65 12v65ah现货供应

产品名称	迈格M&G蓄电池M12-65 12v65ah现货供应
公司名称	埃克塞德电源设备（山东）有限公司
价格	100.00/只
规格参数	品牌:迈格M&G蓄电池 型号:M12-65 产地:武汉
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

迈格M&G蓄电池M12-65 12v65ah现货供应

迈格M&G蓄电池性能分类特性：1. 按用途分类分为：A>启动用（供各种汽车、拖拉机、柴油机启动和点火、照明用；启动时要求大电流放电，要求能低温启动、电池内阻小）；B>固定型防酸式（用于发电厂、变电所、通讯、医院等作为保护、自动控制、事故照明、通讯等备用电源；电解液稀、寿命长、浮充使用）；C>牵引用（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率充放电循环使用）；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状态分类分为：A>干放电态（极板为放电态，放在无电解液的蓄电池槽中；开始使用时应灌入电解液，并进行较长时间的初充电后方可使用）；B>干荷电态（极板处于干燥的充电态的无电解液的蓄电池槽中，使用时灌入电解液，不需初充电即可使用）；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，使用时灌入电液、不需要充电。贮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，在规定的工作寿命期间不需要维护加水，自放电率很小）；F>少维护蓄电池（充电态带液电池，在规定的工作寿命期间只需要少量维护，较长时间内加一次水）迈格M&G蓄电池结构技术特性：正负极板（1）

铅酸蓄电池的极板，依构造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。

板栅的材料一般采用铅锑合金，免维护电池采用铅钙合金。

正极活性物质主要成份为二氧化铅，负极活性物质主要成为绒状铅。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，它的主要作用是：防止正负极板短路。

使电解液中正负离子顺利通过。阻缓正负极板活性物质的脱落，防止正负极板因震动而损伤。

因此要求隔板要有孔率高，孔径小，耐酸不分泌有害杂质，有一定强度在电解液中电阻小，具有化学稳定性的特点 MHB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形成电流I。同时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 (Pb²⁺) 与电解液中的硫酸根离子 (SO₄²⁻) 反应, 在极板上生成难溶的硫酸铅 (PbSO₄)。正极板的铅离子 (Pb⁴⁺) 得到来自负极的两个电子 (2e) 后, 变成二价铅离子 (Pb²⁺), 与电解液中的硫酸根离子 (SO₄²⁻) 反应, 在极板上生成难溶的硫酸铅 (PbSO₄)。正极板水解出的氧离子 (O²⁻) 与电解液中的氢离子 (H⁺) 反应, 生成稳定物质水。

电解液中存在的硫酸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, 在电池内部形成电流, 整个回路形成, 蓄电池向外持续放电。

放电时 H₂SO₄ 浓度不断下降, 正负极上的硫酸铅 (PbSO₄) 增加, 电池内阻增大 (硫酸铅不导电), 电解液浓度下降, 电池电动势降低。迈格 M&G 蓄电池恒定电压充电: 在充电过程中, 充电电压始终保持不变, 叫做恒定电压充电法, 简称恒压充电法或等压充电法。由于恒压充电开始至后期, 电源电压始终保持一定, 所以在充电开始时充电电流相当大, 大大超过正常充电电流值。但随着充电的进行, 蓄电池端电压逐渐升高, 充电电流逐渐减小。当蓄电池端电压和充电电压相等时, 充电电流减至小甚至为零。由此可见, 采用恒压充电法的优点: 在于, 可以避免充电后期充电电流过大而造成极板活性物质脱落和电能的损失。但其缺点是, 在刚开始充电时, 充电电流过大, 电极活性物质体积变化收缩太快, 影响活性物质的机械强度, 致使其脱落。而在充电后期充电电流又过小, 使极板深处的活性物质得不到充电反应, 形成长期充电不足, 影响蓄电池的使用寿命。所以这种充电方法一般只适用于无配电设备或充电设备较简陋的特殊场合, 如汽车上蓄电池的充电, 1号至5号干电池式的小蓄电池的充电均采用等压充电法。采用等压充电法给蓄电池充电时, 所需电源电压: 酸性蓄电池每个单体电池为 2.4~2.8V 左右, 碱性蓄电池每个单体电池为 1.6~2.0V 左右。迈格 M&G 蓄电池工作原理: 铅蓄电池接通外电路负载放电时, 正极板上的 PbO₂ 和负极板的 Pb 都变成了 PbSO₄, 电解液的硫酸变成了水。充电时, 正负极板上的 PbSO₄ 分别恢复原来的 PbO₂ 和 Pb, 电解液中的水变成了硫酸。化学反应式为:
$$PbO_2 + 2H_2SO_4 + Pb \rightleftharpoons PbSO_4 + 2H_2O + PbSO_4 + - +$$

其中 PbO₂ 与 Pb 板之间的电动势 E 与直接参加反应的活性物质孔隙内的电解液相对密度 ρ_{15} 成正比:

$E = 0.84 + 0.0075(\rho_{15} - 1.1) \times 100$ 式中: ρ_{15} 为 15 时的电解液相对密度 $\rho_{15} = \rho_t + \alpha(t - 15)$

式中: t——实际测量的电解液温度; ρ_t ——直接参加化学反应的电解液相对密度;

α ——密度温度系数, 为 0.00075g/cm³ · °C。

迈格 M&G 蓄电池 M12-65 12v65ah 现货供应 迈格 M&G 蓄电池 M12-65 12v65ah 现货供应