

12V7AH雷迪司MF12-7铅酸蓄电池 高功率放电性能好

产品名称	12V7AH雷迪司MF12-7铅酸蓄电池 高功率放电性能好
公司名称	北京市鹏冠伟业科技有限公司
价格	.00/件
规格参数	
公司地址	北京市昌平区回龙观镇发展路8号院4号楼11层1106
联系电话	188****9551

产品详情

12V7AH雷迪司MF12-7铅酸蓄电池 高功率放电性能好

铅蓄电池内的阳极(PbO₂)及阴极(Pb)浸到电解液(稀硫酸)中，两极间会产生2V的电力，这是根据铅蓄电池原理，经由充放电，则阴阳极及电解液即会发生如下的变化：(阳极) (电解液) (阴极) PbO₂ + 2H₂SO₄ + Pb = PbSO₄ + 2H₂O + PbSO₄ (放电反应) (二氧化铅) (硫酸) (海绵状铅) PbO₂ 中Pb的化合价降低，被还原，负电荷流动；海绵状铅中Pb的化合价升高，正电荷流动。(阳极) (电解液) (阴极) PbSO₄ + 2H₂O + PbSO₄=PbO₂ + 2H₂SO₄ + Pb (充电反应) (必须在通电条件下) (硫酸铅) (水) (硫酸铅) 第一个硫酸铅中铅的化合价升高，被氧化，正电荷流入正极；第二个硫酸铅中铅的化合价降低，被还原，负电荷流入负极。

1、放电中的化学变化：蓄电池连接外部电路放电时，稀硫酸即会与阴、阳极板上的活性物质产生反应,生成新化合物硫酸铅。经由放电硫酸成份从电解液中释出，放电愈久，硫酸浓度愈稀薄。所消耗之成份与放电量成比例，只要测得电解液中的硫酸浓度，亦即测其比重，即可得知放电量或残余电量。

2、充电中的化学变化：由于放电时在阳极板，阴极板上所产生的硫酸铅，会在充电时被分解还原成硫酸,铅及二氧化铅,因此电池内电解液的浓度逐渐增加,亦即电解液之比重上升，并逐渐恢复到放电前的浓度，这种变化显示出蓄电池中的活性物质已转换到可以再度供电的状态，当两极的硫酸铅被转变成原来的活性物质时，即等于充电结束，而阴极板就产生氢，阳极板则产生氧，充电到*后阶段时，电流几乎都用在水的电解，因而电解液会减少，此时应以纯水补充之。