

理士蓄电池6-CTF-120船级CCS证书

产品名称	理士蓄电池6-CTF-120船级CCS证书
公司名称	北京兴业荣达电源设备有限公司
价格	616.00/只
规格参数	品牌:LEOCH理士 型号:6-CTF-120 产地:江苏
公司地址	北京市昌平区回龙观西大街85号2层210
联系电话	17812191201 17812191201

产品详情

LEOCH理士蓄电池的作业原理

铅LEOCH理士蓄电池由正极板群、负极板群、电解液和容器等组成。充电后的正极板是棕褐色的化铅（ Pb_2 ），负极板是灰色的绒状铅（ Pb ），当南北极板放置在浓度为27%~37%的硫酸（ H_2SO_4 ）水溶液中时，极板的铅和硫酸发生化学反应，二价的铅正离子（ Pb^{2+} ）转移到电解液中，在负极板上留下两个电子（ $2e^-$ ）。由于正负电荷的引力，铅正离子汇合在负极板的四周，而正极板在电解液中水分子作用下有少数的化铅（ Pb_2 ）进入电解液，其间二价的氧离子和水化合，使化铅分子变成可离解的一种不稳定的物质——氢氧化铅〔 $Pb(OH)_4$ 〕。氢氧化铅由四价的铅正离子（ Pb^{4+} ）和4个氢氧根〔 $4(OH)^-$ 〕组成。四价的铅正离子（ Pb^{4+} ）留在正极板上，使正极板带正电。由于负极板带负电，因此南北极板间就发生了必定的电位差，这便是电池的电动势。当接通外电路，电流即由正极流向负极。在放电进程中，负极板上的电子不时经外电路流向正极板，这时在电解液内部因硫酸分子电离成氢正离子（ H^+ ）和硫酸根负离子（ SO_4^{2-} ），在离子电场力作用下，两种离子分别向正负极挪动，硫酸根负离子抵达负极板后与铅正离子结合组成硫酸铅（ $PbSO_4$ ）。在正极板上

, 由于电子自外电路流入, 而与4价的铅正离子 (Pb⁴⁺) 化组成2价的铅正离子 (Pb²⁺) , 并当即与正极板临近的硫酸根负离子结组成硫酸铅附着在正极上。江苏理士6-CTF-120 阀控式密封蓄电池太阳能风能储能用

铅酸LEOCH理士蓄电池用填满海绵状铅的铅板作负极, 填满化铅的铅板作正极, 并用1.28%的稀硫酸作电解质。在充电时, 电能转化为化学能, 放电时化学能又转化为电能。电池在放电时, 金属铅是负极, 发作氧化反响, 被氧化为硫酸铅; 化铅是正极, 发作恢复反响, 被恢复为硫酸铅。电池在用直流电充电时, 南北极分别生成铅和化铅。移去电源后, 它又康复到放电前的状况, 组成化学电池。铅LEOCH理士蓄电池是能反复充电、放电的电池, 叫做二次电池。它的电压是2V, 普通把三个铅LEOCH理士蓄电池串联起来运用, 电压是6V。轿车上用的是6个[2]铅LEOCH理士蓄电池串联成12V的电池组。铅LEOCH理士蓄电池在运用一段时间后要补偿蒸馏水, 使电解质坚持含有22~28%的稀硫酸。

放电时,正极反响为: $Pb^{2+} + 4H^{+} + SO_4^{2-} + 2e^{-} = PbSO_4 + 2H_2$

负极反响: $Pb + SO_4^{2-} - 2e^{-} = PbSO_4$

总反响: $Pb^{2+} + Pb + 2H_2SO_4 \rightleftharpoons 2PbSO_4 + 2H_2$ (向右反响是放电,向左反响是充电)