

施耐德蓄电池M2AL12-250SFR 12V250AH发动机组用备用电源

| | |
|------|--|
| 产品名称 | 施耐德蓄电池M2AL12-250SFR 12V250AH发动机组用备用电源 |
| 公司名称 | 希世比新能源（山东）有限公司 |
| 价格 | .00/件 |
| 规格参数 | 品牌:施耐德蓄电池 型号:12V250AH 类型:铅酸免维护 |
| 公司地址 | 山东省济南市高新区三庆齐盛广场6号楼1220C3 (注册地址) |
| 联系电话 | 13611279844 13611279844 |

产品详情

铅酸蓄电池的工作原理 铅酸蓄电池电动势的产生 铅酸蓄电池充电后，正极板二氧化铅（ PbO_2 ），在硫酸溶液中水分子的作用下，少量二氧化铅与水生成可离解的不稳定物质--氢氧化铅（ $Pb(OH)_4$ ），氢氧根离子在溶液中，铅离子（ Pb^{4+} ）留在正极板上，故正极板上缺少电子。铅酸蓄电池充电后，负极板是铅（ Pb ），与电解液中的硫酸（ H_2SO_4 ）发生反应，变成铅离子（ Pb^{2+} ），铅离子转移到电解液中，负极板上留下多余的两个电子（ $2e^-$ ）。可见，在未接通外电路时（电池开路），由于化学作用，正极板上缺少电子，负极板上多余电子，两极板间就产生了一定的电位差，这就是电池的电动势。铅酸蓄电池放电过程的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（ Pb^{2+} ）与电解液中的硫酸根离子（ SO_4^{2-} ）反应，在极板上生成难溶的硫酸铅（ $PbSO_4$ ）。