

## 汤浅100AH蓄电池 汤浅蓄电池12V100AH蓄电池

产品名称	汤浅100AH蓄电池 汤浅蓄电池12V100AH蓄电池
公司名称	山东利特森新能源科技有限公司
价格	111.00/只
规格参数	品牌:汤浅 型号:NP100-12 容量:100AH
公司地址	山东省济南市市中区经四路419号
联系电话	18678865010

### 产品详情

汤浅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。 2

、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（ $PbSO_4$ ）。 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（ $Pb^{2+}$ ），与电解液中的硫酸根离子（ $SO_4^{2-}$ ）反应，在极板上生成难溶的硫酸铅（ $PbSO_4$ ）。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 $H_2SO_4$ 浓度不断下降，正负极上的硫酸铅（ $PbSO_4$ ）增加，电池内阻增大（硫酸铅不导电），电解液浓度下降，电池电动势降低。