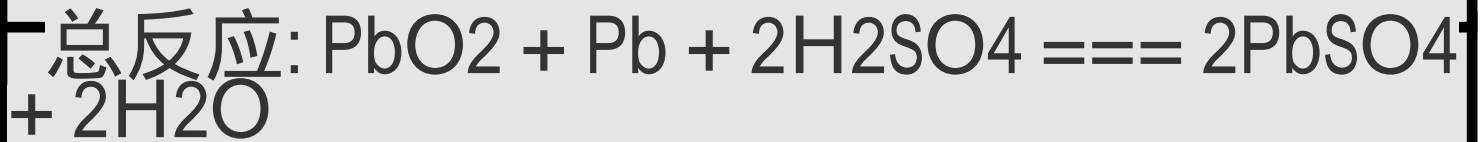
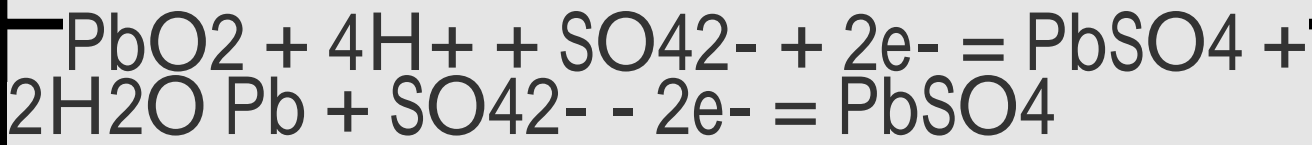


水逐渐减少，溶液比重上升。实际工作中，可以根据电解液比重的变化来判断铅酸蓄电池的充电程度。



蓄电池的两组极板插入稀硫酸溶液里发生氧化还原反应就产生电压。极板是在板栅上(或在铁芯套管中)涂上(或灌入)以氧化铅为主(或铅粉)的粉膏(或铅粉),再焊接成组。通过直流电(充电)在正极栅(或铅筋)上的氧化铅就变成棕褐色的二氧化铅(PbO_2),也叫过氧化铅。

泸州索润森蓄电池SGL12-150 12V150AH太阳能发电电瓶

在负极板栅上的氧化铅就变成灰色的绒状铅(Pb),也叫海绵状铅。放电时,正负极板上活性物质硫酸铅(PbSO_4)当两种极板上大部变成硫酸铅后,蓄电池的电压就下降,到一定程度时,不能再放电了。充电时,原来在正极栅上的二氧化铅和负极栅上的海绵状铅就恢复到原来的状态。

极物池容量活性法
在的消电的容氧性
时数和多小的(二活方
量生成愈愈物质有效大也
电一生就量蓄电物量有增大
的一失中也电酸活的数量增加
的程量的的铅的液量增板面
数量及过电通过说的溶数极板
定生成电的通是反应溶数极板
一生成电的通是反应溶数极板
通过便充通反这字硫应由于
通中在其大小加铅字面积积
池液明大愈愈参状化板解的
电解说愈也就于绒加极接池
当电就质量也决参大的电大
中和这物容量取铅质以液了愈
程板质的的容量化物是解大也