什么是电解液？

电解液是在蓄电池充电和放电过程中，传递带电离子的介质。有了它才能在充电过程中将硫酸根从正、负极板中游离出来，与H离子结合成H2H2SO正、负极中产生的H2和O2结合为水，正、负离子H+SO42-从正、负极板活性物质中离解出来，使极板还原，而储存相当的电势——能量。

在放电过程中，电解液中的硫酸根离子与正、负极活性物质结成为硫酸铅。并从阴极和阳极释放正、负电子，使外部回路中有电流流通，为用电设施提供电流。

电解液会冻结吗？

电解液的冻结点取决于其相对密度。完全充电的蓄电池直到周围的温度降至-54℃才会冻结。然而，充电不足的蓄电池在-7℃可能会冻结。冻结会损坏蓄电池，应使蓄电池保持80%以上的适当充电状态以防止冻结，蓄电池凝固点为低于-32℃。