**具体实施方式**

下面再用几个实际例子对本发明作进一步说明。

实例1氯化镁溶液的除SO4＝

将450g/L的MgCl2溶液1000ml，加入20g/l BaCl2溶液，直到不再 产生BaSO4沉淀为止。过滤除去滤饼BaSO4沉淀物，即得到除去SO4＝的精 制MgCl2溶液，其SO4＝含量低于10-6g/l。

实例2氯化镁溶液的除硼

在离子交换柱中，装入市售选择性吸硼的阴离子交换树脂，交换柱高 1500mm，柱直径为70mm，由三级组成。调节MgCl2溶液pH＝10，然后 以15ml-20ml/分的流量让含硼的MgCl2(含硼约12-15ppm)溶液流经交换 柱。经交换柱脱硼后所得MgCl2溶液中B2O5含量低于0.5ppm。

实例3

将浓度为450g/l已脱除SO4＝和脱硼的精制MgCl2溶液，从喷嘴喷入水 解反应器中，在850-800℃条件下反应5分钟，得粉状氧化镁粉，用90℃ 的热水洗涤除去可溶性氯化物，过滤弃去滤液，将滤饼放到850-900℃高 温炉中焙烧60分钟，然后在320MPa压力下热压成小球。放入1800℃高 温炉中煅烧60分钟，冷却后得高纯烧结镁砂。MgO＞98％，体积密度 ＞3.4g/cm3，晶体粒径＞80μm，B2O3＜0.003％。

 实例4

取上述所得氧化镁小球25公斤放入电弧炉中在2800℃以上熔烧8小 时，自然冷却至室温，即得高纯电熔镁砂。MgO＞99％体积密度＞3.4g/cm3， 晶粒直径＞200μm，B2O5＜0.003％。