**具体实施方式**

①配制高浓度卤水 在溶解罐中加入900Kg的水氯镁石和400Kg的去离子水，室 温下搅拌溶解，用压滤机或真空过滤设备过滤，得到MgCl2浓度约 450g/L的卤水1000L；

②配制反应底液

在容积为2000L的沉镁罐中，先加入500L去离子水，然后加 入40Kg的氢氧化镁作晶种，构成反应底液；

③沉镁反应

在容积为3000L的蒸氨罐中加入1500L氯化铵母液、380Kg 石灰，通蒸汽加热，将反应产生的氨通入沉美罐中。同时，在搅拌 下漫漫加入已准备好的1000L卤水到沉美罐中进行沉镁反应，控 制温度为70～80℃。

④氢氧化镁的沉降、过滤与洗涤

反应结束后，静置，通冷却水冷却至30℃左右，待氢氧化镁彻 底沉降后，将上清液抽至蒸氨罐中进行下一批的蒸氨反应，氢氧化 镁沉降物用离心机过滤、洗涤，干燥；

⑤氢氧化镁的煅烧

干燥后的氢氧化镁，在800～900℃温度下轻烧1小时，经压球 后再在1800℃以上的高温下重烧3小时可得到高纯镁砂；

⑥回收副产品氯化钙

蒸氨后的母液，经压滤机过滤除杂后采用盐田法或者直接蒸 发、浓缩、结晶法生产副产品氯化钙。