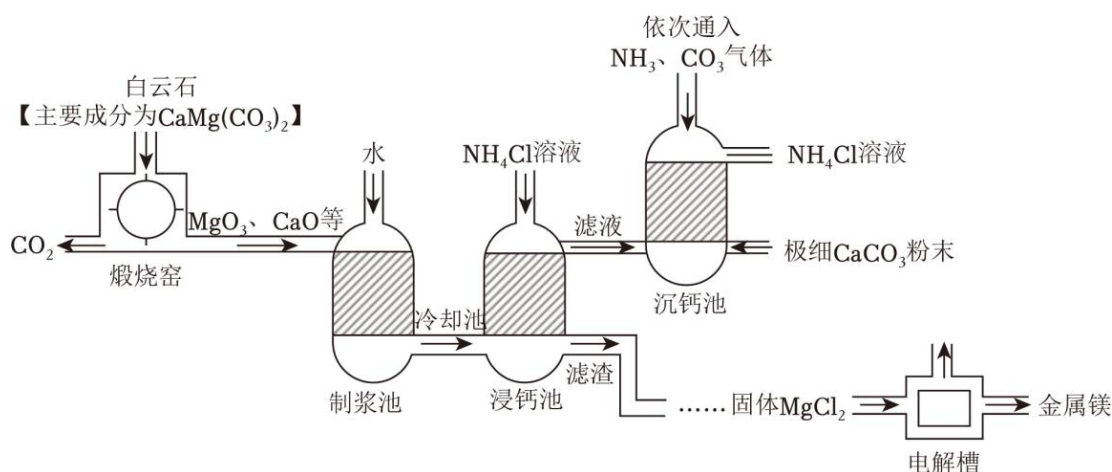


16. 金属镁在生产生活中具有重要作用。以白云石【主要成分 $\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$ 】为原料制备金属镁，同时得到超细碳酸钙粉末的主要流程图如图所示：



- (1) 浸钙池中得到滤液和滤渣的操作相当于化学实验中的_____（填操作名称）。
- (2) 煅烧窑中 $\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$ 分解时发生的化学方程式是_____。
- (3) 制浆池中含有的阴离子是_____。
- (4) 碳酸钙是常用的补钙剂，请写出碳酸钙与胃酸发生反应的化学方程式_____。
- (5) 沉钙池中发生反应的化学方程式是_____。
- (6) 该流程中可循环使用的物质除水外还有、_____、_____。（填化学式）