

粗盐的提纯







活动与探究1

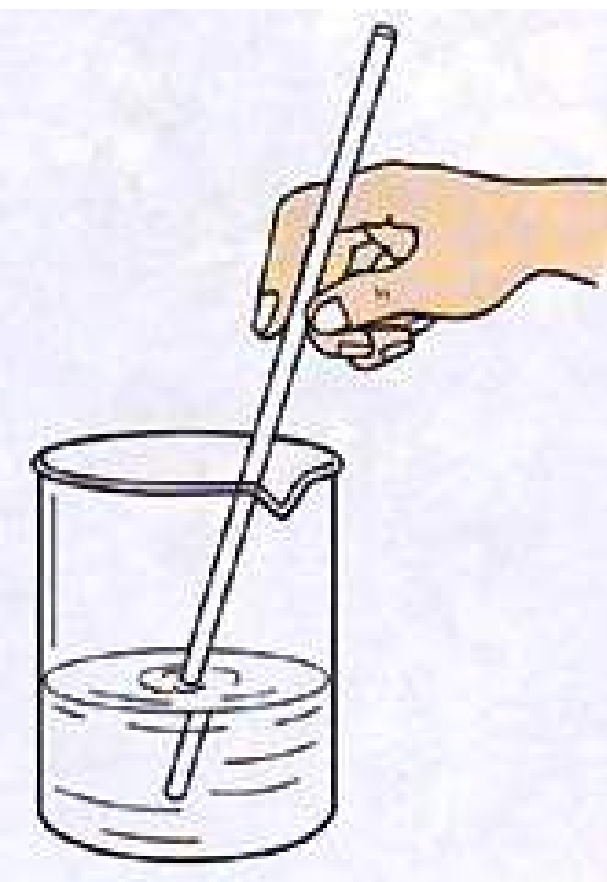
粗盐提纯

- 1.使用什么方法可将粗盐中的泥沙除去？
- 2.溶解后得到食盐水，怎样得到食盐晶体？
- 3.提纯粗盐需几步完成呢？

溶解 → **过滤** → **蒸发**



想想议议



蒸发

操作要点：

- 1.用**玻璃棒**不断搅拌。
- 2.当有**大量固体出现**时，停止加热，利用余热蒸干剩余的水份（不能完全蒸干！）
- 3.热的蒸发皿用**坩埚钳**取下，并放在石棉网上。





活动与探究2

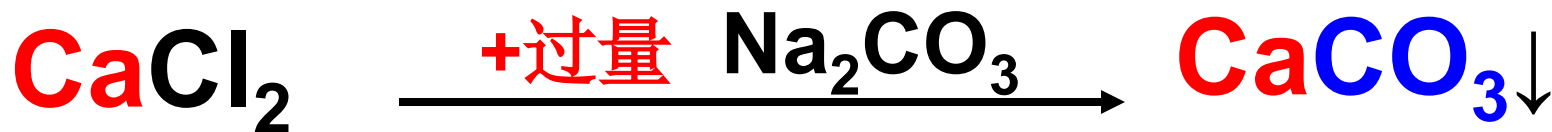
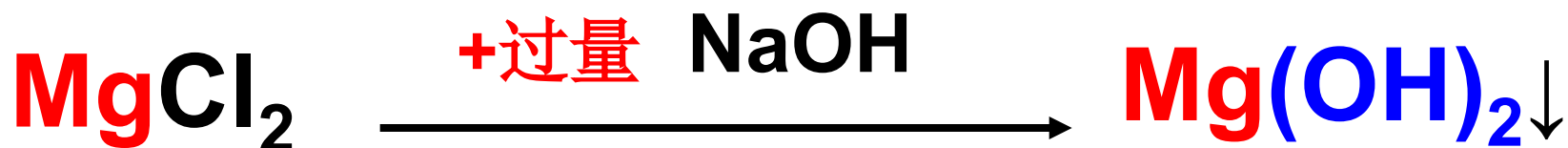
除去粗盐中可溶性杂质



一些物质的溶解性

	OH⁻	Cl⁻	SO₄²⁻	CO₃²⁻
Na⁺	溶	溶	溶	溶
Ca²⁺	微	溶	微	不
Ba²⁺	溶	溶	不	不
Mg²⁺	不	溶	溶	微

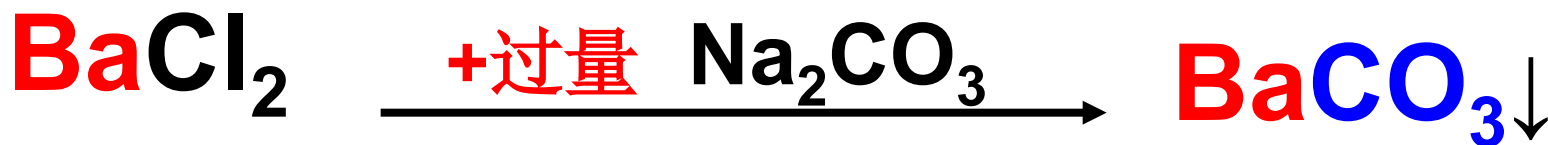
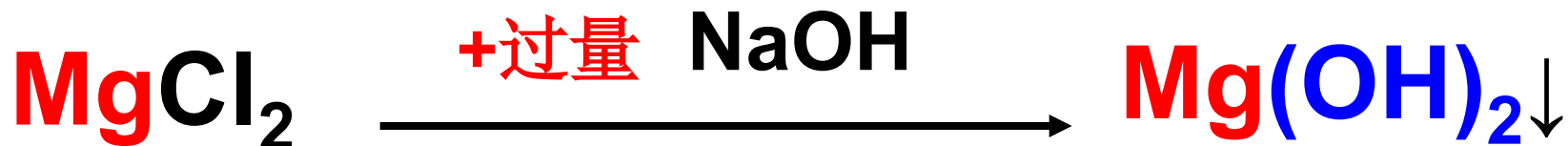
除去粗盐中可溶性杂质



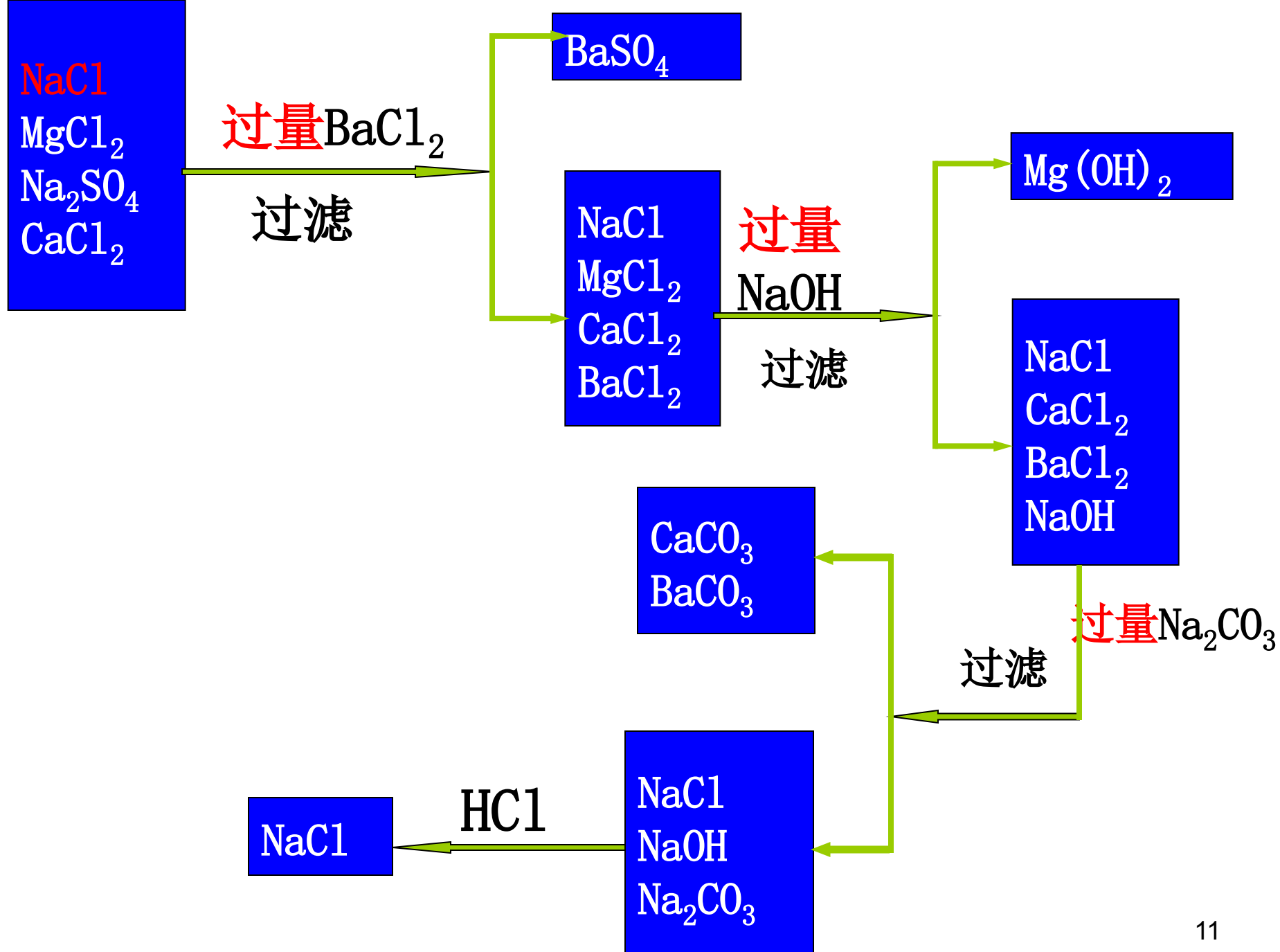
一些物质的溶解性

	OH⁻	Cl⁻	SO₄²⁻	CO₃²⁻
Na⁺	溶	溶	溶	溶
Ca²⁺	微	溶	微	不
Ba²⁺	溶	溶	不	不
Mg²⁺	不	溶	溶	微

除去粗盐中可溶性杂质



过滤后加入稀盐酸，将溶液的pH调节至7



三必须：除杂试剂必须**过量**
过量试剂必须**除尽**
被除杂质必须**好分**



学后交流

- 1. 本节课你学到了哪些新知识？**
- 2. 本节课你运用了哪些除杂的好方法？**

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/395122204133011144>