**几种重要的金属化合物（第2课时）开课感想**

**高一化学备课组 于斌**

Na2CO3和NaHCO3的转变既是难点又是重点。重点难点太多，如何处理本节内容是教师备课中值的深思问题，学生在一节课能否接受这么多的重难点？本节课一开始通过表格的归纳书写，让学生形成一个比较完整的知识体系。两种物质分别与酸、碱、盐在一起能否反应，巩固的前面学习的离子反应和复分解反应的知识。两者之间的相互转化为除杂题做好了知识储备。

Na2CO3和NaHCO3混合物的计算讲了两个具有代表性的习题，第一种运用差量法，让学生明白两种物质加热，固体质量的减少为二氧化碳和水的质量之和而不是二氧化碳一种物质。第二个例题，把物质的量运用到化学方程式计算关键找到计量数的关系以及如何设未知数。4个公式的运用。与初中的计算不同之处。

本节课的内容较多，通过归纳整理，学生掌握情况不错，对于计算的训练在今后的教学中还需加强。