高二年级化学第22课时《盐类的水解1》学习指南

【学习目标】

1. 通过测定一组盐溶液的pH，发现盐溶液酸碱性的不同，认识盐类水解的微观原理，探究盐的类型与溶液酸碱性之间的规律性联系。
2. 能够用化学用语正确表示盐类的水解反应，理解水解反应的特点。
3. 通过分析溶液中微粒的行为，认识盐类水解的本质，发展“宏观辨识与微观探析”的学科素养。

【学法指导】

明确盐的类型与溶液酸碱性的关系；能够准确分析盐中微粒与水电离出的离子之间的相互作用，进而利用平衡移动原理分析溶液的酸碱性。

【学习任务】

**任务1：**测定不同盐溶液的酸碱性，初步从微观角度分析氯化铵、醋酸钠和氯化钠溶液显酸性、碱性和中性的原因，建立盐类水解的概念。

**任务2：**通过分析盐的组成与溶液酸碱性的关系，认识盐类水解的基本规律：谁强显谁性。

**任务3：**通过书写几种常见的可水解盐的水解反应方程式，掌握水解方程式的书写方法。

**任务4：**通过定量分析，认识盐类水解反应的特点，能够预测盐溶液的酸碱性。