**高二化学第19课时《中和滴定1》学习指南**

|  |  |
| --- | --- |
| 学习主题 | 中和滴定原理和步骤 |
| 学习目标 | 1．理解酸碱中和滴定的原理和有关计算。  2．熟记酸碱中和滴定实验用到主要仪器名称和用途。  3．初步了解酸碱中和滴定的操作方法。 |
| 学法指导 | 1．体会滴定分析实验的关键所在及其解决方法。  2．通过酸碱中和滴定原理，训练逻辑思维能力，体会理论联系实际，体现化学知识的社会价值。 |
| 学习内容 | 酸碱中和滴定  1．定义  2．原理  3．实验的关键  4．实验仪器  5．所需试剂：标准液、待测液、指示剂  **滴定终点的判断：指示剂的颜色发生突变且半分钟不变色即达到滴定终点。**  6．实验步骤  （1）查漏（2）洗涤 (3)装液 (4)赶气泡 （5）调液面  （6）取待测液 （7）滴定 （8）终点记录 （9）计算 |