**高二年级化学《弱电解质的电离1》学习指南**

|  |  |
| --- | --- |
| 学习主题 | **弱电解质的电离1** |
| 学习  目标 | 能用化学用语正确表示水溶液中的离子反应与平衡，能通过实验证明水溶液中存在的离子平衡。 |
| 学法  指导 | 1、通过对比、分析，学会探究化学原理的一般方法。  2、通过探究活动，体验如何通过定量实验推导化学原理。 |
| 学习内容 | **【任务一】**猜想同浓度（0.1mol/L）、同温度下的HCl和CH3COOH的导电性是否相同？并设计实验进行验证。  方案一：测定相同浓度的盐酸和醋酸溶液，其导电性强弱。  方案二：比较相同浓度的盐酸、醋酸溶液与等量的金属(如镁)反应的速率。  实验备选用品：  0.1 mol/L 盐酸 0.1 mol/L 醋酸 镁条（大小相同、质量相同） 水  方案三：测定相同浓度的盐酸和醋酸溶液的C(H+)。  实验备选用品：  0.1 mol/L 盐酸 0.1 mol/L 醋酸 pH试纸 水  **【任务二】**设计实验证明醋酸的电离过程是动态过程。   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | **实验编号** | **试剂** | **pH** | **结论** | | **对比试验组1** | **0.1mol/L HCl** |  |  | | **0.1mol/L HCl + NaCl(s)** |  | | **对比实验组2**  **课堂练习** | **0.1mol/LCH3COOH** |  |  | | **0.1mol/LCH3COOH + CH3COONH4(s)** |  |   2.下列说法中，正确的是 （ ）  A．强电解质一定都是离子化合物  B．溶于水的强电解质在水中完全电离  C．强电解质在水中溶解度一定大于弱电解质  D．强电解质溶液的导电性一定大于弱电解质 |