**高二年级化学《弱电解质的电离2》学习指南**

|  |  |
| --- | --- |
| 学习  主题 | **弱电解质的电离2** |
| 学习  目标 | 能利用电离平衡常数和电离度比较弱电解质的相对强弱；能利用电离平衡常数和浓度商的关系定量判断电离平衡移动的方向；能依据电离平衡常数和电离度分析影响电离平衡移动的因素。 |
| 学法  指导 | 1、结合电离平衡常数和电离度定量的比较弱电解质的相对强弱  2、根据具体弱电解质的电离认识如何利用电离平衡常数和浓度商的关系定量判断电离平衡移动的方向及反应的热效应。  3、依据电离平衡常数和电离度分析影响电离平衡移动的因素。 |
| 学习内容 | **【任务一】探究电离平衡常数的功能与价值**  【问题引入】怎样定量的比较弱电解质的相对强弱？电离程度相对大小怎么比较？  1.什么叫电离平衡常数？  2.电离平衡常数的化学含义是什么？  3.怎样用电离平衡常数比较弱电解质的相对强弱？  4.影响电离平衡常数的因素是什么？  5.电离平衡常数的功能与价值是什么？  **【任务二】分析影响电离平衡移动的因素**   |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | **改变条件** | **平衡移动方向** | **C(H+)** | **C(Ac-)** | **C(HAc)** | **电离程度** | | **加冰醋酸** |  |  |  |  |  | | **加浓盐酸** |  |  |  |  |  | | **加 NaOH(s)** |  |  |  |  |  | | **加NaAc(s)** |  |  |  |  |  | | **加水** |  |  |  |  |  | | **升温** |  |  |  |  |  |   **练习2．下列关于电离常数(K)的说法中正确的是(　　)**  **A．电离常数(K)与温度无关**  **B．不同浓度的同一弱电解质，其电离常数(K)不同**  **C．多元弱酸各步电离常数相互关系为K1<K2<K3**  **D．电离常数(K)越小，表示弱电解质电离能力越弱** |