**一轮复习学案 ——盐类水解（教材：必修四 P60-65）**

**学习目标：**

1. 从宏观现象和微观探析角度，认识盐类水解原理。

2. 从科学探究与证据推理角度，认识盐类水解规律及影响盐类水解的因素。

3. 从平衡思想与模型认知角度，认识盐类水解的应用

课前.完成前测题

课堂.

**活动一 从宏观现象和微观探析角度，认识盐类水解原理（约11分钟）**

|  |  |
| --- | --- |
| **师生互动** | **教学过程** |
| [情境创设]：1.5分钟[自主思考1]：[自主思考2]：[小组内交流讨论--小组代表汇报--学生互评--教师点评]3-4分钟[归纳小结1]自主完成—汇报展示——生生互评——教师点评——完善笔记3分钟巩固练习1：0.5分钟[归纳小结2] 自主完成—汇报展示——生生互评——教师点评——完善笔记巩固练习2：3分钟 | 每年的11.9日是“中国消防宣传日”，2017年消防日主题是：时时注意安全，处处预防火灾。灭火，离不开灭火器。观看微视频——《一分钟教你掌握灭火器》，并思考：**思考1、**泡沫灭火器用到了哪两种药品？工作原理是怎样的？（试用化学用语表示）？**思考2：**上述两种药品各自进入水中会产生哪些微粒？它们与水本身电离出来的微粒间能否相互作用？这种作用对水的电离平衡会产生怎样的影响？试用化学用语表达其过程，并总结出盐类水解的实质。**一、盐类水解的实质：****盐类水解的实质:**  与中和反应的关系:盐+水 酸+碱盐的水解反应是 反应｡水解的程度一般很 ,通常发生水解反应的离子仅占 ,反应前后均有 的分子存在;盐的水解反应是 反应（填“放热”或者“吸热”）；【巩固练习1】.[ [13全国Ⅰ,9] 短周期元素W､X､Y､Z的原子序数依次增大,其简单离子都能破坏水的电离平衡的是（ ）A.W2-､X+ B.X+､ Y3+  C.Y3+､ Z2-  D.X+､ Z2-**二、水解方程式的书写：**①水解方程式用“ ”符号,且一般产生的物质浓度小,不用“ ”､“ ”等表示;如NH4Cl的水解离子方程式: ②多元弱酸根离子水解 书写,以第 步为主｡如Na2CO3的水解离子方程式: ； ③多元弱碱阳离子水解, （为简单起见）一步写完,如FeCl3的水解离子方程式: ④有些离子因相互促进水解,能进行到底,书写时用“ ”､“ ”､“ ”｡如Al3+与CO､HCO､AlO､SiO､S2- ､HS-､Fe3+与CO､HCO等发生相互促进水解，进行到底｡【巩固练习2】[15天津,10] FeCl3在溶液中分三步水解:Fe3++H2OFe(OH)2++H+ *K*1;Fe(OH)2++H2OFe(OH)2+ +H+ *K*2;Fe(OH)2++H2OFe(OH)3+H+ *K*3;以上水解反应的平衡常数*K*1､*K*2､*K*3由大到小的顺序是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_｡ |

**活动二 从科学探究与证据推理角度，探析盐类水解规律及影响盐类水解的因素（约15分钟）**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **[自主思考3]：****学生认真阅读实验过程及数据，分析、思考****1分钟**学生代表汇报，生生互评、教师点拨**3-4分钟****[自主思考4]：**[归纳小结3]：自主完成—小组交流——完善笔记**3分钟**大数据：考型挖掘【考型1】水解平衡**2分钟**大数据：考型挖掘【考型2】盐类水解及影响因素**3分钟****[归纳小结4]：**自主完成—小组交流——完善笔记**2分钟** | **思考3：**在水解反应中，除了盐电离出的离子浓度发生变化外，是否还有其他微粒的浓度也发生了变化呢?**[资料卡片]**某研究性学习小组开展化学实验:利用数字化实验，借助pH传感器检测0.1mol／L的碳酸钠溶液、0.1mol／L的乙酸钠溶液、0.1mol／L的硫酸铜溶液、0.1mol／L的氯化钠溶液的pH。具体实验过程如下： 【实验用品】实验试剂：0.1mol／L的碳酸钠溶液、0.1mol／L的乙酸钠溶液、0.1mol／L的硫酸铜溶液、0.1mol／L的氯化钠溶液。实验仪器：pH传感器、数据采集器、计算机、Logger pro软件、烧杯（100ml）、量筒（100ml）、磁力搅拌钻、磁子、胶头滴管。【实验步骤】1. 将数据采集器、pH传感器、电脑相连接，打开“LoggerPro”软件。2. 用100mL量筒量取40mL0.1mol／L的碳酸钠、乙酸钠、硫酸铜、氯化钠溶液放入洗净的50ml烧杯中。3. 将50ml烧杯放在磁力搅拌站上，调整pH传感器的位置，如下图所示，搭建实验装置。4. 等待pH示数稳定，开始采集数据。5. 数据采集持续约50秒，停止采集。6. 更换溶液，重复步骤2～5。7. 保存实验数据，清洗仪器，整理桌面。【实验数据记录】 认真分析本实验，由此你可得出哪些结论？**思考4：**哪些类型的盐能发生水解？ 盐溶液的酸碱性如何判断？盐类水解的规律如何？请完善下表**三、水解规律：**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 盐的类型 | 实例 | 是否水解 | 水解的离子 | 溶液的酸碱性 | 溶液的pH |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |

谁 谁水解,水解同电性【考型建模1】.[12福建] 能证明Na2SO3溶液中存在SO+H2O  HSO+OH-水解平衡的事实是 (填序号)A.滴入酚酞溶液变红,再加入H2SO4溶液后红色褪去B.滴入酚酞溶液变红,再加入氯水后红色褪去C.滴入酚酞溶液变红,再加入BaCl2溶液后产生沉淀且红色褪去【考型建模2】.下列判断正确的是( )A.[16江苏,13] 室温下,用pH试纸测得:0.1mol·L-1 Na2SO3溶液的pH约为10;0.1mol·L-1 NaHSO3溶液的pH约为5｡说明HSO3-结合H+的能力比SO的强B.[14福建,10] 0.10 mol·L-1 NaHCO3溶液中,温度升高,*c*(HCO)增大C.[14江苏,11] 加热0.1 mol·L-1 Na2CO3溶液,CO的水解程度和溶液的pH均增大D.[14重庆,3] CH3COONa溶液中滴加少量浓盐酸后*c*(CH3COO-)增大**四、影响水解的因素:**内因:盐的 ,盐的结构和性质｡外因:温度､浓度､溶液酸碱性的变化①温度:盐类水解是 反应 ,升温,水解程度 ｡②浓度:加水稀释,水解程度 ,水解产生的H+(或OH-)的数目 ,而H+(或OH-)的浓度 ｡③外加酸碱在水解显酸性的盐溶液中加入碱, 盐的水解,加入酸, 盐的水解;反之同理｡ |

**活动三、从平衡思想与模型认知角度，探析盐类水解知识的运用（约15分钟）**

|  |  |
| --- | --- |
| **[自主思考5]****展示交流****5分钟****小组交流讨论，学生代表汇报**10分钟 | 1. 如果请你自己制作一套简易的泡沫灭火器，药品应该如何放置？为什么？试画出简易图示。

2、结合本节课所学内容，自主纠正《盐类水解一轮复习前测题》1-4题，若有不清楚的问题 请先在小组内部交流，再提交全班讨论；3、共同讨论第五题 |

课后.

1. **认真阅读并理解《大数据建模高考化学》之“方法建模”部分内容；**
2. **完成《大数据建模高考化学》专题60练习**