《原电池、电解池》的教学反思

高二化学组 马汝亮

可充电电池装置做题的一般步骤：

1. 审题干—放电为原电池；充电则为电解池。
2. 根据装置图中的物质变化—分析反应方向及化合价变化，以确定电极及电极反应。
3. 根据原理可确定电子流向（电流流向、离子移动方向）。
4. 根据得失电子守恒、电荷守恒、原子守恒以及电解质的酸碱性等，配平电极反应式。
5. 根据得失电子守恒进行电极产物的定量计算。

在解决这一类问题时，学生在电极判断上有很大的困难。学生不知道如何来判断正负极或阴阳极。在电极反应式的书写上也有很大的困难。

我的想法是帮助学生建立解决原电池与电解池的模型，看到这类问题时，学生能够知道解决问题的关键点是在哪边，有底气来解决这类问题。

[审题解题]

