

考虑该装置的可行性

• 先考虑原电池反应:



负极: Zn-2e= Zn²⁺ 正极: Cu²⁺ +2e=Cu

Cu²⁺会向负极移动, 而SO₄²⁻会向正极移动

考虑该装置的可行性

通过无机化学实验的结论:

对于粘在铜片上的铜,特别容易脱落,仅需要 用水浸洗即可

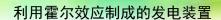
故而:

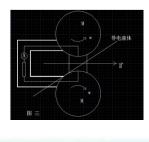
对于我设计的该装置在毛刷和水的作用下可以 保证处在溶液中的部分极板在下次进入溶液时已经 清洗干净。

霍尔效应与原电池反应的比较

- 据以上的分析,我们发现霍尔效应与原电池反应均具有产生电流的效应。
- 利用原电池反应制成电池向外提供电流。
- 可以大胆设想:

利用霍尔效应也可以制备成发电装置!





我们只需要对原装置进行部分修改:

我们需要做的仅仅是将 图二的导电介质由带电 液体转化为等离子气体, 同时将电流表和电阻换 成你所要接入的电器设 备即可。

利用霍尔效应测电极电势

• 我们考虑下面的例子:

我们测三价和二价铁离子混合溶液的电极电势

已知
$$E_{Fe^{3+}/Fe^{2+}}^{o} = +0.771V$$

$$Fe^{3+} + e^{-} = Fe^{2+}$$

$$E = E^{\circ} + 0.059 \lg \frac{[Fe^{3+}]}{[Fe^{2+}]}$$

利用霍尔效应测电极电势

先测 Fe^{3+} 和 Fe^{2+} 的混合物, Fe^{3+} 的含量为x

$$R_{H_1} = \frac{1}{na}$$

$$R_{H_1} = \frac{U_1 d}{I_1 B}$$

加入强氧化剂后

$$R_{H_2} = \frac{1}{nq_2}$$

$$R_{H_2} = \frac{U_2 d}{I_2 B}$$

利用霍尔效应测电极电势

$$\frac{R_{H_1}}{R_{H_2}} = \frac{q_2}{q_1} = \frac{3}{x+2}$$

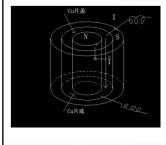
$$\frac{R_{H_1}}{R_{H_2}} = \frac{U_1 I_2}{U_2 I_1}$$

$$x = \frac{3I_1U_2}{I_2U_1} - 2$$

$$\frac{[Fe^{3+}]}{[Fe^{2+}]} = \frac{x}{1-x} = \frac{3I_1U_2 - 2I_2U_1}{3I_2U_1 - 3I_1U_2}$$

$$E = 0.771 + 0.059 \lg \frac{3I_1U_2 - 2I_2U_1}{3I_2U_1 - 3I_1U_2}$$

利用霍尔效应制作磁力搅拌器



在搅拌器的中心位置 靠外部的部分为磁场 的N极,在搅拌器整体 靠外部的部分为磁场 的S极。

搅拌器的顶部和底部 为铜片,铜片上分别 接上一根导线。

结语

在目前的应用领域中,霍尔效应大多数只能够被应 用在传感器中,而通过以上分析,霍尔效应可以应 用到其他更广阔的领域,尤其在化工生产更能够充分 发挥它的优势。

参考文献

- [1]胡友秋 程福臻 叶邦角 等著 《电磁学与电动力学》(上册)科学出版社 2008
- [2]刘恩科 朱秉升 罗晋生 等著 《半导体物理学》 (第6版) 电子工业出版社 2003
- [3]陈宜生 周佩瑶 冯艳全 著 《物理效应及其应用》 天津大学出版社 1995
- [4]张祖德 著 《无机化学》 中国科学技术大学出版社 2008

谢谢