

效应量比较分正负吗怎么判断__就那个霍尔效应判断正负极那个，能不能给我解释一下。。。我也是认为下面是负的，上面是正的。。。-股识吧

一、物理高手进...高中物理中..哪些事矢量...哪些是标量？哪些比大小比的是绝对值..哪些是带正负.是指方向？

矢量：位移 速度 加速度 力 电场强度 磁感强度 动量 冲量 力矩
标量：质量 密度 体积 温度 路程 速率 时间 物质的量 周期 频率 角速度 电势 电势差 电势能
能量（动能 势能包括重力势能、电势能、弹性势能 热量）功 电量 电流 电压 电动势 功率 磁通量
比大小的是绝对值：速率 带正负.是指方向：磁通量
电量其实标量一般就比大小绝对值 关于电流问题，是比较复杂的，它的纠纷很多。就高中层面而言，它的方向不是真正意义上的方向。(电流有大小又有方向，也遵循平行四边形定则，)在高中层面上你先认为不遵循吧，它所谓的正向不过是"正电沿规定正方向运动这一电荷移动放向的描述"

二、就那个霍尔效应判断正负极那个，能不能给我解释一下。。。我也是认为下面是负的，上面是正的。。。

霍尔正面朝上，靠左正极，中间负极，右边是信号线，原来的霍尔三个面都朝上是60°电机，中间朝下为120°电机，不能搞错，否则电机不转

三、两根颜色相同的12v带电电线，无任何工具，如何判断正负？

一般引出线相同颜色的多为交流电，是不分正负极的

四、500b1000uf怎么分辨电容正负级

新的看引脚，长正短负，外壳有标识吧再看看别人怎么说的。

五、a (, 2) , 属于第几象限。其中怎么判断sin和cos正负

(1) 原电池中, 首先分析发生的氧化还原反应(电池原理), 发生氧化反应(即失电子)的一极为负极, 发生还原反应(即得电子)的一极为正极。

高中化学中原电池分正负两极, 负极一般为金属失去电子, 正极一般本身不参与反应, 会有物质在正极得到负极转移过来的电子, 可能是离子也可能是分子。

所以原电池没有离子的放电顺序。

(2) 电解池, 首先应该先会判断两极, 和电源负极相连的是电解池的阴极, 和电源正极相连的是电解池的阳极。

然后掌握阴阳两极的放电顺序。

阳极失电子发生氧化反应。

简称: 阳失氧 阴极放电顺序: 溶液中的阳离子放电和金属活动性顺序相反。

阴极得电子发生还原反应。

简称: 阴得还。

电解反应中反应物的判断——放电顺序

阴极A. 阴极材料(金属或石墨)总是受到保护。

B. 阳离子得电子顺序 — 金属活动顺序表的反表: $K^+ \<$

$Na^+ \<$

$Mg^{2+} \<$

$Al^{3+} \<$

$(H^+) \<$

$Zn^{2+} \<$

$Fe^{2+} \<$

$Sn^{2+} \<$

$Pb^{2+} \<$

$Cu^{2+} \<$

$Hg^{2+} \<$

Ag⁺ 阳极A. 阳极材料是惰性电极(C、Pt、Au、Ti等)时: 阴离子失电子: $S^{2-} > I^- > Br^- > Cl^- > OH^- > NO_3^-$ 等含氧酸根离子 $> F^-$

B. 阳极是活泼电极时: 电极本身被氧化, 溶液中的离子不放电。

请及时采纳 谢谢哦

六、多元logistic回归做完后，若想判断正负影响，需要再按照单纯的二分类变量做一遍么？

probit用的隐元素方程(Y^*)的残差假设是标准正态分布的，所以他的曲线是一个标准正态分布的CDF，即0-1之间的值域，正负无穷的定义域。

LOGIT跟probit一样的道理，区别就是LOGIT用的是LOGISTIC分布，他的曲线就是一个标准LOGISTIC分布的CDF，而这个CDF不同于上面的地方在于他的尾巴比较厚，就是趋近于正，负无穷的地方比正态的离0，1（值域的极限）的距离要厚；

这样的话也就是说在0（定义域）附近LOGISTIC的CDF要比标准正态的CDF平一些。

或者简单的说，LOGISTIC的CDF曲线像是把标准正态的CDF的两端的尾巴同时扯了一下。

七、vhdl中正负数据如何区分

你可以采用补码来表示整数，这样最高位就可以用来区分这个整数的正负了。

0是正数、1是负数。

小数的话，可以用定点数的形式来表示，也采用补码的编码方式。

八、原电池和电解池原理综合应用中怎样判断正负电极的物质

（1）原电池中，首先分析发生的氧化还原反应（电池原理），发生氧化反应(即失电子)的一极为负极，发生还原反应(即得电子)的一极为正极。

高中化学中原电池分正负两极，负极一般为金属失去电子，正极一般本身不参与反应，会有物质在正极得到负极转移过来的电子，可能是离子也可能是分子。

所以原电池没有离子的放电顺序。

（2）电解池，首先应该先会判断两极，和电源负极相连的是电解池的阴极，和电源正极相连的是电解池的阳极。

然后掌握阴阳两极的放电顺序。

阳极失电子发生氧化反应。

简称：阳失氧阴极放电顺序：溶液中的阳离子放电和金属活动性顺序相反。

阴极得电子发生还原反应。

简称：阴得还。

电解反应中反应物的判断——放电顺序

阴极A.阴极材料(金属或石墨)总是受到保护。

B.阳离子得电子顺序 — 金属活动顺序表的反表：K+ < ;

Na+ < ;

Mg²⁺ < ;

Al³⁺< ;

(H⁺) < ;

Zn²⁺ < ;

Fe²⁺ < ;

Sn²⁺ < ;

Pb²⁺ < ;

Cu²⁺ < ;

Hg²⁺< ;

Ag⁺ 阳极A.阳极材料是惰性电极(C、Pt、Au、Ti等)时：阴离子失电子：S²⁻ > I⁻ > Br⁻ > Cl⁻ > OH⁻ > NO₃⁻ 等含氧酸根离子 > F⁻

B.阳极是活泼电极时：电极本身被氧化，溶液中的离子不放电。

请及时采纳 谢谢哦

九、化工仪表及自动化零点迁移正负室怎么分辨？

举例来说通过迁移装置，量程由0 ~ 100%改为了-10% ~ 90%即为负迁移，若改为10% ~ 110%即正迁移。

参考文档

[下载：效应量比较分正负吗怎么判断.pdf](#)

[《股票行情收盘后多久更新》](#)

[《股票亏18%需要多久挽回》](#)

[下载：效应量比较分正负吗怎么判断.doc](#)

[更多关于《效应量比较分正负吗怎么判断》的文档...](#)

声明：

本文来自网络，不代表

【股识吧】立场，转载请注明出处：
<https://www.gupiaozhishiba.com/subject/36696459.html>