

金属股票锌为什么不如铜——为何有色金属的股票，每股收益大多很低，除贵金属-股识吧

一、为何有色金属的股票，每股收益大多很低，除贵金属

伙计，你的简称用错了，PE是市盈率，不是每股收益。

有色类的每股收益低非常复杂，有色类分为有自备矿山类，如驰宏，中金岭南，包钢稀土，纯冶炼类，如株冶，锌业，加工类，如海亮，前者业绩相对稳定一些，但国内对有色需求量越来越高，那些即使有自备矿山的，如云铜，江铜，进口矿石也已经占到一半左右，这样一来，它们的业绩会受到如汇率，期货等许多因素的影响。

纯冶炼类的更不用说了，一旦有色期货大幅下跌，就会陷入巨额亏损。

如锌业。

目前的有色类不仅不具备投资价值，相反下跌空间非常之大，因为它们的相对估值还处在上证3000以上水平，存在非常大的补跌风险。

常说的资源类股主要指有色，煤炭，天然气，石油类，还在非金属类。

江铜肯定是资源类，驰宏，包钢都是，但要注意，有自备矿山的才算真正意义上的资源类股，像株冶，锌业这类纯冶炼类肯定不算。

对于有色来说，估值非常难，因为它们的自备矿山很难去估值，也不会算在净资产之内，PB是没法估的，由于业绩波动非常剧烈，这一点从07--到09年的业绩你也能看出一二来，PE更没法估了。

做有色类股票其实也很简单，就是判断大盘相对位置，判断有色类是否有价值就看上证跌到底没有。

二、为什么铜的金属活动性比锌弱

这个问题我早有回答，在我的回答<http://wenwen.sogou.com/z/q843836652.htm>上电负性 (Cu) = 1.90 (Zn) = 1.65。

电负性可以表现出一种元素的亲电性，电负性越大，亲电性就越强。

Zn的电负性比Cu小，亲电性就小，故丢电子就容易。

主族元素和短中期元素的性质不可递推到副族元素，你所说的元素周期律性质只是适用于主族元素和短中期元素的。

大学《无机化学》中有说。

$I(\text{Cu}) = 745.5 \text{KJ/mol}$ $I(\text{Zn}) = 706.4 \text{KJ/mol}$

Zn比Cu的第一电离能更大，失去第一个电子越难，氧化性越弱，还原性越强。

参考资料：电负性表M.Millian.Chemical and Physical Data (1992)

追问好绕，看不懂，那结论没给啊？到底哪个更强？

回答丢电子容易，就是说Zn金属性强。

金属性越强，丢电子就越容易，还原性就越强。

(等价)注：“ $I(\text{Zn})=706.4\text{KJ/mol}$ ”应为“ $I_1(\text{Zn})=906.4\text{KJ/mol}$ ”

“ $I(\text{Cu})=745.5\text{KJ/mol}$ ”应为“ $I_1(\text{Cu})=745.5\text{KJ/mol}$ ”

在这儿我还要矫正我的失误：“失去第一个电子越难，氧化性越弱，还原性越强。

”应改写为“失去第一个电子越难，氧化性越强，还原性越弱。

”由于铜离子和锌离子都是二价离子故电离能要算上 I_2 (第二电离能)，由于资料有限，我就没有查到资料，但是我问了我们的老师，他们两个的第一第二电离能之和，为锌小，电离能量小，故易电离，即易变成离子，还原性强，金属性强。

三、金属锌为什么比铜活泼

摘要：在元素周期表的同一周期中，从左至右，金属元素的化学活泼性一般是逐渐减弱，但是锌元素虽然位于铜元素的右边，其化学活泼性反而强于铜元素。本文从原子结构和热力学计算两方面入手，论述了金属锌比铜的化学性质活泼的原因。

四、金属锌为什么比铜活泼

摘要：在元素周期表的同一周期中，从左至右，金属元素的化学活泼性一般是逐渐减弱，但是锌元素虽然位于铜元素的右边，其化学活泼性反而强于铜元素。本文从原子结构和热力学计算两方面入手，论述了金属锌比铜的化学性质活泼的原因。

五、导电性的问题 锌 铝等金属原子堆积方式和铜一样(配位数都是12)，而且最外层电子数都比铜多，为什么导电性不如铜？金属导电性到底是由什么决定的？谢谢

由物质中能自由移动的电子或空穴的浓度决定。

例如金属的自由电子较多，塑料高分子链中的自由电子小，导电性金属明显比塑料强。

而对金属而言，导电能力与最外层电子数无关，最外层电子数决定的是物质的活跃、活泼程度。

金属导电性要看能自由移动的电子。

此外，导电性还受温度，杂质，合金成分影响。

六、电解精炼铜为什么Zn Fe金属活性都比铜强，而是铜先得到电子？是不是跟金属活性相反，不活泼的先得到电子？

展开全部电解池中阴极发生还原反应，放电顺序就是金属阳离子的氧化性顺序，而金属活动性是金属单质的还原性顺序，所以是：金属阳离子得电子顺序跟金属活性相反，不活泼的金属的阳离子先得到电子。

注意：是铜离子得电子，不是铜得电子。

七、为什么铜的金属活动性比锌弱

这个问题我早有回答，在我的回答*：[//wenwen.sogou*/z/q843836652.htm](http://wenwen.sogou*/z/q843836652.htm)上电负性
(Cu) = 1.90 (Zn) = 1.65。

电负性可以表现出一种元素的亲电性，电负性越大，亲电性就越强。

Zn的电负性比Cu小，亲电性就小，故丢电子就容易。

主族元素和短中期元素的性质不可递推到副族元素，你所说的元素周期律性质只是适用于主族元素和短中期元素的。

大学《无机化学》中有说。

$I(\text{Cu}) = 745.5 \text{KJ/mol}$ $I(\text{Zn}) = 706.4 \text{KJ/mol}$

Zn比Cu的第一电离能更大，失去第一个电子越难，氧化性越弱，还原性越强。

参考资料：电负性表M. Millian. Chemical and Physical Data (1992)

追问好绕，看不懂，那结论没给啊？到底哪个更强？

回答丢电子容易，就是说Zn金属性强。

金属性越强，丢电子就越容易，还原性就越强。

(等价)注：“ $I(\text{Zn}) = 706.4 \text{KJ/mol}$ ”应为“ $I_1(\text{Zn}) = 906.4 \text{KJ/mol}$ ”

“ $I(\text{Cu}) = 745.5 \text{KJ/mol}$ ”应为“ $I_1(\text{Cu}) = 745.5 \text{KJ/mol}$ ”

在这儿我还要矫正我的失误：“失去第一个电子越难，氧化性越弱，还原性越强。

”应改写为“失去第一个电子越难，氧化性越强，还原性越弱。

”由于铜离子和锌离子都是二价离子故电离能要算上 I_2 （第二电离能），由于资

料有限，我就没有查到资料，但是我问了我们的老师，他们两个的第一第二电离能之和，为锌小，电离能量小，故易电离，即易变成离子，还原性强，金属性强。

八、为什么锌先和硝酸银溶液反应，而不是硝酸铜，铜的金属活动行不是比银强吗？

你这么想，即使锌先和硝酸铜反应置换出铜单质，由于铜比银剪性强，铜单质还是要和硝酸银反应置换出银，和锌直接置换出银是一样的。所以只有锌把银离子置换完才会置换铜。

参考文档

[下载：金属股票锌为什么不如铜.pdf](#)

[《大冶特钢股票停牌一般多久》](#)

[《股票涨30%需要多久》](#)

[《农业银行股票一般持有多久分红》](#)

[《股票要多久才能学会》](#)

[下载：金属股票锌为什么不如铜.doc](#)

[更多关于《金属股票锌为什么不如铜》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/59933964.html>