

金属比非金属质量大吗为什么-帮忙啊！！！！！！！！ 小结金属性和非金属性强弱的比较（方法）各5种-股识吧

一、帮忙啊！！！！！！！！小结金属性和非金属性强弱的比较（方法）各5种

- 1.金属性强弱的判断 (1)单质与水或非氧化性酸反映越剧烈，金属性越强。
- (2)单质的还原性越强，离子的氧化性越强。
- (3)最高价氧化物对应水化物碱性越强，金属性越强。
- (4)单质与盐溶液的置换反应中，活动性强的金属置换活动性弱的金属。

2.非金属强弱的判断

- (1)与氢气化合生成气态氢化物越容易，其气态氢化物越稳定，非金属性越强。
 - (2)单质的氧化性越强，阴离子的还原性越弱，非金属性越强。
 - (3)最高价氧化物对应水化物的酸性越强，非金属性越强。
 - (4)单质与盐溶液的置换反应，活动性强的非金属置换活动性弱的。
- 元素周期表从上倒下，从右到左金属性增强。
从下到上，从左到右非金属性增强。

二、非金属材料与金属材料相比有什么特点

- 1.无机非金属材料耐压强度高、硬度大、耐高温、抗腐蚀。
此外，水泥在胶凝性能上，玻璃在光学性能上，陶瓷在耐蚀、介电性能上，耐火材料在防热隔热性能上都有其优异的特性，2.为金属材料和高分子材料所不及。
但与金属材料相比，它抗断强度低、缺少延展性，属于脆性材料。
 - 3.与高分子材料相比，密度较大，制造工艺较复杂。
- 特种无机非金属材料的特点是：

三、金属是否可以比较非金属性为什么

四、金属与非金属强度区别

在做金属材料拉力试验之前，操作人员务必要吃透材料屈服强度的定义，不能走进误区。

下面就这个问题作几点简单阐述：1.将金属材料的屈服点与塑料类的屈服点混淆由于金属材料与塑料的性能相差很大，其屈服的定义也有所不同。

如金属材料定义有屈服、上屈服、下屈服的概念。

而塑料只定义有屈服的概念。

另外，金属材料的屈服强度一定小于极限强度，而塑料的屈服可能小于极限强度，也可能等于极限强度(两者在曲线上为同一点)。

由于对标准的不熟悉，往往在试验结果的输出方面产生一些不应有的错误，如将塑料的屈服概念(上屈服)作为金属材料的屈服概念(一般为下屈服)输出，或将无屈服的金属材料的最大强度按塑料的屈服强度定义类推作为金属材料屈服值输出，产生金属材料屈服值与最大值一致的笑话。

2.将非比例应力与屈服混为一谈

虽然非比例应力与屈服都是反应材料弹性阶段与塑性阶段的过渡状态的指标，但两者有着本质的不同。

屈服是材料固有的性能，而非比例应力

是通过人为规定的条件计算的结果，当材料存在屈服点时是无需求取非比例应力的，只有材料没有明显的屈服点时才求取非比例应力。

部分试验人员对此理解不深，以为屈服点、上屈服、下屈服、非比例应力对每一个试验都存在，而且需全部求取。

3.将具有不连续屈服的趋势当作具有屈服点

国标对屈服的定义指出，当变形继续发生，而力保持不变或有波动时叫做屈服。

但在某些材料中会发生这样一种现象，虽然变形继续发生，力

值也继续增大，但力值的增大幅度却发生了由大到小再到大的过程。

从曲线上看，有点象产生屈服的趋势，并不符合屈服时力值恒定的定义。

正如在第三类影响中提到的，由于对“力值恒定”的条件没有定量指标规定，这时经常会产生这一现象是否是屈服，屈服值如何求取等问题的争论。

综上所述，屈服值在材料力学性能试验中有着非常重要的作用，但同时在求取时又面临着许多问题，因此无论是国标的制定部门，还是试验机的研发生产厂商、试验机的使用部门，都应从各自的角度出发，努力解决所存在的问题，才能实现屈服点的准确、快速、方便的求取，为材料的安全使用创造良好的条件。

(详情联系：0514-86511699)

五、怎么比较金属性和非金属性的强弱

可以通过金属活动顺序表和元素周期律来判断。

金属活动顺序在前面的金属比后面的金属的金属性强；

非金属性：同一周期，从左到右非金属性依次增大；

同一主族：从上到下，非金属性依次减弱，金属性依次增强。

元素周期律指元素的性质随着元素的原子序数（即原子核外电子数或核电荷数）的递增呈周期性变化的规律。

周期律的发现是化学系统化过程中的一个重要里程碑。

结合元素周期表，元素周期律可以表述为：元素的性质随着原子序数的递增而呈周期性的递变规律。

同一周期中，从左到右，随着原子序数的递增，元素的金属性递减，非金属性递增；

a.单质氧化性越强，还原性越弱，对应简单阴离子的还原性越弱，简单阳离子的氧化性越强；

b.单质与氢气越容易反应，反应越剧烈，其氢化物越稳定；

c.最高价氧化物对应水化物（含氧酸）酸性越强。

同一族中，从上到下，随着原子序数的递增，元素的金属性递增，非金属性递减；

a.单质还原性越强，氧化性越弱，对应简单阴离子的还原性越强，简单阳离子的氧化性越弱；

b.单质与水或酸越容易反应，反应越剧烈，单质与氢气越不容易反应；

c.最高价氧化物对应水化物（氢氧化物）碱性越强。

元素周期表是学习和研究化学的一种重要工具。元素周期表是元素周期律的具体表现形式，它反映了元素之间的内在联系，是对元素的一种很好的自然分类。我们可以利用元素的性质、它在周期表中的位置和它的原子结构三者之间的密切关系来指导我们对化学的学习研究。

参考文档

[下载：金属比非金属质量大吗为什么.pdf](#)

[《股票卖出后多久能确认》](#)

[《股票委托多久才买成功》](#)

[《股票一般多久一次卖出》](#)

[下载：金属比非金属质量大吗为什么.doc](#)

[更多关于《金属比非金属质量大吗为什么》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/author/30391496.html>