

怎么比较物质的量的大小 - 如何区分物质的量浓度和摩尔体积-股识吧

一、如何区分物质的量浓度和摩尔体积

浓度：每升溶液含溶质的物质的量，mol/L。

气体摩尔体积：1mol气体所占据的体积，L/mol。

二、如何比较物质极性的大小？

看形成该共价键的两边原子。

一般非金属性相差越大那么极性越强。

(与偶极矩有关，详情参考大学无机化学)

三、怎样计算物质的量浓度最大？

物质的量浓度的大小与计算方式无关。

只与溶液中溶质的物质的量与溶液体积有关。

但可以知道一种物质多大浓度时物质的量浓度最大。

以水为溶剂来说明：某物质在达到溶解度时，得到的溶液的浓度是这种物质的最大浓度，不必多说。

某液体物质与水共溶，那么这种物质的最大物质的量浓度，是这种物质一升的质量，除以它的摩尔质量，得到的数值就是这种物质的最大的物质的量浓度。

例如，水的物质的量浓度，水也有它的物质的量浓度的。

1000毫升水的质量是1000克，那么水的物质的量浓度， $c(\text{水})=1000 \times 1 \times 100\% / 18 = 55.56 \text{ mol/L}$

四、一个高中物质质量浓度的大小比较（求过程）

.NH₄Cl 大于CH₃COONH₄大于NH₄HSO₄ 原因是：.NH₄Cl

可以完全解离成铵根离子和氯离子；

CH₃COONH₄ 解离成醋酸根和铵根的较少，一部分分子不会解离；

NH₄HSO₄ 解离成铵根和硫酸氢根，而硫酸氢根不稳定，容易进一步解离成氢离子和硫酸根离子，而氢离子与铵根离子反应，形成NH₃和H₂，铵根离子含量最少。

五、比较物体质量的大小实验过程

王亚平在太空授课时，有一个如何测量体重的实验，就可以比较物体质量的大小。因为太空中失重，这样拉簧只受惯性大小影响。

而惯性是物质的属性，这样又使惯性和质量成正比，致使拉簧被抻长后，拉簧会根据惯性大小进行收缩。

不同物体质量，因为惯性不同，拉簧收缩后的长度不一样，这个不一样的长度，就可以非常精确的比较物体质量的大小。

因为不受外界重力的干扰。

六、有机化学中怎么比较物质的芳香性的大小

分子的空间因素和参与成大π键的原子轨道因素等等造成的分子能量降低的强度越大，芳香性越大。

比如噻吩、吡咯、呋喃，由于电负性的问题，p电子参与大π键倾向存在差异，芳香性噻吩>

吡咯>

呋喃。

环状闭合共轭体系，π电子高度离域，具有离域能，体系能量低，较稳定。在化学性质上表现为易进行亲电取代反应，不易进行加成反应和氧化反应，这种物理、化学性质称为芳香性。芳香性是一种化学性质，有芳香性的分子中，由不饱和键、孤对电子和空轨道组成的共轭系统具有特别的、仅考虑共轭时无法解释的稳定作用。

可以将芳香性看作是环状离域和环共振的体现。

一般认为在这些体系中的电子，可以自由在由原子组成的环形结构上运动（离域），这些环形结构含有单键和双键相间，离域的结果是环键的键级趋于均化，给予体系稳定作用。

被分类为芳香性的化合物通常有以下的条件：有一些离域电子组成一些π键，并且令整个环系统可以当成单与双键的组合；

给出离域电子形成 π 键的原子需处于同一个平面；
原子需组成一个环；
组成 π 键的电子总数需为 $4n+2$ ，即不是4的倍数的双数（休克尔规则）；
可进行亲电芳香取代反应和亲核芳香取代反应。

七、怎样计算物质的量浓度最大？

参考文档

[下载：怎么比较物质的量的大小.pdf](#)

[《卖出股票额度多久消失》](#)

[《分红前买股票应该拿多久》](#)

[《分红前买股票应该拿多久》](#)

[《上市公司回购股票多久卖出》](#)

[下载：怎么比较物质的量的大小.doc](#)

[更多关于《怎么比较物质的量的大小》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/22426463.html>