

# 物质的量大小怎么比较~比较标量大小要怎么比？-股识吧

## 一、物质的量浓度怎么算，哪个大，要完整的步骤。。

10g质量分数为10百分比的A溶液含 $10g \times 10\% = 1g$ A物质设A的摩尔质量为 $n g/mol$ ，则A的物质的量为 $1/n mol$ 加水配成100ml(0.1L)溶液，则该溶液中A的浓度为 $10/n mol/L$  3mol/1000ml(1L)的D溶液浓度即3mol/L设溶液的体积为VL，则溶液含 $3V mol$ 物质D加入0.1molD物质，一共有 $(3V+0.1) mol$ D.当溶液体积远大于0.1molD的体积时，忽略溶液体积变化，可近似认为得到的溶液浓度为 $(3V+0.1) mol/VL = (3+0.1/V) mol/L$ 所以只需要比较 $10/n$ 和 $3+0.1/V$ 的大小即可。

## 二、初中阶段物质中元素的物质的量的比怎么求，有公式没

展开全部化合物中元素的质量比=（元素的相对原子质量\*原子个数）之比如：水H<sub>2</sub>O中H：O=（1\*2）：（16）=1：8

## 三、如何比较物质的量浓度相等的溶液的凝固点？

比较溶液中实际存在的粒子的质量摩尔浓度。

氯化钾是完全电离的，所以实际上 $m=2 mol/kg$ 。

醋酸部分电离， $m=1\sim 2 mol/kg$ 。

葡萄糖完全不电离， $m=1 mol/kg$ 。

所以，根据稀溶液的依数性。

氯化钾溶液凝固点最低，醋酸水溶液其次，葡萄糖水溶液最高。

（1）从实验表格的最后一列可以看出，水和酒精刚开始没有凝固，而当体积比达到一定值时，混合液可以凝固，但是并没有将水和酒精分离开，所以用张小同学的方案不能将水和酒精从混合液中分开。

（2）通常情况下水的凝固点是0℃，从表格的最后一列不难看出，在水中添加酒精后，凝固点低于0℃，所以添加酒精后会导导致水的凝固点降低。

扩展资料：溶有杂质：如果液体中溶有少量其他物质，或称为杂质，即使数量很少，物质的熔点（凝固点，下同）也会有很大的变化。

例如水中溶有盐，熔点（固液两相共存并平衡的温度）就会明显下降，海水就是溶有盐的水，海水冬天结冰的温度比河水低，就是这个原因。

饱和食盐水的熔点可下降到约-22 。

例题：为了分离酒精和水的混合物，张小同学依据已学过的知识，提出一种方案：依据水和酒精凝固点不同可将水和酒精分开。

参考资料来源：股票百科-凝固点

## 四、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。

## 五、比较标量大小要怎么比？

你的理解是正确的。

标量大小中的正负号带有不同的意义，要具体情况具体分析。

类似于电势这种物理量，例如重力势能，正负表示大小。

类似于磁通量这种物理量，正负表示从正反两个面穿过线框，不表示大小。

## 参考文档

[下载：物质的量大小怎么比较.pdf](#)

[《唯赛勃的股票多久可以买》](#)

[《一个股票在手里最多能呆多久》](#)

[《股票成交量多久一次》](#)

[下载：物质的量大小怎么比较.doc](#)

[更多关于《物质的量大小怎么比较》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/article/22399794.html>

