

## 物质的量浓度比与什么有关“物质的量与物质的量浓度成正比”这句话有什么用？-股识吧

### 一、物质的量浓度与什么有关？

溶质的物质的量的浓度  $c(\text{溶质}) = n(\text{溶质})/V(\text{溶液})$  从公式，可以看出，溶质的物质的量浓度的大小是由溶质的物质的量与溶液的体积共同决定的。

### 二、300ML 0.2mol/L KCl溶液与100ML 0.3mol/L AlCl<sub>3</sub>溶液中Cl<sup>-</sup>物质的量浓度之比是

2 : 9 1个KCl含有1个Cl<sup>-</sup>，所以Cl<sup>-</sup>物质的量浓度是 $0.2 \times 1 = 0.2 \text{ mol/L}$  1个AlCl<sub>3</sub>含有3个Cl<sup>-</sup>，所以Cl<sup>-</sup>物质的量浓度是 $0.3 \times 3 = 0.9 \text{ mol/L}$  比例是2 : 9

### 三、物质质量浓度之比等于什么之比

物质的量与体积的比。

### 四、等pH盐酸与醋酸为什么醋酸的物质的量浓度比盐酸的大？

醋酸弱酸，部分电离

### 五、离子浓度的比较与物质的量有关吗

如果是单一溶液，和物质的量无关，如CH<sub>3</sub>COONa溶液，离子浓度：Na<sup>+</sup> > CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup> > OH<sup>-</sup> > H<sup>+</sup>，和物质的量无关。

但如果是混合溶液，多个溶质，当然就要看各个溶质的物质的量了。

## 六、“物质的量与物质的量浓度成正比”这句话有什么用？

这句话的意思是，在容积一定的条件下，物质的量浓度越大，它的物质的量越大，而且它们是等倍数地增大的，所以才说“物质的量与物质的量浓度成正比”啊。

当然，反过来，在容积一定的条件下，物质的量浓度与物质的量也成正比。

## 参考文档

[#!NwLl#下载：物质的量浓度比与什么有关.pdf](#)

[《股票卖出多久继续买进》](#)

[《30万买股票能买多久》](#)

[《股票上升趋势多久比较稳固》](#)

[《股票上升趋势多久比较稳固》](#)

[《股票多久才能卖完》](#)

[下载：物质的量浓度比与什么有关.doc](#)

[更多关于《物质的量浓度比与什么有关》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/chapter/66489105.html>