

物质的量浓度之比等于什么比-在计算溶液中离子浓度时，阴阳离子的物质的量浓度之比等于化学式组成中的离子个数之比。这句话怎么理解？-股识吧

一、在计算溶液中离子浓度时，阴阳离子的物质的量浓度之比等于化学式组成中的离子个数之比。这句话怎么理解？

$\text{AlCl}_3$ 三种溶液中氯离子的物质的量浓度之比为1：2：3，与溶液的体积无关、 $\text{MgCl}_2$ ，氯化镁溶液中氯离子的物质的量浓度等于氯化镁物质的量浓度的2倍，氯化铝溶液中氯离子的物质的量浓度是氯化铝浓度的3倍，同物质的量浓度的 $\text{NaCl}$ 离子的物质的量浓度=溶质的物质的量浓度×一个溶质化学式中含有离子的个数，所以氯化钠溶液中氯离子的物质的量浓度等于氯化钠的浓度

二、物质的量之比等于物质浓度之比吗

展开全部物质的量之比等于微粒个数比在同温同压下，等于气体体积比在同温同体积下，等于气体压强比在化学反应中，等于各物质的化学计量数之比（系数之比）如果两物质的摩尔质量不相等，物质的量之比不等于物质质量之比

三、同一溶液中浓度比为什么等于物质的量之比？

$C=n/V$ ，同一溶液中，体积相同，浓度之比就等于物质的量之比

四、请问同一溶液中物质的体积之比等于物质的量之比是吗？各溶质的物质的量浓度相同吗？

$n=c \cdot V$ （液）由于处于同一溶液中， $V$ （液）相同，所以 $n$ 之比= $c$ 之比。

## 五、物质质量浓度之比等于什么之比

物质的量与体积的比.

## 六、物质的量的比等于什么之比

展开全部对于气体，根据具体情形，根据 $PV=nRT$ ， $n$ 为物质的量， $P$ 压强， $V$ 体积， $T$ 开式温度， $R=8.314$ ，比如恒温恒压，物质的量 $n$ 之比等于体积 $V$ 之比

## 参考文档

[下载：物质的量浓度之比等于什么比.pdf](#)

[《股票挂单有效多久》](#)

[《股票改手续费要多久》](#)

[《股票上升趋势多久比较稳固》](#)

[《股票成交量多久一次》](#)

[下载：物质的量浓度之比等于什么比.doc](#)

[更多关于《物质的量浓度之比等于什么比》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/66814485.html>