

## 其物质的量之比为是多少！等物质的量的H<sub>2</sub>O和D<sub>2</sub>O，其质量之比为多少-股识吧

### 一、物质的量之比为

O<sub>2</sub> CH<sub>4</sub> Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> 在150度的条件下发生反应

反应后压强为0，生成Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>，NaOH a个Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>，b个NaOH Na：

2a+bC：aO：3a+bH：b=4a(有甲烷得到) Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>=3aCH<sub>4</sub>=aO<sub>2</sub>=0.5aA

### 二、质量比为11：7：16的CO<sub>2</sub>。CO和O<sub>2</sub>，其物质的量之比是它们所含的分子数之比是，他们所含的氧原子之比是

1：1：2

### 三、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

### 四、等质量的SO<sub>2</sub>和SO<sub>3</sub>中其物质的量比是多少？在标准状况下的体积比是多少？氧元素的质量比是多少？

80：6480：643\*80：2\*64

### 五、等物质的量的H<sub>2</sub>O和D<sub>2</sub>O，其质量之比为多少

等物质的量的H<sub>2</sub>O和D<sub>2</sub>O，质量比=摩尔质量比的18：20=9：10

## 六、物质的量之比等于什么

展开全部 $PV=nRT$ 是常量，其他四个的关系，确定其中两个，其他关系就出来 $n$ 代表的就是物质的量 $P$ 代表压强 $V$ 代表体积 $T$ 代表温度，用绝对温标表示

## 七、同温同压下质量比为11 : 7 : 6的CO<sub>2</sub>、CO、NO，其物质的量之比为多少 所含氧原子数之比是多少，压强之比是多少

物质的量之比为 $(11/44) : (7/28) : (6/30) = 5 : 5 : 4$ 所含氧原子数之比为 $5 \times 2 : 5 : 4 = 10 : 5 : 4$ 压强比等于物质的量之比，等于体积比。

## 参考文档

[下载：其物质的量之比为是多少.pdf](#)

[《一支股票的分红多久为一期》](#)

[《购买新发行股票多久可以卖》](#)

[《核酸检测股票能涨多久》](#)

[《股票停牌重组要多久》](#)

[《股票大盘闭仓一次多久时间》](#)

[下载：其物质的量之比为是多少.doc](#)

[更多关于《其物质的量之比为是多少》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/43624270.html>