

# 化学式量比是什么意思|解化学方程式中比例式的意义-股识吧

## 一、为什么化学反应式中化学计量数之比等于化学反应速率之比

因为一个反应确定后，当反应进行时，它的分子是成比例反应的，这个比例就是化学计量数之比。

从宏观来说，就是物质的量之比，当然物质的量之比也等于化学计量数之比。物质的量比上时间的平方就是速率了，所以化学反应速率等于化学计量数之比。

## 二、解化学方程式中比例式的意义

碳的十二分之一就是个标准而已，不用去管他，我现在都学完了也没去弄明白是怎么回事用实际质量除以相对原子质量不是想得出什么，就是想利用比例，两种物质反应他们之间给了3个量就能求第四个，就是利用他们成正比来计算而已

## 三、各物质间质量比(计量数\*相对分子质量之比)是什么意思

是化学吧 计量数就是化学式那个物质的系数 相对分子质量之比就是相对原子质量

## 四、为什么化学方程式能表示各物质间的质量比

因为一个反应确定后，当反应进行时，它的分子是成比例反应的，这个比例就是化学计量数之比。

从宏观来说，就是物质的量之比，当然物质的量之比也等于化学计量数之比。物质的量比上时间的平方就是速率了，所以化学反应速率等于化学计量数之比。

## 五、化学方程式的含义？从量的方面

：1微观上表示反应物和生成物之间粒子（质量）之比……

1微观上表示反应物和生成物之间粒子（个数）之比；

2宏观上表明反应物和生成物之间的（质量）之比如： $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$

个数比 2 1 2 质量比：4 32

361微观上表示2个 $\text{H}_2$ 分子和1个 $\text{O}_2$ 分子，生成2个 $\text{H}_2\text{O}$ 分子；

2宏观上表明4份质量的 $\text{H}_2$ 和32份质量的 $\text{O}_2$ 反应生成36份质量的 $\text{H}_2\text{O}$

## 六、问一个关于化学的术语

一元碱是氢氧根的数目是1.例如 $\text{NaOH}$ ， $\text{KOH}$  式量比就是相对分子质量的比值

## 七、为什么化学方程式能表示各物质间的质量比

$\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$  化学反应是表示反应物和生成物的比例。

## 参考文档

[下载：化学式量比是什么意思.pdf](#)

[《松霖科技股票什么时间开盘》](#)

[《股票上的四条线分别代表什么》](#)

[《澄星股份为什么这么多股票》](#)

[《股票放巨量下跌意味着什么好》](#)

[《长江证券账户怎么撤销创业板权限》](#)

[下载：化学式量比是什么意思.doc](#)

[更多关于《化学式量比是什么意思》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/61241009.html>