

# 化学中变化量比等于系数比等于什么在化学方程式中物质的量之比等于什么之比-股识吧

## 一、化学反应速率之比为什么等于化学计量系数之比

因为化学反应的进行是按照化学计量数的比例来的。

解析：假如有化学方程式： $3A+2B=2C$ 在这个方程式中每生成2摩尔的C，就要消耗3摩尔的A和2摩尔的B，反应物和生成物之间的摩尔计量之比是一定的。

化学反应速率是反应物的消耗量和生成物的生成量除以反应的时间。

在同一个反应下，反应的时间是相同的，而化学反应是按照化学计量数的定值来反应的。

所以在比值已经确定的情况下，除以时间的定制，比值是不变的，所以化学反应速率等于化学计量数之比。

扩展资料：影响因素：一、内因1、有的化学反应与浓度有关，浓度低不发生反应。

2、反应物之间的接触面积大小，间接影响反应速率。

二、外因1、压强有气体的反应，压强越大，反应越快。

2、温度有的反应对温度敏感，温度高，反应快。

3、催化剂催化剂可以改变反应速率，催化剂有正负之分。

参考资料来源：股票百科-化学反应速率

## 二、化学反应中，化学计量系数之比等于哪些量的比？

等于参加反应的各物质的物质的量之比

## 三、物质的量比等于系数比什么意思

展开全部其实化学方程式系数可以表示物质的量请采纳

## 四、在化学方程式中物质的量之比等于什么之比

在化学方程式中物质的量之比等于化学计量系数之比，即物质化学式前面的“系数”

## 五、化学变化中体积比等于系数比吗

1. 对于气体，在同T同P下，化学变化中体积比等于系数比。

2. 对于气体，若同T同P下， $n=V/V_m$ ；

， $n$ (物质的量)越大， $V$ 越大。

$PV=nRT$ ；

；

；

若 $n$ 同， $T$ 越高， $P$ 越小， $V$ 越大。

；

；

；

；

；

；

；

；

；

；

；

；

；

；

$n=m/M$ ；

；

；

所以同T同P下， $m$ 比等于 $nM$ 之比。

3. 对于气体， $PV=nRT$ ；

；

$PM=dRT$ ；

所以在同T同P下，密度 $d$ 之比等于式量 $M$ 之比

## 参考文档

[下载：化学中变化量比等于系数比等于什么.pdf](#)

[《st股票摘帽最短多久》](#)

[《股票正式发布业绩跟预告差多久》](#)

[《股票卖出多久可以转账出来》](#)

[《股票放多久才能过期》](#)

[《股票解禁前下跌多久》](#)

[下载：化学中变化量比等于系数比等于什么.doc](#)

[更多关于《化学中变化量比等于系数比等于什么》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/read/30464267.html>