

# 化学价量比是什么意思\_\_化学量比为2时是什么意思-股识吧

## 一、化学量比为2时是什么意思

2mol表示物质的量，铜与浓硫酸反应方程为 $2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Cu} = \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ ，根据条件及比例关系算出气体物质的量，再乘以 $V_m = 22.4\text{L/mol}$ 得到C，但是由于反应产生水，硫酸变稀，反应不能继续进行，从而气体小于C，选D。

第二题就是根据比例算的。

电子转移就是得到的电子数与失去的电子数相同，在方程式中列出各变价元素价态，利用双线桥画出即可。

## 二、两个差不多的化学方程式怎样区分少量多量？

比如【 $2\text{A} + 4\text{B} = 2(\text{AB}_2)$ 】；【 $4\text{A} + 6\text{B} = 2(\text{A}_2\text{B}_3)$ 】

把第二个方程两边都除以2得 $2\text{A} + 3\text{B} = \text{A}_2\text{B}_3$ 。

那么就是A过量后由第一个反应变成第二个反应。

## 三、高中化学 2mol表示体积吗？前面是2就可以代是吗？

0.1L · 18mol · L是气体摩尔体积吗？ 20.16L是怎么出来的？

为什么气体是 $\text{NO}_2$ 物质的量是0.2mol，N是0.4mol，怎么算的？

化合价是怎么看的，转移电子数是怎么看的？

求问5个问题，求详细，基础差

2mol表示物质的量，铜与浓硫酸反应方程为 $2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Cu} = \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ ，根据条件及比例关系算出气体物质的量，再乘以 $V_m = 22.4\text{L/mol}$ 得到C，但是由于反应产生水，硫酸变稀，反应不能继续进行，从而气体小于C，选D。

第二题就是根据比例算的。

电子转移就是得到的电子数与失去的电子数相同，在方程式中列出各变价元素价态，利用双线桥画出即可。

## 四、NO 和 NO<sub>2</sub> 作配体 怎么看化合价

NO作为配体是一个分子，与CO和NH<sub>3</sub>等分子做配体一样而NO<sub>2</sub>作为配体是一个负离子，有2种情况，1种是N配位，即 -NO<sub>2</sub>，叫做硝基另一种是O配位 即-ONO 叫做亚硝酸根

## 五、【急】氧化铁是指Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>还是Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>----- ？ ？

氧化铁、氧化亚铁、四氧化三铁指的是铁元素的不同价态形成的化合物。  
其中+2价的称作“亚铁” FeO 氧化亚铁 FeCl<sub>2</sub> 氯化亚铁 +3价的称作“铁” Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
氧化铁（也称 三氧化二铁） FeCl<sub>3</sub>（三）氯化铁  
至于四氧化三铁畅工扳继殖荒帮维爆哩 就是FeO · Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
但是它不是混合物！切记！这只是一种习惯的表示方法  
便于化学方程式的配平和找出化合价 其中铁元素有+2 +3价 量比1：2  
参考资料：相信我 没错的

## 六、化学量比为2时是什么意思

氢氧化钠.而生石灰的制备见下面说明：氢氧化钠与生石灰1，同时也可以用来吸收酸性气体，这种干燥剂将不能在较高温度下使用。

Ca(OH)<sub>2</sub>+Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>=CaCO<sub>3</sub>(沉淀) +2NaOH，如二氧化碳。

用生石灰CaO与水反应制备：就是消石灰，氧化钙的作用是“冲淡”

## 参考文档

[下载：化学价量比是什么意思.pdf](#)

[《股票变成st后多久会被退市》](#)

[《公司上市多久股东的股票可以交易》](#)

[《二级市场高管增持的股票多久能卖》](#)

[《股票要多久才能学会》](#)

[《股票转让后多久有消息》](#)

[下载：化学价量比是什么意思.doc](#)

[更多关于《化学价量比是什么意思》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/author/60690836.html>