

什么氧化物中两元素质量比为1比4\_\_一种氮的氧化物中氮，氧两种元素的质量比为7：4，式量为44，则它的化学式是什么-股识吧

一、有一种硫元素的氧化物，其相对分子质量为80，其中硫元素与氧元素的质量比为2比3，试通过计算

$SO_3$  :  $32O$  :  $16 \times 3 = 48S$  :  $O = 2 : 3$ 很高兴为您解答  
~~满意请采纳（手机版点“满意”即可）

二、某种氮元素的氧化物A中，氮元素的化合价为+5价，则A的化学式为()

三、氮的氧化物中，氮元素与氧元素的质量比为七比八，该氧化物的化学式为（）？

氮的质量分数为14，氧的质量分数为16， $14 : 16 = 7 : 8$ ，所以该氧化物的化学式为NONO  
NONO施主，我看你骨骼清奇，器宇轩昂，且有慧根，乃是万中无一的武林奇才。潜心修习，将来必成大器，鄙人有个小小的考验请点击在下答案旁的"选为满意答案"

四、某种氮元素的氧化物A中，氮元素的化合价为+5价，则A的化学式为()

$N_2O_5$  五氧化二氮  $N_2O$  氧化亚氮（一氧化二氮）

五、初中化学题

解：B元素在地壳中的含量位居第三，因此是铝，而B能够转化成A氧化物，因此A是氧化铝；

铝还能和C和F反应，因此C和F是酸和盐，C由三种元素组成且能够和D氧化物反应，因此确定C是硫酸，E是硫酸盐，F是盐且是排在铝后面的金属形成的盐溶液，如硫酸亚铁；

G是紫红色的铜，所以E硫酸铜，则D为氧化铜；

H能够和氧化铜反应，说明H具有还原性，而I是氧化物，I中两种元素质量之比为3：4，且I是H反应产生的，所以I为一氧化碳，H是碳。望采纳，谢谢

## 六、国二化学功课 急急急急急 请您们帮帮我吧！！

1.设化学式为 $N_xO_y$ ，则 $14x : 16y = 7 : 4$ ， $X : Y = 2 : 1$ 。设碳质量为x

质量比C : H =  $20 : 1 = X : (126 - X)$   $X = 120.3$ 。(1)C : H : O =  $12 \times 2 : 1 \times 3 : 16 \times 2 = 24 : 3 : 32$

(2)相对分子质量 =  $12 \times 2 + 1 \times 3 + 16 \times 2 + 39 = 98$ 钾元素的质量分数 =  $39 / 98 \times 100\% = 39.8\%$

## 七、一种氮的氧化物中氮，氧两种元素的质量比为7：4，式量为44，则它的化学式是什么

N :  $44 \times (7/11) = 28$  N的式量14，所以有2个NO :  $44 - 28 = 16$

O的式量16，所以1个ON<sub>2</sub>O

## 参考文档

[下载：什么氧化物中两元素质量比为1比4.pdf](#)

[《股票的股本构成多久更新一次》](#)

[《股票跌了多久会回来》](#)

[《一只刚买的股票多久能卖》](#)

[下载：什么氧化物中两元素质量比为1比4.doc](#)

[更多关于《什么氧化物中两元素质量比为1比4》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/61563170.html>