

硫酸铜式量是什么比什么；物质的式量是什么啊-股识吧

一、物质的式量是什么啊

是一种物质的实验式分子中各原子的相对原子量的总和。

一般即等于分子量。

例如硫酸 H_2SO_4 的分子量是98.08。

它的式量也是98.08。

例如一个化合物是 A_xB_y ，他的式量就是x乘以A的相对原子质量+y乘以B的相对原子质量。 H_2O 的式量指的是2个氢+一个氧，氢的相对原子质量是1，氧是16，所以也就是1乘以2加上16等于18。

一个分子中各原子的相对原子质量的总和就是式量，式量是比值。

二、请问水合硫酸铜有几种元素组成，式量为几 水合硫酸铜有几种元素组成，式量为几

3

三、硫酸铜的化学式是什么

$CuSO_4$

四、硫酸铜的化学式是什么啊？

摩尔：(mole) 简称摩 (mol) 1.

摩尔是表示物质的量的单位，每摩尔物质含有阿佛加德罗常数个微粒。

(1) 物质的量：是指该物质所含指定微粒的多少，其单位为摩尔。

指定微粒：(分子、原子、离子、电子、质子、中子等。

) 因为五水合硫酸铜是指定微粒分子团，所以 $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ 物质的量是1摩尔。

五、为什么硫酸铜的化学式是CuSO₄而不是Cu₂(SO₄)₂，Cu的化学价正2，硫酸根的化学价是负

正二价和负二价互相抵消了

参考文档

[下载：硫酸铜式量是什么比什么.pdf](#)

[《分红消息出来后股票为什么会下跌》](#)

[《600293三峡新材股票今天什么价位》](#)

[《齐翔腾达股票发生什么了》](#)

[下载：硫酸铜式量是什么比什么.doc](#)

[更多关于《硫酸铜式量是什么比什么》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/60425956.html>