

## 离子电荷量怎么比钠离子的比荷-股识吧

### 一、离子键强弱与阴阳离子所带电荷成正比，与阴阳离子半径成反比这个结论怎么用。比如比较氯化钠和氧化镁，或

就比较电荷强度啊，Mg和O都是2价的，而Na和Cl都是1价的，所以第一个的离子键强度，利用库伦力的公式可以算出大约是NaCl的4倍

### 二、离子所带电荷是什么？阴阳离子所带电荷数怎么看，请举例。

离子可能带正电荷、也可能带负电荷，看它的质子数比达到相对稳定结构后原子核外电子数是大还是小，若大为阳离子，若小为阴离子。

如钠离子，钠的质子数为11，达到相对稳定结构后它的原子核外电子数为10，所以为阳离子，如硫离子，硫的质子数为16，达到相对稳定结构后它的原子核外电子数为18，所以为阴离子。

### 三、在化学中，电荷量是什么？离子晶体的熔沸点与电荷量成正比，这里的电荷量要怎么判断

我来告诉你标准答案！一般就是指粒子所带电荷数，比如Na<sup>+</sup>带一个单位正电荷，SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>带两个单位负电荷。晶格能与阴阳离子的半径成反比，与离子电荷的乘积成正比。

离子所带电荷越高，离子半径越小，则离子键越强，熔沸点越高。

### 四、钠离子的比荷

如果指的是Na<sup>+</sup>的话，那么是1/23

五、化学中怎样计算离子电荷数，比如Mg<sup>2+</sup>的那个2是怎么得到的，根据元素周期表吗？怎么算的，需要步骤，求清楚点，

一般根据其组成元素的化合价确定的：离子所带的电荷数=正负化合价代数和！

## 参考文档

[下载：离子电荷量怎么比.pdf](#)

[《证券转股票多久到账》](#)

[《买了8万的股票持有多久可打新》](#)

[《股票除权除息日多久》](#)

[下载：离子电荷量怎么比.doc](#)

[更多关于《离子电荷量怎么比》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/article/34978304.html>