

离子怎么比较所带电荷量，用化学符号表示离子，可我如何知道一个离子所带的电荷数？-股识吧

一、如何判断离子所带电荷数？

按每层的稳定结构排 直至最后一层 最内一层2个，次内层8个，再18个；
质子数=各层电子数总和最外层不得超过8个 倒数第二层不得超过18个；
最外层的电子数不稳定，带电荷数与外层电子的得失有关，失去几个就带几个正电荷，得了几个就带几个负电荷。

以四为分界线 小于四个的，一般就失去；

大于四个的一般；

一般就得。

荷外电子层数就是排出的稳定结构层的层数加最外层。

你首先要知道原子结构示意图的含义，圆圈代表原子核，里面的数字代表质子数（即核电荷数），“+”代表质子带正电荷，半弧线表示电子层，它上面的数字代表各层所带的电子数，其总和就是核外电子数。

原子失电子（带正电荷）就是阳离子，阳离子带的电荷数=原子的最外层电子数，如K原子质子数为19，核外电子排布为2、8、8、1，最外层电子数为1，而失去的电子是最外层上的电子，因此一个钾离子就带1个单位的正的电荷了，阴离子（得电子）带的电荷数=8-原子的最外层电子数。

二、离子的带多少价与所带电荷量有无关系？例如cu离子有100个 则带多少电荷量？需要过程给我 谢谢。

展开全部离子整体的化合价数值 = 离子所带电荷数，电性与化合价的正负也相符，如： Cu^{2+} 离子则Cu的化合价： $+2$ ， SO_4^{2-} 离子，则 SO_4^{2-} 整体的化合价： -2 已知量的所求粒子(阴、阳离子)所含的电子总数(物质的量) = 所求物的物质的量 \times 物质1个粒子(阴、阳离子)所含电子总数，所带电荷总数 = 所求物的物质的量 \times 1个离子所带电荷数E。

若要求粒子数目，则再乘以 N_A (单位 $1/\text{mol}$)即可。

所以Cu离子有100个，则带电荷量 = $100 \times 2e^+ = 200e^+$ (正电荷)

三、用化学符号表示离子，可我如何知道一个离子所带的电荷数？

从提问来看，核外电子排布式你还没学到， Fe^{3+} 的核外电子排布式为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5$ ，最外层13个电子，你所学的最外层8电子规律是由于主族元素，或原子，而副族元素离子不适用。

化合价要根据化学式具体判断，不必硬记。

四、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

一般就是指粒子所带电荷数，比如 Na^+ 带一个单位正电荷， SO_4^{2-} 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。

五、请问如何计算离子带的电荷数啊？

按每层的稳定结构排 直至最后一层 最内一层2个，次内层8个，再18个；

质子数=各层电子数总和最外层不得超过8个 倒数第二层不得超过18个；

最外层的电子数不稳定，带电荷数与外层电子的得失有关，失去几个就带几个正电荷，得了几个就带几个负电荷。

以四为分界线 小于四个的，一般就失去；

大于四个的一般；

一般就得。

核外电子层数就是排出的稳定结构层的层数加最外层。

你首先要知道原子结构示意图的含义，圆圈代表原子核，里面的数字代表质子数（即核电荷数），“+”代表质子带正电荷，半弧线表示电子层，它上面的数字代表各层所带的电子数，其总和就是核外电子数。

原子失电子（带正电荷）就是阳离子，阳离子带的电荷数=原子的最外层电子数，如K原子质子数为19，核外电子排布为2、8、8、1，最外层电子数为1，而失去的电子是最外层上的电子，因此一个钾离子就带1个单位的正的电荷了，阴离子（得电子）带的电荷数=8-原子的最外层电子数。

六、怎么知道离子所带的电荷是正还是负

举个例子，例如Mg（镁）首先问你，你会画Mg的原子结构示意图吗？Mg的最外层是不是有2个电子（这里学到了吗），所以它易失电子。

失去最外层两个电子。

最左边的圆圈代表原子核，+12代表原子核所带正电数，为12个单位的正电荷。

（Mg原子有12个质子，每一个质子带一个单位正电荷）那么荷外电子失去两个，是不是就只剩10个电子了？每一个电子带一个单位负电荷，那么原子核外是不是就带10个单位的负电荷了。

这时候正电荷是不是比负电荷多两个？所以Mg离子就带两个单位的正电荷。

（Mg²⁺）你要是有不会的可以问我，加我QQ号。

参考文档

[下载：离子怎么比较所带电荷量.pdf](#)

[《股票分红多久算有效》](#)

[《股票开通融资要多久》](#)

[《基金多久更换一次股票》](#)

[《股票抛股要多久》](#)

[下载：离子怎么比较所带电荷量.doc](#)

[更多关于《离子怎么比较所带电荷量》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/store/26951763.html>