

量子数怎么比较能量大小_怎么运用能量量子大小（光子的能量大小）公式??-股识吧

一、HF, HCl, HBr, HI的能量大小怎么比较, H₂, Cl₂, Br₂, I₂能量大小怎么比较

一般认为物质能量越低越稳定, 所以HF, HCl, HBr, HI的能量依次升高, F₂, Cl₂, Br₂, I₂能量依次降低。

二、量子物理里“量子数越大 能量越小”对不对

你好! 这不对。

因为量子化的氢原子, 量子数越大, 电子离核越远, 原子的总能量越大。

三、如何比较各能级的能量高低, 有没有公式

能级数字越高, 能量越大。

有公式, $E = E_0 / N^2$ 如氢核中, 能级1能量为-13.6, 2就为 $-13.6 / 2^2 = -3.4$, 3就为 $-13.6 / 3^2$, 依次类推

四、能量怎么比较大小? 与正负号有关? 举几个例子!!

你既然是比较大小 当然不要考虑正负号了。

只要比较数字就可以了

五、如何比较各能级的能量高低, 有没有公式

参考文档

[下载：量子数怎么比较能量大小.pdf](#)

[《什么上市公司厉害》](#)

[《银行股市净率0.85怎么样》](#)

[《为什么股票界面是黑的》](#)

[《梦见别人在炒股预示着什么》](#)

[下载：量子数怎么比较能量大小.doc](#)

[更多关于《量子数怎么比较能量大小》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/22719038.html>