

为什么雪中的含氮量比雨水中多——为什么在吡啶中的N是吸电子共轭而在吡咯中的是供电子-股识吧

一、雪中含有哪些物质？

水 H₂O 碳氧化物：二氧化碳 CO₂ 硫氧化物：二氧化硫 SO₂ 氮氧化物：二氧化氮 NO₂ 粉尘颗粒物 早年的雪很干净，大概只有水和二氧化碳还有少量粉尘，现代工业发达，尤其是化工和汽车工业，产生大量废气，导致空气中大量有害气体含量增多，在成云致雨过程中，他们就会以一定的量溶在雪雨里。

二、为什么氧的电离能比氮小

你说的是原子的第一电离能.高中学生没有必要弄清楚为什么.因为这是大学的内容.当然如果要参加高中化学竞赛就应该弄清楚.根据"洪特规则", 等价轨道全满或者半满或者全空是相对稳定的结构.Be的结构本来就有一个2s²的全满的相对稳定结构, 失去一个电子该结构只是变成2s¹的半满的相对结构, 而B的结构是2s², 2p¹的不稳定结构, 失去1个电子后能变成2s², 2p⁰的一个全满一个全空的两个相对稳定结构, 所以B更容易失去1个电子.镁和铝, 氮和氧, 磷和硫之间的第一电离能反常的现象也是以上的原因.你可以找本高中化学竞赛书看看.

三、空气中含有水蒸气吗?占多少。不是说氧气什么的全占完了吗?为什么还有水蒸气？

水蒸气就在0.03%的其他气体和杂质中

四、在标准状况下，22.4升由氮气，氧化氮组成的混合气体中所含有的N的物质的量为多少？为什么

要看是几氧化氮，标况下，22.4L气体就等于1mol的气体，也就是说一般气体在标

况时22.4L合物质的量为1mol，但要知道氮元素占其中的分数，则必须知道是几氧化氮，然后算出氮占总原子质量的分数，就可得出答案。

一般的氮氧化物有：一氧化氮、二氧化氮、三氧化二氮、五氧化二氮

五、人体里蛋白质中的氮是从哪儿来的

水 H₂O 碳氧化物：二氧化碳 CO₂ 硫氧化物：二氧化硫 SO₂ 氮氧化物：二氧化氮 NO₂ 粉尘颗粒物 早年的雪很干净，大概只有水和二氧化碳还有少量粉尘，现代工业发达，尤其是化工和汽车工业，产生大量废气，导致空气中大量有害气体含量增多，在成云致雨过程中，他们就会以一定的量溶在雪雨里。

六、为什么在吡啶中的N是吸电子共轭而在吡咯中的是供电子

在吡啶中形成的是六中心六电子 键，氮原子提供一个电子形成共轭体系；在吡咯分子中氮原子提供一对电子形成五中心六电子的共轭 键。所以吡啶中氮是吸电子基，吡咯中氮是供电子基。

七、为什么在吡啶中的N是吸电子共轭而在吡咯中的是供电子

在吡啶中形成的是六中心六电子 键，氮原子提供一个电子形成共轭体系；在吡咯分子中氮原子提供一对电子形成五中心六电子的共轭 键。所以吡啶中氮是吸电子基，吡咯中氮是供电子基。

八、做了细菌检测，为什么自来水厂还要经常进行余氯的测定

因为水中含氮的生物很多，细菌只是其中的一类，而且能通过培养检测出来的就更少了，余氯测定可以补充上述检测的不同，而且他们的检测目的也不同，细菌检测

偏向于有害微生物，而余氮测定和总氮测定相对，它是对水中所有含氮化合物的一种定量测定。

水源和经过滤净的水都引用同一个饮用水水质标准，并不能真正规范出净水器应有的功能。

有些国家标准所提出规范净水器去除水中杂质微粒和余氯的能力，但却未针对净水器去除对身体有害污染物质的最重要功能做出效能检测和规范。

扩展资料水样的温度最好为15~20℃，如低于此温度，应将水放入温水浴中，使温度提高到15~20℃，立即比色，则得游离性余氯。

但多次试验发现，同一水样在不同的温度下，测得的游离性余氯各不相同。

游离性余氯受反应时间、水温、显色剂用量、酸碱度影响较大，通过对这些因素进行试验研究，优化选择了比色法测定游离性余氯的最佳条件。

将本法用于三种水样游离性余氯的测定，回收率在96.7%~99.8%之间，分析结果与37.3滴定法颇为一致，与国标相比，本法具有稳定性好，灵敏度和准确性高，操作简便、快速等优点。

参考资料来源：股票百科-氯测定

九、空气中含有水蒸气吗?占多少。不是说氧气什么的全占完了吗?为什么还有水蒸气?

水蒸气就在0.03%的其他气体和杂质中

参考文档

[下载：为什么雪中的含氮量比雨水中多.pdf](#)

[《股票停牌后多久能买》](#)

[《股票型基金需要多久》](#)

[《财通证券股票交易后多久可以卖出》](#)

[下载：为什么雪中的含氮量比雨水中多.doc](#)

[更多关于《为什么雪中的含氮量比雨水中多》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/author/71261317.html>