

如何快速比较含氮量高低、我做复合肥时氮含量总是偏高，请帮我分析一下。谢谢！-股识吧

一、我做复合肥时氮含量总是偏高，请帮我分析一下。谢谢！

是不是氢氧化钠标准液标低了，计算结果会偏高

二、四万空分氩系统含氮量偏高怎么办?氧产量44200氮产量82000/84000氩产量1300馏分51000

操作时应注意以下问题：1)氩在上塔的富集情况不是固定不变的，氧、氮产品纯度变化时，氩在上塔分布将发生变化，氩馏分的组成也随之改变。氧纯度的变化对氩馏分组成的影响比较敏感，氧纯度变化0.1%，氩馏分的氩含量将变化0.8%~1%。

氧纯度提高，富氩区将上移，馏分的含氩量下降。

因此，应保持适宜的氧纯度，并保持稳定，以获得含氩量较高的馏分气；

2)主冷液位的波动也会影响馏分的组成和取出量。

经验表明，主冷液位波动为5~10cm，粗氩塔就会出现明显的反映；

3)防止粗氩冷凝器发生氩冻结。

由于操作调节不当，液空温度过低，冷凝器温差增大，就会在冷凝表面有氩固化。这时冷凝量减少，氩馏分的组成以及主塔提馏段的回流比都将改变，破坏了主塔的精馏。

出现这种情况应首先停止粗氩塔的工作，提高粗氩冷凝器的温度。

待解冻后重新逐渐将粗氩塔投入；

4)注意馏分中的氮含量。

当氮含量超过0.1%时不但会使馏分的冷凝困难，还会使粗氩的氮含量增高，影响精氩塔的工作。

因此，馏分中的氮含量一般不得大于0.01%。

总之，粗氩塔投入的操作应该是逐渐增加粗氩冷凝器的负荷，过快的操作将适得其反，使整个系统发生波动。

三、氮肥的含氮量怎么求

求化合物中氮的质量分数

四、植物中含氮量测定方法，或者说微量的含氮量如何测定

植物中的氮含量不会低的，一般就用硫酸、双氧水消煮，纳氏比色法或蒸馏法测定消煮液中的氮即可。

五、叶片含氮量怎么测

测试方法：(1)称取叶片约2克，放在250毫升的三角锥形瓶中，同时加入浓硫酸（比重1.84）5毫升，放在电炉上先小火加热至叶片全部溶解，继续加热至大量CO₂气泡停止逸出，并放出浓的SO₃白烟时停止加热，取下冷却。

(2)加50毫升水在锥瓶中，慢慢滴入过量的6N的NaOH溶液，中和过量的硫酸，并调节PH为12，然后再加入50%的双氧水0.5克，加热至95度保温，直至溶液颜色变白为止，停止加热，取下冷却。

(3)加2—3滴甲基红指示液，滴加6N的硫酸溶液直到溶液由深黄色变在微橙黄色时为止，然后加入然后小心地加入0.5的硫酸溶液至溶液变成极淡的橙色时为止。加入40毫升中和过的25%甲醛溶液和2滴混合指示剂，稍停1-2分钟后，用1N的NaOH标准液滴定至溶液呈玫瑰红色时为止，记下1N的NaOH标准液滴的耗量V。

(4)计算： $\%N = \frac{CV \cdot 0.014}{m} \cdot 100\%$ 式中：C—NaOH标准溶液的当量浓度N；
V—NaOH标准溶液的用量ml
0.014—每毫克当量N之克数；
m—叶片质量g；

六、有NH₄Cl. NH₃. NH₄NO₃. 三种含氮化合物，从含氮量高低的角度判断，哪种物质做氮肥时肥效好？

NH₄Cl. $\frac{14}{53.5} \cdot 100\% = 26.17\%$ NH₃. $\frac{14}{17} \cdot 100\% = 82.35\%$ NH₄NO₃

$\frac{28}{80} \cdot 100\% = 35\%$ 所以从含氮量高低的角度判断，氨气做氮肥时肥效好

参考文档

[下载：如何快速比较含氮量高低.pdf](#)

[《股票要多久才能学会》](#)

[《股票跌了多久会回来》](#)

[下载：如何快速比较含氮量高低.doc](#)

[更多关于《如何快速比较含氮量高低》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/subject/33629993.html>