

为什么nhcl2的含氯量比clo2高很多--ClO2的消毒效率是Cl2的几倍？为什么Cl要降到-1价？-股识吧

一、如何计算二氯异氰尿酸钠的氯含量

【分子式】(C₃Cl₂N₃O₃)Na 【相对分子质量】22071/220=32.3%

二、在抗击非典的战役中，ClO₂发挥了重要作用，ClO₂杀菌消毒效率比Cl₂高，按单位

Cl元素发生还原后，最后都变成-1价ClO₂中Cl +4价，1MOL
(35.5+16X2=67.5g)转移了5个电子Cl₂中Cl 0价，1mol
(35.5X2=71g)转移了2个电子--1个Cl₂分子中2个Cl所以 答案 = (5/67.5)/(2/71)

三、海水中的氯元素的含量为什么比钠元素多

因为海水中除了主要成分NaCl外，还有MgCl₂、CaCl₂等氯化物，氯元素的含量自然就比钠元素多了。

四、ClO₂为高效低毒消毒剂，其消毒效率是等物质的量的Cl₂的多少倍

这类消毒剂是强氧化剂，会从细菌病毒身上吸收电子。ClO₂中的Cl是+4价，变成-1要吸收5电子Cl₂中Cl 0价，全变成-1要吸收2电子所以是2.5倍

五、ClO₂具有很强的氧化性，因此，常被又做消毒剂，其消毒的效率是Cl₂的多少倍

六、“泡沫含氯，燃烧会有氯化氢。”请问“氢”是怎么来的？空气中氢气含量特低，为什么不产生二氧化氯？

泡沫是含氯的卤代烃，除含有氯，还含有碳和氢，燃烧产生氯化氢和二氧化碳，不可能产生二氧化氯的，二氧化氯很不稳定，有很强的氧化性

七、ClO₂ 的消毒效率是Cl₂的几倍？为什么Cl要降到-1价？

ClO₂的消毒的效率为 $5 \times 1/67.5$ （ClO₂中Cl为+4价）Cl₂的消毒的效率为 $2 \times 1/71$ 最后将二者一比得2.63消毒，用的是他的氧化性，本身被还原成低价，所以是-1价

参考文档

[下载：为什么nhcl₂的含氯量比clo₂高很多.pdf](#)

[《股票委托多久才买成功》](#)

[《股票st到摘帽需要多久》](#)

[《股票多久能买能卖》](#)

[《股票成交量多久一次》](#)

[下载：为什么nhcl₂的含氯量比clo₂高很多.doc](#)

[更多关于《为什么nhcl₂的含氯量比clo₂高很多》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/subject/52618330.html>