

为什么氢键对沸点的影响比分子量大：分子内氢键对熔沸点有影响吗？气态的分子能有分子内氢键吗？-股识吧

一、邻位化合物分子内氢键沸点为什么比间位、对位的低很多呢？

有分子内氢键就会减少分子间氢键，沸点取决于分子间的作用力大小，所以，你懂了吗？

二、分子内氢键对熔沸点有影响吗？气态的分子能有分子内氢键吗？

1、分子内氢键使物质熔沸点降低；

分子间氢键使物质熔沸点升高。

2、氢键通常是物质在液态时形成的，但形成后有时也能继续存在于某些晶态甚至气态物质之中。

气态的分子内氢键是可能存在的。

三、物质熔沸点的影响因素和规律.氢键属于分子间作用力吗

分子间作用力，就是范德华力，最弱。

化学键对应的键能一般大于分子间作用力所对应的能量故化学键一般强于分子间作用力共价键、离子键和金属键均属于化学键三种一般不直接比较强弱，必须给出具体物质比较才最好但是一般情况下：原子晶体的共价键>

离子键>

金属键如共价键如果属于金刚石，其一般是最强的；

离子键属于离子化合物，比较强；

金属一般熔沸点不是特别高，属于稍弱但是：提示了，这只是一般规律。

如离子化合物取氯化钠；

金属键取金属钨。

明显金属钨的金属键强于氯化钠的离子键（通过熔沸点比较即可）分子间作用力存在于分子间，一般较弱。

故分子晶体一般熔沸点较低，气体和液体较多。
氢键属于特殊作用，处于化学键和分子间作用力之间。
故给出一个一般顺序：原子晶体的共价键>
离子键>
金属键>
氢键>
分子间作用力

四、分子内氢键为什么会降低溶液的沸点&降低在溶液中的溶解度?????

沸腾的产生是摆脱分子与分子间的束缚彼此远离的一个过程。
分子内氢键有助于分子彼此隔开，有助于沸腾故而沸点较低；
如果是分子间的氢键则会使分子跟分子不易分开，沸点就增高。

五、hf相对分子质量小于hcl 但沸点却高于hcl 原因是?

hf最大，hi第二，hcl最小

六、为什么熔沸点HF> HBr> HCl??

HF存在氢键是个特例。
氢键增大了熔沸点没有氢键的，结构相似的物质，相对分子质量越大，熔沸点越高。
HBr相对分子质量大于HCl

七、氢键有什么影响？

氢键只影响熔沸点 而稳定性是看他们之间共价键的强弱来决定的 和氢键没有关系

八、为什么分子内氢键会使其沸点，熔点降低，而分子间氢键

物质如果不存在分子间氢键，要让其融化只需要达到其熔点的能量。

而如果存在分子间氢键，那就要达到熔点能量外，还需要克服氢键断裂的能量。需要的能量相对较高。

而如果只存在分子内氢键，就不需要克服氢键断裂的能量，所需的能量较低，熔沸点也就相对较低。

九、分子内氢键为什么使物质熔点降低

决定物质熔沸点的是分子之间的相互作用，与分子内部相互作用无关。

分子内氢键是加强了分子内部的相互作用，没有加强分子之间的相互作用，而且由于分子内氢键的形成，使得分子的那些极性基团极性降低，反而削弱了分子之间的相互作用，因而熔沸点会降低。

参考文档

[下载：为什么氢键对沸点的影响比分子量大.pdf](#)

[《股票转营业部需多久》](#)

[《新的股票账户多久可以交易》](#)

[《股票停牌多久能恢复》](#)

[《基金多久更换一次股票》](#)

[《大股东股票锁仓期是多久》](#)

[下载：为什么氢键对沸点的影响比分子量大.doc](#)

[更多关于《为什么氢键对沸点的影响比分子量大》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/read/50034369.html>