

## hf键为什么比hcl能量大—HF，HCl，HBr，HI的溶沸点大小顺序是什麽？-股识吧

### 一、HF和HCl两者共价键比较，谁的共价键长？

有个地方你搞错了 F得到电子的能力太强了 所以周围的电子密度会大 因此要是有个电子路过 也会被吸引所以CF<sub>3</sub>拉电子极强NF<sub>3</sub>的孤对电子也被紧紧拉住 难以提供给H而体现出类似NH<sub>3</sub>的性质因此 HF的键长一定比HCL短 结合力更强

### 二、为什么HF实验测得的相对分子质量会比理论值大

因为HF在气相的时候会通过氢键二聚或多聚，导致实测相对分子质量偏大

### 三、hf相对分子质量小于hcl 但沸点却高于hcl 原因是？

HF，这里只有两个原子，分子极性就代表了键的极性啊

### 四、HF HCL HBR HI 四个物质中，键能最大是HF.那么熔沸点哪个最大啊??? 为什么？

HCL HBR HI

没有氢键，熔沸点随分子量增大而增大，HF有氢键，熔沸点大于HCL

### 五、HF，HCl，HBr，HI的溶沸点大小顺序是什麽？

溶沸点最大的是HF（HCl、HBr、HI常温下均是气态，且溶沸点是递减的）沸点为290K，这主要是H键的贡献（范德摩尔斯作用力和影响不大，而范德华力基本相同），因为F的电负性比本族的其它卤素的电负性大得多，导致HF中的电子对严重的

偏向F使F带负电荷，这非常有利于高强度H键的形成，要肯定的是H-F键的键能也是很大的（因而对H的束缚力大H使得H在水溶液中电离难度增大，所以这几种酸中HI酸性最强）但对溶沸点不大（因为是分子内作用力）。

另外分析物质溶沸点的大小要从总键能来分析（包括H键键能，范德华力（又称分子间作用力），范德摩尔斯作用力极小完全可忽略），分析时还要注意键的数目，如H<sub>2</sub>O的范德华力比HF小且单个H键的键能比HF小，但由于H的数目大，于是沸点比HF大得多（283.15K）。

## 参考文档

[下载：hf键为什么比hcl能量大.pdf](#)

[《股票卖出多久继续买进》](#)

[《股票卖出多久继续买进》](#)

[《唯赛勃的股票多久可以买》](#)

[《股票冷静期多久》](#)

[《股票涨幅过大停牌核查一般要多久》](#)

[下载：hf键为什么比hcl能量大.doc](#)

[更多关于《hf键为什么比hcl能量大》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/chapter/61985612.html>