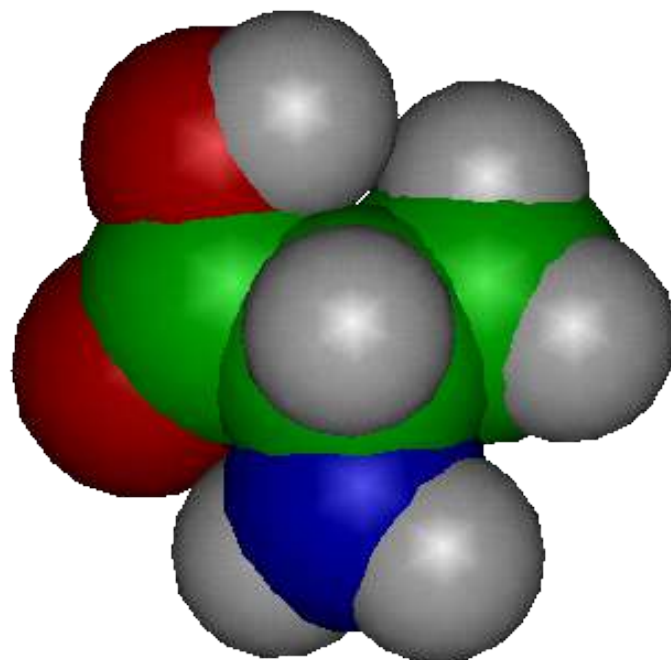
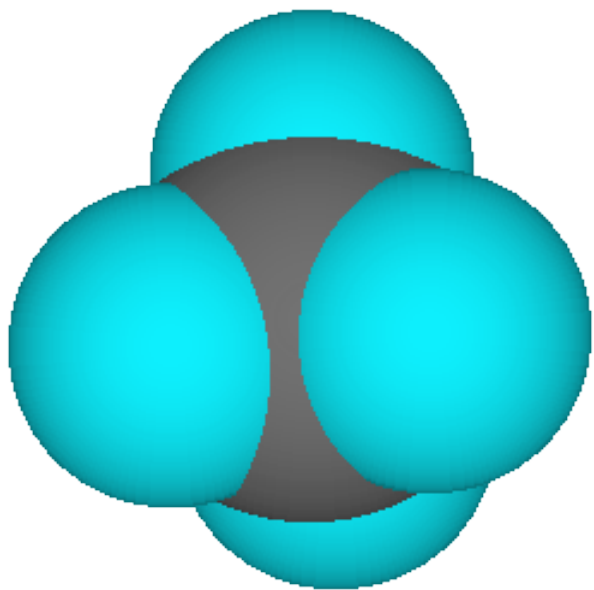
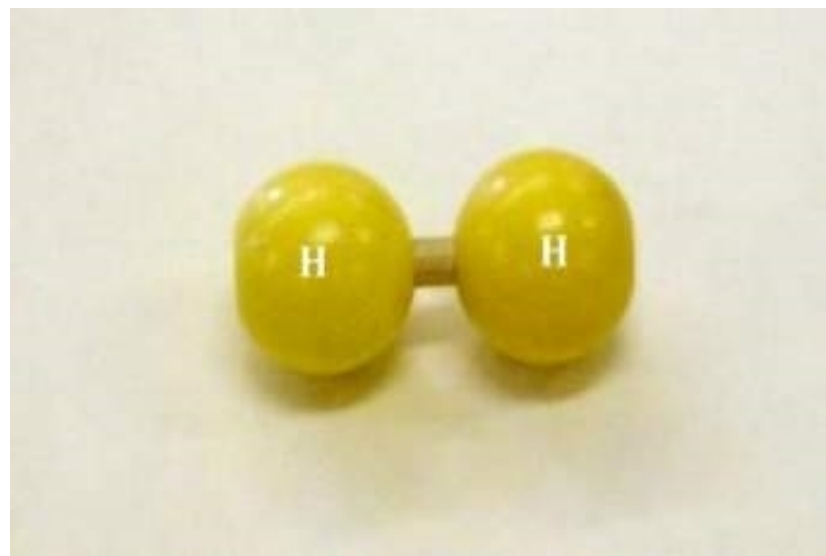


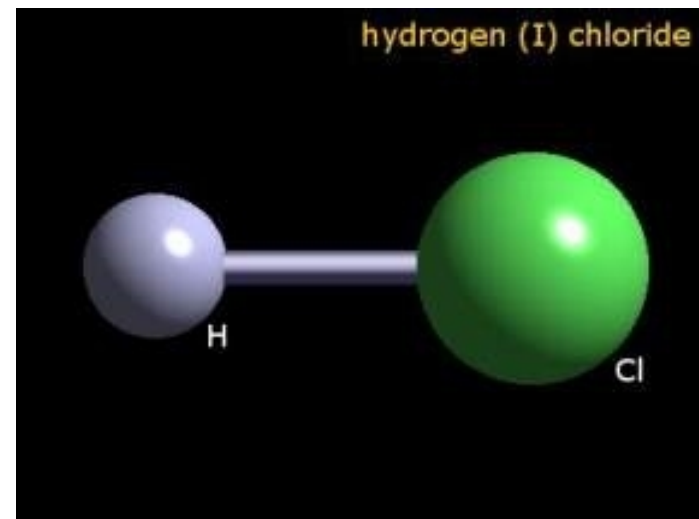
极性分子和非极性分子



在单质分子中，同种原子形成共价键，两个原子吸引电子的能力相同，共用电子对不偏向任何一个原子，因此成键的原子都不显电性。这样的共价键叫做非极性共价键，简称**非极性键**。



在化合物分子中，不同种原子形成的共价键，由于不同原子吸引电子的能力不同，共用电子对必然偏向吸引电子能力强的原子一方，因而吸引电子能力较强的原子一方相对地显负电性，吸引电子能力较弱的原子一方相对地显正电性。这样的共价键叫做极性共价键，简称**极性键**。



极性分子：分子中正负电荷中心不重合，从整个分子来看，电荷的分布是不均匀的，不对称的，这样的分子为极性分子。

非极性分子：分子中正负电荷中心重合，从整个分子来看，电荷的分布是均匀的，对称的，这样的分子为极性分子。

键的极性与分子的极性的区别与联系

概念	键的极性	分子的极性
含义	极性键和非极性键	极性分子和非极性分子
决定因素	是否由同种元素原子形成	极性分子和非极性分子
联系	1. 以非极性键结合的双原子分子必为非极性分子； 2. 以极性键结合的双原子分子一定是极性分子； 3. 以极性键结合的多原子分子，是否是极性分子，由该分子的空间构型决定。	
说明	键有极性，分子不一定有极性。	

常见分子的构型及其分子的极性

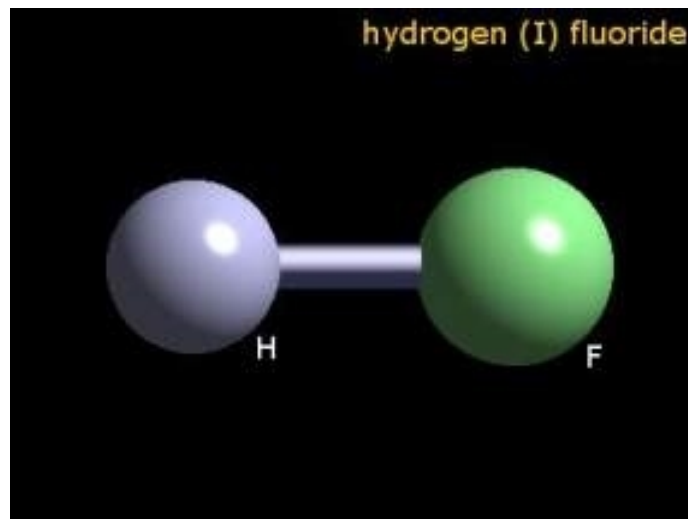
类型	实例	结构	键的极性	分子极性
X_2 型:	H_2		非极性键	非极性分子
	N_2			

→ 均为直线型

类型	实例	结构	键的极性	分子极性
----	----	----	------	------

XY型

HF

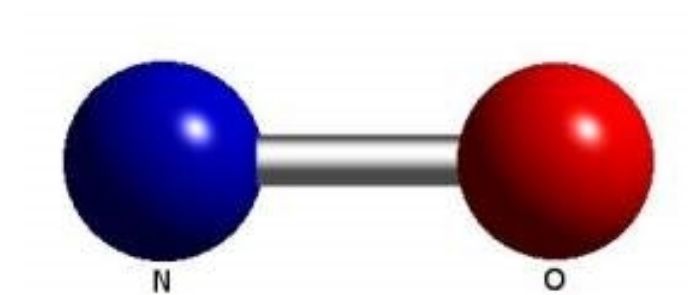


极性键

极性分子

NO

nitric oxide



均为直线型

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/738044004010006123>