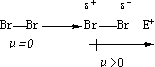
**可极化性**

键的极化性是共价键在外电场的作用下，使键的极性发生变化。键的极化性用键的极化度来度量，其大小除与成键原子的体积、电负性和键的种类有关外，还与外电场强度有关。

[分子](https://baike.baidu.com/item/%E5%88%86%E5%AD%90/479055" \t "_blank)在外界电场（试剂、溶剂、极性容器）的影响下，键的极性也发生一些改变，这种现象叫极化性。例如：正常情况下Br—Br键无极性，*μ*=0，但当外电场E+接近时，由于E+的诱导，引起正负电荷中心分离，出现了键矩*μ*：

[](https://baike.baidu.com/pic/å¯æåæ§/1214168/0/eab9044cdb0e77bcd72afcec?fr=lemma%26ct=single)

这种由于外界电场的影响使分子（或共价键）极化而产生的键矩叫做诱导键矩，它与极性共价键的键矩*μ*不同，在极性共价键中，*μ*是由于成键原子电负性不同引起的，因此是永久性的。而诱导键矩则是在外界电场的影响下产生的，是一种暂时的现象。它随着外界电场的消失而消失，所以叫诱导偶极。

不同的共价键，对外界电场的影响有不同的感受能力，这种感受能力通常叫做可极化性。共价键的可极化性越大，就愈容易受外界电场的影响而发生极化。键的可极化性与成键电子的流动性有关，亦即与成键原子的电负性及原子半径有关。成键原子的电负性愈大，原子半径愈小，则对外层电子束缚力愈大，电子流动性愈小，共价键的可极化性就小；反之，可极化性就大。

键的可极化性对分子的反应性能起重要作用。

**例如：**

C—X　键的极性：C—F > C—Cl > C—Br > C—I

X的电子流动性：I> Br> Cl> F

C—X　键的可极化性：C—I > C—Br > C—Cl > C—F

C—X　键的化学活性：C—I > C—Br > C—Cl > C—F

可见键的可极化性与化学活性有密切关系。

（摘自百度百科、供知识拓展参考）