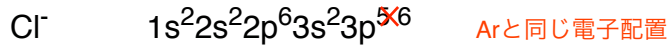
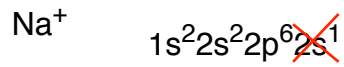


## 1.4 化学結合の性質

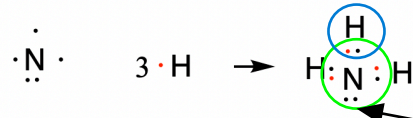
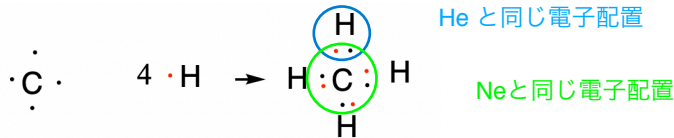
「オクテット則」：希ガスの電子配置で安定になる

s軌道とp軌道が満たされる

イオン結合

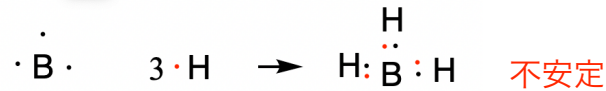


共有結合： 電子対を作る

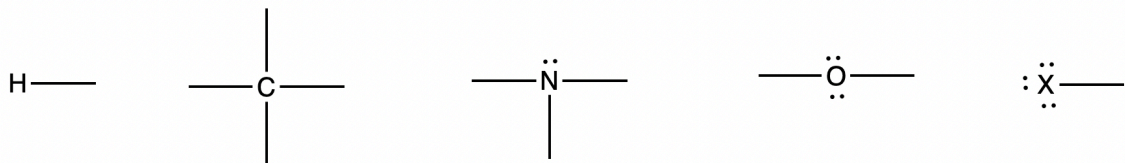


孤立電子対  
= 非共有電子対 = lone pair

オクテットにならない場合もある



結合手の数と lone pair



ルイス構造（点電子構造）とケクレ構造（線結合構造）

結合=電子対