**LEGAME COVALENTE POLARE**

Nel caso in cui si abbia una moderata differenza di elettronegatività tra i due atomi coinvolti nel legame covalente (per cui si è in presenza di un [dipolo molecolare](http://it.wikipedia.org/wiki/Dipolo_molecolare) permanente), gli elettroni condivisi rimangono per più tempo attorno all'elemento più elettronegativo, in quanto risultano maggiormente attratti dall'atomo più elettronegativo ed il legame risulterà quindi polarizzato elettricamente, determinando uno sbilanciamento della nuvola elettronica.

Si parla in questo caso di **legame covalente eteropolare** (o **polare**).



Un legame covalente polare si instaura quando avviene una sovrapposizione degli [orbitali atomici](http://it.wikipedia.org/wiki/Orbitali_atomici) di due [atomi](http://it.wikipedia.org/wiki/Atomo) con una differenza di [elettronegatività](http://it.wikipedia.org/wiki/Elettronegativit%C3%A0) minore o uguale a 1,7[[1]](http://it.wikipedia.org/wiki/Legame_covalente#cite_note-1) e maggiore di 0,5.