**Legame covalente omopolare e polare**

Il legame covalente si forma tra atomi di uno stesso elemento o di elementi diversi mettendo in comune una o più coppie di elettroni, cioè uno o più *doppietti elettronici*.

Se i due atomi che si legano sono uguali, si parla di **legame omopolare**. In un legame omopolare come quello posseduto dalle molecole di idrogeno, ossigeno, azoto etc, la compartecipazione degli elettroni di legame avviene tra 2 atomi identici, per cui la nuvola elettronica è distribuita simmetricamente attorno ai due nuclei.

Nel caso di un legame covalente tra atomi differenti, il doppietto elettronico è invece condiviso in maniera diversa dai due atomi, in quanto la nuvola elettronica di legame risulta spostata verso l’atomo che ha su di essa un potere attrattivo maggiore.

Un legame di questo tipo viene definito covalente **polare** poiché esso dà luogo a una molecola polare dal punto di vista elettrico, cioè con una regione positiva e una negativa.