LEGAME COVALENTE OMOPOLARE

Un legame covalente omopolare si ha quando la differenza di elettronegatività tra due atomi è minore o uguale a 0,5.

Un esempio di molecola contenente un legame covalente puro è la molecola di [idrogeno](http://it.wikipedia.org/wiki/Idrogeno) (H2), ottenuta dalla combinazione di due atomi di idrogeno:

H· + ·H → H:H

In generale, si ha legame covalente puro quando gli atomi coinvolti nel legame appartengono allo stesso [elemento chimico](http://it.wikipedia.org/wiki/Elemento_chimico). In questo caso infatti la differenza di elettronegatività tra i due atomi è nulla.