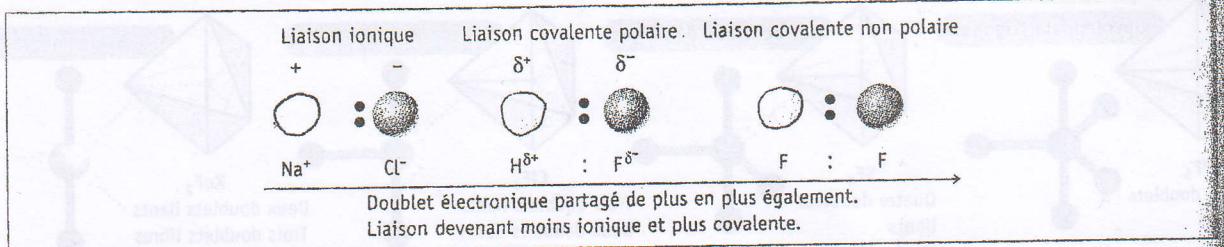


## LES LIAISONS COVALENTE FRÉQUEMMENT RENCONTRÉES

Carbone	Azote	Oxygène	Halogène	Hydrogène
$\begin{array}{c}   \\ -C- \\   \end{array}$	$\begin{array}{c} :: \\ -N- \\ :: \end{array}$	$\begin{array}{c} :: \\ -O- \\ :: \end{array}$	$\begin{array}{c} :: \\ -X- \\ :: \end{array}$	$H-$
$-C=$	$-N=$	$\begin{array}{c} :: \\ O= \\ :: \end{array}$		
$=C=$				
$-C\equiv$	$\begin{array}{c} :: \\ :N\equiv \\ :: \end{array}$			

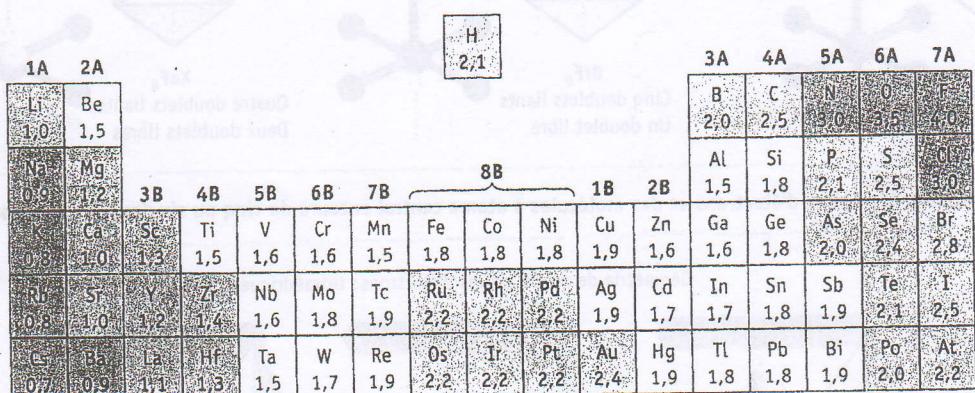
## LE CONTINUUM DES LIAISONS



## LA POLARITÉ DES LIAISONS COVALENTE

### Électronégativité des éléments ( $\chi$ )

Faculté d'un atome d'attirer le doublet de la liaison covalente établie entre lui et un autre atome.



Augmente généralement dans une période et diminue dans un groupe.

Éléments les plus électronegatifs:  $F > O > Cl = N > Br$