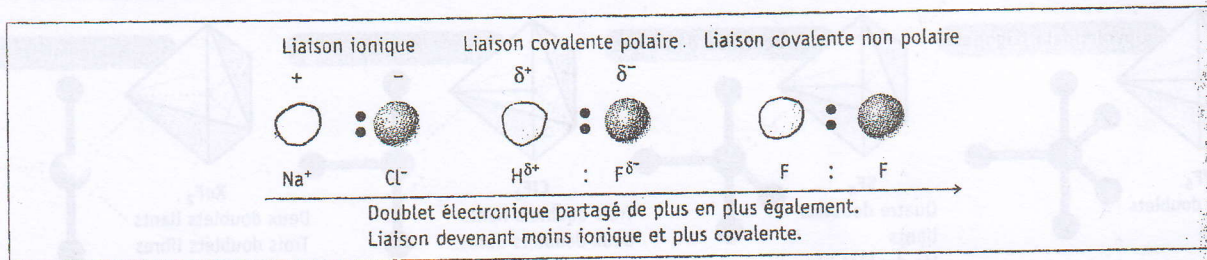


LES LIAISONS COVALENTES FRÉQUEMMENT RENCONTRÉES

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

LE CONTINUUM DES LIAISONS









LA POLARITÉ DES LIAISONS COVALENTES

Électronégativité des éléments (χ)

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

| 1A | 2A | H 2,1 | | | | | | | | | | 3A | 4A | 5A | 6A | 7A |
|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|
| Li 1,0 | Be 1,5 | | | | | | | | | | | B 2,0 | C 2,5 | N 3,0 | O 3,5 | F 4,0 |
| Na 0,9 | Mg 1,2 | 3B | 4B | 5B | 6B | 7B | 8B | | | 1B | 2B | Al 1,5 | Si 1,8 | P 2,1 | S 2,5 | Cl 3,0 |
| K 0,8 | Ca 1,0 | Sc 1,3 | Ti 1,5 | V 1,6 | Cr 1,6 | Mn 1,5 | Fe 1,8 | Co 1,8 | Ni 1,8 | Cu 1,9 | Zn 1,6 | Ga 1,6 | Ge 1,8 | As 2,0 | Se 2,4 | Br 2,8 |
| Rb 0,8 | Sr 1,0 | Y 1,2 | Zr 1,4 | Nb 1,6 | Mo 1,8 | Tc 1,9 | Ru 2,2 | Rh 2,2 | Pd 2,2 | Ag 1,9 | Cd 1,7 | In 1,7 | Sn 1,8 | Sb 1,9 | Te 2,1 | I 2,5 |
| Cs 0,7 | Ba 0,9 | La 1,1 | Hf 1,3 | Ta 1,5 | W 1,7 | Re 1,9 | Os 2,2 | Ir 2,2 | Pt 2,2 | Au 2,4 | Hg 1,9 | Tl 1,8 | Pb 1,8 | Bi 1,9 | Po 2,0 | At 2,2 |

 < 1,0  1,5-1,9  2,5-2,9
 1,0-1,4  2,0-2,4  3,0-4,0

Augmente généralement dans une période et diminue dans un groupe.
Éléments les plus électronégatifs: $F > O > Cl = N > Br$