

Electronégativité (Pauling) χ

H 2,20						
Li 0,98	Be 1,57	B 2,04	C 2,55	N 3,04	O 3,44	F 3,98
Na 0,93	Mg 1,31	Al 1,61	Si 1,90	P 2,19	S 2,58	Cl 3,16
K 0,82	Ca 1,00	Ga 1,81	Ge 2,01	As 2,18	Se 2,55	Br 2,96
Rb 0,82	Sr 0,95	In 1,78	Sn 1,96	Sb 2,05	Te 2,10	I 2,66

Electronégativité croissante 

Polarisation des liaisons

Liaison
covalente
non polarisée

Liaison
covalente
polarisée

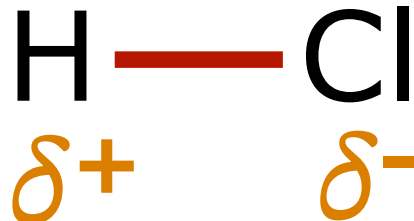
Liaison
ionique

Différence d'électronégativité croissante

$$\Delta\chi < \approx 0,5$$

$$\Delta\chi \text{ comprise entre } \approx 0,5 \text{ et } \approx 1,8$$

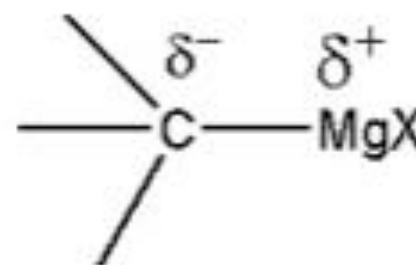
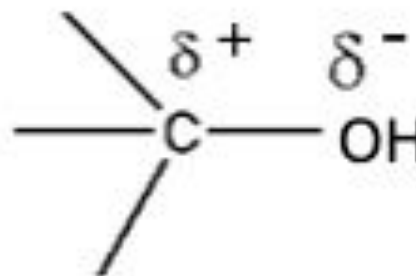
$$\Delta\chi > 1,8$$



entre 1,6 et 1,8, on ne peut pas préalablement à une expérimentation déduire si la liaison est ionique ou polarisée

Remarque : la charge partielle portée par un atome dépend de l'atome auquel il est lié.

H 2,20						
Li 0,98	Be 1,57	B 2,04	C 2,55	N 3,04	O 3,44	F 3,98
Na 0,93	Mg 1,31	Al 1,61	Si 1,90	P 2,19	S 2,58	Cl 3,16
K 0,82	Ca 1,00	Ga 1,81	Ge 2,01	As 2,18	Se 2,55	Br 2,96
Rb 0,82	Sr 0,95	In 1,78	Sn 1,96	Sb 2,05	Te 2,10	I 2,66



X est un halogène : Cl, Br ou I

Représentation des mouvements des doublets électroniques

Une flèche courbe part toujours d'un doublet d'électrons (liant ou non liant) d'un site donneur de doublet électronique vers un site récepteur de doublet électronique.

