

SOLVANTS ET SOLUTIONS

	Ia	IIa	IIIb	IVb	Vb	VIb	VIIb	VIII										Ib	IIb	IIIa	IVa	Va	Via	VIIa	0
1	H 2,2																			He					
2	Li 1,0	Be 1,6											B 2,0	C 2,5	N 3,0	O 3,5	F 4,0	Ne							
3	Na 0,9	Mg 1,3											Al 1,6	Si 1,9	P 2,2	S 2,6	Cl 3,2	Ar							
4	K 0,8	Ca 1,0	Sc 1,4	Ti 1,5	V 1,6	Cr 1,7	Mn 1,6	Fe 1,8	Co 1,9	Ni 1,9	Cu 2,0	Zn 1,7	Ga 1,8	Ge 2,0	As 2,2	Se 2,6	Br 3,0	Kr							
5	Rb 0,8	Sr 1,0	Y 1,2	Zr 1,3	Nb 1,6	Mo 2,2	Tc 1,9	Ru 2,2	Rh 2,3	Pd 2,2	Ag 1,9	Pt 1,7	In 1,8	Sn 1,8	Sb 2,1	Te 2,1	I 2,7	Xe							
6	Cs 0,8	Ba 0,9	La 1,1	Hf 1,3	Ta 1,5	W 1,9	Re 1,9	Os 2,2	Ir 2,2	Pt 2,3	Au 2,3	Cd 2,0	Tl 2,0	Pb 1,9	Bi 2,0	Po 2,0	At 2,2	Rn							

symbole de l'atome

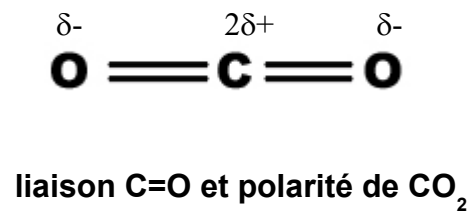
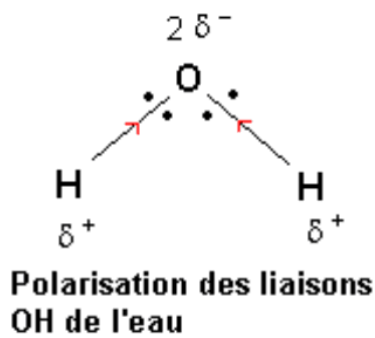
K
0,8

χ (en unité Pauling)

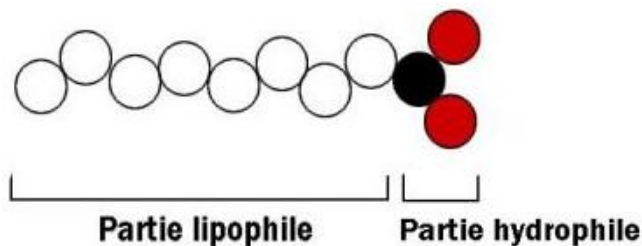
Variation de l'électronégativité dans le TCPE

Molécules polaires ou apolaires

La polarité d'une molécule dépend de l'électronégativité de ses constituants et de sa géométrie (structure réelle)



D'autres molécules polaires : tensioactifs et savons



Molécule tensioactive : constituée d'une partie polaire et une apolaire