

Matériel

Vidéos :

- Les bons profs (en Français)
<https://www.youtube.com/watch?v=lj7So5gaXFw>
- Crash Course Chemistry #23 (en Anglais)
<https://www.youtube.com/watch?v=PVL24HAesnc>

Site web

- <http://www.jeanduperrex.ch/Site/Electronegativity.html>

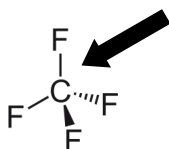
Livres:

- D. Balou, E. Fabritius et A. Gilles. Toute la chimie, Ellipses Edition Marketing S.A., 2004, p.201-203
- R. Chang et L. Papillon. Chimie Fondamentale, Principes et problèmes, Les Editions de la Chandelière Inc., 1998, p.275-278
- R.L. Dekock and H. B.Gray. Chemical structure and Bonding, Copyright, 1980, p.90-92
- S. Zumdahl. Chimie générale 2e édition, Les Editions CEC Inc., 1998, p.240-249

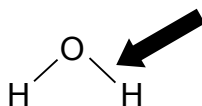


- a) Regardez les vidéos ci-dessus.
b) Notez les points clés pour un découpage de votre propre vidéo sur l'électronégativité.
- 2.) Déterminez le caractère (covalent polaire, covalent non-polaire ou ionique) des liaisons marquées dans les molécules suivantes. Dites aussi si la molécule entière est polaire ou apolaire :

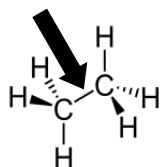
a)



b)



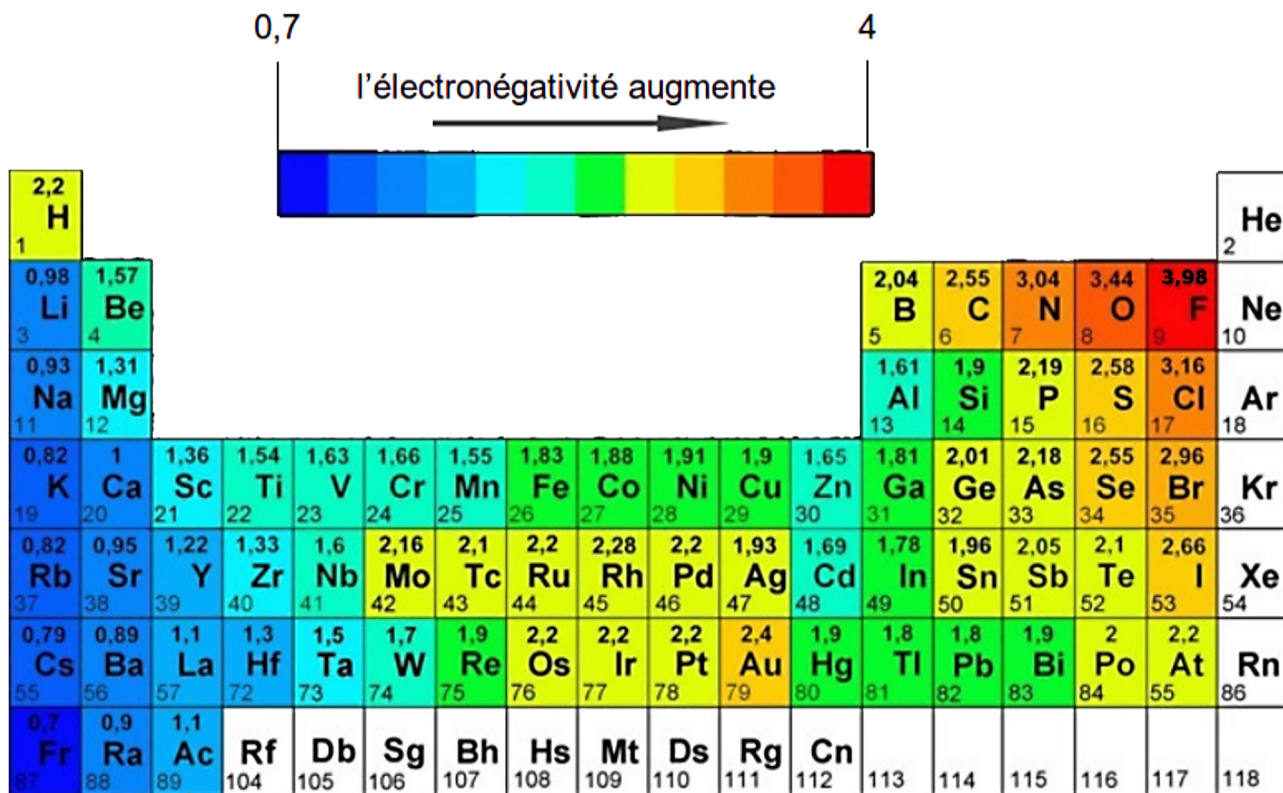
c)



d)



L'électronégativité après L. Pauling



1,12 Ce 58	1,13 Pr 59	1,14 Nd 60	1,13 Pm 61	1,17 Sm 62	1,2 Eu 63	1,2 Gd 64	1,2 Tb 65	1,22 Dy 66	1,23 Ho 67	1,24 Er 68	1,25 Tm 69	1,1 Yb 70	1,27 Lu 71
1,3 Th 90	1,5 Pa 91	1,7 U 92	1,3 Np 93	1,3 Pu 94	1,3 Am 95	1,3 Cm 96	1,3 Bk 97	1,3 Cf 98	1,3 Es 99	1,3 Fm 100	1,3 Md 101	1,3 No 102	1,3 Lr 104

(adapté de <http://www.jeanduperrex.ch/Site/Electronegativity.html>, accédé Mai 10, 2016)