

- Fiche mnémo chimie -

--> voici les formes lewis des atomes qui sont ceux qui tombent le pluuss en qcms ;))

Periodic Table of Elements

le carbone est dans sa valence secondaire

IA										VIII A									
<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div> H 1 1.008 Hydrogen </div> <div> Li 3 6.941 Lithium </div> <div> Na 11 22.99 Sodium </div> <div> K 19 39.10 Potassium </div> <div> Rb 37 85.47 Rubidium </div> <div> Cs 55 132.9 Caesium </div> <div> Fr 87 [223] Francium </div> </div>										<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div> Be 4 9.012 Beryllium </div> <div> Mg 12 24.31 Magnesium </div> <div> Ca 20 40.08 Calcium </div> <div> Sr 38 87.62 Strontium </div> <div> Ba 56 137.3 Barium </div> <div> Ra 88 [226] Radium </div> </div>									
IIA										IIIA									
										<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div> B 5 10.81 Boron </div> <div> C 6 12.01 Carbon </div> <div> N 7 14.01 Nitrogen </div> <div> O 8 16.00 Oxygen </div> <div> F 9 19.00 Fluorine </div> <div> Ne 10 20.18 Neon </div> </div>									
IIIB										IIIB									
										<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div> Al 13 26.98 Aluminium </div> <div> Si 14 28.09 Silicon </div> <div> P 15 30.97 Phosphorus </div> <div> S 16 32.06 Sulfur </div> <div> Cl 17 35.45 Chlorine </div> <div> Ar 18 39.95 Argon </div> </div>									
IVB										IVB									
										<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div> Ti 22 47.87 Titanium </div> <div> V 23 50.94 Vanadium </div> <div> Cr 24 52 Chromium </div> <div> Mn 25 54.94 Manganese </div> <div> Fe 26 55.85 Iron </div> <div> Co 27 58.93 Cobalt </div> <div> Ni 28 58.69 Nickel </div> <div> Cu 29 63.55 Copper </div> <div> Zn 30 65.38 Zinc </div> <div> Ga 31 69.72 Gallium </div> <div> Ge 32 72.63 Germanium </div> <div> As 33 74.92 Arsenic </div> <div> Se 34 78.96 Selenium </div> <div> Br 35 79.90 Bromine </div> <div> Kr 36 83.80 Krypton </div> </div>									
VB										VB									
										<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div> Sc 21 44.96 Scandium </div> <div> Ti 22 47.87 Titanium </div> <div> V 23 50.94 Vanadium </div> <div> Cr 24 52 Chromium </div> <div> Mn 25 54.94 Manganese </div> <div> Fe 26 55.85 Iron </div> <div> Co 27 58.93 Cobalt </div> <div> Ni 28 58.69 Nickel </div> <div> Cu 29 63.55 Copper </div> <div> Zn 30 65.38 Zinc </div> <div> Ga 31 69.72 Gallium </div> <div> Ge 32 72.63 Germanium </div> <div> As 33 74.92 Arsenic </div> <div> Se 34 78.96 Selenium </div> <div> Br 35 79.90 Bromine </div> <div> Kr 36 83.80 Krypton </div> </div>									
VIB										VIB									
										<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div> Sc 21 44.96 Scandium </div> <div> Ti 22 47.87 Titanium </div> <div> V 23 50.94 Vanadium </div> <div> Cr 24 52 Chromium </div> <div> Mn 25 54.94 Manganese </div> <div> Fe 26 55.85 Iron </div> <div> Co 27 58.93 Cobalt </div> <div> Ni 28 58.69 Nickel </div> <div> Cu 29 63.55 Copper </div> <div> Zn 30 65.38 Zinc </div> <div> Ga 31 69.72 Gallium </div> <div> Ge 32 72.63 Germanium </div> <div> As 33 74.92 Arsenic </div> <div> Se 34 78.96 Selenium </div> <div> Br 35 79.90 Bromine </div> <div> Kr 36 83.80 Krypton </div> </div>									
VIIB										VIIB									
										<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div> Sc 21 44.96 Scandium </div> <div> Ti 22 47.87 Titanium </div> <div> V 23 50.94 Vanadium </div> <div> Cr 24 52 Chromium </div> <div> Mn 25 54.94 Manganese </div> <div> Fe 26 55.85 Iron </div> <div> Co 27 58.93 Cobalt </div> <div> Ni 28 58.69 Nickel </div> <div> Cu 29 63.55 Copper </div> <div> Zn 30 65.38 Zinc </div> <div> Ga 31 69.72 Gallium </div> <div> Ge 32 72.63 Germanium </div> <div> As 33 74.92 Arsenic </div> <div> Se 34 78.96 Selenium </div> <div> Br 35 79.90 Bromine </div> <div> Kr 36 83.80 Krypton </div> </div>									
VIIIB1										VIIIB1									
										<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div> Sc 21 44.96 Scandium </div> <div> Ti 22 47.87 Titanium </div> <div> V 23 50.94 Vanadium </div> <div> Cr 24 52 Chromium </div> <div> Mn 25 54.94 Manganese </div> <div> Fe 26 55.85 Iron </div> <div> Co 27 58.93 Cobalt </div> <div> Ni 28 58.69 Nickel </div> <div> Cu 29 63.55 Copper </div> <div> Zn 30 65.38 Zinc </div> <div> Ga 31 69.72 Gallium </div> <div> Ge 32 72.63 Germanium </div> <div> As 33 74.92 Arsenic </div> <div> Se 34 78.96 Selenium </div> <div> Br 35 79.90 Bromine </div> <div> Kr 36 83.80 Krypton </div> </div>									
VIIIB2										VIIIB2									
										<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div> Sc 21 44.96 Scandium </div> <div> Ti 22 47.87 Titanium </div> <div> V 23 50.94 Vanadium </div> <div> Cr 24 52 Chromium </div> <div> Mn 25</div></div>									

(c'est surtout les
3 premières lignes)

Mnémo pour retenir les 3 premières lignes du tableau périodique

IA												VIIIA	
H	1											He	2
1.008 Hydrogen												4.003 Helium	
		IIA											
Li	3	Be	4									Ne	10
6.941 Lithium		9.012 Beryllium										20.18 Neon	
Na	11	Mg	12									Ar	18
22.99		24.31										39.95	

IIIA		IVA		VA		VIA		VIIA			
B	5	C	6	N	7	O	8	F	9		
10.81 Boron		12.01 Carbon		14.01 Nitrogen		16.00 Oxygen		19.00 Fluorine			
Al	13	Si	14	P	15	S	16	Cl	17		
26.98		28.09		30.97		32.06		35.45			

Bon la 2ème et 3ème la 1ère ça devrait aller

Lili Be(ai)sa Bien Chez Notre Oncle François Nestor

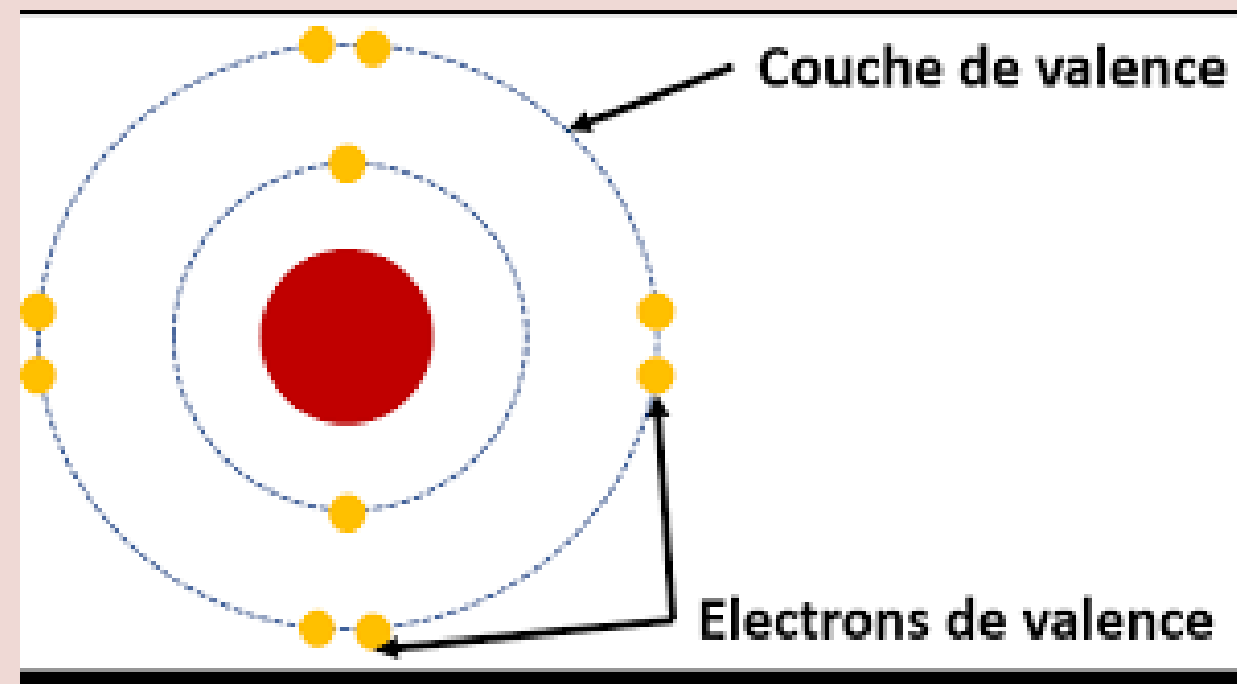
Napoléon Mangea Allègrement Six Poulets Sans Claquer d'Argent

Attention à ne pas se tromper...

Valence = nombre de liaisons que peut engendrer un atome = nombre d'électrons célibataires

Couche de valence = couche ayant le n le plus élevé dans la configuration électronique = la couche la + externe

Electrons de valence = électrons appartenant à la couche de valence



Mnémono pour l'électronégativité

++ F>O>N>Cl>Br>I>S>C>H>P ++



Dans l'ordre décroissant du plus au moins électronégatif

Fier ONCle BrIS nous Chercha à Hôtel de Paris

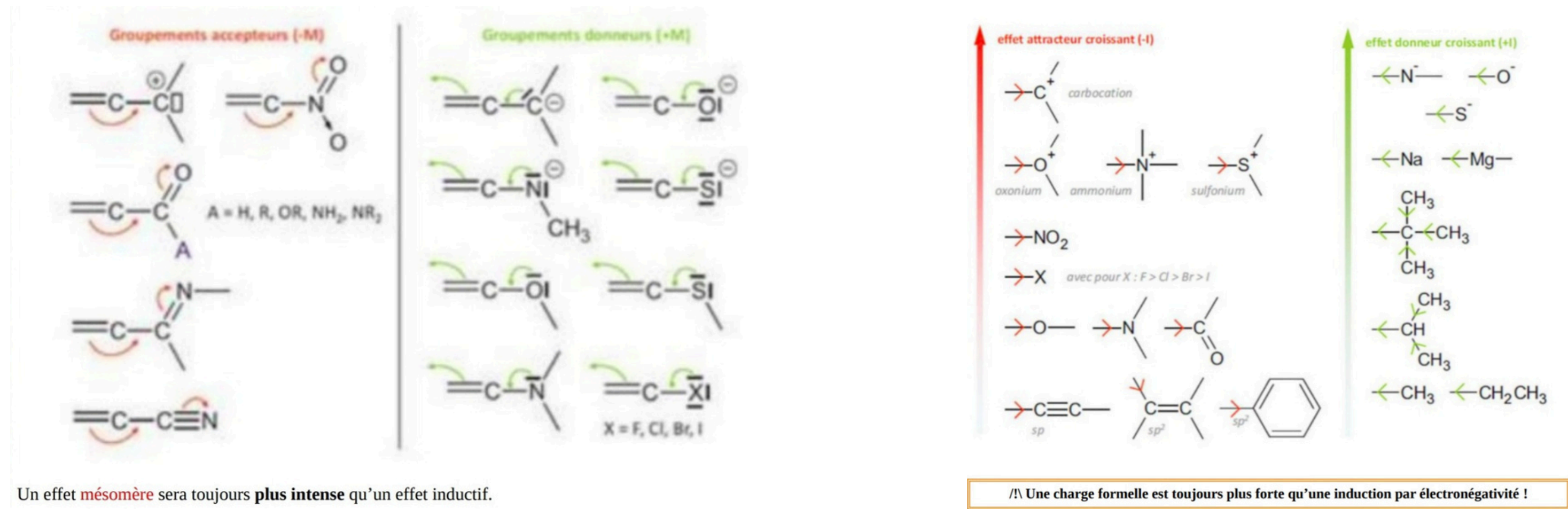
Mnémo R&S

R comme Rolex
↳ sens des aiguilles d'une
montre ;)



Pour ne plus se tromper dans le sens de R et S !!
Quand on dessine R on va dans le sens des aiguilles d'une
montre et inversement pour S ;)

Mésomérie & Effets inductifs



je vous ai remis les tableaux de la fiche d'Antotaumère pour des rappels