

# - Fiche mnémo chimie -

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

Periodic Table of Elements																					
IA																	VIIIA				
H <sup>1</sup> 1.008 Hydrogen																	He <sup>2</sup> 4.003 Helium				
Li <sup>3</sup> 6.941 Lithium	Be <sup>4</sup> 9.012 Beryllium															B <sup>5</sup> 10.81 Boron	C <sup>6</sup> 12.01 Carbon	N <sup>7</sup> 14.01 Nitrogen	O <sup>8</sup> 16.00 Oxygen	F <sup>9</sup> 19.00 Fluorine	Ne <sup>10</sup> 20.18 Neon
Na <sup>11</sup> 22.99 Sodium	Mg <sup>12</sup> 24.31 Magnesium															Al <sup>13</sup> 26.98 Aluminium	Si <sup>14</sup> 28.09 Silicon	P <sup>15</sup> 30.97 Phosphorus	S <sup>16</sup> 32.06 Sulfur	Cl <sup>17</sup> 35.45 Chlorine	Ar <sup>18</sup> 39.95 Argon
K <sup>19</sup> 39.10 Potassium	Ca <sup>20</sup> 40.08 Calcium	Sc <sup>21</sup> 44.96 Scandium	Ti <sup>22</sup> 47.87 Titanium	V <sup>23</sup> 50.94 Vanadium	Cr <sup>24</sup> 52 Chromium	Mn <sup>25</sup> 54.94 Manganese	Fe <sup>26</sup> 55.85 Iron	Co <sup>27</sup> 58.93 Cobalt	Ni <sup>28</sup> 58.69 Nickel	Cu <sup>29</sup> 63.55 Copper	Zn <sup>30</sup> 65.38 Zinc	Ga <sup>31</sup> 69.72 Gallium	Ge <sup>32</sup> 72.63 Germanium	As <sup>33</sup> 74.92 Arsenic	Se <sup>34</sup> 78.96 Selenium	Br <sup>35</sup> 79.90 Bromine	Kr <sup>36</sup> 83.80 Krypton				
Rb <sup>37</sup> 85.47 Rubidium	Sr <sup>38</sup> 87.62 Strontium	Y <sup>39</sup> 88.91 Yttrium	Zr <sup>40</sup> 91.22 Zirconium	Nb <sup>41</sup> 92.91 Niobium	Mo <sup>42</sup> 95.96 Molybdensum	Tc <sup>43</sup> [98] Technetium	Ru <sup>44</sup> 101.1 Ruthenium	Rh <sup>45</sup> 102.9 Rhodium	Pd <sup>46</sup> 106.4 Palladium	Ag <sup>47</sup> 107.9 Silver	Cd <sup>48</sup> 112.4 Cadmium	In <sup>49</sup> 114.8 Indium	Sn <sup>50</sup> 118.71 Tin	Sb <sup>51</sup> 121.76 Antimony	Te <sup>52</sup> 127.6 Tellurium	I <sup>53</sup> 126.9 Iodine	Xe <sup>54</sup> 131.3 Xenon				
Cs <sup>55</sup> 132.9 Caesium	Ba <sup>56</sup> 137.3 Barium	5-71 La-lu Lanthanoids	Hf <sup>72</sup> 178.5 Hafnium	Ta <sup>73</sup> 180.9 Tantalum	W <sup>74</sup> 183.8 Tungsten	Re <sup>75</sup> 186.2 Rhenium	Os <sup>76</sup> 190.2 Osmium	Ir <sup>77</sup> 192.2 Iridium	Pt <sup>78</sup> 195.1 Platinum	Au <sup>79</sup> 197.0 Gold	Hg <sup>80</sup> 200.6 Mercury	Tl <sup>81</sup> 204.4 Thallium	Pb <sup>82</sup> 207.2 Lead	Bi <sup>83</sup> 209 Bismuth	Po <sup>84</sup> [209] Polonium	At <sup>85</sup> [210] Astatine	Rn <sup>86</sup> [222] Radon				
Fr <sup>87</sup> [223] Francium	Ra <sup>88</sup> [226] Radium	89-103 Ac-Lr Actinoids	Rf <sup>104</sup> [261] Rutherfordium	Db <sup>105</sup> [268] Dubnium	Sg <sup>106</sup> [266] Seaborgium	Bh <sup>107</sup> [264] Bohrium	Hs <sup>108</sup> [277] Hassium	Mt <sup>109</sup> [276] Meitnerium	Ds <sup>110</sup> [281] Darmstadtium	Rg <sup>111</sup> [280] Roentgenium	Cn <sup>112</sup> [285] Copernicium	Nh <sup>113</sup> [286] Nihonium	Fl <sup>114</sup> [289] Flerovium	Mc <sup>115</sup> [289] Moscovium	Lv <sup>116</sup> [293] Livermorium	Ts <sup>117</sup> [294] Tennessine	Og <sup>118</sup> [294] Oganesson				
			La <sup>57</sup> 138.9 Lanthanum	Ce <sup>58</sup> 140.1 Cerium	Pr <sup>59</sup> 140.9 Praseodymium	Nd <sup>60</sup> 144.2 Neodymium	Pm <sup>61</sup> [145] Promethium	Sm <sup>62</sup> 150.4 Samarium	Eu <sup>63</sup> 152 Europium	Gd <sup>64</sup> 157.3 Gadolinium	Tb <sup>65</sup> 158.9 Terbium	Dy <sup>66</sup> 162.5 Dysprosium	Ho <sup>67</sup> 164.9 Holmium	Er <sup>68</sup> 167.3 Erbium	Tm <sup>69</sup> 168.9 Thulium	Yb <sup>70</sup> 173 Ytterbium	Lu <sup>71</sup> 175 Lutetium				
			Ac <sup>89</sup> [227] Actinium	Th <sup>90</sup> 232 Thorium	Pa <sup>91</sup> 231 Protactinium	U <sup>92</sup> 238 Uranium	Np <sup>93</sup> [237] Neptunium	Pu <sup>94</sup> [244] Plutonium	Am <sup>95</sup> [243] Americium	Cm <sup>96</sup> [247] Curium	Bk <sup>97</sup> [247] Berkelium	Cf <sup>98</sup> [251] Californium	Es <sup>99</sup> [252] Einsteinium	Fm <sup>100</sup> [257] Fermium	Md <sup>101</sup> [258] Mendelevium	No <sup>102</sup> [259] Nobelium	Lr <sup>103</sup> [262] Lawrencium				

le carbone est dans sa valence secondaire

(c'est surtout les 3 premières lignes)

# Mnémono pour retenir les 3 premières lignes du tableau périodique

## Periodic Table of Elements

IA												VIIIA	
H 1 1.008 Hydrogen											He 2 4.003 Helium		
		IIA											
Li 3 6.941 Lithium	Be 4 9.012 Beryllium							B 5 10.81 Boron	C 6 12.01 Carbon	N 7 14.01 Nitrogen	O 8 16.00 Oxygen	F 9 19.00 Fluorine	Ne 10 20.18 Neon
Na 11 22.99	Mg 12 24.31							Al 13 26.98	Si 14 28.09	P 15 30.97	S 16 32.06	Cl 17 35.45	Ar 18 39.95

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

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

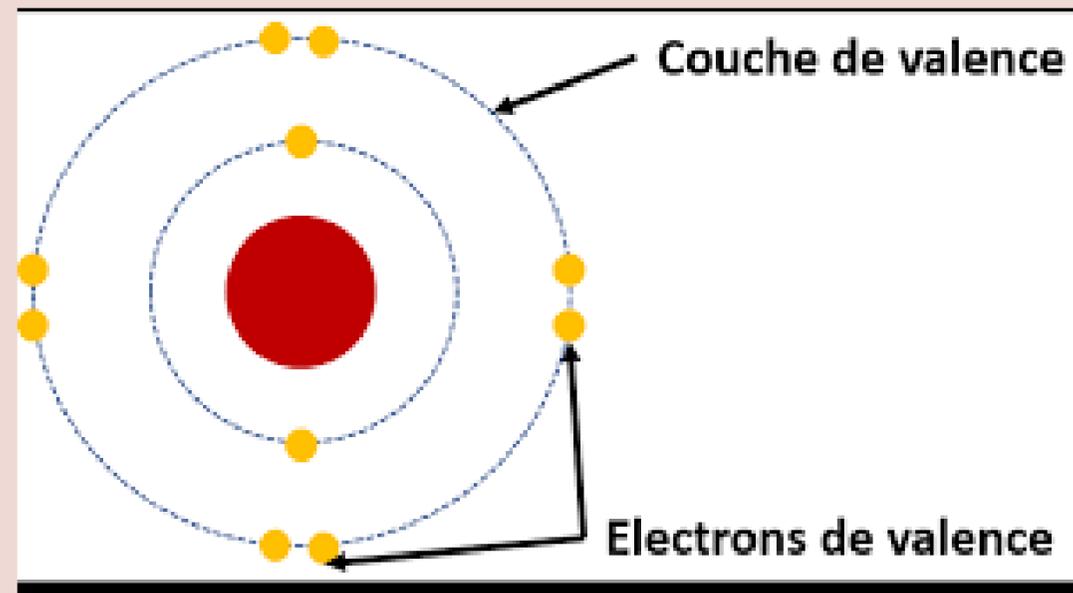
Napoléon Mangea Allègrement Six Poulets Sans Claquer d'Argent

# 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 ++**

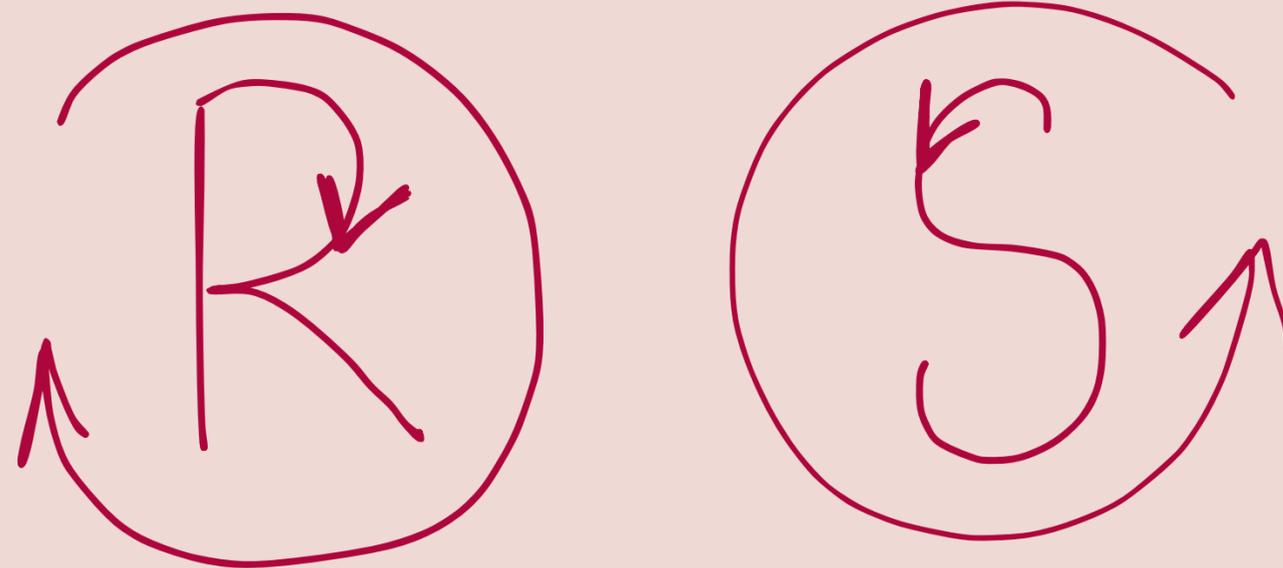
+ ←————— -

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 ;)

