



Cet annexe regroupe tous les tableaux et figures mentionnés dans le ?? page ?? qui contiennent un nombre importants de données. Il n'est pas nécessaire de les retenir par cœur mais ces informations constituent un support appréciable pour toute précision concernant ce chapitre.

TAB. 1.1: Distribution des électrons dans les orbitales atomiques par sous-couche électronique[[Wiki:TPE](#)]

Élément chimique	Famille	Configuration électronique
24 Cr	Chrome	Métal de transition [Ar] <b>4s<sup>1</sup>3d<sup>5</sup></b>
28 Ni	Nickel	Métal de transition [Ar] <b>4s<sup>1</sup>3d<sup>9</sup> (*)</b>
29 Cu	Cuivre	Métal de transition [Ar] <b>4s<sup>1</sup>3d<sup>10</sup></b>
41 Nb	Niobium	Métal de transition [Kr] <b>5s<sup>1</sup>4d<sup>4</sup></b>
42 Mo	Molybdène	Métal de transition [Kr] <b>5s<sup>1</sup>4d<sup>5</sup></b>
44 Ru	Ruthénium	Métal de transition [Kr] <b>5s<sup>1</sup>4d<sup>7</sup></b>
45 Rh	Rhodium	Métal de transition [Kr] <b>5s<sup>1</sup>4d<sup>8</sup></b>
46 Pd	Palladium	Métal de transition [Kr] <b>4d<sup>10</sup></b>
47 Ag	Argent	Métal de transition [Kr] <b>5s<sup>1</sup>4d<sup>10</sup></b>
57 La	Lanthane	Lanthanide [Xe] <b>6s<sup>2</sup>5d<sup>1</sup></b>
58 Ce	Cérium	Lanthanide [Xe] <b>6s<sup>2</sup>4f<sup>1</sup>5d<sup>1</sup></b>
64 Gd	Gadolinium	Lanthanide [Xe] <b>6s<sup>2</sup>4f<sup>7</sup>5d<sup>1</sup></b>
78 Pt	Platine	Métal de transition [Xe] <b>6s<sup>1</sup>4f<sup>14</sup>5d<sup>9</sup></b>
79 Au	Or	Métal de transition [Xe] <b>6s<sup>1</sup>4f<sup>14</sup>5d<sup>10</sup></b>
89 Ac	Actinium	Actinide [Rn] <b>7s<sup>2</sup>6d<sup>1</sup></b>
90 Th	Thorium	Actinide [Rn] <b>7s<sup>2</sup>6d<sup>2</sup></b>
91 Pa	Protactinium	Actinide [Rn] <b>7s<sup>2</sup>5f<sup>2</sup>6d<sup>1</sup></b>
92 U	Uranium	Actinide [Rn] <b>7s<sup>2</sup>5f<sup>3</sup>6d<sup>1</sup></b>
96 Cm	Curium	Actinide [Rn] <b>7s<sup>2</sup>5f<sup>7</sup>6d<sup>1</sup></b>
103 Lr	Lawrencium	Actinide [Rn] <b>7s<sup>2</sup>5f<sup>14</sup>7p<sup>1</sup></b>

(\*) Le nickel présente deux configurations électroniques :

- Une configuration régulière [Ar]  $4s^23d^8$  présentant le niveau d'énergie le plus bas expérimentalement ;
- Une configuration irrégulière [Ar]  $4s^13d^9$  présentant le niveau d'énergie moyen le plus bas.  
C'est cette configuration qui sera utilisée dans les calculs.



**Tableau périodique des éléments chimiques**



		1 IA		Tableau périodique des éléments chimiques																																																		
		1	1.0079 H Hydrogen $1s^1$	2 IIA																				18 VIIA																														
1		3	6.941 Li Lithium $2s^1$	4		9.0122 Be Beryllium $2s^2$																			2	4.0025 He Helium $1s^2$																												
2 [He]		11	22.990 Na Sodium $3s^1$	12		24.305 Mg Magnesium $3s^2$																			13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA																									
3 [Ne]		19	39.098 K Potassium $4s^1$	20		40.078 Ca Calcium $4s^2$	21		44.956 Sc Scandium $3d^14s^2$	22		47.867 Ti Titanium $3d^24s^2$	23		50.942 V Vanadium $3d^34s^1$	24		51.996 Cr Chromium $3d^54s^1$	25		54.938 Mn Manganese $3d^54s^2$	26		55.845 Fe Iron $3d^64s^2$	27		58.933 Co Cobalt $3d^74s^2$	28		58.693 Ni Nickel $3d^84s^2$	29		63.546 Cu Copper $3d^{10}4s^1$	30		65.39 Zn Zinc $3d^{10}4s^2$	31		69.723 Ga Gallium $3d^{10}4s^24p^1$	32		72.64 Ge Germanium $3d^{10}4s^24p^2$	33		74.922 As Arsenic $3d^{10}4s^24p^3$	34		78.96 Se Selenium $3d^{10}4s^24p^4$	35		79.904 Br Bromine $3d^{10}4s^24p^5$	36		83.8 Kr Krypton $3d^{10}4s^24p^6$
4 [Ar]		37	85.468 Rb Rubidium $5s^1$	38		87.62 Sr Strontium $5s^2$	39		88.906 Y Yttrium $4d^15s^2$	40		91.224 Zr Zirconium $4d^25s^2$	41		92.906 Nb Niobium $4d^35s^2$	42		95.94 Mo Molybdenum $4d^55s^1$	43		96 Tc Technetium $4d^75s^1$	44		101.07 Ru Ruthenium $4d^75s^1$	45		102.91 Rh Rhodium $4d^{10}$	46		106.42 Pd Palladium $4d^{10}$	47		107.87 Ag Silver $4d^{10}5s^1$	48		112.41 Cd Cadmium $4d^{10}5s^2$	49		114.82 In Indium $4d^{10}5s^25p^1$	50		118.71 Sn Tin $4d^{10}5s^25p^2$	51		121.76 Sb Antimony $4d^{10}5s^25p^3$	52		127.6 Te Tellurium $4d^{10}5s^25p^4$	53		126.9 I Iodine $4d^{10}5s^25p^5$	54		131.29 Xe Xenon $4d^{10}5s^25p^6$
5 [Kr]		55	132.91 Cs Caesium $6s^1$	56		137.33 Ba Barium $6s^2$	57-71 La-Lu Lanthanide		72	178.49 Hf Hafnium $4f^{14}5d^26s^2$	73		180.95 Ta Tantalum $4f^{14}5d^26s^2$	74		183.84 W Tungsten $4f^{14}5d^46s^2$	75		186.21 Re Rhenium $4f^{14}5d^66s^2$	76		190.23 Os Osmium $4f^{14}5d^66s^2$	77		192.22 Ir Iridium $4f^{14}5d^66s^2$	78		195.08 Pt Platinum $4f^{14}5d^{10}6s^1$	79		196.97 Au Gold $4f^{14}5d^{10}6s^1$	80		200.59 Hg Mercury $4f^{14}5d^{10}6s^2$	81		204.38 Tl Thallium $4f^{14}5d^{10}6s^26p^1$	82		207.2 Pb Lead $4f^{14}5d^{10}6s^26p^2$	83		208.98 Bi Bismuth $4f^{14}5d^{10}6s^26p^3$	84		209 Po Polonium $4f^{14}5d^{10}6s^26p^4$	85		210 At Astatine $4f^{14}5d^{10}6s^26p^5$	86		222 Rn Radon $4f^{14}5d^{10}6s^26p^6$		
6 [Xe]		87	223 Fr Francium $7s^1$	88		226 Ra Radium $7s^2$	89-103 Ac-Lr Actinide		104	261 Rf Rutherfordium $5f^{14}6d^27s^2$	105		262 Db Dubnium $5f^{14}6d^37s^2$	106		266 Sg Seaborgium $5f^{14}6d^37s^2$	107		264 Bh Bohrium $5f^{14}6d^27s^2$	108		277 Hs Hassium $5f^{14}6d^67s^2$	109		268 Mt Meitnerium $5f^{14}6d^97s^1$	110		281 Ds Darmstadtium $5f^{14}6d^97s^1$	111		280 Rg Roentgenium $5f^{14}6d^97s^2$	112		285 Cn Copernicium $5f^{14}6d^{10}7s^2$	113		284 Uut Ununtrium $5f^{14}6d^{10}7s^27p^1$	114		289 Fl Flerovium $5f^{14}6d^{10}7s^27p^2$	115		288 Uup Ununpentium $5f^{14}6d^{10}7s^27p^3$	116		293 Lv Livermorium $5f^{14}6d^{10}7s^27p^4$	117		292 Uus Ununseptium $5f^{14}6d^{10}7s^27p^5$	118		294 Uuo Ununoctium $5f^{14}6d^{10}7s^27p^6$		
7 [Rn]		Légende élément																																																				
[Xe]		57	138.91 La Lanthanum $5d^16s^2$	58	140.12 Ce Cerium $4f^15d^1$	59	140.91 Pr Praseodymium $4f^36s^2$	60	144.24 Nd Neodymium $4f^46s^2$	61	145 Pm Promethium $4f^56s^2$	62	150.36 Sm Samarium $4f^66s^2$	63	151.96 Eu Europium $4f^76s^2$	64	157.25 Gd Gadolinium $4f^76s^2$	65	158.93 Tb Terbium $4f^96s^2$	66	162.50 Dy Dysprosium $4f^{10}6s^2$	67	164.93 Ho Holmium $4f^{11}6s^2$	68	167.26 Er Erbium $4f^{12}6s^2$	69	168.93 Tm Thulium $4f^{13}6s^2$	70	173.04 Yb Ytterbium $4f^{14}6s^2$	71	174.97 Lu Lutetium $6s^24f^{14}5d^1$																							
[Rn]		89	227 Ac Actinium $6d^17s^2$	90	232.04 Th Thorium $6d^27s^2$	91	231.04 Pa Protactinium $5f^26d^17s^2$	92	238.03 U Uranium $5f^36d^17s^2$	93	237 Np Neptunium $5f^46d^17s^2$	94	244 Pu Plutonium $5f^67s^2$	95	243 Am Americium $5f^77s^2$	96	247 Cm Curium $5f^76d^17s^2$	97	247 Bk Berkelium $5f^97s^2$	98	251 Cf Californium $5f^{10}7s^2$	99	252 Es Einsteinium $5f^{11}7s^2$	100	257 Fm Fermium $5f^{12}7s^2$	101	258 Md Mendelevium $5f^{13}7s^2$	102	259 No Nobelium $5f^{14}7s^2$	103	262 Lr Lawrencium $5f^{14}7s^27p^1$																							
<b>Métaux alcalins</b>																		<b>Non-métaux</b>																																				
<b>Métaux alcalino-terreux</b>																		<b>Halogènes</b>																																				
<b>Métaux</b>																		<b>Gaz nobles</b>																																				
<b>Métalloïdes</b>																		<b>Lanthanides</b>																																				
<b>Actinides</b>																		<b>Métaux de transition</b>																																				

FIG. 1.1: Tableau périodique des éléments chimiques

TAB. 1.2: Orbitales réelles d'un atome hydrogénoides par triplet de nombres quantiques  $(n, \ell, m_\ell)$  [Wiki:OA]

Nombre quantique		Sous-couche	Module $ M_\ell $ du nombre quantique magnétique			
Principal	Azimatal		0	1	2	3
$n = 1$	$\ell = 0$	$1s$				
			$1s$			
$n = 2$	$\ell = 0$	$2s$		$2s$		
	$\ell = 1$	$2p$		$2p_z$		$2p_x$
						$2p_y$
$n = 3$	$\ell = 0$	$3s$		$3s$		
	$\ell = 1$	$3p$		$3p_z$		$3p_x$
						$3p_y$
	$\ell = 2$	$3d$		$3d_{z^2}$		$3d_{xy}$
						$3d_{x^2-y^2}$

Page suivante

Nombre quantique		Sous-couche	Module $ M_\ell $ du nombre quantique magnétique			
Principal	Azimatal		0	1	2	3
$n = 4$	$\ell = 0$	$4s$				
						
	$\ell = 1$	$4p$				
						
		$4d$				
	$\ell = 2$					
		$4f$				
						
$n = 5$	$\ell = 0$	$5s$				
						
	$\ell = 1$	$5p$				

Nombre quantique		Sous-couche	Module $ M_\ell $ du nombre quantique magnétique			
Principal	Azimutal		0	1	2	3
$n = 5$	$\ell = 2$	$5d$				
			$5d_{z^2}$	$5d_{xz}$	$5d_{yz}$	$5d_{xy}$
$n = 6$	$\ell = 0$	$6s$				
			$6s$			
	$\ell = 1$	$6p$				
			$6p_z$	$6p_x$	$6p_y$	
	$\ell = 2$	$6d$				
			$6d_{z^2}$	$6d_{xz}$	$6d_{yz}$	$6d_{xy}$
						
$n = 7$	$\ell = 0$	$7s$				
			$7s$			

FIG. 1.2: Modélisation animée d'un atome d'aluminium avec ses différentes couches atomiques

