

1 H 1.008																			
Groupe 0	Couches électroniques (K L M N O P)	Groupe 1		Groupe 2		Groupe 3		Groupe 4		Groupe 5		Groupe 6		Groupe 7		Groupe 8			
		A	B	A	B	A	B	A	B	A	B	A	B	A	B				
2 He 4.0	2)	3 Li 6.9		4 Be 9.0		5 B 10.8		6 C 12.0		7 N 14.0		8 O 16.0		9 F 19.0	Les trois triades				
10 Ne 20.1	2) 8)	11 Na 23.0		12 Mg 24.3		13 Al 26.9		14 Si 28.0		15 P 30.9		16 S 32.0		17 Cl 35.4					
18 A 39.9	2) 8) 8)	19 K 39.1		20 Ca 40.0		21 Sc 45.1		22 Ti 47.9		23 V 50.9		24 Cr 52.0		25 Mn 54.9		26 Fe 55.8	27 Co 58.9	28 Ni 58.6	
			29 Cu 63.5		30 Zn 65.3		31 Ga 69.7		32 Ge 72.6		33 As 74.9		34 Se 78.9		35 Br 79.9				
36 Kr 83.7	2) 8) 18) 8)	37 Rb 85.4		38 Sr 87.6		39 Y 88.9		40 Zr 91.2		41 Cb 92.9		42 Mo 95.9		43 Ma 99		44 Ru 101.7	45 Rh 102.9	46 Pd 106.7	
			47 Ag 107.8		48 Cd 112.4		49 In 114.7		50 Sn 118.7		51 Sb 121.7		52 Te 127.6		53 I 126.9				
54 Xe 131.3	2) 8) 18) 18) 8)	55 Cs 132.9		56 Ba 137.3		57-71 Terres rares		72 Hf 178.6		73 Ta 180.8		74 W 183.9		75 Re 186.3		76 Os 190.2	77 Ir 193.1	78 Pt 195.2	
			79 Au 197.2		80 Hg 200.6		81 Tl 204.3		82 Pb 207.2		83 Bi 209.0		84 Po 210		85				
86 Rn 222	2) 8) 18) 32) 18) 8)	87		88 Ra 226.0		89 Ac 227		90 Th 232.1		91 Pa 231		92 U 238.0							

57 La 138.9	58 Ce 140.1	59 Pr 140.9	60 Nd 144.2	61 Pm 146	62 Sm 150.4	63 Eu 152.0	64 Gd 156.9	65 Tb 159.2	66 Dy 162.4	67 Ho 164.9	68 Er 167.2	69 Tm 169.4	70 Yb 173.0	71 Lu 175.0
-------------------	-------------------	-------------------	-------------------	-----------------	-------------------	-------------------	-------------------	-------------------	-------------------	-------------------	-------------------	-------------------	-------------------	-------------------

1945 – Tiré du Traité Élémentaire de Chimie de J.A. Gagné, manuel longtemps en usage dans plusieurs maisons d'enseignement du Québec.