

1																18						
1 H 1.008																2 He 4.003						
3 Li 6.941	4 Be 9.012	Relative Atomic Masses (2012, IUPAC) *For the radioactive elements the atomic mass of an important isotope is given										Masses Atomiques Relatives (IUPAC, 2012) *Dans le cas des éléments radioactifs, la masse atomique fournie est celle d'un isotope important					5 B 10.81	6 C 12.01	7 N 14.01	8 O 16.00	9 F 19.00	10 Ne 20.18
11 Na 22.99	12 Mg 24.31	3	4	5	6	7	9	10	11	12	13 Al 26.98	14 Si 28.09	15 P 30.97	16 S 32.07	17 Cl 35.45	18 Ar 39.95						
19 K 39.10	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.87	23 V 50.94	24 Cr 52.00	25 Mn 54.94	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.69	29 Cu 63.55	30 Zn 65.38	31 Ga 69.72	32 Ge 72.61	33 As 74.92	34 Se 78.96	35 Br 79.90	36 Kr 83.80					
37 Rb 85.47	38 Sr 87.62	39 Y 88.91	40 Zr 91.22	41 Nb 92.91	42 Mo 95.96	43 Tc (98)	44 Ru 101.1	45 Rh 102.9	46 Pd 106.4	47 Ag 107.9	48 Cd 112.4	49 In 114.8	50 Sn 118.7	51 Sb 121.8	52 Te 127.6	53 I 126.9	54 Xe 131.3					
55 Cs 132.9	56 Ba 137.3	57 La 138.9	72 Hf 178.5	73 Ta 180.9	74 W 183.9	75 Re 186.2	76 Os 190.2	77 Ir 192.2	78 Pt 195.1	79 Au 197.0	80 Hg 200.6	81 Tl 204.4	82 Pb 207.2	83 Bi 209.0	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)					
87 Fr (223)	88 Ra (226)	89 Ac (227)	104 Rf (261)	105 Db (262)	106 Sg (266)	107 Bh (264)	108 Hs (277)	109 Mt (268)	110 Ds (269)	111 Rg (272)	112 Cn (285)	113 Nh (284)	114 Fl (289)	115 Mc (288)	116 Lv (292)	117 Ts (294)	118 Og (294)					

58 Ce 140.1	59 Pr 140.9	60 Nd 144.2	61 Pm (145)	62 Sm 150.4	63 Eu 152.0	64 Gd 157.3	65 Tb 158.9	66 Dy 162.5	67 Ho 164.9	68 Er 167.3	69 Tm 168.9	70 Yb 173.0	71 Lu 175.0
90 Th 232.0	91 Pa (231.0)	92 U (238.0)	93 Np (237)	94 Pu (244)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (252)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)	103 Lr (262)

Symbol	Value	
Symbole	Quantité numérique	

Atomic mass unit	<i>amu</i>	1.66054 x 10 ⁻²⁷ kg	Unité de masse atomique
Avogadro's number	<i>N_A</i>	6.022 x 10 ²³	Nombre d'Avogadro
Charge of an electron	<i>e</i>	1.60218 x 10 ⁻¹⁹ C	Charge d'un électron
Dissociation constant (H ₂ O)	<i>K_w</i>	1.00 x 10 ⁻¹⁴ (25°C)	Constante de dissociation de l'eau (H ₂ O)
Faraday's constant	<i>F</i>	96 485 C mol ⁻¹	Constante de Faraday
Gas constant	<i>R</i>	8.31451 J K ⁻¹ mol ⁻¹	Constante des gaz
		0.08206 L atm K ⁻¹ mol ⁻¹	
Mass of an electron	<i>m_e</i>	9.10939 x 10 ⁻³¹ kg	Masse d'un électron
Mass of a neutron	<i>m_n</i>	1.67493 x 10 ⁻²⁷ kg	Masse d'un neutron
Mass of a proton	<i>m_p</i>	1.67262 x 10 ⁻²⁷ kg	Masse d'un proton
Planck's constant	<i>h</i>	6.62608 x 10 ⁻³⁴ J s	Constante de Planck
Speed of light	<i>c</i>	2.997925 x 10 ⁸ m s ⁻¹	Vitesse de la lumière
Rydberg constant	<i>R_H</i>	1.096 x 10 ⁷ m ⁻¹	Constante de Rydberg

1 Å = 1 x 10 ⁻¹⁰ m 1 atm = 101.325 kPa 1 bar = 1 x 10 ⁵ Pa	STP/TPN 273.15 K 100 kPa	SATP/TPAN 298 K 100 kPa
--	---------------------------------------	--------------------------------------