



1 H 1.008	2											13	14	15	16	17	18 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	8	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 Symbole	Value Quantité numérique
-------------------	-----------------------------

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

1 Å	= $1 \times 10^{-10} \text{ m}$
1 atm	= 101.325 kPa
1 bar	= $1 \times 10^5 \text{ Pa}$

STP/TPN	SATP/TPAN
273.15 K	298 K
100 kPa	100 kPa