



1 H 1.008																	2 He 4.003
3 Li 6.941	4 Be 9.012	<p><b>Relative Atomic Masses (2012, IUPAC)</b>                  *For the radioactive elements the atomic mass of an important isotope is given</p> <p><b>Masses Atomiques Relatives (UICPA, 2012)</b>                  *Dans le cas des éléments radioactifs, la masse atomique fournie est celle d'un isotope important</p>										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 Uut (284)	114 Fl (289)	115 Uup (288)	116 Lv (292)	117 Uus	118 Uuo (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 <sup>-27</sup> kg	<i>Unité de masse atomique</i>
Avogadro's number	<i>N</i>	6.02214 x 10 <sup>23</sup> mol <sup>-1</sup>	<i>Nombre d'Avogadro</i>
Charge of an electron	<i>e</i>	1.60218 x 10 <sup>-19</sup> C	<i>Charge d'un électron</i>
Dissociation constant (H <sub>2</sub> O)	<i>K<sub>w</sub></i>	1.00 x 10 <sup>-14</sup> (25°C)	<i>Constante de dissociation de l'eau (H<sub>2</sub>O)</i>
Faraday's constant	<i>F</i>	96 485 C mol <sup>-1</sup>	<i>Constante de Faraday</i>
Gas constant	<i>R</i>	8.31451 J K <sup>-1</sup> mol <sup>-1</sup> 0.08206 L atm K <sup>-1</sup> mol <sup>-1</sup>	<i>Constante des gaz</i>
Mass of an electron	<i>m<sub>e</sub></i>	9.10939 x 10 <sup>-31</sup> kg	<i>Masse d'un électron</i>
Mass of a neutron	<i>m<sub>n</sub></i>	1.67493 x 10 <sup>-27</sup> kg	<i>Masse d'un neutron</i>
Mass of a proton	<i>m<sub>p</sub></i>	1.67262 x 10 <sup>-27</sup> kg	<i>Masse d'un proton</i>
Planck's constant	<i>h</i>	6.62608 x 10 <sup>-34</sup> J s	<i>Constante de Planck</i>
Speed of light	<i>c</i>	2.997925 x 10 <sup>8</sup> m s <sup>-1</sup>	<i>Vitesse de la lumière</i>
Rydberg constant	<i>R<sub>∞</sub></i>	1.097 x 10 <sup>7</sup> m <sup>-1</sup>	<i>Constante de Rydberg</i>

1 Å	= 1 x 10 <sup>-10</sup> m
1 atm	= 101.325 kPa
1 bar	= 1 x 10 <sup>5</sup> Pa

<b>STP/TPN</b>	<b>SATP/TPAN</b>
273.15 K	298 K
100 kPa	100 kPa