

# Tavola Periodica degli Elementi

1 1 <b>H</b> Idrogeno 1.00794	2 4 <b>He</b> Elio 4.002602											13 5 <b>B</b> Boro 10.811	14 6 <b>C</b> Carbonio 12.0107	15 7 <b>N</b> Azoto 14.00674	16 8 <b>O</b> Ossigeno 15.9994	17 9 <b>F</b> Fluoro 18.9984032	18 10 <b>Ne</b> Neon 20.1797	
3 3 <b>Li</b> Litio 6.941	4 4 <b>Be</b> Berillio 9.012182											13 13 <b>Al</b> Alluminio 26.981538	14 14 <b>Si</b> Silicio 28.0855	15 15 <b>P</b> Fosforo 30.973761	16 16 <b>S</b> Zolfo 32.066	17 17 <b>Cl</b> Cloro 35.453	18 18 <b>Ar</b> Argon 39.948	
11 3 <b>Na</b> Sodio 22.989770	12 4 <b>Mg</b> Magnesio 24.3050	3 21 <b>Sc</b> Scandio 44.955910	4 22 <b>Ti</b> Titanio 47.867	5 23 <b>V</b> Vanadio 50.9415	6 24 <b>Cr</b> Cromo 51.9961	7 25 <b>Mn</b> Manganese 54.938049	8 26 <b>Fe</b> Ferro 55.8457	9 27 <b>Co</b> Cobalto 58.933200	10 28 <b>Ni</b> Nichel 58.6934	11 29 <b>Cu</b> Rame 63.546	12 30 <b>Zn</b> Zinco 65.409	13 31 <b>Ga</b> Gallio 69.723	14 32 <b>Ge</b> Germanio 72.64	15 33 <b>As</b> Arsenico 74.92160	16 34 <b>Se</b> Selenio 78.96	17 35 <b>Br</b> Bromo 79.904	18 36 <b>Kr</b> Kriptone 83.798	
19 4 <b>K</b> Potassio 39.0983	20 4 <b>Ca</b> Calcio 40.078	39 5 <b>Y</b> Ittrio 88.90585	40 5 <b>Zr</b> Zirconio 91.224	41 5 <b>Nb</b> Niobio 92.90638	42 5 <b>Mo</b> Molibdeno 95.94	43 5 <b>Tc</b> Tecnecio (98)	44 5 <b>Ru</b> Rutenio 101.07	45 5 <b>Rh</b> Rodio 102.90550	46 5 <b>Pd</b> Palladio 106.42	47 5 <b>Ag</b> Argento 107.8682	48 5 <b>Cd</b> Cadmio 112.411	49 5 <b>In</b> Indio 114.818	50 5 <b>Sn</b> Stagno 118.710	51 5 <b>Sb</b> Antimonio 121.760	52 5 <b>Te</b> Tellurio 127.60	53 5 <b>I</b> Iodio 126.90447	54 5 <b>Xe</b> Xeno 131.293	
37 5 <b>Rb</b> Rubidio 85.4678	38 5 <b>Sr</b> Stronzio 87.62	57 to 71		72 6 <b>Hf</b> Hafnio 178.49	73 6 <b>Ta</b> Tantalio 180.9479	74 6 <b>W</b> Tungsteno 183.84	75 6 <b>Re</b> Renio 186.207	76 6 <b>Os</b> Osmio 190.23	77 6 <b>Ir</b> Iridio 192.217	78 6 <b>Pt</b> Platino 195.078	79 6 <b>Au</b> Oro 196.96655	80 6 <b>Hg</b> Mercurio 200.59	81 6 <b>Tl</b> Tallio 204.3833	82 6 <b>Pb</b> Piombo 207.2	83 6 <b>Bi</b> Bismuto 208.98038	84 6 <b>Po</b> Polonio (209)	85 6 <b>At</b> Astatina (210)	86 6 <b>Rn</b> Radone (222)
87 7 <b>Fr</b> Francio (223)	88 7 <b>Ra</b> Radio (226)	89 to 103		104 7 <b>Rf</b> Rutherfordio (261)	105 7 <b>Db</b> Dubnio (262)	106 7 <b>Sg</b> Seaborgio (266)	107 7 <b>Bh</b> Bohrio (264)	108 7 <b>Hs</b> Hassio (269)	109 7 <b>Mt</b> Meitnerio (268)	110 7 <b>Ds</b> Darmstadtio (271)	111 7 <b>Rg</b> Roentgenio (272)	112 7 <b>Uub</b> Ununbio (285)	113 7 <b>Uut</b> Ununtrio (284)	114 7 <b>Uuq</b> Ununquadio (289)	115 7 <b>Uup</b> Ununpentio (288)	116 7 <b>Uuh</b> Ununhexio (292)	117 7 <b>Uus</b> Ununseptio (294)	118 7 <b>Uuo</b> Ununoctio (294)

- Metalli alcalini
- Metalli alcalino terrosi
- Metalli del blocco d
- Lantanidi
- Attinidi
- Metalli del blocco p
- Nonmetalli
- Gas nobili
- C** Solidi
- Br** Liquidi
- H** Gas
- Tc** Artificiali

Le masse atomiche tra sono quelle degli isotopi più stabili o più comuni.

Design Copyright © 1997 Michael Dayah (michael@dayah.com), <http://www.dayah.com/periodic/>

Nota: il sotto gruppo dei numeri 1-18 è stato adottato nel 1984 dalla International Union of Pure and Applied Chemistry (IUPAC). I nomi degli elementi 112-118 sono gli equivalenti latini di quei nomi.

57 7 <b>La</b> Lantanio 138.9055	58 7 <b>Ce</b> Cerio 140.116	59 7 <b>Pr</b> Praseodimio 140.90765	60 7 <b>Nd</b> Neodimio 144.24	61 7 <b>Pm</b> Promezio (145)	62 7 <b>Sm</b> Samario 150.36	63 7 <b>Eu</b> Europio 151.964	64 7 <b>Gd</b> Gadolinio 157.25	65 7 <b>Tb</b> Terbio 158.92534	66 7 <b>Dy</b> Disprosio 162.500	67 7 <b>Ho</b> Olimio 164.93032	68 7 <b>Er</b> Erbio 167.259	69 7 <b>Tm</b> Tulio 168.93421	70 7 <b>Yb</b> Iterbio 173.04	71 7 <b>Lu</b> Lutezio 174.967
89 7 <b>Ac</b> Attinio (227)	90 7 <b>Th</b> Torio 232.0381	91 7 <b>Pa</b> Protoattinio 231.03588	92 7 <b>U</b> Uranio 238.02891	93 7 <b>Np</b> Nettunio (237)	94 7 <b>Pu</b> Plutonio (244)	95 7 <b>Am</b> Americio (243)	96 7 <b>Cm</b> Curio (247)	97 7 <b>Bk</b> Berkelio (247)	98 7 <b>Cf</b> Californio (251)	99 7 <b>Es</b> Einsteinio (252)	100 7 <b>Fm</b> Fermio (257)	101 7 <b>Md</b> Mendelevio (258)	102 7 <b>No</b> Nobelio (259)	103 7 <b>Lr</b> Laurenzio (262)