La Tabella Periodica ufficiale IUPAC riportata a pag.3, con il nome degli elementi in italiano e con le masse atomiche relative riportate con quattro cifre significative, può essere utilizzata dagli studenti durante la prova scritta.

La tabella contiene una novità molto importante per la chimica e tutte le altre scienze: la IUPAC ha ufficialmente riconosciuto che per 10 elementi non è possibile dare un unico valore di massa atomica a causa della variabilità della composizione isotopica dell'elemento nei diversi campioni considerati. Per tali elementi viene riportato un intervallo di valori [a,b] entro cui può essere compresa la massa atomica relativa per l'elemento in un dato campione (vedi H, Li, B, C, N, O, Si, S, Cl, Tl).
Ai fini analitici e commerciali per tali elementi IUPAC ammette che possono essere utilizzati i seguenti valori di massa atomica

B	10.81
C	12.011
Cl	35.45
H	1.008
Li	6.94
N	14.007
O	15.999
Si	28.085
S	32.06
Tl	204.38

che approssimati a 4 cifre significative diventano

B	10.81
C	12.01
Cl	35.45
H	1.008
Li	6.94
N	14.01
O	16.00
Si	28.09
S	32.06
Tl	204.4

Per maggiori dettagli relativi alla decisione IUPAC vedi: http://www.iupac.org

IUPAC Periodic Table of the Elements

1												13	14	15	16	17	18
1 **H** hydrogen [1.007; 1.009]	2																2 **He** helium 4.003
3 **Li** lithium [6.938; 6.997]	4 **Be** beryllium 9.012											5 **B** boron [10.80; 10.83]	6 **C** carbon [12.00; 12.02]	7 **N** nitrogen [14.00; 14.01]	8 **O** oxygen [15.99; 16.00]	9 **F** fluorine 19.00	10 **Ne** neon 20.18
11 **Na** sodium 22.99	12 **Mg** magnesium 24.31	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 **Al** aluminium 26.98	14 **Si** silicon [28.08; 28.09]	15 **P** phosphorus 30.97	16 **S** sulfur [32.05; 32.08]	17 **Cl** chlorine [35.44; 35.46]	18 **Ar** argon 39.95
19 **K** potassium 39.10	20 **Ca** calcium 40.08	21 **Sc** scandium 44.96	22 **Ti** titanium 47.87	23 **V** vanadium 50.94	24 **Cr** chromium 52.00	25 **Mn** manganese 54.94	26 **Fe** iron 55.85	27 **Co** cobalt 58.93	28 **Ni** nickel 58.69	29 **Cu** copper 63.55	30 **Zn** zinc 65.38(2)	31 **Ga** gallium 69.72	32 **Ge** germanium 72.63	33 **As** arsenic 74.92	34 **Se** selenium 78.96(3)	35 **Br** bromine 79.90	36 **Kr** krypton 83.80
37 **Rb** rubidium 85.47	38 **Sr** strontium 87.62	39 **Y** yttrium 88.91	40 **Zr** zirconium 91.22	41 **Nb** niobium 92.91	42 **Mo** molybdenum 95.96(2)	43 **Tc** technetium	44 **Ru** ruthenium 101.1	45 **Rh** rhodium 102.9	46 **Pd** palladium 106.4	47 **Ag** silver 107.9	48 **Cd** cadmium 112.4	49 **In** indium 114.8	50 **Sn** tin 118.7	51 **Sb** antimony 121.8	52 **Te** tellurium 127.6	53 **I** iodine 126.9	54 **Xe** xenon 131.3
55 **Cs** caesium 132.9	56 **Ba** barium 137.3	57-71 lanthanoids	72 **Hf** hafnium 178.5	73 **Ta** tantalum 180.9	74 **W** tungsten 183.8	75 **Re** rhenium 186.2	76 **Os** osmium 190.2	77 **Ir** iridium 192.2	78 **Pt** platinum 195.1	79 **Au** gold 197.0	80 **Hg** mercury 200.6	81 **Tl** thallium [204.3; 204.4]	82 **Pb** lead 207.2	83 **Bi** bismuth 209.0	84 **Po** polonium	85 **At** astatine	86 **Rn** radon
87 **Fr** francium	88 **Ra** radium	89-103 actinoids	104 **Rf** rutherfordium	105 **Db** dubnium	106 **Sg** seaborgium	107 **Bh** bohrium	108 **Hs** hassium	109 **Mt** meitnerium	110 **Ds** darmstadtium	111 **Rg** roentgenium	112 **Cn** copernicium		114 **Fl** flerovium		116 **Lv** livermorium		

57 **La** lanthanum 138.9	58 **Ce** cerium 140.1	59 **Pr** praseodymium 140.9	60 **Nd** neodymium 144.2	61 **Pm** promethium	62 **Sm** samarium 150.4	63 **Eu** europium 152.0	64 **Gd** gadolinium 157.3	65 **Tb** terbium 158.9	66 **Dy** dysprosium 162.5	67 **Ho** holmium 164.9	68 **Er** erbium 167.3	69 **Tm** thulium 168.9	70 **Yb** ytterbium 173.1	71 **Lu** lutetium 175.0
89 **Ac** actinium	90 **Th** thorium 232.0	91 **Pa** protactinium 231.0	92 **U** uranium 238.0	93 **Np** neptunium	94 **Pu** plutonium	95 **Am** americium	96 **Cm** curium	97 **Bk** berkelium	98 **Cf** californium	99 **Es** einsteinium	100 **Fm** fermium	101 **Md** mendelevium	102 **No** nobelium	103 **Lr** lawrencium

Key: atomic number **Symbol** **name** standard atomic weight

INTERNATIONAL UNION OF PURE AND APPLIED CHEMISTRY

Notes

- IUPAC 2009 Standard atomic weights abridged to four significant digits (Table 4 published in *Pure Appl. Chem.* 83, 359-396 (2011); doi:10.1351/PAC-REP-10-09-14). The uncertainty in the last digit of the standard atomic weight value is listed in parentheses following the value. In the absence of parentheses, the uncertainty is one in that last digit. An interval in square brackets provides the lower and upper bounds of the standard atomic weight for that element. No values are listed for elements which lack isotopes with a characteristic isotopic abundance in natural terrestrial samples. See PAC for more details.

- "Aluminum" and "cesium" are commonly used alternative spellings for "aluminium" and "caesium."

- Claims for the discovery of all the remaining elements in the last row of the Table, namely elements with atomic numbers 113, 115, 117 and 118, and for which no assignments have yet been made, are being considered by a IUPAC and IUPAP Joint Working Party.

For updates to this table, see iupac.org/reports/periodic_table/. This version is dated 1 June 2012.

Tabella Periodica degli Elementi

1																	18
1 H Idrogeno 1.008	2		*numero atomico* **Simbolo** nome *massa atomica*									13	14	15	16	17	2 He Elio 4.003
3 Li Litio 6.94	4 Be Berillio 9.012											5 B Boro 10.81	6 C Carbonio 12.01	7 N Azoto 14.01	8 O Ossigeno 16.00	9 F Fluoro 19.00	10 Ne Neon 20.18
11 Na Sodio 22.99	12 Mg Magnesio 24.31	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 Al Alluminio 26.98	14 Si Silicio 28.09	15 P Fosforo 30.97	16 S Zolfo 32.07	17 Cl Cloro 35.45	18 Ar Argon 39.95
19 K Potassio 39.10	20 Ca Calcio 40.08	21 Sc Scandio 44.96	22 Ti Titanio 47.87	23 V Vanadio 50.94	24 Cr Cromo 52.00	25 Mn Manganese 54.94	26 Fe Ferro 55.85	27 Co Cobalto 58.93	28 Ni Nichel 58.69	29 Cu Rame 63.55	30 Zn Zinco 65.38	31 Ga Gallio 69.72	32 Ge Germanio 72.63	33 As Arsenico 74.92	34 Se Selenio 78.96	35 Br Bromo 79.90	36 Kr Kripton 83.80
37 Rb Rubidio 85.47	38 Sr Stronzio 87.62	39 Y Ittrio 88.91	40 Zr Zirconio 91.22	41 Nb Niobio 92.91	42 Mo Molibdeno 95.96	43 Tc Tecnezio [98]	44 Ru Rutenio 101.1	45 Rh Rodio 102.9	46 Pd Palladio 106.4	47 Ag Argento 107.9	48 Cd Cadmio 112.4	49 In Indio 114.8	50 Sn Stagno 118.7	51 Sb Antimonio 121.8	52 Te Tellurio 127.6	53 I Iodio 126.9	54 Xe Xenon 131.3
55 Cs Cesio 132.9	56 Ba Bario 137.3	57-71 Lantanoidi	72 Hf Afnio 178.5	73 Ta Tantalio 180.9	74 W Tungsteno 183.8	75 Re Renio 186.2	76 Os Osmio 190.2	77 Ir Iridio 192.2	78 Pt Platino 195.1	79 Au Oro 197.0	80 Hg Mercurio 200.6	81 Tl Tallio 204.4	82 Pb Piombo 207.2	83 Bi Bismuto 209.0	84 Po Polonio [209]	85 At Astato [210]	86 Rn Radon [222]
87 Fr Francio [223]	88 Ra Radio [226]	89-103 Attinoidi	104 Rf Rutherfordio [265]	105 Db Dubnio [268]	106 Sg Seaborgio [271]	107 Bh Bohrio [270]	108 Hs Assio [277]	109 Mt Meitnerio [276]	110 Ds Darmstadtio [281]	111 Rg Roentgenio [280]	112 Cn Copernicio [285]		114 Fl Flerovio [289]		116 Lv Livermorio [293]		

57 La Lantanio 138.9	58 Ce Cerio 140.1	59 Pr Praseodimio 140.9	60 Nd Neodimio 144.2	61 Pm Promezio [145]	62 Sm Samario 150.4	63 Eu Europio 152.0	64 Gd Gadolinio 157.3	65 Tb Terbio 158.9	66 Dy Disprosio 162.5	67 Ho Olmio 164.9	68 Er Erbio 167.3	69 Tm Tulio 168.9	70 Yb Itterbio 173.1	71 Lu Lutezio 175.0
89 Ac Attinio [227]	90 Th Torio 232.0	91 Pa Protoattinio 231.0	92 U Uranio 238.0	93 Np Nettunio [237]	94 Pu Plutonio [244]	95 Am Americio [243]	96 Cm Curio [247]	97 Bk Berkelio [247]	98 Cf Californio [251]	99 Es Einsteinio [252]	100 Fm Fermio [257]	101 Md Mendelevio [258]	102 No Nobelio [259]	103 Lr Lawrencio [262]

IUPAC
International Union of Pure and Applied Chemistry

IUPAC (www.iupac.org/reports/periodic_table)

- Le *masse atomiche relative* sono riportate con quattro cifre significative.
- In assenza di composizione isotopica costante viene riportato tra parentesi quadre il *numero di massa* dell'isotopo radioattivo più stabile.