

# TAVOLA PERIODICA DEGLI ELEMENTI



Legenda																	
Non metalli	Lantanoidi																
Metalli alcalini	Attinoidi																
Metalli alcalino terrosi	Gas nobili																
Elementi di transizione	Elementi sintetici																
Metalli di post transizione	Semimetalli																

  

Numero atomico → <b>1</b> ← Simbolo Nome → <b>IDROGENO</b> ← Peso atomico 1.008																							
H 1 Idrogeno																	He 2 Elio						
Li 3 Litio	Be 4 Berillio																	B 5 Boro	C 6 Carbonio	N 7 Azoto	O 8 Ossigeno	F 9 Fluoro	Ne 10 Neon
Na 11 Sodio	Mg 12 Magnesio																	Al 13 Alluminio	Si 14 Silicio	P 15 Fosforo	S 16 Zolfo	Cl 17 Cloro	Ar 18 Argon
K 19 Potassio	Ca 20 Calcio	Sc 21 Scandio	Ti 22 Titanio	V 23 Vanadio	Cr 24 Cromo	Mn 25 Manganese	Fe 26 Ferro	Co 27 Cobalto	Ni 28 Nichel	Cu 29 Rame	Zn 30 Zinco	Ga 31 Gallio	Ge 32 Germanio	As 33 Arsenico	Se 34 Selenio	Br 35 Bromio	Kr 36 Kripton						
Rb 37 Rubidio	Sr 38 Stronzio	Y 39 Ittrio	Zr 40 Zirconio	Nb 41 Niobio	Mo 42 Molibdeno	Tc 43 Tecnizio	Ru 44 Rutenio	Rh 45 Rodio	Pd 46 Palladio	Ag 47 Argento	Cd 48 Cadmio	In 49 Indio	Sn 50 Stagno	Sb 51 Antimonio	Te 52 Tellurio	I 53 Iodio	Xe 54 Xeno						
Cs 55 Cesio	Ba 56 Bario		Hf 72 Afnio	Ta 73 Tantalio	W 74 Tungsteno	Re 75 Renio	Os 76 Osmio	Ir 77 Iridio	Pt 78 Platino	Au 79 Oro	Hg 80 Mercurio	Tl 81 Tallio	Pb 82 Piombo	Bi 83 Bismuto	Po 84 Polonio	At 85 Astatio	Rn 86 Radon						
Fr 87 Francio	Ra 88 Radio		Rf 104 Rutherfordio	Db 105 Dubnio	Sg 106 Seaborgio	Bh 107 Bohrio	Hs 108 Hassio	Mt 109 Meitnerio	Ds 110 Darmstadtio	Rg 111 Roentgenio	Cn 112 Copernicio	Nh 113 Nihosio	Fl 114 Flerovio	Mc 115 Moscovio	Lv 116 Livermorio	Ts 117 Tennesso	Og 118 Oganesson						
La 57 Lantanio Ce 58 Cerio Pr 59 Praseodimio Nd 60 Neodimio Pm 61 Promezio Sm 62 Samario Eu 63 Europio Gd 64 Gadolinio Tb 65 Terbio Dy 66 Disprozio Ho 67 Osmio Er 68 Erbio Tm 69 Tulio Yb 70 Itterbio Lu 71 Luterzio Ac 89 Attinio Th 90 Torio Pa 91 Protoattinio U 92 Uranio Np 93 Nettunio Pu 94 Plutonio Am 95 Americio Cm 96 Curio Bk 97 Berkelio Cf 98 Californio Es 99 Einstenio Fm 100 Fermio Md 101 Mendelevio No 102 Nobelio Lr 103 Laurenzio																							

**Regole per i n° di ossidazione**  
 Tutti gli elementi possono avere **n.ox = 0**  
 Nel gruppo I tutti gli elementi hanno **n.ox = +1** (tranne h)  
 I gruppi II e III hanno rispettivamente **n.ox = +2 e +3**  
 Nel gruppo IV hanno tutti **n.ox = +2 e +4**  
 Nel gruppo V hanno tutti **n.ox = +3 e +5**  
 Nel gruppo VI hanno tutti **n.ox = +2, +4 e +6** (tranne O)  
 Nel gruppo VII hanno tutti **n.ox = +1, +3, +5, +7** (tranne F)

**Raggio atomico**  
 Metà della distanza tra i centri dei nuclei di 2 atomi contigui dello stesso elemento

**Andamento raggio atomico**

**Andamento x - EI - AE**

**Masse atomiche da conoscere al test:**

Idrogeno [H 1]	Carbonio [C 12]	Iodio [I 127]
Sodio [Na 23]	Azoto [N 14]	Elio [He 4]
Potassio [K 39]	Fosforo [P 31]	Ferro [Fe 55,85]
Magnesio [Mg 24,3]	Ossigeno [O 16]	Cromo [Cr 52]
Calcio [Ca 40]	Zolfo [S 32]	Rame [Cu 63]
Boro [B 11]	Fluoro [F 19]	Zinco [Zn 65]
Alluminio [Al 27]	Cloro [Cl 35,45]	Piombo [Pb 207]

**Elettronegatività (x)**  
 Capacità degli atomi di attrarre a sè gli elettroni di legame di un altro atomo

**Affinità elettronica (ae)**  
 quantità di energia spesa o rilasciata per aggiungere un elettrone a un atomo neutro isolato in fase gassosa a formare uno ione con una carica negativa (anione). Processo: X + e -> X- + AE

**Affinità elettronica (ei)**  
 Quantità minima di energia necessaria per strappare un elettrone ad un atomo isolato in forma gassosa, formando uno ione con carica positiva (catione). Processo: X + EI -> X+ + e-