

TAVOLA PERIODICA DEGLI ELEMENTI

I																		VIII																	
1 H 1 Idrogeno																	4 He 2 Elio																		
7 Li 3 Litio	9 Be 4 Berillio																	12 C 6 Carbonio	14 N 7 Azoto	16 O 8 Ossigeno	19 F 9 Fluoro	2 Ne 10 Neon													
23 Na 11 Sodio	24 Mg 12 Magnesio																	13 Al 13 Alluminio	14 Si 14 Silicio	31 P 15 Fosforo	32 S 16 Zolfo	35 Cl 17 Cloro	18 Ar 18 Argon												
39 K 19 Potassio	40 Ca 20 Calcio	21 Sc Scandio	22 Ti Titanio	23 V Vanadio	24 Cr Cromo	25 Mn Manganese	26 Fe 26 Ferro	27 Co Cobalto	28 Ni Nichel	29 Cu 29 Rame	30 Zn 30 Zinco	31 Ga Gallio	32 Ge Germanio	33 As Arsenico	34 Se Selenio	35 Br 35 Bromo	36 Kr 36 Kripton																		
37 Rb Rubidio	38 Sr Stronzio	39 Y Ittrio	40 Zr Zirconio	41 Nb Niobio	42 Mo Molibdeno	43 Tc Tecnecio	44 Ru Rutenio	45 Rh Rodio	46 Pd Palladio	47 Ag Argento	48 Cd Cadmio	49 In Indio	50 Sn Stagno	51 Sb Antimonio	52 Te Tellurio	53 I Iodio	54 Xe Xeno																		
55 Cs Cesio	56 Ba Bario	57-71 Lantanidi	72 Hf Hafnio	73 Ta Tantalio	74 W Tungsteno	75 Re Renio	76 Os Osmio	77 Ir Iridio	78 Pt Platino	79 Au Oro	80 Hg Mercurio	81 Tl Tallio	82 Pb Piombo	83 Bi Bismuto	84 Po Polonio	85 At Astatina	86 Rn Radon																		
87 Fr Francio	88 Ra Raffaello	89-103 Attinidi	104 Rf Rutherfordio	105 Db Dubnio	106 Sg Seaborgio	107 Bh Bohrio	108 Hs Hassio	109 Mt Mitterniero	110 Ds Darmstadtio	111 Rg Roentgenio	112 Cn Copernicio	113 Nh Nihonium	114 Fl Flerovio	115 Mc Moscovio	116 Lv Livermorio	117 Ts Tennessio	118 Og Oganesson																		

N° di massa A (u.m.a.) \leftarrow 1 \rightarrow N° Ossidazione
 N° atomico z \leftarrow 1 \rightarrow Elettronegatività χ

Simbolo: H
 Elemento: Idrogeno

Metalli

- Metalli alcalini
- Metalli alcalino terrosi
- Metalli di transizione
- Altri metalli

Non metalli

- Alogeni
- Gas Nobili
- Altri non metalli
- Semi metalli

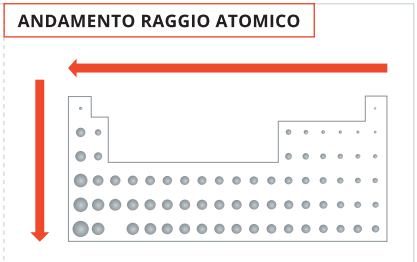
NOTA

Questa Tavola Periodica riporta solo le informazioni e dati che TestBusters ritiene utili per la preparazione dei test d'ammissione a Medicina, Odontoiatria, Veterinaria e Prof. Sanitarie, per questo è incompleta.

- 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 $n.ox = \pm 2, +4, +6$ (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.



ELETTRONEGATIVITÀ (χ)

Capacità degli atomi di attrarre a sé gli elettroni di legame di un altro atomo.

ENERGIA DI IONIZZAZIONE (EI)

Quantità minima di energia necessaria per strappare un elettrone a un atomo isolato in forma gassosa, formando uno ione con carica positiva (catione). Processo: $X + EI \rightarrow X^+ + e^-$

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 carica negativa (anione). Processo: $X + e^- \rightarrow X^- + AE$

