

I																	VIII				
1 -1 H +1 Indrogeno 1 2,2																	4 0 He Elio 2				
II																					
7 +1 Li Litio 3	9 +2 Be Berillio 4															12 x C Carbonio 6 2,5	14 +3 -1 N +5 Azoto 7 3	16 -2 -1 O +2 Ossigeno 8 3,5	19 -1 F Fluoro 9 4	2 0 Ne Neon 10	
23 +1 Na Sodio 11	24 +2 Mg Magnesio 12															13 +3 Al Alluminio 13	14 +3 Si Silicio 14	31 +3 +5 P Fosforo 15	32 -2 -1 S +4 +6 Zolfo 16	35 +1 +3 Cl +5 +7 Cloro 17	18 0 Ar Argon 18
39 +1 K Potassio 19	40 +2 Ca Calcio 20	21 Sc Scandio	22 Ti Titanio	23 V Vanadio	24 Cr Cromo	25 Mn Manganese	26 +2 +3 Fe Ferro	27 Co Cobalto	28 Ni Nichel	29 +1 +2 Cu Rame	30 +2 Zn Zinco	31 Ga Gallio	32 Ge Germanio	33 As Arsenico	34 Se Selenio	35 +1 +3 Br +5 +7 Bromo	36 0 Kr Kripton				
37 Rb Rubidio	38 Sr Stronzio	39 Y Ittrio	40 Zr Zirconio	41 Nb Niobio	42 Mo Molibdeno	43 Tc Tecnezio	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 Afnio	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 Astato	86 Rn Radon				
87 Fr Francio	88 Ra Radio	89-103 Attrinidi	104 Rf Rutherfordio	105 Db Dubnio	106 Sg Seaborgio	107 Bh Bohrio	108 Hs Hassio	109 Mt Meitnerio	110 Ds Darmstadtio	111 Rg Roentgenio	112 Cn Copernicio	113 Nh Nihonium	114 Fl Flerovio	115 Mc Moscovium	116 Lv Livermorio	117 Ts Tennessee	118 Og Oganesson				

SCARICA L'APP

N° di massa A (u.m.a.) ← 1 → N° Ossidazione

N° atomico Z ← 1 → Elettronegatività X

Simbolo: **H**

Indrogeno

Metalli

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

Non Metalli

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

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 23]	Rame [Cu 63]
Boro [B 11]	Fluoro [F 19]	Zinco [Zn 65]
Aluminio [Al 27]	Cloro [Cl 35,45]	Piombo [Pb 207]

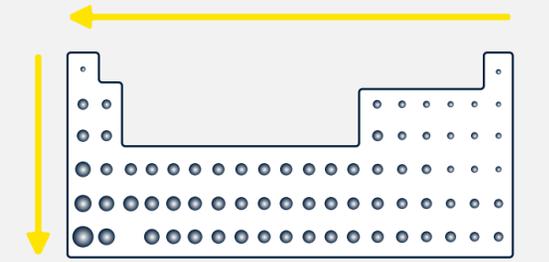
COME RICORDARE GLI ELEMENTI DI UN GRUPPO CON LE MNEMOTECNICHE

- Gruppo 1: **LiNa Ke Ruba un CeSto di Fragole**
- Gruppo 2: **Bere MaMa Causa Suriscaldamento Basta Ragionare**
- Gruppo 13: **Bere Alcool Garantisce Interazioni con tutti**
- Gruppo 14: **Carlo Si Gestisce Senza Problemi**
- Gruppo 15: **Non Posso Trascrivere Sbobine Bizzarre**
- Gruppo 16: **Odio Stare Seduto Tenendo Porzioni**
- Gruppo 17: **Fanclub di BriAtore**
- Gruppo 18: **HerNesto e Argon Kriptano Xegnali Random**

RAGGIO ATOMICO

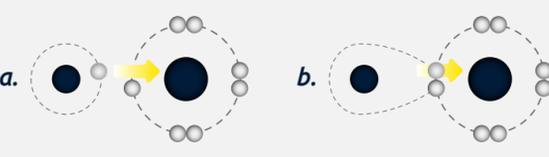
Indica la metà della distanza tra i nuclei di due atomi adiacenti dello stesso elemento.

ANDAMENTO RAGGIO ATOMICO



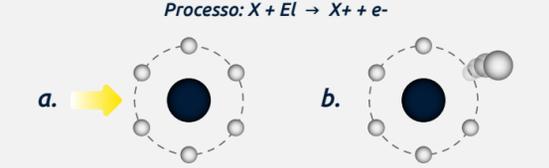
ELETRONEGATIVITÀ (X)

Indica la capacità di un atomo di attrarre verso di sé gli elettroni condivisi in un legame chimico.



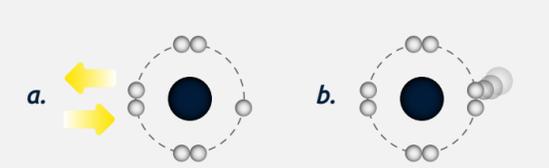
ENERGIA DI IONIZZAZIONE (EI)

Rappresenta l'energia minima necessaria per rimuovere un elettrone da un atomo isolato in fase gassosa, trasformandolo in uno ione positivo (catione).



AFFINITÀ ELETTRONICA (AE)

Misura l'energia assorbita o rilasciata quando un atomo neutro in fase gassosa cattura un elettrone, diventando uno ione negativo (anione).



ANDAMENTO X - EI - AE

