

Tavola periodica degli elementi

	I A																										0
1	1,008 1H															4,003 2He											
2	6,941 3Li	9,012 4Be	Metalli										Metalloidi			Non metalli			10,81 5B	12,01 6C	14,01 7N	16 8O	19,00 9F	20,18 10Ne			
3	22,99 11Na	24,31 12Mg	III A			IV A	V A	VI A	VII A	VIII			I B	II B	26,98 13Al	28,09 14Si	30,97 15P	32,07 16S	35,45 17Cl	39,95 18Ar							
4	39,10 19K	40,08 20Ca	44,96 21Sc	120 22Ti	50,94 23V	52,00 24Cr	54,94 25Mn	55,85 26Fe	58,47 27Co	58,69 28Ni	63,55 29Cu	65,39 30Zn	69,72 31Ga	72,59 32Ge	74,92 33As	78,96 34Se	79,90 35Br	83,80 36Kr									
5	85,47 37Rb	87,62 38Sr	88,91 39Y	91,22 40Zr	92,91 41Nb	95,94 42Mo	(98) 43Tc	101,1 44Ru	102,9 45Rh	106,4 46Pd	107,9 47Ag	112,4 48Cd	114,8 49In	118,7 50Sn	121,8 51Sb	127,6 52Te	126,9 53I	131,3 54Xe									
6	132,9 55Cs	137,3 56Ba	138,9 57La	178,5 72Hf	180,9 73Ta	183,9 74W	186,2 75Re	190,2 76Os	192,2 77Ir	195,1 78Pt	197,0 79Au	200,5 80Hg	204,4 81Tl	207,2 82Pb	209,0 83Bi	(210) 84Po	(210) 85At	(222) 86Rn									
7	(223) 87Fr	(226) 88Ra	(227) 89Ac	(257) 104Rf	(260) 105Db	(263) 106Sg	(262) 107Bh	(265) 108Hs	(266) 109Mt																		
Serie dei lantanidi				140,1 58Ce	140,9 59Pr	144,2 60Nd	(147) 61Pm	150,4 62Sm	152,0 63Eu	157,3 64Gd	158,9 65Tb	162,5 66Dy	164,9 67Ho	167,3 68Er	168,9 69Tm	173,0 70Yb	175,0 71Lu										
Serie degli attinidi				232,0 90Th	(231) 91Pa	(238) 92U	(237) 93Np	(242) 94Pu	(243) 95Am	(247) 96Cm	(247) 97Bk	(249) 98Cf	(254) 99Es	(253) 100Fm	(256) 101Md	(254) 102No	(257) 103Lr										

Classificazione periodica degli elementi chimici conosciuti. Proposta originariamente nel 1869 da Dmitrij I. Mendeleev, il quale sviluppò l'intuizione che le proprietà degli elementi fossero funzione periodica del loro peso atomico, questa tavola è stata più volte aggiornata nel corso degli anni, via via che si sono scoperti nuovi elementi.

Il peso atomico di un atomo è indicato nella tabella dal numero di massa, riportato sopra il simbolo di ciascun elemento chimico (il numero di massa è dato dal numero di protoni e neutroni contenuti nel nucleo dell'atomo). Tale numero di massa in questa tabella non è un intero per il fatto che si è tenuto conto dell'abbondanza in natura degli isotopi dei vari elementi (che singolarmente sono caratterizzati da un numero di massa intero): si presenta pertanto il valore medio ponderato. Il numero di massa coincide con il "peso" atomico (più precisamente: con la massa atomica), espresso in UMA (unità di massa atomica).

Il numero in basso a sinistra di ciascun simbolo di elemento chimico è il numero atomico, pari al numero di protoni presenti nel nucleo di quell'elemento.