

Tavola periodica degli elementi

PERIODI	1	idrogeno 1 H 1,008 ±1 1s ¹											2	elio 2 He 4,003 -- 1s ²											
	2	litio 3 Li 6,941 +1 [He]2s ¹	berillio 4 Be 9,012 +2 [He]2s ²											13	boro 5 B 10,81 +3 [He]2s ² 2p ¹	14	carbonio 6 C 12,01 +2±4 [He]2s ² 2p ²	15	azoto 7 N 14,01 +2±3+4+5 [He]2s ² 2p ³	16	ossigeno 8 O 16,00 -2 [He]2s ² 2p ⁴	17	fluoro 9 F 19,00 -1 [He]2s ² 2p ⁵	18	neon 10 Ne 20,18 -- [He]2s ² 2p ⁶
	3	sodio 11 Na 22,99 +1 [Ne]3s ¹	magnesio 12 Mg 24,31 +2 [Ne]3s ²											13	alluminio 13 Al 26,98 +3 [Ne]3s ² 3p ¹	14	silicio 14 Si 28,09 +2±4 [Ne]3s ² 3p ²	15	fosforo 15 P 30,97 ±3+5 [Ne]3s ² 3p ³	16	zolfo 16 S 32,07 -2+4+6 [Ne]3s ² 3p ⁴	17	cloro 17 Cl 35,45 ±1+3+5+7 [Ne]3s ² 3p ⁵	18	argon 18 Ar 39,95 -- [Ne]3s ² 3p ⁶
	4	potassio 19 K 39,10 +1 [Ar]4s ¹	calcio 20 Ca 40,08 +2 [Ar]4s ²	scandio 21 Sc 44,96 +3 [Ar]3d ¹ 4s ²	titanio 22 Ti 47,87 +2+3+4 [Ar]3d ² 4s ²	vanadio 23 V 50,94 +2+3+4+5 [Ar]3d ³ 4s ²	cromo 24 Cr 52,00 +2+3+6 [Ar]3d ⁵ 4s ¹	manganese 25 Mn 54,94 +2+3+4+6+7 [Ar]3d ⁵ 4s ²	ferro 26 Fe 55,85 +2+3 [Ar]3d ⁶ 4s ²	cobalto 27 Co 58,93 +2+3 [Ar]3d ⁷ 4s ²	nicel 28 Ni 58,69 +2+3 [Ar]3d ⁸ 4s ²	rame 29 Cu 63,55 +1+2 [Ar]3d ¹⁰ 4s ¹	zinco 30 Zn 65,38 +2 [Ar]3d ¹⁰ 4s ²	gallio 31 Ga 69,72 +3 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ¹	germanio 32 Ge 72,63 +2+4 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ²	arsenico 33 As 74,92 ±3+5 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ³	selenio 34 Se 78,96 -2+4+6 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁴	bromo 35 Br 79,90 ±1+3+5 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁵	cripton 36 Kr 83,80 -- [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁶						
	5	rubidio 37 Rb 85,47 +1 [Kr]5s ¹	stronzio 38 Sr 87,62 +2 [Kr]5s ²	ittrio 39 Y 88,91 +3 [Kr]4d ¹ 5s ²	zirconio 40 Zr 91,22 +4 [Kr]4d ² 5s ²	niobio 41 Nb 92,91 +3+5 [Kr]4d ⁴ 5s ¹	molibdeno 42 Mo 95,95 +1+2+3+4+5+6 [Kr]4d ⁵ 5s ¹	tecnecio 43 Tc [98,91] +4+5+6+7 [Kr]4d ⁵ 5s ²	rutenio 44 Ru 101,1 +2+3+4+5+6+7 [Kr]4d ⁷ 5s ¹	rodio 45 Rh 102,9 +3 [Kr]4d ⁸ 5s ¹	palladio 46 Pd 106,4 +2+4 [Kr]4d ¹⁰	argento 47 Ag 107,9 +1 [Kr]4d ¹⁰ 5s ¹	cadmio 48 Cd 112,4 +2 [Kr]4d ¹⁰ 5s ²	indio 49 In 114,8 +3 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ¹	stagno 50 Sn 118,7 +2+4 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ²	antimonio 51 Sb 121,8 ±3+5 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ³	tellurio 52 Te 127,6 -2+4+6 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁴	iodio 53 I 126,9 ±1+5+7 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁵	xenon 54 Xe 131,3 -- [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁶						
	6	cesio 55 Cs 132,9 +1 [Xe]6s ¹	bario 56 Ba 137,3 +2 [Xe]6s ²	57-71		afnio 72 Hf 178,5 +4 [Xe]4f ¹⁴ 5d ² 6s ²	tantalio 73 Ta 180,9 +5 [Xe]4f ¹⁴ 5d ³ 6s ²	tungsteno 74 W 183,8 +2+3+4+5+6 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁴ 6s ²	renio 75 Re 186,2 +4+6+7 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁵ 6s ²	osmio 76 Os 190,2 +2+3+4+6+8 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁶ 6s ²	iridio 77 Ir 192,2 +3+4 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁷ 6s ²	platino 78 Pt 195,1 +2+4 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁹ 6s ¹	oro 79 Au 197,0 +1+3 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ¹	mercurio 80 Hg 200,6 +1+2 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ²	tallio 81 Tl 204,4 +1+3 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ¹	piombo 82 Pb 207,2 +2+4 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ²	bismuto 83 Bi 209,0 +3+5 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ³	polonio 84 Po [209] +2+4+6 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁴	astato 85 At [210] ±1+3+5+7 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁵	radon 86 Rn [222] -- [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁶					
	7	francio 87 Fr [223] +1 [Rn]7s ¹	radio 88 Ra [226] +2 [Rn]7s ²	89-103		rutherfordio 104 Rf [261] +4 [Rn]5f ¹⁴ 6d ² 7s ²	dubnio 105 Db [262] -- [Rn]5f ¹⁴ 6d ³ 7s ²	seaborgio 106 Sg [266] -- [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁴ 7s ²	bohrio 107 Bh [264] -- [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁵ 7s ²	hassio 108 Hs [265] -- [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁶ 7s ²	meitnerio 109 Mt [268] -- [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁷ 7s ²	darmstadio 110 Ds [271] -- --	roentgenio 111 Rg [272] -- --	copernicio 112 Cn [285] -- --	nihonio 113 Nh [284] -- --	flerovio 114 Fl [289] -- --	moscovio 115 Mc [288] -- --	livermorio 116 Lv [293] -- --	tennessinio 117 Ts [294] -- --	oganessio 118 Og [294] -- --					

nome: idrogeno
 numero atomico: 1
 simbolo: H
 massa atomica (u)⁽¹⁾: 1,008

-259 temperatura di fusione (°C)
 -253 temperatura di ebollizione (°C)
 1312 energia di prima ionizzazione (kJ/mol)
 2,20 elettronegatività (secondo Pauling)
 0,0899 densità⁽²⁾
 ±1 numeri di ossidazione
 1s¹ configurazione elettronica

(1) Per gli elementi radioattivi che non hanno isotopi stabili, il valore della massa atomica è quello dell'isotopo a vita più lunga e viene riportato tra parentesi quadre [].
 (2) Per i solidi e i liquidi la densità è espressa in g/mL a 20 °C; per i gas in g/L a 0 °C e a 1 atm.

lantano 57 La 138,9 +3 [Xe]5d ¹ 6s ²	cerio 58 Ce 140,1 +3+4 [Xe]4f ¹ 5d ¹ 6s ²	praseodimio 59 Pr 140,9 +3 [Xe]4f ³ 6s ²	neodimio 60 Nd 144,2 +3 [Xe]4f ⁴ 6s ²	promezio 61 Pm [145] +3 [Xe]4f ⁵ 6s ²	samario 62 Sm 150,4 +2+3 [Xe]4f ⁶ 6s ²	europio 63 Eu 152,0 +2+3 [Xe]4f ⁷ 6s ²	gadolinio 64 Gd 157,3 +3 [Xe]4f ⁷ 5d ¹ 6s ²	terbio 65 Tb 158,9 +3 [Xe]4f ⁹ 6s ²	disprozio 66 Dy 162,5 +3 [Xe]4f ¹⁰ 6s ²	olmio 67 Ho 164,9 +3 [Xe]4f ¹¹ 6s ²	erbio 68 Er 167,3 +3 [Xe]4f ¹² 6s ²	tulio 69 Tm 168,9 +2+3 [Xe]4f ¹³ 6s ²	itterbio 70 Yb 173,0 +2+3 [Xe]4f ¹⁴ 6s ²	lutetio 71 Lu 175,0 +3 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹ 6s ²
actinio 89 Ac [227] +3 [Rn]6d ¹ 7s ²	torio 90 Th 232,0 +4 [Rn]6d ² 7s ²	protoattinio 91 Pa 231,0 +4+5 [Rn]5f ² 6d ¹ 7s ²	uranio 92 U 238,0 +3+4+5+6 [Rn]5f ³ 6d ¹ 7s ²	nettunio 93 Np [237] +3+4+5+6 [Rn]5f ⁴ 6d ¹ 7s ²	plutonio 94 Pu [244] +3+4+5+6 [Rn]5f ⁶ 7s ²	americio 95 Am [243] +3+4+5+6 [Rn]5f ⁷ 7s ²	curio 96 Cm [247] +3 [Rn]5f ⁸ 6d ¹ 7s ²	berkelio 97 Bk [247] +3+4 [Rn]5f ⁹ 7s ²	californio 98 Cf [251] +3 [Rn]5f ¹⁰ 7s ²	einsteinio 99 Es [252] +3 [Rn]5f ¹¹ 7s ²	fermio 100 Fm [257] +3 [Rn]5f ¹² 7s ²	mendelevio 101 Md [258] +2+3 [Rn]5f ¹³ 7s ²	nobelio 102 No [259] +2+3 [Rn]5f ¹⁴ 7s ²	laurenzio 103 Lr [262] +3 [Rn]5f ¹⁴ 6d ¹ 7s ²

LANTANIDI
ATTINIDI