

Adesivo per l'identificazione  
dell'alunno/a

INCOLLARE ATTENTAMENTE

# CHIMICA

Fascicolo PSE



SISTEMA PERIODICO DEGLI ELEMENTI – IUPAC

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H 1,01		2 He 4,00															
3 Li 6,94	4 Be 9,01											9 F 19,0	10 Ne 20,2				
11 Na 23,0	12 Mg 24,3											17 Cl 35,5	18 Ar 39,9				
19 K 39,1	20 Ca 40,1	21 Sc 45,0	22 Ti 47,9	23 V 50,9	24 Cr 52,0	25 Mn 54,9	26 Fe 55,8	27 Co 58,9	28 Ni 58,7	29 Cu 63,5	30 Zn 65,4	31 Ga 69,7	32 Ge 72,6	33 As 74,9	34 Se 79,0	35 Br 79,9	36 Kr 83,8
37 Rb 85,5	38 Sr 87,6	39 Y 88,9	40 Zr 91,2	41 Nb 92,9	42 Mo 95,9	43 Tc [98]	44 Ru 101	45 Rh 103	46 Pd 106	47 Ag 108	48 Cd 112	49 In 115	50 Sn 119	51 Sb 122	52 Te 128	53 I 127	54 Xe 131
55 Cs 133	56 Ba 137	57-71 lantanoide	72 Hf 178	73 Ta 181	74 W 184	75 Re 186	76 Os 190	77 Ir 192	78 Pt 195	79 Au 197	80 Hg 201	81 Tl 204	82 Pb 207	83 Bi 209	84 Po [209]	85 At [210]	86 Rn [222]
87 Fr [223]	88 Ra [226]	89-103 aktinoidi	104 Rf [261]	105 Db [262]	106 Sg [266]	107 Bh [264]	108 Hs [277]	109 Mt [268]	110 Ds [269]	111 Rg [272]	112 Cn [285]						
57 La 139	58 Ce 140	59 Pr 141	60 Nd 144	61 Pm [145]	62 Sm 150	63 Eu 152	64 Gd 157	65 Tb 159	66 Dy 163	67 Ho 165	68 Er 167	69 Tm 169	70 Yb 173	71 Lu 175			
89 Ac [227]	90 Th 232	91 Pa 231	92 U 238	93 Np [237]	94 Pu [244]	95 Am [243]	96 Cm [247]	97 Bk [247]	98 Cf [251]	99 Es [252]	100 Fm [257]	101 Md [258]	102 No [259]	103 Lr [262]			



## COSTANTI NATURALI FONDAMENTALI

<i>Grandezze</i>	<i>Simbolo</i>	<i>Valore</i>
Velocità della luce nel vuoto	$c_o$	$3,00 \cdot 10^8 \text{ m s}^{-1}$
Costante di Planck	$h$	$6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J s}$
Carica elementare	$e$	$1,60 \cdot 10^{-19} \text{ C}$
Massa dell'elettrone	$m_e$	$9,11 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$
Massa del protone	$m_p$	$1,67 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$
Massa del neutrone	$m_n$	$1,67 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$
Costante di massa atomica, unità di massa atomica, dalton	$m_u = 1 \text{ u} = 1 \text{ Da}$	$1,66 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$
Costante di Avogadro	$L, N_A$	$6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
Costante di Boltzmann	$k$	$1,38 \cdot 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$
Costante di Faraday	$F$	$9,65 \cdot 10^4 \text{ C mol}^{-1}$
Costante molare dei gas	$R$	$8,31 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
0 gradi Celsius di temperatura		273 K
Volume molare dei gas ideali ( $p = 101,325 \text{ kPa}$ , $t = 0 \text{ °C}$ )	$V_m$	$22,4 \text{ L mol}^{-1}$



Pagina vuota

