

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	2					17	18					
1												He											
H												4,00											
1,01																							
3												4											
Li												Be											
6,94												9,01											
11												12											
Na												Mg											
23,0												24,3											
19												20											
K												Ca											
39,1												40,1											
37												38											
Rb												Sr											
85,5												87,6											
55												56											
Cs												Ba											
133												137											
87												88											
Fr												Ra											
[223]												[226]											



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

